

Inhaltsverzeichnis

1	KOHLENSTOFFVERBINDUNGEN	19
1.1	FRIEDRICH WÖHLER (1800 - 1882) ENTDECKT DIE HARNSTOFFSYNTHESE UND BEGRÜNDET DIE OC	19
1.2	KOHLENSTOFFVERBINDUNGEN IN DER NATUR - DER KOHLENSTOFFKREISLAUF	23
1.3	UNTERSUCHUNG ORGANISCHER STOFFE	25
1.4	QUALITATIVE ANALYSE ORGANISCHER STOFFE	26
1.4.1	CO ₂ NACHWEIS MIT KALKWASSER	26
1.5	ENTZÜNDUNG VON ORGANISCHEN STOFFEN II	28
1.6	LÖSLICHKEIT ORGANISCHER STOFFE	28
1.7	VORBEREITUNG QUANTITATIVE ANALYSE: WIEDERHOLUNG CHEMISCHES RECHNEN (KLASSE 9)	29
1.7.1	A) DIE AVOGADRO ZAHL:	29
1.7.2	B) DIE MASSE VON ATOMEN:	29
1.7.3	C) DIE DICHTEN	30
1.7.4	D) DIE MOLARE MASSE	30
1.7.5	E) MOLARE MASSE BEI VERBINDUNGEN	31
1.8	GAY LUSAC: UMRECHNUNG ZW.. NORMALBE- DINGUNGEN & HERRSCHENDEN BEDINGUNGEN IM LABOR	32
1.9	QUANTITATIVE ANALYSE VON PROPANOL NACH LIEBIG	33
1.9.1	A) BESTIMMEN DER VERHÄLTNIS- FORMEL	34

1.9.2	b) BESTIMMEN DER SUMMENFORMEL VON PROPANOL	36
1.9.3	AUFGABEN	38
1.10	ANALYSE VON FEUERZEUGGAS	39
1.11	LUFTVERSCHMUTZUNG DURCH VERBRENNUNG VON KOHLENSTOFFVERBINDUNGEN UND DIE KONSEQUENZEN	41
1.11.1	a) LUFTVERSCHMUTZUNG	41
1.11.2	b) ERDERWÄRMUNG DURCH DEN TREIB- HAUSEFFEKT	42
1.12	WIEDERHOLUNGSAUFGABEN	43
2	KOHLENSTOFF ALS BINDUNGSPARTNER	45
2.1	DIE ATOMBINDUNG BEI WASSERSTOFF & KOHLENSTOFF	45
2.2	KOHLENSTOFF ALS BINDUNGSPARTNER	47
2.3	DIE HOMOLOGE REIHE DER ALKANE	49
2.4	EIGENSCHAFTEN DER ALKANE - SCHMELZ UND SIEDEPUNKTE	51
2.5	WAS MACHT DIE ALKANE SO BESONDERS?	51
2.6	ALKANGEMISCHE	53
2.6.1	a) PARAFFIN	53
2.7	ISOMERIE	54
2.8	STOFFVIELFALT DURCH ISOMERIE	56
2.9	OKTANISOMERE IM VERGLEICH IHRER SCHMELZ- UND SIEDEPUNKTE	58
2.10	ISOMERE VON HEPTAN UND OKTAN	59
2.11	KONFORMATIONS-ISOMERIE AM BEISPIEL DES ETHANS	60
2.11.1	ZWEI MÖGLICHKEITEN DER DARSTEL- LUNG:	60
2.12	EINFACHE REAKTIONEN DER ALKANE	60
2.13	VORKOMMEN UND WICHTIGE BEISPIELE DER ALKANE	61

2.13.1	1. METHAN	61
2.13.2	2. PROPAN:	63
2.13.3	3. BUTAN UND SEIN ISOMER:	63
2.13.4	4. PENTAN UND SEINE ISOMERE:	64
2.14	CYCLOALKANE	64
2.15	STABILITÄT DER CYCLISCHEN ALKANE	65
2.16	ALKENE UND ALKINE	66
2.17	BANANEN - UNREIF GEERNTET UND UNREIF VERSCHIFFT, MIT ETHEN DANN ZUM REIFEN GE- BRACHT	68
2.18	DIE GENFER NOMENKLATUR VON ORGANIS- CHEN VERBINDUNGEN (IUPAC) - TEIL 1	68
2.19	ÜBUNGEN ZUR NOMENKLATUR ORGANISCHER VERBINDUNGEN (DOMINO)	70
2.20	IM BENZIN ENTHALTENE ALKANE UND ALKINE	70
2.21	BINDUNGSWINKEL UND DREHBARKEIT	72
2.21.1	A) ALKANE	72
2.21.2	B) ALKENE	74
2.22	IN ALKENEN LIEGEN AM DOPPELBINDUNGS-“C“ NUR 3 BINDUNGEN VOR (DIE DOPPELBINDUNG ZÄHLT NUR EINMAL, DA SIE JA NUR EINE DOP- PELBINDUNG IST!). DER BINDUNGSWINKEL BE- TRÄGT 120°.	74
2.23	DIE DOPPELBINDUNG IST NICHT FREI DREHBAR!	74
2.23.1	B) ALKINE	74
2.24	EIN C MIT DREIFACHBINDUNG HAT NUR 2 BINDUNGEN. SOMIT IST DER MAXIMALE AB- STAND ERREICHT, WENN EIN BINDUNGSWINKEL VON 180° VORLIEGT!	74
2.25	DIE DREIFACHBINDUNG IST NICHT DREHBAR!	75
2.26	FUNKTIONELLE GRUPPEN	75
2.27	VERSCHIEDENE GRAPHISCHE DARSTEL- LUNGSMÖGLICHKEITEN VON ORGANISCHEN VERBINDUNGEN	76

2.28 WIEDERHOLUNGSAUFGABEN	78
--------------------------------------	----

3 EIGENSCHAFTEN UND REAKTIONEN VON KOHLEN-	
WASSERSTOFFEN	83
3.1 VISKOSITÄT	83
3.1.1 VERGLEICH VON VISKOSITÄTEN VER-	
SCHIEDENER FLÜSSIGKEITEN	84
3.2 WAS SIND DIE MOLEKULAREN URSACHEN DER	
VERSCHIEDENEN VISKOSITÄTEN?	85
3.3 ZUSATZINFORMATIONEN ZU VAN DER WAALS-	
KRÄFTEN	87
3.4 LÖSLICHKEIT	89
3.4.1 GRÜNDE FÜR DEN APOLAREN CHARAK-	
TER DER ALKANE	90
3.5 FLECKEN UND IHRE ENTFERNUNG	92
3.6 BRENNBARKEIT DER ALKANE	93
3.7 HALOGENIERUNG	95
3.7.1 BROMIERUNG VON HEXAN (THEORETIS-	
CHER VERSUCH)	95
3.7.2 MECHANISMUS DER RADIKALISCHEN	
SUBSTITUTION:	95
3.8 ENERGETISCHE BETRACHTUNG DER	
RADIKALISCHEN SUBSTITUTION	98
3.8.1 BERECHNUNG DER GESAMTENERGIE	
DER REAKTION:	99
3.9 HALOGENALKANE	100
3.9.1 FLUOR-CHLOR-	
KOHLENWASSERSTOFFEN	101
3.9.2 VERBOT DER FCKWS	101
3.9.3 NOMENKLATUR DER HALOGENALKANE .	102
3.10 DIE ELEKTROPHILE ADDITION	104
3.10.1 MECHANISMUS DER ELEKTROPHILE AD-	
DITION AM BEISPIEL DES ETHANOL: . . .	105
3.10.2 BEISPIELE FÜR ADDITIONSREAKTIONEN	106

3.11	ZWEI CARBOKATIONEN - CARBINIUMION UND CARBONIUMION	107
3.12	DIE ELIMINIERUNG	108
3.13	[PLEASE INSERT INTO PREAMBLE][PLEASE IN- SERT INTO PREAMBLE][PLEASE INSERT IN- TO PREAMBLE][PLEASE INSERT INTO PREAM- BLE][PLEASE INSERT INTO PREAMBLE][PLEASE INSERT INTO PREAMBLE][PLEASE INSERT INTO PREAMBLE][PLEASE INSERT INTO PREAMBLE] 45 RICHTIG LUSTIGE FRAGEN ZUR TESTVOR- BEREITUNG [PLEASE INSERT INTO PREAM- BLE][PLEASE INSERT INTO PREAMBLE][PLEASE INSERT INTO PREAMBLE][PLEASE INSERT IN- TO PREAMBLE][PLEASE INSERT INTO PREAM- BLE][PLEASE INSERT INTO PREAMBLE][PLEASE INSERT INTO PREAMBLE][PLEASE INSERT INTO PREAMBLE]	110
4	ORGANISCHE VERBINDUNGEN MIT FUNKTIONELLEN GRUPPEN	117
4.1	ÜBERSICHT ÜBER WICHTIGE STOFFKLASSEN DER ORGANISCHEN CHEMIE	117
4.2	ÜBERSICHT ÜBER DIE FUNKTIONELLEN GRUP- PEN	121
4.3	ÜBERSICHT ÜBER WICHTIGE FUNKTIONELLE GRUPPEN UND BEKANNTE VERTRETER	122
4.4	FRAGEN ZUR TESTVORBEREITUNG	140
5	VERTIEFUNG	145
6	REAKTIONSMCHANISMEN	165
7	ALKOHOLE	179
7.1	ALKOHOL	179

7.1.1	ALLGEMEINE INFORMATIONEN	179
7.1.2	WIRKUNG	180
7.1.3	CHEMISCHE HINTERGRÜNDE, AUF- NAHME UND ABBAU	181
7.1.4	ABBAU DES ETHANOLS IM MEN- SCHLICHEN KÖRPER	182
7.1.5	ALKOHOLKONSUM	183
7.1.6	ETHANOLHERSTELLUNG	186
7.1.7	NOMENKLATUR	188
7.1.8	DIE FUNKTIONELLE GRUPPE DER ALKO- HOLE -OH	195
7.1.9	OXIDIERBARKEIT VON ALKO- HOLEN (UNTERSCHIED PRIMÄRE UND SEKUNDÄRE ALKOHOLE)	197
7.1.10	DEM ALKOHOL VERWAND: DIE ETHER .	198
7.1.11	WIEDERHOLUNGSAUFGABEN ZU ALKO- HOLEN	200
8	CARBONSÄUREN	203
9	ESTER	231
9.1	VERSUCHE MIT ESTERN	232
9.1.1	DARSTELLUNG VON ES- SIGSÄUREETHYLESTER	232
9.1.2	VERESTERUNGEN IM RG	233
9.2	WAS SIND ESTER?	234
9.2.1	BENANNT WERDEN ESTER	236
9.2.2	VERSEIFUNG	236
9.2.3	EIGENSCHAFTEN & VERWENDUNG	236
9.3	BEISPIELE FÜR VERESTERUNGEN	239
9.3.1	EINFACHE ESTER	239
9.3.2	KOMPLEXE ESTER: FETTE UND ÖLE . . .	240
9.3.3	KOMPLEXE ESTER: POLYESTER:	242

10 AROMATISCHE KOHLENWASSERSTOFFE	245
10.1 GESCHICHTE	245
10.2 GEMEINSAME EIGENSCHAFTEN	246
10.3 REAKTIONEN VON AROMATEN	246
10.4 BENZOL (C ₆ H ₆)	247
10.4.1 EIGENSCHAFTEN UND AROMATISCHE STRUKTUR	247
10.4.2 VORKOMMEN UND VERWENDUNG	247
10.4.3 GESCHICHTE DER STRUKTURAUFK- LÄRUNG DES BENZOLS	248
10.5 VERSCHIEDENE AROMATEN	251
10.5.1 A) FÜNFRINGIGE AROMATEN	251
10.5.2 B) SECHSRINGIGE AROMATEN	254
10.6 FREIARBEIT AROMATEN: 1. WAS SIND AROMAT- EN?	257
10.7 FREIARBEIT AROMATEN: 2. NOMENKLATUR DER AROMATEN	258
10.8 FREIARBEIT AROMATEN: 3. DIE ELEKTROPHILE AROMATISCHE SUBSTITUTION	261
10.9 FREIARBEIT AROMATEN: 4. PHENOL UND SEINE BESONDERHEITEN	264
10.10 FREIARBEIT AROMATEN: 5. ANILIN - IST KEINE LAUGE, ABER EINE BASE	266
10.11 FREIARBEIT AROMATEN: 6. TOLUOL UND AN- DERE BENZOL DERIVATE	267
11 CARBONYLVERBINDUNGEN	269
12 KOHLENHYDRATE	299
12.1 WAS SIND ZUCKER (SACCHARIDE)?	299
12.1.1 EINFÜHRUNGSVERSUCH ZUM BEWEIS DER CHEMISCHEN ZUSAMMENSETZUNG VON ZUCKERN	299
12.1.2 BEDEUTUNG DER KOHLENHYDRATE	300

12.1.3	EINTEILUNG DER KOHLENHYDRATE . . .	300
12.1.4	NOMENKLATUR DER KOHLENHYDRATE .	301
12.1.5	DIE SÜSSE WIRKUNG VON KOHLENHY- DRATEN	301
12.1.6	FUNKTION DER KOHLENHYDRATE IM KÖRPER	303
12.2	TRIOSEN	303
12.3	ANWENDUNG DES GELERNTEN - WELCHE VERBINDUNGEN SIND KOHLENHYDRATE?	304
12.4	TYPEN VON KOHLENHYDRATEN	306
12.5	VERDAUUNG VON KOHLENHYDRATEN	308
12.5.1	AUFGABEN	308
12.6	TRAUBENZUCKER - GLUCOSE - $C_6H_{12}O_6$ - EINE HEXOSE	310
12.6.1	EIGENSCHAFTEN	311
12.6.2	VERWENDUNG	311
12.6.3	ENTSTEHUNG	312
12.6.4	BEDEUTUNG	312
12.6.5	NOMENKLATUR	312
12.6.6	REAKTIONEN VON GLUCOSE	312
12.6.7	WIE UNTERSCHIEDEN SICH D-GLUCOSE UND L-GLUCOSE?	319
12.6.8	CHIRALITÄT = HÄNDIGKEIT	320
12.6.9	WIEDERHOLUNG: DIE FEHLING'SCHE LÖSUNG ALS ALDEHYDNACHWEIS	321
12.6.10	REDUZIERENDE EIGENSCHAFTEN VON GLUCOSE	322
12.6.11	AUFGABEN	323
12.6.12	VERSUCHE ZU DEN REDUKTIVEN EIGEN- SCHAFTEN	323
12.7	EINE BESONDERHEIT DER ZUCKER IN WASSER - RINGSCHLUSS DURCH HALBACETALBILDUNG . .	325
12.8	DER MECHANISMUS DER RINGBILDUNG	327
12.8.1	DAS ANOMERE C-ATOM	328

12.9	DAS PHÄNOMEN DER MUTAROTATION	328
12.9.1	ABLAUF DER MUTAROTATION	329
12.9.2	WIE KOMMT DIE RINGBILDUNG GENAU ZUSTANDE?	330
12.10	FRUCHTZUCKER - FRUCTOSE - $C_6H_{12}O_6$ - EINE HEXOSE	336
12.10.1	VORKOMMEN VON FRUCTOSE	337
12.10.2	EIGENSCHAFTEN	337
12.11	MANNOSE	342
12.12	VERGLEICH DER BEIDEN FRUCTOSEFORMEN (FRUCTOPYRANOSE - FRUCTOFURANOSE) IN IHRER α UND β -FORM	344
12.13	GALACTOSE (SCHLEIMZUCKER) ($C_6H_{12}O_6$) . . .	347
12.13.1	WISSENSWERTES	348
12.14	STAMMBAUM DER D-ALDOSEN	350
12.15	GLYCOSIDISCHE BINDUNG	351
12.15.1	A) ZWEIFACHZUCKER AUS GLUCOSE- MOELKÜLEN:	352
12.15.2	B) ZWEIFACHZUCKER AUS JE EINEM GLUCOSE- UND FRUCTOSEMOLEKÜL: . .	352
12.15.3	C) ZWEIFACHZUCKER AUS JE EINEM GLUCOSE- UND GALACTOSEMOLEKÜL: .	352
12.15.4	D) ZWEIFACHZUCKER AUS JE EINEM FRUCTOSE- UND GALACTOSEMOLEKÜL: .	352
12.16	ZUCKERGEWINNUNG FÜR DEN HAUSHALT	353
12.17	ZUCKERVERWENDUNG IN DEUTSCHLAND	354
12.18	MALTOSE (=MALZZUCKER): DOPPELZUCKER AUS 2 α -D-GLUCUSEMOLEKÜLEN ($C_{12}H_{22}O_{11}$) .	355
12.19	SACCHAROSE (=RÜBENZUCKER)	356
12.19.1	GEWINNUNG	356
12.19.2	EIGENSCHAFTEN	357
12.19.3	INVERSION DER SACCHAROSE	358
12.20	LACTOSE (MILCHZUCKER) ($C_{12}H_{22}O_{11}$)	360
12.20.1	EIGENSCHAFTEN	360

12.21	CELLOBIOSE ($C_{12}H_{22}O_{11}$)	362
12.22	ÜBERSICHT ZUCKER UND IHRE REDUZIERENDE WIRKUNG	363
12.23	WIE ERKENNT MAN REDUZIERENDE DISACCHA- RIDE?	367
12.23.1	A) REDUZIERENDE DISSACCHARIDE . . .	367
12.23.2	B) NICHTREDUZIERENDE DISSACCHA- RIDE	368
12.24	POLYSACCHARIDE - VIELFACHZUCKER ($C_6H_{10}O_5$) _N	370
12.24.1	ABBAU VON STÄRKE =	373
12.25	GLYCOGEN (DIE SO GENANNTEN „TIERISCHE STÄRKE“)	374
12.26	CELLULOSE ($C_6H_{10}O_5$) _N	377
12.26.1	ABBAU UND VERDAUUNG:	377
12.26.2	VORKOMMEN UND VERWENDUNG	378
12.26.3	AUFBAU DER CELLULOSE	379
12.27	HERSTELLUNG VON STÄRKEKLEISTER	379
12.27.1	STÄRKEKLEISTER UND JOD	380
12.28	CHITIN	381
12.29	WEITERE VERSUCHE MIT KOHLENHYDRATEN . .	382
12.29.1	LUGOLSCHES PROBE (=STÄRKENACH- WEIS MIT IOD)	382
12.29.2	ENZYMATISCHE SPALTUNG VON SAC- CHAROSE	382
12.30	WIEDERHOLUNGSFRAGEN	383
13	FETTE	387
13.1	BAUPRINZIP UND FUNKTION VON FETTEN (LIPI- DEN)	387
13.2	CHEMISCHER AUFBAU DER NEUTRALFETTE AUS GLYCERIN UND FETTSÄUREN	388
13.2.1	SYMBOLISCHE SCHREIBWEISE FÜR FETTE	389

13.2.2	FETTSÄUREN SIND BESTANDTEILE VON FETTEN	389
13.2.3	BEISPIELE FÜR GESÄTTIGTE FETTSÄUREN	389
13.2.4	BEISPIELE FÜR UNGESÄTTIGTE FETTSÄUREN	390
13.2.5	VERGLEICH DER SCHMELZ- UND SIEDEBEREICHE VON FETTEN UND ÖLEN	392
13.2.6	NACHWEIS DER UNGESÄTTIGTEN FETTSÄUREN	392
13.2.7	IODZAHL	392
13.2.8	EIGENSCHAFTEN DER NEUTRALFETTE . .	393
13.2.9	CHEMISCHER FETTABBAU	393
13.2.10	VERSEIFUNGSZAHL	394
13.2.11	BIOLOGISCHER FETTABBAU (DURCH DAS ENZYM LIPASE)	394
13.3	VERSUCHE MIT FETTEN	394
13.3.1	1. LÖSUNGSMITTELVERSUCHE:	394
13.3.2	2. BAYERSCHE PROBE:	395
13.3.3	3. NACHWEISE FÜR FETTE I: DIE FETTFLECKPROBE	395
13.3.4	4. NACHWEISE FÜR FETTE II: DIE SUDAN III PROBE	395
13.3.5	5. NACHWEISE FÜR FETTE III: DOPPELBINDUNGSNACHWEIS DURCH IOD (IM ABZUG DURCHFÜHREN)	395
13.3.6	6. OXIDATIVE FETTUMWANDLUNG (RANZIGWERDEN)	396
13.3.7	VERGLEICH DER ENTFÄRBUNGSREAKTIONEN	396
13.4	FETTHÄRTUNG UND MARGARINEHERSTELLUNG	397
13.4.1	„MARGARINE FÜR DIE MENSCHLICHE ERNÄHRUNG“	397

13.5	FETTHÄRTUNG DURCH HYDRIERUNG NACH W. NORMANN, 1902	398
13.6	LK: BAU UND BEDEUTUNG VON LIPOIDEN	399
13.7	WICHTIGE KENNZAHLEN DER FETTE	400
13.8	DIE ZELLMEMBRAN ALS BEISPIEL FÜR EINE LIPIDDOPPELSCHICHT	402
13.9	LECITHIN - EIN MEMBRANLIPID	403
13.10	MEMBRANEN BESTEHEN AUS EINER LIPIDDOPPELSCHICHT UND ENTHALTEN PROTEINE	405
13.11	WIEDERHOLUNGSFRAGEN	405
14	SEIFEN UND WASCHMITTEL	407
14.1	SEIFEN	407
14.1.1	REZEPT ZUM HISTORISCHEN SEIFENSIEDEN:	407
14.2	HERSTELLUNG VON SEIFE	408
14.2.1	A) EIN EINFACHES REZEPT ZUR SEIFENHERSTELLUNG	408
14.2.2	B) EINE ETWAS BESSERE SEIFE	409
14.2.3	C) UNTERSUCHUNG VON SEIFE	409
14.3	ZUR WIEDERHOLUNG: VERESTERUNG IM DETAIL	410
14.4	DIE VERSEIFUNG ALS UMKEHRUNG DER VERESTERUNG	411
14.5	MECHANISMUS DER VERSEIFUNG VON TRIGLYCERIN-CARBONSÄUREESTERN	412
14.5.1	VERSEIFUNG UND VERESTERUNG SIND KONKURRENZREAKTIONEN	414
14.6	WAS SIND SEIFEN?	414
14.6.1	DREI MÖGLICHKEITEN TENSIDE HERZUSTELLEN:	415
14.7	WIRKUNG VON TENSIDEN	417
14.7.1	A) DIE OBERFLÄCHENSPANNUNG VON WASSER:	417

14.7.2	B) WAS SIND TENSIDE?	417
14.7.3	C) WAS MACHEN TENSIDE IN WASSER?	418
14.7.4	D) WAS MACHEN TENSIDE IN FETTEN/ ÖLEN?	421
14.7.5	E) WIRKUNG ALS EMULGATOR	423
14.7.6	F) WASCHWIRKUNG	424
14.8	STRUKTUR UND EINTEILUNG DER TENSIDE	425
14.8.1	A) ANIONISCHE TENSIDE	425
14.8.2	B) KATIONISCHE TENSIDE:	425
14.8.3	C) NICHTIONISCHE TENSIDE	426
14.8.4	D) AMPHOTERE / ZWITTERIONISCHE TENSIDE	426
14.8.5	H) TYNDALL EFFEKT:	426
14.8.6	VERSUCH ZUR GRENZFLÄCHENAKTIV- ITÄT VON TENSIDEN	427
14.9	VERSUCHE MIT SEIFEN	428
14.9.1	VERHALTEN VON SEIFEN GEGENÜBER SÄUREN	428
14.9.2	BILDUNG VON (SONST UNERWÜNSCHT- EN) KALKSEIFEN	429
14.9.3	SEIFEN SIND EMULGATOREN:	429
14.9.4	SCHMUTZTRAGEVERMÖGEN	430
14.10	INHALTSSTOFFE EINER HANDELSÜBLICHEN HAUTSEIFE	430
14.11	WASCHMITTEL	432
14.11.1	B) WAS SIND WASCHMITTEL?	435
14.11.2	C) ALLGEMEINE INHALTSSTOFFE VON WASCHMITTELN	436
14.11.3	D) SPEZIELLE INHALTSSTOFFE VON VOLLWASCHMITTELN	438
14.11.4	E) SPEZIELLE INHALTSSTOFFE VON BUNTWASCHMITTELN	439
14.12	AUFGABEN	439
14.13	WIEDERHOLUNGSFRAGEN	440

15 AMINOSÄUREN, EIWEISS, ENZYME UND DIE BIOKATALYSE	443
15.1 EIN WENIG CHEMIE: ENERGIEBETEILIGUNG BEI CHEMISCHEN REAKTIONEN	443
15.1.1 A) ENERGIEDIAGRAMM (EXOTHERME REAKTION)	444
15.1.2 B) ENERGIEDIAGRAMM (ENDOTHERME REAKTION)	445
15.2 ZELLEN WEHREN SICH GEGEN DAS GIFT „WASSERSTOFFPEROXID“	446
15.3 ENZYME & KATALYSE - VERSUCHE ZUR WIRKUNGSWEISE VON ENZYMEN	446
15.4 AUSWERTUNG DER ENZYMVERSUCHE	447
15.5 DIE ZEITLICHE ENZYMWIRKUNG	449
15.6 AUFBAU UND WIRKUNGSWEISE VON ENZYMEN (NUR LK)	449
15.7 SPEZIFITÄT VON ENZYMEN	450
15.7.1 1. SUBSTRATSPEZIFITÄT	450
15.7.2 2. WIRKUNGSSPEZIFITÄT (REAKTION- SSPEZIFITÄT)	451
15.7.3 3. BESONDERHEIT: ABSOLUTE SPEZI- FITÄT	451
15.7.4 4. GRUPPENSPEZIFITÄT	451
15.8 RÄUMLICHER BAU VON PROTEINEN (=EI- WEISSEN)	451
15.8.1 A) GRUNDBAUSTEINE DER PROTEINE: DIE AMINOSÄUREN (AS)	451
15.8.2 B) NUR FÜR DEN CHEMIE KURS: STERE- OCHEMIE - DIE D- UND DIE L-FORM . . .	454
15.8.3 C) VIER VERSCHIEDENE AMINOSÄUREN ALS BEISPIELE	455
15.9 TITRATION VON GLYCIN (NUR GK/LK)	456
15.9.1 D) GLYCIN, DIE EINFACHSTE AMINOSÄURE	457

15.10	DIE VERBINDUNG VON AMINOSÄUREN ZU PEPTIDEN	458
15.10.1	A) ZWEI AMINOSÄUREN VERBUNDEN ZUM DIPEPTID	458
15.10.2	B) VIELE VERKNÜPFTE AMINOSÄUREN BILDEN EINE KETTE (PRIMÄRSTRUKTUR)	459
15.10.3	C) SEKUNDÄRSTRUKTUREN (FALTBLATT- & HELIXSTRUKTUR)	459
15.10.4	D) TERTIÄRSTRUKTUR	461
15.10.5	E) QUARTÄRSTRUKTUR AM BEISPIEL DES HÄMOGLOBINS	462
15.11	WIE KOMMT ES ZUR FALTUNG DER AS-KETTE UND SOMIT ZUR ENZYMATISCHEN WIRKUNG? . .	464
15.11.1	EINTEILUNG DER PROTEINE BEZÜGLICH DES BAUS:	466
15.11.2	EINTEILUNG DER PROTEINE BEZÜGLICH DER FUNKTION:	466
15.12	EIN VERGLEICH: WIE VIELE AS-KOMBINATIONSMÖGLICHKEITEN GIBT ES?	467
15.13	BILDER VON ENZYMEN	467
15.13.1	A) DIE PHENYLALANIN-HYDROXYLASE .	467
15.13.2	B) LYSOZYM	468
15.14	WIRKUNGSWEISE VON ENZYMEN	468
15.14.1	ANDERE DARSTELLUNG	469
15.15	ENZYMATISCHE KATALYSE MIT COENZYM	469
15.16	WIRKUNG EINES KATALYSATORS	469
15.17	WIEVIEL AMINOSÄUREN SIND IN DER NAHRUNG?	470
15.18	HEMMUNG VON ENZYMEN	472
15.18.1	A) DENATURIERUNG:	472
15.18.2	B) KOMPETITIVE HEMMUNG	473
15.18.3	C) NICHT-KOMPETITIVE HEMMUNG	475

15.18.4D) ALLOSTERISCHE HEMMUNG	475
15.18.5 BEISPIEL: ALLOSTERISCHE HEMMUNG EINER SYNTHESE EINER BENÖTIGTEN AMINOSÄURE BEI E-COLI	475
15.19 EINFLUSS DES pH-WERTES AUF DIE EN- ZYMWIRKUNG	477
15.20 EIN BEISPIEL FÜR EIWEISSE IM ALLTAG - DIE DAUERWELLE	478
15.21 WIEDERHOLUNGSFRAGEN	479
16 KUNSTSTOFFE	483
16.1 WAS SIND KUNSTSTOFFE?	483
16.2 UNTERSUCHUNG VON KUNSTSTOFFEN	484
16.3 UNTERSCHIED VON KUNSTSTOFFEN	486
16.4 ALLGEMEINES ZU KUNSTSTOFFEN: WAS SIND KUNSTSTOFFE?	487
16.4.1 GEMEINSAME EIGENSCHAFTEN VON KUNSTSTOFFEN:	488
16.4.2 GRUNDSÄTZLICHER AUFBAU VON KUN- STSTOFFEN	488
16.4.3 EINTEILUNG VON KUNSTSTOFFEN NACH DEN EIGENSCHAFTEN:	490
16.4.4 B) DUROPLASTE	494
16.5 GUMMI - EIN NATÜRLICHER ELASTOMER	498
16.6 EINTEILUNG VON KUNSTSTOFFEN NACH DER HERKUNFT DER AUSGANGSSTOFFE:	499
16.7 ZUR GESCHICHTE DER KUNSTSTOFFE	500
16.7.1 ERSTE KUNSTSTOFFE: ZELULOSEN- ITRAT (AUCH NITROCELLULOSE BZW. CELLULOID GENANNT)	500
16.7.2 ERSTE KUNSTSTOFFE: BAKELIT (PHENOL-FORMALDEHYD-KUNSTHARZ)	501
16.8 AUSGANGSSTOFFE DER POLYMERISATION UND DIE DARAUS GEBILDETEN KUNSTSTOFFE	502

16.9 KUNSTSTOFFGEWINNUNG (I) AUS NATURSTOFFEN	505
16.9.1 A) REGENERIERTE BZW. UMGEWANDELTE NATURSTOFFE (MAKROMOLEKULAR)	505
16.10 KUNSTSTOFFSYNTHESE (II) DURCH POLYMERISATION	508
16.11 RADIKALISCHE POLYMERISATION I: BILDUNG VON POLYETHYLEN	510
16.12 RADIKALISCHE POLYMERISATION II: BILDUNG VON POLYSTYROL (STYROPOR) AUS STYROL . . .	511
16.12.1 STYROPOR ALS ISOLIERUNGSMATERIAL	511
16.13 KATIONISCHE UND ANIONISCHE POLYMERISATION	512
16.14 TECHNISCH WICHTIGE POLYMERE	512
16.15 KUNSTSTOFFSYNTHESE (III) DURCH POLYKONDENSATION	513
16.16 ZWEI TYPEN DER POLYKONDENSATION IM VERGLEICH	513
16.16.1 POLYESTER	513
16.17 BEKANNTE POLYKONDENSATIONSPRODUKTE: DIE POLYAMIDE - NYLON UND PERLON	515
16.17.1 BEKANNTE POLYKONDENSATIONSPRODUKTE: POLYESTER	516
16.18 WINDELVERSUCH	517
16.19 KUNSTSTOFFSYNTHESE (IV) DURCH POLYADDITION	519
16.19.1 BEISPIEL: BILDUNG VON POLYURETHAN	520
16.19.2 VERSUCH: HERSTELLUNG EINES POLYURETHANHARTSCHAUMS	521
16.20 VERGLEICH DER POLYMERTYPEN NACH IHREN EIGENSCHAFTEN	521
16.21 VERGLEICH DER „PLASTE“ (THERMOPLAST & DUROPLAST)	522

16.22 KUNSTSTOFFRECYCLING	523
16.22.1 A) CD RECYCLING	523
16.23 CHEMIEFASERN	524
17 AUTOREN	525
18 BILDNACHWEIS	527

Lizenz

This work is licensed under a Creative Commons Attribution-Share Alike 3.0 Unported License, see <http://creativecommons.org/licenses/by-sa/3.0/>

1 Kohlenstoffverbindungen

UNKNOWN TEMPLATE "Wikifizieren"

1.1 Friedrich Wöhler (1800 - 1882) entdeckt die Harnstoffsynthese und begründet die OC

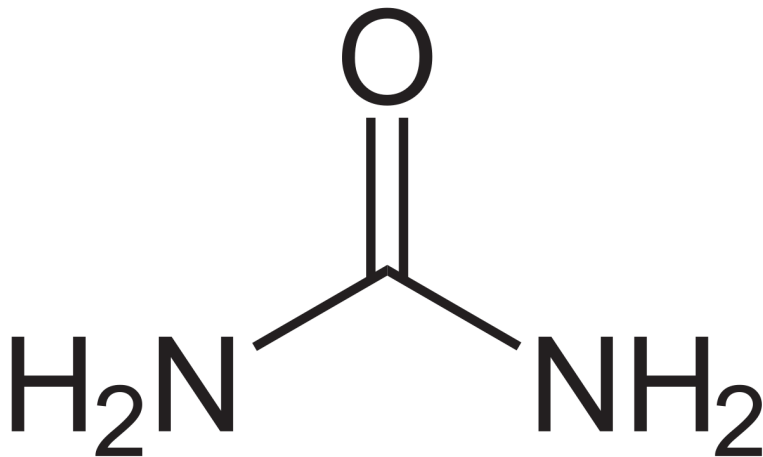


Abbildung 1: Harnstoff

Normalerweise entsteht Harnstoff als Abbauprodukt von Eiweißen der Nahrung im menschlichen und tierischen Körper. Als Urin wird

der weiße, kristalline, geruchlose Feststoff dann mit Wasser aus-
geschieden. Durch seinen hohen Stickstoffgehaltes ist er weltweit
das bedeutendste Stickstoffdüngemittel. Vor 200 Jahren glaubte
man, er sei nur auf natürlichem Wege, also organisch herzustellen.
Man glaubte, für organische Stoffe sei eine „Lebenskraft“ (die
damals so genannte *Vis Vitalis*) notwendig. Der deutsche Chemik-
er Friedrich Wöhler (1800 - 1882) widerlegte diese Ansicht. Im Jahr
1828 stellte er im Labor Harnstoffaus anorganischen Ausgangsstof-
fen künstlich her. Da niemand dies für möglich hielt, war Wöhler
selbst von dem Ergebnis beeindruckt. So schrieb er bald darauf an
seinen Freund Berzelius:

Lieber Herr Professor! Berlin, 28 Februar 1828 Obgleich ich sich-
er hoffe, daß mein Brief vom 12. Januar und das Postskript vom
1. Februar bey Ihnen angelangt sind und ich täglich oder vielmehr
stündlich in der gespannten Hoffnung lebe, einen Brief von Ihnen zu
erhalten, so will ich in doch nicht abwarten, sondern schon wieder
schreiben, denn ich kann, so zu sagen, mein chemisches Wasser nicht
halten und muß Ihnen sagen, daß ich Harnstoff machen kann, ohne
dazu Nieren oder überhaupt ein Thier, sey es Mensch oder Hund,
nöthig zu haben. Das cyansaure Ammoniak ist Harnstoff. Vielle-
icht erinnern Sie sich noch der Versuche, die ich in der glücklichen
Zeit, als ich noch bey Ihnen arbeitete, anstellte, wo ich fand, daß
immer, wenn man Cyansäure mit Ammoniak zu verbinden sucht,
eine krystallisirte Substanz entsteht, die sich indifferent verhielt und
weder auf Cyansäure noch Ammoniak reagierte. Beim Durchblät-
tern meines Journals fiel mir dies wieder auf, und ich hielt es für
möglich, daß durch die Vereinigung von Cyansäure und Ammoni-
ak die Elemente, zwar in derselben Proportion, aber auf eine andere
Art zusammentreten könnten und hierbey vielleicht z.B. eine veg-
etabilische Salzbase oder etwas Ähnliches gebildet werden könnte.
(Quelle: [http://www.zum.de/Faecher/Ch/Saar/Handrchg/K111/hr_-
11_82.htm](http://www.zum.de/Faecher/Ch/Saar/Handrchg/K111/hr_-11_82.htm))

Die Tragweite der Entdeckung, zeigte sich auch darin, dass Wöhler noch im gleichen Jahr, im Alter von 28 Jahren zum Professor in Berlin ernannt wurde. 1832 wechselte er dann nach Kassel und wurde 1836 Leitender Professor für Chemie und Pharmazie an der Universität Göttingen. Dort arbeitete er auch mit *Justus von Liebig* zusammen. Sie veröffentlichten eine gemeinsame Arbeit:

„... die Erzeugung aller organischen Materien in unseren Laboratorium ist nicht allein wahrscheinlich, sondern muss als gewiss betrachtet werden. Zucker, Salicin, Morphin werden künstlich hervorgebracht werden. Wir kennen freilich die Wege noch nicht, auf dem dieses Endresultat zu erreichen ist, weil uns die Vorderglieder unbekannt sind, aus denen diese Materien sich entwickeln, allein wir werden sie kennen lernen.“

Bis zu seinem Tod im Jahre 1882 wirkte und lehrte Wöhler in Göttingen. Seine Vision wurde schnell Wirklichkeit. Viele organische Substanzen wurden in den folgenden Jahren auch im Labor hergestellt. Eine Trennung von anorganischer und organischer Chemie war nun im Grunde überflüssig.

Das diese Trennung dennoch bis heute beibehalten wurde (obwohl die Grenzen fließend sind!) ist also eher historisch zu verstehen. Allerdings ist allen organischen Molekülen eines gemeinsam. Sie enthalten Kohlenstoffe!

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Übrigens ist es auch heute noch nicht möglich, alle Moleküle aus pflanzlichen oder tierischen Organismen künstlich herzustellen. Stattdessen werden sie aus Pflanzen und Tieren isoliert. Dafür gibt es zahlreiche neue organische Verbindungen, die sich in keinem Lebewesen finden lassen. Man nennt sie synthetisch. Man verwendet sie z.B. als Kunststoffe, Medikamente usw...

Zusatzinformationen:

- HARNSTOFF¹
- ORGANISCHE CHEMIE²
- FRIEDRICH WÖHLER³
- JUSTUS VON LIEBIG⁴

¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/HARNSTOFF](http://de.wikipedia.org/wiki/Harnstoff)

²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ORGANISCHE%20CHEMIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Organische%20Chemie)

³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FRIEDRICH%20W%3B6HLER](http://de.wikipedia.org/wiki/Friedrich%20W%3B6hler)

⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/JUSTUS%20VON%20LIEBIG](http://de.wikipedia.org/wiki/Justus%20von%20Liebig)

1.2 Kohlenstoffverbindungen in der Natur - Der Kohlenstoffkreislauf

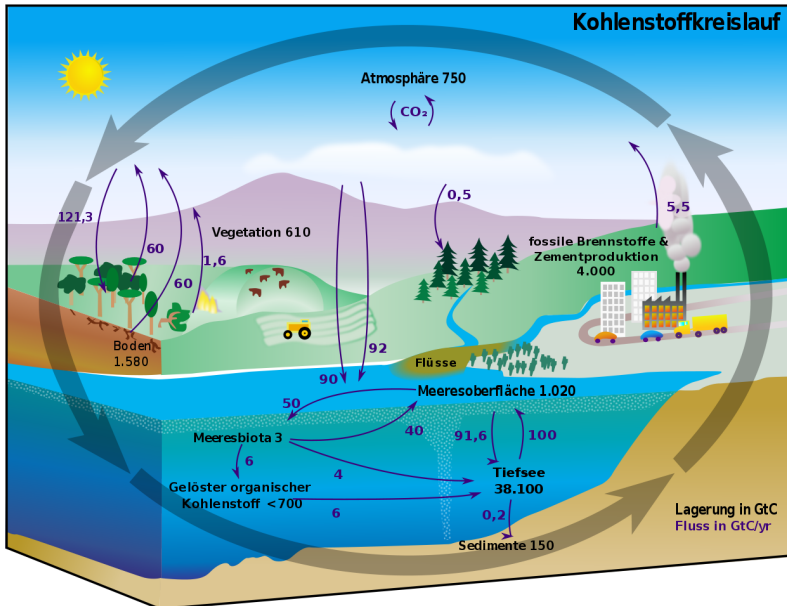


Abbildung 2: Diagramm des Kohlenstoffkreislaufes. Die schwarzen Zahlen zeigen wie viele Milliarden Tonnen Kohlenstoff (Gt C) in den verschiedenen Reservoiren vorhanden sind. Die violetten Zahlen zeigen an, wie viel Kohlenstoff zwischen den einzelnen Speichern pro Jahr ausgetauscht wird.

Kohlenstoff findet sich in der Natur zum einen in drei großen, miteinander im Austausch stehenden Reservoiren:

1. in der Atmosphäre

2. in der Land-Biosphäre, im Boden und in Verwitterungsmaterial
3. im Ozean

Weitere Hinweise:

1. Destruenten sind Zerkleinerer und Bakterien. Sie zersetzen nicht nur Blätter, Laub und Pflanzenreste, sondern auch tote Tiere. Dabei entstehen Mineralsalze, Wasser und Kohlenstoffdioxid.
2. Kohlenstoff findet sich in der Natur zum einen in drei großen, miteinander im Austausch stehenden Reservoirien: 1. in der Atmosphäre als Kohlenstoffdioxid 2. im Boden und in Verwitterungsmaterial 3. im Ozean (in Form von gelöstem Kohlenstoffdioxid)
3. eine Kuh produziert pro Tag 120l Methan. Dieses ist ein kohlenstoffhaltiges Gas, welches die Atmosphäre schädigt
4. Bei Stoffwechselfvorgängen in Mensch und Tier (durch die Kohlenhydratverdauung) und bei der Verbrennung von fossilen Brennstoffen wie Benzin und Diesel, entstehen immer Kohlenstoffdioxid und Wasser (letzteres ist sichtbar im Winter am Auspuff und beim Ausatmen).
5. Die Stoffkreisläufe sind geschlossen, alle Stoffe (wie Kohlenstoff, Sauerstoff, Wasser und Mineralsalze) werden immer wieder verwendet. Der Energiekreislauf ist nicht geschlossen. Es muss ständig neue Energie dem System zugeführt werden. Dies geschieht durch die Sonne. Der Grund ist ein permanenter Verluste durch Wärmeabgabe, z.B. in den Weltraum sowie der Energiebedarf für Lebensvorgänge und der daraus entstehenden Wärme, die ebenfalls verloren geht.
6. Sauerstoff wird vom Menschen in Mensch und Tier durch die Atmung in Kohlenstoffdioxid umgewandelt. Dazu sind

Kohlenhydrate notwendig. Kohlenstoffkreislauf und Sauerstoffkreislauf haben also eine Verbindung!

Zum Vergleich: Eine Kuh produziert pro Tag 120l Methan

Zusatzinformationen:

- KOHLENSTOFFZYKLUS⁵

1.3 Untersuchung organischer Stoffe

V: Zucker, Mehl, Kartoffelstückchen, Plastik, Kerzenwachs, Öl, Petroleum werden in Reagenzglasern stark erhitzt (und mit einem Kohlestückchen verglichen!).

V2: Die Stoffe werden in einem Tiegel entzündet. Wenn sie brennen, sofort wieder löschen!

Stoff	Beobachtung „Erhitzen“	Beobachtung „Verbrennung“	Sonstiges
Zucker			
Mehl			
Kartoffelstückchen			
Plastik			
Kerzenwachs (Paraffin)			
Öl			
Petroleum			
Spiritus			$C_2H_5OH + 3$ $O_2 \rightarrow 2CO_2$ $+ 3 H_2O + E$

⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KOHLENSTOFFZYKLUS](http://de.wikipedia.org/wiki/Kohlenstoffzyklus)

Die untersuchten Stoffe verkohlen und werden in der Regel schwarz

S: Alle organischen Verbindungen enthalten Kohlenstoff. Dieser lässt sich oft entzünden

Man versteht deshalb die Organische Chemie auch als Chemie der Kohlenstoffverbindungen.

Der Chemiker Berzelius teilte die Chemie 1806 in zwei Bereiche ein:

- anorganische Chemie (Stoffe aus der unbelebten Natur)
- und organische Chemie (Verbindungen pflanzlicher und tierischer Herkunft)

1.4 Qualitative Analyse organischer Stoffe

1.4.1 CO₂ Nachweis mit Kalkwasser

V: Ein Stück Kohle oder ersatzweise ein anderes organisches Produkte, wie Pflanzenreste sowie Pflanzenprodukte wie Mehl, Mehlprodukte, Kartoffeln usw... werden erhitzt, bis eine deutliche Schwarzfärbung eintritt. Das entstehende Gas wird in Kalkwasser geleitet.

Aufbau

B:

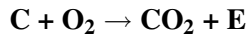
Die organischen Produkte färben sich alle beim starken Erhitzen schwarz

Das Kalkwasser wird trübe

S:

→ organische Verbindungen enthalten zum Großteil Kohlenstoff

→ Es entsteht bei der Verbrennung CO₂



Wassertropfen setzen sich am → Organische Verbindungen
der kalten Glaswand ab enthalten ebenfalls viel
Wasserstoff. Dieser reagiert
mit dem Luftsauerstoff bei der
Verbrennung zu Wasser

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Zusatzinformation: PRAKTIKUM ORGANISCHE CHEMIE⁶

- Bei jeder Verbrennung organischer Substanzen entsteht Wasser (Beispiele: Wasser kommt aus dem Auspuff des Benzinmotors, wasserhaltiger Atem des Menschen durch die Oxidation der Kohlenhydrate der Nahrung usw.)
- QUALITATIVE ANALYSE⁷

Weitere Analysen organischer Verbindungen:

- Stickstoff: Nachweis durch Kochen mit Natronlauge. Es bildet sich Ammoniak, welches typisch riecht und Indikatorpapier blau färbt.
- Schwefel: Erhitzen von schwefelhaltigen Substanzen färbt Bleiacetatpapier sowie Bleinitrat- oder Bleiacetatlösung schwarz. (Hintergrund: Beim Erhitzen bildet sich H_2S , welches mit Bleiionen das schwarze PbS bildet)
- Halogene (Fluor, Chlor, Brom, Iod): Auf einem ausgeglühten Streifen Kupferblech werden die Testsubstanzen in die rauschende, blaue Brennerflamme gehalten (z.B. ein Stück PVC). Man beobachtet eine grüne Flamme. (Hintergrund:

⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/PRAKTIKUM%20ORGANISCHE%20CHEMIE](http://de.wikibooks.org/wiki/PRAKTIKUM%20ORGANISCHE%20CHEMIE)

⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/QUALITATIVE%20ANALYSE](http://de.wikipedia.org/wiki/QUALITATIVE%20ANALYSE)

Halogenionen verbinden sich mit Kupfer zu Kupferhalogeniden (z.B. CuF_2 , CuCl_2 usw.). Diese färben beim Verdampfen die Brennerflamme grün.

1.5 Entzündung von organischen Stoffen II

V: Wundbenzin, Petroleum, Speiseöl und Ethanol werden in einen Porzellantiegel gegeben und die Dämpfe werden vorsichtig zugefächelt. Es wird versucht, die Dämpfe zu entzünden. (Petroleum und Speiseöl notfalls sehr vorsichtig erhitzen). Es wird dann eine Vorhersage zur Flüchtigkeit der Stoffe getroffen

B: Die meisten Verbindungen lassen sich leicht entzünden. Ihre aufsteigenden Gase lassen sich leicht entzünden.

S: Die meisten organischen Verbindungen sind gut brennbar, auch wenn ihre Entzündungstemperaturen verschieden sind. Oft reicht schon ein Funke um Verbindungen wie Benzin, Aceton, Ether oder Alkohole zu entzünden. Hiervon geht eine große Gefahr der organischen Verbindungen aus. Im Labor umgeht man diese oft, indem man flammenlos erhitzt, z.B. mit elektrischen Heizplatten. Im Alltag sollte man nicht rauchen, wenn man mit organischen Stoffen Umgang hat (Z.B. beim Tanken oder beim Arbeiten mit Lösungsmitteln und Verdünnern!).

Unter der Entzündungstemperatur versteht man die Temperatur, bei der sich ein Stoff selbst entzündet.

1.6 Löslichkeit organischer Stoffe

V: Zucker, Mehl, Kartoffelstückchen, Plastik, Kerzenwachs, Öl, Petroleum werden mit Wasser (bzw. mit Benzin) versucht zu lösen

B: Nur der Zucker löst sich in Wasser auf

Organische Stoffe sind meist apolar (=unpolar), d.h. sie lösen sich nicht in Wasser auf, sondern nur in unpolaren Stoffen, wie Benzin.

Deshalb kann Benzin auch viele Flecken entfernen, die man mit der Waschmaschine nicht entfernen kann.

1.7 Vorbereitung quantitative Analyse: Wiederholung chemisches Rechnen (Klasse 9)

1.7.1 a) Die Avogadro Zahl:

Der Chemiker Avogadro benötigte eine Zahl, um große Mengen von Atomen beschreiben zu können und um schließlich damit auch „vernünftig“ rechnen zu können.

Er legte fest: 1 mol entspricht $6,022 \cdot 10^{23}$ Atomen (=602 200 000 000 000 000 000 000 Atome)⁸

1.7.2 b) Die Masse von Atomen:

Als Chemiker will natürlich dann auch wissen, was denn jetzt eigentlich so ein Atom wiegt?

Z.B.: ein Cu-Blech wiegt 0,8g. Eine Messung ergibt, es enthält genau $6,022 \cdot 10^{23}$ Atome (=1mol)

→ ein Atom wiegt: $m(\text{Cu-Atom}) = 0,8 \text{ g} : 6,022 \cdot 10^{23} \text{ Atome} = 1,055 \cdot 10^{-22} \text{ g/Atome}$

⁸Das entspricht 6Milliarden • 1Milliarde • 10000

Diese Zahl ist natürlich absolut unhandlich und viel zu klein, um damit zu rechnen. Die Chemiker benannten die neue Einheit schließlich mit dem englischen Wort für Einheit „unit“

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

1.7.3 c) Die Dichte

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Durch Wiegen eines Körpers und seiner Verdrängung von Wasser kann sie leicht bestimmt werden

1.7.4 d) Die molare Masse

Sicher hast Du Dich nun schon gefragt, woher Chemiker überhaupt wissen, wie viele Atome z.B. in einem Stück Kohle enthalten sind? Vielleicht hilft Dir ein Vergleich, um auf die Lösung zu kommen:

Vergleich: Wie kann man bestimmen, wie viele (gleiche) Centmünzen in einer Streichholzschachtel sind, ohne diese zu öffnen oder die Cent einzeln abzuzählen?

Richtig, man kann sie wiegen! Wenn Du die Masse einer Münze kennst, kannst Du leicht die Anzahl in der Streichholzschachtel durch Division bestimmen:

$$\text{Anzahl Münzen} = \text{Masse aller Münzen} / \text{Masse einer Münze}$$

Nun ein chemisches Beispiel: Wie viele Atome sind in 12g Kohlenstoff enthalten?

Man hat also 12g Kohlenstoff, (z.B. ein kleines Stück Kohle). Man kennt die Masse, möchte wissen wie viel Atome es sind.

M = molare Masse [g/mol] (=Umrechnungsfaktor zwischen Masse und Stoffmenge⁹)

m = Masse in g

n = Stoffmenge (also Anzahl an Atomen in mol)

$m = M \cdot n \rightarrow n = m / M$

Der Zahlenwert der molaren Masse kann leicht aus dem PSE abgelesen werden. Er entspricht dem Wert der Atom- (bzw. Molekül-) Masse:

→ 1 mol Kohlenstoff hat die molare Masse 12,001 g/mol

→ 12,001 g C entsprechen 1mol

→ 1mol = $6,022 \cdot 10^{23}$ Atome (=602 200 000 000 000 000 000 000 Atome Kohlenstoff sind enthalten!)

1.7.5 e) molare Masse bei Verbindungen

Auch für **Verbindungen** kann die Molare Masse angegeben werden. Sie ergibt sich einfach durch

Addieren der Atommassen der Elemente, die in einer Verbindung enthalten sind,

z. B. Bestimme die relative Molekülmasse von Wasser (von Zucker)

$$M(\text{H}_2\text{O}) = 2 \rightarrow 1,008\text{u} + 16\text{u} = 18,016\text{u}$$

$$M(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 6 M(\text{C}) + 12 M(\text{H}) + 6 M(\text{O})$$

$$= (6 \cdot 12 + 12 \cdot 1 + 6 \cdot 16) \text{ g/mol}$$

$$= 180 \text{ g/mol}$$

⁹entspricht der Masse eines Centstücks im oberen Bsp.

Zusatzinformationen: MOLARE MASSE¹⁰ MOL (STOFFMENGE)¹¹ AVOGADROSCHES GESETZ¹²

1.8 Gay Lusac: Umrechnung zw. Normalbedingungen & herrschenden Bedingungen im Labor

$$p_1 \cdot V_1 = p_2 \cdot V_2$$

$$T_1 \cdot n_1 = T_2 \cdot n_2$$

Aus dieser Umrechnung kann man das Gesetz der allgemeinen Gasgleichung ableiten:

$$p \cdot V = n \cdot R \cdot T$$

- $R = 8,314472 \text{ J} / (\text{mol} \cdot \text{K})$ (=universelle Gaskonstante)

Zusatzinformationen

- UNIVERSELLE GASKONSTANTE¹³

Aufgaben

1. Wie groß ist die molare Masse von: C, H, O, H₂O, HCl, H₃PO₄, C₈H₁₄?
2. Du kennst nun die Anzahl an Atomen in einem 12g schweren Kohlenstoffstückchen, aber wie viel Atome sind in einem 10mal so schweren Kohlestückchen enthalten? Notiere bitte die Zahl ;-)

¹⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/MOLARE%20MASSE](http://de.wikipedia.org/wiki/Molare%20masse)

¹¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/MOL%20\(STOFFMENGE\)](http://de.wikipedia.org/wiki/Mol%20(stoffmenge))

¹²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/AVOGADROSCHES%20GESETZ](http://de.wikipedia.org/wiki/Avogadro%20gesetz)

¹³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/UNIVERSELLE%20GASKONSTANTE](http://de.wikipedia.org/wiki/Universelle%20gaskonstante)

3. Wie viel Moleküle sind in 1 Teelöffel Zucker ($C_6H_{12}O_6$) enthalten? (1 Teelöffel entspricht 5g)
4. Welcher Stoffmenge ist in einer mit Wasser gefüllten Badewanne (200l) enthalten? (Dichte von Wasser: $[U+F072] = 1g/ml$)
5. Befinden sich mehr Atome in 1 kg Gold oder in 150g Aluminium?

1.9 Quantitative Analyse von Propanol nach Liebig

Eine quantitative Analyse ist ein chemisches und/oder physikalisches Verfahren, bei der es um die Beantwortung der Frage geht, wie viel von einem Stoff in einer gegebenen Probe vorhanden ist.

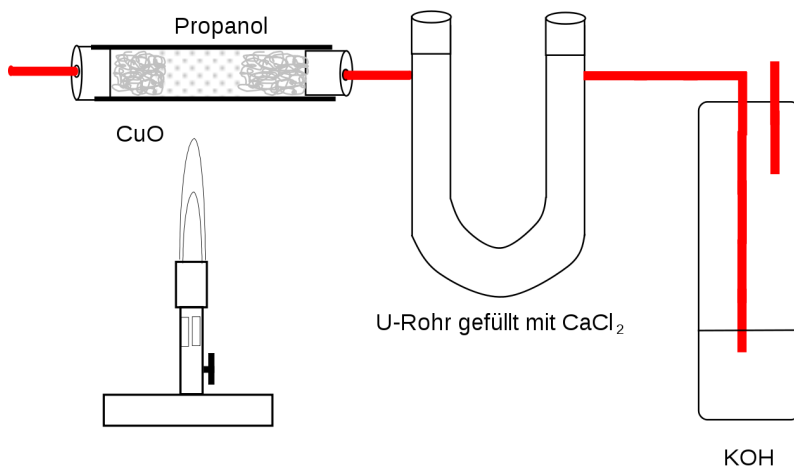


Abbildung 3

V: in einem Glasrohr wird Propanol (eigentlich ein unbekannter Stoff, aber zum Verständnis des Verfahrens, wird erstmal ein bekannter genommen) oxidiert. Es stehen 0,500 g Propanol zur Verfügung.

Vor Versuchsbeginn werden sowohl das Gewicht des Glasrohrs mit dem CaCl_2 bestimmt (das soll später Wasser auffangen) als auch das Gewicht der Gaswaschflasche mit dem KOH (diese „fängt CO_2 auf“)

Mit dem Brenner wird die Reaktion gestartet und nach erfolgter Oxidation des unbekanntes Stoffes (also hier des Propanols), wiegt man das Glasrohr und die Waschflasche erneut.

1.9.1 a) Bestimmen der Verhältnisformel

Aus den Masse an H_2O bzw. CO_2 lassen sich die Massen der in der Verbindung vorhandenen Elemente (C, H) durch ein einfaches Verhältnis mit den Atommassen bestimmen. Die Masse an Sauerstoff, wird dann durch Subtraktion von der Masse an eingesetztem Propanol bestimmt.

- a) Bestimmung $m_{\text{Kohlenstoff}}$: $\frac{m(\text{CO}_2)}{M(\text{C}) \cdot \text{Anzahl C-Atome}}$

Im Versuch wurden 1,100g CO_2 gemessen

→

$$m(\text{C}) = \frac{M(\text{C}) \cdot \text{Anzahl C-Atome}}{M(\text{CO}_2)}$$

$$\frac{12\text{g/Mol} \cdot 1 \cdot 1,100\text{g}}{44\text{g/Mol}}$$

$$= 0,3\text{g C}$$

Im Versuch wurden 0,600g H_2O gemessen

$$[U+F0DE] \quad m(\text{H}_2\text{O}) = M(\text{H}) \cdot \text{Anzahl H-Atome} \cdot m(\text{H}_2\text{O})$$

M (H₂O)

$$\langle \text{nowiki} \rangle = \langle / \text{nowiki} \rangle 1 \text{g/mol} \cdot 2 \cdot 0,600 \text{g}$$

18g/mol

$$\langle \text{nowiki} \rangle = \langle / \text{nowiki} \rangle 0,066 \text{g H}$$

c) Bestimmung m Sauerstoff: **m Propanol = m Kohlenstoff + m Wasserstoff + m Sauerstoff**

$$[U+F0DE] \quad m_{\text{Sauerstoff}} = m_{\text{Propanol}} - (m_{\text{Kohlenstoff}} + m_{\text{Wasserstoff}})$$

$$[U+F0DE] \quad m_{\text{Sauerstoff}} = 0,5 \text{g} - (0,300 \text{g} + 0,066 \text{g})$$

$$\langle \text{nowiki} \rangle = 0,134 \text{g} \langle / \text{nowiki} \rangle$$

Massenwerte nützen nur leider wenig, da verschiedene Elemente ja unterschiedliche Massen haben. Eine Umrechnung auf die Stoffmenge (Anzahl der Atome!) ist notwendig!

d) Umrechnung: **Stoffmenge n = m / M**

$$n_{\text{Kohlenstoff}} = 0,300 \text{g} / 12 \text{g/mol} = 0,025 \text{mol}$$

$$n_{\text{Wasserstoff}} = 0,066 / 1 \text{g/mol} = 0,066 \text{mol}$$

$$n_{\text{Sauerstoff}} = 0,134 \text{g} / 16 \text{g/mol} = 0,008 \text{mol}$$

Die drei Werte lassen sich nun prima ins Verhältnis setzen, so dass eine Verhältnisformel entsteht:

n C : n H : n O

$$0,025 : 0,066 : 0,008 \quad | : 0,008$$

$$3 : 8 : 1$$

[U+F0DE] die Verhältnisformel von Propanol ist C₃H₈O₁

1.9.2 b) Bestimmen der Summenformel von Propanol

Eine Verhältnisformel beschreibt noch nicht die tatsächliche Formel einer Verbindung. Propanol könnte die Summenformel $C_3H_8O_1$ oder aber auch $C_6H_{16}O_2$ oder alle anderen Möglichkeiten nach der Formel $N \cdot (C_3H_8O_1)$ haben!

$$M_{\text{berechnet}} = N \cdot M \text{ (unbekannte Substanz)}$$

Nur durch Kenntnis der molaren Masse kann man die genaue Summenformel bestimmen. Bei Gasen ist die Verwendung der Formel des molaren Volumens eine einfache Lösung dieses Problems:

Dazu sind drei Rechenschritte nötig:

1. Molares Volumen: 1mol eines Gases bildet (bei Normalbedingungen¹⁴) 22,4l Gas

$$[U+F0DE] n = V_m = = 22,4 \text{ mol/l } V$$

$$n V_m$$

2. Molare Masse

$$n = m$$

$$M$$

3. Gleichsetzen der beiden Formeln:

$$[U+F0DE] M \text{ (Propanol)} = V = n V_m \cdot m$$

$$V_m M V$$

Ein so berechnetes M wird nun mit dem berechnetem Wert aus a) verglichen. Er sollte gleich, oder ein Vielfaches sein.

¹⁴Das molare Volumen eines jeden (idealen) Gases beträgt 22,413996 l/mol unter Normalbedingungen (also 0°C und 1013,25 hPa) und 24,4640424 l/mol bei Standardbedingungen (also 25°C und 1013,25 hPa).

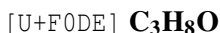
Also:

In a) wurde durch die Verhältnisformel bestimmt: $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_1$
 [U+F0DE] $M_{\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_1} = 60\text{g/mol}$

In b) wurde M berechnet: $M = 60\text{ g/mol}$

Da beide Ergebnisse gleich sind, folgt: $N \cdot (\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_1) = M_{\text{berechnet}} =$
 $60\text{ g/mol} = N \cdot 60\text{ g/mol}$

[U+F0DE] $N = 1$

**Weitere Beispielaufgabe für den letzten Schritt:**

1. Die Verhältnisformel einer unbekanntten Verbindung ergibt:
 C_1H_3

Die Ermittlung der molaren Masse ergibt: 30g/mol

[U+F0DE] die korrekte Formel ist

$$N \cdot (M_{\text{C}} + M_{\text{H}} + M_{\text{H}} + M_{\text{H}}) = 30\text{g/mol}$$

$$N \cdot (12\text{g/mol} + 1\text{g/mol} + 1\text{g/mol} + 1\text{g/mol}) = 30\text{g/mol} : 15$$

$$N = 30/15 = 2$$

[U+F0DE] die korrekte Formel ist C_2H_6

Zusatzinformationen

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/QUANTITATIVE_-](http://de.wikipedia.org/wiki/Quantitative_Analyse)
ANALYSE¹⁵

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KATEGORIE:CHEMISCHES_-](http://de.wikipedia.org/wiki/Kategorie:Chemisches_Analyseverfahren)
ANALYSEVERFAHREN¹⁶

¹⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/QUANTITATIVE_ANALYSE](http://de.wikipedia.org/wiki/Quantitative_Analyse)

¹⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KATEGORIE:CHEMISCHES_](http://de.wikipedia.org/wiki/Kategorie:Chemisches_Analyseverfahren)
 ANALYSEVERFAHREN

1.9.3 Aufgaben

1. Bei einer quantitativen Analyse nach Liebig wurden für 0,5g einer unbekanntes Verbindung folgende Werte gemessen: 1,100g CO₂ , 0,600g H₂O. Bestimme die Verhältnisformel.

2. Die Verhältnisformel einer unbekanntes Verbindung ergibt: C₁H₃. Die Ermittlung der molaren Masse ergibt: 30g/mol. Bestimme die korrekte Summenformel

3. Eine unbekanntes Verbindung wird analysiert. Sie wiegt 26g und nimmt bei Normalbedingungen (T = 273,15K entspricht 0 °C und Druck p = 101325 Pa entspricht 1013,25 mbar) ein Volumen von 7.4666 l ein. Die Verhältnisformel ergibt C₁H₁. Wie lautet die Summenformel?

4. 1,50g einer unbekanntes pflanzlichen Verbindung werden analysiert. Die Analyse ergibt 2,2g CO₂ und 0,9g H₂O.

a) Bestimme die Verhältnisformel

b) Das es sich nicht um ein Gas handelt, kann man die molare Masse nicht durch das molare Volumen bestimmen. Man weiß aber aus Untersuchungen, dass 1,470mol eine Masse von 250g haben. Bestimme die molare Masse und somit die Summenformel.

5. Wie weist Du Stickstoff, Schwefel, Kohlenstoff und Wasserstoff in organischen Verbindungen nach? Erkläre kurz.

Lösungen:

1. Siehe Beispielaufgabe „Propanol“

2. $M(C_1H_3) = 15g/mol$ [U+F0DE] die korrekte Summenformel lautet: C₂H₆

3. $m = 26g$

$$V = 7,4666 \text{ l}$$

Verhältnisformel = C_1H_1 .

Summenformel = ? [U+F0DE] gesucht ist M (C_xH_x)

$$[U+F0DE] M(C_xH_x) = V = m_{Vm} \cdot m$$

V_m M V

$$[U+F0DE] M = 22,4 \text{ l/mol} \cdot 26 \text{ g} / 7,4666 \text{ l} = M(C_xH_x) = 78 \text{ g/mol}$$

M (C_1H_1) = 13g/mol (C= 12 g/mol, H = 1 g/mol)

[U+F0DE] die korrekte Formel lautet C_6H_6

4.a) $C_1H_2O_1$

b) $C_6H_{12}O_6$ (=Glucose,).

5. Stickstoff: Nachweis durch Kochen mit Natronlauge. Es bildet sich Ammoniak, welches typisch riecht und Indikatorpapier blau färbt. Schwefel: Erhitzen von Schwefelhaltigen Substanzen färbt Bleiacetatpapier sowie Bleinitrat- oder Bleiacetatlösung schwarz. (Hintergrund: Beim Erhitzen bildet sich H_2S , welches mit Bleiionen das schwarze PbS bildet)

Halogene (Fluor, Chlor, Brom, Iod): Auf einem ausgeglühtem Streifen Kupferbleich werden die Testsubstanzen in die rauschende, blaue Brennerflamme gehalten (z.B. ein Stück PVC). Man beobachtet eine grüne Flamme. (Hintergrund: Halogenionen verbinden sich mit Kupfer zu Kupferhalogeniden (z.B. CuF_2 , $CuCl_2$ usw.). Diese färben beim Verdampfen die Brenner-flamme grün.

1.10 Analyse von Feuerzeuggas

Aufgabe: Bestimme in Gruppenarbeit, welches Gas in Feuerzeug enthalten ist

Tipp: Es handelt sich um ein Alkan!

a) Planung des Versuches

Es kann nur ein Gas sein, deshalb kann es nur Methan, Ethan, Propan oder Butan sein.

Um das Gas genau bestimmen zu können, muss die molare Masse (M) bestimmt werden.

$$[U+F0DE] \quad M(C_xH_x) = V \cdot \rho \cdot m$$

$V \cdot \rho \cdot m$

Da V_m bekannt ist (22,4l/mol), muss man für die Analyse nur noch die Masse (durch wiegen des Feuerzeugs, vor und nach dem Versuch) und das Volumen (durch Füllen des Reaktionsgefäßes mit Wasser und anschließendem Ausmessen) bestimmen.

b) Durchführung

Die praktische Durchführung bietet einige Hindernisse. Das Feuerzeuggas wird am besten in einen mit Wasser gefüllten Rundkolben gefüllt. Von diesem wird vorher das Volumen mit Hilfe eines Messzylinders bestimmt.

Rundkolben gefüllt mit Wasser

Siehe auch gute Versuchsanleitungen auf: [UNIVERSELLE GASKONSTANTE¹⁷](#)

¹⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/UNIVERSELLE%20GASKONSTANTE](http://de.wikipedia.org/wiki/Universelle%20gaskonstante)

1.11 Luftverschmutzung durch Verbrennung von Kohlenstoffverbindungen und die Konsequenzen

1.11.1 a) Luftverschmutzung



Abbildung 4

Durch Verbrennung von Kohlenstoffverbindungen entsteht immer Kohlenstoffdioxid (CO_2)

1.11.2 b) Erderwärmung durch den Treibhauseffekt

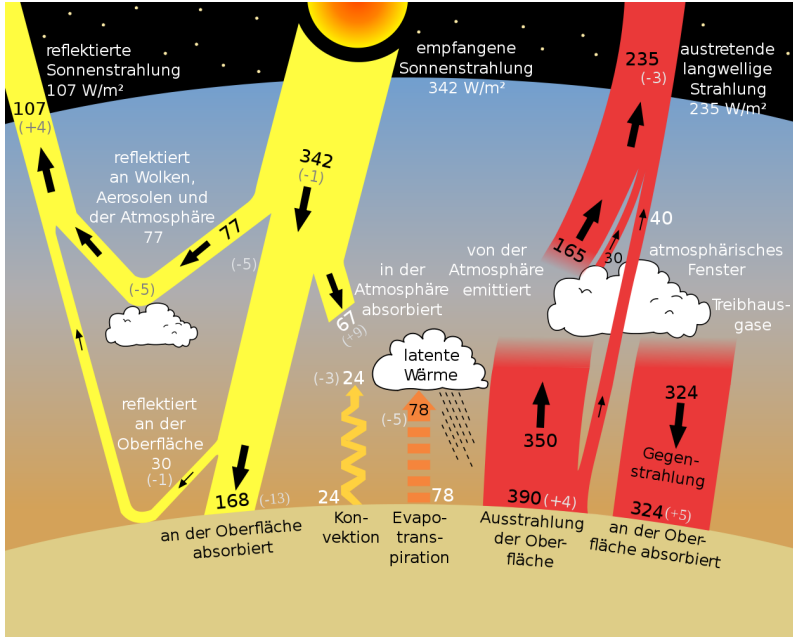


Abbildung 5: Quelle: NASA
[HTTP://EOSPSO.GSFC.NASA.GOV/EOS_OBSERV/PDF/NOV-DEC06.PDF](http://eosps0.gsfc.nasa.gov/eos_observ/pdf/Nov-Dec06.pdf)¹⁸

Übermäßiger Kohlenstoffdioxidausstoß verstärkt den Treibhauseffekt. **Zusatzinformationen:**

¹⁸[HTTP://EOSPSO.GSFC.NASA.GOV/EOS_OBSERV/PDF/NOV-DEC06.PDF](http://eosps0.gsfc.nasa.gov/eos_observ/pdf/Nov-Dec06.pdf)

- TREIBHAUSEFFEKT¹⁹

1.12 Wiederholungsaufgaben

1. Erkläre das Zustandekommen des Treibhauseffektes. Welche Gase sind beteiligt? Wie entstehen Sie?
2. Treibhauseffekt und Ozonloch werden in der Bevölkerung gerne gleichgesetzt, obwohl sie komplett verschiedene Ursachen und Auswirkungen haben. Dennoch scheinen sie sich gegenseitig zu verstärken. Kannst Du erklären wie?

¹⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/TREIBHAUSEFFEKT](http://de.wikipedia.org/wiki/Treibhauseffekt)

2 Kohlenstoff als Bindungspartner

UNKNOWN TEMPLATE "Wikifizieren"

2.1 Die Atombindung bei Wasserstoff & Kohlenstoff

CH₄

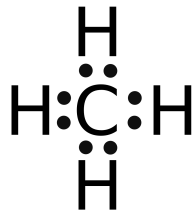


Abbildung 6

—

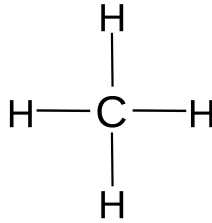


Abbildung 7

2 e⁻ sind jeweils

ein Strich

Ionen gibt es nur in Kristallen oder gelöst in Wasser. Bei Kohlenwasserstoffen liegt beides nicht vor.

Sie verbinden sich mit einer anderen Methode, der Atombindung. Dazu überlappen die äußeren Elektronenwolken und bilden einen gemeinsamen Bereich (dieser wird auch Molekülorbital genannt¹). Damit gehört das Valenzelektronen-Paar beiden Atomen in gleicher Weise und sie erhalten Edelgaskonfiguration.

Lewis, 1916: Atome sind in Molekülen durch gemeinsame Elektronen verbunden

(=Atombindung bzw. Elektronenpaar Bindung).

Vom Kohlenstoffatom gehen in der Regel 4 Elektronenpaarbindungen ab (oder es liegen Doppel- oder Dreifachbindungen vor, dann sind es entsprechend weniger). Meistens ist Kohlenstoff dabei mit Kohlenstoff oder mit Wasserstoff verknüpft (aber auch Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff (u.a.) sind möglich). Je länger dabei eine

¹ nicht einwandfrei, da MO der ganze Bereich ist!

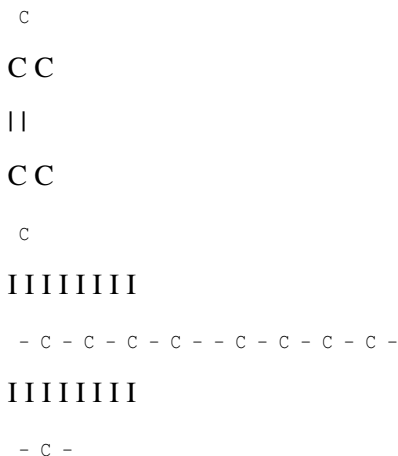
Kohlenstoffkette ist, desto fester und dickflüssiger wird eine Substanz.

Tip: Bei Problemen mit dem Erstellen von Atombindungen, lies nochmals das Arbeitsblatt „Regeln zum Erstellen von Valenzstrichformeln“ im Kapitel „Atombindung“.

2.2 Kohlenstoff als Bindungspartner

Kohlenstoff steht in der 4. Hauptgruppe, d.h. es hat vier Außenelektronen. Es fehlen also 4 Valenzelektronen zum Erreichen der Edelgaskonfiguration. Das Ausbilden von 4 Atombindungen bietet sich an, um diesen Zustand zu Erreichen. Dabei bilden die Außenelektronen des Kohlenstoffatoms mit den Außenelektronen der Reaktionspartner gemeinsame Bindungselektronenpaare. Am stabilsten sind dabei Kohlenstoff-Kohlenstoff-Bindungen.

Es entstehen Atombindungen. Sie ist bei allen organischen Verbindungen zu finden. Die entstehenden Kohlenstoffverbindungen können kettenförmig sein, verzweigt oder zyklisch (=ringförmig).



Butan iso-Pentan Cyclo-Hexan

Beim Verbrennen organischer Substanzen wird viel Energie freigesetzt. Diese stammt aus den Bindungen und wird von den Menschen bei der Verbrennung fossiler Brennstoffe (Erdöl, Erdgas), Holz und Kohle genutzt. Auch die Verbrennung von Kunststoffen in Müllverbrennungsanlagen setzt diese Energie frei. Kein Wunder, denn auch Kunststoffe sind Kohlenwasserstoffverbindungen.

Kettenförmige Kohlenwasserstoffe (ohne Mehrfachbindungen) nennt man Alkane. Ringförmige entsprechend Cycloalkane. Kettförmige Kohlenwasserstoffe mit Doppelbindungen, werden Alkene, mit Dreifachbindungen Alkine genannt.

Die einfache Verknüpfung von Kohlenstoff mit anderen Nichtmetallen über Atombindungen ermöglicht eine schier unendliche Anzahl an möglichen Kombinationen. Mehr als 5 Millionen sollen in der Natur zu finden sein! Im Labor entstehen täglich neue.

Obwohl in der anorganischen Chemie viel mehr Elemente reagieren, sind bisher nur ca. 150 000 Verbindungen bekannt. Im Vergleich dazu schätzt man die Anzahl an organischen Verbindungen auf ca. 10 Millionen.

Organische Moleküle enthalten Kohlenstoff und Wasserstoff sowie zum Teil Sauerstoff und einige andere Elemente z.B. Stickstoff, Schwefel, Phosphor.







Ausnahmen: Kohlenstoffverbindungen, die als anorganisch gelten

- Oxide des Kohlenstoffs (z.B. CO, CO₂)
- Kohlensäure (H₂CO₃)
- Salze der Kohlensäure (z.B. Kalk CaCO₃)

2.3 Die homologe Reihe der Alkane

Als homologe Reihen bezeichnet man Reihen von Verbindungen, deren Glieder sich nur durch eine CH_2 -Gruppe voneinander unterscheiden, die aber ansonsten gleich gebaut sind. Alkane enthalten nur C-C-Einfachbindungen sowie C-H-Bindungen. Da die maximal mögliche Anzahl von Wasserstoff-Atomen gebunden ist, spricht man deshalb auch von gesättigten Kohlenwasserstoffen.

Verbindung (Struktur- formel)	Name	Summenformel	Isomere	Sdp.	Dichte
+ Abbildung 8	Methan (gasförmig)	CH_4	1	- 161,4 °C	0,47 g/cm^3 (bei Verflüssigung)
++ Abbildung 9	Ethan (gasförmig)	C_2H_6	1	- 88,6°C	0,57 g/cm^3 (bei Verflüssigung)
+++ Abbildung 10	Propan (gasförmig)	C_3H_8	1	- 42,1°C	0,59 g/cm^3 (bei Verflüssigung)
++++ Abbildung 11	Butan (gasförmig)	C_4H_{10}	2	- 0,5 °C	0,60 g/cm^3 (bei Verflüssigung)

 Abbildung 12	Pentan (flüssig)	C_5H_{12}	3	36,1°C	0,63 g/cm^3
 Abbildung 13	Hexan (flüssig)	C_6H_{14}	5	68,7°C	0,66 g/cm^3
 Abbildung 14	Heptan (flüssig)	C_7H_{16}	9	98,4°C	0,68 g/cm^3
 Abbildung 15	Oktan (flüssig)	C_8H_{18}	18	125,6°C	0,72 g/cm^3
 Abbildung 16	Nonan (flüssig)	C_9H_{20}	35	150,8°C	0,73 g/cm^3
 Abbildung 17	Dekan (dick- flüssig)	$C_{10}H_{22}$	75	174,3°C	0,74 g/cm^3

Zusatzinformationen:

- ALKANE²

2.4 Eigenschaften der Alkane - Schmelz und Siedepunkte

Kettenlänge	Name	Smp. [°C]	Sdp. [°C]	Kettenlänge	Name	Smp. [°C]	Sdp. [°C]
CH ₄	Methan	-183	-161	C ₁₆ H ₃₄	Hexadekan	287	
C ₂ H ₆	Ethan	-183	-88	C ₁₇ H ₃₆	Heptadekan	302	
C ₃ H ₈	Propan	-189	-42	C ₁₈ H ₃₈	Oktadekan	317	
C ₄ H ₁₀	Butan	-138	-0,5	C ₁₉ H ₄₀	Nonadekan	330	
C ₅ H ₁₂	Pentan	-130	36	C ₂₀ H ₄₂	Eicosan	36,7	343
C ₆ H ₁₄	Hexan	-95	69	C ₂₁ H ₄₄	Henikosan	40,5	356
C ₇ H ₁₆	Heptan	-91	98	C ₂₂ H ₄₆	Dokosan	42	370
C ₈ H ₁₈	Okatan	-57	126	C ₂₃ H ₄₈	Trikosan	49	380
C ₉ H ₂₀	Nonan	-51	151	C ₂₄ H ₅₀	Tetrakosan	52	391
C ₁₀ H ₂₂	Dekan	-30	174	C ₂₅ H ₅₂	Pentakosan	54	402
C ₁₁ H ₂₄	Undekan	26	195	C ₂₆ H ₅₄	Hexakosan	56,4	412
C ₁₂ H ₂₆	Dodekan	12	215	C ₂₇ H ₅₆	Heptakosan	59,1	442
C ₁₃ H ₂₈	Tridekan	15	234	C ₂₈ H ₅₈	Oktaosan	61,5	432
C ₁₄ H ₃₀	Tetradekan	17,5	253	C ₂₉ H ₆₀	Nonakosan	63,7	440
C ₁₅ H ₃₂	Pentadekan	20,9	270	C ₃₀ H ₆₂	Triakosan	65,8	450

2.5 Was macht die Alkane so besonders?

- Die von Methan abgeleiteten Verbindungen werden als Alkane bezeichnet.
- Alkane kommen als unverzweigte Ketten, verzweigte Alkane oder als cyclischen Alkane vor.

²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ALKANE](http://de.wikipedia.org/wiki/Alkane)

- Alkane mit der gleichen Summenformel, aber verschiedener Strukturformel nennt man Isomere (so gibt es zwei C_4H_{10} Moleküle, drei C_5H_{12} Moleküle und 4,111,846,763 mögliche $C_{30}H_{62}$ Isomere ;-)).
- In Alkanen bilden Kohlenstoffe 4 Einfachbindungen aus, Wasserstoffe bilden immer nur eine!
- Die Alkane C_1 bis C_4 sind bei Raumtemperatur gasförmig. Ab $C_{14}H_{30}$ sind Alkane bei Raumtemperatur Feststoffe.
- Bei Raumtemperatur flüssige Alkane sind wasserklare Flüssigkeiten mit stark aromatischem Geruch, der an Benzin erinnert. Je länger die Kohlenstoffkette wird, desto dickflüssiger, ölig werden sie. Der Geruch lässt entsprechend nach.
- Alkane können auch in Ringen auftreten. Man nennt sie dann Cycloalkane.
- Alkane werden auch wegen der Abwesenheit von Doppelbindungen als gesättigt bezeichnet.
- Rein kettenförmige Alkane werden auch als n-Alkane (z.B. n-Heptan) bezeichnet. Verzweigte Alkane werden als iso-Alkane bezeichnet.
- Je länger die Kohlenstoffkette (also mit zunehmender Molekülmasse), desto höher liegen Schmelz- und Siedepunkte des Alkans. Ursache sind steigende van der Waals-Kräfte aufgrund zunehmender Kettenlänge.

Allgemeine Summenformel der kettförmigen Alkane: $C_n H$

Allgemeine Formel der zyklischen Alkane: $C_n H_{2n}$

Lange unverzweigte Alkane bilden lineare Zick-Zack-Ketten aus.

2.6 Alkangemische

2.6.1 a) Paraffin

Ein Gemisch langkettiger (C_{18} - C_{45}) Alkane wird als Paraffin bezeichnet. Eine allgemeine Summenformel kann somit nicht angegeben werden. Die molare Masse damit zwischen 275 - 600 g/ mol.

Es ist weiß mit einer leichten Transparenz. Es entsteht z.B. als Produkt der Erdöldestillation. Paraffin ist geruchlos. Hartparaffin schmilzt zwischen 50 und 60 °C, Weichparaffin bei etwa 45 °C.

Verwendung:

- als Kerzenwachs
 - Mikrowachs
 - Ceresin
 - Lackpoliturzusatz
 - Petroleumersatz (Brennstoff für Öllampen)
 - Vaseline
 - Ausgangsstoff bei der Herstellung von Kaugummi
- uvm.

b) Benzin

Benzin ist eine Mischung aus verschiedenen leichten Kohlenwasserstoffen. Es befinden sich neben Alkanen auch Cycloalkane, Alkene (mit Doppelbindungen) und Alkine (mit Dreifachbindungen) im Gemisch. Benzin wird durch fraktionierte Destillation aus Erdöl oder auch im geringen Maße durch Kohleverflüssigung gewonnen.

Zusatzinformationen

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PARAFFIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Paraffin)³

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BENZIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Benzin)⁴

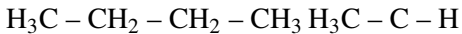
2.7 Isomerie

In Campinggaskartuschen findet man in der Regel das Gas Butan, da es einen Siedepunkt von ca. 0,5°C hat, lässt es sich unter etwas Druck leicht verflüssigen. Das komprimierte Gas wird dadurch flüssig, obwohl in solchen Campinggaskartuschen nicht allzu starker Druck vorliegt.

Untersucht man das enthaltene Gas genau, so findet man meist zwei verschiedene Gase, welche allerdings eine identische Anzahl an Kohlenstoff und Wasserstoffatomen haben.

CH₃

I



I

CH₃

Abbildung 18

Abbildung 19

n-Butaniso - Butan

³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PARAFFIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Paraffin)

⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BENZIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Benzin)

Smp.: $-138\text{ }^{\circ}\text{C}$ Smp.: $-160\text{ }^{\circ}\text{C}$

Sdp.: $-0,5\text{ }^{\circ}\text{C}$ Sdp.: $-12\text{ }^{\circ}\text{C}$.

Von Butan existieren zwei Formen, diese werden Isomere genannt. Beide sind gasförmige, farblose, gesättigte Kohlenwasserstoffe. Sie unterscheiden sich jedoch hinsichtlich ihrer Eigenschaften. Vor allem Schmelz- und Siedepunkte sowie die Dichte unterscheiden sich deutlich. In anderen Eigenschaften sind sie sich ähnlicher.

Die Ursache für die höheren Schmelz- und Siedepunkte des n-Butans liegen in der besser Ausbildung von Van der Waals-Kräften. Diese bilden sich im allgemeinen bei kettenförmigen Molekülen immer besser aus. Dadurch halten die Ketten besser „zusammen“ und man benötigt mehr Energie (in diesem Fall Temperatur) um die Moleküle so stark ins schwingen zu versetzen, dass sie den Aggregatzustand ändern.

Moleküle mit verzweigten Ketten haben immer geringere Siedepunkte als unverzweigte, weil die Van der Waals-Kräfte sich zwischen Ketten besser ausbilden als bei ungleichmäßig geformten Molekülen.

Definition: Substanzen, die trotz gleicher Summenformel eine andere Strukturformel (und somit verschiedene Eigenschaften) haben, nennt man Isomere

(isos gr. = gleich, meros gr. = Teil).

Aufgabe:

1. Zeichne alle Isomere von Pentan, Hexan, Heptan usw. ;-)

Die Isomerenanzahl wächst sehr rasch mit steigender Kohlenstoffzahl.

C_7H_{16} 9 Isomere

C_8H_{18} 18 Isomere

$C_{10}H_{22}$ 75 Isomere

$C_{15}H_{32}$ 4347 Isomere

$C_{20}H_{42}$ 366319 Isomere

$C_{30}H_{62}$ 4,111,846,763 Isomere

**Die Zahl der tatsächlich existierenden Isomere ist kleiner,
als die Zahl der theoretisch möglichen!**

2.8 Stoffvielfalt durch Isomerie

Butan Pentan Hexan

2 Isomere 3 Isomere 5 Isomere

IIIIIIIIIIIIIIII

-C-C-C-C--C-C-C-C-C--C-C-C-C-C-C-

IIIIIIIIIIIIIIII

Smp: -138,3°C -130°C

Sdp: -0,5°C 36°C

IIIIIIIIIIIIII

-C-C-C--C-C-C-C--C-C-C-C-C-

IIIIIIIIIIIIII

-C--C--C-

I I I

Smp: -159,4-159°C

Sdp: -11,7 28°C

I I

- C - - C -

I I I I I I I I

- C - C - C - - C - C - C - C -

I I I I I I I I

- C - - C -

I I

Smp: -20°C

Sdp: 9,5°C

I I I I I I

- C - C - C - C - C -

I I I I I I

- C -

I

I I I I I I

- C - C - C - C -

I I I I I I

- C - - C -

I I

2.9 Oktanisomere im Vergleich ihrer Schmelz- und Siedepunkte

Octan

17 Isomere

I I I I I I I I

- C - C - C - C - C - C - C - C -

I I I I I I I I

Smp: -56,8

Sdp: 125,7

I I I I I I I

- C - C - C - C - C - C - C -

I I I I I I I

- C -

I

Smp: -109,2

Sdp: 117,6

I I I I I I

- C - C - C - C - C - C -

I I I I I I

- C - - C -

I I

Smp: -121,2

Sdp: 106,8

I I

- C - - C -

I I I I

- C - C - C - C -

I I I I

- C - - C -

I I

Smp:-100,7

Sdp: 106,3

Zusatzinformationen

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ISOMERIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Isomerie)⁵

2.10 Isomere von Heptan und Oktan

Siehe:

[HTTP://WWW.GUIDOBAUERSACHS.DE/OC/HEPTANISOMERE.GIF](http://www.guidobauersachs.de/oc/heptanisomere.gif)⁶

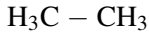
[HTTP://WWW.GUIDOBAUERSACHS.DE/OC/OKTANISOMERE.GIF](http://www.guidobauersachs.de/oc/oktanisomere.gif)⁷

⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ISOMERIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Isomerie)

⁶[HTTP://WWW.GUIDOBAUERSACHS.DE/OC/HEPTANISOMERE.GIF](http://www.guidobauersachs.de/oc/heptanisomere.gif)

⁷[HTTP://WWW.GUIDOBAUERSACHS.DE/OC/OKTANISOMERE.GIF](http://www.guidobauersachs.de/oc/oktanisomere.gif)

2.11 Konformations-Isomerie am Beispiel des Ethans



Konformationen:mögliche räumliche Anordnungen der Atome im Molekül, die durch die freie Drehbarkeit um die [U+F073]-Bindung entstehen.

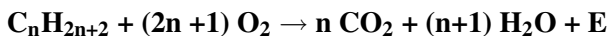
Konformatisomere:Moleküle, die unterschiedliche Konformationen einnehmen.

2.11.1 Zwei Möglichkeiten der Darstellung:

ekliptische (verdeckte)Konformation	gestaffelteKonformation
Sägebock	-
Projektion	
Newman	-
Projektion	

2.12 Einfache Reaktionen der Alkane

- Alkane sind gut brennbar. Alkane dienen z.B. als Energieträger für Verbrennungsmotoren (Diesel, Benzin, Kerosin) sowie zum Heizen von Häusern. Dabei gilt folgende allgemeine Reaktionsgleichung → es entstehen immer Wasser und Kohlenstoffdioxid:



- Je länger die Kette, desto gelber die Flamme (und desto höher die Leuchtkraft), weil mehr Ruß durch unvollständige Verbrennung entsteht.
- Alkane brennen erst oberhalb der Verdampfungstemperatur, da zum Brennen ein Alkangas-Luftgemisch notwendig ist.
- Innerhalb der Explosionsgrenze explodieren Alkane. Die Explosionsgrenze ist bei Alkanen nicht einheitlich!
- Eine typische Reaktion ist die Halogenierung von Alkanen durch radikalische Substitution (z.B.: Brom wird zu n-Hexan gegeben). Anschließend wird mit Sonnenlicht oder dem Overhead-Projektor belichtet. Der Nachweis findet durch Universalindikatorpapier (über dem RG) statt.

Beobachtung: Entfärbung der Lösung, Indikatorpapier färbt sich rot

2.13 Vorkommen und wichtige Beispiele der Alkane

2.13.1 1. Methan

Vorkommen:

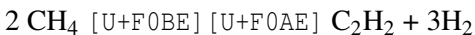
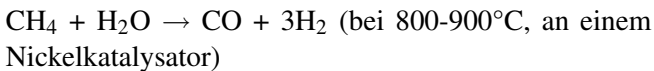
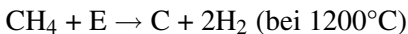
- Hauptbestandteil von Erdgas. Auch in aus Steinkohle gebildetem Stadtgas enthalten. Dazu findet eine trockene Destillation von Steinkohle unter Luftausschluss bei 1200 °C statt. Der Rest wird als Koks bezeichnet.
- Methan entsteht in der Natur bei: - Fäulnisprozessen (z.B. im Komposthaufen, in Sümpfen und im Klärschlamm der Kläranlage- der Cellulosegärung der Wiederkäuer- unterirdisch in Steinkohlegruben als Grubengas (Gefahr, da die

„schlagenden Wetter“ (Methan-Luft-Explosionen) die durch einen Funken entstehen können.

- Es entsteht bei Verdauungsvorgängen von Wiederkäuern sowie beim Reisanbau (Anteil des Reisanbaus an der weltweiten Methanproduktion ca. 17 %!).

Eigenschaften und Verwendung

- farb- und geruchloses Gas (Wieso heißt es eigentlich in Krimis immer: „Es riecht nach Gas.“?)
- Methan ist in Wasser unlöslich
- brennbar: $\text{CH}_4 + 2 \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ $\Delta H = -888 \text{ kJ/mol}$
- geringere Dichte als Luft
- explosives Luft/Methan-Gemisch (Explosionsgrenze 10% - 90% CH_4)
- wichtigen Rohstoff der chemischen Industrie. So wird Beispielsweise Wasserstoff durch thermische Spaltung oder durch Reaktionen mit Wasserdampf (an Nickel-Katalysatoren) gewonnen, durch Hitzespaltung gewinnt man Acetylen (Ethin) C_2H_2 :



Zusatzinformationen: [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/METHAN](http://de.wikipedia.org/wiki/Methan)⁸

⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/METHAN](http://de.wikipedia.org/wiki/Methan)

2.13.2 2. Propan:

- Tritt als Begleiter des Erdöls, im Erdgas und in Crackgasen auf.
- Wird als Stadtgas zum Beheizen von Häusern verwendet.
- Treibgas in Sprays

Zusatzinformationen: [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PROPAN](http://de.wikipedia.org/wiki/Propan)⁹

2.13.3 3. Butan und sein Isomer:

- n-Butan und Isobutan sind Flüssiggase, die bei der Erdöldestillation anfallen. Sie kommen im Erdöl und Erdgas vor.
- in Wasser ist Butan so gut wie unlöslich (nur 150 ml/l).
- Beide Isomere verhalten sich chemisch ähnlich (beide sind brennbar und werden von den Halogenen Chlor und Brom unter Lichteinfluss angegriffen).
- n-Butan wird seit dem FCKW-Verbot als Treibgas in Spraydosen verwendet.
- Beide Isomere werden in Feuerzeugen, oft im Gemisch mit Propan, eingesetzt.
- Butan wird (trotz der Brennbarkeit) im Kühlschrank als Kältemittel eingesetzt
- manche Solarkollektoren verwenden Isobutan als Wärme(über)träger.

Zusatzinformationen: [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BUTAN](http://de.wikipedia.org/wiki/Butan)¹⁰

⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PROPAN](http://de.wikipedia.org/wiki/Propan)

¹⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BUTAN](http://de.wikipedia.org/wiki/Butan)

2.13.4 4. Pentan und seine Isomere:

- Es gibt drei Isomere des Pentans.
- Der Flammpunkt liegt bei $-49\text{ }^{\circ}\text{C}$, die Zündtemperatur bei $309\text{ }^{\circ}\text{C}$.
- Löslichkeit: 0.36 g/l ($16\text{ }^{\circ}\text{C}$) in Wasser.
- Pentan wird heutzutage als FCKW-freies Kältemittel in Kühlschränken und Klimaanlage verwendet.

Zusatzinformationen:

- PENTAN¹¹

2.14 Cycloalkane

Du kennst jetzt die kettenförmigen Alkane, man nennt sie auch aliphatische Alkane. Ihre Kette kann verzweigt oder unverzweigt sein. Wenn Kohlenstoffatome sich in einem Ring anordnen, nennt man diese auch Cycloalkane.

Die Eigenschaften der Cycloalkane sind mehr oder weniger die typischen physikalischen und chemischen Eigenschaften der Alkane. In der Natur spielen zyklische Ringsysteme als Bestandteile vieler pflanzlicher und tierischer Stoffe eine große Rolle. Allerdings liegen dort oft Cycloalkane mit mehreren Mehrfachbindungen vor. Diese haben dann deutlich andere Eigenschaften als die Alkane.

Cyclopropan ist ein brennbares Gas mit einem Sdp. von $-33\text{ }^{\circ}\text{C}$, es ist reaktionsfreudig, da die Bindungswinkel zwischen den einzelnen Kohlenstoffatomen stark vom üblichen Tetraederwinkel abweichen und somit die Ringe unter einer gewissen inneren Spannung stehen.

¹¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PENTAN](http://de.wikipedia.org/wiki/Pentan)

Durch eine Reaktion kann der Ring aufgebrochen werden, was viel Energie freisetzt.

Cyclobutan ist ebenfalls ein brennbares Gas. Sein Sdp. liegt bei 12,5°C.

Es ist aus den gleichen Gründen ebenfalls reaktionsfreudig.

Cyclopentan ist eine farblose Flüssigkeit, die leicht entzündbar ist.

Der Sdp. liegt bei 49°C.

Cyclohexan ist ebenfalls eine farblose Flüssigkeit. Sein Sdp. liegt bei 81°C. Es ist nicht so reaktionsfreudig, da hier ein sehr „entspannter“ Tetraederwinkel vorliegt. Obwohl der Ring planar gezeichnet ist, so ist er es nicht!

Name Summenformel Sdp. Ringspannung Strukturformel

Cyclopropan C₃H₆-33°C 115

Cyclobutan C₄H₈-12°C 110

Cyclopentan C₅H₁₀ 59°C 27

Cyclohexan C₆H₁₂ 81°C 0

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CYCLOALKANE](http://de.wikipedia.org/wiki/Cycloalkane)¹²

2.15 Stabilität der cyclischen Alkane

Allgemeine Formel der cyclischen Alkane: **C_nH_{2n}**

Homologe Reihe:

sehr Cyclopropan **C₃H₆**

¹²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CYCLOALKANE](http://de.wikipedia.org/wiki/Cycloalkane)

instabil

Cyclobutan**C4H8**

Cyclopentan**C5H10**

stabil

Cyclohexan**C6H12**

instabilCycloheptan**C7H14**

stabilCyclooctan**C8H16**

Je stärker die Bindungswinkel der Cycloalkane vom Tetraederwinkel 109° abweichen, desto instabiler ist das Molekül (aufgrund der hohen Winkelspannung).

2.16 Alkene und Alkine

Ethen (Trivialname Ethylen) ist ein farbloses, süßlich riechendes Gas. Es ist das einfachste Alken und enthält eine Doppelbindung. Man spricht auch von einem ungesättigten Kohlenwasserstoff.

H H

\ /

$120^\circ\text{C} = \text{C}$

/ \

H H

Wenn man den räumlichen Bau anschaut, sieht man schnell, dass es ein planares Molekül ist, welches einen Bindungswinkel von 120° hat.

Ethen wird als Pflanzenhormon verwendet. So werden z.B. noch grüne Bananen gepflückt, transportiert und dann kurz vor Verkauf mit Ethen begast, welches sie zum Reifen bringt.

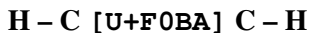
Auch reife Früchte wie Bananen geben Ethen ab, so dass unreifes Obst, wie Tomaten, in Gegenwart von Bananen weiter reifen.

Des Weiteren ist es Ausgangsstoff für sehr viele chemische Synthesen und zur Kunststoffherstellung (PE - Polyethylen, Polystyrol (=Styropor) sowie Polyester u.a.). Auch der Alkohol Ethanol kann daraus hergestellt werden.

Vorsicht: Ethen ist hochentzündlich. Bei einem Luftvolumenanteil von 3 - 36% bildet es explosive Gemische. In hoher Konzentration wirkt es auch als Betäubungsmittel.

Alkene enthalten Zweifachbindungen. Sie gehören zu den ungesättigten Kohlenwasserstoffen. Ihre Namen enden auf -en.

Ethin: Ethin (Trivialname Acetylen) ist ebenfalls ein farbloses, leicht süßlich riechendes Gas. Beide Kohlenstoffatome sind über eine Dreifachbindung miteinander verbunden. Es ist der einfachste Vertreter aus der homologen Reihe der Alkine:



Der räumlichen Bau ist planar (kettenförmig) (Bindungswinkel von 180°).

Es brennt mit stark rußender Flamme. Im richtigen Gemisch mit Sauerstoff werden dabei Temperaturen von bis zu 3100°C erreicht. Aus diesem Grunde wird es als Schweißgas verwendet.

Ethin-Luftgemische zwischen 2-82% Luftvolumenanteil sind hochexplosiv. Unter hohem Druck zerfällt es, so dass es in Schweißflaschen nur mit geringem Druck gelagert werden kann.

Die Löslichkeit in Wasser beträgt Normalbedingungen nur 1,23 g/l, wohingegen die Löslichkeit in Alkohol und Aceton sehr gut ist.

Außer zum Schweißen ist dieses Gas besonders gut für chemische Synthesen als Ausgangsstoff geeignet. Außer Kunststoffen wie Polyvinylchlorid¹³ (PVC) werden auch viele organische Säuren wie Essigsäure daraus hergestellt.

Alkine enthalten Dreifachbindungen. Sie gehören zu den ungesättigten Kohlenwasserstoffen. Ihre Namen enden auf -in.

Zusatzinformationen

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ETHEN](http://de.wikipedia.org/wiki/Ethen)¹⁴

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ETHIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Ethin)¹⁵

2.17 Bananen - unreif geerntet und unreif verschifft, mit Ethen dann zum Reifen gebracht

2.18 Die Genfer Nomenklatur von organischen Verbindungen (IUPAC) - Teil 1

1. Es wird die längste Kohlenstoffkette gesucht und die Kohlenstoffatome werden entsprechend nummeriert. Dabei spielt es keine Rolle, ob von Links oder rechts gelesen wird!
2. Bei Doppelbindungen wird die **Endsilbe „-an“** durch die Silbe **„-en“** ersetzt. Die Endung **„-in“** wird für Dreifachbindungen verwendet. Die Kette wird dann so nummeriert, dass die Doppel- (bzw. Dreifach-) Bindung die niedrigste Ziffer erhält. Die Lage der Mehrfachbindungen im Molekül

¹³ Vinyl: R-CH=CH₂

¹⁴ [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ETHEN](http://de.wikipedia.org/wiki/Ethen)

¹⁵ [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ETHIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Ethin)

wird durch die Nummer des Kohlenstoffatoms bezeichnet, das in der Mehrfachbindung die kleinere Nummer trägt. Sie wird vor (oder früher auch nach) dem Namen des Alkens stehen. Treten mehrere Mehrfachbindungen auf, wird ein „di, tri...“ vor die Endsilbe eingesetzt.

Propen

(1,5)-Heptdien

1. Seitengruppen werden mit den Namen der entsprechenden Alkane (Alkene/ Alkine) und der Endung „-yl“ gekennzeichnet. Ihre Anzahl wird, (wenn von 1 abweichend) durch die Silben Di-, Tri-, Tetra-, Penta- gekennzeichnet: Vor die Bezeichnung des Restes kommt die Nummer der Stelle der Verzweigung. Treten z.B. zwei Methyl Reste auf, so kommt noch die Silbe „di“ hinzu. Die Seitengruppen werden in alphabetischer Reihenfolge genannt (also -ethyl vor -methyl).

[U+FODE] 3-Ethyl, 4-Methyl-Heptan [U+FODE] 3, 3-Dimethyl-1-Hepten

1. Mehrere Doppelbindungen werden durch die Endsilbe „-dien“ gekennzeichnet. Verbindungen mit Doppel- und Dreifachbindungen werden durch die Endungen „-enin“ gekennzeichnet. Sind viele Mehrfachbindungen (oder funktionelle Gruppen) vorhanden, kann die Zahl auch direkt vor das -en oder -in gestellt werden: z.B. 1-Buten = But-1-en.

[U+F0DE] 3-Ethyl, 4-Methyl-(1,5)-Heptdien [U+F0DE] 5 Ethyl, 2,5-Dimethyl-(1,6)-Heptenin

1. Wichtig: Die Nummerierung der Kohlenstoffkette (siehe 1.) ist so durchzuführen, dass nicht nur Mehrfachbindungen, sondern auch Seitenketten eine möglichst niedrige Nummer erhalten.

Zusatzinformationen: [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/INTERNATIONAL_UNION_OF_PURE_AND_APPLIED_CHEMISTRY](http://de.wikipedia.org/wiki/International_Union_of_Pure_and_Applied_Chemistry)¹⁶

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NOMENKLATUR_%28CHEMIE%29](http://de.wikipedia.org/wiki/Nomenklatur_%28Chemie%29)¹⁷

2.19 Übungen zur Nomenklatur organischer Verbindungen (Domino)

2.20 Im Benzin enthaltene Alkane und Alkine

Benzin ist ein Gemisch. Es enthält mehrere verschiedene Alkane, Cycloalkane, Alkene und Cycloalkene. Hier ein Ausschnitt eines typischen Benzins:

¹⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/INTERNATIONAL_UNION_OF_PURE_AND_APPLIED_CHEMISTRY](http://de.wikipedia.org/wiki/International_Union_of_Pure_and_Applied_Chemistry)

¹⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NOMENKLATUR_%28CHEMIE%29](http://de.wikipedia.org/wiki/Nomenklatur_%28Chemie%29)



Abbildung 20

Aufgaben:

1. Ordne die folgenden Namen den einzelnen Verbindungen zu:

1,3 Diethyl-Cyclo-Pentan, 2,4,5 Trimethyl-Heptan, 1,2 Dimethyl-Cyclohexan, 3,4, Dimethyl-Octan, 3 Isopropyl-Hexan, Oktan, Benzol (=1,3,5-Hexatrien), Heptan, 2,2,4 Trimethyl-Heptan, 1,3,5 Trimethyl-Benzol, 3 Methyl-Pentan, Isopropyl-4-Propyl-Benzol, 4

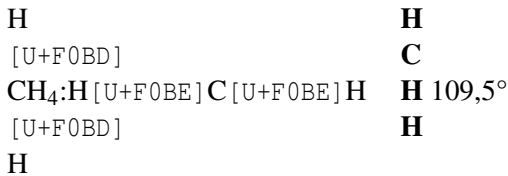
Ethyl-3 Methyl-Heptan, 3,4 Dimethyl-Heptan, (1-Methyl-Propyl)-Cyclopentan, Isobutyl-Benzol.

2. Wie kann man die unterschiedliche Zusammensetzung des Gemisches „Benzin“ erklären?

2.21 Bindungswinkel und Drehbarkeit

2.21.1 a) Alkane

Erinnere Dich an das Kapitel „Atombindung“. Nach der Elektronenpaarabstoßungstheorie stoßen sich Elektronen voneinander ab. Deshalb haben auch Bindungselektronenpaare immer einen größtmöglichen Abstand voneinander. Ein Atom mit vier Bindungen (also genauso wie der Kohlenstoff in Methan, Ethan usw.) liegt also nicht so vor, wie wir ihn oft zeichnen:



Einfache Darstellung, welche oft ausreicht - aber nicht exakt ist!

Der Bindungswinkel ist tatsächlich aber **nicht** 90° .

[U+F0DE] Ein größerer Winkel ist möglich!

Maximale Abstoßung liegt bei einem Winkel von $109,5^\circ$ vor.

Die räumliche Gestalt, welche entsteht, wenn man die H's verbindet, nennt man Tetraeder.

Dies ist die räumliche Anordnung, wie sie bei sehr vielen Molekülen, welche 4 Bindungspartner haben vorliegt, ermöglicht den größtmöglichen Abstand zwischen den Bindungspartnern.

Hintergrund ist die Abstoßung der Elektronenwolken untereinander (und im Übrigen auch die der Atomkerne). Elektronen und Atome „versuchen“ jeweils einen möglichst großen Abstand voneinander zu bekommen.

Die Einfachbindung ist freidrehbar!

2.21.2 b) Alkene

2.22 in Alkenen liegen am Doppelbindungs-“C“ nur 3 Bindungen vor (die Doppelbindung zählt nur einmal, da sie ja nur EINE Doppelbindung ist!). Der Bindungswinkel beträgt 120° .

H H

\ /

$120^\circ \text{C} = \text{C}$

/ \

H H

2.23 Die Doppelbindung ist nicht frei drehbar!

2.23.1 b) Alkine

2.24 Ein C mit Dreifachbindung hat nur 2 Bindungen. Somit ist der maximale Abstand erreicht, wenn ein Bindungswinkel von 180° vorliegt!

H – C [U+F0BA] C – H

2.25 Die Dreifachbindung ist nicht drehbar!

2.26 Funktionelle Gruppen

- Alle Seitenketten oder besonderen Substituenten (das sind Atome, welche H in der Kohlenstoffkette ersetzen) werden funktionelle Gruppen genannt. Auch Seitenketten (mit oder ohne Doppelbindung) gelten als funktionelle Gruppen.
- Sind andere Atome als C oder H in funktionellen Gruppen beteiligt, führen diese in der Regel zu polaren Atombindungen und somit oft zu Dipolen. Dies hat wiederum Einfluss auf Siede- und Schmelzpunkte sowie die Löslichkeit in polaren Lösungsmitteln. Es gilt, je stärker der Dipol, desto eher löst sich der Stoff auch in Wasser.
- Funktionelle Gruppen sind leichter angreifbar als die Hauptkette. Hier finden also oft die Reaktionen statt.
- Hat man als funktionelle Gruppen neben den Alkylresten auch Halogene oder Sauerstoff, Stickstoff oder Mehrfachbindungen, so werden diese (wenn man es sehr genau mit der Nomenklatur nimmt) in folgender Reihenfolge benannt: **Brom** vor **Chlor** vor **Sauerstoff** vor **Stickstoff** vor **Doppelbindungen** vor **Alkylketten**
- Hintergrund dieser Anordnung ist die Massenzahl: $^{35}\text{Br} > ^{17}\text{Cl} > ^8\text{O} > ^7\text{N} > ^6\text{C}$

- Seitenketten mit Einfachbindungen enden auf -yl (Methyl, Ethyl usw.), Seitenketten mit Doppelbindungen enden auf -enyl (Ethenyl, Propenyl usw.).
- Alternativ zum cis/trans-Benennungssystem wurde ein weiteres, das E/Z-System eingeführt (siehe Wikipedia unter Nomenklatur!)
- Auch Mehrfachbindungen zwischen zwei Kohlenstoffatomen der Hauptkette gelten als funktionelle Gruppe. Sie werden oft bei Reaktionen aufgespalten! [U+F0DE] Moleküle mit Mehrfachbindungen sind deutlich reaktiver als reine Alkane!
- Die funktionelle Gruppe eines aromatischen Benzolringes wird als „Phenyl“ bezeichnet, also die Atomgruppe $-C_6H_5$.

2.27 Verschiedene graphische Darstellungsmöglichkeiten von organischen Verbindungen

Organische Verbindungen sind im Aufbau komplex. Durch ihre dreidimensionalen Aufbau ist es schwierig, sie zweidimensional auf Papier darzustellen. Hier eine Übersicht über verschiedene Darstellungsweisen:

a) Summenformel:

Die Summenformel beschreibt einfach die Summe der beteiligten Atome. Sie sagt nichts über den tatsächlichen Aufbau aus.

C_2H_6 - Ethan

b) Konstitutionsformel

Die Konstitutionsformel zeigt den einfachen, zweidimensionalen Aufbau der Verknüpfungen von Kohlenwasserstoffen.

H H

I I

H – C – C – H

I I

H H

c) Strukturformel

In der Regel entspricht sie der Konstitutionsformel. Sie kann (bei einfachen Molekülen) auch dreidimensional gezeichnet sein (gestrichelte Linien ragen nach hinten, dicke Dreieckslinien ragen nach vorn - aus der Ebene hinaus).

H H

H C C H

H H

d) Halbstrukturformel (Kettenschreibweise)

Propan: CH₃-CH₂-CH

Iso-Butan: CH₃-CH(CH₃)-CH₃

e) Strichschreibweise

Bei dieser Schreibweise werden Wasserstoffe nicht gezeichnet, Kohlenstoffe, werden durch die Winkel angegeben.

Bsp. 3 Methyl Hexan

Weiter Möglichkeiten der dreidimensionalen Abbildung für die K12:

Newmann-Projektion: [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NEWMAN-PROJEKTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Newman-Projektion)¹⁸

Fischer-Projektion: [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FISCHER-PROJEKTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Fischer-Projektion)¹⁹

Haworth-Formel: [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/HAWORTH-FORMEL](http://de.wikipedia.org/wiki/Haworth-Formel)²⁰

2.28 Wiederholungsaufgaben

1. Was versteht man unter einer Atombindung? Zeichne die Atombindung zwei Sauerstoffatome.
2. Zeichne die folgenden Verbindungen als Valenzstrichformel: H_2 , O_2 , N_2 , Cl_2 , HCl , CO , H_2O , CH_4 , CO_2
3. Was ist die homologe Reihe der Alkane? Wie unterscheiden sich Alkane, Alkene und Alkine? Nenne je ein Beispiel sowie die allgemeine Formel.
4. Welchen Zusammenhang siehst du zwischen der Länge der Kohlenstoffkette und dem Molekulargewicht sowie der Siedetemperatur der homologen Reihe der Alkane?
5. a) Welche Summenformel haben Cyclo-Alkane b) Alkene mit zwei Doppelbindungen)?
6. Erkläre den Begriff „Isomer“. Zeichne dann alle Isomere von Hexan.
7. Wie erklärst Du Dir die Vielfalt der organischen Verbindungen?

¹⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NEWMAN-PROJEKTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Newman-Projektion)

¹⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FISCHER-PROJEKTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Fischer-Projektion)

²⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/HAWORTH-FORMEL](http://de.wikipedia.org/wiki/Haworth-Formel)

8. Nenne 10 Stoffe in denen Kohlenstoff enthalten ist
9. Wie kann man Kohlenstoff chemisch nachweisen? Beschreibe ein Experiment mit Aufbau.
10. Welche Gefahr geht von den Dämpfen kohlenstoffhaltiger Lösungsmittel (z.B. Benzin oder Alkohol) aus?
11. Kohlenstoff steht in der 4. HG. Wie viel Atombindungen kann ein Element der 4. HG nur haben?
12. Stelle die Valenzstrichformeln der folgenden Verbindungen auf: a) alle Dir bekannten Säuren b) Methan, Heptan, C_2H_6 , C_6H_{14} , C_4H_{10} , C_9H_{20} , C_2H_4 , C_6H_{12} , C_6H_6
13. Wiederhole die Regeln der Genfer Nomenklatur.
14. Zeichne: 2,2 Dimethyl Propan; 2,3,4 Trimethyl-Penten; 4,4, Dimethyl Heptan
15. Unter welchen Bedingungen konnten sich Erdgas und Erdöl bilden. Beschreibe den Vorgang.
16. Norddeutsches Erdgas enthält auch Schwefelwasserstoff. Welche Gefahren würden auftreten, wenn dieser Bestandteil nicht vor der Verbrennung heraus gewaschen würde? Begründe mit einer Reaktionsgleichung!
17. Woran liegt es, dass die Zusammensetzung des Erdöls aus verschiedenen Ländern unterschiedlich ist?
18. Erkläre den Begriff „Isomer“ und stelle alle Isomere von Hexan auf
19. Gib die Strukturformeln und Namen von 4 isomeren Alkoholen der Summenformel $C_4H_{11}OH$ an!
20. Zeichne die folgenden Strukturformeln und benenne die Substanzen: a) CH_3-CHCl_2 b) C_2H_5OH c) CH_3-CH_4O d) C_2H_3Br e) C_3H_8Cl f) C_6H_6 g) C_3H_8 h) C_3H_5Cl i) C_3H_4COOH j)

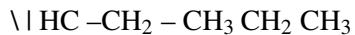
C_3H_8O k) Butanal l) $(CH_3)_3CCH_3$ m) $CH_2=C(CH_3)CH_2F$
 n) H_3C-CH_2-Br o) 1,5-Diiodpenta-1,4-dien p) 2-Fluor-3,4-
 dimethylhex-3-en q) 4,4, Dimethyl Heptan r) 2,3,4 Trimethyl
 Penten s) $H_3C-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2$ t) $H_3C-CH=CH-CH=CH-$
 CH_3 u) 2,2 Dimethyl Propan

21. Begründe, warum es in der organischen Chemie eine theoretisch unendliche Anzahl an Verbindungen gibt.
22. Warum ist Kohlenstoff immer vierbindig und warum darf Wasserstoff nur eine Bindung haben? Wie viele Bindungen hat Stickstoff? Wie sehen die typisch gebundenen Sauerstoffe aus?
23. Nenne 10 Stoffe in denen Kohlenstoff enthalten ist. Wie kann man Kohlenstoff in ihnen chemisch nachweisen? Beschreibe ein Experiment. (Wie kann man Halogene in Kohlenwasserstoffen nachweisen?)
24. Vervollständige die Tabelle:

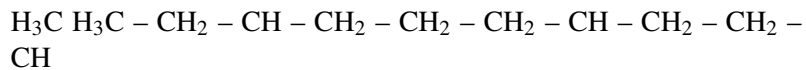
Stoffklasse	funktionelle Gruppe	Endung	Beispiel
Alkan	C-C		
Alken			
Alkin			
Alkohol			
Carbonsäure			
Halogenalkane			

1. Erstelle eine Übersicht über die drei Dir nun bekannten Reaktionsmechanismen. Erkläre jeden Mechanismus schrittgenau und nenne jeweils mögliche Ausgangsstoffe (=Edukte) und mögliche Produkte.
1. Benenne die folgenden Verbindungen:

a) H₃Cb) CH₃



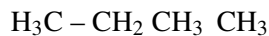
/ | |



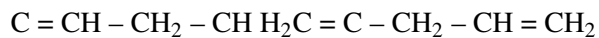
| |



c) d)



\ / |



/ \



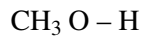
e) f)



| | | //



| \



3 Eigenschaften und Reaktionen von Kohlenwasserstoffen

UNKNOWN TEMPLATE "Wikifizieren"

3.1 Viskosität

In diesem Kapitel lernst Du einiges zu Eigenschaften und Verwendung von Alkanen. Zuerst soll eine besondere Eigenschaft von Flüssigkeiten untersucht werden.

Dazu werden in einem Experiment 5 Flüssigkeiten nach der Fallgeschwindigkeit einer Metallkugel untersucht. Eine Reihenfolge der Geschwindigkeit soll bestimmt werden.

Benzin > Wasser > Diesel > Pflanzenöl > Paraffin

C_8H_{18} > H_2O > z.B.: $C_{14}H_{30}$ > z.B.: $C_{30}H_{62}$ > z.B.: $C_{22}H_{46}$

Wie kann man aber unterschiedlichen Messergebnisse erklären?

[U+F0DE] Flüssigkeiten unterschieden sich in ihrer „Zähigkeit“. Diese physikalische Eigenschaft nennt man Viskosität. Je höher die Viskosität dabei ist, desto dickflüssiger ist die Substanz.

Informationen zur Viskosität

- Der Begriff „Viskosität“ hat seinen Ursprung im lateinischen Wort für Mistel „viscum“, da früher aus ihren Beeren zäher Vogelleim hergestellt wurde
- Physiker unterschieden zwischen Newton’schen Flüssigkeit und nicht-Newtonsche Flüssigkeiten, wie Margarine oder Vanilleeis.
- Bei Alkanen hat Nonan eine Viskosität ähnlich der von Wasser
- ihre Maßeinheit ist $\text{N} \cdot \text{s} / \text{m}^2$ (mPa/ s)
- Der Fall der Kugel ist abhängig von der nach oben gerichtete Auftriebskraft F_A , der nach unten gerichtete Gewichtskraft F_G , der nach oben gerichtet Reibungskraft F_R
- Paraffin wird als Schmiermittel z.B. in Waffenöl und Vaseline benutzt

3.1.1 Vergleich von Viskositäten verschiedener Flüssigkeiten

Flüssigkeit Viskosität [$\text{N}\cdot\text{s}/ \text{m}^2$]

Pentan 0,23

Hexan 0,32

Heptan 0,41

Oktan 0,54

Nonan 0,71

Dekan 0,92

Petroleum 0,65

Wasser 1,00

Ethanol 1,19
 Quecksilber 1,50
 Traubensaft 2-5
 Blut (37°C) 4-25
 Kaffeesahne ca. 10
 Olivenöl ca. 102
 Honig ca. 104
 Paraffinöl 110 - 230
 Bitumen ca. 1010
 Glycerin 1480
 Asphalt 100000

3.2 Was sind die molekularen Ursachen der verschiedenen Viskositäten?

Beim Fallen einer Kugel durch verschiedene Flüssigkeiten sieht man deutlich eine Zunahme der Viskosität bei langkettigen Molekülen.

[U+F0DE] Langkettige Moleküle haften scheinbar besser zusammen, so dass eine fallende Kugel einen größeren Widerstand beim Fallen hat.

a) Idealfall - völlig symmetrische Verteilung der Elektronen
 (Bsp.: C_3H_6)

b) Normalfall - asymmetrische Verteilung der Elektronen

[U+F0DE] [U+F064] - [U+F064] + [U+F064] -

[U+F0DE] kurzzeitige Dipole bilden sich, es kommt

zur zwischenmolekularen Anziehung!

Elektronen bewegen sich zwischen den Atomen, was zu einer momentanen, ungleichmäßigen Ladungsverteilung im Molekül führt. Es bilden sich temporäre Dipole. Man spricht auch von asymmetrischen Ladungsverteilungen. Als Folge kommt es zu Wechselwirkungen mit anderen Molekülen, das heißt der Pluspol eines Dipols induziert beim Nachbarmolekül einen Minuspol. So entsteht dort ein induzierter Dipol.

Ursache für die Zunahme der Viskosität bei langkettigen Molekülen sind die mit steigender Kettenlänge zunehmenden „Van der Waals-Kräfte“. Sie bilden sich besonders bei langen und unverzweigten Alkanketten aus

Der Einfluss der VdW-Kräfte ist durch eine einfache Modellvorstellung leicht zu erkennen:

Abbildung 21

Abbildung 22

Abbildung 23

Abbildung 24

Die Metallkugel muss bei kurzkettigen Alkanen viel weniger Bindungen aufspalten, sie fällt schneller [U+F0DE] die Flüssigkeit hat eine geringere Viskosität

Ursache für die unterschiedlichen Viskositäten sind zwischenmolekulare Kräfte in einer Flüssigkeit. Besonders die Van der Waals-Kräfte sind ausschlaggebend.

Ihre Ursache sind kurzzeitige Dipole

Aufgaben

1. Warum spricht man bei Viskosität von auch von der „inneren Reibung“?
2. Nenne hoch Viskose Flüssigkeiten des Alltags
3. Stelle einen Viskositätenvergleich bei Isomeren Alkanen an (z.B. n-Pentan & iso-Pentan)
4. Aceton hat eine Viskosität von nur 0,33. Kannst Du Ursachen erkennen, die mit seinem Aufbau zu tun haben?
5. Erkläre mit Hilfe von Zeichnungen Van der Waals-Kräfte und ihre Wirkung besonders auf Flüssigkeiten langkettiger Kohlenwasserstoffe
6. Wiederhole die Einflussfaktoren auf die Viskosität einer Flüssigkeit

3.3 Zusatzinformationen zu Van der Waals-Kräften

- Benannt nach dem Physiker Johannes Diderik van der Waals
- im Vergleich zur Atombindung und Ionenbindung sind sie nur eine schwache Bindungskraft

- sie treten immer auf (!), man bemerkt sie aber meist nur in Flüssigkeiten, die keine Ionenbindungen haben

Das bedeutet, einfach ausgedrückt, dass sich zu einem bestimmten Zeitpunkt wesentlich mehr Elektronen auf der einen Seite des Atoms befinden als auf der gegenüberliegenden Seite. Die daraus entstehende elektrische Anziehung ist schwach und hat nur eine geringe Reichweite.

- Das Zustandekommen von Van-der-Waals-Bindung ist sehr vom Abstand der Moleküle abhängig. Zwei Atome beziehungsweise Moleküle müssen sich also sehr nahe kommen, bevor es zu einer Wechselwirkung kommt.
- Diese Annäherung ist umso schwieriger, je verzweigter die Moleküle sind und je stärker sie sich bewegen. Mit anderen nimmt die Viskosität ab, je höher die Temperatur ist, also je mehr kinetische Energie die Moleküle haben. Mit steigender Temperatur reißen Van-der-Waals-Bindungen auf. Dies ist bei nicht ionogenen Flüssigkeiten in der Regel der Übergang vom flüssigen zum gasförmigen Zustand.
- Anschauliche Auswirkung der Van-der-Waals-Kräfte - Geckos (Reptilien), nutzen die Van-der-Waals-Kräfte, um an senkrechte Flächen zu klettern. Sie haben dazu Haftballen unter ihren Füßen mit sehr vielen feinen Härchen. Durch jedes kleine Härchen kommt es ein wenig zur Anziehung mit, also zur Wechselwirkung mit der glatten Oberfläche. Durch die hohe Anzahl der Härchen, reicht diese Kraft aus, Geckos sogar kopfüber unter Glas laufen zu lassen.
- Das längste Experiment: Der Physiker der Universität Queensland in Brisbane, Australien Thomas Parnell (1881-1948), startete 1930 ein Experiment mit dem „Feststoff“ Pech (Rück-

stand bei der Teerdestillation), welches sogar mit einem Hammer zertrümmert werden kann. Vor 70 Jahren füllte er einen Trichter mit Pech. Er wollte zeigen, dass es bei Raumtemperatur eigentlich (sehr!) zähflüssig ist. (Ca. 100 000 000 000 viskoser als Wasser). Schon 1938 tropfte der erste Tropfen aus dem Trichter. (1947, 1954, 1962, 1970, 1979, 1988 und 2000 weitere. Für ca. 2012 wird der nächste erwartet. Die Webcam dazu: [mms://drop.physics.uq.edu.au/PitchDropLive mms://drop.physics.uq.edu.au/PitchDropLive]

3.4 Löslichkeit

Aus dem ersten und dem dritten Jahr Chemieunterricht kennst Du schon ein paar Eigenschaften von Flüssigkeiten. Dazu gehört auch die Löslichkeit. Während Du damals die Löslichkeit von Feststoffen, wie Salzen in Wasser untersucht hast, wirst Du diesmal etwas über die Löslichkeit von Kohlenwasserstoffen, wie Alkanen lernen.

V: Mische Fett und Wasser im RG. Anstelle des Fetts können auch Flüssigkeiten wie Öl, Benzin, Paraffin untersucht werden. Teste auch die Löslichkeit der Stoffe untereinander.

B: Bei vielen Flüssigkeitsgemischen sieht man deutlich 2 Phasen im RG. Ein Einfärben der wässrigen (zur Identifizierung) mit KMnO_4 oder Tinte ist leicht möglich.

S: Alle flüssigen Alkane sind (wie sehr viele organische Lösungsmittel) unpolar, also Wasser abstoßend (=hydrophob). Mischt man Alkane mit Wasser, ergibt sich für einen kurzen Zeitraum eine „**Emulsion**“ - nach wenigen Sekunden entmischt sich aber alles in zwei **Phasen**. Die Alkane schwimmen dabei immer oben, da sie in der Regel eine geringere Dichte als Wasser haben.

Als so genannte Fett liebende Lösungsmittel, lösen sich Alkane gut untereinander. Auch Fette und Öle können sie lösen (=lipophil).

3.4.1 Gründe für den apolaren Charakter der Alkane

Die C-H Bindung der Alkane ist durch die geringe Differenz der Elektronegativitäten nur gering Polar. Zusätzlich fallen die ohnehin schwachen Partialladungen durch den symmetrischen Bau des Alkans in einem Punkt zusammen.

[U+F0DE] das Dipolmoment aller gesättigter Kohlenwasserstoffe ist somit immer null!

[U+F0DE] Alkane sind unpolar (hydrophob (=wasserfeindlich) und gleichzeitig lipophil (=fettliebend))

[U+F0DE] sie lösen sich nur in unpolaren Lösungsmitteln und mischen sich nicht mit polaren Lösungsmitteln wie z.B. Wasser.

Beispiele für Gemische apolarer Flüssigkeiten aus dem Alltag:

- das 1:50 Zweitakter Gemisch für Mofas
- Fleckentfernung von Fett- und Schmierflecken der Fahrradkette mit Waschbenzin, usw.

Alkane, wie andere Kohlenwasserstoffe auch, lösen Fette gut.

Sie eignen sie sich somit gut, als Fleckentferner.

Waschbenzin und Terpentin werden aus diesem Grunde im Haushalt verwendet.

Definitionen:

polar: Wasser liebend - hydrophil entspricht: Fett abstoßend - lipophob

apolar/ unpolar: Wasser abstoßend - hydrophob entspricht: Fett liebend - lipophil

Hydrophile Stoffe lösen sich gut in hydrophilen Lösungsmitteln, lipophile lösen sich gut in lipophilen Lösungsmitteln.

Vereinfacht kann man sagen, dass sich Stoffe, besonders gut in Lösungsmitteln ähnlichen Aufbaus auflösen (das führte zur weit verbreiteten (aber nicht ganz richtigen) Aussage: „Gleiches löst sich in Gleichem“).

Aufgaben

1. Hähnchen verschmierte Finger lassen sich kaum nur mit Wasser reinigen. Warum?
2. Wie kannst Du die fettigen „Hähnchen-Finger“ am Besten reinigen?
3. Es gibt Folienstifte, die mit Wasser abgewaschen werden können. Andere Folienstifte hingegen sind permanent. Kannst Du etwas zu den Inhaltsstoffen dieser Stifte sagen?
4. Nagellack wird mit dem fast unpolarem Aceton entfernt. Was verrät uns das über Nagellack?
5. Welche Funktion hat ein Verdauungsschnaps nach fetthaltigem Essen?

Zusatzinformationen:

- Eine Emulsion ist ein fein verteiltes Gemisch zweier verschiedener, sich normalerweise nicht mischender Flüssigkeiten wie z.B. Öl und Wasser. Man findet sie dauerhaft in Speiseeis und Cremes.
- [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/EMULSION](http://de.wikipedia.org/wiki/Emulsion)¹

¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/EMULSION](http://de.wikipedia.org/wiki/Emulsion)

3.5 Flecken und ihre Entfernung

Wenn man erstmal die einfachen Regeln der Löslichkeit kennt - und weiß mit welcher Art von Stoff man es zu tun hat (besonders seine Polarität sollte man wissen!), dann weiß man oft auch, wie man z.B. Flecken aus Kleidung entfernen kann.

Fleckbestandteil	Entfernung
Bier	Ein Lappen mit Waschbenzin oder Alkohol befeuchten und reiben, dann mit Waschmittellösung reinigen
Blut	in kaltem Wasser einweichen und dann mit etwas Waschmittelpulver und einem nassen Tuch reiben
Cola	Waschen mit Waschmittel
Farbe auf Ölbasis & Lacke	Waschbenzin, besser Terpentin, auf einen Lappen geben und immer wieder mit neuer, sauberer Stelle reiben
Fett- & Schmierflecken	kleinere Flecken mit Waschmittel, größere mit Spiritus, Waschbenzin
Kaugummi	Kleidungsstück ins Eisfach legen und später mechanisch entfernen. Evtl. mit Waschbenzin versuchen
Kugelschreiber	Spiritus oder Aceton auf einen Pappen und immer wieder mit neuer, sauberer Stelle reiben

Rotwein	erst über Nacht Salz auf den frischen Fleck streuen, dann mit Waschbenzin versuchen - später dann Waschmittellösung versuchen - viel Glück ;-)
Obstsaft	wie Rotwein
Schuhcreme	Lappen mit Waschbenzin getränkt nehmen und reiben, später mit Waschmittel reinigen.
Wachs	evtl. mit Waschbenzin und Lappen versuchen
Weißwein	sofort mit warmen Wasser auswaschen.

Das Lösungsmittel muss zum Fleck passen. Es sollte ähnlichen Charakter (polar/ apolar) haben. Bei Kleidung sollte man grundsätzlich aufpassen, dass nicht saubere Bereiche um den Fleck mit dem heraus gelöstem Schmutz verschmutzt werden.

3.6 Brennbarkeit der Alkane

Alkane sind brennbar. Auch viele Alkene und Alkine sind leicht entzündlich. Kürzerkettige Kohlenwasserstoffe sind in der Regel „leicht flüchtig“, ihre Dämpfe sind besonders leicht entzündlich.

Mit zunehmender Kettenlänge nimmt allerdings die Entzündungstemperatur zu.

Alkandämpfe entzünden sich beim

1. Benzinrinnenversuch

2. Zigarette Rauchen beim Tanken.
3. Vorglühen des Dieselmotors

Vergleicht man die Alkane der homologen Reihe, so sieht man, dass die Flamme oranger und lichtstärker wird. Auch der Russanteil nimmt zu. Letzteres ist ein Indiz auf eine unvollständige Verbrennung. Würde sich ein höherer Sauerstoffanteil in Reaktionsnähe befinden, würden auch diese Alkane rückstandsfrei verbrennen.

Derartige Überlegungen sind bei der guten Ausnutzung von Benzin und Diesel im Verbrennungsmotor wichtig. Das Luft-Brennstoffgemisch ist bei optimaler Einstellung des Vergasers so gut, dass die innere Energie des Treibstoffes optimal genutzt wird und keine Rußpartikel als Abgase entstehen.

Bei der Verbrennung von organischen Verbindungen entstehen immer Wasser und Kohlenstoffdioxid:



Aufgaben

1. Stelle die Reaktion der Verbrennung von Heptan, Oktan, Ethanol (=Spiritus: $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$) und Zucker ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) auf.
2. Warum haben fossile Energieträger (wie Erdgas, Diesel, Benzin usw.) für den Menschen eine so hohe Bedeutung? Gibt es keinen Ersatz für sie?
3. Erkläre die Funktionsweise des Benzinmotors. Erkläre mit Hilfe der folgenden Begriffe: Benzin-Luftgemisch, Verdichtung, Kolben, Zündkerze, Oktanzahl,
4. Im Verbrennungsmotor entstehen als Nebenprodukt immer auch Stickoxide wie NO und NO_2 . Kannst Du erklären warum?

3.7 Halogenierung

3.7.1 Bromierung von Hexan (theoretischer Versuch)

V: In ein Reagenzglas oder einen Erlenmeyerkolben werden ca. wenige Milliliter eines Alkans (z.B. Pentan) gefüllt. Es werden aus einer Pipette wenige Tropfen Brom zugefügt. Der Kolben wird im dunklen Abzug beobachtet und dann mit dem Tageslichtprojektor beleuchtet.

Nach Ende der Reaktion werden die Dämpfe mit feuchtem Indikatorpapier gemessen.

Mit einem Tropfen der Flüssigkeit wird eine Beilsteinprobe durchgeführt.

B: Die Flüssigkeit wird durch das Brom leicht gelb gefärbt und entfärbt sich unter Lichteinfluss. Das Indikatorpapier färbt sich in den entstehenden Dämpfen leicht rot.

Zusatzversuche:

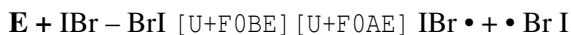
Der Indikatorstest zeigt das Entstehen einer Säure an

Die Beilsteinprobe ist positiv [U+F0DE] Halogene sind in der organischen Verbindung enthalten!

S: Durch Licht wird Brom in einzelne Atome gespalten. Diese Bromatome ersetzen (=substituieren) Wasserstoffatome im Alkan.

3.7.2 Mechanismus der Radikalischen Substitution:

1. Start durch homolytische Spaltung und der resultierenden Entstehung der Bromradikale



2a. Das Bromradikal entreißt dem Pentan ein H-Radikal und bildet so ein Pentanradikal

H H H H H

I I I I I



I I I I I

H H H H H

weitere Pentanmoleküle reagieren

2b. Das Pentanradikal spaltet weitere Brommoleküle zu weiteren Bromradikalen



2c. Das Bromradikal reagiert mit einem weiteren Pentan (siehe 2a)

[U+F0DE] radikalischer Kettenmechanismus bzw. radikalische Substitution

Abbruch der Kettenreaktion:

- es liegt kein Pentan oder Brom mehr vor.
- es reagieren zwei Radikale (zwei Bromradikale oder zwei Pentanradikale) miteinander. Dies ist statistisch wahrscheinlicher, je länger die Reaktion abläuft, da dann mehr Radikale in der Flüssigkeit zu finden sind.

Aufgaben

1. Erkläre, warum sich Brom in Alkanen überhaupt auflöst?
2. Erstelle den Reaktionsmechanismus mit Chlor und Hexan

3. Warum spricht man überhaupt von einem Reaktionsmechanismus?
4. Was sind Halogenalkane, welche bekannten gibt es und wofür werden/ wurden sie eingesetzt.

Zusatzinformationen:

- Die Beilsteinprobe ist ein Halogennachweis. Dazu wird die zu analysierende Substanz auf ein ausgeglühtes Kupferblech getropft und in die Brennerflamme gehalten. Färbt sich die Flamme grün, ist dies ein Nachweis für Halogene, da Verbindungen vom Typ $\text{Cu}(\text{Halogen})_2$ eine grüne Flammenfarbe haben.
- Da hierbei Dioxine entstehen können sollte der Versuch im Abzug durchgeführt werden.
- [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BEILSTEINPROBE](http://de.wikipedia.org/wiki/Beilsteinprobe)²
- Zur Spaltung von Brom in Radikale ist Energie notwendig

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/REAKTIONSMCHANISMUS](http://de.wikipedia.org/wiki/Reaktionsmechanismus)³

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/RADIKALISCHE_-
SUBSTITUTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Radikalische_Substitution)⁴

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/RADIKALISCHE_ADDITION](http://de.wikipedia.org/wiki/Radikalische_Addition)⁵

²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BEILSTEINPROBE](http://de.wikipedia.org/wiki/Beilsteinprobe)

³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/REAKTIONSMCHANISMUS](http://de.wikipedia.org/wiki/Reaktionsmechanismus)

⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/RADIKALISCHE_
SUBSTITUTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Radikalische_Substitution)

⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/RADIKALISCHE_ADDITION](http://de.wikipedia.org/wiki/Radikalische_Addition)

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ELEKTROPHILE_-
SUBSTITUTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Elektrophile_Substitution)⁶

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ELEKTROPHILE_ADDITION](http://de.wikipedia.org/wiki/Elektrophile_Addition)⁷

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ELIMINIERUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Eliminierung)⁸

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NUKLEOPHILE_-
SUBSTITUTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Nukleophile_Substitution)⁹

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NUKLEOPHILE_ADDITION](http://de.wikipedia.org/wiki/Nukleophile_Addition)¹⁰

3.8 Energetische Betrachtung der radikalischen Substitution

Die Reaktion verläuft in mehreren Schritten. Man spricht von Zwischenschritten, bzw. Übergangsstufen. Jedem Schritt ist natürlich dann auch ein Abschnitt im Energiediagramm zuzuordnen.

Pentan [U+F0D7] [U+F0D7] [U+F0D7] H

1 Pentan [U+F0D7] [U+F0D7] [U+F0D7] Br [U+F0D7] [U+F0D7] [U+F0D7] Br

2

Pentan + Br• 3

Pentan• + Br₂

Pentan-Br + HBr + Br•

⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ELEKTROPHILE_-
SUBSTITUTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Elektrophile_Substitution)

⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ELEKTROPHILE_ADDITION](http://de.wikipedia.org/wiki/Elektrophile_Addition)

⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ELIMINIERUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Eliminierung)

⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NUKLEOPHILE_SUBSTITUTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Nukleophile_Substitution)

¹⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NUKLEOPHILE_ADDITION](http://de.wikipedia.org/wiki/Nukleophile_Addition)

3.8.1 Berechnung der Gesamtenergie der Reaktion:

Auch die Spaltung einzelner Bindungen kann betrachtet werden. Da Du aus der 10. Klasse schon weißt, dass das Zustandekommen von neuen Bindungen Energie freisetzt, ist es nur logisch, dass auch der gegenteilige Prozess, die Bindungsspaltung Energie benötigt.

Dies ist leicht vorstellbar: Will man zwei verbundene Gegenstände trennen, z.B. zwei Legosteine, so muss man etwas Energie aufbringen, um die Bindung zu lösen.

Energiebedarf bei der Spaltung einer

C-H Bindung: 440 kJ/ mol **F-F** Bindung (homolytisch): 159 kJ/ mol

H-H Bindung: 436 kJ/ mol **Cl-Cl** Bindung (homolytisch): 242 kJ/ mol

N-H Bindung: 391 kJ/ mol **Br-Br** Bindung (homolytisch): 193 kJ/ mol

O-H Bindung: 463 kJ/ mol **I-I** Bindung (homolytisch): 151 kJ/ mol

Freiwerdende Energie bei der Bildung einer¹¹

H-F Bindung: -565 kJ/ mol **C-F** Bindung: -465 kJ/ mol

H-Cl Bindung: -432 kJ/ mol **C-Cl** Bindung: -360 kJ/ mol

H-Br Bindung: -365 kJ/ mol **C-Br** Bindung: -290 kJ/ mol

H-I Bindung: -151 kJ/ mol **C-I** Bindung: -240 kJ/ mol

Diese Energien werden auch Bildungsenthalpien genannt.

Die Gesamtenergie einer radikalischen Substitution kann man nun leicht berechnen:

¹¹**Achtung: freiwerdende Energien bekommen ein negatives Vorzeichen!
Benötigte Energien ein positives!**

$$E_{\text{Spaltung der C-H Bindung des Pentans}} + E_{\text{Bildung der H-Br Bindung}} + E_{\text{Spaltung von Br}_2} + E_{\text{Bildung der Pentan-Br Bindung}} = E_{\text{Ges}}$$

$$440 \text{ kJ/mol} + (-365 \text{ kJ/mol}) + 193 \text{ kJ/mol} + (-298 \text{ kJ/mol}) = -30 \text{ kJ/mol}$$

Aufgaben:

1. Berechne die Energie der Chlorierung von Ethan
2. Berechne die Energie der Iodierung von Methan
3. Warum sind radikalische Substitutionen im Labor besonders gefährlich? Berechne die freiwerdende Energie an einem beliebigem Beispiel

3.9 Halogenalkane

Als Halogene bezeichnet man die Elemente der 7. Hauptgruppe (F, Cl, Br, I, At). Die ersten vier Elemente dieser HG reagieren z.B. durch eine radikalische Substitution mit Alkanen (aber auch z.B. in Additionen mit Alkenen). Bei diesen Reaktionen entstehen einfach oder mehrfach substituierte Halogenalkane.

Da die Halogenatome innerhalb der Verbindungen wesentlich die Eigenschaften der Alkane verändern/ bestimmen, spricht man auch von einer **funktionellen Gruppe**.

Halogenalkane sind einerseits wichtige Zwischenprodukte für weitere chemische Synthesen, andererseits werden sie aufgrund ihrer besonderen Eigenschaften auch als Endprodukte eingesetzt.

Gerade mehrfach halogenierte Alkane sind schlecht brennbar und fanden früher oft Verwendung in Löschmitteln.

Manche Halogenalkane, wie z.B. CCl₄, stehen im Verdacht Krebs erzeugend zu sein!

Bekannte Verbindungen sind:

CHCl_3 Chloroform (=Trichlormethan), süßlich riechende Flüssigkeit, früher als Narkosemittel eingesetzt)

CHI_3 Iodoform, leicht gelbe, charakteristisch riechende Flüssigkeit, Verwendung zur Desinfektion

CCl_4 Tetrachlorkohlenstoff (=Tetrachlormethan), eine nicht brennbare Verbindung von süßlichem Geruch (Lösungsmittel, Feuerlöschmittel).

3.9.1 Fluor-Chlor-Kohlenwasserstoffen

Enthalten Alkane sowohl Fluor und Chlor als funktionelle Gruppe, spricht man auch von FCKWs (=Fluor-Chlor-Kohlenwasserstoffen). Manchmal werden sie auch, um den der exakten Nomenklatur gerecht zu werden CFKW genannt. Sie würden vor ihrem Verbot oft als Treibgase in Spraydosen oder Kältemittel verwendet werden. FCKWs sind sehr beständig, unbrennbar und sind meist ungiftig.

CF_2Cl_2 leicht zu verflüssigendes Gas, Einsatz früher als Kühlflüssigkeiten in Kühlschränken.

3.9.2 Verbot der FCKWs

Aufgrund schädlichen Wirkung auf die Ozonschicht unserer Atmosphäre, welche alle Lebewesen in einer Höhe von 12-20km vor aggressiven UV-Strahlen schützt, wurden FCKWs 1995 weltweit verboten. Die chemische Stabilität macht diese Gase in der Atmosphäre nur schwer abbaubar (mittlere Verweildauer je nach Produkt zwischen 44-180 Jahre). Aus diesem Grunde wird die Ozonschicht auch in den kommenden Jahren weiter abnehmen, da sich nach wie vor große FCKW Mengen in ihr befinden.

Eine andere Möglichkeiten der Halogenierung:

Elektrophile Substitution von Ethanol: $C_2H_5OH + HCl$
[U+F0BE] [U+F0AE] $C_2H_5Cl + H_2O$

Zusatzinformation

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/HALOGENKOHLENWASSERSTOFFE](http://de.wikipedia.org/wiki/Halogenkohlenwasserstoffe)¹²

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/HALOGENALKANE](http://de.wikipedia.org/wiki/Halogenalkane)¹³

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FLUORCHLORKOHLENWASSERSTOFFE](http://de.wikipedia.org/wiki/Fluorchlorkohlenwasserstoffe)¹⁴

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/TETRACHLORMETHAN](http://de.wikipedia.org/wiki/Tetrachlormethan)¹⁵

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/TRICHLORFLUORMETHAN](http://de.wikipedia.org/wiki/Trichlorfluormethan)¹⁶

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/OZONLOCH](http://de.wikipedia.org/wiki/Ozonloch)¹⁷

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/OZONSCHICHT](http://de.wikipedia.org/wiki/Ozonschicht)¹⁸

3.9.3 Nomenklatur der Halogenalkane

1. Die Nomenklatur entspricht den Regeln der üblichen Nomenklatur der Alkane (d.h. zuerst längste Kette suchen, alphabetisches Sortieren der Reste usw...)
2. Der Name des Halogens (Fluor, Chlor, Brom, Iod) wird vor den Namen (evtl. mit di, tri, tetra usw...) vorangestellt. Die Nummer wird entsprechend den Regeln zur Bestimmung von

¹²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/HALOGENKOHLENWASSERSTOFFE](http://de.wikipedia.org/wiki/Halogenkohlenwasserstoffe)

¹³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/HALOGENALKANE](http://de.wikipedia.org/wiki/Halogenalkane)

¹⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FLUORCHLORKOHLENWASSERSTOFFE](http://de.wikipedia.org/wiki/Fluorchlorkohlenwasserstoffe)

¹⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/TETRACHLORMETHAN](http://de.wikipedia.org/wiki/Tetrachlormethan)

¹⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/TRICHLORFLUORMETHAN](http://de.wikipedia.org/wiki/Trichlorfluormethan)

¹⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/OZONLOCH](http://de.wikipedia.org/wiki/Ozonloch)

¹⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/OZONSCHICHT](http://de.wikipedia.org/wiki/Ozonschicht)

Verzweigungen bei Alkanen angegeben. Also z.B. „2 Chlor-Propan“

3. Bei Halogensubstituenten und Verzweigungen (z. B. Ethyl- und Chlor-Verzweigungen in einem Molekül) wird das Halogen als „funktionelle Gruppe“ zuerst genannt.

Aufgaben

1. Leite aus Formeln und Namen die Regeln für die Nomenklatur der Halogenalkane ab!

2. Zeichne die folgenden Verbindungen (mit allen freien Elektronenpaaren):

a) 3,4 di Brom, 1Fluor Hepten (3)b) 2 Chlor, 4 Ethyl, 3 Methyl-Heptan

c) 4 Brom, 2,2,4, Triiod Nonan) 4 Brom (2,5)-Oktdien

3. Welches Alkan hat eine molare Masse von 58g/mol? Welche Masse hätte dies Alkan als 2fach mit Fluor substituiertes? (Welches Alken hat die Masse von 84 g/mol?)

4. a) Erstelle den Reaktionsweg einer Chlorierung von Propan. Wie viel verschiedene Produkte sind

denkbar? Zähle mindestens 8 auf! b) Erstelle ein passendes Energiediagramm und erkläre die Begriffe exotherm und endotherm.

c) Warum sind die Übergangprodukte nicht isolierbar?

5. Die Bromierung von Pentan funktioniert besonders gut, wenn das Reaktionsgemisch lange belichtet wird. Erkläre, warum bei einer kurzen Belichtungsdauer die Produktausbeute geringer ist.

6. a) Wenn der Versuch nur mit rotem Licht oder nur mit blauem Licht bestrahlt wird, gibt es einen Unterschied in der Ausbeute. Erkläre.

b) Wie müsste die Ausbeute der beiden Versuche im Vergleich mit weißem Licht sein?

3.10 Die elektrophile Addition

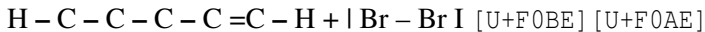
V: Zu einem Alken wird etwas Brom oder Bromwasser gegeben.

B: Es findet eine Entfärbung statt.

S: Diese sehr typische und schnell verlaufende Nachweisreaktion für Mehrfachbindungen ist keine Substitution, da man nach der Reaktion keine Doppelbindungen mehr vorfindet. Vielmehr wird die Doppelbindung aufgespalten und es werden Bromatome an das Kohlenstoffgerüst addiert. Man spricht von einer Additionsreaktion. Da nun kein freies (gelbes) Brom mehr im Reaktionsgefäß vorhanden ist, entfärbt sich die Lösung.

H H H

I I I



I I I I I

H H H H H

Zum Verständnis des genauen Ablaufs wird der Einfachheit halber nicht von Penten ausgegangen, sondern von Ethen. Grundsätzlich ist dieser Mechanismus aber an allen Alkenen gleich!

3.10.1 Mechanismus der elektrophile Addition am Beispiel des Ethanol:

1) Kurzzeitige Dipole beim Brom sorgen für eine Anziehung zwischen dem elektropositiveren Bromatom und der Doppelbindung, welche ja eine geballte „Ladung“ von Elektronen auf wenig Raum darstellt und somit minimal negativ geladen ist.

2) Als Folge wird das Brommolekül heterolytisch gespalten (in Br^+ und Br^-).

3) Das positivere Bromion wird von der Doppelbindung angezogen und bildet einen Übergangskomplex mit dem Ethen. Die Doppelbindung wird dabei aufgespalten.

H H

\ /

C

||

C

/ \

H H

4) Es bildet sich eine feste Bindung zwischen dem unteren Kohlenstoff und dem Bromion, da die Doppelbindung sozusagen wie ein Fensterladen „aufklappt“. In der Folge ist das obere C-Atom allerdings nur noch dreibindig und somit positiv geladen (=Carbeniumion). Die fehlende Bindung bringt das zweite (negative) Bromion mit.

5) Kohlenstoff und Brom vereinigen sich. Es ist ein Alkan entstanden. Die Doppelbindung ist nicht mehr vorhanden. Ihre Elektronen sind nun ein Teil der Bindungen zu einem Bromatom.

Hinweise:

- Additionen finden an Doppelbindungen und Dreifachbindungen statt.
- Auch H_2 , Halogenwasserstoffe (z.B. HCl), H_2O und ähnliche Stoffe, können Additionen auslösen
- Man spricht von einer elektrophilen Reaktion, da diese durch elektrostatische Ladungen (positive und negative Ladungen) induziert wird und Ladungen auch im weiteren Reaktionsverlauf eine Rolle spielen.
- Das Hauptmerkmal der elektrophilen Addition ist der Angriff eines „Elektrophilen“, also eines positiv geladenen Teilchens.
- Dem gegenüber gibt es noch die nukleophile Substitution. Hier greift ein negatives Teilchen die positive Ladung des Nukleus (=Atomkerns) der Kohlenwasserstoffkette an.
- Typische nukleophile Angriffe gehen von Sauerstoff (z.B. bei einer Hydratisierung), Stickstoff (bei der Addition von Aminen NH_2), dem Carbo(An)ion oder Schwefel aus

3.10.2 Beispiele für Additionsreaktionen

- Hydrierung: Addition von Wasserstoffionen
- Halogenierung: Addition von Halogenenionen
- Hydrohalogenierung: Addition von HF , HCl , HBr oder HI
- Hydratisierung: Addition von Wasser
- Sulfonierung: Addition von Schwefeltrioxid (SO_3)²⁻
- Addition von Schwefelsäure

Aufgaben:

1. Welche Produkte entstehen bei der Reaktion von 2-Buten mit HCl?
2. Würde man stattdessen 3-Hexen nehmen, wäre das Ergebnis dann vergleichbar?
3. Führe eine Addition an 1-Hexenol durch. Wie viel verschiedene Produkte erhält man?
4. Erkläre das Energiediagramm der Addition
5. komplexere Additionen: Isobuten Toluol und Hexen mit HCl, HBr

Zusatzinformationen

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ELEKTROPHILE_ADDITION](http://de.wikipedia.org/wiki/Elektrophile_Addition)¹⁹

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NUKLEOPHILE_ADDITION](http://de.wikipedia.org/wiki/Nukleophile_Addition)²⁰

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CARBENIUMION](http://de.wikipedia.org/wiki/Carbeniumion)²¹

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CARBOKATION](http://de.wikipedia.org/wiki/Carbokation)²²

3.11 Zwei Carbokationen - Carbiniumion und Carboniumion

Als Carbokationen bezeichnet man positiv geladene Kohlenstoffatome in Kohlenwasserstoffmolekülen.

Man unterscheidet zwischen **Carbeniumionen** mit drei Substituenten und **Carboniumionen** mit fünf Bindungen.

¹⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ELEKTROPHILE_ADDITION](http://de.wikipedia.org/wiki/Elektrophile_Addition)

²⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NUKLEOPHILE_ADDITION](http://de.wikipedia.org/wiki/Nukleophile_Addition)

²¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CARBENIUMION](http://de.wikipedia.org/wiki/Carbeniumion)

²²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CARBOKATION](http://de.wikipedia.org/wiki/Carbokation)

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CARBENIUMION](http://de.wikipedia.org/wiki/Carbeniumion)²³

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CARBOKATION](http://de.wikipedia.org/wiki/Carbokation)²⁴

3.12 Die Eliminierung

Die Eliminierung ist ein weiterer Reaktionsmechanismus organischer Substanzen. Bei der Eliminierung wird aus einem Alkan ein Alken, es findet also die Bildung von Mehrfachbindungen statt.

Ein einfaches Beispiel ist die Eliminierung von Alkoholen. So ist es leicht, mit Schwefelsäure aus Propanol Propen zu bilden.

Mechanismus der Eliminierung:

Der Mechanismus ist relativ leicht verständlich. Die Schwefelsäure löst die Reaktion aus, da sie eine recht hohe Affinität zu Laugen (also Hydroxiden ($=\text{OH}^-$)) hat. Die alkoholische Hydroxidgruppe trennt sich mit dem Elektronenpaar vom Alken und hinterlässt einen dreibindigen Kohlenstoff. Das Molekül gleicht es dadurch aus, dass es ein Wasserstoffatom ohne Elektron (also ein Proton) abspaltet und diese Bindung dazu nutzt, eine Doppelbindung zu bilden. So haben wieder alle Kohlenstoffe in der Verbindung Edelgaskonfiguration. Ein Alken ist entstanden.

Das freigewordene Proton sowie ein Proton der Schwefelsäure verbinden sich gemeinsam mit der Hydroxidgruppe. Sie bilden H_3O^+ . Aus der Schwefelsäure wurde der Säurerest Hydrogensulfat.

²³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CARBENIUMION](http://de.wikipedia.org/wiki/Carbeniumion)

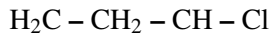
²⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CARBOKATION](http://de.wikipedia.org/wiki/Carbokation)

Tipp: Bei heterolytischen Spaltungen bekommt in der Regel der elektronegtivere Bindungspartner das Bindungselektronenpaar zugeteilt.

Aufgaben

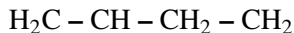
1. Leite aus den folgenden Formeln & Namen die Regeln für die Nomenklatur der Halogenalkane ab:

1,1,3-Trichlor-Propan



| |

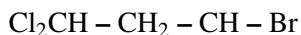
Cl Cl11-Chlor-3-methyl-Butan



||



3 Brom, 1,1 DiChlor, 1 Fluor Pentan



|

F

2. Zeichne die folgenden Verbindungen (mit allen freien Elektronenpaaren):

a) 2,3 di Brom, 1Fluor Hexen (3) b) 2 Chlor, 4 Ethyl, 3 Methyl Heptan

c) 4 Brom, 2,2,4, Triiod Nonand) 4 Brom Oktdien (2, 5)

3. Welches Alkan hat eine molare Masse von 58g/mol? (Welches Alken hat 84 g/mol?)

4. a) Erstelle den Reaktionsweg einer Chlorierung von Propan. Wie viel verschiedene Produkte sind

denkbar? b) Erstelle ein passendes Energiediagramm und erkläre die Begriffe exotherm und endotherm. c) Warum sind die Übergangprodukte nicht isolierbar?

5. Die Bromierung von Pentan funktioniert besonders gut, wenn das Reaktionsgemisch lange belichtet wird. Erkläre, warum bei einer kurzen Belichtungsdauer die Produktausbeute geringer ist.

6. Wenn der Versuch nur mit rotem Licht oder nur mit blauem Licht bestrahlt wird gibt es einen Unterschied. Erkläre.

7. Erstelle eine Übersicht über die drei Dir nun bekannten Reaktionsmechanismen. Erkläre jeden Mechanismus schrittgenau und nenne jeweils mögliche Ausgangsstoffe (=Edukte) und mögliche Produkte.

3.13

[U+F04A] [U+F04A] [U+F04A] [U+F04A] [U+F04A]

45 richtig lustige Fragen zur

Testvorbereitung

[U+F04A] [U+F04A] [U+F04A] [U+F04A] [U+F04A]

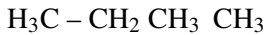
1. Vergleiche Diamant und Graphit hinsichtlich ihrer Eigenschaften und dem Aufbau.
2. Was versteht man unter der „Chemie des Kohlenstoffs“. Auf wen geht die Auftrennung der Chemie in organische und anorganische Chemie zurück?
3. Beschreibe die Verbrennung organischer Substanzen am Beispiel der Verbrennung von Benzin (zur Vereinfachung Octan). Stelle eine Reaktionsgleichung auf und formuliere einen

Merksatz, der dies für alle organischen Substanzen zusammenfasst.

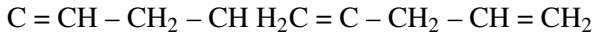
4. Stelle die Reaktionsgleichung für die Verbrennung von Methan, Ethan und Propan auf.
5. Welche Konsequenzen ergeben sich aus der Reaktionsgleichung in 3. und 4. für unsere Umwelt?
6. Was ist die homologe Reihe der Alkane? Wie unterscheiden sich Alkane, Alkene und Alkine? Nenne je ein Beispiel sowie die allgemeine Formel.
7. Welchen Zusammenhang siehst du zwischen der Länge der Kohlenstoffkette und dem Molekulargewicht sowie der Siedetemperatur der homologen Reihe der Alkane.
8. a) Welche Summenformel haben Cyclo-Alkane b) Alkene mit zwei Doppelbindungen)?
9. Erkläre den Begriff „Isomer“ und stelle alle Isomere von Hexan auf
10. Gib die Strukturformeln und Namen von 4 isomeren Alkoholen der Summenformel C_4H_9OH an!
11. Wiederhole die Regeln der Nomenklatur und benenne die folgenden Verbindungen:
 - a) H_3C b) CH_3
 - \backslash
 - $HC - CH_2 - CH_3$ $CH_2 - CH_3$
 - $/$
 - H_3C $H_3C - CH_2 - CH - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH - CH_2 - CH_2 - CH$
 - CH
 - $|$ $|$



c) d)



\ / |



/ \



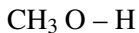
e) f)



| | | //



| \



1. Zeichne die folgenden Strukturformeln und benenne die Substanzen: a) $\text{CH}_3\text{-CHCl}_2$ b) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ c) $\text{CH}_3\text{-CH}_3\text{O}$ d) $\text{C}_2\text{H}_3\text{Br}$ e) $\text{C}_3\text{H}_7\text{Cl}$ f) C_6H_6 g) C_3H_8 h) $\text{C}_3\text{H}_5\text{Cl}$ i) $\text{C}_3\text{H}_4\text{COOH}$ j) $\text{C}_3\text{H}_3\text{O}$ k) Butanal l) $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_3$ m) $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{F}$ n) $\text{H}_3\text{C-CH}_2\text{-Br}$ o) 1,5-Diiodpenta-1,4-dien p) 2-Fluor-3,4-dimethylhexen (3) q) 4,4, Dimethyl Heptan r) 2,3,4 Trimethyl Penten s) $\text{H}_3\text{C-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2$ t) $\text{H}_3\text{C-CH=CH-CH=CH-CH}_3$ u) 2,2 Dimethyl Propan
2. Begründe, warum es in der organischen Chemie eine theoretisch unendliche Anzahl an Verbindungen gibt.
3. Warum ist Kohlenstoff immer vierbindig und warum darf Wasserstoff nur eine Bindung haben? Wie viele Bindungen hat Stickstoff? Wie sehen die typisch gebundenen Sauerstoffe aus?

4. Nenne 10 Stoffe in denen Kohlenstoff enthalten ist. Wie kann man Kohlenstoff in ihnen chemisch nachweisen? Beschreibe ein Experiment. (Wie kann man Halogene in Kohlenwasserstoffen nachweisen?)
5. Welche Gefahr geht von den Dämpfen kohlenstoffhaltiger Lösungsmittel (z.B. Benzin oder Alkohol) aus?
- 6.

Stoffklasse	funktionelle Gruppe	Endung	Beispiel
Alkan	C-C		
Alken			
Alkin			
Alkohol			
Carbonsäure			
Halogenalkane			

Vervollständige die Tabelle

1. Erstelle eine Übersicht über die drei Dir nun bekannten Reaktionsmechanismen. Erkläre jeden Mechanismus schrittgenau und nenne jeweils mögliche Ausgangsstoffe (=Edukte) und mögliche Produkte.
2. Erstelle den genauen Mechanismus der Bildung von 1-Chlor-Hexan aus Hexan. Achte darauf, keine Fehler zu machen! Lerne an diesem Beispiel ordentlich und gewissenhaft zu zeichnen! Jede vergessene Bindung bedeutet ein Hanuta für den Nachbarn!
3. Gib eine Methode an, nach der aus 1-Butanol Buten entsteht
4. Wie kann man Brombutan herstellen? Nenne verschiedene Wege

5. Formuliere die Iodierung von Ethan. Nenne mindestens drei mögliche Abbruchreaktionen
6. Formuliere einen chemischen Syntheseweg zur Herstellung von Ethanol. Wie wird Alkohol eigentlich üblicherweise hergestellt?
7. Nenne Verwendungszwecke von Carbonsäuren und Aldehyden.
8. Wozu wird Glycerin, Aceton, Ethanal, Ameisensäure und Octan verwendet?
9. Nenne eine Methode zur Darstellung von Ethan-1,2-diol (=Glycol)
10. Beschreibe den Reaktionsmechanismus und die Reaktionsbedingungen der folgenden Reaktion: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \dots\dots [\text{U+F0BE}] [\text{U+F0AE}] \dots\dots [\text{U+F0BE}] [\text{U+F0AE}]$
 $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_3 + \dots\dots \text{I}_2$
11. Vervollständige die Reaktionsgleichung (und gib Pfeile über die sich bewegenden Atome an und benenne Edukte und Produkte: $(\text{CH}_3)_3\text{C}-\text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 [\text{U+F0BE}] [\text{U+F0AE}] \dots$
12. Welche zwischenmolekularen Kräfte gibt es? Beschreibe Sie und ordne sie hinsichtlich ihrer zunehmenden Wirkungsstärke
13. Vergleiche die zwischenmolekularen Kräfte von Methanol und Oktanol.
14. Ordne Wasser, Methanol und Diethylether nach Molekülmassen und vergleiche deren Siedepunkte. Kann man diesen Widerspruch erklären?
15. Beurteile die Löslichkeit folgender Substanzen in Wasser: Methansäure, 1-Octanol, Ethansäuremethylester, 2-Propansäure

16. Was versteht man unter Viskosität? Erkläre und nenne Beispiele.
17. Inwiefern hat der räumliche Bau eines Moleküls Einfluss auf dessen polaren Charakter? Begründe am Beispiel von CCl_4 , CO_2 und HF .
18. Welche Art von Bindung liegt im Chloroform-Molekül (CCl_3) vor?
19. Erkläre, warum sich Alkane nicht in Wasser, sehr wohl aber in Öl und Fett lösen. Benutze dazu die folgenden Begriffe: Hydrophob, hydrophil, lipophob, lipophil, Dipol-Dipol-Wechselwirkungen, räumlicher Bau und Abstoßung.
20. Erkläre das Zustandekommen von zwei Phasen beim Mischen von Alkanen mit Schwefelsäure.
21. Was erwartest Du, wenn man Kochsalz in Benzin gibt und kräftig rührt? Begründe.
22. Wie entstehen Van-Der-Waals-Kräfte? Welchen Einfluss haben Sie und wie entstehen sie?
23. „Die unterschiedliche Entzündbarkeit der flüssigen Alkane entspricht der homologen Reihe und ist von den Massen und den Van-der-Waals-Kräften abhängig“. Stimmt diese Aussage? Begründe!
24. Welche Faktoren bestimmen S_{mp} und S_{dp} ? Begründe mit Hilfe des Teilchenmodells und der Brownsch'schen Molekularbewegung. In welcher Form spielt die zugeführte Energie dabei eine Rolle?
25. Nenne und vergleiche die Eigenschaften von Alkanen, Alkinen und Alkenen erst allgemein und dann am Beispiel von Ethan, Ethen und Ethin.

26. Was sind Halogenalkane für Stoffe. Beschreibe die Stoffklasse.
27. Nenne die Summenformeln von Paraffin, Aceton, Ether (Diethylether), Glycerin.
28. Lerne die Formeln der Säuren „Chlorwasserstoff“, „Bromwasserstoff“, „Iodwasserstoff“ und „Schwefelwasserstoff“.

4 Organische Verbindungen mit funktionellen Gruppen

4.1 Übersicht über wichtige Stoffklassen der organischen Chemie

Stoffklasse	Merkmal bzw. funk- tionelle Gruppe	Endung	Beispiel (Achtung: Freie Elek- tronenpaare fehlen!)
Alkan	- C - C -	-an	Ethan:



Abbildung 25



Abbildung 26

Alken



Abbildung 27

-en

Ethen:



Abbildung 28



Abbildung 29

Alkin



Abbildung 30

-in

Ethin:



Abbildung 31



Abbildung 32

Halogenalkan – C – Hal

Sonderregeln
zur
Nomenklatur!

Bromethan:



Abbildung 33

Alkohol



Abbildung 34

-ol

Ethanol:



Abbildung 35



Abbildung 36

Keton



Abbildung 37

-on

Propanon:



Abbildung 38



Abbildung 39

Aldehyd



Abbildung 40

-al

Ethanal:



Abbildung 41



Abbildung 42

Carbonsäure



Abbildung 43

-säure

Ethansäure:



Abbildung 44



Abbildung 45

Carbonsäureester



Abbildung 46

-oat (s.u.)

Ethylacetat
(früher
Essigsäureethyl-
ester):



Abbildung 47



Abbildung 48



Abbildung 49

Ether



Abbildung 50

s.u.

Dimethylether:



Abbildung 51



Abbildung 52

Zucker

-ose

Glucose:



Abbildung 53



Abbildung 54

Es gibt zwei Möglichkeiten der Nomenklatur bei Estern:

Da Ester durch die Reaktion von Alkohol mit Säuren entstehen, bilden sich die Namen entsprechend: Rest des Alkohols + Rest der Säure + oat (*früher: Säurename + Restname + Ester*)

Es gibt zwei Möglichkeiten der Nomenklatur bei Ethern:

Ether werden als Alkoxyalkane bezeichnet. Dabei wird der längere Alkyl-Rest als Stamm und der kürzere Rest als Alkoxy-Substituent benannt (*früher: Name aus den beiden Alkyl-Resten + -ether*).

4.2 Übersicht über die funktionellen Gruppen

Als Funktionelle Gruppen bezeichnet man besondere Atome, die anstelle eines Wasserstoffes an eine Kohlenwasserstoffkette angehängt ist. Die funktionellen Gruppen sind entscheidend für die chemischen Eigenschaften und das chemische Verhalten dieser Verbindung. So kann ein einzelnes Chloratom die Eigenschaften einer Kohlenstoffkette aus 10 Kohlenstoffatomen komplett verändern.

Oft werden auch spezielle Bindungsarten (Doppel-, Dreifachbindung sowie Ringschlüsse) zu den funktionellen Gruppen zugeordnet.

Funktionelle Gruppe	Name
Aromatische Ringe	Aromaten
aromatischer Ring mit -OH	Phenole
R-C≡N	Nitrile
R-CO	Ketone
R-COH	Aldehyde
R-COOH	Carbonsäuren
R-COO-R'	Ester
R-Hal (F, Cl, Br, oder I)	Halogenkohlenwasserstoffe
Ringschluss	Cycloalkane

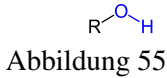
$R-N=N-R'$	Azoverbindungen
$R-N=O$	Nitroverbindungen
$R-NH_2$	Amin
$R-NO_2$	Nitroverbindungen
$R-O-C\equiv N$	Cyanat
$R-OH$	Alkohole
$R-O-O-R'$	Peroxide
$R-O-R'$	Ether
$R-O-SO_2-O-R$	Sulfate
$R-SH$	Thiole (bzw. Mercaptane)
$R-SO_2-R'$	Sulfone
$R-SO_3H$	Sulfonsäure
$R-S-R'$	Thioether
$R-S-S-R'$	Disulfide

Beachte: R (bzw. R') kennzeichnen beliebige Kohlenwasserstoffketten als Rest

4.3 Übersicht über wichtige funktionelle Gruppen und bekannte Vertreter

(Achtung: freie Elektronenpaare fehlen!)

Name/funktionelle Gruppe	Beispiele	Verwendung und Besonderheiten
--------------------------	-----------	-------------------------------



Methanol



Früher bekannt als Methylalkohol oder Holzgeist. Hochgiftige, farblose, leicht brennbare Flüssigkeit. Sie wird schon durch Hautkontakt in den Körper aufgenommen. Schon kleinste Mengen führen zu Nervenschäden und Erblindung. Mengen ab ca. 5ml sind tödlich.

Ein Erkennungsmerkmal ist die Verbrennung mit leicht bläulicher Flamme. Ein weiterer Nachweis (und eine Unterscheidung zu Ethanol ist die Verbrennung mit Borax. Dabei entsteht Trimethylborat, das mit grüner Flamme verbrennt.

Es findet Verwendung als Lösungsmittel, als Treibstoff und Benzinersatz.

Zusatzinformationen:
METHANOL¹

¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/METHANOL](http://de.wikipedia.org/wiki/Methanol)

Ethanol

Abbildung 58



Abbildung 59

Der bekannteste Alkohol wurde früher auch Ethylalkohol oder Weingeist genannt. Er ist ein sehr wichtiges Lösungsmittel, Bestandteil von Reinigungsmitteln und Ausgangsstoff für viele chemische Synthesen.

Als Genussmittel wird in den meisten Ländern Alkoholsteuer darauf erhoben. Damit er trotzdem für andere Zwecke, wie z.B. zum Reinigen von Fenstern, zur Verfügung steht, wird er als Spiritus mit einem Vergällungsstoff in den Handel gebracht. Dieser ist ungenießbar.

Ethanol ist giftig. Zwar kann die Leber und die darin gespeicherten

²[Enzyme](https://de.wikipedia.org/wiki/Ethanol) (z.B.

Alkoholdehydrogenase) das Blut wieder entgifteten, aber schon ein Glas Wein/ Bier lässt Menschen (je nach Gewicht)

Glycerin

Abbildung 60



Abbildung 61



Abbildung 62

Glycerin (bzw. Glycerol) ist der Trivialname von Propantriol. Dieser dreiwertige Alkohol ist eine wichtige Ausgangssubstanz für Cremes und andere Kosmetika. Es wirkt als Frostschutzmittel in Scheibenwischanlagen und kann bei der Kunststoffproduktion als Weichmacher verwendet werden. Man findet es auch in Zahnpasta und vielen natürlichen Lipiden (Fetten).
Zusatzinformationen:
GLYCERIN³

Name/funktionelle Gruppe

Beispiele

Verwendung und Besonderheiten

³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/GLYCERIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Glycerin)



Abbildung 63

Methanal (=Formaldehyd)



Abbildung 64



Abbildung 65

Formaldehyd ist ein farbloses, stechend riechendes Gas, welches schwerer als Luft ist. In geringen Mengen riecht es etwas süßlich. Es ist ein gutes Reduktionsmittel und noch in Konzentrationen von 0,05-1 ml/m³ wahrnehmbar.

Bei Hautkontakt oder beim Einatmen kommt es zu Verätzungen. Als tödliche Menge reichen schon ca. 10ml Lösung. In geringeren Mengen ist es immer noch krebserregend und kann außerdem Allergien, Haut-, Atemwegs- oder Augenreizungen verursachen.

Es wird zur Herstellung von Kunststoffen, Düngemitteln, Farbstoffen, Konservierungsstoff in der Kosmetikindustrie, Desinfektionsmitteln usw. verwendet. Früher würde es gepresstem Holz beigefügt

⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FORMALDEHYD](http://de.wikipedia.org/wiki/Formaldehyd)

Ethanal (=Acetaldehyd)

Abbildung 66:

Ethanal (=Acetaldehyd)

Abbildung 67

Ethanal ist eine farblose, sehr leicht flüchtige und daher leicht entzündliche Flüssigkeit mit betäubendem, stechendem Geruch, die mit Wasser in jedem Verhältnis mischbar ist.

Beim Abbau von Alkohol in der Leber entsteht Ethanal als Zwischenprodukt. größere Mengen davon sind u.a. (neben Magnesiummangel im Blut) für den Kater am nächsten Morgen mitverantwortlich.

Es entsteht ebenso (neben über 1000 anderen Verbindungen) bei der Verbrennung von Tabak.

Es ist Bestandteil von Kunststoffen (Synthetikgummi)

Farben und wird zur Herstellung von Parfümen verwendet. Auch in der Gummi-, Papier- und Lederindustrie wird es eingesetzt.

⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ETHANAL](http://de.wikipedia.org/wiki/Ethanal)

Ketone [-on]

Abbildung 68

Aceton

Abbildung 69



Abbildung 70

Aceton ist eine dünnflüssige, farblose Flüssigkeit mit typischem Geruch. Sie ist sehr leicht flüchtig und leicht entzündlich und bildet mit Luft ein explosives Gemisch. Mit Wasser ist sie in jedem Verhältnis mischbar und wird deshalb auch oft als Lösungsmittel verwendet (besonders für Harze, Fette, Öle, Klebstoffe, Lacke und Farben). Früher wurde es häufig als Nagellackentferner eingesetzt

Zusatzinformationen:
ACETON⁶

Name/funktionelle
Gruppe

Beispiele

Verwendung und
Besonderheiten

⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ACETON](http://de.wikipedia.org/wiki/Aceton)



Abbildung 71



Abbildung 72

Ameisensäure



Abbildung 73



Abbildung 74

Ameisensäure ist eine farblose, ätzende, stark riechende und in Wasser lösliche Flüssigkeit, die in der Natur vielfach von Lebewesen zu Verteidigungszwecken genutzt wird. Ameisensäure ist ein starkes Reduktionsmittel. Mit Wasser ist sie in jedem Verhältnis mischbar. Als Konservierungsstoff für die Lebensmittelindustrie trägt es die Nummer E 236. Ihr Säurerest heißt Formiat. Zusatzinformationen: AMEISENSÄURE⁷

⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/AMEISENS%C3%A4URE](http://de.wikipedia.org/wiki/Ameisens%C3%A4ure)

Ethansäure (=Essigsäure)



Abbildung 75



Abbildung 76

Reine Essigsäure ist eine stark riechende Flüssigkeit, die schon bei 16,5°C erstarzt. Sie wird dann auch als Eisessig bezeichnet. Sie hat eine recht hohe ätzende Wirkung und greift unter anderem Kalk und Metalle an.

Sie ist in jedem Verhältnis mit Wasser mischbar. Wässrige Lösungen der Essigsäure werden auch Essig genannt.

Der Essig im Handel enthält zwischen 5-15% Essigsäure. Als Konservierungsstoff für die Lebensmittelindustrie trägt es die Nummer E 260.

Die Salze der Essigsäure werden als Acetate bezeichnet.

Zusatzinformationen:

ETHANSÄURE⁸

ESSIG⁹

⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ETHANS%C3%A4URE](http://de.wikipedia.org/wiki/Ethans%C3%A4ure)

⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ESSIG](http://de.wikipedia.org/wiki/Essig)

Weitere Säuren:

An Carbonsäuren gibt es eine zu große Vielfalt, um alle wichtigen Vertreter hier aufzulisten. Aus diesem Grunde folgt nur eine Kurzübersicht.

Kurzkettige

Carbonsäuren

sind stark polar.

Langkettige Car-

bonsäuren haben

ein polares und

ein unpolares Ende

der Kohlenwasser-

stoffkette. Die

mit Mehrfach-

bindungen werden

ungesättigten

Fettsäuren genan-

nt. Ohne Dop-

pelbindungen

als gesättigte

Fettsäuren).

Komplexe Carbon-

säuren, wie sie oft

auch in der Natur

in Pflanzen oder

beim Stoffwech-

seln von Tieren

auftreten können

auch 2 Säuregrup-

pen bzw. auch

Hydroxidgruppen

enthalten.

Sie bilden sie

untereinander

Wasserstoffbrück-

bindungen aus

¹⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CARBONSÄUREN](http://de.wikipedia.org/wiki/Carbonsäuren)

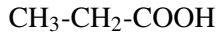
Propionsäure

Abbildung 77



Abbildung 78

Konservierungsmittel,
kaum noch ver-
wendet (E 280),
Säurerest: Propi-
onate
PROPIONSÄURE¹¹

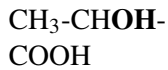
Milchsäure

Abbildung 79



Abbildung 80

¹¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PROPIONS%C3%A4URE](http://de.wikipedia.org/wiki/Propions%C3%A4ure)

Bestandteil des Säureschutzmantels der Haut. Entsteht beim Sauerwerden von Milch, Kochsalzersatz in der Diätahrung (E 270), Säurerest: Lactate
MILCHSÄURE¹² |

Buttersäure
CH₃-CH₂-CH₂-COOH



Abbildung 81



Abbildung 82

Einsatz bei der Kunststoffherstellung, Säurerest: Butyrate
BUTTERSÄURE¹³

¹²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/MILCHS%C3%A4URE](http://de.wikipedia.org/wiki/Milchs%C3%A4ure)

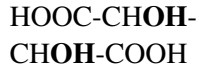
¹³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BUTTERS%C3%A4URE](http://de.wikipedia.org/wiki/Butters%C3%A4ure)

Weinsäure

Abbildung 83



Abbildung 84



Bestandteil in
Weintrauben,
Säuerungsmittel in
der Lebensmittelin-
dustrie (E 334),
Säurerest: Tartrate
WEINSÄURE¹⁴

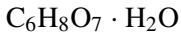
Citronensäure

Abbildung 85



Abbildung 86

Konservierungsstoff
und Säuerungsmit-
tel (E 330), Säur-
erest: Citrate
CITRONENSÄURE¹⁵

¹⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/WEINS%C3%A4URE](http://de.wikipedia.org/wiki/Weins%C3%A4ure)

¹⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CITRONENS%C3%A4URE](http://de.wikipedia.org/wiki/Citronens%C3%A4ure)

Benzoessäure C_6H_5COOH 

Abbildung 87

Lebensmittel-
Konservierung (E
210) , Säurerest:
Benzoate
BENZOESÄURE¹⁶



Abbildung 88

Stearinsäure $C_{18}H_{36}O_2$ 

Abbildung 89

Seifen- und
Kerzenwachsher-
stellung, Säurerest:
Stearate
STEARINSÄURE¹⁷



Abbildung 90

¹⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BENZOES%C3%A4URE](http://de.wikipedia.org/wiki/Benzo%C3%A4ure)

¹⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/STEARINS%C3%A4URE](http://de.wikipedia.org/wiki/Stearin%C3%A4ure)

Ether [-'ether]

Abbildung 91

Diethylether (oft auch einfach nur „Ether“ genannt)

Abbildung 92



Abbildung 93



Abbildung 94

Diethylether riecht leicht süßlich und wird vom Geruch oft mit dem Geruch von „Zahnarztpraxen“ in Verbindung gebracht. Es ist eine klare, farblose Flüssigkeit, welche bei Raumtemperatur sehr schnell verdunstet.

Beim Einatmen hat gasförmiger Diethylether eine betäubende Wirkung, so dass er ab 1846 von Ärzten als Narkotikum (4-5-Vol% Diethylether in der Atemluft, mindestens 15g) Die Wirkung ist dabei eine Lähmung des ZNS, so dass es zu Bewusstseinsverlust und Schmerzempfindlichkeit kommt. In der Bevölkerung hieß der Stoff von da an auch vereinfacht „Ether“.

Der Vorteil dieses Betäubungsmittels ist, dass er Atmung und Blutkreislauf nur kaum beeinträchtigt,

so dass die Pa

Ester [-ester]

Abbildung 95

**Essigsäureethylester
(=Ethylacetat)**

Abbildung 96



Abbildung 97



Abbildung 98

Ester sind meiste klare farblose Flüssigkeiten.

So auch der Essigsäureethylester.

Er ist teilweise in Nagellackentferner enthalten und ist auch in vielen Klebstoffen als Lösungsmittel enthalten.

Wenn man davon viel einatmet, reizt das die Atemwege, wirkt narkotisierend/betäubend und kann auch beim regelmäßigen Schnüffeln abhängig machen.

Essigsäureethylester löst sich etwas in Wasser und löst sich vor allem in Ölen und Fetten (lipophile Stoffe).

Man findet es neben der Verwendung als Lösungsmittel in geringen Konzentrationen auch als künstlichen Fruchtaromastoff in Lebensmitteln sowie bei der Kunststoffherstellung (Kunstharze, Cellophan, Celluloid).

4.4 Fragen zur Testvorbereitung

1. Vergleiche Diamant und Graphit hinsichtlich ihrer Eigenschaften und dem Aufbau.
2. Was versteht man unter der „Chemie des Kohlenstoffs“. Auf wen geht die Auftrennung der Chemie in organische und anorganische Chemie zurück?
3. Beschreibe die Verbrennung organischer Substanzen am Beispiel der Verbrennung von Benzin (zur Vereinfachung Octan). Stelle eine Reaktionsgleichung auf und formuliere einen Merksatz, der dies für alle organischen Substanzen zusammenfasst.
4. Stelle die RG für die Verbrennung von Methan, Ethan und Propan auf
5. Welche Konsequenzen ergeben sich aus der Reaktionsgleichung in 3. und 4. für unsere Umwelt?
6. Was ist die homologe Reihe der Alkane? Wie unterscheiden sich Alkane, Alkene und Alkine? Nenne je ein Beispiel sowie die allgemeine Formel.
7. Welchen Zusammenhang siehst du zwischen der Länge der Kohlenstoffkette und dem Litergewicht sowie der Siedetemperatur der homologen Reihe der Alkane.
8. a) Welche Summenformel haben Cyclo-Alkane b) Alkene mit zwei Doppelbindungen)?
9. Erkläre den Begriff „Isomer“ und stelle alle Isomere von Hexan auf
10. Gib die Strukturformeln und Namen von 4 isomeren Alkoholen der Summenformel $C_4H_{11}OH$ an!

11. Zeichne die folgenden Strukturformeln und benenne die Substanzen: a) $\text{CH}_3\text{-CHCl}_2$ b) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ c) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{O}$ d) $\text{C}_2\text{H}_3\text{Br}$ e) $\text{C}_3\text{H}_8\text{Cl}$ f) C_6H_6 g) C_3H_8 h) $\text{C}_3\text{H}_5\text{Cl}$ i) $\text{C}_3\text{H}_4\text{COOH}$ j) $\text{C}_3\text{H}_3\text{O}$ k) Butanal l) $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_3$ m) $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{F}$ n) $\text{H}_3\text{C-CH}_2\text{-Br}$ o) 1,5-Diodpenta-1,4-dien p) 2-Fluor-3,4-dimethylhex-3-en q) 4,4, Dimethyl Heptan r) 2,3,4 Trimethyl Penten s) $\text{H}_3\text{C-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2$ t) $\text{H}_3\text{C-CH=CH-CH=CH-CH}_3$ u) 2,2 Dimethyl Propan
12. Begründe, warum es in der organischen Chemie eine theoretisch unendliche Anzahl an Verbindungen gibt.
13. Warum ist Kohlenstoff immer vierbindig und warum darf Wasserstoff nur eine Bindung haben? Wie viele Bindungen hat Stickstoff? Wie sehen die typisch gebundenen Sauerstoffe aus?
14. Nenne 10 Stoffe in denen Kohlenstoff enthalten ist. Wie kann man Kohlenstoff in ihnen chemisch nachweisen? Beschreibe ein Experiment. (Wie kann man Halogene in Kohlenwasserstoffen nachweisen?)
15. Welche Gefahr geht von den Dämpfen kohlenstoffhaltiger Lösungsmittel (z.B. Benzin oder Alkohol) aus?
16. Erstelle eine Übersicht über die drei Dir nun bekannten Reaktionsmechanismen. Erkläre jeden Mechanismus schrittgenau. und nenne jeweils mögliche Ausgangsstoffe (=Edukte) und mögliche Produkte.
17. Gib eine Methode an, nach der aus 1-Butanol Buten entsteht
18. Wie kann man Brombutan herstellen? Nenne verschiedene Wege
19. Formuliere die Iodierung von Ethan. Nenne mindestens drei mögliche Abbruchreaktionen

20. Warum gibt es unter Umständen hunderte von Produkten? Nenne ein paar Beispiele, die dies verdeutlichen.
21. Formuliere einen chemischen Syntheseweg zur Herstellung von Ethanol. Wie wird Alkohol eigentlich üblicherweise hergestellt?
22. Nenne Verwendungszwecke von Carbonsäuren und Aldehyden.
23. Wozu wird Glycerin, Aceton, Ethanal, Ameisensäure und Octan verwendet?
24. Nenne eine Methode zur Darstellung von Ethan-1,2-diol (=Glycol)
25. Beschreibe den Reaktionsmechanismus und die Reaktionsbedingungen der folgenden Reaktion: $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \underline{\hspace{2cm}}$
 $\underline{\hspace{2cm}} \rightarrow \underline{\hspace{2cm}} \rightarrow \text{H}_2\text{C} = \text{CH} - \text{CH}_3$
 $+ \underline{\hspace{2cm}}$
26. Vervollständige die Reaktionsgleichung (und gib Pfeile über die sich bewegenden Atome an und benenne Edukte und Produkte: $(\text{CH}_3)_3\text{C}-\text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots$
27. Welche zwischenmolekularen Kräfte gibt es? Beschreibe Sie und ordne sie hinsichtlich ihrer zunehmenden Wirkungsstärke
28. Vergleiche die von Methanol und Oktanol in Wasser.
29. Ordne Wasser, Methanol und Diethylether nach Molekülmassen und vergleiche deren Siedepunkte. Kann man diesen Widerspruch erklären?
30. Beurteile die Löslichkeit folgender Substanzen in Wasser: Methansäure, 1-Octanol, Ethansäuremethylester, 2-Propansäure

31. Was versteht man unter Viskosität? Erkläre und nenne Beispiele.

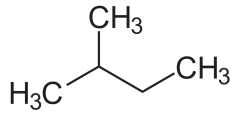


Abbildung 99

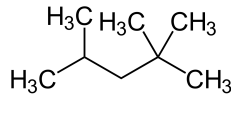


Abbildung 100

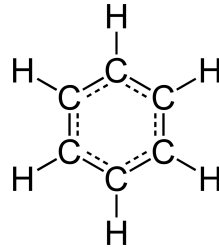


Abbildung 101

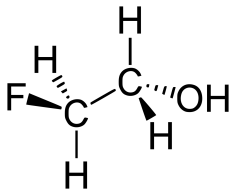


Abbildung 102

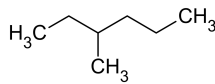


Abbildung 103

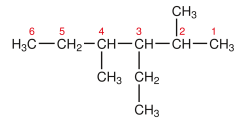


Abbildung 104

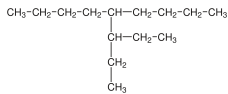


Abbildung 105

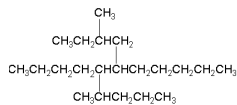


Abbildung 106

Vervollständige funktionelle
die Tabelle Gruppe
Stoffklasse

Endung

Beispiel

Alkan C-C
Alken
Alkin
Alkohol
Carbonsäure
Halogenalkane

5 Vertiefung

UNKNOWN TEMPLATE "Wikifizieren"

Weitere Isomerieformen

Man unterscheidet zwischen zwei Arten von Isomerie : Struktur- (bzw. Konstitutionsisomerie) und Stereoisomerie:

Abbildung 107

1. Strukturisomere: Verbindungen mit gleicher Summenformel, aber verschiedenen Strukturformeln. (Unterscheidung in der Reihenfolge der aneinander gebundenen Atome.) Bsp.: $C_4H_{10}C_2H_6O$

Abbildung 108

2. Stereoisomere: Verbindungen, deren Strukturformel (=Konstitution) und Summenformel im Grunde gleich ist, die sich aber in der räumlichen Anordnung unterscheiden. (Zum Verständnis muss man dazu wissen, dass Mehrfachbindungen nicht frei drehbar sind!)

cis-/trans-Isomere

Moleküle, bei denen die Stellung der Substituenten an der Doppelbindung bzw. Dreifachbindung vertauscht ist. Sie haben in der Regel unterschiedliche chemische Eigenschaften.

Diastereomere

Moleküle, welche Stereoisomere mit Chiralitätszentrum, aber keine Enantiomere sind. Sie haben i.d.R. unterschiedliche chemische Eigenschaften)

Enantiomere (=Stereoisomere)

Moleküle, die sich wie Bild und Spiegelbild verhalten. Sie können nicht zur Deckung gebracht werden können und haben i.d.R. identische chemische Eigenschaften.

Abbildung 109

Abbildung 110

Abbildung 111

Bsp.: C₄H₈

Abbildung 112

Abbildung 113

Abbildung 114

Die gestrichelten Bindungen zeigen nach hinten, die fetten, nach vorn!

Konformationsisomere: Moleküle mit einer unterschiedlichen räumlichen Anordnung, die durch Rotation um Einfachbindungen entsteht Bsp.: 1,2-Dichlorethan

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CIS-TRANS-ISOMERIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Cis-Trans-Isomerie)¹

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ISOMER](http://de.wikipedia.org/wiki/Isomer)²

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ISOMER#STEREOISOMERIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Isomer#Stereoisomerie)³

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ISOMER#BEDEUTUNG_IN_DER_MEDIZIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Isomer#Bedeutung_in_der_Medizin)⁴

Zwischenmolekulare Kräfte beeinflussen Schmelz- und Siedepunkte

a) Allgemeine Vorgänge beim Schmelzen und Sieden

Im Anfangsunterricht Chemie des ersten Jahres hast Du gelernt dass alle Stoffe aus winzigen Atomen oder Molekülen bestehen, welche ständig zittern. Diese Brown'sche Molekularbewegung, ist von der Temperatur abhängig. Die folgende Skizze verdeutlicht noch einmal, was passiert, wenn man gefrorenes Wasser bis zum Sieden kocht.

fest flüssiggasförmig

<nowiki>< 0°C </nowiki> (0 -100°C) (>100°C)

Eis flüssiges Wasser Wasserdampf

Je mehr Energie in das System gesteckt wird, desto heißer ist es und desto stärker bewegen sich die Teilchen. Ab einem gewissen Punkt halten sie nicht mehr zusammen und der

¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CIS-TRANS-ISOMERIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Cis-Trans-Isomerie)

²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ISOMER](http://de.wikipedia.org/wiki/Isomer)

³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ISOMER#STEREOISOMERIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Isomer#Stereoisomerie)

⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ISOMER#BEDEUTUNG_IN_DER_MEDIZIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Isomer#Bedeutung_in_der_Medizin)

Aggregatzustand ändert sich. Dieser Punkt ist also von der Stärke der gegenseitigen Anziehung (=Wechselwirkung) der Teilchen untereinander abhängig.

Mit anderen Worten: Wird der **Schmelzpunkt** (=Smp) überschritten, lösen sich die Teilchen vom Eisblock ab, weil sie sich zu stark bewegen und sich nicht mehr gegenseitig stark genug anziehen. Der Feststoff schmilzt. Bei weiterer Erwärmung benötigen die Teilchen immer mehr Platz, bis sie schließlich am **Siedepunkt** (=Sdp) in die Gasphase übergehen (dort ist noch genügend Platz vorhanden).

Der Schmelz- und der Siedepunkt sind demzufolge eine Stoffeigenschaft, die von den Kräften zwischen den Atomen bzw. den Zwischenmolekularen Kräften abhängig ist. Jeder Stoff hat andere Schmelz- und Siedepunkte. Man kann dadurch Stoffe erkennen und zuordnen:

	Wasser	Alkohol	Eisen	Zink	Quecksilber	Flüssig	Wasserstoff
Smp.							
0°C	-	-	-	-	-	-	-
	117°C	1535°C	419°C	39°C	272°C	259°C	219°C
Sdp.							
	100°C	79°C	2870°C	906°C	357°C	269°C	253°C
							183°C

b) Mögliche Kräfte zwischen Molekülen

Im dritten Jahr Chemieunterricht hast gelernt, welche verschiedenen Arten der zwischenmolekularen Kräfte es gibt. Hier eine kurze Wiederholung.

1. Ionenladungen

Positive und negative Ionen ziehen sich stark an. Demzufolge haben ionogene Verbindungen auch die höchsten Schmelz- und Siedepunkte

2. Dipol-Dipol-Kräfte

Dipole sind schwache Ladungen innerhalb von Molekülen und kommen durch ungleiche Ladungsverteilungen zustande. Diese ungleichen Ladungsverteilungen haben ihre Ursache in den verschiedenen Elektronegativitäten der Elemente. Dipolmoleküle bilden lockere Verbände - so genannte Molekülaggregate. Die Anziehungskräfte zwischen Dipolen sind viel geringer als die zwischen Ionen und wirken nur über kurze Entfernungen.

Bsp.: CO_2 hat eine mehr als doppelt so hohen Molekülmasse wie H_2O . Sein Siedepunkt liegt bei -78°C . Also müsste Wasser unterhalb (!) dieser Temperatur bereits Sieden. Da die Moleküle des Wassers aber wunderbare Dipolmoleküle sind, die sich gegenseitig prima anziehen, muss wesentlich mehr Energie zum Sieden des Wassers aufgebracht werden. Es muss also demzufolge mehr Energie aufgebracht werden, diesen „Zusammenhalt“ zu spalten, damit die Moleküle in die Gasphase übertreten können. Puh, noch mal Glück gehabt, weil sonst garantiert kein Leben auf Wasserbasis entstanden wäre ;-)

[U+F0DE] Liegen Dipol-Dipol-Wechselwirkungen vor, so erhöhen sich Schmelz- und Siedepunkt.

3. Wasserstoffbrückenbindungen (=WBBs)

Zwischen den Wasserstoffatomen und freien Elektronenpaaren bilden sich so genannte Wasserstoffbrückenbindungen. Sie führen zu einer schwachen Anziehung zwischen den Molekülen.

o

H H O

H H [U+F0DE] Bildung eines „Raumnetzes“

o

H H O

H H O

H H

WBBs bilden sich beispielsweise auch zwischen Wasserstoff und Stickstoff oder Halogenmolekülen.

Die Kräfte zwischen Molekülen der Wasserstoffverbindungen von Stickstoff, Sauerstoff und Fluor bezeichnet man als Wasserstoffbrückenbindungen. Sie beeinflussen ebenfalls Schmelz- und Siedepunkte.

4. Van der Waalskräfte (VdW-Kräfte)

Die Ladungen einer Atombindung in Molekülen sind wegen der Bewegung der Elektronen nicht in jedem Moment symmetrisch verteilt. Dadurch entstehen momentane, kurzzeitige Dipole, die allerdings nur sehr schwach sind und auch schnell wieder verschwinden, bzw. sich verschieben.

Sie treten nur bei Atomen und apolaren Molekülen auf. (Zum Vergleich: WBBs sind permanente Dipole).

Zwischen unpolaren Molekülen wirken schwache Van der Waals-(Anziehungs)-Kräfte. Ihre Ursache sind kurzzeitige Dipole durch kurzzeitige, unsymmetrische Elektronenverteilungen. Das bedeutet, einfach ausgedrückt, dass sich zu einem bestimmten Zeitpunkt wesentlich mehr Elektronen auf der einen Seite des Atoms befinden als auf der gegenüberliegenden Seite. Die daraus entstehende elektrische Anziehung ist schwach und hat nur eine geringe Reichweite.

Die Stärke der VdW-Kräfte hängt ab von:

- Anzahl der e^- im Atom. Je mehr e^- vorhanden sind, desto stärker kann die asymmetrische Verteilung sein, desto stärker sind folglich die Dipole.
- Zahl der Atome im Molekül (je höher die Molekülmasse, desto stärker die VdW-Kräfte)
- Zahl der Berührungstellen zwischen zwei (oder mehr) Molekülen
- Das Zustandekommen von Van-der-Waals-Bindung ist sehr vom Abstand der Moleküle abhängig. Zwei Atome beziehungsweise Moleküle müssen sich also sehr nahe kommen, bevor es zu einer Wechselwirkung kommt.
- diese Annäherung ist umso schwieriger, je verzweigter die Moleküle sind

5. Warum liegen bei längeren Alkanketten höhere Siedepunkte vor?

Das Alkane weder Ionenbindungen, Dipol-Dipol-Bindungen noch WBBs ausbilden, nehmen nur die VdW-Kräfte Einfluss auf ihren Siedepunkt.

Abbildung 115

Abbildung 116

Abbildung 117

Abbildung 118

Wie man leicht sieht, besteht bei langkettigen Molekülen auch verstärkt die Möglichkeit VdW-Bindungen auszubilden. Sie sind zwar nur kurzzeitig, haben aber dennoch Einfluss auf Schmelz- und Siedepunkte.

6. Abstufung der verschiedenen Bindungsenergien zwischen Atomen

Van der Waals-Kräfte < Dipol-Dipol-Kräfte < WBB <
Ionenbindung < Atombindung

Zunahme der Bindungsenergie

Zunahme der Bindungsstärke

Bedenke: Je stärker die Bindung zwischen Atomen oder Molekülen ist, desto mehr Energie wird benötigt, diese Bindung wieder aufzuspalten

Bei der Bildung einer Bindung ist es genau umgekehrt. Der entsprechende Betrag Energie wird bei der Bindungsbildung frei.

Aufgaben

1. a) Wo liegen stärkere zwischenmolekulare Kräfte vor: H_2S oder H_2O ? b) Wie kannst Du Deine Feststellung beweisen?
2. Erkläre die unterschiedlichen Schmelz- und Siedepunkte von n-Butan und iso-Butan.
3. Welcher Zusammenhang besteht zwischen Viskosität und Van der Waals Kräften?
4. Aceton hat eine Viskosität von nur 0,33. Kannst Du Ursachen erkennen, die mit seinem Aufbau zu tun haben?
5. Erkläre mit Hilfe von Zeichnungen Van der Waals-Kräfte und ihre Wirkung besonders auf Flüssigkeiten langkettiger Kohlenwasserstoffe

Zusatzinformationen

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/VAN-DER-WAALS-BINDUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Van-Der-Waals-Bindung)⁵

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/JOHANNES_DIDERIK_VAN_DER_WAALS](http://de.wikipedia.org/wiki/Johannes_Diderik_van_Der_Waals)⁶

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/WASSERSTOFFBRÜCKENBINDUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Wasserstoffbrückenbindung)⁷

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/DIPOL-DIPOL-KRÄFTE](http://de.wikipedia.org/wiki/Dipol-Dipol-Kräfte)⁸

Mehr zum Cyclohexan und seinem Bau

- farblose Flüssigkeit
- Sdp.: 81 °C (n-Hexan 69 °C)
- typische Alkaneigenschaften
- typische Alkanreaktionen (z.B. radikalische Substitution S_R) allerdings nur ein Monosubstitutionsprodukt

Abbildung 119

Der Cyclohexanring ist nicht planar gebaut.

Sesselform

Wannenform

Newmanprojektion

Abbildung 120

Abbildung 121

⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/VAN-DER-WAALS-BINDUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Van-Der-Waals-Bindung)

⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/JOHANNES_DIDERIK_VAN_DER_WAALS](http://de.wikipedia.org/wiki/Johannes_Diderik_van_Der_Waals)

⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/WASSERSTOFFBRÜCKENBINDUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Wasserstoffbrückenbindung)

⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/DIPOL-DIPOL-KRÄFTE](http://de.wikipedia.org/wiki/Dipol-Dipol-Kräfte)

Cracken von langkettigen Kohlenwasserstoffen

Die wichtigsten Rohstoffe, welche aus Erdöl gewonnen werden sind v.a. Treibstoffe wie Benzin und Diesel sowie kurzkettige (C_2 - C_4) Kohlenwasserstoffe zur Kunststoffproduktion.

Da die Zusammensetzung von Erdöl unterschiedlich ist und der prozentuale Anteil an Benzin, Diesel und kurzkettigen Kohlenwasserstoffen in Erdöl (natürlich) nicht den menschlichen Bedürfnissen entspricht, benötigt man ein Verfahren, um aus den kaum nutzbaren langkettigen Kohlenwasserstoffketten kurzkettige, dringend benötigte herzustellen.

Ein Verfahren dazu ist das so genannte Cracken. Im Grunde wird eine lange Kohlenwasserstoffkette dabei in mehrere Kürzere durch Erhitzen auf ca. 800°C (oder durch einen Katalysator bei ca. 450°C) „zerschnitten“.

Dies funktioniert deshalb so einfach, da die Kohlenstoffatome bei solche hohen Temperaturen derart stark schwingen, so dass die Ketten „reißen“.

Zu beachten ist, dass an den Bruchstellen von langkettigen Alkanen jeweils CH_2 - Glieder vorliegen. Daraus folgt, dass die neuen Kettenenden der entstehenden Bruchstücke allerdings nicht immer CH_3 - Enden haben können! (da ja Wasserstoffatome fehlen)⁹. Als Konsequenz entstehen beim Cracken immer erstmal Alkene.

Beispiel: Cracken von Hexadecan

H H H H H H H H H H H H H H H H H H

I I I I I I I I I I I I I I I I I I

H - C - C - C - C - C - C - C - C - C - C - C - C - C - C - C - C
- H

⁹bei komplexen Verfahren können zusätzliche Wasserstoffe natürlich später an die Doppelbindungen addiert werden

IIIIIIIIIIIIIIIIIIII

HHHHHHHHHHHHHHHHHH

HHHHHHHH

\IIIIII

C=C-C-C-C-C-C-H

/IIIIII

HHHHHHHHHHHH

IIII

H-C-C-C-C-H

IIII

HHHHHHHH

\II

C=C-C-H

/I

HHHH

\/

C=C

/\

HH

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CRACKEN](http://de.wikipedia.org/wiki/Cracken)¹⁰

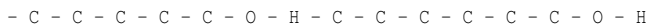
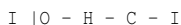
¹⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CRACKEN](http://de.wikipedia.org/wiki/Cracken)

Die Genfer Nomenklatur von organischen Verbindungen (IUPAC) - Teil 2

Für Teil 1 siehe Kapitel 4: Kohlenstoff als Bindungspartner

a) Nomenklatur mit Alkohole-Substituenten

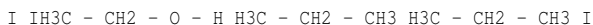
- Bei Alkoholen wird das Hydroxid als Alkanderivate behandelt. Dem Namen des Alkans wird die Endung -ol angehängt. Den Platz der Hydroxidgruppe erhält wie üblich eine möglichst geringe Nummer. Wichtig: Die Namen und Ziffern der Alkylsubstituenten werden denen der Alkanolsubstituenten vorangestellt:



I I I I I I I I I I I

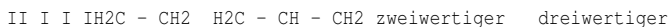
Pentan-1-ol (bzw. 1 Pentanol) 2 Methyl Hexan-6-ol Cyclohexanol

Hydroxidgruppen, Halogengruppen sowie Alkylgruppen können entsprechend ihrer Stellung die Hauptkette als primäre, sekundäre oder tertiäre kennzeichnen. Entscheidend ist dabei immer, wie viele weitere Kohlenstoffe an dem C zu finden sind, welches die Hydroxidgruppe bindet. OHOH



CH₃

- Entsprechend der Anzahl der OH-Gruppen unterscheidet man einwertige, zweiwertige, dreiwertige (usw.) also mehrwertige Alkohole



Alkohol (Glycol) Alkohol (Glycerin)

1. Liegen die Hydroxygruppen am Benzol (C_6H_6) vor, so spricht man von Phenolen. Kommen zusätzlich Alkylgruppen vor, so werden sie im Namen wieder vorangestellt.– O – H
2. Bei der Benennung von Verbindungen mit Alkoholsubstituenten und Mehrfachbindungen, werden zuerst die Alkoholsubstituenten genannt.

b) Nomenklatur mit Halogen-Substituenten

1. Die Nomenklatur entspricht den Regeln der üblichen Nomenklatur der Alkane (d.h. zuerst längste Kette suchen, alphabetisches Sortieren der Reste usw...)
2. Der Name des Halogens (Fluor, Chlor, Brom, Iod) wird vor den Namen (evtl. mit di, tri, tetra usw...) vorangestellt. Die Nummer wird entsprechend den Regeln zur Bestimmung von Verzweigungen bei Alkanen angegeben. Also z.B. „2 Chlor-Propan“
3. Bei Halogensubstituenten und Verzweigungen (z. B. Ethyl- und Chlor-Verzweigungen in einem Molekül) wird das Halogen als „funktionelle Gruppe“ zuerst genannt.

c) Nomenklatur mit Ether & Esther Substituenten

1. Grundsätzlich gibt es hier eine neue und eine ältere (aber noch häufig verwendete Methode. Da Ester durch die Reaktion von Alkohol mit Säuren entstehen, bilden sich die Namen entsprechend: Rest des Alkohols + Rest der Säure + oat (früher: Säurename + Restname + Ether)
2. Auch hier gibt es zwei entsprechende Methoden. Heute werden Ether als Alkoxyalkane bezeichnet. Dabei wird der längere Alkyl-Rest als Stamm und der kürzere Rest als Alkoxy-

Substituent benannt. (*früher: Name aus den beiden Alkyl-Resten + -ether*)

Effekte in Molekülen

Induktive Effekte sind Polarisierungseffekte, die durch elektroneanziehende oder -abstoßende Atome oder Atomgruppen bewirkt werden und über 2-3 [U+F073]-Bindungen hinweg übertragen werden können. Man unterscheidet den +I-Effekt (elektronenschiebend) vom -I-Effekt (elektronenziehend).

Welcher I-Effekt vorliegt hängt von dem betrachteten „Schlüsselatom“ ab. Hat dieses Atom eine negative Partialladung so ist es Elektronen abstoßend. Bei einer positiven Partialladung ist es Elektronen anziehend.

Die "Schlüsselatome" werden oft auch als [U+F073]-Akzeptoren (**elektronenanziehend**) oder [U+F073]-Donatoren (**elektronenabstoßend**) bezeichnet z.B.

Je weiter die Nachbaratome vom Schlüsselatom entfernt sind, desto mehr schwächt sich die Wirkung des induktiven Effektes des Fluoratoms ab. Am stärksten wirkt er bei C₁.

Erklärungen für I-Effekte: (Grafik beachten)

Da Elektronen freibeweglich sind, liegt im Grunde immer eine asymmetrische Verteilung von Elektronen zwischen zwei Atomen vor. Betrachtet man jetzt das Fluoratom und das C₁-Atom, dann werden rein statistisch betrachtet die Elektronen zum Fluoratom hingezogen, da es elektronegativer (und somit elektronenanziehender) ist. Das elektronenanziehendere Fluor übt also einen -I-Effekt aus (sprich: negativer induktiver Effekt).

Dadurch wird die Elektronendichte bei dem anderen C₁-Atom verringert! Es ist im Vergleich zu seinem Nachbarkohlenstoffatom C₂ also auch minimal elektronegativer geworden. Ein Ausgleich kann geschehen, indem sich die Elektronen zwischen dem C₁- und dem

C₂-Atom zum C₁-Atom leicht verschieben. Dieser Effekt wird sogar noch weiter durch die Kohlenstoffkette wirken, schwächt sich aber dabei sehr schnell ab.

Generell kann man also sagen, dass der Fluorsubstituent das C₁-Atom positiviert hat. Einen elektrophilen Angriff wird also eher am anderen Ende der Kohlenstoffkette stattfinden. Das C₁-Atom eignet sich eher für einen nukleophilen Angriff.

Übersicht über das zunehmende Vermögen Elektronen anzuziehen:

(CH₃)₃C- < (CH₃)₂CH- < C₂H₅- < CH₃- < H < -C₆H₅ (Ring) < MeO- < HO- < I- < Br- < Cl- < -NO₂ < F-

elektronenschiebend elektronenziehend

+I-Effekt Effekt bei H = 0 **-I-Effekt**

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/I-EFFEKT](http://de.wikipedia.org/wiki/I-Effekt)¹¹

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/MESOMERER_EFFEKT](http://de.wikipedia.org/wiki/Mesomerer_Effekt)¹² (nur LK)

Weiterer Einfluss des Induktiven Effekts:

- Einfluss auf die Lage der Zweit-Substituenten am Benzol (nur LK)
- Einfluss auf die Säurestärke eines Moleküls (Säuren mit einem elektronenanziehenden Substituenten spalten das Protons leichter ab, elektronenschiebende Substituenten führen hingegen zu einer geringen Säurestärke (+I-Effekt)

¹¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/I-EFFEKT](http://de.wikipedia.org/wiki/I-Effekt)

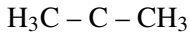
¹²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/MESOMERER_EFFEKT](http://de.wikipedia.org/wiki/Mesomerer_Effekt)

Regioselektivität bei der elektrophilen Addition (evtl. nach hinten zu den Mechanismen!)

Additionen von Verbindungen des Typs H–X bringen in der Regel mehrere Produkte hervor. Es entstehen Produktgemische. Allerdings sind die prozentualen Anteile meist deutlich verschieden:

viel: |Cl|

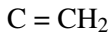
I



I



\

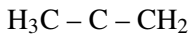


/



wenig: H |Cl|

I I



I

CH₃

Die beiden in Frage kommenden Kohlenstoffe des Ausgangsstoffes (=Edukt) unterschieden sich durch ihre Substituenten. Eines trägt nur Wasserstoffe, das andere keinen Wasserstoff. Stattdessen ist es mit zwei Kohlenstoffen verbunden.

Man erkennt sofort, dass das Proton des H-Cl das weniger substituierte Kohlenstoffatom Angriff und an diesem gebunden wird. Ursache ist der Induktive Effekt¹³ der Kohlenstoffatome, die sozusagen (sehr minimal) Elektronen schiebend die Kernladung des angegriffenen Kohlenstoffs erhöhen.

Regel von Markovnikov:

Alkene, die ähnlich durch unsymmetrische Stoffe (z.B. H-Cl, H-F, H-Br, H-OH, Alkohole usw.) substituiert werden, liefern bei der Addition Produktgemische. Dabei wird das Produkt bevorzugt entstehen, bei dem sich der elektrophilere Teil (z.B. das Halogenion) des angreifenden Stoffes an dem Kohlenstoff, das die meisten Wasserstoff-Atome besitzt, anlagert.

Aber was ist die Ursache?

Der Grund ist, dass das Elektrophil an die Doppelbindung so addiert, dass das stabilere Carbenium-Ion als Übergangszustand gebildet wird. Denn dieser Übergangszustand ist sehr instabil. Durch den I-Effekt wird es stabilisiert:

Grafik folgt, wenn Zeit ist ;-)

Zusatzinformationen

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/INDUKTIVER_EFFEKT](http://de.wikipedia.org/wiki/Induktiver_Effekt)¹⁴

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/MARKOWNIKOW-REGEL](http://de.wikipedia.org/wiki/Markownikow-Regel)¹⁵

Versuche zur Löslichkeit organischer Stoffe

1. Gesetzmäßigkeiten bei Lösungsvorgängen.

Erstelle eine Tabelle nach folgendem Muster und vergleiche die Löslichkeit der folgenden Stoffe in den verschiedenen Lösungsmitteln.

¹³Der Induktive Effekt (I-Effekt), der sowohl als +I-Effekt (=elektronenschiebend) als auch als -I-Effekt (=elektronenziehend) bezeichnet wird.

¹⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/INDUKTIVER_EFFEKT](http://de.wikipedia.org/wiki/Induktiver_Effekt)

¹⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/MARKOWNIKOW-REGEL](http://de.wikipedia.org/wiki/Markownikow-Regel)

Achte bei den organischen Lösungsmitteln darauf, die RG nicht mehr als ca. 2cm hoch zu füllen (und dann logischerweise nur wenig Lösungsstoffe zu verwenden!)

Notiere das Lösungsvermögen mit (+; +/- ; -) in der Tabelle

Feststoffe	Flüssigkeiten			
Kochsalz Schwefel (Hart)paraffin	Wasser	Spiritus	Benzin	Pflanzenöl
				Kunststoff
Wasser		x		
Spiritus			x	
Benzin				x

- Erkläre mit Hilfe von Zeichnungen die Regeln zu den Gesetzmäßigkeiten bei Lösungsvorgängen.
- Ist Spiritus eher polar oder apolar? Erkläre mit einer Zeichnung.

2. Bestimmen des Charakters - hydrophil oder lipophil?

In ein Reagenzglas gibt man eine winzige Menge (1 Korn!) des Farbstoffes Sudanrot und füllt mit ca. 5ml Wasser auf. Nach dem Beobachten gibt man eine halb so große Menge Benzin hinzu und schüttelt.

- Was ist zu beobachten? Wie kann die Beobachtung erklärt werden?
- Warum spricht man von 2 Phasen?
- Mit Methylenblau macht man die gegenteilige Beobachtung. Erkläre
- Gibt man Sudanrot und Methylenblau gemeinsam mit Wasser und Benzin in ein Reaktionsgefäß, so lässt sich ein Vorgang beobachten. Erkläre.

3. Löslichkeit von Gasen

Etwas Universalindikator (oder Lackmus) wird in ein Becherglas mit (wenig!) Wasser gegeben. Nun wird solange Kohlenstoffdioxid zugefügt, bis ein Farbumschlag auftritt.

- Erkläre die Hintergründe.
- Wie schätzt Du die Eigenschaften von Kohlenstoffdioxid bezüglich seiner Wasserlöslichkeit ein?
- Nenne die Alltagsanwendung zu diesem Versuch
- Welche Beobachtung aus dem Tierreich zeigt uns, dass sich auch Sauerstoff in Wasser löst?

Zusatzaufgaben:

1. Vervollständige: Organische Stoffe sind meist _____ -
 ___(bzw. _____),

d.h. sie lösen sich nicht in _____ auf, sondern in _____ -
 _____ Stoffen, wie Benzin.

_____ Stoffe hingegen, wie z.B. Wasser oder Salze,
 sind _____ und lösen sich gut in wässrigen (also _____ -
 _____) Lösungsmitteln.

2. Warum ist Spiritus ein gutes Lösungsmittel für Nikotin verschmierte Möbel?

3. Flecken mit Verschmierungen der Fahrradkette sollte man nicht versuchen in

der Waschmaschine zu reinigen, sondern eher mit Fleckenwasser direkt entfernen. a) Was ist Fleckenwasser? b) Welchen Nachteil hätte das Waschen in der Maschine?

6 Reaktionsmechanismen

UNKNOWN TEMPLATE "Wikifizieren"

Übersicht über die drei Reaktionsmechanismen der organischen Chemie

In der OC gibt es im Grunde drei Reaktionsmechanismen (sowie die Umlagerung), die alle weiter unterteilt werden können (doch das kommt erst auf einer der folgenden Seiten):

a) Substitution: An der Kohlenstoffkette „sitzende“ Atome oder funktionelle Gruppen werden ausgetauscht bzw. ersetzt

b) Addition: Ein Angriff an Mehrfachbindungen führt zum Öffnen der Mehrfachbindung und zu einer Addition von Atomen oder Molekülen. Man sagt auch, die Kohlenstoffkette wird dadurch weiter mit Atomen (Substituenten) gesättigt.

Beachte:

- die Addition ist nur an ungesättigten Kohlenwasserstoffen möglich.
- oft liegt die Besonderheit der Regioselektivität vor.

c) Eliminierung: Substituenten werden entfernt, eines der bindenden Elektronenpaare bildet eine neue Mehrfachbindung.

d) Umlagerung (nur LK): innerhalb des Moleküls werden Atome oder Atomgruppen verschoben. Das Kohlenstoffgerüst verändert sich.



Zusatzinformationen: [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/UMLAGERUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Umlagerung)¹

Unterschiede der Reaktionsmechanismen

Die Unterteilung werden bei den ersten beiden Mechanismen nach dem zuerst angreifenden Teilchen vorgenommen. Zu Beginn von Reaktionen in der OC werden in der Regel Atombindungen gespalten. Dies kann auf zwei Arten geschehen:

homolytische Spaltung: $\text{F} - \text{F} [\text{U}+\text{F0BE}] [\text{U}+\text{F0AE}] \text{F}\cdot + \cdot\text{F}$

Radikale mit ungepaarten Elektronen entstehen.

heterolytische Spaltung: $\text{F} - \text{F} [\text{U}+\text{F0BE}] [\text{U}+\text{F0AE}] \text{F}^+ + \text{F}^-$

Ionen entstehen

Die so gebildeten Teilchen können also ein geladenes Teilchen oder ein Radikal sein:

a) Angriff durch Ionen oder zumindest schwach positivierte bzw. negativierte Teilchen

Ist das angreifende Teilchen durch eine heterolytische Spaltung entstanden und positiviert, so greift es elektrophil (also Elektronen liebend) an. Negative Teilchen werden eher von den Protonen im Kern der Kohlenstoffatome angezogen. Man spricht daher von einem nukleophilen Angriff.

Weiterhin kann auch eine Radikal angreifen $[\text{U}+\text{F0DE}]$ radikalische Reaktionen

b) Angriff durch ein Radikal

Durch homolytischen Bindungstrennung entstehen so genannte Radikale, welche ein ungepaartes Außenelektron und somit keine

¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/UMLAGERUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Umlagerung)

Edelgaskonfiguration haben. Diese Teilchen sind dennoch ungeladen, aber sehr reaktiv.

Nukleophile Substitution

Eine für Alkohole typische Reaktion ist die Substitution.

Sie läuft in zwei Schritten ab, einer vorherigen Protonierung und der anschließenden Substitution.

1. Protonierung durch das Proton der angreifenden Säure (nur bei Hydroxidsubstituenten nötig)

2. Angriff des negativen Halogenions (=des Nucleophils)

Erste Möglichkeit S_N1 : Erst Abspaltung des Wassers, dann Angriff des Halogenions

Durch die Protonierung entsteht ein positiviertes Sauerstoffatom (das ist bei der hohen Elektronegativität des Sauerstoffs sowieso schon fast unerträglich für diesen ;-)), die Ladung übt einen elektronenziehenden Effekt aus, der Elektronen vom Kohlenstoff abzieht, so dass es letztlich zur Abspaltung von Wasser kommt.

Das nun angreifende nukleophile Teilchen muss mindestens ein freies Elektronenpaar besitzen.

Zweite Möglichkeit S_N2 : Gleichzeitige Abspaltung und rückseitiger Angriff des Halogenions

Läuft die Abspaltung und der Angriff gleichzeitig ab, also beide Teilchen einen Einfluss auf die Reaktion haben, so spricht man auch von einer bimolekularen Substitution.

Nach dem S_N2 -Mechanismus läuft beispielsweise die Bromierung von Ethanol ab. Merke: Die Bindung zum abgehenden Substituenten wird in dem Maße gelöst, wie sich die Bindung zum Nucleophil bildet.

Je stabiler das Carboniumion ist (durch I-Effekte), desto eher ist der SN₁-Mechanismus gegenüber dem SN₂-Mechanismus begünstigt

[U+FODE] tertiäre Alkohole reagieren eher nach SN₁, primäre eher nach SN₂

Nach welchem Mechanismus eine Reaktion abläuft, ist vor allem von der Molekülstruktur der Ausgangsstoffe sowie vom Lösungsmittel abhängig.

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NUKLEOPHILE_-SUBSTITUTION²](http://de.wikipedia.org/wiki/Nukleophile_Substitution)

Aufgaben

1. 2-Brombutan reagiert mit Natronlauge.

- a) Formuliere für beide Möglichkeiten den Reaktionsmechanismus
- b) Benenne das Produkt
- c) Welchen Mechanismus hältst Du für wahrscheinlicher?

Lösung: Mechanismus Aufgabe 1

a) **1. Möglichkeit SN₁: Erst Abspaltung des Bromids, dann Angriff des Hydroxids**

2. Möglichkeit SN₂: Gleichzeitige Abspaltung und rückseitiger Angriff des Hydroxidions

CH₃

I

H – C – Br|

²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NUKLEOPHILE_-SUBSTITUTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Nukleophile_Substitution)

I

CH₂

I

CH₃**Rückseitiger Angriff**

CH

I

H – O – C – H

I

CH₂

I

CH₃

Kann man anhand der Energiediagramme SN1 und SN2 unterscheiden?

SN2: Bildung eines nicht isolierbaren Übergangszustandes

$$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2 \text{ H}$$

$$\text{OH C Br}$$

$$\text{H}_3\text{C}$$

E

EG

EAER

t Reaktionsverlauf

E_A = Aktivierungsenergie, notwendig zum Auslösen der Reaktion

E_R = Reaktionsenergie ([U+F044]H), Energieüberschuss, der bei exothermen Reaktionen frei wird

E_G = Gesamt freiwerdende Energie

SN1: Bildung eines evtl. isolierbaren Zwischenproduktes

E

Zwischenprodukt2 Produkte möglich (Stereoisomere)

t Reaktionsverlauf

Was sind gute Nucleophile - was ist nucleophilie?

Nucleophile Substitutionen sind sehr häufig in der organischen Chemie anzutreffen, was auch auf die große Vielfalt der vorhandenen Reaktionspartner zurückzuführen ist. Dabei findet immer der Angriff des Nucleophils und das Verlassen der Abgangsgruppe als Reaktion statt. Man spricht in diesem Fall sogar von einem „Wettbewerb“.

Gute nucleophile Angriffe gehen von Anionen aus, welche in der Regel als Lithium-, Natrium- oder Kaliumsalze der Reaktion zugefügt werden. Aber auch partialnegative Atome können angreifen - sie sind dementsprechend schwächer nucleophil.

Gute Nucleophile:

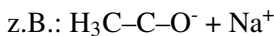
- Alkolate



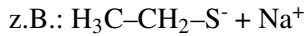
- Säurereste der Carbonsäuren (Carboxylat-Anionen)

O

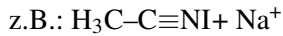
II



- Thioate (Thio = Schwefel)



- Cyanide



Wie man am letzten Beispiel sieht, können auch Moleküle mit freien Elektronenpaaren als Nucleophile reagieren. Zu den potentiellen Reaktionspartnern gehört somit also auch Wasser oder Amine ($\text{H}_3\text{C}-\text{NH}_2$).

Nucleophilie ist also eine kinetische Größe, die aussagen über die Reaktionsgeschwindigkeit einer Reaktion in Bezug auf ein bestimmtes Ion oder Molekül erlaubt.

Zusatzinformationen:

Da Nucleophile immer freie Elektronenpaare haben sind sie somit auch immer Basen und können so

auch Eliminierungsreaktionen auslösen.

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NUCLEOPHILIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Nucleophilie)³

Eliminierung

V1: 2-Propanol wird mit Schwefelsäure erhitzt.

B1: Es entweicht ein farbloses Gas.

V2: Das Gas wird durch gelbes Bromwasser geleitet

B2: Das Bromwasser entfärbt sich

S2: Es muss ein Alken/ Alkin vorgelegen haben, da an diesen durch Bromwasser eine

Addition stattfindet

³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NUCLEOPHILIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Nucleophilie)

S: Es ist Propen entstanden, welches Bromwasser entfärbt (durch eine sofortige Addition des Broms an die Doppelbindung). Aus dem Propanol hat sich Wasser abgespalten.

Die Abspaltung von Wasser aus einer Verbindung wird auch als Dehydratisierung bezeichnet. Dehydratisierungen finden z.B. bei Alkoholen in Gegenwart von konzentrierten Säuren (wie H_2SO_4 oder H_3PO_4) statt.

Mechanismus der Eliminierung:

Der Mechanismus ist relativ leicht verständlich. Die Schwefelsäure löst die Reaktion aus, da sie eine recht hohe Affinität zu Laugen (also Hydroxiden ($=\text{OH}^-$)) hat. Die alkoholische Hydroxidgruppe trennt sich mit dem Elektronenpaar vom Alken und hinterlässt einen dreibindigen Kohlenstoff. Das Molekül gleicht es dadurch aus, dass es ein Wasserstoffatom ohne Elektron (also ein Proton) abspaltet und diese Bindung dazu nutzt, eine Doppelbindung zu bilden. So haben wieder alle Kohlenstoffe in der Verbindung Edelgaskonfiguration. Ein Alken ist entstanden.

Das freigewordene Proton sowie ein Proton der Schwefelsäure verbinden sich gemeinsam mit der Hydroxidgruppe. Sie bilden H_3O^+ . Aus der Schwefelsäure wurde der Säurerest Hydrogensulfat.

Tipp: Bei heterolytischen Spaltungen bekommt in der Regel der elektronegativere Bindungspartner das Bindungselektronenpaar zugeteilt.

LK

E1: Voraussetzung für die Eliminierung ist die Bildung eines Carbeniumions

E2: Bei diesem Mechanismus erfolgt das Abspalten eines Protons (mit Hilfe einer Base) und das Abspalten des Bromid-Ions gleichzeitig. Das heißt es entsteht kein Carbokation als Zwischenpro-

dukt. Die E2 hingegen ist ein konzertierter Prozess. Es werden keine Carbeniumionen gebildet.

Eliminierung und nucleophile Substitution sind Konkurrenzreaktionen.

Zusatzinformationen: [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ELIMINIERUNGSREA](http://de.wikipedia.org/wiki/Eliminierungsreaktion)

Was entsteht eigentlich für eine Säure?

Wenn Schwefelsäure mit Wasser in Verbindung kommt, dissoziiert sie in die Ionen H^+ und $(HSO_4)^-$ bzw. $2H^+$ und $(SO_4)^{2-}$.

Das ist so bei starken Säuren. Ist also das Produkt wasserfrei, dann entsteht Schwefelsäure. Liegt immer auch etwas Wasser vor, durch den Alkohol, der nicht rein war oder durch Wasser bei den Ausgangsstoffen oder weil sogar Wasser entsteht, dann bilden sich die Ionen.

Hat die Konzentration der Edukte einen Einfluss auf den Reaktionsmechanismus?

Versuch: Reaktion von Ethanol mit Schwefelsäure

Nach der anfänglichen Protonierung des Ethanols entsteht das Ethyloxoniumion

H

I

H – C – H

I

H – C – H

I

IOI

⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ELIMINIERUNGSREAKTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Eliminierungsreaktion)

I

H H

I

H - C - H

I

H - C - H

I

IO⁺

/\

H H

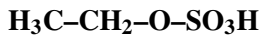
+ H+ [U+F0BE][U+F0AE] [U+F0BE][U+F0AE] ?

Ethyloxoniumion

[U+F0DE] Reaktion mit Hydrogensulfation

Nun gibt es drei Möglichkeiten:

a) H₂SO₄ Überschuss, bei 100°C



Schwefelsäure-mono-Ethylester

H

I

H - C - H

I

H - C - H

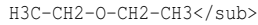
I

IO^+

/\

H H [U+FODE] Reaktion mit unprotonischen Alkoholmolekülen

b) Ethanol Überschuss, bei 140°C



Diethylether

c) H_2SO_4 Überschuss, bei $> 150^\circ\text{C}$



Ethen

Monomolekulare Eliminierung

Reaktion wird durch die Zunahme der Teilchen bevorzugt: Entropie

[U+FODE] Die Wahl der Reaktionsbedingungen steuert die Reaktion (d.h. nicht nur Temperatur oder Druck, auch die Konzentration der Edukte beeinflusst die Reaktion).

z.B.: Primäre Alkohole bevorzugen den $\text{S}_{\text{N}}2$ -Mechanismus

Elektrophile Addition (E_{A})

V: Man leitet Ethen durch einen Standzylinder mit Brom

B: Entfärbung des Broms

S: Es fand eine elektrophile Addition statt.

Mechanismus der elektrophilen Addition am Beispiel der Ethanol:

1) Kurzzeitige Dipole führen zur heterolytischen Spaltung (in Br^+ und Br^-). Das positivere Bromatom wird von der Doppelbindung angezogen, bildet einen positiv geladenen Übergangskomplex (=Carbeniumion) und bildet schließlich eine Bindung mit dem negativen Bromion.

Besonderheit Regioselektivität!(nicht in diesem Bsp.) Das Bromidion greift das weniger stark substituierte C-Atom an, da dies eine niedrigere Elektronendichte aufweist.

[U+F0DE] Induktiver EffektDurch unterschiedliche Elektronegativitätswerte von Atomen in einer Atombindung wird diese polarisiert und der elektronegativere Partner zieht die Elektronen zu sich heran. Es sinkt entsprechend an anderen Atomen die Elektronendichte.

-I-Effekt:Ein Atom oder Molekülteil entzieht einem benachbarten C-Atom Elektronendichte [U+F0AE] Nucleophile greifen besser an. (z.B. Halogenatome, Sauerstoffatome)

+I-Effekt:Ein Atom oder Molekülteil erhöht die Elektronendichte an einem benachbarten C-Atom [U+F0AE] Elektrophile greifen besser an. (z.B. Alkylgruppen)

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ELEKTROPHILE_ADDITION](http://de.wikipedia.org/wiki/Elektrophile_Addition)⁵

Kettenlänge und die daraus folgende Geschwindigkeit der elektrophilen Addition

Wiederholungsaufgaben

1. Formulieren sie den Mechanismus der Reaktion von 1-Butanol mit Iodwasserstoffsäure
2. Welche Mechanismen sind für Alkohole typisch?

⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ELEKTROPHILE_ADDITION](http://de.wikipedia.org/wiki/Elektrophile_Addition)

3. Der Entzug von Wasser aus einer Verbindung wird auch Dehydratisierung genannt. Formuliere eine solche Reaktion für 2-Propanol und benenne den Reaktionsmechanismus

4. Vergleiche die Anzahl der theoretisch möglichen Produkte der Reaktion von HCl mit Butan bzw. 1-Buten

Abbildung 122

+ Br₂ + Br₂ + Br₂ + Br₂ 5. Benenne die folgenden Verbindungen und vergleiche anschließend die jeweilige Reaktion mit Brom hinsichtlich der Produkte und der Reaktionsgeschwindigkeit:

Abbildung 123

Abbildung 124

Abbildung 125

6. Gibt man 1-Brompentan mit einer Lauge zusammen bilden sich zwei Phasen (=Schichten)

a) Erklären sie dieses Phänomen mit einer allgemeingültigen Regel

b) Beim Erhitzen dieses Gemisches verschwinden diese beiden Schichten (bei gleich bleibendem Volumen). Auch nach dem Abkühlen bleibt nur eine Phase übrig. Erstelle die Reaktionsgleichung und benenne die Produkte.

7. Welche Produkte bilden sich beim Erhitzen von 2-Methyl-2-Hydroxy-Pentan mit konzentrierter Schwefelsäure?

9. In einigen Fällen bilden sich bei organischen Reaktionen als Zwischenprodukte so genannte Carbeniumionen mit drei Substituenten. Welche Gründe sprechen dafür, dass sie a) überhaupt isoliert werden können und b) nicht sehr lange existent sind?

10. Zeichne alle möglichen Produkte der Dehydratisierung von 3-Methyl-3-Hexanol. Welches der möglichen Isomere wird prozentual am meisten entstehen?

11. Formuliere die Reaktionsgleichungen von: a) $\text{NaOH} + \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-Br}$ b) $\text{NH}_3 + \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{Br}$

7 Alkohole

UNKNOWN TEMPLATE "Wikifizieren"

7.1 Alkohol

7.1.1 Allgemeine Informationen

- Neben Nikotin ist Alkohol die häufigste Droge in Deutschland. (Volksdroge Nummer 1)
- Er ist fast immer präsent: beim Essen, Fernsehen, Arbeiten, Reisen, Unterhalten, Sport.
- Das Wort „Alkohol“ kommt aus dem Arabischen „Ar-kul“ = das Feinste
- seit 3000 Jahren bekannt
- Umgangssprachlich wird unter Alkohol vor allem der Alkohol Ethanol (früher Äthanol oder noch früher Ethylalkohol, auch Weingeist) verstanden. Es gibt natürlich zu jedem Alkan entsprechende Alkohole und mehrfach Alkohole! Zur Unterscheidung werden sie deshalb auch **Alkanole** genannt.
- In Deutschland starben im Jahr 2005 ca.17.000 Menschen durch Alkohol-Missbrauch. 2005 starben alleine in Russland 36000 Menschen nur durch Alkoholvergiftungen!

- Konsum: In Deutschland wurden 2001 pro Kopf getrunken (120l Bier, 16l Wein, 6l Spirituosen, 6l Sekt. Das entspricht 153l alkoholischer Getränke im Vergleich zu 507l nicht alkoholische Getränke) [**U+F0DE**] **entspricht einer Menge von 10,5 Litern reinem Alkohol pro Einwohner.**

7.1.2 Wirkung

- Berausende Wirkung
- Die Blutgefäße werden geweitet, → stärkere Durchblutung (rote Haut, Nase)
- Hautporen öffnen sich → trotz anfänglichem Wärmegefühl erfolgt ein Wärmeverlust für den Körper → Gefahr der Unterkühlung
- Die Niere scheidet Alkohol mit viel Wasser aus
- hoher Wasserverlust durch Urinausscheidung
- Nachdurst

Alkohol enthaltende Getränke (mit Angabe des Alkoholgehaltes in Volumenprozent):

- reifer Kefir: bis ca. 3%
- Leichtbiere: 1-2,5%
- Vollbiere: ca 3-5%
- Starkbiere: 6-12%
- Weine: 10-15%
- Met: 5-14%
- Liköre: 15-75%, oft ~ 30%

- Spirituosen: ca. 30-96%

Im Handel ist noch eine andere Form erhältlich: Spiritus enthält meist 96% Ethanol und 4% Wasser sowie einen geringen Anteil an Vergällungsmittel, welcher den Alkohol ungenießbar machen soll. Solcher vergällter Alkohol ist für Menschen ungenießbar und somit von der Genussmittelsteuer befreit.

Spiritus ist ein gutes Reinigungsmittel für Fette, Lösungsmittel und beispielsweise Nikotinflecken

7.1.3 Chemische Hintergründe, Aufnahme und Abbau

Die Aufnahme des Alkohols (=Resorption) in das Blut findet vor allem in Magen und arm statt. Sie dauert (je nach Getränk) ca. 30-60 Minuten. Ein geringer Teil des Alkohols wird allerdings schon von der Mundschleimhaut aufgenommen, so dass der aufgenommene Alkohol direkt ins Blut gelangt und sich dann über den gesamten Körper verteilt. Er wirkt dabei besonders auf Gehirn und Nervenzellen.

Alkohol wird mit dem Blut in die Leber transportiert, welche ihn dann letztlich durch enzymatische Vorgänge abbaut (pro Stunde und pro Kilogramm Körpergewicht ca. 0,1g Alkohol)¹.

Da vor allem bei destillierten (gebrannten) Produkten die volle Wirkung des Getränks erst nach ca. 30min einsetzt, kann diese erst nach einiger Zeit eingeschätzt werden. Keinesfalls schon sofort nach dem Genuss! Dies bemerken vor allem sehr junge Jugendliche, die erstmalig Alkohol trinken, anfänglich keine Wirkung spüren und

¹Das Enzym Alkoholdehydrogenase baut Ethanol zu Ethanal (H₃C-CHO) ab, das weiter zu Ethansäure (=Essigsäure) oxidiert wird. Die Ethansäure wird über den Citratzyklus und die Atmungskette in allen Zellen des Körpers unter Energiegewinnung zu CO₂ veratmet.

dann weiter trinken. Nach einer halben Stunde haben sie dann schon zu große Mengen getrunken [U+F0DE] Alkoholvergiftung.

Die Alkoholaufnahme wird bei die Durchblutung steigernden Faktoren beschleunigt:

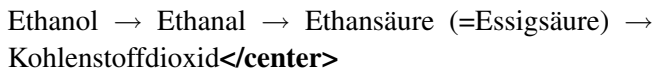
- Sport
- Wärme (Irish Coffee, Grog)
- Zucker (Likör)
- Kohlenstoffdioxid (als Kohlensäure z.B. im Sekt)

Die Alkoholaufnahme wird durch Fette verlangsamt:

- Dies führt aber nicht zu einer niedrigeren Aufnahme des Alkohols insgesamt, sondern nur zu einer zeitlichen Streckung.

7.1.4 Abbau des Ethanols im menschlichen Körper

Der Alkoholabbau wird im Körper durch gespeicherte Leberenzyme durchgeführt.



- Das Zwischenprodukt Ethanal sowie ein oft einhergehender kurzzeitiger Magnesiummangel (bedingt durch eine hohe Affinität von Ethanol zu Magnesium) ist für den so genannten Kater verantwortlich.
- Der Abbau des Ethanols wird durch Zucker gehemmt → Bei süßen Getränken bleibt der Alkohol länger im Blut und seine Abbauprodukt Ethanal entsteht später und über ein längeren Zeitraum. Die Konsequenz ist eine verstärkte Katerwirkung bei süßen alkoholischen Getränken wie Bowlen und Likören.

- Der Abbau des Ethanol im menschliche Körper ist bei Frauen und Männern nicht genau gleich. minimale genetische Unterschiede beschleunigen den Alkoholabbau bei Männern im Magen durch die „gastrische“ Alkoholdehydrogenase. Männer bauen Alkohol also etwas schneller ab als Frauen. Hinzu kommt eine bei Männern in der Regel größere Körpermasse, welche den Abbau ebenfalls beschleunigt.
- Durch häufigen Alkoholkonsum wird die Abbaurate übrigens nicht erhöht. Der Trainingseffekt bei regelmäßigem Konsum ist vor allem auf eine Vorratsspeicherung von Alkoholdehydrogenase in der Leber sowie eine Gewöhnung des Nervensystems an die höhere Ethanolmenge zurückzuführen.
- Berechnung des Alkoholspiegels: C_{Alkohol} (in Promille ‰) = $\frac{[\text{Getrunkenen Alkohol (in Gramm)}]}{[\text{Körpergewicht (in Kilogramm)}]} \cdot 0,7$

7.1.5 Alkoholkonsum

Wie reagiert ein Mensch auf steigenden Alkoholgehalt?

‰ (Promille)	Wirkung
0,2	Entspannung, Wärmegefühl, Persönlichkeitsveränderungen wie z.B.: Fröhlichkeit, Gesprächigkeit, Risikobereitschaft, Volkstänze oder ich sonst irgendwie zum Deppen machen *g*
0,5	Aggressionen steigen, Leistungsfähigkeit sinkt, Selb- stüberschätzung nimmt zu („klar kann ich noch fahren“)

0,6	Sehleistung bereits vermindert (leichter Tunnelblick), Konzentrationsverlust
0,8	Sehfähigkeit nimmt um ca. 30% nach, Reaktionszeit ist ca. 35% länger. Motorik bereits grob
1-2	Rausch, Sprach- und Gleichgewichtsstörungen, Verlust der Selbstkontrolle, Absterben von Gehirnzellen (reicht deutlich aus für ein „ <i>nie wieder Alkohol</i> “ am nächsten Morgen *g*)
2-3	Betäubungsstadium: Erinnerungslücken (Filmriss), Verwirrung, Erbrechen, vermehrte Anzeichen von Atemschwierigkeiten
3-4	komplette Desorientierung/Halluzinationen, Lähmungen, Tiefschlaf
4-5	Atmungsmuskel wird gelähmt → Tod

(Leichte) Symptome des Dauerkonsums

Magenschleimhautentzündungen, Magengeschwüre, Verminderung der Sexualfunktion, geringere körperliche Leistungsfähigkeit, teilweise Verwahrlosung

(Schwerwiegende) Symptome des Dauerkonsums

Abhängigkeit (bereits ab 2 Bier pro Tag möglich!), erst Fettleber, später Schrumpfleber (=Leberzirrhose), Organbeeinträchtigungen, Organversagen, soziale Ausgrenzung.

Nebenwirkungen

- Alkohol ist ein gutes Lösungsmittel für viele Substanzen. Dies ist problematisch, wenn Alkohol zusammen mit Medikamenten oder anderen Drogen konsumiert wird. Vielfältige Wechselwirkungen, welche die Einzelwirkungen noch verstärken sind üblich.
- jedes Jahr sterben tausende weltweit durch den für Menschen giftigen Alkohol Methanol, welcher bei der Herstellung von Ethanol als Nebenprodukt entstehen kann. (2006 alleine 300 in Russland)

Aufgaben

1. Berechne, wie viel Promille Alkohol Du schon bei einem Glas der folgenden Alkoholika im Blut hättest:
 - Ein Glas Bier (0,3l) enthält 14,4g reinen Alkohol
 - Ein Glas Wein (0,2l) enthält 19,2g reinen Alkohol
 - Ein Glas Schnaps (Korn) (0,02l) enthält 7,8g reinen Alkohol
2. Warum reagieren Männer und Frauen unterschiedlich stark auf dieselbe Menge Alkohol? Ergibt sich dadurch eine Konsequenz für eine mögliche Sucht Gefährdung?
3. 10% aller Verkehrsunfälle werden durch Alkohol verursacht. Jährlich sterben dadurch mehr als 2000 Menschen², mehr als 55000 werden dabei verletzt. Ein Viertel der „Alkoholtäter“

²Insgesamt ca. 60 000 Alkoholtote in Deutschland

sind nach Polizeiangaben jünger als 25 Jahre. Versuche Ursachen und Erklärungen für diese Aussagen zu finden.

Zusatzinformationen:

- ALKOHOL³ (sehr lesenswert)
- ETHANOL⁴
- METHANOL⁵

7.1.6 Ethanolherstellung

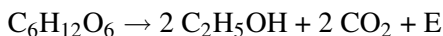
Herstellung durch alkoholische Gärung

Alkohol entsteht u.a. bei der Vergärung von zucker- oder stärkehaltigen Substanzen durch Hefen oder Bakterien. So entsteht zum Beispiel Wein aus Weintrauben oder Bier (aus Malz und Hopfen).

Durch Destillation kann der Alkoholgehalt noch erhöht bzw. fast reiner Alkohol (=Azeotropes Gemisch) gewonnen werden. Solche Getränke bezeichnet man als Spirituosen (z.B. Whiskey, Kognak, Schnaps, Wodka oder Rum). Liköre sind Spirituosen, denen Zucker und Aromen zugesetzt werden.

Als Nebenprodukt kann beim Destillieren Methanol (früher auch Methylalkohol genannt) entstehen. Dieser ist so giftig, dass jedes Jahr Hunderte daran sterben!

Zur Wiederholung aus der Biologie: Hefezellen betreiben Zellatmung, aber bei Sauerstoffmangel (=anaerobe Bedingungen) führen sie die alkoholische Gärung durch!



³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ALKOHOL](http://de.wikipedia.org/wiki/Alkohol)

⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ETHANOL](http://de.wikipedia.org/wiki/Ethanol)

⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/METHANOL](http://de.wikipedia.org/wiki/Methanol)

Die maximal erzielbare Alkoholkonzentration durch Gärung beträgt dabei ca. 15% Vol., danach sterben die Hefepilze.

Herstellung durch elektrophile Addition von Wasser an ein Alken

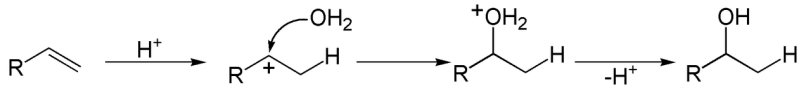


Abbildung 126: x80px

- (1) Kurzzeitige Dipole beim Wasser sorgen für eine Anziehung zwischen dem elektropositiveren Wasserstoff des Wassers und der Doppelbindung.
- (2) Als Folge wird das Wasser heterolytisch gespalten (in H^+ und OH^-). Das Wasserstoffion wird von der Doppelbindung angezogen
- (3) Es bildet sich ein Übergangskomplex von H^+ mit dem Ethen. Die Doppelbindung wird dabei aufgespalten.
- (4) Es bildet sich eine feste Bindung zwischen Kohlenstoff und Wasserstoff, da die Doppelbindung sozusagen wie ein Fensterladen „aufklappt“. In der Folge ist das obere C-Atom allerdings nur noch dreibindig und somit positiv geladen (=Carbeniumion).
- (5) Die positive Ladung des Carbeniumions sorgt für eine Anziehung und eine anschließende Verbindung mit dem negativen Hydroxid. Es ist Ethanol entstanden.

7.1.7 Nomenklatur

- Alkohole heißen Alkanole, Endung –ol (bzw. bei komplexen Verbindungen auch „-Hydroxy“)
- Kohlenstoffkette, die die funktionelle Gruppe trägt gibt der Verbindung den Namen
- Alkyl- und Halogensubstituenten werden dem Namen vorangestellt



Abbildung 127



Abbildung 128



Abbildung 129



Abbildung 130

- Man kann die Alkohole in primäre, sekundäre und tertiäre Alkohole unterscheiden, indem man je nach Anzahl der

Kohlenstoffnachbarn des OH-Gruppe gebundenen C-Atoms zählt.

- **Primärer Alkohol:** Das C-Atom mit der OH-Gruppe hat ein weiteres C-Atom gebunden (z.B. bei Ethanol) - siehe auch Beispiel 1.
- **Sekundärer Alkohol:** Das C-Atom mit der OH-Gruppe hat zwei weitere C-Atome gebunden - siehe auch Beispiel 2.
- **Tertiärer Alkohol:** Das C-Atom mit der OH-Gruppe hat drei weitere C-Atome gebunden (Beispiel 3)

Auch eine Unterscheidung nach der Anzahl in einem Molekül vorhanden OH-Gruppen in einwertige, zweiwertige, dreiwertige usw... (also mehrwertige) Alkohole ist möglich. Mehrwertige Alkohole enthalten also zwei oder mehr OH-Gruppen.

Eigenschaften primärer Alkanole

Alkanole leiten sich von den Alkanen ab und sind gesättigte Alkohole mit der Summenformel $C_nH_{2n+2}O$. Ein entständiges Wasserstoffatom der Kohlenstoffkette ist durch eine Hydroxidgruppe ersetzt. Früher wurden diese Alkohole auch mit der Endung „-yl“ versehen, z.B. Methylalkohol scheint als Wort unausrottbar in den Köpfen der Menschheit fest gebrannt - die korrekte Bezeichnung lautet Methanol).

Die Isomerie kommt hier genauso vor, wie bei den Alkanen auch, so dass es mit steigender Kettenlänge und Verzweigung der Kohlenstoffkette eine zunehmende Anzahl an Isomeren gibt.

Schmelz- und Siedepunkte liegen höher als die der entsprechenden Alkane - Ursache ist die Hydroxidgruppe, welche Wasserstoffbrückenbindungen (WBBs) ausbildet. So kommt es zu einem stärkerem Zusammenhalt der Moleküle. Dadurch ist mehr Energie notwendig,

sie aus ihrem jeweiligem Verband zu lösen und in den nächsten Aggregatzustand zu überführen.

Systematisches Name	Summenformel	Dichte (g/cm ³)	Siedepunkt (°C)	Siedepunkt der entsprechenden Alkane (°C)
Methanol	CH ₃ OH	0,812	66	-161
Ethanol	C ₂ H ₅ OH	0,806	78	-88
Propanol	C ₃ H ₇ OH	0,817	96,5	-42
Iso-Propanol	C ₃ H ₇ OH	0,789	81	-0,5
Butanol	C ₄ H ₉ OH	0,823	116,7	36
Pentanol	C ₅ H ₁₁ OH	0,829	137	69
Hexanol	C ₆ H ₁₃ OH	0,833	157	98
Heptanol	C ₇ H ₁₅ OH	0,836	175	126
Octanol	C ₈ H ₁₇ OH	0,839	194,5	151
Nonanol	C ₉ H ₁₉ OH	0,842	213	174

Typische Vertreter der Alkohole

Typische primäre Alkohole

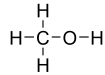
Methanol

Abbildung 131

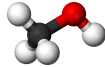
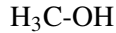


Abbildung 132



- Lösungsmittel
- Zur Herstellung von Formaldehyd HCHO
- Verbrennungsmotoren CO_2
- allerdings: sehr giftig (Erblindung, Tod)

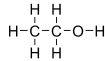
Ethanol

Abbildung 133

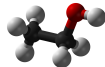


Abbildung 134

- gut in Benzin und Wasser löslich
- Siedetemperatur: 78°C
- hat einen amphoteren Charakter, d.h. Alkanole sind sowohl Säuren als auch Basen (elektronenziehende Substituenten wie z.B. Halogene erhöhen dabei die Säurestärke)
- Ethanol bildet mit Alkalimetallen unter Bildung von Wasserstoff so genannte Alkoholatanionen.
 $\text{Ethanol} + \text{Natrium} \rightarrow \text{Natriumethanolat} + \text{Wasserstoff}$
 $+ \text{E} \quad \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{Na} \rightarrow 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{O}^-\text{Na}^+ + \text{H}_2 + \text{E}$
- Die Salze der Alkanole heißen **Alkoholate**.

Eigenschaften sekundärer Alkanole

Isopropanol (2-Propanol)

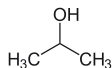


Abbildung 135

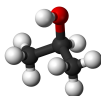


Abbildung 136

- farblose, brennbare Flüssigkeit
- leicht flüchtig, Geruch nach „Krankenhaus“
- wirkt leicht betäubend, reizt Schleimhäute, Augen und Atemwege
- Lösungsmittel der Industrie für Fette, Harze, Farben sowie Lösungsmittel der Kosmetikindustrie
- Verwendung als Frostschutzmittel (z.B. in der Scheibenwischanlage), Desinfektionsmittel
- Reinigungsmittel für Elektronikbauteile wie CPU oder Digicam-Sensoren
- 2-PROPANOL⁶

Eigenschaften zwei- und mehrwertiger Alkohole

Auch als Polyalkohole bezeichnet, enthalten mehrwertige Alkohole mehrere Hydroxidgruppen.

⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/2-PROPANOL](http://de.wikipedia.org/wiki/2-PROPANOL)

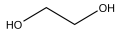
Ethandiol (Glykol)

Abbildung 137

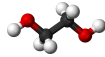


Abbildung 138

zweiwertiger Alkohol (Glycol)

- Halbstrukturformel: OH-CH₂-CH₂-OH
- wegen 2 H-Brücken pro Molekül höhere Viskosität und hohe Siedetemperatur (197°C)
- Frostschutzmittel
- giftig

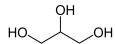
Glycerin (Propantriol)

Abbildung 139

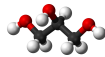


Abbildung 140

dreiwertiger Alkohol (Glycerin)

- Halbstrukturformel: CH₂OH-CHOH-CH₂OH
- zähflüssig
- T_S = 290°C
- ungiftig, süßlich

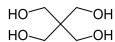
Pentaerythrit(ol)

Abbildung 141

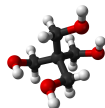


Abbildung 142

- Summenformel: C₅H₈(OH)₄
- Halbstrukturformel: (CH₂OH)₂-C-(CH₂OH)₂
- Schmelzpunkt: 260°C
- Siedepunkt: 276°C
- Dichte: 1,4 g/cm³

Eigenschaften aromatischer Alkohole

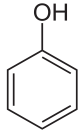
Phenol (Hydroxybenzol)

Abbildung 143

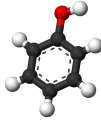


Abbildung 144

- aromatische Hydroxylverbindung
- farblose Kristalle; $T_{\text{Smp.}} = 41^\circ\text{C}$
- giftig; leichte Aufnahme durch die Haut
- schwache Säure (\rightarrow Phenolatbildung)
- PHENOL⁷

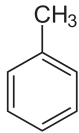
Toluol

Abbildung 145

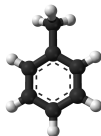


Abbildung 146

⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PHENOL](http://de.wikipedia.org/wiki/Phenol)

7.1.8 Die funktionelle Gruppe der Alkohole -OH

Funktionelle Gruppen sind Gruppen, welche an Alkanen und Alkenen eine besondere Funktion erfüllen. Sie sind in der Regel stark für den Charakter der jeweiligen Verbindung bestimmend. So ist die funktionelle Gruppe der Alkanole, die auch Alkohole genannt werden die Hydroxidgruppe (OH) die funktionelle Gruppe. Sie kennzeichnet die Gruppe der Alkohole, welche auch Alkanole genannt wird.

Beispiele für natürlich vorkommende Alkohole:

- Ethanol ist ein Produkt der alkoholischen Gärung von Hefen.
- Glycerin findet man in Membranfetten, Fetten und Ölen. Es gibt auch einen Frosch, der im Winter eingefroren in Eis überlebt, da er Glycerin im Blut hat, welches vor Kristallisation schützt.
- Zucker, Stärke und Zellulose enthalten viele Hydroxidgruppen

Verwendung

- Kurzkettige Alkohole sind meist recht passable Lösungsmittel für wasserlösliche also hydrophile Stoffe. Aber auch unpolare (lipophile) Stoffe lassen sich teilweise lösen. Alkohol hat als Lösungsmittel damit eine Doppelrolle.
 - als Genussmittel
 - Rohstoff der Kosmetik und Parfümindustrie
 - Lösungsmittel und Ausgangsstoff für Synthesen in der chemischen Industrie
 - zur Sprengstoffherstellung bei der Synthese von Nitroglycerin
-

- Alkohole sind Ausgangsstoffe für die Produktion von Alkansäuren durch Oxidation

2

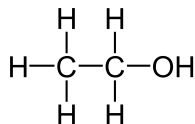


Abbildung 147: Ethanol

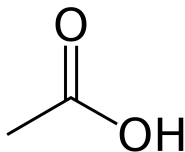
 $+ \text{O}_2 \rightarrow 2$ 

Abbildung 148: Ethanal

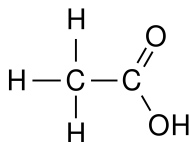
 $+ \text{O}_2 \rightarrow 2$ 

Abbildung 149: Ethansäure

Der Vorgang ist umkehrbar, d.h., durch eine Reduktion von Ethansäure lässt sich Ethanol herstellen.

Zusatzinformationen:

- ALKOHOL⁸

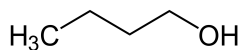
7.1.9 Oxidierbarkeit von Alkoholen (Unterschied primäre und sekundäre Alkohole)

Abbildung 150

→

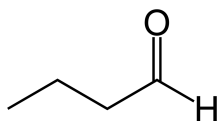


Abbildung 151

→

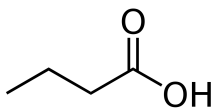


Abbildung 152

Primäre Alkohole werden über das entsprechende Aldehyd zur Carbonsäure oxidiert.

⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ALKOHOL](http://de.wikipedia.org/wiki/Alkohol)

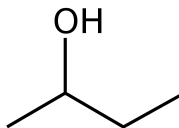


Abbildung 153

→

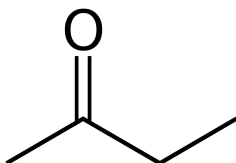


Abbildung 154

Sekundäre Alkohole können nur zum Keton oxidiert werden. Eine weitere Oxidation ist mangels Angriffspunkt für einen zweiten Sauerstoff nicht möglich. Nur die endgültige Oxidation zum Kohlenstoffdioxid ist immer möglich.

Tertiäre Alkohole nur zum Kohlenstoffdioxid oxidiert werden.

→ Unterscheidbarkeit isomerer Alkohole

7.1.10 Dem Alkohol verwandt: Die Ether

Ether sind Verbindungen, welche nach dem Schema $R_1 - O - R_2$ aufgebaut sind (R steht dabei für beliebige Alkylreste). Sie kommen sowohl in der Natur (z.B. die Aromastoffe Anisol und Vanillin), als auch in künstlich hergestellten Formen vor. Der bekannteste Ether ist der Di-Ethyl-Ether:

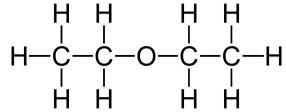


Abbildung 155

—

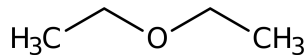


Abbildung 156

—

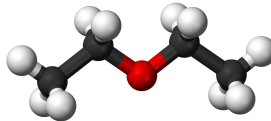


Abbildung 157

Diethylether ist ein gutes Lösungsmittel für unpolare Stoffe und hat einen scharfen Geruch nach Desinfektionsmittel, bzw. Zahnarzt. Es wurde früher als Narkosemittel benutzt.

- Halbstrukturformel Diethylether: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$
- Smp. / Sdp.: $-116,3^\circ\text{C}$, $34,4^\circ\text{C}$

Die Bindungsverhältnisse der Ether sind denen der Alkohole ähnlich - auch wenn es formal keine Alkohole sind!

Es gibt sowohl unverzweigte, verzweigte und zyklische Ether.

Die meisten Ether sind nicht sehr reaktionsfreudig.

Säurekatalysierte Kondensation von zwei Alkoholen zu Ether

Durch Säure können zwei Alkoholmoleküle zu einem Ether kondensieren:

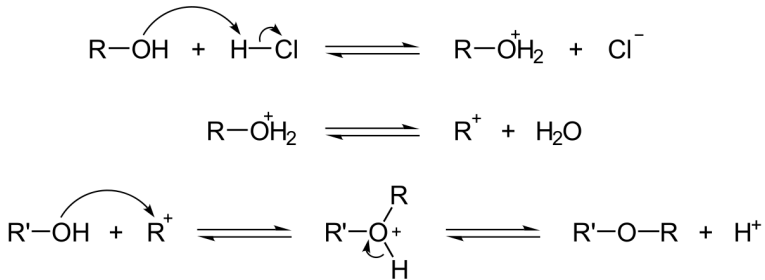


Abbildung 158

- R = beliebiger Alkylrest
- wird bei der Herstellung nur eine Alkoholart verwendet, entstehen symmetrische Ether

Zusatzinformationen:

- ETHER⁹

7.1.11 Wiederholungsaufgaben zu Alkoholen

1. Gibt es eine eindeutige homologe Reihe der Alkohole?

⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ETHER](http://de.wikipedia.org/wiki/Ether)

2. Wie kann man Ethanol gewinnen. Nenne 2 Möglichkeiten.
3. Zeichne alle und benenne (nur 10) Alkohole mit 5 Kohlenstoffatomen. Ordne anschließend in primäre, sekundäre und tertiäre Alkohole.
4. Welche Alkohole sind dabei Spiegelbildisomere?
5. Je höher die Anzahl an Kohlenstoffatomen, desto viskoser werden sie. Erkläre.
6. Warum haben Alkohole im Vergleich zu Alkanen gleicher Kettlänge höhere Smp. und Sdp.?
7. Zeichne 1-Propanol und Propantriol und treffe Aussagen bezüglich der Smp., Sdp. und der Viskosität.
8. Ordne die folgenden Substanzen hinsichtlich ihrer Löslichkeit in Wasser: CO₂, Methan, Methanol, Pentanol. Begründe.
9. Ordne die folgenden Substanzen hinsichtlich ihres Vermögens Kochsalz zu lösen: Methanol, Wasser, Benzin, Tetrachlormethan.
10. Ordne nach zunehmenden Siedepunkten: 1,2 Propandiol, Glycerin, 2 Propanol, Propan.
11. Vergleiche Ethanol und (Diethyl-)Ether (H₃C-CH₂-O-CH₂-CH₃) hinsichtlich ihrer Siedepunkte.
12. Formuliere die Reaktionsgleichung des Ethanolations mit Wasser. Was wird man beobachten können, wenn man Universalindikator hinzufügt.
13. In Gegenwart von Natronlauge reagiert Ethanol nicht als Säure. Bei der Reaktion mit Natrium gibt es allerdings schon ein Proton ab. Ist Ethanol damit doch eine Säure?

8 Carbonsäuren

UNKNOWN TEMPLATE "Wikifizieren"

Carbonsäuren (organische Säuren)

V1: In konzentrierte Essigsäure werden zwei Elektroden aus Graphit gegeben und ein Stromkreis mit Ampèremeter angeschlossen (5-10 Volt Wechselspannung). Die so gemessene Stromstärke gibt Auskunft über die Leitfähigkeit der Lösung.

Nach dem ersten Messen der Leitfähigkeit wird kontinuierlich Wasser hinzu gegeben und die Stromstärke beobachtet.

Messgerät für Stromstärke

Energiequelle

Kohlenstoff-Elektroden

Essigsäure

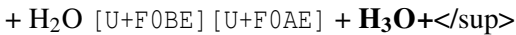
B

S:

1. Essigsäure zeigt keinerlei messbare Leitfähigkeit [U+F0DE] In Lösungen können nur Ionen die Elektronen von einer Elektrode zur anderen transportieren. Liegt keine Leitfähigkeit vor, ist der Stromkreis nicht geschlossen. Also sind demzufolge keine Ionen in der Lösung vorhanden
2. Je mehr Wasser hinzu gegeben wird, desto höher steigt die Leitfähigkeit. Sie übertrifft sogar den Wert der Leitfähigkeit von reinem Wasser. [U+F0DE] Durch die Zugabe von Wasser müssen sich Ionen gebildet haben.

Wo kommen diese Ionen her?

Essigsäure (Ethansäure) + Wasser [U+F0BE] [U+F0AE] Essigsäuresäureanion + Oxoniumion



SäureBase

BaseSäure

stärkste Säure in Wasser

[U+F0DE] saure Wirkung

Genau wie die anorganischen Säuren reagieren organische Säuren in einer Protolyse mit Wasser und übertragen dabei ein Proton (Säure-Base-Reaktion). Dabei wird in Wasser das Oxoniumion gebildet, welches die stärkste Säure in wässrigen Systemen ist.

**Als Protolyse bezeichnet man den Übergang eines Protons (H^+)
(von einem Molekül auf ein anderes)**

Säuren sind ionogene Verbindungen und leiten demzufolge den elektrischen Strom

Wichtige Zusatzinformationen:

- Die Heterolyse ist ebenfalls eine heterolytische Spaltung. Eine solche Aufspaltung von Verbindungen in Wasser in ihre Ionen wird auch Dissoziation genannt.
- Eine Dissoziation muss nicht vollständig sein. Bei Essigsäure dissoziiert ca. jedes 100 Molekül ([U+FODE] pH ca. 5, da die Konzentration an $H_3O^+ = 10^{-5}$ mol/l (statt 10^{-7} mol/l bei Wasser)
- Da H^+ keine Elektronen hat und nur ein Proton (und kein Neutron!), wird es unter Chemikern auch als Proton bezeichnet!
- **Wichtig: Säure und saure Eigenschaften sind keine unveränderbaren Stoffeigenschaften wie z.B. der Siedepunkt.** Essigsäure beispielsweise ist also erst in Verbindung mit Wasser eine Säure! Sauer kann folglich keine Stoffeigenschaft sein, sondern erst das Ergebnis einer Reaktion, bei der Oxoniumionen¹ entstehen.
- Umgangssprachlich sagen Chemiker oft, dass das H^+ - Ion die Säureeigenschaften ausmacht. Als Erklärung für viele Modelle ist dies auch mehr als ausreichend. Genau genommen ist es aber immer das Oxoniumion (H_3O^+), welches die sauren Eigenschaften ausmacht.
- **Zum Nachdenken:** Du kennst jetzt die beiden Grundtypen chemischer Reaktionen:a) Redoxreaktionen: Elektronen (e^-)

¹Oxonium wurde früher auch Hydroniumion genannt

werden übertragen) Säure-Base-Reaktionen: Protonen (p^+)
werden übertragen

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/DISSOZIATION](http://de.wikipedia.org/wiki/Dissoziation)²

Eisessig

Carbonsäuren haben durch ihren Aufbau und vor allem durch das Ausbilden starker WBBs hohe Schmelz und Siedepunkte (im Vergleich zu Alkanen und Alkoholen gleicher Kettenlänge).

Besonders deutlich wird dies beim Gefrieren von Essigsäure.

V: Essigsäure wird in den Kühlschrank gestellt (evtl. ein gelegtes RG)

B: Essigsäure ist nach wenigen Minuten gefroren

S: Der Schmelzpunkt von Essigsäure liegt oberhalb der Temperatur des Kühlschranks.

Kühlschränke kühlen meist im Bereich von $4-6^{\circ}\text{C}$, der Schmelzpunkt von wasserfreier, konzentrierter Essigsäure liegt bei $16,2^{\circ}\text{C}$

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ESSIGSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Essigsäure)³

Versuche mit Carbonsäuren

V1. pH- Messung von Natriumacetat in wenig Wasser

B: Natriumacetat zeigt mit Wasser einen leicht alkalischen pH-Wert von ca. 9.

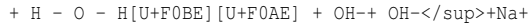
S: Nicht alle Salze reagieren mit Wasser neutral! Es gibt mit Wasser reagierende saure und alkalisch reagierende Salze. Natriumacetat ist

²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/DISSOZIATION](http://de.wikipedia.org/wiki/Dissoziation)

³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ESSIGSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Essigsäure)

ein Salz der Essigsäure. Es reagiert als Base, indem es ein Proton des Wassers aufnimmt. Dabei bilden sich Hydroxidionen (OH^-), welche für den gemessenen pH-Wert verantwortlich sind.

Natriumacetat+ Wasser [U+F0BE] [U+F0AE] Essigsäure+ Hydroxid+ Natriumion



Na+

Base Säure

SäureBase

stärkste Base

in Wasser!

V2. Essigsäure unverdünnt und verdünnt in Calciumcarbonat (Kalk) geben. Das Gas kann mit

Säure

Kalk

B: - Bei verdünnter Essigsäure ist die saure Wirkung viel stärker!

- Gasentwicklung

- (Wenn Kalkwasser verwendet wurde trübt es sich milchig)

S: Man würde erstmal erwarten, dass bei einer konzentrierten Säure die Reaktion heftiger

Zur Reaktion muss man aber wissen, dass durch Wasserzugabe eine weitere (zweite!) Säure (

Essigsäure + Calciumcarbonat + Wasser \rightarrow Essigsäuresäureanion + Oxoniumion +

$2 + \text{CaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 + 2\text{H}_3\text{O}^{++} + \text{CO}_2$

Ca^{2+}

schwache Säure starke Base

schwache Basestarke Säure

stärkste Säure in Wasser

[U+F0DE] starke saure Wirkung

mit Kalk

Kalkwasser trübt sich aufgrund des Kohlenstoffdioxids. Kalkwasser ist ein Kohlenstoffdioxidnachweis. Das entstandene Kohlenstoffdioxid lässt die Flüssigkeit aufschäumen.

Informationen zu Carbonsäuren

Carbonsäuren kommen in der Natur häufig vor. Sie dienen z.B. als Abwehrstoff (Ameisensäure), Fruchtsäuren, kommen in Schweiß vor und bilden Ölen, Fette, Harze und Wachse. Man findet sie ebenfalls in Geruchsstoffen und in natürlichen Aromen. Essigsäure

beispielsweise entsteht durch die Oxidation von Aldehyden oder primären Alkoholen:

Stehenlassen von Wein in einer geöffneten Flasche:

Oxidation zum Aldehyd Oxidation zur Carbonsäure

Ethanol Ethanal Essigsäure

Da die Carbonsäuren sich von den Alkanen ableiten und als funktionelle Gruppe die Carboxyl-Gruppe enthalten (Achtung: das C-Atom der Carboxygruppe wird mitgezählt!), kann man entsprechend auch hier eine homologe Reihung aufstellen⁴:

Name Trivialname Säurerest anion Formel

Methansäure Ameisensäure Formiat $\text{H}-\text{COOH}$

Ethansäure Essigsäure Acetat $\text{H}_3\text{C}-\text{COOH}$

Propansäure Propionsäure Propionat $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{COOH}$

Butansäure Buttersäure Butyrat $\text{H}_3\text{C}-(\text{CH}_2)_2-\text{COOH}$

usw. . .

H H O

I I //

H - C - C - C

I I \

H H O - H H H H O

I I I //

H - C - C - C - C

I I I \

⁴Viele Carbonsäuren unter ihrem Trivialnamen eher bekannt.

H H H O – H

Propionsäure Buttersäure

(im Schweiß enthalten) (in ranziger Butter enthalten)

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CARBONSÄUREN](http://de.wikipedia.org/wiki/Carbonsäuren)⁵

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/AMEISENSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Ameisensäure)⁶

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ESSIGSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Essigsäure)⁷

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PROPIONSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Propionsäure)⁸

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BUTTERSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Buttersäure)⁹

Weitere Typen von Carbonsäuren

Gesättigte und ungesättigte Fettsäuren:

Höhere, (langkettige) Carbonsäuren werden Fettsäuren genannt. Carbonsäuren mit mindestens 4 Kohlenstoffatomen können von Lebewesen zum Aufbau von Fetten verwendet werden. Man nennt sie deshalb und auch wegen ihrer Unlöslichkeit in Wasser auch deshalb Fettsäuren. Die meisten Fettsäuren bei Säugetieren vorkommenden Fettsäuren tragen 15-16 Kohlenstoffatome.

Enthalten sie keine Doppelbindungen, nennt man sie gesättigte Fettsäuren. Sie sind eher in tierischen Fetten zu finden. Ungesättigte Fettsäuren enthalten entsprechend eine oder mehrere Mehrfachbindungen. Sie sind für die menschliche Ernährung sehr wertvoll, da sie Vorstufen zu Vitaminen darstellen können. Man findet sie eher in Pflanzen.

⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CARBONSÄUREN](http://de.wikipedia.org/wiki/Carbonsäuren)

⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/AMEISENSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Ameisensäure)

⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ESSIGSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Essigsäure)

⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PROPIONSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Propionsäure)

⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BUTTERSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Buttersäure)

Beispiele für Fettsäuren:

Palmitinsäure (Anion: Palmitat) $\text{H}_3\text{C}-(\text{CH}_2)_{14}-\text{COOH}$ (= $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOH}$) Palmitinsäure und Stearinsäure sind die mit am häufigsten vorkommenden Bestandteile pflanzlicher Fettsäuren. Palmöl besteht z.B. zu 45% daraus.

H H H H H H H H H H H H H H H H H H O

I I I I I I I I I I I I I I I I I I //

H - C

Palmitinsäure - $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOH}$

I I I I I I I I I I I I I I I I \

H H H H H H H H H H H H H H H H H O - H

Stearinsäure (Anion: Stearat) $\text{H}_3\text{C}-(\text{CH}_2)_{16}-\text{COOH}$ (= $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$) schwache, feste (!) Säure, bildet weiße Blättchen, Geruch nach altem Fett, nicht wasserlöslich, Verwendung als Zusatzstoff in Waschmitteln, Das Natriumsalz Natriumstearat wird als Reinigungsmittel verwendet, auch Zusatzstoff der Lebensmittelindustrie, manchmal Wachsbestandteil. Stearinsäure ist Ausgangsstoff zur Herstellung von Kernseife und somit in vielen Waschmitteln vorhanden. Ebenfalls für Kosmetika verwendet (Cremes)

Als ungesättigte Fettsäure v.a. im Schweinefett (14%), im Rinderfett (20%), und auch in der Milch (im Milchfett 13%) zu finden. [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/STEARINSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Stearinsäure)¹⁰

H H H H H H H H H H H H H H H H H H O

I I I I I I I I I I I I I I I I I I //

H - C

- C - C **Stearinsäure** - $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$

¹⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/STEARINSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Stearinsäure)

I I I I I I I I I I I I I I I I \

H H H H H H H H H H H H H H H H H O – H

Ölsäure (Anion: Oleat) $\text{H}_3\text{C}-(\text{CH}_2)_{15}-\text{COOH}$ (= $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$) Bestandteil der entsprechenden Triglyceride sehr vielen natürlichen Ölen und Fetten vor, z.B.: Olivenöl (55-80 %), Traubenkernöl (15-20 %) und Erdnussöl.

H H H H H H H H H H H H H H H H H O

I I I I I I I I I I I I I I //

H – C – C – C – C – C – C – C – C – C = C – C – C – C – C – C – C
Ölsäure - $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COOH}$

I I I I I I I I I I I I I I \

H H H H H H H H H H H H H H H H O – H

Linolsäure ($\text{C}_{17}\text{H}_{31}\text{COOH}$)

H H H H H H H H H H H H H H H H H O

I I I I I I I I I I I I I I //

H – C – C – C – C – C – C = C – C – C = C – C – C – C – C – C – C
Linolsäure - $\text{C}_{17}\text{H}_{31}\text{COOH}$

I I I I I I I I I I I I \

H H H H H H H H H H H H H O – H

Weitere wichtige Alkansäuren:

Ameisensäure, Arachinsäure, Essigsäure, Propionsäure, Buttersäure, Valeriansäure, Capronsäure, Önanthsäure, Caprylsäure, Pelargonsäure, Caprinsäure, Undecansäure, Laurinsäure, Tridecansäure, Myristinsäure, Pentadecansäure, Palmitinsäure, Margarinsäure, Stearinsäure

Dicarbonsäuren und Polycarbonsäuren

Carbonsäure können eine oder mehrere Carboxylgruppen enthalten. Carbonsäuren mit zwei Carboxylgruppen werden Dicarbonsäuren genannt.

Die Vorsilben Mono-, Di- oder Tri- geben dabei natürlich die Anzahl der Carboxyl-Gruppen an

Beispiele

OxalsäureOxalat $\text{HOOC}-\text{COOH}$ (Ethandisäure kommt in Sauerklee vor)

MalonsäureMalonat $\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{COOH}$

BernsteinsäureSuccinat $\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$

Hydroxycarbonsäuren

Ihr Kennzeichen ist, dass sie zusätzlich zur Carboxylgruppe noch eine Hydroxygruppe (OH) haben.

z.B. Milchsäure (Hydroxypropansäure), Citronensäure, Weinsäure.

ÄpfelsäureCitronensäure

H

|

H - O H O H O

\ | | | //

C - C - C - C - C

// | | | \

O H C H O - H

/ \

H - O O

$$\text{H} - \text{O} \text{H} \text{H} \text{O}$$
$$\backslash \text{H} \text{H} //$$
$$\text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C}$$
$$// \text{H} \text{H} \backslash$$
$$\text{O} \text{H} \text{O} \text{O} - \text{H}$$
$$|$$
$$\text{H}$$

Cyclische Carbonsäuren

Ist die funktionelle Carboxygruppe mit einem aromatischem Ring verbunden (oft Benzol) nennt man sie Cyclo-Carbonsäuren. Der Benzolring kann zusätzlich noch mit einer OH-Gruppe verbunden sein (aromatischen Hydroxycarbonsäuren)

Benzolcarbonsäure (Benzoessäure) Phthalsäure (aromatische Dicarbonsäure)

Acetylsalicylsäure (enthalten in Aspirin) Ascorbinsäure (bekannt als Vitamin C)

Übersicht über die wichtigsten Carbonsäuren und ihre Salze

Wenn eine Carbonsäure dissoziiert, dann entsteht ein Proton und ein Säurerestion. Das Säurerestion kann sich aufgrund seiner negativen Ladung leicht mit einem positiv Metallkation (z.B. Na^+ oder K^+) vereinigen und so ein Salz bilden. Diese Salze heißen entsprechend den anorganischen Salzen nach dem Metallnamen und dem Säurerestionnamen.

SäureSäurerestionBeispielsalz

OxalsäureOxalat Natriumoxalat

ButtersäureButyratNatriumbutyrate

Malonsäure Malonat Natriummalonat
 Bernsteinsäure Succinat Natriumsuccinat
 Palmitinsäure Palmitat Natriumpalmitat
 Stearinsäure Stearat Natriumstearat
 Milchsäure Lactat Natriumlactat
 Citronensäure Citrat Natriumcitrat
 Weinsäure Tartrat Natriumtartrat
 Äpfelsäure Malat Natriummalat
 Ascorbinsäure Ascorbat Natriumascorbat

Allgemeine Eigenschaften der Carbonsäuren

Kurzkettige Carbonsäuren (bis C_8) sind bei Raumtemperatur flüssig. Durch ihre

[U+F064] +hohe Polarität lösen sie sich gut in Wasser. Dabei geben sie ihr Proton ab (Dissoziation in Ionen). Aber nur kurzkettige Carbonsäuren (bis C_4) sind wasserlöslich, da bei ihnen der polare Anteil der Carboxylgruppe gegenüber der unpolaren Kohlenstoff-

kette überwiegt. Wasserstoffbrückenbindungen erhöhen die Wasserlöslichkeit.

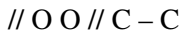
Je länger nun die apolare Kohlenstoffkette wird, desto mehr nehmen deren apolare Eigenschaften zu, die Van-der-Waals-Kräfte steigen und die Siedepunkte nehmen auch zu. So ist Die Pentansäure kaum noch in Wasser löslich.

Die feste Ausbildung von Wasserstoffbrückenbindungen und die daraus resultierenden hohen Siedepunkte sind die Konsequenz. In der Reihe Alkane [U+F0AE] Aldehyde [U+F0AE] Alkohole [U+F0AE] Carbonsäuren haben sie die höchsten Siedepunkte bei gleicher Kohlenstoffkettenlänge.

[U+F0DE] kürzerkettige Carbonsäuren (bis Octansäure) sind wasserlöslich und bei Raumtemperatur flüssig

Carbonsäuren längerer Kohlenwasserstoffketten sind dickflüssiger und ihr apolarer Charakter nimmt deutlich zu. Fettsäuren sind kaum noch wasserlöslich.

Verstärkt wird dieser Effekt durch die bei Carbonsäuren typische Bildung von „Dimeren“ - dabei handelt es sich um eine Form von Assoziation zwischen jeweils zwei Molekülen:



Zwei Moleküle bilden einen lockeren Verband (ein **Dimer**) - dieser zusätzliche Zusammenhalt erhöht Schmelz und Siedepunkte der Carbonsäuren. So liegen Smp. und Sdp. wesentlich höher als die der vergleichbaren Alkohole.

Die O-H Bindung ist durch den -I Effekt des anderen (hier: oberen) Sauerstoffatoms stark polarisiert.

Entsprechend wie die Wasserlöslichkeit nimmt auch die Dissoziation und die damit verbundene Säurestärke mit zunehmender Kettenlänge der Carbonsäuren ab.

Vergleich¹¹:

pKs-Wert Ameisensäure = 3,65

pKs-Wert Essigsäure = 4,65

¹¹ Zur Erklärung pKs-Wert (=Säurestärke) siehe [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PKS-WERT](http://de.wikipedia.org/wiki/PKs-Wert)¹²

Generell ist die Säurestärke vor allem von der Elektronegativität des Atoms an welches das H-Atom gebunden ist abhängig. Ein weiterer Effekt ist die anschließende Stabilisierung des negativ geladenen Anions (Säurerests) durch Elektronen ziehende Effekte sowie durch Mesomerie der Doppelbindung:

$$\text{O}$$

$$//$$

$$\text{H} - \text{C}$$

$$\backslash$$

$$\text{O}^-$$

$$\text{O}^- / \text{H} - \text{C}$$

$$\backslash \text{O}$$

Mesomerie: Grenzstrukturen zeigen eine Delokalisierung der Doppelbindung

Herstellung:

Carbonsäuren können durch Oxidation von Alkoholen oder Aldehyden sowie durch die Reduktion von Kohlendioxid (mit Grignard-Verbindungen) hergestellt werden.

Der Hauptanteil der Produktion geschieht allerdings durch Gärung (Essigsäureproduktion durch Gärung im sauerstoffreichen Milieu). Dies geschieht schon durch stehen lassen einer offenen Weinflasche nach wenigen Tagen.

Verwendung:

Carbonsäuren und ihrer Salze werden zu vielen Zwecken verwendet:

- Zusatzstoffe und Konservierungsstoffe in Lebensmitteln
- Herstellung von Seifen (Tensiden)

- Ausgangsstoffe sowie Zwischenprodukte für weitere organischen Synthesen

u.a. - Herstellung von Riechstoffen (als Basis für Ester)

- Herstellung von Kunststoffen,

- Medikamentenherstellung

- Farbstoffherstellung

- Kunstharzherstellung

Aufgaben:

1. Was versteht man unter einem korrespondierendem Säure-Base-Paar? Erstelle zur Erklärung eine beliebige Reaktionsgleichung einer Neutralisation und kennzeichne es.
2. In welche Ionen dissoziiert Ameisensäure?
3. Welchen Einfluss haben andere Faktoren auf die Leitfähigkeit bei Messungen von Flüssigkeiten?
4. Welcher Zusammenhang besteht zwischen Ionenanzahl einer Lösung und der sich daraus ergebenden Erhöhung der Leitfähigkeit?
5. Reines (destilliertes) Wasser hat auch eine leichte Leitfähigkeit. Sie lässt nach Berechnung auf eine Konzentration von ca. 10^{-7} mol Ionen pro mol Wasser schließen. Weißt Du welches Ion (welche Ionen) hier für die Leitfähigkeit verantwortlich sind?
6. Je länger die Kohlenstoffkette einer Monocarbonsäure, desto geringer wird ihre Leitfähigkeit. Finde verschiedene Ursachen für diesen Befund!
7. Was versteht man unter Mesomerie?

Formeln von einigen ausgewählten organischen Säuren

Monocarbonsäuren: Dicarbonsäuren:

H – O H H O

\ | | //

C – C – C – C

// | | \

O H H O – H Ameisensäure Essigsäure Oxalsäure Bernsteinsäure

H – O O

\ //

C – C

// \

O O – H

O

//

H – C

\

O – H

Hydroxycarbonsäuren: Zur Erinnerung:

Der sechseckige Ring steht für eine zyklische Äpfelsäure Zitronensäure Kohlenstoffverbindung mit der Formel C_6H_6

c

C C

| |

C C

c

Säuren mit aromatischen Ring:

Acetylsalicylsäure Ascorbinsäure

Übersicht über die organischen Säuren

Die Carbonsäuren beinhalten eine große Gruppe von organischen Säuren, die in der Natur weit verbreitet sind.

**Methansäure
(Ameisensäure)**

Ameisensäure ist eine farblose, ätzende und in Wasser lösliche Flüssigkeit. Durch die stark polare Carboxylgruppe ist Ameisensäure in jedem Verhältnis mit Wasser mischbar. Der Schmelzpunkt liegt bei 8°C, der Siedepunkt bei 100,7°C. Sie dient Ameisen als Abwehrstoff. Sie reicht demzufolge stechend riechend und reizt die Haut, Augen und Atemwege. Man findet sie ebenfalls in Qualen sowie in Brennesseln mit Natriumformiat als Nesselgift und in verschiedenen Laufkäferarten als Verteidigungswaffe. Da sie auch bakterienabtötend wirkt, wird sie in der Lebensmittelchemie zur Konservierung verwendet (E236), z.B. von Fruchtsäften. Salze der Ameisensäure werden Formiate genannt und als in der Textil- und Lederindustrie zum Imprägnieren oder Beizen von Leder sowie zur Konservierung als Natriumformiat (E237) und Calciumformiat (E238) verwendet.

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/AMEISENSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Ameisensaure)

¹³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/AMEISENSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Ameisensaure)

Ethansäure (=Essigsäure)

Essigsäure ist im allgemeinen in seiner mit Wasser verdünnten Form als Essig bekannt. Ihr typischer Geruch macht sie leicht erkennbar. Reine, wasserfreie Essigsäure ist eine wasserklare Flüssigkeit, welche schon bei 16,5°C (Smp.) erstarrt. Die feste Essigsäure nennt man auch Eisessig. Ihr Sdp ist mit 118°C relativ hoch im Vergleich zu andern polaren Stoffen mit vergleichbarer molarer Masse. Ursache ist die Ausbildung von Dimeren

Auch wenn Essig nur schwach sauer ist (nur ca. 5% konzentriert), so ist konzentrierte Essigsäure recht stark ätzend. Sie greift Kalk (deshalb Verwendung in WC-Reinigern) und unedle Metalle an. Zusätzlich ist sie brennbar. Ihre Salze heißen Acetate.

Ihre keimabtötende Wirkung macht man sich als Konservierungsstoff für Lebensmittel (E260) zunutze. Auch die Salze Kaliumacetat (E261), Natriumacetat (E262) und Calciumacetat (E263) werden als Konservierungsmittel verwendet (für Obst- und Gemüsekonserven.

Wein oxidiert an der zur Essigsäure. Dieses Verfahren wurde bereits in der Antike angewandt.

Essigsäure wird als Zwischenprodukt der chemischen Indus-

¹⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/EISSESIG](http://de.wikipedia.org/wiki/Eisessig)

¹⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ESSIGSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Essigsäure)

Propansäure (=Propionsäure)

Propansäure ist eine klare, ölige Flüssigkeit mit stechenden und unangenehmen ranzigem Geruch, sie reizt die Augen und Atemwege. Als schwache Säure wirkt sie keimtötend ([U+F0DE] Verwendung als Konservierungsstoff und Insektizid). Die Salze heißen Propionate.

Sie kommt in einigen natürlichen ätherischen Ölen sowie in wenigen Bakterienarten vor (Käseherstellung: Propionsäurebakterien bilden bei Hartkäsen, wie dem Emmentaler neben dem Aroma auch (durch CO₂ Freisetzung) die typischen Löcher. Propionsäurebakterien findet man auch unter Destruenten, welche Biogas aus organischen Abfällen produzieren.

Verwendung: Ausgangsstoff zur Herstellung von Kunststoffen, Herbiziden, Medikamenten. In Lebensmitteln als E 280 (sowie als Natriumpropionat (E 281), Calciumpropionat (E 282) und Kaliumpropionat (E 283)) wird sie als Schimmelprophylaxe eingesetzt, z.B. manchmal bei abgepacktem Brot.

¹⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PROPIONS](http://de.wikipedia.org/wiki/Propionsaeure)

Buttersäure

Buttersäure ist eine farblose Flüssigkeit, mit einem Geruch nach Erbrochenem bzw. ranziger Butter. Die Dämpfe der Säure sind noch leicht ätzend und reizen z.B. die Augen.

Buttersäure entsteht in der Natur durch Buttersäuregärung, z.B. beim Ranzigwerden von Butter. So auch im menschlichen Darm. Die durch die Bakterien abgegebene Buttersäure macht Abschnitte des Darms für Pilze und Bakterien, wie die Salmonellen zum Überleben zu sauer. Die Salze und heißen Butyrate.

Sie wird zum Beispiel als Ausgangsstoff für Ester als Duft- oder Aromastoff verwendet. z.B. bildet sie mit Ethanol, eine Art Ananasaroma:

Buttersäure + Ethanol

[U+FOBE] [U+FOAE]

Buttersäureethylester +

Wasser + E

Weiter stellt man aus ihr Cellulosebutyrat (=ein witterungsbeständiger und fester Kunststoff), Medikamente und Insektizide her.

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BUTTERSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Buttersäure)

¹⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BUTTERSÄURE](http://de.wikipedia.org/wiki/Buttersäure)

Chemische Reaktionen der Carbonsäuren

- Die bekannteste Reaktion der Carbonsäuren ist die Esterbildung aus Carbonsäure und Alkoholen. (Siehe dazu Kapitel „Ester“). Ein Sonderfall stellt dabei die Veresterung von Glycerin mit drei Fettsäuren dar. Es entstehen die zum Membranaufbau bei Menschen verwendeten Triglyceride.
- Eine weitere bekannte Reaktion ist die Substitution. Besonders Halogene lassen sich an die Kohlenstoffkette anlagern ([U+F0DE] Halogencarbonsäuren entstehen). Halogencarbonsäuren sind reaktiver und stärker Sauer (durch den I-Effekt des Halogens) als ihre nicht halogenierten Gegenstücke. Mit Wasser reagieren die Halogencarbonsäuren wieder zurück zur Carbonsäure und dem entsprechenden Halogenwasserstoff.

Substitution einer Carbonsäure mit Chlor

H O

I //

H – C – C

I \

H O – H

+ Cl₂ [U+F0BE] [U+F0AE] + HCl

Essigsäure+ Chlor [U+F0BE] [U+F0AE] Chloressigsäure+ Chlorwasserstoff

Substituiert man halogenierte Carbonsäuren mit Ammoniak (NH₃) bilden sich Aminosäuren - bekannt aus der Biologie. Aminosäuren sind die Grundbausteine der Eiweiße. **Bildung einer Aminosäure** aus einer Halogencarbonsäure:

+ 2NH₃ [U+F0BE] [U+F0AE] + NH₄Cl

**Chloressigsäure+ Ammoniak [U+F0BE] [U+F0AE]
Aminoethansäure+ Ammoniumchlorid**

- Saure Reaktion der Carbonsäuren: Wie schon erwähnt spalten vor allem kürzerkettige Carbonsäuren recht leicht ihr Proton ab und reagieren unter Bildung in Wasser von H_3O^+ sauer. Günstig wirkt dabei die Mesomeriestabilisierung des Anions.

Beachte den Einfluss der Substituenten auf die Säurestärke:

Substituenten mit -I-Effekt erhöhen die Säurestärke (also geringer pKs).

Substituenten mit +I-Effekt verringern die Säurestärke (hoher pKs)

Aufgabe:

1. Erkläre den Zusammenhang zwischen dem I-Effekt und der resultierenden Säurestärke mit eigenen Worten
2. Wie stellt man mit den Metallen Magnesium, Calcium, Zink oder Eisen die entsprechenden Acetate her? (Welche Gemeinsamkeit haben diese Metalle?)

Stereoisomerie (=Spiegelbildisomerie)

Milchsäure ist u.a. das Produkt der Milchsäurebakterien. Diese befinden sich bei Menschen und Wirbeltieren auf der Haut und leben mit diesen in Symbiose (zum gegenseitigen Nutzen). Sie werden vom Körper u.a. über den Schweiß ernährt und scheiden als Stoffwechselendprodukt Milchsäure aus. Diese schützt uns Menschen beispielsweise vor Hautpilzen und anderen (schädlichen) Bakterien.

Milchsäurebakterien befinden sich auch am Euter der Kuh. So gelangen sie in die Milch und nach wenigen Tagen, haben sie sich ausreichend vermehrt und soviel Milchsäure hergestellt, dass die Milch sauer wird. Bei der Herstellung von vielen Milchprodukten (z.B. der Yoghurtherstellung macht man sich dies zunutze.

Wenn man die Milchsäure im Labor untersucht, stellt man fest, dass es zwei Isomere gibt. Da sie sich im Aufbau wie Spiegelbilder zueinander verhalten, nennt man diese auch Spiegelbildisomere (oder Stereoisomere)

Stellt man die Kohlenstoffkette von oben nach unten dar (nach Fischer), so erkennt man, dass der Wasserstoff und das Hydroxid sowohl einmal links oder rechts liegen können. Durch einfaches Drehen der Verbindung kann man beide Formen nicht ineinander überführen.

Dies tritt immer dann auf, wenn vier unterschiedliche Substituenten an einem Kohlenstoffatom sitzen. Solche Substanzen, die sich spiegelbildlich zueinander verhalten nennt man auch Enantiomere (griechisch: enantios = entgegengesetzt).

(Man nennt solche Verbindungen auch chirale Verbindungen (nicht deckungsgleich), das Phänomen auch Chiralität. In allen Fällen liegt ein zentrales asymmetrisches Kohlenstoffatom vor)

Die bekanntesten chiralen Verbindungen sind Zucker, einige Carbonsäuren wie Milchsäure und Weinsäure sowie die Aminosäuren.

Chirale Verbindungen lassen sich durch polarisiertes Licht unterscheiden, deshalb spricht man in diesem Zusammenhang auch oft von optischer Aktivität.

Ein Gemisch aus links- und rechtsdrehenden Substanzen wird auch Racemat genannt.

Stereoisomere haben die gleiche Summen- und Strukturformel (=Konstitutionsformel), aber nicht die gleiche räumliche Anordnung der Substituenten.

Zusatzinformationen:

Es gibt Stereoisomere, die keine Enantiomere sind. Man bezeichnet als Diastereomere.

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ISOMERIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Isomerie)¹⁸

Aufgaben:

1. Zeichne beide Isomere der Weinsäure

Fischer Projektion

Die Fischer-Projektion erlaubt das Darstellen der optisch aktiven Substanzen auf dem Papier.

Regeln:

1. Die Kohlenstoffkette wird senkrecht angeordnet, so dass das C-Atom mit der höchsten Oxidationszahl oben ist.
1. die restlichen Substituenten werden horizontal angeordnet
1. Gruppen, die waagrecht am C* sitzen zeigen nach vorne aus der Tafelenebene, die senkrecht am C* sitzen zeigen nach hinten aus der Tafelenebene
1.
Abbildung 159

Das Enantiomer wird nach der Stellung der funktionellen Gruppe am C* bezeichnet.- steht die funktionelle Gruppe nach links [U+F0AE] L-Form - steht funktionelle Gruppe steht nach rechts [U+F0AE] D-Form

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FISCHER-PROJEKTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Fischer-Projektion)¹⁹

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/HERMANN_EMIL_FISCHER](http://de.wikipedia.org/wiki/Hermann_Emil_Fischer)²⁰

¹⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ISOMERIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Isomerie)

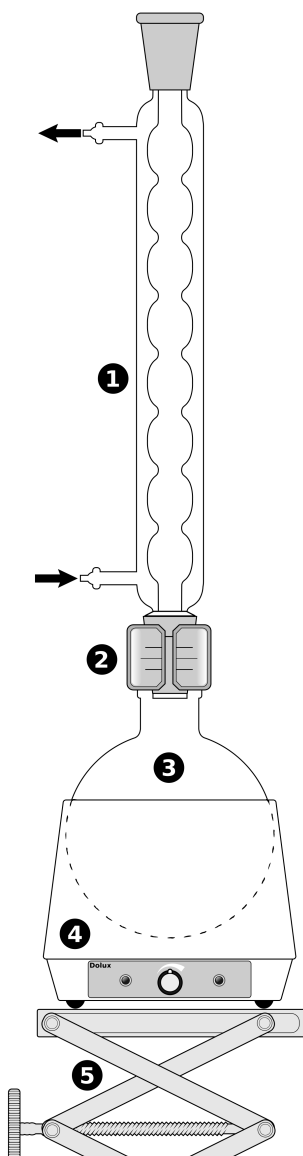
¹⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FISCHER-PROJEKTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Fischer-Projektion)

²⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/HERMANN_EMIL_FISCHER](http://de.wikipedia.org/wiki/Hermann_Emil_Fischer)

9 Ester

9.1 Versuche mit Estern

9.1.1 Darstellung von Essigsäureethylester



In einem Rundkolben werden 50mL Ethanol und 50mL sowie 10mL konz. Schwefelsäure werden ca. 5 min. erhitzt.

Das Erhitzen geschieht aus Sicherheitsgründen mit einer elektrischen Heizplatte. Wenn die Reaktion abgelaufen und abgekühlt ist wird alles aus dem Kolben in ein Becherglas mit Wasser erhitzt

B: Ein flüssiges Produkt entsteht

S: Es entsteht Essigsäureethylester, welcher sehr flüchtig ist.

Zusatzversuch: in Essigsäureethylester kann leicht Styropor aufgelöst werden.

9.1.2 Veresterungen im RG

a) Ester aus anorganischen Säuren

V: 1mL Ethanol + 3mL konz. Schwefelsäure werden über der Brennerflamme erwärmt.

S: Es bildet sich Ethylschwefelsäureester, welcher einen typischen Estergeruch hat.

b) Birnenaroma

V: Zu 3mL Pentanol werden 3 mL halbkonzentrierter Essigsäure und wenige Tropfen konz. Schwefelsäure zugefügt. Dann wird alles kurz erwärmt. (Wegen der brennbaren Dämpfe nicht erhitzen!)

S: Es entsteht Essigsäurepentylester (naturidentischer Aromastoff), welcher ein Hauptbestandteil von Birnenaroma ist.

c) Nelkenaroma

V: Zu einer Spatelspitze Benzoesäure werden geringe Mengen (ca. 3mL) Ethanol sowie wenige Tropfen Schwefelsäure gegeben.

S: Es ist der naturidentische Aromastoff Benzoesäureethylester entstanden

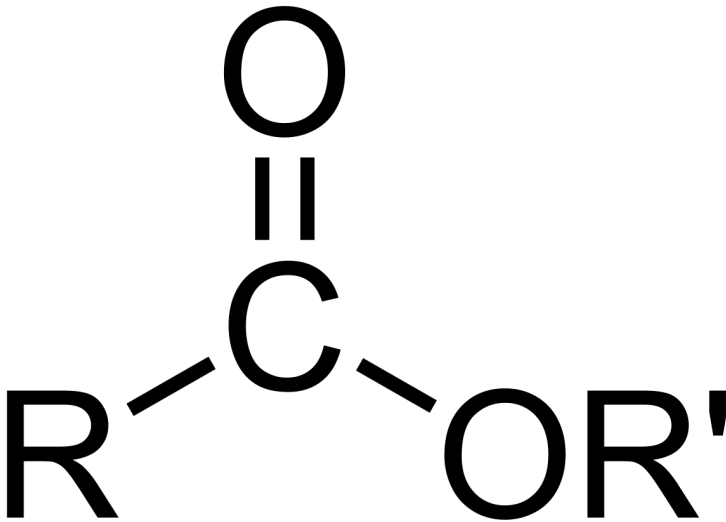
9.2 Was sind Ester?

Abbildung 161: Carbonsäureester

Ester sind Verbindungen mit der funktionellen Gruppe $\text{R}_1\text{-COOR}_2$ (R_1 =Rest 1; R_2 =Rest 2)

Ester entstehen bei der Reaktion einer organischen Säure¹ und eines Alkohols. Dabei wird immer Wasser abgespalten (=Kondensation bzw. Hydrolyse genannt).

Das Wort Ester ist aus der Bezeichnungen Essig-Äther abgeleitet (von Ethylacetat), diese Substanz ist kaum wasserlöslich (v.a. im Vergleich zur Essigsäure), aber ihre Dämpfe haben eine ähnlich betäubende Wirkung wie Diethylether.

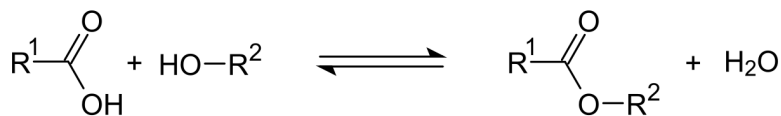


Abbildung 162: Veresterung, Gesamtgleichung

Diese Reaktion wird Veresterung genannt. Sie entspricht einer nukleophilen Addition². Veresterungen laufen nicht einfach durch, solange bis kein Ausgangsstoff vorliegt (wie z.B. es bei einer Verbrennung der Fall wäre). Es findet immer auch eine Rückreaktion der Produkte zu den Ausgangsstoffen statt. Man spricht auch von einer Rückreaktion. (Da Seife (welche aus langkettigen Fettsäuren besteht) über eine ähnlichen Rückreaktion hergestellt wird, spricht man bei der Rückreaktion der Veresterung auch von „Verseifung“ bzw. Verseifungsreaktion.

Nach einiger Zeit stellt sich also innerhalb des Reaktionsgemisches ein so genanntes chemischen Gleichgewicht ein. In diesem Zustand liegen alle vier Stoffe gleichzeitig vor.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

¹es gibt auch Ester von anorganischen Säuren (z.B. Phosphorsäure, Borsäure).

²zuerst greift der Alkohol an das partial positive Kohlenstoffatom der Carboxylgruppe an.

9.2.1 Benannt werden Ester

a) entweder korrekt nach den beiden Komponenten und der funktionellen Gruppe: → Ethylethanoat

b) nach dem Prinzip „Rest des Alkohols“ mit -yl (also hier Ethyl) + Grundkörper der Säure (= Ethan) und der Endung „oat“ gebildet.

c) manchmal auch durch Trivialnamen, die sich in der Regel aus den Trivialnamen der Salze der Säuren ableiten: Methylacetat (=Essigsäuremethylester), Ethylbutyrat (=Buttersäureethylester) u.a.

Bei der Seifenherstellung ist man natürlich an einer hohen Produktausbeute interessiert, so dass chemische Gleichgewichte störend sind. Deshalb spaltet man den Ester durch Kochen mit Lauge. Dadurch kommt es zur Neutralisation der Hydroxidionen mit den Protonen der Säuren. Dadurch wird eine Weiterreaktion der Säure unmöglich gemacht, so dass die Esterspaltung dann praktisch vollständig verläuft

9.2.2 Verseifung



9.2.3 Eigenschaften & Verwendung

- Carbonsäureester zeigen nur eine geringe Polarität (durch die beiden Sauerstoffatome). Sie lösen sich demzufolge nur minimal in Wasser, was auf der Ausbildung einer WBB zwischen dem Lösungsmittel Wasser und dem herausragenden, freien Sauerstoffatom beruht.
- Je länger allerdings die Kohlenstoffketten werden, desto geringer ist die Wasserlöslichkeit, da die Wirkung des po-

laren Sauerstoffs im Verhältnis zu den unpolaren Kohlenstoffketten immer kleiner wird. **Zum Vergleich:** In 1l Wasser lösen sich 250g Essigsäuremethylester, nur noch 80g Essigsäureethylester und weniger als 1g Essigsäurebutylester. Alle längerkettigen Ester sind also hydrophob.

- In Wasser reagieren sie neutral, also nicht als Säure!
- Ihre Siedepunkte liegen im Vergleich zu Alkoholen bzw. Carbonsäuren gleicher Kettenlänge durch nur geringe Ausbildung von WBBs wesentlich niedriger.
- Die Ester der kurzkettigen Carbonsäuren (C_1 bis C_5) sind stark flüchtig und haben einen angenehmen, fruchtigen Geruch. Das ist nicht zufällig so ;-). Man findet Ester als Aromastoffe in der ganzen Natur - unter anderem auch in reifen Früchten (Fruchtester)³.
- Demzufolge sind Ester für die Lebensmittelindustrie unverzichtbar (u.a. für Aromastoffe für Fastfood, Limonaden, Weingummi, Bonbons)
- Ester werden auch als Lösungsmittel z.B. im Farben und Lacken verwendet.
- Wachse sind Ester aus langkettigen Säuren (z.B. Palmitinsäure) und langkettigen Alkoholen (>26 C-Atome). so besteht Bienenwachs hauptsächlich aus Estern des Myrcylalkohols ($C_{30}H_{61}OH$)
- Fette und fette Öle sind Glycerinester langkettiger Carbonsäuren
- Da es ja auch Alkohole gibt, welche mehrere Hydroxidgruppen tragen, gibt es logischerweise auch Mehrfachester. Ein

³Beispiele: Ethansäure-2-butylester ($CH_3COOC_4H_9$) riecht nach Apfel Ethansäure-2-methyl-1-propylester (

Beispiel sind die aus Glycerin gebildeten Phosphoglyceride als Zellmembranbestandteile

- Seifen sind Alkalisalze der höheren Fettsäuren. Sie dissoziieren in Wasser und haben so eine Waschaktive Wirkung. Diese Moleküle werden auch Tenside genannt. Sie haben ein polares Ende (COO-) sowie ein apolares (durch die lange Kohlenstoffkette)
- Lactone sind eine besondere Form der Ester. Hier liegt nur ein Molekül vor, welches sowohl eine funktionelle Säure- und Alkoholgruppe hat.
- Dicarbonsäuren und Mehrfachalkohole haben neben den Lactonen noch eine besondere Eigenschaft. Sie verestern zu langen Ketten. Man spricht von so genannten Polyestern
- Der bekannteste Polyester ist der Kunststoff PET (PolyEthylenTerephthalat). Auch aus Zellulose, welche ja bekanntlich aus Glucosemolekülen aufgebaut ist und sehr viele Hydroxidgruppen trägt, kann mit Essigsäure prima Polymere bilden (so genannte Celluloseacetate). Sie werden u.a. als Textilfaser verwendet.
- Aus dem Celluloseester Cellulosenitrat ($\text{RCO} - \text{NO}_2$) stellt man heute Tischtennisbälle her.
- Man verwendet Ester in Weichmachern für Kunststoffe wie PVC (Geruch nach neuem Auto!)
- Medizinische Verwendung: Ethylnitrit ($\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{O} - \text{N} = \text{O}$) wirkt harntreibendes und fiebersenkend, Amylnitrit ($((\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2 - \text{O} - \text{N} = \text{O})$) wirkt krampflösend bei Asthma und bei epileptischen Anfällen.
- Verwendung einiger Phosphorsäureester als Insektizid (z.B. Parathion ($\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{NO}_5\text{PS}$) und Dichlorvos ($\text{C}_4\text{H}_7\text{Cl}_2\text{O}_4\text{P}$)).

- Glycerintrinitrat ($\text{O}_2\text{NO}-\text{H}_2\text{C}-\text{CH}(\text{ONO}_2)-\text{CH}_2-\text{ONO}_2$) auch bekannt als Nitroglycerin, wird für das Erzeugen großer Löcher verwendet.
- Dummerweise werden von Ester auch als militärische Kampfstoffe verwendet. Tabun (Dimethylphosphoramidocyansäureethylester) ($\text{C}_5\text{H}_{11}\text{N}_2\text{O}_2\text{P}_2$) Soman Methylphosphonofluoric acid) ($\text{C}_7\text{H}_{16}\text{FO}_2\text{P}$), Sarin (Methylfluorophosphonsäureisopropylester) ($\text{CH}_3\text{P}(\text{O})(\text{F})\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$)
- Im Saft von Wolfsmilchgewächsen sind Phorbolester enthalten. Sie lösen neben ausgeprägten Hautverätzungen und starken Magenproblemen auch bösartige Tumore aus, da sie das Enzym Proteinkinase C, welches das Wachstumsverhalten von Krebszellen modifiziert stimuliert.

Zusatzinformationen:

- Eine weitere (technisch bedeutende) Reaktion ist die **Umesterung**. Hierbei wird der Alkohol des bereits bestehenden Esters ausgetauscht. So werden beispielsweise aus einem Molekül Rapsöl, welches eine Glycerinester mit drei langkettigen Fettsäuren ist, drei Moleküle Rapsölmethylester hergestellt. Im Handel erhältlich unter der Bezeichnung **Biodiesel**
- ESTER⁴

9.3 Beispiele für Veresterungen

9.3.1 Einfache Ester

⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ESTER](http://de.wikipedia.org/wiki/Ester)



Abbildung 163



Abbildung 164



Abbildung 165



Abbildung 166

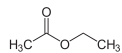


Abbildung 167



Abbildung 168

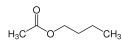


Abbildung 169

9.3.2 Komplexe Ester: Fette und Öle

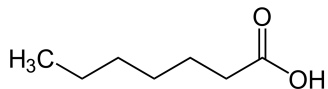


Abbildung 170



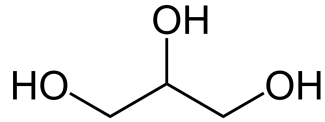


Abbildung 171

→

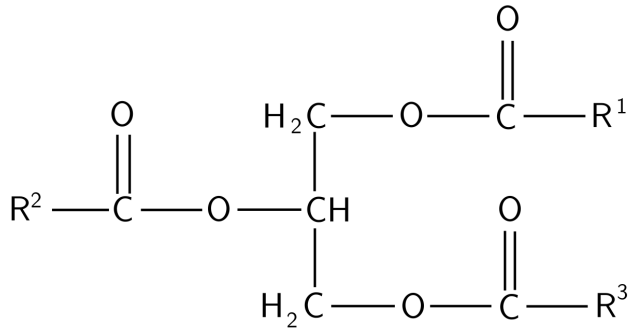


Abbildung 172: 200xp

Heptansäure + Glycerin → Triglycerid (ein Fett)

9.3.3 Komplexe Ester: Polyester:

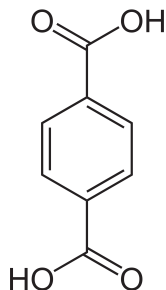


Abbildung 173

+

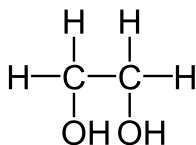


Abbildung 174

→

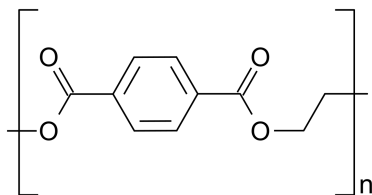


Abbildung 175

Terephthalsäure + Glycol → Polyethylterephthalat
(PET)

10 Aromatische Kohlenwasserstoffe

Die Aromaten sind eine besondere Verbindungsklasse der OC. Ihr Hauptmerkmal ist ihre besondere Bindungsstruktur (konjugierten Doppelbindungen¹) in Ringform. Sie unterscheiden sich in der Regel deutlich in ihren Eigenschaften von den kettenförmigen Kohlenwasserstoffverbindungen (auch aliphatische Kohlenwasserstoffe genannt).

10.1 Geschichte

Der erste Aromat den man entdeckte war das Benzol (C_6H_6). Von seinem Geruch stammt die Bezeichnung Aromat (Griechisch: Aroma = Duft).

Bald fand man auch Stoffe mit ähnlichen Eigenschaften, welche einen anderen Aufbau zeigte. Man bemerkte schnell, dass diese Verbindungen trotz Doppelbindungen nicht leicht zu Additionsreaktionen zu bewegen waren.

¹konjugiert bedeutet, dass abwechselnd einfache und Doppelbindungen vorliegen

10.2 Gemeinsame Eigenschaften

- mehrfach ungesättigt (also mehrere Doppelbindungen)
- zyklische, fast immer planare (!) Moleküle
- alle Atome des Rings sind sp^2 -hybridisiert (nur LK)
- gegenüber der Addition an der Doppelbindung relativ reaktionsträge
- neigen stattdessen zur eine Substitution an der Doppelbindung
- das Bindungssystem aus konjugieren Doppelbindungen ist für eine hohe Stabilität des Moleküls verantwortlich. Um die Bindungen aufzubrechen ist vergleichsweise viel Energie notwendig.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

10.3 Reaktionen von Aromaten

Additionsreaktionen am Aromaten sind aufgrund der festen Bindungsstruktur schwierig. Aromaten reagieren überwiegend nach dem Mechanismus der elektrophilen aromatischen Substitution (z.B. Sulfonierung, Nitrierung). Nucleophile aromatische Substitution sind selten.

Aromaten lassen sich mehrfach substituieren. Dafür gelten dann besondere Regeln.

Zusatzinformationen

- AROMATEN²

²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/AROMATEN](http://de.wikipedia.org/wiki/Aromaten)

10.4 Benzol (C₆H₆)

10.4.1 Eigenschaften und aromatische Struktur

Das erste Mal, dass Wissenschaftler auf Benzol aufmerksam wurden, war beim Prozess des Entgasen von Steinkohle. Dies führte man im 19. Jahrhundert durch, um beispielsweise Gas für Straßenlaternen zu gewinnen. Als Nebenprodukt fand man eine bei Raumtemperatur farblose Flüssigkeit, welche besonders aromatisch riecht. Liebig nannte sie Benzol.

Benzol ist besonders dünnflüssig und verbrennt an der Luft mit oranger und rußender Flamme. Schon bei Raumtemperatur ist es allerdings leicht flüchtig, so dass seine Dämpfe besonders feuergefährlich sind.

Den Umgang damit sollte man meiden, da es als über die Haut in den Körper eindringt und die Lunge eingeatmet wird und im Körper als Zellgift wirkt. Es schädigt das Knochenmark, die Leber und die Nieren sowie die Bildung der roten Blutkörperchen. Schon geringe Mengen führen beim Einatmen zu Schwindel und Erbrechen. Bewusstlosigkeit schließt sich an.

Des Weiteren ist es krebserregend (cancerogen).

Benzol ist apolar und mischt sich demzufolge nicht mit Wasser. Es ist aufgrund seines apolaren Charakters ein gutes Lösungsmittel für apolare Stoffe und somit ein wichtiger Rohstoff der chemischen Industrie.

10.4.2 Vorkommen und Verwendung

Man findet Benzol in Steinkohle und Erdöl. Bei der Verbrennung von Benzin und Diesel wird es demzufolge freigesetzt. Auch wenn der

Anteil im Laufe der letzten Jahre in Treibstoffen stetig abgenommen hat, so werden immer noch 75% der Emissionen durch den Verkehr freigesetzt.

Es entsteht ebenfalls beim Verbrennen von Tabak. (10-100 μg pro Zigarette). Auch durch Vulkanausbrüchen oder unvollständigen Bränden (Schwelbränden) kann es entstehen und freigesetzt werden.

Lebensmittel die an Tankstellen verkauft werden waren in den letzten Jahren immer wieder durch verhältnismäßig hohe Benzolbelastung aufgefallen. Mittlerweile sind die Tankstellenmärkte mit Überdruck gefüllt, damit beim Öffnen der Tür nur Luft nach draußen gelangt und keine Benzingase hinein.

Viele Substanzen, welche Benzol enthielten sind heutzutage in Deutschland verboten. (Außer den Treibstoffen, wo es z.B. die Klopfestigkeit von Benzin erhöht (Zumischung 1 bis 5%!)). In den USA ist diese Praxis schon lange verboten.

In der chemischen Industrie wird es als Lösungsmittel sowie als Ausgangsstoff für die Synthese vieler organischer Verbindungen (v.a. von Kunststoffen) verwendet (z.B. Anilin, Styrol, Nylon, Synthesekautschuk, Kunststoffe, waschaktive Stoffe, Insektizide, Farbstoffe usw.)

Mehrringige Aromaten sowie Aromaten mit Substituenten werden ebenfalls aus Benzol gewonnen (Phenol, Nitrobenzol, Anilin, Chlorbenzol, Hydrochinon und Pikrinsäure usw.).

10.4.3 Geschichte der Strukturaufklärung des Benzols

Der Chemiker August Kekulé (1829-1896) erforscht die Strukturformel des Benzols. Er hatte an dieser harten Nuss lange zu „knabbern“. Aus den Messungen von 1845 des Chemikers Mitscherlich wusste er, dass alle 6 Atome des Benzols gleichwertig sind und das

es reaktionsträge wie ein Alkan ist. Additionen, wie die der Alkene waren bei Benzol aber nicht möglich.

Mit den üblichen Alkanformeln war aber dieses Rätsel nicht zu lösen, bis ihm eines Nachts im Traum die Verbindung in Form einer Schlange erschien, die den eigenen Schwanz erfasste. So schloss Kekulé auf die Ringstruktur des Benzols.

Mesomerie

Kekulé nahm an, dass die Doppelbindungen des Benzols nicht einen festen Platz haben, sondern dass sie vielmehr ständig den Platz wechseln.

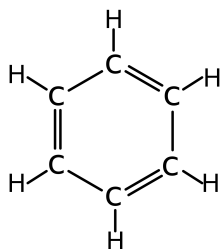


Abbildung 176:
Strukturformel
Benzol

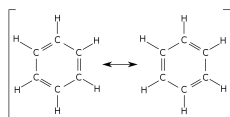


Abbildung 177:
mesomere Grenz-
formeln

Heute weiß man, dass die 6 p_z -Elektronen des Benzols über und unter der Ebene des Rings liegen. Es bildet sich ein ringförmiges π -Elektronensystem aus, welches durch die ständige Bewegung der Elektronen delokalisiert ist.

Durch diese Form der Mesomerie ist das Benzolmolekül energetisch besonders stabilisiert und demzufolge reaktionsträge. Deshalb ist ein wichtiges Erkennungsmerkmal der Aromaten auch das Ausbleiben der Additionsreaktion mit beispielsweise Bromwasserstoffsäure oder Bromwasser.

Ein Beweis für die Delokalisierung und die demzufolge besondere Art der Bindung sind die Bindungslängen zwischen den Kohlenstoffatomen. Eine C-C Einfachbindung ist 154pm und eine C=C Doppelbindung ist 134pm³ lang. Beim Benzol liegt bei allen Kohlenstoffen eine Bindungslänge von 139pm vor.

Zusatzinformationen:

BENZOL⁴

Mesomeriestabilisierung des Benzol

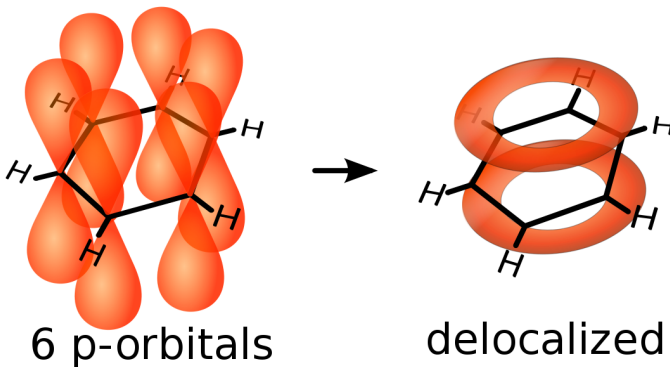


Abbildung 178: Orbitale im Benzolring

³ 1pm = 1/1000 000 000 000 m = 10⁻¹²m

⁴ [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BENZOL](http://de.wikipedia.org/wiki/Benzol)

Die Senkrecht stehenden p-Orbitale (Elektronenwolken) überlappen und bilden so über und unterhalb des Benzolrings einen gemeinsamen Bereich. Dieser wird π -Orbital genannt.

Dies ist der tatsächliche Zustand der Elektronen im Benzol. Mesomere Grenzstrukturen können diese exakte Darstellung nicht liefern - vermitteln aber immerhin ein Idee davon!

Merkmale der Bindungen:

- Planarer Aufbau des gesamten Moleküls
- Die Bindungslänge zwischen allen Kohlenstoffatomen beträgt 139pm
- Jedes Kohlenstoffatom besitzt ein p-Orbital (auch sp^2 -Hybridisierung genannt). Die Folge ist eine Delokalisierung der Elektronen ober- und unterhalb des Rings.

10.5 Verschiedene Aromaten

10.5.1 a) Fünfringige Aromaten

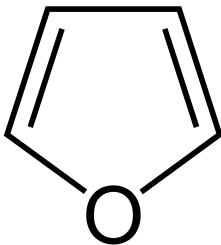


Abbildung 179: Furan

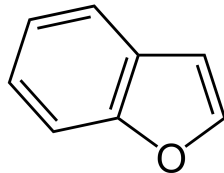


Abbildung 180: Benzofuran

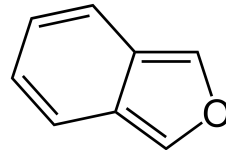


Abbildung 181: Isobenzofuran

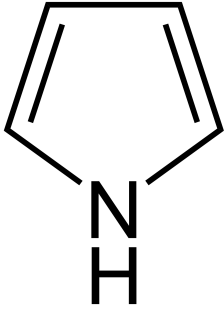


Abbildung 182:
Pyrrol

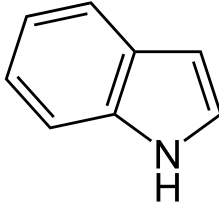


Abbildung 183: In-
dol

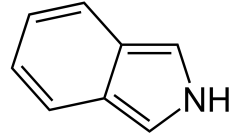


Abbildung 184:
Isoindol

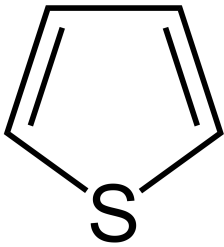


Abbildung 185:
Thiophen

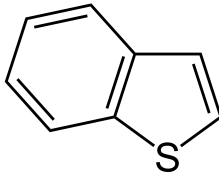


Abbildung 186:
Benzothiophen

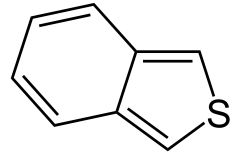


Abbildung 187:
Benzo[c]thiophen

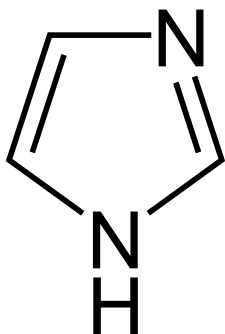


Abbildung 188: Imidazol

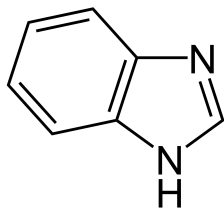


Abbildung 189: Benzimidazol

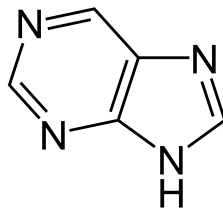


Abbildung 190: Purin

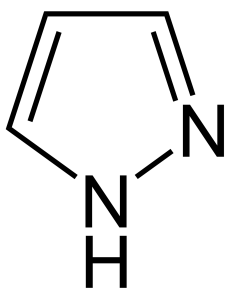


Abbildung 191: Pyrazol

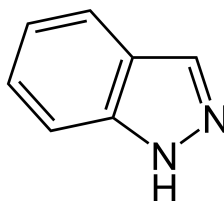


Abbildung 192: Indazol

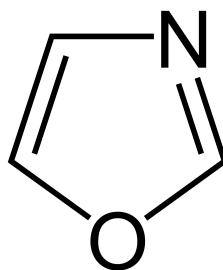


Abbildung 193: Oxazol

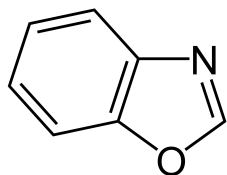


Abbildung 194:
Benzoxazol

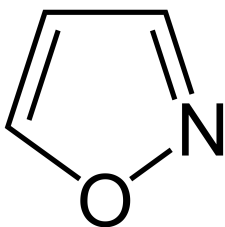


Abbildung 195:
Isoxazol

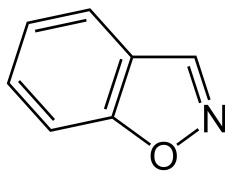


Abbildung 196:
Benzisoxazol

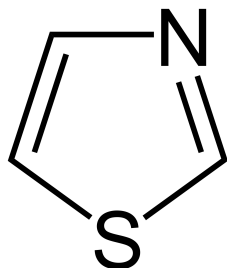


Abbildung 197:
Thiazol

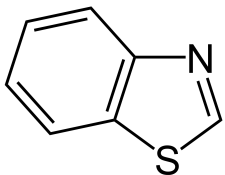


Abbildung 198:
Benzothiazol

10.5.2 b) Sechsringige Aromaten

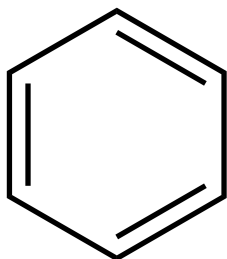


Abbildung 199:
Benzol

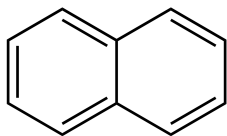


Abbildung 200:
Naphthalin

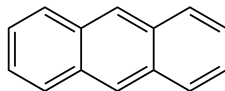


Abbildung 201:
Anthracen

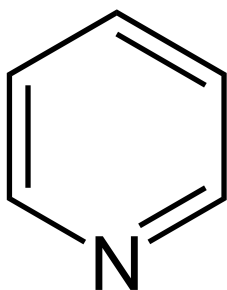


Abbildung 202:
Pyridin

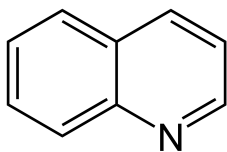


Abbildung 203:
Chinolin

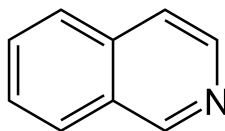


Abbildung 204:
Isochinolin

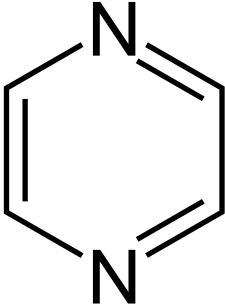


Abbildung 205:
Pyrazin

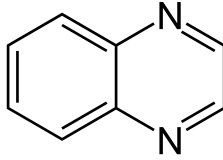


Abbildung 206:
Chinoxalin

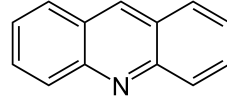


Abbildung 207:
Acridin

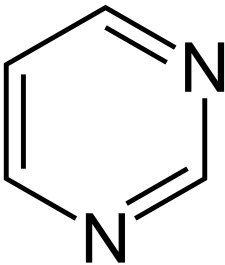


Abbildung 208:
Pyrimidin

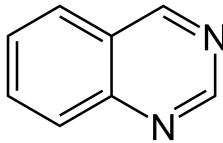


Abbildung 209:
Chinazolin

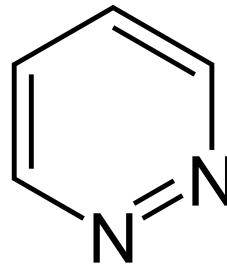


Abbildung 210:
Pyridazin

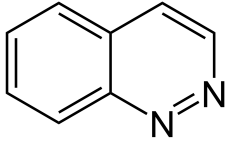


Abbildung 211:
Cinnolin

10.6 Freiarbeit Aromaten: 1. Was sind Aromaten?

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

1. Sind Aromaten mit 3 Kohlenstoffatomen möglich?
2. Zeichne Aromaten mit 6 bzw. 9 oder 10 Kohlenstoffatomen
3. Zeichne in die folgenden Strukturformeln die Doppelbindungen ein und bestimmen dann, ob Aromaten vorliegen:

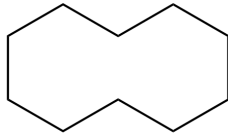


Abbildung 212

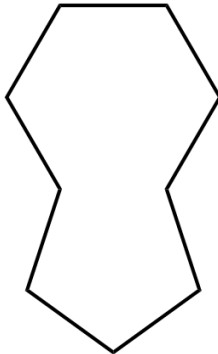


Abbildung 213

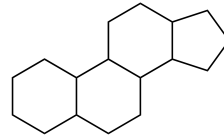


Abbildung 214

1. Zeichne alle drei mesomeren Grenzformen für Naphthalin.
 $C_{10}H_8$
2. Ist die Verbindung [10]-Annulen ein Aromat, oder nicht?
3. Ist Cycloheptatrien ein Aromat?
4. Kannst Du jetzt definieren, was der aromatische Zustand ist?

Zusatzinformationen: HÜCKEL-REGEL⁵ NAPHTHALIN⁶

10.7 Freiarbeit Aromaten: 2. Nomenklatur der Aromaten

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/H%C3%BCCKEL-REGEL](http://de.wikipedia.org/wiki/H%C3%BCCKEL-REGEL)

⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/NAPHTHALIN](http://de.wikipedia.org/wiki/NAPHTHALIN)

1. Zeichne: a) Benzaldehyd, b) Benzylalkohol, c) Toluol, d) Phenol e) Benzoesäure
2. Zeichne: a) 1,3,5-Trimethylbenzol, b) 2,6-Dibrom-4-chlortoluol, c) Phenylcyclohexan
3. Heteroaromaten sind durch Atome im Ringsystem gekennzeichnet, die nicht aus Kohlenstoff bestehen. Sind sie wirklich Aromaten?

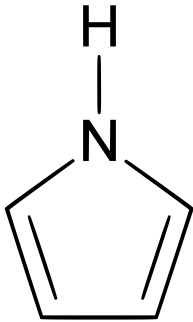


Abbildung 215:
Pyrrol

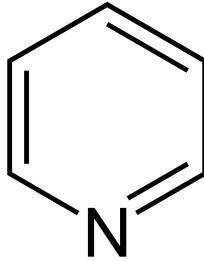


Abbildung 216:
Pyridin

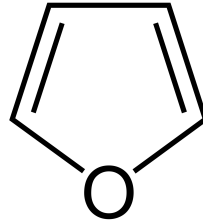


Abbildung 217:
Furan

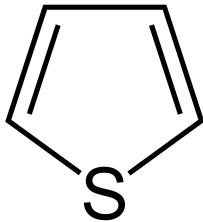


Abbildung 218:
Thiophen⁷

Vorsicht: die Hückelregel gilt nur bei einfachen Ringsystemen, bei polycyclischen Aromaten sowie bei Heteroaromaten gilt sie nicht immer!

1. Bei welchen der oben genannten Aromaten gilt sie nicht?
2. Entsprechen die folgenden polycyclischen Aromaten der Hückelregel?

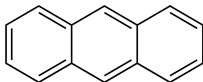


Abbildung 219:
Anthracen

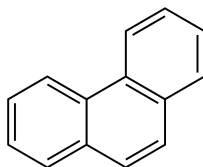


Abbildung 220:
Phenanthren

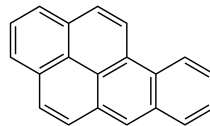


Abbildung 221:
Benzopyren

⁷

⁷Thio = Schwefel

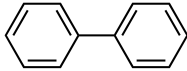


Abbildung 222:
Biphenyl

3. Wähle zwei beliebige Verbindungen dieser Seite und male jeweils zwei mesomere Grenzstrukturen

Zusatzinformationen: POLYZYKLISCHE AROMATISCHE KOHLENWASSERSTOFFE⁸

10.8 Freiarbeit Aromaten: 3. Die elektrophile aromatische Substitution

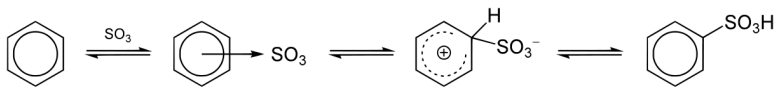


Abbildung 223: Sulfonierung von Benzol

1. Erkläre mit Deinen Worten den Ablauf und die Reaktionsschritte der katalytischen Sulfonierung von Benzol. Beachte dabei die drei mesomeren Grenzstrukturen in der Klammer. Damit die Reaktion abläuft, verwendet man übrigens frisch konzentrierte Schwefelsäure, welche immer auch etwas

⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/POLYZYKLISCHE%20AROMATISCHE%20KOHLENWASSERSTOFFE](http://de.wikipedia.org/wiki/Polyzyklische%20aromatische%20Kohlenwasserstoffe)

- Schwefeltrioxid (SO_3) enthält. Dieses verbindet sich mit Protonen der Schwefelsäure zu $(\text{HSO}_3)^+$.
2. Suche aus zwei verschiedenen Chemiebüchern (oder aus dem Internet) den Ablauf einer Halogenierung eines Aromaten (z.B. der Bromierung von Benzol). Schau genau hin und suche Gemeinsamkeiten und Unterschiede. Erstelle dann eine eigene Zeichnung für deine Unterlagen.
 3. Zeichne ein Energiediagramm unter deine Version der aromatischen, Eelektrophilen Substitution und ordne dem Energiediagramm dann die passenden Substanzen zu.
 4. Wie würde das Energiediagramm aussehen, wenn stattdessen eine Addition von Brom am Aromaten stattfinden würde?

10.9 Freiarbeit Aromaten: 4. Phenol und seine Besonderheiten

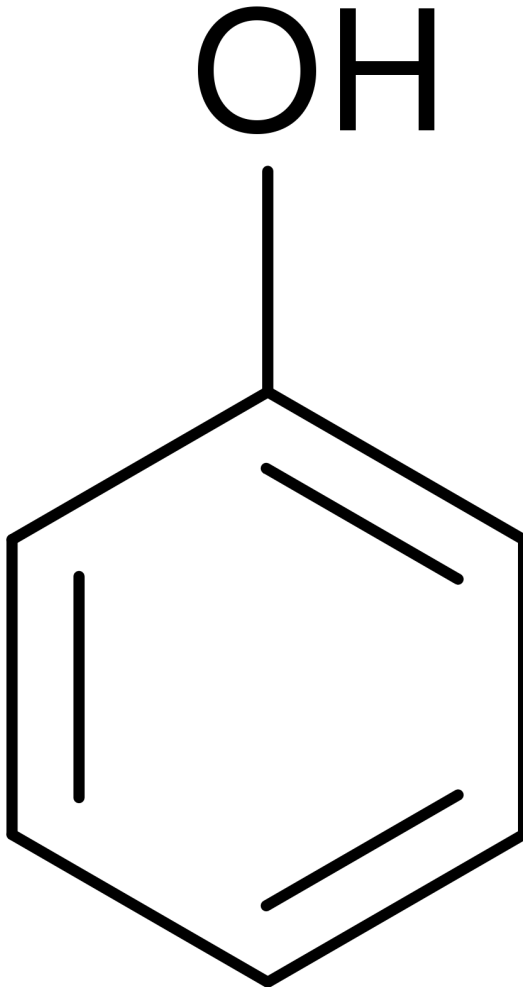


Abbildung 224: Phenol

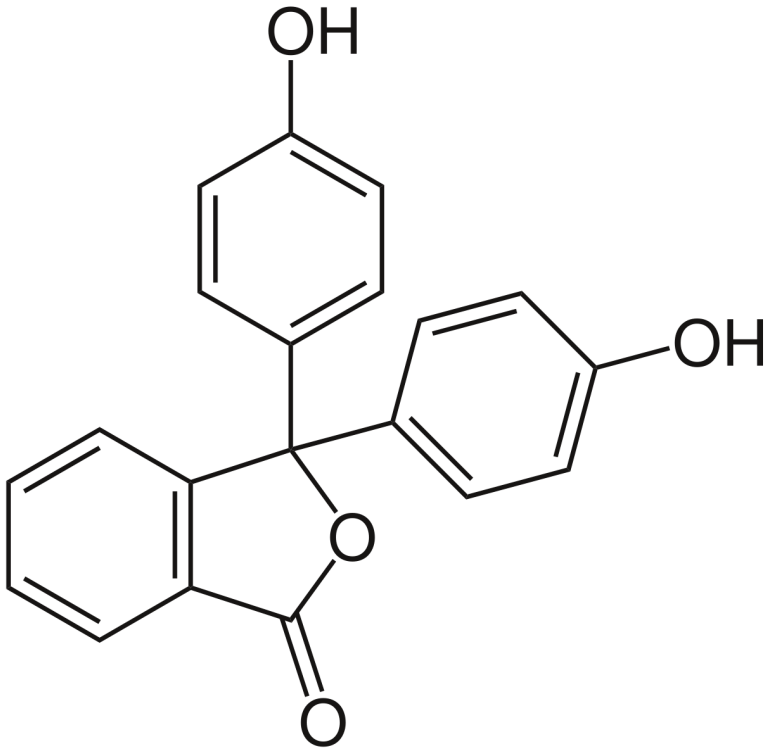


Abbildung 225: Phenolphthalein

1. Lies in Deinem Buch über Phenol und seine Eigenschaften nach und erstelle dann einen Kurzsteckbrief (Vorkommen, Eigenschaften, Verwendung). Beantworte dann, ob es eher ein Alkohol, eine Lauge, eine Base oder eine Säure ist.
2. Wenn Phenol ein Proton abgibt, liegt das einfach negative Phenolation vor. Zeichne es und finde insgesamt 5 mesomere Grenzstrukturen. (Tipp: die Ladung ist nicht immer am Sauerstoff!)

3. Wie interpretierst Du die folgende Regel: „*Je mehr mesomere Grenzstrukturen vorliegen, desto stabilisierter ist ein Ion und somit ist seine Existenz wahrscheinlicher*“
4. Erstelle die Protolysegleichung der Reaktion von Phenol mit Wasser sowie die Reaktionsgleichungen der Reaktion mit Natrium und Natronlauge. Kennzeichne dann das Natriumphenolat.
5. Wozu wird Phenol verwendet?
6. Phenol als Substituent an Kohlenstoffketten oder anderen aromatischen Ringen wird Phenyl genannt. Wie ist eigentlich die Summenformel von Phenyl?
7. Zur Erfreung des Chemikerherzens. Konjugierte π -Elektronensysteme sind ab einer gewissen Länge farbig. Phenolphthalein hat ein solches umfangreiches konjugiertes π -Elektronensystem. a) Warum entfärbt es sich bei Säurezugabe? Für Nomenklaturmasochisten: benenne es korrekt!

Zusatzinformationen:

- PHENOL⁹

10.10 Freiarbeit Aromaten: 5. Anilin - ist keine Lauge, aber eine Base

1. Lies in Deinem Buch über Anilin und seine Eigenschaften nach und erstelle dann einen Kurzsteckbrief (Vorkommen, Eigenschaften, Verwendung). Beantworte dann, ob es eher eine Lauge, eine Säure oder eine Base ist.

⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PHENOL](http://de.wikipedia.org/wiki/Phenol)

2. Erstelle die Reaktionsgleichung der Säure-Base-Reaktion von Anilin mit Salpetersäure.
3. Wiederhole die Säure und Base Definitionen nach Brönstedt. Kennzeichne dann jeweils das korrespondierende Säure-Base-Paar der Reaktion aus der vorherigen Aufgabe.
4. Weltweit werden ca. 1 Mrd. kg Anilin benötigt. Wozu wird es eigentlich verwendet?
5. Welches wäre der korrekte IUPAC-Name von Anilin?
6. Wie sieht im Vergleich Nitrobenzol aus?

Zusatzinformationen: ANILIN¹⁰

10.11 Freiarbeit Aromaten: 6. Toluol und andere Benzol Derivate

1. Lies in Deinem Buch über Toluol, Benzoessäure, Xylol und Styrol nach und erstelle dann jeweils Kurzsteckbriefe (Vorkommen, Eigenschaften, Verwendung).
2. Di-Methylbenzol (=Xylol) liegt in insgesamt drei Isomeren vor. Zeichne sie. Sie werden als ortho-, meta bzw para-Xylol bezeichnet.
3. Formuliere die Reaktionsgleichung für die Kern- bzw. Seitenkettenbromierung von Toluol.¹¹
4. Zeichne die drei Isomeren Trimethylbenzole.
5. Formuliere die Reaktion von Benzoessäure mit Kalilauge.

¹⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ANILIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Anilin)

¹¹Hier gilt die KKK oder SSS Regel

6. Zeichne 2,4,6-Trinitromethylbenzen (=TNT). (Nitro- als Substituent bezeichnet Nitrit (ohne Ladung), also NO_2)
7. Wie müssen die Zwischenstufen der oxidativen Herstellung von Benzoesäure aus Toluol aussehen? Zeichne und benenne sie:

Zusatzinformationen:

- TOLUOL¹²
- BENZOESÄURE¹³
- STYROL¹⁴

¹²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/TOLUOL](http://de.wikipedia.org/wiki/Toluol)

¹³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BENZOES%C3%A4URE](http://de.wikipedia.org/wiki/Benzo%C3%A4ure)

¹⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/STYROL](http://de.wikipedia.org/wiki/Styrol)

11 Carbonylverbindungen

UNKNOWN TEMPLATE "Wikifizieren"

Darstellung von Aldehyden und Ketonen aus Alkoholen

a) Die Reaktion von Kupferoxid mit Ethanol

V: Frisch oxidiertes (noch heißes) CuO wird in Ethanol/ Spiritus gegeben

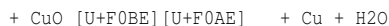
B: Das schwarze Kupferoxid wird wieder rötlich/ kupferfarben, aromatischer Geruch

S: Es hat sich Kupfer gebildet [U+F0DE] es fand eine Reduktion von CuO statt. Reduktionen laufen aber

immer zusammen mit Oxidationen ab (=Redoxreaktionen). Wer wurde also oxidiert?

[U+F0DE] Ethanol muss oxidiert wurden sein.

Red



ox

Ethanol+ Kupferoxid [U+F0BE] [U+F0AE] Ethanal + Kupfer-(II)-Ionen + Wasser

Kupferoxid wird zu Kupfer reduziert, d.h. die Fläche des schwarzen Blechs, das mit Alkohol in

Berührung kommt wird wieder blank. Die bei dieser Reduktion aufgenommenen Elektronen

werden vom Ethanol abgegeben, welches so zu Ethanal oxidiert.

Es ist das Aldehyd „Ethanal“ entstanden. Aldehyde entstehen durch Oxidation von primären Alkoholen. Werden sie weiter oxidiert, so entstehen aus Aldehyden Carbonsäuren.

Bestimmen von Oxidationszahlen in organischen Molekülen

1. Zur Bestimmung von Oxidationszahlen werden in organischen Verbindungen

zuerst alle Bindungen hinsichtlich der Elektronegativitätsdifferenzen untersucht und

dann dem jeweils elektronegativeren Bindungspartner die Bindungselektronen

„zugeteilt“.

2. Die Anzahl der Bindungselektronen, die nach der vorherigen Zuordnung „noch

mit einem Atom in Kontakt“ sind, wird gezählt und mit der Stellung (also der Haupt-gruppennummer) im PSE verglichen. Im Falle des oberen Kohlenstoffs (siehe Bei-spiel) sind ihm 5 Elektronen zugeordnet, d.h, im Vergleich zur Stellung im PSE (4. HG) hat er ein (negatives) Elektron zuviel [U+F0DE] die Oxidationszahl ist **-I**.

Aufgaben

1. Bestimme nach dieser Methode alle Oxidationszahlen in CO_2 , $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, Isobutanol, einer Aminosäure Deiner Wahl.

Zusatzinformationen: [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/OXIDATIONSZAHL](http://de.wikipedia.org/wiki/Oxidationszahl)¹

¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/OXIDATIONSZAHL](http://de.wikipedia.org/wiki/Oxidationszahl)

b) Die Reaktion von Butanol mit Kaliumdichromat (theoretischer Versuch)

Material: 3 Reagenzgläser oder Erlenmeyerkolben, 1-Butanol, 2-Butanol, 2-Methyl-2-Propanol (tertiärer Alkohol), schwefelsaure Kaliumdichromatlösung Tipp: Alkohole auf ca. 40°C im Wasserbad vorwärmen

Vom Butanol gibt es drei verschiedene Isomere. Man bezeichnet sie als primäres, sekundäres und tertiäres Butanol. Reagieren sie bei Redoxreaktionen unterschiedlich?

1. Darstellung von Aldehyden aus primären Alkoholen

V1: In einem Erlenmeyerkolben werden 10ml 1-Butanol (=primäres Butanol) mit 3ml schwefelsaurer Kaliumdichromatlösung versetzt. Dann wird das Gemisch leicht erwärmt.

B1: Farbumschlag von orange nach grün

2. Darstellung von Ketonen aus sekundären Alkoholen

V2: In einem Erlenmeyerkolben werden 10ml 2-Butanol (=sekundäres Butanol) mit 3ml schwefelsaurer Kaliumdichromatlösung versetzt. Dann wird das Gemisch leicht erwärmt.

B2: Farbumschlag von orange nach grün, anderer Geruch als bei V1

3. Darstellung mit tertiären Alkoholen

V3: In einem Erlenmeyerkolben werden 10ml 2-Iso-Butanol (=tertiäres Butanol) mit 3ml schwefelsaurer Kaliumdichromatlösung versetzt. Dann wird das Gemisch leicht erwärmt.

B3: kein Farbumschlag [U+F0DE] keine Reaktion!

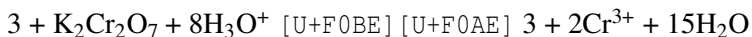
Schlussfolgerungen V1-V3:

Primäre und sekundäre Alkohole reagieren mit Kaliumdichromat ($K_2Cr_2O_7$). Es bildet sich dabei das grüne K_2CrO_4 (Kaliumchro-

mat). Unter diesen Reaktionsbedingungen findet keine Reaktion bei tertiären Alkoholen statt.

S1: Die orange Reagenzlösung färbt sich auf Grund der entstehenden Cr^{3+} [U+2011] Ionen grün

Der primäre Alkohol wird zum Aldehyd oxidiert.

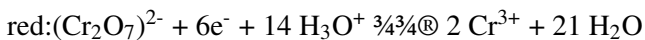


1-Butanol + Kaliumdichromat + Oxoniumionen [U+F0BE] [U+F0AE] Butanal + Chrom-(III)-Ionen + Wasser

S2: Die Reagenzlösung färbt sich auf Grund der entstehenden Cr^{3+} [U+2011] Ionen grün

Der sekundäre Alkohol wird zum Keton oxidiert

VI III



H

I

H – C – H

I

H – C – CH₃

I

H – C⁰ – O – H

I

H – C – H

I

H

H

I

H – C – H

I

H – C – CH₃

I

H – C^{II} = O

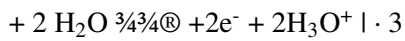
I

H – C – H

I

H

ox:



Gesamtgleichung:

H

I

H – C – H

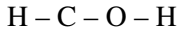
I

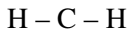
H – C – H

I

H – C – CH₃

I

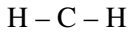


$$\text{I}$$


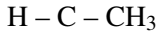
$$\text{I}$$

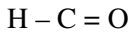
$$\text{H}$$

$$\text{H}$$

$$\text{I}$$


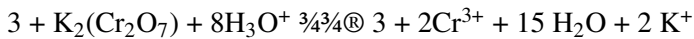
$$\text{I}$$


$$\text{I}$$


$$\text{I}$$


$$\text{I}$$


$$\text{I}$$

$$\text{H}$$


2-Butanol + Kaliumdichromat + Oxoniumionen \rightarrow Butanon + Chrom-(III)-Ionen + Wasser + Kaliumionen

Aldehyde und Ketone können durch „Dehydrierung“ von Alkoholen erhalten werden (so kamen sie früher zu ihrem Namen: **Al**coholus **de**hydrogenatus = Aldehyd).

Primäre Alkohole oxidieren mit dem passenden Partner zu entsprechenden Aldehyden, sekundäre Alkohole oxidieren zu ihren entsprechenden Ketonen.

Tertiäre Alkohole lassen sich nicht auf diesem Wege oxidieren.

Zusatzinformationen

Auch tertiäre Alkohole können oxidiert werden - aber nur mit etwas mehr Gewalt. Dabei müssen dann C – C -Bindungen gespalten werden. Es entstehen Kohlenstoffdioxid und Wasser.

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ALDEHYDE](http://de.wikipedia.org/wiki/Aldehyd)²

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KETON](http://de.wikipedia.org/wiki/Keton)³

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KALIUMDICHROMAT](http://de.wikipedia.org/wiki/Kaliumdichromat)⁴

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KALIUMCHROMAT](http://de.wikipedia.org/wiki/Kaliumchromat)⁵

Wiederholung: Schritte zum Erstellen der Redoxreaktionsgleichungen

Die folgenden Schritte sollen für Dich ein Rezept darstellen, nach dem Du vorgehen kannst, wenn Du in Zukunft Reaktionsgleichungen für Redoxreaktionen aufstellst. Bei einfachen Aufgaben kannst Du den Schritt 5 & 6 überspringen.

Eine kleine Warnung für alle Schnellrechner: Überspringst einen Schritt, wird das Ergebnis in der Regel falsch sein!

1. Unvollständige Gleichung aus dem Experiment aufstellen (Ausgangsstoffe [U+F0BE] [U+F0AE] Produkten)
2. Oxidationszahlen ermitteln (Oxidation und Reduktion bestimmen)

²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ALDEHYDE](http://de.wikipedia.org/wiki/Aldehyd)

³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KETON](http://de.wikipedia.org/wiki/Keton)

⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KALIUMDICHROMAT](http://de.wikipedia.org/wiki/Kaliumdichromat)

⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KALIUMCHROMAT](http://de.wikipedia.org/wiki/Kaliumchromat)

3. Teilgleichungen aufstellen
4. Anzahl der jeweils aufgenommenen oder abgegebenen e^- ermitteln
5. Ladungsausgleich - in alkalischer Lösung mit $(OH)^-$ (=Hydroxidionen) - in saurer Lösung durch $(H_3O)^+$ (=Oxoniumionen)- (in manchen Büchern wird auch mit O^{2-} ausgeglichen)
6. Stoffbilanz mit Wasser
7. Elektronenanzahl der Teilgleichungen untereinander durch Multiplikation ausgleichen
8. Teilgleichungen „addieren“ und so die gesamte Gleichung aufstellen. Fast fertig!
9. Überlegen, ob Energie benötigt oder freigesetzt wird
10. Überprüfung der Gleichung durch Probe (Dazu zählt man wie oft jedes Element und jede Ladung auf beiden Seiten vorkommt - die Zahlen müssen immer gleich sein!)

Tipps:

1. Nur Wasserstoff, Stickstoff, Sauerstoff und die Elemente der 7. HG kommen als zweiatomiges Element vor: $[U+FODE]$ H_2 , N_2 , O_2 , F_2 , Cl_2 , Br_2 , I_2 (es gibt also niemals Fe_2 oder Al_4 als Element!)
2. Überlege Dir immer gut, ob die Formel, die Du gerade erstellt hast, überhaupt logisch ist und sie Dir bekannt vorkommt. Ein einfaches Zusammenzählen aller Atome ist nämlich nur sehr selten die richtige Lösung: z.B. verbrennt $CH_4 + O_2$ nicht zu CH_4O_2 , sondern zu $CO_2 + H_2O$ (Kohlenstoffdioxid und Wasser).

Wenn ein Element, ein Ion oder ein Molekül e^- **AUF**nimmt ist das eine **RED**uktion.

Wenn ein Element, ein Ion oder ein Molekül e^- **AB**gibt ist es eine **Oxidation**.

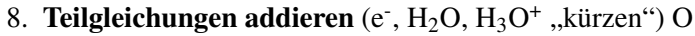
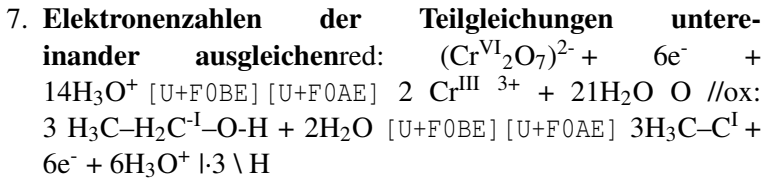
Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/REDOXREAKTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Redoxreaktion)⁶

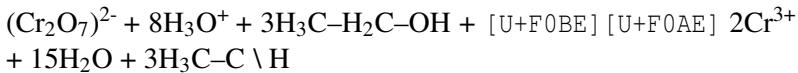
Schrittweise Lösung der Redoxreaktion am Beispiel: Ethanol wird zu Ethanal oxidiert

- Ausgangsstoffe und Endstoffe aufstellen:** $(\text{Cr}^{\text{VI}}_2\text{O}_7)^{2-}$, Ethanol [U+F0BE] [U+F0AE] Ethanal, Cr^{3+}
- Oxidationszahlen bestimmen**
- Teilgleichungen aufstellen, Oxidations- und Reduktionsschritt bestimmen:** $(\text{Cr}^{\text{VI}}_2\text{O}_7)^{2-}$ [U+F0BE] [U+F0AE] 2Cr^{III} $^{3+} \text{O}$ //ox: $\text{H}_3\text{C}-\text{H}_2\text{C}^{\text{I}}-\text{O}-\text{H}$ [U+F0BE] [U+F0AE] $\text{H}_3\text{C}-\text{C}^{\text{I}} \setminus \text{H}$
- Elektronenanzahl der jeweils aufgenommenen oder abgegebenen e^- ermitteln:** $(\text{Cr}^{\text{VI}}_2\text{O}_7)^{2-} + 3e^-$ [U+F0BE] [U+F0AE] 2Cr^{III} $^{3+} \text{O}$ //ox: $\text{H}_3\text{C}-\text{H}_2\text{C}^{\text{I}}-\text{O}-\text{H}$ [U+F0BE] [U+F0AE] $\text{H}_3\text{C}-\text{C}^{\text{I}} + 2e^- \setminus \text{H}$
- Ladungssumme ausgleichen** (beachten: saures Milieu ($\text{H}_3\text{O}^+/\text{H}_2\text{O}$) oder alkalisch ($\text{OH}^-/\text{H}_2\text{O}$)?)red: $(\text{Cr}^{\text{VI}}_2\text{O}_7)^{2-} + 6e^- + 14\text{H}_3\text{O}^+$ [U+F0BE] [U+F0AE] 2Cr^{III} $^{3+} \text{O}$ //ox: $\text{H}_3\text{C}-\text{H}_2\text{C}^{\text{I}}-\text{O}-\text{H} + 2\text{H}_2\text{O}$ [U+F0BE] [U+F0AE] $\text{H}_3\text{C}-\text{C}^{\text{I}} + 2e^- + 2\text{H}_3\text{O}^+ \setminus \text{H}$
- Stoffbilanz mit Wasser:**red: $(\text{Cr}^{\text{VI}}_2\text{O}_7)^{2-} + 6e^- + 14\text{H}_3\text{O}^+$ [U+F0BE] [U+F0AE] 2Cr^{III} $^{3+} + 21\text{H}_2\text{O}$ O //ox: $\text{H}_3\text{C}-\text{H}_2\text{C}^{\text{I}}-\text{O}-\text{H} + 2\text{H}_2\text{O}$ [U+F0BE] [U+F0AE] $\text{H}_3\text{C}-\text{C}^{\text{I}} + 2e^- + 2\text{H}_3\text{O}^+ \setminus \text{H}$

⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/REDOXREAKTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Redoxreaktion)



//



1. **Überlegen, ob Energie benötigt oder freigesetzt wird**Die Reaktion ist minimal exotherm
2. **Probe**Cr: 2/2, H: 24 + 18/ 30 + 12 (Summe: 42), O: 7+8+3/ 15+3 (Summe: 18)

Was sind Aldehyde?

Aldehyde (auch Alkanale genannt) sind Verbindungen, welche als funktionelle Gruppe mindestens eine endständige Carbonylgruppe besitzen. Diese wird dann auch als Aldehydgruppe bezeichnet. Natürlich existieren auch Mehrfachaldehyde - diese tragen Aldehydgruppen z.B. an zwei offenen Enden der Kohlenstoffkette.

Der Name „Aldehyd“ leitet sich als Kurzform von lateinisch alcohol(us) und dehydrogenatus ab (dehydrierter Alkohol).

Die Aldehydgruppe am Beispiel des einfachsten Aldehyds:

O

//

H - C

\

H

Methanal (=Formaldehyd)

Durch ihre funktionelle Gruppe sind Aldehyde recht reaktiv.

- Doppelbindungen sind reaktiver als Einfachbindungen. Bei Aldehyden ist die polare Doppelbindung (durch das elektronegative Sauerstoffatom) besonders reaktiv für Additionsreaktionen. Die Polarisierung der Doppelbindung aktiviert also die Doppelbindung noch stärker. Sie ist somit ein guter Ansatzpunkt für nukleophile Additionen
- Die Polarisierung der Doppelbindung wirkt sich ebenfalls auf die C-H Bindung aus (-I-Effekt). Die Folge ist eine Zunahme der Azidität. (Ein Elektronenmangel am Kohlenstoff wird teilweise durch eine Verlagerung der C-H Bindung kompensiert. Dadurch wird die C-H Bindung stärker polarisiert und somit geschwächt: $[U+F0DE]$ Ein Proton (H^+) kann leichter abgegeben werden. **$[U+F0DE]$ Aldehyde reagieren leicht sauer!**
- Bei Aldehyden gibt es oft eine Keto- und Enolform (Keto-Enol-Isomerie)⁷.

Nomenklatur

Aldehyde werden durch den Namen des Alkans und der Endung -al bezeichnet⁸ (Methan $[U+F0AE]$ Methanal, Ethan $[U+F0AE]$ Ethanal usw.).

Da viele Aldehyde den Menschen bereits lange bekannt sind, haben sie zusätzlich oft noch ihre historisch entstandenen Trivialnamen. Man sollte die ersten drei zumindest mal gehört haben, da sie scheinbar unausrottbar sind ;-)

⁷Siehe auch Keto-Enol-Tautomerie

⁸also im Grunde entsprechend den Alkoholen

Diese Trivialnamen leiten sich von der weiteroxidierten Form des Aldehyds (der Carbonsäure) ab. Für Methanal ist die oxidierte Form Methansäure (lat. acidum formicum) [U+FODE] Formaldehyd

Für Ethanal ist die oxidierte Form Ethansäure (lat. acidum aceticum [U+FODE] Acetaldehyd usw.

IUPAC-Bezeichnung Trivialnamen Siedepunkt in °C Summenformel⁹

Methanal Formaldehyd -19,5 CH_2O

Ethanal Acetaldehyd 21 CH_3CHO

Propanal Propionaldehyd/ Propylaldehyd 48 $\text{C}_2\text{H}_5\text{CHO}$

Butanal Butyraldehyd 75 $\text{C}_3\text{H}_7\text{CHO}$

Pentanal Valeraldehyd/ Amylaldehyd 103 $\text{C}_4\text{H}_9\text{CHO}$

Hexanal Capronaldehyd/ Hexaldehyd 131 $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{CHO}$

Heptanal Oeanantaldehyd/ Heptaldehyd 153 $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{CHO}$

Octanal Caprylaldehyd/ Octylaldehyd 171 $\text{C}_7\text{H}_{15}\text{CHO}$

Nonanal Pelargonaldehyd/ Nonylaldehyd 193 $\text{C}_8\text{H}_{17}\text{CHO}$

Verwendung und Vorkommen von Aldehyden

- Vor allem Formaldehyd (=Methanal) wird als Ausgangsstoff in der chemischen Industrie häufig verwendet (Ausgangsstoff u.a. für die Herstellung von Kunststoffen, Lösungsmitteln, Farbstoffen, Parfums und Medikamenten).
- Da es giftig ist und außerdem im Verdacht steht krebserzeugend zu sein, wird es als reines Produkt nicht mehr verwendet.

⁹Die allgemeine Summenformel ist $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{CHO}$

Man findet es teilweise auch heute noch in Desinfektionsmitteln (die so genannte Formalinlösung) und als Flüssigkeit in organischen, biologischen Präparaten.

- Die Giftigkeit des Formaldehyds kommt u.a. dadurch zustande, dass es ein starkes Reduktionsmittel ist.
- Teilweise findet man Formaldehyd auch in neu erworbenen Kleidungsstücken! Es soll einem Befall mit Schädlingen in Lagerhäusern der wärmeren Zonen vorbeugen. Aus diesem Grunde ist es immer empfehlenswert neue Kleidung vor dem Tragen gut zu waschen (v.a. billige Kleidungsstücke!).
- Aldehyde spielen im menschlichen Stoffwechsel eine wichtige Rolle als Zwischenprodukt. Ethanal entsteht z.B. im Verlauf der Abbaureaktion in der Leber. Es ist maßgeblich für den „Kater“ verantwortlich.

Letztlich muss noch erwähnt werden, dass einige Zucker Aldehyde sind:

Glucose (Traubenzucker)

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ALDEHYDE](http://de.wikipedia.org/wiki/Aldehyd)¹⁰

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FORMALDEHYD](http://de.wikipedia.org/wiki/Formaldehyd)¹¹

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ETHANAL](http://de.wikipedia.org/wiki/Ethanal)¹²

Schmelz- und Siedepunkte im Vergleich

T

Alkohole

Aldehyde

¹⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ALDEHYDE](http://de.wikipedia.org/wiki/Aldehyd)

¹¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FORMALDEHYD](http://de.wikipedia.org/wiki/Formaldehyd)

¹²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ETHANAL](http://de.wikipedia.org/wiki/Ethanal)

Alkane

Anzahl C

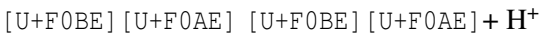
Reaktionen der Aldehyde

a) Nukleophile Additionen an Aldehyden

- Ein nukleophiles Teilchen mit seinen freien Elektronenpaaren (z.B. ein Molekül wie H₂O) wird durch die C=O Doppelbindung angezogen und bindet an den Kern des Kohlenstoffatoms (da dieser elektropositiver ist). Der Sauerstoff bekommt durch das Anbinden eine negative Ladung. Liegen freie Protonen vor (also bei Reaktionen in Wasser oder im sauren Milieu) findet dann eine Verbindung zwischen dem negativen Sauerstoff und einem Proton statt (OH-Bildung aus der Carbonylgruppe).
- Oxidation von Aldehyden zur entsprechenden Carbonsäure (wichtige Nachweisreaktion).

b) Addition von Wasser an Aldehyde und Ketone - Hydratbildung

Mischt man Aldehyde (z.B. Ethanal) mit Wasser, bilden sich so genannte Aldehydhydrate. Diese Reaktion gelingt besser, wenn sie im leicht Sauren stattfindet:



Hydrat

Nach der Protonierung der Carbonylgruppe greift das Wassermolekül als Nucleophil mit dem freien Elektronenpaar seines Sauerstoffatoms den elektrophilen Carbonylkohlenstoff an. Ein Proton wird abschließend wieder abgespalten.

c) Addition von Alkohol an Aldehyde und Ketone - Halbacetalbildung

Die Reaktion funktioniert im Grunde wie die Vorherige, nur dass statt Wasser ein Alkohol verwendet wird.

H O

|//

H – C – C

| \

H Haldehyd + Alkohol + H^+ [U+F0BE] [U+F0AE] Übergangszustand [U+F0BE] [U+F0AE] Halbacetal

H O – H

|/

H – C – C +

| \

H H H O – H

||

H – C – C – O – R

||

H H

+ H – O – R + H^+ [U+F0BE] [U+F0AE] + H – O – R [U+F0BE] [U+F0AE] + H^+

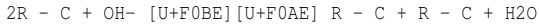
d) Addition von Halbacetalen an Aldehyde und Ketone - Acetalbildung

Halbacetal + Alkohol [U+F0BE] [U+F0AE] Acetal + Wasser

Beispiel: Ringschluss bei Zuckermolekülen (Zucker sind Aldehyde!)

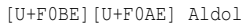
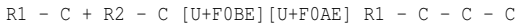
e) Aldolreaktion

Gibt man zu Aldehyden eine Base, so reagiert diese durch Abspaltung in der Regel mit dem aziden Wasserstoff zu Wasser.



beliebiges Alkanal + Hydroxid $[\text{U+F0BE}] [\text{U+F0AE}]$ Enolatanion+
Wasser

Das Enolatanion reagiert sofort mit einem zweiten Alkanal weiter:



Das gebildete Aldol ist also ein Kondensationsprodukt aus Alkohol und Aldehyd. Dies ist eine Möglichkeit neue C–C Bindungen zu bilden, bzw. Moleküle zu verknüpfen.

Nachweise von Aldehyden

- Tollensprobe

- Fehlingprobe
- Schiffsche Probe

Zusatzinformationen

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ACETALE](http://de.wikipedia.org/wiki/Acetale)¹³

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ALDOL-REAKTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Aldol-Reaktion)¹⁴

Oxidation von Glycerin

H H O

I I //

H-C-C-C

I I \

O O H

I I

H H

1. Möglichkeit

+ CuO Aldehydbildung+ Cu

Glycerin2,3 Di-Hydroxy-1-Propanal

H H

I I

H-C-C-C-H

I I I

O O O

¹³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ACETALE](http://de.wikipedia.org/wiki/Acetale)

¹⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ALDOL-REAKTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Aldol-Reaktion)

I I

H H

2. Möglichkeit

+ CuO Ketonbildung + Cu

1,3 Di-Hydroxy-2 Propanon

Die sich dahinter verbergende Reaktion ist eine Redoxreaktion.

Beispiel für eine Redoxreaktion: Oxidation zum Aldehyd

Reaktion: Glycerin + Kupferoxid $[U+F0BE] [U+F0AE]$ 2,3 Di-Hydroxy-1-Propanal + Kupfer

I

ox: $+ 2H_2O [U+F0BE] [U+F0AE] + 2e^- + 2H_3O^+$

red: $CuO + 2e^- + 2H_3O^+ [U+F0BE] [U+F0AE] Cu + 3H_2O$

$[U+F0DE] CuO + [U+F0BE] [U+F0AE] Cu ++ H_2O$

Was sind Ketone?

In Ketonen liegt ebenfalls eine Carbonylgruppe vor. Der Sauerstoff ist wieder mit einer Doppelbindung an einen Kohlenstoff gebunden. Der Kohlenstoff ist allerdings sekundär, d.h. er hat zwei Kohlenstoff-nachbarn.

Die Ketongruppe:

O

II

$$R_1 - C - R_2$$

Ketone entstehen durch Oxidation sekundärer Alkohole. Sie werden auch Alkanone genannt. Das einfachste Keton ist Propanon (=Aceton).

Die Verwendung der Ketone entspricht ungefähr der Verwendung der Aldehyde (für chemische Industrie, Medizin-, Kosmetik- und Parfüm-Industrie).

Nomenklatur

Ketone haben den Alkanen entsprechende Namen mit der Endung -on.

(Propan [U+FOAE] Propanon usw.)

Eigenschaften

- Ketone geringer Kettenlänge sind leicht polar und somit in Wasser löslich.
- kurzkettige Ketone sind dünnflüssige, farblose Flüssigkeiten.
- eine weitergehende Oxidation von Ketonen zur Carbonsäure ist nicht möglich. Dies ist der chemische Unterscheidungshinweis zu den Aldehyden (welche die Carbonsäuren bilden können).
- Wenn Ketone oxidieren, dann nur unter Aufbrechen einzelner C–C Bindungen zu Kohlenstoffdioxid und Wasser.
- Das C, welches mit der Ketongruppe verbunden ist, wird durch seine Nachbarn mit einem +I-Effekt stabilisiert.
- Ketone zeigen eine niedrigere Reaktionsfreudigkeit im Vergleich zu den Aldehyden.
- Ketone riechen in der Regel angenehmen und fruchtig.

Herstellung

- Neben der Oxidation von sekundären Alkoholen ist die wichtigste Herstellungsmethode für aromatische Ketone die Friedel-Crafts-Acylierung. (LK)

Reaktionen

- Auch Ketone (so wie Aldehyde) zeigen Additions- und Kondensationsreaktionen.
- Gleichgewichtsreaktion der Ketone mit ihrer tautomeren Form, den Enolen (Keto-Enol-Tautomerie) (LK)

H H

I I



I I I I

H R H R

Wichtige Vertreter der Ketone

Aceton, Cyclohexanon, Absinthol, Himbeerketon, Mycosporin

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KETON](http://de.wikipedia.org/wiki/Keton)¹⁵

Reaktionen von Aldehyden und Ketonen mit Kaliumpermanganat

Material: Ethanol, Propanon, schwefelsaure Kaliumpermanganatlösung.

V: Im Reagenzglas gibt man zu wenig Ethanal bzw. Propanon schwefelsaure Kaliumpermanganatlösung, leicht erwärmen.

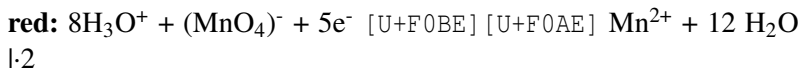
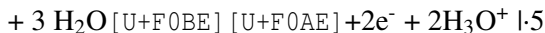
B: Essiggeruch, es entsteht zuerst ein brauner Niederschlag, dann eine farblose Lösung.

S: Der Ansatz mit Ethanal entfärbt sich unter Bildung von Essigsäure und anfänglichem braunen MnO_2 Niederschlag. Dann bilden sich farblose Mn^{2+} -Ionen.

¹⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KETON](http://de.wikipedia.org/wiki/Keton)

Aldehyde lassen sich im Gegensatz zu Ketonen mit schwefelsaurer Kaliumpermanganatlösung zu Carbonsäuren oxidieren.

Ox:



H O

| //

H – C – C

| \ H O – H Gesamtgleichung:



Aufgaben:

1. Propanon geht unter diesen Bedingungen keine Redoxreaktion ein. Warum eigentlich nicht?

Nachweisreaktionen für Aldehyde

a) Silberspiegelprobe (Tollensreaktion)

V: Herstellen der Nachweisreagenz (Tollensreagenz): In ein fettfreies RG werden einige Tropfen AgNO_3 -Lösung und soviel verdünnte Ammoniaklösung getropft, bis sich der anfangs gebildete weiße Niederschlag wieder auflöst. Evtl. kann noch etwas OH^- zugefügt werden.

Zu dieser klaren Lösung werden 2ml eines Aldehyds (z.B. Ethanal, für einen schönen Silberspiegel kann man auch eine Spatelspitze Glucose in 1ml Wasser nehmen) zugegeben.

Beide Lösungen werden vermischt und in ein Becherglas mit fast kochendem Wasser gestellt ($T > 70^\circ\text{C}$). Das RG nicht bewegen!

B: An der Glaswand bildet sich nach ca. 5min. ein Silberspiegel.

S: Die Silberanionen werden durch das Aldehyd (bzw. der „Aldehydform“ der offenen Form der Glucose) zu elementarem Silber reduziert. Das Aldehyd reagiert zur Carbonsäure (aus Glucose entsteht Gluconat.¹⁶).

Die Funktionsweise¹⁷ der Tollensreaktion am Beispiel des Ethanals (Redoxreaktion)

Red: $2 \text{Ag}^+ + 2\text{e}^-$ [U+F0BE] [U+F0AE] 2Ag

Ox:

$+ 2 (\text{OH})^-$ [U+F0BE] [U+F0AE] $+ 2\text{e}^- + \text{H}_2\text{O}$

$+ 2\text{OH}^- + 2\text{Ag} + [\text{U+F0BE}] [\text{U+F0AE}] + 2\text{Ag}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}$

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/SILBERSPIEGELPROBE](http://de.wikipedia.org/wiki/Silberspiegelprobe)¹⁸

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/TOLLENSPROBE](http://de.wikipedia.org/wiki/Tollensprobe)¹⁹

b) Die Fehlingprobe

V: In je einem RG wird 1ml Propanal bzw. Aceton gefüllt. Man gibt 2ml Fehling I und 2ml Fehling II - Lösung hinzu. (1:1) hinzu und erhitzt unter dauerndem Schütteln bis zum Sieden.

Hinweis: **Fehling 1:** verdünnte CuSO_4 Lösung

(z.B. 7g Kupfersulfatpentahydrat auf 100 ml Wasser)

¹⁶Zusatzinformationen Silberspiegelprobe: Beim Zutropfen des Ammoniaks ist der entstehende braune Niederschlag Silberhydroxid (AgOH). Er verschwindet unter Bildung des Silberdiamminkomplexes ($[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$).

¹⁷Hier ist die vereinfachte Form dargestellt. IN Wirklichkeit liegt als Edukt der Silberamminkomplex vor $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$

¹⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/SILBERSPIEGELPROBE](http://de.wikipedia.org/wiki/Silberspiegelprobe)

¹⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/TOLLENSPROBE](http://de.wikipedia.org/wiki/Tollensprobe)

Fehling 2: alkalische Kaliumnatriumtartrat-Lösung (10g NaOH in 50 ml Wasser auflösen und darin 34g Kaliumnatrium-tartrat-tetrahydrat ($\text{KNaC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$) auflösen und dann auf 100ml auffüllen).

Vorsicht beim Erhitzen. Siedeverzug und Entzündungsgefahr!

B: Propanol und Fehlingreagenz färbt sich nach dem Erhitzen von tiefblaue (klare Lösung) zu ziegelrot (trübe Lösung).

Aceton und Fehlingreagenz reagieren nicht!

S: Cu^{2+} Ionen sind blau gefärbt. Cu^+ Ionen liegen im Tartratkomplex²⁰ in einer roten Farbe vor. (freie Cu^+ Ionen sind eher grün!).

[U+F0DE] es findet also eine Redoxreaktion statt:

Die Aldehydgruppe reduziert das Cu(II)-Ion der Fehlingschen Lösung zu rotem Cu(I)-oxid²¹. Mit Ketonen ist diese Reaktion nicht möglich, da diese nicht weiter oxidiert werden können.

Die Fehlingreaktion ist ein Nachweis für Aldehyde. Eine leichte Unterscheidung von Aldehyden und Ketonen ist so möglich.

Red: $2\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- + 2e^- [\text{U+F0BE}] [\text{U+F0AE}] \text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$

Ox:

$+ 2 (\text{OH})^- [\text{U+F0BE}] [\text{U+F0AE}] + 2e^- + \text{H}_2\text{O}$

Ges: $+ 4\text{OH}^- + 2 \text{Cu}^{2+} [\text{U+F0BE}] [\text{U+F0AE}] + \text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$

Da man sich im alkalischen Milieu befindet, kommt es zu einer Abgabe des Protons der Carbonsäure (=Protolyse).

$\text{R-COOH} + \text{OH}^- [\text{U+F0BE}] [\text{U+F0AE}] \text{R-COO}^- + \text{H}_2\text{O}$

²⁰Tartrate sind die Salze der Weinsäure. Siehe auch Kapitel Carbonsäuren.

²¹Bemerkung: Die Gelbfärbung zu Beginn der Reaktion kommt vom bereits gebildeten Cu(I)-Oxid

Die Fehlingreaktion funktioniert auch mit Alkoholen, da auch diese oxidiert werden können und so Elektronen für eine Kupferionenreduktion bereitstellen können.

Zusatzinformation:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FEHLING-PROBE](http://de.wikipedia.org/wiki/Fehling-Probe)²²

c) Schiffsche Probe und Unterscheidung von Methanal, Ethanal und Propanon (LK)

siehe [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/SCHIFFSCHE_PROBE](http://de.wikipedia.org/wiki/Schiffsche_Probe)²³

Aceton

Propanon ist das einfachste Keton. Es liegt bei Raumtemperatur als farblose, aromatisch riechende und leicht flüchtige Flüssigkeit vor. Es hat eine sehr geringe Viskosität - es ist also sehr dünnflüssig.

Sein Trivialname ist Aceton. Viele organische Stoffe, welche häufig verwendet werden haben Trivialnamen - welche vor allem im Labo-ralltag und in der Bevölkerung recht üblich sind.

Verwendung:

- als Lösungsmittel für fettlösliche Stoffe
- als Reinigungsmittel (z.B. früher in Nagellackentferner)
- als Ausgangsstoff für andere chemische Synthesen
- Lösungs- und Extraktionsmittel für Harze, Fette und Öle
- Aceton löst ein Vielfaches seines eigenen Volumens an Acetylen
- Ausgangsstoff u.a. für die Aldoladditionen und Aldolkonden-sationen

²²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FEHLING-PROBE](http://de.wikipedia.org/wiki/Fehling-Probe)

²³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/SCHIFFSCHE_PROBE](http://de.wikipedia.org/wiki/Schiffsche_Probe)

- zusammen mit Wasserstoffperoxid ist Aceton eines der Ausgangsstoffe für die Herstellung des Sprengstoffes Acetonperoxid.
- In den USA und anderen Ländern wird Aceton in geringer Menge (1:2000 - 1:5000) Autokraftstoffen (Benzin und Diesel) zugefügt.

Weitere Eigenschaften:

- Die Dämpfe sind leicht entzündlich und bildet mit Luft ein explosives Gemisch. Die hohe Flüchtigkeit ist auf den niedrigen Siedepunkt zurückzuführen (56°C).
- Aceton kann in jedem Verhältnis mit Wasser gemischt werden. Weiterhin ist es mit den meisten organischen Lösungsmitteln ebenfalls mischbar.
- Das Acetonmolekül zeigt Keto-Enol-Tautomerie
- sein pKs-Wert beträgt 20.
- In alkalischer Umgebung bildet zwei Acetonmoleküle Dimere (Diacetonalkohol).

Zusatzinformationen:

[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ACETON](http://de.wikipedia.org/wiki/Aceton)²⁴

Wiederholungsfragen

Nukleophile Substitution

1. Nenne gute Nukleophile.
2. Stelle SN1 und SN2 an selbst gewählten Beispielen gegenüber. nenne dann jeweils eine Beispielreaktion. Formuliere in Worten die Unterschiede.

²⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ACETON](http://de.wikipedia.org/wiki/Aceton)

3. Vervollständige für SN2: Die Bindung zur _____-
__ wird in dem Maße gelöst wie sich die Bindung zum _____
_____ bildet.
4. Wann spricht man bei der nukleophilen Substitution von einer bimolekularen Reaktion?
5. Erstelle den Mechanismus: $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$ [U+F02B] H-Cl
[U+F0BE] [U+F0AE] $(\text{CH}_3)_3\text{C-Cl}$ [U+F02B] H-OH
6. Erstelle zu SN1 und SN2 jeweils ein vollständiges Energiediagramm.

Carbonylverbindungen

1. Was sind Carbonylverbindungen? Welche Gruppen kennst Du? Nenne Eigenschaften.
2. Nenne Verwendungszwecke für Ketone und Aldehyde.
3. Welches sind typische Reaktionen von Aldehyden/ Ketonen?
4. Wiederhole die Regeln der Nomenklatur. Welche Besonderheiten gibt es bei Alkoholen, Aldehyden und Ketonen zu beachten?
5. Kennst Du Trivialnamen? Schreibe die Konstitutionsformeln von Formaldehyd, Acetaldehyd und Aceton auf.
6. Benenne die folgenden Verbindungen:
 1. Welche drei prinzipiellen reaktiven Positionen gibt es prinzipiell in Aldehyden und Ketonen?
 2. Vervollständige die Tabelle.

Name	funktionelle Gruppe	Endung	Bezeichnung als zus. Substituent
	-COOH		
Aldehyd		-on	
Amin			Hydroxy Amino

1. Wiederhole die Regeln zur Bestimmung von Oxidationszahlen, vor allem an organischen Verbindungen. Erstelle dann eine Tabelle mit den Oxidationszahlen der folgenden Verbindungen.

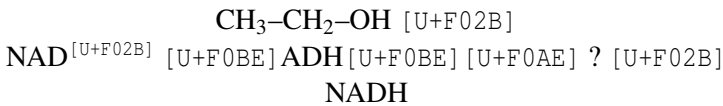
Methan	Propan	Butan	Propen
Methanol	Propanol	Butanol	tert.-Butanol
Methanal	Propanal	Butanal	Aceton
	Propanon	Butanon	Dimethylketon
Methansäure	Propansäure	Butansäure	Essigsäure

1. Stelle die vollständige Oxidation eines beliebigen primären Alkohols mit der eines sekundären (in allen Schritten, also mit allen Produkten, wie z.B. Aldehyd, Keton, Carbonsäure, CO₂) gegenüber
2. Wiederhole die Dir aus dem Unterricht bekannten Redoxreaktionen.

3. Beschreibe die Reaktion von Kupferoxid mit Ethanol.
4. Wie oxidieren tertiäre Alkohole? Nenne alle Produkte!
5. Nenne Möglichkeiten primäre Alkohole von sekundären im Labor zu unterscheiden. Begründe. mit den passenden Reaktionsgleichungen.
6. Alkoholstoffwechsel der Leber:

Im menschlichen Körper wird in der Leber Ethanol durch das Enzym Alkoholdehydrogenase im Zusammenspiel mit dem Coenzym Nicotinamidadenindinucleotid ($\text{NAD}^{[\text{U}+\text{F}02\text{B}]}$) oxidiert.

a) Bestimme das fehlende Produkt. Tipp: Es ist leicht giftig und verursacht Kopfschmerzen.



b) Das Produkt aus a) wird in einem weiteren Schritt weiter oxidiert und dann letztlich ausgeatmet. Erstelle auch diese Reaktionsgleichung.

1. Zucker können sowohl in der kettenförmigen Form, als auch in Ringform auftreten. Wie wirkt sich dies auf Nachweise aus? Glucose zeigt eine positive Fehlingprobe. Was erwartest Du für Fructose? Erkläre anhand der Formel. Fructose

Abbildung 226

2. Was sind Ether? Nenne Eigenschaften und Verwendung.
3. Wiederhole die anderen Reaktionsmechanismen.

4. Erkläre, wie sich Siedepunkte von Alkanen, Alkanolen und Alkanalen gleicher Kohlenstoffkettenlänge verhalten?
5. Vergleiche entsprechend die Löslichkeit von Alkanen, Alkanolen und Alkanalen in Wasser. Erkläre dabei auch, welche Vorgänge beim Lösungsvorgang eine Rolle spielen - und inwiefern die Verbindungen diese Vorgänge ermöglichen.

12 Kohlenhydrate

12.1 Was sind Zucker (Saccharide)?

KOHLHENHYDRATE¹

12.1.1 Einführungsversuch zum Beweis der chemischen Zusammensetzung von Zuckern

V: a) In ein Reagenzglas werden ca. 1-2cm Haushaltszucker (SACCHAROSE²) gefüllt, dieser leicht befeuchtet und dann konzentrierte Schwefelsäure zugefügt.

b) H₂SO₄ + CuSO₄ werden Haushaltszucker zugefügt.

B: a) schwarze kohleartige Masse und ein unangenehmer Geruch.

S: Konzentrierte H₂SO₄ hat eine Wasser entziehende (=hygroscopische) Wirkung → Name „Kohlenhydrate“: „Hydrate des Kohlenstoffs“ (allerdings alte Vorstellung!)



Geruch: Es bildet sich zusätzlich in geringen Mengen ein Umlagerungsprodukt: Maltol - welches auch in Ananasaroma zu finden ist.

¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KOHLHENHYDRATE](http://de.wikipedia.org/wiki/Kohlenhydrate)

²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/SACCHAROSE](http://de.wikipedia.org/wiki/Saccharose)

Kohlenhydrate haben die allg. Formel: $C_m(H_2O)_n$ [oft vereinfacht: $C_n(H_2O)_n$]

die bekanntesten Kohlenhydraten sind die Zucker.

12.1.2 Bedeutung der Kohlenhydrate

- zentrale Rolle für das ganze biologische Leben.
- werden von allen Lebewesen als Energieträger verwendet.
- einfache Kohlenhydrate werden in Tieren und im Menschen zur Speicherung in Glycogen umgewandelt.
- einfache Kohlenhydrate werden in Pflanzen zur Speicherung in Stärke und zum Pflanzenaufbau in Zellulose umgewandelt.
- durch Oxidation von Kohlenhydrate wird deren innere Energie freigesetzt. Sie dient zum Erhalt der Lebensvorgänge.
- der natürliche Aufbau geschieht in Pflanzen. Ausgang dafür ist die Photosynthese.
- Verwendung als pflanzlicher Baustoff: Cellulose

12.1.3 Einteilung der Kohlenhydrate

Nach Anzahl der „Bausteine“:

- Einfachzucker (Monosaccharide) Saccarum (lat.) = Zucker
- Mehrfachzucker (Oligosaccharide)
- Vielfachzucker (Polysaccharide)

12.1.4 Nomenklatur der Kohlenhydrate

Endung: -ose

(Diese Endung taucht auch bei den häufig verwendeten Trivialnamen der Zucker auf: Cellulose, Glucose, Maltose, Saccharose etc.)

12.1.5 Die süße Wirkung von Kohlenhydraten

Zucker ist süß → auch Glycerin, Glykol (Weinskandal) sind süß.

→ Die OH-Gruppen in Zuckern sind für den süßen Geschmack verantwortlich.

Demzufolge ist 1,2,3,4,5,6-Hexahydroxy-Hexan eine Verbindung mit süßem Geschmack. Sie wird auch Sorbit genannt und dient als Zuckerersatzstoff.

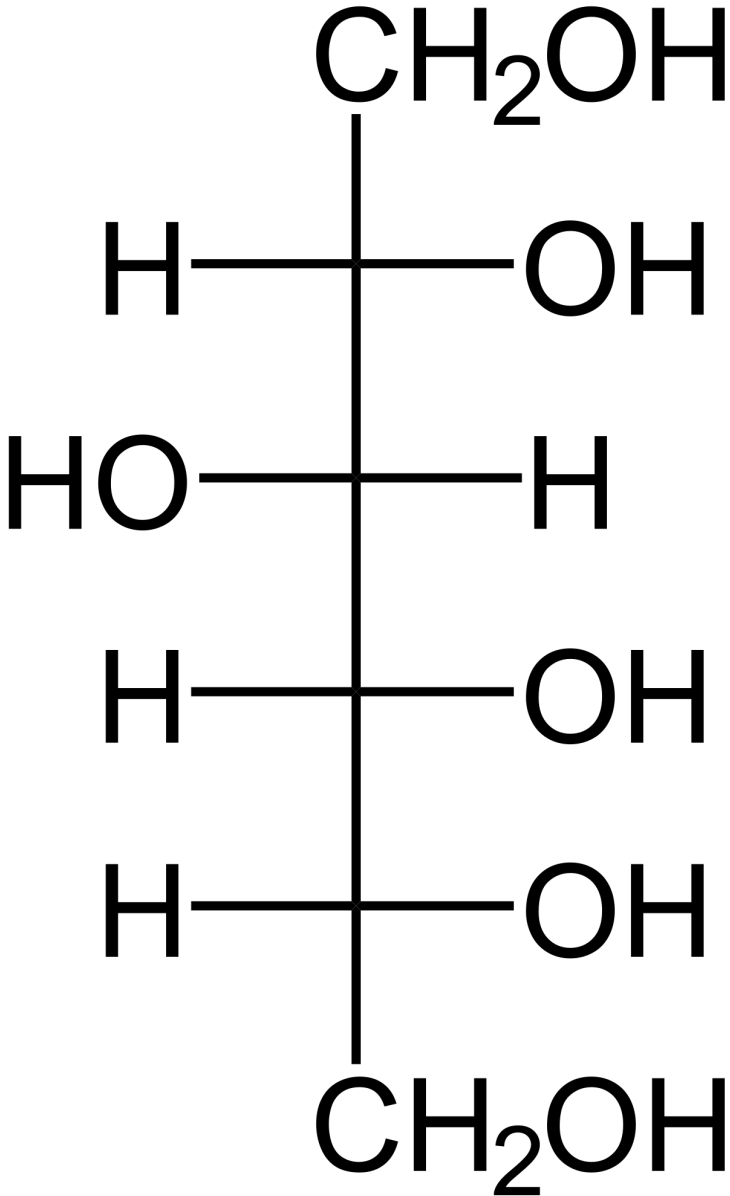


Abbildung 227: Sorbit

12.1.6 Funktion der Kohlenhydrate im Körper

- Als Energieträger: Muskelzellen, Gehirnzellen sowie rote Blutkörperchen benötigen Zucker zur Funktion (auch Blutzucker genannt) (1g Glucose entspricht dabei ca. 17 kJ)
- Aufbaubsubstanz: Aus Glucose und anderen Kohlenhydraten werden komplexere Kohlenhydrate gebildet. Diese sind Bestandteile von Blut, Knochen, Sehnen, Haut, Bindegewebe und DNA.
- Energiespeicher: überschüssiger Blutzucker wird z.B. durch Insulin als Glykogen in Leber und Muskeln gespeichert.
- Polysaccharide (z.B.: Stärke, Cellulose usw.)
- Lignin und Chitin sind ebenfalls Polysaccharide, sie enthalten aber zusätzlich das Element Stickstoff.

12.2 Triosen

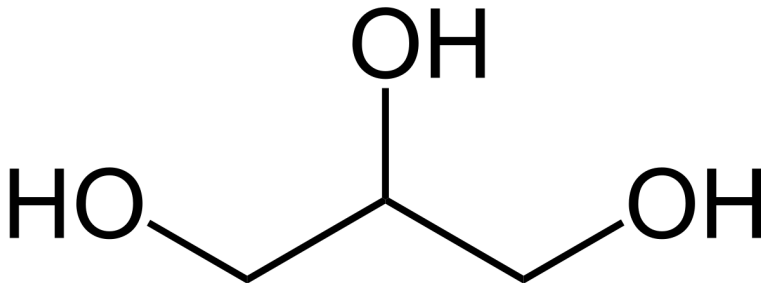


Abbildung 228: Glycerin

Zum tieferen Verständnis, was Zucker überhaupt sind, betrachten wir Glycerin als Ausgangssubstanz. Es hat drei Hydroxidgruppen, welche oxidiert werden können. Ob dabei die Oxidation am C₁ oder C₃ stattfindet, ist unerheblich, da dabei die gleiche Verbindung entsteht.

- Oxidation zum **Aldehyd**: → **Aldose**
- Oxidation zum **Keton**: → **Ketose**

2,3 DI-HYDROXY- PROPANAL (TRIV- IALNAME: GLYC- ERINALDEHYD) ³	1,3 DIHYDROXY- PROPANON (TRIV- IALNAME: DIHY- DROXYACETON) ⁴
---	--

Zucker sind Oxydationsprodukte von Polyalkoholen. Da es bei Alkoholen immer die Möglichkeit gibt, sie zu Aldehyden oder Ketonen zu oxidieren, sind Zucker also folglich **Polyhydroxyaldehyde oder Polyhydroxyketone**.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

12.3 Anwendung des Gelernten - Welche Verbindungen sind Kohlenhydrate?

Welche der Verbindungen sind Kohlenhydrate. Welche werden eine süße Wirkung haben und welche kannst Du benennen?

³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%20DATEI%3ADL-GLYCERINALDEHYD.SVG](http://de.wikibooks.org/wiki/%20Datei%3ADL-Glycerinaldehyd.svg)

⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%20DATEI%3ADIHYDROXYACETON.SVG](http://de.wikibooks.org/wiki/%20Datei%3ADihydroxyaceton.svg)

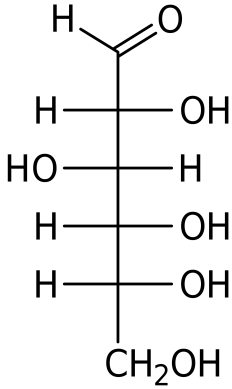


Abbildung 229: 1.

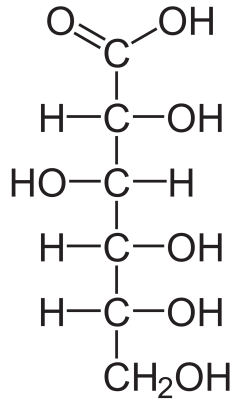


Abbildung 230: 2.

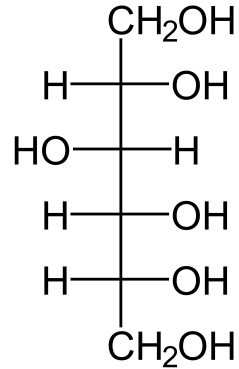


Abbildung 231: 3.

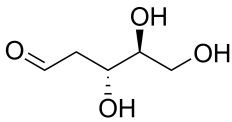


Abbildung 232: 4.

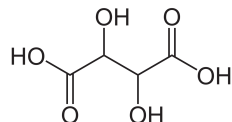


Abbildung 233: 5.

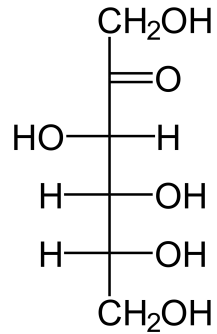


Abbildung 234: 6.

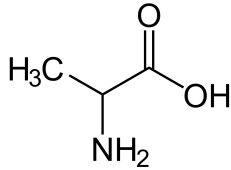


Abbildung 235: 7.

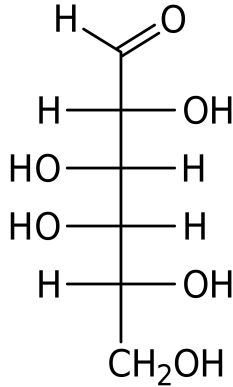


Abbildung 236: 8.

1. Glucose, 2. Gluconsäure, 3. Sorbit (Zuckerersatzstoff), 4. Desoxyribose, 5. Weinsäure, 6. Fructose, 7. Alanin (Aminosäure), 8. Galactose

12.4 Typen von Kohlenhydraten

Monosaccharide (=Einfachzucker):

- Glucose (=Traubenzucker, $C_6H_{12}O_6$ - eine Hexose). Vorkommen in Honig, Obst, Süßigkeiten.
- Fructose (=Fruchtzucker, $C_6H_{12}O_6$ - eine Hexose). Vorkommen in Obst.
- Galactose (=Schleimzucker, $C_6H_{12}O_6$ - eine Hexose). Wichtig für das Immunsystem. Bestandteil von Muttermilch).
- Mannose ($C_6H_{12}O_6$ - eine Hexose).
- Verschiedene Triosen (C_3).

Weitere Monosaccharide:

- Ribose: $C_5H_{10}O_5$
- Desoxyribose: $C_5H_{10}O_4$
- Ribulose: $C_5H_{10}O_5$
- Glycerinaldehyd: $C_3H_6O_3$

Disaccharide (=Zweifachzucker)⁵ Oft auch Oligosaccharide (=Mehrfachzucker) aus 2-8 Monomeren genannt. V.a. kennt man aber die Disaccharide wie Maltose und Saccharose

- Saccharose (=Rohrzucker): Vorkommen in Rüben und Zuckerrohr, Süßigkeiten, (Haushaltszucker)
- Lactose (=Milchzucker): Vorkommen in Milch und Milchprodukten, Süßigkeiten, Medikamenten, uvm.)
- Maltose (=Malzzucker): Vorkommen in Bier, Brot

Polysaccharide (=Vielfachzucker):

- Amylose (=Stärke) Vorkommen in fast jeder Pflanze, Getreide (Mehl), Kartoffeln, Gemüse
- Glykogen: Zwischenenergiespeicher beim Menschen
- Cellulose: Aufbaustoff für Pflanzen. Vor allem im Holz enthalten (Papierherstellung)
- Pektin: Aufbaustoff für Pflanzen. Vorkommen in Getreide (nur Vollkornmehl!), Gemüse, Hülsenfrüchten und Obst

12.5 Verdauung von Kohlenhydraten

Fast alle Kohlenhydrate können vom Menschen verdaut werden. Einige Polysaccharide allerdings nicht. Damit sie durch die Mundschleimhaut, die Magenwand sowie die Darmwand in das Blut gelangen, müssen sie immer erst in Einfachzucker umgewandelt werden. Dazu gibt es Spaltungsenzyme in den jeweiligen Organen.

Bei Polysacchariden dauert dieser Vorgang etwas länger, da sie in mehreren Schritten zu Monosacchariden abgebaut werden. Ihre Sättigungswirkung dauert länger an.

Cellulose und Pektin sind nicht vom Menschen verdaubar. Die notwendigen Enzyme fehlen. Sie gelangen unverdaut in den Enddarm und werden dort von Bakterien verdaut. Dies ist gut für das menschliche Immunsystem (eine Art Trainingslager). Sie werden deshalb auch als Ballaststoffe bezeichnet.

12.5.1 Aufgaben

1. Woran kann man erkennen, dass die Reaktion von H_2SO_4 mit Zucker nicht allein auf die Wasser entziehende Wirkung der Schwefelsäure zurückzuführen ist?
2. Worauf ist die besonders schnelle Aufnahme von Traubenzucker in das Blut zurückzuführen?

Zusatzinformationen: ZUCKER⁶ PEKTIN⁷

⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ZUCKER](http://de.wikipedia.org/wiki/Zucker)

⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PEKTIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Pektin)

12.6 Traubenzucker - Glucose - $C_6H_{12}O_6$ - eine Hexose

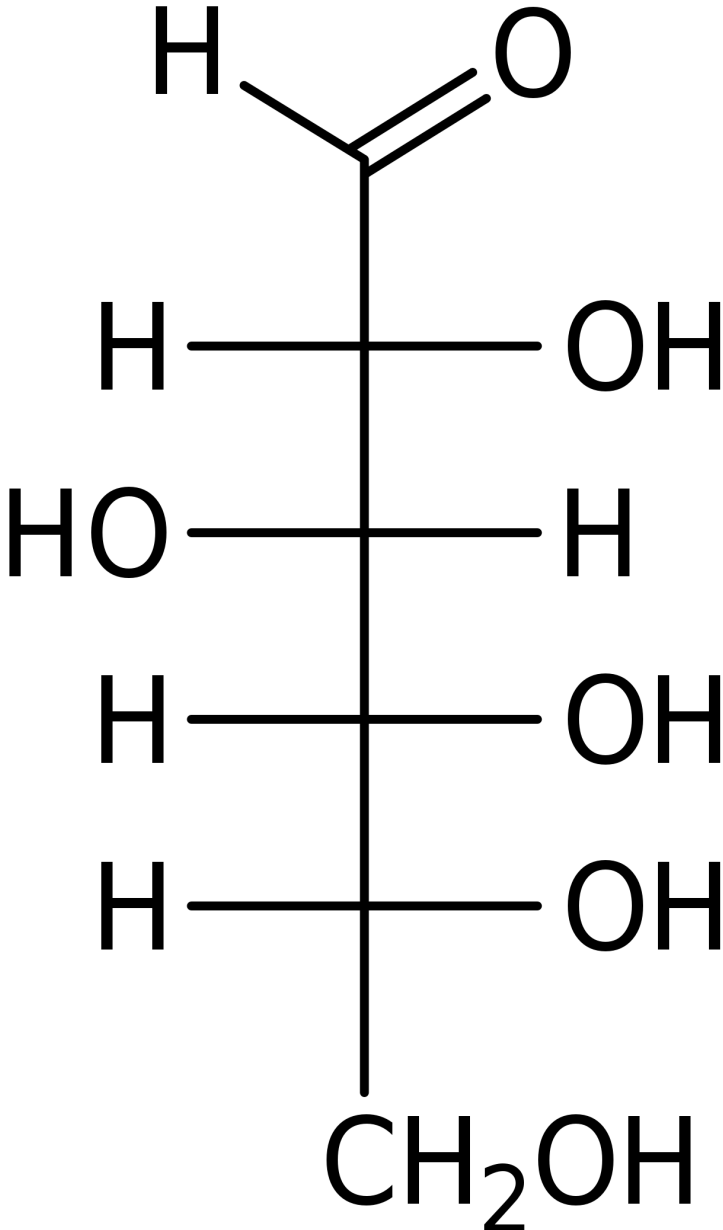


Abbildung 237: Glucose

Vorkommen in Früchten, Honig, Blut d. Wirbeltiere (beim Mensch: Blutzuckerspiegel 100 mg/l)

- Glucose (=Traubenzucker) ist Dextrose

12.6.1 Eigenschaften

- weißer, leicht wasserlöslicher, süß schmeckender Feststoff
- vollständige Reduktion: n-Hexan → unverzweigte Kette aus 6 C-Atomen
- positive Fehlingprobe → Aldehydgruppe → Aldohexose
- Ermittlung von Summen und Strukturformel:
 - Elementaranalyse: $C_xH_{2x}O_x$
 - Molekülmasse: 180u
 - Summenformel: $C_6H_{12}O_6$

Löslichkeit in Wasser	Löslichkeit in Methanol	Löslichkeit in Chloroform ($HCCl_3$)	Löslichkeit in Hexan oder Benzin
gut	gering	keine	keine

12.6.2 Verwendung

- zum Süßen
- zur Konservierung (Marmelade)
- als Zuckercouleur z.B. in Cola (E150) (ist im Grunde verbrannter Zucker!)

12.6.3 Entstehung

- in grünen Pflanzen durch Photosynthese

12.6.4 Bedeutung

- Energieträger und -speicher: Stärke, Glycogen
- dient zum Aufbau der Saccharose
- Baustoff: Cellulose

12.6.5 Nomenklatur

Es wird nur der Trivialname Glucose verwendet. Die genauere Bezeichnung 2,3,4,5,6 Pentahydroxy-1-Aldehyd.

12.6.6 Reaktionen von Glucose

a) Nachweise

positive Fehlingprobe: $2\text{Cu}^{2+} + 4(\text{OH})^{-} + \text{R-CH=O} \rightarrow \text{Cu}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{R-COOH}$

positive Silberspiegelprobe (= Tollensreaktion): $2\text{Ag}^{+} + 2\text{OH}^{-} + \text{R-CH=O} \rightarrow 2\text{Ag}^{+} + \text{H}_2\text{O} + \text{R-COOH}$

→ Glucose ist ein Aldehyd

Die Schiff'sche Probe fällt dennoch negativ aus, da sie im sauren Milieu abläuft und so eine Ringöffnung nicht möglich ist.

b) Reduktionseigenschaften

Glucose ist eine Polyhydroxyverbindung (tiefblauer Komplex mit Kupfer(II)Ionen), welche als Aldehyd seinen Reaktionspartner reduzieren kann (siehe z.B. bei der Fehlingprobe). Glucose selbst wird dabei oxidiert.

c) Glucose in der Fischer-Projektion

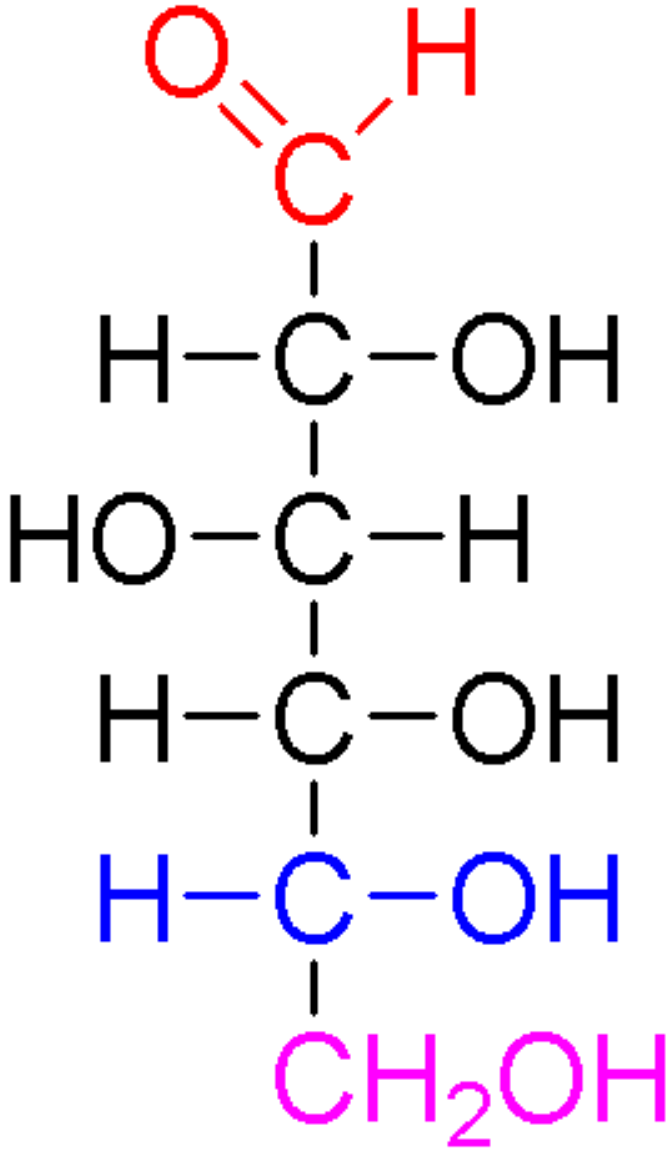
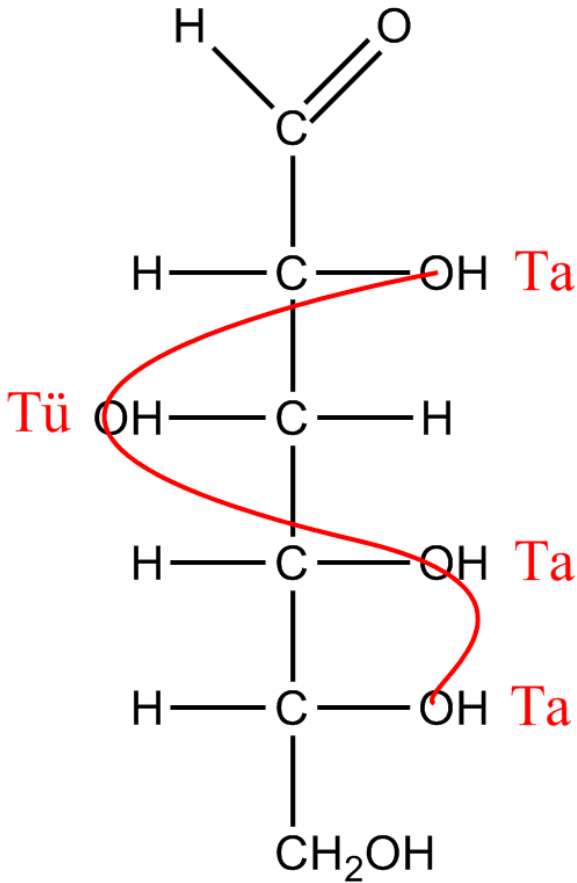


Abbildung 238: D-Glucose

- → Aldose → Glucose ist eine Aldohehexose
- Polyhydroxyalkohol



Glucose

Abbildung 239: Merke: Anordnung der Hydroxidgruppen: „Tatütata“

- OH-Gruppe rechts → D-Glucose

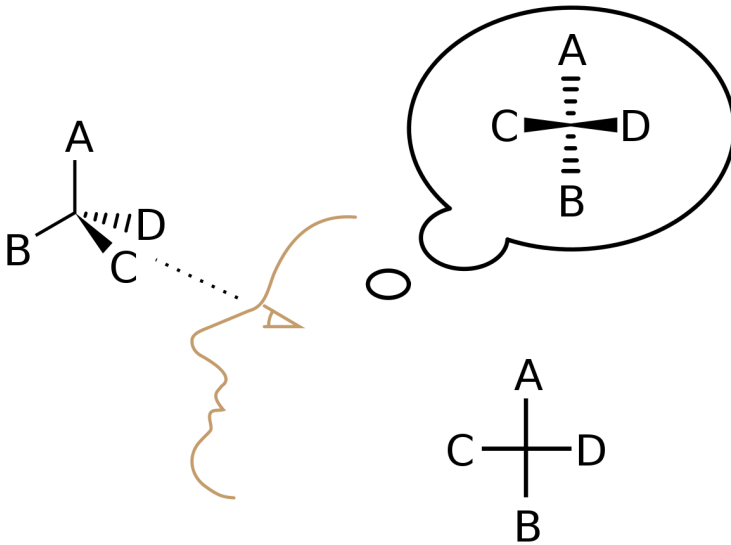


Abbildung 240: Fischer Projektion

Vorstellung für die Fischerprojektion: Die Kohlenstoffkette (hier am Beispiel von D-Glucose) wird um eine Rolle gewickelt, dabei zeigen die Substituenten nach vorn, von der Rolle weg.

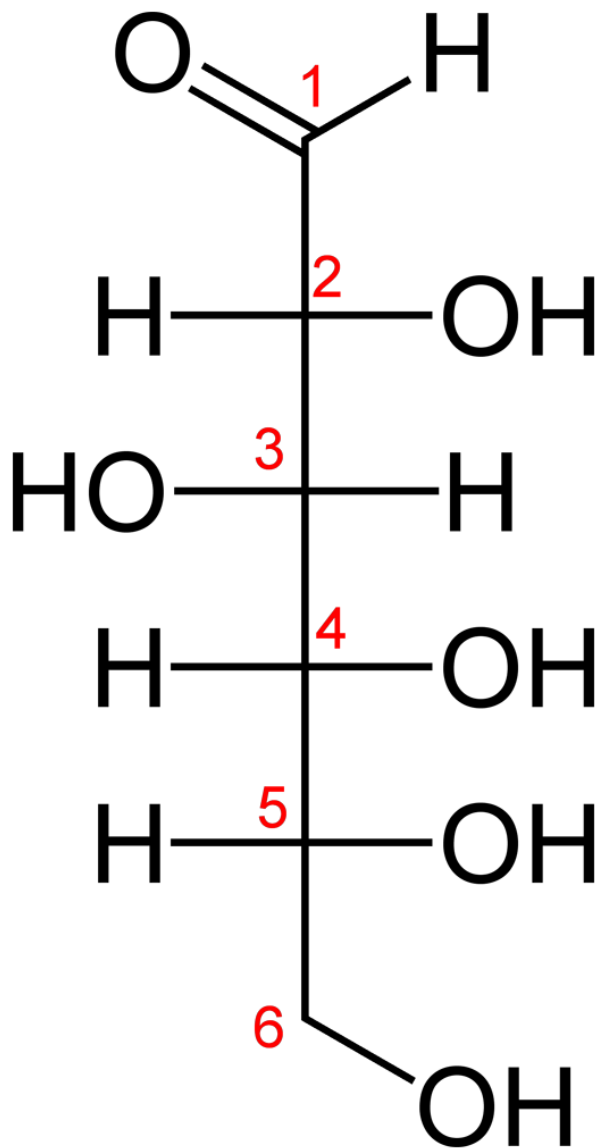


Abbildung 241: D-Glucose

Zum Erstellen der Fischerprojektion (nach Emil Fischer, 1891) ordnet man die Kohlenstoffe senkrecht an und zwar so, dass der am höchsten oxidierte Kohlenstoff (also der mit der höchsten Oxidationszahl!) oben steht. Das muss nicht zwangsweise das C am Ende der Kette sein!

Die weiteren Substituenten werden an das Ende von waagerechten Linien gezeichnet. Die waagerechten Bindungen stehen horizontal und zeigen immer zum Betrachter hin (deshalb verwendet man auch manchmal die Keilform, wie oben).

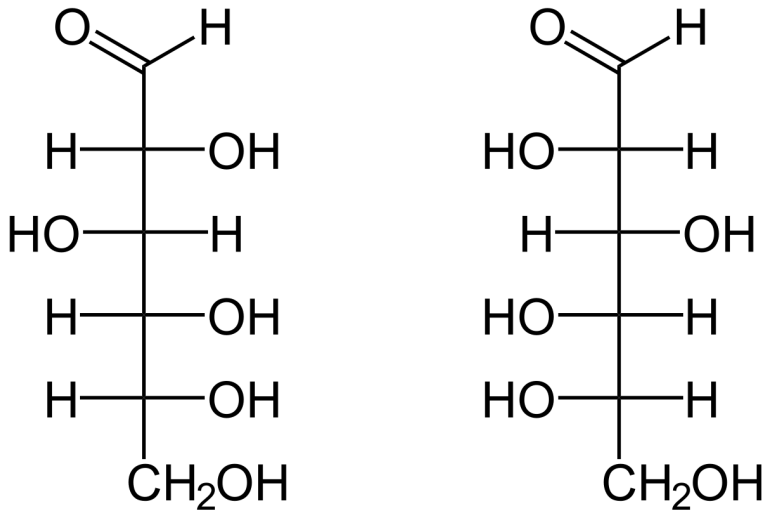
Die Kohlenstoffatome werden übrigens oft gar nicht gezeichnet (siehe rechts). Sie befinden sich logischerweise an den Schnittpunkten der vertikalen und horizontalen Linien.

Zusatzinformationen:

- FISCHER-PROJEKTION⁸

⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FISCHER-PROJEKTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Fischer-Projektion)

12.6.7 Wie unterscheiden sich D-Glucose und L-Glucose?



D-Glucose

L-Glucose

Abbildung 242: miniatur

d) Optische Eigenschaften von Glucose

V: Eine D-Glucoselösung wird in einen Polarimeter gehalten.

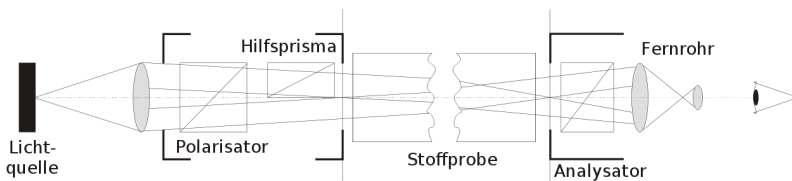


Abbildung 243: Halbschattenpolarimeter

B: Die Polarisation (Schwingungsebene) des Lichts wird gedreht.

S: Glucoselösung ist optisch aktiv. Liegt eine reine Lösung vor, so dreht sie die Ebene des Lichts.

→ Informiere Dich, was polarisiertes Licht ist (siehe auch die Links unten).

Vergleich mit dem einfachsten Zucker (Glycerinaldehyd)

- Stäbchenmodell
 - Fischer Projektion
 - Spiegelbildisomer, Enantiomere liegen vor

12.6.8 Chiralität = Händigkeit

- Oberstes Prinzip: Bei vier verschiedenen Substituenten liegt eine Asymmetrie bezüglich der Substituenten vor → diese Verbindung ist (zu 99%) optisch aktiv.
- Licht einer Polarisationsebene (z.B. aus einem Polarimeter) wird durch eine D-Glucose-Lösung gedreht. Je nach Drehrichtung wird der Zucker dann D-(+)- oder D-(-)- Glucose genannt. Auch von der L-Glucose gibt es eine + und eine - Form.
- Drehung des Lichts nach + oder - ist nicht gleich D oder L!!!
- Ein Gemisch auch Mischung D,L Glucose (1:1 - wird Racemat genannt) ist nicht mehr optisch aktiv.

In der Medizin wird der so genannte GOD-Test (Glucose-Oxidase Test) eingesetzt. Durch ihn wird durch ein Enzym die D-Glucose nachgewiesen (Teststäbchen).

D-(+)-Glucose = Dexter - (+) – Glucose (*natürliche Glucose*)

Zusatzinformation: POLARIMETER⁹**12.6.9 Wiederholung: Die Fehling'sche Lösung als Aldehydnachweis**

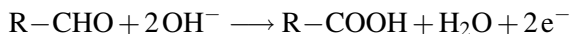
Der Chemiker Hermann von Fehling bemerkte einen Erhitzen von Aldehyden einen orangerot gefärbten Niederschlag, wenn dies vorher mit seiner nach ihm benannten Fehling Lösung (alkalische Lösung eines Kupfer(II)-Tartrat-Komplexes) versetzt wurden.

V: Zu Glucose wird Fehling Lösung zugefügt und vorsichtig erhitzt. Fehlinglösung I = Kupfer(II)-sulfatlösung; Fehlinglösung II = Kaliumnatriumtartratlösung

B: Orangeroter Niederschlag

S: Glucose ist eine Aldose (ein Aldehyd!). Sie reagiert mit der Fehlinglösung in einer Redoxreaktion und oxidiert dabei zur Glucosäure. Gleichzeitig wird das Cu^{2+} -Ionen zu Kupfer(I)-oxid (Cu_2O) reduziert.

Oxidation:



Eine Aldehydgruppe wird im basischen zur Carbonsäure oxidiert.

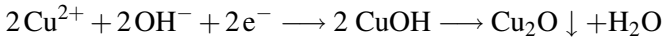


Da die Reaktion in alkalischer Umgebung stattfindet,

⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/POLARIMETER](http://de.wikipedia.org/wiki/Polarimeter)

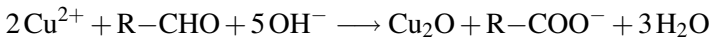
wird die entstehende Carboxygruppe durch Hydroxidionen zur Carboxylatgruppe im Sinne einer Säure-Base-Reaktion deprotoniert

Reduktion:



Kupfer(II)-ionen und Hydroxidionen reagieren zu Kupfer(I)-hydroxid, das weiter zu Kupfer(I)-oxid dehydratisiert.

Redoxreaktion:



Kupfer(II)-ionen und Aldehydgruppen reagieren im basischen Milieu zu Kupfer(I)-oxid, Carboxylaten und Wasser

Merke

- Oxidation des Aldehyds zur Carbonsäure
- Reduktion von blauen Kupfer(II)-ionen zu rotem Kupfer(I)-oxid}}

12.6.10 Reduzierende Eigenschaften von Glucose

Glucose zeigt reduzierende Eigenschaften (Nachweis durch positive **Silberspiegelprobe** oder **Fehlingprobe**). Die Schiff'sche Probe

hingegen verläuft negativ, da in wässrigen Lösungen die Glucose überwiegend in Ringform vorliegt und somit die Kettenform blockiert ist → es ist kaum Aldehyd vorhanden. Da die Fehlingprobe chemisch sensibler ist, kann sie die geringen Mengen dennoch nachweisen. Die Schiff'sche Probe hingegen ist vergleichsweise „unsensibel“. Vorliegende geringe Aldehydmengen reichen also nicht für einen positive Schiff'sche Probe aus.

Glucose ist für viele Tiere der Hauptenergieträger schlechthin. Er wird von Pflanzen bei der Photosynthese produziert und dient in der Natur als Ausgangsstoff für viele weitere Produkte, wie z.B. Stärke oder Zellulose. Viele dieser Produkte werden im Laufe der Verdauung beim Menschen zuerst wieder in Glucose umgewandelt, dann ins Blut aufgenommen und letztlich von den Zellen in der Zellatmung wieder zu Kohlenstoffdioxid und Wasser oxidiert.

Zusatzinformationen: Eindeutige (also spezifische) Nachweise für Glucose (bzw. Fructose liefert für Glucose der Glucoseoxidaseteststreifen, für Fructose die Seliwanoff-Probe.

12.6.11 Aufgaben

1. Erstelle die Reaktionsgleichung für eine positive Fehlingreaktion mit Ethanal, Propanal, Aceton.

12.6.12 Versuche zu den reduktiven Eigenschaften

a) Blaues Wunder (Methylblau und Glucose)

In einem Erlenmeyerkolben oder einem Rundkolben werden 20 g Glucose in 100 ml Wasser aufgelöst. Dann wird solange Methylenblau hinzugefügt, bis die Lösung tintenblau ist.

Dann wird etwas Natronlauge hinzugefügt (10-20 mL einer ca. 1 molaren NaOH oder einfach 3 Pastillen festes Natriumhydroxid). Das Gefäß wird mit einem Stopfen leicht (!) verschlossen - Achtung den Stopfen nicht fest reindrücken!

Nun wird alles auf ca. 40°C mit dem Brenner vorsichtig erhitzt.

B: Die Blaufärbung verschwindet beim Erwärmen - kehrt aber beim kräftigen Schütteln oder Rühren der Lösung zurück.

S: Der Farbstoff Methylenblau ist in seiner oxidierten Form blau. Wird er von Glucose (zu einer farblosen Leukoform) reduziert, verliert er die blaue Farbe (aus Glucose entsteht dabei Gluconsäure). Diese Redoxreaktion läuft im alkalischen Milieu ab.

Wird die farblose reduzierte Form gerührt, kommt er erneut zur Oxidation durch den eintretenden Luftsauerstoff, so dass wieder Methylenblau entsteht.

Der Vorgang ist so lange wiederholbar, bis keine reduzierende Glucose in der Lösung mehr vorliegt.

b) Reduktion von KMnO_4 durch Glucose

Eine Spatelspitze Glucose wird mit 2 mL Wasser und mit einigen Tropfen KMnO_4 -Lösung versetzt und geschüttelt.

B: Die violette Lösung verfärbt sich braun.

S: Glucose reduziert das violette KMnO_4 zu braunem MnO_2 . Aus Glucose bildet sich Gluconat.

c) Farben beim Kippen

V: In einem Becherglas werden genau 6,0 g NaOH werden in 200 mL Wasser aufgelöst.

In einem zweiten Becherglas werden 700 mL 36°C warmes Wasser gefüllt und dann 14,0 g Glucose aufgelöst. Beide Lösungen werden zusammen geschüttelt und abschließend werden 0,06 g Indigokarmin

hinzu gegeben. Nun kann man das Gemisch in ein andere Gefäß (z.B. einen Eimer) schütten.

B: Die Farbe verändert sich bei Sauerstoffkontakt. Nach einiger Zeit stellt sich die ursprüngliche Farbe wieder ein (grün → rot)

S: Glucose reduziert das rote Indigokarmin, welches sich dadurch grün färbt. Erneuter Sauerstoffkontakt führt zu erneuter Oxidation (→ Rotfärbung).

12.7 Eine Besonderheit der Zucker in Wasser - Ringschluss durch Halbacetalbildung

V: Zu Glucoselösung wird Fuchsin-schweflige Säure zugefügt (Fuchsin-schweflige Säure ist ein nicht ganz so empfindlicher Aldehydnachweis. In Gegenwart eines Aldehyds färbt sie sich violett).

B: Kein Farbumschlag!

S: Da Glucose eine Aldose ist, wie mit der positiven Fehlingreaktion ja auch bewiesen wurde, müsste der Nachweis mit fuchsin-schwefliger Säure auch positiv verlaufen. Tut er aber nicht! → Die Aldehydgruppe wurde verändert!

Die offenkettige (und dir bisher bekannte) Form der Glucose kommt in Wasser nur mit ca. 0,003% tatsächlich vor! 99,997% der Glucosemoleküle kommen in einer Ringform vor. Sie entsteht durch die innermolekulare (=intramolekulare) Reaktion von Alkoholgruppe und Aldehydgruppe (=Halbacetalbildung). Es findet ein Ringschluss über eine Sauerstoffbrücke statt. Da bei diesem Ringschluss die Aldehydgruppe angegriffen wird (und das Aldehyd C oxidiert wird), liegt zu 99,997% kein Aldehyd vor. Die verbleibenden 0,003% reichen für einen Nachweis der (sensibleren) Fehlingreaktion aus, aber nicht für den Nachweis mit fuchsin-schwefliger Säure.

Eine weitere Besonderheit kommt nun durch den Ringschluss zu-
tage:

Da der Kohlenstoff der Aldehydgruppe frei drehbar ist, kann der Ringschluss stattfinden, während das O links oder rechts ist. Demzufolge zeigt es im Ring nach oben oder unten! Man unterscheidet deshalb zwischen einer α - und eine β -Form (bei der α -Form zeigt das OH am ersten C nach unten, bei der β -Form zeigt es nach oben). Der Sechsring wird auch Pyranring genannt (\rightarrow bei Glucose: Glucopyranose).

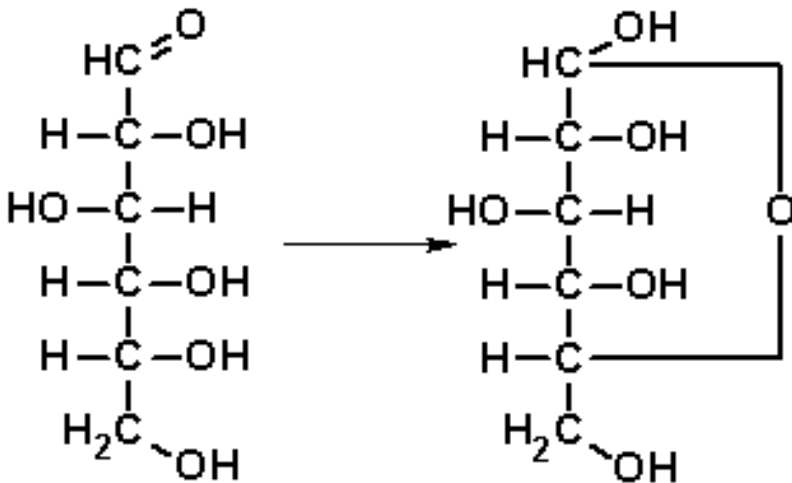


Abbildung 244: Fischer \rightarrow Tollensprojektion

Bitte nicht verwechseln: α - und β -Form sind nicht zu verwechseln mit der D und L Form! Es gibt eine α - und eine β -D-Glucose sowie eine α - und eine β -L-Glucose.

Das Vorliegen in der Ringform in wässrigen Lösungen erklärt auch das Versagen der Schiff'schen Probe. Es liegt zu über 99,9% keine Aldehyd vor!

Die Schiff'sche Probe ist für derart geringe Mengen (0,003% Aldehyd) nicht empfindlich genug.

Tipp zum Merken der Begriffe Furanose und Pyranose:

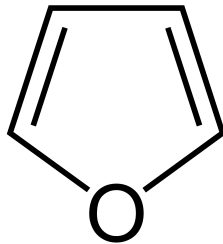


Abbildung 245

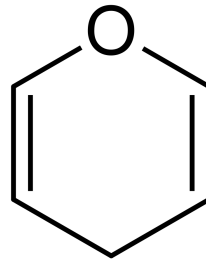


Abbildung 246

12.8 Der Mechanismus der Ringbildung

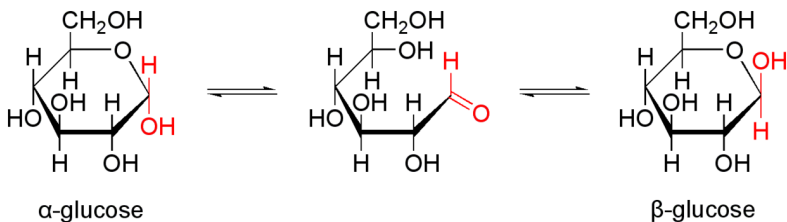


Abbildung 247: x200px

12.8.1 Das anomere C-Atom

Durch den Ringschluss kommt es zu einer weiteren Besonderheit: Ein zusätzliches chirales C-Atom entsteht. Dieses wird als anomeres C-Atom bezeichnet - die an ihm befindliche alkoholische Gruppe wird als anomere Hydroxidgruppe bezeichnet.

→ Es gibt durch den Ringschluss immer zwei Formen, welche mit α und β bezeichnet werden.

Eine weitere Möglichkeit: Perspektivische Darstellung von Zuckerringen

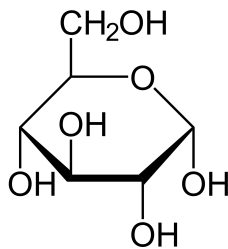


Abbildung 248: α -D-Glucose

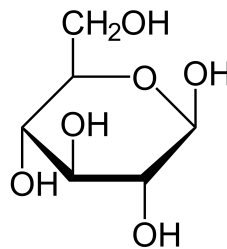


Abbildung 249: β -D-Glucose

12.9 Das Phänomen der Mutarotation

Wenn man je reine wässrigen Lösungen von α -D-Glucose und β -D-Glucose im Polarimeter untersucht misst man für α -D-Glucose: + 112° Drehwinkel, für β -D-Glucose: + 19° Drehwinkel. Wartet man nun einige Zeit nach dem Lösen in Wasser von α - bzw. β -Glucose,

verändert sich der Drehwinkel bis zu einem konstanten Wert von 53° verändert. Es liegt also kein 1:1-Gemisch beider Formen vor.

→ Es liegt eine Umwandlung der α -in die β -Form vor. Dieses Phänomen nennt man Mutarotation.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

12.9.1 Ablauf der Mutarotation

- Durch den Ringschluss entsteht ein neues, (5.) Asymmetriezentrum. Es entstehen 2 Isomere mit unterschiedlicher Stellung der Hydroxylgruppe am C1-Atom.
- keine Spiegelbildisomere, also Diastereomere (nicht Enantiomere).
- Diastereomere, die sich nur durch die Konfiguration am C1 unterscheiden → Anomere.
- cyclische Zucker-6-Ringe bezeichnet man als Pyranosen.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Ab K13 verständlich: Die offene Kettenform und die beiden Ringformen stehen miteinander im chemischen Gleichgewicht. Die Umwandlung der Formen in einander bezeichnet man als Mutarotation.

12.9.2 Wie kommt die Ringbildung genau zustande?

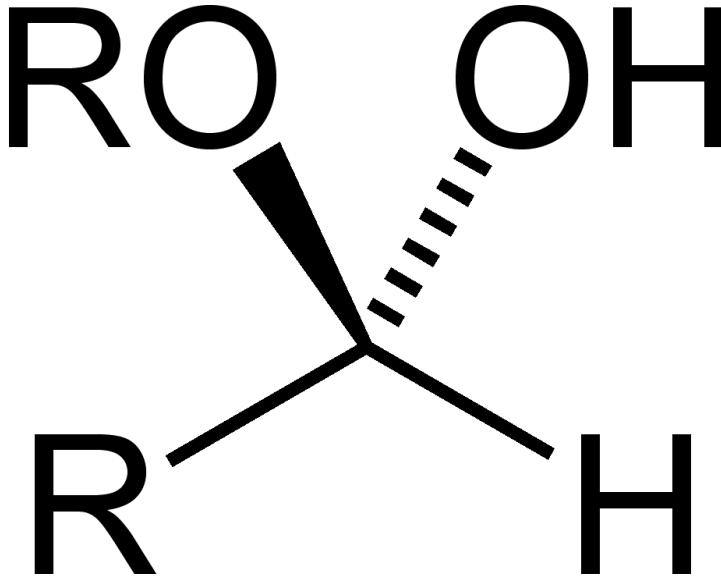


Abbildung 250: Halbacetal

Die Aldehydgruppe am C₁ reagiert mit der Hydroxydgruppe am C₅ unter Ausbildung eines innermolekularen Halbacetals¹⁰ → Ringschluss. Es liegt keine Aldehydgruppe mehr vor!

¹⁰Halbacetale bilden sich bei der Reaktion von Aldehyden mit Alkoholen.

Sessel oder Wanne?

Cyclische Sechsringe unterscheiden sich in ihrer Form. Man kennt die Sesselform und die Wannenförmigkeit. Das Glucosemolekül liegt v.a. in der Sesselform vor.



Abbildung 251:
Sessel



Abbildung 252:
Wanne

Aufgabe:

1. Warum zeigt die Schiff'sche Probe keinen positiven Nachweis? (Warum funktionieren aber die anderen Nachweise?)

Der Nachweis bei der Schiff'sche Probe erfolgt nur über offene Aldehydform! Die Halbacetalgruppe am C1 ist aber sehr reaktiv und kann deshalb zumindest von Ag^+ und Cu^{2+} Ionen oxidiert werden.
→ **Silberspiegelprobe positiv**

Die Haworth-Projektion zur Darstellung von Zuckern

Ringförmige komplexe organische Moleküle können sehr übersichtlich nach der Haworth-Formel dargestellt werden (benannt nach dem Chemiker Walter Norman Haworth)

Regeln für die Umwandlung der Fischer in die Haworthprojektion:

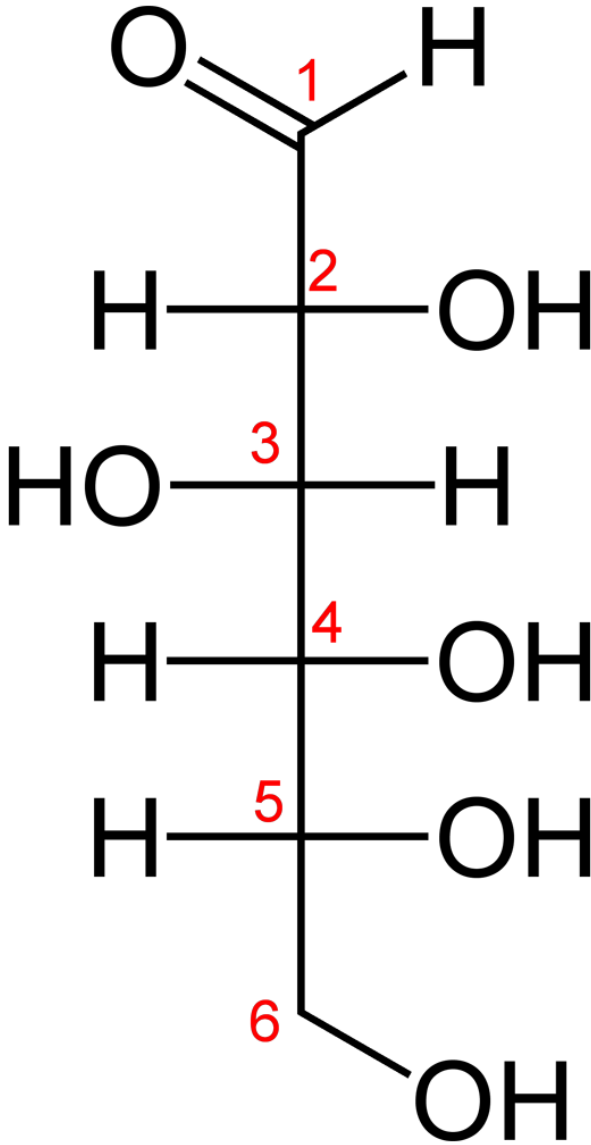


Abbildung 253: miniatur

Regeln zur Erstellung

- Das Molekül wird als ebenes Sechseck (bzw. Fünfeck) gezeichnet
- ein im Ring enthaltenes Sauerstoffatom wird so eingezeichnet, dass es bei Fünfringen vom Betrachter weg zeigt, bei Sechsringen kommt es in die hintere rechte Ecke
- Die Kohlenstoffatome werden im Uhrzeigersinn nummeriert
- Substituenten werden mit einer Senkrechten Linie ober- bzw. unterhalb des Rings gezeichnet
- Substituenten, die in der Fischer-Projektion nach rechts zeigen, werden in der Haworth-Projektion nach unten eingezeichnet, Substituenten, welche nach Links zeigen entsprechend nach oben.

Anmerkung: In der Haworth-Projektion kommt der gewinkelte Bau des 6-Ringes nicht zum Ausdruck. Monosaccharide, wie Glucose liegen nicht eben (planar) vor, sondern meist in Sesselkonformation.

Eine schematische Darstellung der Glucose

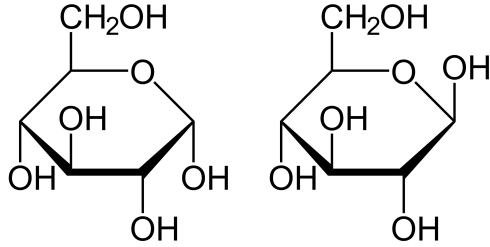


Abbildung 254:
Alpha-D-Glucose

Abbildung 255:
Beta-D-Glucose

Zusatzinformationen:

- HAWORTH-FORMEL¹¹
- GLUCOSE¹²

Halbacetalbildung bei Glucose im Detail

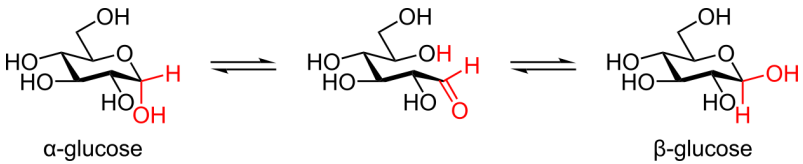
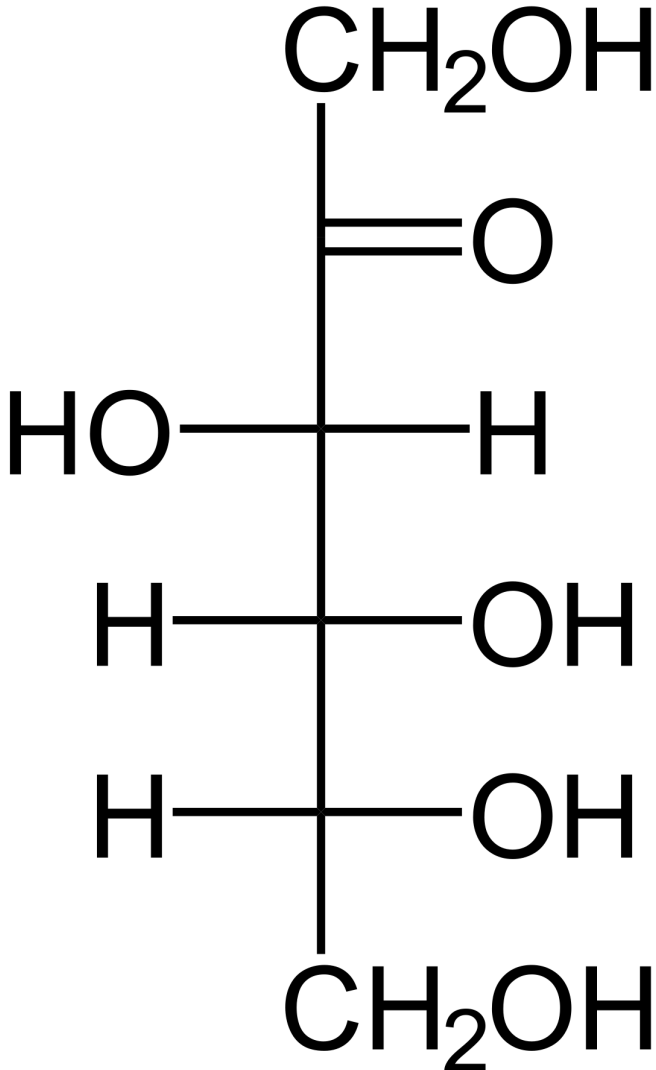


Abbildung 256: x150px

¹¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/HAWORTH-FORMEL](http://de.wikipedia.org/wiki/Haworth-Formel)

¹²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/GLUCOSE](http://de.wikipedia.org/wiki/Glucose)

12.10 Fructozucker - Fructose - $C_6H_{12}O_6$ - eine Hexose



Fructose ist eine 2-Ketohexose.

V: Aus der Literatur kann man entnehmen, dass Fructose einen positiven Ketosen Nachweis zeigt (Seliwanow-Reaktion positiv). Wie reagiert sie auf typische Aldehydnachweise?

B: Fehlingprobe positiv, Silberspiegelprobe positiv

S: Es müssen Aldehyde vorliegen. Diese sind durch Keto-Enol-Tautomerie entstanden.

12.10.1 Vorkommen von Fructose

- vor allem in süßen Früchten und Honig
- Lebensmittel, welche Fructose, gewonnen aus Maisstärke enthalten
- Pollen mancher Pflanzen

12.10.2 Eigenschaften

- Fructose ist schlecht auskristallisierbar, sie bildet statt Kristallen eher sirupartige Flüssigkeiten
- D-Fructose dreht die Schwingungsebene des linear polarisierten Lichts nach links → D-(-)-Fructose.
- am C2-Atom ist eine Ketogruppe → Fructose ist eine Ketose → Aldehydnachweise sollten eigentlich unwirksam sein.
- Fruchtzucker besitzt eine höhere Süßkraft als Glucose
- Aufnahme im Darm ist langsamer als bei Glucose. → Fructose wird nie vollständig aus der Nahrung aufgenommen (meist gut für Diabetiker) → beeinflusst den Blutzuckerspiegel kaum.

- wird vom menschlichen Organismus insgesamt schneller abgebaut als Glucose
- Abbau durch das Leberenzym Fructokinase erst in Fructose-1-phosphat und dann zu Glycerinaldehyd und Dihydroxyacetonphosphat (es folgt eine Phosphorylierung und anschließend steht sie der Glykolyse zur Verfügung (siehe Bio) → Es wird zur Aufnahme kein Insulin benötigt! → zum Süßen für Diabetiker geeigneter als Glucose.
- Fructose in großen Mengen steigert u.U. den Cholesterinspiegel im Blut.
- Es sind 2 verschiedene Ringschlüsse möglich: In wässrigen Lösungen liegt Fructose als Sechsring vor (Fructopyranose)¹³
- In Verbindungen liegt es hingegen als Fünfring¹⁴ vor (Fructofuranose).

¹³Sechsring = Pyranose; Fünfring = Furanose

¹⁴Fünfringe werden auch als Furan bezeichnet



Abbildung 258

Zusatzinformation:

- Mit verdünnter Natronlauge werden Mannose, Glucose und Fructose ineinander umgewandelt (durch Keto-Endiol-Tautomerie). Dies führt zu einem Gleichgewicht dieser Isomeren. Dies reicht aus, um eine positive Fehlingprobe zu erreichen. Im Grunde wird aber nur Glucose nachgewiesen.

- Nachweis über die Seliwanow-Probe durch Kochen in HCl und Resorcin Zugabe. Dieser Nachweis für Ketohexosen in der Furanose-Ringform findet im leicht sauren Milieu statt, so dass es nicht zu einer Keto-Endiol-Tautomerie kommt. Folglich kann keine Glucose nachgewiesen werden.
- Der Nachweis mit Fehling sollte nicht funktionieren, aber durch Keto-Endiol-Tautomerie erfolgt in geringem Maße eine innermolekulare Umlagerung (über eine nicht isolierbare Endiol-Form) zur Aldehydform (es entsteht also Glucose!).
[U+F0DE] die Fehlingprobe ist positiv.

12.11 Mannose

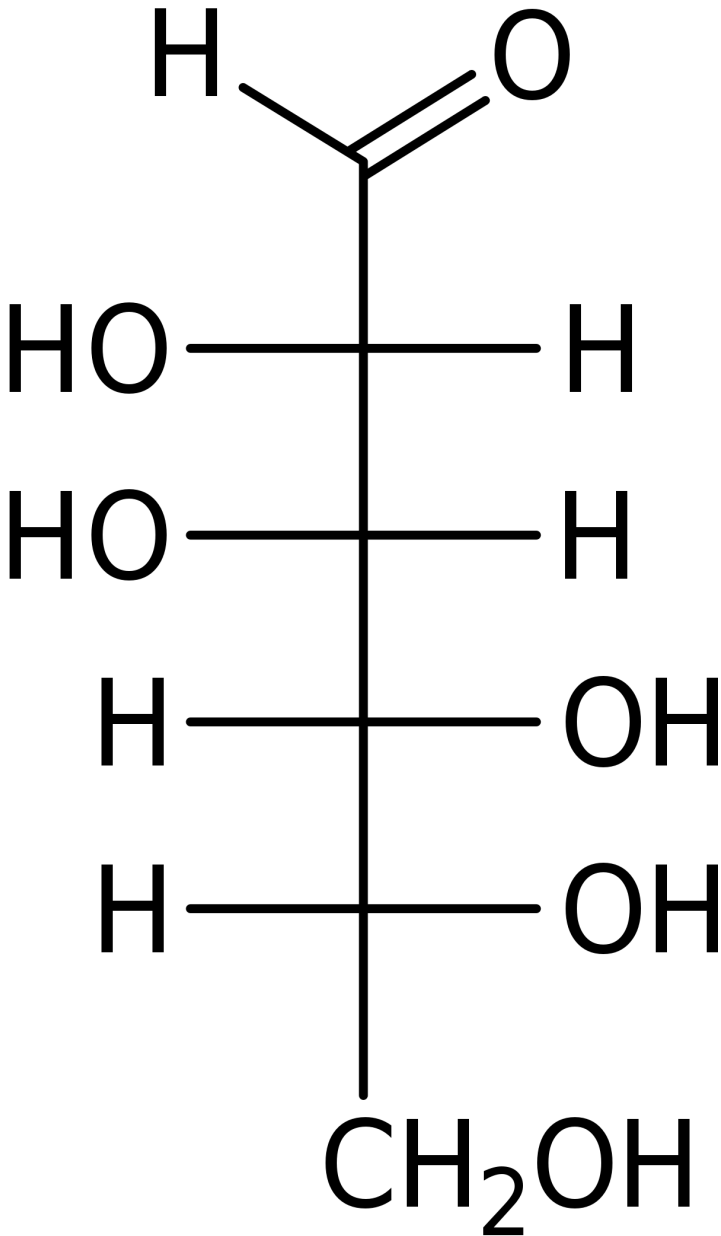


Abbildung 259: Mannose

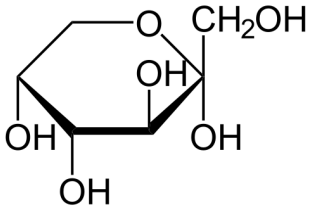
In Lebewesen kommen immer nur die Enantiomere der D-Reihe vor. Ein weniger bekannter Einfachzucker ist die Mannose. Sie ist ein Hauptbestandteil von biologischen Membranen. Außerdem kommt sie als Baustein in vielen biologischen Polysacchariden vor.

Zusatzinformation:

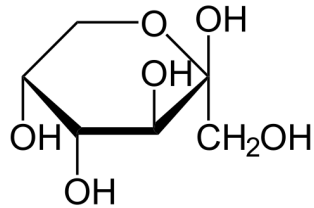
- MANNOSE¹⁵

¹⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/MANNOSE](http://de.wikipedia.org/wiki/Mannose)

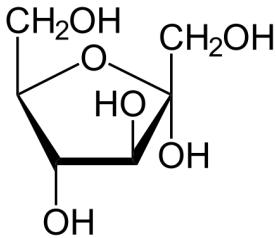
12.12 Vergleich der beiden Fructoseformen (Fructopyranose - Fructofuranose) in ihrer α und β -Form



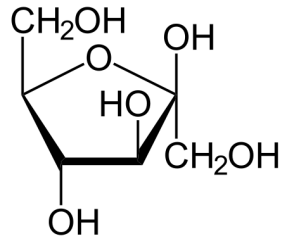
α -D-Fructopyranose



β -D-Fructopyranose



α -D-Fructofuranose



β -D-Fructofuranose

Abbildung 260

Aufgaben

1. Mit welchem Dir bekanntem Nachweis, kann man Glucose und Fructose voneinander unterscheiden?

Zusatzinformationen:

- FRUCTOSE¹⁶

¹⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FRUCTOSE](http://de.wikipedia.org/wiki/Fructose)

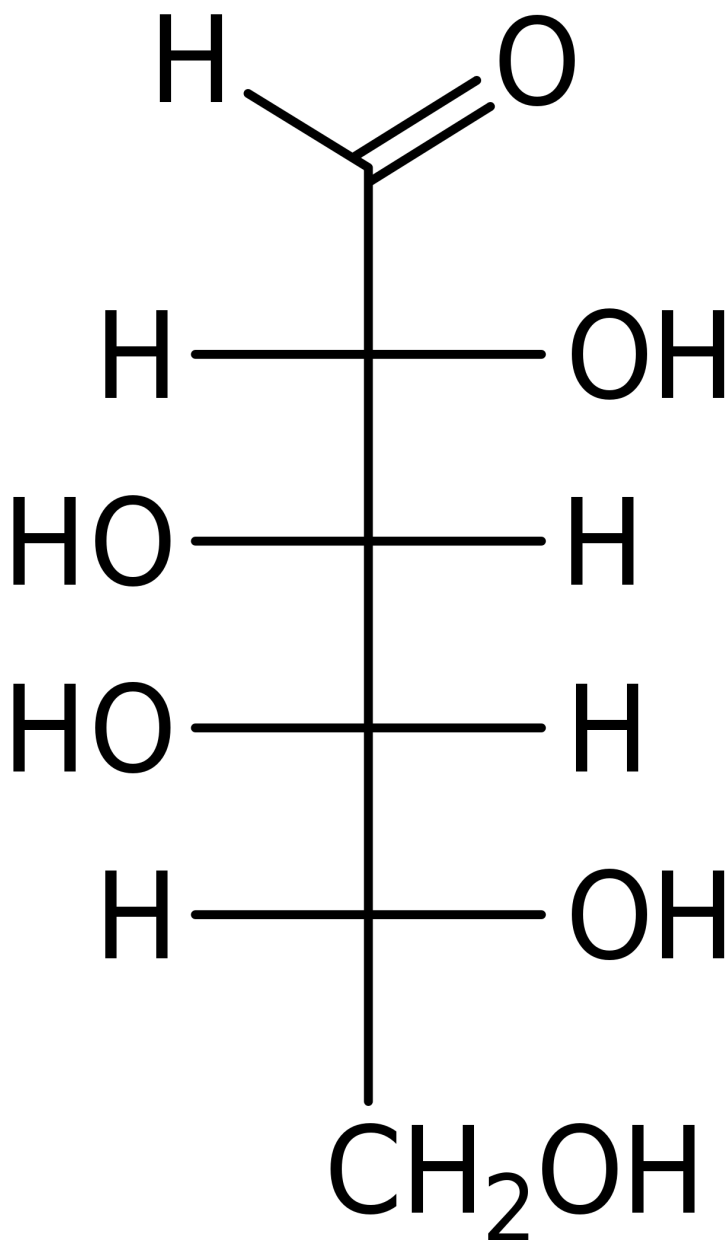
12.13 Galactose (Schleimzucker) (C₆H₁₂O₆)

Abbildung 261: Fischer-Projektion

Galaktose kommt v.a. in den Schleimhäuten vor. Sie ist entzündungshemmend und hat somit eine heilende (sowie beruhigende) Wirkung.

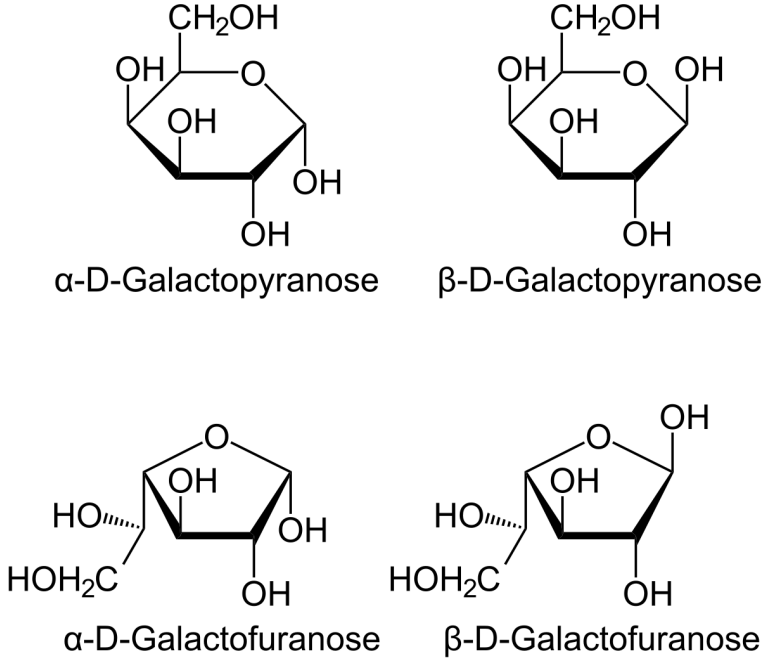


Abbildung 262

12.13.1 Wissenswertes

- Galactose gehört zur den Aldohehexosen.

- Es existieren wieder vier Formen (vergleichbar der Fructose), jeweils α - und β -Pyranosen und α - und β -Furanosen (also je zwei Sechs- und zwei Fünfringe).
- Es gibt spezifische Drehwerte [U+F0DE] α -D-Galactopyranose und β -D-Galactopyranose.
- Galactose ist als Baustein in Lactose und anderen biochemischen Stoffen zu finden.
- Galactose ist als Bestandteil in der Muttermilch enthalten.
- Im Dünndarm aufgenommen, wird sie durch das Leberenzym Galaktosinase abgebaut.
- Eine Erbkrankheit existiert, bei der die Betroffenen Galactose aufgrund eines Enzymmangels nicht verdauen können. Dies kommt sofort nach der Geburt zum Tragen.

Zusatzinformationen:

- GALACTOSE¹⁷

¹⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/GALACTOSE](http://de.wikipedia.org/wiki/Galactose)

12.14 Stammbaum der D-Aldosen

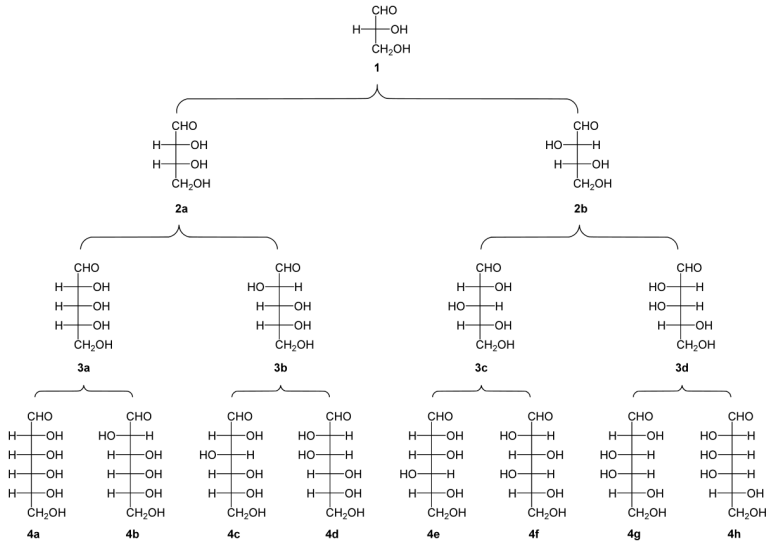


Abbildung 263

Hexosen verfügen über vier chiralen C-Atome → es gibt 16 verschiedene Aldohehexosen!

Zur D-Glucose existieren also 15 Stereoisomere (ein Enantiomer und 14 Diastereomere). In der folgenden Grafik sind alle acht D-Aldohexosen aufgeführt.

Viele natürliche Zucker sind keine Monosaccharide. Sie bestehen aus zwei miteinander verbundenen Monosacchariden, den Disacchariden.

Durch die Reaktion einer anomeren OH-Gruppe (also der α , β -OH-Gruppe) mit anderen Alkoholen entstehen unter Wasserabspaltung

eine Verbindung zwischen zwei Monosacchariden. Rein chemisch gesehen sind dies Acetale. Sie werden auch Glycoside genannt.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

12.15 Glycosidische Bindung

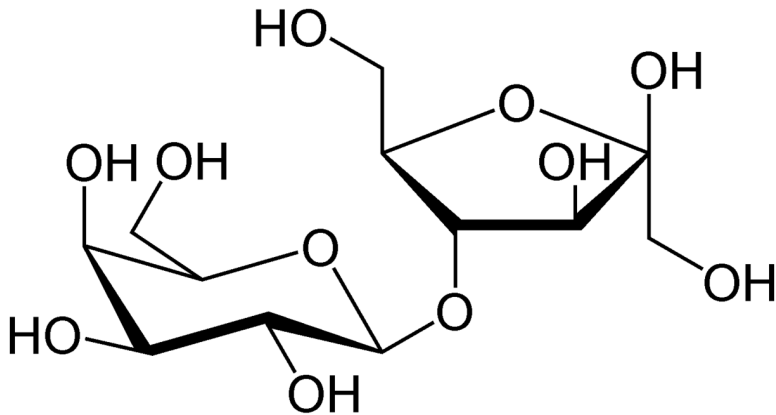


Abbildung 264: Beispiel für ein Disaccharid: Lactulose - aufgebaut aus β -D- Galactose und β -D- Fructose

Beachte:

- Je nachdem, ob die α - oder β -Form eines Zuckers reagiert, entstehen auch zwei verschiedene Glycoside - einmal mit der glycosidische Bindung nach oben und einmal nach unten gezeichnet.
- Da die anomere OH-Gruppe des Zuckers nun fest gebunden ist, können die α - und die β -Form nicht mehr durch Mutarotation ineinander umgewandelt werden.

Man unterscheidet vor allem folgende Typen von Disacchariden:

12.15.1 a) Zweifachzucker aus Glucosemolekülen:

- Cellobiose,
- Laminaribiose,
- Trehalose,
- Maltose (Malzzucker)
- Gentiobiose

12.15.2 b) Zweifachzucker aus je einem Glucose- und Fructosemolekül:

- Saccharose (Rohrzucker)

12.15.3 c) Zweifachzucker aus je einem Glucose- und Galactosemolekül:

- Lactose (Milchzucker)

12.15.4 d) Zweifachzucker aus je einem Fructose- und Galactosemolekül:

- Lactulose (synthetischer Stoff, aus Lactose gewonnen)

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

12.16 Zuckergewinnung für den Haushalt

Zuckerrüben

- Zerkleinern
- Waschen

Rübenschnitzel → Reste: Viehfutter

- Wasserzugabe

Rohsaft

- Zugabe von Kalkmilch und CO_2

Dünnsaft

- Konzentrieren durch Eindampfen

Dicksaft → Zuckerrübensirup → Alkoholgewinnung

- Reinigen durch Auskristallisieren

Rohzucker

- Raffination durch Umkristallisieren

Kristallzucker

12.17 Zuckerverwendung in Deutschland

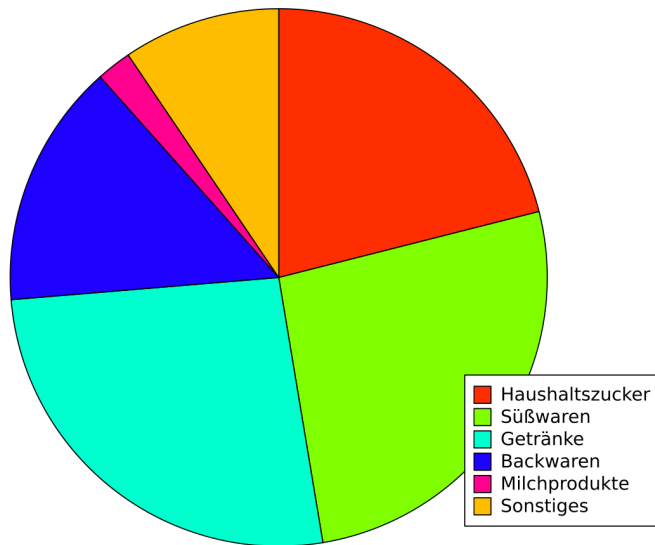


Abbildung 265

12.18 Maltose (=Malzzucker): Doppelzucker aus 2 α -D-Glucosemolekülen ($C_{12}H_{22}O_{11}$)

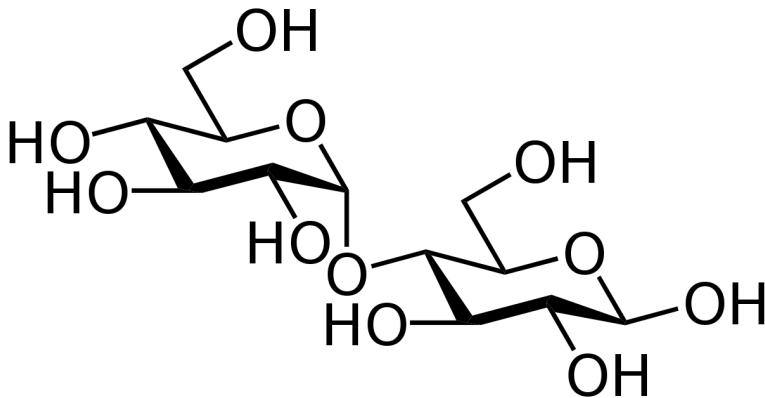


Abbildung 266: Maltose

Maltose entsteht z.B. bei der enzymatischen Spaltung von Stärke auf der Zunge bei der sofortigen Verdauung von Stärke bzw. beim Keimungsvorgang vieler stärkehaltiger Getreidekörner sowie Kartoffeln (durch das Enzym α -Amylase). Maltose ist also ein Abbauprodukt von Stärke.

Der erste Schritt der Bierherstellung ist ein Keimen von Gerstenkörnern, welche dann kurz geröstet werden um den Keimungsvorgang zu beenden. Das Produkt wird Malz genannt. Bei der Keimung ist Malzzucker entstanden.

Wie man sieht ist Maltose ein Zweifachzucker aus zwei α -D-Glucosemolekülen. Die Verknüpfung findet über eine glykosidische Bindung zweier Glucosemoleküle (α -1,4-glykosidische Bindung)

mithilfe einer alkoholische OH-Gruppe statt. Dabei wird ein Wassermolekül abgespalten (=1,4- α -glykosidische Bindung).

Maltose hat aufgrund der freien OH-Gruppe am C1-Atom eine reduzierende Wirkung \rightarrow Fehling-Probe ist positiv

Zusatzinformationen:

- MALTOSE¹⁸
- ZWEIFACHZUCKER¹⁹
- GLYKOSID²⁰

12.19 Saccharose (=Rübenzucker)

Saccharose ist vor allem als Haushalts- bzw. Kristallzucker bekannt. Sie wird aus Zuckerrüben oder aus Zuckerrohr hergestellt.

12.19.1 Gewinnung

6000 t Zuckerrüben \rightarrow 800 t Zucker

1. Reinigung, Zerkleinerung
2. Auslaugtürmeauslaugen des Zuckers durch heißes Wasser:
Rohsaft: 12-15%
3. Reinigung mittels Kalkmilch (Oxalsäure, Citronensäure, Phosphate, Eiweiß, Farbstoffe)
 - Eindicken: 55-65% Zucker \rightarrow Rohzucker (braun) \rightarrow Entfärbungsfilter notwendig

¹⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/MALTOSE](http://de.wikipedia.org/wiki/Maltose)

¹⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ZWEIFACHZUCKER](http://de.wikipedia.org/wiki/Zweifachzucker)

²⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/GLYKOSID](http://de.wikipedia.org/wiki/Glykosid)

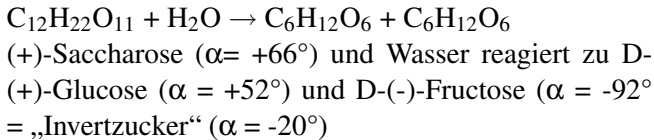
12.19.2 Eigenschaften

- Aufgebaut aus je einem Molekül α -D-Glucose und β -D-Fructose.
- \rightarrow Verknüpfung über eine α,β -1,2-glycosidische Bindung (bzw. $\alpha,1-\beta,2$ -glycosidische Bindung). Dabei wird Wasser frei.
- Saccharose ist ein nicht reduzierendes Disaccharid \rightarrow Fehling-Probe negativ (da die Ringe über zwei anomere Kohlenstoffatome eng miteinander verknüpft sind, so dass keine Aldehydgruppe (unter Ringöffnung) gebildet werden kann. Siehe auch „Regel zu den reduzierenden Zuckern“.)
- erst durch Säurezugabe wird die Bindung der beide Zuckermoleküle gelöst
- Smp. 185°C \rightarrow die Schmelze ist braun und wird auch Karamell genannt. Wird sie weiter erhitzt, verbrennt sie zu „Zuckerkohle“ (auch Zuckercouleur genannt). In dieser Form färbt sie Cola schwarz)
- Saccharose ist gut in Wasser löslich
- Bildung in einigen Pflanzen als Sekundärprodukt der Photosynthese
- 80 Mio t Weltzuckerproduktion
- bis zum 19. Jahrhundert wird Saccharose ausschließlich aus Zuckerrohr gewonnen. Heute verwendet man in Deutschland aber die leichter anbaubare Zuckerrübe. Sie hatte ursprünglich nur einen Saccharose Gehalt von 5% (=Runkelrübe). Durch Züchtungen konnte dieser auf 20% gesteigert werden.
- Saccharose ist die Transportform für Zucker in der Pflanze! Dazu wird die beider Photosynthese entstehende Glucose an

ein Fructosemolekül gebunden. Am Ende des Transportes, wird die Fructose wieder abgelöst und steht für weitere Transportvorgänge zur Verfügung.

12.19.3 Inversion der Saccharose

Saccharose dreht im Polarimeter polarisiertes Licht nach rechts, das aus Saccharose nach hydrolytischer Spaltung in saurer Lösung entstandene Produkt links:



Das äquimolare Gemisch aus Aldohexose und Ketohehexose nennt man „Invertzucker“. Der Drehwinkel beträgt -20° .

Bedeutung der Inversion

- Bei Bienen produziert das Enzym „Invertase“ im Bienenmagen so Honig
- Industriell: Kunsthonigherstellung (Spaltung mit Wein- oder Citronensäure)

Reaktionsverhalten der Saccharose

Saccharose ist nicht reduzierend \rightarrow Fehlingsche Probe verläuft negativ.

- Erklärung: Beide anomeren C-Atome (C_1 der Glucose, C_2 der Fructose) sind durch die Glycosidbindung blockiert \rightarrow keiner der beiden Bausteine kann reduzierend wirken.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Zusatzinformationen:

- SACCHAROSE²¹
- MUTAROTATION²²
- ANOMER²³
- GLYCOSIDE²⁴
- GLYKOSIDISCHE BINDUNG²⁵

²¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/SACCHAROSE](http://de.wikipedia.org/wiki/Saccharose)

²²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/MUTAROTATION](http://de.wikipedia.org/wiki/Mutarotation)

²³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ANOMER](http://de.wikipedia.org/wiki/Anomer)

²⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/GLYCOSIDE](http://de.wikipedia.org/wiki/Glycoside)

²⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/GLYKOSIDISCHE%20BINDUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Glykosidische%20Bindung)

12.20 Lactose (Milchzucker) (C₁₂H₂₂O₁₁)

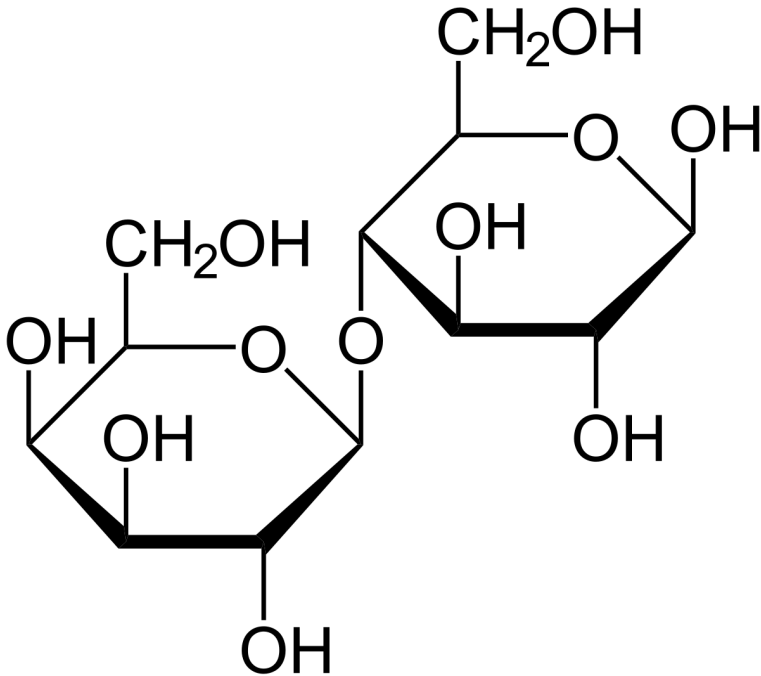


Abbildung 267: miniatur

- zu 5% in Milch enthalten
- wird von Milchsäurebakterien in Milchsäure oxidiert

12.20.1 Eigenschaften

- reduzierend

- β -1,4-glycoisidische Bindung
- optisch aktiv
- kristallin
- weniger wasserlöslich als andere Zucker
- farblos
- unterstützt die Calciumionenaufnahme ins Blut
- hemmt Fäulnisbakterien im Darm des Menschen
- wirkt abführend

Lactose ist ein Bestandteil der Muttermilch und somit für Säuglinge sehr wichtig.

Das Enzym Lactase spaltet Milchzucker bei der Verdauung in die beiden Einfachzucker Galactose und Glukose. Dies funktioniert nicht bei allen Menschen gleich gut. Die Enzyymbildung ist auch Altersabhängig - nur in Europa und bei einigen afrikanischen Völkern hat sich eine Mutation durchgesetzt, durch die auch erwachsene Menschen Lactose aufspalten können.

Der Enzymmangel wird als Lactoseintoleranz bezeichnet.

12.21 Cellobiose ($C_{12}H_{22}O_{11}$)

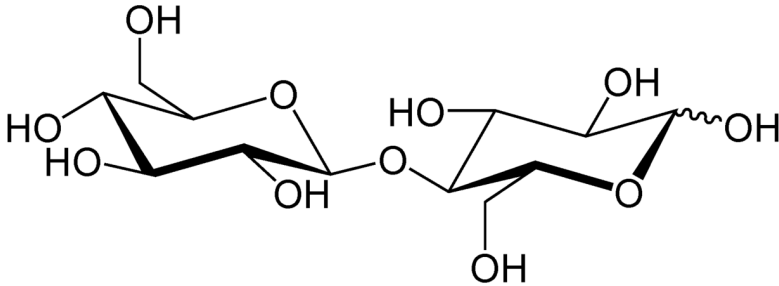


Abbildung 268: miniatur

Die Cellobiose ist die Baueinheit der Cellulose. 2 β -Glucosemoleküle sind über eine β 1-4 -glycosidische Bindung verknüpft.

Sie entsteht beim Abbau von Cellulose

- reduzierend (\rightarrow Fehling Probe positiv.)
- Mutarotation
- Grund: das anomere C-Atom am „zweiten“ Glucose-Molekül ist noch frei, \rightarrow Umlagerung in Kettenform möglich \rightarrow Fehling Probe positiv) \rightarrow kann α - und β -Form annehmen (\rightarrow Mutarotation)

Unterscheidung

- reduzierende Doppelzucker: Maltose, Cellobiose
- nichtreduzierende Doppelzucker: Trehalose (1 \rightarrow 1- α), Saccharose

Bei nichtreduzierenden Zuckern ist die OH-Gruppe an C₁ blockiert
 → keine freie Aldehydform mehr möglich

12.22 Übersicht Zucker und ihre reduzierende Wirkung

Einige Zucker können selbst leicht oxidiert werden. Dies sind vor allem die Aldose. Dabei wird deren Aldehydgruppe zur Carbonsäure oxidiert. Der Reaktionspartner wird entsprechend reduziert. Man spricht dadurch von den reduzierenden Eigenschaften der Zucker.

Manchmal ist die Aldehydgruppe nicht sichtbar und der Zucker hat dennoch eine reduzierende Wirkung. Dann sind innermolekulare Umlagerungen (Keto-Enol-Tautomerie oder Mutarotation dafür verantwortlich).

Ketosen können im Allgemeinen nicht reduzieren!

Bei Disacchariden liegt nur dann eine reduzierende Wirkung vor, wenn eine Aldose vorliegt, die noch Mutarotation betreiben kann.

Zucker	Fehling/Tollens	reduzierende Wirkung	Grund
Glucose	+	+	Aldose → reduzierend

Fructose	+	+	Macht in Lösung zu einem geringen Anteil eine Umwandlung in Glucose durch. → reduzierend, obwohl eigentlich keine Aldose vorliegt
Galactose	+	+	Aldose → reduzierend

Lactose	+	+	<p>* Lactose besteht zwar aus zwei Aldosen, aber nur die β-Glucoseeinheit kann Mutarotation betreiben, da deren C1 nicht glycosidisch gebunden ist und sich so in die offene Kettenform umwandeln kann.</p> <ul style="list-style-type: none">• In der offenen Kette der α-Glucose liegt ebenfalls eine reduzierende Aldehydgruppe vor.
---------	---	---	--

Lactulose	+	+	* Galactose ist über die funktionelle Aldehydgruppe verbunden. Es kann keine offene Kette entstehen. • Fructose ist eigentlich eine Ketose, aber durch Keto-Enol-Tautomerie ist eine Um-lagerung möglich [U+F0DE] re-duzierend.
Maltose	+	+	* re-duzierend!
Cellobiose	+	+	* reduzierend

→ Saccharose ist kein reduzierender Zucker

Zusatzinformation: REDUZIERENDER ZUCKER²⁶

²⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/REDUZIERENDER%20ZUCKER](http://de.wikipedia.org/wiki/Reduzierender%20Zucker)

12.23 Wie erkennt man reduzierende Disaccharide?

12.23.1 a) reduzierende Disaccharide

Am Beispiel des reduzierenden Disaccharides Maltose erkennt man dass bei dessen Bildung eine 1,4-glykosidische Bindung entsteht. Die Konsequenz ist, dass am rechten Zucker noch ein freies Halbacetal vorliegt. Immer, wenn das der Fall ist, dann ist ein Zucker reduzierend.

Dies kann man immer dann voraussetzen, wenn eine 1,4 glykosidische Bindung vorliegt.

→ **reduzierende Zucker haben das Halbacetal behalten.**

Bei Maltose sind zwei α -D-Glucose-Moleküle über eine halbacetal- und OH-Gruppe unter Wasserabspaltung acetalartig miteinander verknüpft (1,4- α -glycosidische Bindung).

→ Alle Disaccharide, welche die 1,4-Glycoisidische Bindung behalten sind reduzierend.

Bei reduzierenden Disacchariden ist übrigens mindestens ein anomeres Kohlenstoffatom nicht an der glycosidischen Bindung beteiligt.

Was genau ist der Grund für die reduzierende Wirkung bei der Fehling-Reaktion?

Acetale können nur durch Säure und nicht durch Laugen/Basen gespalten werden.

Die glycosidische Bindung wird also von der Fehling'schen Lösung nicht angegriffen.

Aber, das Halbacetal der freien OH-Gruppe kann gespalten werden. Daher reagieren reduzierende Zucker mit einem freien Halbacetal mit der Fehling'schen Lösung.

12.23.2 b) Nichtreduzierende Dissaccharide

Bildet sich aber eine andere Verknüpfung, wie im folgenden Beispiel eine 1,5 glykosidische Bindung, oder wie im Falle der Saccharose eine 1,2 glykosidische Bindung, so liegt an keinem Ende des Disaccharides ein Halbacetal vor. Solche Disaccharide sind nicht reduzierend.



Abbildung 269

[U+F0DE] nichtreduzierende Zucker sind Acetale und haben kein freies Halbacetal mehr.

Bei nichtreduzierenden Disacchariden sind die beiden anomeren Kohlenstoffatome direkt miteinander verbunden.

12.24 Polysaccharide - Vielfachzucker

$(C_6H_{10}O_5)_n$

Vielfachzucker sind biologisch bedeutsame Moleküle. Sie tauchen in vielen Lebewesen als Speicherstoff oder Aufbau- und Gerüststoff auf. Aufgrund ihrer Größe und der Tatsache, dass sie auch oft mehr als 5000 Atomen bestehen, nennt man sie auch Makromoleküle.

Da sie aus Monomeren (Einzelzuckern) und Dimeren (Zweifachzuckern) aufgebaut sind, lassen sich Polysaccharide (also Polymere) gut klassifizieren.

Polysaccharide sind aus 100 bis zu mehr als 10 000 Monosaccharidmolekülen zusammengesetzt.

→ Typische Zuckereigenschaften wie Wasserlöslichkeit, Reduktionsvermögen und der süße Geschmack gehen verloren.

=== Stärke $(C_6H_{10}O_5)_n$ === Wichtigster pflanzlicher Reservestoff (Speicherung in Pflanzenzellen in Leukoplasten) Stärke ist osmotisch unwirksam, d.h. unlöslich in H_2O → die Pflanze wandelt die in der Photosynthese entstehenden Glucose in Stärke um, so dass bei einer Speicherung nichts durch Regen- oder Bodenwasser verloren geht. Aufgebaut ist Stärke aus α -D-Glucose-Einheiten.

Der Aufbau der Stärke aus ca. 20% Amylose und ca. 80% Amylopektin:

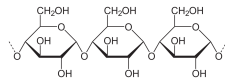


Abbildung 270:
Amylose

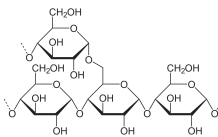


Abbildung 271:
Amylopektin

Amylose: (gr. amyllum = Amylopektin
Stärke)

löslich in heißem Wasser wasserunlöslich
(bildet aber in hoher Konzen-
tration den so genannten
Stärkekleister - kolloidale
Lösung)

aufgebaut aus α -1,4 gly- an Verzweigungsstelle zusätz-
cosidisch verknüpften α - zlich 1,6- α -glycosidische
Glucose-Einheiten (wie Mal- Bindungen. (~ alle 25 Glu-
tose) cosemolekülen)

entspricht einer Amylosekette
mit 20 zusätzlichen Verzwei-
gungen aus bis zu 60 Glucose-
Einheiten (hier ist die 1,6-
Verknüpfung!)

aus 250-500 Glucose- aus mehr als 2000 α -Glucose-
monomeren aufgebaut \rightarrow

verzweigte Spiralen

spiralartig

durch Verzweigungen sind
keine „perfekten“ Spiralen
vorhanden.

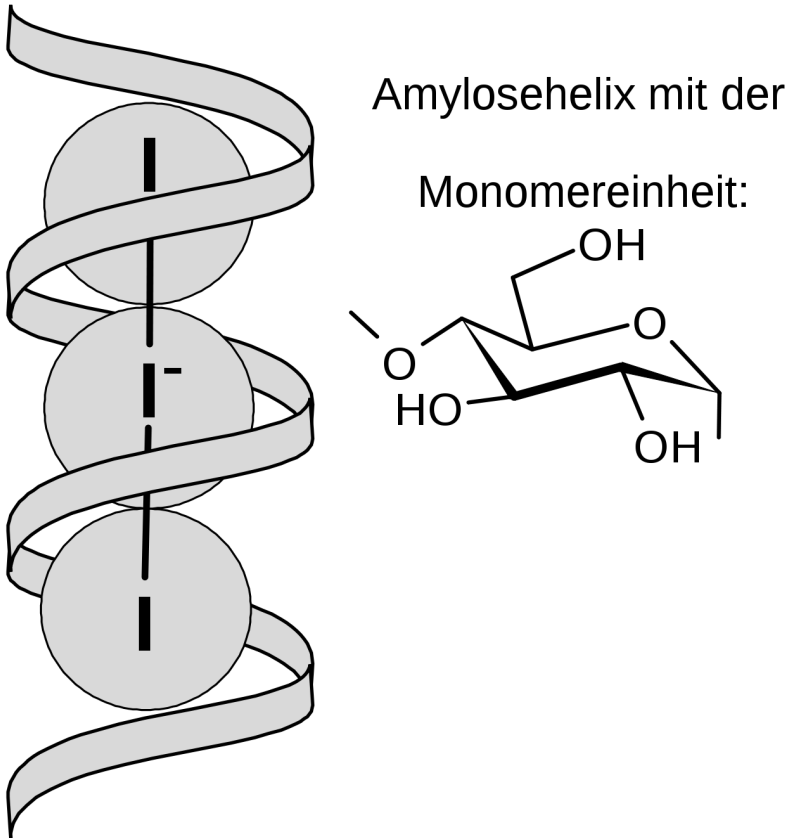
„Stärke“ - Nachweis mit I_2/KI -Lösung

Abbildung 272: Schematische Darstellung eines in die Amylosehelix eingelagerten I_3^- -Ions

Iodzugabe färbt Stärke blau. Der Grund ist, dass Iod (eigentlich $(I_5)^-$ -Ionen) eine blaue Einschlussverbindung bildet.

→ mit Amylose entsteht eine tiefblaue Farbe

12.24.1 Abbau von Stärke =

durch Säure: → Dextrine → Maltose → Glucose

Dextrine werden auch beim Erhitzen der Stärke (backen → Brotkruste) gebildet.

Durch das Enzym Amylase: → Maltosebildung in Mund, Magen und Darm

→ im Darm spaltet das Enzym „Maltase“ dann die Maltose in Glucosemoleküle

Zusatzinformationen:

- STÄRKE²⁷
- AMYLOSE²⁸

Amylosekette

Eine Schlaufe besteht aus ca. 6 Glucose Einheiten

²⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ST%C3%A4RKE](http://de.wikipedia.org/wiki/St%C3%A4rke)

²⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/AMYLOSE](http://de.wikipedia.org/wiki/Amylose)

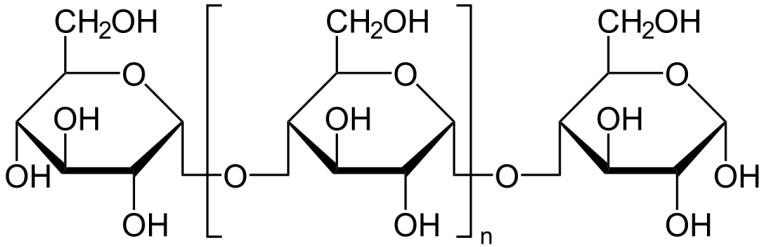


Abbildung 273: Verknüpfung des Amylopektins

Abbau von Stärke

Stärke + α -Amylase \rightarrow Maltose + Maltase \rightarrow Glucose

12.25 Glycogen (die so genannte „Tierische Stärke“)

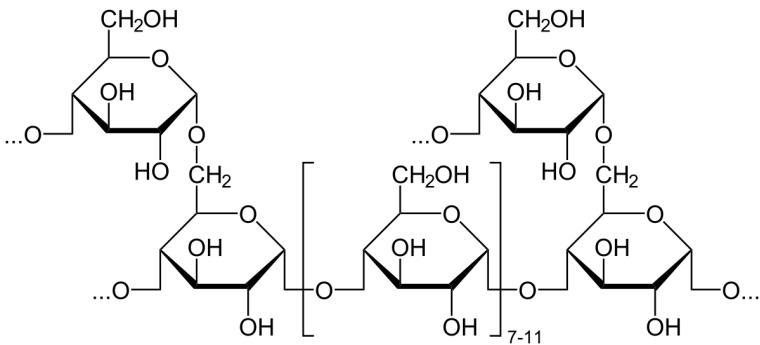


Abbildung 274: miniatur



Abbildung 275

Glykogen ist ein (ähnlich dem Amylopektin) verzweigtes Polysaccharid. Es besteht aus 25.000-90.000 Glucoseeinheiten. Es liegt wie beim Amylopektin eine α -1,4-glykosidischen Bindung mit weiteren α -1,6-glykosidische Verknüpfung vor.

Es gibt aber einige Unterschiede:

- Die Seitenketten sind stärker verzweigt.

- Die Ketten bestehen aus 12-18 Glucoseeinheiten.
- Im Zentrum ist ein Protein (nicht eingezeichnet!) (Glykogenin), von dem Seiten Ketten abgehen, die wiederum verzweigen, wodurch das Molekül baumartig verzweigt.
- Diese kugelförmige Gestalt kann also bei Glucosebedarf im Körper schnell an vielen Stellen abgebaut werden.

Es dient bei Mensch und Tier der Speicherung von Kohlenhydraten. Glykogen ist die Speicherform der Kohlenhydrate in Mensch und Tier und dient der kurz- bis mittelfristigen Speicherung und Bereitstellung des Energieträgers Glucose. In der Leber und in der Muskulatur wird bei einem Überangebot von Kohlenhydraten (hoher Blutzucker-Spiegel) Glykogen aufgebaut.

Bei Hunger, also niedrigem Blutzucker-Spiegel, wird gespeichertes Glycogen abgebaut und in Zucker umgewandelt. Diese Aufspaltung des Glycogens bei vermehrtem Energiebedarf findet in der Leber statt. Der Auf- und der Abbau geschieht durch Hormone. Adrenalin und Glucagon bauen Glykogen ab, Insulin steuert den Glykogenaufbau, also die Umwandlung von Glucose in Glykogen.

Muskelzellen bauen Glykogen ausschließlich zur Deckung ihres eigenen Energiebedarfs ab. Dieser Vorgang wird mit Glykogenolyse bezeichnet.

Eine Säurehydrolyse von Glycogen führt zu D-Glucose.

Zusatzinformationen:

- GLYKOGEN²⁹

²⁹ [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/GLYKOGEN](http://de.wikipedia.org/wiki/Glykogen)

12.26 Cellulose ($C_6H_{10}O_5$)_n

- Hauptbestandteil von pflanzlichen Zellwänden (Massenanteil 50%)
- und damit die häufigste organische Verbindung und das häufigste Kohlenhydrat der Erde.
- Gerüststoff der Pflanzen
- stets faserige Struktur (Baumwolle, Jute, Flachs, Hanf)
- Aufbau aus 100-10.000 β -Glucose-Molekülen (β -1,4-glykosidische Bindung)
- wasserunlöslich
- kann durch konzentrierte Säuren gespalten werden. Dabei entsteht Glucose
- lineares Makromolekül
- nur von Mikroorganismen abbaubar (Bakterien, Pilze, Ciliaten), welche β -Glucosidasen als Enzym besitzen.
- Abbau: Cellulose \rightarrow Cellubiose \rightarrow β -Glucose

12.26.1 Abbau und Verdauung:

Der wesentliche Unterschied von Stärke und Cellulose ist die Verknüpfungsart der Monomere:

- Stärke: α -1,4 glykosidische Bindung
- Cellulose: β -1,4 glykosidische Bindung

Dieser für uns so unbedeutende Unterschied macht es aber aus, dass wir Cellulose nicht verdauen können, da wir kein Enzym haben,

welches die Cellulose aufspaltet. Paarhufer (Rinder und Co sowie Unpaarhufer wie Pferde können Cellulose durch besondere Bakterien verdauen).

Die meisten Säugetiere hingegen besitzen keine Verdauungsenzyme für den Celluloseabbau. Sie wird mit der Nahrung, z.B. als Hülse von Hülsenfrüchten und Getreide sowie beim Essen von Salatblättern zwar aufgenommen, aber sie gelangt unverdaut in den Enddarm. Solche Ballaststoffe (dazu gehören auch Pektin und Lignin aus Pflanzen) werden von Darmbakterien anaerob (ohne Sauerstoff) für ihren eigenen Stoffwechsel verwendet. An diesen Bakterien „trainiert“ unser Immunsystem. Einige von Ihnen scheiden als Stoffwechselprodukt das für Menschen wertvolle Vitamin D aus.

Wiederkäuer, Pferde und Wassergeflügel hingegen nutzen die in ihrem Pansen lebenden Bakterien zur echten Verdauung von Cellulose. Die Bakterien spalten die Bindungen. Der Wiederkäuer verdaut dann die aufgeschlossenen Cellulose zusammen mit einigen Bakterien.

Spezielle Anpassungen zum Abbau im Tierreich:

- Wiederkäuermagen
- langer Blinddarm (Pferd) Abbau durch Mikroorganismenals Gärraum

12.26.2 Vorkommen und Verwendung

- in Holz sind bis zu 40 - 50% Cellulose, in Stroh ca. 30% Cellulose enthalten.
- Verwendung als Zellstoff für die zur Papierherstellung
- in der Textilindustrie als Regeneratzellulosefasern (Viskose), Baumwollfasern und Leinen

- in der Baustoffindustrie, als Methylzellulose sowie als Cellophan ((Verpackungs-)Kunststoff aus Cellulose) - z.B. als durchsichtiges Zigarettenpapier.

12.26.3 Aufbau der Cellulose

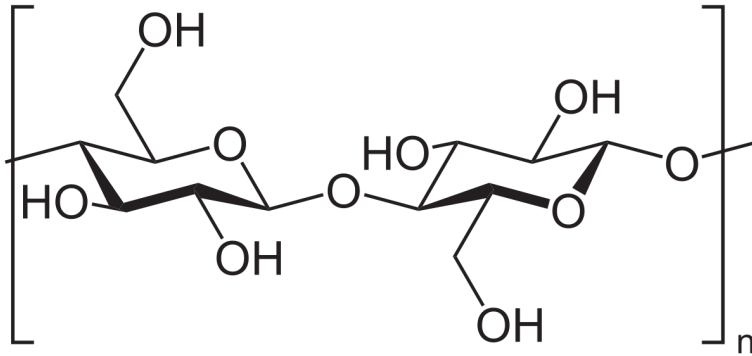


Abbildung 276: miniatur

Lange unverzweigte Ketten aus β -glycosidisch verbundenen Glucosemolekülen **Nachweis:** Chlor-Zink-Iodlösung \rightarrow Violettfärbung

12.27 Herstellung von Stärkekleister

V: 5g Stärke (Es kann auch Speisestärke oder Maisstärke verwendet werden) werden mit der ca. 4 fachen Menge Wasser vermischt und verrührt. Dieser Brei wird dann in ca. 100mL kochendes Wasser geschüttet. Dabei muss ständig gerührt werden.

Tipp: Zum Erstellen des Stärkekleisters ist es hilfreich lösliche Stärke zu verwenden, da diese im Gegensatz zur normalen Stärke nur aus Amylosemolekülen (weniger Glucose-Enden) besteht.

B: Es entsteht eine durchscheinende, sehr dickflüssige klebrige Lösung. (mindestens Zahnpastakonsistenz).

S: Stärke ist in kaltem Wasser kaum löslich, bei ca. 50°C setzt aber eine Quellung der Stärkekörner ein, welche einen viskosen Stärkekleister bildet, der eine kolloidale Lösung der Stärke ist.

Die Klebwirkung kommt zustande, indem sich die Stärkemoleküle durch das Wasser sehr gut in die in jeder Oberfläche vorhandenen Oberflächenfugen legen. Verdunstet dieses Wasser, hält der Kleister die Oberflächen gut zusammen. Dies klappt besonders gut bei Papier. Weizenstärkekleister war nicht ohne Grund über Jahrhunderte der bevorzugte Leim, um Buchrücken, beim Buchbinden zu leimen.

12.27.1 Stärkekleister und Jod

V: 10ml des weiter verdünnten Stärkekleisters werden im Reagenzglas mit etwas I₂/KI-Lösung versetzt und dabei leicht erwärmt. Beim Eintritt der Farbreaktion lässt man alles sofort abkühlen.

B: Beim Erwärmen verblasst die Blaufärbung, bei Abkühlen tritt sie wieder auf (es sei denn, es wurde zu stark erwärmt).

S: Ursache ist, dass die Blaufärbung des Stärkekleisters-Iodkomplexes nur bei Raumtemperatur beständig ist. Bei höheren Temperaturen liegt z.T. aufgrund der stärkeren Molekülbewegung keine Einschlussverbindung mehr vor, dass keine Farbreaktion mehr möglich ist.

12.28 Chitin

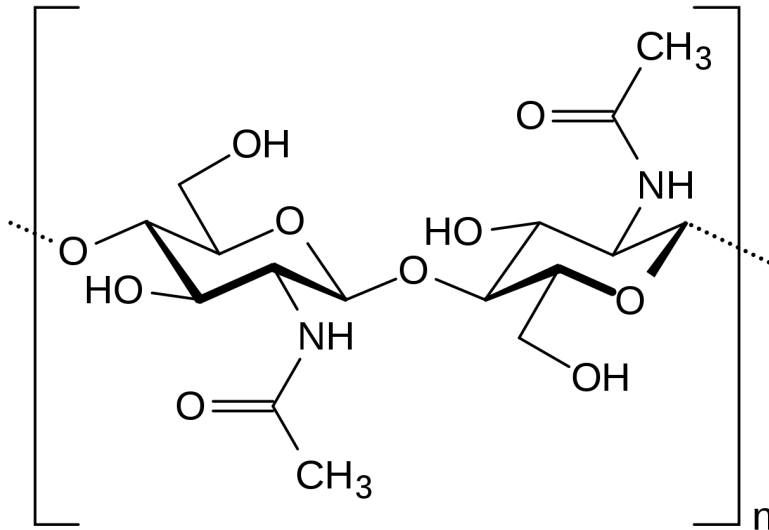


Abbildung 277: miniatur

Chitin ist ein Kohlenhydrat und als Baustoff des Insekten Exoskeletts der Cellulose sehr ähnlich. In Pilzen ist Chitin Bestandteil der Zellwand. Seine Funktion entspricht der Cellulose bei Pflanzenzellen.

Chitin besteht als Polysaccharid aus so genannten Acetylglucosamin-Einheiten. Diese sind durch β -1,4-glycosidische Bindungen untereinander verknüpft.

Durch die der Cellulose ähnlich Verknüpfung, kann Chitin also Derivat (Abart) der Cellulose aufgefasst werden, bei der lediglich die OH-Gruppe am C₂ durch Acetamido-Gruppen ersetzt wurden.

Diese Substitution einer OH-Gruppe durch eine Acetamido-Gruppe erhöht die Stärke der Wasserstoffbrückenbindung der Polysaccharid untereinander. Deshalb ist Chitin auch wesentlich fester, härter und stabiler als Cellulose.

Natürliches Chitin liegt im Insektenpanzer aber nicht als Reinstoff vor. Es ist ein Gemisch.

Zusatzinformationen:

- CHITIN³⁰

12.29 Weitere Versuche mit Kohlenhydraten

12.29.1 Lugolsche Probe (=Stärkenachweis mit Iod)

Je ein Reagenzglas wird jeweils mit ca. 2-3ml Wasser und einer Spatelspitze Stärke bzw. Glucose-Lösung gefüllt. Dann wird Iod/ Kaliumiodidlösung hinzugefügt.

12.29.2 Enzymatische Spaltung von Saccharose

Eine Spatelspitze Saccharose wird mit etwas Wasser und Hefe versetzt. Die Lösung wird sofort auf zwei Reagenzgläser verteilt. Im ersten RG wird sofort eine Fehling-Probe durchgeführt im zweiten nach ca. 10-15min. Was kann man beobachten? Warum?

³⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CHITIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Chitin)

12.30 Wiederholungsfragen

1. Wie kamen die Kohlenhydrate zu ihrem Namen? Wie sind sie heutzutage definiert? Welche funktionellen Gruppen kann man antreffen? Nenne auch die allgemeine Formel (soweit möglich)
2. Wie kann man Kohlenhydrate unterteilen? Nenne je Typ mindestens drei Beispiele. Erkläre dann die dazu passenden Regeln der Nomenklatur
3. Worauf beruht die süße Wirkung? Sind alle Kohlenhydrate süß?
4. Nenne stichwortartig die Zusammenhänge zwischen den Kohlenhydraten der Pflanze und dem menschlichen Körper
5. Was ist die Fischerprojektion? Welche Regeln gelten zur Erstellung? Warum ist sie notwendig? Was ist die Haworth-Projektion?
6. In welchen zwei Formen kann Glucose auftreten? Unterscheide dabei auch zwischen α - bzw. β -Glucose. Zeichne alle Formen auswendig!
7. Wie kann man Glucose nachweisen? Nenne mindestens einen Nachweis mit passender Formelgleichung
8. Warum ist die Schiff'sche Probe bei Glucose negativ?
9. Was versteht man unter Sessel- und Wannenkonformation?
10. Was ist der Unterschied zwischen Ribose und Desoxyribose (Vergleich von RNA/ DNA)
11. Die Sättigungswirkung von Polysacchariden ist höher als die von Monosacchariden. Letztere gelangen allerdings schneller bei Nahrungsaufnahme ins Blut. Erkläre die Zusammenhänge.

12. Wie unterscheidet sich Fructose von Glucose? Wo sind Gemeinsamkeiten?
13. Welche Formen von Fructose gibt es?
14. Diabetiker können eher Fructose als Glucose essen, Nenne Gründe
15. Beim längeren Kauen von Mehrkornbrot entsteht im Mund ein süßlicher Geschmack. Wie heißt der gebildete Zucker und wie heißen die beteiligten Enzyme? Wo geschieht dieser Vorgang sonst?
16. Was versteht man unter glykosidischer Bindung?
17. Einige Kohlenhydrate sind reduzierend. Die ist ein wichtiges Unterscheidungsmerkmal. Was bedeutet dies und welche Zucker sind reduzierend? Nenne Beispiele
18. Stärke ist ein Gemisch. Nenne die Bestandteile und die Unterschiede der beteiligten Stoffe
19. Wie funktioniert der Stärkenachweis?
20. Was ist die Besonderheit beim Aufbau des Glucogens? Warum ist dieser im Vergleich zur Stärke andere Aufbau sinnvoll?
21. Zellulose kann nur von wenigen Lebewesen aufgespalten werden. Nenne Gründe
22. Erstelle eine Tabelle in der Du Vorkommen, Aufbau, Spaltungsprodukte, reduzierende Eigenschaften, Nachweise und Verwendungszwecke von Glucose, Fructose, Saccharose, Amylose und Cellulose gegenüberstellst.
23. Beschreibe und erkläre den Versuch „blaues Wunder“
24. Kann KMnO_4 durch Glucose reduziert werden? Wenn ja, erstelle die Reaktionsgleichung

25. Was versteht man unter Stärkekleister? Wie stellt man ihn her und wozu wird er verwendet?

13 Fette

13.1 Bauprinzip und Funktion von Fetten (Lipiden)

LIPIDE¹

Lipide: Die dreifach Ester von Glycerin und verschiedener (v.a. geradzahliger) Carbonsäuren (also den Fettsäuren) werden als Fette bezeichnet. So kommt auch der Name der Verbindungsklasse „Triacylglycerine“ (bzw. Triglyceride) zustande.

- Reine Fette, welche nur aus Glycerin und Fettsäuren entstanden sind, werden gelegentlich auch als Neutralfette bezeichnet (Glyceride). Fettähnliche Verbindungen als Lipoide.
- In der Natur dienen Fette als Polsterstoff für Organe und Muskeln, Wärmeisolierungsstoff und vor allem als Energiespeicher- und Reservestoff (39 kJ/g). Es hat einen hohen physiologischen Brennwert
- Natürliche Fette sind Mischungen verschiedener Glyceride. Die einzelnen Fettsäuren sind in den Glyceriden regellos verteilt.
- Eigenschaften sind durch den Fettsäureanteil bestimmt.

¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/LIPIDE](http://de.wikipedia.org/wiki/Lipide)

- Vorkommen in vielen natürlichen Lebensmitteln, z.B. Milchprodukte, Pflanzensamen, Nüsse, Raps, Fleisch- und Wurstwaren usw.

13.2 Chemischer Aufbau der Neutralfette aus Glycerin und Fettsäuren

Fette sind Ester des dreiwertigen Alkohols Glycerin mit langkettigen Monocarbonsäuren (=Fettsäuren). Erinnerung dich an das Kapitel Veresterung und das Entstehen von Estern:

Allgemein Veresterung: **R₁-Hydroxylgruppe + Carboxylgruppe-R₂ → R₁-R₂-Ester + H₂O**

Bei der Bildung von Fetten liegt nun mit Glycerin ein dreifach Alkohol vor:

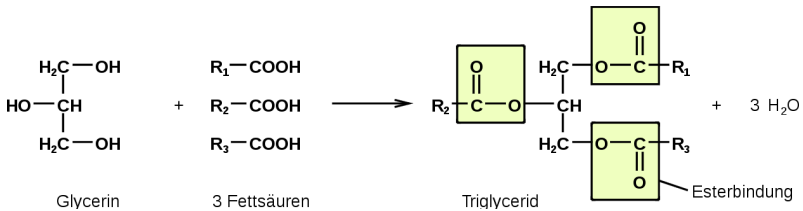


Abbildung 278

bei $R_1 = R_2 = R_3$: reine Triglyceride (Ausnahmen in der Natur)

13.2.1 Symbolische Schreibweise für Fette



Abbildung 279

13.2.2 Fettsäuren sind Bestandteile von Fetten

Fettsäure (FS): unverzweigte Monocarbonsäuren, die Anzahl der C-Atome ist in der Regel geradzahlig, es gibt gesättigte und ungesättigte Fettsäuren (also ohne und mit Mehrfachbindungen)!

13.2.3 Beispiele für gesättigte Fettsäuren

- Buttersäure: C_3H_7COOH

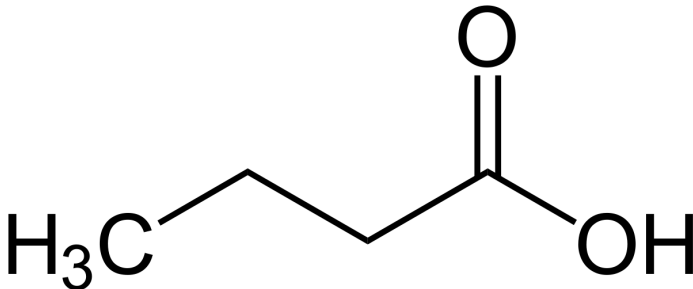


Abbildung 280

- Palmitinsäure: $C_{15}H_{31}COOH$

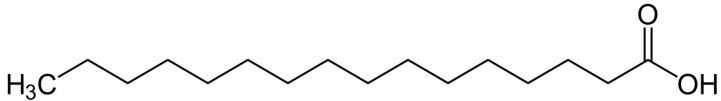


Abbildung 281

- Stearinsäure: $C_{17}H_{35}COOH$

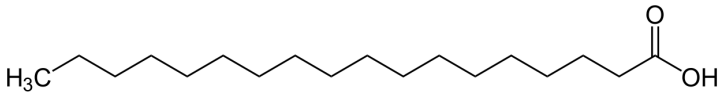


Abbildung 282

13.2.4 Beispiele für ungesättigte Fettsäuren

Ungesättigte Fettsäuren sind oft pflanzlicher Herkunft. Sie sind für die Ernährung wertvoller und werden nicht so leicht in Körperfett umgewandelt. Einige ungesättigte Fettsäuren sind essentielle Nahrungsbestandteile, sie werden auch als Vitamin F zusammengefasst.

- Ölsäure: $CH_3(CH_2)_7CH=CH(CH_2)_7COOH$ $C_{17}H_{33}COOH$

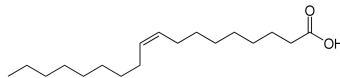


Abbildung 283

- Linolsäure (=9,12-Octadecandensäure): $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$ $\text{C}_{17}\text{H}_{31}\text{COOH}$

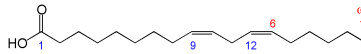


Abbildung 284

- Linolensäure (=Octadecatriensäure): $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$ $\text{C}_{17}\text{H}_{29}\text{COOH}$

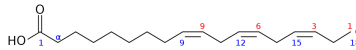
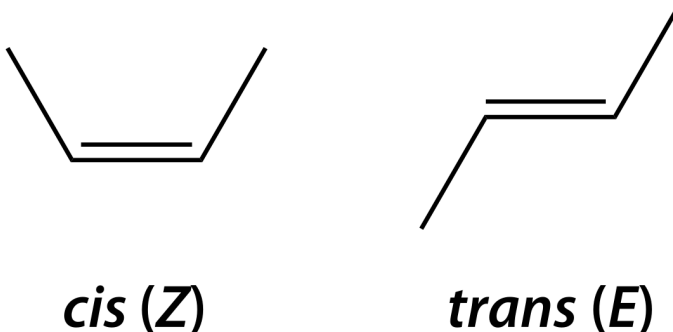


Abbildung 285

Bei natürlich vorkommenden ungesättigten Fettsäuren liegt an Doppelbindungen immer die *cis*-Konfiguration vor

z.B. Ölsäure: starrer Knick an der Doppelbindung

Abbildung 286: *cis* und *trans*

13.2.5 Vergleich der Schmelz- und Siedebereiche von Fetten und Ölen

Fett enthält ungesättigte cis-Fettsäuren [U+F0DE] es werden die Fette und die Fettsäuren sich nicht dicht aneinander (parallel) anlagern können [U+F0DE] die VdW-Kräfte sind nur gering [U+F0DE] nur geringe Energie ist notwendig die VdW-Kräfte zu überwinden, um die Fette voneinander zu trennen und den Aggregatzustand zu ändern

→ Smp. und Sdp. sind gering.

→ Deshalb haben cis-Fette auch tiefere Schmelzbereiche als die entsprechende trans-Verbindungen

13.2.6 Nachweis der ungesättigten Fettsäuren

→ Baeyersche Probe (Zugabe von leicht alkalischer Permanganatlösung → Entfärbung) → Entfärbung von Bromwasser (Additionsreaktion von Brom an die Doppelbindung)

13.2.7 Iodzahl

Die Menge (Masse) an Iod in g, die von 100 g Fett gebunden wird ist ein typisches Merkmal zur Unterscheidung von Fetten. Ihre Maßeinheit ist [g Iod / pro 100g Fett].

Vergleiche: Iodzahl Butter: 30 - 40: tierisches Fett → geringer Anteil ungesättigter Fettsäuren Iodzahl Sonnenblumenöl 125 - 136: pflanzliches Fett → hoher Gehalt an ungesättigten Fettsäuren → Anlagerung mehrerer Jodmoleküle

13.2.8 Eigenschaften der Neutralfette

- unlöslich in H_2O , löslich in unpolaren Lösungsmitteln \rightarrow hydrophob = lipophil
- Schmelzbereich statt eines Schmelzpunktes, weil sie in der Regel Gemische sind
- die Konsistenz und die Viskosität von Fetten ist abhängig von a) der Kettenlänge der Fettsäuren b) dem Gehalt an ungesättigten Fettsäuren (beide Faktoren bestimmen somit über den Aggregatzustand eines Fettes bei Raumtemperatur)
- enthalten Triglycerid nur gesättigten Fettsäuren mit Kettenlängen $> \text{C}_{10}$, so sind sie bei Raumtemperatur Feststoffe
- Öle sind Triglyceride die mehr als $2/3$ ein- oder mehrfach ungesättigte Fettsäuren besitzen
- Öle neigen an Luft zur Autooxidation (\rightarrow polymerisieren zu festem Harz)

13.2.9 Chemischer Fettabbau

Durch Verseifung können Fette wieder in Glycerin und die enthaltenen Fettsäuren gespalten werden. (Erinnere Dich, die Verseifung ist die Umkehrreaktion der Veresterung). Dazu kann man einfach Fette mit Alkalilauge erhitzen. Es setzt eine hydrolytische Spaltung der Esterbindungen ein. Es entstehen Glycerin und Alkalisalze der Fettsäuren² (= Seifen)

Beispiel: Tripalmitinglycerinester + 3 Kalilauge \rightarrow 3 Kaliumpalmitat + Glycerin \rightarrow $3 \text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO}^-/\text{K}^+$

²Salze bestehen aus einem Metallion (welches von der Base kommt) und einem Säurerest: $\text{R-COO}^- \text{Na}^+$

13.2.10 Verseifungszahl

Die Menge (Masse) an KOH in mg, die zur Verseifung von 1000 mg Fett notwendig ist, ist ein Maß für die durchschnittliche Kettenlänge der im Fett enthaltenen Fettsäuren.

13.2.11 Biologischer Fettabbau (durch das Enzym Lipase)

- Fett + Lipase → Glycerin + 3 Fettsäure
 - Glycerin → wird für Biosynthesen + weiterverwendet
 - Fettsäure → Abbau zu C₂-Einheiten → wird für Biosynthesen + weiterverwendet

Bei Energiemangel: oxidativer Abbau (zu CO₂ und H₂O) zur Energiegewinnung (Umgangssprachlich auch „Fettverbrennung“ genannt)

13.3 Versuche mit Fetten

13.3.1 1. Lösungsmittelversuche:

V: Versuche im Reagenzglas verschiedene Fette und Öle in Wasser, Spiritus und Benzin zu lösen. a) Beobachte (wenn vorhanden) auch die Phasengrenze.

b) Was passiert, wenn Du das Reagenzglas leicht bzw. stark schüttelst?

c) Was ist eine Emulsion?

13.3.2 2. Bayersche Probe:

V: Gib zu pflanzlichen Ölen eine leicht alkalische, schwach gefärbte Kaliumpermanganatlösung. Beobachte.

- a) Warum kommt es zur Entfärbung
- b) Welches Ergebnis erwartest Du bei dem gleichen Versuch, wenn statt Kaliumpermanganat Brom (bzw. Bromwasser) zugegeben wird?

13.3.3 3. Nachweise für Fette I: Die Fettfleckprobe

V: In der Lebensmittelchemie gibt es einen einfachen Test, welcher eine ungefähre Aussage zum Fettgehalt von Lebensmitteln macht. Dazu markiert man einen 2c, großen Bleistiftkreis auf Papier oder Filterpapier und zerreibt dann Lebensmittel darauf, lässt dies trocknen und hält es dann gegen eine Lichtquelle (z.B. Fenster).

13.3.4 4. Nachweise für Fette II: Die Sudan III Probe

V: Zu Fetten oder Ölen wird etwas Spiritus und Sudan (III) Lösung zugefügt.

13.3.5 5. Nachweise für Fette III: Doppelbindungsnachweis durch Iod (im Abzug durchführen)

a) RG1: In ein Reagenzglas wird etwas festes Iod und eine geringe Menge Essigsäure (ca. 5ml) gegeben. Man wartet, bis sich die Kristalle aufgelöst haben.

b) RG2: In einem zweiten Reagenzglas wird 1ml Olivenöl mit ca. 4ml Essigsäure versetzt. Das zweite Reagenzglas wird nun kurzzeitig vorsichtig erhitzt (Vorsicht - Entzündungsgefahr).

c) Aus dem ersten Reagenzglas werden vorsichtig einige Tropfen der Iod-Essigsäurelösung zur zweiten Lösung gegeben. Nach jedem Tropfen wird geschüttelt. Beobachte genau

13.3.6 6. Oxidative Fettumwandlung (Ranzigwerden)

Vorversuch: Stelle „altes Fritteusenfett“ her, indem Du Pflanzenöl im Verbrennungsschälchen (kein Glaskolben!) ca. 5 min im Abzug erwärmst - Vorsicht, auf Selbstentzündung achten. Vorher also dringend eine Abdeckung, z.B. ein noch intaktes Drahtnetz bereitlegen.

V: Gib zu altem jeweils 5g Fritteusenöl, neuem Sonnenblumenöl und bei Bedarf auch anderen Fettsorten je 20ml Benzin und einige Tropfen Phenolphthalein.

In so zubereiteten Lösungen tropfst Du nun aus einer Maßpipette (oder wenn vorhanden einer Bürette) solange Natronlauge zu, bis sich der Indikator rosa färbt. Das zugegebene Volumen an Lauge wird notiert.

a) Warum ist der „Laugenverbrauch“ bei dem benutzten Fritteusenöl so hoch? Stelle Vermutungen über die Gründe an.

b) Welche Aussagen bezüglich der gesundheitlichen Wirkung solcher Öle kann man treffen?

13.3.7 Vergleich der Entfärbungsreaktionen

V: a) Elektrophile Addition von Br_2 an eine Doppelbindung

b) Bayer-Probe (oxidative Spaltung von Doppelbindungen) → Aldehyde – Dicarbonsäuren kürzerer Kettenlänge

	Entf. Bromwasser	v. Bayer-Probe
Leinöl		
Olivenöl		
Palmin		
Schweineschmalz		
...		

13.4 Fetthärtung und Margarineherstellung

Margarine besteht aus gehärteten und ungehärteten Pflanzenölen und Wasser. Normalerweise ist sie als Emulsion weiß, industrieller Margarine werden aber Karotine zugefügt, damit sie eine „gesündere“ gelbliche Farbe hat.

Margarine enthält vor allem gehärtete Fette, also Fettsäuren, an deren Mehrfachbindungen Wasserstoffe addiert wurden. Dabei entstehen auch so genannte Transfettsäuren, welche unter Umständen das Infarktrisiko erhöhen. Bei Palm- oder Kokosfett- bzw. Reformmargarinen wird auf gehärtete Fette verzichtet, somit können auch nicht die gesundheitlich bedenkliche Transfettsäuren enthalten sein.

Der Energiegehalt von Margarine ist mit ca. 750 Kilokalorien pro 100 Gramm genauso hoch wie der von Butter.

13.4.1 „Margarine für die menschliche Ernährung“

In Dürre- und Kriegszeiten hatten die Menschen Europas besonderen Bedarf an Fetten. Fette sind aber teuer gewesen und als Öle

auch schwer zu transportieren (sie meisten natürlichen Fette sind bei Raumtemperatur flüssig). Es gab also das Problem, flüssige Öle in feste Fette zu überführen.

Napoleon III rief 1864 zu einem Wettbewerb auf, der zum Ziel hatte, einen Ersatz für die teure Butter zu finden. Der Franzose Mège-Mourès fand 1869 die Butter-Alternative: Margarine aus Wasser, Milch und Rindertalg (und etwas Lab). Er nannte sein Produkt Oleomargarin (von lat. oleum = Öl und griech. margaros = Perlmuschel aufgrund der Farbe des Produkts)

Schon 1871 kam es durch die holländischen Familien Juergens und van den Bergh zu ersten Fabriken in Kleve und Goch am Niederrhein. Anstelle von Milch wurde nun auch Schweineschmalz, Walöl, Palmöl, Erdnuss- und Kokosnussfett verwendet.

13.5 Fetthärtung durch Hydrierung nach W. Normann, 1902

Eine Hydrierung ist die Addition von Wasserstoff an Mehrfachbindungen. Dazu muss das Wasserstoffmolekül (H_2) erst in zwei einzelne Atome gespalten werden, was sehr viel Energie³ voraussetzt, so dass Hydrierungen in der Regel nicht ohne Katalysator stattfinden.

Aufgrund der hohen Stabilität des Wasserstoffmoleküls benötigt man für die Durchführung der Hydrierung in der Regel einen Katalysator.

Wilhelm Normann hydrierte 1901 erstmals ungesättigte Fettsäuren und lieferte so einen wesentlichen Beitrag zur preiswerten Margarineherstellung. Durch dieses Verfahren werden an die Doppel-

³Dissoziations-Enthalpie (ΔH_0) $H_2 \rightarrow 2H = 434 \text{ kJ/mol}$

bindungen der flüssigen Öle Wasserstoffe angelagert. Man spricht auch vom „sättigen“ der Doppelbindungen. Die Moleküle werden dadurch gradliniger und es bilden sich stärkere Van der Waals-Kräfte aus. Die Folge ist eine höhere Anziehungskraft unter den Molekülen, was ihre Eigenbewegung einschränkt, so dass es somit zu einem Anheben des Schmelz- und Siedepunktes kommt. Man erhält als bei Raumtemperatur in der Regel ein festes Fett.

Zum Ablauf der Reaktion ist eine Nickelkatalysator notwendig und eine Temperatur von 120-180°C. Wasserstoffgas muss im Überschuss mit einem Druck von mindestens 5bar zugefügt werden.

Fetthärtung findet durch katalytische Hydrierung der Doppelbindungen mit einen Ni-Katalysator bei ca. 180°C, 5bar Druck statt

Zusatzinformationen:

- MARGARINE⁴
- HYDRIERUNG⁵ (Fetthärtung und Margarineherstellung)

13.6 LK: Bau und Bedeutung von Lipoiden

Phospholipide (Phosphatide) → abgewandelte Triglyceride, z.B. Lecithine (am Aufbau des Nervengewebes beteiligt)

⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/MARGARINE](http://de.wikipedia.org/wiki/Margarine)

⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/HYDRIERUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Hydrierung)

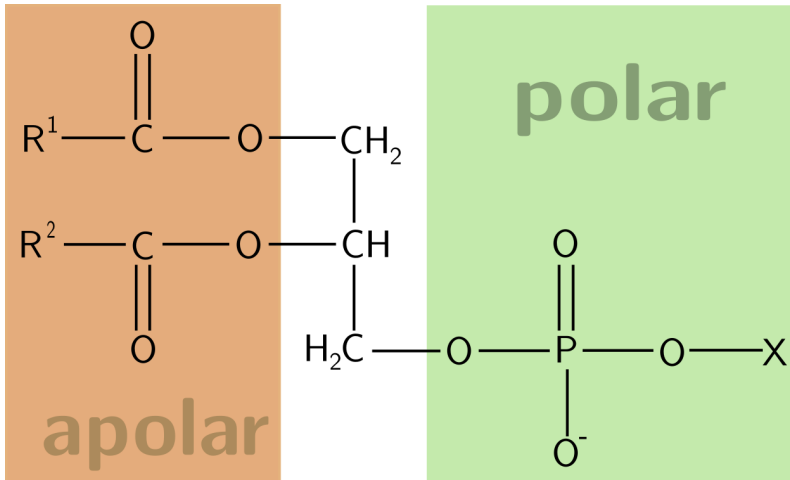


Abbildung 287

13.7 Wichtige Kennzahlen der Fette

- **Jodzahl:** Menge Jod in g, die von 100 g Fett addiert werden. Maß für den Gehalt an Doppelbindungen.
 - Die Jodzahl gibt an, wie viel g Iod von 100 g des untersuchten Fettes gebunden werden.
- **Säurezahl:** Verbrauch an mg KOH für die Neutralisation der Fettsäuren in 1g Fett. Maß für den Gehalt an freien Fettsäuren.
 - Maß für die Konzentration freier Fettsäuren, das angibt, wie viel mg KOH zur Neutralisation von einem g Fett benötigt werden.
- **Verseifungszahl:** Verbrauch an mg KOH für die quantitative Hydrolyse von 1g Fett.

- Maß für die durchschnittliche Kettenlänge der Carbonsäuren im Ester.

1) Bsp.: Die Jodzahl eines Fettes beträgt 33. Welche Stoffmenge an Glycerintrioleat würde dies entsprechen?

Glycerintrioleat: $M(C_{57}H_{104}O_6) = 885,445 \text{ g/mol}$

Jod: $M(I_2) = 253,8 \text{ g/mol}$

Jodzahl 33 \rightarrow Verbrauch an Jod: $m(I_2) = 33 \text{ g / pro } 100 \text{ g Fett}$

$$n(I_2) = \frac{m(I_2)}{M(I_2)} = \frac{33\text{g}}{253,8\text{g/mol}} = 0,13\text{mol}$$

$$n(\text{Trioleat}) = 1/3 n(I_2) = 0,043 \text{ mol}$$

$$m(\text{Trioleat}) = n(\text{Trioleat}) * M(\text{Trioleat}) = 0,043 \text{ mol} * 885,445 \text{ g/mol}$$

$$m(\text{Trioleat}) = 38,37 \text{ g}$$

1b) Welcher Stoffmenge (mol) an Triglycerid der Ölsäure entsprechen diese Jodzahlen?

	Jodzahl
Butter	33-43
Rapsöl	97-108
Sonnenblumenöl	125-136

Lösung:

$$M(C_{57}H_{104}O_6) = 885,445 \text{ g/mol}$$

$$M(I_2) = 253,8 \text{ g/mol}$$

$$\text{Jodzahl } 33 \rightarrow 0,13 \text{ mol } I_2$$

$$\rightarrow 0,13/3 \text{ mol Trioleat} = 0,043 \text{ mol}$$

$$\rightarrow 38,37 \text{ g Trioleat}$$

	Jodzahl	Trioleat [mmol]	Trioleat [g]
Butter	33-43	43-56	38-50
Rapsöl	97-108	127-142	113-165
Sonnenblumenöl	125-136	164-179	145-158

13.8 Die Zellmembran als Beispiel für eine Lipiddoppelschicht

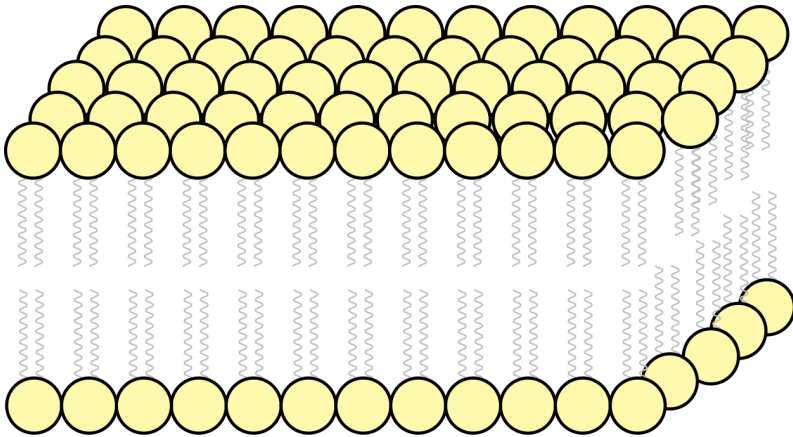


Abbildung 288: Lipid-Doppelschicht

- enthält als Bauelemente (Phospho-)Lipide und Proteine und häufig geringe Mengen von Kohlenhydraten. Als Phospholipid kommt oft Lecithin zum Einsatz
- Begrenzt das Zellplasma, die Vakuole und auch Zellorganellen
- Bilden Doppellipidschicht und deren polare, hydrophile Enden dem wässrigen Umgebungsmilieu entgegenragen,

während die apolaren, lipophilen Schwänze einander zugekehrt sind,

- 6 bis 9nm dick
- Membranen lassen Stoffe (z.B. Wasser und Salze) hindurch. Kleinere Moleküle oft passiv, größere aktiv ([U+F0DE] selektiv permeabel)
- Die Außenseite der Zellmembran ist mit verschiedenen Rezeptoren sowie Oberflächenproteinen besetzt.
- Alle Lipide sind gut in Fett und organischen Lösungsmitteln löslich, aber unlöslich in Wasser

13.9 Lecithin - Ein Membranlipid

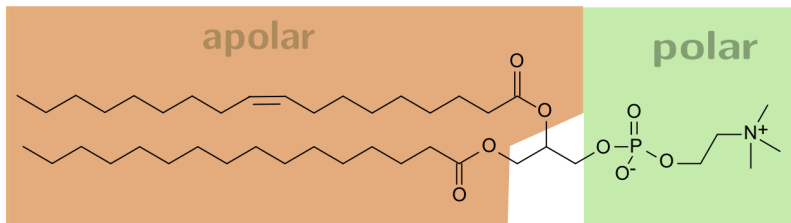


Abbildung 289: Phosphatidylcholin mit Palmitinsäure und der ungesättigten Ölsäure (POPC = Palmityloleylphosphatidylcholin)

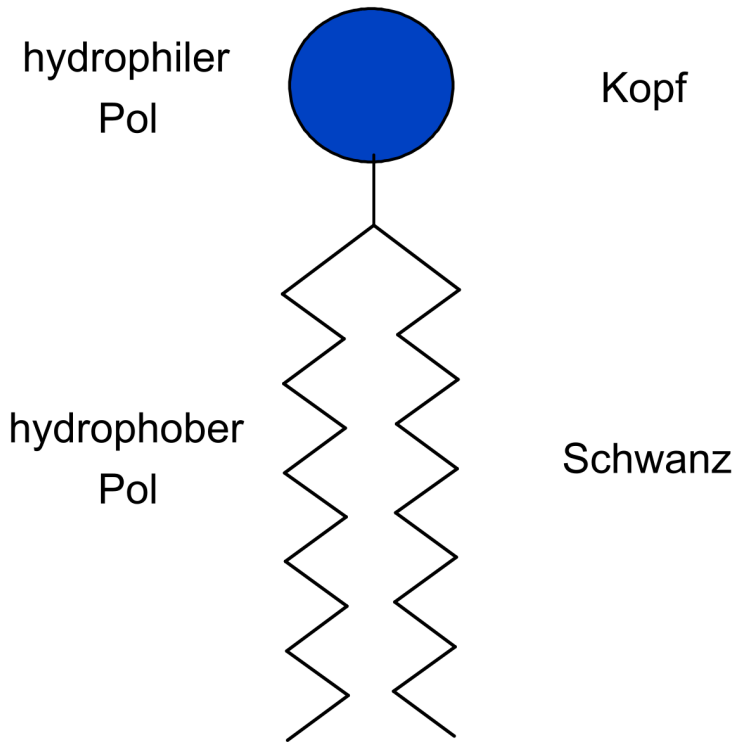


Abbildung 290: Symbol für Lipide

13.10 Membranen bestehen aus einer Lipiddoppelschicht und enthalten Proteine

Dabei unterscheidet man zwei Arten von Proteinen (= Eiweißen):
a) Periphere Proteine (=Oberflächenproteine) haften elektrostatisch von außen an der Membran
b) Integrale Proteinen sind in die Lipiddoppelschicht eingebunden und zum Teil auch von außen sichtbar. Sie können als Transportproteine (auch Tunnelproteine genannt) einen feinen Kanal bilden, der Ein- bzw. Austritt kleiner Moleküle und von Wasser ermöglicht

Die Umwandlungs- und Bewegungsvorgänge der Membran werden als Membranfluss bezeichnet, da alle Bestandteile zum selben System gehören und frei beweglich sind. Membranen sind nicht statisch und haben keine feste Struktur, sie können sich gegeneinander verschieben.

13.11 Wiederholungsfragen

1. Wie sind Fette aufgebaut? In welche Gruppen kann man sie unterteilen?
2. Welche Bedeutung kommt dabei dem Glycerin zu?
3. Was ist der unterschied zwischen Fetten und Fettsäuren?
4. Nenne drei ungesättigte und drei gesättigte Fettsäuren. Jeweils eine davon mit der Summenformel!
5. Wie unterscheiden sich gesättigte und ungesättigte Fettsäuren? Wie können sie im Labor unterschieden werden? Nenne zwei Nachweise mit entsprechendem Mechanismus.

6. Warum spricht man bei Fetten in der Regel nicht vom Schmelzpunkt, sondern vom Schmelzbereich?
7. Wovon sind Konsistenz und Viskosität der Fette abhängig? Wie nennt man flüssige Fette?
8. Wie funktioniert der sagenumwobene Fettfleckttest?
9. Kann man mit Iodlösung eine Reaktion bei Fetten hervorrufen? Nach welchem Mechanismus wird eine eventuelle Reaktion stattfinden?
10. Was versteht man unter Fetthärtung? Beschreibe dazu auch die Margarineherstellung
11. Welche Kennzahlen gibt es für Fette? Wozu dienen sie?
12. In welcher Verbindung stehen Zellmembranen mit Fetten? Erläutere den Aufbau einer Biomembran und begründe
13. Was sind Seifen? Wie stellt man sie her? Erläutere den genauen Mechanismus
14. Welcher Zusammenhang besteht zur Veresterung?
15. Was ist der „Tyndal Effekt“?

14 Seifen und Waschmittel

14.1 Seifen

Bereits im 5. Jahrhundert vor Christus wurden Pottasche (K_2CO_3) und Soda (Na_2CO_3) im Vorderen Orient zur Reinigung benutzt. Die Römer reinigten verschmutzte Wolle mit sich zersetzendem Urin.

Seifen sind im Grunde die Natrium- oder Kaliumsalze von Fettsäureresten. Das heißt, Fettsäuren bei denen das Proton durch ein Na^+ oder K^+ ersetzt wurde. Solche Seifen werden heutzutage allerdings kaum noch verwendet, da sie erstens alkalisch sind und so Haut und Textilgewebe schädigen und andererseits Rückstände auf Kleidungsstücken hinterlassen (so genannte unlösliche Kalkseifen).

Seife ist leicht biologisch abbaubar.

Zusatzinformationen:

- SEIFE¹
- VERSEIFUNG²

14.1.1 Rezept zum historischen Seifensieden:

V: In einen Becherglas oder besser einem Erlenmeyerkolben (wegen der Spritzgefahr!) wird etwas Pflanzenfett (3g) und 50 ml 30%

¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/SEIFE](http://de.wikipedia.org/wiki/Seife)

²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/VERSEIFUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Verseifung)

Natronlauge gegeben und erhitzt. Dabei muss die ganze Zeit gerührt werden. Damit es nicht so spritzt, kann eine Deckel eines Konservenglases aufgebohrt werden und so durch das Loch gerührt werden.

Vorsicht, die Spritzer sind kochende Natronlauge. Diese führt bei Kontakt mit dem Auge zur Blindheit! Schutzbrille tragen! Im Notfall sofort mit viel Wasser auswaschen, den Lehrer informieren und sofort zum Arzt fahren.

B: An der Schaumbildung der Lösung erkennt man die zunehmende Seifenbildung. Beim Abkühlen wird die Seife dann als Feststoff sichtbar. (zur Beschleunigung kann auch alles in eine kalte Porzellanschale oder ein kühles Becherglas geschüttet werden.)

S: Aus dem Fett ist durch die Reaktion mit Lauge wieder Fettsäure und Glycerin entstanden. Die chemische Reaktion wird auch Verseifung genannt. Es handelt sich um die Rückreaktion der Veresterung. Da dazu das chemische Gleichgewicht auf die „andere“ Seite gebracht werden muss, ist in diesem Fall Wasser kein guter Partner für das Fett. Aus diesem Grunde verwendet man Natronlauge.

14.2 Herstellung von Seife

Seifen sind Salze von Fettsäuren, sie werden durch Spaltung der Fette mit Laugen gewonnen. (auch andere Verfahren möglich).

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

14.2.1 a) Ein einfaches Rezept zur Seifenherstellung

- 40 mL Wasser
- 4 g NaOH

- 28,2 g Ölsäure oder Margarine

NaOH im H₂O auflösen, erwärmen der Ölsäure, dann Zugabe NaOH. Rühren bei geringer Hitze, bis die Seife fest wird (evtl. Zugabe von Kochsalz). (Achtung, bei mehr als 100°C spritzt die Lauge!). Abschließend mit der Hand eine „Seife“ formen.

14.2.2 b) Eine etwas bessere Seife

10 g Fett oder Speiseöl werden mit 5 mL Ethanol in einer Abdampfschale mit kleiner Flamme auf ca. 70°C erwärmt (Schutzbrille! - Vorsicht, Alkoholdämpfe sind hochentzündlich!).

In einem zweiten Gefäß werden in 10 mL Wasser 2 Natriumhydroxidpastillen aufgelöst und ebenfalls erwärmt. Die zweite Lösung wird dann innerhalb von ca. 10 min unter Rühren zur Fettlösung hinzu gegeben und weiter erhitzt (bis zu 15min!) - doch Vorsicht - verklumpt das Gemisch, besteht die Gefahr des Anbrennens. Eventuell etwas heißes Wasser zugeben.

Die Reaktion ist dann beendet, wenn das weiße Produkt gut sichtbar ist und eine Probe davon sich bereits in einem Reagenzglas in Wasser auflöst.

14.2.3 c) Untersuchung von Seife

V: Die hergestellte Seife oder auch eine Kern- oder Schmierseife wird mit Indikatorpapier untersucht.

B: Blaufärbung

S: Echte Seifen reagieren **alkalisch**

14.3 Zur Wiederholung: Veresterung im Detail

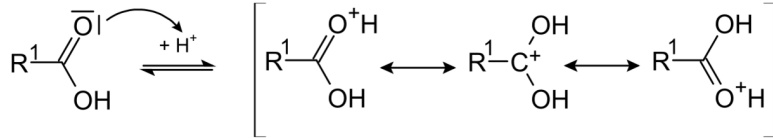


Abbildung 291: Protonierung

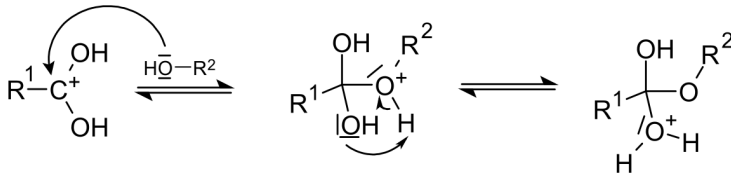


Abbildung 292: Alkoholanlagerung

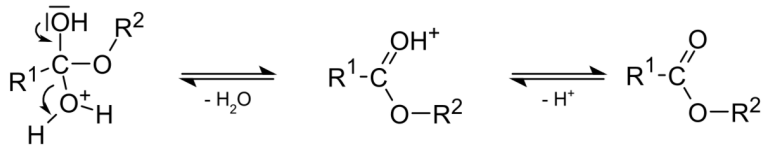


Abbildung 293: Deprotonierung

14.4 Die Verseifung als Umkehrung der Veresterung

Die Verseifung ist in den ersten beiden Schritten eine Gleichgewichtsreaktion, im dritten und letzten Schritt aber nicht! Sie läuft im alkalischen Milieu ab:

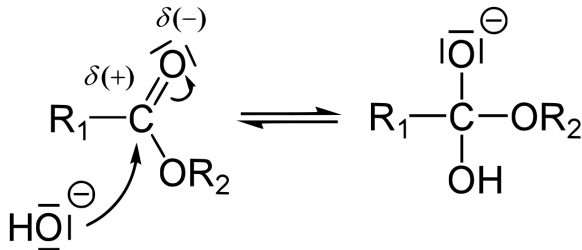


Abbildung 294: Nukleophiler Angriff des Hydroxidions

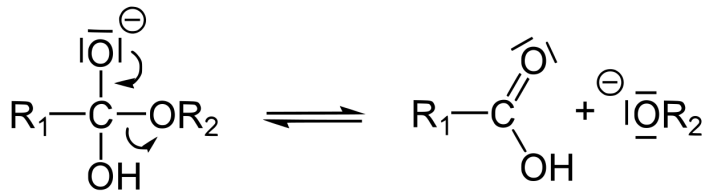


Abbildung 295: Abspaltung des Alkoholations

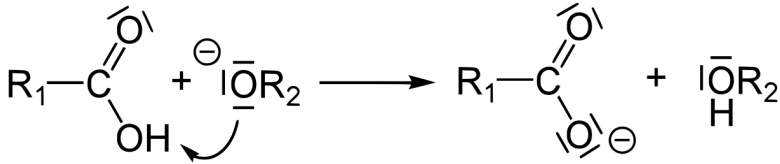


Abbildung 296: Protonenübergang vom Carbonsäuremolekül auf das Alkoholation

Zur Seifenherstellung werden anstelle herkömmlicher Ester meist Fette, also Triglycerin-Säureester verwendet. Der genaue Mechanismus verläuft entsprechend (siehe nächste Seite).

Erinnere Dich: Bei Fetten sind an jedem Glycerinmolekül drei Fettsäuren verestert. Die drei Fettsäuren müssen dabei nicht gleich sein. Durch geschicktes Mischen verschiedener Fettsäuren (und Öle) lassen sich so die Eigenschaften der Seife beeinflussen (grober oder feiner Schaum, der mehr oder weniger lange hält, Waschwirkung usw.).

14.5 Mechanismus der Verseifung von Tri-Glycerin-Carbonsäureestern

Die Verseifung findet in drei Schritten statt.

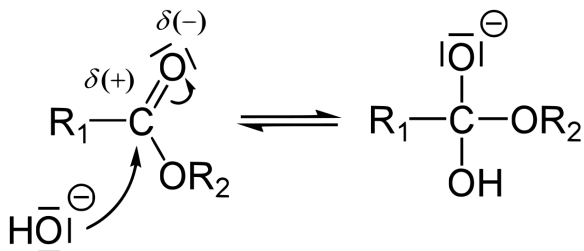


Abbildung 297: Nukleophiler Angriff des Hydroxidions

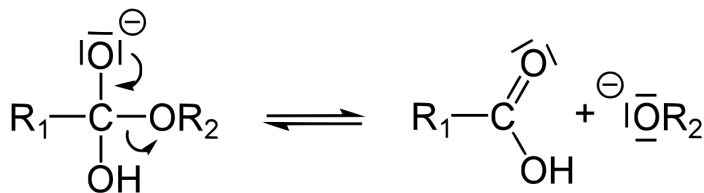


Abbildung 298: Abspaltung des Alkoholations

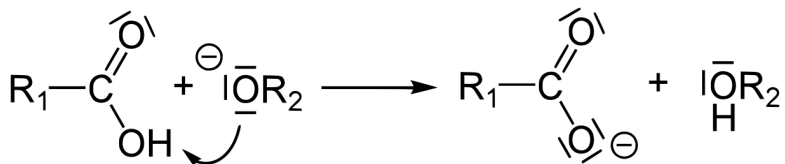


Abbildung 299: Protonenübergang vom Carbonsäuremolekül auf das Alkoholation

Bei den Schritten 1 und 2 liegt eine Gleichgewichtsreaktion vor. Es handelt sich bei der Rückreaktion der Verseifung um eine Veresterung!

14.5.1 Verseifung und Veresterung sind Konkurrenzreaktionen

Information zum vierten Schritt „Ausfällen durch Na⁺-Zugabe“:

Die Fettsäurereste liegen nun als Anion vor und an die lagert sich im festen Zustand in der Regel ein Kation an. Bei der Seifenbildung ist die Reihenfolge im Grunde umgekehrt.

Beim Kochen der Lauge, kommen nach und nach die Na⁺ - Kationen an die gelösten Fettsäureanionen, binden über eine Ionenbindung und die Seife flockt so als Feststoff aus. Im Grunde ist dies wie die Bildung eines schwerlöslichen Salzes.

Aus diesem Grunde muss man ein Natriumsalz hinzugeben, da man sonst keinen Feststoff erhält.

14.6 Was sind Seifen?

Seifen gehören zur Gruppe der Tenside (von lat. Spannen), sie sind Moleküle, welche eine hydrophilen und einen hydrophoben Rest aufweisen und so als „Zwitterion“ Fette und Wasser mischen können. Dies geschieht, indem sie die Oberflächenspannung einer Flüssigkeit oder die Grenzflächenspannung zwischen den zwei eigentlich nichtmischbaren Phasen herabsetzen.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Alle Tensidmoleküle haben einen unpolaren und einem polaren Teil. Der unpolare Teil ist eine Kohlenstoffkette:

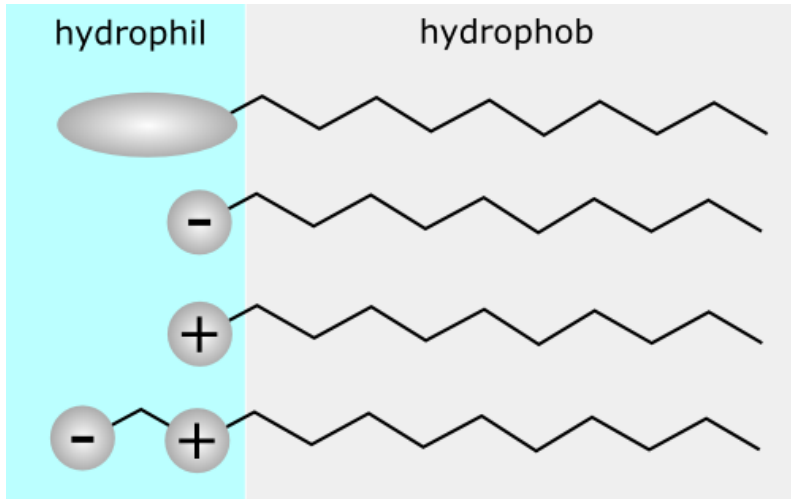


Abbildung 300: miniatur

Tenside

nichtionische Tenside

anionische Tenside

kationische Tenside

amphotere Tenside

Beispiele für den polaren Teil

-OH (Alkohol), -O- (Ether)

$-(\text{COO})^-$ (Carboxylat) $-(\text{SO}_3)^-$
(Sulfonat), $-(\text{SO}_4)^{2-}$ (Sulfat)

quartäre Ammonium-Einheit

Haben zwei funktionelle Gruppen:
z.B. $-\text{COO}^-$ **und** eine
quartäre Ammonium-Einheit

14.6.1 Drei Möglichkeiten Tenside herzustellen:

a) Seifensieden (v.a. historisch):

Bei diesem Vorgang werden Fette durch Laugen gespalten. Es entstehen wieder Fettsäuren und Glycerin. Die Fettsäuren reagieren

allerdings durch die Lauge sofort weiter zu Wasser und Fettsäureanionen (Fettsäureresten). Diese Reaktion ist die Umkehrung (bzw. die Rückreaktion) der Veresterung. Sie wird Verseifung genannt.

Im Anschluss findet ein „Aussalzen“ statt. Dazu wird z.B. Kochsalz hinzugefügt. Die Natriumionen des Salzes reagieren mit den Fettsäureanionen und flocken als Feststoff aus.

Je mehr Glycerin zu diese Zeitpunkt noch in der Seife enthalten ist, desto „weicher“ ist das Produkt.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Kernseifen werden vor allem als feste Reinigungsseifen und in Zahnpasta verwendet. Schmierseifen werden zum Teil noch in Scheuermitteln verwendet.

b) Neutralisation von Fettsäuren mit Laugen (v.a. historisch):

Im Grunde nur der letzte Schritt. Zu den durch Lauge gebildeten Fettsäurenanionen wird Natrium- oder Kaliumsalz zugefügt.

c) Heutzutage besteht eine dritte Möglichkeit: Hydrolyse von Fetten

Dazu werden Fette in heißem Wasserdampf in Glycerin und Fettsäuren gespalten. Dies ist im Grunde die genaue Rückreaktion der Veresterung, ausgelöst durch eine Temperaturerhöhung (siehe K13 - Prinzip von le Chatelier)

Zusatzinformationen: TENSIDE³

³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/TENSIDE](http://de.wikipedia.org/wiki/Tenside)

14.7 Wirkung von Tensiden

14.7.1 a) Die Oberflächenspannung von Wasser:

V: Stecknadel oder Büroklammer auf Wasser schwimmen lassen, Seife / Spüli zugeben

B: Die Stecknadel (Büroklammer) sinkt.

S: Tenside setzen die Grenzflächenspannung des Wassers herab.

14.7.2 b) Was sind Tenside?

Tenside sind Stoffe, welche ein hydrophobes (wasserabweisendes) und einen hydrophiles (wasserliebendes) Moleküle haben (auch amphiphil genannt). Sie wirken grenzflächenaktiv und waschaktiv. Tenside setzen die Oberflächenspannung des Wassers herab.

Zu den Tensiden gehören z.B. die Anionen der Fettsäuren:

z.B. die Fettsäure „Stearinsäure“:

Ihr Anion mit einem Natriumion verbunden, ein typisches Tensid:
Natriumstearat:

14.7.3 c) Was machen Tenside in Wasser?

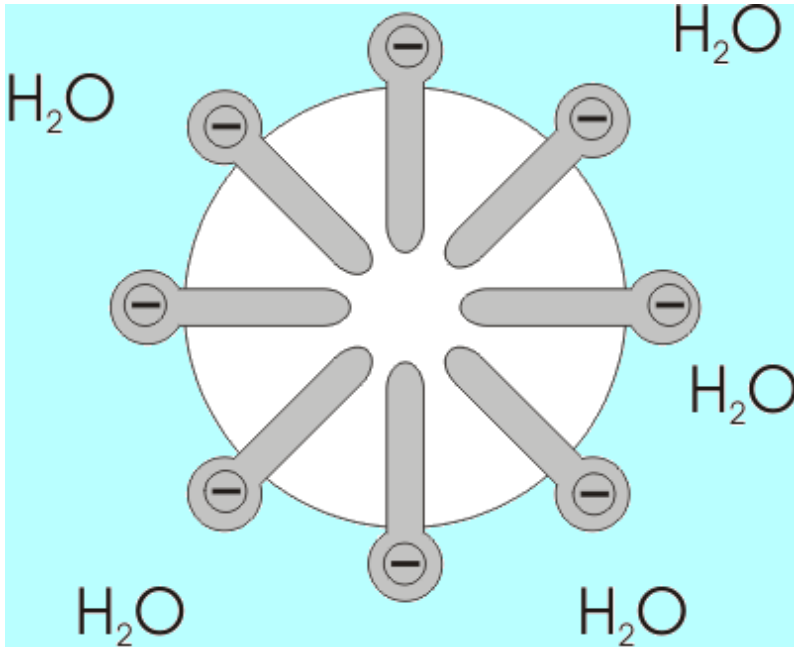


Abbildung 301: miniatur

In Wasser ordnen sich die einzelnen Tensidmoleküle um winzige Wasserkügelchen an (mit dem polaren, hydrophilen Ende in das Wasserkügelchen). Die Tröpfchen werden auch „Mizellen“ genannt. Man kann durch sie den Tyndall Effekt erklären. Leuchtet man in eine Seifenlösung, so reflektieren die Mizellen einen Teil des Lichts.

Tenside im Wassertropfen

Luft

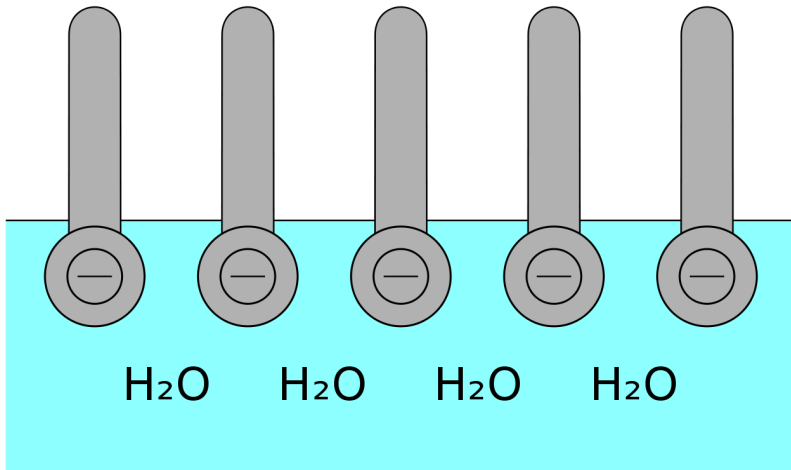


Abbildung 302: miniatur

Gleiches passiert übrigens an der Wasseroberfläche. Die Tenside bilden eine dünne Schicht und verringern so die Oberflächenspannung des Wassers (dabei ragen die hydrophilen Enden in das Wasser, die hydrophoben Enden hingegen in die der Luft).

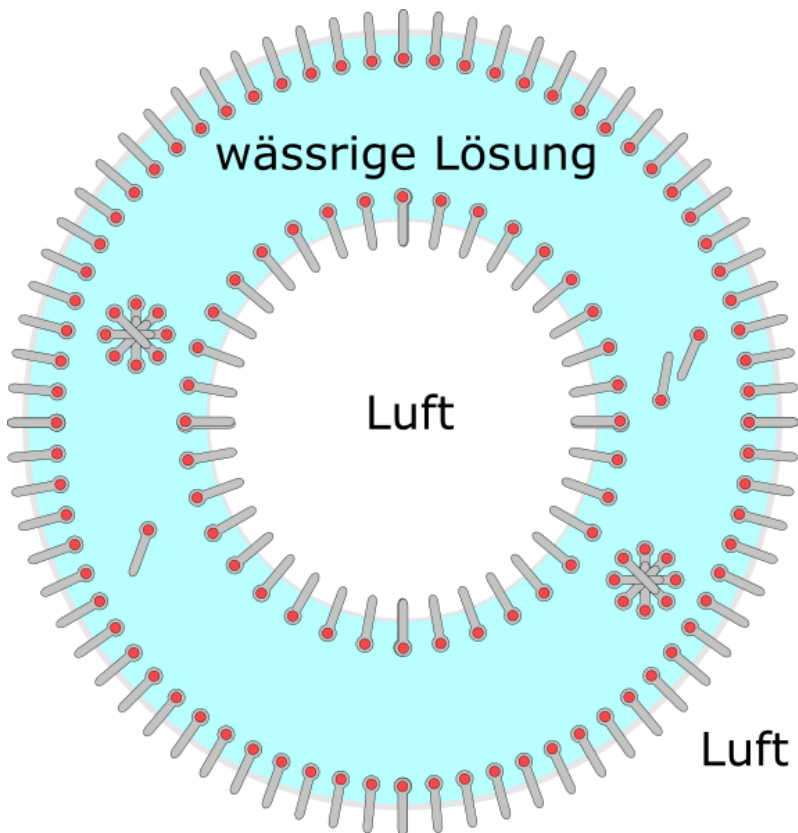


Abbildung 303: miniatur

Ist die Konzentration an Tensiden groß, dann kann Luft eingeschlossen werden. Es kommt zur Schaumbildung.

14.7.4 d) Was machen Tenside in Fetten/ Ölen?

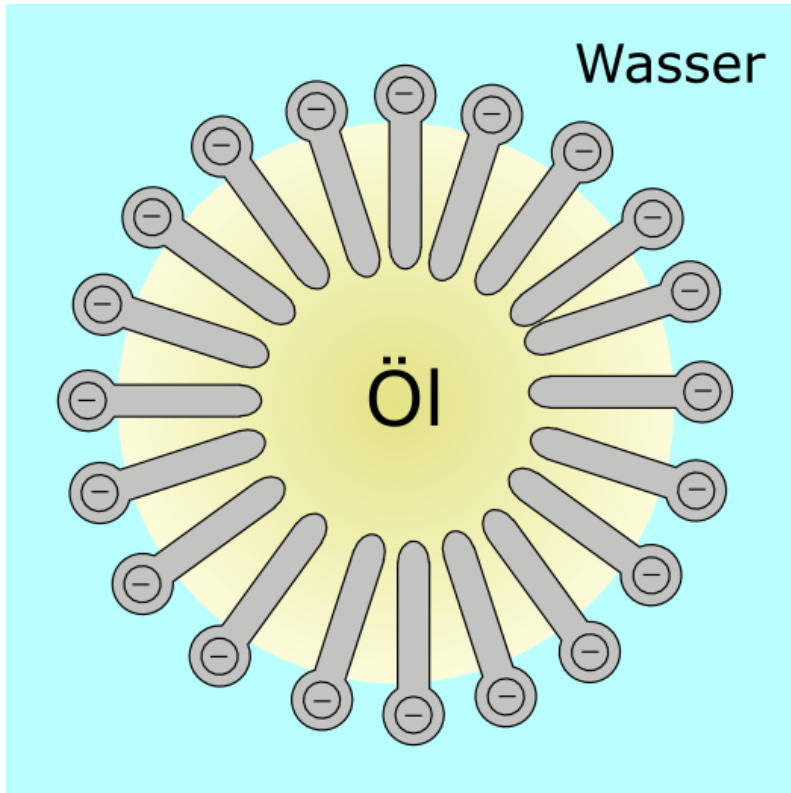


Abbildung 304: Tenside im Fetttropfen

In Fetten und Ölen passiert der umgekehrte Vorgang. Das hydrophobe Ende zeigt ins Fett, das hydrophile Köpfchen mit seiner Ladung nach außen.

14.7.5 e) Wirkung als Emulgator

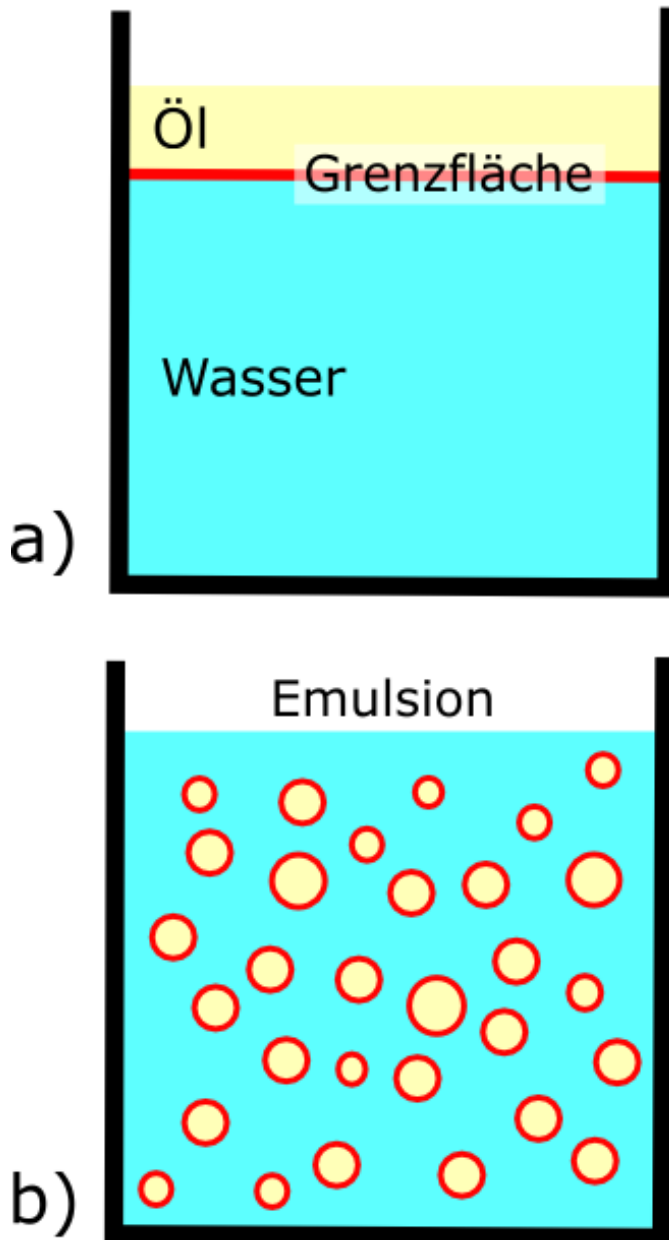


Abbildung 305: hochkant=0.5

Befinden sich in einem Gefäß Fette und Wasser, bzw. allgemein hydrophile und lipophile Substanzen, so können diese durch Tenside verbunden werden. Das lipophile Tensidende steckt dann im Fett, das hydrophile verbindet sich hingegen mit dem Wasser. Eine Emulsion ist entstanden.

14.7.6 f) Waschwirkung

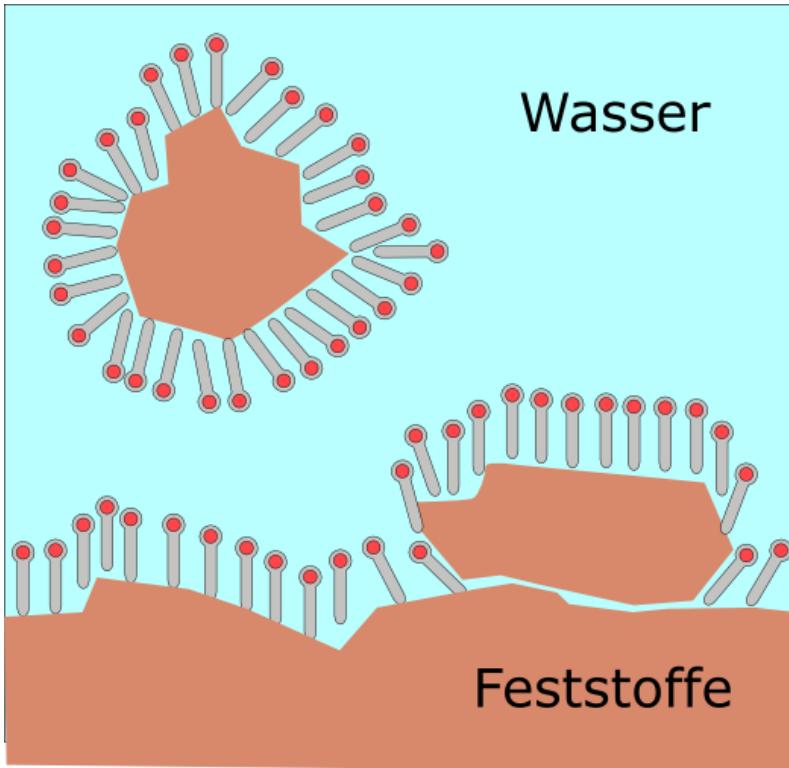


Abbildung 306: miniatur

Beim Waschen entsteht im Grunde eine solche Emulsion. Die Tenside dringen in Fettflecken ein und sprengen diese sozusagen auf. Die losgelösten Fettteilchen bilden dann kleine Tensid-Fett-Kügelchen und bleiben so in der Flüssigkeit, d.h. sie verschmutzen kein anderes Gewebe mehr.

14.8 Struktur und Einteilung der Tenside

Die Einteilung der Tenside in Gruppen erfolgt nach der Ladung der polaren Gruppe:

14.8.1 a) Anionische Tenside

- klassische Kern- und Schmierseifen → Alkylsulfate und Alkylsulfonate

14.8.2 b) Kationische Tenside:

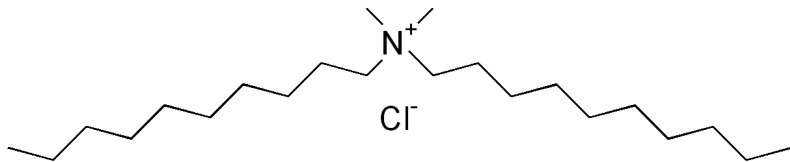


Abbildung 307: Didecyltrimethylammonium

v.a. quartäre Ammoniumsalze, z.B.:

- **Didecyltrimethylammoniumchlorid** = 15 bis 17% Verwendung in Weichspülern

- **Diesterquat** $n = 14$ bis 16

14.8.3 c) Nichtionische Tenside

Alkohol oder Esterreste als polare Gruppen

- Alkylpolyglykolether $n = 9$ bis 17 $m = 3$ bis 15
- Alkylpolyglucosid $n = 7$ bis 13 $m = 1$ bis 3

14.8.4 d) Amphotere / zwitterionische Tenside

Besitzen anionische und kationische Endgruppen:

- **Betain** $n = 11$ bis 17

Verwendung in Weichspülern

14.8.5 h) Tyndall Effekt:

V: In zwei Bechergläser, bzw. zwei Glasküvetten wird eine stark verdünnte Seifenlösung gefüllt. Im optimalen Fall sollte man beide Lösungen nicht mehr voneinander unterscheiden können.

Eine Unterscheidung kann nun durch einen Diaprojektor gelingen: Der Lichtstrahl wird nacheinander durch beide Gefäße geleitet.

B: In der Seifenlösung wird der Lichtstrahl viel besser sichtbar.

S: Es kommt zur Streuung des Lichts. Dies ist auf eine Brechung des Lichts durch eine Zusammenlagerung von Seifenmolekülen zu Molekülverbänden.

14.8.6 Versuch zur Grenzflächenaktivität von Tensiden

Als Grenzfläche bezeichnet man die Berührungszone zwischen zwei Systemen verschiedener Aggregatzustände oder zwischen zwei nicht mischbaren Systemen des gleichen Aggregatzustandes. Die einzelnen Systeme heißen Phasen.

Phasengrenzflächen gegenüber Luft hingegen heißen „Oberflächen“.

V: Eine Glasscheibe wird mit Stearin benetzt. Dazu wird ein Löffel Stearinsäure (Pulver) auf heißes Wasser geben und so geschmolzen. Die Phase lässt man abkühlen und gießt sie dann auf eine auf eine Scheibe.

Die Scheibe wird nun von beiden Seiten mit Wasser benetzt.

B: Oberfläche der Scheibe: schlecht benetzbar, Wassertropfen perlt ab
Unterseite der Scheibe: gut benetzbar.

S: Stearinsäure ist ein Tensid. In der Schmelze orientieren sich die Stearinsäuremoleküle mit dem hydrophilen Ende zum Wasser hin.

Stearinsäure ist grenzflächenaktiv, d.h. sie „vermittelt“ zwischen Phasen unterschiedlicher Polarität. Stearinsäure ist **amphiphil** = ein Tensid!

V2: Eine Büroklammer wird auf Wasser gelegt, so dass sie schwimmt. Dann wird etwas Spülmittel oder Seife hinzugegeben.

B: Die Büroklammer sinkt sofort:

S: Die Oberflächenspannung des Wasser sinkt, sie reicht nicht mehr aus, eine Büroklammer zu tragen.

Zusatzinformationen:

- TYNDALL-EFFEKT⁴

⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/TYNDALL-EFFEKT](http://de.wikipedia.org/wiki/Tyndall-Effekt)

- AMPHOTERE TENSIDE⁵
- KATIONISCHE TENSIDE⁶
- WASCHMITTEL⁷
- OBERFLÄCHENSPANNUNG⁸
- GRENZFLÄCHENSPANNUNG⁹
- DISPERSION (CHEMIE)¹⁰
- DETERGENTIEN¹¹
- SHAMPOO¹²
- /SPÜLMITTEL¹³

14.9 Versuche mit Seifen

14.9.1 Verhalten von Seifen gegenüber Säuren

V: Wenige mL Kernseifenlösung werden im Reagenzglas mit einigen Tropfen verdünnter Schwefelsäure gemischt.

B: Die Lösung wird trüber

S: Es bilden sich aus den Seifenanionen wieder Fettsäuren:

⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/AMPHOTERE%20TENSIDE](http://de.wikipedia.org/wiki/Amphotere%20Tenside)

⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KATIONISCHE%20TENSIDE](http://de.wikipedia.org/wiki/Kationische%20Tenside)

⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/WASCHMITTEL](http://de.wikipedia.org/wiki/Waschmittel)

⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/OBERFL%C3%A4CHENSPANNUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Oberfl%C3%A4chenSpannung)

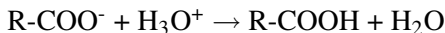
⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/GRENZFL%C3%A4CHENSPANNUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Grenzfl%C3%A4chenSpannung)

¹⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/DISPERSION%20\(CHEMIE\)](http://de.wikipedia.org/wiki/Dispersion%20(CHEMIE))

¹¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/DETERGENTIEN](http://de.wikipedia.org/wiki/Detergentien)

¹²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/SHAMPOO](http://de.wikipedia.org/wiki/Shampoo)

¹³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/%2FSP%C3%BCLMITTEL](http://de.wikipedia.org/wiki/%2FSP%C3%BCLMITTEL)

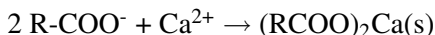


14.9.2 Bildung von (sonst unerwünschten) Kalkseifen

V: Zu etwas Seifenlösung wird hartes Wasser (oder normales Leitungswasser mit Calciumchloridlösung „härter“ machen“) zugefügt. Zusatzversuch: Schütteln!

B: Die Lösung wird trüber. Durch ein Schütteln kommt es zu einer vergleichsweise geringen Schaumbildung.

S: Es entstehen schwerlösliche „Kalkseifen“, also feste Verbindungen aus den Fettsäureanionen und Calciumionen:



In Gegenden mit hartem Leitungswasser bilden sich so beim Waschen grauen Schlieren auf der Kleidung. Ein großer Teil des Waschmittels ist so unwirksam, so dass man für eine gute Waschwirkung wesentlich mehr Waschmittel verwenden muss.

Durch die geringe Konzentration an freien Fettsäureanionen, kommt es zu keiner bleibenden Schaumbildung.

14.9.3 Seifen sind Emulgatoren:

Zwei Reagenzgläser werden mit Speiseöl und Wasser zur Hälfte vorsichtig gefüllt. In eines der beiden Reagenzgläser wird etwas Seifenlösung zugefügt. Beide werden beobachtet, dann wird geschüttelt und dann ca. 5 min gewartet und erneut beobachtet.

B: Es bilden sich die typischen zwei Phasen, die sich nach dem Schütteln auch schnell wieder entmischen. In dem Reagenzglas, welches die Seife enthält findet die Entmischung nicht so deutlich statt. Es bildet sich vorübergehend eine trübe, einheitliche Phase.

S: Die Trübungen kommen durch noch nicht vollständige Entmischung und durch Luft einschüsse zustande. Die Seifenanionen bilden zusätzlich kleine Öltröpfchen, in denen sie mit ihrem lipophilen Ende stecken. Nach außen ragen die hydrophilen Reste, welche sich durch die Ionenladung gegenseitig abstoßen. Stattdessen lagern sich feine Wasserteilchen an. Es bildet sich so mit dem Wasser eine Emulsion.

14.9.4 Schmutztragevermögen

In zwei Reagenzgläser wird einmal Wasser bzw. Seifenlösung gefüllt. Zu beiden wird eine kleine Spatelspitze Ruß (Kohlenstoffpulver) zugefügt. Die Lösungen werden vorsichtig vermischt und dann filtriert.

B: Zu erwarten wären zwei wasserklare Filtrate. Allerdings ist das Filtrat der Seifenlösung deutlich dunkler

S: Die Rußmoleküle werden von den Seifenanionen mit ihrem lipophilen Ende besetzt und so fein verteilt, dass sie letztlich, umgeben von Wasser, durch die Poren des Filterpapiers laufen können (=dispergierende Wirkung von Seifen).

14.10 Inhaltstoffe einer handelsüblichen Hautseife

Am Beispiel einer „pH-Haut neutralen“ Seife (pH = 5,5)

- Weizenstärke (*Triticum vulgare*)
- Di-Natriumsulfobernsteinsäuremonolauryl ester (engl.: Disodium Lauryl Sulfosuccinate)

- Kokosfettsäure-2-sulfoethylester (engl. Sodium Co-coyllsethionate)
- Stearinsäure
- Palmitinsäure
- Paraffin
- Glycerinmonostearat (engl. Glyceryl Stearat)
- Cetylpalmitat, Cetylalkohol (gleicher Stoff!)
- Wasser
- Lecithin
- Milchsäure (Engl. Lactic Acid)
- Titandioxid
- Panthenol
- Polyethylenglycol (PEG 14 M)
- Duftstoffe
- EDTA Dinatriumsalz
- Aloe vera Konzentrat (Aloe barbadensis)

Zusatzinformationen:

- STEARINSÄURE¹⁴
- PALMITINSÄURE¹⁵
- PARAFFIN¹⁶

¹⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/STEARINS%C3%A4URE](http://de.wikipedia.org/wiki/Stearins%C3%A4ure)

¹⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PALMITINS%C3%A4URE](http://de.wikipedia.org/wiki/Palmitins%C3%A4ure)

¹⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PARAFFIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Paraffin)

- CETYLALKOHOL¹⁷
- TITANDIOXID¹⁸
- DEXPANTHENOL¹⁹
- LECITHIN²⁰
- POLYETHYLENGLYCOL²¹
- EDTA²²
- ECHE ALOE²³

14.11 Waschmittel

a) Versuche

V1: pH-Messung

Vergleiche den pH-Wert von verschiedenen Voll- und Feinwaschmitteln

V2) Bleichmittel:

Man gibt ein RG etwas Tinte und in ein anderes eine schwach konzentrierte, angesäuerte Kaliumpermanganatlösung. Zu beiden wird Vollwaschmittel zugefügt.

B: In beiden Reagentsgläsern kommt es zu einer Entfärbung.

¹⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CETYLALKOHOL](http://de.wikipedia.org/wiki/Cetylalkohol)

¹⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/TITANDIOXID](http://de.wikipedia.org/wiki/Titandioxid)

¹⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/DEXPANTHENOL](http://de.wikipedia.org/wiki/Dexpantenol)

²⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/LECITHIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Lecithin)

²¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/POLYETHYLENGLYCOL](http://de.wikipedia.org/wiki/Polyethylen glycol)

²²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/EDTA](http://de.wikipedia.org/wiki/Edta)

²³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ECHE%20ALOE](http://de.wikipedia.org/wiki/Echte%20Aloe)

S: Die Entfärbung beruht auf dem Vorhandensein von Perboraten, welche das Permanganation zu dem farblosen Mn^{2+} reduzieren, bzw, die Tinte oxidativ zerstören.

V3) Lehrerversuch: Boratnachweis (1. Weißmacher in Waschmitteln)



Abbildung 308: Grün brennendes Alkylborat

In zwei Reagenzgläser gibt man ca. 5mL Methanol (evtl. ist auch Ethanol möglich) und eine Spatelspitze Feinwasch- bzw. Vollwaschmittel. Zu beiden Reagenzgläsern wird etwas Schwefelsäure zugegeben. Dann erhitzt man vorsichtig und entzündet die entweichenden Dämpfe. Vorsicht!

B. Bei einigen Waschmitteln erkennt man eine grüne Farbe

S: Die in Vollwaschmitteln enthaltenen 1. Weißmacher sind oxidierende Borverbindungen (Perborate). Sie bilden mit Methanol den schon bekannten Borsäuretrimethylester, welcher mit grüner Flamme verbrennt. (Siehe auch Methanolnachweis)

V4) Optische Aufheller (2. Weißmacher in Waschmitteln)

Mit etwas Waschmittellösung und einem Pinsel wird auf ein rundes Filterpapier geschrieben. Nach dem Trocknen kann man die Schrift mithilfe einer UV-Lampe wieder sichtbar machen.

V5) Komplexbildner

Eine FeCl_3 - Lösung wird mit $\text{K}(\text{SCN})$ -Lösung (=Kaliumthiocyanat) vermischt. Dann wird ein wenig Waschmittellösung zugefügt.

B: Die übliche tiefrote Farbe des Eisen(III)-thiocyanat-Komplexes verschwindet.

S: schnell, da Waschmittel Komplexbildner (z.B. das bekannte EDTA) enthalten. Diese Komplexbildner gehen mit den Eisenionen unserer Lösung einen Komplex ein, so dass unser Komplex sein Metallion verliert und farblos wird. Die Komplexbildner sollen üblicherweise Magnesium und Calciumionen aus dem Waschwasser entfernen, um es weicher zu machen (=„Enthärtung“).

14.11.1 b) Was sind Waschmittel?

Waschmittel sind hoch spezialisierte Gemische, welche zum Waschen verwendet werden.

Sie sind meist flüssig, können auch in Pulverform (oder gepresst in Tabs) vorkommen. Sie werden im Allgemeinen zum Reinigen von Textilien verwendet.

Man unterscheidet dabei, je nach Verwendungszweck, mehrere Typen:

- Vollwaschmittel (=Kochwaschmittel), sind vor allem für weiße und stark verschmutzte Wäsche geeignet. Sie enthalten in der Regel Bleichmittel, Temperaturbereich: 30°C-95°C.
- Color- oder Buntwaschmittel sind logischerweise für farbige Wäsche geeignet und enthalten keine Bleichmittel, Temperaturbereich: 30°C-60°C. Sie werden mittlerweile häufiger verwendet als Vollwaschmittel und sind dank neuer Inhaltsstoffe eine gute Alternative.
- Feinwaschmittel werden für besonders delikate und empfindliche Textilien und für die Handwäsche verwendet. Ihr Temperaturbereich liegt bei max. 40°C, da empfindliche Textilien sonst schaden nehmen- Demzufolge enthalten sie weder Bleichmittel noch optische Aufheller, aber um ihre Waschwirkung zu verstärken Enzyme und Seife. Höhere Temperaturen würden die enthaltenen Enzyme denaturieren.
- Spezialwaschmittel für Wolle, Seide, Daunen, Membrantextilien.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

14.11.2 c) Allgemeine Inhaltsstoffe von Waschmitteln

Weniger als 5% enthalten:

reine Seifen Waschaktive Substanz, für die Entfernung von in Wasser nichtlöslichen (lipophilen) Stoffen aus dem Gewebe. Seifen verhindern auch zu starkes Schäumen

Polycarboxylate Verhindern Kalkablagerungen in der Wäsche und schützen vor dem grauer werden der weißen Wäschestücke.

PHOSPHONATE²⁴ (org. Verbindungen der Phosphorsäure) Soweit noch enthalten, verhindern sie die Reaktion der Inhaltsstoffe untereinander und binden zusätzlich Schwermetalle in Form schwerlöslicher Salze.

Schmutzträger Sie halten den abgelösten Schmutz im Wasser, so dass er sich nicht wieder in das Gewebe einfügen kann.

Zu 5-15% enthalten:

Anionische Tenside: Waschaktive Substanzen, lösen Schmutz von den Fasern des Nichtionische Tenside Gewebes, binden diesen und verhindern so sein erneutes festsetzen

Oxidierende Bleichmittel Entfernen Flecken durch deren Oxidation (klappt gut mit Saft-, Obst-, Tee- und Rotweinflecken)

Zu 15-30% enthalten:

Wasserenthärter: Erzeugen weiches Wasser durch Binden von im Wasser enthaltenen Magnesium- und v.a. Calciumionen und verhindern so die Bildung von Calciumcarbonat und Magnesiumcarbonat (sowie der beiden Hydrogencarbonate). Diese Salze sind für die so genannte Kalkbildung beim Erhitzen von Wasser zuständig. So können Tenside ihre Wirkung besser entfalten. Vor allem Zeolith A und

²⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PHOSPHONATE](http://de.wikipedia.org/wiki/Phosphonate)

auch Schichtsilikate werden verwendet. So genannte Builder unterstützen diese dabei. Abgesehen vom Waschen, sind Waschmaschinen durch Enthärter auch besser vor erzeugen weiches Wasser Kalkablagerungen geschützt.

Eiweiß zersetzende: Zersetzen Eiweißflecken, indem sie Eiweiße in Aminosäure spalten.

Enzyme und so für die Entfernung von eiweiß- und stärkehaltigen Flecken sorgen (Amylasen spalten Stärke, Lipasen spalten Fette, Proteasen spalten Eiweiße, Cellulasen spalten Zellulose)

Weitere Inhaltsstoffe:

- Bleichmittelverstärker
- Soda (Na_2CO_3): Unterstützt die Waschwirkung und enthärtet ebenfalls das Wasser
- Silikate: Verstärken die Tensidwirkung, machen die Wäsche etwas „weicher“, Schützen auch das Metall der Waschmaschine vor Korrosion.
- Optische Aufheller: Machen weiß noch weißer, indem sie einen leichten Blauton hinzufügen, der grau und Gelbtöne optisch „neutralisiert“
- Duftstoffe: Damit man es auch gerne kauft

14.11.3 d) Spezielle Inhaltsstoffe von Vollwaschmitteln

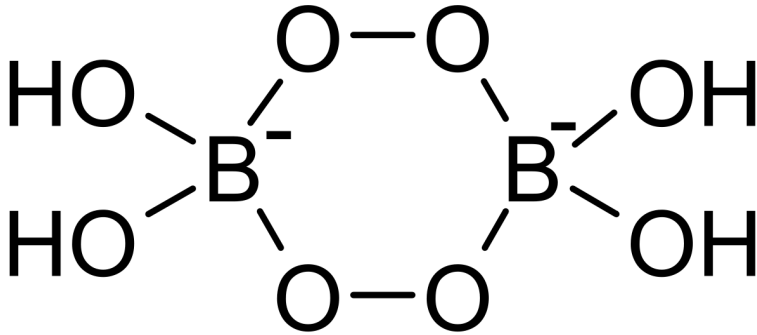


Abbildung 309: Perboratdimer

Bleichmittel Sie oxidieren nicht entfernbare, farbige Verschmutzungen (Obst-, Wein- oder Blutflecken), häufig kommt dabei Peroxide in Form von Natriumperborat(dimeren) zum Einsatz.

Farbige Substanzen haben häufig ausgeprägte Doppelbindungselektronensysteme. Bei Oxidationen werden diese teilweise aufgelöst und der Stoff verliert seine Farbigkeit. Da es eine simple Oxidation ist, wird die Reaktionsgeschwindigkeit durch Wärme erhöht (RGT-Regel). Deshalb sind Bleichmittel bei höheren Temperaturen effektiver.

Bleichaktivatoren sorgen dafür, dass die Bleichmittel auch bei niedrigen Temperaturen noch wirksam sind.

Optische Aufheller sind leicht bläulich fluoreszierende Farbstoffe, die durch ihre Fluoreszenz gelbe Schlieren weißer erscheinen lassen.

Stabilisatoren verhindern den nach einiger Zeit sonst einsetzenden Zerfall der Inhaltsstoffe, v.a. der recht reaktiven Bleichmittel der Bleichmittel.

Konservierungsstoffe verhindern v.a. in flüssigen Vollwaschmitteln den Bakterienbefall.

14.11.4 e) Spezielle Inhaltsstoffe von Buntwaschmitteln

Farbübertragungsinhibitoren Sie dienen dem Schutz der Textilienfarben.

Nicht enthalten sind logischerweise Bleichmittel, da sonst die Farben schnell verblassen würden.

Zusatzinformationen:

- WASCHMITTEL²⁵
- WASSERHÄRTE²⁶

14.12 Aufgaben

1. Warum sind Seifen eigentlich Salze? (und was waren eigentlich Salze?)
2. Worauf beruht die Waschwirkung einer Seife?
3. Was sind Tenside und wie unterscheiden sie sich von den klassischen Kernseifen?
4. In Regionen mit hartem Wasser, sieht man v.a. auf dunkler Kleidung häufig weiße, waschmittelähnliche Flecken auf der

²⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/WASCHMITTEL](http://de.wikipedia.org/wiki/Waschmittel)

²⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/WASSERH%C3%A4RTE](http://de.wikipedia.org/wiki/Wasserh%C3%A4rte)

Kleidung. Diese sind kaum auszubürsten. a) Um was handelt es sich und wie lautet die chemische Formel einer solchen Verbindung? b) Wieso treten diese Verunreinigungen auf? c) Warum hilft es in einem solchen Fall (manchmal) mehr, bzw. weniger Waschmittel zu verwenden?

14.13 Wiederholungsfragen

1. Was sind Seifen?
2. Aus Fetten kann man Seife gewinnen. Beschreibe die praktische Vorgehensweise und erkläre dann den Mechanismus genau
3. Warum ist der erste Übergangszustand der Verseifung nicht stabil?
4. Wie steht die Verseifung mit der Veresterung in Beziehung? Erkläre reversible und irreversible Schritte
5. Was sind Tenside? Wie unterscheiden sie sich von Seifen?
6. Wie kommt es zur Bildung von Mizellen. Welcher Bezug besteht zur Schaumbildung
7. Welche Wirkung haben Seifen in Wasser (bzw. in Öl)?
8. Warum sind Tenside Emulgatoren? Wie kommt es zu dieser Wirkung - skizziere.
9. Erkläre die Waschwirkung eines Tensids
10. Auch bei Seifen kann man einen Tyndal Effekt beobachten. Erkläre wie und weshalb
11. Was sind Kalkseifen? Was sind Kernseifen?
12. Wie unterscheiden sich Waschmittel von Seifen?

13. Warum sollte man Buntwäsche nicht mit einem Vollwaschmittel waschen? Welche Alternativen gibt es?
14. Welchen pH-Wert haben Seifen bzw. Waschmittel?
15. Warum interessiert die Menschen überhaupt der pH-Wert von Seifen?
16. Vollwaschmittel entfärben Kaliumpermanganatlösung. Erkläre
17. Nach seinem großem Filmerfolg kann Borat nun auch in Waschmittel nachgewiesen werden. Erkläre wie
18. Nenne mindestens 10 Inhaltsstoffe von Waschmitteln und erkläre kurz ihre Funktion/ Wirkung
19. In einigen Waschmitteln sind Enzyme enthalten. Erkläre warum und was man bei der Wäsche beachten sollte

15 Aminosäuren, Eiweiß, Enzyme und die Biokatalyse

UNKNOWN TEMPLATE "Wikifizieren"

15.1 Ein wenig Chemie: Energiebeteiligung bei chemischen Reaktionen

Bei jeder chemischen Reaktion spielt die Umwandlung von Energie eine Rolle. Entweder wird Energie freigesetzt, die z.B. vorher in den Ausgangsstoffen enthalten war, oder Energie wird zum Ablauf der Reaktion benötigt und somit dem System entzogen.

Bei der Oxidation von Zucker spielt es keinerlei Rolle, ob diese Reaktion im Körper stattfindet oder ob Zucker im Reagenzglas verbrannt wird. Die bei dieser Reaktion freigesetzte Energie ist identisch.



15.1.1 a) Energiediagramm (exotherme Reaktion)

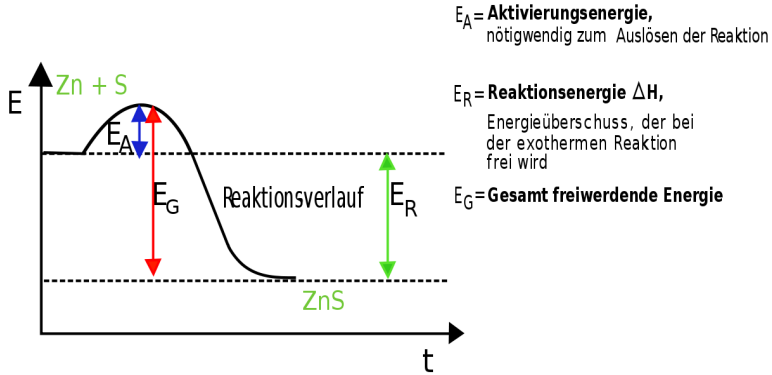


Abbildung 310: rahmenlos

Chemische Reaktionen, die unter Energieabgabe ablaufen heißen exotherme Reaktionen. Die freiwerdende Energie kann dabei als Wärme, Licht oder in anderen Formen vorliegen. Sie wird auch als Reaktionsenthalpie (ΔH) bezeichnet.

Chemische Reaktionen, bei denen ständig Energie zugeführt werden muss, damit sie überhaupt ablaufen, nennt man endotherme Reaktionen.

15.1.2 b) Energiediagramm (endotherme Reaktion)

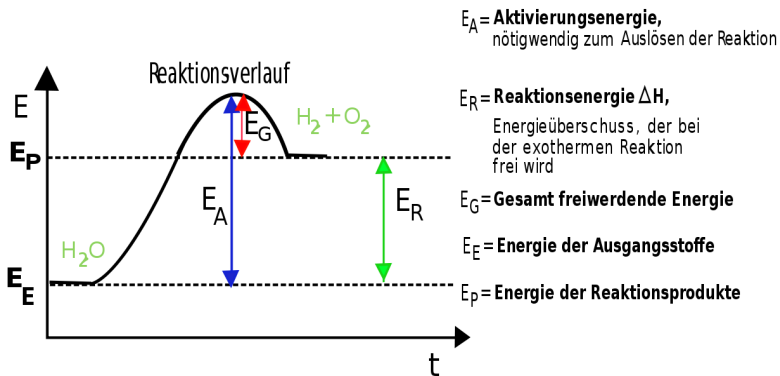


Abbildung 311: rahmenlos

Zusatzinformationen:

Das freiwillige Ablaufen einer chemischen Reaktion wird durch die Gibbs-Helmholtz-Gleichung vorausgesagt. Sie bestimmt die freie Enthalpie (ΔG), welche nicht mit der Reaktionsenthalpie (ΔH) verwechselt werden sollte. ΔS gibt in dieser Gleichung übrigens die natürliche „Unordnung“ an, die Entropie.

$$\Delta G = \Delta H - T \cdot \Delta S$$

Wenn $\Delta G < 0$ ist, kann die Reaktion freiwillig ablaufen. Solche Reaktionen nennt man exergonisch. Dies ist besonders bei exothermen Reaktionen der Fall, da sie einen negativen Wert für ΔH haben. Endergonische Reaktionen hingegen laufen nicht freiwillig ab.

- FREIE ENTHALPIE¹

¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/FREIE%20ENTHALPIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Freie%20enthalpie)

- ENTHALPIE²
- GIBBS-HELMHOLTZ-GLEICHUNG³

15.2 Zellen wehren sich gegen das Gift „Wasserstoffperoxid“

Im Körper entsteht durch Abbauvorgänge⁴ das Zellgift Wasserstoffperoxid (H₂O₂)



→ Abbau des Giftes ist nötig!

Das (Spalt-)Werkzeug der Zelle ist das Enzym Katalase.

Diese Reaktion würde normalerweise erst bei Temperaturen ablaufen, die sonst mit einem Bunsenbrenner erzeugt werden. Im Körper liegen diese Temperaturen aber nicht vor, also ist ein System notwendig, was die hohe Aktivierungsenergie herabsetzt. Das Enzym „Katalase“ ermöglicht dies.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

15.3 Enzyme & Katalyse - Versuche zur Wirkungsweise von Enzymen

Erstellen der Hefesuspension: Gib den Inhalt eines Päckchens Trockenhefe in ca. 200 mL Wasser. Teile dann die Hefesuspension mit den Schülern am Nachbartisch.

²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ENTHALPIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Enthalpie)

³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/GIBBS-HELMHOLTZ-GLEICHUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Gibbs-Helmholtz-Gleichung)
4z.B. bei Atmung/ Gärung

Versuch 1: Mische ca. 15 mL Hefesuspension mit einem Teelöffel Zucker. Messe die Temperatur der Lösung und fülle dann damit ein Gärröhrchen und beginne die Zeit zu messen. Erfasse für ca. 10 min die Menge an entstehendem Kohlenstoffdioxid. Notiere die Beobachtungen und trage die Ergebnisse graphisch auf (die Zeit auf der X-Achse!).

Wie erklärst Du Dir den Verlauf der Kurve?

Wiederhole den Versuch mit Wasser, welches mindestens 10°C wärmer ist (alternativ 20°C)

Versuch 2: Gib in ein Reagenzglas ca. 2 mL Hefesuspension und dann die gleiche Menge an verdünnter Wasserstoffperoxid - Lösung (H_2O_2). Beobachte die Reaktion und führe die Glimmspanprobe durch.

Versuch 3: Gib in ein anderes Reagenzglas wiederum ca. 2mL Hefesuspension und erhitze diese über dem Bunsenbrenner. Kühle dann das RG unter laufendem Wasserstrahl ab.

Gib anschließend wieder die gleiche Menge verdünnter Wasserstoffperoxid-Lösung hinzu und beobachte. Führe ebenfalls eine Glimmspanprobe durch.

Notiere alle Beobachtungen und erkläre die Ergebnisse.

15.4 Auswertung der Enzymversuche

Versuch 1: B: Gasblasen steigen auf. Temperaturabhängigkeit!

S: Hefe setzt Zucker zu Kohlenstoffdioxid und Alkohol um. Dies geschieht durch das Enzym „Amylase“.

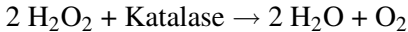


{ {Definition|Enzyme (veraltet: Fermente) sind Proteine (=Eiweiße), welche chemische Reaktion katalysieren. Man spricht in diesem Zusammenhang auch von Biokatalysatoren. Ihre Reaktion ist temperaturabhängig. Eine Erhöhung um 10°C verdoppelt die Reaktionsgeschwindigkeit⁵ Das dazugehörige Gesetz ist die RGT-Regel</sup></ref>. **Bei Temperaturen >43°C denaturieren Enzyme. Sie sind damit zerstört und wirkungslos.**}}

Versuch 2:

B: Gasblasen steigen auf.

S: In der Hefe und in der Kartoffel befindet sich das Enzym Katalase, welches Wasserstoffperoxid zersetzt:



UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Versuch 3:

Keine Reaktion!

Enzym werden durch Hitze zerstört (Denaturierung der Proteinstruktur)

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Was passiert eigentlich, wenn die Reaktion zum Erliegen kam und man erneut H_2O_2 zufügt? Geht die Reaktion weiter? Ja, denn der Katalysator hat sich nicht verbraucht! Er nimmt an der Reaktion teil, verändert sich unter Umständen, liegt am Ende aber wieder unverändert vor!

Zusatzinformationen:

- ENZYME⁶

⁵

⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ENZYME](http://de.wikipedia.org/wiki/Enzyme)

- KATALASE⁷
- WASSERSTOFFPEROXID⁸

15.5 Die zeitliche Enzymwirkung

V: Ein Reagenzglas wird zu drei Vierteln mit Hefesuspension gefüllt, das letzte Viertel wird mit 5%iger Wasserstoffperoxidlösung aufgefüllt. Der Stopfen wird sofort aufgesetzt und das Reagenzglas um 180° gedreht und über einer Petrischale eingespannt.

Die Tropfenzahl pro 20s wird gemessen.

Wenn die Reaktion beendet ist, wird das Glas geleert (ohne es umzudrehen) und die Glimmspanprobe mit dem Restgas durchgeführt

15.6 Aufbau und Wirkungsweise von Enzymen (nur LK)

- Enzyme
 - reine Proteinenzyme
 - Proteidenzyme
 - * Apoenzym (= hochmolekularer Eiweißträger)
 - * Coenzym („kleine Wirkgruppe“, Nichteiweißkomponente)

Apoenzym + Coenzym \rightleftharpoons Holoenzym

⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KATALASE](http://de.wikipedia.org/wiki/Katalase)

⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/WASSERSTOFFPEROXID](http://de.wikipedia.org/wiki/Wasserstoffperoxid)

Wenn das Coenzym nicht fest mit dem Apoenzym verbunden ist und auch auf andere Apoenzyme übertragen werden kann, spricht man auch von Cosubstrat, z.B.

- H₂ übertragende Enzyme (NADH₂, NADPH₂, FADH₂)
- energieübertragende Coenzyme (ATP, GTP)

Vitamine können als Coenzyme fungieren.

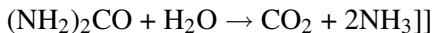
Nomenklatur

- Substrat + Wirkungsweise + Endsilbe „ase), z.B.
 - Brenztraubensäuredecarboxylase
 - Alkoholdehydrogenase spalten H₂ ab

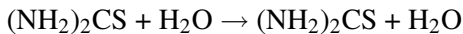
15.7 Spezifität von Enzymen

15.7.1 1. Substratspezifität

Ein Enzym kann nur ein ganz bestimmtes Substrat umsetzen.z.B. Maltase (kann nur Maltose umsetzen, nicht aber Cellubiose)



Urease: spaltet Harnstoff hydrolytisch (H₂O wird dazugegeben)



Thioharnstoff wird nicht gespalten

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

15.7.2 2. Wirkungsspezifität (Reaktionsspezifität)

Ein Enzym kann ein Substrat nur in einer ganz bestimmten Weise umsetzen.



Substrat A muss sowohl in das aktive Zentrum von E_1 als auch in das von E_2 passen.

15.7.3 3. Besonderheit: absolute Spezifität

(z.B. Urease): Enzym mit Substrat und Wirkungsspezifität

15.7.4 4. Gruppenspezifität

Die Enzyme setzen Substrate mit der gleichen funktionellen Gruppe um, z.B. Peptidasen spalten Peptidbindung (Pepsin, Trypsin, Erepsin) *da sonst zig-1000 Enzyme notwendig* z.B. Lipase = fettspaltes Enzym

15.8 Räumlicher Bau von Proteinen (=Eiweißen)

15.8.1 a) Grundbausteine der Proteine: die Aminosäuren (AS)

Enzyme bestehen aus Eiweißen. Sie machen ungefähr 10% der Masse einer Zelle aus (Wasser ungefähr 80%, Fette und Kohlenhy-

drate zusammen nur 2%). Alle Eiweiße sind aus Aminosäuren aufgebaut.

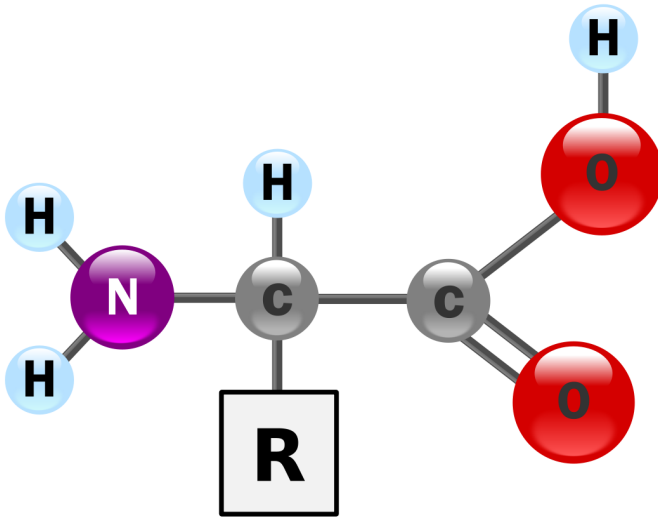


Abbildung 312: rahmenlos

- COOH = Carboxylgruppe (=Säuregruppe)
- NH₂ = Aminogruppe

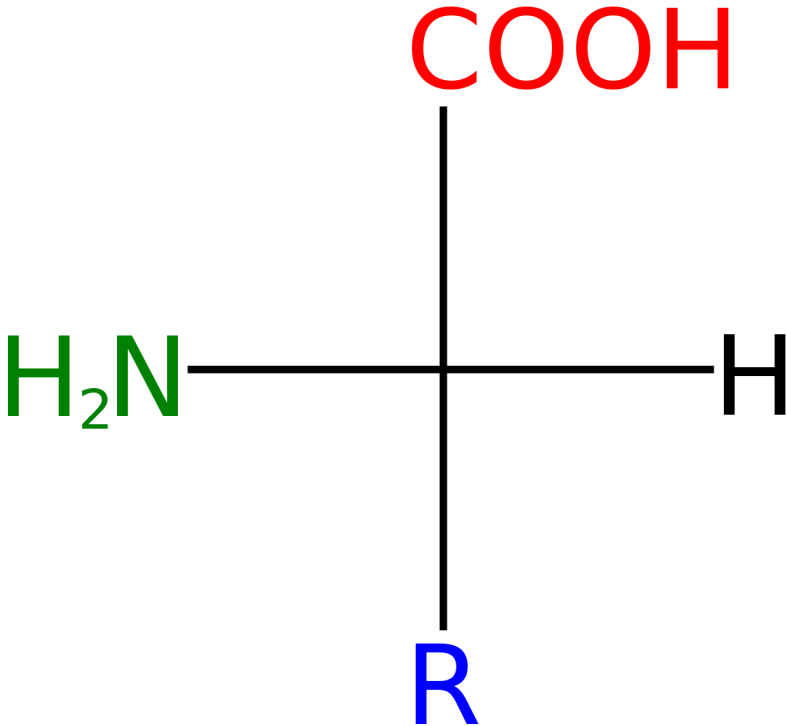


Abbildung 313: Darstellung vergleichbar der Fischer-Projektion

Zur Proteinbildung beim Menschen sind 20 verschiedene AS (die sich nur im Rest R unterscheiden) bekannt⁹. 8 AS davon sind essenziell, sie müssen also mit der Nahrung aufgenommen werden. Man kennt aber mittlerweile ca. 250 AS, die aber nicht zum Aufbau von Proteinen genutzt werden.

Der chemische Nachweis, ob in einer Verbindung Aminosäuren enthalten sind, geschieht meistens über den Stickstoff (Indikatorelement für Proteine - neben C, H, O auch N).

⁹Alle natürlichen AS haben L-Konfiguration

Aminosäuren sind gut in Wasser löslich.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Zusatzinformationen:

AMINOSÄUREN¹⁰

15.8.2 b) Nur für den Chemie Kurs: Stereochemie - die D- und die L-Form

Es gibt, entsprechend wie bei den Kohlenhydraten eine D- und eine L- Form:

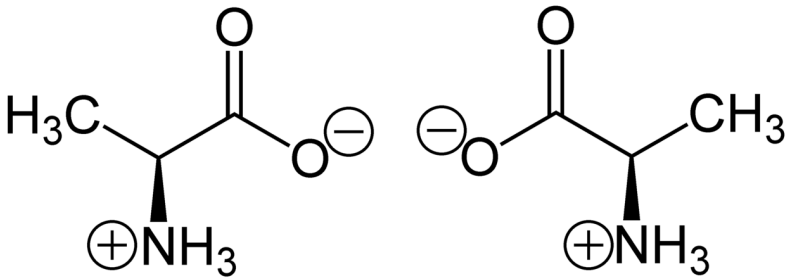


Abbildung 314: D- und L-Alanin

Eine weitere Unterscheidung liegt vor, an welchem C die Amino-
gruppe und die Carboxylgruppe gebunden sind. Ist es das gleiche
C-Atom, so wie hier darstellt, nennt man diese Aminosäuren auch α -
Aminosäuren. Bei β -Aminosäuren wären COOH und NH₂ an zwei
aufeinanderfolgenden Cs gebunden. Aber keine Panik, in der Natur
kommen nur α -Aminosäuren vor.

¹⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/AMINOS%C3%A4UREN](http://de.wikipedia.org/wiki/Aminos%C3%A4uren)

15.8.3 c) Vier verschiedene Aminosäuren als Beispiele



Abbildung 315:
Phenylalanin (Phe)

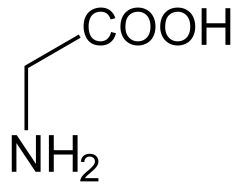


Abbildung 316:
Glycin (Gly)



Abbildung 317:
Cystein (Cys)



Abbildung 318:
Alanin (Ala)

15.9 Titration von Glycin (nur GK/LK)

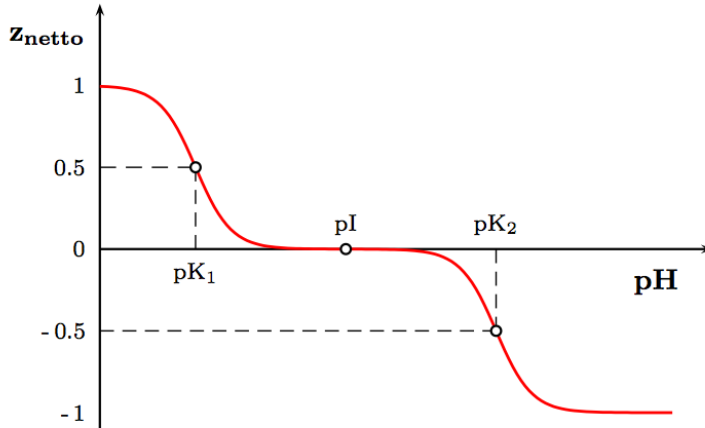
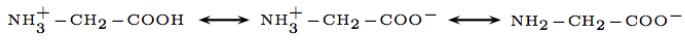


Abbildung 319: Die Abhängigkeit der durchschnittlichen Netto-
ladung des Glycins vom pH-Wert

15.9.1 d) Glycin, die einfachste Aminosäure

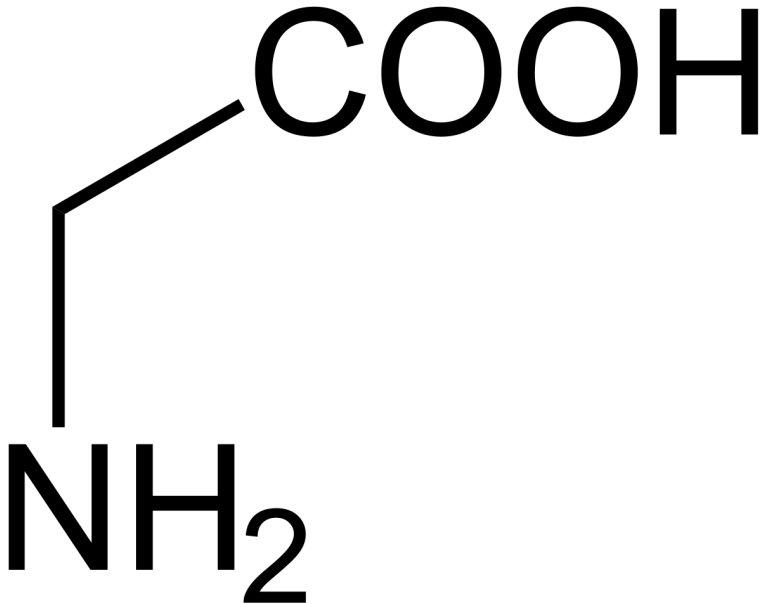


Abbildung 320: Aminoethansäure (=Glycin)

- Aufbau ähnlich der Ethansäure (Essigsäure)
- der korrekte Name lautet Aminoethansäure
- isoliert ist es ein kristalliner Feststoff
- Smp. ca. 230°C (→ starke Wechselwirkungen zwischen den Molekülen)
- bei großer Hitze zersetzt es sich
- wässrige Lösungen sind schwach sauer

- wässrige Lösungen haben nur eine geringe Leitfähigkeit

Bei Glycin liegt bei pH 6 eine Besonderheit vor, es ist ein **Zwitterion**. Die Carboxylgruppe (COOH) gibt ein Proton ab, welches von der Aminogruppe aufgenommen wird. Dieser besondere Punkt wird isoelektrischer Punkt genannt.

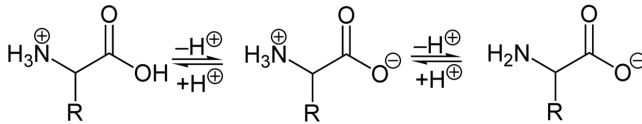


Abbildung 321

Zwitterion am IEP¹¹ **Isoelektrischer Punkt: ISOELEKTRISCHER PUNKT**¹²

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

15.10 Die Verbindung von Aminosäuren zu Peptiden

15.10.1 a) Zwei Aminosäuren verbunden zum Dipeptid

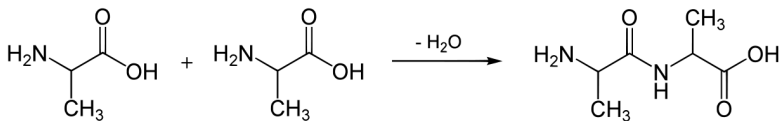


Abbildung 322: rahmenlos

¹¹

¹²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ISOELEKTRISCHER%20PUNKT](http://de.wikipedia.org/wiki/Isoelektrischer%20Punkt)

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Aufgabe:

1. Verknüpfe die Aminosäuren Arg - Lys - und Cys miteinander zu einem Tripeptid.

15.10.2 b) Viele verknüpfte Aminosäuren bilden eine Kette (Primärstruktur)

- Oligopeptide bestehen aus 2-10 Aminosäuren
- 2 AS bilden verknüpft ein **Dipeptid**
- 3 AS bilden verknüpft ein **Tripeptid**
- Polypeptide bestehen aus >10 Aminosäuren
- Makropeptide (> 100 AS)

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

15.10.3 c) Sekundärstrukturen (Faltblatt- & Helixstruktur)

Durch den 109° Winkel zwischen zwei Kohlenstoffatomen sowie zwischen Kohlenstoff- und Stickstoffatomen, kann sich die Aminosäurekette entweder falten (β -Faltblattform) oder zu einer Schraube (α -Helixform) werden. Beide Formen können in einem Eiweißstrang vorkommen! Man spricht von einer Sekundärstruktur.

Abbildung 323

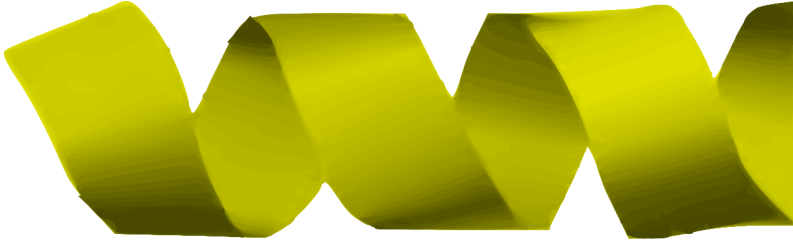


Abbildung 324

Die Sekundärstruktur kommt durch die Ausbildung von Wasserstoffbrückenbindungen zwischen den freien Elektronenpaaren von Stickstoff (aus der NH_2 -Gruppe) und Sauerstoff (aus der $-\text{COOH}$ -Gruppe) innerhalb einer Polypeptidkette zustande.

In Biobüchern tauchen v.a. immer die α -Helix und das β -Faltblatt als Beispiele für eine Sekundärstruktur auf. Sie sind auch die häufigsten und wichtigsten. Tatsächlich gibt es unendliche Variationsmöglichkeiten. Besonders häufig tauchen aber die α -Helix, die π -Helix und die 3_{10} -Helix sowie β -Faltblatt und die β -Schleife auf. Bereiche, in denen keine definierte Sekundärstruktur vorliegt, nennt man Random-coil.

Schaut man sich jetzt mal ein Protein genauer an, so sieht man, dass in einem Protein in der Regel eine Abfolge der verschiedenen Sekundärstrukturelemente vorliegt (es tauchen also mehrere Sekundärstrukturen in einem Protein auf!).

Dieses komplexe Gebilde, also die Anordnung der Sekundärstrukturelemente wird als Tertiärstruktur bezeichnet.

15.10.4 d) Tertiärstruktur

Die Schrauben und Faltblätter können natürlich wieder im Raum gewunden, gefaltet und gedreht werden. (Vergleiche mit dem Glühfaden der Glühlampe). Man nennt diese Abfolge von Sekundärstrukturen eine Tertiärstruktur. Dabei entscheidet bereits Primärstruktur über die Konformation der Tertiärstruktur. Durch verschiedene Wechselwirkungen, wie kovalente Bindung, elektrostatische Wechselwirkungen zwischen den Atomen und Van-der-Waals-Kräften kommt es zur „Verformung“ der Primärkette.

Die Form der Tertiärstruktur ist für jedes Protein charakteristisch und somit für die biologische Funktion des Eiweißes genauso und unverändert notwendig. Schon geringe Abänderungen (z.B. durch Einlagerung von Schwermetallen oder durch Erhitzen) können dazu führen, dass ein Protein nicht mehr funktioniert.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Das Entstehen der Tertiärstruktur erfolgt durch innermolekulare Faltung der Polypeptidkette. Diese Faltung wird auch als „Stabilisierung“ bezeichnet. Folgende innermolekulare Kräfte sind daran beteiligt:

- **(stärkste Verbindung)**
- (Kovalente) Disulfidbrücken¹³
- ionogene Wechselwirkungen und echte Ionenbindungen
- Wasserstoffbrückenbindungen
- Dipol-Dipolbindungen
- evtl. Van der Waals Kräfte

¹³kovalent = durch Atombindung → es liegt eine echte Atombindung zwischen den Schwelatomen vor!

- (schwächste Verbindung)

15.10.5 e) Quartärstruktur am Beispiel des Hämoglobins

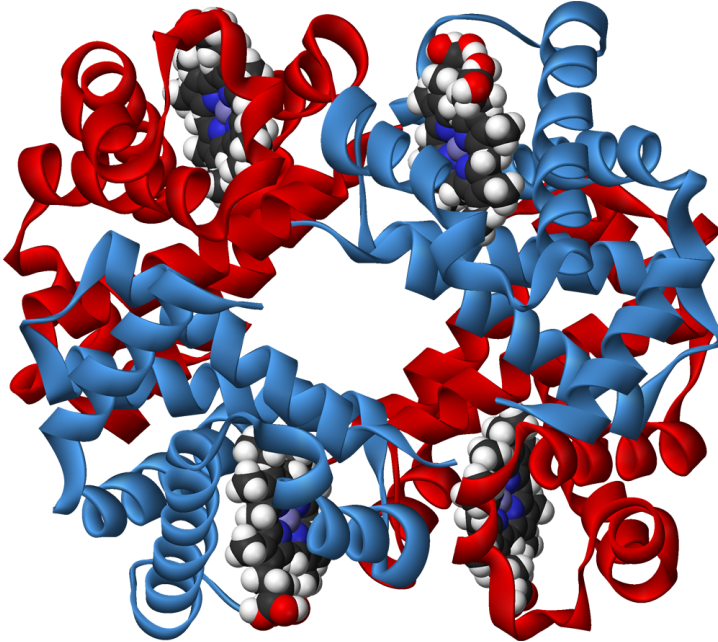


Abbildung 325: Hämoglobin

Sind nun mehrere Eiweißmoleküle in einem Knäuel verbunden, so liegt eine sehr komplexe Struktur vor. Bei Enzymen ist ein bestimmter Abschnitt einer solchen Struktur für die chemische Reaktion entscheidend. Er wird als aktives Zentrum bezeichnet.

Beim Hämoglobin, dem roten Farbstoff der Blutkörperchen sind beispielsweise 4 solcher Eiweiße, die zusammen mit einem weiteren organischen Stoff (dem Häm) und einem Eisenion für die Bindung des Sauerstoffs im Blut verantwortlich sind.

z.B. Hämoglobin: 2 α (141 AS) und 2 β -Ketten (146 AS) \rightarrow 4 Untereinheiten

Zusatzinformationen:

- PRIMÄRSTRUKTUR¹⁴
- SEKUNDÄRSTRUKTUR¹⁵
- TERTIÄRSTRUKTUR¹⁶
- QUARTÄRSTRUKTUR¹⁷

¹⁴ [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PRIM%C3%A4RSTRUKTUR](http://de.wikipedia.org/wiki/Prim%C3%A4rstruktur)

¹⁵ [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/SEKUND%C3%A4RSTRUKTUR](http://de.wikipedia.org/wiki/Sekund%C3%A4rstruktur)

¹⁶ [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/TERTI%C3%A4RSTRUKTUR](http://de.wikipedia.org/wiki/Terti%C3%A4rstruktur)

¹⁷ [HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/QUART%C3%A4RSTRUKTUR](http://de.wikipedia.org/wiki/Quart%C3%A4rstruktur)

15.11 Wie kommt es zur Faltung der AS-Kette und somit zur enzymatischen Wirkung?



Abbildung 326

== Übersicht über die essentiellen Aminosäuren ==



Abbildung 327

== Systematik der Proteine geordnet nach deren Funktion == **Es gibt:**

1. Transportproteine
2. Kontraktile Proteine (Actin & Myosin - zu finden in Muskeln)
3. Oberflächenproteine
4. weitere integrale Zellmembranproteine

5. Leberproteine
6. Speicherproteine
7. Schutzproteine und Schutzenzyme (z.B. Lysozym aus dem Schweiß zersetzt Bakterienwände)
8. Enzyme (Biokatalysatoren)
9. Hormone (z.B. Peptidhormone der Hypophyse)
10. Toxine (z.B. Schlangengifte)

15.11.1 Einteilung der Proteine bezüglich des Baus:

1. Faser- oder Skleroproteine (Stütz- und Gerüsteiweiße, wasserunlöslich)z. B. Keratine: Haut- und HautgebildeKollagene: Bindegewebe und org. Knochensubstanz
2. Globuläre Proteine (löslich in H₂O oder Salzlösung), z.B. Albumine (Bluteiweiß), Globuline (viele Plasmaproteine)
3. Proteide (zusammengesetzte Proteine) aus Eiweiß + Nichteiweißkomponente (= prosthetische Gruppe)z.B. Chromoproteide: HämoglobinGlycoproteide: KH + Eiweiß (Speichel, Schleim)

15.11.2 Einteilung der Proteine bezüglich des Funktion:

1. Strukturproteine
2. Enzyme
3. Regulatorproteine (Hormone: Insulin, Glucagon)
4. kontraktile Proteine (Aktin, Myosin)

5. Carrierproteine (Transportproteine, integrale Membranproteine)
6. Rezeptorproteine
7. Antikörperproteine
8. Speicherproteine

15.12 Ein Vergleich: Wie viele AS-Kombinationsmöglichkeiten gibt es?

H₂O Moleküle in den Weltmeeren: 10⁴⁶

Teilchen im Universum (nach einer Schätzung von A. Einstein) 10⁷⁶

Peptid mit 100AS → 20¹⁰⁰

15.13 Bilder von Enzymen

15.13.1 a) Die Phenylalanin-Hydroxylase

Ist beim Abbau des Stoffes Phenylalanin beteiligt - fehlt es, liegt eine schwere (erblich bedingte) Stoffwechselkrankheit vor. (PHENYLALANINHYDROXYLASE¹⁸)

¹⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PHENYLALANINHYDROXYLASE](http://de.wikipedia.org/wiki/Phenylalaninhydroxylase)

15.13.2 b) Lysozym

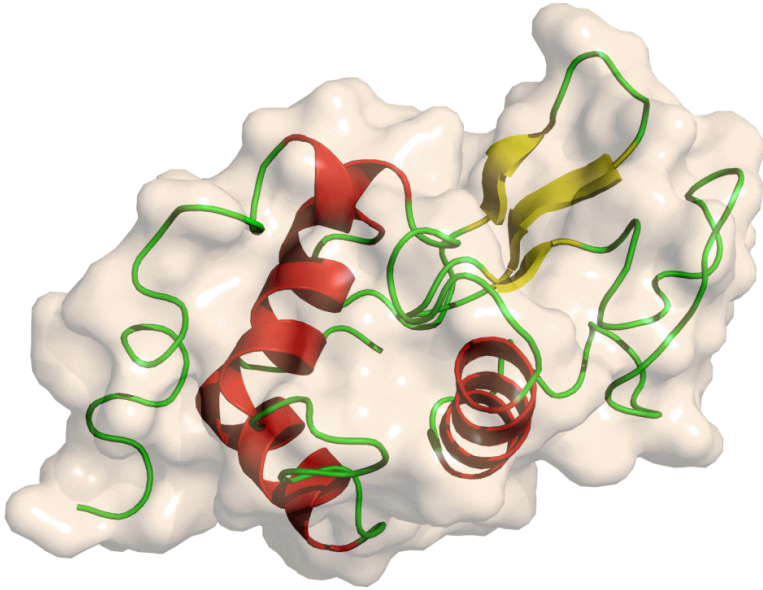


Abbildung 328: miniatur

(löst Bakterienzellwände auf)

15.14 Wirkungsweise von Enzymen

Enzyme können natürlich nicht nur Substrate spalten, sondern sie können auch 2 Substrate zusammensetzen.

15.14.1 Andere Darstellung

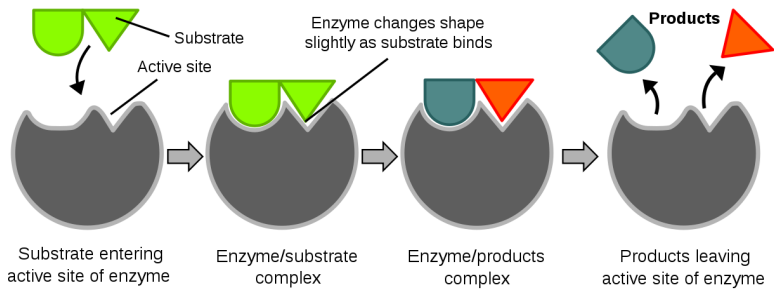


Abbildung 329

15.15 Enzymatische Katalyse mit Coenzym

Grafik fehlt zur Zeit noch

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Zusatzinformationen:

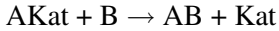
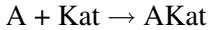
- COENZYM¹⁹

15.16 Wirkung eines Katalysators

Grundsätzlich sind mehrere Wirkmechanismen möglich:

1. Bildung einer Zwischenverbindung

¹⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/COENZYM](http://de.wikipedia.org/wiki/Coenzym)



1. Oberflächenwirkung (Pt, Pd, Ni)²⁰

Wirkung beruht auf

- Schwächung von Bindungen
- räumliche Annäherung der Reaktionspartner
- räumliche Fixierung

Wichtige Aufgabe:

Erkläre mit Deinen Worten die Begriffe „Enzym-Substrat-Komplex“. Verwende dazu die Begriffe „aktives Zentrum“ und „Schlüssel-Schloss-Prinzip“.

Zusatzinformationen

Verwendung von Enzymen: Kartoffel, Trockenhefe und Colorwaschmittel. Im Colorwaschmittel wirken ebenfalls Enzyme, die Flecken bei niedrigen Waschttemperaturen entfernen sollen, ohne die Farbstoffe anzugreifen.

15.17 Wieviel Aminosäuren sind in der Nahrung?

Wie Du jetzt schon weißt, sind alle Körpereiweiße aus Aminosäuren aufgebaut. Eiweiße findest Du im Körper überall. Sie sind in Form der Enzyme Bestandteil jeder Zelle, in Muskelfasern, als Hormone sowie in Gehirnzellen zur Informationsspeicherung zu finden.

²⁰siehe Döbereiners PLATINFUEERZEUG²¹

Bei Menschen sind 20 verschiedene Aminosäuren²² zu finden (essentielle Aminosäuren). Natürlich gibt es wesentlich mehr davon in der Natur, aber diese haben bei uns keine biologische Funktion.

Von diesen 20 essentiellen Aminosäuren kann der Mensch einige selbst herstellen, andere müssen mit der Nahrung aufgenommen werden:

Cystein (vor allem als Quelle für Schwefelatome), Leucin, Isoleucin, Methyionin, Threonin, Valin, Lysin, Phenylalanin, sowie Tryptophan müssen so mit der Nahrung aufgenommen werden. Bei Neugeborenen sind zusätzlich Histidin und Arginin essentiell.

Bedarf eines erwachsenen Menschen	Gramm AS/ Tag
Aminosäure	
Leucin	1,1
Isoleucin	0,7
Methyionin	1,1
Threonin	0,5
Valin	0,8
Lysin	0,8
Phenylalanin	1,1
Tryptophan	0,25

Aminosäurereiche Nahrung ist besonders Fleisch und Fisch. Da natürlich auch Tiere Eiweiße verwenden. Besonders Muskelfleisch ist eine gute Aminosäurequelle.

Gleiches gilt für Eier und Milchprodukte. In Pflanzen kommen natürlich auch Eiweiße vor, aber insgesamt nicht in jeder Pflanze soviel wie im Vergleich zu den Tieren. Besonders Eiweißreiche Pflanzen sind Hülsenfrüchte, Soja sowie viele Getreide.

²²Neuere Modelle zählen Selenocystein auch dazu, da es bei vielen Bakterien zu finden ist - so dass man oft auch von 21 essentiellen Aminosäuren spricht

Im Körper werden die Eiweiße von der Magensäure und beispielsweise dem Enzym Pepsin im Magen in Aminosäuren aufgespalten. Diese gelangen dann in den Darm und durch die Darmwand ins Blut. Vom Blut kommen sie zu den Zielzellen und werden entsprechend in einem biochemischen Prozess (der Proteinbiosynthese) wieder zu (benötigten) Eiweißen zusammengesetzt.

Bodybuilder aufgepasst:

„Viel hilft viel“ gilt hier nicht unbedingt. Eine Überversorgung mit Eiweißprodukten führt erst zu Flüssigkeitsmangel, Magen- und Darmbeschwerden. Langfristig sogar zu Leber- und Nierenschädigungen.

Eine gesunde, ausgeglichene Ernährung ist mehr Wert, als täglich Eiweißpulver in sich hineinzuschaukeln! Im Übrigen schmeckt es so auch besser ;-)

Zusatzinformationen:

- PROTEIN²³
- SELENOCYSTEIN²⁴

15.18 Hemmung von Enzymen

15.18.1 a) Denaturierung:

Hierbei handelt es sich eigentlich nicht um eine Hemmung, sondern vielmehr um eine Zerstörung des Enzyms. Eigentlich gilt für Enzyme die RGT Regel, das heißt eine Temperaturerhöhung um 10°C beschleunigt verdoppelt die Umsetzungsgeschwindigkeit. Also je wärmer es ist, desto besser für die Umsetzung. Allerdings liegt bei

²³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PROTEIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Protein)

²⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/SELENOCYSTEIN](http://de.wikipedia.org/wiki/Selenocystein)

ca. 43°C eine Grenze. Sulfid- und Wasserstoffbrücken lösen sich und die Tertiär- sowie die Sekundärstruktur gehen verloren. Das Enzym wird zerstört. Die Reihenfolge der Aminosäuren bleibt allerdings erhalten. Denaturierung kann ebenfalls durch Säure oder Schwermetalle ausgelöst werden.

Beispiele, wo Denaturierung eine Rolle spielt:

Bakterien sind ebenso auf Enzyme für ihre Lebensvorgänge angewiesen, wie Menschen. Im Falle einer schädlichen Infektion, reagiert das menschliche Immunsystem mit Fieber, welches die Enzyme der Bakterien denaturieren soll. Die geniale Idee dahinter ist, das lebenswichtige menschliche Organe einige wenige Zentigrad kühler (durch Kühlmechanismen wie Schweiß) sind und somit nicht so stark geschädigt werden, wie die Bakterien, welche über keinerlei Schutzvorrichtungen verfügen.

Die Informationsspeicherung im Gehirn findet über enzymatische Reaktionen statt, welche andere Eiweiße verändern. Bei Fieber funktioniert dies nicht mehr, da es zu heiß ist. Die Folge sind Fieberträume und bei hohem Fieber völliger Verlust aller kognitiver Fähigkeiten (Filmriss).

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Zusatzinformationen:

- DENATURIERUNG (BIOLOGIE)²⁵

15.18.2 b) Kompetitive Hemmung

Die Funktionsweise kann man sich von dem englischen Wort „competition“ (also Wettbewerb) ableiten. Es gibt einen Hemmstoff (=Effektor), der dem eigentlichem Substrat chemisch und v.a. strukturell

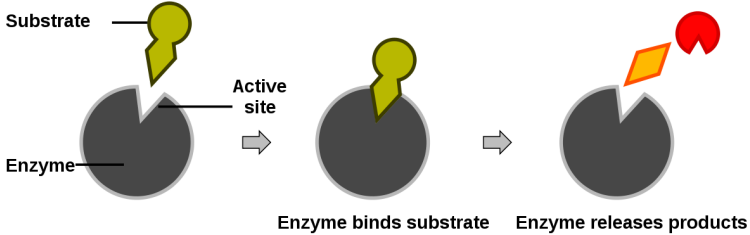
²⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/DENATURIERUNG%20\(BIOLOGIE\)](http://de.wikipedia.org/wiki/Denaturierung%20(Biologie))

ähnlich ist. Er lagert sich an das aktive Zentrum des Enzyms an und blockiert dieses, so dass das eigentliche Substrat nicht gespalten werden kann, da es gehindert wird anzudocken.

Es kommt also zum Konkurrenzkampf um das aktive Zentrum zwischen Substrat und Effektor.

Der Hemmstoff kann jedoch durch Erhöhung der Substratkonzentration wieder verdrängt werden. Die kompetitive Hemmung ist reversibel.

(a) Reaction



(b) Inhibition

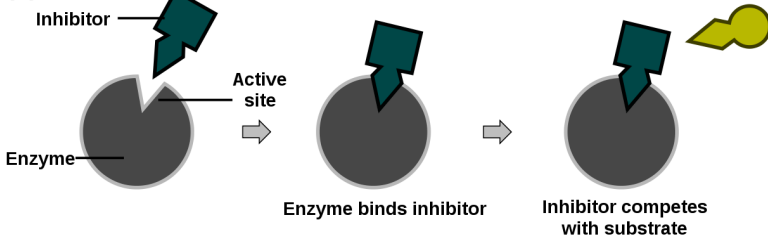


Abbildung 330

15.18.3 c) Nicht-kompetitive Hemmung

Sie funktioniert im Grunde wie die kompetitive, allerdings wird das aktive Zentrum dauerhaft blockiert. Ursache ist eine extrem hohe Affinität des Hemmstoffes an das aktive Zentrum.

Das Enzym ist dauerhaft geschädigt. Besonders Schwermetallionen wie Pb^{2+} lösen dies aus.

15.18.4 d) Allosterische Hemmung

Zusammenfassung: Das Enzym wird durch einen Hemmstoff in seiner Form verändert. Dieser greift zwar außerhalb des aktiven Zentrums an, verändert jedoch dessen Form, so dass kein Substrat mehr umgesetzt werden kann.

Wird das erste Enzym einer Reaktionskette durch eines der am Ende gebildeten Produkte gehemmt, spricht man auch von Feedbackhemmung.

15.18.5 Beispiel: Allosterische Hemmung einer Synthese einer benötigten Aminosäure bei E-Coli

Innerhalb einer Zelle wird logischerweise nicht permanent die DNA in RNA übersetzt und es werden nicht kontinuierlich alle möglichen Proteine gebildet. Vielmehr muss es sehr sensible und ausgefeilte Mechanismen geben, die die Aktivität der produzierenden Enzyme regelt.

Das Darmbakterium E-Coli kann alle benötigten Bausteine der DNA sowie alle Aminosäuren selbst herstellen. Diese Synthesen verlaufen oft über Zwischenprodukte. Die notwendigen Zwischenschritte sind natürlich ebenfalls enzymkatalysiert.

Zur Erinnerung: Enzyme liegen im Normalfall nach ihrer Reaktion unverändert vor und können weitere Katalysen durchführen:

Abbildung 331

Das entstandene Produkt kann nun Einfluss auf das Enzym 1 haben. Bei dieser Art der Hemmung, hat das Enzym einen Bindungsport, welcher an das Produkt andockt. Dadurch verändert sich aber die Form des aktiven Zentrums - man könnte sich Vorstellen, das Enzym wird etwas „zusammengepresst“. Das nun veränderte aktive Zentrum, kann erstmal solange keine weiteren Katalysen durchführen, wie das Produkt nicht anderweitig vom Organismus benötigt und somit entfernt wird.

Eine solche Hemmung, wo das Endprodukt die Aktivität des ersten Enzyms einer Synthesekette hemmt, bezeichnet man als direkte Endprodukthemmung. Da das Enzym in seiner Form (reversibel) verändert wird, spricht man auch von allosterischer Hemmung. Enzyme, welche einen dafür notwendigen Bindungsport haben sind allosterische Enzyme (stereo =Raum, allos = anders). Solche Enzyme sind immer aus mehreren Polypeptidketten aufgebaut, welche zum Produkt passt. Da das Produkt stärker hemmt, je mehr von ihm vorhanden ist, ist die allosterische Hemmung Konzentrationsabhängig. Das Produkt ist demzufolge ein Inhibitor.

Zusatzinformationen: Oft liegt an allosterischen Enzymen noch ein dritter Bindungsport vor, über den die Enzymaktivität gesteigert werden kann. Allosterische Enzyme können unter Umständen sogar gleichzeitig gehemmt und gefördert werden. so kommt im Organismus eine sehr feine Regelung zustande.

- ALLOSTERISCHE HEMMUNG²⁶

²⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ALLOSTERISCHE%20HEMMUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Allosterische%20Hemmung)

- ENZYME²⁷
- <http://www.egbeck.de/skripten/bs11-15.htm>

Schöne Animationen zur Enzymwirkung und -hemmung:

- <http://www.sn.schule.de/~biologie/lernen/stoffwechsel/enzym.html>

15.19 Einfluss des pH-Wertes auf die Enzymwirkung

Jedes Enzym hat ein bestimmtes pH-Wert Optimum. Dieses muss nicht zwangsweise immer im neutralen (pH = 7) liegen. Im Optimum läuft die Umsetzung am Besten ab. Liegt der pH-Wert weit außerhalb des Optimums findet eine (zuerst reversible) Inaktivierung oder gar eine Denaturierung statt.

Abbildung 332

Vergleicht man verschiedene Verdauungsenzyme, so sieht man, dass sie vom pH-Wert an ihr Milieu angepasst sind. (Pepsin an den sauren Magen, Amylase an das meist neutrale Milieu im Mund und Trypsin an das alkalische Darmmilieu.)

Abbildung 333

Das pH-Optimum der Stärke spaltenden Amylase im Mund liegt bei pH 7-7,5.

²⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ENZYME](http://de.wikipedia.org/wiki/Enzyme)

Pepsin im Magen spaltet Eiweiße bei ca. pH 2. Trypsin zersetzt Eiweiße hingegen bei pH 8 im Darm.

Weitere Enzyme mit unterschiedlichen pH-Optima:

1. Arginase zersetzt im Harnstoffzyklus Arginin in Harnstoff und Ornithin bei ca. pH 10.
2. Ungefähr zwischen pH 7 und 9 liegt das pH-Optimum der Pankreas-Lipase im Dünndarm von Säugetieren

Zusatzinformationen

- PEPSIN²⁸
- TRYPSIN²⁹
- AMYLASE³⁰

15.20 Ein Beispiel für Eiweiße im Alltag - die Dauerwelle

Möchte man als Mensch mit glatten Haaren mehr Locken haben, so ist eine Dauerwelle die perfekte Lösung. Die Haare werden durch eine biochemische Reaktion irreversibel gewellt. Erst wenn die Haare nachwachsen, muss die Dauerwelle erneuert werden.

Der deutsche Frisör Karl Nessler hat 1906 die Dauerwelle erfunden. Dazu verändert er die Tertiärstruktur der Haare, welche besonders viel des Proteins Keratin enthalten, indem er Disulfidbrücken (echte Atombindungen, welche immer zwischen zwei Schwefelatomen zweier Cystein-Aminosäuren ausgebildet sind) öffnet. Dies hat Karl Nessler mit dem Reduktionsmittel Ammoniumthioglykolat

²⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PEPSIN](http://de.wikipedia.org/wiki/PEPSIN)

²⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/TRYPSIN](http://de.wikipedia.org/wiki/TRYPSIN)

³⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/AMYLASE](http://de.wikipedia.org/wiki/AMYLASE)

bewirkt. Gerade die Körpereiwieße Keratin und Collagen enthalten besonders viel Cystein.

Er hat so die Proteinstruktur des Haares entnetzt und es so verformbar gemacht. Die Haare kommen auf einen Lockenwickler und dann werden anschließend die Disulfidbrücken wieder (durch eine Oxidation mit Wasserstoffperoxid) geschlossen. Dass Haar nimmt dabei die Form des Lockenwicklers an. Hut ab ;-)

Bei der so genannten Gegenwelle wird das Gegenteil bewirkt. Gelockte Haare werden vor dem Oxidationsprozess geglättet.

Zusatzinformationen:

- DAUERWELLE³¹

Was haben Spaghetti und Dauerwellen gemeinsam:

* <http://www.die-maus.de/sachgeschichten/dauerwellen/>

- {{WIKeratin
- COLLAGEN³²

15.21 Wiederholungsfragen

1. Aminosäuren werden auch Zwittermoleküle genannt. Erkläre dies mit ihrem Aufbau und den entsprechenden Säure-Base Definitionen.
2. Was versteht man unter Amininen bzw. Carbonsäuren?
3. Wieviel verschiedene Aminosäuren gibt es und welche sind für den Menschen wichtig?

³¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/DAUERWELLE](http://de.wikipedia.org/wiki/Dauerwelle)

³²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/COLLAGEN](http://de.wikipedia.org/wiki/Collagen)

4. GK/LK: Erkläre am Beispiel einer einfachen Aminosäure die Besonderheit des Zwitterions. Welcher Zusammenhang besteht zum IEP?
5. Was versteht man unter einer Peptidbindung? Was unter einem Dipeptid (bzw. Polypeptid)?
6. Versuche mithilfe einer Skizze die Begriffe Primär-, Sekundär-, Tertiär- sowie Quartärstruktur zu erklären.
7. Was versteht man unter endo- bzw. exothermen Reaktionen? Erkläre jeweils an einem (beschrifteten) Energiediagramm
8. Was ist ein Katalysator? Was bewirkt er aus chemischer Sicht?
9. Warum werden Enzyme auch Biokatalysatoren genannt?
10. Wie wehren sich Zellen gegen das in ihnen entstehende Gift Wasserstoffperoxid (H_2O_2)?
11. Welche Typen von Proteinen gibt es? Kann man also sagen, dass "alle Enzyme Proteine und alle Proteine Enzyme sind"?
12. Zu Wasserstoffperoxid wird etwas Leber zugegeben. Nenne Beobachtungen und erkläre das Ergebnis
13. Dieser Versuch funktioniert auch ohne Enzyme, indem man Wasserstoffperoxid einfach lange mit dem Brenner erhitzt. Zeichne ein Energiediagramm für die Reaktion mit dem Brenner und eines für die enzymatisch katalysierte Reaktion.
14. Was passiert eigentlich, wenn die oben genannte Reaktion zum Erliegen kommt und man erneut H_2O_2 zufügt? Geht die Reaktion weiter? Begründe
15. Die Wirkung von Enzymen ist von mehreren Faktoren abhängig. Nenne sie und erkläre ihren Einfluss
16. Beim längeren Kauen von Schwarzbrot entsteht nach einiger Zeit ein Süßer Geschmack auf der Zunge. Erkläre! (Tipp: In

Schwarzbrot ist Stärke enthalten, welche ja bekanntlich aus ... aufgebaut ist)

17. Gebe mit Hilfe von Zeichnungen die Wirkungsweise eines spaltenden Enzyms wieder.
18. Finde Beispiele für Enzyme, welche eine gegenteilige Reaktion durchführen
19. Erkläre die folgende Grafik zu den Enzymen Amylase (spaltet Stärke), Pepsin und Trypsin (spalten beide Eiweiße)
20. Was versteht man unter Hemmung? Welche Arten gibt es. Erkläre auch mit Hilfe von Zeichnungen
21. Was sind Coenzyme? Was sind Effektoren?
22. Welche weiteren Faktoren haben Einfluss auf die Enzymwirkung?

16 Kunststoffe

16.1 Was sind Kunststoffe?

Betrachte einmal verschiedene Kunststoffarten. Obwohl wir alle Kunststoffe mit den Oberbegriffen Kunststoff und Plastik beschreiben, gibt es doch offensichtlich große Unterschiede.

Wofür werden Kunststoffe benötigt? Wo tauchen sie in unserem Leben auf?

Brainstorming:

- Verpackungsmaterial
- Textilfasern
- Wärmeisolierung
- Rohre
- Bodenbeläge
- Lacke
- Klebstoffe
- Kosmetika
- Kabel
- Gebäude
- Reifen

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Kunststoffe dienen z.B.

- als Verpackungsmaterial
- als Textilfasern (Kunstfasern)
- zur Wärmeisolierung
- als Ausgangsstoff für Rohre
- als Bodenbeläge
- als Lack- und Farbenbestandteile
- als Klebstoff
- als Inhaltsstoffe in Kosmetika
- als Isolierungsmaterial
- für Reifen
- als Polster
- für Autoarmaturen
- Kanister und Tanks
- usw...

Zusatzinformationen KUNSTSTOFF¹ POLYMERCHEMIE²

16.2 Untersuchung von Kunststoffen

Material:

¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KUNSTSTOFF](http://de.wikipedia.org/wiki/Kunststoff)

²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/POLYMERCHEMIE](http://de.wikipedia.org/wiki/Polymerchemie)

- Polyamid (PA)
- Kupferdraht
- Polyvinylchlorid (PVC)
- Polyethylen (PE)
- Polystyrol (PS)
- Plexiglas (PMMA)

V1: Schmelzen und Verbrennen von Kunststoffen

Der Bunsenbrenner wird mit einem Winkel von 45° eingespannt, Alufolie unter gelegt und dann die folgenden Substanzen in und außerhalb der Flamme untersucht.

Besonderes Augenmerk ist dabei auf Entzündbarkeit sowie die selbstständige Brennbarkeit zu legen. Auch die viskosen Eigenschaften der geschmolzenen Kunststoffe sollen notiert werden. In die Dämpfe kann etwas feuchtes Indikatorpapier gehalten werden.

V2: Identifizieren eines unbekanntes Kunststoffs

Durch Vergleich soll ein unbekannter Kunststoff mit den Ergebnissen der aus V1 bekannten Eigenschaften identifiziert werden.

V3: Beilsteinprobe

Ein Kupferdraht wird in der Bunsenbrennerflamme ausgeglüht und dann mit etwas PVC bzw. PE benetzt. Er wird erneut in die Flamme gehalten. (Erinnere Dich an die Beilstein-Probe auf Halogene.)

V4: Dichte

Teste die Dichte von Kunststoffen in Wasser

Zusatzinformationen BEILSTEINPROBE³

³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BEILSTEINPROBE](http://de.wikipedia.org/wiki/Beilsteinprobe)

16.3 Unterscheidung von Kunststoffen

Versuch	Beobachtung	Schlussfolgerung
Schwimmverhalten:		
Polyethylen	schwimmt	$\rightarrow < 1,0 \text{ g/cm}^3$
PVC	schwimmt nicht	$\rightarrow > 1,0 \text{ g/cm}^3$
Brennverhalten:		
PE	<ul style="list-style-type: none"> * leicht entzündbar • erweicht schnell beim Erhitzen • brennt mit viel Ruß • tropft auch beim Brennen 	
PVC	<ul style="list-style-type: none"> * brennt schlecht und rußt stark • verkohlt zum Teilprozesse • tropft kaum beim Brennen • brennt ohne Bunsenbrennerflamme kaum eigenständig 	

Zersetzungsprodukte:

Erhitzen im RG und dabei die Zersetzungsgase mit feuchtem Indikatorpapier untersuchen

PE	keine Verfärbung	Keine Säurebildung
PVC	Rotfärbung	Verbrennungsgase sind sauer:
		<ul style="list-style-type: none"> • $\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-$ → Freisetzung von HCl (PVC = Polyvinylchlorid)

Aufgaben:

1. Nenne Vorteile sowie Nachteile von Kunststoffen und deren Gebrauch

16.4 Allgemeines zu Kunststoffen: Was sind Kunststoffe?

Kunststoffe bestehen vor allem aus den Elementen Kohlenstoff und Wasserstoff. Auch wenn es nicht so scheint, so sind sie doch Kohlenwasserstoffe. Sie sind aus einzelnen kleinen Bestandteilen, den Monomeren, durch Verkettung der einzelnen Monomermoleküle zu sehr langen Ketten zusammengefügt (so genannten Makromolekülen bzw. Polymere). (Altgriechisch: mono = 1, makro = groß, polys = viel, meros = Teil)

Die ersten Kunststoffe waren:

- 1869 Celluloid (für Käämme, Puppen, Filme)
- 1885 (Bakelit) Kunsthorn (Knöpfe, Schnalle, Füllhalter)

16.4.1 Gemeinsame Eigenschaften von Kunststoffen:

Meist haben Polymere eine geringe Dichte, nur schlechte Leitfähigkeit für Wärme und Strom sowie hohe Beständigkeit gegen Säuren & Laugen und Verwitterung. D.h. Kunststoffe sind in der Regel sehr lange haltbar. Ein Becher aus Kunststoff verwittert in 10 000 Jahren nicht! Wie beseitigt man also auf ökologischem Wege Kunststoffe?

Kunststoffschäume wie z.B. Schaumstoff sind sie gute Schall- und Wärmeisolatoren.

In der Regel sind Kunststoffe nicht temperaturbeständig. Sie schmelzen oder verkohlen bei höheren Temperaturen. Beim Verbrennen entstehen z.T. giftige Gase (Dioxine). Viele Kunststoffe sind eher wenig kratzfest, und oft brüchig (besonders, wenn sie länger dem Sonnenlicht ausgesetzt sind). Sie neigen zur elektrostatischen Aufladung (besonders Folien).

16.4.2 Grundsätzlicher Aufbau von Kunststoffen

Kunststoffe bestehen aus langen, ineinander verschlungener Molekülketten. Deren Anzahl kann in die Millionen gehen (=Polymeren). Aufgrund der Größe der einzelnen Moleküle spricht man auch von Makromolekülen. Betrachtet man die Makromoleküle genauer, erkennt man dass es sich immer wieder um stets wiederholenden Grundeinheiten (so genannte Monomere) handelt, welche zu Ketten verbunden sind (Vergleichbar mit einer Perlenkette).

Beispiel: Polypropylen ist ein Kunststoff aus sich vielfach wiederholenden Propyleneinheiten

- Monomer = Einzelbaustein: [U+2395]

- Polymer = Makromoleküle bestehend aus vielen durch Atombindungen (=kovalent) verknüpften Monomeren:
 $[U+2395]-[U+2395]-[U+2395]-[U+2395]-[U+2395]-$
 $[U+2395]-[U+2395]-[U+2395]-[U+2395]-[U+2395]-$
 $[U+2395]$

Man unterscheidet dabei zwischen:

- „Homopolymer“ = nur **eine** Monomerensorte
- „Copolymer“ (Heteropolymer) = verschiedene Monomerensorten (alternierend oder statistisch)
 - Pfropfpolymer: Untergruppe der Copolymer. Merkmal: die Seitenketten der Polymerkette sind aus anderen Monomeren aufgebaut.

Eine bekannte Verwendung von Copolymeren ist der Einsatz in Bausteinen für Kinder. Sie bestehen in der Regel aus Acrylnitril, 1,3 Butadien und Styrol (ABS-Kunststoff). Sie sind leicht färbbar und durch ihre Härte nahezu unzerbrechlich. Weitere ABS-Kunststoffe findet man in Staubsaugergehäusen und im Autobau der Automobilindustrie.

SBR-Kunststoffe (aus Styrol und Butadien - das R steht für "Rubber") werden als Synthetikgummi für Schläuche, Autoreifen usw. verwendet.

Aufgaben:

1. Können Kunststoffe brennen? Begründe mit ihrem Aufbau?
2. Welche Eigenschaften sprechen für den Kunststoffeinsatz im Auto (in der Küche?)
3. Ordne den 3 Kunststoffgruppen Verwendungsbeispiele zu==
Einteilung der Kunststoffe ==

Es gibt mehrere Möglichkeiten Kunststoffe einzuteilen. Nach der Zusammensetzung bzw. nach den Eigenschaften.

16.4.3 Einteilung von Kunststoffen nach den Eigenschaften:

- Thermoplaste (= Plastomere) sind durch Hitze verformbar
- Duroplaste (= Duromere) sind hart
- Elastomere (= Elastoplaste) sind elastisch und gummiartig

a) Thermoplaste

Abbildung 334: PET-Flasche

Sie gehören in die Gruppe der "Plaste" (wie die Duroplaste).

Die Polymere der Thermoplaste sind meist lang und linear, also wenig verzweigt. Die Moleküle liegen entweder als Knäuel oder parallel angeordnet (wie Streichhölzer in einer Packung) vor. Ein Polymermolekül kann dabei 10^{-6} - 10^{-3} mm lang und 10^4 - 10^6 u schwer sein.

Die namensgebende Besonderheit der Thermoplaste ist, dass sie bei Hitze verformt werden können. Da die Polymerketten allerdings nicht alle identisch sind, hat man unterschiedliche Atomgewichte und somit verschiedene Wechselwirkungen der Atome untereinander (im Grunde liegt ein Gemisch vor). Als Konsequenz haben die Polymerketten unterschiedliche Schmelz- und Siedepunkte, so dass der ganze Kunststoff eher Schmelz- und Siedebereiche, anstelle von exakten Schmelz- und Siedepunkten hat. Sind die Temperaturen nicht zu hoch, werden die Polymere übrigens beim Schmelzen nicht verändert, d.h. nach dem Abkühlen liegt wieder der gleiche Kunststoff vor, nur in einer anderen Form. Thermoplaste sind recht schwer entzündbar. Sie sind geruchs- und geschmacksneutral.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Bekannte Vertreter der Thermoplaste sind: Polyethylen, Polyvinylchlorid, Polystyrol, Polyamid

16.4.4 b) Duroplaste



Bundesarchiv, Bild 183-P0819-306
Foto: Ludwig, Jürgen | Juni 1975

Abbildung 335: Trabant, Karosseriebekleidung aus Duroplast

Die Polymere der Duroplaste sind untereinander dreidimensional engmaschig vernetzt. Dadurch haben sie eine hohe Härte und Festigkeit⁴ („Duro“ = hart). (D Makromolekülen, die durch untereinander

⁴Vergleiche: auch bei Diamanten sind die Kohlenstoffe untereinander stark vernetzt.

der durch Atombindungen vereinigt sind! Es liegt pro Kunststoff nur ein einziges (!) Molekül vor.

Duroplastische Kunststoffe werden auch bei hohen Temperaturen nicht weich. Sie schmelzen auch bei Hitze nicht, da die dreidimensionale Vernetzung erhalten bleibt. Sie bleiben so lange harte & spröde bis sie verkohlen.

Duroplaste sind schwer entflammbar, hart und kaum Verformbar, geruchs- und geschmacksneutral.

Bekannte Vertreter der Duroplaste sind „Phenoplast“ und „Aminoplast“.

Phenoplast:

- hart, durch Füllstoffe (Holzmehl u.a.) spröde und zäh
- meist in dunklen Farben
- für Elektroartikel (Stecker usw.), Dosen
- früher als Kraftfahrzeugkarosserie (Trabant)

Aminoplast:

- hart, meist schlagfest, farblos oder gefärbt
- für Geschirr, Spielwaren, Wärme- und Schallisolation

c) Elastomere

Elastomere sind, wie der Name schon vermuten lässt elastisch wie Gummi. Man kann sie auseinanderziehen oder auch zusammendrücken. Sie nehmen schnell wieder ihre ursprüngliche Form an. Man spricht auch vom „Gedächtnis“ des Kunststoffes. Wenn Du Dir jetzt einen Softball oder einen Schwamm vorstellst, siehst Du einen Elastomer.

Die Polymerketten der Elastomere sind zwar untereinander vernetzt und vor allem verknäult, aber nicht so stark wie bei den Duroplasten. Vielmehr liegt eine weitmaschige Vernetzung vor, wodurch die gummielastisch werden. Zieht man an Elastomeren, so werden die Polymerknäule auseinandergezogen, wobei die Makromoleküle aneinandergleiten. Sowie der Zug aufhört, verknäulen sich die Moleküle wieder zu ihrer ursprünglichen Form. Genau wie die Duroplaste sind sie nicht schmelzbar. Sie sind aber im Vergleich leichter zu entzünden.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Elastomere können aus Rohkautschuk hergestellt werden. Dazu muss der Rohkautschuk durch eine Reaktion (Vulkanisation, bei der sich Schwefelbrücken ausbilden) bearbeitet werden. Wird keine Vulkanisation durchgeführt, bleiben die Polymere brüchig.

Vertreter: (alles Gummi- und gummiähnliche Stoffe)

- Polyurethan
- Polyester (Kunstfasern → für Textilien geeignet)

Polyurethan:

- den Polyamiden ähnlich
- meist schaumstoffartig
- Grundstoff für viele Klebstoffe
- Grundstoff für einige Textilfasern

Zusatzinformationen:

- THERMOPLAST⁵
- DUROPLAST⁶

⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/THERMOPLAST](http://de.wikipedia.org/wiki/THERMOPLAST)

⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/DUROPLAST](http://de.wikipedia.org/wiki/DUROPLAST)

- ELASTOMER⁷
- VULKANISATION⁸
- DISULFIDBRÜCKE⁹
- PLASTISCHE VERFORMUNG¹⁰

Aufgaben

1. Eine Bleistiftlinie soll Polymerkohlenstoffkette darstellen. Wie würdest Du dann den Aufbau der Thermoplaste mit Linien zu zeichnen?
2. Wie würdest Du nun einen Duroplasten zeichnen? Bedenke dabei die Art der Verknüpfungen. Wo werden Duroplaste verwendet?
3. Wie würdest Du den Aufbau von Elastomeren skizzieren? Wo werden sie verwendet?
4. Gerade bei Elastomeren spricht man vom Gedächtnis der Kunststoffe. Begründe warum, anhand eines Softballs.
5. Welches Atomgewicht hat ein Molekül, welches 1500mal aus Ethen besteht. Wie heißt es?
6. Wo finden thermisch verformbare Kunststoffe ihre Anwendung? Bedenke auch deren Herstellungsprozess.
7. Bei Thermoplaste liegt kein einheitlicher Schmelzpunkt vor? Warum nicht?
8. Welchen Vorteil hat eine gute Hitzebeständigkeit (vor allem bei Duroplasten) (Tipp: Geschirr).

⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ELASTOMER](http://de.wikipedia.org/wiki/Elastomer)

⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/VULKANISATION](http://de.wikipedia.org/wiki/Vulkanisation)

⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/DISULFIDBR%C3%BCCKE](http://de.wikipedia.org/wiki/Disulfidbr%C3%BCcke)

¹⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/PLASTISCHE%20VERFORMUNG](http://de.wikipedia.org/wiki/Plastische%20Verformung)

16.5 Gummi - ein natürlicher Elastomer

Die Milch des Gummibaums ist ein natürliches Gemisch (mit ca. 40% Kautschuk) und wird beim Aushärten mit Sauerstoff zum natürlichen Kunststoff Latex. Mit Hilfe von Säure wird die Milch zu Rohkautschuk verarbeitet und bei Bedarf gleich, oder später mit Schwefel erhitzt (=vulkanisiert). Bei binden Schwefelatome mit dem Rohkautschuk. Das entstehende Produkt ist Gummi.

Der Anteil des Schwefels bestimmt dabei die Weichheit:

- < 2% Schwefel → Weichgummi
- 2%-30% → Gummi
- > 30% Schwefel → Hartgummi (z.B. für Autoreifen).



Abbildung 336: Kautschukgewinnung in Malaysia

Zusatzinformationen

- GUMMI¹¹
- KAUTSCHUK¹²
- CHARLES GOODYEAR¹³

16.6 Einteilung von Kunststoffen nach der Herkunft der Ausgangsstoffe:

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

¹¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/GUMMI](http://de.wikipedia.org/wiki/GUMMI)

¹²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/KAUTSCHUK](http://de.wikipedia.org/wiki/KAUTSCHUK)

¹³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CHARLES%20GOODYEAR](http://de.wikipedia.org/wiki/CHARLES%20GOODYEAR)

16.7 Zur Geschichte der Kunststoffe

16.7.1 Erste Kunststoffe: Zellulosenitrat (auch Nitrocellulose bzw. Celluloid genannt)

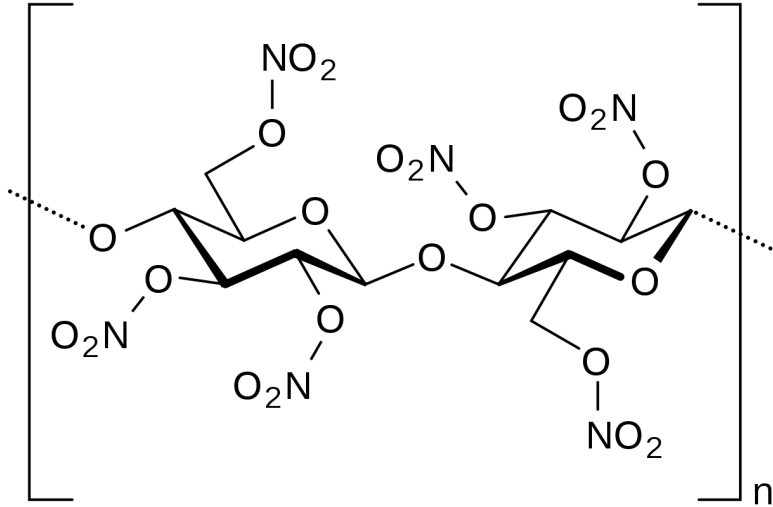


Abbildung 337: Cellulosenitrat

Herstellung durch Nitrieren von Cellulose

Zusatzinformationen

- ZELLULOSENITRAT¹⁴


¹⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/ZELLULOSENITRAT](http://de.wikipedia.org/wiki/Zellulosenitrat)

Zusatzinformationen

- BAKELIT¹⁵

16.8 Ausgangsstoffe der Polymerisation und die daraus gebildeten Kunststoffe

Bei der Synthese von Kunststoffen werden viele kleine Monomere zu ketten- oder netzförmigen Polymeren verkettet. Tausende von Molekülen des Ausgangsstoffes werden dabei zu einer Kette zusammengesetzt.

Ausgangsstoff	Formel	Kunststoff	Eigenschaften	Verwendung
Ethen	 Abbildung 340	Polyethylen (PE)	weich, geringe Dichte	in Tragetaschen, Müll- tonnen, Bierkästen. Folien, Verpack- ungsma- terial, Druck- rohre, Ka- belisolierung, Schutzhelme

¹⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/BAKELIT](http://de.wikipedia.org/wiki/Bakelit)

Propen

Abbildung
341Polypropylenschlechter
(PP)Temper-
aturleiterWärmedämmplatten,
Styropor
(mit
98% Luft
aufgeschäumt),
Verpack-
ungen,
Schuhab-
sätze,
Folien

Vinylchlorid

Abbildung
342Polyvinylchlorid
(PVC)

schwer

ent-
flammbar(wegen
d. Halo-
gene),

Beständigkeit

gegenüber
Lauge,
Säuren,

Benzin

& Miner-
alölen

Folien,

Fuß-
boden-
beläge,Kabel,
Schall-

platten,

Trinkwasser-
leitungen,Spiel-
waren,Dachrin-
nen,Kun-
stleder,

Flaschen

Terephtalsäure
und
Ethandiol



Abbildung
343

Polyethenterephthalat,
(PET) auch in
dünnem
Zustand
sehr fest

Getränkeflaschen,
Fasern für
Kleidung



Abbildung
344

Tetrafluorethylen



Abbildung
345

Polytetrafluorethylen
(PTFE) hitzebeständig,
cancerogen

Teflonbeschichtung
in Brat-
fannen,
Dichtun-
gen

Acrylnitril



Abbildung
346

Polyacrylnitril
(PAN) hitzebeständig

Feuerschutzanzüge,
Textil-
fasern

Styrol



Abbildung
347

Polystyrol(PS)

Haushaltsartikel,
Elek-
trogeräte,
Verpack-
ungen,
Joghurt-
becher

16.9 Kunststoffgewinnung (I) aus Naturstoffen

16.9.1 a) Regenerierte bzw. umgewandelte Naturstoffe (makromolekular)

(1) halbsynthetische Zellulosefasern

Baumwolle: 90% lange Zellulosefasern

aber: Rohstoffbedarf der Textilindustrie hoch → Verwendung auch kurzkettiger Zellulose

Ausgangsstoff: kurzkettige Zellulose aus Holz

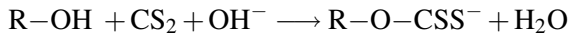
Endstoff: Reyon („Kunstseide“), langfaserig, spinnbar (bzw. *Cellophan* (flexibler durch Glycerin))

z.B. Viskoseverfahren

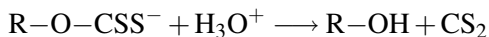
Cellulose + 20%ige NaOH + CS₂ → zähflüssige Viskose

Säurebad: langkettige Zellulose

Formeln nur für LK:



Bildung eines Xanthogenats



regenerierte Cellulose (=spinnbares Reyon)

(2) Vulkanisierter Gummi - Naturkautschuk (zuerst von Goodyear 1839)

Ausgangsstoff: Naturkautschuk (natürliches Polymer aus Isopren)

(Südamerika: Kautschukbaum – *Hevea brasiliensis* → Latex =
Milchsaft (Kautschukemulsion))

16.10 Kunststoffsynthese (II) durch Polymerisation



Abbildung 348: Latexgewinnung

Die Polymerisation (der Monomere) kann durch Radikale ausgelöst werden. Dabei bindet ein Radikal an ein ungesättigtes Molekül (z.B. Styrol). Dieses wird selbst zum Radikal und bindet an ein weiteres Molekül, usw...

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Bei der eigentlichen Reaktion lagern sich immer ungesättigte Monomere (meist Alkene) unter Öffnung der Doppelbindung zusammen. Das Produkt wird dann entsprechend seiner Monomere benannt (Ethen reagiert zu Polyethen).

Ein so entstandener Polymer besteht aus Tausenden von Monomeren. Man nennt solche Moleküle auch Makromoleküle. Da alle gebildeten Polymerketten eine verschiedene Länge haben, sind die Moleküle eines Kunststoffes also nicht nicht alle gleich groß. Die Folge sind uneinheitliche Molekülmassen und somit keine exakten Schmelz- und Siedepunkte (sondern eher Schmelz- und Siedebereiche).

*(Vergleich des Prinzips der freien Hand mit Tanzpaaren paarweise
→ Aufbruch zur Kette durch einen einzelnen Tänzer)*

16.11 Radikalische Polymerisation I: Bildung von Polyethylen

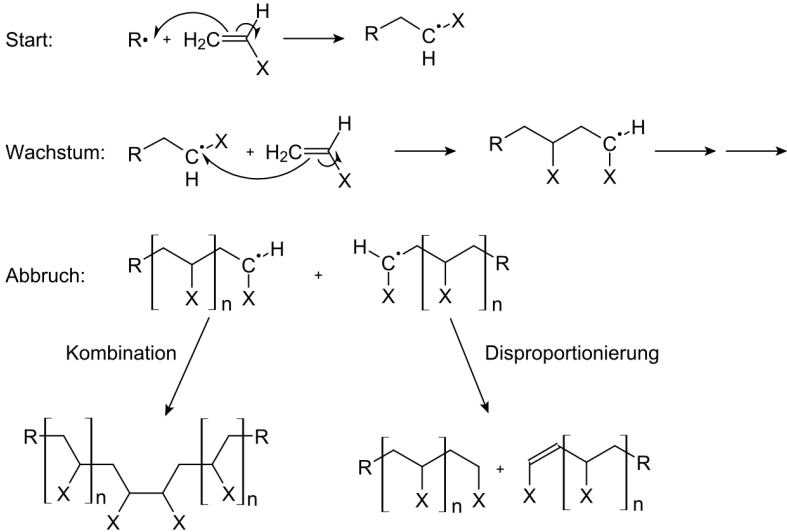


Abbildung 349

16.12 Radikalische Polymerisation II: Bildung von Polystyrol (Styropor) aus Styrol

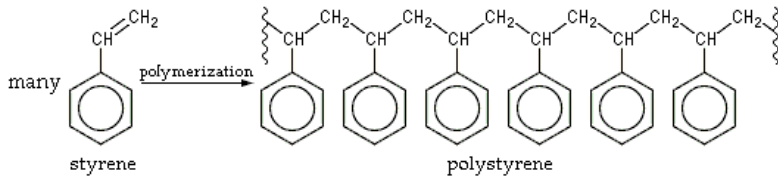


Abbildung 350

Polystyrol (PS bzw. Polystyren) ist ein meist transparenter Thermoplast mit großer Verbreitung. Er wird als Schaumstoff bzw. Verpackungsmaterial verwendet. Er ist gegen Säuren und Laugen unempfindlich, gegenüber apolaren Lösungsmitteln wie z.B. Benzin nicht.

16.12.1 Styropor als Isolierungsmaterial

Abbruchreaktionen: Der Abbruch der radikalischen Kettenreaktion kann durch Vereinigung zweier Radikale (Rekombination) oder durch Bildung von Alkan und Alken durch Übergang eines Wasserstoffatoms erfolgen.

Zusatzinformationen POLYSTYROL¹⁶ (siehe auch Beständigkeit) SCHAUMSTOFF¹⁷

¹⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/POLYSTYROL](http://de.wikipedia.org/wiki/Polystyrol)

¹⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/SCHAUMSTOFF](http://de.wikipedia.org/wiki/Schaumstoff)

16.13 Kationische und anionische Polymerisation

Neben der Radikalischen Polymerisation ist auch eine Polymerisation durch starke Ionen möglich. Als Kation kann dabei als Startion H^+ dienen, also starkes Anion $(C_4H_9)^-$.

Die Ionen (je nach Mechanismus als Kation oder als Anion - niemals liegen beide vor!) greifen nun jeweils die Mehrfachbindung an, um so die Kettenreaktion zu starten.

Der Kettenabbruch erfolgt entweder durch Zusammentreffen von

- a) Kation und einem in der Reaktion entstandenem Anion.
- b) Anion und einem in der Reaktion entstandenem Kation.

Zusatzinformation: POLYMERISATION#KATIONISCHE UND ANIONISCHE POLYMERISATION¹⁸

16.14 Technisch wichtige Polymere

Monomer	Abkürzung	Polymer
Ethen	PE	Polyethen
Propen	PP	Polypropen
Styrol	PS	Polystyrol (Styro- por)
Vinylchlorid	PVC	Polyvinylchlorid
Methacrylsäureester	PMMA	Polymethacrylsäureester(=Plexiglas Acrylglas)
Tetrafluorethen	PTFE	Polytetrafluorethen

¹⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/POLYMERISATION%20KATIONISCHE%20UND%20ANIONISCHE%20POLYMERISATION](http://de.wikipedia.org/wiki/Polymerisation%20kationische%20und%20anionische%20polymerisation)

16.15 Kunststoffsynthese (III) durch Polykondensation

Erinnere Dich: Bei der Esterbildung reagieren immer eine Säure und ein Alkohol miteinander. Dabei spaltet sich Wasser ab (=Kondensation).

Da es allerdings auch Mehrfachalkohole (z.B. Glycerin) bzw. Dicarbonsäuren gibt, kann man sozusagen, die Veresterung an beiden Enden der Moleküle durchführen. Es kommt dabei zur Kettenbildung unter vielfacher Wasserabspaltung (=Polykondensation).

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Die Reaktion kann anstelle von Diolen auch mit Diaminen durchgeführt werden.

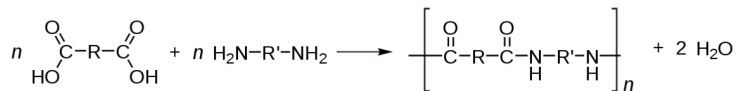


Abbildung 351

16.16 Zwei Typen der Polykondensation im Vergleich

16.16.1 Polyester

Polyester sind Polykondensate. Sie sind Kunststoffe, welche durch eine Veresterung von

Ethandiol (oder anderer mehrwertiger Alkohole) mit kurzkettigen Dicarbonsäure (z.B. Ethandisäure) in entstehen. Da es sich um eine Veresterung handelt, tritt dabei Wasser aus.

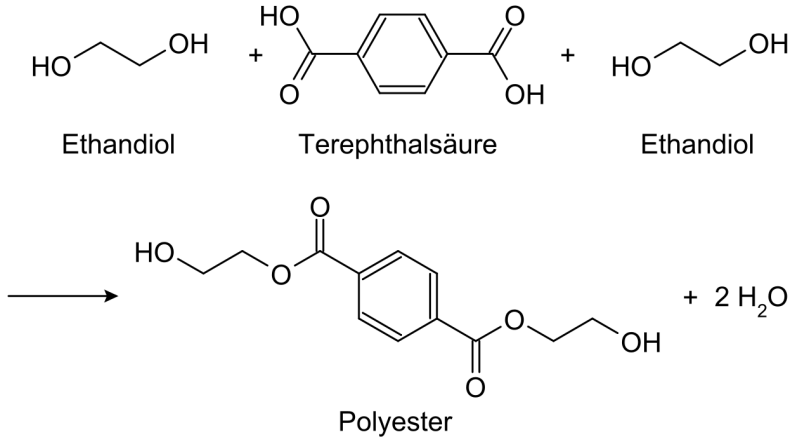


Abbildung 352: Polykondensation zu Polyester

Polyester sind im Gegensatz zu den Ausgangsstoffen hydrophob, da die hydrophilen Gruppen -COOH sowie -OH sich bei der Veresterung verbinden und so ein Großteil des Dipolcharakters verloren geht. Durch diese Wasser abweisende Eigenschaft, trocknen Polyester (z.B. als Kunstfaser in Kleidung) besonders schnell. Der Nachteil ist, dass Polyester allerdings auch keine Körperfeuchtigkeit aufnehmen. In reiner Polyesterkleidung schwitzt man also stärker. Das Tragen ist deshalb auch nicht so angenehm. Die Lösung sind Mischgewebe in denen Polyester mit z.B. Baumwolle vermischt sind. Solche Kleidungsstücke sind in der Regel hautfreundlich, trocknen schneller (obwohl sie auch Schweiß aufnehmen). Außerdem sind sie nach dem Waschen meist knitterfreier.

Zusatzinformation:

- POLYESTER¹⁹
- POLYKONDENSATIONSREAKTION²⁰

16.17 Bekannte Polykondensationsprodukte: Die Polyamide - Nylon und Perlon

V: Nylonherstellung

Material: Schutzbrille, Handschuhe, 2 Bechergläser (200 sowie 50/100ml), Glasstab.

Ca. 0,55 g 1,6-Diaminohexan werden in ein Becherglas zu 45 mL Wasser und 2 NaOH-Plätzchen gelöst. Zum Auflösen mit einem Glasstab 2 min. rühren. Einen Tropfen Phenolphthalein zufügen (erhöht die Sichtbarkeit!)

In einem zweiten (100 mL bzw. 50 mL) Becherglas werden vorsichtig mit dem Gemisch aus 1 mL Sebacinsäuredichlorid (bzw. Hexandicarbonsäure-dichlorid) und 15 mL Heptan vermischt. Dieses zweite Gemisch kommt über das erste (Überschichtung). Zum Überschichten kann ein Glastrichter verwendet werden. Nun wartet man ca. 3 min.

Das Produkt entsteht nun an der Phasengrenze als "Haut" und kann mit einer Pinzette herausgezogen und anschließend um einen Holzstab oder ein Reagenzglas gewickelt werden.

Wenn man keine Lust mehr zum Drehen hat, kann man das Gemisch auch mit dem Holzstab umrühren, so dass die Reaktion wesentlich schneller abläuft. Es entsteht ein Klumpen. Die Entfärbung des Phenolphthaleins zeigt das Ende der Reaktion an.

¹⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/POLYESTER](http://de.wikipedia.org/wiki/Polyester)

²⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/POLYKONDENSATIONSREAKTION](http://de.wikipedia.org/wiki/Polykondensationsreaktion)

Zusatzinformationen:

- Technische Synthese von Nylon 66 aus AH-Salz: Adipinsäure + Hexamethylendiamin
- Perlon (= Nylon 6) aus $\text{H}_2\text{N}-(\text{CH}_2)_5-\text{COOH}$ über Caprolactam
- Kevlar: $\dots-\text{CO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH}-[\text{-CO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH-}]_n-\text{CO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH-}\dots$ aus p-Aminobenzoesäure

16.17.1 Bekannte Polykondensationsprodukte: Polyester

V1: 1ml Glycerin und 3,5 g Bernsteinsäure (Butandisäure) werden bei kleiner Flamme vorsichtig in einem Reagenzglas (fast waagrecht halten und leicht schwenken!) erhitzt.

Zum Überprüfen weiterer Produkte wird dabei ein angefeuchtetes Indikatorpapier an die Öffnung des RG gehalten. Die ursprünglich dünnflüssige Masse wird nach einiger Zeit dickflüssig. Beim Abkühlen wird sie fest.

Man kann auch anstelle der Bernsteinsäure auch andere Dicarbonsäuren verwenden:

Polyester aus Benzol-1.2-dicarbonsäure (=Phthalsäure)

3 g Phthalsäureanhydrid und z.B. 3 mL Propantriol in ein RG geben, 20 min über kleiner Flamme erhitzen → Glyptal, Lackrohstoff

Polyester aus Glycerin und Citronensäure

1,9 g Citronensäure (bzw. 2,1 g Citronensäuremonohydrat) und 6 Tropfen Glycerin werden vermischt und entsprechend den vorherigen Versuchen 2 min. erwärmt.

Es entsteht ein linearer Polyester (lineare Polyester bilden Thermoplaste)

Zusatzinformationen:

- POLYETHYLENTEREPHTHALAT²¹ (PET)

16.18 Windelversuch

Babywindeln müssen sehr viel Flüssigkeit aufnehmen. Normale Watte kann ca. 50% ihres Eigengewichtes an Wasser tragen, danach tropft es heraus. Auch durch Druck, z.B. durch Sitzen auf der Watte, kann Flüssigkeit austreten.

Aus diesem Grunde ist heute ein wichtiger Bestandteil von vielen Windeln ein „Superabsorber“ aus vernetzten Polyacrylfasern. Die schwach durch Butan-1,4-diol vernetzten Polyacrylsäuren quellen bei Kontakt mit Wasser zu einem Gel auf. In diesem Zustand befinden sich zwischen den Fasern große Lücken, in die die Wassermoleküle eingelagert werden. Selbst unter Druck bleibt das Wasser so chemisch gebunden. 1g Gel kann dabei bis zur 20-30fachen Menge seines Eigengewichtes fest binden.

Tipps für die Versuche:

- Gewogen wird in Bechergläsern, so dass kein Wasser in die Waage fließt!
- Kein Superabsorber einatmen, in die Augen oder in das Waschbecken!

V1: Eine Windeleinlage wird von den Klebebändern befreit und in ca. 4 Längstreifen geschnitten. Diese wird gewogen und dann in Wasser getaucht und erneut gewogen. Zum Vergleich wird der Versuch mit einem gleichschweren Papiertaschentuch wiederholt. Ein Auspressen beider Streifen kann abschließend versucht werden.

²¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/POLYETHYLENTEREPHTHALAT](http://de.wikipedia.org/wiki/Polyethylenterephthalat)

V2: Ein Streifen einer Windel wird über einem Blatt Papier zwischen den Fingern zerrieben und dann das gewonnene Pulver durch ein Teesieb von den überflüssigen Zellstofffasern befreit.

Die so gereinigten Superabsorberkörner werden in ein Reagenzglas gefüllt und mit einem Folienstift der Stand markiert. Nun wird solange Wasser zugefügt, wie es vom Absorber gehalten wird.

Hilfen zur Auswertung der Versuche:

Propensäure (=Acrylsäure) ist eine mittelstarke Carbonsäure mit stechend riechendem Geruch. Reagiert sie mit einem Radikal (Startersubstanz z.B. ein Peroxid vom Typ: R-O-O-R'), bildet sich Polyacrylsäure.

1. Nach welchem Reaktionsmechanismus reagieren beide Stoffe zu Polyacrylsäure? Formuliere den Mechanismus inklusive des Kettenabbruchs.

Tipp: notiere die Acrylsäure in der folgenden Form:

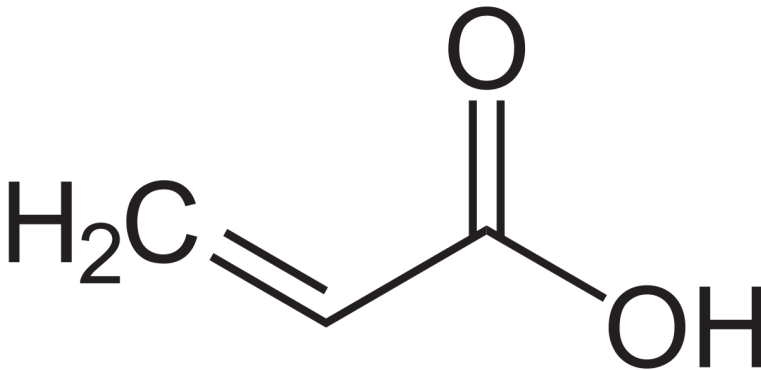


Abbildung 353

2. Gibt man zu Polyacrylsäure (=Polypropensäure) nun Butan-1,4-diol hinzu, so werden die Polyacrylsäurefasern untereinander vernetzt, so dass eine Netzstruktur entsteht. Bei diesem Vorgang wird Wasser frei. Je mehr Butan-1,4-diol dabei reagiert, desto stärker ist logischerweise die Vernetzung.

a) Stelle den Mechanismus zur Bildung des vernetzten Superabsorbers auf (Formelausschnitte reichen!). Wie nennt man diese Reaktion?

b) Wie kann man sich und die Wasseraufnahmefähigkeit des Superabsorbers erklären?

c) Inwiefern hat der Vernetzungsgrad Einfluss auf die Wasserabsorptionsfähigkeit des Produktes?

16.19 Kunststoffsynthese (IV) durch Polyaddition

Die Polyaddition ist wie die Polymerisation eine ständig fortlaufende Reaktion. Allerdings kommen keine Radikale zum Einsatz. Als Ausgangsstoffe (Edukte) werden mindestens zwei verschiedene Moleküle verwendet (so genannte bifunktionelle Moleküle). Es entstehen keine Nebenprodukte (wie z.B. das Wasser bei der Polykondensation).

Das wichtigste Kennzeichen ist dabei der Übergang von Wasserstoffatomen von einem Monomer zum anderen.

UNKNOWN TEMPLATE "Definition"

Durch Polyaddition werden z.B. Polyurethane hergestellt. Diese finden als Schaumstoffe in Verpackungstoffen, Schuhsohlen sowie Matratzen und Kissen wieder. Das Aufschäumen kommt dabei durch

den Einschluss von Kohlenstoffdioxid, welches sich bei der Reaktion eines Ausgangsstoffes mit Wasser bildet.

So können sie auch in Hauswände zur Wärmeisolierung gespritzt werden - die Zugabe von Wasser startet dann den Schaumvorgang.

16.19.1 Beispiel: Bildung von Polyurethan

Polyurethan entsteht durch eine Polyaddition eines Diisocyanats (Cyanat: $\text{N}=\text{C}=\text{O}-\text{H}$, bzw. $\text{N}\equiv\text{C}-\text{O}-\text{H}$) mit einem Diol (Zweifachalkohol). Das Kohlenstoffatom ist durch die elektronenziehende Wirkung des Stickstoffes positiviert, so dass es Elektronen vom Sauerstoff des Alkohols an sich zieht, so dass die OH-Gruppe schließlich ihr Proton an den Stickstoff abgibt.

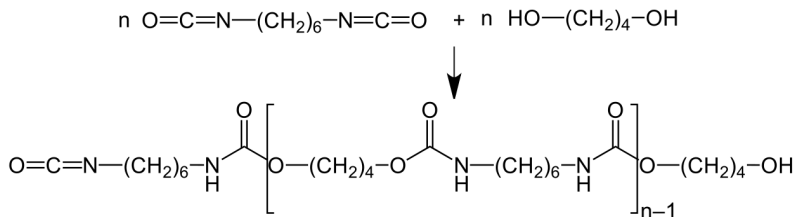
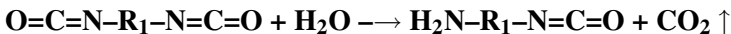


Abbildung 354: Polyaddition von 1,6-Hexandiisocyanats (*zweiwertiges* Isocyanat) mit 1,4-Butandiol (*zweiwertiger* Alkohol). ($n \approx 40$)

Es bildet sich ein Polymer. Aber, wie kommt es zum Aufschäumen? In einer Nebenreaktion entsteht Kohlenstoffdioxid durch die Reaktion von Diisocyanat mit Wasser. Das entstehende Kohlenstoffdioxid lässt den Kunststoff aufquellen:



16.19.2 Versuch: Herstellung eines Polyurethanhartschaums

Im Abzug arbeiten, Schutzbrille und Schutzhandschuhe benutzen!

In einen Plastikbecher (z.B. Getränkebecher oder Joghurtbecher) wird der Boden gut mit Desmophen® (Polyol) und dem Aktivator bedeckt. Dann wird ungefähr die gleiche Menge Desmodur® (Isoyanat) sowie zwei Spritzer Wasser hinzugefügt.

Mit einem Holz- oder Glasstab wird gerührt, bis eine Reaktion einsetzt. Das Volumen des sich bildenden Schaumstoffs ist bis zu 30mal so größer, als das der Edukte.

Zusatzinformationen

- POLYADDITION²²
- POLYURETHAN²³
- CYANAT²⁴

16.20 Vergleich der Polymertypen nach ihren Eigenschaften

Duroplaste eng ver-
sind nicht netzte
ver- Kohlen-
formbar, stoffketten
thermisch
nicht ver-
formbar

Silikonkautschuk Polyurethane

²²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/POLYADDITION](http://de.wikipedia.org/wiki/Polyaddition)

²³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/POLYURETHAN](http://de.wikipedia.org/wiki/Polyurethan)

²⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/CYANAT](http://de.wikipedia.org/wiki/Cyanat)

Elastomere sind elastische Kunststoffe, welche auf Zug oder Druck hin sich verformen.	weitmaschige vernetzte Kohlenstoffketten	Synthetischer Kautschuk	Phenolharze, Melaminharze, Polyesterharze, Silikone,	Polyurethane, Epoxidharze
Thermoplaste sind beim Erwärmen verformbar	lineare oder verzweigte Kohlenstoffketten	Polyethen (PE), Polypropylen (PP), Polystyrol (PS), Polyvinylchlorid (PVC)	Polyamiden, (lineare) Polyester, Polycarbonate,	Polyurethane

<!-- Kristallisation Polymer in Wikipedia enthält noch Bilder

16.21 Vergleich der „Plaste“ (Thermoplast & Duroplast)

Verwendung der Plaste:

- Tonbänder, Kassetten, Disketten, Speichermedien
- Kunststoffbrillengläser
- Medizin (Zahnprothese, Sehneneratz, Knochenersatz...)

Thermoplast

* erweicht beim Erwärmen

* ist plastisch verformbar

Duroplast

* zersetzt sich beim Erwärmen

* ist nicht plastisch verformbar

16.22 Kunststoffrecycling

Versuch zum CD Recycling

16.22.1 a) CD Recycling

Material: Schere, 2 Glasschalen, Plätzchenform, Pinzette, Schliff fett, sonstiges Labormaterial, Alufolie

Schutzvorkehrungen beachten: Abzug, Kittel, Handschuhe, Schutzbrille!

V:

1. Eine CD mit 40ml konzentrierte Salpetersäure übergießen. (Vorsicht nitrose Gase entstehen!)
2. Nach 2min hat sich die obere Lackschicht gelöst. Reste evtl. mit einer Pinzette, einem Glasstab oder einem Kunststoffspatel entfernen. Man erkennt die freie Aluminiumschicht.
3. Zugabe von 40ml konzentrierter Salzsäure. Die Aluminiumschicht wird so abgelöst. Zurück bleibt die Polycarbonat Scheibe
4. Die Scheibe in ein zweites Gefäß geben und unter fließend Wasser reinigen.
5. Ein Teil der Polycarbonatscheibe wird mit einer Schere in ca. 1cm^2 große Schnipsel geschnitten.

6. Man erhitzt auf einer heißen Platte (Keramik- oder Ceranplatte) bedeckt diese mit Aluminiumfolie und schmilzt die Polycarbonatschnipsel in einer (vorher mit Schliff fett gefetteten) Plätzchenform aus Metall (max. 1cm hoch befüllen).
7. Wenn man möchte, kann man das noch heiße Polycarbonat mit Thymolblau oder Methylrot färben.

16.23 Chemiefasern

Man unterscheidet:

Natürliche „Chemiefasern“: Aramid, Elastan, Elastodien, Fluoro, Modacryl, Polyacryl, Polyamid, Polyester, Polyethylen, Polypropylen, Polyvinylalkohol, Polyvinylchlorid, Polyvinylidenchlorid,

Synthetische „Chemiefasern“

zellulosische Chemiefasern:

- Viskose
- Modal
- Cupro
- Acetat
- Triacetat
- Alginat
- Gummi

17 Autoren

| Edits | User |
|--------------|-----------------------------|
| 3 | DIRK HUENNIGER ¹ |
| 1 | KLAUS EIFERT ² |
| 35 | MATTHIAS M. ³ |
| 76 | THEPACKER ⁴ |

¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/W/INDEX.PHP?TITLE=BENUTZER:DIRK_HUENNIGER](http://de.wikibooks.org/w/index.php?title=Benutzer:Dirk_Huenniger)

²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/W/INDEX.PHP?TITLE=BENUTZER:KLAUS EIFERT](http://de.wikibooks.org/w/index.php?title=Benutzer:Klaus_Eifert)

³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/W/INDEX.PHP?TITLE=BENUTZER:MATTHIAS_M.](http://de.wikibooks.org/w/index.php?title=Benutzer:Matthias_M.)

⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/W/INDEX.PHP?TITLE=BENUTZER:THEPACKER](http://de.wikibooks.org/w/index.php?title=Benutzer:ThePacker)

18 Bildnachweis

In der nachfolgenden Tabelle sind alle Bilder mit ihren Autoren und Lizenzen aufgelistet.

Für die Namen der Lizenzen wurden folgende Abkürzungen verwendet:

- GFDL: Gnu Free Documentation License. Der Text dieser Lizenz ist in einem Kapitel dieses Buches vollständig angegeben.
- cc-by-sa-3.0: Creative Commons Attribution ShareAlike 3.0 License. Der Text dieser Lizenz kann auf der Webseite <http://creativecommons.org/licenses/by-sa/3.0/> nachgelesen werden.
- cc-by-sa-2.5: Creative Commons Attribution ShareAlike 2.5 License. Der Text dieser Lizenz kann auf der Webseite <http://creativecommons.org/licenses/by-sa/2.5/> nachgelesen werden.
- cc-by-sa-2.0: Creative Commons Attribution ShareAlike 2.0 License. Der Text der englischen Version dieser Lizenz kann auf der Webseite <http://creativecommons.org/licenses/by-sa/2.0/> nachgelesen werden. Mit dieser Abkürzung sind jedoch auch die Versionen dieser Lizenz für andere Sprachen bezeichnet. Den an diesen Details interessierten Leser verweisen wir auf die Onlineversion dieses Buches.

- cc-by-sa-1.0: Creative Commons Attribution ShareAlike 1.0 License. Der Text dieser Lizenz kann auf der Webseite <http://creativecommons.org/licenses/by-sa/1.0/> nachgelesen werden.
- cc-by-2.0: Creative Commons Attribution 2.0 License. Der Text der englischen Version dieser Lizenz kann auf der Webseite <http://creativecommons.org/licenses/by/2.0/> nachgelesen werden. Mit dieser Abkürzung sind jedoch auch die Versionen dieser Lizenz für andere Sprachen bezeichnet. Den an diesen Details interessierten Leser verweisen wir auf die Onlineversion dieses Buches.
- cc-by-2.5: Creative Commons Attribution 2.5 License. Der Text dieser Lizenz kann auf der Webseite <http://creativecommons.org/licenses/by/2.5/deed.en> nachgelesen werden.
- cc-by-3.0: Creative Commons Attribution 3.0 License. Der Text dieser Lizenz kann auf der Webseite <http://creativecommons.org/licenses/by/2.5/deed.en> nachgelesen werden.
- GPL: GNU General Public License Version 2. Der Text dieser Lizenz kann auf der Webseite <http://www.gnu.org/licenses/gpl-2.0.txt> nachgelesen werden.
- PD: This image is in the public domain. Dieses Bild ist gemeinfrei.
- ATTR: The copyright holder of this file allows anyone to use it for any purpose, provided that the copyright holder is properly attributed. Redistribution, derivative work, commercial use, and all other use is permitted.

| Bild | Autor | Lizenz |
|------|--|--------|
| 1 | NEUROTIKER ¹ | PD |
| 2 | <ul style="list-style-type: none"> • derivative work: FISCHX² • CARBON_CYCLE-CUTE_-DIAGRAM.SVG³: *derivative work: FISCHX⁴ • CARBON_CYCLE-CUTE_-DIAGRAM.JPEG⁵: User KEVIN SAFF⁶ on EN.WIKIPEDIA⁷ • CARBON_CYCLE-CUTE_-DIAGRAM.JPEG⁸: User KEVIN SAFF⁹ on EN.WIKIPEDIA¹⁰ | PD |
| 3 | H. Hoffmeister | GFDL |
| 4 | ??? | ??? |
| 5 | NASA, translated by IQRS ¹¹ , redrawn by Christoph S. | PD |

¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AFISCHX](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AFISCHX)

³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AIMAGE%3ACARBON_CYCLE-CUTE_DIAGRAM.SVG](http://de.wikibooks.org/wiki/%3AIMAGE%3ACARBON_CYCLE-CUTE_DIAGRAM.SVG)

⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AFISCHX](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AFISCHX)

⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AIMAGE%3ACARBON_CYCLE-CUTE_DIAGRAM.JPEG](http://de.wikibooks.org/wiki/%3AIMAGE%3ACARBON_CYCLE-CUTE_DIAGRAM.JPEG)

⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AEN%3AUSER%3AKEVIN%20LAFAMIGLIA](http://de.wikibooks.org/wiki/%3AEN%3AUSER%3AKEVIN%20LAFAMIGLIA)

⁷[HTTP://EN.WIKIPEDIA.ORG](http://en.wikipedia.org)

⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AIMAGE%3ACARBON_CYCLE-CUTE_DIAGRAM.JPEG](http://de.wikibooks.org/wiki/%3AIMAGE%3ACARBON_CYCLE-CUTE_DIAGRAM.JPEG)

⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AEN%3AUSER%3AKEVIN%20LAFAMIGLIA](http://de.wikibooks.org/wiki/%3AEN%3AUSER%3AKEVIN%20LAFAMIGLIA)

¹⁰[HTTP://EN.WIKIPEDIA.ORG](http://en.wikipedia.org)

¹¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3ABENUTZER%3AIQRS](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3ABENUTZER%3AIQRS)

| | | |
|----|---|------|
| 6 | APOSTOLOFF ¹² | PD |
| 7 | KING OF HEARTS ¹³ (myself) | GFDL |
| 8 | NEUROTIKER ¹⁴ \rightleftharpoons ¹⁵ | PD |
| 9 | NEUROTIKER ¹⁶ \rightleftharpoons ¹⁷ | PD |
| 10 | NEUROTIKER ¹⁸ \rightleftharpoons ¹⁹ | PD |
| 11 | NEUROTIKER ²⁰ \rightleftharpoons ²¹ | PD |
| 12 | USER:BANGIN ²² | PD |
| 13 | BANGIN ²³ | GFDL |
| 14 | USER:BANGIN ²⁴ | PD |
| 15 | USER:BANGIN ²⁵ | PD |

¹²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AAPOSTOLOFF](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AApostoloff)

¹³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AKING%20OF%20HEARTS](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AKing%20of%20Hearts)

¹⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

²¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ABANGIN](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Abangin)

²³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ABANGIN](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Abangin)

²⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ABANGIN](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Abangin)

²⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ABANGIN](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Abangin)

| | | |
|----|--|-----|
| 16 | USER:BANGIN ²⁶ | PD |
| 17 | USER:BANGIN ²⁷ | PD |
| 18 | ??? | ??? |
| 19 | ??? | ??? |
| 20 | ??? | ??? |
| 21 | ??? | ??? |
| 22 | ??? | ??? |
| 23 | ??? | ??? |
| 24 | ??? | ??? |
| 25 | NEUROTIKER ²⁸ ⇐ ²⁹ | PD |
| 26 | Ben Mills | PD |
| 27 | | PD |
| 28 | USER:MCMONSTER ³⁰ | PD |
| 29 | Ben Mills | PD |
| 30 | Calvero. | PD |
| 31 | | PD |
| 32 | Ben Mills | PD |
| 33 | NEUROTIKER ³¹ | PD |
| 34 | JÜ ³² | PD |
| 35 | CACYCLE ³³ | PD |
| 36 | | PD |
| 37 | JÜ ³⁴ | PD |
| 38 | | PD |

²⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ABANGIN](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ABANGIN)

²⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ABANGIN](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ABANGIN)

²⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

²⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

²⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

²⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

²⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

³⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AMCMONSTER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AMCMONSTER)

³¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

³²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AJ%3C3%BC](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AJ%3C3%BC)

³³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AEN%3AUSER_TALK%3ACACYCLE](http://de.wikibooks.org/wiki/%3AEN%3AUSER_TALK%3ACACYCLE)

³⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AJ%3C3%BC](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AJ%3C3%BC)

| | | |
|----|---|------|
| 39 | Ben Mills | PD |
| 40 | JÜ ³⁵ | PD |
| 41 | | PD |
| 42 | | PD |
| 43 | converted to svg by DE.NOBELIUM ³⁶ | PD |
| 44 | NEUROTIKER ³⁷ ⇌ ³⁸ | PD |
| 45 | Ben Mills | PD |
| 46 | FFSEPP ³⁹ | PD |
| 47 | | PD |
| 48 | | PD |
| 49 | Original uploader was DSCHANZ ⁴⁰ at DE.WIKIPEDIA ⁴¹ | PD |
| 50 | | PD |
| 51 | Eschenmoser | PD |
| 52 | | PD |
| 53 | ACDX ⁴² | GFDL |
| 54 | | PD |
| 55 | JÜ ⁴³ | PD |
| 56 | CACYCLE ⁴⁴ | PD |
| 57 | | PD |

³⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AJ%C3%BC](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AJ%C3%BC)

³⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ADE.NOBELIUM](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ADE.NOBELIUM)

³⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

³⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

³⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

³⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

³⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

³⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AFFSEPP](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AFFSEPP)

⁴⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUSER%3ADSZCHANZ](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3AUSER%3ADSZCHANZ)

⁴¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

⁴²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ACDX](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ACDX)

⁴³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AJ%C3%BC](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AJ%C3%BC)

⁴⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AEN%3AUSER_TALK%3ACACYCLE](http://de.wikibooks.org/wiki/%3AEN%3AUSER_TALK%3ACACYCLE)

| | | |
|----|---|----|
| 58 | CACYCLE ⁴⁵ | PD |
| 59 | | PD |
| 60 | NEUROTIKER ⁴⁶ | PD |
| 61 | NEUROTIKER ⁴⁷ | PD |
| 62 | | PD |
| 63 | JÜ ⁴⁸ | PD |
| 64 | | PD |
| 65 | Ben Mills | PD |
| 66 | | PD |
| 67 | | PD |
| 68 | JÜ ⁴⁹ | PD |
| 69 | | PD |
| 70 | Ben Mills | PD |
| 71 | converted to svg by DE.NOBELIUM ⁵⁰ | PD |
| 72 | | PD |
| 73 | NEUROTIKER ⁵¹ ⇐ ⁵² | PD |
| 74 | Ben Mills | PD |
| 75 | NEUROTIKER ⁵³ ⇐ ⁵⁴ | PD |
| 76 | Ben Mills | PD |

⁴⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AEN%3AUSER_TALK%3ACACYCLE](http://de.wikibooks.org/wiki/%3AEN%3AUser_Talk%3ACACYCLE)

⁴⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

⁴⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

⁴⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AJ%c3%BC](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AJ%c3%BC)

⁴⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AJ%c3%BC](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AJ%c3%BC)

⁵⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ADE.NOBELIUM](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ADE.NOBELIUM)

⁵¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

⁵²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20Talk%3ANEUROTIKER)

⁵²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20Talk%3ANEUROTIKER)

⁵²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20Talk%3ANEUROTIKER)

⁵²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20Talk%3ANEUROTIKER)

⁵³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

⁵⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20Talk%3ANEUROTIKER)

⁵⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20Talk%3ANEUROTIKER)

⁵⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20Talk%3ANEUROTIKER)

⁵⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20Talk%3ANEUROTIKER)

| | | |
|----|---|------|
| 77 | NEUROTIKER ⁵⁵ \rightleftharpoons ⁵⁶ | PD |
| 78 | Ben Mills | PD |
| 79 | NEUROTIKER ⁵⁷ | PD |
| 80 | | PD |
| 81 | NEUROTIKER ⁵⁸ \rightleftharpoons ⁵⁹ | PD |
| 82 | Ben Mills | PD |
| 83 | JAGA ⁶⁰ | GFDL |
| 84 | BENJAH-BMM27 ⁶¹ and EPHEMERONIUM ⁶² | PD |
| 85 | NEUROTIKER ⁶³ | PD |
| 86 | | PD |
| 87 | Calvero. | PD |
| 88 | EPHEMERONIUM ⁶⁴ and BEN MILLS ⁶⁵ | PD |
| 89 | NEUROTIKER ⁶⁶ \rightleftharpoons ⁶⁷ | PD |

⁵⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

⁵⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁵⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁵⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁵⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁵⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

⁵⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

⁵⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁵⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁵⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁵⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁶⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AJAGA](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AJAGA)

⁶¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ABENJAH-BMM27](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ABENJAH-BMM27)

⁶²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AEPHEMERONIUM](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AEPHEMERONIUM)

⁶³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

⁶⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AEPHEMERONIUM](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AEPHEMERONIUM)

⁶⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ABENJAH-BMM27](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ABENJAH-BMM27)

⁶⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

⁶⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁶⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁶⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁶⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

| | | |
|-----|--|------|
| 90 | EPHEMERONIUM ⁶⁸ and BEN MILLS ⁶⁹ | PD |
| 91 | | PD |
| 92 | | PD |
| 93 | GAUSSIENER ⁷⁰ | PD |
| 94 | | PD |
| 95 | FFSEPP ⁷¹ | PD |
| 96 | MESSERWOLAND ⁷² / NEUROTIKER ⁷³ | GFDL |
| 97 | NEUROTIKER ⁷⁴ (TALK ⁷⁵) | PD |
| 98 | | PD |
| 99 | NEUROTIKER ⁷⁶ | PD |
| 100 | NEUROTIKER ⁷⁷ \Rightarrow ⁷⁸ | PD |
| 101 | | PD |
| 102 | YIKRAZUUL ⁷⁹ | PD |
| 103 | SPONK ⁸⁰ (TALK ⁸¹) | PD |
| 104 | LEYO ⁸² | PD |
| 105 | LEYO ⁸³ | PD |

⁶⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AEPHEMERONIUM](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AEPHEMERONIUM)

⁶⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ABENJAH-BMM27](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ABENJAH-BMM27)

⁷⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AGAUSSIENER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AGAUSSIENER)

⁷¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AFFSEPP](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AFFSEPP)

⁷²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AMESSERWOLAND](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AMESSERWOLAND)

⁷³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

⁷⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

⁷⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

⁷⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

⁷⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

⁷⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

⁷⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

⁷⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

⁷⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

⁷⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AYIKRAZUUL](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AYIKRAZUUL)

⁸⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ASPONK](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ASPONK)

⁸¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ASPONK](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ASPONK)

⁸²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ALEYO](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ALEYO)

⁸³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ALEYO](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ALEYO)

| | | |
|-----|------------------------------|------|
| 106 | VCHOROZOPOULOS ⁸⁴ | GFDL |
| 107 | ??? | ??? |
| 108 | ??? | ??? |
| 109 | ??? | ??? |
| 110 | ??? | ??? |
| 111 | ??? | ??? |
| 112 | ??? | ??? |
| 113 | ??? | ??? |
| 114 | ??? | ??? |
| 115 | ??? | ??? |
| 116 | ??? | ??? |
| 117 | ??? | ??? |
| 118 | ??? | ??? |
| 119 | ??? | ??? |
| 120 | ??? | ??? |
| 121 | ??? | ??? |
| 122 | ??? | ??? |
| 123 | ??? | ??? |
| 124 | ??? | ??? |
| 125 | ??? | ??? |
| 126 | Eschenmoser | PD |
| 127 | ??? | ??? |
| 128 | ??? | ??? |
| 129 | ??? | ??? |
| 130 | ??? | ??? |
| 131 | CACYCLE ⁸⁵ | PD |
| 132 | | PD |
| 133 | CACYCLE ⁸⁶ | PD |
| 134 | | PD |

⁸⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AVCHOROZOPOULOS](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AVCHOROZOPOULOS)

⁸⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AEN%3AUSER_TALK%3ACACYCLE](http://de.wikibooks.org/wiki/%3AEN%3AUser_Talk%3ACACYCLE)

⁸⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AEN%3AUSER_TALK%3ACACYCLE](http://de.wikibooks.org/wiki/%3AEN%3AUser_Talk%3ACACYCLE)

| | | |
|-----|--|----|
| 135 | NEUROTIKER ⁸⁷ (TALK ⁸⁸) | PD |
| 136 | BEN MILLS ⁸⁹ and EPHEMERONIUM ⁹⁰ | PD |
| 137 | Sander de Jong | PD |
| 138 | BEN MILLS ⁹¹ | PD |
| 139 | NEUROTIKER ⁹² | PD |
| 140 | | PD |
| 141 | USER:BRYAN DERKSEN ⁹³ | PD |
| 142 | Ben Mills | PD |
| 143 | NEUROTIKER ⁹⁴ | PD |
| 144 | | PD |
| 145 | NEUROTIKER ⁹⁵ | PD |
| 146 | Ben Mills | PD |
| 147 | NEUROTIKER ⁹⁶ \rightleftharpoons ⁹⁷ | PD |
| 148 | | PD |
| 149 | RODOLOPEZDATO ⁹⁸ | PD |
| 150 | NEUROTIKER ⁹⁹ \rightleftharpoons ¹⁰⁰ | PD |

⁸⁷ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

⁸⁸ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁸⁹ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Abenjah-bmm27](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Abenjah-bmm27)

⁹⁰ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aephemerium](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aephemerium)

⁹¹ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Abenjah-bmm27](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Abenjah-bmm27)

⁹² [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

⁹³ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Abryan%20derksen](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Abryan%20derksen)

⁹⁴ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

⁹⁵ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

⁹⁶ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

⁹⁷ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁹⁷ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁹⁷ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁹⁷ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

⁹⁸ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ARodolopezdato](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ARodolopezdato)

⁹⁹ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁰⁰ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁰⁰ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁰⁰ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

¹⁰⁰ [HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

| | | |
|-----|---|----|
| 166 | NEUROTIKER ¹¹³ \rightleftharpoons ¹¹⁴ | PD |
| 167 | NEUROTIKER ¹¹⁵ (TALK ¹¹⁶) | PD |
| 168 | NEUROTIKER ¹¹⁷ \rightleftharpoons ¹¹⁸ | PD |
| 169 | LEYO ¹¹⁹ | PD |
| 170 | NEUROTIKER ¹²⁰ \rightleftharpoons ¹²¹ | PD |
| 171 | NEUROTIKER ¹²² | PD |
| 172 | {{delErstellt von USER:LENNERT B ¹²³ mit ChemDraw 7.0 und Adobe Illustrator 10. Ich erlaube hiermit jedem das Bild für jedwede Zwecke zu nutzen. | PD |
| 173 | NEUROTIKER ¹²⁴ | PD |
| 174 | NEUROTIKER ¹²⁵ | PD |

¹¹³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹¹⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

¹¹⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

¹¹⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

¹¹⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

¹¹⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹¹⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

¹¹⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹¹⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

¹¹⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

¹¹⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

¹¹⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

¹¹⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ALEYO](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ALEYO)

¹²⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹²¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

¹²¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

¹²¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

¹²¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3ANEUROTIKER)

¹²²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹²³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ALENNERT%20B](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ALENNERT%20B)

¹²⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹²⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

| | | |
|-----|--|------|
| 175 | LJFA-AG ¹²⁶ DISKUSSION ¹²⁷ . Original uploader was LJFA-AG ¹²⁸ at DE.WIKIPEDIA ¹²⁹ | |
| 176 | VLADSINGER ¹³⁰ | PD |
| 177 | | PD |
| 178 | VLADSINGER ¹³¹ | GFDL |
| 179 | NEUROTIKER ¹³² | PD |
| 180 | NEUROTIKER ¹³³ | PD |
| 181 | NEUROTIKER ¹³⁴ | PD |
| 182 | NEUROTIKER ¹³⁵ | PD |
| 183 | NEUROTIKER ¹³⁶ | PD |
| 184 | NEUROTIKER ¹³⁷ | PD |
| 185 | NEUROTIKER ¹³⁸ | PD |
| 186 | NEUROTIKER ¹³⁹ | PD |
| 187 | NEUROTIKER ¹⁴⁰ | PD |

¹²⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3ABENUTZER%3ALJFA-AG](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3ABENUTZER%3ALJFA-AG)

¹²⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3ABENUTZER%20DISKUSSION%3ALJFA-AG](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3ABENUTZER%20DISKUSSION%3ALJFA-AG)

¹²⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3ABENUTZER%20DISKUSSION%3ALJFA-AG](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3ABENUTZER%20DISKUSSION%3ALJFA-AG)

¹²⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3ABENUTZER%20DISKUSSION%3ALJFA-AG](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3ABENUTZER%20DISKUSSION%3ALJFA-AG)

¹²⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3ABENUTZER%20DISKUSSION%3ALJFA-AG](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3ABENUTZER%20DISKUSSION%3ALJFA-AG)

¹²⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUSER%3ALJFA-AG](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3AUSER%3ALJFA-AG)

¹²⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

¹³⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3AVLADSINGER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AVLADSINGER)

¹³¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3AVLADSINGER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AVLADSINGER)

¹³²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹³³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹³⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹³⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹³⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹³⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹³⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹³⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁴⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

| | | |
|-----|---------------------------|----|
| 188 | NEUROTIKER ¹⁴¹ | PD |
| 189 | NEUROTIKER ¹⁴² | PD |
| 190 | NEUROTIKER ¹⁴³ | PD |
| 191 | NEUROTIKER ¹⁴⁴ | PD |
| 192 | NEUROTIKER ¹⁴⁵ | PD |
| 193 | NEUROTIKER ¹⁴⁶ | PD |
| 194 | NEUROTIKER ¹⁴⁷ | PD |
| 195 | NEUROTIKER ¹⁴⁸ | PD |
| 196 | NEUROTIKER ¹⁴⁹ | PD |
| 197 | NEUROTIKER ¹⁵⁰ | PD |
| 198 | NEUROTIKER ¹⁵¹ | PD |
| 199 | NEUROTIKER ¹⁵² | PD |
| 200 | NEUROTIKER ¹⁵³ | PD |
| 201 | NEUROTIKER ¹⁵⁴ | PD |
| 202 | NEUROTIKER ¹⁵⁵ | PD |
| 203 | NEUROTIKER ¹⁵⁶ | PD |
| 204 | NEUROTIKER ¹⁵⁷ | PD |
| 205 | NEUROTIKER ¹⁵⁸ | PD |

¹⁴¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁴²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁴³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁴⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁴⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁴⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁴⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁴⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁴⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁵⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁵¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁵²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁵³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁵⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁵⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁵⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁵⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁵⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

| | | |
|-----|-----------------------------|------|
| 206 | NEUROTIKER ¹⁵⁹ | PD |
| 207 | NEUROTIKER ¹⁶⁰ | PD |
| 208 | NEUROTIKER ¹⁶¹ | PD |
| 209 | NEUROTIKER ¹⁶² | PD |
| 210 | NEUROTIKER ¹⁶³ | PD |
| 211 | NEUROTIKER ¹⁶⁴ | PD |
| 212 | EPOP ¹⁶⁵ | PD |
| 213 | EPOP ¹⁶⁶ | PD |
| 214 | NEUROTIKER ¹⁶⁷ | PD |
| 215 | LUKÁŠ MIŽOCH ¹⁶⁸ | PD |
| 216 | NEUROTIKER ¹⁶⁹ | PD |
| 217 | NEUROTIKER ¹⁷⁰ | PD |
| 218 | NEUROTIKER ¹⁷¹ | PD |
| 219 | NEUROTIKER ¹⁷² | PD |
| 220 | NEUROTIKER ¹⁷³ | PD |
| 221 | JÜ ¹⁷⁴ | PD |
| 222 | Calvero. | PD |
| 223 | YIKRAZUUL ¹⁷⁵ | GFDL |

¹⁵⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁶⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁶¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁶²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁶³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁶⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁶⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aepop](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aepop)

¹⁶⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aepop](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aepop)

¹⁶⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁶⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aragimiri](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aragimiri)

¹⁶⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁷⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁷¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁷²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁷³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

¹⁷⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AJ%C3%BC](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AJ%C3%BC)

¹⁷⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AYikrazuul](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AYikrazuul)

| | | |
|-----|--|------|
| 224 | USER:BRYAN DERKSEN ¹⁷⁶ | PD |
| 225 | ANDEL FRÜH ¹⁷⁷ | PD |
| 226 | ??? | ??? |
| 227 | NEUROTIKER ¹⁷⁸ | PD |
| 228 | NEUROTIKER ¹⁷⁹ | PD |
| 229 | CHRISTOPHER KING ¹⁸⁰ | GFDL |
| 230 | NEUROTIKER ¹⁸¹ | PD |
| 231 | NEUROTIKER ¹⁸² | PD |
| 232 | EDGAR181 ¹⁸³ (TALK ¹⁸⁴) | PD |
| 233 | NEUROTIKER ¹⁸⁵ | PD |
| 234 | AYACOP ¹⁸⁶ | PD |
| 235 | NEUROTIKER ¹⁸⁷ | PD |
| 236 | CHRISTOPHER KING ¹⁸⁸ | GFDL |
| 237 | CHRISTOPHER KING ¹⁸⁹ | GFDL |
| 238 | Original uploader was CLOCKWORK-SOUL ¹⁹⁰ at EN.WIKIPEDIA ¹⁹¹ | PD |
| 239 | LORD BIRO ¹⁹² | PD |
| 240 | :EN:USER:SLASHME ¹⁹³ | GFDL |

¹⁷⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ABRYAN%20DERKSEN](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ABRYAN%20DERKSEN)

¹⁷⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3AANDEL](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AANDEL)

¹⁷⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁷⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁸⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3APOPNOSE](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3APOPNOSE)

¹⁸¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁸²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁸³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3AEDGAR181](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AEDGAR181)

¹⁸⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%20TALK%3AEDGAR181](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3AEDGAR181)

¹⁸⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁸⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3AAYACOP](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AAYACOP)

¹⁸⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁸⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3APOPNOSE](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3APOPNOSE)

¹⁸⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3APOPNOSE](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3APOPNOSE)

¹⁹⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AEN%3AUser%3AClockworkSoul](http://de.wikibooks.org/wiki/%3AEN%3AUser%3AClockworkSoul)

¹⁹¹[HTTP://EN.WIKIPEDIA.ORG](http://en.wikipedia.org)

¹⁹²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ALord%20Biro](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ALord%20Biro)

¹⁹³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AEN%3AUser%3ASlashme](http://de.wikibooks.org/wiki/%3AEN%3AUser%3ASlashme)

| | | |
|-----|--|------|
| 241 | | PD |
| 242 | NEUROTIKER ¹⁹⁴ | PD |
| 243 | User MAGNUS MANSKE ¹⁹⁵ on DE.WIKIPEDIA ¹⁹⁶ | PD |
| 244 | | PD |
| 245 | NEUROTIKER ¹⁹⁷ | PD |
| 246 | | GFDL |
| 247 | Calvero. | PD |
| 248 | NEUROTIKER ¹⁹⁸ | PD |
| 249 | NEUROTIKER ¹⁹⁹ | PD |
| 250 | | PD |
| 251 | | PD |
| 252 | Ben Mills | PD |
| 253 | | PD |
| 254 | NEUROTIKER ²⁰⁰ | PD |
| 255 | NEUROTIKER ²⁰¹ | PD |
| 256 | {{User Calvero | PD |
| 257 | AYACOP ²⁰² | PD |
| 258 | ??? | ??? |
| 259 | CHRISTOPHER KING ²⁰³ | GFDL |
| 260 | NEUROTIKER ²⁰⁴ | PD |
| 261 | CHRISTOPHER KING ²⁰⁵ | GFDL |

¹⁹⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁹⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUser%3AMAGNUS%20MANSKE](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3AUser%3AMAGNUS%20MANSKE)

¹⁹⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

¹⁹⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁹⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

¹⁹⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

²⁰⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

²⁰¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

²⁰²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3AAYACOP](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AAYACOP)

²⁰³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3APOPNOSE](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3APOPNOSE)

²⁰⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

²⁰⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3APOPNOSE](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3APOPNOSE)

| | | |
|-----|---|------|
| 262 | NEUROTIKER ²⁰⁶ | PD |
| 263 | YIKRAZUUL ²⁰⁷ | PD |
| 264 | YIKRAZUUL ²⁰⁸ | PD |
| 265 | MATT ²⁰⁹ (TALK ²¹⁰) | GFDL |
| 266 | Calvero. | PD |
| 267 | NEUROTIKER ²¹¹ | PD |
| 268 | YIKRAZUUL ²¹² | PD |
| 269 | ??? | ??? |
| 270 | NEUROTIKER ²¹³ | PD |
| 271 | NEUROTIKER ²¹⁴ | PD |
| 272 | Roland Mattern Original uploader was ROLAND1952 ²¹⁵ at DE.WIKIPEDIA ²¹⁶ | GFDL |
| 273 | NEUROTIKER ²¹⁷ | PD |
| 274 | NEUROTIKER ²¹⁸ | PD |
| 275 | ??? | ??? |
| 276 | NEUROTIKER ²¹⁹ | PD |
| 277 | DSCHANZ ²²⁰ | PD |
| 278 | H. Hoffmeister | GFDL |
| 279 | H. Hoffmeister | GFDL |

²⁰⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

²⁰⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AYIKRAZUUL](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Ayikrazuul)

²⁰⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AYIKRAZUUL](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Ayikrazuul)

²⁰⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AMATTHIAS%20M.](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AMatthias%20M.)

²¹⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3AMATTHIAS%20M.](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20Talk%3AMatthias%20M.)

²¹¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

²¹²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AYIKRAZUUL](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Ayikrazuul)

²¹³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

²¹⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

²¹⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUSER%3AROLAND1952](http://de.wikibooks.org/wiki/%3Ade%3Auser%3ARoland1952)

²¹⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²¹⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

²¹⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

²¹⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

²²⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ADSZCHANZ](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Adszchanz)

| | | |
|-----|--|------|
| 280 | NEUROTIKER ²²¹ ⇐ ²²² | PD |
| 281 | NEUROTIKER ²²³ ⇐ ²²⁴ | PD |
| 282 | NEUROTIKER ²²⁵ ⇐ ²²⁶ | PD |
| 283 | | PD |
| 284 | Original uploader was EDGAR181 ²²⁷ at EN.WIKIPEDIA ²²⁸ | PD |
| 285 | :EN:USER:EDGAR181 ²²⁹ | PD |
| 286 | D.328 ²³⁰ 2008/03/10 19:38 (UTC) | |
| 287 | | PD |
| 288 | Jerome Walker | GFDL |
| 289 | ROLAND.CHEM ²³¹ . Original uploader was ROLAND.CHEM ²³² at DE.WIKIPEDIA ²³³ | GFDL |

²²¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

²²²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²²²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²²²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²²²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²²³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

²²⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²²⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²²⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²²⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²²⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

²²⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²²⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²²⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²²⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20talk%3Aneurotiker)

²²⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AEN%3AUSER%3AEDGAR181](http://de.wikibooks.org/wiki/%3Aen%3Auser%3Aedgar181)

²²⁸[HTTP://EN.WIKIPEDIA.ORG](http://en.wikipedia.org)

²²⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AEN%3AUSER%3AEDGAR181](http://de.wikibooks.org/wiki/%3Aen%3Auser%3Aedgar181)

²³⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AD.328](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Ad.328)

²³¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3ABENUTZER%3AROLAND.CHEM](http://de.wikibooks.org/wiki/%3Ade%3Abenutzer%3ARoland.CHEM)

²³²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUSER%3AROLAND.CHEM](http://de.wikibooks.org/wiki/%3Ade%3Auser%3ARoland.CHEM)

²³³[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

| | | |
|-----|--|------|
| 290 | Roland Mattern. Original uploader was ROLAND1952 ²³⁴ at DE.WIKIPEDIA ²³⁵ | GFDL |
| 291 | Roland Mattern. Original uploader was ROLAND1952 ²³⁶ at DE.WIKIPEDIA ²³⁷ | GFDL |
| 292 | Roland mattern. Original uploader was ROLAND1952 ²³⁸ at DE.WIKIPEDIA ²³⁹ | GFDL |
| 293 | Roland Mattern. Original uploader was ROLAND1952 ²⁴⁰ at DE.WIKIPEDIA ²⁴¹ | GFDL |
| 294 | YIKRAZUUL ²⁴² | PD |
| 295 | YIKRAZUUL ²⁴³ | PD |
| 296 | YIKRAZUUL ²⁴⁴ | PD |
| 297 | YIKRAZUUL ²⁴⁵ | PD |
| 298 | YIKRAZUUL ²⁴⁶ | PD |
| 299 | YIKRAZUUL ²⁴⁷ | PD |

²³⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3Ade%3AUser%3ARoland1952](http://de.wikibooks.org/wiki/%3Ade%3AUser%3ARoland1952)

²³⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²³⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3Ade%3AUser%3ARoland1952](http://de.wikibooks.org/wiki/%3Ade%3AUser%3ARoland1952)

²³⁷[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²³⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3Ade%3AUser%3ARoland1952](http://de.wikibooks.org/wiki/%3Ade%3AUser%3ARoland1952)

²³⁹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²⁴⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3Ade%3AUser%3ARoland1952](http://de.wikibooks.org/wiki/%3Ade%3AUser%3ARoland1952)

²⁴¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²⁴²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3AYikrazuul](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AYikrazuul)

²⁴³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3AYikrazuul](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AYikrazuul)

²⁴⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3AYikrazuul](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AYikrazuul)

²⁴⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3AYikrazuul](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AYikrazuul)

²⁴⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3AYikrazuul](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AYikrazuul)

²⁴⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3AYikrazuul](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AYikrazuul)

| | | |
|-----|--|------|
| 300 | ROLAND.CHEM ²⁴⁸ Original uploader was ROLAND.CHEM ²⁴⁹ at DE.WIKIPEDIA ²⁵⁰ | GFDL |
| 301 | Original uploader was ANDERL ²⁵¹ at DE.WIKIPEDIA ²⁵² Later versions were uploaded by ROLAND.CHEM ²⁵³ at DE.WIKIPEDIA ²⁵⁴ .

(Original text :
:DE:BENUTZER:ANDERL ²⁵⁵) | GFDL |
| 302 | BENUTZER:PFÜNDER ²⁵⁶ . Original uploader was PFÜNDER ²⁵⁷ at DE.WIKIPEDIA ²⁵⁸ | GFDL |
| 303 | Original uploader was ROLAND.CHEM ²⁵⁹ at DE.WIKIPEDIA ²⁶⁰ | GFDL |
| 304 | Original uploader was ROLAND.CHEM ²⁶¹ at DE.WIKIPEDIA ²⁶² | |

²⁴⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3ABENUTZER%3AROLAND.CHEM](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3ABENUTZER%3AROLAND.CHEM)

²⁴⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUSER%3AROLAND.CHEM](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3AUSER%3AROLAND.CHEM)

²⁵⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²⁵¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUSER%3AANDERL](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3AUSER%3AANDERL)

²⁵²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²⁵³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUSER%3AROLAND.CHEM](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3AUSER%3AROLAND.CHEM)

²⁵⁴[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²⁵⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3ABENUTZER%3AANDERL](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3ABENUTZER%3AANDERL)

²⁵⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3ABENUTZER%3APF%C3%BCNDER](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3ABENUTZER%3APF%C3%BCNDER)

²⁵⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUSER%3APF%C3%BCNDER](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3AUSER%3APF%C3%BCNDER)

²⁵⁸[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²⁵⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUSER%3AROLAND.CHEM](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3AUSER%3AROLAND.CHEM)

²⁶⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²⁶¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUSER%3AROLAND.CHEM](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3AUSER%3AROLAND.CHEM)

²⁶²[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

| | | |
|-----|---|------|
| 305 | ROLAND.CHEM ²⁶³ | PD |
| 306 | Original uploader was ROLAND.CHEM ²⁶⁴ at DE.WIKIPEDIA ²⁶⁵ | |
| 307 | EDGAR181 ²⁶⁶ | PD |
| 308 | ERTUA ²⁶⁷ | GFDL |
| 309 | Roland Mattern | GFDL |
| 310 | SUNDANCE RAPHAEL ²⁶⁸ 16:24, 25. Nov. 2006 (CET) | PD |
| 311 | SUNDANCE RAPHAEL ²⁶⁹ 17:17, 25. Nov. 2006 (CET) | PD |
| 312 | {{User:YassineMrabet/mysign | PD |
| 313 | ZahniDani | PD |
| 314 | Jürgen Martens Original uploader was JÜ ²⁷⁰ at DE.WIKIPEDIA ²⁷¹ | |
| 315 | ??? | ??? |
| 316 | NEUROTIKER ²⁷² | PD |
| 317 | ??? | ??? |
| 318 | ??? | ??? |

²⁶³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3ABENUTZER%3AROLAND.CHEM](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3ABENUTZER%3AROLAND.CHEM)

²⁶⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUSER%3AROLAND.CHEM](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3AUSER%3AROLAND.CHEM)

²⁶⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²⁶⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AEDGAR181](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AEDGAR181)

²⁶⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3ABENUTZER%3AERTUA](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3ABENUTZER%3AERTUA)

²⁶⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/BENUTZER%3ASUNDANCE%20RAPHAEL](http://de.wikibooks.org/wiki/BENUTZER%3ASUNDANCE%20RAPHAEL)

²⁶⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/BENUTZER%3ASUNDANCE%20RAPHAEL](http://de.wikibooks.org/wiki/BENUTZER%3ASUNDANCE%20RAPHAEL)

²⁷⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUSER%3AJ%C3%BC](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3AUSER%3AJ%C3%BC)

²⁷¹[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²⁷²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

| | | |
|-----|--|--------------|
| 319 | BENUTZER:WINKELMANN ²⁷³
Original uploader was WINKELMANN ²⁷⁴ at DE.WIKIPEDIA ²⁷⁵ | GFDL |
| 320 | NEUROTIKER ²⁷⁶ | PD |
| 321 | Jürgen Martens | GFDL |
| 322 | YIKRAZUUL ²⁷⁷ | PD |
| 323 | ??? | ??? |
| 324 | Original uploader was JAG123 ²⁷⁸ at EN.WIKIPEDIA ²⁷⁹ | PD |
| 325 | | PD |
| 326 | ??? | ??? |
| 327 | ??? | ??? |
| 328 | Felipe Micaroni Lalli | cc-by-sa-3.0 |
| 329 | Created by TimVickers, VECTORIZED ²⁸⁰ by FVASCONCELLOS ²⁸¹ | PD |
| 330 | | PD |
| 331 | ??? | ??? |
| 332 | ??? | ??? |
| 333 | ??? | ??? |
| 334 | Whitesheep | GFDL |
| 335 | Ludwig, Jürgen | |
| 336 | CRAIG ²⁸² | PD |

²⁷³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3ABENUTZER%3AWINKELMANN](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3ABENUTZER%3AWINKELMANN)

²⁷⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3ADE%3AUSER%3AWINKELMANN](http://de.wikibooks.org/wiki/%3ADE%3AUSER%3AWINKELMANN)

²⁷⁵[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²⁷⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

²⁷⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3Ayikrazuul](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Ayikrazuul)

²⁷⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3Aen%3Auser%3AJAG123](http://de.wikibooks.org/wiki/%3Aen%3Auser%3AJAG123)

²⁷⁹[HTTP://EN.WIKIPEDIA.ORG](http://en.wikipedia.org)

²⁸⁰[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG/WIKI/VECTOR%20GRAPHICS](http://de.wikipedia.org/wiki/vector%20graphics)

²⁸¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3AFvasconcellos](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AFvasconcellos)

²⁸²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3APizzaboy1](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3APizzaboy1)

| | | |
|-----|---|------|
| 337 | DSCHANZ ²⁸³ | PD |
| 338 | AYACOP ²⁸⁴ | PD |
| 339 | | GFDL |
| 340 | USER:MCMONSTER ²⁸⁵ | PD |
| 341 | | PD |
| 342 | <ul style="list-style-type: none"> • VINYL-CHLORIDE-2D.PNG²⁸⁶:
BENJAH-BMM27²⁸⁷ • derivative work: KPENGBOY²⁸⁸
(TALK²⁸⁹) | PD |
| 343 | NEUROTIKER ²⁹⁰ | PD |
| 344 | NEUROTIKER ²⁹¹ | PD |
| 345 | EDGAR181 ²⁹² | PD |
| 346 | NEUROTIKER ²⁹³ | PD |
| 347 | Sander de Jong | PD |
| 348 | PRA ²⁹⁴ | GFDL |
| 349 | Roland Mattern | GFDL |
| 350 | | PD |
| 351 | Calvero. | PD |

²⁸³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ADSCHANZ](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ADSCHANZ)

²⁸⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AAYACOP](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AAYACOP)

²⁸⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AMCMONSTER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AMCMONSTER)

²⁸⁶[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3AFILE%3AVINYL-CHLORIDE-2D.PNG](http://de.wikibooks.org/wiki/%3AFILE%3AVINYL-CHLORIDE-2D.PNG)

²⁸⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ABENJAH-BMM27](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ABENJAH-BMM27)

²⁸⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AKPENGBOY](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AKPENGBOY)

²⁸⁹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%20TALK%3AKPENGBOY](http://de.wikibooks.org/wiki/User%20TALK%3AKPENGBOY)

²⁹⁰[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

²⁹¹[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

²⁹²[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3AEDGAR181](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3AEDGAR181)

²⁹³[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3ANEUROTIKER](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3ANEUROTIKER)

²⁹⁴[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/USER%3APRA](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3APRA)

| | | |
|-----|---|------|
| 352 | Roland Mattern Original uploader was ROLAND1952 ²⁹⁵ at DE.WIKIPEDIA ²⁹⁶ | GFDL |
| 353 | NEUROTIKER ²⁹⁷ | PD |
| 354 | JÜ ²⁹⁸ | PD |

²⁹⁵[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/%3Ade%3AUser%3ARoland1952](http://de.wikibooks.org/wiki/%3Ade%3AUser%3ARoland1952)

²⁹⁶[HTTP://DE.WIKIPEDIA.ORG](http://de.wikipedia.org)

²⁹⁷[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3Aneurotiker](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aneurotiker)

²⁹⁸[HTTP://DE.WIKIBOOKS.ORG/WIKI/User%3Aj%c3%bc](http://de.wikibooks.org/wiki/User%3Aj%c3%bc)