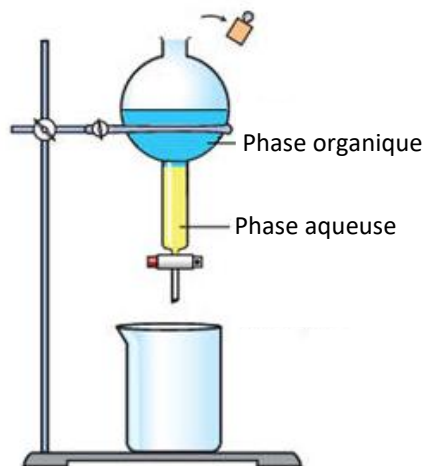




EXTRACTION PAR SOLVANT D'ESPECES CHIMIQUES

EXERCICES CORRECTION

Super facile !



1. On utilise l'éther comme solvant extracteur pour l'espèce A.
A est très soluble dans les deux solvants proposés et les deux solvants sont non miscibles à l'eau et de densités différentes de celle-ci.
Mais l'éther est moins dangereux pour l'Homme et l'environnement et sa température d'ébullition est plus faible que celle du dichlorométhane. Il est donc plus simple à éliminer.
! dichlorométhane cancérigène !
2. L'éther est moins dense que l'eau. La phase organique sera donc au-dessus.
3. On peut vérifier laquelle des deux phases est aqueuse
 - Soit en utilisant du sulfate de cuivre anhydre (blanc) qui prend une teinte bleue en présence d'eau,
 - Soit en ajoutant de l'eau au mélange. La phase qui gagne en volume est alors la phase aqueuse.
4. Pendant la coulée, on enlève le bouchon de l'ampoule à décanter afin de pouvoir remplacer le liquide qui coule par de l'air.