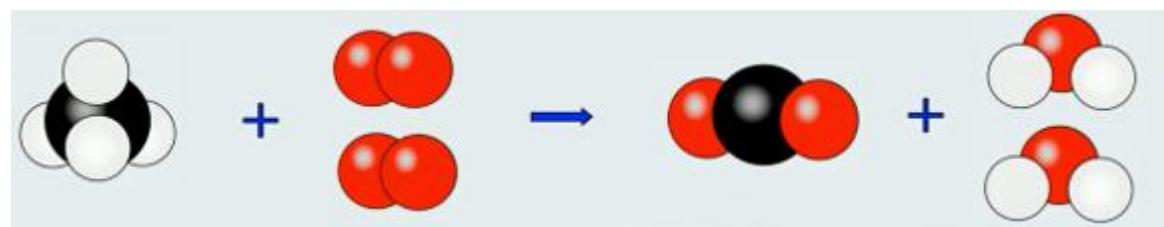


## Objectifs :

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

Vérifier la conservation de la masse dans une équation chimique

## Réaction de combustion du méthane



- 1) Identifier les réactifs et les produits dans la réaction de combustion du méthane.

Espèces chimiques réactives	Espèces chimiques produites
● .....	● .....
● .....	● .....

- 2) Enumérer tous les atomes qui constituent chaque molécule.

- 3) Vérifier la conservation de la matière

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

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

Un élève propose cette équation chimique :



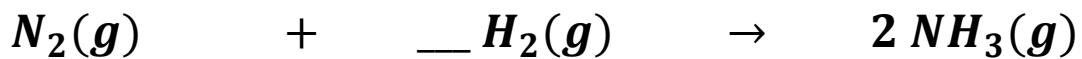
- 1) Enumérer tous les atomes qui constituent chaque molécule.
- 2) Vérifier la conservation de la matière.

	Réactif	Produit
Hydrogène (H)		
Oxygène (O)		

- 3) Modifier l'équation chimique pour que la conservation de la matière soit respectée.



Réaction de synthèse de l'ammoniac ( $NH_3$ ) à partir de l'azote ( $N_2$ ) et de l'hydrogène ( $H_2$ ) :



- 1) Trouver le nombre de molécule de dihydrogène pour que la conservation de la matière soit respectée.