



ENLACES QUIMICOS

prof: Aldrin de Jesus
Maldonado Velasco



Enlaces Químicos

¿Qué es un enlace químico y por qué es importante?



Es la fuerza que mantiene unidos a los átomos en un compuesto.

Tipos de enlaces químicos

Iónico

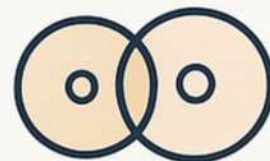


Se forma cuando hay transferencia de electrones.

Ejemplos:
NaCl, MgO

Propiedades:
Sólidos cristalinos

Covalente



Se forma cuando hay compartición de electrones.

Ejemplos:
H₂O, CO₂

Propiedades:
Moléculas, gases.

Metálico

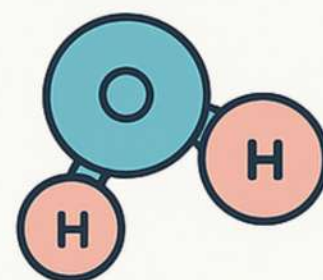


Se forma por la unión de átomos mediante electrones libres.

Ejemplos:
Fe, Cu

Propiedades:
Conductividad.

Importancia de los enlaces en la vida cotidiana o en la naturaleza.



Las moléculas y materiales que nos rodean están formados por enlaces químicos.