

Thème : Mélanges et Solutions

Mélanges homogènes et hétérogènes (soluble/non soluble)

Matériel :

- eau, sel, sucre, café
- 8 verres
- 16 feuilles blanches A4
- cahier d'expérience
- un protocole d'expérimentation distribué à chaque groupe

- Phase 1 : Questionnement

Questions : Est-ce que tout se mélange avec de l'eau?

Fais un schéma sur ce qui se passerait si on mélangeait des solides proposés et l'eau. (ANNEXE 1)

- Expérience 1 : eau//sel
- Expérience 2 : eau/sucre
- Expérience 3 : eau/sable
- Expérience 4 : eau/café
-

Réponse attendues :

Les solides ont-ils disparu ? Comment le savoir ? (conservation de la masse)

Certains solides (comme le sel ou le sucre) sont solubles dans l'eau.

Le mélange est alors limpide : c'est un mélange homogène aussi appelé solution.

D'autres solides (comme le sable) sont insolubles : le mélange est alors trouble. C'est un mélange hétérogène aussi appelé suspension.

Mélanges et solutions- Semaine du 8/06 au 12/06

ANNEXE 1

Est-ce que tous les liquides se mélangent ?

Eau + sel	Eau + sable	Eau + sucre	Eau+ café
<u>Schéma de départ :</u>			
<u>Schéma à la fin d'expérience :</u>			
<u>Remarques</u>	<u>Remarques</u>	<u>Remarques</u>	<u>Remarques</u>