

1.- Si ya viste los videos de enlace covalente contesta el siguiente cuestionario.

¿En qué consiste un enlace covalente?

¿En qué estado de agregación se encuentran los compuestos de enlace covalente?

¿Los enlaces covalentes forman redes cristalinas?

¿Cuál es el disolvente universal?

¿Por qué se dan varios tipos de fuerzas intermoleculares en los compuestos covalentes?

¿Qué son los sólidos reticulares?

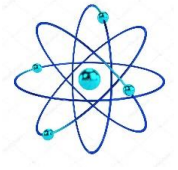
¿De qué depende que un enlace covalente sea simple, doble o triple?

Explica que es un enlace covalente polar y uno no polar

¿Qué es un enlace covalente coordinado?

¿Puede haber un enlace covalente entre un metal y un no metal?

¿Por qué los enlaces covalentes se dan entre dos no metales?



2.- Enlista las propiedades de los compuestos covalentes:

3.- Busca un ejemplo de cada tipo y rellena la siguiente tabla realizando un dibujo del enlace covalente según corresponda.

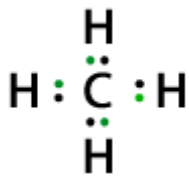
Covalente polar	Covalente no polar	Covalente simple	Covalente doble	Covalente triple	Covalente coordinado

4.- Realiza la estructura de Lewis de los siguientes compuestos, fíjate en el ejemplo.

Metano (CH₄)

Dioxido de carbono (CO₂)

Cloruro de berilio (BeCl₂)



Tricloruro de boro (BCl₃)

Ácido sulfúrico (H₂SO₄)

Ácido clorhídrico (HCl)

Agua (H₂O)

Tricloruro de fósforo (PCl₃)

Tetracloruro de carbono (CCl₄)