

Chapitre 2 : préparer des solutions aqueuses

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

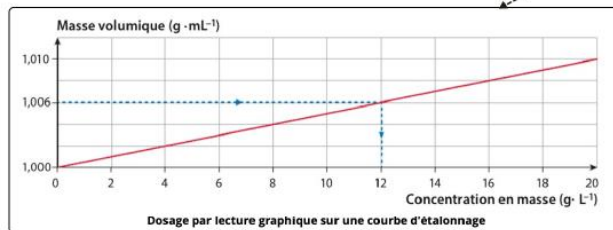
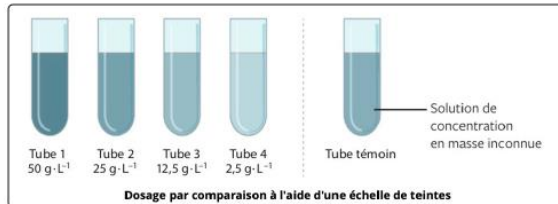
Cm : concentration en masse ($\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$)
 m : masse de soluté (g)
 V : volume de solution (L)

Concentration en masse

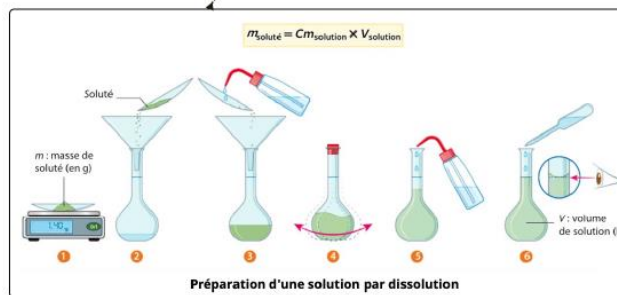
Préparer une solution

Solution = soluté + solvant
 (minoritaire) (majoritaire)
 Définition d'une solution

Dosage



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



$$Cm_2 = \frac{V_1 \times Cm_1}{V_2}$$

Cm_1 : concentration en masse de solution mère ($\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$)
 Cm_2 : concentration en masse de solution fille ($\text{g} \cdot \text{L}^{-1}$)

