



COLEGIO MOZART  
Santa Teresita  
Machali  
Profesora: Constanza Manríquez  
Asignatura: Ciencias Físicas y Químicas  
Fecha: 27-07-2020

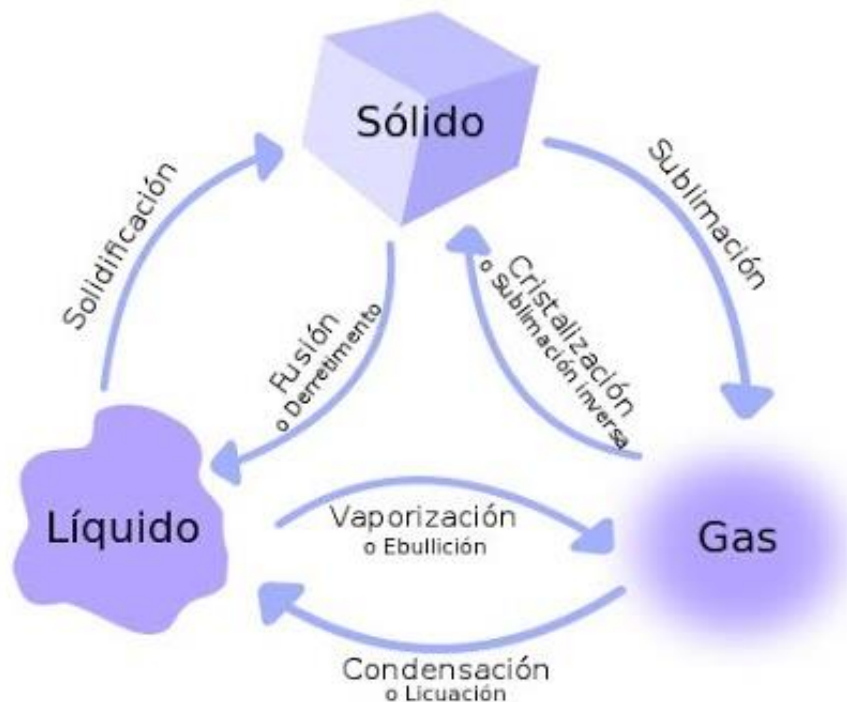
## Clase online 27 de julio Cierre de la clase

Objetivo: Comprender por qué la materia experimenta diferentes cambios de estado y cuáles son.

### Síntesis de la clase

¿Qué cambios de estado se producen por absorción de energía térmica?

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.



- **FUSIÓN:** Es el paso de sólido a líquido, como cuando al aumentar la temperatura se funde un cubito de hielo y se convierte en agua.
- **EVAPORACIÓN O VAPORIZACIÓN:** Es el paso de líquido a gas. También ocurre cuando aumenta la temperatura. Si ocurre a cualquier temperatura se llama evaporación. Es el caso de la ropa tendida cuando se seca. La ebullición es un caso especial de evaporación. En la ebullición, el paso de líquido a gas ocurre a una temperatura determinada y en toda la masa del líquido, por ejemplo, cuando hierve el agua de un recipiente.
- **CONDENSACIÓN:** Es el paso de gas a líquido, como cuando el vapor de agua se transforma en gotitas de agua en un cristal por un descenso de la temperatura.
- **SOLIDIFICACIÓN:** Es el paso de líquido a sólido. Por ejemplo, cuando el agua se enfría y se transforma en hielo.