

SEQUENCE 04:

IDENTIFICATION ESPÈCE CHIMIQUE



1. Mélange ou corps purs

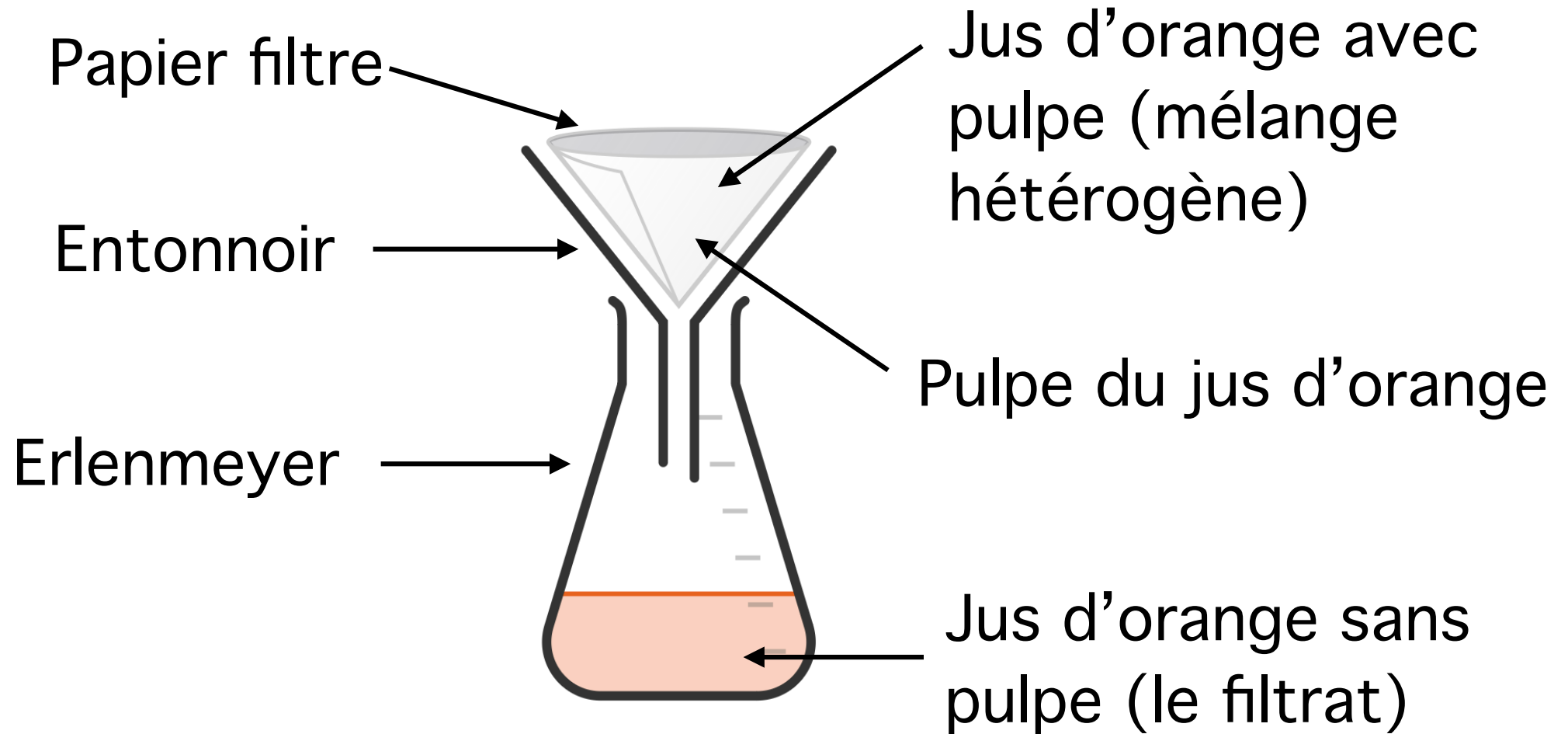
Pour identifier une espèce chimique, il faut tout d'abord l'isoler au maximum.

Il existe différentes techniques de séparation

Pour les mélanges hétérogènes et les mélanges homogènes

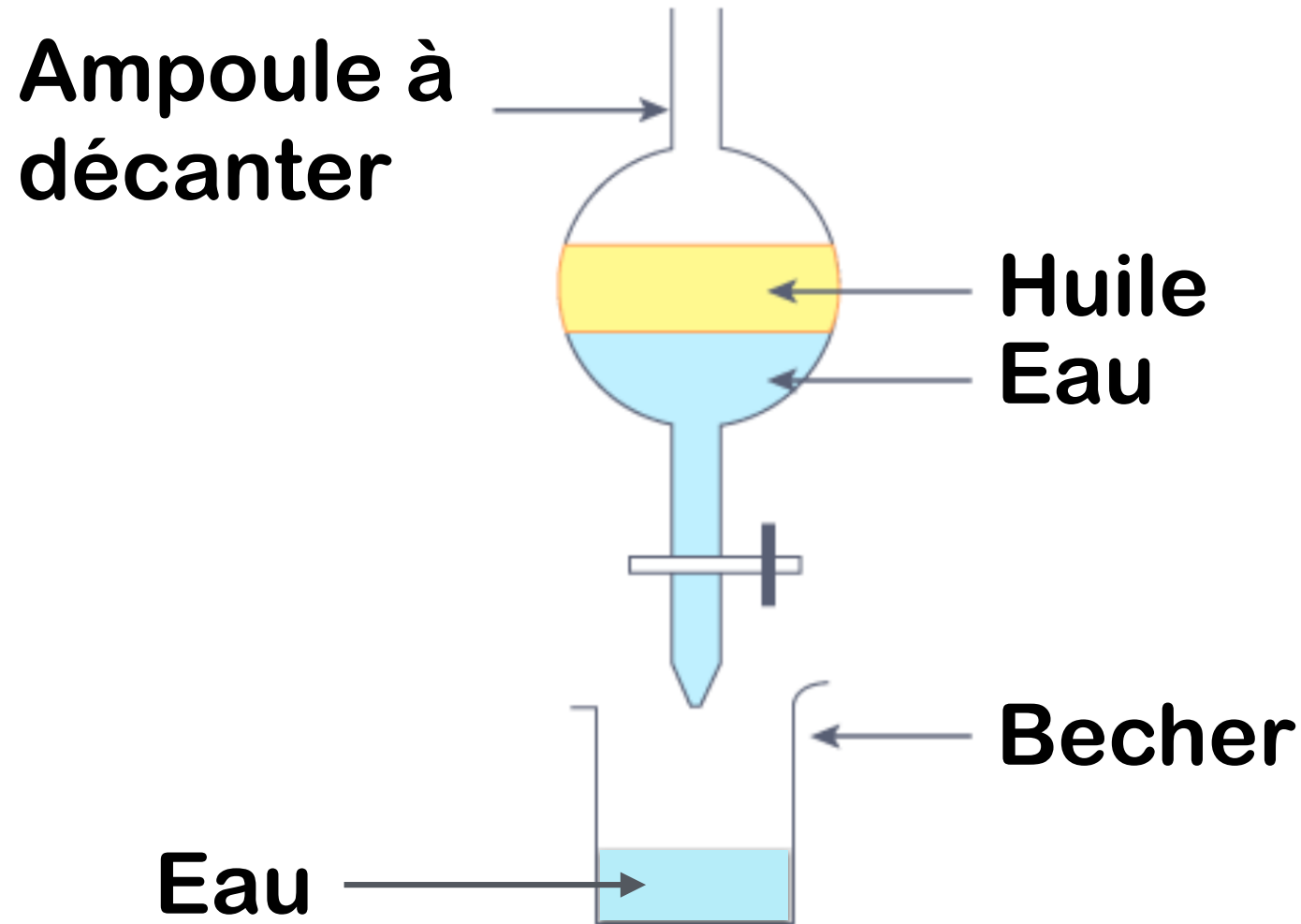
2. Les techniques de séparations

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



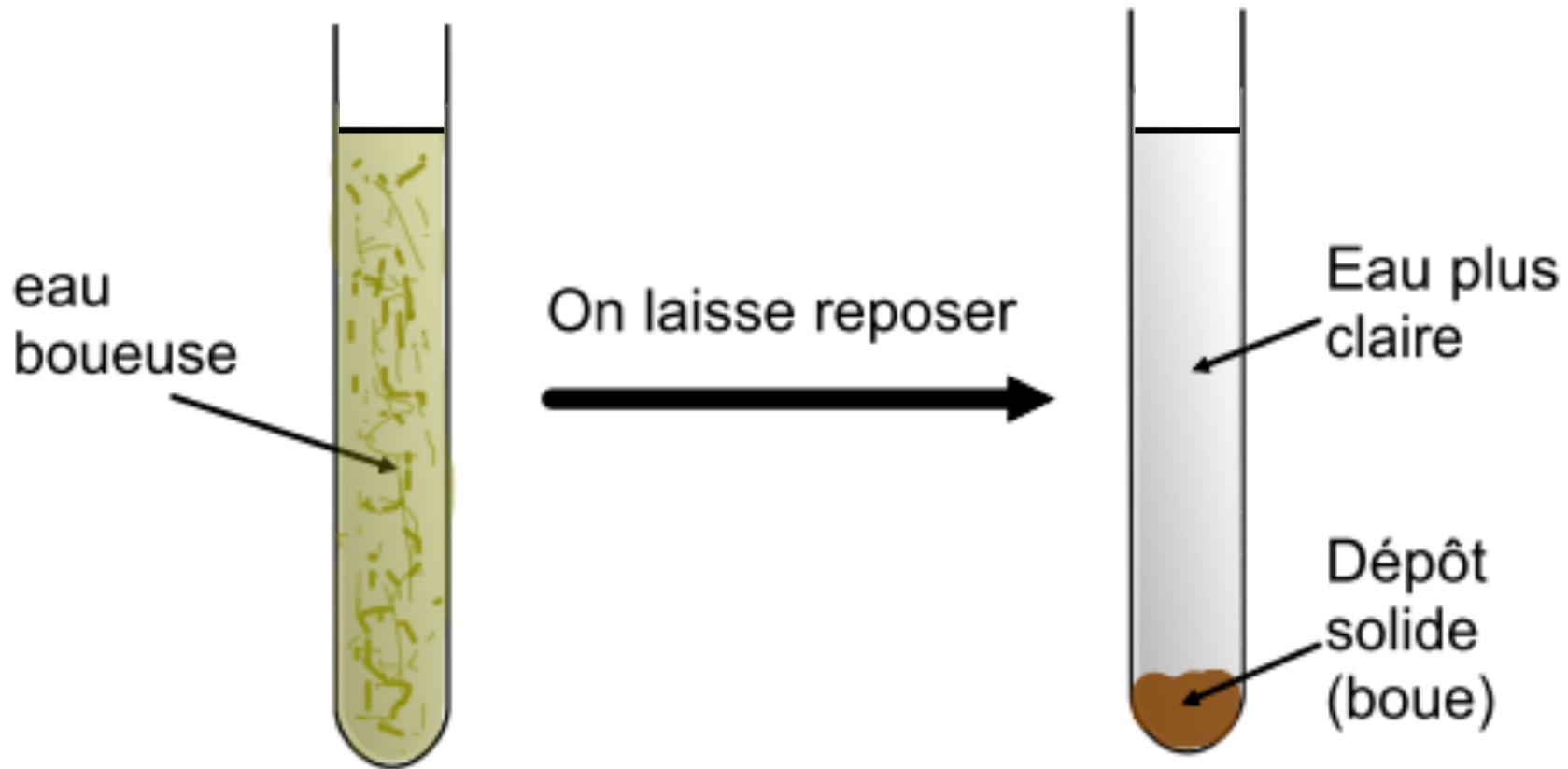
Exemple avec le jus d'orange et la pulpe.

La décantation: pour séparer deux liquides non miscibles.



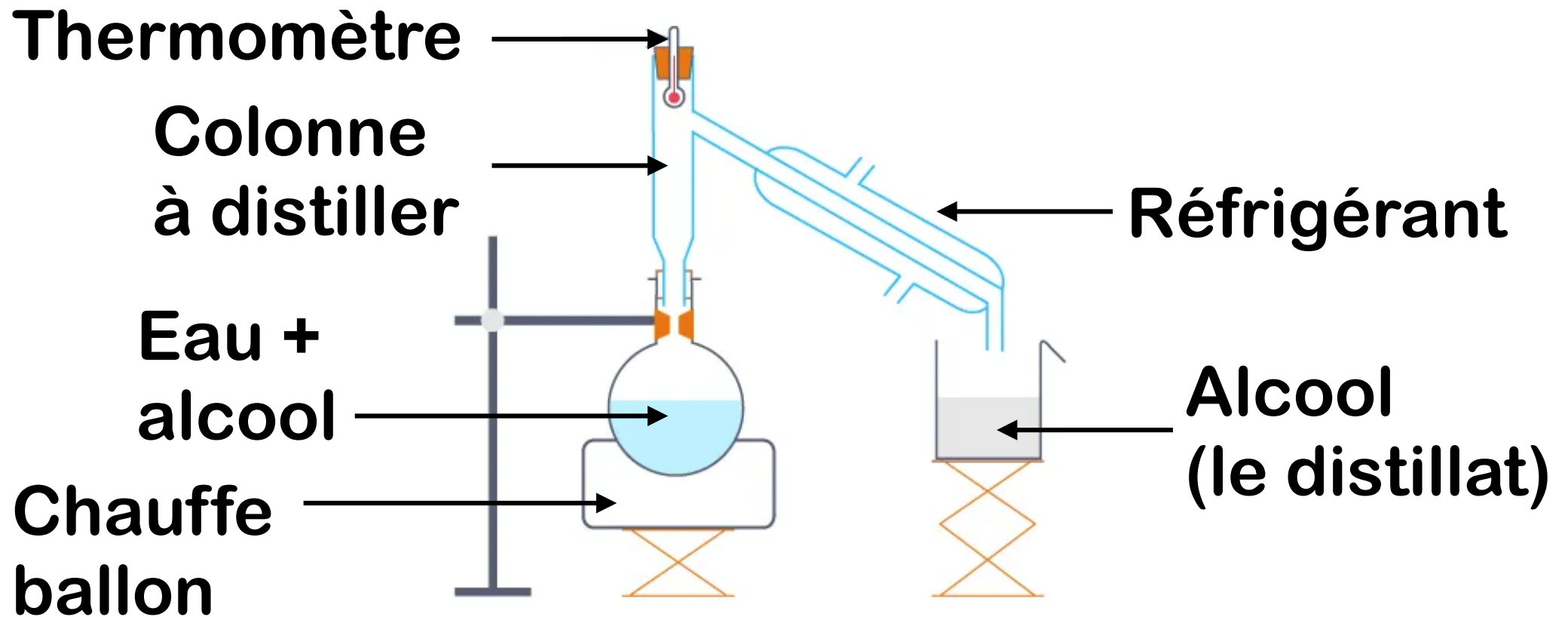
Exemple avec l'huile et l'eau.

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



Exemple avec de l'eau boueuse.

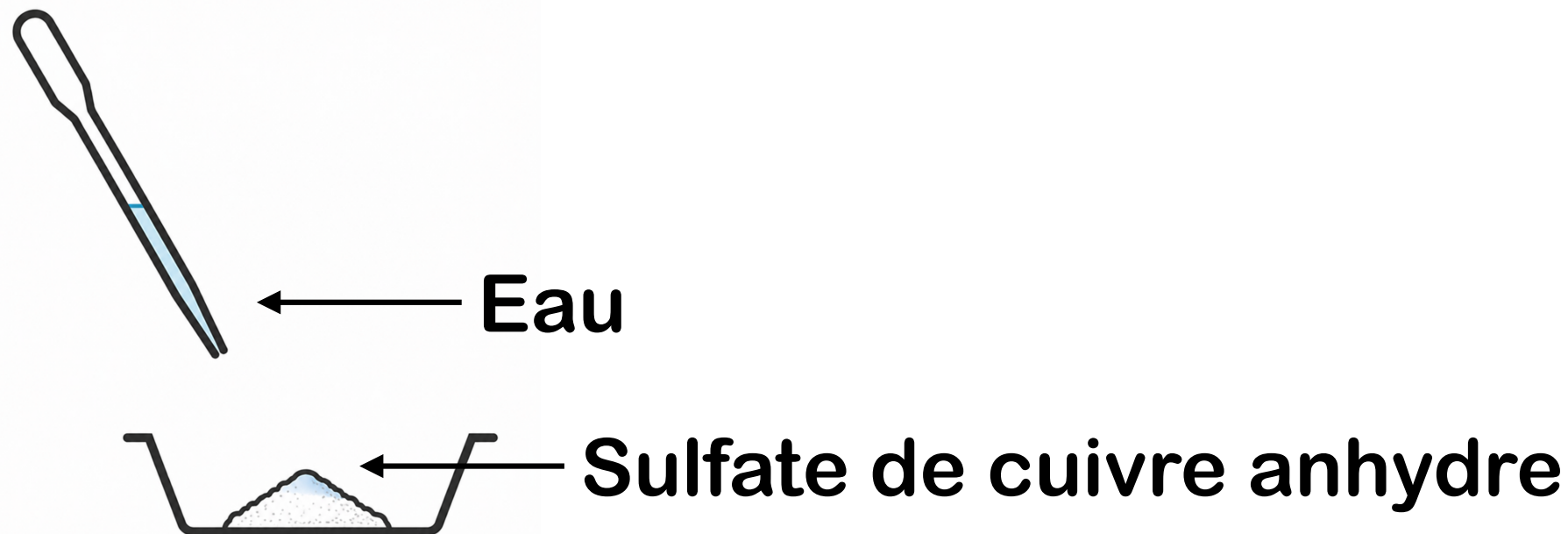
La distillation: pour séparer deux liquides miscibles.



Exemple avec l'eau et l'alcool.

3. Identification d'une espèce chimique

Identifier la présence d'eau



DÉFINITION

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

Identifier la présence de dioxyde de carbone



← Eau de chaux

DÉFINITION

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