

هذا الملف تم تحميله من موقع Talamid.ma



الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين لجهة سوس ماسة

Direction régionale Taroudant
collège Tifnout

Première année du cycle secondaire collégial parcours international

Matière : Physique et Chimie

Chapitre 10:Les mélanges

Réalisé par :

Lahcen SELLAK

E-mail : lahcensellak17@gmail.com

Année scolaire :2019/2020

Talamid.ma : لمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع

- 1 Définition d'un mélange
- 2 Types des mélanges
- 3 Étude de quelques mélanges

Objectifs

Objectifs

- Connaître la définition d'un mélange.
- Savoir identifier le mélange homogène et le mélange hétérogène .

Situation déclenchante

Situation déclenchante

Dans la nature existe une diversité de produits qui se présentent sous différents états. On trouve comme exemple des eaux minérales, des jus et des boissons, ainsi que de l'air. Ce sont des mélange.

- Qu'est ce qu'un mélange ?
- comment peut-on faire la distinction entre les mélanges ?

Définition d'un mélange

Définition

- **Un mélange** est formé de deux ou plusieurs constituants différents. Il existe sous les trois états de la matière.
 - Mélange solide : les minéral, béton de ciment ...
 - Mélange liquide : les jus, café....
 - Mélange gazeux : l'air...

Types des mélanges

Expérience

- On ajoute de sable et du sel dans deux récipient contenant de l'eau.



Types des mélanges

Observation

- Dans le récipient 1 (eau + sable) on peut distinguer les constituants du mélange. On appelle ce mélange **hétérogène**.
- Dans le récipient 2 (eau + sel) on ne peut pas distinguer les constituants du mélange. On appelle ce mélange **homogène**.

Types des mélanges

Conclusion

Il y a deux types des mélanges :

- **Un mélange homogène** : est un mélange dont on ne peut pas distinguer à l'œil nu ces différents constituants.
- **Un mélange hétérogène** : est un mélange dont on peut distinguer à l'œil nu au moins deux constituants.

Étude de quelques mélanges

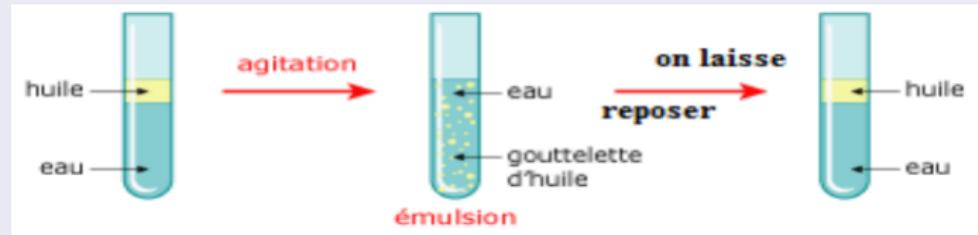
Mélange de l'eau et de l'alcool



L'eau et l'alcool forment un mélange homogène, on dit que l'alcool et l'eau sont **miscible**.

Étude de quelques mélanges

Mélange de l'eau et d'huile



- Avant l'agitation, l'huile reste au – dessus de l'eau. Après agitation, le mélange est trouble : l'huile s'est dispersée dans l'eau sous forme de minuscules gouttelettes d'huile. Ce mélange est appelé : **une émulsion**.
- Après un repos on obtient un mélange **hétérogène**.
- L'eau et l'huile se sont des liquides **non miscibles**.

Étude de quelques mélanges

Mélange de liquide et de gaz

- Les boissons gazeuses contiennent un gaz dissous dans le liquide, ce gaz apparaît sous forme des bulles.
- Les boissons gazeuses sont des mélanges homogènes de liquide et gaz.