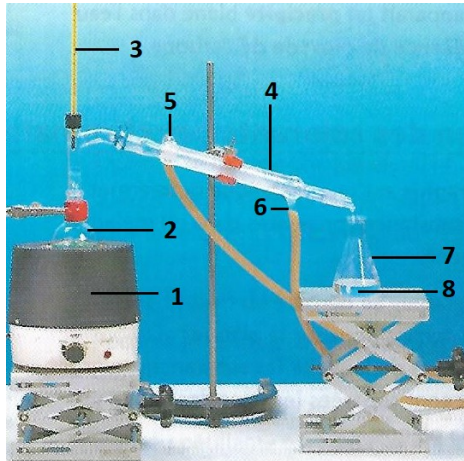


Exercice 1 : Séparer des liquides miscibles

On dispose d'un mélange de **deux liquides miscibles** : l'eau et l'alcool.
Leur température d'ébullition est donnée dans le tableau ci-contre.

	Température d'ébullition
Eau	100
Alcool	78

On place ce mélange dans un ballon et on effectue le montage présenté ci-dessous.



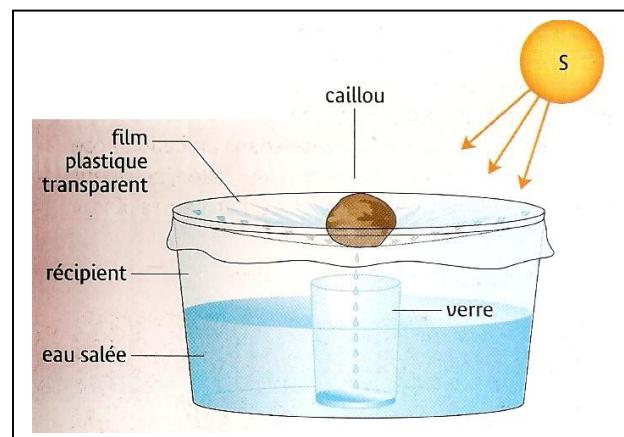
- 1) Rappeler ce que sont **deux liquides miscibles**.
- 2) Comment se nomme cette expérience ?
- 3) Indiquer le nom de chaque élément numéroté.
- 4) Après quelques minutes, un des liquides **se vaporise** dans le ballon. Lequel ? **Justifier**.
- 5) Quel autre changement d'état se produit-il ? Dans quelle partie du montage ?
- 6) Que contient l'erlenmeyer en fin d'expérience ? **Justifier**.
- 7) Quel est l'intérêt ce montage ?

Exercice 2 : Un distillateur solaire

Le montage représenté ci-contre permet de distiller de l'eau salée.

On précise qu'au début de l'expérience, le verre est vide.

- 1) Quel est le rôle : - du Soleil ?
- du film plastique ?
- du caillou ?
- 2) Que récupère-t-on dans le verre ?
Quel est l'intérêt de ce montage ?



- 3) A la fin de l'expérience, l'eau contenue dans le récipient, est-elle devenue plus ou moins salée ? **Justifier**.