

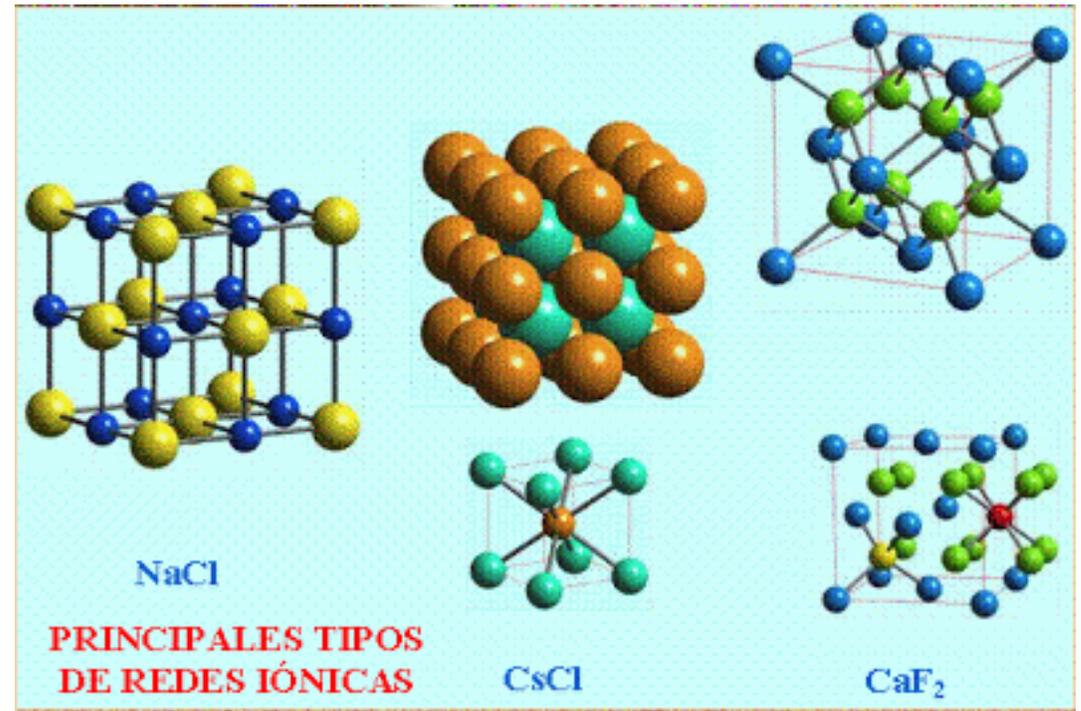
# Tema 4

## El enlace químico

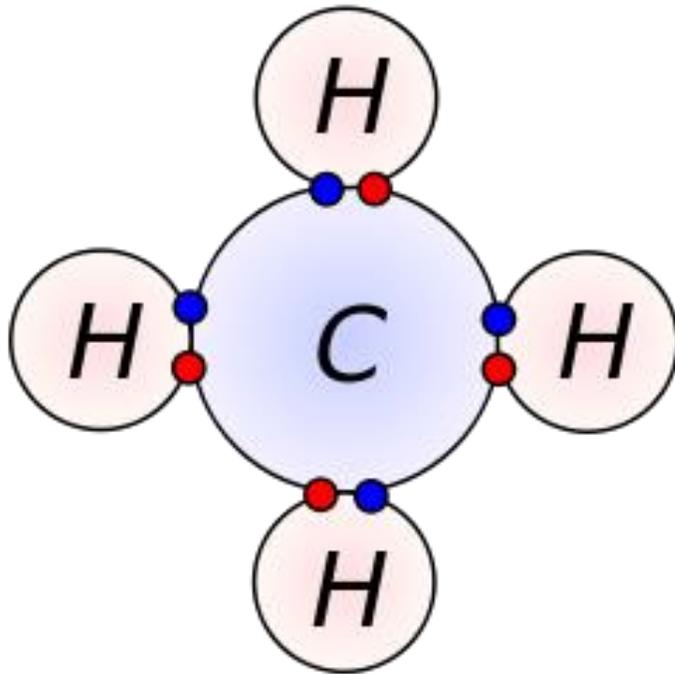
3º ESO

# Enlace iónico

- Se produce entre un **metal** y un **no metal**
- Se da una **transferencia de electrones** entre un átomo electropositivo (metal) que los cede a uno electronegativo (no metal)
- Los compuestos son **cristales**



# Enlace covalente

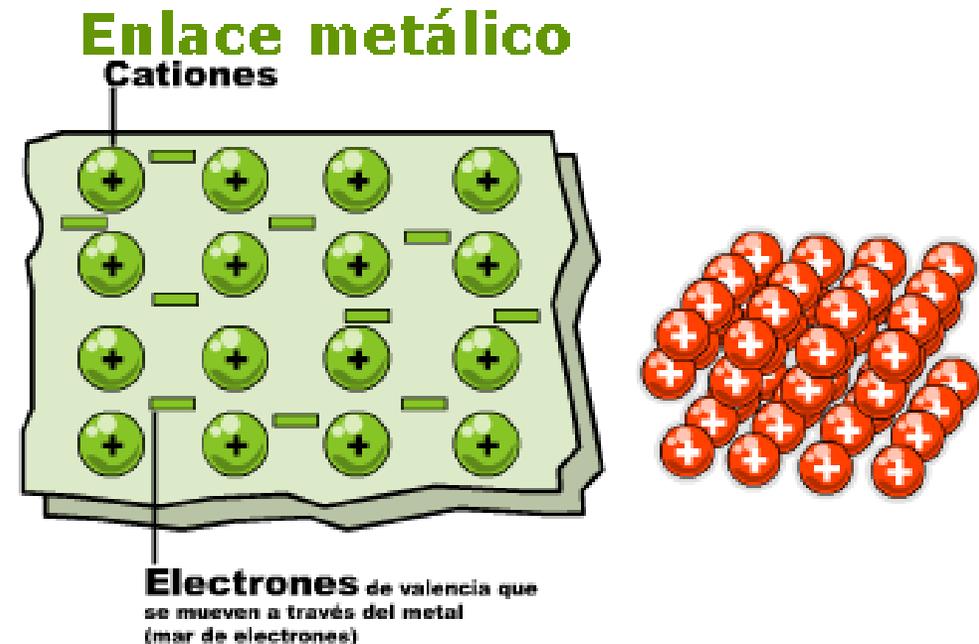


- Electrones del hidrógeno
- Electrones del carbono

- Se produce entre dos átomos **no metales**
- Los dos átomos **comparten electrones**
- Los compuestos son **moléculas**

# Enlace metálico

- Se produce entre **metales**
- Los **electrones de valencia** (los situados en la última capa) de estos metales **forman una nube**
- Se forman **estructuras muy compactas**



# Para afianzar...

Resuelve los siguientes ejercicios:

1. Indica el tipo de enlace entre los siguientes átomos:

a) Cu   b) KCl   c) Ag   d) NH<sub>3</sub>   e) SiO<sub>2</sub>   f) H<sub>2</sub>O

2. Haz una tabla comparativa de los tres enlaces

Para resolver los ejercicios te puedes ayudar de los siguientes enlaces

[Ayuda para el ejercicio 1: tipos de enlaces](#)

[Ayuda para el ejercicio 2: Comparación de enlaces](#)