7°Año.
Cambios en los estados de la materia

Priorización Curricular
OA 13

Cs. Naturales
Sandra Díaz G

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 ptos.)

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 1° caso debe liberar calor al ambiente, en el 2° absorber calor del ambiente.

D. En el 1° caso debe absorber calor del ambiente, en el 2° 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.

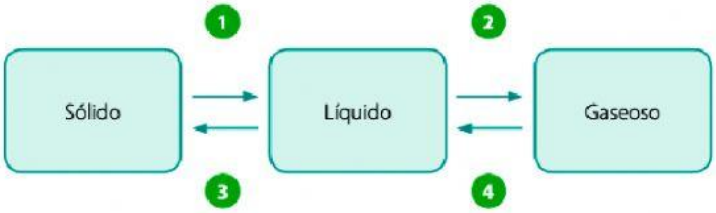
B. Aumenta la energía cinética y aumenta la fuerza de atracción entre las partículas.

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.

LIVEWORKSHEETS

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?

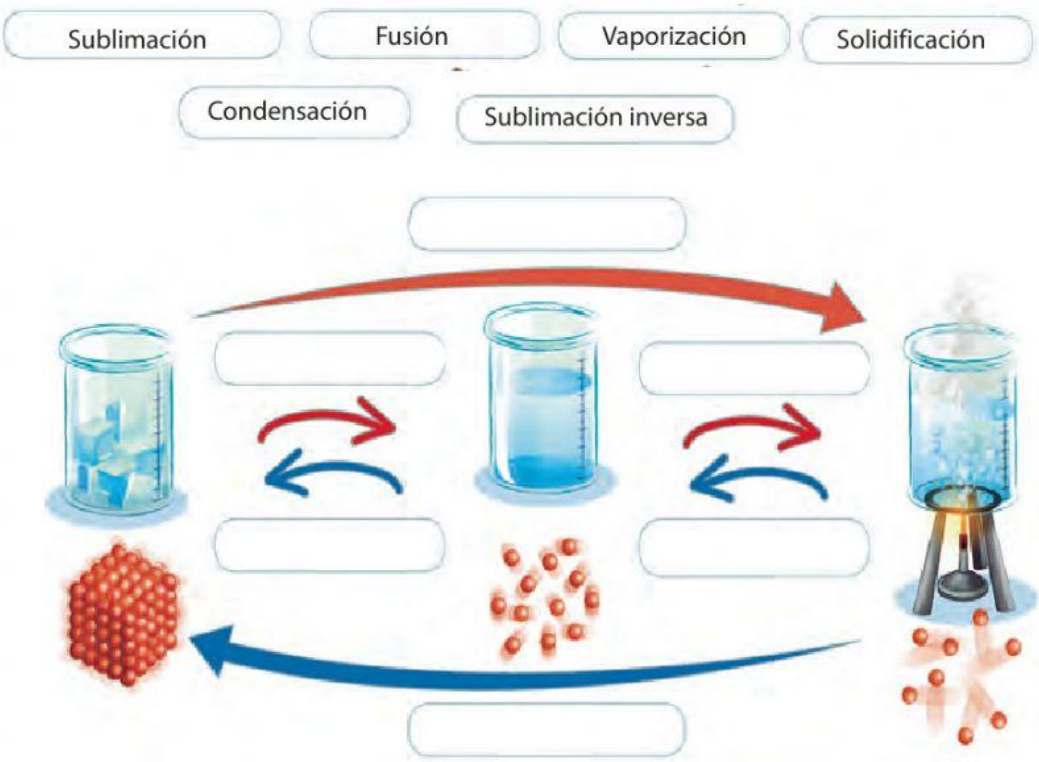
A. Fusión y vaporización.

B. Fusión y solidificación.

C. Solidificación y vaporización.

D. Sublimación y condensación.

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



LIVEWORKSHEETS

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 ptos.)

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.

LIVEWORKSHEETS