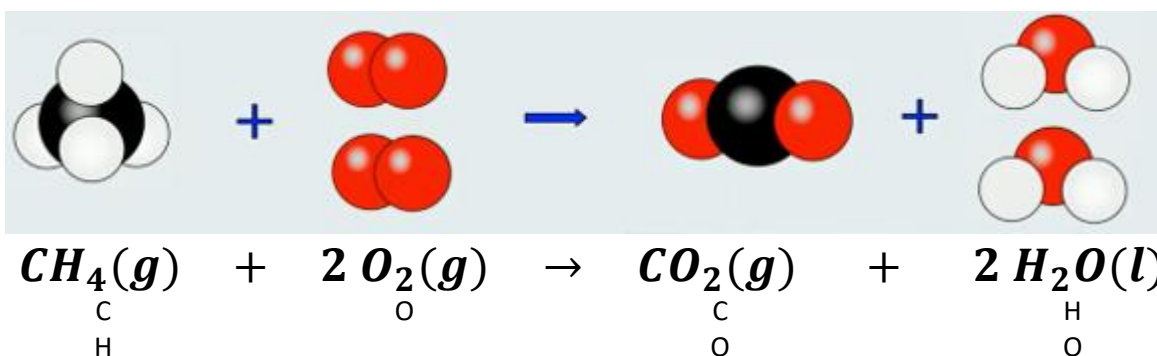


Objectifs :

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
●	●
●	●

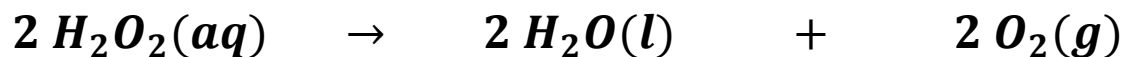
2) Enumérer tous les atomes qui constituent chaque molécule.

3) Vérifier la conservation de la matière

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

Décomposition du peroxyde d'hydrogène (H₂O₂) en eau (H₂O) et en oxygène (O₂)

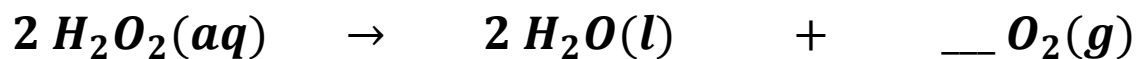
Un élève propose cette équation chimique :



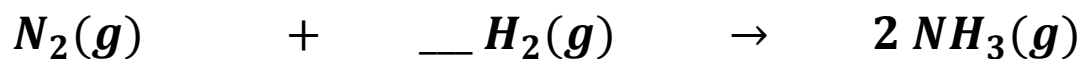
- 1) Enumérer tous les atomes qui constituent chaque molécule.
- 2) Vérifier la conservation de la matière.

	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 (NH₃) à partir de l'azote (N₂) et de l'hydrogène (H₂) :



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