



Exercice 1

L'eugénole est très utilisé par les dentistes, notamment sous la forme d'eugénate servant en chirurgie dentaire pour des pansements et l'obturation de canaux. On souhaite extraire l'eugénol d'une solution aqueuse.

Donnée :

◆ Solubilités :	Eau	Éthanol	Éther
Solubilité de l'eugénol	Peu soluble	Soluble	Soluble
Densité	1,0	0,79	0,71

◆ Miscibilité avec l'eau :

Éthanol	Éther
Miscible	Non miscible

◆ Pictogramme observé sur la bouteille d'éther :



1. Donner deux critères à prendre en compte dans le choix du solvant extracteur.

.....

.....

.....

.....

2. Quel solvant sera utilisé ?

.....

.....

.....

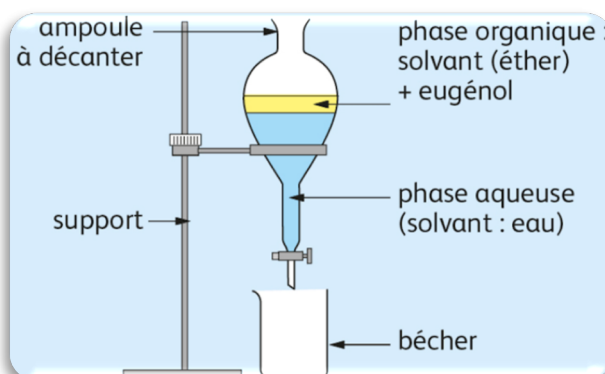
3. Quelle précaution doit-on prendre pour manipuler le solvant choisi ?

.....

.....

.....

4. Réaliser un schéma légendé de l'ampoule à décanter lors de la séparation.



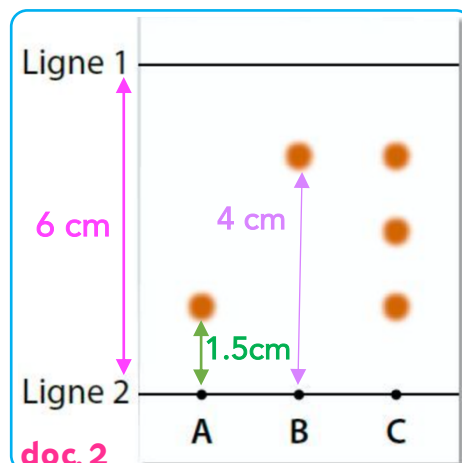


Exercice 2

Afin de vérifier la composition de l'huile essentielle de lavande, on réalise une chromatographie sur couche mince.



A : dépôt de linalol.
B : dépôt d'acétate de linalyle.
C : dépôt d'huile essentielle de lavande.



1. Lister le matériel nécessaire à cette réalisation.

.....

.....

.....

2. Remettre les étapes données dans le document ci-dessous dans l'ordre de réalisation.

- Déposer la plaque dans l'éluant.
- Tracer le front de solvant.
- Tracer la ligne de dépôt sur la plaque à chromatographie.
- Faire les dépôts.
- Révéler le chromatogramme.
- Retirer la plaque de l'éluant.

3. Le chromatogramme obtenu est reproduit dans le **doc. 2**. Donner le nom des lignes L1 et L2.

✿ Ligne L1 :

✿ Ligne L2 :

4. Trier **A**, **B** et **C** en fonction de leur nature : corps pur ou mélange.

.....

.....

5. Indiquer ce qu'on peut dire de la composition de l'huile essentielle de lavande.

.....

.....

.....

6. Déterminer le rapport frontal des taches données par A et B.

.....

.....

www.adrarphysic.fr