

Extraction liquide-liquide.

* Deux solvants sont dits miscibles s'ils forment une seule phase homogène.
ex : sirop de menthe et eau

* Deux liquides non miscibles forment deux phases (mélange hétérogène)
ex : huile et eau

Lorsqu'une phase contient l'eau on dit que cette phase est la phase aqueuse.

* Au laboratoire pour réaliser ce procédé d'extraction liquide-liquide on utilise une ampoule à décanter

* Dans une ampoule à décanter, les solvants non miscibles se positionnent selon la valeur de leur densité : le solvant ayant la densité la plus faible se place au-dessus.

* Dans le procédé d'extraction liquide-liquide, l'espèce chimique est d'abord présente dans un solvant initial.

Pour extraire l'espèce chimique on utilise alors un deuxième solvant.

Ce deuxième solvant (solvant d'extraction) doit avoir trois qualités indispensables :

↳ l'espèce chimique à extraire doit être plus soluble dans ce solvant que dans le solvant initial.

↳ le solvant d'extraction doit être non miscible avec le solvant initial

↳ le solvant d'extraction ne doit pas transformer chimiquement l'espèce chimique

