

Matière physique chimie	Contrôle continue N°3 www.coursfacile.com	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

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) Classe les mots dans ce tableau : **plastique – bois - fruits - médicaments – air - colorants**

Matières synthétiques	Matières naturelles

Exercice2

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 :

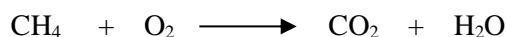
3) Calcule la masse m de soufre S qu'on doit utiliser pour cette réaction.

.....

.....

Exercice3

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)

www.coursfacile.com