



ATMOSPHERE MARTIENNE 1

A réaliser avec l'aide d'un adulte !

Matériel :

- 3 cuillères de bicarbonate de soude
- 200 ml de vinaigre d'entretien
- 1 saladier transparent
- 1 bulleur

Instructions :

- Mettre le bicarbonate de sodium dans le saladier transparent
- Nivelier le bicarbonate dans le saladier afin d'enlever les bosses
- Verser le vinaigre dans le saladier en faisant des cercles réguliers
- Laisser prendre quelques instants en regardant et en écoutant. Ne pas toucher le saladier, ne pas souffler dedans, et ne pas mettre la main au-dessus afin de ne pas altérer la réaction chimique.
- Souffler dans le bulleur pour réaliser des bulles. Elles doivent tomber dans le saladier. Les bulles vont flotter !

Discours :

Nous allons fabriquer du CO₂. Regardons ensemble la réaction chimique. Que se passe-t-il ? De la mousse apparaît et il y a une effervescence. Des bulles de gaz se forment. De quel gaz s'agit-il ? C'est du CO₂ appelé dioxyde de carbone. Nous allons étudier ses propriétés.

L'atmosphère martienne est principalement composée de CO₂ (95%). L'atmosphère terrestre, elle, est principalement composée de molécules de nitrogène (78%) et de molécules d'oxygène (21%). Ce mélange forme l'air. L'atmosphère martienne n'a pas été créée en mélangeant du vinaigre et du bicarbonate. Elle s'est formée par la condensation des gaz et des poussières sous l'influence de la gravitation.

Partage une photo ou une vidéo de ton expérience !

