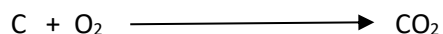


**Exercice 1 :**

La réaction chimique bilan entre le carbone C dans le dioxygène O<sub>2</sub> se fait selon :



- 1) Quel est le combustible ? .....
- 2) Quel est le comburant ? .....
- 3) Quel est le produit ? .....
- 4) Quels sont les réactifs ? .....
- 5) Comment on peut prouver la présence de ce produit ? .....

**Exercice2****1) traduire les termes suivants en arabe :**

Le combustible : .....

Le comburant : .....

Les réactifs : .....

Les produits : .....

Eau de chaux .....

Trouble .....

Incandescent .....

Réaction chimique .....

Transformation chimique .....

Transformation physique .....

**2) Quelles sont les formules chimiques de**

- L'eau - Dioxyde de carbone - Monoxyde de carbone - Le butane - Le carbone Le carbone

**Exercice 3****Relie entre les expressions par des flèches**

Les réactifs • ils apparaissent pendant la réaction

Les produits • ils disparaissent pendant la réaction

Le combustible • il aide à la combustion

Le comburant • il subit la combustion

**Exercice 4**

**La réaction entre le soufre S et le fer Fe donne le sulfure de fer FeS.**

1-Ecrire le bilan de cette réaction chimique .....

2-Quels sont les réactifs ? .....

3-Quels sont les produits ? .....

4 – Est-ce que cette réaction chimique est une combustion ? .....

### Exercice 5

La combustion **complet** du butane est une réaction chimique (transformation chimique) qui produit une **grande** quantité de la chaleur,

Butane + dioxygène  $\longrightarrow$  eau + dioxyde de carbone

1-Dans ce cas quelle est la couleur de la flamme (feu).....

2-Comment est la quantité l'air (dioxygène).....

3-Quel est le comburant ? ..... Quel est le combustible ? .....

4-Quels sont les réactifs ?.....

5-Quels sont les produits .....

Comment on peut prouver la présence de ces produits ?.....

.....

.....

### Exercice 6

La combustion incomplète du butane est une réaction chimique (transformation chimique) qui produit une petite quantité de la chaleur,

Butane + dioxygène  $\longrightarrow$  eau + dioxyde de carbone + carbone + monoxyde de carbone

1-quelle est la couleur de la flamme (feu)

2-Comment est la quantité l'air (dioxygène)

3-Quel est le comburant ? ..... Quel est le combustible ? .....

4-Quels sont les réactifs ?.....

5-Quels sont les produits ?.....

.....

Comment on peut prouver la présence de ces produits ? .....

.....

.....

.....