

EAU SUCRÉE ? HUILE SUCRÉE ?





On verse de l'eau dans le gobelet A et de l'huile dans le gobelet B.
On place, en même temps, un morceau de sucre dans chaque gobelet et on déclenche le chronomètre.

Observe la vidéo et réponds aux questions.











1. Cette expérience prouve que:

- L'eau peut dissoudre le sucre
- L'huile peut dissoudre le sucre
- L'eau ne peut pas dissoudre le sucre
- L'huile ne peut pas dissoudre le sucre



2. Après moins de 2 minutes, le morceau de sucre a disparu car :

- Le sucre a fondu
- Le sucre est dissous par l'eau
- Le sucre s'est cristallisé
- Le sucre s'est évaporé



3. Dans cette expérience:

- L'eau et le sucre forment un mélange hétérogène
- L'eau et le sucre forment un mélange homogène
- L'eau et le sucre forme une solution
- L'eau et le sucre forme un corps pur



4. Il est possible de fabriquer une solution d'eau sucrée car :

- L'eau est le solvant et le sucre le soluté
- L'eau est le soluté et le sucre le solvant



Le verre contient 100g d'eau.
La masse du sucre est de 6 grammes.

5. Après dissolution,
la masse de la solution est de :



- 94g car le sucre à disparu
- 100g car la masse ne change pas lors de la dissolution
- 106g car la masse augmente lors de la dissolution

6. Es-tu intéressé(e) par les informations complémentaires suivantes ? Ne coche qu'une case par proposition.

	Cela m'intéresse beaucoup	Cela m'intéresse moyennement	Cela m'intéresse peu	Cela ne m'intéresse pas
a) Comprendre pourquoi l'eau et l'huile n'ont pas les mêmes propriétés chimiques.				
b) Réaliser d'autres expériences sur la dissolution des solides dans l'eau.				
c) Savoir quelle masse de sucre peut être dissoute dans un litre d'eau.				