

GUÍA DE APOYO AL APRENDIZAJE
8° AÑO BÁSICO

Valores Institucionales: Compañerismo, tolerancia y responsabilidad.

Estudiante:		Fecha:	
Objetivo de Aprendizaje:	OA 13 Investigar experimentalmente y explicar el comportamiento de gases ideales en situaciones cotidianas, considerando: Factores como presión, volumen y temperatura. Las leyes que los modelan. La teoría cinético-molecular.		

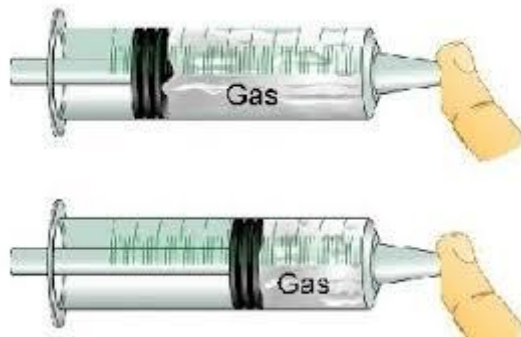
Guía de aplicación de conocimientos 8 básico

LECTURA COMPRENSIVA

teoría cinético molecular de los gases

Los gases están constituidos por partículas que se mueven en línea recta y al azar chocando entre sí y/o contra las paredes del recipiente que las contiene. - El choque de las partículas contra las paredes es lo que se conoce como presión y es elástico, es decir no se pierde energía rebotando con la misma rapidez. - Entre las partículas no existen fuerzas atractivas ni repulsivas, excepto durante la colisión. Lo que hay entre ellas es vacío. La energía cinética promedio de las partículas es proporcional a la temperatura absoluta del gas.

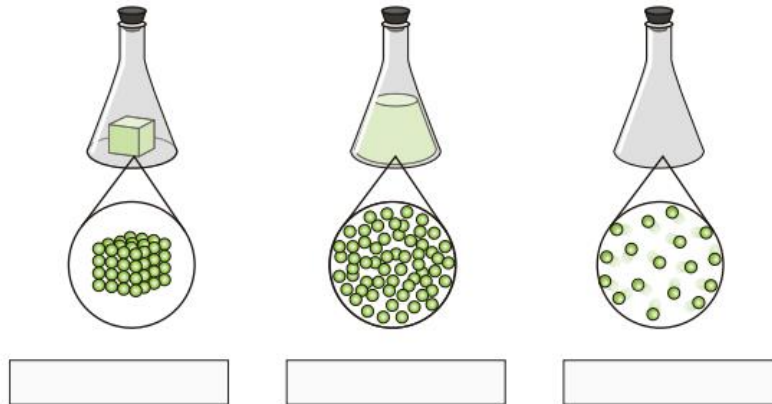
EL gas es un estado donde las partículas se encuentran separadas mientras que en el líquido están muy cerca. La capacidad de un gas de disminuir su volumen se conoce como **compresibilidad**



Luego de la lectura debes realizar las siguientes actividades que serán revisadas por el docente al ingreso de clases con su respectiva calificación

I. Realiza las siguientes actividades

1. Identifica los estados de la materia en la siguiente imagen y escribe la definición del estado gaseoso (3pts)



2. Definición de gas (2 PTS)

3. Utiliza las siguientes imágenes para responder las preguntas. (10 pts)



a. ¿Qué ocurre con el volumen del gas dentro de la jeringa cuando se le aplica una fuerza al émbolo?

b. ¿Cómo podemos explicar lo que ha ocurrido con el volumen?



a. ¿Qué ocurre con el volumen del líquido dentro de la jeringa cuando se le aplica una fuerza al émbolo?

b. ¿Cómo puede el nivel de agregación de las partículas explicar la diferencia en el comportamiento del líquido al ser sometido a la misma fuerza que el gas?

c. ¿Qué esperarías que ocurriera si la jeringa se llena con un sólido?

LA DISMINUCION DEL VOLUMEN DE UN GAS AL SER SOMETIDO A UNA FUERZA CORRESPONDE A SU PROPIEDAD DE COMPRESIBILIDAD