Leyes de los gases

Abre la simulación sobre el comportamiento de los gases:
https://phet.colorado.edu/sims/html/gases-intro/latest/gases-intro_es.html

· Selecciona Leyes
· Introduce gas en la caja utilizando la bomba hasta que se iluminen todas las opciones de la ventana "Mantener constante".

Ley de Boyle: el gas debe permanecer a temperatura constante.

· Selecciona "Temperatura" en la ventana "Mantener constante".

· Cambia el volumen de la caja moviendo la manija de la izquierda a un lado y al otro.

¿Qué sucede con la presión cuando disminuye el volumen de la caja?

¿Qué sucede con la presión cuando aumenta el volumen de la caja?

Ley de Gay-Lussac: la presión debe ser constante.

· Selecciona "Presión ↕V" en la ventana "Mantener constante".

· Cambia la temperatura de la caja añadiendo frío o calor.

¿Qué sucede con el volumen cuando disminuye la temperatura de la caja?

¿Qué sucede con el volumen cuando aumenta la temperatura de la caja?

LIVEWORKSHEETS

Ley de Charles: el volumen debe ser constante.

· Selecciona "Volumen" en la ventana "Mantener constante".

· Cambia la temperatura de la caja añadiendo frío o calor.

¿Qué sucede con la presión cuando disminuye la temperatura de la caja?

¿Qué sucede con la presión cuando aumenta la temperatura de la caja?

LIVEWORKSHEETS