**Ejercicios Gases**

1. Una masa de gas ocupa inicialmente un volumen de 0,05 m³, es comprimida a temperatura constante desde 1,3 atm hasta 3,5 atm. Calcule el volumen final.

RESPUESTA: 18,5 litros

1. Dos litros de gas se encuentran a una presión de 12 atm, son comprimidos isotérmicamente, hasta ocupar un volumen de 500 cm³. ¿a qué presión se encuentra ahora el gas en el nuevo volumen?

RESPUESTA: 48 atmósferas

1. 200 cm³ de gas, que se encuentran a 30 °C, se expanden isobáricamente hasta ocupar un volumen de 840 cm³. ¿Cuánto vale la nueva temperatura que tiene el gas?

RESPUESTA: 1000°C

1. Un frasco de 200 cm³ conteniendo un gas es cerrado en San Juan, donde la temperatura es de 35°C, y destapado en Córdoba a 25°C. Si la presión atmosférica es la misma. ¿Qué cantidad de gas entro o salió del recipiente al destaparlo?

RESPUESTA: entraron 6,5 cm³ de gas o 0.0065 litros (Este es el resultado con todos los datos de la calculadora) Sino, redondeando es 0,01 litro

1. 4 litros de gas que se encuentra a una presión de 24 atm, son comprimidos isotérmicamente, hasta ocupar un volumen de 1000 cm³. ¿A qué presión se encuentra ahora el gas en el nuevo volumen?

RESPUESTA: 96 atmósferas

1. 400 cm³ de gas, que se encuentran a 333°C, se expanden isobáricamente hasta ocupar un volumen de 1680 cm³. ¿Cuánto vale la nueva temperatura que tiene el gas?

RESPUESTA: 2272°C

1. Un recipiente hermético contiene un gas a una presión de 4,8 atm con una temperatura de 333°C ¿Qué valor toma la presión si la temperatura aumenta hasta los 383 °C?

RESPUESTA: 5,19 atm

1. Calcular el volumen que ocupa un gas de 10 moles de un gas a una temperatura de 25°C y a 20 atm de presión.

RESPUESTA: 12, 22 litros