

Enlace Químico

Es la unión de dos átomos a través de un par de electrones, que son los que forman lo que denominamos enlace químico

Clasificación de Enlace Químico

- Covalente No Polar.- Es cuando se comparten el par de electrones de enlace en forma aproximadamente equitativa, no presentándose polaridad eléctrica en la molécula.
- Covalente Polar.- Es cuando se comparten el par de electrones de enlace en forma no equitativa, presentándose polaridad eléctrica en la molécula debido a la permanencias parcial del par de electrones en el lado del átomo con mayor fuerza de atracción (electronegatividad) sobre este par de electrones.
- Iónico.- Debido a la mayor fuerza sobre el par de electrones de enlace, los electrones permaneces en la zona del átomo de mayor electronegatividad, presentando un carga eléctrica considerable en cada átomo.