



NOMBRE:

FECHA:



Los términos **evaporación** o **vaporización** se aplican al paso del estado líquido al estado gaseoso. Cuando el fenómeno se produce únicamente en la superficie de la masa líquida se designa como **evaporación**. Si el paso a vapor tiene lugar afectando toda la masa líquida se denomina **vaporización** o **ebullición**.

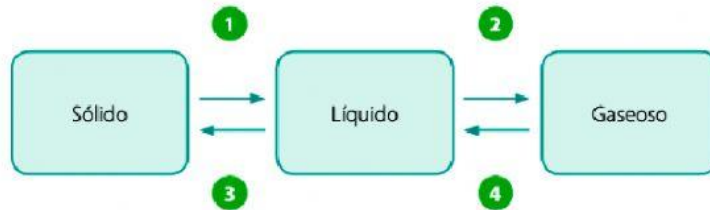


I. - MARCA LA ALTERNATIVA CORRECTA. (8 pts.)

1. El modelo corpuscular, ¿cuáles son las características de las partículas de la materia?
 - A. Las partículas de la materia son visibles y de gran tamaño.
 - B. Las partículas de la materia siempre están unidas entre sí.
 - C. Las partículas de la materia están estáticas en un mismo lugar.
 - D. Las partículas de la materia están unidas por fuerzas de atracción.
2. ¿Qué características se relacionan con las partículas de una sustancia en estado sólido?
 - A. Sus partículas vibran y se desplazan.
 - B. Sus partículas pueden fluir con facilidad.
 - C. Sus partículas solo vibran o rotan en sus posiciones.
 - D. Sus partículas están unidas por fuerzas de atracción débiles, en comparación con líquidos y gases.
3. ¿Qué cambio de estado experimenta un helado al derretirse?
 - A. Fusión.
 - B. Sublimación.
 - C. Solidificación.
 - D. Condensación.
4. ¿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 1º caso debe liberar calor al ambiente, en el 2º absorber calor del ambiente.
 - D. En el 1º caso debe absorber calor del ambiente, en el 2º debe liberar calor al ambiente.
5. ¿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.
6. ¿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. Disminuye la energía cinética y aumenta la fuerza de atracción entre las partículas.



Observa el siguiente esquema que representa los cambios de estado que experimenta la materia. Luego, responde las preguntas 7 y 8.



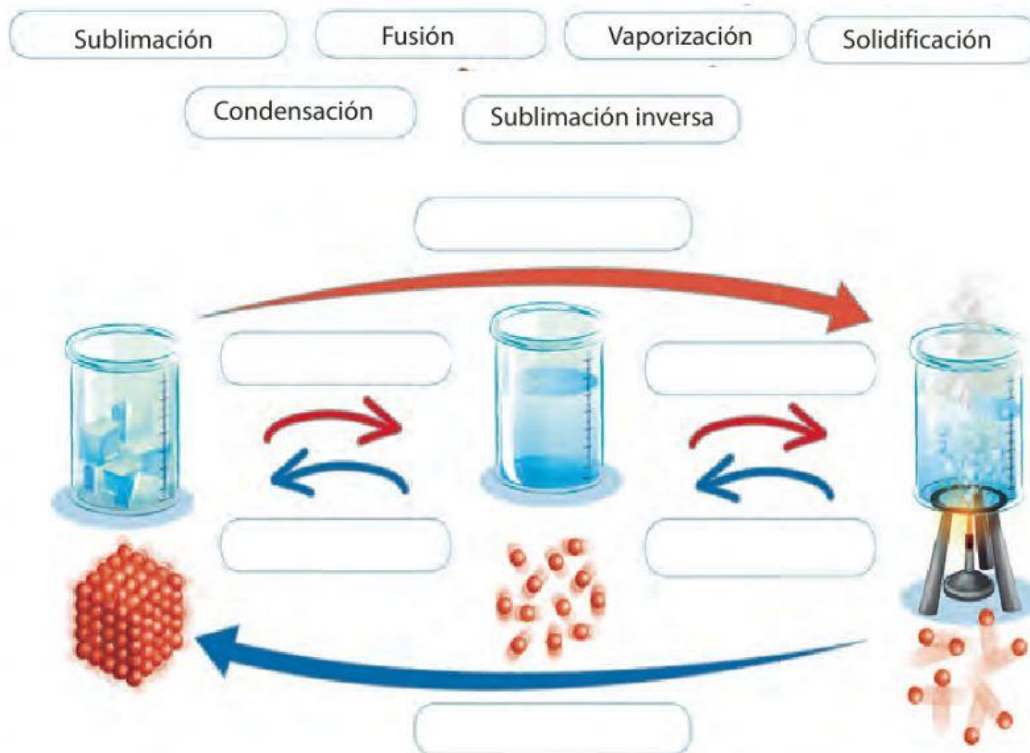
7. ¿Cuál de los números representa cambios de estado que se producen por liberación de calor?

- A. 1 y 2.
- B. 3 y 4.
- C. 2 y 3.
- D. 1 y 4.

8. ¿Qué cambios de estado se evidencian en 1 y 2, respectivamente?

- A. Fusión y vaporización.
- B. Fusión y solidificación.
- C. Solidificación y vaporización.
- D. Sublimación y condensación.

II.- UBICA SEGÚN CORRESPONDA. (6 ptos.)





III. IDENTIFICA EL NOMBRE DEL CAMBIO DE ESTADO CORRESPONDIENTE A LA SITUACIÓN DESCRITA.

- A. Dejar un trozo de mantequilla expuesto al sol:
- B. Frotarnos las manos con alcohol:
- C. Barra de aromatizante en una habitación:
- D. Depositar jugo en moldes y dejarlos en el congelador:

IV. - RESPONDE V O F SEGUN CORRESPONDA. (13 pts.)

1	Cuando una sustancia cambia de estado, experimenta solo una transformación física, es decir, varía su aspecto, pero continúa siendo la misma sustancia.
2	Los cambios de estado se producen por absorción o por liberación de energía térmica.
3	Los cambios de estado que se producen por absorción de energía térmica son fusión, evaporación y sublimación.
4	Sublimación es el paso directo desde el estado sólido al estado gaseoso, sin pasar por el estado líquido
5	Fusion es el cambio desde el estado sólido al estado líquido.
6	Para que un sólido pase a estado líquido, es necesario que absorba energía térmica, de modo que sus partículas aumenten su energía cinética y cambien de estado.
7	Evaporización es el cambio del estado líquido al estado gaseoso y puede ocurrir mediante una evaporación o una ebullición.
8	Los cambios de estado se producen por liberación de energía térmica son solidificación, condensación y sublimación inversa.
9	En la liberación de energía térmica las partículas disminuyen su movimiento, es decir, su energía cinética, lo que aumenta la fuerza de atracción entre ellas y llegan a unirse.
10	Sublimación inversa es el cambio directo desde el estado gaseoso al sólido, sin pasar por el estado líquido.
11	Solidificación es el proceso inverso a la fusión, es decir, el cambio desde el estado líquido al sólido.
12	Condensación es el proceso inverso a la evaporización, es decir, el cambio desde el estado gaseoso al líquido.
13	La condensación es la transformación que sucede cuando las partículas de un gas pierden energía cinética y no logran vencer sus fuerzas de atracción, lo que provoca que se acerquen hasta formar pequeñas gotas.