|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Science physique** | [**Série : 4**](http://www.adrarphysic.fr/) | **Groupe Scolaire Henri Matisse** |
| * **Exercice 1** :

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Cochez la case correspondante à la bonne réponse :**  | **Oui** | **non** |
| * Les produits disparaissent pendant la réaction chimique .
 |  |  |
| * La réaction du soufre et du fer est une réaction de combustion .
 |  |  |
| * Toutes les combustions sont des réactions chimique .
 |  |  |
| * Lors d’une réaction chimique la masse diminue .
 |  |  |
| * Lors d’une réaction chimique les réactifs disparaissent .
 |  |  |
| * Au cours d’une réaction chimique les molécules se conservent .
 |  |  |

* **Exercice 2** :

 **Dans l’équation suivante : C + O2 → CO2**  Cochez la bonne réponse : 🞏 Le réactif est O2 et les produits sont C et CO2  🞏 Les réactifs sont C et O2 , le produit est CO2 🞏 Les réactifs sont C et CO2 , le produit est O2 * **Exercice 3** :

**Relier par flèche :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| * Les réactifs
 |  | * il subit la combustion
 |
| * Les produits
 | * ils disparaissent pendant la réaction
 |
| * Le combustible
 | * ils apparaissent pendant la réaction
 |

* **Exercice 4** :

**Compléter les phrases suivantes :** * Une réaction chimique est une transformation………………………au cours de laquelle des corps sont consommés appelés………………………….et d’autres corps sont formés appelés……………….…………. .
* Le bilan de la combustion du………………… dans le dioxygène est :

……………………….+ ………………. ⎯⎯→ oxyde de fer* Lors d'une transformation chimique, la somme des ………………. des produits est ………………………. à celle des réactifs consommés .
* La combustion de 3 g de carbone nécessite 8 g de dioxygène ; il se forme alors ……. g de dioxyde de ……………… .

 **Professeur :Trafi Mohamed*** **Exercice 5** :

La combustion de de éthanedans une masse de dioxygèneconduit à la formation de de dioxyde de carbone et de l’eau.1. Donnez les corps :
* Réactifs :…………………………………………………………………………….
* Produits : ……………………………………………………………………………
1. Ecrire le bilan chimique de cette transformation chimique.

……………………….……………………….……………………….…………………...1. ) Donnez l’équation chimique de cette réaction.

 ………………………………………………………………………………………………1. Donner la définition de la loi de conservation des masses.

……………………….……………………….……………………….…………………... …….……………………………………………………………………………………..1. Calculer la masse de dioxygène.

……………………….……………………….……………………….…………………...…….…………………….……....……………………….……………………….……………………….……………………….……………………….…..……………………………………..1. Sachant que la combustion de de éthane nécessite  de dioxygène, calculer la masse de éthane qui brule de dioxygène.

…………………………………………………………………………………………….……[…………………………………………………………………………………………………](http://www.adrarphysic.fr/)…………………………………………...…………………………………….…………………………………………………………………………………………………………………* **Exercice 6** :

**L'aluminium (Al) réagit avec le dioxygène, pour former l’oxyde d’aluminium (Al2O3) .** 1. Donnez le bilan littéral de cette réaction .

………………………………………………………………………………………………1. Donnez l’équation bilan de cette réaction .

………………………………………………………………………………………………* **Exercice 7** :

 **Equilibrer les équations chimiques suivantes :** + ⎯⎯→  + ⎯⎯→ +  + ⎯⎯→  + ⎯⎯→  + ⎯⎯→ +   + ⎯⎯→   **Professeur :Trafi Mohamed** |