

## **ACTIVITE 4**

### COMMENT DILUER UNE SOLUTION AQUEUSE DE GLUCOSE ?

Il est nécessaire pour de nombreuses solutions concentrées de les **diluer** avant utilisation. Nous allons apprendre aujourd'hui comment diluer avec précision une solution.

#### **But :**

La semaine dernière, vous avez préparé une solution de glucose de concentration  **$C_1 = 25 \text{ g/L}$** .

On veut **diluer 10 fois** cette solution pour obtenir **100 mL** d'une solution de glucose de concentration  **$C_2 = 2,5 \text{ g/L}$**

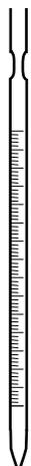
#### **Objectifs :**

- Exécuter un protocole expérimental de dilution.
- Réaliser des mesures de volume.
- Respecter des procédures et consignes de sécurité.

#### **Principe :**

Diluer 10 fois, c'est prendre 10 mL de la solution 1 avec une **pipette jaugée** de ..... Et une **propipette**, d'introduire cette solution 1 dans une **fiolle jaugée** de ..... et de rajouter de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge.

## Matériel :



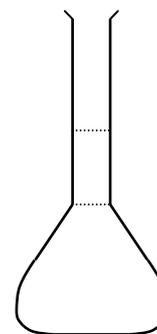
pipette graduée



pipette jaugée



Propipette

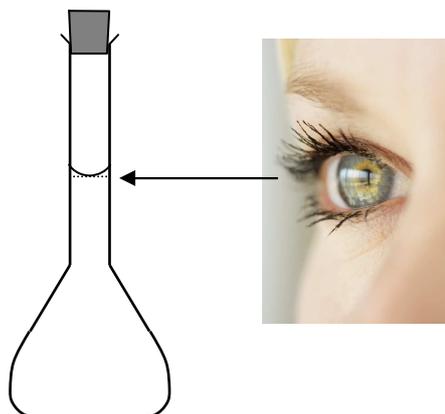


fiolle jaugée

## Protocole :

Pour réaliser la dilution :

- Prendre la solution 1 à l'aide de la pipette de 10 mL et de la propipette.
- Vider le contenu de la pipette dans la fiolle jaugée de 100 mL.
- Avec la pissette d'eau distillée, remplir la fiolle jusqu'au trait de jauge (finir au compte-goutte pour ne pas dépasser !!!!).
- Boucher et agiter: la solution 2 est prête.



L'œil doit être au niveau du trait de jauge, et le niveau doit être fait avec le bas du ménisque.

**Pour bien comprendre :**

- Quelle est la concentration de la solution 1 ?
- Quelle est la masse de glucose contenue dans 10 mL (= 0,010 L) de solution 1 ?
  
- Quelle est la concentration de la solution 2 ?
- Quelle est la masse de glucose contenue dans 10 mL (= 0,010 L) de solution 2 ?

.....

.....

.....

.....