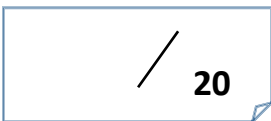


Année scolaire: 2018/2019	Examan 3 session 1	Collège : Chair elhamra
Prof : M. BACHAR	2AC	Nom et Prenom : .....
Point 	Durée: 1 heure	Classe : .....
		N°:

**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. 4
- ✓ 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

**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**

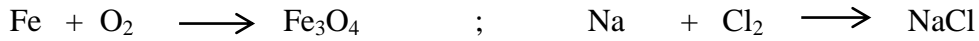
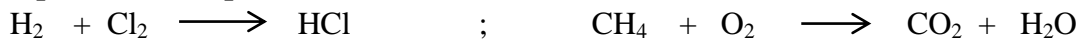
**Lors de la combustion du 30g de gaz butane  $C_4H_{10}$  dans une quantité suffisante de dioxygène  $O_2$ , se produit 41g de dioxyde de carbone  $CO_2$  et de 15 g de vapeur d'eau  $H_2O$**

- 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 ?

.....

