



REFUERZA TUS CONOCIMIENTOS
CREANDO TUS PROPIAS HOJAS DE TRABAJO

Fuerzas Intramoleculares

Unach
UNIVERSIDAD NACIONAL
DE LA AMÉRICA DEL SUR

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.