

Propiedades de los gases

1. Teoría Cinética Molecular. Seleccione las opciones correctas:

Un gas consiste en partículas que se encuentran fuertemente unidas.	El volumen de las partículas del gas es despreciable en comparación con el volumen total.	Hay fuerzas entre las partículas.	Las colisiones de las partículas del gas son elásticas.
Las partículas del gas no poseen movimiento, se encuentran rígidas.	Hay fuerzas muy débiles entre las partículas.	La energía cinética promedio de las partículas del gas es proporcional a su temperatura absoluta.	Un gas consiste en partículas diminutas que se mueven al azar.

2. Relaciona las propiedades con el estado de sus moléculas.

Acercamiento de sus partículas cuando se ejerce presión; las partículas se alejan cuando hay menos presión.	Se da debido a que las moléculas no tienen fuerzas de unión.	Esta propiedad se da debido a la gran capacidad que tiene sus moléculas de moverse, por ende de mezclarse con otros gases.	Sus moléculas están tan alejadas y permiten que se genere una fuerza de roce.

3. Con el siguiente experimento responde la pregunta 3.1, 3.2 y 3.3

Cada uno de los siguientes matraces contiene el mismo volumen de un gas (la temperatura se muestra en °K).



LIVEWORKSHEETS

3.1 ¿En cuál de estos matraces será menor la presión?

Matraz 1 Matraz 2

Matraz 3 Matraz 4

3.2 ¿Cuál habrá sido la pregunta de investigación en el experimento?

A) ¿Qué efecto tiene la presión en el volumen de un gas?

B) ¿Cuál será el efecto de la temperatura en el volumen de un gas?

C) ¿Cuál será el efecto de la temperatura en la presión de un gas?

D) ¿Cuál será el efecto de los matraces en la temperatura de un gas?

3.3 ¿Cuál es la variable constante o controlada en el experimento?

A) Volumen B) Presión C) Temperatura D) No hay variables constantes

- Seleccione terminado y envíe las respuestas al profesor al correo: gabyastqm24@gmail.com

LIVEWORKSHEETS