

Le balancement des équations chimiques

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

Définitions

- La loi de la conservation de la masse indique _____

- Balancer une équation chimique consiste _____

- La stoechiométrie est _____

STE

Indices permettant de reconnaître une transformation chimique

- _____
- _____
- _____
- _____
- _____

Points à respecter lors du balancement d'une équation chimique

- _____

- _____

- _____

- _____

- _____

Exemple d'interprétation d'une équation chimique

Équation chimique	$\text{CH}_4(\text{g})$	+	$2 \text{O}_2(\text{g})$	\rightarrow	$\text{CO}_2(\text{g})$	+	$2 \text{H}_2\text{O}(\text{g})$
Interprétation	_____	_____	_____	_____	_____	_____	_____

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

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

Différentes utilisations de l'équation chimique de la synthèse de l'eau

Équation chimique	$2 \text{H}_2(\text{g})$	+	$\text{O}_2(\text{g})$	\rightarrow	$2 \text{H}_2\text{O}(\text{l})$
Utilisation 1	2 molécules de dihydrogène	réagissent avec	1 molécule de dioxygène	pour former	2 molécules d'eau.
Utilisation 2	2 moles de molécules de dihydrogène	réagissent avec	_____	pour former	_____
Utilisation 3	4 g de dihydrogène	réagissent avec	_____	pour former	_____
Utilisation 4	1 g de dihydrogène	réagit avec	_____	pour former	_____