



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?