

## Chapitre 9 du livre

Concentration massique  $\cancel{c(E)} = \frac{m(E)}{V_{\text{solution}}}$

entité chimique  
↓  
g  
↙  
↘  
L

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

g  
↙  
↘  
L

g.L<sup>-1</sup>

TP dissolution (p. 133)

Facteur de dilution (TP pharmacie)

$$F = \frac{C_{\text{mêu}}}{C_{\text{fille}}} = \frac{V_{\text{fille}}}{V_{\text{mêu}}}$$

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

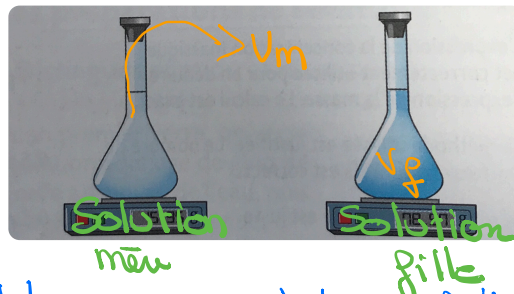
avec les concentrations massiques

$$C_{\text{mm}} \times V_{\text{m}} = C_{\text{mf}} \times V_{\text{f}}$$

g.L<sup>-1</sup>      L      g.L<sup>-1</sup>      L

Exemple dilution:

La solution mêu a une concentration de 2,00 g.L<sup>-1</sup> dans une fiole de 50 mL



On souhaite obtenir une solution fille de concentration

1,00 g.L<sup>-1</sup> dans une fiole de 50 mL.

Résolution :

On cherche le facteur de dilution :

$$F = \frac{C_m}{C_f} \quad \text{AN: } F = \frac{2,00}{1,00} = 2,00$$

$$F = \frac{V_f}{V_m} \quad V_m = \frac{V_f}{F} \quad \text{AN: } V_m = \frac{50 \cdot 10^{-3}}{2,00} = 25 \cdot 10^{-3} \text{ L}$$

V<sub>m</sub> à prélever