

Extrait du Cours de Physique et de Chimie

<http://www.eduonline.net/spip/spip.php?article48>

Le dioxyde de carbone et la matière en 5ème

5ème - Comment identifier la présence de dioxyde de carbone ?

- 5ème - Matière (Archives) -



Date de mise en ligne : samedi 25 mars 2006

Description :

Comment l'eau de chaux permet-elle de mettre en évidence la présence de dioxyde de carbone ?

Cours de Physique et de Chimie

Description du test

Pour identifier la présence de dioxyde de carbone, on se sert de l'eau de chaux. L'eau de chaux est limpide (transparente) et elle va se troubler en présence de dioxyde de carbone.

N.B. : gazeux dans les conditions normales de température et de pression.

Exemple avec une eau gazeuse minérale

Avant : Le dioxyde de carbone n'a pas barboté dans l'eau de chaux



Avant L'eau de chaux est limpide. La bouteille d'eau minérale gazeuse n'a pas été secouée. L'expérience vient donc de commencer.

http://pedagogie.ac-montpellier.fr:8080/disciplines/scphysiques/academie/PCMFOAD/5eme/boissons_gaz/image/test_eaudechaux1.jpg

Après : Le dioxyde de carbone a barboté dans l'eau de chaux



Après L'eau de chaux est trouble. La bouteille d'eau minérale a été secouée. L'expérience se déroule depuis quelques minutes.

http://pedagogie.ac-montpellier.fr:8080/disciplines/scphysiques/academie/PCMFOAD/5eme/boissons_gaz/image/test_eaudechaux2.jpg