

Matière physique chimie	Contrôle continue N°3	Année scolaire : 2018/2019
Niveau : 2 AC.... Nom et prénom : N°		Collègue BOUGAFER- Alnif BOUDJAJ EL MAHDI

EXERCICE 1 :

1) Répond par **vrai** ou bien **faux**

- Le pétrole est un mélange naturel
- Le butane est extrait du pétrole après le raffinage
- On écrit les réactifs dans une réaction chimique à gauche de la flèche
- La matière naturelle est issue de la nature

2) 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 disparaître - qui vont apparaître - pendant une transformation chimique - égale .**

- Loi N° 1 : la conservation de la masse

.....
.....

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

.....
.....

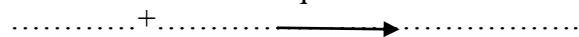
3) Classifie ces mots dans ce tableau : **plastique – bois - fruits - médicaments – air - colorants**

Matières synthétiques	Matières naturelles

EXERCICE 2

A) 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 fer FeS** .

1) Ecrire la réaction chimique bilan de cette transformation



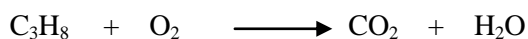
2) Quels sont les réactifs et les produits de cette réaction

Réactifs : produits :

3) .Calcule la masse **m** de **souffre S** qu'on doit utilisé pour cette réaction.

.....
.....

B) Equilibrer ces équations des réactions chimiques



EXERCICE 3

La combustion de méthane se fait selon la réaction suivante



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)

4) Le gaz du méthane est extrait du pétrole par raffinage. dessiner un schéma dans lequel tu vas monter la place de (Four du distillation – colonne de distillation - gaz du méthane – Fiole)