

FICHE D'AIDES

Aide n°1 : Un peu de vocabulaire

Une solution est obtenue par dissolution d'une espèce chimique dans un solvant. L'espèce chimique dissoute s'appelle soluté. Le soluté peut être un solide, un liquide ou un gaz. Il est en petite quantité par rapport au liquide majoritaire, le solvant. Une solution peut contenir des molécules ou des ions dispersés dans le solvant.

Deux liquides sont dits miscibles quand ils se mélangent totalement l'un dans l'autre pour ne former qu'une seule phase (par exemple, l'eau et le vinaigre sont miscibles alors que l'eau et l'huile sont immiscibles).

Aide n°2 : Quelle technique choisir ?

Nous souhaitons séparer le diiode de la Bétadine®. Nous allons réaliser une extraction c'est à dire une opération qui consiste à séparer une espèce d'un mélange.

Lors de cette séance, nous allons réaliser une extraction liquide-liquide dont le principe est de faire passer le diiode dans un autre solvant bien choisi...

Aide n°3 : Choisir le bon solvant extracteur

Trois critères doivent être pris en compte afin de réaliser une extraction :

- Le solvant extracteur doit être non miscible et plus volatil que le solvant d'origine
- L'extrait doit être plus soluble dans le solvant extracteur que dans le solvant d'origine
- Le solvant utilisé doit être le moins toxique possible