

CH1-3 EXTRACTION DES ESPÈCES CHIMIQUES

- L'extraction par un solvant.

- L'extraction d'espèces chimiques à l'aide d'un solvant s'appuie sur les notions de densité, de solubilité et de miscibilité.

Posons le problème.

Le produit A est dilué dans le solvant S_1
on cherche à l'en extraire

La Solution au problème

On dispose d'un autre solvant S_2 plus
« attirant » pour le produit A.

On réalise le mélange dans une ampoule à
décanter.

Le produit A migre vers le solvant S_2 .

On obtient 2 phases séparées qu'on distingue
par leur densité.

On ne retient que la phase contenant S_2 et A

Extraction du diiode présent dans une solution

Pour extraire une espèce dissoute dans un
solvant S_1 , on utilise un autre solvant S_2 , non
miscible avec S_1 , dans lequel l'espèce
chimique est nettement plus soluble.

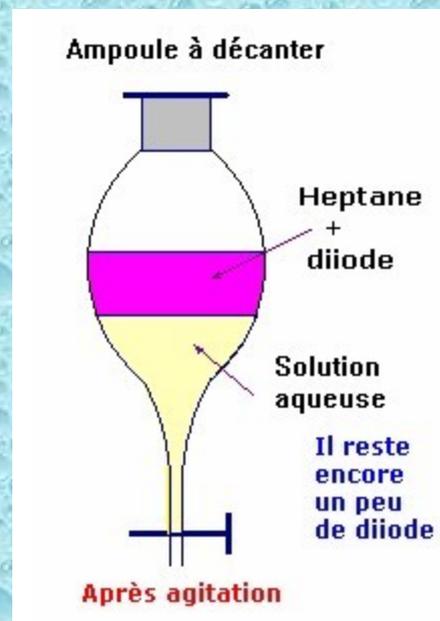
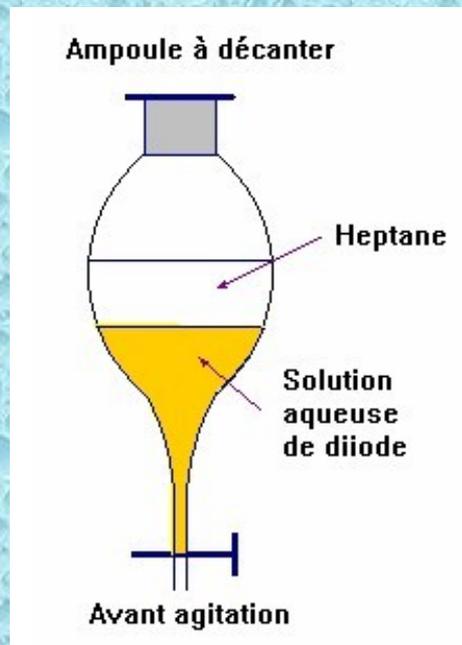


Extraction du diiode.

CH1-3 EXTRACTION DES ESPÈCES CHIMIQUES

Protocole expérimental :

- Introduire le mélange (solution aqueuse d'iodure de potassium et de diiode) dans l'ampoule à décanter
- Puis ajouter délicatement le solvant (hexane ou pentane : solvant organique : liquide incolore moins dense que la solution aqueuse et non miscible)
- Agiter, laisser décanter et dégazer.



On récupère la phase contenant le diiode et le solvant. Après évaporation du solvant, on recueille le diiode (solide).