

Elève N°1

Elève N°1

Elève N°1

Elève N°1

Elève N°1

Elève N°1

TP1 : MELANGE DE SOLIDES ET LIQUIDES

1. Expériences: Peut-on dissoudre n'importe quelle substance solide dans l'eau ?

Dans cinq béchers contenant environ 20 ml d'eau, verser:

1- Bécher1: une cuillère rase de sel

2- Bécher2: un morceau de sucre

3- Bécher3: une cuillère farine

4- Bécher4: une cuillère sulfate de cuivre (II) de couleur bleue

5- Bécher 5: une cuillère de sable.

Boucher, agiter puis laisser reposer ces mélanges et observer.

2. Observations :

a-Noter vos observations dans le tableau ci-dessous.

Mélange réalisé	eau + sucre	eau + sel	eau + farine	eau + sulfate de cuivre	eau + sable
Ce que vous voyez :					
mélange homogène ou mélange hétérogène					

Pour certains solides, leur mélange avec l'eau donne un mélange -----, c'est-à-dire un mélange dans lequel on ne distingue pas à l'œil nu les constituants. On dit que ces solides sont solubles dans l'eau.

L'eau est un bon **solvant** car de nombreux solides peuvent s'y dissoudre : c'est le cas, parmi les solides testés, du-----, du ----- et du -----.

En revanche, parmi les solides testés, certains ne se dissolvent pas dans l'eau : ce sont le----- et la -----

On dit qu'ils sont insolubles dans l'eau car on obtient un mélange -----.

3- Conclusion:

Utiliser le vocabulaire, faire correspondre chaque chiffre au mot convenable pour que le bilan ait un sens :

- **Un solide est 1 dans l'eau lorsque le mélange obtenu est 2.**

L'eau (qui dissout) est alors un 3 et le solide est appelé 4.

L'expérience au cours de laquelle un soluté est dissout dans un solvant est une 5. Le mélange homogène obtenu est 6.

- **Un solide est 7 dans un liquide (l'eau) si le mélange obtenu après agitation est 8.**

VOCABULAIRE:

- **Mélange homogène: mélange dont on ne peut pas distinguer les constituants à l'œil nu.**
- **Mélange hétérogène: mélange dont on peut distinguer au moins deux constituants à l'œil nu.**
- **Se dissoudre: un solide se dissout dans l'eau si on obtient un mélange Homogène. On réalise alors une dissolution et on obtient une solution.**
- **Soluté: solide, liquide ou gaz qui se dissout dans un solvant.**
- **Solvant: liquide dans lequel on dissout un soluté.**
- **Soluble dans: qui peut se dissoudre dans ce liquide.**
- **Insoluble dans : qui ne peut pas se dissoudre dans ce liquide.**