



Mi Universidad

INFOGRAFIA

Dulce María Morales Niurulu

Enlaces Químicos

Química I

Aldrin de Jesús Maldonado Velasco

Bachillerato Técnico en Administración en Recursos Humanos

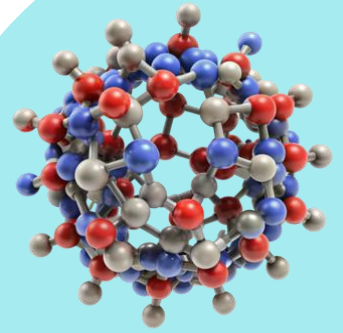
Primer Semestre

D5

20 de Noviembre del 2025

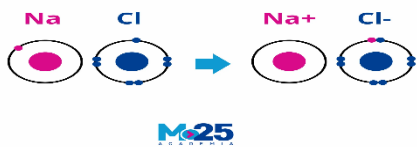
ENLACES QUIMICOS

Un enlace químico es la fuerza que une a los átomos para formar moléculas y compuestos estables. Su importancia radica en que permite la formación de toda la materia que nos rodea, desde el agua hasta los organismos vivos y los materiales tecnológicos.



TIPOS DE ENLACES

IONICO



Un enlace iónico se forma por la transferencia de electrones entre un metal y un no metal, creando iones con cargas opuestas que se atraen.

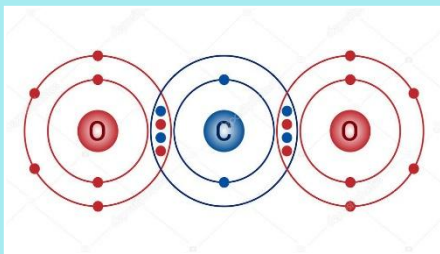
EJEMPLO

Cloruro de sodio (NaCl):
Comúnmente conocida como sal de mesa.

PROPIEDAD

Conductividad eléctrica: No conducen la electricidad en estado sólido, pero sí cuando están fundidos o disueltos en agua.

COVALENTE



El enlace covalente se forma por la compartición de electrones entre átomos no metálicos para lograr la estabilidad, cumpliendo la regla del octeto.

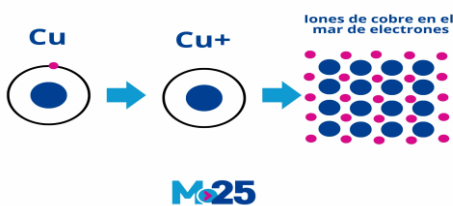
EJEMPLO

Dióxido de carbono (CO₂): El carbono forma un doble enlace con cada átomo de oxígeno, compartiendo dos pares de electrones con cada uno. Es un enlace covalente polar.

PROPIEDAD

Fuerza del enlace: Los enlaces covalentes en sí son fuertes, lo que contribuye a la estabilidad de la molécula.

METALICO



El enlace metálico se forma por la atracción entre los iones metálicos positivos y una nube de electrones deslocalizados, que se mueven libremente por toda la estructura.

EJEMPLO

Cobre (Cu): Un metal común que se utiliza en cables eléctricos y tuberías.

PROPIEDAD

Conductividad térmica: La movilidad des electrones permite una transferencia eficiente del calor.