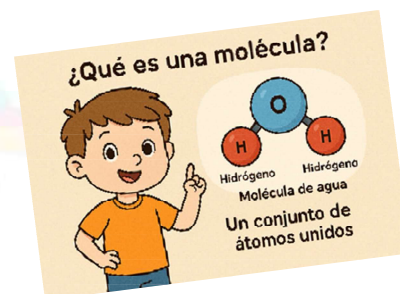


MOLÉCULA

¿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**.

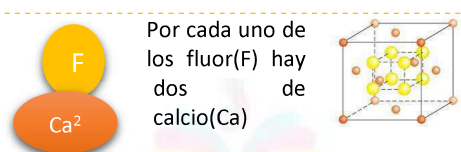
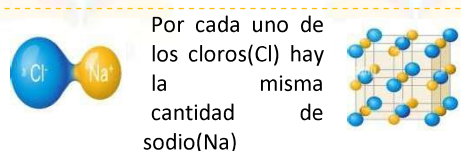


1.-ENLACES

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

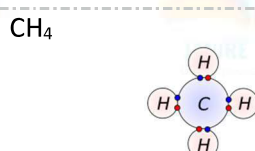
Como son cargas contrarias, se atraen (fuerzas electrostáticas). Cuantas más cargas hay, más atracción hay

Al unirse crean **redes iónicas**.



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**



ENLACE METALICO
Metal +metal
Tiene pocos electrones en su capa de valencia. Por lo que, comparten sus electrones en una nube que los 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 ₂ O	Hidrógeno (H) + Oxígeno (O)	No metal + No metal	
Cu	Cobre (Cu)	Metal	
O ₂	Oxígeno (O) + Oxígeno (O)	No metal + No metal	
Fe + Cu	Hierro (Fe) + Cobre (Cu)	Metal + Metal	