

**Activité 2 : le « dentifrice de l'éléphant »**

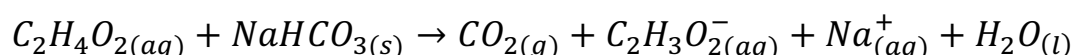
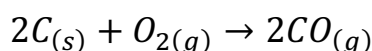
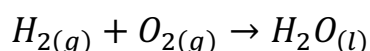
Regarder la vidéo (lien ci-dessous), puis répondre aux questions.

<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 »**

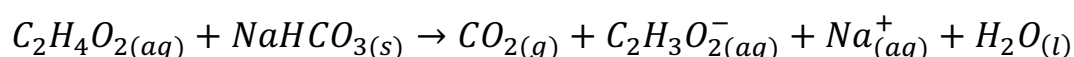
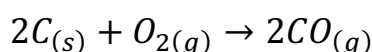
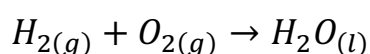
Regarder la vidéo (lien ci-dessous), puis répondre aux questions.

<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**