

AE.9C – Synthèse de l'arôme de lavande

Objectif : Le but de ce TP est de réaliser la synthèse d'un arôme de lavande, l'extraire du mélange réactionnel et l'identifier.

I- Synthèse de l'acétate de linalyle

L'**acétate de linalyle** est un **arôme** qui entre dans la composition de l'huile essentielle de lavande. Sa synthèse se fait dans un **montage à reflux** (voir ci-dessous). La réaction de synthèse met en jeu deux espèces chimiques pures issues de l'industrie : **le linalol** et **l'anhydride acétique**.

Ces espèces sont corrosives et irritantes, donc il faudra manipuler avec des gants et des lunettes.

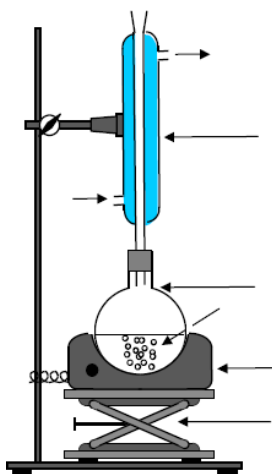


Schéma d'un montage à reflux

II-Manipulation :

Dans un ballon, on introduit 5 mL d'anhydride acétique, 2,5 mL de linalol et quelques grains de pierre ponce. Le ballon est surmonté d'un réfrigérant vertical alimenté en eau. Chauffer pendant 20 min environ à ébullition douce.

III-Questions : (Répondre sur votre compte rendu)

- 1) Légender le schéma du montage à reflux.
- 2) La réaction est lente à température ambiante. Pourquoi chauffe-t-on alors le mélange ?
- 3) Qu'observe-t-on dans le ballon et dans le réfrigérant vertical lors de l'expérience ?
- 4) Quel est le rôle du réfrigérant ? Que se passerait-il s'il n'y avait pas de réfrigérant ?
- 5) Pourquoi le réfrigérant doit-il rester ouvert à son extrémité supérieure ? Que se passerait-il sinon ?

- 6) Quel est le rôle des grains de pierre ponce ?
- 7) Quels sont les **réactifs** (espèces chimiques qui réagissent) de la réaction de synthèse ?
- 8) Au cours de la transformation il se forme de **l'acétate de linalyle** et **l'acide acétique**. Ce sont les **produits** de la réaction de synthèse. Ecrire le bilan de la réaction de la synthèse avec les noms des réactifs et des produits. Extraction de l'acétate de linalyle du mélange réactionnel

	Linalol	Acétate de linalyle	Acide acétique	eau
Densité	0,87	0,89	1,05	1,00
Solubilité dans l'eau	faible	Très faible	grande	

Manipulation :

- Stopper le chauffage et laisser refroidir le mélange à l'air.
- Ajouter 20 mL d'eau distillée et verser le contenu du ballon dans une ampoule à décanter. L'ajout d'eau élimine l'anhydride acétique en excès dans le mélange.



Schéma d'une ampoule à décanter

- On évacue ensuite la phase aqueuse. (dans le bécher poubelle)
- La phase organique restante peut contenir des traces d'acide acétique qu'il faut éliminer. Pour cela, on ajoute 20 mL d'une solution d'hydrogénocarbonate de sodium. Il se produit un dégagement gazeux de dioxyde de carbone pendant plusieurs minutes et il se forme de l'acétate de sodium soluble dans l'eau.
- Ecrire le bilan de cette réaction avec le nom des réactifs et des produits.
- On évacue la phase aqueuse. (bécher poubelle)
- La phase organique est alors « lavée » : elle ne contient plus d'acide acétique.
- Récupérer la phase organique dans le bécher 150mL

IV- Identification de l'acétate de linalyle

- Verser quelques gouttes de votre solution S dans le petit bécher 50mL
- Préparer votre plaquette d'échantillons en indiquant au feutre la place de l'échantillon de linalool (L) de votre synthèse (S) et de l'acétate de linalyl du commerce (AL)
- Appeler les professeur pour qu'il vous mette un échantillon L, AL et dilue votre solution S.
- Préparer la plaque à chromatographie CCM comme l'indique le schéma ci-dessous :

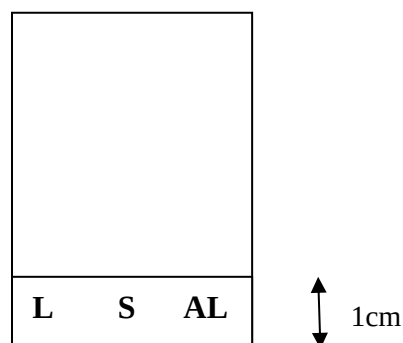
(au crayon de papier)

L : Linalol pur

S : produit de la

Synthèse

AL : Acétate de Linalyle pur



- Amener votre plaque et votre plaque d'échantillon à la paillasse professeur pour déposer les gouttes **AL** et **L** ; demander une cuve à chromate à votre professeur.
- Déposer avec votre capillaire votre solution S diluée
- Plonger la plaque CCM dans l'éluant et couvrir.
- Retirer la plaque lorsque l'éluant arrive à 0,5 cm du haut environ. **Repérer rapidement, au crayon**, la ligne de front du solvant : le solvant est très volatil, il s'évapore rapidement ! Poser le chromatogramme et laisser sécher quelques minutes.
- Révéler le chromatogramme avec la lampe UV et entourer soigneusement les taches qui apparaissent
- Coller la plaque CCM obtenue sur votre compte-rendu.

V- Question :

- 1) Combien de taches apparaissent dans la chromatographie de **S** ?
- 2) Identifier ces taches en justifiant votre réponse.

Coller ici votre plaque CCM