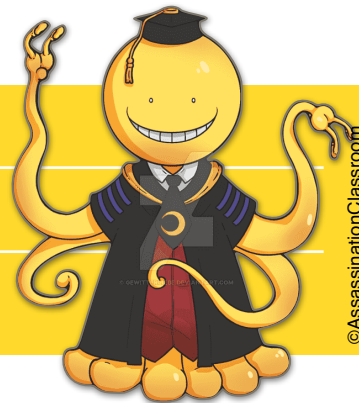


Ch.1 Les atomes et les molécules

Dentifrice d'éléphant



Réaliser une expérience à partir d'un protocole

Matériel : eau tiède, levure boulangère, eau oxygénée, colorant, liquide vaisselle, erlenmeyer.

1. Mélangez 2 cuillères à soupe d'eau tiède avec une cuillère à soupe de levure boulangère dans un récipient à part.
2. Mettez votre Erlenmeyer vide dans un bac pour éviter les dégâts.
3. Versez l'eau oxygénée dans un bécher de 50mL. (jusqu'à la barre des 50 mL) y ajouter le colorant et mélanger pour homogénéiser.
4. Transvaser le mélange coloré dans l'Erlenmeyer et ajouter un jet de liquide vaisselle.
5. A partir de ce moment, vous pouvez verser votre mélange d'eau et de levure dans l'Erlenmeyer.



Comprendre

A partir de vos connaissances et des documents, expliquer ce qu'il se passe en donnant également l'équation chimique ajustée !

Formule chimique

Eau oxygénée : H_2O_2

Pourquoi ça mousse ?

Ce sont les bulles de gaz, en s'échappant du **liquide vaisselle**, qui entraînent avec elles un film de **liquide** et forment de la **mousse**.

Réaction chimique

La **dismutation** du peroxyde d'hydrogène est une réaction lente mais qui peut être accélérée en utilisant par exemple des enzymes présentes dans les levures.

C'est une réaction qui s'appuie sur la « dislocation » de la molécule de l'eau oxygénée en deux autres molécules, l'eau et le dioxygène.



Réalisez un Poster à partir de dessins et de photos de votre expérience, et de l'équation chimique ajustée. Un point bonus à la clef !

