

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. Heureusement, Hermione lui donne un indice ci-dessous.

TP : Examen de potion à Poudlard

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

**Examen de potion**

*Préparation du liquide magique*

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 que la magie opère !

**Matériel :**

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

**Données :**

Masse d’un atome d’hydrogène () :

Masse d’un atome d’oxygène ( : kg

Masse d’un atome de sodium () : g

Masse d’un atome de carbone () :

**Travail à faire :**

Dans la recette ci-dessus, convertir les trois expressions soulignées en gramme. Les trois calculs devront être correctement rédigés avec le raisonnement détaillé.

Vendredi, nous préparerons cette potion…

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.

**\*Indice : Que veut dire mol ?**