

TEMA: Gases Ideales

I.- Une cada pregunta con respuesta correcta

1: La ecuación: $P_1 V_1 = P_2 V_2$ representa la Ley de:	Ley de Charles
2.- El enunciado: “El volumen de un gas ideal es directamente proporcional a su temperatura” corresponde a la Ley de:	Ley de Boyle
3.-Cuál es el volumen que ocupa un mol de gas ideal en condiciones estándar?	$^{\circ} K$
4.- Si la Presión de un recipiente cerrado, lleno de gas aumenta, entonces su volumen:	$PV = nRT$
5.- Si se eleva la Temperatura de un gas encerrado en un recipiente entonces su presión:	Aumenta
6.- Se le conoce como la ecuación general de los gases ideales	Disminuye
7.- La temperatura para trabajar con la ecuación General de los gases ideales deberá expresarse en:	22.4 Lt

II.- Después de resolver cada ejercicio, relaciona cada pregunta con su respectiva respuesta

El volumen que ocuparan 2.5 moles of $H_2 S$ gas a $27^{\circ}C$ 380 mmHg es:	23.21 Lt
Un mol de O_2 está a $10^{\circ}C$ y 760 mmHg . ¿Cuál es su volumen?	2.44 Atm
Un recipiente con gas helio se sella a 1 atm y $25^{\circ}C$ ¿Cuál será su presión cuando la temperatura se eleve hasta $730^{\circ}K$?	123 Lt

