

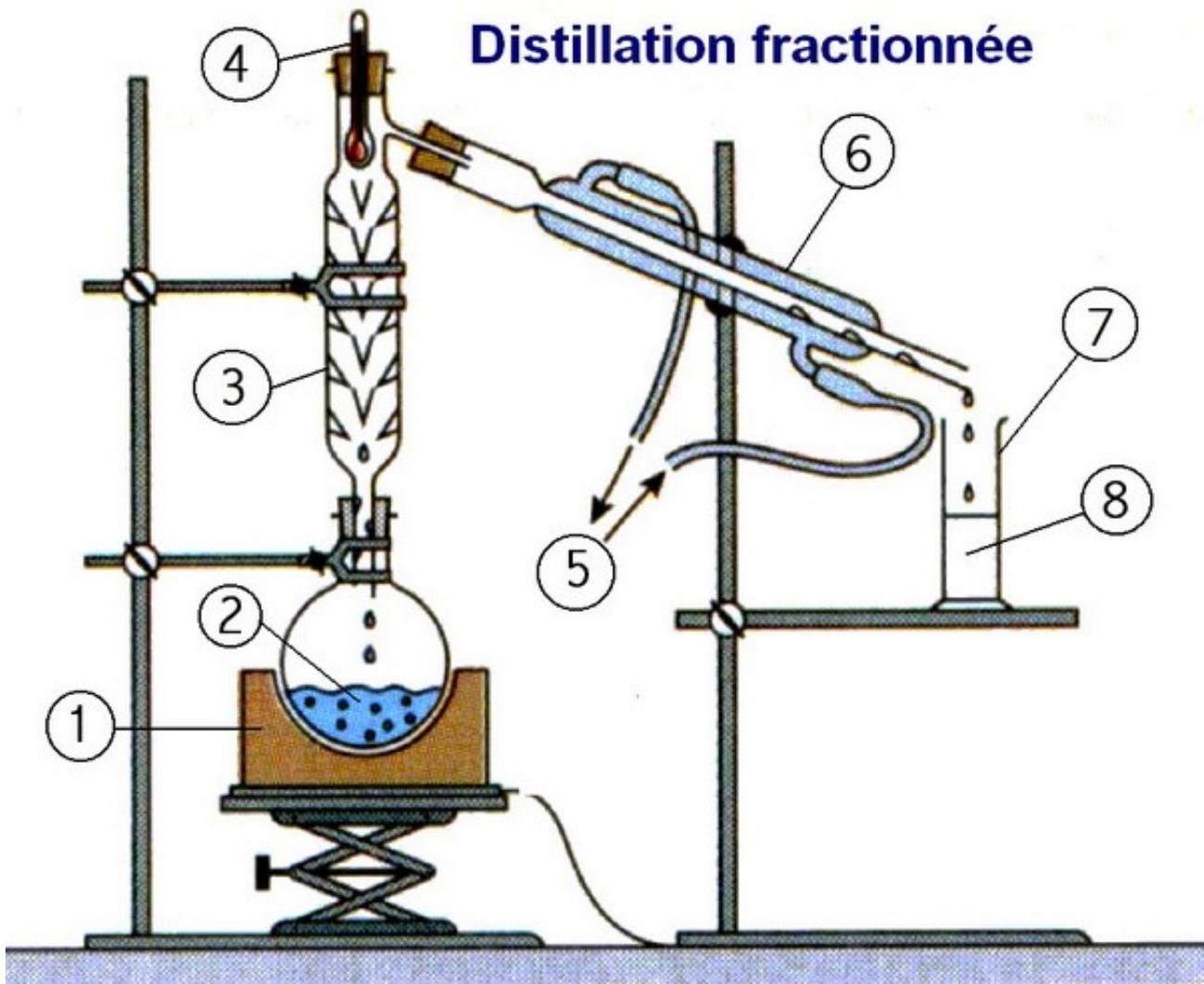
## SEPARATION DES CONSTITUANTS D'UN MÉLANGE HOMOGÈNE

### DES SUBSTANCES DISSOUTES DANS L'EAU MINÉRALE

Toutes les eaux minérales contiennent des substances solides, les sels minéraux. Ce sont des mélanges homogènes.

Un liquide pur ne contient pas d'autres matières que lui-même.

### OBTENIR DE L'EAU PURE



1. Chauffe-ballon
2. solution à distiller: eau minérale
3. Colonne de distillation
4. thermomètre

5. entrée et sortie de l'eau
6. réfrigérant
7. béccher
8. distillat: eau pure

Une distillation se décompose en deux temps:

- le mélange est chauffé et se met à bouillir: il se produit une vaporisation.
- Le gaz s'élève dans la colonne de distillation et arrive dans le réfrigérant où il se liquéfie. Le liquide obtenu est appelé distillat.

Si on distille une eau minérale, on obtient:

- dans le ballon, un dépôt solide blanc;
- à la sortie du réfrigérant, de l'eau distillé. On dit que c'est de l'eau pure.

Conclusion: la distillation permet de séparer les différents constituants d'un mélange homogène.

## **ANALYSE D'UN MÉLANGE HOMOGÈNE PAR CHROMATOGRAPHIE**

---

La chromatographie permet de séparer les colorants d'un mélange homogène coloré et de les identifier.

Lors d'une chromatographie le mélange, entraînée par l'eau appelé éluant monte le long d'un papier filtre.

Chaque tâche d'un chromatogramme correspond un colorant.

