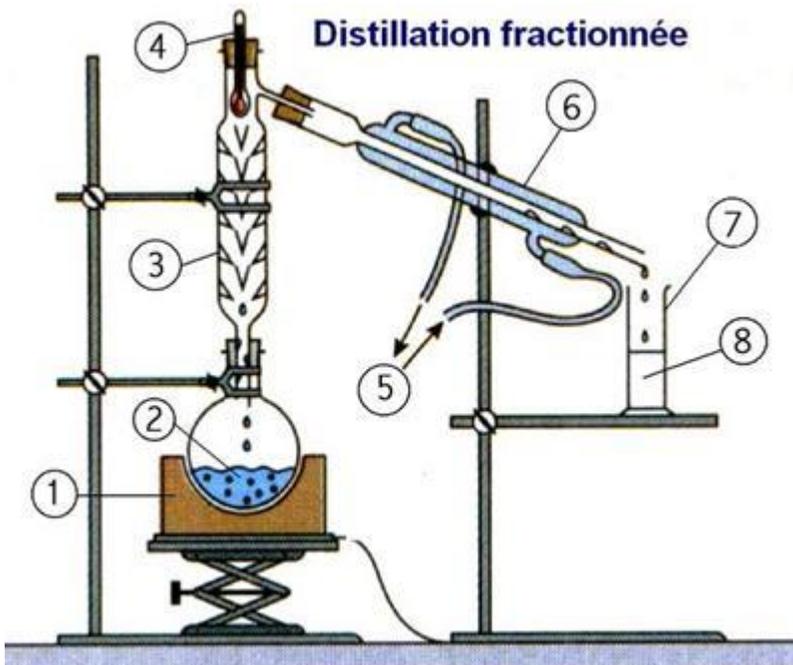


# Fiche méthode : La distillation fractionnée : principe et dispositif expérimental

La distillation fractionnée permet de séparer les constituants d'un mélange basée sur les différentes températures d'ébullition.

Dans un mélange, les espèces chimiques qui le constituent n'ont pas toutes la même température d'ébullition. Lorsqu'on fait bouillir le mélange, l'espèce chimique qui a la plus petite température d'ébullition va s'évaporer en premier. Pour bien séparer les différents constituants dans différents récipients, il faut placer un thermomètre en tête de colonne (en haut) juste avant le réfrigérant. En effet tant que le même constituant s'échappera par le réfrigérant alors la température indiquée par le thermomètre restera constante. Si la température s'élève à nouveau cela signifiera qu'un autre constituant ayant une température d'ébullition plus élevée commencera à s'échapper à son tour du dispositif.



- ① chauffe-ballon
- ② mélange à séparer
- ③ colonne à distiller (ou colonne de Vigreux)
- ④ thermomètre
- ⑤ entrée et sortie d'eau
- ⑥ réfrigérant
- ⑦ éprouvette
- ⑧ distillat