

**Exercice 1**

Découvrez les cinq gaz on basant sur les preuves suivantes:

- 1- Gaz tremble l'eau de chaux
- 2- Gaz aide à la combustion
- 3- Gaz liquéfié sur la paroi d'un récipient froid
- 4- Un gaz toxique résulte d'une combustion incomplète
- 5- Parmi les gaz principaux de l'air mais n'aide pas à la combustion

**Exercice 2**

Pendant la combustion complète du gaz butane dans l'air, produit deux gaz : l'un tremble l'eau de chaux, l'autre se condense sur les parois d'un récipient froid.

1. Identifiez les réactifs de sa combustion ?
2. Identifiez les produits de sa combustion ?
3. Ecrire la réaction chimique bilan ?

**Exercice 3**

Pendant la combustion complète du gaz butane dans l'air, se produit deux gaz : l'un tremble l'eau de chaux, l'autre se condense sur les parois d'un récipient froid

1. Quelle est la couleur de la flamme (feu) ?
2. Comment est la quantité d'air (dioxygène) ?
3. Quel est le comburant ?
4. Quel est le combustible ?
5. Quels sont les réactifs ?
6. Quels sont les produits ?
7. Ecrire cette réaction en utilisant les formules chimiques ?

**Exercice 4**

Pendant la combustion incomplète du gaz butane dans l'air, se produit les gaz suivant :

- ✓ Gaz tremble l'eau de chaux,
- ✓ Gaz se condense sur les parois d'un récipient froid
- ✓ dépôt noir
- ✓ Gaz Toxique

1. Quelle est la couleur de la flamme (feu) ?
2. Comment est la quantité d'air (dioxygène) ?
3. Quel est le comburant ?
4. Quel est le combustible ?
5. Quels sont les réactifs ?
6. Quels sont les produits ?
7. Ecrire cette réaction en utilisant les formules chimiques ?

**Exercice 5**

la combustion de 12 g de carbone Nécessite 32 g de dioxygène, le résultat de cette réaction est le dioxyde de carbone.

1. Donner l'expression écrite de cette réaction ?
2. Écrire l'équation le résultat de cette réaction ?
3. Calculez la masse du dioxyde de carbone résultant ?

**Exercice 6**

La combustion du soufre (S) dans le dioxyde d'oxygène produit un gaz toxique, appelé dioxyde de soufre (SO<sub>2</sub>).

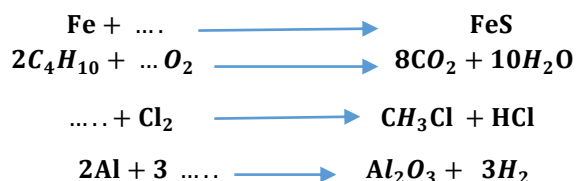
1. donnez l'équation de la réaction ?

Pour obtenir la quantité de dioxyde de soufre de 6g, nous brûlons 5g du soufre dans 3g de dioxyde.

2. Calculez la masse de soufre resté à la fin de la réaction ?

**Exercice 7**

En appliquant les lois de la réaction chimique, équilibrez les équations suivantes :

**Exercice 8**

équilibrez les équations chimiques suivantes:

