

**Ejercicios Propuestos:**  
**Ley de las Presiones Parciales de Dalton**

➤ **Ejercicio 1**

En un recipiente de capacidad 10 litros contiene una mezcla de gases formada por 50 gr de oxígeno y 100 gramos de nitrógeno. Si la presión total del recipiente son 3 atm. Calcular las presiones parciales de cada gas. Masas Molares: N = 14 g/mol O = 16 g/mol

➤ **Ejercicio 2**

Un recipiente de 2 litros contiene, a 27ºC, una mezcla de gases formada por 0,8 gramos de monóxido de carbono, 1,6 gramos de dióxido de carbono y 1,4 gramos de metano (CH<sub>4</sub>) Calcular:

- El número de moles de cada gas.
- La fracción molar de cada gas.
- La presión total y la parcial de cada gas.

Masas Molares: C = 12 g/mol O = 16 g/mol H = 1 g/mol

➤ **Ejercicio 3**

Una mezcla de 5,00 g de O<sub>2</sub>, 15,00 g de N<sub>2</sub> y 12,00 g de CO<sub>2</sub> está contenida en un volumen de 1,0 L a una temperatura de 300,15 K ¿Cuál será la presión total del sistema?

Masas Molares: C= 12,0 g/mol O= 16, 0 g/mol N= 14,0 g/mol.