

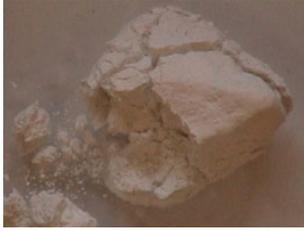
Test du gaz carbonique.

1. PRÉPARATION DE LA CHAUX ÉTEINTE.



Brûlures

Protéger les yeux et la peau



Dans un bécher déposer, avec une pince, l'échantillon de chaux vive.

Quelques gouttes d'eau versées sur la chaux vive provoquent une désagrégation du morceau de chaux vive

On dit que la chaux vive se **délite**.

Le bécher chauffé, ce qui est l'indice d'une réaction chimique à l'issue de laquelle la chaux vive sera devenue de la chaux éteinte.

2. PRÉPARATION DU LAIT DE CHAUX



La chaux éteinte ne présente plus de risque pour les tissus biologiques.

Le remplit le bécher jusqu'à la moitié environ

On remue périodiquement avec un agitateur.

On obtient une suspension appelée «Lait de chaux»

3. PRÉPARATION DE L'EAU DE CHAUX.



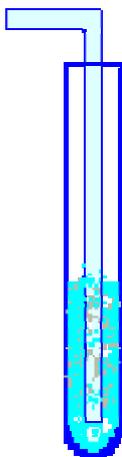
Le lait de chaux décante rapidement séparant la chaux éteinte d'un liquide transparent et incolore qui semble être de l'eau

On filtre ce liquide suivant le protocole déjà étudié

Le filtrat recueilli semble semblable à de l'eau pure.

Ce qui reste à vérifier

4. TEST DU GAZ CARBONIQUE.



Un tube à essais est rempli à moitié avec le filtrat

Le tube à dégagement est plongé jusqu'au fond du tube à essais.

Le tube à dégagement doit être plongé le plus profond possible pour allonger le parcours des bulles dans le réactif et augmenter ainsi la durée du barbotage.

A l'aide d'une seringue un fait barboter de l'air rien ne se passe même si on insiste.

A l'aide d'un chalumeau, on expire lentement

L'air expiré est chargé en gaz carbonique

Le filtrat se trouble, car on a reconstitué une partie du calcaire utilisé pour fabriquer la chaux vive

Le filtrat n'était pas de l'eau, on l'appellera eau de chaux.

L'eau de chaux servira à tester la présence de gaz carbonique

Ce qu'il faut retenir..

- **Lorsque l'eau de chaux est troublée par un gaz qui barbote, ce gaz contient du gaz carbonique en notable quantité**