

**Matériel :**

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

**Travail à faire :**

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

Vendredi, nous préparerons cette potion…

**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 () :

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.

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

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-vidéo : Que veut dire mol ?**

 <http://acver.fr/definitionmole>

TP : Examen de potion à Poudlard

**Examen de potion**

*Préparation d’un poison pour Veracrasse (*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 !