



# DISSOLUTION / DILUTION EXERCICES CORRECTION

## Glucose et concentration

1.  $n = CV = \frac{m}{M} \Rightarrow m = MCV = 180 \times 5,00 \cdot 10^{-2} \times 200 \cdot 10^{-3} = 1,80 \text{ g}$

2. Lors d'une dilution, la **quantité de matière de soluté ne varie pas**.

$$n_m = n_f \Rightarrow C_m V_{m\grave{a} \text{ pr\^e}l\grave{e}v\grave{e}r} = C_f V_f \Rightarrow V_{m\grave{a} \text{ pr\^e}l\grave{e}v\grave{e}r} = \frac{C_f V_f}{C_m} = \frac{1,00 \cdot 10^{-2} \times 100 \cdot 10^{-3}}{5,00 \cdot 10^{-2}} = 2,00 \cdot 10^{-2} \text{ L} = 20,0 \text{ mL}$$

- A l'aide d'une pipette jaugée de 20,0 mL munie d'une propipette, prélever 20,0 mL de solution mère.
- Verser le volume prélevé dans une fiolle jaugée de 100,0 mL.
- Ajouter de l'eau distillée jusqu'à mi-hauteur. Boucher. Agiter.
- Compléter avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge.
- Boucher. Agiter.

## Un peu de tonus

1.  $n = \frac{m}{M} = \frac{148 \cdot 10^{-3}}{176} = 8,41 \cdot 10^{-4} \text{ mol.}$

2.  $n = CV \Rightarrow C = \frac{n}{V} = \frac{8,41 \cdot 10^{-4}}{250 \cdot 10^{-3}} = 3,36 \cdot 10^{-3} \text{ mol. L}^{-1}.$

3.  $n' = C'V' = 2,55 \cdot 10^{-3} \times 220 \cdot 10^{-3} = 5,61 \cdot 10^{-4} \text{ mol.}$   
 $\left. \begin{array}{l} 8,41 \cdot 10^{-4} \text{ mol} \leftrightarrow 300 \text{ g} \\ 5,61 \cdot 10^{-4} \text{ mol} \leftrightarrow m' \text{ (en g)} \end{array} \right\} \Rightarrow m' = \frac{5,61 \cdot 10^{-4} \times 300}{8,41 \cdot 10^{-4}} = 200 \text{ g.}$

## Et le sulfate de cuivre ?

1. Lors d'une dilution, la **quantité de matière de soluté se conserve**.

On peut donc écrire :

$$n_m = n_f \Rightarrow c_m V_{m\grave{a} \text{ pr\^e}l\grave{e}v\grave{e}r} = c_f V_f \Rightarrow V_{m\grave{a} \text{ pr\^e}l\grave{e}v\grave{e}r} = \frac{c_f V_f}{c_m} = \frac{100 \times 5,0 \cdot 10^{-3}}{1,0 \cdot 10^{-1}} = 5,0 \text{ mL}$$

2. Protocole expérimental :

- A l'aide d'une pipette jaugée de 5,0 mL munie d'une propipette, prélever 5,0 mL de solution mère.
- Verser ce prélèvement dans une fiolle jaugée de 100,0 mL.
- Ajouter de l'eau distillée jusqu'à mi-hauteur. Boucher. Agiter.
- Compléter avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge. Boucher. Agiter.