

Chp VI : Préparation de l'eau de chaux

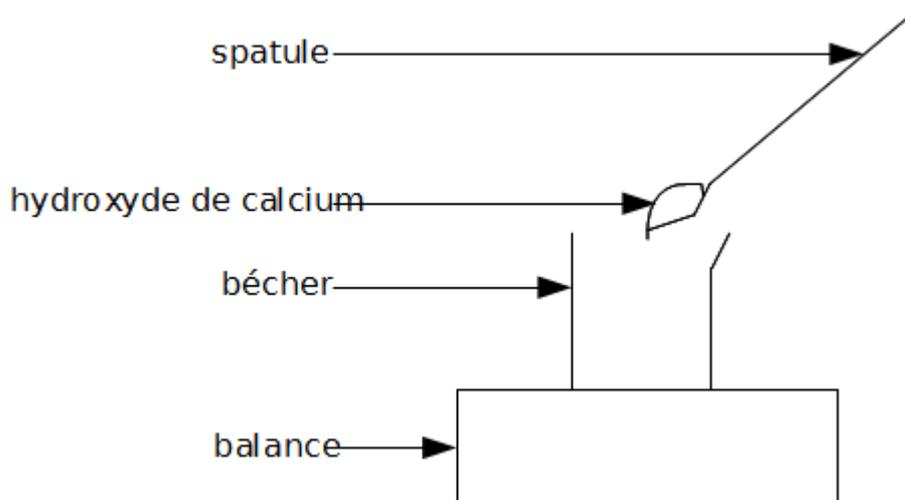
I. Mode opératoire

Mélange hétérogène : mélange dont on voit les constituants à l'œil nu.

Mélange homogène : mélange dont on ne voit pas les constituants à l'œil nu.

Corps pur : Une substance qui n'est pas un mélange est un corps pur. Il n'y a qu'un seul constituant.

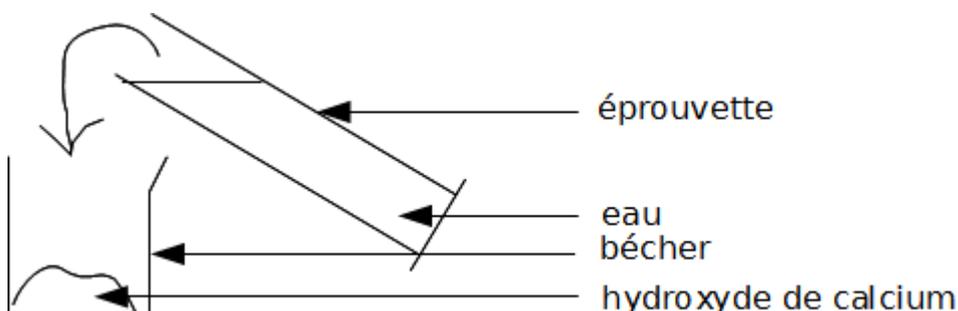
- Peser 2 grammes d'hydroxyde de calcium (ou chaux éteinte).



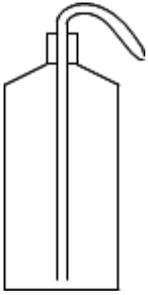
On mesure une masse de 2g.

Pour mesurer une **masse**, on utilise une **balance**. L'unité de **masse** est le **kilogramme** (symbole de l'unité : **kg**)

- Mesurer 40mL d'eau dans un bécher de 250mL.



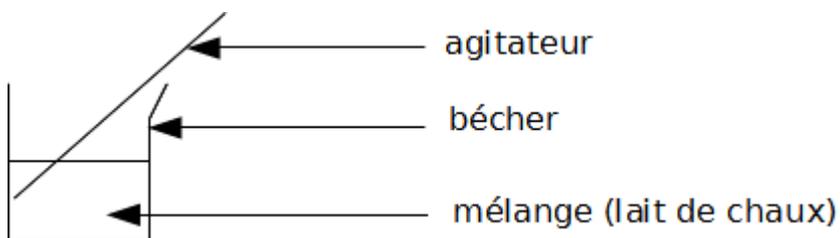
Utiliser la pissette pour remplir l'éprouvette



On mesure un volume de 40mL.

Pour **mesurer** un volume, on utilise une **éprouvette**. L'unité de **volume** est le **litre** (symbole de l'unité : **L**)

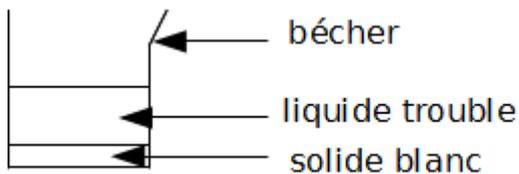
- Mélanger à l'aide de l'agitateur



On obtient un liquide blanc : le **lait de chaux**.

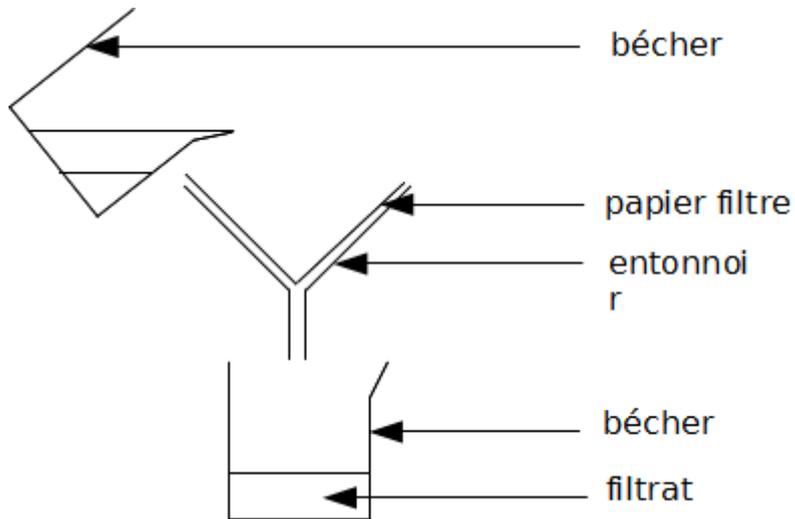
On distingue des particules en suspension dans l'eau : c'est un mélange **hétérogène**.

- Laisser décanter



On laisse reposer le lait de chaux. Les particules les plus lourdes tombent au fond. C'est une **décantation**.

- Filtrer le dessus

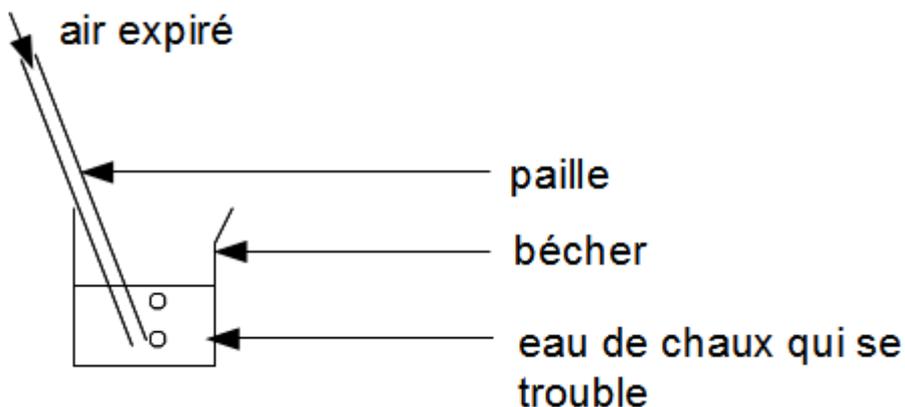


Après la filtration, on obtient le filtrat : un liquide limpide que l'on appelle eau de chaux.

On ne distingue pas les composants du mélange : c'est un mélange homogène.

II. Test de l'eau de chaux

L'eau de chaux se trouble en présence de dioxyde de carbone.



Le gaz dissous dans les **boissons gazeuses** est le **dioxyde de carbone**.

From:

<https://www.physix.fr/dokuwiki/> - Physix.fr

Permanent link:

https://www.physix.fr/dokuwiki/doku.php?id=6eme20182019:preparation_de_l_eau_de_chaux

Last update: 2020/07/24 03:30

