

Le schtroumpf curieux vient de dérober la recette d'un liquide magique chez Gargamel



Textes originaux modifiés

## 1. AIDONS LE SCHTROUMPF CURIEUX...

Données : Masses molaires atomiques ( en  $\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$ ) :

H : 1      C : 12      O : 16      Na = 23

### 1.1. Hydroxyde de sodium

- ❖ Quelle est la masse molaire de l'hydroxyde de sodium NaOH?
- ❖ Quelle masse d'hydroxyde de sodium faut-il peser ?

### 1.2. Glucose

- ❖ Quelle est la masse molaire du glucose  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ ?
- ❖ Quelle masse de glucose faut-il peser ?

### 1.3. Eau

- ❖ Quelle est la masse molaire de l'eau ?
- ❖ Quelle masse faut-il prendre ?  $m =$
- ❖ Quel volume d'eau faut-il prendre ?  $V =$

## 2. MANIPULATION

Verser les ingrédients dans l'ordre dans l'erlenmeyer.  
Boucher.  
Agiter.  
Quelle est la couleur du liquide obtenu ?.....

Laisser reposer quelques minutes.  
Qu'observe-t-on ?.....  
Agiter.  
Quelle est la couleur du liquide obtenu ?.....