

EJERCICIOS DE ENLACE QUÍMICO

1. En el enlace iónico, ¿qué elemento cede electrones?
¿Qué elemento los coge?
2. Dadas las siguientes combinaciones de elementos, di qué tipo de enlace forman:

NaCl	Ni
Cl ₂	Ag
H ₂ O	MgS
HF	O ₂
Xe	Ca ₃ N ₂
Co	CO
Rb ₂ S	He

3. Marca elemento o compuesto, según corresponda:

	ELEMENTO	COMPUESTO
Hidróxido de potasio (KOH)		
Aluminio (Al)		
Ozono (O ₃)		
Monóxido de carbono (CO)		
Metano (CH ₄)		
Diamante (C)		
Sulfuro de hidrógeno (H ₂ S)		

4. De entre las siguientes sustancias: NaCl, Ag, C (diamante), H₂, Fe
 - a) cuáles se disuelven en agua.
 - b) cuál tendrá mayor punto de fusión.
 - c) cuál estará formada por moléculas.
 - d) cuáles serán conductoras en estado sólido.
 - e) cuáles serán conductoras en estado fundido.

5. De los siguientes compuestos químicos, ¿cuáles son sustancias moleculares?



6. Un compuesto químico tiene las siguientes propiedades:

- a) No conduce el calor ni la electricidad.
- b) Su estado de agregación a temperatura ambiente es sólido.
- c) La temperatura de fusión es muy alta.
- d) Es insoluble en agua.

¿De qué tipo de compuesto se trata?