

ENLACE QUÍMICO (A)

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

- La sustancia A tiene aspecto cristalino y se disuelve en agua.
- La sustancia B es un líquido con un punto de ebullición bajo (56 °C).
- La sustancia C es un sólido brillante que conduce muy bien la electricidad.

¿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:
Fe	CaS	KCl
SO ₂	Zn	PCl ₃
LiBr	O ₅ Cl	Cu

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

S y Na:

Cs y I:

Br y O:

Cl y O:

Ba y Ra:

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:

Diamante

Dióxido de carbono

Helio

Cloruro de sodio

Oxígeno

Neón

Cuarzo

Cobre

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

H₂O

KBr

CH₄

Fe

MgF₂

Cu

CaCl₂

NH₃

Al

Metálico	Iónico	Covalente

5- Tenemos la siguiente información de diferentes sustancias:

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

¿Cuál es un compuesto iónico?

¿Cuál es un compuesto metálico?

¿Cuál es un compuesto covalente molecular?

¿Cuál es un compuesto covalente atómico?