Unidad Educativa Particular
"SADOWIŃSKI SCHOOL"

PRUEBA SUMATIVA
2º PARCIAL 2 QUIMESTRE
14 DE FEBRERO DE 2022

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) _____ × 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?

LIVEWORKSHEETS