



SYNTHÈSE D'UN ARÔME DE BANANE

Protocole expérimental :

- ✓ Mettre environ **200 mL** d'eau dans un bécher puis chauffer (réglage 500°C)
- ✓ Verser dans un tube à essai : **2,5 mL** d'acide éthanoïque, **2,5 mL** d'alcool d'isoamylique et **3 gouttes** d'acide sulfurique. L'acide sulfurique permet d'accélérer la transformation chimique.
- ✓ Fermer le tube à essai avec un bouchon traversé par un tube en verre (réfrigérant à air)
- ✓ Introduire le tube à essai dans le bécher contenant l'eau chaude (bain marie) et le laisser 20 minutes environ.
- ✓ Schématiser l'expérience :

- ✓ Préparer une solution saturée d'eau salée, en ajoutant dans le verre à pied 8 g de chlorure de sodium (sel) dans **75 mL** d'eau du robinet (**appeler le professeur pour vérifier les mesures**). Mélanger.
- ✓ Verser le contenu du tube dans le verre à pied contenant l'eau salée saturée et mélanger.
- ✓ Verser le contenu du verre à pied dans l'ampoule à décanter
- ✓ Schématiser l'ampoule à décanter et son contenu :

- ✓ Récupérer le produit obtenu.

Observations et interprétation :

1. Quel est l'aspect du contenu du tube au départ ?
.....
.....
2. Où se situe le produit odorant après l'avoir versé dans l'eau salée ? Quel est son aspect ?
.....
.....
3. Quelles observations montrent qu'une transformation chimique a eu lieu ?
.....
.....
4. Pourquoi doit-on extraire le produit formé ?
.....
.....
5. Quels sont les réactifs de cette transformation et quel est le principal produit ?
.....
.....
6. Sachant qu'il s'est aussi formé de l'eau, écrire le bilan de la transformation avec les noms des réactifs et des produits.
.....
.....