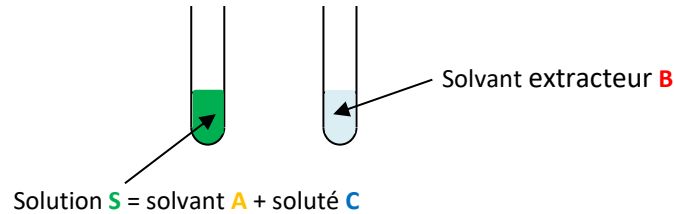




EXTRACTION PAR SOLVANT D'ESPECES CHIMIQUES

On fait passer, par solubilisation dans un solvant, l'espèce chimique à extraire.



Pour extraire C de A à l'aide de B, il faut :

- B non miscible à A.
- B de densité différente de A.
- C plus soluble dans B que dans A.

On privilégie un solvant le plus simple possible à éliminer (température d'ébullition pas trop élevée) et le moins toxique possible pour l'Homme et l'environnement.

On obtient deux phases avec C $\left\{ \begin{array}{l} \text{en solution} \\ \text{soluté} \end{array} \right.$ dans B.
Le liquide le plus dense se trouve en dessous.

Une extraction par solvant se fait à l'aide d'une **ampoule à décanter**, où on introduit S et B.
On agite en dégazant et on laisse décanter. Deux phases apparaissent qui peuvent ensuite être séparées.

