

ENLACE QUÍMICO (B)

1- Lola está estudiando en el laboratorio tres sustancias desconocidas. Observa lo siguiente:

- La sustancia A es gaseosa y no conduce la electricidad.
- La sustancia B conduce muy bien la electricidad, en sólido y fundido.
- La sustancia C se disuelve fácilmente en agua. Tiene aspecto cristalino.

¿Qué sustancias pueden ser A, B y C? Selecciona la opción correcta:

El compuesto A puede ser:	El compuesto B puede ser:	El compuesto C puede ser:
Ag	MgF ₂	NaI
CO ₂	Cu	Hg
KBr	CH ₄	PCl ₅

2- Indica qué tipo de enlace se podría formar entre las siguientes parejas de elementos:

S y Na:

Br y O:

Ca y F:

Cl y O:

Mg y Fe:

3- La materia puede presentarse como cristales (iónicos, covalentes o metálicos), como moléculas o como átomos aislados. Indica, de las siguientes sustancias, en cuál de las tres formas se presenta en la naturaleza:

Argón

Yoduro de litio

Helio

Azufre

Mercurio

Cuarzo

Diamante

Cloruro de fósforo(III)

4- Arrastra las fórmulas de los compuestos según su tipo de enlace:

Co CCl₄ Zn BeBr₂ Ni H₂Se MgF₂ NH₃ LiBr

Metálico	Iónico	Covalente

5- Tenemos la siguiente información de diferentes sustancias:

Sustancia	Punto de fusión (°C)	Conductividad eléctrica	Solubilidad en agua
A	660	En sólido: NO En líquido: SÍ	Soluble
B	1610	En sólido: NO En líquido: NO	Insoluble
C	680	En sólido: SÍ En líquido: SÍ	Insoluble
D	-112	En sólido: NO En líquido: NO	Insoluble

¿Cuál es un compuesto iónico?

¿Cuál es un compuesto metálico?

¿Cuál es un compuesto covalente molecular?

¿Cuál es un compuesto covalente atómico?