

Sortez de là !

Lors de ce TP vous allez continuer à vous familiariser avec le matériel utilisé au laboratoire tout en pratiquant et en analysant diverses extraction.

Objectifs :

- Réaliser une extraction solide-liquide
- Réaliser une extraction liquide-liquide

1. Extraction solide-liquide

Ici, l'objectif est d'extraire une huile essentielle présente dans l'orange : le limonène.

- A l'aide de l'économe, peler l'orange en prenant bien soin de prendre la peau **sans** la sous-couche blanche.
- Couper la peau en petits morceaux à l'aide des ciseaux
- Mettre les morceaux de peau dans le bécher contenant 20 mL de cyclohexane
- Mettre le turbulent dans le bécher et couvrir celui-ci avec une coupelle
- Mettre le bécher sur l'agitateur magnétique et régler la vitesse au maximum
- Attendre une demi-heure (en attendant, passez au paragraphe 2 extraction liquide-liquide)
- Préparer le dispositif de filtration sur Büchner
- Versez le contenu du bécher sur le filtre
- Récupérez le filtrat (et le turbulent) et jetez les morceaux d'orange **à la poubelle**

2. Extraction liquide-liquide

Nous allons cette fois-ci étudier la solubilité du diiode dans deux solvants différents : l'eau et le cyclohexane.

- Mettre des gants et des lunettes
- Verser les 20 mL d'eau iodée (**attention** produit dangereux) dans l'ampoule à décanter
- Rajouter 20 mL de cyclohexane
- Agitez tout en dégazant

3. Compte rendu

Expérience 1

- Expliquer ce qui s'est passé
- Faire un schéma de la filtration sur Büchner

Expérience 2

- Expliquer pourquoi il est nécessaire de dégazer lors de l'utilisation de l'ampoule à décanter
- Quel est le meilleur solvant pour le diiode (justifier la réponse) ?
- Rechercher la densité de l'eau et du cyclohexane. Utiliser cette donnée pour justifier la position relative des deux phases