



Aplica lo aprendido sobre la estados de la materia

1. Relaciona ambas columnas:

Sólido

Sus partículas se mueven con facilidad, por eso se expanden, la $FR > FA$. No tienen forma y volumen definido.

Líquido

Las fuerzas de atracción entre sus partículas es muy intensa, la $FA > FR$. Tienen forma y volumen definido.

Gaseoso

Las partículas están eléctricamente cargadas (ionizadas). Tienen forma y volumen variable.

Plasmático

Las fuerzas de atracción son intensas pero no tanto como en lo sólidos, la $FR = FA$. Tienen volumen definido y forma variable.

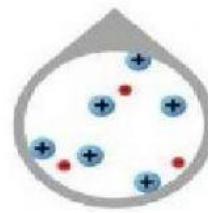
2. Coloca en qué estado se encuentra la materia y luego relaciona cada estado con la formación de sus partículas.

Estado

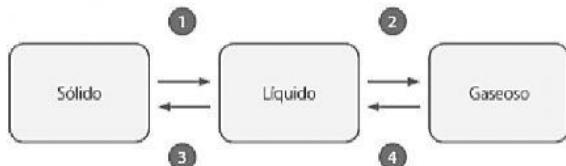
Estado

Estado

Estado



3. Observa el siguiente esquema que representa los cambios de estado que experimenta la materia. Luego, responde.



¿Cuál de los números representa cambios de estado que se producen por liberación de calor?

A 1 y 2.

C 2 y 3.

B 3 y 4.

D 1 y 4.

4. Cuando el agua de una tetera llega a su punto de ebullición y se empañan los vidrios de la cocina, ¿qué cambio de estado del agua se evidencia en los vidrios de la cocina?

A Fusión.

B Vaporización.

C Solidificación.

D Condensación.



5. ¿Qué cambio de estado representa el derretimiento de la nieve?

A Fusión.

B Sublimación.

C Vaporización.

D Condensación.

6. Nombra los cambios de estado de la materia en el esquema.

sublimación

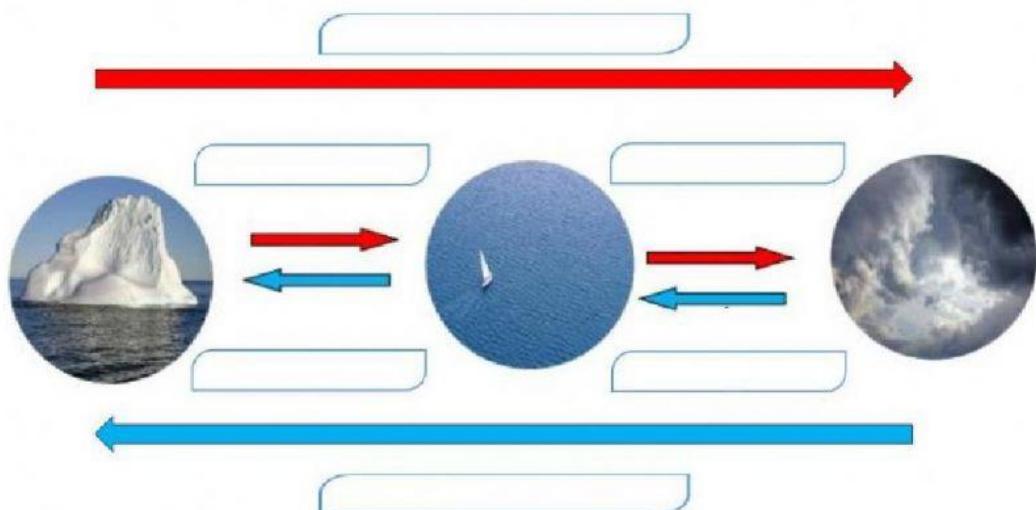
sublimación inversa

condensación

fusión

solidificación

vaporización



7. OBSERVA las siguientes ilustraciones y elige en el recuadro a que cambios de estados pertenece:

Imagen N 1



Imagen N 2



Imagen N 3



Imagen N 4

