

# Matériel Synthèse de l'acétate d'isoamyle

## Arôme de banane

Sous la hotte Valet + ballon

Placer 10 mL de 3-méthylbutan-1-ol avec pipette jaugée (ou pipette si précision nécessaire) dans ballon

Eprouvette de 15 mL d'acide acétique

10 gouttes d'acide sulfurique (attention !!!)

Montage à reflux : condenseur (réfrigérant à boules) , chauffe ballon etc + pierre ponce

éprouvette de 50 mL .

30 mL de solution aqueuse saturée en chlorure de sodium

Ampoule à décanter , éprouvette de 50 mL .

25 mL de solution aqueuse saturée d'hydrogénocarbonate de sodium

petit erlenmeyer

Spatule , sulfate de magnésium

Erlenmeyer ( assez grand ) avec bouchon

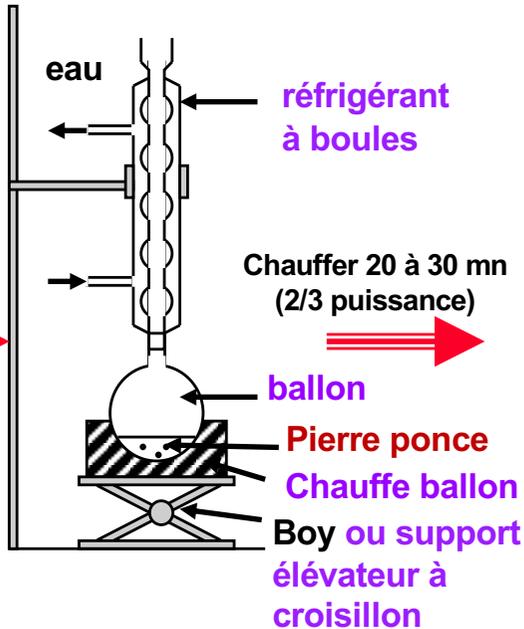
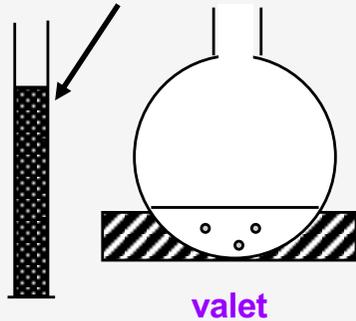
filtre + support

# Synthèse de l'acétate d'isoamyle

## Sous la hotte

Eprouvette de 15 mL d'acide acétique

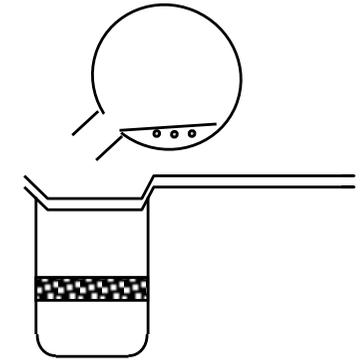
Placer 10 mL de 3-méthylbutan-1-ol avec pipette jaugée ou éprouvette dans ballon



Arrêter Chauffage

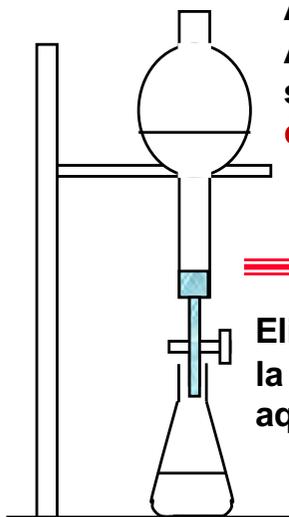
Laisser quelques mn refroidir avec circuit d'eau

Enlever ballon et mettre sous eau



Ajouter le contenu du ballon en utilisant petite passoire: Avec éprouvette 50 mL Ajouter 30 mL d'une solution saturée en NaCl dans becher 100 mL On obtient 2 phases

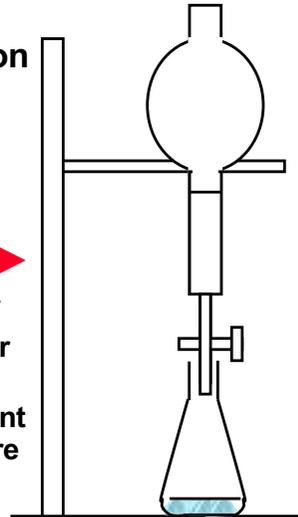
Avec éprouvette 50 mL Ajouter 25 mL de solution saturée d'hydrogène carbonate de sodium



Eliminer la phase aqueuse

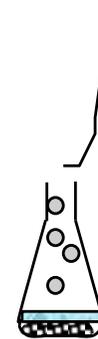


dégaser  
Recommencer étape précédente tant que nécessaire



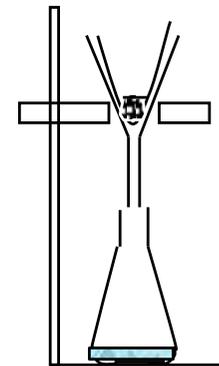
Eliminer la phase aqueuse

Décanter.  
Récupérer dans petit erlen la phase organique.



Ajouter une spatule de sulfate de magnésium ou chlorure de magnésium (solide hygroscopique, desséchant, qui absorbe, enlève les traces d'eau)

Filterer



Bouchon.

Faire sentir aux élèves