

Extraction des espèces chimiques

Nous avons vu que des substances chimiques pures sont des espèces chimiques. Cependant dans la nature on ne trouve pas d'espèces chimiques. Que ce soit dans les végétaux, les minéraux... Les substances chimiques ne sont pas pures. Si on veut récupérer une espèce chimique il faut donc pouvoir l'isoler, ce que l'on réalise grâce à une extraction.

1. Définition

Une extraction consiste à arracher une (ou plusieurs) espèces chimiques d'un milieu solide ou liquide.

Les espèces chimiques obtenues après extraction sont appelées "extrait" ou "essence" (essence de vanille en cuisine par exemple).

Activité 1 page 20

2. Extraction par solvant

2.1. Principe

Dans une extraction par solvant le but est de faire passer par solubilisation la substance à extraire dans un solvant. Voici quelques Exemples de solvants :

- eau (pour le thé par exemple)
- cyclohexane
- éther...

2.2. Comment choisir un solvant efficace ?

Le solvant extracteur doit être choisi de telle sorte que les espèces chimiques à extraire y soient le plus soluble possible (l'explication de ceci sera donnée dans le chapitre suivant).

Exercices 9 page 30 et 17 page 31