

# Diferencias entre el Enlace Iónico y el Enlace Covalente (6º de Primaria)

Los átomos son como pequeñas piezas que se unen para formar sustancias. Pueden unirse de distintas maneras. Dos de las más importantes son el **enlace iónico** y el **enlace covalente**.

## **Enlace iónico**

- Ocurre cuando un átomo **da** electrones y otro átomo los **recibe**.
- Normalmente sucede entre un **metal** y un **no metal**.
- Los átomos quedan con carga positiva o negativa y se atraen como imanes.
- Ejemplo: la sal común (NaCl).

## **Enlace covalente**

- Ocurre cuando dos átomos **comparten electrones**.
- Suele pasar entre **no metales**.
- Los átomos se mantienen unidos porque comparten esas partículas.
- Ejemplo: el agua (H $\blacksquare$ O).

## **Resumen rápido**

Característica	Enlace iónico	Enlace covalente
Qué pasa con los electrones	Se transfieren (uno da y otro recibe)	Se comparten
Tipo de átomos	Metal + no metal	No metal + no metal
Ejemplo	Sal (NaCl)	Agua (H $\blacksquare$ O)