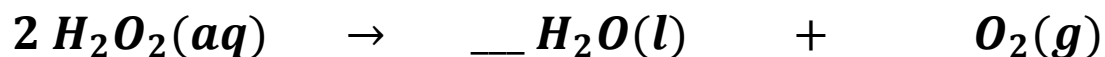


Objectifs :

Utiliser une équation de réaction chimique fournie pour décrire une transformation chimique observée.

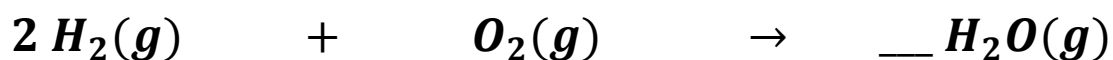
Vérifier la conservation de la masse dans une équation chimique

Décomposition du peroxyde d'hydrogène (H_2O_2) en eau (H_2O) et en oxygène (O_2)



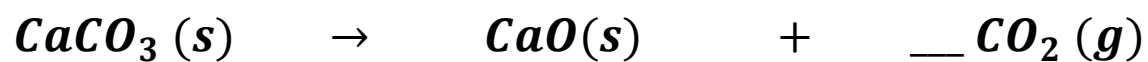
| | Réactif | Produit |
|---------------|---------|---------|
| Hydrogène (H) | | |
| Oxygène (O) | | |

Réaction de formation de l'eau à partir de l'hydrogène et de l'oxygène :



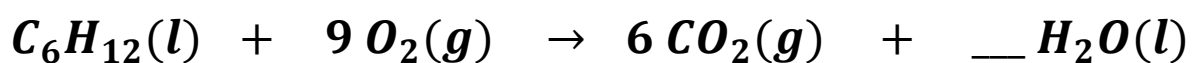
| | Réactif | Produit |
|---------------|---------|---------|
| Hydrogène (H) | | |
| Oxygène (O) | | |

Réaction de décomposition du carbonate de calcium pour former de l'oxyde de calcium et du dioxyde de carbone :



| | Réactif | Produit |
|--------------|---------|---------|
| Calcium (Ca) | | |
| Carbone (C) | | |
| Oxygène (O) | | |

Réaction de combustion du cyclohexane (C₆H₁₂) dans l'oxygène :



| | Réactif | Produit |
|---------------|---------|---------|
| Carbone (C) | | |
| Hydrogène (H) | | |
| Oxygène (O) | | |