

FABRIQUER L'EAU DE CHAUX

NOM : _____

MANIPULATION : 😞 😐 😊 😄

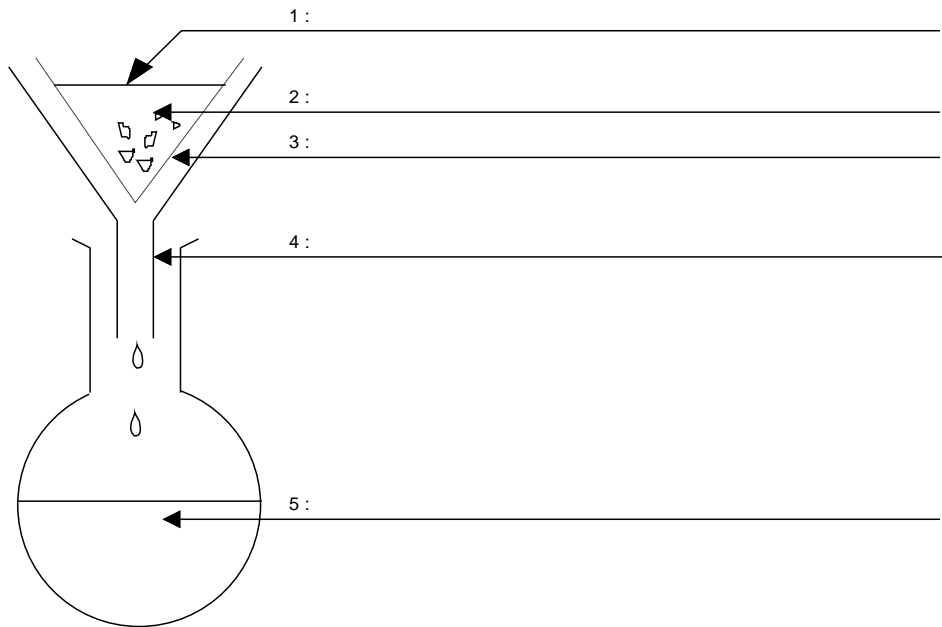
CLASSE : _____

COMPTE RENDU : 😞 😐 😊 😄

Quels sont les deux corps chimiques utilisés pour fabriquer l'eau de chaux ?

Une fois mélangés, on obtient du **lait** de **chaux**. Ce lait de chaux est un **mélange hétérogène**. Comment voit-on que ce mélange est hétérogène ?

*Ecrire sur le schéma ci-dessous les légendes suivantes :
l'eau distillée ; l'entonnoir ; les grains de chaux ; l'eau de chaux ; le filtre.*



Pourquoi le filtre laisse-t-il passer les liquides ?

L'eau de **chaux** qui traverse le filtre est un **mélange homogène**. Comment voit-on que ce mélange est homogène ?

L'eau de chaux est le réactif spécifique du dioxyde de carbone.

Cela veut dire que **l'eau de chaux se trouble lorsqu'elle est en contact avec du dioxyde de carbone.**

Si on souffle dans l'eau de chaux, que se passe-t-il ?

D'où vient l'air que l'on a soufflé dans l'eau de chaux ?

Pourquoi l'eau de chaux se trouble-t-elle quand on souffle dedans ?

Vocabulaire : L'eau distillée. La chaux. Des grains solides. Flotter. Des petits trous. Un pore. Un liquide. Transparent. Clair. Limpide. Devenir blanc. Se troubler. Les poumons. L'air (un air). Rejeter. Dioxyde de carbone.

Pour fabriquer l'eau de chaux on utilise de l'eau **distillée** (pure) et de la **chaux** (ciment blanc).

Le **lait de chaux** est un **mélange hétérogène** car on voit des grains **solides** flotter dans le **liquide**.

Le filtre est percé de petits trous, les **pores**, qui arrêtent les grains solides, mais laissent passer le liquide.

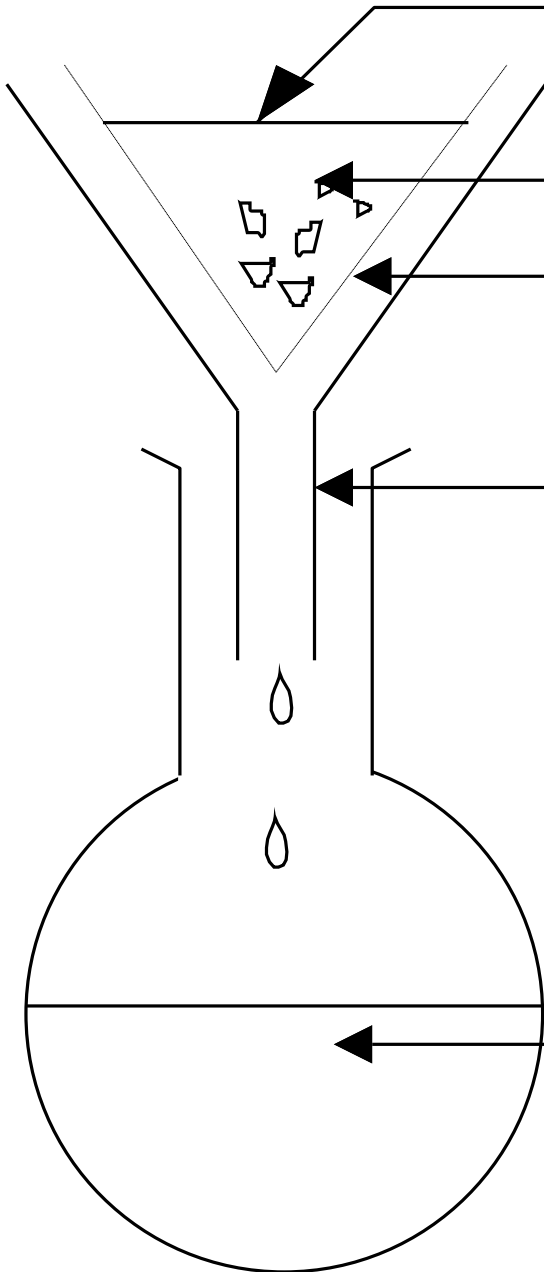
1 : L'eau distillée

2 : Les grains de chaux

3 : Le filtre

4 : L'entonnoir

5 : L'eau de chaux



L'eau de **chaux** est un **mélange homogène** car elle est claire, transparente et limpide.

Si on souffle dans l'eau de chaux, elle devient blanche : **elle se trouble**.

L'air que l'on a soufflé dans l'eau de chaux provient de nos poumons.

L'eau de chaux se trouble car **l'air qui sort de nos poumons contient** beaucoup de **dioxyde de carbone**.