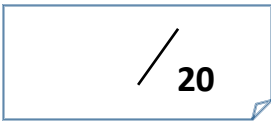


Direction de Khouribga	Sciences physiques	Académie Beni Mellal - Khenifra
Année scolaire: 2018/2019	Examan 2 session 1	Collège : Achorafa Privé
Prof : Youness Azizi	2AC	Nom et Prenom :
Point  / 20	Durée: 1 heure	Classe :
		N°:

Exercice 1 : (8 pt)

1- compléter les phrases suivantes

- ✓ La réaction chimique est une au cours de laquelle, des corps disparaissent s'appellent et d'autres nouveaux corps apparaissent s'appellent 0.75
- ✓ Au cours de la réaction chimique, la somme est égale à la somme des 0.5

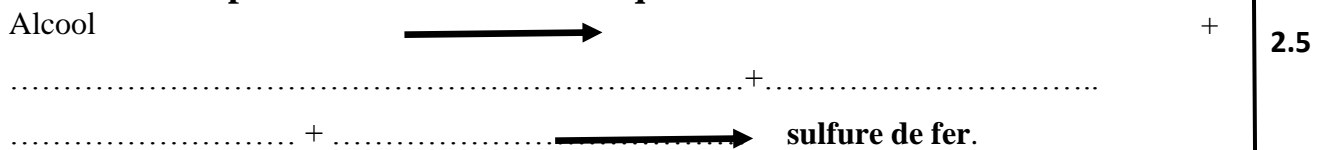
2- Reprendre par vrai ou faux puis corrigé l'erreur

- ✓ La fusion est une réaction chimique 0.75
- ✓ Toute les réaction chimiques sont des combustions 0.75
- ✓ La réaction d'oxyde de cuivre II avec le carbone est une combustions 0.75

3- Lier par une flèche

- | | | |
|---|------------------------|---|
| a- Gaz tremble l'eau de chaux | 1- Monoxyde de carbone | |
| b- Dépôt noir | 2- Dioxyde de carbone | 2 |
| c- Gaz liquéfié sur la paroi d'un récipient froid | 3- Carbone | |
| d- Un gaz toxique résulte d'une combustion incomplète | 4- Vapeur d'eau | |

4- Compléter les réactions chimiques suivantes:



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 le résultat de cette réaction ?

1

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

1

Partie B

La combustion du soufre S dans le dioxyde d'oxygène O_2 produit un gaz toxique, appelé dioxyde de soufre SO_2

1- Déterminer :

a- le combustible :

1

b- le comburant :

c- le produit :

2- Écrire l'équation le résultat de cette réaction ?

0.5

Pour obtenir la quantité de dioxyde de soufre de 6g, nous brûlons 5g du soufre dans 3g de dioxyde.

3- Calculer la masse de soufre restée à la fin de la réaction?

1.5

✚ Exercice 3 : (4pt)

Lorsque Fahd a allumé le bec Bunsen, il remarquait une flamme jaune et fumée noire

1. expliquer la cause de la flamme jaune et déterminez la nature de la fumée noire ?

1

2. Identifier les produits de cette combustion ?

2

3. Aider Fahd à proposer une méthode lui permettant d'obtenir une flamme bleue sans fumée ?

1

2

