

Niveau : 2 AC	Physique et chimie	Collège : AL Qadissya
Prof : Youness AZIZI	Série °3	Année scolaire : 2018/2019

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.

- Identifiez les réactifs de sa combustion ?
- Identifiez les produits de sa combustion ?
- 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

- Quelle est la couleur de la flamme (feu) ?
- Comment est la quantité d'air (dioxygène) ?
- Quel est le comburant?
- Quel est le combustible?
- Quels sont les réactifs?
- Quels sont les produits ?
- 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

dioxyde de carbone.

- Donner l'expression écrite de cette réaction ?
- Écrire l'équation le résultat de cette réaction ?
- 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_2).

- 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.

- 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:
