

Bulles magiques

Objectif

Réaliser une solution.

Les mélanges et solutions

- Lorsqu'un **mélange** est **hétérogène**, cela signifie que ses constituants ne peuvent pas se mélanger totalement, comme l'huile et le vinaigre par exemple.
- Lorsqu'un **mélange** est **homogène**, cela signifie qu'on ne peut pas voir ses différents constituants, comme le sel de l'eau de mer par exemple. On parle alors de **solution**.
- Lorsqu'on peut dissoudre un élément dans un liquide, on dit qu'il est **soluble**.

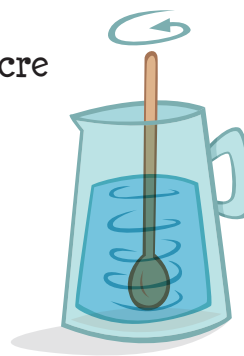
MATÉRIEL NÉCESSAIRE

- 2 citrons
- 1 demi-litre d'eau
- 40 g de sucre
- 1 cuillère à café de bicarbonate de soude alimentaire
- 1 carafe

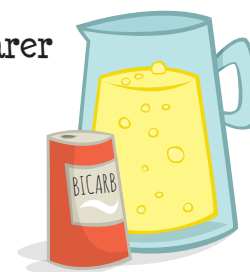
Verse l'eau et le sucre dans la carafe.



Mélange bien jusqu'à ce que le sucre soit complètement dissous dans l'eau.



Ajoute le bicarbonate de soude. Comme par magie des bulles apparaissent ! Tu viens de préparer une limonade maison !



Ajoute le jus pressé des citrons et mélange.



Que s'est-il passé ?

L'eau et le sucre se sont parfaitement mélangés sans former de dépôt : tu as réalisé un **mélange homogène**.

La pulpe du citron ne s'est pas dissoute dans ton mélange : c'est un **mélange hétérogène**. En ajoutant le bicarbonate de soude dans ton mélange, des bulles se sont formées.

Une réaction chimique s'est produite et du gaz s'est alors retrouvé **en solution** dans la boisson.