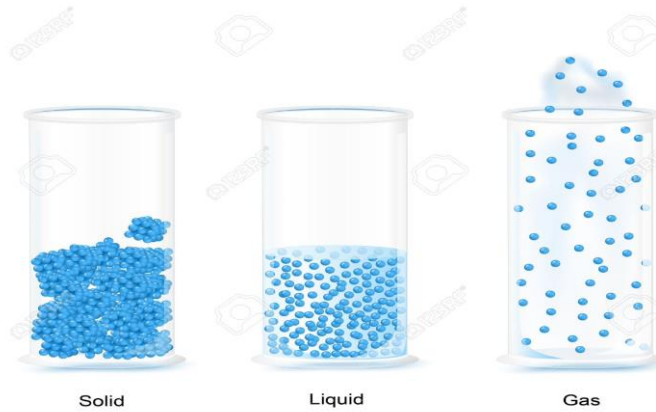


Los estados de la materia

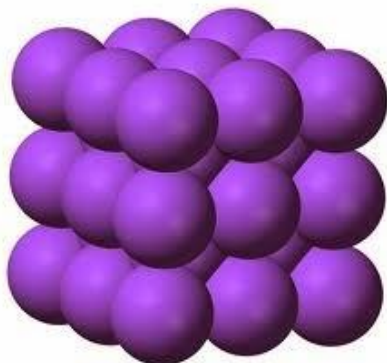


El estado sólido: Que se caracterizan por tener una forma y un volumen propios. Por ej. : Si se vierte agua a una cubeta de hielo, conservara el mismo volumen pero se adaptara a la forma de la cubeta.

Ejemplo:



Estado sólido:



El líquido: A la diferencia del solido no poseen forma propia pero si conservan su volumen por ej. : Si en un vaso tenemos 10 cm de

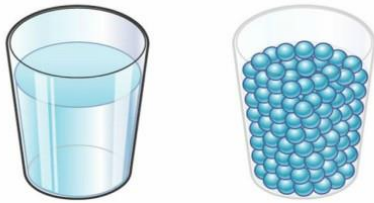
agua o cualquier otro liquido al trasvasarlo a un vaso de 100 cm seguirá teniendo 10 cm

Ejemplo:



Estado líquido:

Estado líquido



El gaseoso: no poseen ni un estado y volumen propios, en el gaseoso existe un máximo desorden. En los gases las partículas están en constante movimiento, totalmente independientes unas de otras. Ejemplos



Estado gaseoso:

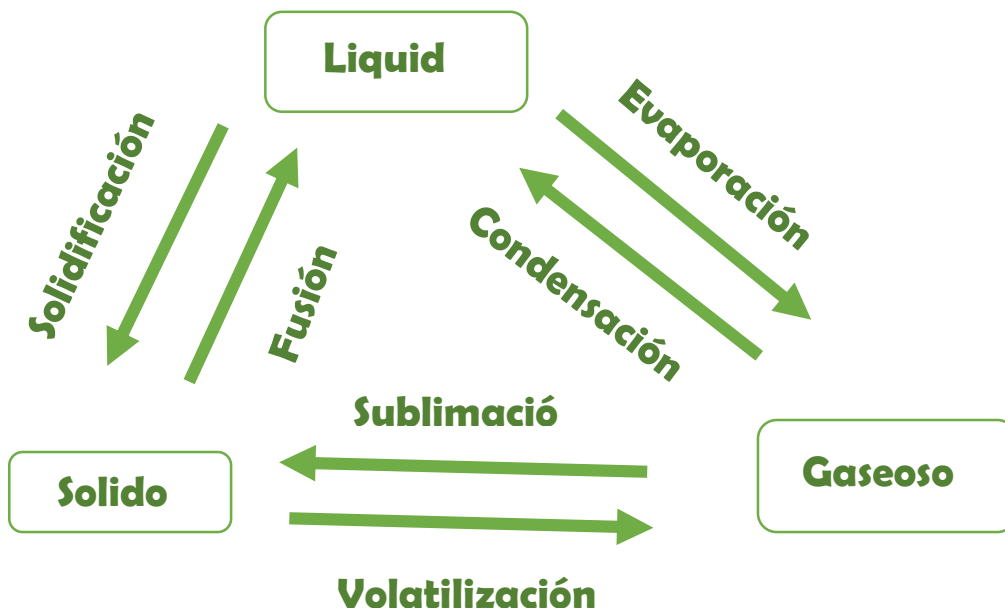
ESTADO GASEOSO



4

Los cambios del estado

Los cambios del estado son cambios físicos en los que la materia pasa de un estado a otro y pueden ser explicados mediante el modelo de partículas.



La fusión

La fusión es el cambio del estado sólido al líquido se denomina fusión. Para transformar un sólido en un líquido es necesario romper ese orden mediante la entrega de energía al sistema. Al recibir calor del

medio, la fuerza de atracción entre las partículas se debilita y tiene a igualarse con la fuerza de repulsión, lo que hace que las partículas se desordenen.

La temperatura a la que ocurre el cambio, punto de fusión es diferente para cada sustancia.

La solidificación.

Es el cambio que experimenta una sustancia al pasar del estado líquido al estado sólido. Para que un líquido se solidifique es preciso quitarle energía, es decir enfriarlo. Las partículas empiezan a ordenarse a la temperatura. El punto de solidificación es diferente para cada sustancia.

La condensación y la licuación

Es el paso de una sustancia del estado gaseoso al estado líquido. Existen dos formas:

- Cuando las partículas de una sustancia en estado de vapor son enfriadas, a este pasaje se lo llama condensación.
- Cuando, las partículas de una sustancia gaseosa se enfrían hasta en temperaturas muy bajas y luego se las comprime aplicándoles una presión muy alta. Este pasaje se le llama licuación.

La vaporización

Es el cambio que experimenta una sustancia del estado líquido al gaseoso. Hay dos tipos:

- **La ebullición:** consiste en entregar calor al sistema de manera que la fuerza de atracción entre las partículas se debilite aún más. La temperatura a la que ocurre es diferente para cada sustancia.
- **La vaporización:** comienza por las partículas más cercanas a la fuente de calor. el proceso de vaporación ocurre en temperatura ambiente y solo en la superficie del líquido.

La volatilización

Es el cambio que experimenta una sustancia al pasar del estado sólido al estado gaseoso.

La sublimación

Es el pasaje del estado gaseoso al estado sólido.