

2AC COLLEGE	SERIE 4 : transformation chimique : combustion
PR ACHRAF RB je suis avec vous pour la chimie Sera FACILE	COUR SOUTIEN
SCOLAIRE	

**EXERCICE I : Quelques questions de cours**

**1. Vocabulaire :**

Donnez les définitions des termes :

-Réactif :

.....  
.....

-Produit :

.....  
.....

-Comburant :

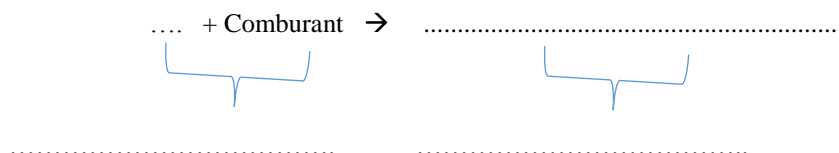
.....  
.....

- Combustible :

.....  
.....

**EXERCICE 2 :**

Une combustion est une réaction chimique. On peut écrire le bilan de la réaction de combustion :



**EXERCICE 3 : Etude de la combustion du carbone**

On étudie la réaction chimique :

La combustion du carbone dans le dioxygène :

1. Quel(s) est (sont) le(s) réactif(s) ?

.....  
.....

2. Quel(s) est (sont) le(s) produit (s) ?

.....  
.....

3. Ecrire l'équation bilan de la réaction chimique :

.....  
.....

4. Quel est le test qui met en évidence le dioxyde de carbone ?

.....  
.....

5 schématisez (avec une légende) le test qui t'a permis de trouver le produit de la réaction

2AC COLLEGE	SERIE 4 : transformation chimique : combustion
PR ACHRAF RB je suis avec vous pour la chimie Sera FACILE	COUR SOUTIEN
SCOLAIRE	

**EXERCICE 3 : Etude de la combustion du butane**

On étudie la réaction chimique :

La combustion du méthane dans le dioxygène supposé que la combustion : complète :

5. Quel(s) est (sont) le(s) réactif(s) ?

.....

6. Quel(s) est (sont) le(s) produit (s) ?

.....

7. Ecrire l'équation bilan de la réaction chimique

.....

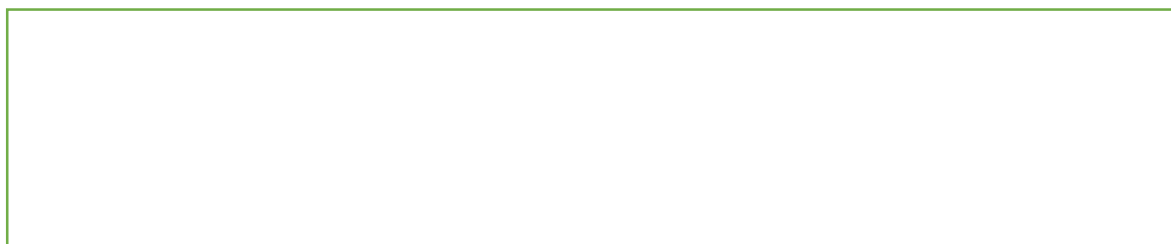
8. Quel est le test qui met en évidence le dioxyde de carbone ?

.....

9. Quel est le test qui met en évidence l'eau ?

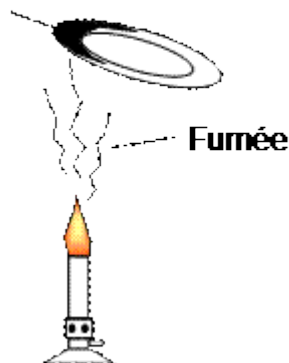
.....

10. schématisez (avec une légende) le test qui t'a permis de trouver le produit de la réaction



**EXERCICE 4 :**

dépôt noir de  
particules solides



D'après l'expérience :

1. Quel(s) est (sont) le(s) réactif(s) ?

.....

2. Quel(s) est (sont) le(s) produit (s) ?

.....

.....

3. Est-ce que la réaction complète ou incomplet ? Justifier votre réponse :

.....

4. Ecrire l'équation bilan de la réaction chimique

.....

2AC COLLEGE	SERIE 4 : transformation chimique : combustion
PR ACHRAF RB je suis avec vous pour la chimie Sera FACILE	COUR SOUTIEN

Citez 4 danger : des combustions incomplète

-----

## Exercice 06 :

Répondre aux questions suivantes :

1. Dans l'air :

- Le carbone brûle vivement
- Le carbone ne brûle pas
- Le carbone brûle très lentement avec une incandescence rouge
- Le carbone brûle en projetant de nombreuses étincelles

2. Dans le dioxygène pur :

- Le carbone brûle vivement.
- Le carbone ne brûle pas.
- Le carbone brûle très lentement avec une incandescence rouge.
- Le carbone brûle en projetant de nombreuses étincelles.

3. Lors de la combustion du carbone, les réactifs sont :

- Le carbone.
- Le dioxyde de carbone.
- Le dioxygène.

4. Lors de la combustion du carbone, le produit est :

- Le carbone.
- Le dioxyde de carbone.
- Le dioxygène.

## Exercice 3 : 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.

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

2. Le.....de la combustion du carbone est : .....+ dioxygène — .....

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

4. 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.....

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