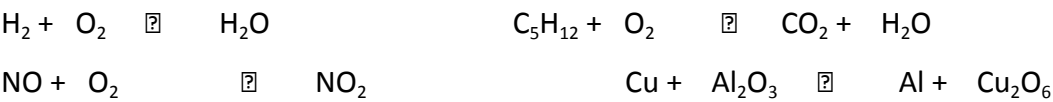


Lycée collégial Gharb: Nom Prénom :: °.Classe :N	Devoir surveillé N°3/S1 EX.A 2 ^{ème} année collège Matière : physique et chimie Durée : 55min	Prof : EL IDRISSI AYOUB Année S. laire 2018-2019 /20
--	---	--

4pt	Exercice N° 1 : (8pts) 1. <u>Répondre par vrai ou faux:</u> - La fusion de l'eau est une transformation chimique - La synthèse de l'eau est une transformation physique - La combustion du soufre dans le dioxygène est une transformation chimique - La combustion du fer dans l'air est une transformation chimique	3pt
1pt		
2pt	2. <u>Dans chacune des phrases ci-dessous, choisir la bonne proposition</u> - Lors d'une transformation chimique, la somme des masses des produits est inférieure / égale / supérieure à celle des réactifs consommés - Lors d'une transformation chimique, certaines substances disparaissent (on les appelle les réactifs / les produits) et d'autres apparaissent (on les appelle les réactifs / les produits). - La combustion de 3 g de carbone nécessite 8 g de dioxygène ; il se forme alors 5g / 11 g / 24 g de dioxyde de carbone	1pt 1.5pt 4pt
1.5pt	3. <u>Enoncer le principe de conservation des atomes au cours d'une transformation chimique :</u> 	
	Exercice N° 2 : (8.5pts) <u>Partie1 : La combustion du magnésium (Mg) dans le dioxygène (O₂) conduit à la formation de l'oxyde de magnésium MgO .</u> - Indiquer les réactifs et leur formule chimique : - Indiquer le nom du produit et sa formule chimique : - Écrire l'équation bilan traduisant cette réaction chimique :	1.5pt

2pt

Partie 2 : Equilibrer les quatre équations bilan suivantes : (Cu : Cuivre, Al : Aluminium)



/ 5

Exercice N° 3 : (3.5pts)

Pour fabriquer du **sulfure de fer** qui est un solide noir, on chauffe fortement **11,2 g de fer en poudre** avec du **soufre**.

Le mélange devient incandescent et il ne reste plus qu'un solide noir de sulfure de fer. La pesée indique qu'il s'est formé **17,6 g de sulfure de fer**

1. Quels sont les réactifs et le produit de cette réaction chimique ?
les réactifs :..... **Et** **le produit :**.....
2. Peut-on connaître la masse de soufre qui a réagi avec le fer et pourquoi ? Si oui, quelle est-elle ?
.....
.....
.....
.....
.....
.....