

## QUIMICA I

BACHILLERATO TÉCNICO EN ADMINISTRACIÓN DE  
RECURSOS HUMANOS

PRIMER CUATRIMESTRE

José Manuel Velasco Rodríguez

20 de noviembre del 2025



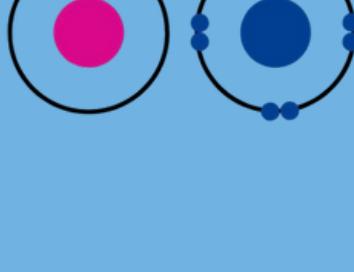
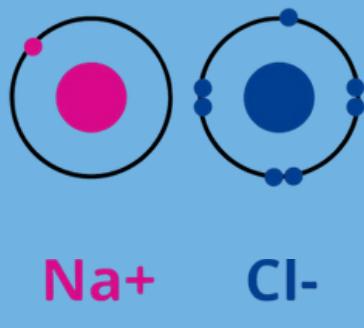
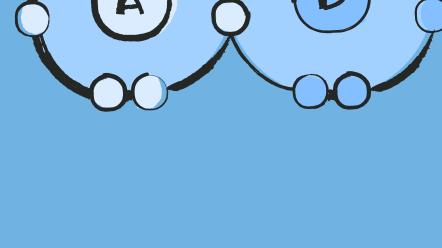
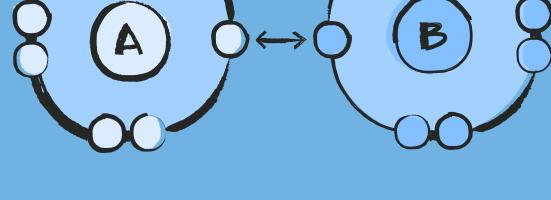
# INFOGRAFÍA

## ENLACES QUÍMICOS

### DEFINICIÓN GENERAL

Un enlace químico es la unión entre átomos para formar moléculas o compuestos.

Es importante porque permite que la materia exista en formas estables como agua, sales, metales y todos los compuestos necesarios para la vida.



### TIPOS DE ENLACES QUÍMICOS

#### 1. Enlace Iónico

- Se forma: Cuando un átomo cede electrones y otro los gana.
- Ejemplo: NaCl.
- Propiedades: Sólidos, duros, altos puntos de fusión, conducen electricidad en solución.

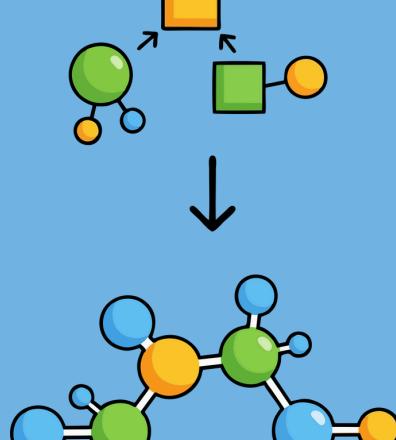
#### 2. Enlace Covalente

- Se forma: Cuando dos átomos comparten electrones.
- Ejemplos: H<sub>2</sub>O, CO<sub>2</sub>.
- Propiedades: Forman moléculas, bajos puntos de fusión, no conducen electricidad.

### TIPOS DE ENLACES QUÍMICOS

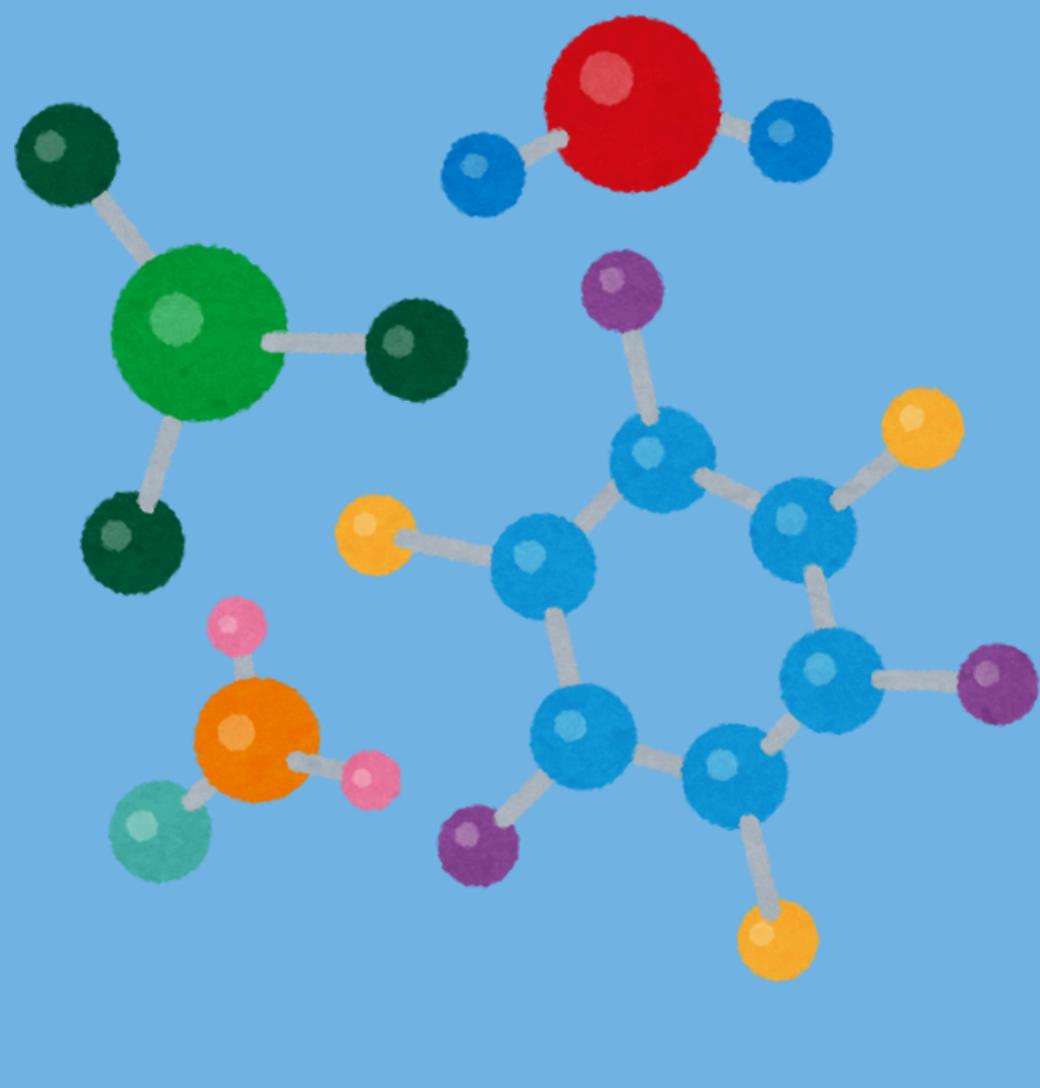
#### 3. Enlace Metálico

- Se forma: Entre metales con una nube de electrones libres.
- Ejemplos: Fe, Cu.
- Propiedades: Buenos conductores, brillantes, maleables.



### IMPORTANCIA EN LA VIDA COTIDIANA

- Permiten la formación del agua, aire, minerales, plásticos, medicinas y metales.
- Explican por qué los materiales son duros, blandos, conductores o aislantes.
- Son esenciales para las funciones biológicas, como el ADN y las proteínas.



**MCGRAW-HILL EDUCATION.**

# WOODWARD, P. M. (2014). QUÍMICA: LA CIENCIA CENTRAL (12.ª ED.). PEARSON.

STI BERBERE, M. S. (2017). QUÍMICA: LA CIENCIA DE LA

**PETRUCCI, R. H., HERRING, F. G., MADURA, J. D., &**

