

LE TEST DE RECONNAISSANCE DE L'EAU

Comment reconnaître la présence d'eau ?

Je sais décrire ce que je vois lors d'une expérience.	Inf2	Real1
Je sais suivre un protocole en respectant les règles de sécurité.		

Sécurité

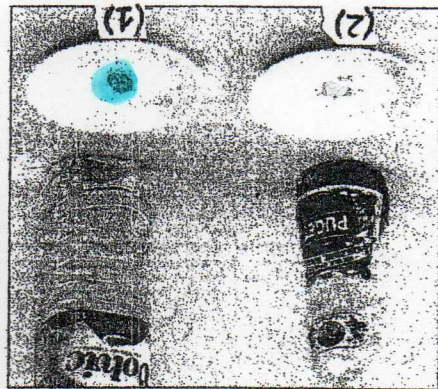
1) Observe les deux pictogrammes de sécurité du sulfate de cuivre anhydre et donne leur signification :

- nocif, irritant
- dangereux pour l'environnement



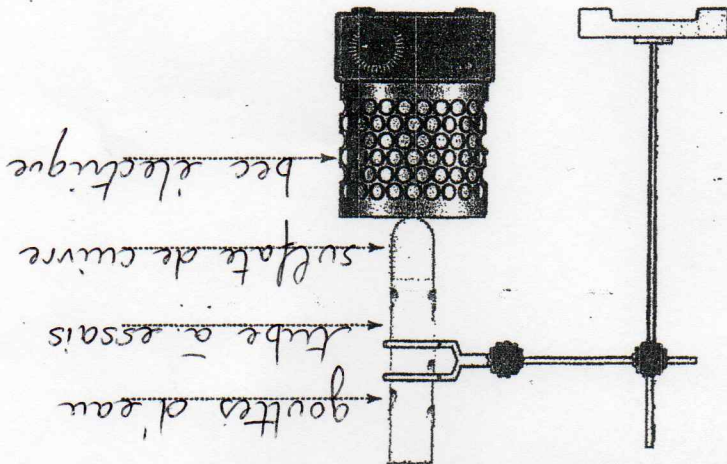
1) Expérience

doc 5



- a) Chauffe, dans un tube à essais des cristaux bleus de sulfate de cuivre.
b) Quelle est la couleur prise par le sulfate de cuivre ? *bleu*
c) Qu'observes-tu à la sortie du tube et sur les parois ? *de la buée*
d) Complète la légende du doc 4.
e) doc 5 : Partage dans deux coupelles la poudre obtenue en 2 échantillons (1) et (2).
f) Verse quelques gouttes d'eau sur l'échantillon (1). Quelle est la couleur prise par l'échantillon (1) ? *bleu*
g) Verse quelques gouttes d'huile sur l'échantillon (2). Quelle est la couleur prise par l'échantillon (2) ? *blanche*

doc 4



2) Interprétation

Vocabulaire :
Hydraté : qui contient de l'eau
Anhydre : qui ne contient pas d'eau

- a) Le sulfate de cuivre *hydrate* est bleu.
b) Si on le chauffe, il devient *blanc* en libérant son *eau*.
c) Lorsqu'il ne contient plus d'eau, le sulfate de cuivre est dit *anhydre*.
d) Le sulfate de cuivre anhydre, de couleur *blanche*, redevient du sulfate de cuivre hydraté de couleur *bleu*, au contact de l'eau.

3) Conclusion

Ce changement de couleur fait du sulfate de cuivre un DETECTEUR D'EAU.
Le sulfate de cuivre ANHYDRE blanc permet de détecter la présence d'eau : il passe alors de la couleur blanche à la couleur bleue.