



Clase online 13 de julio
Cierre de la clase

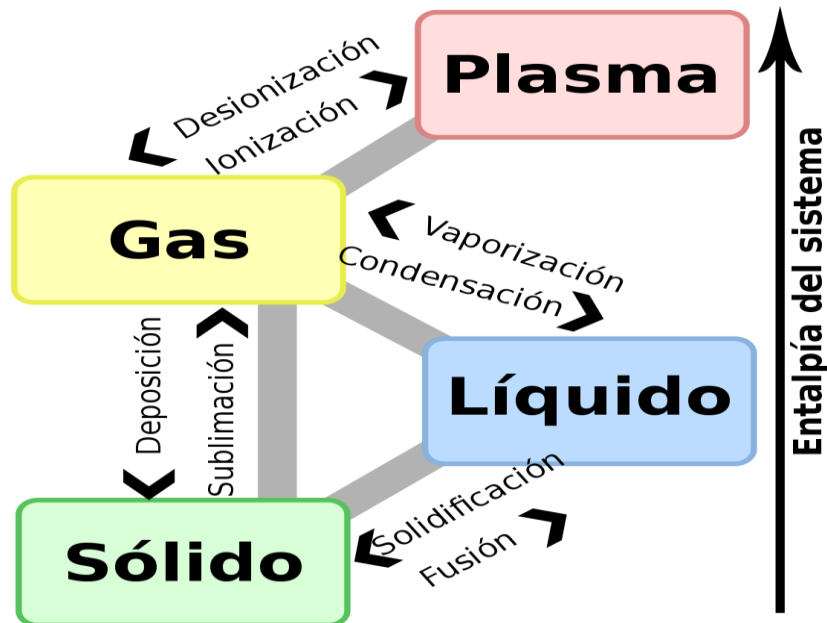
Objetivo: Conocer los cambios de estado de la materia

La mayoría de sustancias se presentan en un estado concreto. Así, los metales o las sustancias que constituyen los minerales se encuentran en estado sólido y el oxígeno o el CO₂ en estado gaseoso:

Los sólidos: En los sólidos, las partículas están unidas por fuerzas de atracción muy grandes, por lo que se mantienen fijas en su lugar; solo vibran unas al lado de otras.

Los líquidos: las partículas están unidas, pero las fuerzas de atracción son más débiles que en los sólidos, de modo que las partículas se mueven y chocan entre sí, vibrando y deslizándose unas sobre otras.

Los gases: En los gases, las fuerzas de atracción son casi inexistentes, por lo que las partículas están muy separadas unas de otras y se mueven rápidamente y en cualquier dirección, trasladándose incluso a largas distancias.



ACTIVIDAD DE CIERRE

Marca con una X el estado de la materia que representan las imágenes que vienen a continuación.

			
agua	Plancha de vapor	aceite	candado
<input type="radio"/> Líquido	<input type="radio"/> Líquido	<input type="radio"/> Líquido	<input type="radio"/> Líquido
<input type="radio"/> Sólido	<input type="radio"/> Sólido	<input type="radio"/> Sólido	<input type="radio"/> Sólido
<input type="radio"/> Gaseoso	<input type="radio"/> Gaseoso	<input type="radio"/> Gaseoso	<input type="radio"/> Gaseoso



COLEGIO MOZART
Santa Teresita
Machali
Profesora: Constanza Manríquez
Asignatura: Ciencias Físicas y Químicas
Fecha: 13-07-2020

Une con una línea de color verde aquellas imágenes que representen el estado líquido de la materia, con una línea roja las imágenes que representen el estado gaseoso de la materia y con una línea azul las imágenes que representen el estado sólido de la materia.

LIQUIDOS



SOLIDOS



GASES



agua



plancha



nube



hueso



aceite



vapor