

Exercice 1 :www.coursfacile.com

On réalise la combustion entre un **morceau de fusain** et le **dioxygène** pur, on observe que le morceau de fusain émis une lumière blanche puis s'éteint.

- 1) Parmi les deux corps quel est le corps **combustible** et le corps **comburant** ?
- 2) Quel est le corps produit et comment on met en évidence sa présence ?
- 3) Pourquoi la combustion s'arrête ?
- 4) Pourquoi considérons-nous cette combustion une transformation chimique ?

Exercice 2 :

On réalise la combustion du **butane** contenu dans un briquet. Un tube à essai est maintenu au-dessous de la flamme qui est réglée de façon à être **bleue**.

- 1) Déterminer les corps participant dans cette combustion.
- 2) Déterminer les corps produit dans cette combustion.

Exercice 3 :

- | | | |
|--------------------------|-----------------------|---|
| Trouble l'eau de chaux | <input type="radio"/> | <input type="radio"/> Dioxygène |
| Rafraîchit la combustion | <input type="radio"/> | <input type="radio"/> Monoxyde de carbone |
| Un gaz toxique | <input type="radio"/> | <input type="radio"/> Dioxyde de carbone |

Exercice 4 :

- > Écrire le **bilan** littéral des combustions suivantes :
- a) Combustion du carbone.
 - b) Combustion **complète** du **butane**.
 - c) Combustion **incomplète** du **butane**.

Exercice 6 :

La combustion de **l'argent** dans le **dioxygène** conduit à la formation de **l'oxyde de l'argent**.

- 1) Indiquer les **réactifs** dans cette réaction chimique.
- 2) Quel est le **produit** de cette réaction chimique?
- 3) Écrire le **bilan** littéral de la réaction ?

Exercice 5 :

On brûle du **méthane** dans une zone non aérée (combustion incomplète avec la formation du monoxyde de carbone).

- 1) Quels sont les **réactifs** de la réaction ?
- 2) Quels sont les **produits** de la réaction ?
- 3) Écrire le **bilan** littéral de la réaction ?

www.coursfacile.com