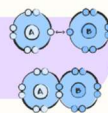


## 1

## Enlaces



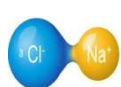
**¿Qué es la molécula?** Hasta ahora hemos aprendido que es un átomo. **¿Pero qué pasa cuando más de un átomo se junta?** Efectivamente, que lo que conseguimos es una molécula o un compuesto. Y la unión que se crea es un **enlace**.

**1.-ENLACES****ENLACE IONICO**

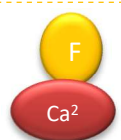
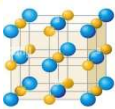
Metal + no metal

Los **metales** pierden electrones. O sea, tienden a tener **carga positiva**  
Los **no metales** ganan electrones. O sea, tienden a tener **carga negativa**

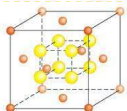
Como son cargas contrarias, se atraen (fuerzas electrostáticas). Cuantas más cargas hay, más atracción hay

Al unirse crean **redes iónicas**.

Por cada uno de los cloros (Cl) hay la misma cantidad de sodio (Na)

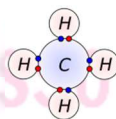


Por cada uno de los fluoros (F) hay dos de calcio (Ca)

**ENLACE COVALENTE**

No metal + No metal

Como ya hemos dicho, los átomos tienden a tener 8 electrones. Si en este caso no los tienen, **los comparten**

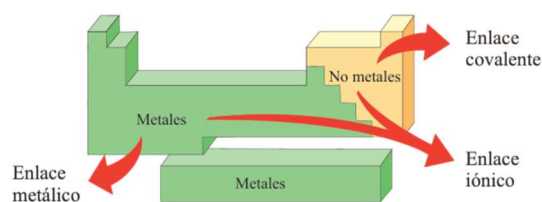
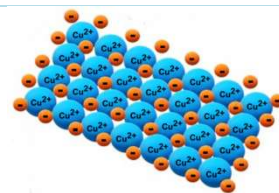
Al unirse crean **moléculas**CH<sub>4</sub>**ENLACE METALICO**

Metal + metal

Tiene pocos electrones en su capa de valencia. Por lo que, comparten sus electrones en una nube que las rodea

Conducen muy bien la electricidad

Al unirse crean nubes

**EJERCICIO1-** Indica q tipo de enlace son

Sustancia	Elementos presentes	Tipo de elementos	Tipo de enlace
NaCl	Sodio (Na) + Cloro (Cl)	Metal + No metal	
H <sub>2</sub> O	Hidrógeno (H) + Oxígeno (O)	No metal + No metal	
Cu	Cobre (Cu)	Metal	
O <sub>2</sub>	Oxígeno (O) + Oxígeno (O)	No metal + No metal	
Fe + Cu	Hierro (Fe) + Cobre (Cu)	Metal + Metal	

**¿Qué es una molécula?**