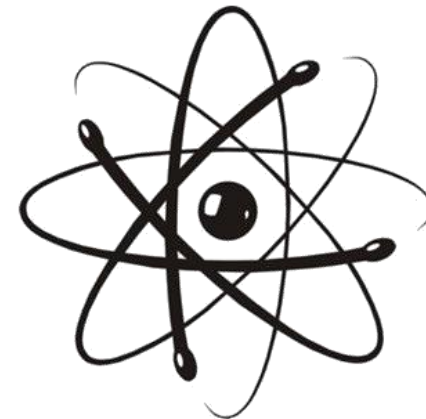


Misturas Gasosas

Prof. Francis Isotton
Química

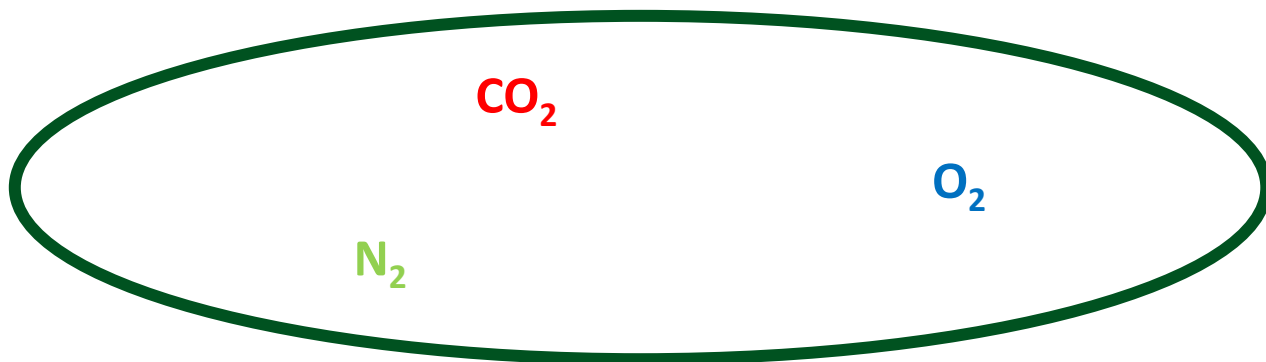


Misturas Gasosas

- Mistura de dois ou mais gases sempre constitui um sistema homogêneo.

$$n_T = n_x + n_y + n_z$$

$$P V = (n_x + n_y + n_z) R T$$



Exemplo:

❖ 64 g O_2

❖ 56 g N_2

❖ 44 g CO_2

$V = 12,3 \text{ L}$

$T = 27 \text{ }^\circ\text{C}$

Misturas Gasosas

Tem-se um recipiente com 4 L de $\text{H}_{2(g)}$ puro, à pressão de 2 atm, conectado a outro (com válvula fechada) contendo 3 L de $\text{CO}_{2(g)}$ puro a 6 atm. Calcule a pressão interna na qual o sistema se estabiliza, abrindo a torneira que separa os gases e mantendo a temperatura.

Módulo 17

323, 325, 326,

328, 330.

Agenda 2020