

Année scolaire: 2018/2019	Examan 3 session 1	Collège : Chair elhamra
Prof : M. BACHAR	2AC	Nom et Prenom :
Point <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; display: inline-block;">/ 20</div>	Durée: 1 heure	Classe :
		N°:

Exercice 1 : (8 pt)

1- compléter les phrases suivantes en utilisant les mots suivants : la masse – transformations - égales- atomes- molécules- produits- nombre

- ✓ Lors d'une transformation chimique, il y a conservation des cela veut dire que l'on retrouve dans les Les mêmes atomes (même nature et même.....) que dans les réactifs.
- ✓ Lors d'une les atomes présents dans les réactifs s'assemblent pour former de nouvelles les produits.
- ✓ Comme il y a conservation des atomes lors d'une transformation chimique, il y a aussi conservation de , la masse des produits est exactement à celle des réactifs

4

2- Reprendre par vrai ou faux

- ✓ La fusion est une réaction chimique
- ✓ Toute les réaction chimiques sont des combustions
- ✓ La masse des réactifs disparus est inférieure à la masse des produits formés
- ✓ Au cours d'une transformations chimique le nombre et la nature des atomes se conservent

2

3- Classez les substances chimiques suivantes en naturelles et synthétique

Plastique- air- Verre- Sang – eau- aspirine- papier- encre de stylo

Substances naturelles :

2

Substances naturelles :

Exercice 2 : (8 pt)

Partie A

Lors de la combustion du 30g de gaz butane C_4H_{10} dans une quantité suffisante de dioxygène O_2 , se produit 41g de dioxyde de carbone CO_2 et de 15 g de vapeur d'eau H_2O

1- La combustion du butane dans ce cas est-elle complète ou incomplète? Justifié Votre réponse?.....

1

2- Déterminer :

Les réactifs :

1

Les Produits :

3- Donner l'expression écrite de cette réaction ?

1

4- Écrire l'équation bilan de cette réaction ?

1,5

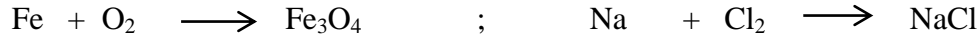
5- Calculer la masse m (O_2) de dioxygène disparaissent ?

1,5

1

Partie B

1- Equilibrer les équations suivantes :



2

Exercice 3 : (4pt)

Observez le schéma ci-dessous et répondez aux questions suivantes :

- 1- Quel gaz est recueilli dans le tube à essai ?
.....
- 2- Ce gaz a-t-il été obtenu directement de l'air ou suite à une réaction chimique ?
.....
- 3- Ce gaz est-il naturel ou synthétique ?
.....
- 4- Quel test utilise-t-on pour identifier ce gaz ?
.....

