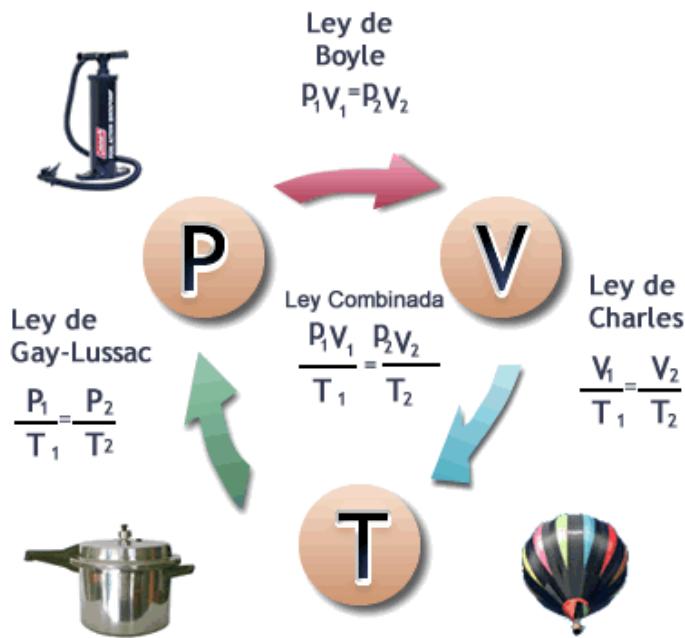


DOCENTE	Mónica Pinto	GRADO	Octavo
ASIGNATURA	Química		
Correo electrónico de contacto	monica.pinto@sabiocaldas.edu.co		
Fecha de envío	09/11/2020	Fecha de entrega	En los horarios de clase
Tiempo de ejecución de la actividad	1 hora		
TEMA	Leyes de los gases		

Contextualización



Descripción de la actividad sugerida

1. Un determinado volumen constante de un gas se encuentra a una presión de 17 atm cuando su temperatura es de 35.0°C. ¿A qué temperatura su presión será de 45 atm?
2. Un tanque contiene gas a 82°C Y 5.5 atmósferas de presión. El tanque está preparado para soportar 13 atmósferas. Si debido a un incendio, la temperatura asciende a 60°C ¿soportaría el tanque la presión?
3. Si se tienen 0,35 litros de un gas a 49 °C y 1.5 atm de presión ¿Qué temperatura debería alcanzar para que aumente a 0,80 litros?
4. Un gas a una temperatura de 330 °C, ocupa un volumen de 7.6 litros. Si la presión permanece constante, calcular el volumen inicial sabiendo que la temperatura inicial era de 78 °C.

Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

<https://energia-nuclear.net/que-es-la-energia-nuclear/atomos/isotopo>

https://phet.colorado.edu/sims/html/isotopes-and-atomic-mass/latest/isotopes-and-atomic-mass_es.html

Criterios de Evaluación

Interpretativo: A partir de la información de la guía los estudiantes deben aplicar los conceptos de esta para dar solución a los problemas planteados.