

Rappels sur les notions molaires

N_A : nombre d'Avogadro, quantité correspondant au nombre d'atomes dans 12g de $^{12}_6\text{C}$ ($6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$)

Notations :

C : concentration molaire en mol/L de la solution

Cm ou t : concentration, ou titre, massique en g/L

V : volume en L

Vm : volume molaire en L/mol

M : masse molaire de l'espèce en g/mol

m : masse de solide en g

N : nombre d'entités dans un échantillon

n : quantité de matière en mol

ρ : masse volumique d'un corps en kg/L ($\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ kg/L}$)

d : densité d'un corps



$$N = n \times N_A$$

$$m = n \times M$$

$$C = n / V$$

$$C_m = t = m / V$$

$$V = n \times V_m$$

$$\rho = m / V$$

$$d = \rho_{\text{corps}} / \rho_{\text{eau}}$$