

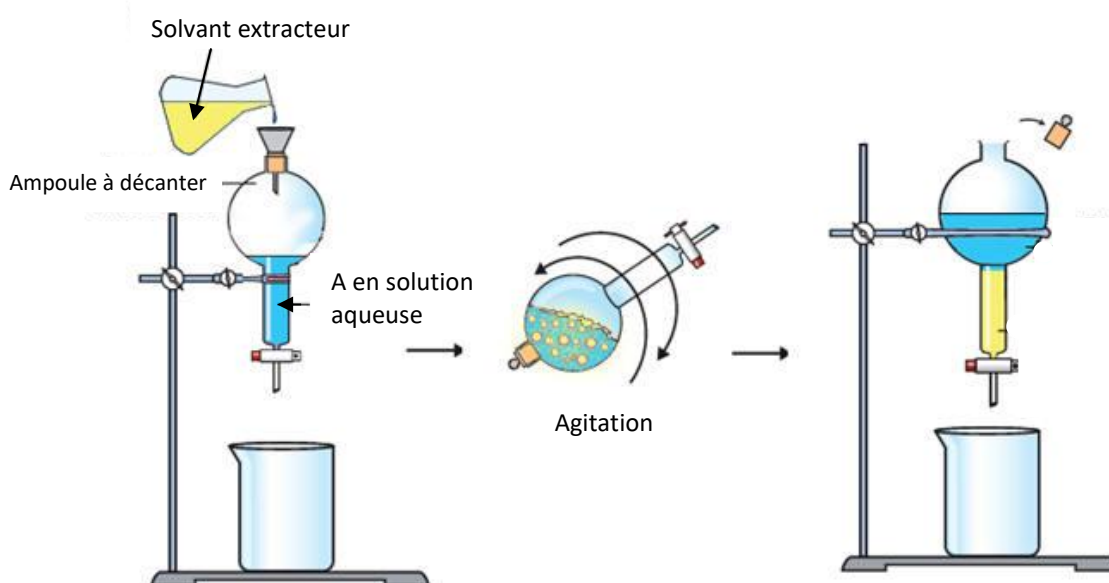


EXTRACTION PAR SOLVANT D'ESPECES CHIMIQUES

EXERCICE

Super facile !

On réalise l'extraction d'une espèce chimique A en solution dans l'eau par un solvant extracteur. La figure ci-dessous représente schématiquement cette extraction :



1. En utilisant les données du tableau, préciser quel solvant extracteur est utilisé. Justifier.
2. Indiquer sur le schéma de droite où se trouvent les phases aqueuse et organique. Justifier.
3. Comment pourrait-on vérifier laquelle des phases est aqueuse ?
4. Pendant la coulée, on enlève le bouchon de l'ampoule à décanter. Pourquoi ?

Données :

	eau	éther	dichlorométhane	espèce A
Tébullition (°C)	100	34,5	40	
danger		très inflammable	peu inflammable, nocif, irritant, cancérigène	
densité	1	0,7	1,3	
solubilité ou miscibilité dans l'éther	non miscible		miscible	très soluble
solubilité ou miscibilité dans le dichlorométhane	non miscible	miscible		très soluble