

# LOS ENLACES QUÍMICOS

**SON LAS FUERZAS QUE MANTIENEN UNIDOS A LOS ÁTOMOS DENTRO DE UNA MOLÉCULA O UN CRISTAL.**

**LOS PRINCIPALES TIPOS DE ENLACES QUÍMICOS SON:**

## ENLACE IÓNICO

Se forma cuando uno o más electrones son transferidos de un átomo a otro. Esto resulta en la formación de iones positivos (cationes) y negativos (aniones) que se atraen mutuamente debido a sus cargas opuestas.

Algunos ejemplos son el cloruro de sodio ( $\text{NaCl}$ ) y el sulfato de calcio ( $\text{CaSO}_4$ ).

## ENLACE COVALENTE

En este tipo de enlace, dos átomos comparten pares de electrones para alcanzar la configuración electrónica estable. Puede ser simple, doble o triple, dependiendo del número de pares de electrones compartidos entre los átomos.

Algunos ejemplos son el enlace en la molécula de agua ( $\text{H}_2\text{O}$ ) y el dióxido de carbono ( $\text{CO}_2$ ).

## ENLACE METÁLICO

Se produce entre los átomos de metales, donde los electrones de valencia están libres para moverse entre los átomos formando una "nube" de electrones. Esto conduce a propiedades como la conductividad eléctrica y térmica en los metales. El enlace en el hierro ( $\text{Fe}$ ) y el cobre ( $\text{Cu}$ ) son algunos ejemplos.