

Matière physique chimie		Année scolaire : 2018/2019
Niveau : 2 AC.....	Contrôle continue N°3	Groupe Scolaire Annis
Nom et prénom : N°	www.coursfacile.com	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) Classifie ces mots dans ce tableau : **plastique – bois - fruits - médicaments – air - colorants**

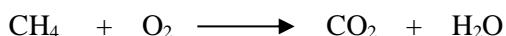
Matières synthétiques	Matières naturelles
.....

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 souffre **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 moléculaires des molécules(boules colorées)