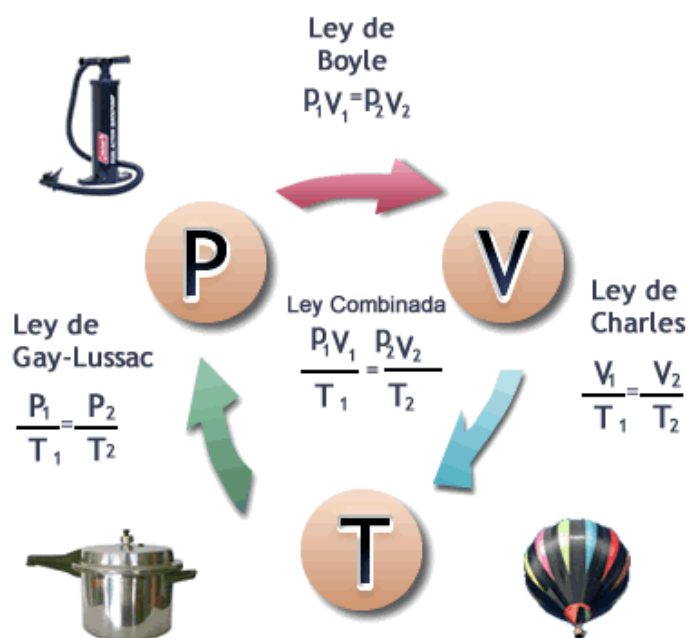
	<b>GIMNASIO SABIO CALDAS (IED)</b> <b>Nuestra escuela: una opción para la vida</b> <b>PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL</b>	Código	PENP - 01
		Versión	001
		Fecha	18/03/2020
		Proceso	Gestión Académica

<b>DOCENTE</b>	Mónica Pinto	<b>GRADO</b>	Octavo
<b>ASIGNATURA</b>	Química		
<b>Correo electrónico de contacto</b>	<a href="mailto:monica.pinto@sabiocaldas.edu.co">monica.pinto@sabiocaldas.edu.co</a>		
<b>Fecha de envío</b>	09/11/2020	<b>Fecha de entrega</b>	En los horarios de clase
<b>Tiempo de ejecución de la actividad</b>	1 hora		
<b>TEMA</b>	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/atomo/isotopo>

[https://phet.colorado.edu/sims/html/isotopes-and-atomic-mass/latest/isotopes-and-atomic-mass\\_es.html](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.