

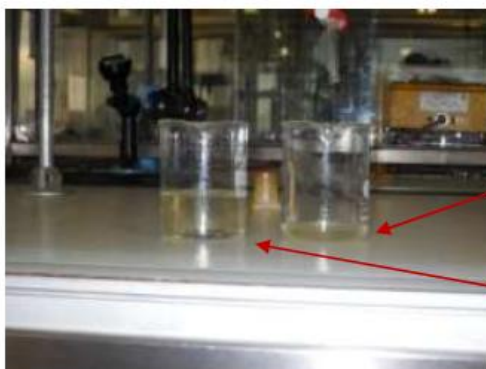
TP N1 : Séchage d'une phase organique

PRINCIPE

Éliminer toute trace d'eau présente en phase organique grâce à un sel inorganique anhydre.

Afin d'éliminer les traces d'eau restant dans la phase organique obtenue après extraction liquide/liquide, « on sèche » la phase organique en y ajoutant un agent desséchant. Il s'agit d'un solide ionique et se trouvant initialement anhydre. L'ajout à la phase organique contenant des traces d'eau entraîne l'hydratation de ce sel et la disparition progressive des molécules d'eau dans le solvant organique. Les principaux sels desséchants sont donnés ci-contre.

nom	formule
Sulfate de magnésium anhydre	MgSO_4
Sulfate de sodium anhydre	Na_2SO_4
Sulfate de calcium anhydre	CaSO_4



Phases organique et aqueuse obtenues après une extraction liquide/liquide

Phase organique

Phase aqueuse



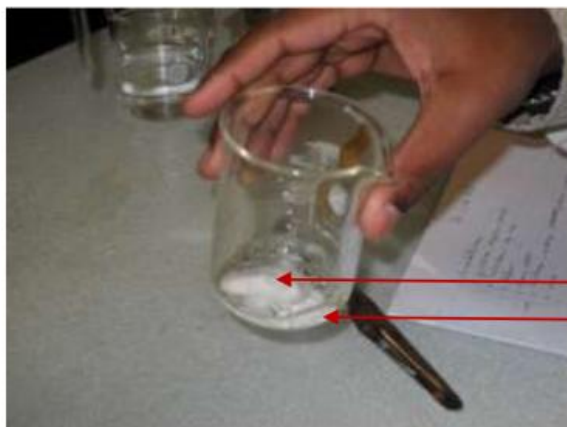
Prélever une pointe de spatule de sulfate de magnésium anhydre (MgSO_4)



Introduire le sulfate de magnésium anhydre dans la phase organique.

Les grains « gonflent » et restent collés entres-eux et au fond du bécher lorsqu'on le secoue.

TP N1 : Séchage d'une phase organique

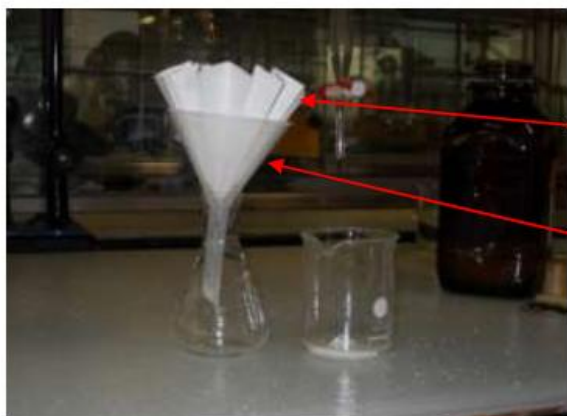


Agiter, rajouter du sel si la totalité de celui-ci s'est hydraté

Pour voir si la phase organique est déshydratée, on ajoute du sel jusqu'à ce que les grains rajoutés ne collent plus.

Là, ça reste collé !

Là ça ne colle pas !



Procéder à une filtration sur filtre plissé

but : récupérer la phase organique

Filtré plissé

Entonnoir

Attention : en fonction de la taille du dispositif de filtration, il peut être nécessaire de fixer l'erenmeyer ou le ballon.



On obtient une phase organique anhydre. On va éliminer le solvant de réaction et/ou d'extraction à l'aide d'un évaporateur rotatif