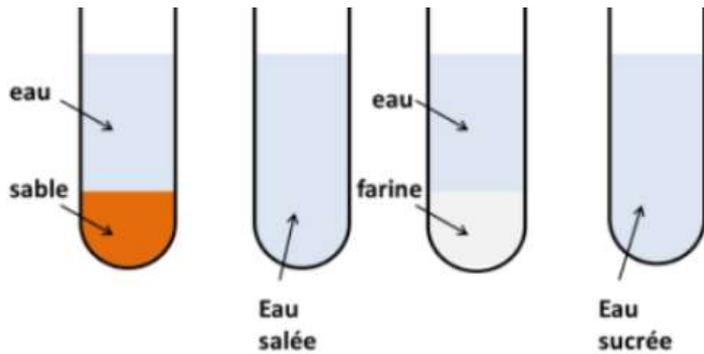


**Problématique** : Comment distinguer un mélange homogène d'un mélange hétérogène ?

Expérience : On verse de l'eau (constituant commun) dans plusieurs tubes à essai puis on ajoute différents composants. On agite puis on laisse reposer. Voici les résultats :



**Mélange hétérogène** : mélange dans lequel on distingue à l'œil nu au moins deux constituants.

**Mélange homogène** : mélange dans lequel on ne distingue pas à l'œil nu les constituants.

**Mélanges aqueux** : formés d'eau et de plusieurs constituants

Question 1 : Comment s'appelle le réceptacle utilisé ? **Tube à essai**

Question 2 : Quel est le constituant commun ? **eau**

Question 3 : Pourquoi ces mélanges portent-ils le nom de mélanges aqueux ? **Formés d'eau et de plusieurs constituants**

Question 4 : Quelle différence y a-t-il, hormis la couleur, entre le mélange eau+sable et l'eau salée ? **Dans le mélange eau+sable, je vois les 2 constituants alors que dans le mélange eau+sel, on ne voit pas le sel.**

Question 5 : Dans quels mélanges voit-on plusieurs constituants ? **Dans le mélange eau+farine et eau+sable (car la farine et le sable ne se dissolvent pas).**

Question 6 : Quels sont les mélanges hétérogènes? Explique pourquoi. **eau+sable et eau+farine car on peut voir 2 constituants à chaque fois.**

Question 7 : Quels sont les mélanges homogènes? Explique pourquoi. **eau+sel et eau+sucre car on ne peut pas les distinguer.**