

ACTIVITE 4 : LE TEST DE RECONNAISSANCE DE L'EAU

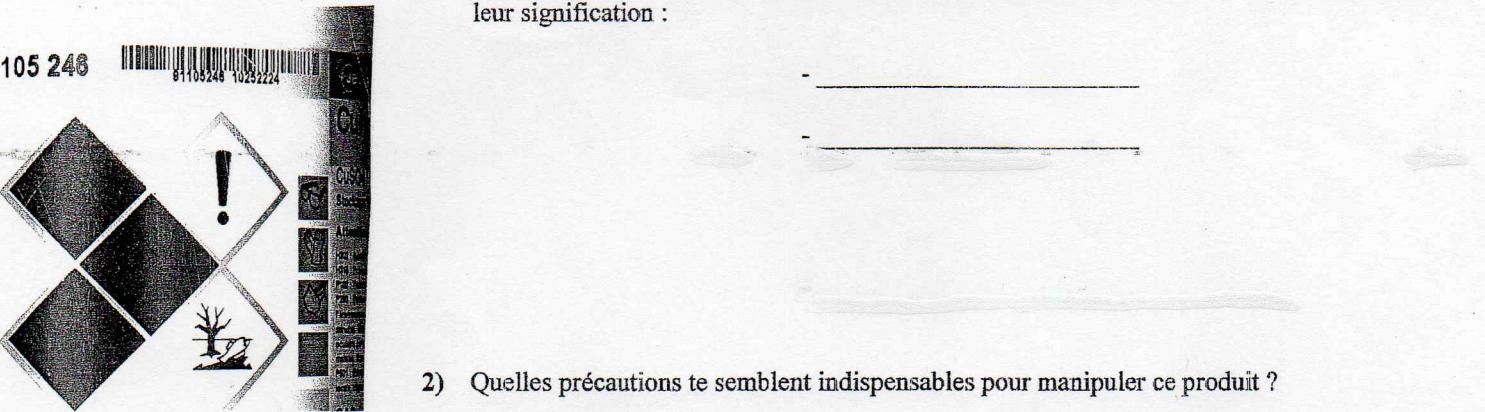
Comment reconnaître la présence d'eau ?

Je sais décrire ce que je vois lors d'une expérience.	Inf2	
Je sais suivre un protocole en respectant les règles de sécurité.	Rea1	

Sécurité

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

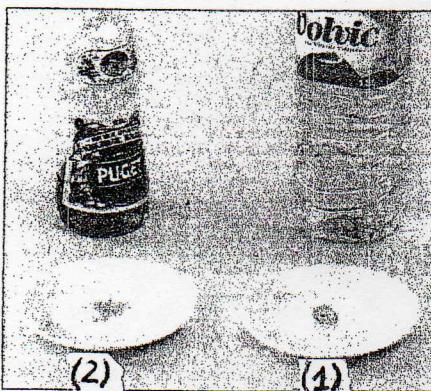
105 246



- 2) Quelles précautions te semblent indispensables pour manipuler ce produit ?

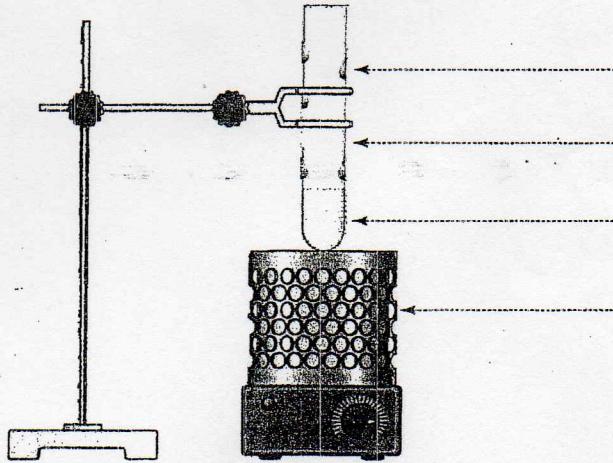
1) Expérience

doc 5



- a) Chauffe, dans un tube à essai, des cristaux bleus de sulfate de cuivre.
 b) Quelle est la couleur prise par le sulfate de cuivre ?
 c) Qu'observe-tu à la sortie du tube et sur les parois ?
 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) ?
 g) Verse quelques gouttes d'huile sur l'échantillon (2). Quelle est la couleur prise par l'échantillon (2) ?

doc 4



2) Interprétation

Vocabulaire :

Hydraté : qui contient de l'eau

Anhydre : qui ne contient pas d'eau

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