



TALLER QUÍMICA °9
TEMA: LEY COMBINADA DE LOS GASES.

NOMBRE: _____ **FECHA:** _____

NOTA: Este taller se debe realizar en el cuaderno de química, y será calificado por el docente en la siguiente clase.

1. Clasifique la relación entre las variables (como “i” directamente proporcionales o “ii” inversamente proporcionales.)
 - a) P y V
 - b) V y T
 - c) P y T
2. Elabore la gráfica de:
 - a) P en función de V
 - b) P en función de $1/V$
 - c) V en función de T
 - d) P en función de T de un gas ideal.
3. Una muestra de gas ocupa 363 mL a TPE. ¿A qué presión esta muestra ocupará 236 mL si la temperatura aumenta a 819 °C?
4. Una muestra de 385 mL de neón ejerce una presión de 670 torr a 26 °C. ¿A qué temperatura, en °C, ejercerá una presión de 940 torr en un volumen de 560 mL?
5. Una muestra de 256 mL de gas ejerce una presión de 2.75 atm a 16.0 °C. ¿Qué volumen ocupará a 10 atm y 100 °C?
6. Demuestre cómo puede obtener las leyes de Boyle y de Charles a partir de la ecuación de la ley combinada de los gases.