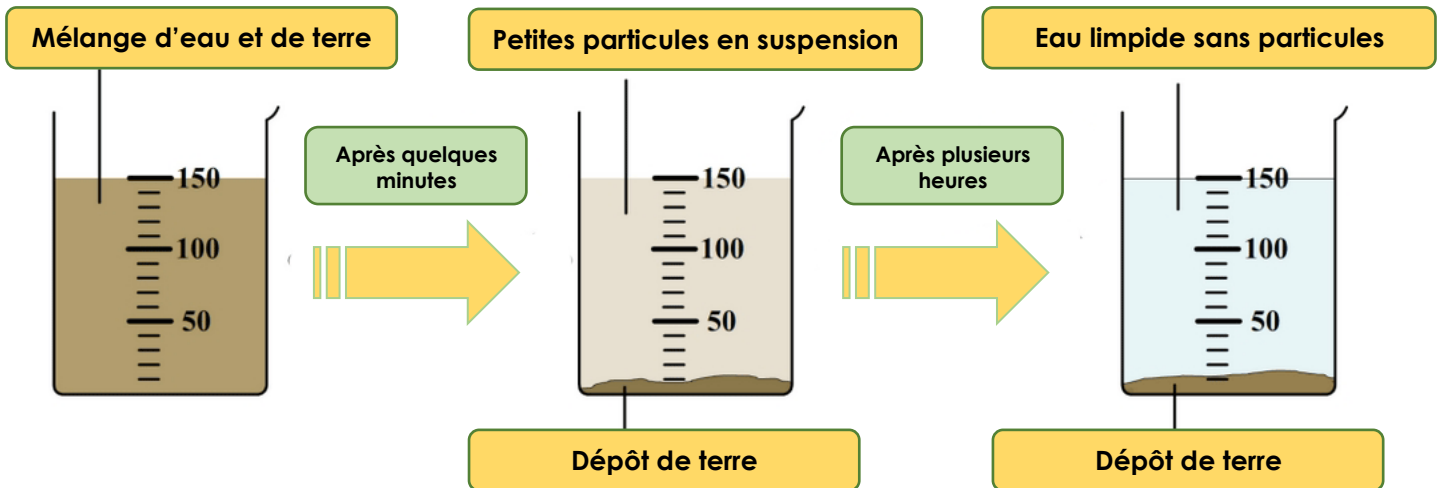


La décantation

La décantation consiste à séparer deux éléments hétérogènes en attendant qu'ils se séparent d'eux même.



• Après agitation les particules de terre se dispersent dans l'eau
On observe ensuite :

- Une couche de terre qui se forme petit à petit au fond du récipient : elle est constituée des particules de terre qui retombent au fond sous l'effet de leur poids.
- Le liquide qui s'éclaircit progressivement car il comporte de moins en moins de particules. Les moins denses sont plus lentes à se déposer au fond du récipient.
- Au bout d'un temps suffisamment long le liquide finit par redevenir limpide car toutes les particules sont tombées au fond du récipient. La terre n'est **pas soluble** dans l'eau. Les deux substances forment une **suspension**.

D'autres décantations

Comme dans les expériences précédentes, on a pu remarquer que des mélanges hétérogènes, après repos font apparaître un dépôt.

- Le mélange huile + eau : l'huile se sépare de l'eau pour former une couche à la surface.
- Le mélange eau + farine : la farine, après repos se dépose dans le fond du récipient.
- Un mélange eau + sable : le sable, après repos se dépose dans le fond du récipient.