

Pour la Fête de la Science, Anna et Rachid ont préparé un atelier avec une expérience, des modèles moléculaires et une affiche sur la combustion du méthane.

Tout était prêt avant que le père d'Anna ne renverse accidentellement sa tasse de café sur l'affiche ...

Aide Anna et Rachid a refaire leur affiche.

La combustion du méthane dans le dioxygène

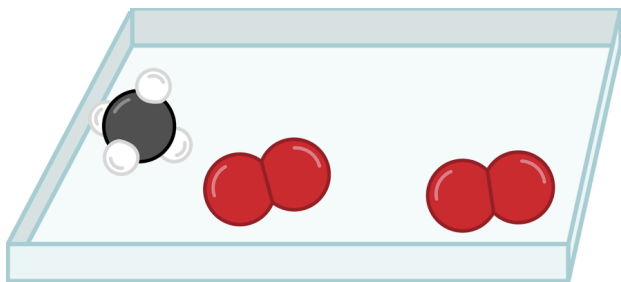
L'équation de la réaction équilibrée est:

$$\text{CH}_4 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$$

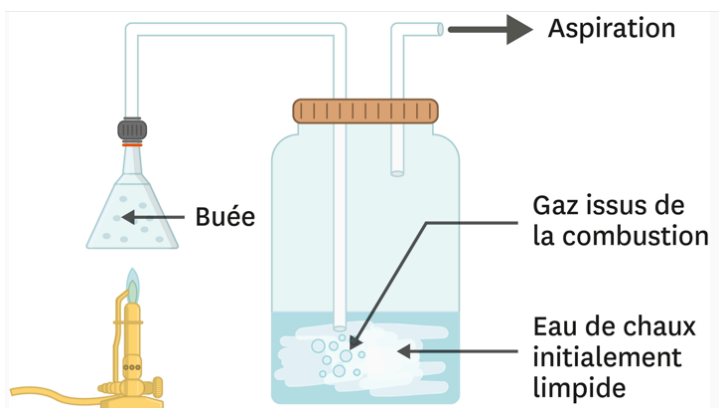
(Il faut mettre des coefficients devant les formules de molécules pour équilibrer la réaction)

La masse se conserve lors d'une transformation chimique

Doc 1: L'affiche



Doc 2: Les modèles moléculaire des réactifs



Doc 3: L'expérience mettant en évidence les produits de la combustion.