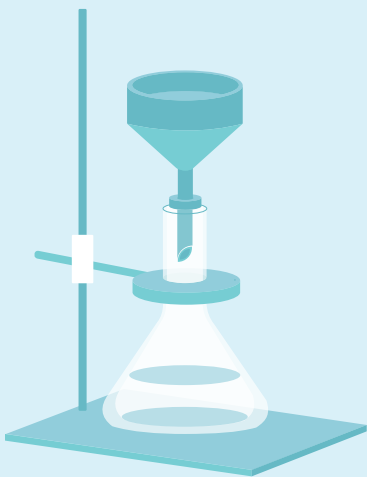


# Enlace químico

## CARACTERÍSTICAS Y LA IMPORTANCIA DEL ENLACE QUÍMICO

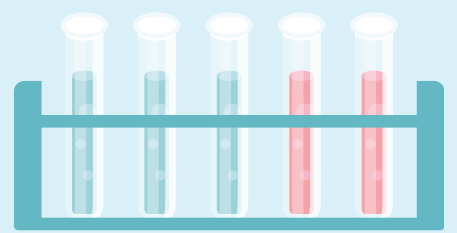


### Definición y tipos de enlaces

Unió entre átomos que comparten electrones o transfieren electrones. Tipos: Enlace Iónico, Enlace Covalente y Enlace Metálico.

### Características principales

- Fuerza y estabilidad
- Direccionalidad y forma
- Polaridad y distribución de electrones
- Longitud y energía de enlace

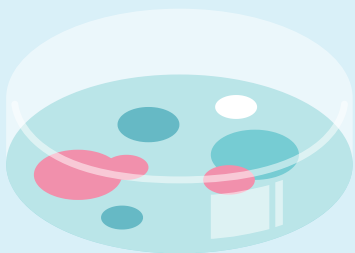
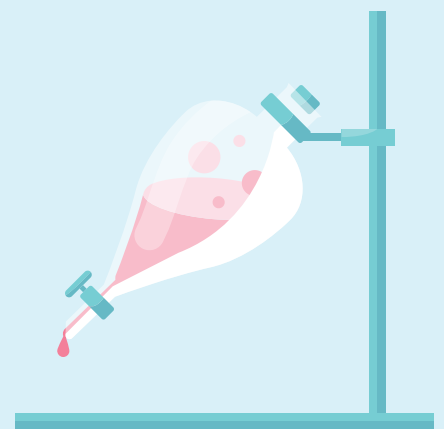


### Importancia en la nomenclatura química

- Identificación de compuestos químicos
- Determinación de la estructura molecular
- Clasificación de compuestos orgánicos e inorgánicos
- Predicción de propiedades físicas y químicas

### Ejemplos y aplicaciones

- Enlace iónico en sales (NaCl)
- Enlace covalente en moléculas orgánicas (CH<sub>4</sub>)
- Enlace metálico en aleaciones (bronce)



### Conclusión

El enlace químico es fundamental para entender la química. Su importancia se refleja en la nomenclatura química y la predicción de propiedades.

### Referencias

- **Química orgánica** de Jerry March
- **Química inorgánica** de James E. Huheey
- **Nomenclatura química** de la IUPAC

