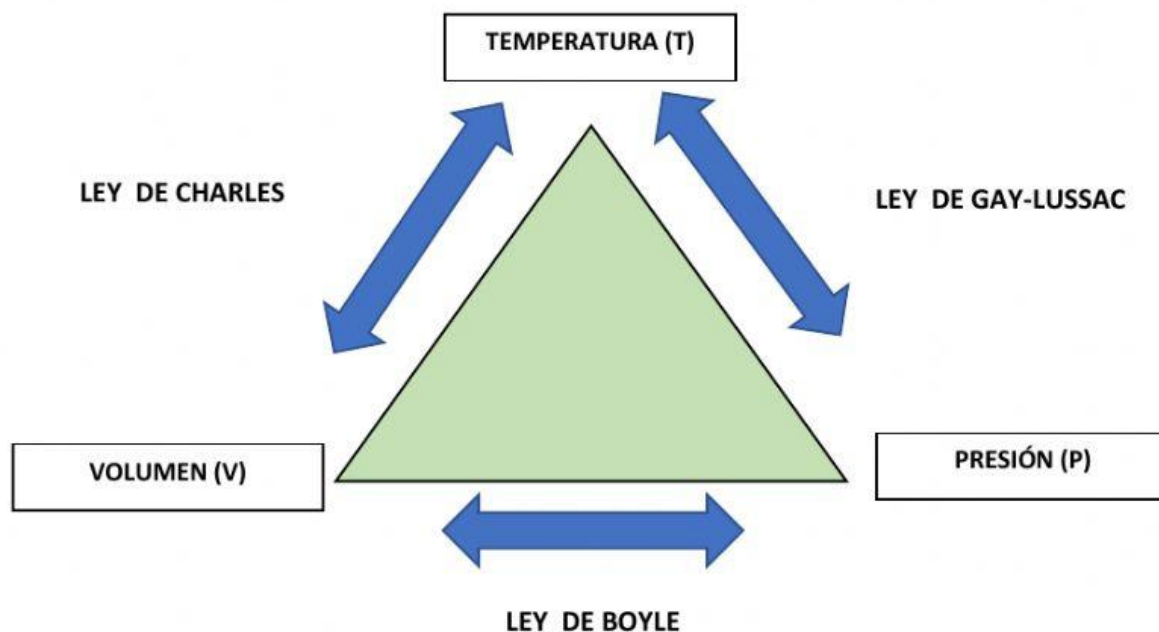


GUIA LEYES DE LOS GASES

Nº1

1.- Según el siguiente esquema indica la relación de las variables que existe en cada una de las tres leyes de los gases.



Ley de Boyle-Mariotte	
Ley de Charles	
Ley de Gay-Lussac	

2.- Explica cómo actúa y que establece la ley de Boyle

3.- Indica que significan los siguientes símbolos:

P	
V	
T	
Atm	
mL	
L	
mmHg	
K	

a.- Una cantidad de gas ocupa un **volumen de 80 mL** a una **presión de 0,986 atm**. ¿Qué volumen ocupará a una **presión de 1,2 atm** si la temperatura no cambia?

b.- Un determinado gas con una **presión de 1,8 atm** ocupa un **volumen de 0,9L**. Manteniendo constantes la temperatura, se aumenta la **presión del gas a 4,1 atm**. ¿Cuál es el **volumen** final ocupado por el gas?

c.- Calcular cual será la presión final que se aplica a un gas, si está ocupando un **volumen de 2.25 litros**, si a una **presión de 1.75 atm** tiene un **volumen de 3.25 litros**.

