

Exercices sur la combustion source de chaleur

Exercice 1

Lors d'une combustion le corps qui brûle est :

- le combustible
- le comburant
- le réactif
- le produit

Exercice 2

Lors d'une combustion, le corps qui permet la combustion est appelé :

- le produit
- le comburant
- le réactif
- le combustible

Exercice 3

Lors d'une réaction chimique les substances qui s'associent et disparaissent sont :

- les réactifs
- les produits
- les combustibles
- les réactants

Exercice 4

Lors d'une réaction chimique les substances qui se forment sont:

- les comburants
- les réactifs
- les résultats
- les produits

Exercice 5

Complète le texte suivant :

a- La combustion du carbone est une réaction chimique. Le carbone et le dioxygène sont les

Le dioxyde de carbone est le b – La combustion du carbone dans le dioxygène produit du de carbone. Le dioxyde de carbone l'eau de chaux. c- Si la combustion du carbone est il se dégage du de carbone qui est toxique.

Exercice 6

Lors de la respiration, nous inspirons du dioxygène et expirons du dioxyde de carbone.

Pendant la journée les plantes prélèvent plus de dioxyde de carbone dans l'atmosphère qu'elles ne rejettent. Grâce à la chlorophylle , ce dioxyde de carbone et l'eau se combinent pour former du glucose et du dioxygène , c'est la photosynthèse.

Quels sont les réactifs de la photosynthèse?

- l'eau
- le dioxygène
- le dioxyde de carbone
- le glucose

Exercice 7

Lors de la respiration nous inspirons de dioxygène et expirons du dioxyde de carbone. Pendant la journée les plantes prélèvent plus de dioxyde de carbone dans l'atmosphère qu'elles ne rejettent. Grâce à la chlorophylle , ce dioxyde de carbone et l'eau se combinent pour former du glucose et du dioxygène , c'est la photosynthèse.

Quel est le bilan de la réaction de photosynthèse?

- dioxyde de carbone + dioxygène → glucose + eau
- dioxyde de carbone + eau → glucose + dioxygène
- glucose + dioxygène → dioxyde de carbone + eau
- glucose + dioxyde de carbone → dioxygène + eau

Exercice 8

Pour brûler entièrement 1g de carbone, il faut utiliser 10L d'air.

On réalise alors la combustion de 5g de carbone dans 50L d'air.

Quelles substances retrouve-t-on à la fin de cette réaction ?

- dioxyde de carbone
- dioxygène
- diazote
- carbone

Exercice 9

Pour brûler entièrement 1g de carbone il faut utiliser 10L d'air.

On réalise la combustion de 3g de carbone dans 50L d'air.

Quelles substances retrouve-t-on à la fin de réaction?

- dioxygène
- carbone
- dioxyde de carbone
- diazote