

Séquence 3

Comment obtenir de
l'eau pure ?

I) Peut-on distinguer différents types de mélanges ?

Mélanges ou mélanges ?

Fiche à coller.

Voir dossier « Activités et exercices » : DOC1

2. On ne peut plus distinguer l'eau et le colorant.
On voit un seul liquide coloré

4. On peut distinguer un liquide coloré et un solide (craie)

Mélange eau + alcool : mélange **homogène**

Mélange eau + huile: mélange **hétérogène**

Un mélange homogène est un mélange où on ne peut pas distinguer les différents constituants.

Un mélange hétérogène est un mélange où on peut distinguer plusieurs constituants.

II) Comment éliminer les constituants solides d'un mélange hétérogène ?

Fiche à coller.
Voir dossier « Activités et exercices » : DOC2



Catastrophe

Non, car l'eau n'est pas transparente.

Au départ, l'eau boueuse décantée est dans un bécher.

Liste de matériel : filtre, erlenmeyer et entonnoir.

La décantation permet de séparer les constituants solides d'un mélange hétérogène qui se déposent au fond du récipient.

La filtration permet d'éliminer les constituants solides d'un mélange hétérogène. Le liquide obtenu, appelé filtrat, est un mélange homogène.

Fiche à coller.

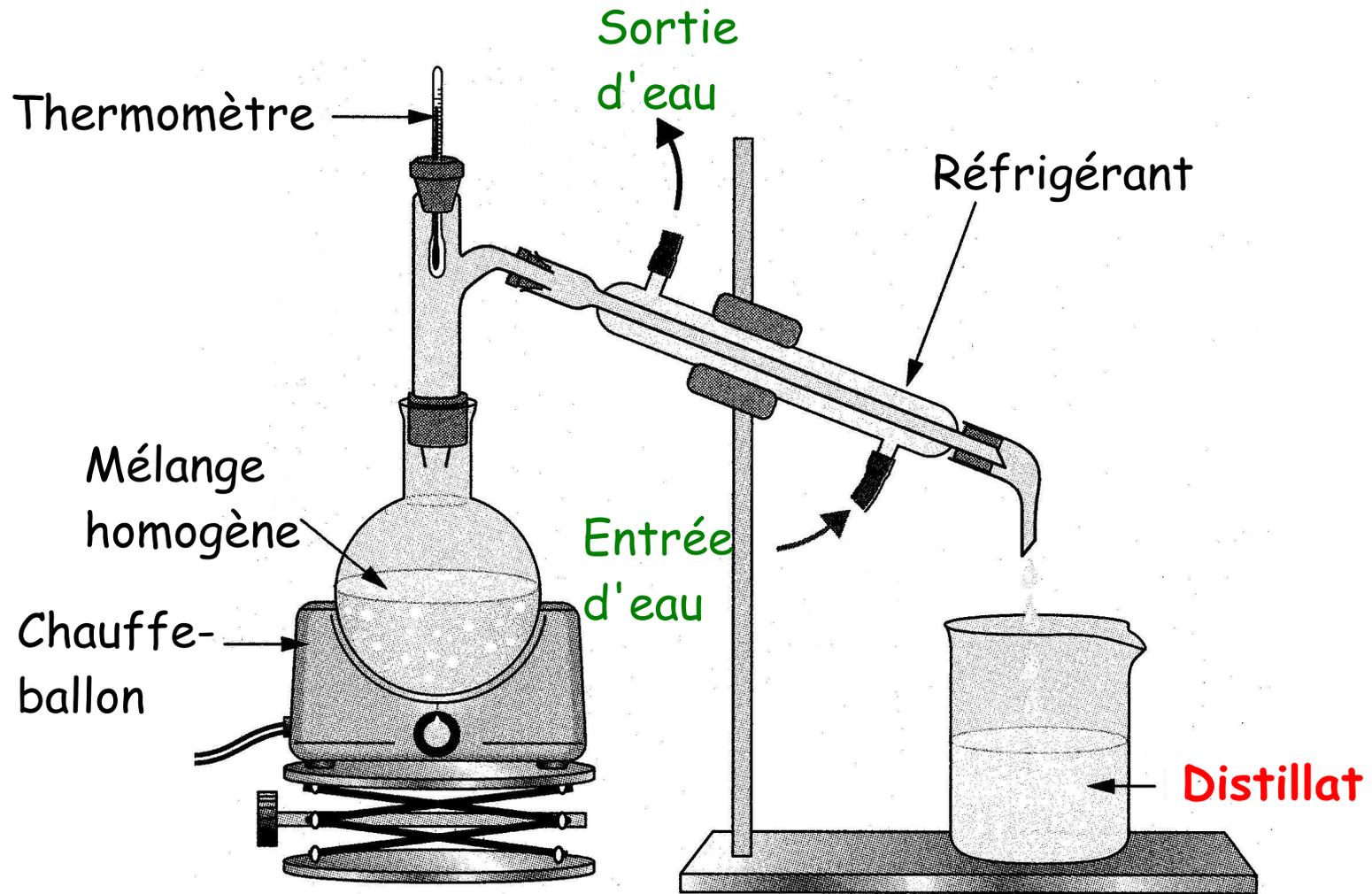
Voir dossier « Activités et exercices » : DOC3

III) Comment séparer les constituants d'un mélange homogène ?

Comment , à partir d'un filtrat ou de n'importe quel autre mélange homogène, obtenir de l'eau pure ?

Fiche à coller.

Voir dossier « Activités et exercices » : DOC4



Le mélange **homogène** est introduit dans un **ballon** et chauffé. Le mélange se transforme en **vapeur** . La **vapeur** passe dans le **réfrigérant** où elle est refroidit et se transforme en **liquide** . Ce liquide coule dans le béccher.

La distillation permet de séparer les constituants d'un mélange homogène. La vapeur est refroidit grâce au réfrigérant. Le liquide obtenu, appelé distillat, est de l'eau presque pure appelé eau distillée.

**Fiche à coller À LA FIN DU CAHIER.
Voir dossier « Activités et exercices » : exercices**