

GASES E DISPERSÕES

LEI DE AVOGADRO →

Mesmas condições P e T + mesmo n de dif. gases = ocupa mesmo volume

$$V_m = \frac{V}{n} \rightarrow \text{dm}^3$$

↓ Volume molar dm^3/mol

↓ mol

$$\rho = \frac{m_{\text{solução}}}{V_{\text{solução}}} \rightarrow \text{g}$$

↓ densidade ou massa volumica g/dm^3

↓ dm^3

$$M = \frac{m}{n}$$

PTN $V_m = 22.4 \text{ dm}^3/\text{mol}$
0°C; 1atm



$$C = \frac{n}{V} \rightarrow \text{mol}$$

↓ concentração molar mol/dm^3

↓ dm^3

$$C_{\text{mássica}} = \frac{m_{\text{soluto}}}{V_{\text{solução}}} \rightarrow \text{g}$$

↓ concentração mássica g/dm^3

↓ dm^3

$$x_A = \frac{n_A}{n_{\text{Total}}}$$

Fração molar

$$w_A = \frac{m_A}{m_{\text{Total}}}$$

Fração mássica

SEM UNIDADES · VALOR ENTRE 0 e 1

$$\% V/V_A = \frac{V_A}{V_{TOTAL}} \times 100$$

$$ppm_{V_A} = \frac{V_A}{V_{TOTAL}} \times 10^6$$

! POSSO escrever estas formulas com n, m, N...

DILUIÇÕES

$$f = \frac{C_i}{C_f} \text{ ou } f = \frac{V_f}{V_i}$$

↓
Factor de diluição

$$C = \frac{n}{V} \leftarrow \text{util}$$