



Calcula la presión parcial de cada gas si se sabe que la presión total de la mezcla es 543 mmHg.

a) He, $x = 0,61$, $P =$ mmHg

b) Ne, $x = 0,27$, $P =$ mmHg

c) Ar, $x = 0,12$, $P =$ mmHg

1. ¿Cuál es el volumen de 3?12 moles de un gas en TPE?

2. ¿Con qué magnitudes está relacionada la difusión de los gases de Graham?

Con el volumen.

Con la densidad.

Con la masa molar.

Con la masa.

3. ¿A qué gas corresponden los siguientes datos: volumen 1,89 L; masa 2,45 g; presión 1,2 atm; temperatura 286 K?

4. Calcula los gramos y la cantidad de moléculas presentes en 5,6 L de neón a TPE.

a) g de Ne

b) $\times 10^{23}$ moléculas de He

5. ¿Cuál es el nuevo volumen de una masa de HIDRÓGENO si se conoce que ocupaba 1,9 L a 23°C, y en un momento posterior la temperatura ascendió a 43 °C, mientras la presión permaneció constante?