

# Matériel Synthèse de l'acétate de linalyle

## Arôme de lavande

L'arôme est un composé volatil qui permet une perception du goût et de l'odeur

Sous la hotte **Valet + ballon**

**Placer 5,0 mL de linalol** avec **éprouvette graduée** (ou pipette jaugée si précision nécessaire) dans ballon

**Eprouvette de 10 mL d'acide acétique**

**Pas d'acide sulfurique (attention), catalyse déjà acide**

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**

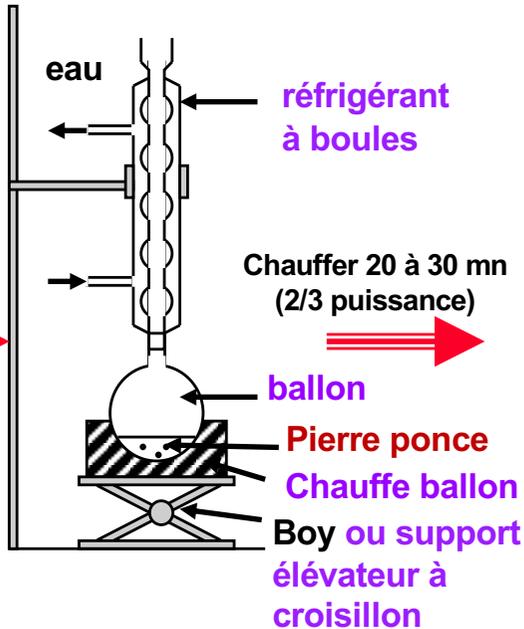
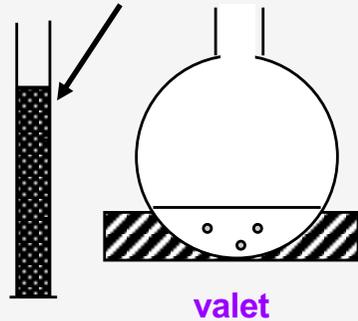
**Protocole sous forme de schémas, page suivant**

# Synthèse de l'acétate de linalyle

## Sous la hotte

Éprouvette de 10 mL d'acide acétique

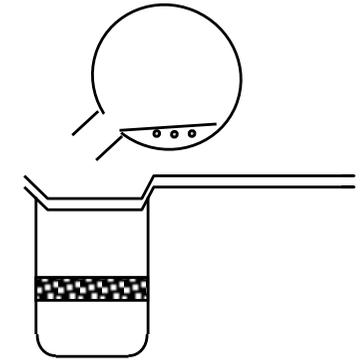
Placer 5,0 mL de linalol avec éprouvette dans ballon



Arrêter Chauffage

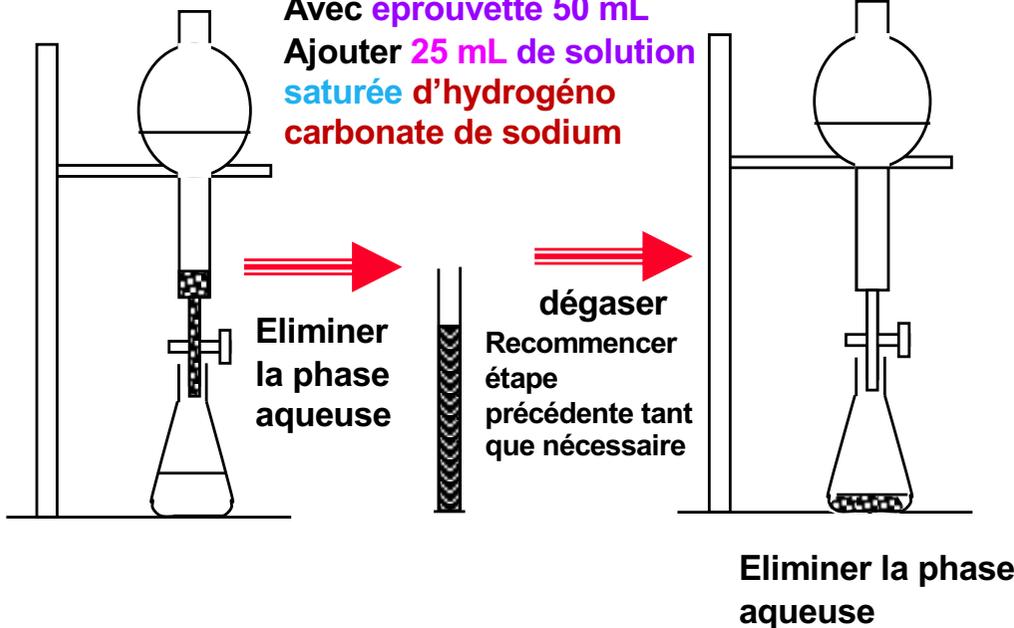
Laisser quelques mn refroidir avec circuit d'eau

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 béccher 100 mL On obtient 2 phases

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



Décanter .

Récupérer dans petit erlen la phase organique.

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

Filterer Bouchon

Faire sentir aux élèves les phases aqueuse et organique (et observer leurs couleurs)