

## LEER EL SIGUIENTE TEXTO!!!!

Los estados de agregación son las tres formas en las que puede presentarse la materia en la naturaleza: sólida, líquida y gaseosa. Esto depende, entre otros factores, de la temperatura.

### Los tres estados

En nuestro planeta, una de las pocas sustancias que pueden encontrarse en forma natural en los tres estados de agregación es el **agua** :

- **Líquida**: en el mar, los ríos, los arroyos, las lagunas, los lagos, las napas subterráneas, la lluvia, etcétera.
- **Sólida**: en la nieve de las montañas, el hielo del Polo Sur y el Polo Norte, los glaciares, el granizo, etcétera.
- **Gaseosa**: en el vapor de agua presente, en menor o mayor medida, en la atmósfera.

Es posible analizar estos estados de dos maneras:

### A simple vista

- Los materiales **sólidos** *mantienen naturalmente una forma determinada, y su volumen (el espacio que ocupan) permanece constante*, sin sufrir cambios apreciables.
- Los materiales **líquidos** *no mantienen una forma determinada*, ya que esta depende del recipiente que los contiene; pero, al igual que los sólidos, *tienen un volumen constante*.
- Los **gases** *no tienen una forma determinada ni tampoco un volumen fijo*, ya que ambas características dependen del recipiente en el que se encuentran.

## as Analizando con un poco más de detalle

En la naturaleza, una de las características mas importantes que definen si un material se encuentra en uno u otro estado es la **temperatura**.

Para poder comprender de qué manera la temperatura afecta el estado de agregación, es imprescindible entender la **Teoría cinético-molecular**, que plantea lo siguiente:

1. La *materia* está formada por *pequeñísimas partículas* llamadas **moléculas**, que están en continuo *movimiento* y son imposibles de observar a simple vista.
2. Entre estas partículas hay fuerzas de *atracción* y de *repulsión*. Las fuerzas de atracción hacen que las partículas que componen la materia estén más cerca unas de otras y que se muevan menos. Las fuerzas de repulsión hacen que las partículas se rechacen, se alejen, se muevan libremente y choquen unas contra otras.
3. Hay determinadas condiciones que determinan que predominen las fuerzas de atracción sobre las de repulsión, o a la inversa. Una de esas condiciones es la *temperatura*.

## Temperatura y estados de agregación

A partir de estos postulados, es posible concluir que:

- A mayor temperatura, hay mayor movilidad de las moléculas, menores fuerzas de atracción y mayores fuerzas de repulsión.
- A menor temperatura, hay menor movilidad de las moléculas, mayores fuerzas de atracción y menores fuerzas de repulsión.
- En temperaturas intermedias hay un equilibrio.

Responder:

1 a-¿Cuál es la sustancia que se puede encontrar en los 3 estados sobre la tierra? Explica dónde y en qué estados de agregación

b- Nombra los estados de agregación

2. Teoría cinético molecular

a- ¿Qué plantea la teoría cinético molecular? Explica con tus palabras los 3 puntos.

b-¿Cómo influye la temperatura en el estado de los materiales?

Enviar los trabajos al contacto de WhatsApp **2241 572275**