



Nombre

Fecha

Guía n°10 semana 25/29 octubre / 2° SEM

Unidad 4: La materia y sus cambios

Objetivo: Conocer los cambios que experimenta las partículas de la materia

Habilidad: Conocen

Página N°154- Libro Ciencias Naturales 6° Básico

Los cambios de estado de la materia

Te has preguntando por qué la ropa húmeda se seca al tenderla al sol, o por qué se empañan los espejos y vidrios del baño luego de una ducha con agua caliente. Expliquemos



Al tender la ropa mojada al sol, durante un día caluroso, podemos observar que, transcurrido un tiempo, esta se encuentra completamente seca, es decir, el agua en estado líquido, por acción de la radiación solar, pasó al estado gaseoso.

Lo anterior corresponde a un cambio de estado de la materia.

Los **cambios de estado** son los cambios físicos más importantes que ocurren en la naturaleza. Cuando una sustancia cambia de estado, experimenta solo una transformación física, es decir, varía su aspecto, pero continúa siendo la misma sustancia. Los cambios de estado se producen por **absorción** o **por liberación** de **energía térmica**.

Energía térmica: una parte de la energía interna de los cuerpos, producto del movimiento de las partículas que lo componen.

¿Qué cambios de estado se producen por absorción de energía térmica?
Los cambios de estado que se producen por la absorción de energía térmica son la **fusión, la sublimación y la vaporización.**

¿Qué cambios de estado se producen por liberación de energía térmica?
Los cambios de estado que se producen por la liberación de energía térmica son la **solidificación, la condensación y la sublimación inversa.**



Sublimación

Es el paso directo desde el estado **sólido** al estado **gaseoso**, sin pasar por el estado líquido, que experimentan solo algunas sustancias, por ejemplo, la naftalina y el yodo.



Fusión

Es el cambio desde el estado **sólido** al estado **líquido**. Este cambio ocurre a una temperatura específica para cada sustancia sólida, llamada **punto de fusión**. 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

Vaporización

Es el cambio del estado **líquido** al estado **gaseoso** y puede ocurrir mediante una **evaporación** o una **ebullición**. *La evaporación* ocurre a cualquier temperatura y solo afecta a aquellas partículas situadas en la superficie del líquido. En tanto, la **ebullición** ocurre a una temperatura específica, llamada **punto de ebullición**, y con gran agitación de sus partículas.

Actividad

a.- Señala un ejemplo de la naturaleza en el que se evidencie la fusión.

R/

b.- ¿Qué ocurre con la energía cinética de un líquido al absorber energía térmica ¿Y al liberarla?

R/

	Control del Proceso Educativo GUIA DE CIENCIAS NATURALES 6° AÑOS BÁSICOS			7. 5. 1.
	<i>Instituto San Lorenzo</i>	<i>Coordinación Educación Básica</i>		

Revisa el siguiente link de apoyo:

https://www.youtube.com/watch?v=fxDKpEYaoSE&ab_channel=SmileandLearn-Espa%C3%B1ol

Para tratar de ayudar en estos momentos complicados te adjunto correo para dudas y consultas: orlandoonate@isl.cl