

Estados de la materia



1. En la siguiente tabla se muestran las características de los estados sólido, líquido y gaseoso.

ESTADO	FORMA	VOLUMEN	DISTANCIA ENTRE LAS MOLÉCULAS	FUERZAS DE COHESIÓN
SÓLIDO	1	DEFINIDO	PEQUEÑA	4
LÍQUIDO	VARIABLE	DEFINIDO	3	GRANDE
GASEOSO	VARIABLE	2	GRANDE	DÉBIL

¿Cuál de las siguientes opciones completa correctamente los números de la tabla en el orden en que aparecen en ella?

- a) Definida - definido - grande - débil
- b) Variable - definido - pequeña - grande
- c) Variable - variable - grande - débil
- d) Definida - variable - media - grande

2. ¿Cuál(es) de los siguientes estados posee(n) un carácter más dinámico y con mayor cantidad de movimiento y energía de sus partículas?

- a) Líquido
- b) Gaseoso
- c) Sólido y líquido

3. En las mañanas frías, el vapor de agua que se encuentra en el aire, se condensa y podemos verlo en forma de rocío.



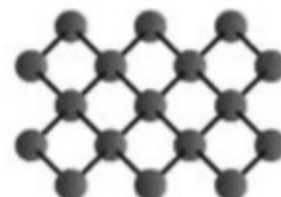
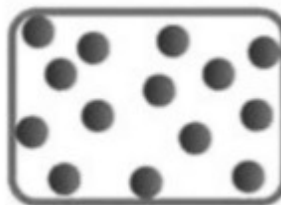
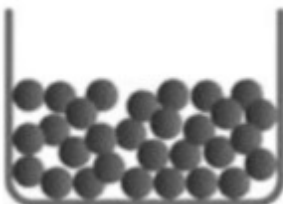
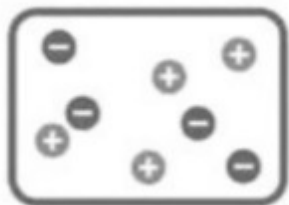
¿En qué estado se encuentra inicialmente y en qué estado finaliza el agua, al producirse el rocío?

- a) Inicialmente se encuentra en estado sólido y finaliza en estado líquido.
- b) Inicialmente se encuentra en estado líquido y finaliza en estado sólido.
- c) Inicialmente se encuentra en estado gaseoso y finaliza en estado líquido.
- d) Inicialmente se encuentra en estado líquido y finaliza en estado gaseoso.

4. El siguiente esquema muestra cómo se ordenan a nivel molecular las partículas en estado líquido.

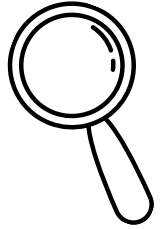


¿Cómo se ordenarían los siguientes esquemas según sus estados de menor a mayor energía?
¿Por qué?

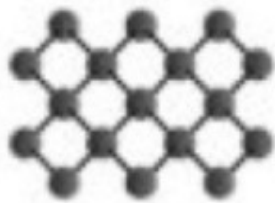


Luego de ordenar los esquemas rotula cada uno de los estados con su nombre.

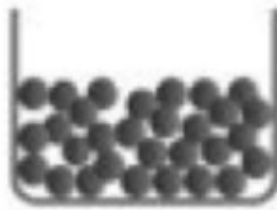
Resultados:



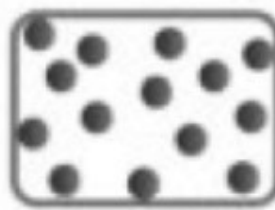
1. Alternativa **d**.
2. Alternativa **b**.
3. Alternativa **c**.
- 4.



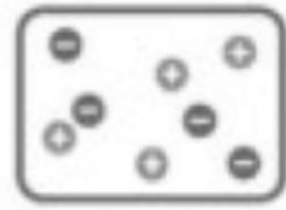
Sólido



Líquido



Gaseoso



Plasma