




Extraction du rouge de méthyle

Choisir un solvant pour extraire une espèce chimique se fait selon plusieurs critères. Le choix du bon solvant permettra ensuite d'extraire l'espèce chimique pour ensuite, dans une dernière étape la récupérer.



Ressources :

Rendez-vous dans l'ENT de l'établissement. Vous y trouverez un diaporama. Visionnez-le et laissez-vous guider.

Nature de la ressource	Où la trouver ?
Diaporama	extration_solvant.ppsx espace groupes Liberscol
Vidéos	<p>accessibles via le diaporama ou ici :</p> <div style="display: flex; align-items: center; margin-bottom: 10px;">  <div style="margin-left: 10px;"> http://physique-chimie.ac-dijon.fr/IMG/m4v/e_thanol.m4v </div> </div> <div style="display: flex; align-items: center; margin-bottom: 10px;">  <div style="margin-left: 10px;"> http://physique-chimie.ac-dijon.fr/IMG/m4v/cyclohexane.m4v </div> </div> <div style="display: flex; align-items: center;">  <div style="margin-left: 10px;"> http://physique-chimie.ac-dijon.fr/IMG/m4v/dichlorome_thane.m4v </div> </div>
Questionnaire	<p>accessible via le diaporama</p> <p style="text-align: right;"><i>On peut indiquer ici le lien qui permet d'accéder au questionnaire en ligne</i></p>

Question :

Expliquer pourquoi on a choisi d'extraire le rouge de méthyle alors contenu dans l'eau par du dichlorométhane.