

## TP : Synthèse de l'huile essentielle de lavande

L'acétate de linalyle fait partie de la catégorie chimique des esters. Les esters sont responsables du goût et de l'odeur agréable de nombreux fruits et fleurs, et de parfums artificiels. Les parfums naturels et les senteurs doivent leur délicatesse à des mélanges complexes, souvent plus de cent substances. Les parfums artificiels peu coûteux sont souvent constitués d'un seul composé ou d'un mélange très simple.

Données pour l'exploitation du TP :

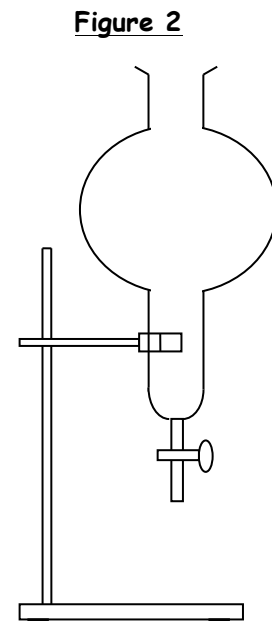
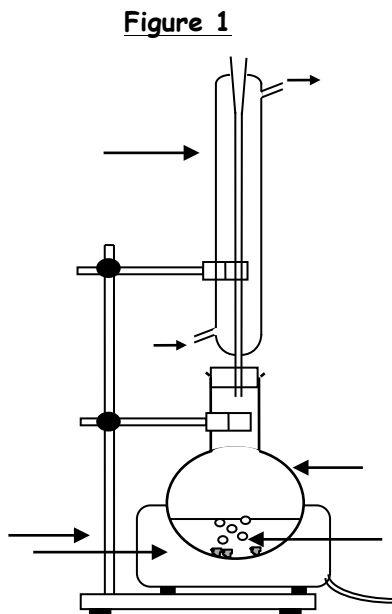
\* Ecriture de la réaction chimique de synthèse de l'acétate de linalyle



\* L'addition d'une solution saturée d'hydrogénocarbonate de sodium permet de rendre neutre (neutraliser) la solution. Il se forme alors un gaz qui trouble l'eau de chaux.

\* Caractéristiques des solutions utilisées

	Linalol	Anhydride acétique	Acétate de linalyle	Acide acétique
Densité	0,87	1,08	0,89	1,18
Température d'ébullition	199 °C	139,5 °C	220 °C	85 °C
Solubilité dans l'eau	Assez faible	Très soluble	Très faible	Très soluble



- 1- Indiquer le rôle du chauffage.
- 2- Quel est le rôle du condenseur à eau ? Que se passerait-il sans condenseur ?
- 3- Indiquer le rôle de la pierre ponce.
- 4- Quel(s) renseignement(s) utilisez-vous pour placer les phases aqueuses et organiques dans l'ampoule ?
- 5- Quelle est la nature du gaz qui se dégage lors du lavage avec la solution d'hydrogénocarbonate de sodium ?