

# Comment récupérer le sel dans un mélange sable + sel ?

## 1<sup>ère</sup> étape : DISSOLUTION DU MELANGE SABLE /SEL DANS L'EAU



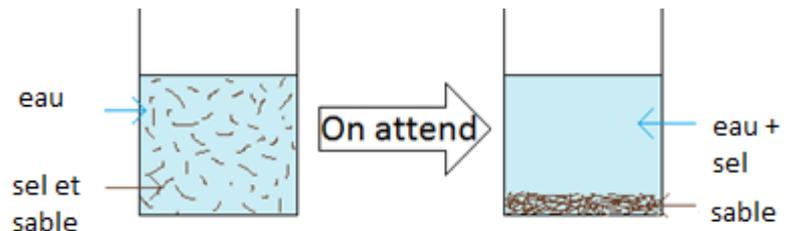
On met le mélange sel + sable dans un bécher contenant de l'eau :

Le sel s'est **dissous** dans l'eau, pas le sable : on voit donc au moins deux constituants : Le mélange obtenu est **hétérogène**.

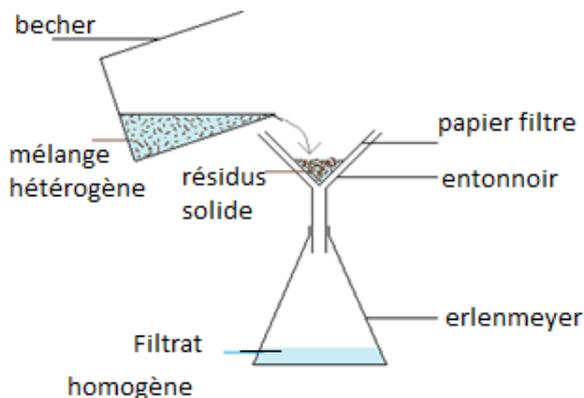
## 2<sup>ème</sup> étape : DEkantation DU MELANGE HETEROGENE SABLE+SEL+EAU

C'est une technique utilisée pour **séparer les constituants les plus denses (plus « lourds ») d'un mélange hétérogène**.

La décantation consiste à **laisser reposer le mélange hétérogène** suffisamment longtemps pour que les particules solides les plus denses tombent au fond du becher.



## 3<sup>ème</sup> étape : FILTRATION DU MELANGE HETEROGENE OBTENU



La filtration est une technique utilisée pour récupérer séparément le solide et le liquide d'un **mélange hétérogène**.

Pour la filtration on utilise un papier filtre dans lequel se retrouve les particules solides. Le liquide homogène obtenu est appelé filtrat.

## 4<sup>ème</sup> étape : EVAPORATION DU FILTRAT

L'évaporation permet de séparer les constituants solides d'un **mélange homogène**.



On fait bouillir le filtrat obtenu afin de faire évaporer l'eau. **Il reste des résidus blancs** : les minéraux ( le sel) sur les parois du tube à essai ou du bécher.

