

Fiche d'activité	P1_D4	Autour des transformations physiques et chimiques
Objectif de l'activité : Etudier une transformation chimique complète		

Expériences, Observations

Matériel : plaque chauffante, porte tube, tube à essai, bouchon avec système de réfrigérant à air, bécher, thermomètre, pince en bois, erlenmeyer

Produit : alcool éthanóique, alcool isoamylique, eau, acide sulfurique, eau, solution eau salée saturée

Mode opératoire :

- Introduis dans un tube à essai :
 - 4 mL d'acide éthanóique
 - 4 mL d'alcool isoamylique
 - Quelques gouttes d'acide sulfurique (mises par l'enseignant)
- Munis le tube à essai du système de réfrigérant à air
- Introduis de l'eau chaude dans un bécher et place-le sur la plaque chauffante
- Place délicatement le tube à essai monté de son système de réfrigérant dans le bécher ; surveille la température du bain marie à 90°C à l'aide du thermomètre.
- Laisse chauffer le mélange pendant 20 min ; Agite régulièrement ; aide-toi de la pince en bois

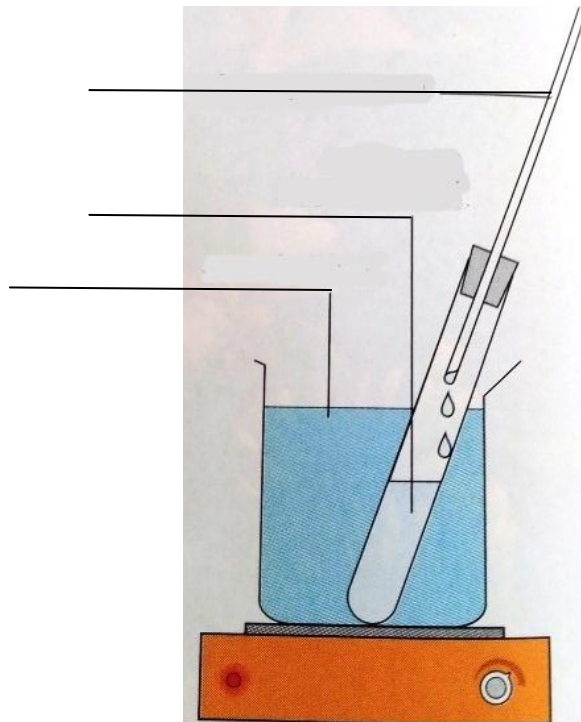
- Place le tube à essai à l'aide de la pince en bois sur le porte tube afin que le mélange refroidisse

- Verse un volume de 50 mL d'eau salée dans un erlemeyer puis verse-y ta solution synthétisée.
- Mélange bien.
- Verse le contenu de ton mélange final dans l'ampoule à décanter située sur la paillasse enseignante.

ATTENTION : Les solutions utilisées sont corrosives !!

Observation, Interprétation, Bilan

1. Complète le schéma de l'expérience :



2. Qu'êtes-vous en train de réaliser ?

3. Cite les réactifs présents dans le mélange :

4. Quel est l'odeur du produit qui surnage ? (Demande à l'enseignant le nom de ce produit)

5. Quels sont les produits de cette expérience ?

6. Note le bilan de cette expérience