



# Fuerzas Intramoleculares

Apellidos y Nombres:

Fecha:

/ /

Reconocer e identificar los distintos tipos de fuerzas intramoleculares (iónico, covalente y metálico), sus características principales y ejemplos representativos, para comprender su influencia en las propiedades de los compuestos.

## Relaciona conceptos

Une correctamente cada tipo de enlace con su descripción correspondiente.

Iónico

Enlace entre átomos con cargas opuestas; uno cede y otro acepta electrones.

Covalente

Enlace entre átomos que comparten pares de electrones.

Metálico

Enlace que forma una "nube" de electrones libres compartida entre átomos.

## Lee con atención y escribe si cada afirmación es Verdadera (V) o Falsa (F).

El enlace iónico se da entre dos no metales que comparten electrones.

▼

## Lee con atención y escribe si cada afirmación es Verdadera (V) o Falsa (F).

En el enlace covalente se forman moléculas.

▼

Lee con atención y escribe si cada afirmación es Verdadera (V) o Falsa (F).

El enlace metálico es responsable de la conductividad eléctrica en los metales.

▼

¿Cuál de las siguientes afirmaciones describe mejor el enlace iónico?

- Se forma entre dos no metales que comparten electrones.
- Los átomos se enlazan compartiendo electrones en una nube común.
- Un átomo metálico transfiere electrones a un no metal, formándose iones.
- Es un enlace débil que ocurre entre moléculas polares.