

SEQUENCE 04:

IDENTIFICATION ESPÈCE CHIMIQUE



Mélange ou corps purs

Pour identifier une espèce chimique, il faut tout d'abord l'isoler au maximum.

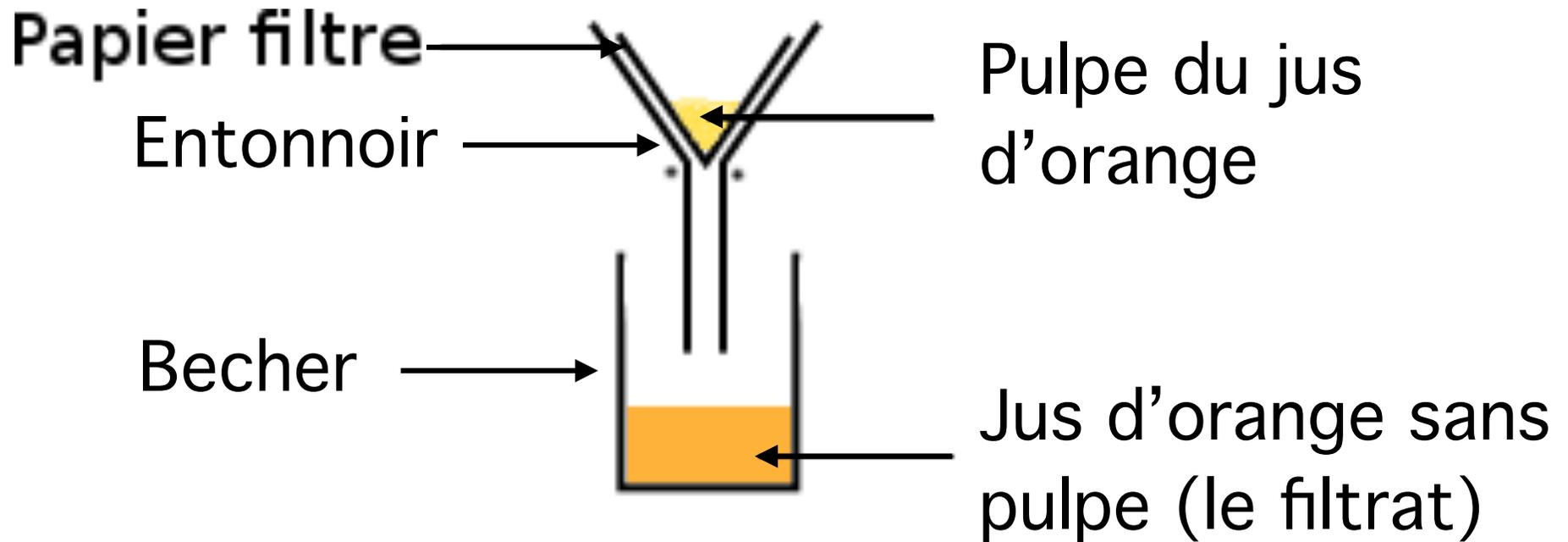
Pour un mélange hétérogène, on observe deux constituants.

Pour un mélange homogène, on observe un seul constituant.

Il faut donc les séparer

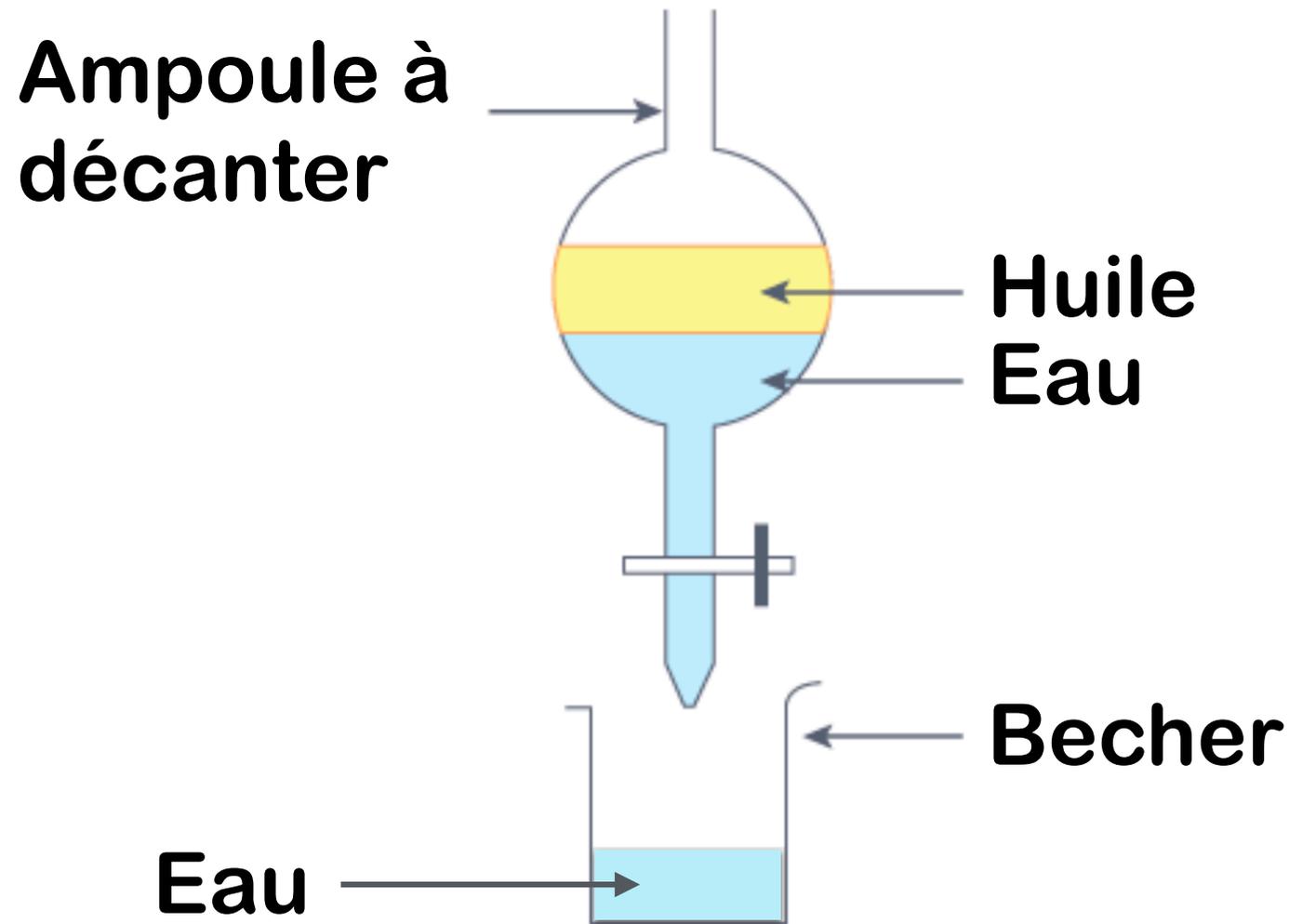
Les techniques de séparations

La filtration: pour séparer les liquides des particules solides non solubles.



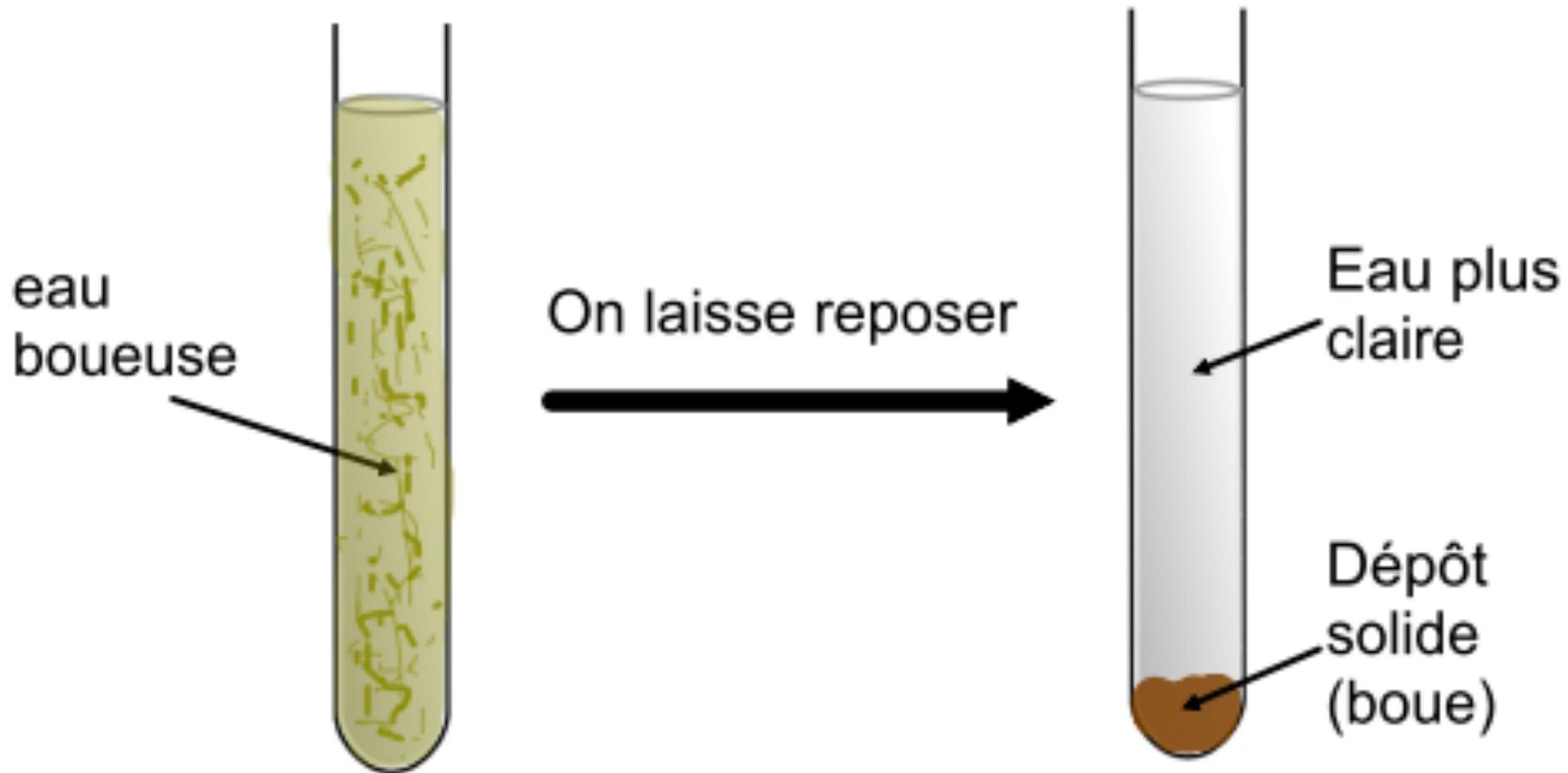
Exemple avec le jus d'orange et la pulpe.

La décantation: pour séparer deux liquides non miscibles.



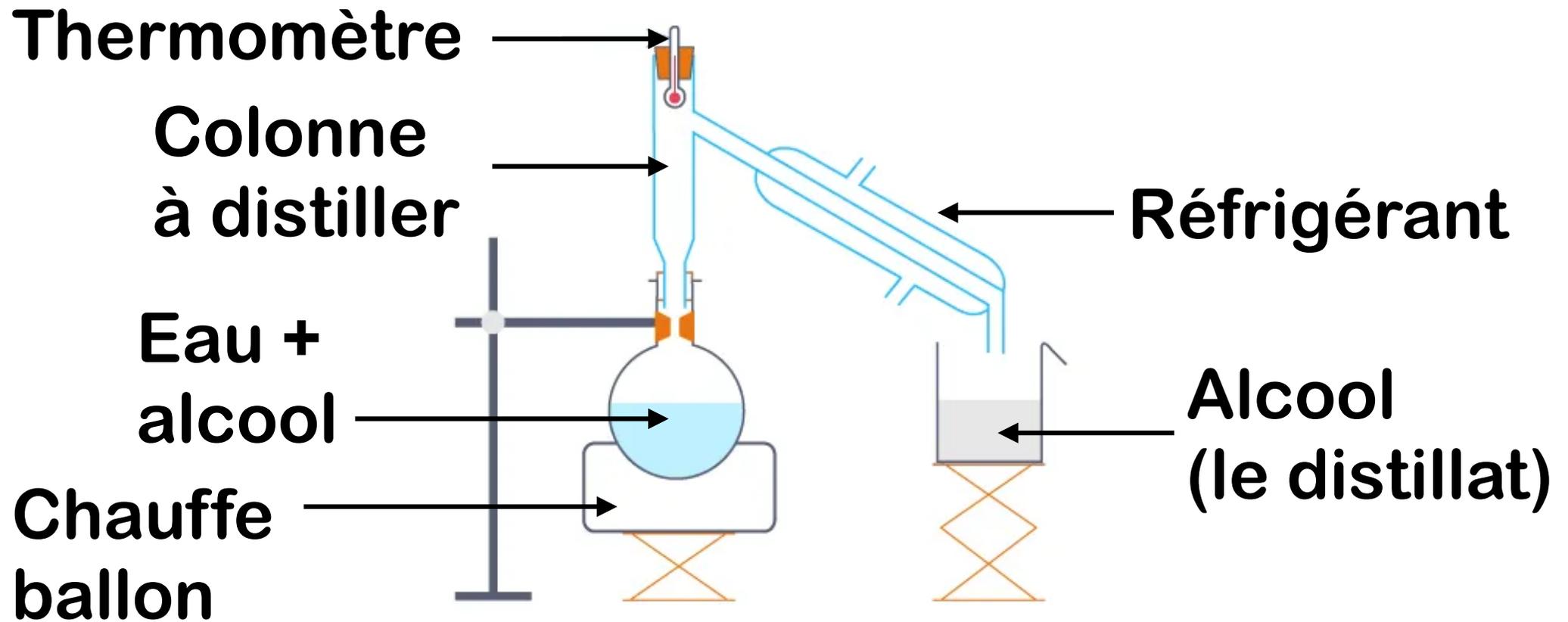
Exemple avec l'huile et l'eau.

La décantation: pour séparer des liquides et des particules solides non solubles.



Exemple avec l'eau boueuse.

La distillation: pour séparer deux liquides miscibles.



Exemple avec l'eau et l'alcool.

Identification d'une espèce chimique

Identifier la présence d'eau



Lorsque le sulfate de cuivre anhydre est en contact avec de l'eau il devient bleu.

Identifier la présence de dioxyde de carbone



Lorsque de l'eau de chaux est en contact avec du dioxyde de carbone, elle se trouble.