|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **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** | | |