

Cambios del estado del agua

Un cambio de estado son cambios físicos en los que la materia pasa de un estado a otro.

SOFIA FORCONESI
3 B

FUSIÓN:

Es el cambio del estado sólido al líquido.

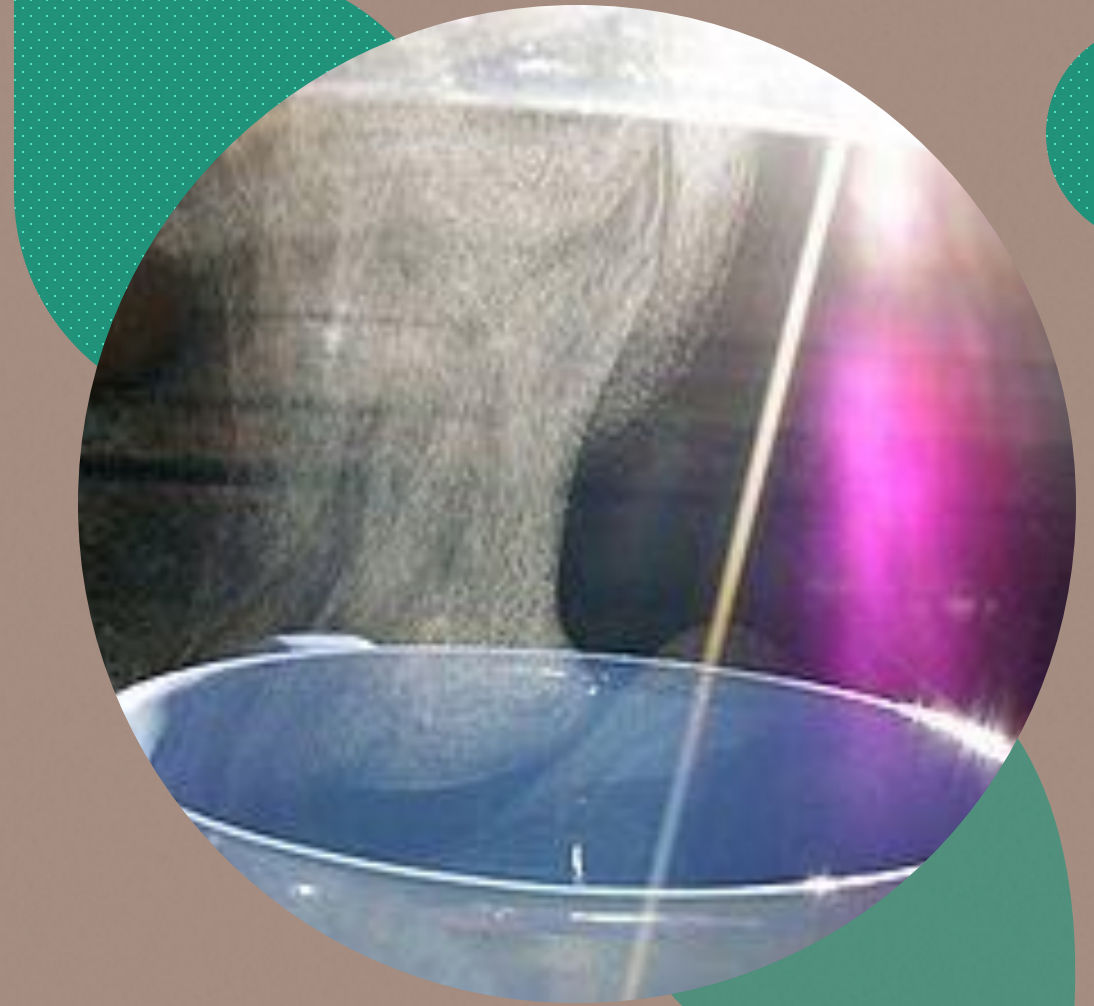
Para transformar un sólido en un líquido es necesario romper el orden entre las partículas mediante la entrega de energía al sistema, es decir calor. Al recibir calor la fuerza de atracción entre las partículas se debilita y se iguala a las de repulsión.



VAPORIZACIÓN

Es el paso del estado líquido al gaseoso. Hay dos tipos de vaporización:

- Ebullición: el líquido hierve mediante la entrega de calor al sistema.
- Evaporación: ocurre a temperatura ambiente y solo en la superficie del líquido.



CONDENSACIÓN

Cambio de estado del gaseoso al líquido.

Hay dos formas.

El pasaje natural por enfriamiento es condensación y en condiciones de laboratorio, aplicánodole un aumento de presión es la licuación.



SOLIDIFICACIÓN

Es el cambio de estado del líquido al sólido.

Se produce quitándole la energía (enfriándolo).

La temperatura en la que ocurre el cambio de llama punto de solidificación.



VOLATILIZACIÓN

Es el cambio del estado sólido al gaseoso sin pasar por el estado líquido.

Un ejemplo de volatilización es el hielo seco de los heladeros.



SUBLIMACIÓN

Es el pasaje del estado gaseoso al sólido sin pasar por el estado líquido.

Un ejemplo de sublimación es la naftalina.



La materia constituye todo el universo. Todo aquello que tiene masa y puede ser pesado en una balanza es materia

Propiedades de la materia

Intensivas

Caracteres organolépticos

- Olor
- Sabor
- Estado de agregación
- Color

(independientes de la cantidad de materia que se analiza)

Constantes físicas

- conductividad eléctrica
- solubilidad
- densidad
- plasticidad
- temperatura de fusión
- ebullición

extensivas

- su forma
- tamaño
- espacio
- peso

(cambian dependiendo la cantidad de materia)