Modelo corpuscular de la materia

Seguramente te habrás preguntado cómo están formados internamente los diferentes objetos que nos rodean, tanto en la naturaleza como en el hogar o en la sala de clases. Pero antes de profundizar en esto, debemos recordar un concepto que nos ayudará a ordenar nuestras ideas, el concepto de materia. La materia es todo aquello que tiene masa y volumen, es decir, que ocupa un lugar en el espacio. Esto implica que prácticamente todo lo que nos rodea, desde tu propio cuerpo hasta el oxígeno del aire que respiras, es materia.

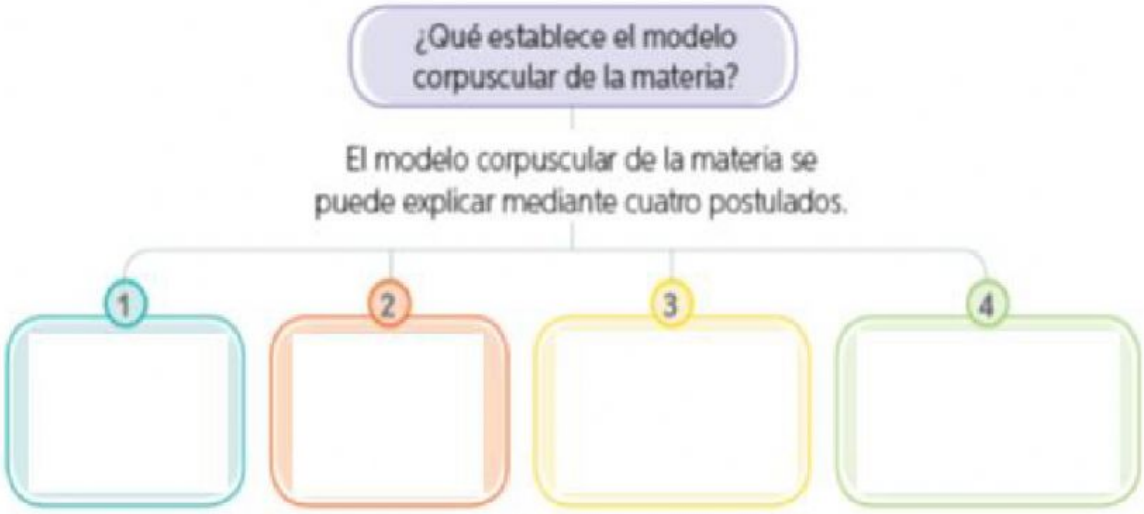
Desde la Antigüedad el ser humano se ha interesado por saber cómo es la materia en su interior. Así fue que, en el siglo IV antes de Cristo, el filósofo griego Demócrito postuló, por primera vez, que la materia debía estar formada por diminutas partículas. Esta idea, junto con otras que pudieron probarse mucho tiempo después, fueron la base de lo que hoy llamamos modelo corpuscular de la materia.

Responde:

¿Qué es la Materia?

¿De que esta formada la Materia?

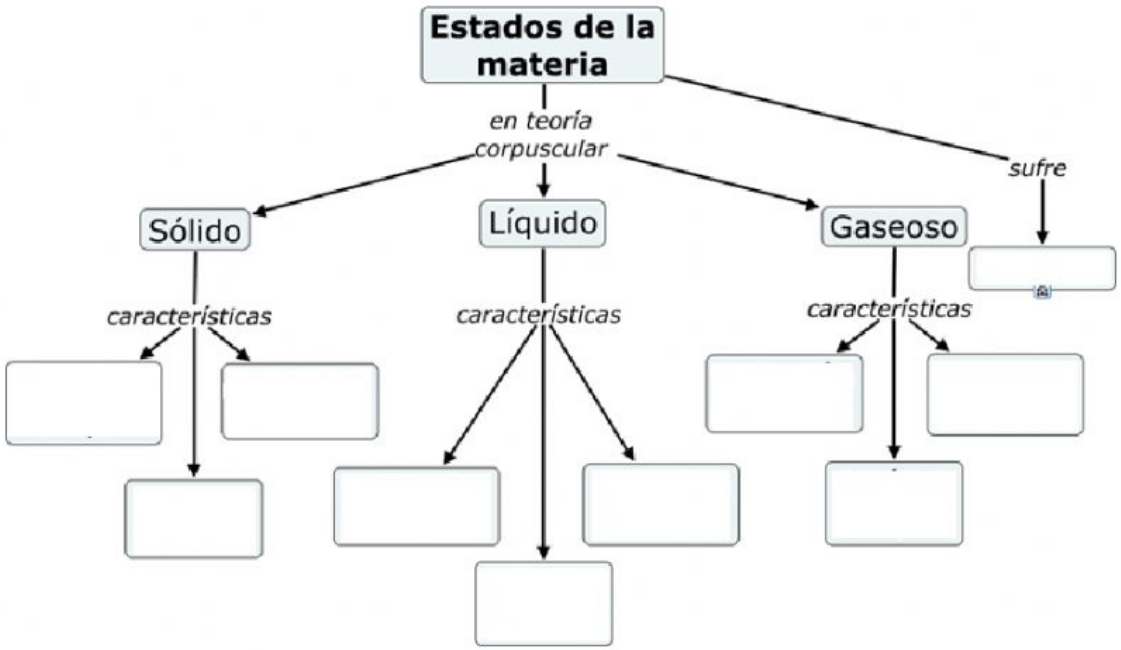
Completa el siguiente esquema de los postulados del modelo corpuscular



¿Cómo se relaciona el modelo corpuscular con los estados de la materia?

Como te habrás dado cuenta, el modelo corpuscular responde a la pregunta ¿de qué está formada la materia? Como ya sabemos, la materia está compuesta de pequeñas partículas. Los postulados 2, 3 y 4, además, describen el comportamiento de las partículas según su movimiento, las fuerzas de atracción y las distancias entre sí, por lo que este modelo nos ayuda también a entender las diferencias que se observan entre los estados de la materia, es decir, cómo se encuentran las partículas en los sólidos, líquidos y gases.

Arrastra la palapras al lugar que corresponde según los estados de la materia



Movimiento Mayor | Distancia mayor | Movimiento mayor | Atracción mayor | Distancia mayor

Movimiento Menor | Atracción menor | Cambios | Distancia menor | Atracción mínima

LA MATERIA Y SUS CAMBIOS

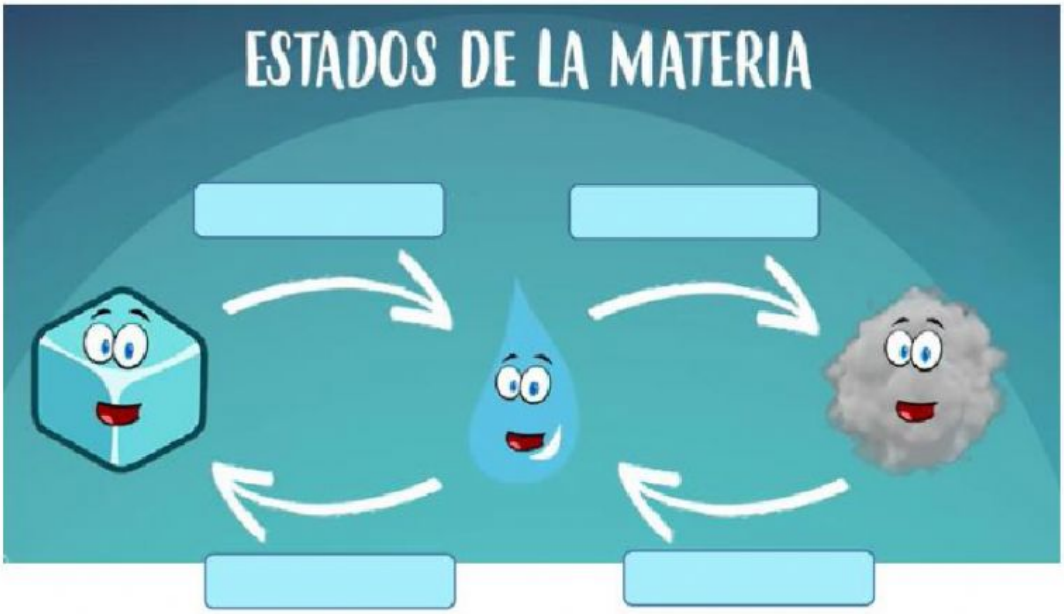
1) Indica si son verdaderas (V) o falsas (F) las siguientes oraciones.

- La materia es todo aquello que tiene masa y volumen. **V** **F**
- Todo tipo de materia se presenta en estado sólido. **V** **F**
- Los líquidos adaptan su forma al recipiente que los contiene. **V** **F**
- Los gases tienen una forma invariable. Siempre tienen la misma forma. **V** **F**
- La fusión es el paso del estado sólido a líquido. **V** **F**
- La vaporización es el paso del estado sólido a gaseoso. **V** **F**
- La solidificación es el paso del estado líquido a sólido. **V** **F**
- La condensación es el paso del estado líquido a gaseoso **V** **F**

2) Arrastra cada etiqueta a su lugar y completa.

GASEOSO SÓLIDO LÍQUIDO

3) Arrastra cada cambio de estado a su lugar correspondiente.



SOLIDIFICACIÓN | CONDENSACIÓN | EVAPORACIÓN | FUSIÓN

4) Clasifica los siguientes materiales en la columna correspondiente.

Humo

Leche

Nuez

Zumo

Libro

Nube

Estado sólido	Estado líquido

Estado gaseoso