

NOM et Prénom :  
Classe et date :

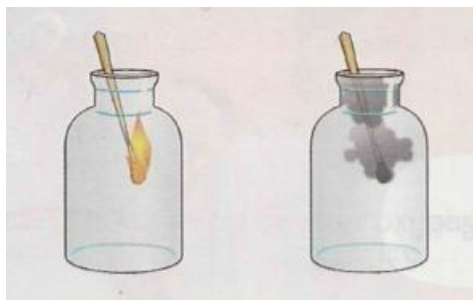
Exercice 1 : Barrer le mauvais mot en gras.

Au cours de la combustion du carbone, le carbone et le dioxygène sont les **produits/réactifs** et le dioxyde de carbone est le **produit/réactif**. Lorsque l'eau de chaux est en contact avec du dioxyde de carbone, il se forme un **soluté/précipité blanc**. Au cours de la combustion du **butane/carbone**, il se forme de l'eau et du dioxyde de carbone. Au cours d'une combustion incomplète, il peut se former un gaz toxique, le **dioxyde/monoxyde** de carbone. Pour faire brûler un **combustible/comburant**, il faut une flamme et un **combustible/comburant**.

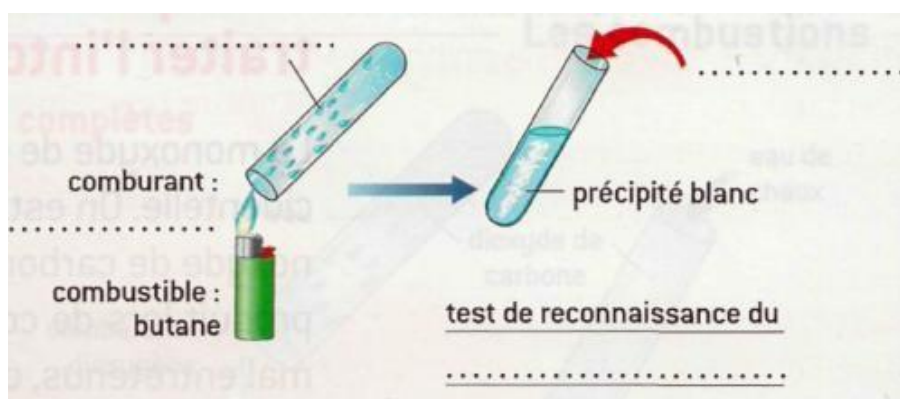
Exercice 2 : Reste-t-il du dioxygène ?

Après avoir réalisé la combustion du carbone, Yoann et Sonia recherchent si tout le dioxygène de leur flacon a été consommé. Quel est le flacon qui contient encore du dioxygène et pourquoi ?.....

.....  
.



Exercice 3 : Compléter la légende du schéma



NOM et Prénom :  
Classe et date :

Exercice 4 : Compléter le texte suivant

Utiliser les mots ou groupes de mots suivants : produits, asphyxie, intoxication, réactifs, explosion, incomplète, butane, dioxygène, incendie, carbone, bilan, dioxyde de carbone.

a/ Au cours de la combustion du butane, le ..... est le combustible et le..... est le comburant.

b/ Le ..... de la combustion du carbone est : .....+ dioxygène → .....

c/ Les risques des combustions sont : l'....., l'....., l'..... au monoxyde de carbone et l'.....

d/ L'eau et le dioxyde de carbone sont les ..... de la transformation chimique qui a lieu entre le butane et le dioxygène qui sont les.....

e/ Si la quantité de dioxygène pour brûler le combustible est insuffisante, la combustion est.....