

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 :

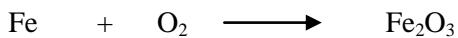
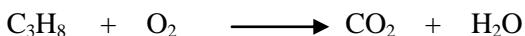
- 1) Répond par vrai ou bien faux
- Le pétrole est un mélange naturel .....
  - Le butane est extrait du pétrole après le raffinage .....
  - On écrit les réactifs dans une réaction chimique à gauche de la flèche .....
  - La matière naturelle est issue de la nature .....
- 2) A l'aide de ces mots écrit 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

## EXERCICE2

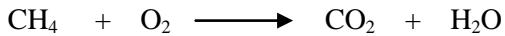
- A) La réaction chimique bilan de 4g de Fer de formule chimique Fe avec la masse m de souffre de formule S produit 9g de sulfure de fer FeS .
- 1) Ecrire la réaction chimique bilan de cette transformation
- ..... + ..... → .....
- 2) Quels sont les réactifs et les produits de cette réaction
- Réactifs : ..... produits : .....
- 3) Calcule la masse m de souffre S qu'on doit utiliser pour cette réaction.
- .....

- B) Equilibrer ces équations des réactions chimiques



## EXERCICES

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)