

Ch 2 Corps purs, mélanges – Activité 1



Conservation de la masse – Démarche d'investigation - Correction

1. Hypothèse

Je suppose que la masse se conserve au cours d'une dissolution car le nombre de molécules au départ et à la fin de l'expérience n'aura pas changé. Fabien aurait raison.

2. Expérience

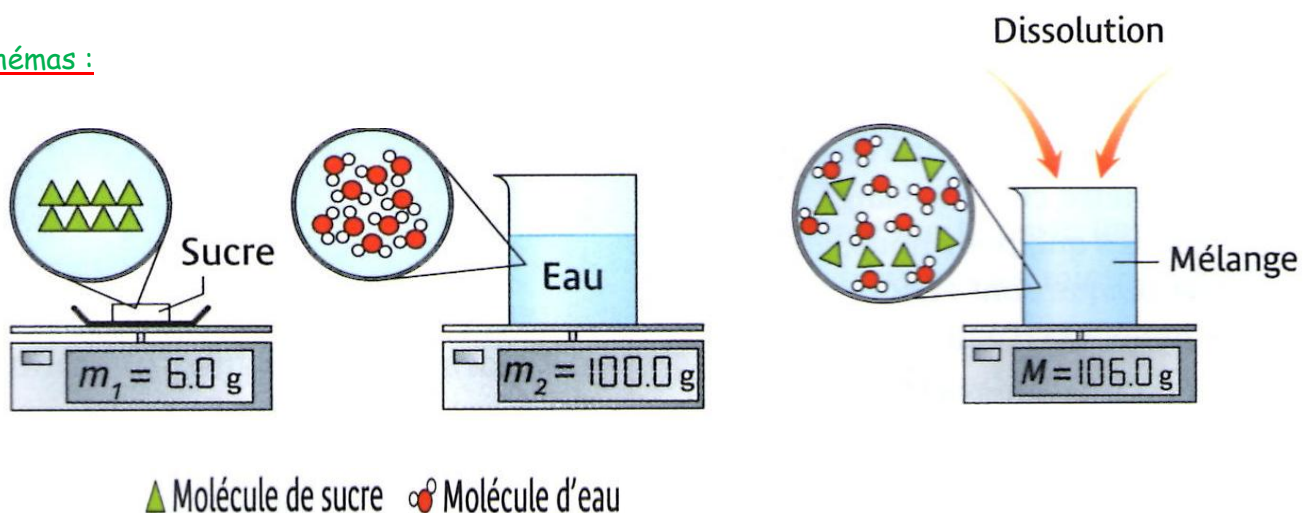
Dissoudre du sucre (= SOLUTE) dans l'eau (= SOLVANT).

- Peser le soluté et le solvant séparés
- Dissoudre le soluté dans le solvant
- Peser l'eau sucrée, la SOLUTION obtenue
- Comparer les masses

Liste du matériel :

- Balance
- Sucre
- Bécher
- Eprouvette graduée
- Spatule
- Eau

Schémas :



3. Observations

$$M_{\text{sucre}} = 6 \text{ g}$$

$$M_{\text{eau}} = 100 \text{ g}$$

$$M_{\text{solution}} = 106 \text{ g}$$

Le sucre s'est dissout dans l'eau

4. Interprétation et Conclusion

Je sais que la matière est constituée de molécules

J'ai observé que la masse de la solution est finale est égale à la somme de la masse du sucre et de la masse de l'eau.

J'en conclus que la masse se conserve au cours d'une dissolution car il n'y a pas eu de perte de molécules, le nombre reste le même au cours d'une dissolution. Fabien a raison.

Lors d'un mélange, lors d'une dissolution la masse reste identique on dit qu'elle se conserve. En effet, le nombre de molécules reste le même au cours des ces phénomènes.