

Extrait du Cours de Physique et de Chimie

<http://www.eduonline.net/spip/spip.php?article47>

L'eau et la matière en 5ème

5ème - Comment identifier la présence d'eau ?

- 5ème - Matière (Archives) -



Date de mise en ligne : samedi 25 mars 2006

Description :

Comment le sulfate de cuivre anhydre permet-il de mettre en évidence la présence d'eau ?

Cours de Physique et de Chimie

Description du test

Le sulfate de cuivre anhydre est une poudre blanche. Au contact de l'eau, elle devient bleue. Il s'agit alors de sulfate de cuivre hydraté.

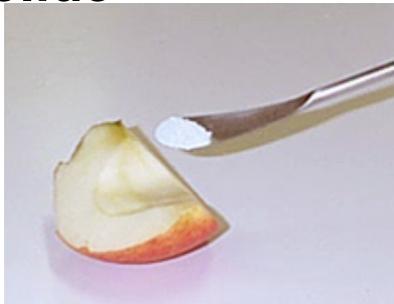


test du sulfate de cuivre anhydre Image trouvée sur :

<http://www.web-sciences.com/tp2nde/tp4/image1.jpg>

Il est à noter que seule l'eau permet ce changement de couleur ce qui a valeur de test. De plus, lors de cette hydratation on notera un dégagement de chaleur.

Exemple avec un solide



Avant Vous noterez la couleur blanche du sulfate de cuivre anhydre qui est dans la spatule.

<http://www.web-sciences.com/tp2nde/tp4/image3.jpg>



Après Le sulfate a été déposé à la surface de la pomme et celui-ci a changé de couleur (blanc —> bleu). La pomme contient donc de l'eau.

<http://www.web-sciences.com/tp2nde/tp4/image2.jpg>