

devoir surveillé N° :3

Classe : 2AC

Matière sciences physique Chimie .A : 2018/2019

Niveau : Classe :2AC

Prof : Abdallah Mizour

: Exercice 1

1) Complétez les phrases par les mots suivantes : (3pts)

- ❖ La réaction chimique estau cours de laquelle, des corps disparaissent appelées et des nouveaux corps apparaissent appelées
- ❖ La somme des masses des réactifsà la somme des masses des
- ❖ Une substanceest un élément existant dans la nature.

2) Réponde par vrai ou faux : (2 pts)

- ❖ Tous les combustions sont des transformations physiques
- ❖ La réaction de soufre et le fer est une transformation chimique
- ❖ La fumée blanche produit lors de la réaction de Mg et le CO_2 , il s'agit de dioxyde de fer
- ❖ Le dioxygène naturel et le dioxygène de synthèse ont des propriétés différents

3) Coche (X) les cases possibles pour chaque objet : (3pts)

Objet	Substance naturel	Substance synthétique identique	Substance synthétique artificielle
Lait			
Miel			
Eau minérale			
Arome de vanille (نكهة)			
Beurre (زبدة)			
Le fer			
Nylon (المطاط)			
Coca-cola			

: Exercice 2

I. La combustion de 12g d'argent (Ag) dans 45 g de dioxygène (O_2) conduit à la formation de l'oxyde d'argent Ag_2O .

1- Indiquer les réactifs et leur formule chimique

2- Indiquer le nom du produit et sa formule chimique

3- Ecrire le bilan de la réaction : + -----?

4- Écrire l'équation bilan traduisant cette réaction chimique (équilibrée) :

..... + -----?

5- rappeler la loi de la conservation de la masse :

.....

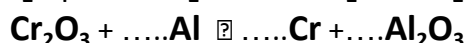
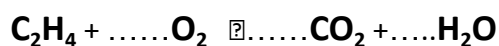
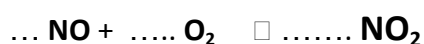
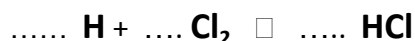
.....

6- déduire la masse du produit de cette réaction :

.....

.....

II. Equilibrer les équations bilan suivantes : (Cl : Chlore, Cu : Cuivre, Cr : Chrome, Al : Aluminium)



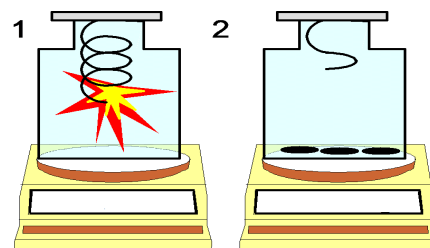
Www.AdrarPhysic.Fr

Exercice 3 : (4pts)

Calcule de proportions :

On rappelle que l'air contient 20% de dioxygène et 80% de diazote.

- 1) Calculer le volume de dioxygène dans un flacon contenant 400 mL d'air.



.....

.....

.....

- 2) Il faut 5 L de dioxygène pour brûler 10 g de fer. Quelle masse de paille de fer pourra brûler dans ce flacon ?

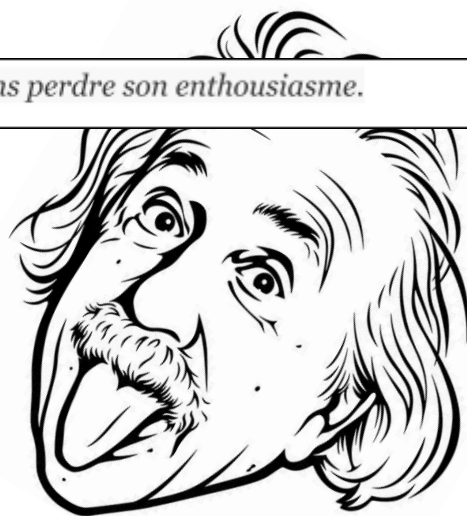
.....

.....

.....

.....

Le succès c'est d'aller d'échec en échec sans perdre son enthousiasme.



Www.AdrarPhysic.Fr