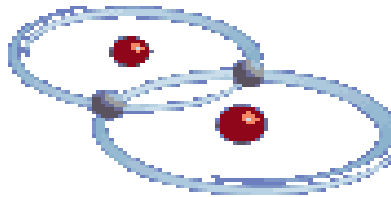


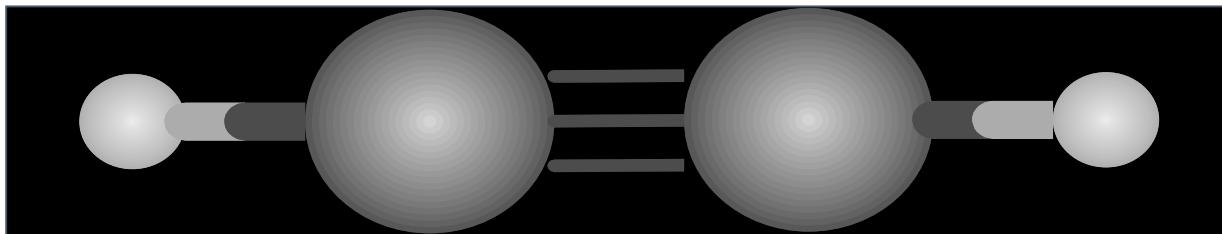


ENLACE QUÍMICO



¿Por qué se unen los átomos?

- Los átomos, moléculas e iones y se unen entre sí porque al hacerlo se llega a una situación de mínima energía, lo que equivale a decir de máxima estabilidad.
- Son los electrones más externos, los también llamados **electrones de valencia** los responsables de esta unión.



Tipos de enlaces

- Intramoleculares:

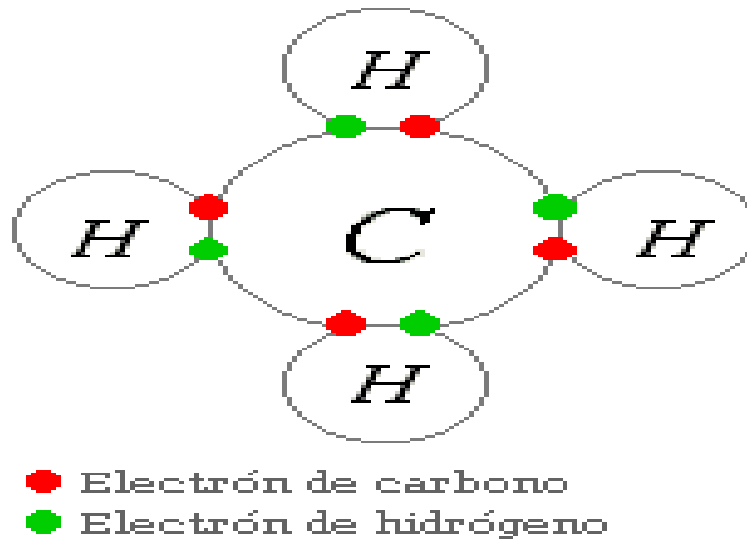
- Iónico.
- Covalente.
- Metálico.

- Intermoleculares:

- Fuerzas de Van de Waals
- Enlaces de hidrógeno.

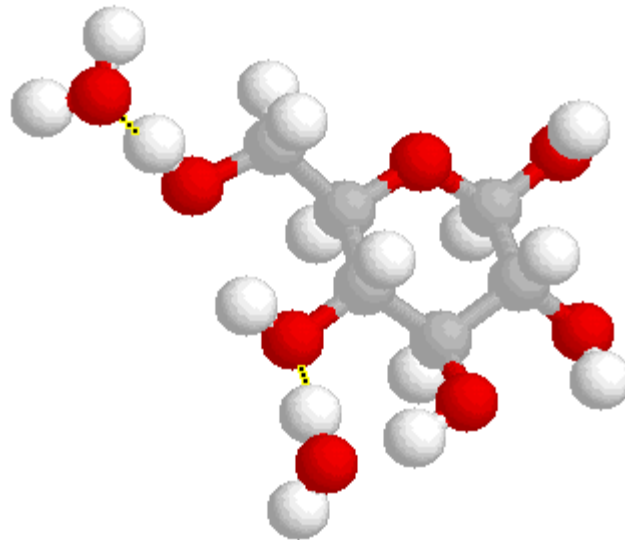
Fuerzas Intramoleculares:

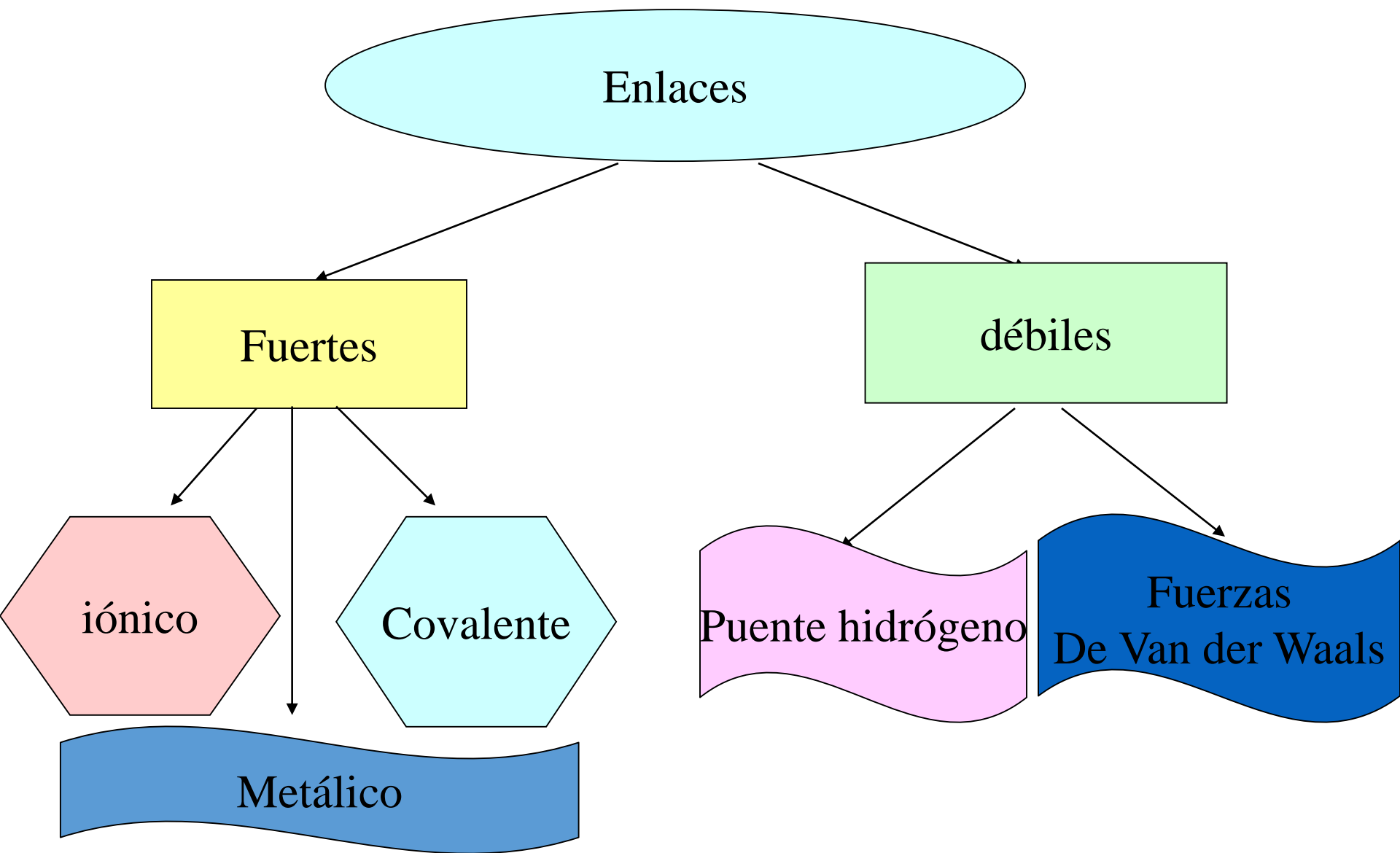
- Están en el interior de átomos de las moléculas.
- Ejemplo:



Fuerzas Intermoleculares

- Son las fuerzas de atracción existentes entre las moléculas de las sustancias covalentes.
- Ejemplo: dos moléculas de agua

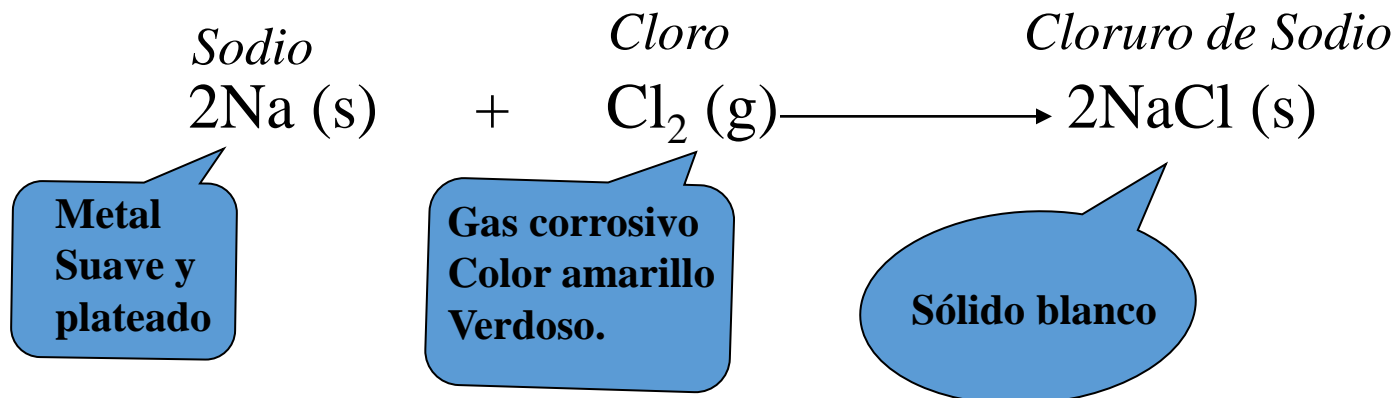




ENLACE IÓNICO

- Unión entre dos átomos de diferentes especies cuando un átomo (el catión) cede sus electrones de valencia al segundo (el anión).
- Este enlace se produce con mayor facilidad cuando elementos con energía de ionización baja (metales) reaccionan con elementos que tienen alta electronegatividad y mucha afinidad electrónica (no metales).
- Los metales pierden electrones con facilidad, mientras que los no metales tienden a ganar electrones.
- Se identifican con la unión de un **metal** con un **no metal**

Ejemplo 1: Metales del grupo IA y no metales del grupo VIIA



ENLACE IÓNICO

- Propiedades sustancias iónicas

- ✓ Suelen ser sustancias quebradizas.
- ✓ Tienen punto de fusión elevado.
- ✓ Por lo regular, son cristalinas.
- ✓ Solubles en disolventes polares como el agua.
- ✓ Cuando se tratan de sustancias disueltas tienen una conductividad alta.
- ✓ Diferencia de E.N. es superior a 1,7

Cierre metacognitivo

1. ¿Qué has aprendido?

2. ¿Qué dificultades has tenido?

3. ¿Para qué te ha servido?
