

## Préparation du TP 7. Synthèse de l'acétate d'isoamyle (arôme de banane)

### Précautions à prendre :

Ces pictogrammes se rapportent à la manipulation de synthèse de l'acétate d'isoamyle. Que veulent-ils dire ?



-----

-----

-----

-----

-----

### Déroulement :

Les deux réactifs sont l'acide acétique et l'alcool isoamylique. Cette réaction est très lente. Pour l'accélérer on utilise un **catalyseur** : son rôle est d'accélérer la réaction. Ce catalyseur est l'acide sulfurique. Pour que l'expérience puisse se faire en un cours, il est nécessaire de chauffer modérément le mélange. On va utiliser un **bain marie**

Qu'est-ce qu'un catalyseur ?

-----

-----

-----

A quoi sert un bain marie ? Dans quel domaine de la vie quotidienne l'utilise-t-on ?

-----

-----

-----

Quel est le rôle du réfrigérant ?

-----

-----

### Récupération :

Pour récupérer l'arôme, on va utiliser une **ampoule à décanter**. En effet, la phase contenant l'arôme est moins dense et n'est pas miscible avec la phase aqueuse.

Quelle phase va-t-on récupérer en premier lorsque l'on va ouvrir le robinet ?

-----

-----

-----

-----

