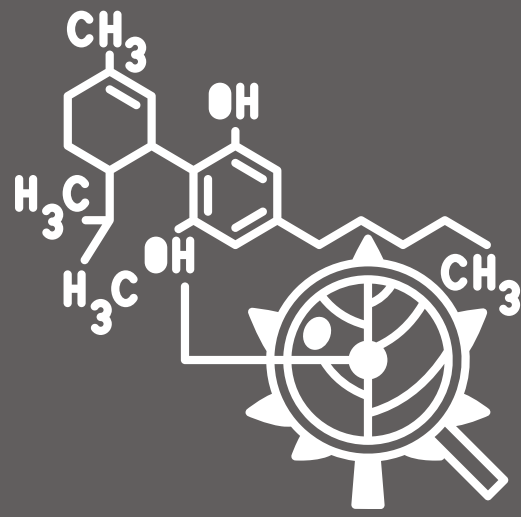


enlaces quimico

¿que son los enlaces quimicos?

Un enlace químico es la fuerza que une a los átomos para formar compuestos químicos. Esta unión le confiere estabilidad al compuesto resultante. La energía necesaria para romper un enlace químico se denomina energía de enlace.

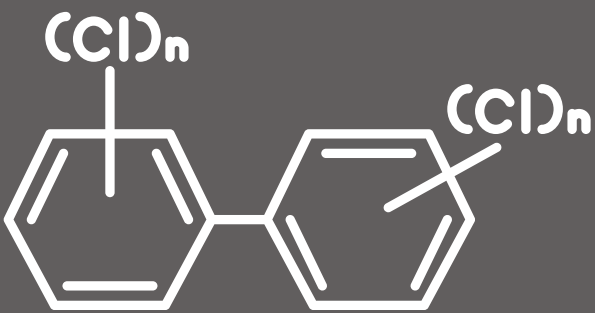


tipos de enlace quimico

Existen tres tipos de enlace químico ejemplo enlace covalente. Ocurre entre átomos no metálicos y de cargas electromagnéticas semejantes que se unen y comparten algunos pares de electrones de su capa de valencia. y puede ser de tres tipos: simple (A-A), doble (A=A) y triple (A≡A), dependiendo de la cantidad de electrones compartidos.

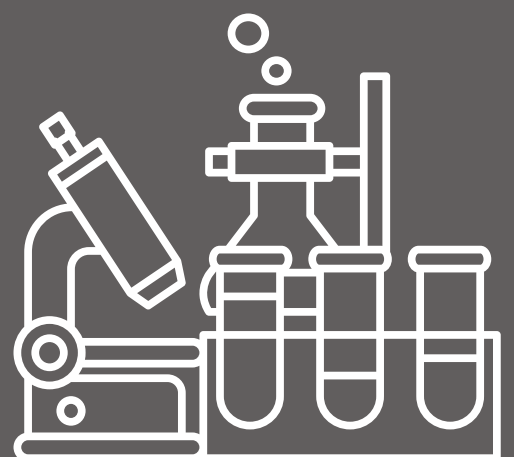
enlace ionico Consiste en la atracción entre partículas con cargas eléctricas de signos contrarios llamadas iones (partícula cargada eléctricamente, que puede ser un átomo o molécula que ha perdido o ganado electrones es decir, que no es neutro).

enlace metalico. Se da únicamente entre átomos metálicos, que por lo general constituyen estructuras sólidas, sumamente compactas. Es un enlace fuerte, que une los núcleos atómicos entre sí, rodeados de sus electrones como en una nube.



importancia en cuanto a la nomenclatura química

Los enlaces químicos mantienen unidas a las moléculas y crean conexiones temporales que son esenciales para la vida. Los tipos de enlace químico que se incluyen son covalente, iónico, así como enlaces de hidrógeno y fuerzas de dispersión de London.



ejemplo de algunos enlaces covalentes, metalicos y ionicos

- enlace covalente Benceno (C6H6)
- Metano (CH4)
- enlace ionico Óxido de magnesio (MgO)
- Sulfato de cobre (CuSO4)
- enlace metalico:
- Barras de hierro (Fe)
- Yacimientos de cobre (Cu)

Ondarse Álvarez, 24 de octubre de 2024. *Enlace químico*. Enciclopedia Concepto. Recuperado el 5 de noviembre de 2024 de <https://concepto.de/enlace-quimico/>.