

Mélanges :

Observer le phénomène de saturation lors du mélange d'un solide dans l'eau et en rendre compte quantitativement.

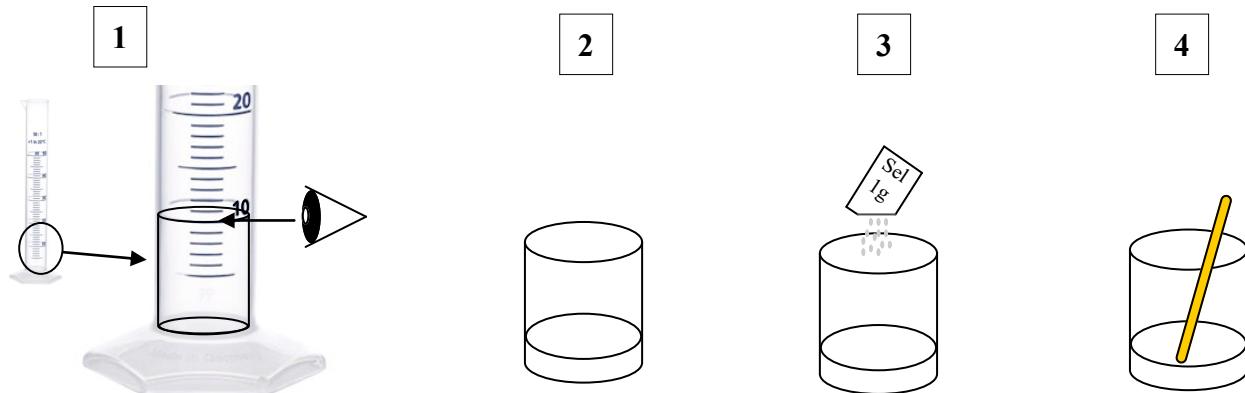
Test de solubilité du sel dans l'eau :

1 - Mesurer 10 ml d'eau tiède dans l'éprouvette graduée (mettre son œil bien en face la graduation).

2 - Verser ensuite l'eau dans le récipient.

3 - Ajouter 1 sachet de sel de 1 gramme.

4 - Remuez pendant une minute.



5 - Observer si un dépôt de sel est présent au fond du récipient.

6 - Rajouter un sachet de 1 gramme de sel et remuer pendant 1 minute et observer à nouveau.

Répéter l'opération jusqu'à observer un dépôt de sel.

On a mis en tout sachets de sel , c'est à dire g dans 10 ml d'eau,

ce qui correspond à g pour 1 L.

La solubilité du sel dans l'eau est de : 360 g/L.

Expliquez pourquoi le résultat de mon expérience est cohérent avec cette donnée :

.....
.....

Test de solubilité du sucre dans l'eau :

Mesurer 10ml d'eau tiède dans l'éprouvette graduée et verser l'eau dans un autre récipient.

Rajouter un sachet de sucre de 4 grammes et remuer pendant une minute.

Peut-on observer un dépôt de sucre au fond du récipient ?

Quel est le plus soluble entre le sel et le sucre ? (expliquer)

.....
.....