

Exercice 5

① La température d'ébullition de chaque alcool est supérieure à 25°C .

Donc l'état physique de ces 2 alcools est : liquide

② L'éthanol est l'alcool qui a la température d'ébullition la plus basse, donc c'est lui qui va distiller en premier lors du chauffage du mélange.

③ voir feuille suivante.

- La distillation fractionnée

Si les températures d'ébullition des deux corps sont proches, on utilisera un montage de distillation fractionnée avec la colonne de Vigreux qui permet, par condensations successives, une séparation plus précise des corps présents.

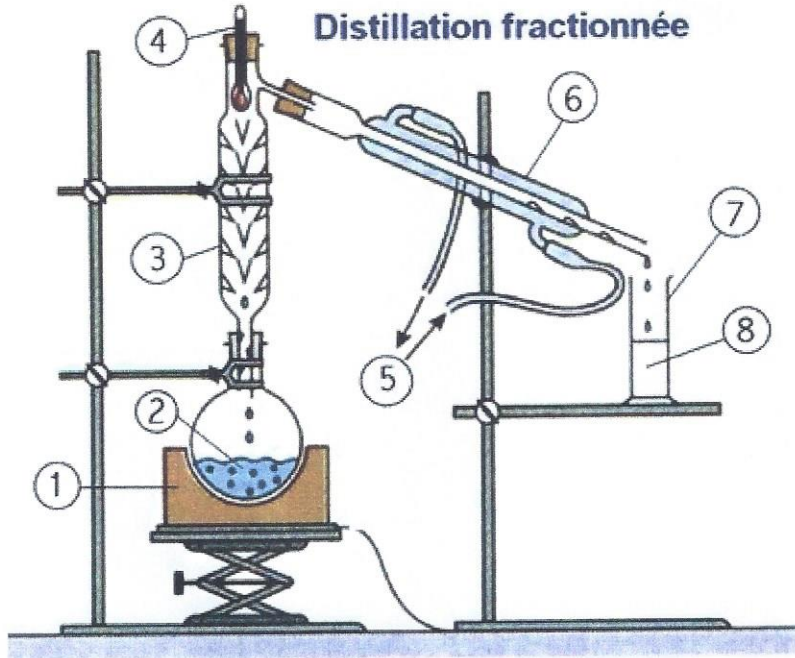


Schéma d'un montage de distillation fractionnée

Légende :

1 : Chauffe-ballon

2 : Mélange

3 : Ballon

4 : Thermomètre

5 : Sortie et arrivée d'eau

6 : Réfrigérant

7 : Becher

8 : Distillat