TP 7.1 – Préparer une solution de glucose

Objectifs:

- ▶ Revoir le principe d'une dissolution et d'une dilution
- ▶ Réaliser une dissolution et une dilution.

Contexte : Les patient-es en hypoglycémie ont besoin d'un apport en glucose contrôlé. Pour ça, à l'hôpital on prépare des solution avec une concentration en glucose précise.

→ Comment préparer une solution avec une concentration donnée en réalisant une dissolution ou une dilution ?

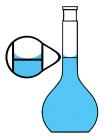
Document 1 - Solution glucosée

Une solution de glucose à 5% signifie qu'elle contient $5.0\,\mathrm{g}$ de glucose pour $100\,\mathrm{g}$ de solution, soit $100\,\mathrm{mL}$ de solution aqueuse.

Document 2 - Protocole de dissolution dans le désordre









1 Verser le solide dans la fiole jaugée

2 Agiter la fiole pour homogénéiser

3 Peser le glucose en poudre

4 Remplir avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge

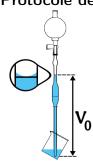
5 Verser de l'eau distillée jusqu'au 2/3 de la fiole

6 Agiter de nouveau pour homogénéiser

Document 3 - Protocole de dilution dans le désordre



1 Agiter la fiole pour homogénéiser



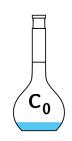
2 Prélever la solution mère à diluer



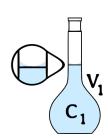
3 Verser de l'eau distillée jusqu'au 2/3



4 Agiter de nouveau pour homogénéiser



5 Verser la solution mère dans la fiole jaugée



6 Remplir avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge

Document 4 - Facteur de dilution

Le **facteur de dilution** est le rapport du volume de la solution fille sur le volume de la solution mère prélevé

$$F = \frac{V_1}{V_0}.$$

C'est aussi le rapport de la concentration mère sur la concentration fille

$$F = \frac{c_0}{c_1}.$$

On dit qu'on a dilué ${\cal F}$ fois une solution.

1 — Il faut préparer une solution de glucose de $50\mathrm{mL}$ à 15% pour une patiente hypoglycémique. Calculer la masse de glucose en poudre à prélever pour la solution.
2 — Remettre dans l'ordre les étapes du protocole de dissolution.
 ▲ ♣ Réaliser la solution de glucose à 15 %. 3 - Pour un autre patient, il faut réaliser une solution de 50 mL, 10 fois moins concentrée que la première. Calculer le volume à prélever de la première solution (solution mère) afin de réaliser une deuxième solution de 50 mL (solution fille).
4 — Calculer la concentration en glucose de la deuxième solution.
5 — Remettre dans l'ordre les étapes du protocole de dilution.
△ 🎤 Réaliser la deuxième solution de glucose à l'aide d'une dilution.