

TEORÍA CINÉTICA CORPUSCULAR

Analiza los siguientes videos y contesta las preguntas.

POSTULADOS DE LA TEORÍA CINÉTICA



EXPERIMENTOS QUE DEMUESTRAN Y EXPLICAN LA TEORÍA CINÉTICA



LIVEWORKSHEETS

Arrastra las etiquetas al lugar que les corresponda para completar el texto.

energías

choques

distancias

temperaturas

velocidades

pérdidas

fenómenos

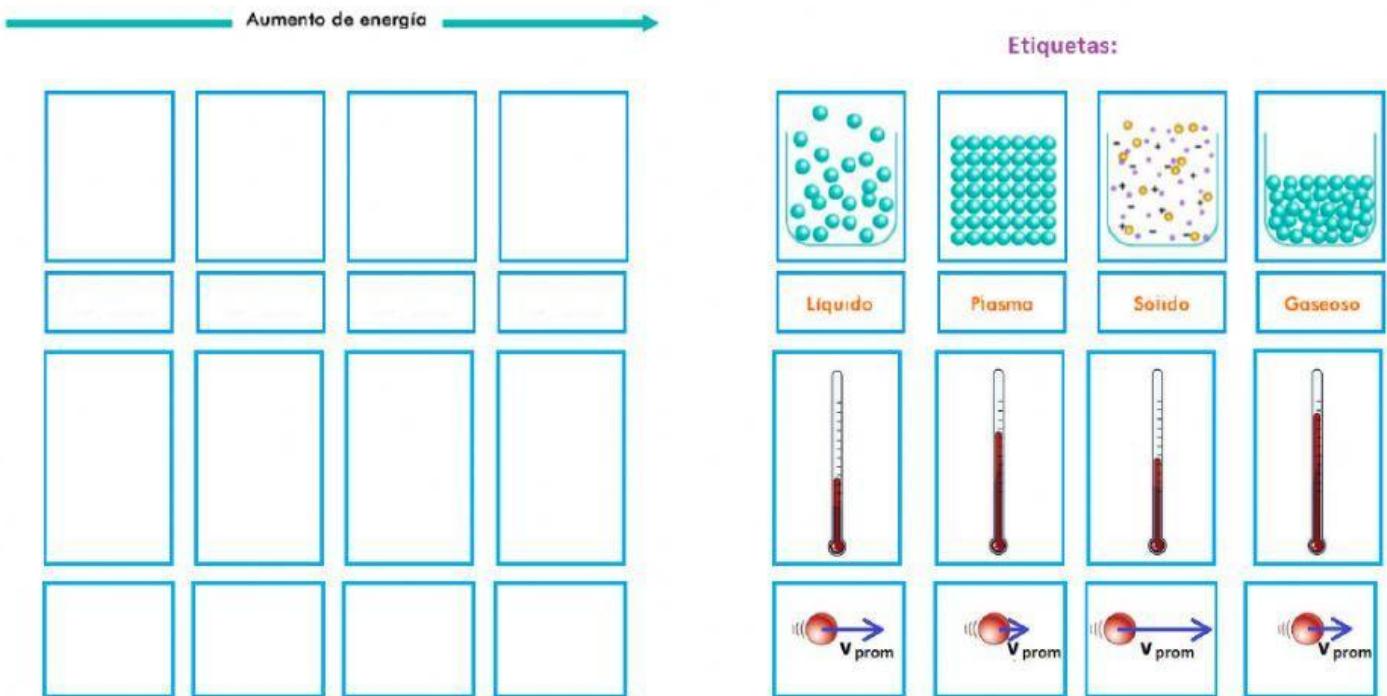
partículas

Todo cuerpo macroscópico está formado por un gran número de partículas que se desplazan con diferentes velocidades, separadas por grandes distancias y en un constante movimiento aleatorio. Los interacciones entre las partículas mismas y con las paredes del recipiente, son perfectamente elásticos; por lo que no existe ningún tipo de interacciones de energía.

Las temperaturas elevadas son un reflejo de que las partículas poseen mayor agitación; es decir, poseen energías cinéticas promedio elevadas.

Esta teoría ayuda a explicar fácilmente los fenómenos térmicos y de presión.

Arrastra las etiquetas que representan las transformaciones que sufre un cuerpo, conforme recibe energía externa, a su posición correcta en el siguiente diagrama.



QUESTIONARIO

Contesta las siguientes preguntas de acuerdo con la Teoría Cinética Corpuscular.

¿Qué estado de agregación presenta, en promedio, menor energía cinética en sus partículas?

Los gases no tienen forma fija debido a que las partículas:

¿Qué le sucedería a las partículas de un gas, si las colisiones entre ellas dejaran de ser completamente elásticas?

Se tomó como referencia, para colocar el cero absoluto de la temperatura, el nivel de energía; en el cual, las partículas no tienen:

Mientras mayor sea la excitación molecular en un cuerpo, siempre será mayor su:

Al aumentar la temperatura de un gas contenido en un recipiente rígido, se le producirá:

La teoría cinética explica los fenómenos de la presión como:

El desplazamiento aleatorio con el que se mueven las partículas de un cuerpo, recibe el nombre de:

Un cuerpo posee partículas con algo de libertad de movimiento; sin embargo, sí tiene volumen fijo

¿En qué estado de agregación de la materia se encuentra?

Un plasma, que se obtiene al aumentar drásticamente la temperatura, debió generarse al:

Para estudiar la difusión de un gas en un recipiente cerrado, se hizo un experimento en donde se colocó una sustancia que, como gas, ocupó todo el volumen del recipiente. Primero se realizó con aire dentro del recipiente y luego con el recipiente al vacío. ¿Por qué cuando el recipiente también contenía aire, el gas tardó más en llenar todo el recipiente?