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

**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 (SO2).

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.

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

**Exercice 7**

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

$$Fe+ …. FeS $$

$$2C\_{4}H\_{10}+ …O\_{2} 8CO\_{2}+10H\_{2}O $$

$$…..+ Cl\_{2} CH\_{3}Cl +HCl $$

$$2Al+3 ….. Al\_{2}O\_{3}+ 3H\_{2}$$

**Exercice 8**

équilibrez les équations chimiques suivantes:

$$ P + O\_{2} P\_{2}O\_{5}$$

$$CaCO\_{3}+ HCl CO\_{2}+ H\_{2}O +CaCl\_{2} $$

$$Na+ CO\_{2} Na\_{2}CO\_{3}+ C$$

$$NH\_{3}+ Br\_{2} NH\_{4}Br+ N\_{2}$$

$$Na\_{2}O\_{2}+ HO\_{2} O\_{2}+ NaOH$$

$$Al+ H\_{2}O Al\_{2}O\_{3}+ H\_{2}$$

**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 du 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 ?