

Formas Iónicas.

Catiónica: Su carga es positiva y esta tiene un pH Acido esto quiere decir que tiene muchos hidrógenos.

Aniónica: Su carga es negativa y tiene un pH básico esto quiere decir que tiene pocos hidrógenos.

Zwitterión: Este último es un ion híbrido, esto quiere decir que hay un cambio de hidrogeno del base a él acido y tiene un pH Neutro

Curva de Titulación de ácido base:

Esta se comienza a usar al tener una solución la que está compuesta por una base y se le agrega un ácido (las proteínas pueden ser ácidos y bases), se utiliza valorando el $pH = pK$ para elaborar, lo que conocemos como la curva de titulación de pH, y cada aminoácido va a tener una curva de titulación específica.

Anfótera; Es la capacidad de un aminoácido de funcionar como acido y base al mismo tiempo

PI: Punto isoeléctrico

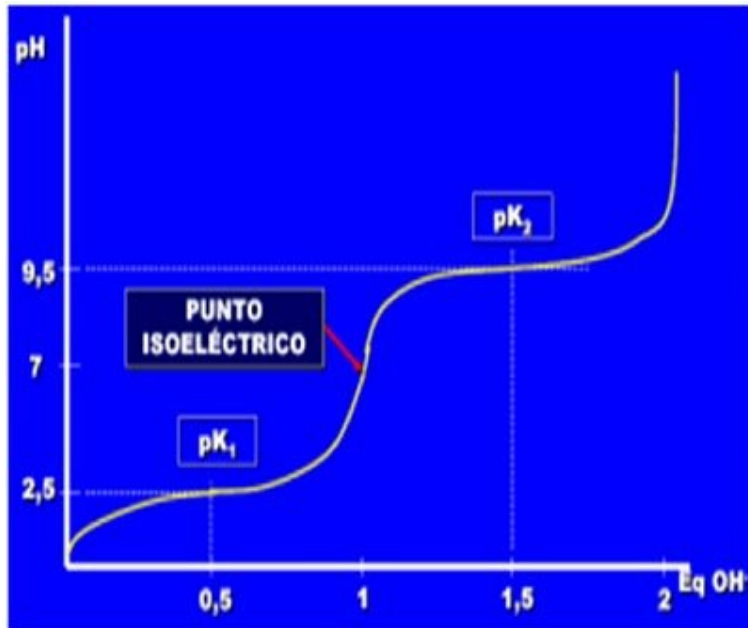
El PK; Se le conoce como punto de ionización.

PK₁: 50% Catiónica 50% Zwitterión.

PK₂: 50% Aniónica 50% Zwitterión

PI: 100% Zwitterión

Tenemos que tomar en cuenta que entre más alto es el número del pH más ácido es el compuesto, por lo tanto entre más bajo es su pH más base se convierte.



Bibliografía:

Química: la ciencia central

Theodore L. Brown, Bruce E. Bursten, Julia R. Burdge

Fundamentos de bioquímica

la vida a nivel molecular

Donald Voet, Judith G. Voet, Charlotte W. Pratt.

Bioquímica

Mckee

Internet..