|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Année scolaire: 2018/2019** | [**Examan 3 session 1**](http://Www.AdrarPhysic.Fr)**2AC** | **Collège : Chair elhamra** |
| ***Prof : M. BACHAR***  | **Nom et Prenom :…………………………..** |
| **Point** **20** | ***Durée: 1 heure*** | **Classe :**  |
| **N°:** |

**Exercice 1 : (8 pt )**

1. **[compléter les phrases suivantes en utilisant les mots suivants : la masse – transformations - égales- atomes- molécules- produits- nombre](http://Www.AdrarPhysic.Fr)**
* [Lors d’une transformation chimique, il y a conservation des ……………… cela veut dire que l’on retrouve dans les ………………. Les mêmes atomes (même nature et même……………) que dans les réactifs.](http://Www.AdrarPhysic.Fr)

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

* [Lors d’une …………………… les atomes présents dans les réactifs s’assemblent pour former de nouvelles ………………….. les produits.](http://Www.AdrarPhysic.Fr)
* [Comme il y a conservation des atomes lors d’une transformation chimique,il y a aussi conservation de ……………. , la masse des produits est exactement …………….. à celle des réactis](http://Www.AdrarPhysic.Fr)
1. **[Rependre par vrai](http://Www.AdrarPhysic.Fr) ou faux**
* [La fusion est une réaction chimique ………..](http://Www.AdrarPhysic.Fr)
* [Toute les réaction chimiques sont des combustions ………………](http://Www.AdrarPhysic.Fr)

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

* [La masse des réactifs disparus est inférieure à la masse des produits formés …………….](http://Www.AdrarPhysic.Fr)
* [Au cours d’une transformations chimique le nombre et la nature des atomes se conservent ……..](http://Www.AdrarPhysic.Fr)

**3- Classez les substances chimiques suivantes en naturelles et synthétique**

[Plastique- air- Verre- Sang – eau- aspirine- papier- encre de stylo](http://Www.AdrarPhysic.Fr)

[Substances naturelles :](http://Www.AdrarPhysic.Fr) **[2](http://Www.AdrarPhysic.Fr)**

[Substances naturelles :](http://Www.AdrarPhysic.Fr)

**Exercice 2 : (8 pt )**

**Partie A**

**Lors de la combustion du 30g de gaz butane** $C\_{4}H\_{10}$ **dans une quantité suffisante de dioxygène** $O\_{2}$**, se produit 41g de dioxyde de carbone** $CO\_{2}$ **et de 15 g de vapeur d'eau** $H\_{2}O$

1. La combustion du butane dans ce cas est-elle complète ou incomplète? Justifié Votre réponse?..............…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

**1**

1. Déterminer :

**1**

Les réactifs : ……………………………………………………………………………………

Les Produits :……………………………………………………………………………….......

1. Donner l'expression écrite de cette réaction ?

**1**

…………………………………………………………………………………………………………

1. Écrire l'équation bilan de cette réaction ?

**1,5**

 ……………………………………………………………………………………………..

1. Calculer la masse m ($O\_{2})$ de dioxygène disparaissent ?

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

**1,5**

**Partie B**

**1- Equilibrer les équations suivantes** :

H2  + Cl2   HCl ; CH4 + O2 CO2 + H2O

 **2**

Fe + O2  Fe3O4  ; Na + Cl2 NaCl

**Exercice 3 : (4pt)**

Observez le schéma ci-dessous et répondez aux questions suivantes :

1- Quel gaz est recueilli dans le tube à essai ?

…………………………………………………………………………..

2- Ce gaz a-t-il été obtenu directement de l’air ou suite à une réaction chimique ?

………………………………………………………………………………..

3- Ce gaz est-il naturel ou synthétique ?

……………………………………………………………………………………..

4- Quel test utilise-t-on pour identifier ce gaz ?

…………………………………………………………………………………….

