ESCUELA PAUL HARRIS
Prof. Lucelis Méndez .
Educación Básica.
Ciencias Naturales.

GUÍA DE ESTUDIO N° 26

Nombre: _____ **Curso:** ___ **Sección:** _____ **Fecha:** _____

Objetivo: **Reconocer los cambios de estado de la materia, como fusión, evaporación, ebullición, condensación, solidificación y sublimación.**

1- La solidificación consiste en:

a). Cambio de la materia liquida a sólida.

b). Cambio de gaseoso a liquido.

c). Cambio de sólido a gaseoso.

2- La evaporación consiste en:

a). Cambio de la materia liquida a sólida.

b). Cambio de gaseoso a liquido.

c). Cambio de líquido a gaseoso.

3- La condensación consiste en:

a). Cambio de la materia liquida a sólida.

b). Cambio de gaseoso a liquido.

c). Cambio de sólido a gaseoso.

4- Es el cambio de gaseoso a sólido:

a). Cristalización o sublimación inversa.

b). Evaporación.

c). Fusión.

5. ¿Qué es el punto de ebullición?

a). Es el instante en que la temperatura provoca el cambio de materia liquida a gaseosa.

b). Es cuando el agua se congela.

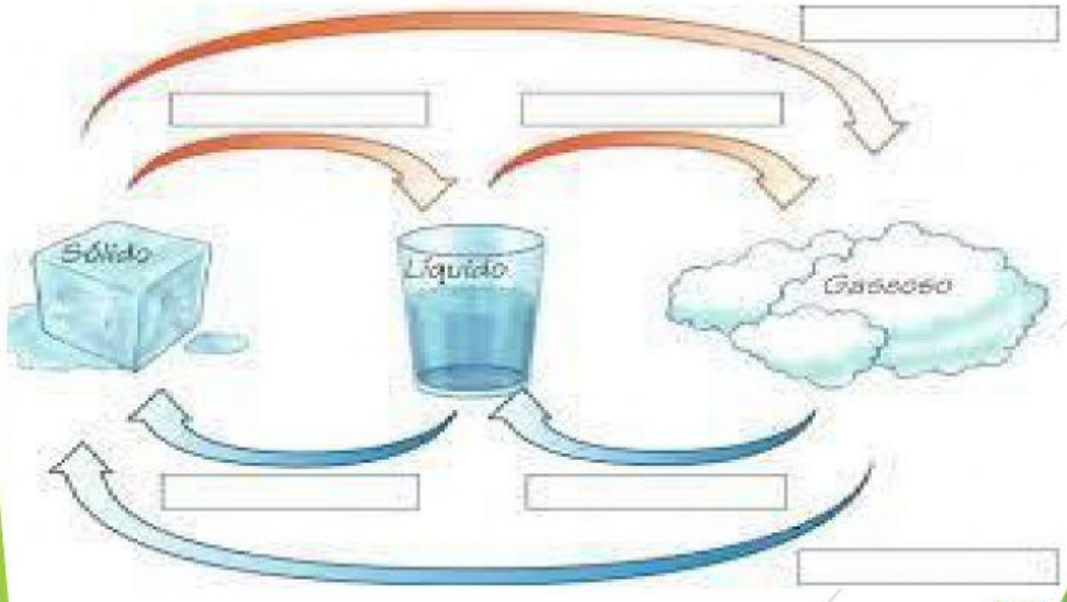
c). Es cuando se derrite un helado.

LIVEWORKSHEETS

6- Escribe el cambio de estado que se produce en cada situación.

Situación.	Cambio de estado.
Después de una ducha con agua caliente, en el espejo se ven gotitas de agua que escurren.	
Cuando dejamos un trozo de chocolate al sol, se derrite.	
Si se coloca una taza con agua caliente cerca de una ventana, aparecen gotitas de agua en el vidrio.	
Si se deja una tetera con agua al fuego durante mucho tiempo, sale vapor de la tetera.	
Después de unas horas de estar al sol, la ropa húmeda se seca.	
La nieve de la cordillera se derrite.	
En invierno nieva en la cordillera.	

7. Completa el siguiente esquema con el nombre de los cambios de estado que experimenta el agua.



LIVEWORKSHEETS