|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Matière physique chimie**  | **[Contrôle continue N°3](http://www.adrarphysic.fr/)** | **Année scolaire : 2018/2019** |
| **Niveau : 2 AC.....** **Nom et prénom : ………...…………………. N° ……..** | **Groupe Scolaire Annis****PROF. AYMANE FRITAS** |

Exercice 1 :

1. Répond par **vrai** ou bien **faux**
* Le pétrole est un mélange naturel ………….
* Le butane est extrait du pétrole après le raffinage ..............
* La matière naturelle est issue de la nature ……
1. A l’aide de ces mots écrit les lois de la réaction chimique : **les atomes**- **en genre et en nombre**- **se conservent - des réactifs - des masses - des produits - la somme - qui vont disparaitre - qui vont apparaitre - pendant une transformation chimique - égale .**
* Loi N° 1 : la conservation de la masse

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

* Loi N°  : la conservation des atomes en genre et en nombre

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

1. Classifie ces mots dans ce tableau : **plastique** – **bois** - **fruits** - **médicaments** – **air** - **colorants**

|  |  |
| --- | --- |
| **Matières synthétiques**  | **Matières naturelles**  |
|  |  |

Exercice2

1. La réaction chimique bilan de **4g** de **Fer** de formule chimique **Fe** avec la masse m de **souffre** de formule **S** produit **9g** de **sulfure de ferFeS**.
2. Ecrire la réaction chimique bilan de cette transformation

…………+………………………………….

1. Quels sont les réactifs et les produits de cette réaction

Réactifs : ………………………..…….. produits : ………………………

1. .Calcule la masse m de souffre S qu’on doit utilisé pour cette réaction.

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

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

Exercice3

La combustion de méthane se fait selon la réaction suivante

CH4 + O2 CO2 + H2O

1. Equilibrer cette équation de réaction
2. Cette réaction est –t –elle complète ou bien incomplète. et pourquoi ?
3. Modéliser cette réaction par les modèles moléculaire des molécules(boules colorées)