

# Enlace químico

## Características

es una fuerza que une a dos o más átomos para formar una molécula. Estos enlaces se establecen cuando los átomos comparten o intercambian electrones para alcanzar una configuración electrónica estable.

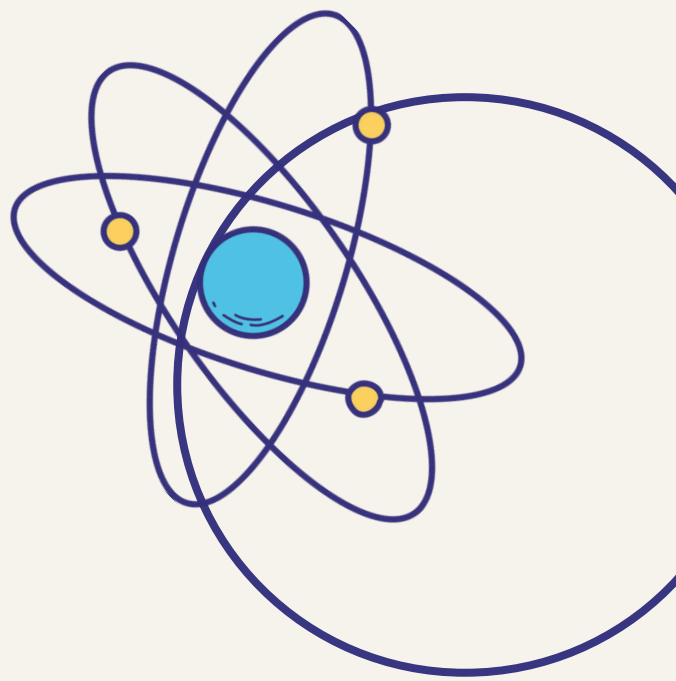


## importancia en cuanto a la nomenclatura química

identificar y clasificar compuestos

1. Especificar el tipo de enlace (iónico, covalente, metálico, etc.).
2. Indicar la cantidad y tipo de átomos involucrados.
3. Describir la estructura molecular.

La nomenclatura química de los enlaces químicos es esencial para la química y la ciencia en general, ya que permite una comunicación precisa y efectiva sobre la composición y estructura de las moléculas.



## Tipos de enlaces químicos:

1. Enlace iónico: Se forma cuando un átomo pierde o gana electrones para formar iones con carga opuesta, que se atraen entre sí.
2. Enlace covalente: Se forma cuando dos o más átomos comparten electrones para formar una molécula.
3. Enlace metálico: Se forma entre átomos de metales, donde los electrones se distribuyen libremente entre los átomos.

