

**FICHE DE MÉMORISATION**  
**CHAPITRE 4**  
**LA COMBUSTION, UNE TRANSFORMATION CHIMIQUE**  
**CHAPITRE 5**  
**LES ATOMES, LES MOLÉCULES ET LA TRANSFORMATION CHIMIQUE**

QUESTION	RÉPONSE
Quel gaz teste l'eau de chaux ?	Le dioxyde de carbone
Comment réagit l'eau de chaux en présence de dioxyde de carbone ?	Elle se trouble, elle blanchit
Comment nomme-t-on une transformation chimique où quelque chose brûle ?	C'est une combustion
Citer les 3 éléments nécessaires à une combustion.	- Un combustible - un comburant - une source de chaleur
Nommer 3 combustibles.	- le papier, le bois, le charbon - le pétrole, l'essence, l'alcool - le méthane, le butane
Nommer un comburant.	Le dioxygène
Comment appelle-t-on les substances qui se transforment lors d'une transformation chimique ?	Les réactifs
Comment appelle-t-on les substances qui se forment lors d'une transformation chimique ?	Les produits
Comment reconnaît-on une transformation chimique ?	Lorsque des réactifs se transforment en produits
Écrire la réaction de combustion du carbone.	Carbone + dioxygène → dioxyde de carbone
Écrire l'équation de combustion du carbone	$C + O_2 \rightarrow CO_2$
Écrire la réaction de combustion du méthane	Méthane + dioxygène → dioxyde de carbone + eau
Au cours d'une transformation chimique le nombre des atomes changent-ils ?	Non on trouve le même nombre d'atomes dans les réactifs et dans les produits après la transformation chimique
Comment est la masse des réactifs par rapport à la masse des produits ?	La masse des réactifs est égale à la masse des produits
Quelle est la célèbre phrase de Lavoisier ?	Rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme

**FICHE DE MÉMORISATION**  
**CHAPITRE 4**  
**LA COMBUSTION, UNE TRANSFORMATION CHIMIQUE**  
**CHAPITRE 5**  
**LES ATOMES, LES MOLÉCULES ET LA TRANSFORMATION CHIMIQUE**

QUESTION	RÉPONSE
Quel gaz teste l'eau de chaux ?	
Comment réagit l'eau de chaux en présence de dioxyde de carbone ?	
Comment nomme-t-on une transformation chimique où quelque chose brûle ?	
Citer les 3 éléments nécessaires à une combustion.	
Nommer 3 combustibles.	
Nommer un comburant.	
Comment appelle-t-on les substances qui se transforment lors d'une transformation chimique ?	
Comment appelle-t-on les substances qui se forment lors d'une transformation chimique ?	
Comment reconnaît-on une transformation chimique ?	
Écrire la réaction de combustion du carbone.	
Écrire l'équation de combustion du carbone	
Écrire la réaction de combustion du méthane	
Au cours d'une transformation chimique le nombre des atomes changent-ils ?	
Comment est la masse des réactifs par rapport à la masse des produits ?	
Quelle est la célèbre phrase de Lavoisier ?	

**L'ESSENTIEL**  
**CHAPITRE 4**  
**LA COMBUSTION, UNE TRANSFORMATION CHIMIQUE**  
**CHAPITRE 5**  
**LES ATOMES, LES MOLÉCULES ET LA TRANSFORMATION CHIMIQUE**

**\*La combustion, une transformation chimique**

- Lorsque quelque chose brûle, on parle de **combustion**.
- La **combustion** nécessite la présence de 3 éléments : un **combustible**, un **comburant** et une **source de chaleur**.
- La combustion est une **transformation chimique** : des réactifs se transforment en produits.
- Lors de la **combustion du carbone**, le carbone (le combustible) et le dioxygène (le comburant) sont consommés et du dioxyde de carbone (le produit) se forme.

La réaction s'écrit : Carbone + dioxygène → dioxyde de carbone

- Lors de la **combustion du méthane**, le méthane (le combustible) et le dioxygène (le comburant) sont consommés et du dioxyde de carbone et de l'eau (les produits) se forment.

La réaction s'écrit : Méthane + dioxygène → dioxyde de carbone + eau

- l'eau de chaux se trouble en présence de dioxyde de carbone : c'est le test à l'eau de chaux

**\* La transformation chimique et l'équation de réaction**

- Lors d'une transformation chimique, les atomes qui constituent les réactifs se redistribuent pour former les produits.
- Le nombre d'atomes et donc la masse ne changent pas lors d'une transformation chimique
- Pour représenter une transformation chimique, on utilise l'équation de réaction

Équation de la combustion du carbone :  $C + O_2 \rightarrow CO_2$

Équation de la combustion du méthane :  $CH_4 + 2O_2 \rightarrow 2H_2O + CO_2$

## MES CONNAISSANCES ET MES CAPACITÉS

### CHAP 4 : LA COMBUSTION : UNE TRANSFORMATION CHIMIQUE

- Savoir qu'une combustion est une transformation chimique.
- Savoir que lors d'une transformation chimique des réactifs se transforment en produits.
- Savoir qu'une combustion nécessite la présence d'une source de chaleur et de réactifs (combustible et comburant) et que de nouveaux produits se forment.
- Connaître les combustions du carbone, du méthane et du butane et savoir écrire les réactions de ces transformations chimiques (avec les NOMS).
- Connaître le test de caractérisation du dioxyde de carbone : test à l'eau de chaux.

### CHAP 5 : LES ATOMES, LES MOLÉCULES ET LA TRANSFORMATION CHIMIQUE

- Savoir que lors d'une transformation chimique, les atomes qui constituent les réactifs se redistribuent pour former les produits.
- Savoir que le nombre d'atomes et donc la masse ne changent pas lors d'une transformation chimique
- Savoir que pour représenter une transformation chimique, on utilise l'équation de réaction (avec les symboles = lettres)