

I) L'eau peut-elle dissoudre tous les solides?

Dans un premier bécher est mis un peu de sable, dans un second un peu de sel et dans le 3eme beaucoup de sel.

J'observe que le sable reste au fond du bécher. Le sable ne se dissout pas dans l'eau.

Dans le 2eme becher le sel et l'eau forment un mélange homogène. Il a été dissous dans l'eau.

Dans le 3eme becher du sel reste au fond. La solution est dite saturée car on a mis plus de sel que ce qui peut être dissous.

*On dit que le sel est **soluble** dans l'eau*

II) Peut-on mélanger tous les liquides avec l'eau?

J'observe que l'huile et l'eau ne se mélange pas et que l'alcool et l'eau ne se mélangent pas. On dit qu'ils ne sont pas miscibles avec l'eau.

*Le vinaigre et l'eau forment un mélange homogène. Ils sont **miscibles***

III) La masse change-t-elle au cours d'une dissolution?

Protocole :

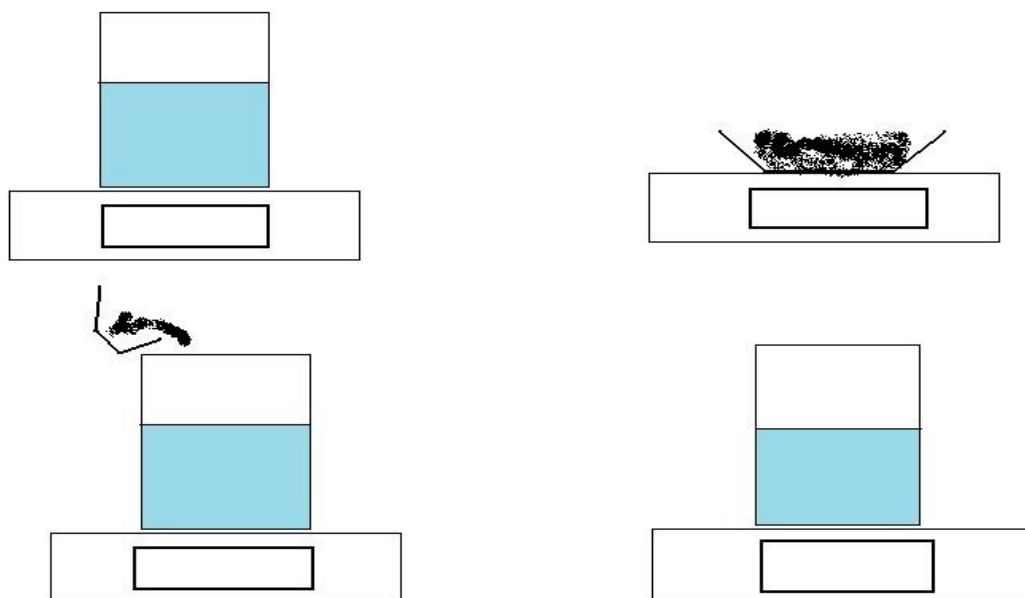
Je mesure la masse d'une coupelle de sel

Je mesure la masse d'un bécher contenant de l'eau et un agitateur

Je verse le sel et agite pour dissoudre le sel

Je mesure la masse du becher d'eau salée + agitateur + coupelle vide

Schéma de l'expérience



Conclusion : La masse TOTALE ne varie pas au cours d'une dissolution

IV) Comment séparer 2 liquides non miscibles?

Pour séparer 2 liquides non miscibles on utilise une ampoule a décanter.

Fiche méthode ampoule a décanter

CE QUE JE DOIS SAVOIR
L'eau est un solvant de certains solides et de certains gaz. L'eau et certains liquides sont miscibles. Dissolution, miscibilité, solution, corps dissous (<i>soluté</i>), solvant, <i>solution saturée</i> , soluble, insoluble, liquides miscibles et non miscibles, distinction entre dissolution et fusion. La masse totale se conserve au cours d'une dissolution. Pratiquer une démarche expérimentale : dissolution de divers solides. <i>Suivre un protocole (ampoule à décanter).</i> Décrire une observation, une situation par une phrase correcte (expression, vocabulaire, sens). Pratiquer une démarche expérimentale en lien avec la conservation de la masse