

Fiche 18 : Séchage des liquides

Version du
22/10/2007

Le séchage d'un composé organique liquide est une opération qui s'avère indispensable dans deux situations, lors des analyses (notamment en spectroscopie IR) et lors de l'utilisation de ce produit dans une synthèse où la présence d'eau serait néfaste. Les desséchants ordinaires sont des solides ioniques (souvent du sulfate de magnésium).

Protocole

- Placer une pointe de spatule de desséchant dans le liquide placé dans un erlenmeyer.
- Agiter doucement. Les cristaux se figent au fond du récipient.
- Continuer à ajouter le desséchant jusqu'à ce que les cristaux ne s'agglomèrent plus et forment une pluie de cristaux fins.
- **Boucher** et **agiter** quelques minutes¹.
- La solution, après séchage doit être **limpide**. Regarder le récipient par le dessous pour déceler la présence d'« yeux », en surface ou dans le fond, selon la densité de produit.
- Filtrer sur une verrerie **parfaitement sèche**. Ne pas oublier d'**essorer** le desséchant.

Remarques

- L'efficacité du desséchant est d'autant plus grande que la quantité d'eau est faible. Si de grandes quantités d'eau sont présentes, il est indispensable de distiller ou de décanter.
- Un liquide est trouble s'il est chargé en eau.

¹ Il est possible d'envisager une agitation magnétique pas trop vigoureuse.