|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Niveau : Classe :2AC***Prof :* ***Abdallah Mizour*** |  **devoir surveillé N° :3** Classe : 2AC | C:\Users\youssef\Desktop\logo.png |
| ***Matière sciences physique Chimie .A : 2018/2019*** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | ***Exercice 1 :***1. **Complétez les phrases par les mots suivantes : (3pts)**
* La réaction chimique est …………………………….au cours de laquelle, des corps disparaissent appelées ……………….. et des nouveaux corps apparaissent appelées ……………………
* La somme des masses des réactifs …………………à la somme des masses des ………………………
* Un substance …………………………….est un élément existant dans la nature.
1. **Réponde par vrai ou faux : (2 pts )**
* Tous les combustions sont des transformations physiques ………………………..
* La réaction de soufre et le fer est une transformation chimique …………………….
* La fumée blanche produit lors de la réaction de $Mg et le CO\_{2} $, il s’agit de dioxyde de fer ………………..
* Le dioxygène naturel et le dioxygène de synthèse ont des propriétés différents ……………………..
1. **Coche ( X )les cases possibles pour chaque objet : ( 3pts)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Objet** | **Substance naturel** | **Substance synthétique identique** | **Substance synthétique artificielle** |
| **Lait** |  |  |  |
| **Miel**  |  |  |  |
| **Eau minérale**  |  |  |  |
| **Arome de vanille (نكهة)**  |  |  |  |
| **Beurre (زبدة)** |  |  |  |
| **Le fer**  |  |  |  |
| **Nylon (المطاط)** |  |  |  |
| **Coca-cola**  |  |  |  |

 |
| ***Exercice 2 :***  |
|  | 1. La combustion de 12g d’argent (**Ag**) dans 45 g de dioxygène ($O\_{2})$conduit à la formation **de l’oxyde d’argent Ag2O.**

1**-** Indiquer **les réactifs** et leur formule chimique ……………………………………………………………………………………………………………………………………………….2**-** Indiquer le nom **du produit** et sa formule chimique …………………………………………………………………………………………………………………………………….3**-** Ecrire le **bilan** de la réaction : …………………………………… **+** …………………………………… **------**🡪 …………………………………………………………………….4**-** Écrire **l’équation bilan** traduisant cette réaction chimique ( équilibrée) :  ………….. **+** …………. **------**🡪 …………………5- rappelé la loi de la conservation de la masse : …………………………………...................................................................................................................................……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………6- déduire la masse du produit de cette réaction : ……….........................................................................................................................................………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….1. Equilibrer les équations bilan suivantes : (Cl : Chlore, Cu : Cuivre, Cr : Chrome, Al : Aluminium)

 …… **H** + …. **Cl2** 🡪 ….. **HCl**  … **NO** + ….. **O2** 🡪 ……. **NO2** **C2H4** + ……**O2** 🡪……**CO2** +…..**H2O** **Cr2O3** + …..**Al**  🡪 …..**Cr** +….**Al2O3****[Www.AdrarPhysic.Fr](http://Www.AdrarPhysic.Fr)** ***Exercice 3 : ( 4pts)*** Calcule de proportions : On rappelle que l’air contient 20% de dioxygène et 80% de diazote.1. Calculer le volume de dioxygène dans un flacon contenant 400 mL d’air.

………………………………………………………………………………………..…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….1. Il faut 5 L de dioxygène pour brûler 10 g de fer. Quelle masse de paille de fer pourra brûler dans ce flacon ?

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………. |



[**Www.AdrarPhysic.Fr**](http://Www.AdrarPhysic.Fr)

* Le succès c'est d'aller d'échec en échec sans perdre son enthousiasme.*