

Ticket de Salida N°28

Curso: 6º

Nombre estudiante:

Objetivo:

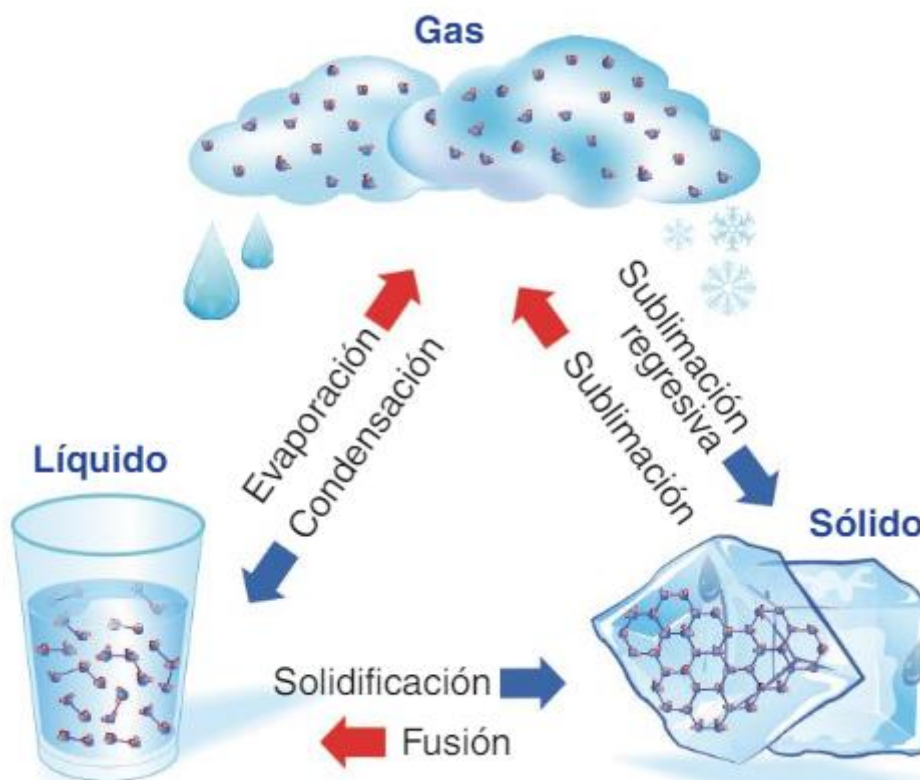
OA 13 Demostrar, mediante la investigación experimental, los cambios de estado de la materia, como fusión, evaporación, ebullición, condensación, solidificación y sublimación.

Indicador de evaluación:

1. Definen el concepto de cambio de estado de la materia.
2. Dan ejemplos de cambios de estado en su entorno.
3. Explican los cambios de estado de la materia a nivel particulado.

Preguntas de selección múltiple

Responde las siguientes preguntas según lo leído:



1. ¿Qué debe ocurrir para que el agua pase de estado líquido a sólido y de estado líquido a gaseoso?

- a) En ambos casos debe liberar calor al ambiente.
- b) En ambos casos debe absorber calor del ambiente.
- c) En el primer caso debe liberar calor al ambiente, en el segundo absorber calor del ambiente.
- d) En el primer caso debe absorber calor del ambiente, en el segundo debe liberar calor al ambiente.

2. ¿En cuál de las siguientes situaciones es posible evidenciar la condensación?

- a) La erupción de un volcán.
- b) El deshielo de un iceberg.
- c) La formación de escarcha.
- d) La formación de las nubes.

3. ¿Qué ocurre con la energía cinética y la fuerza de atracción de las partículas cuando el agua en estado líquido pierde energía térmica?

- a) Aumenta la energía cinética y disminuye la fuerza de atracción entre las partículas.
- b) Aumenta la energía cinética y aumenta la fuerza de atracción entre las partículas.
- c) Disminuye la energía cinética y disminuye la fuerza de atracción entre las partículas.
- d) D. Disminuye la energía cinética y aumenta la fuerza de atracción entre las partículas.