

ENLACE QUÍMICO

1. Lola está estudiando en el laboratorio tres sustancias desconocidas. ¿Qué conclusiones puede sacar a partir de estas observaciones?

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

2. Dadas las siguientes parejas de elementos químicos, indica qué tipo de enlace podrían formar:

S y Na

Cs y I

Cl y O

Ba y Ra

Br y O

3. Los átomos que constituyen los distintos tipos de materia se pueden presentar aislados o unidos formando moléculas y cristales. Indica cuáles de las siguientes sustancias se presentan en la naturaleza, preferentemente como átomos aislados, moléculas o cristales:

Diamante

Dióxido de carbono

Helio

Cloruro de sodio

Oxígeno

Neón

Cuarzo

Cobre

4. Clasifica estas sustancias según el tipo de enlace que presentan:

H₂O

MgF₂

KBr

CaCl₂

CH₄

NH₃

Fe

Al

5. La tabla siguiente informa acerca de las propiedades de ciertas sustancias:

Sustancia	Punto de fusión	Conductividad eléctrica		Solubilidad en agua
		sólido	líquido	
A	-112	NO	NO	insoluble
B	680	SI	SI	insoluble
C	1610	NO	NO	insoluble
D	660	NO	SI	soluble

¿Cuál es un compuesto iónico?

¿Cuál es un compuesto covalente molecular?

¿Cuál es un sólido covalente reticular?