

6.- Un recipiente cerrado de 2 l. contiene oxígeno a 200°C y 2 atm. Calcula:

- a) Los gramos de oxígeno contenidos en el recipiente.
- b) Las moléculas de oxígeno presentes en el recipiente.

7.- Tenemos 4,88 g de un gas cuya naturaleza es SO_2 o SO_3 . Para resolver la duda, los introducimos en un recipiente de 1 l y observamos que la presión que ejercen a 27°C es de 1,5 atm. ¿De qué gas se trata?

8.-Un mol de gas ocupa 25 l y su densidad es 1,25 g/l, a una temperatura y presión determinadas. Calcula la densidad del gas en condiciones normales.

9.- Un recipiente contienen 100 l de O_2 a 20°C. Calcula: a) la presión del O_2 , sabiendo que su masa es de 3,43 kg. b) El volumen que ocupara esa cantidad de gas en condiciones normales.

10.- Calcula la fórmula molecular de un compuesto sabiendo que 1 l de su gas, medido a 25°C y 750 mm Hg de presión tiene una masa de 3,88 g y que su análisis químico ha mostrado la siguiente composición centesimal: C, 24,74 %; H, 2,06 % y Cl, 73,20 %.