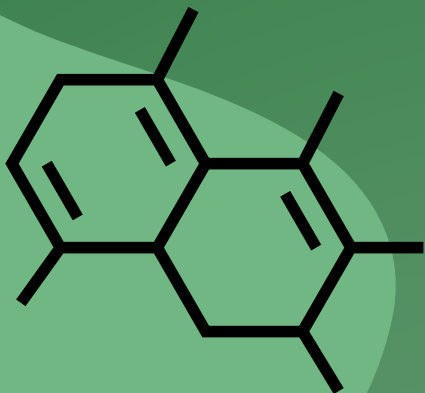


# ENLACES QUÍMICOS

DIEGO PATRICIO PÉREZ GUZMAN

## ¿QUE SON?



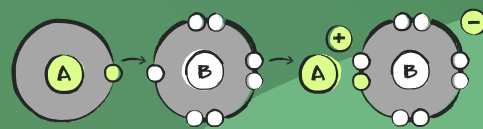
Los enlaces químicos son las fuerzas que mantienen unidas a las moléculas y compuestos. Estos enlaces determinan la estructura y propiedades de las sustancias, lo cual es esencial para su clasificación y nomenclatura en química.

## ENLACE IÓNICO

Se forma entre átomos de metales y no metales a través de la transferencia de electrones.

**Ejemplo:** Cloruro de sodio (NaCl)

**Nomenclatura:** Se nombran usando el nombre del metal seguido del no metal con terminación “-uro”.

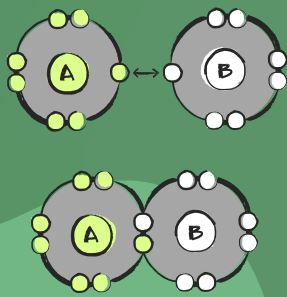


## ENLACE COVALENTE

Se forma entre átomos no metálicos mediante el compartimiento de electrones.

**Ejemplo:** Agua (H<sub>2</sub>O), Oxígeno (O<sub>2</sub>).

**Nomenclatura:** Se usa el prefijo para indicar la cantidad de átomos (mono-, di-, tri-) y el sufijo “-uro” o “-ido” para el último elemento.

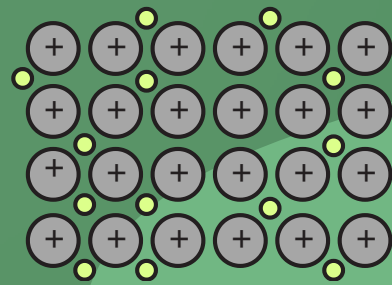


## ENLACE METÁLICO

Ocurre entre átomos de metales, creando un “mar de electrones” móviles.

**Ejemplo:** Cobre (Cu), Hierro (Fe).

**Nomenclatura:** No se aplica la nomenclatura común; los elementos se identifican solo por su nombre.



## IMPORTANCIA DE LOS ENLACES EN LA NOMENCLATURA QUÍMICA

**.Clasificación Precisa:** La nomenclatura permite distinguir entre compuestos iónicos, covalentes y metálicos, lo que facilita su estudio y clasificación.

**Comprensión de Propiedades:** La forma en que los átomos se enlazan explica propiedades físicas y químicas que se reflejan en la nomenclatura.

**Aplicación en la Vida Diaria:** La nomenclatura de los compuestos químicos tiene aplicaciones prácticas, como la seguridad en la manipulación de sustancias y la comunicación científica.



# REFERENCIAS

ÁLVAREZ, D. O. (2024, 24 OCTUBRE). ENLACE QUÍMICO - CONCEPTO, TIPOS DE ENLACES Y EJEMPLOS. CONCEPTO.  
[HTTPS://CONCEPTO.DE/ENLACE-QUIMICO/](https://concepto.de/enlace-quimico/)

KHAN ACADEMY. (S. F.).  
[HTTPS://ES.KHANACADEMY.ORG/SCIENCE/QUIMICA-PE-PRE-UNIVERSITARIA/A/CHEMICAL-BONDS-ARTICLE](https://es.khanacademy.org/science/quimica-pe-pre-universitaria/a/chemical-bonds-article)