

$$c = \frac{n}{V}$$

concentração molar (molaridade) ( $\text{mol/dm}^3$ )

$n$  - quantidade de soluto ( $\text{mol}$ )

$V$  - volume da solução (soluto + solvente) ( $\text{dm}^3$ )

$$c_m = \frac{m}{V}$$

concentração mássica ( $\text{g/dm}^3$ )

$m$  - massa do soluto ( $\text{g}$ )

$V$  - volume da solução ( $\text{dm}^3$ )

$$\rho = \frac{m}{V}$$

massa volúmica (densidade) ( $\text{g/cm}^3$ )

$m$  - massa total ( $\text{g}$ )

$V$  - volume total ( $\text{cm}^3$ )

$$\% (m/m) = \frac{m_{\text{soluto}}}{m_{\text{solução}}} \times 100$$

porcentagem em massa.

$$x_i = \frac{n_i}{n}$$

fração molar

$n_i$  - quantidade do componente  $i$

$n$  - quantidade total da mistura

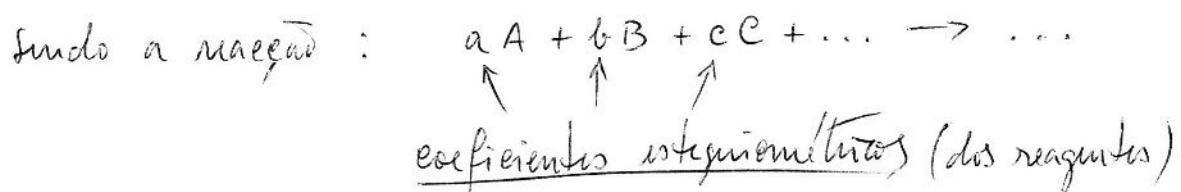
$$c_1 V_1 = c_2 V_2$$

diluições

$$f = \frac{V_2}{V_1} = \frac{c_1}{c_2}$$

factor de diluição

Reagente limitante  $\rightarrow$   $\min \left\{ \frac{m_A}{a}, \frac{m_B}{b}, \frac{m_C}{c}, \dots \right\}$  (1)



Rendimento

$$\eta = \frac{n_R}{n_T} = \frac{m_R}{m_T} \quad (2)$$

$n_R$  ( $m_R$ ) — mols (massa) realmente obtida de um produto.  
 $n_T$  ( $m_T$ ) — mols (massa) teoricamente esperada admitindo a reação completa (conversão máxima)

Esquema gráfico para reações

