

DOCUMENT ÉLÈVE

Fiche de mémorisation sur les transformations chimiques

Les transformations chimiques	
Quel est le principe d'une réaction chimique ?	Lors d'une transformation chimique, les atomes présents dans les réactifs se réarrangent différemment pour former les produits. Tous les atomes des réactifs se retrouvent intégralement dans les produits.
Quelle est la loi de conservation de la masse ?	Rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme.
Qui a énoncé la loi de conservation de la masse ?	Antoine Laurent de Lavoisier au XVIII ^e siècle.
Comment représente-t-on une transformation chimique ?	Pour représenter une transformation chimique, on utilise une écriture symbolique : l'équation de réaction. $\begin{array}{ccccccc} \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} & + & \text{O}_2 & \longrightarrow & \text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2 & + & \text{H}_2\text{O} \\ \underbrace{\hspace{1.5cm}} & & & & \underbrace{\hspace{1.5cm}} & & \\ \begin{array}{l} 2 \text{ atomes de carbone : } 2 \text{ C} \\ 6 \text{ atomes d'hydrogène : } 6 \text{ H} \\ 3 \text{ atomes d'oxygène : } 3 \text{ O} \end{array} & & & & \begin{array}{l} 2 \text{ atomes de carbone : } 2 \text{ C} \\ 6 \text{ atomes d'hydrogène : } 6 \text{ H} \\ 3 \text{ atomes d'oxygène : } 3 \text{ O} \end{array} \end{array}$