GUIA DE LABORATORIO Ley de los Gases

Objetivos:

- 1. Comprobar las leyes de los gases.
- 2. Entender los diferentes procesos con el gas ideal.
- 3. Manejar la ecuación de estado del gas ideal en sus diferentes formas.
- 4. Reconocer que el aire en el rango de temperaturas y de presiones trabajadas se comporta como un gas ideal

Materiales:

 $\frac{https://phet.colorado.edu/sims/html/gas-properties/latest/gas-properties_en.html}{}$

Procedimiento:

PARTE I: Volumen Constante

1. Seleccione la opción de volumen constante e indique el tamaño del recipiente como se muestra en la figura 1.

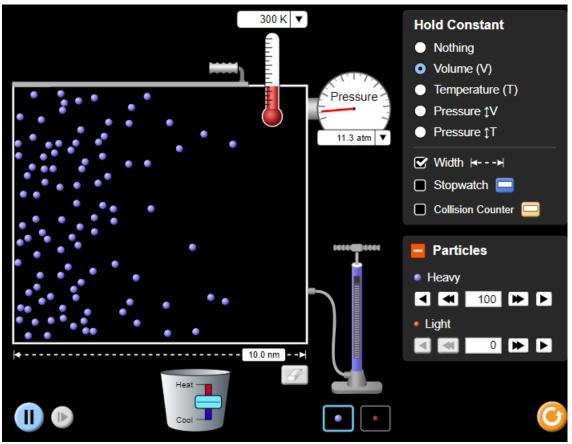


Figura 1.

- 2. Seleccione 100 de partículas rojas o azules.
- 3. Mida la temperatura y presión inicial del sistema.
- 4. Con el interruptor aumente la temperatura en 10 valores diferentes y mida su correspondiente presión.
- 5. Grafique los resultados y analice.

PARTE II: Temperatura Constante

1. Seleccione la opción de temperatura constante e indique el tamaño del recipiente como se muestra en la figura 2.

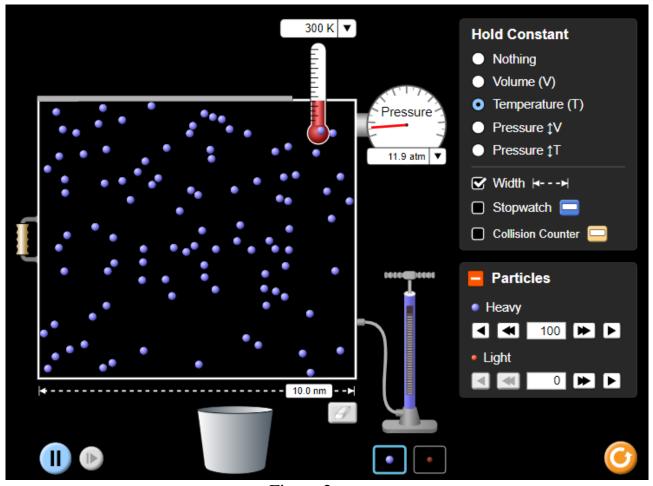


Figura 2.

- 2. Seleccione 100 de partículas rojas o azules.
- 3. Mida la temperatura, presión y el tamaño inicial del sistema.
- 4. Con la manija del costado derecho cambie el tamaño del recipiente en 10 valores diferentes y escriba los valores de la presión correspondientes en cada caso.
- 5. Grafique los resultados y analice.

PARTE III: Presión Constante

1. Seleccione la opción de presión constante en función de la temperatura e indique el tamaño del recipiente como se muestra en la figura 3.

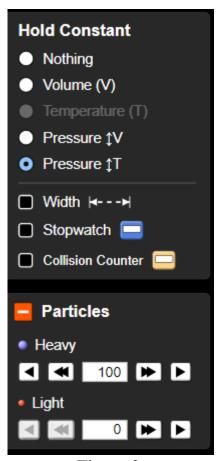


Figura 3.

- 2. Seleccione 100 de partículas rojas o azules.
- 3. Mida la temperatura, presión y el tamaño inicial del sistema.
- 4. Con la manija del costado derecho cambie el tamaño del recipiente en 10 valores diferentes y escriba los valores de la temperatura correspondientes en cada caso.
- 5. Grafique los resultados y analice.
- 6. Repita el procedimiento 2 a 5 con la opción de presión constante en función del volumen e indique el tamaño del recipiente como se muestra en la figura 4.



Figura 4.

PARTE IV: Volumen Constante

1. Seleccione la opción de volumen constante e indique el tamaño del recipiente como se muestra en la figura 5.

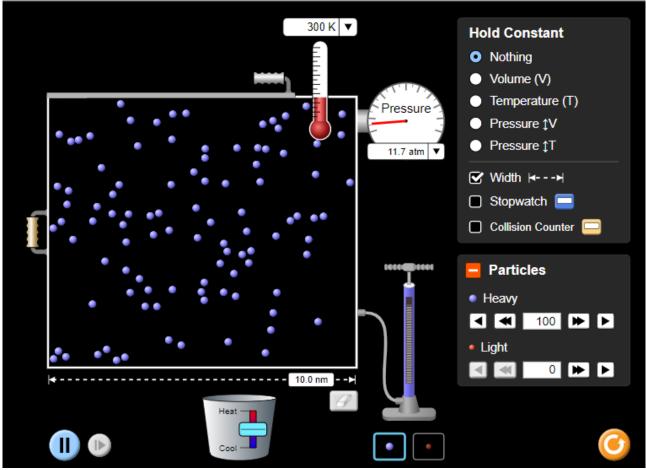


Figura 5.

- 2. Seleccione 100 de partículas rojas o azules.
- 3. Mida la temperatura, presión y el tamaño inicial del sistema.
- 4. Con la manija del costado derecho cambie el tamaño del recipiente en 10 valores diferentes y escriba los valores de la temperatura y la presión correspondientes en cada caso.
- 5. Grafique los resultados y analice.

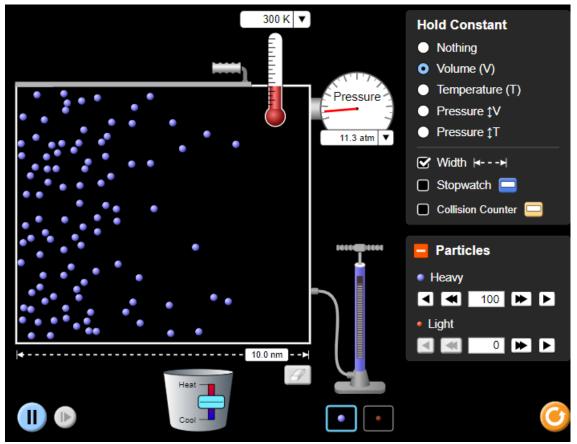


Figura 1.

- 6. Seleccione 100 de partículas rojas o azules.
- 7. Mida la temperatura y presión inicial del sistema.
- 8. Con el interruptor aumente la temperatura en 10 valores diferentes y mida su correspondiente presión.
- 9. Grafique los resultados y analice.

CONCLUSIONES

Escribe un análisis general y la conclusion de todos los sistemas tratados en esta práctica.