**RETROALIMENTANDO CONTENIDOS CIENCIAS Ciencias naturales**

**Asignatura: NATURALEZA Curso: septimo**

**Fecha: 25 al 29 de mayo 2020 Docente: Adriana Azúa – Ximena Toledo**

**Nombre del Alumno:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**I.- Objetivo de Aprendizaje:** (O.A.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.

**II.- Contenido: Leyes de los gases -Teoría cinético molecular**

**III.- Objetivo de la clase: Retroalimentar leyes de los gases -teoría cinético molecular de los gases**

**IV****.- Indicaciones generales.** Hoy vamos a repasar contenidos que ya habíamos visto en relación con el comportamiento de los gases considerando factores como presión, volumen y temperatura. Recuerda que presión es una fuerza se mide en Newton, volumen espacio que ocupa en este caso el gas, temperatura es la energía interna de un cuerpo y se mide en Celsius (ºC), los grados Fahrenheit (ºF) y los grados Kelvin (K).La teoría cinética nos explica el comportamiento de los gases a nivel microscópico como actúan sus partículas y las leyes de los gases nos explican el comportamiento de acuerdo al nivel macroscópico lo podemos observar.

Planteamiento de la 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.
* La partícula de los gases en condiciones ambientales se encuentra a gran distancia entre ellas.
* Un aumento de la temperatura de un gas también aumenta la velocidad a la que se mueven las partículas.
* La presión que ejerce un gas se debe a los choques de las partículas sobre las paredes del recipiente en que se encuentran
 |

**V.- Actividad a desarrollar: Observa la imagen y responde:**

1. Si las esferas representan partículas (átomos o moléculas), ¿de qué está formado el gas? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 2. Si las flechas representan movimiento y velocidad de movimiento ¿qué puede decir sobre estos dos fenómenos?

Velocidad: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Movimiento: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3. ¿Qué puede decir sobre el espacio que existe entre dos partículas cualquiera? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 4.- Que planteamientos de la teoría cinética se pueden observar en la imagen:

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_



Leyes de los gases:

Relación presión volumen: Ley de Boyle: El volumen de un gas es inversamente proporcional a la presión a temperatura normal, quiere decir que al aumentar la presión disminuye el volumen y al disminuir la presión aumenta el volumen.

1.- Cuales son las variables en esta Ley: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.- Cual es la constante en esta Ley: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.- cual la relación en presión y volumen\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Ley de Charles: A presión constante si la temperatura de un gas aumenta, también lo hace su volumen o sea es directamente proporcional.

1.- Cuales son las variables en esta Ley: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.- Cual es la constante en esta Ley: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.- Cual es la relación entre volumen y temperatura: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Ley de Gay Lussac: A volumen constante, si la temperatura de un gas aumenta también lo hace su presión.

1.- Cual es la relación entre temperatura y presión directa o inversamente proporcionales\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2.- Cual es la constante. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.- Cuales son las variables: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

****

A cuál de la ley representa esta imagen: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

A partir de la siguiente imagen:

Explica con qué ley se relaciona justifica tu respuesta: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

****

**VI.-** **Retroalimentación**: Las leyes de los gases están basadas en mediciones experimentales que realizaron diferentes científicos.

**VII.- Fecha de envío: martes 2 de junio de 10 a 13 horas**

**VIII.- Cómo y/o donde enviar**henriquez.azua@gmail.com