



TALLER QUÍMICA °9
TEMA: LEY DE DALTON

NOMBRE: _____ **FECHA:** _____

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

1. Una muestra de 25.0 g de oxígeno se confina en un recipiente a 0 °C y 1000 torr. A continuación, se bombean 6.00 g de hidrógeno al recipiente a temperatura constante. ¿Cuál será la presión final del recipiente (suponiendo que los gases sólo se mezclan y no reaccionan)?
2. Una mezcla gaseosa contiene 3.23 g de cloroformo, CHCl_3 , y 1.22 g de metano, CH_4 . Suponiendo que ambos compuestos se mantienen como gases, ¿qué presión ejerce la mezcla en el interior de un recipiente metálico de 50.0 mL a 275 °C? ¿Cuál es la presión con la que contribuye el CHCl_3 ?
3. Una mezcla de ciclopropano y oxígeno sirve como anestésico. Si las presiones parciales del ciclopropano y del oxígeno son de 140 torr y 560 torr, respectivamente, ¿cuál es la proporción molar entre el ciclopropano y el oxígeno en esta mezcla? ¿Cuál es la proporción correspondiente de moléculas?
4. ¿Cuál es la fracción molar de cada gas en una mezcla cuyas presiones parciales son de 0.467 atm de He, 0.317 atm de Ar y 0.277 atm de Xe?