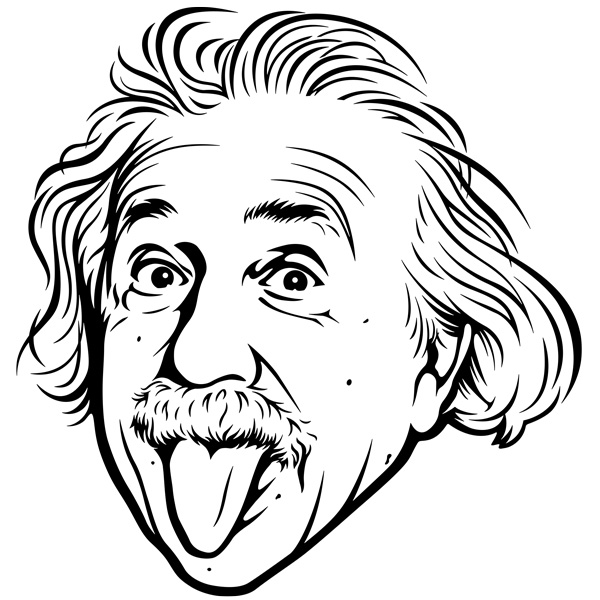
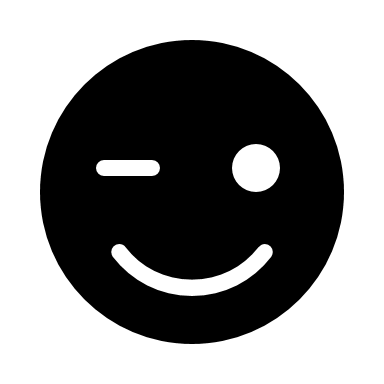
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Niveau : Classe :2AC**  *Prof :* ***Abdallah Mizour*** | **devoir surveillé N° :3**  Classe : 2AC | C:\Users\youssef\Desktop\logo.png |
| ***Matière sciences physique Chimie .A : 2018/2019*** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | ***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 , 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 (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.*