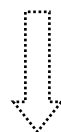
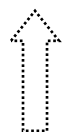


$$m_{\text{soluté}} = n_{\text{soluté}} \times M_{\text{soluté}} \quad \leftarrow \quad n_{\text{soluté}} = \frac{m_{\text{soluté}}}{M_{\text{soluté}}} \quad \rightarrow \quad C = \frac{n_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}} \quad \rightarrow \quad n_{\text{soluté}} = C \times V_{\text{solution}}$$

$$C = \frac{C_m}{M_{\text{soluté}}}$$

Concentration en quantité de matière apporté

$$C = \frac{m_{\text{soluté}}}{M_{\text{soluté}} \times V_{\text{solution}}}$$



Concentration en masse de soluté apporté

$$C_m = C \times M_{\text{soluté}}$$

$$m_{\text{soluté}} = C \times M_{\text{soluté}} \times V_{\text{solution}}$$

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

$$m_{\text{soluté}} = C_m \times V_{\text{solution}}$$

Masse	m	g
Masse molaire	M	g.mol⁻¹
Quantité de matière	n	mol
Volume	V	L
Concentration en quantité de matière	C	mol.L⁻¹
Concentration en masse	C_m	g.L⁻¹