

devoir surveillé N° :3

Classe : 2AC

Niveau : Classe :2AC

Prof : Abdallah Mizour

Matière sciences physique Chimie .A : 2018/2019

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

- ❖ La réaction chimique est .....au cours de laquelle, des corps disparaissent appelées .....et des nouveaux corps apparaissent appelées .....
- ❖ La somme des masses des réactifs .....à la somme des masses des .....
- ❖ Un substance .....est un élément existant dans la nature.

**2) Répondez 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<sub>2</sub>** , il s'agit de dioxyde de fer .....
- ❖ Le dioxygène naturel et le dioxygène de synthèse ont des propriétés différents .....

**3) Cochez ( 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<sub>2</sub>) conduit à la formation de l'oxyde d'argent Ag<sub>2</sub>O.

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 : ..... + ..... -----> .....

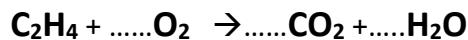
4- Écrire l'équation bilan traduisant cette réaction chimique ( équilibrée ) :

..... + ..... -----> .....

5- rappelé la loi de la conservation de la masse : .....

6- déduire la masse du produit de cette réaction : .....

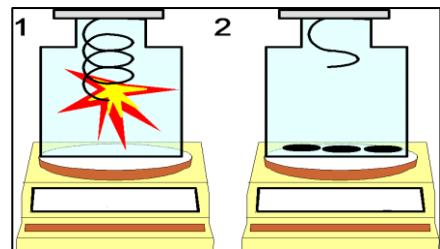
II. Equilibrer les équations bilan suivantes : (Cl : Chlore, Cu : Cuivre, Cr : Chrome, Al : Aluminium)



### 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.*

