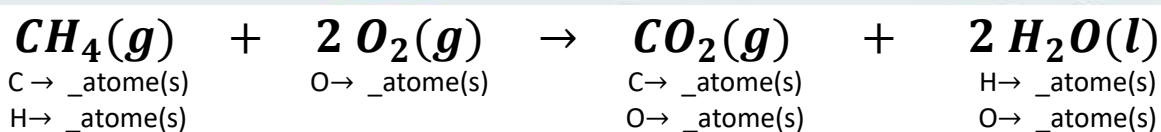


Objectifs :

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

Vérifier la conservation de la masse et de la charge électrique dans une équation chimique.

Réaction de combustion du méthane



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

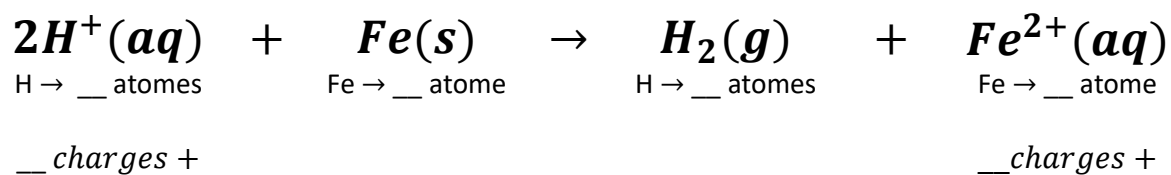
Espèces chimiques réactives	Espèces chimiques produites
●	●
●	●

2) Enumérer tous les atomes qui constituent chaque molécule.

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

3) Vérifier la conservation de la matière

Corrosion du Fer par un acide



- 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 molécules et ions.

	Réactif	Produit
Fer (Fe)		
Hydrogène (H)		

- 3) Vérifier la conservation de la matière

- 4) Enumérer le nombre de charges positives

	Réactif	Produit
Charge +		

- 5) Vérifier la conservation de la charge électrique