

Pour tous les états

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

m : masse en g
M : masse molaire en g.mol⁻¹

Pour les liquides purs

$$n = \frac{\rho \times V}{M}$$

ρ : masse en g.mL⁻¹
V : volume du liquide en mL
M : masse molaire en g.mol⁻¹

Pour les gaz

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

V : volume du gaz en L
V_m : volume molaire en L.mol⁻¹

Solution = Solvant + Soluté(s)

Concentration en quantité de
matière de soluté en mol.L⁻¹

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

n : quantité de matière de soluté en mol
V : volume de solution en L

Concentration en masse de
soluté en g.L⁻¹

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

m : masse de soluté en g
V : volume de solution en L

Formule de dilution

$$C_{\text{mère}} \times V_{\text{mère}} = C_{\text{fille}} \times V_{\text{fille}}$$

C_{mère} et C_{fille} : concentration en soluté de la solution mère et de la solution fille en mol.L⁻¹ ou en g.L⁻¹
V_{mère} et V_{fille} : volume de la solution mère et de la solution fille V en L