

Le balancement des équations chimiques

Remplissez cette fiche synthèse pour conserver une trace de vos apprentissages.

Définitions

- Une transformation physique ne modifie _____

- Une transformation chimique modifie _____

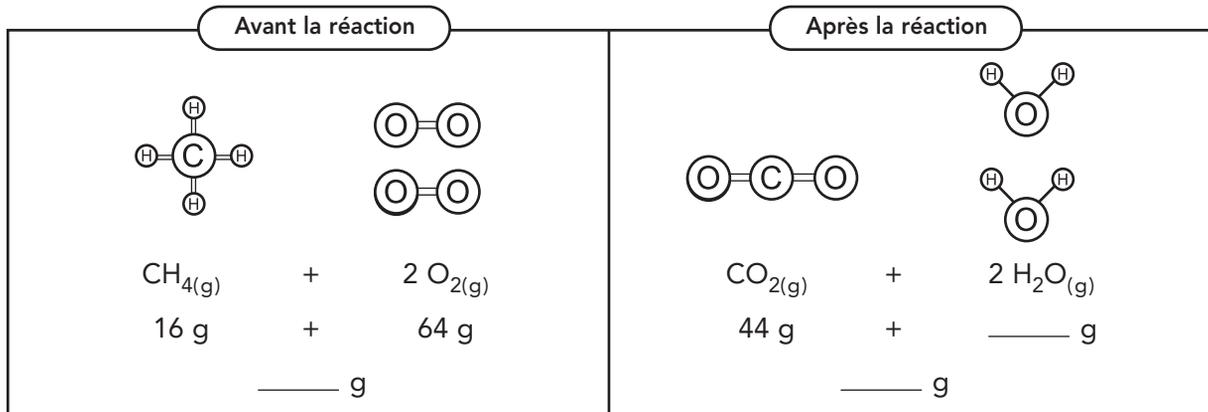
- La loi de la conservation de la masse indique _____

- Balancer une équation chimique consiste _____

Indices permettant de reconnaître une transformation chimique

- _____
- _____
- _____
- _____
- _____

Exemple de conservation de la masse



Exemple d'interprétation d'une équation chimique

Équation chimique	$\text{CH}_{4(g)}$	+	$2 \text{O}_{2(g)}$	→	$\text{CO}_{2(g)}$	+	$2 \text{H}_2\text{O}_{(g)}$
Interprétation	_____	_____	_____	_____	_____	_____	_____

Bilan du nombre d'atomes de chaque élément avant et après la transformation

Avant la réaction chimique		Après la réaction chimique	
Réactifs	Nombre d'atomes	Produit	Nombre d'atomes
$\text{N}_2 + 3 \text{H}_2$	_____	2NH_3	_____
	_____		_____

Points à respecter lors du balancement d'une équation chimique

- _____
- _____
- _____
- _____
- _____
- _____
- _____
- _____
- _____
- _____