

**Matériel :**

* Erlenmeyer de 250 mL
* Eprouvette graduée de 150 mL
* Balance
* Spatule
* Coupelle
* Eau distillée
* Glucose
* Pastilles d’hydroxyde de sodium
* Bleu de méthylène

**Examen de potion**

*Préparation du liquide traitement des mandrakes*

Port des gants et des lunettes obligatoire

* Introduire  **mol** d’hydroxyde de sodium (NaOH) dans un erlenmeyer
* Introduire **molécules d’eau** dans l’erlenmeyer. Mélanger pour dissoudre l’hydroxyde de sodium dans l’eau
* Ajouter **mol** de glucose () au mélange. Mélanger pour dissoudre le glucose dans la solution aqueuse.
* Ajouter 3 gouttes de bleu de méthylène.
* Fermer l’erlenmeyer puis agiter pour observer une coloration
* Lorsque le mélange est incolore, l’agiter de nouveau.

**Données :**

Masse d’un atome d’hydrogène :

Masse d’un atome d’oxygène : kg

Masse d’un atome de sodium (Na) : g

Masse d’un atome de carbone (C) :

**Travail à faire :**

Réécrire la recette en remplaçant les termes en bleu par les masses à prélever afin que Ron puisse valider son examen de potion.

Une fois la recette réécrite, appeler le professeur pour valider les calculs et préparer ce liquide magique.

C’est la catastrophe, Ron Weasley n’a rien compris ! Il ne saura jamais préparer le liquide magique dans les règles de l’art du professeur Rogue.

La fin de la 5e année approche à Poudlard, Harry, Ron et Hermione se préparent à passer leur examen de potion sous la surveillance de l’impitoyable professeur Rogue.

Réputé pour sa sévérité et son intransigeance, il ne supportera pas une erreur de quantité ou bien l’utilisation d’un mauvais matériel.

TP : Examen de potion à Poudlard

Chapitre 9- La mole : compter les entités dans la matière