

Homogène Hétérogène**1 EXPERIMENTATION**

Prendre de l'eau et de l'huile, les mélanger très fortement jusqu'à ce que le mélange semble homogène.

Laisser décanter, observer, conclure.

Prendre de l'eau et de l'alcool légèrement iodé, faire la même manipe.

Question : où est la différence ? Comment qualifier le mélange eau/alcool et le mélange eau/huile ?

Prendre un jus de fruit : poser la question : que fait-on avant de l'ouvrir pour le boire. Pourquoi fait-on ça ? *Conclure par rapport à l'expé précédente : on peut séparer les composants juste en patientant : donc par décantation.*

Filtrer le jus de fruit. Observer. Laisser décanter : est-ce que ça sert à quelque chose ?

2 SEPARATION DES COMPOSANTS D'UN MELANGE

On peut séparer certains composants d'un mélange de manière simple : par filtration ou par décantation.

Schémas

Autres moyens pour séparer les composants d'un mélange ? citer centrifugation, distillation...

Réaliser une distillation

On peut aussi séparer les composants par des moyens physiques plus complexes :
distillation *schéma et explications*

Homogène Hétérogène**3 DEFINITIONS**

Un mélange est dit **hétérogène** si on peut en séparer les composants par décantation ou par filtration.

Un mélange est dit **homogène** si on ne peut pas en séparer les composants, ni par décantation ni par filtration.

Certains mélanges hétérogènes ont un aspect homogène ; on en sépare les composants par centrifugation (lait) ou ultra centrifugation (sang), ce qui permet d'accélérer le processus de décantation.

Cas des eaux gazeuses : homogène ou hétérogène ???

Eau sucrée, salée ?

Eau à 0 °C avec glaçons ?

4 TECHNIQUES A CONNAÎTRE : méthode, schémas**Distillation****Filtration****Décantation**