

Activité 2 : le « dentifrice de l'éléphant »

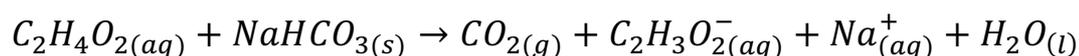
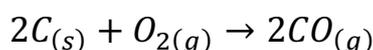
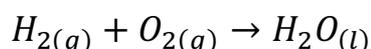
Regarder la vidéo (lien ci-dessous), puis répondre aux questions.

<https://www.youtube.com/watch?v=nh5HP-2aMvg>



1. Expliquer pourquoi le phénomène observé est une transformation chimique. **DEM7**
2. Parmi les équations de réaction fournies, indiquer, en justifiant, celle qui correspond à la réaction chimique entre le vinaigre et le bicarbonate de sodium.

DEM7



(aq) signifie que l'espèce chimique est dissoute dans l'eau, c'est-à-dire qu'elle est entourée de molécules d'eau.

3. **Problème** : d'après vous, est-ce que la masse se conserve au cours d'une réaction chimique ou non ?

Hypothèse :

DEM2

Liste du matériel :

DEM3

Protocole de l'expérience :

DEM3

Observations :

DEM4

Conclusion (répondre au problème et retour sur l'hypothèse) :

DEM7

Activité 2 : le « dentifrice de l'éléphant »

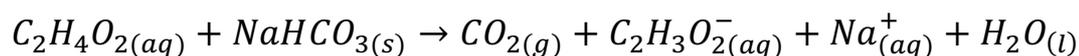
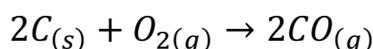
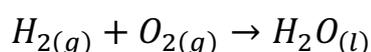
Regarder la vidéo (lien ci-dessous), puis répondre aux questions.

<https://www.youtube.com/watch?v=nh5HP-2aMvg>



1. Expliquer pourquoi le phénomène observé est une transformation chimique. **DEM7**
2. Parmi les équations de réaction fournies, indiquer, en justifiant, celle qui correspond à la réaction chimique entre le vinaigre et le bicarbonate de sodium.

DEM7



(aq) signifie que l'espèce chimique est dissoute dans l'eau, c'est-à-dire qu'elle est entourée de molécules d'eau.

3. **Problème** : d'après vous, est-ce que la masse se conserve au cours d'une réaction chimique ou non ?

Hypothèse :

DEM2

Liste du matériel :

DEM3

Protocole de l'expérience :

DEM3

Observations :

DEM4

Conclusion (répondre au problème et retour sur l'hypothèse) :

DEM7