

Les changements d'état de l'eau (2)

Un mélange est un assemblage de différents éléments. Le mélange est homogène (eau + sucre) s'il apparaît uniforme. L'eau est le solvant et le corps dissout (le sucre) est le solute. Le mélange est hétérogène (sable + gravier) si on peut discerner ses constituants. Il existe des mélanges liquides (eau + sel ; eau + sucre, eau + alcool). Le sel et le sucre sont solubles l'eau solides (banane + manioc ; sable + gravier) gazeux (oxygène + gaz carbonique). La séparation des composantes des composantes d'un mélange permet d'obtenir des corps purs. C'est un tri des particules. Les principales méthodes de séparation sont le tamisage qui permet de séparer les constituants d'un mélange à cause de la taille variable de leur grains, la décantation qui permet de dissocier les particules solides du liquide, la filtration dans un mélange liquide contenant de très fines particules solides en suspension, la distillation qui permet de séparer un mélange de liquide dont les températures d'ébullition sont différentes

Application

- 1) Un assemblage de différents éléments est.....
Un mélange estOU.....
Le corps dissout dans un mélange homogène est appelé.....et l'eau est appelée.....
Il existe des mélanges.....
- 2) Réalise un mélange liquide et un mélange solide avec
Sucre – lait – eau – sable – gravier – riz – miel
- 3) Les techniques de séparation des composantes d'un mélange sont.
.....
Eau de mer – eau boueuse – riz + farine de mil - sable + gravier.