

	UNIDAD EDUCATIVA MUNICIPAL NUEVE DE OCTUBRE	
	ASIGNATURA CIENCIAS NATURALES 2do BGU	
	Tema: Ley de los Gases	
	Nombre:	Docente: MSc. Domenica Pillajo
	Paralelo: 2 "A"BGU	Calificación:

Taller N°1

- Coloca la formula correcta de acuerdo a la Ley de los Gases.

1. Ley de Charles

2. Ley de Boyle

3. Ley de Gay Lussac

4. Ley Combinada de los Gases

- Conteste las siguientes afirmaciones con (V) verdadera o (F) falso, de acuerdo a la Ley de los Gases.

- La ley de Charles relaciona el V con T° de los gases y directamente proporcional. ()
- La Ley de Gay Lussac relaciona la Presión con la Temperatura y no es directamente proporcional. ()
- Si la temperatura es constante, la ley de los gases que debes aplicar es la ley de Boyle: ()
- La ley que debes considerar, al ser el volumen constante, es la ley de Gay-Lussac: ()

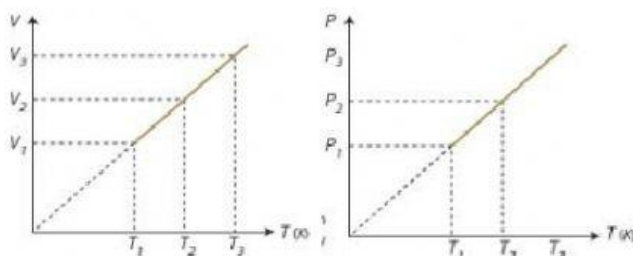
- Mencione 9 ejemplos sobre La ley de los Gases en la vida cotidiana.

_____	_____	_____
_____	_____	_____
_____	_____	_____

4. ¿Qué se puede deducir del volumen con respecto a la temperatura?

5. ¿Qué se puede deducir de la presión con respecto a la temperatura?

6. ¿Qué leyes de los gases están representando cada una de las gráficas?



7. Resuelva el siguiente ejercicio de acuerdo a la Ley de Gases combinados.

Calcular la temperatura de una determinada cantidad de gas que pasa de 1 atmósfera a 2 atmósferas de presión y de un volumen de 1 litro a 0,5 litros si la temperatura inicial es 25°C.

8. Resuelva el siguiente ejercicio de acuerdo a la Ley de Boyle.

Se tiene un volumen de 40 cm³ de oxígeno a una presión de 380 mm de Hg. ¿Qué volumen ocupará a una presión de 760 mm de Hg, si la temperatura permanece constante?

9. Resuelva el siguiente ejercicio de acuerdo a la Ley de Charles.

Un alpinista inhala 500 ml de aire a una temperatura de -10 °C Suponiendo que la presión es constante ¿Qué volumen ocupará el aire en sus pulmones si su temperatura corporal es de 37°C?

10. En conceptos de Química, se una definición sobre Los Gases.
