

## LEY DE DALTON

- 1- En un recipiente hay 45 g de dióxido de carbono y 60 g de nitrógeno, siendo la presión total 500 mm de Hg. Calcula a) La presión parcial de cada gas b) El porcentaje en volumen de cada gas en la mezcla
- 2- En un matraz de 10 litros, a 25 °C, se introducen 2,0 g de hidrógeno, 8,4 g de nitrógeno y 4,8 g de metano. Calcula a) La fracción molar de cada gas b) La presión parcial de cada gas c) La presión total de la mezcla si la temperatura se eleva hasta 100°C
- 3- En un recipiente de 2 litros hay oxígeno a la presión de 3 at y 25°C. En otro recipiente de 5 litros hay nitrógeno a la presión de 2 at y 50 °C. Se mezclan ambos gases en un recipiente de 8 litros a 40°C. Calcula a) La presión parcial de cada gas en la mezcla b) La presión total de la mezcla c) El porcentaje en volumen de la mezcla
- 4- Un recipiente de 5 litros contiene un 80% de nitrógeno y un 20% de oxígeno a la presión de 3 atm Si la temperatura es de 25°C calcula: a) La presión parcial de cada gas b) La masa en g de cada gas