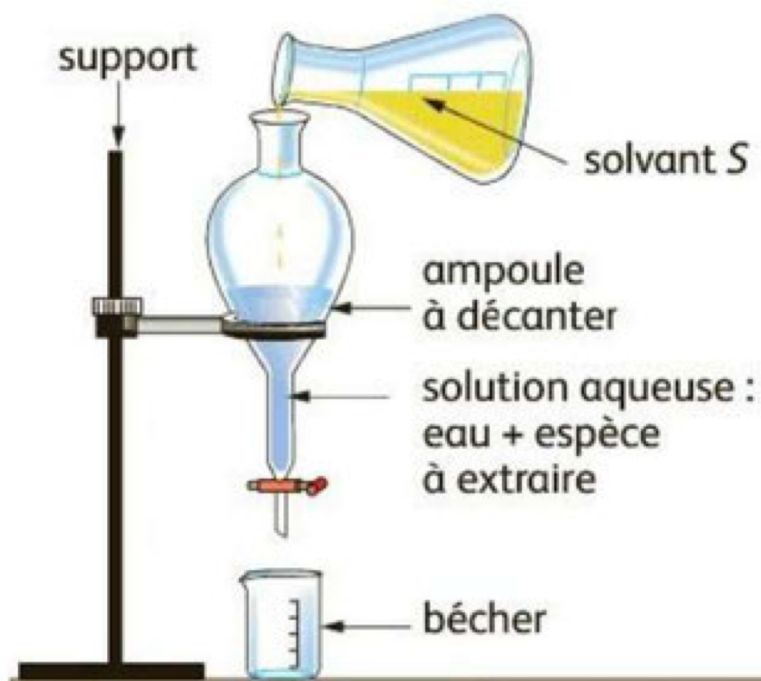


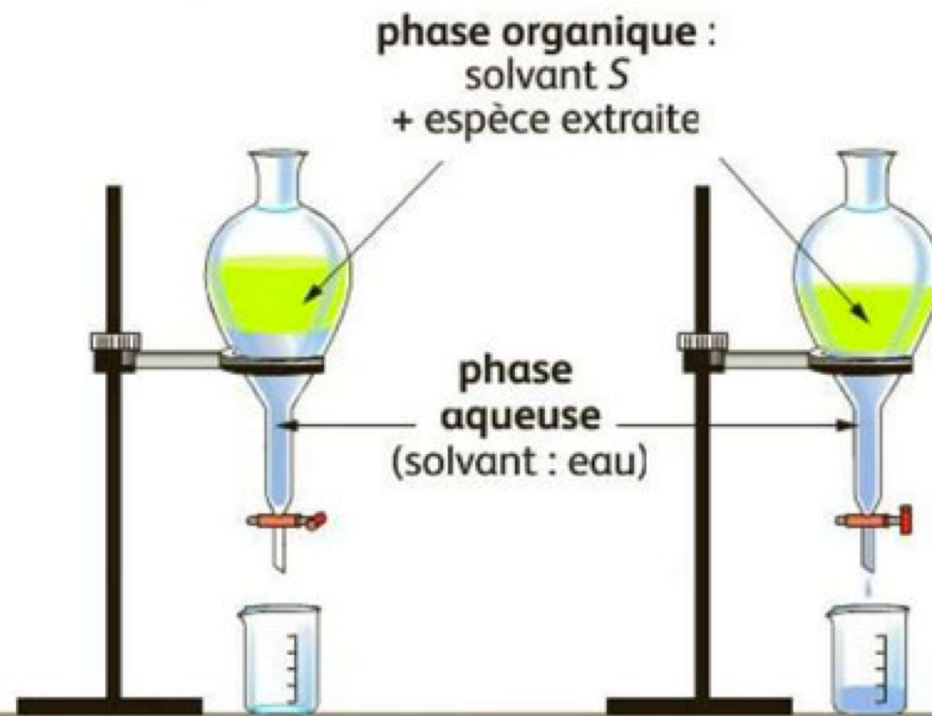
a Introduction du solvant



b Extraction



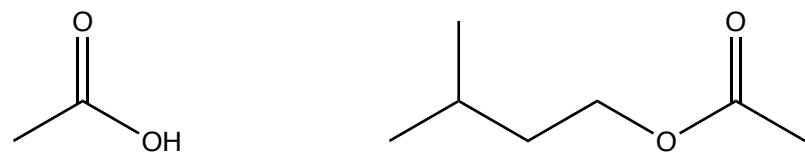
c Séparation



Solvant	Moment dipolaire (D)	Constante diélectrique (F/m)	Caractéristiques
eau	1,85	80	Solvant polaire, protique et dissociant
Acétate d'éthyle	1,78	6,0	Solvant polaire, aprotique
Dichlorométhane	1,60	9,1	Solvant polaire et aprotique
Cyclohexane	0	1,88	Solvant apolaire et aprotique



En fin de réaction:



APTS et H₂O

Protocole:

Extraire la phase aqueuse pas 2x30mL de diéthyle éther

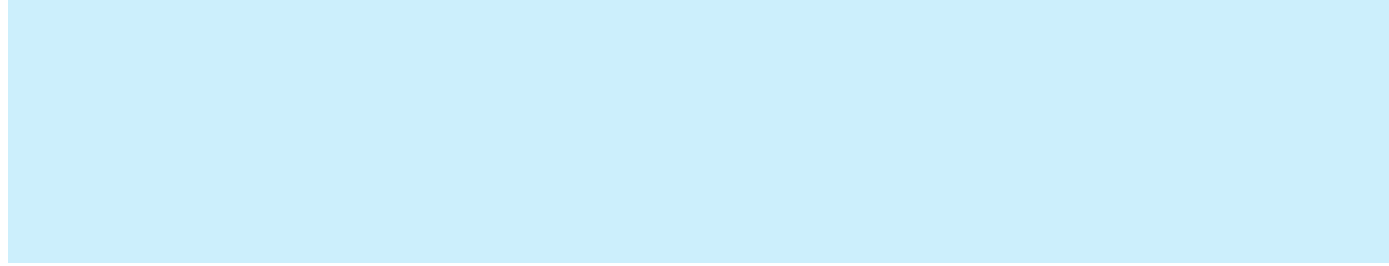
Réunir les phase organiques puis laver par 30mL szz carbonate de sodium à 2mol/L

Vérifier que le pH de la phase aqueuse est basique

Laver la phase organique avec 30mL d'eau

Verifier que le pH de la phase aqueuse est neutre

EXTRACTANTS ACIDES ACTUALIT2 CHIMIQUE



Equilibre d'extraction du cobalt:



ISOTHERME D'EXTRACTION

