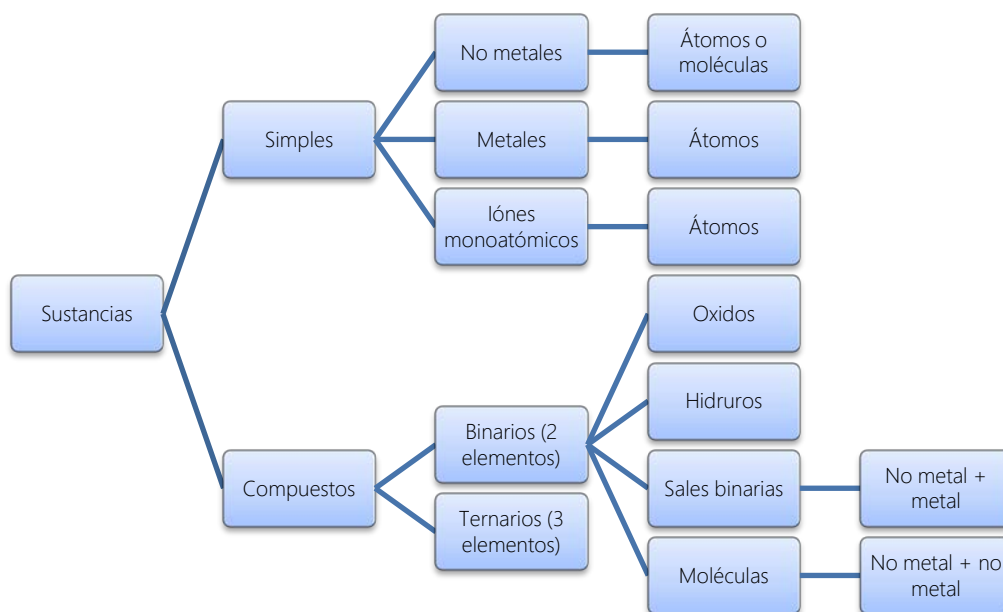


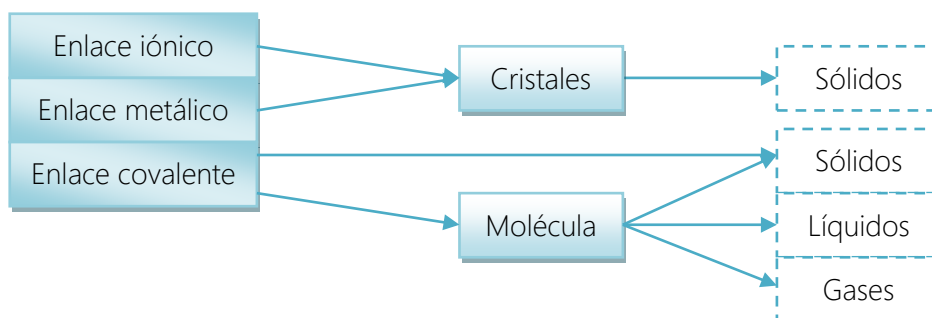
CLASIFICACIÓN DE SUSTANCIAS INÓRGANICAS



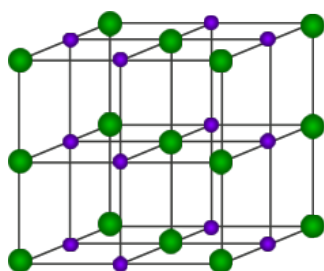
ENLACES DE ÁTOMOS

Metal + metal → enlace **metálico**
 Metal + no metal → enlace **iónico**
 No metal + no metal → enlace **covalente**

- ✓ Fundir es romper redes.
- ✓ En los enlaces metálicos e iónicos, al romper redes se rompen enlaces.
- ✓ La compartición de electrones no siempre es homogénea.
- ✓ Todos los no metales los encontramos de manera natural como una molécula compuesta por dos átomos (ejem.: O₂, C₂...) excepto el silicio.



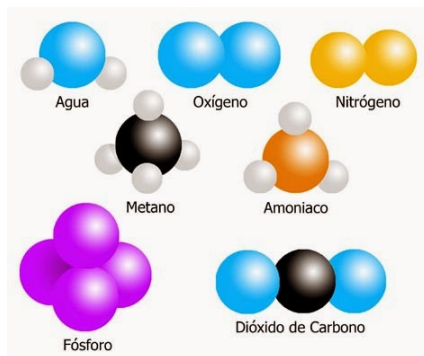
MOLECULAS Y CRISTALES



● Cl⁻ ion ● Na⁺ ion

Las **redes cristalinas** son como moléculas repetidas periódicamente formando una gran estructura. Se representa dando la relación entre los dos átomos. El de la siguiente imagen se escribe NaCl, porque por cada átomo de sodio hay uno de cloro.

Las moléculas son agrupaciones individuales de átomos, al contrario de los cristales, donde todos los átomos del cristal están unidos entre sí. Las moléculas pueden ser hidruros u óxidos.



HIDRUROS

	Hidruros no metálicos		Hidruros metálicos
Qué elementos	Grupos 13, 14 y 15	Grupos 16 y 17	Todos los metales
Ejemplos de moléculas	BH_3 , NH_3 (amoniaco), H_2O (agua), PH_3	HF , HCl , HBr , HI , H_2S , H_2Se y H_2Te	CaH_2 , LiH , AlH_3 , BeH_2 , AgH
Características	La H de hidrógeno va a la derecha, excepto en agua. Todas las moléculas tienen nombre propio	Todos son ácidos	

Para leerlos, se leen de derecha a izquierda.

KH – hidruro de potasio

NaH_2 – dihidruro de sodio

FeH_3 – trihidruro de hierro

SiH_3 – tetrahidruro de silicio

HBr – Bromuro de hidrógeno

ÓXIDOS

CuO – monóxido de cobre

Cu_2O – monóxido de dicobre

Fe_2O_3 – trióxido de di hierro

I_2O_5 – pentaóxido de diyodo

Cl_2O_7 – pentaóxido de dicloro

CO_2 - dióxido de carbono