

QUIMICA I

*BACHILLERATO TÉCNICO EN ADMINISTRACIÓN DE
RECURSOS HUMANOS*

PRIMER CUATRIMESTRE

José Manuel Velasco Rodríguez

20 de noviembre del 2025



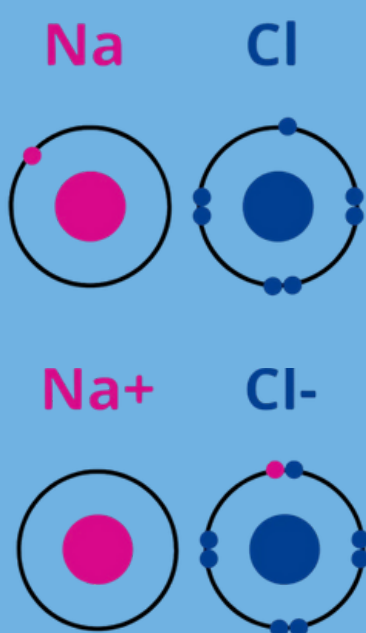
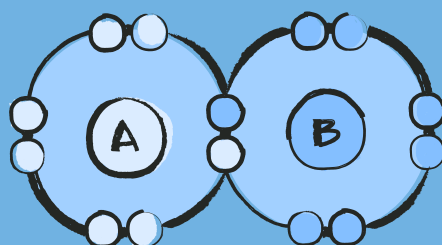
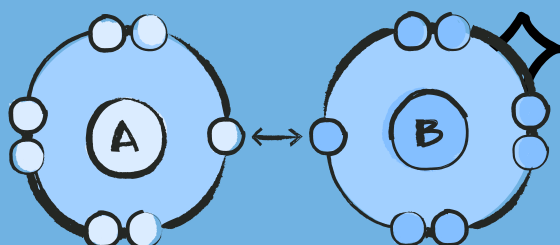
INFOGRAFÍA

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.

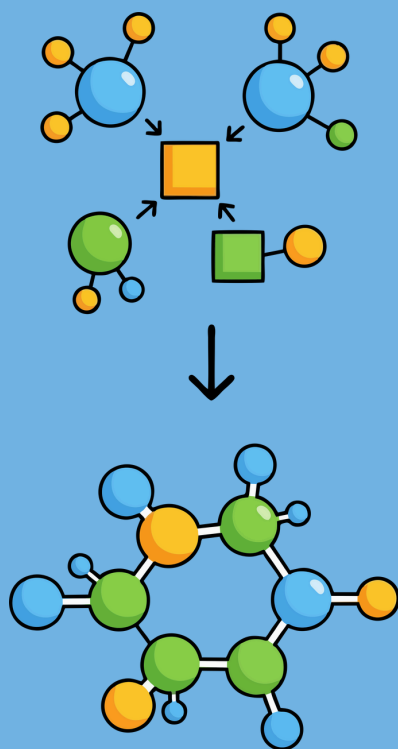
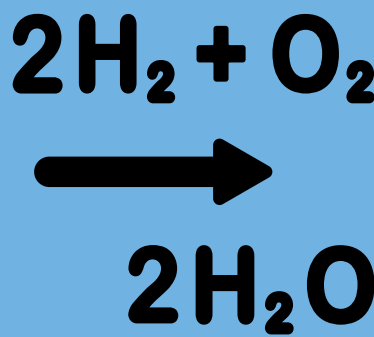
2. Enlace Covalente

- Se forma: Cuando dos átomos comparten electrones.
- Ejemplos: H₂O, CO₂.
- Propiedades: Forman moléculas, bajos puntos de fusión, no conducen electricidad.

TIPOS DE ENLACES QUÍMICOS

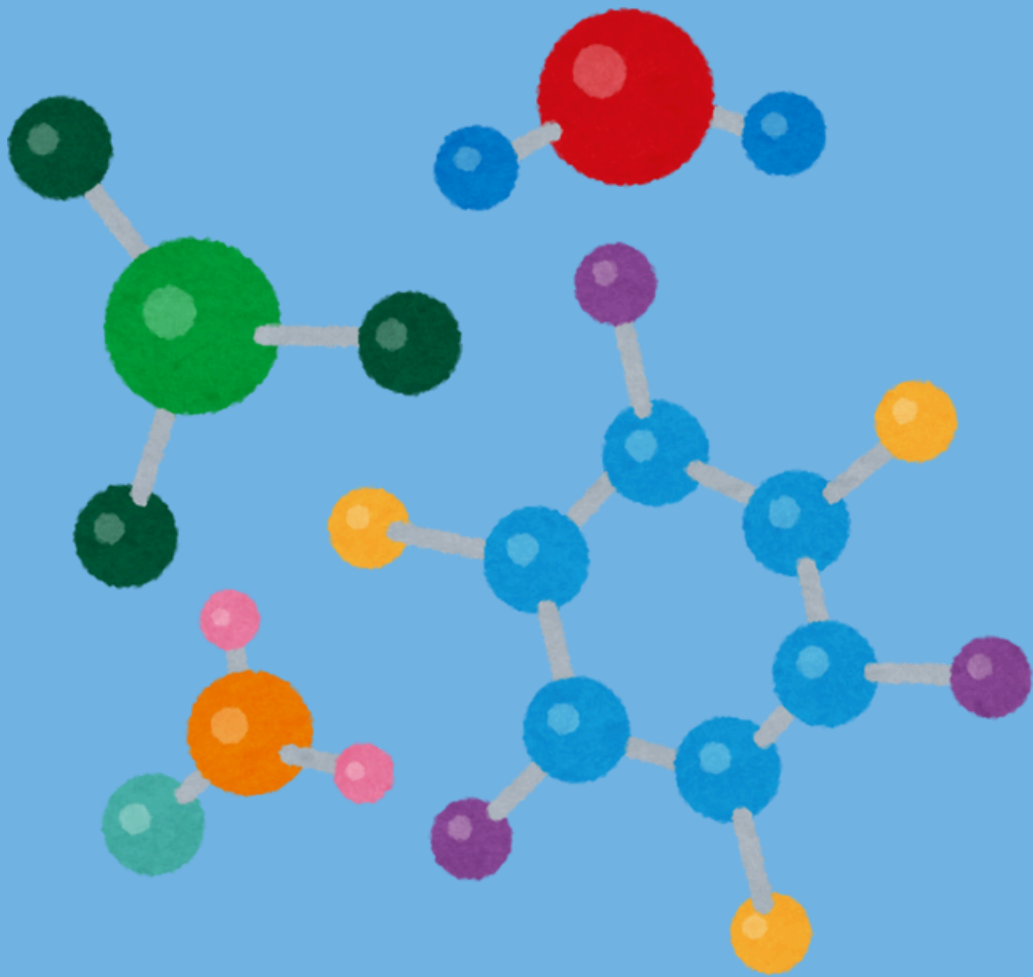
3. Enlace Metálico

- 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.



REFERENCIAS APA

CHANG, R., & GOLDSBY, K. A. (2016). QUÍMICA (12.ª ED.). MCGRAW-HILL EDUCATION.

BROWN, T. L., LEMAY, H. E., BURSTEN, B. E., MURPHY, C. J., & WOODWARD, P. M. (2014). QUÍMICA: LA CIENCIA CENTRAL (12.ª ED.). PEARSON.

ZUMDAHL, S. S., & ZUMDAHL, S. A. (2012). QUÍMICA (9.ª ED.). CENGAGE LEARNING.

SILBERBERG, M. S. (2017). QUÍMICA: LA CIENCIA DE LA MATERIA Y SU CAMBIO (7.ª ED.). MCGRAW-HILL.

PETRUCCI, R. H., HERRING, F. G., MADURA, J. D., & BISSENETTE, C. (2017). QUÍMICA GENERAL (11.ª ED.). PEARSON.

