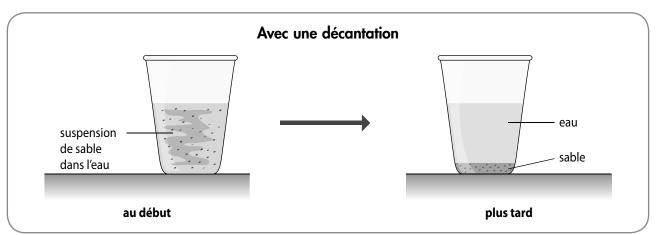
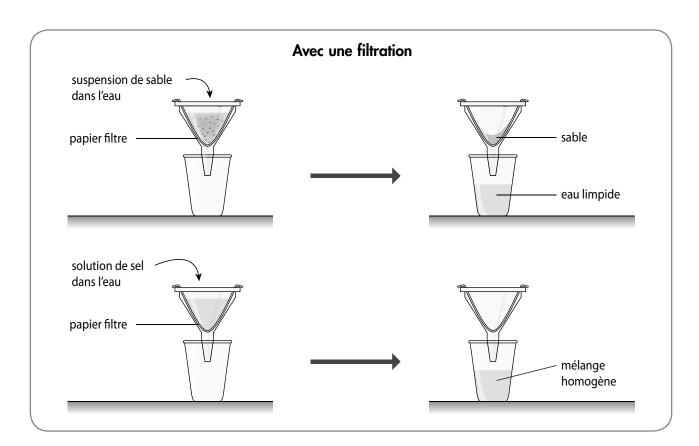
# Séparer liquide et solide dans un mélange



## Deux procédés: la décantation et la filtration





- Fais les essais. Obtiens-tu les mêmes résultats ?
- Peut-on séparer le solide et l'eau d'une suspension par décantation ?

  et par filtration ?
- Peut-on séparer le solide et l'eau d'une solution par décantation ?

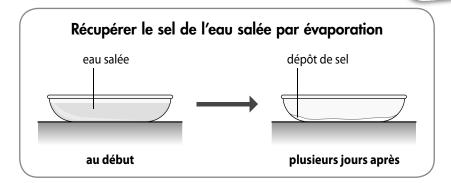
  et par filtration ?



# Séparer le solide et l'eau d'une solution

Compétences

- Apprendre à séparer les constituants d'un mélange par expérimentation.
  - Identifier les procédés de séparation des constituants des mélanges homogènes et hétérogènes.

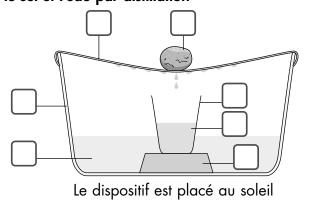


• Qu'est devenue l'eau liquide de la solution ?

### Récupérer le sel et l'eau par distillation

#### Matériel

- 1. Une feuille de plastique transparent
- 2. Un saladier
- 3. Un caillou
- 4. Un verre
- 5. Un support
- 6. De l'eau salée
- 7. De l'eau douce



- Complète la légende avec les numéros correspondant au bon matériel.
- Où recueille-t-on le sel solide ?
- Quelles transformations subit l'eau de la solution d'eau salée ?

# Pour faire le point

■ Complète en choisissant parmi les mots importants.

On peut séparer le solide et l'eau d'une suspension
par ou par
Ces procédés ne peuvent pas être utilisés pour une
solution dans l'eau par évaporation de l'eau. Pour récupérer
l'eau d'une, il faut réaliser une
évaporation, puis une condensation de l'eau.

#### **Mots importants**

- décantation
- filtration
- mélanges homogène ou hétérogène
- solution
- suspension