

Exercice 1 :

La réaction chimique bilan entre le carbone C dans le dioxygène O₂ 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 ?

Exercice 2

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,

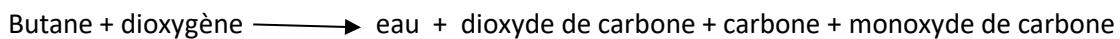


- 1-Dans ce cas quelle est la couleur de la flamme (feu).....
- 2-Comment est la quantité l'air (dioxygène).....
- 3-Quel est le comburant ? Quel est le combustible ?
- 4-Quels sont les réactifs ?.....
- 5-Quels sont les produits

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

Exercice 6

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



- 1quelle 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 ?