

# LENGUAJE QUÍMICO INORGÁNICO

El lenguaje químico inorgánico es el conjunto de símbolos, reglas y convenciones que se usa para nombrar y representar los compuestos químicos inorgánicos. Incluye **fórmulas químicas, nomenclaturas y símbolos de los elementos**, lo que facilita la identificación y clasificación de sustancias.

## 1. Símbolos y fórmulas químicas.

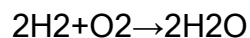
- Cada elemento químico tiene un **símbolo**, como H (hidrógeno) o O (oxígeno)
- Las **fórmulas químicas** indican la composición de los compuestos (ejemplo: H<sub>2</sub>O para el agua).
- Se utilizan **subíndices** para mostrar la cantidad de átomos en una molécula.

## 2. Nomenclatura química inorgánica.

- **Sistema de nomenclatura tradicional:** Utiliza nombres comunes como "ácido sulfúrico" o "hidróxido de sodio".
- **Sistema de nomenclatura sistemática:** Basado en reglas establecidas por la IUPAC (Unión Internacional de Química Pura y Aplicada). Ejemplo: dióxido de carbono (CO<sub>2</sub>).
- **Tipos de compuestos inorgánicos:** Óxidos, hidróxidos, ácidos y sales.

## 3. Reacciones químicas y ecuaciones.

- Las ecuaciones químicas representan los cambios de sustancias mediante **reactivos y productos**.
- Se deben balancear las ecuaciones para respetar la **ley de conservación de la materia**.
- Ejemplo de reacción química:



# LENGUAJE QUÍMICO INORGÁNICO

## Puntos clave e ideas principales

- Los símbolos y fórmulas químicas permiten representar sustancias de manera universal.
- La nomenclatura química inorgánica sigue reglas específicas según el tipo de compuesto.
- Las ecuaciones químicas muestran los procesos de transformación de la materia y deben estar balanceadas.
- Comprender el lenguaje químico es esencial para estudiar y comunicar conceptos de química correctamente.