

UNE EXPÉRIENCE SUR LES PROPRIÉTÉS DU SAVON

Je vous propose cette expérience qui permet de comprendre les propriétés du savon.

Matériels nécessaire:

3 gobelets en plastique

Du sel de table

De la craie

De l'eau

Du savon liquide

1 Remplir les 3 gobelets avec la même quantité d'eau.

2 Dans le gobelet n°1, ajouter une cuillère à soupe de sel. Dans le n°2, une cuillère à soupe de craie écrasée. Dans le n°3, ne rien ajouter.

3 Ajouter une cuillère à soupe de savon dans chaque gobelet. Mélanger avec la cuillère pendant 5 secondes. Comparer les 3 solutions.

Résultat:

Les 3 solutions réalisés dans cette expérience ont des résultats différents.

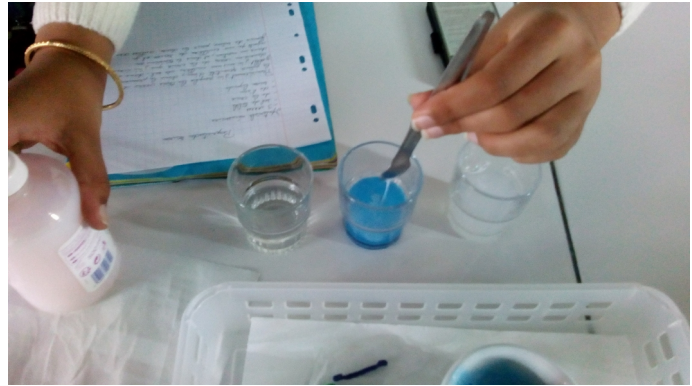
Dans la solution n°1, le sel a pour effet de limiter le mélange du savon avec l'eau.

On peut observer que la solution mousse très peu.

Dans le cas n°2, la craie a principalement le même effet que le sel. Le mélange mousse légèrement.

Pour le n°3, le savon se trouve dans un milieu propice. Il mousse beaucoup !

Le savon a la particularité de perdre de son efficacité dans les milieux acide, salée et calcaire.



Remarque post expérience : Normalement seul le verre sans sel, ni craie doit "mousser", or avec la craie il y a quand même eu de la mousse mais pas avec le sel.