NOM

.....

.....Prénom

.....

.....°N

Etablissement 18 MAI

Contrôle N° 2

Prof : Lahcen AMYIER

PHYSIQUE CHIMIE

2ème année de collège

Durée 1 h

20

NOM ..... Prénom ..... °N	Etablissement 18 MAI Contrôle N° 2 Prof : Lahcen AMYIER	PHYSIQUE CHIMIE 2ème année de collège Durée 1 h	20

……
……
……

2. Donnez la différence entre la transformation physique et la transformation chimique……

……
……..
……
……..

3. Donnez le bilan de la combustion incomplète de butane

Avant la combustion		Après la combustion
Le combustible	Le comburant	Le bilan

4. Classées les transformations suivants en transformations physiques et transformations chimiques **:**
Fusion- combustion de carbone –réaction de fer et soufre- solidification

transformations physiques	transformations chimique

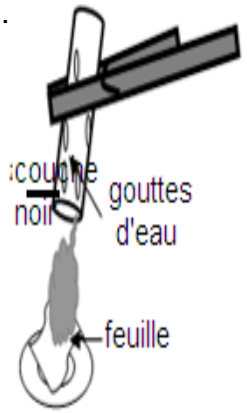
5. Donnez les dangereux de la combustion……

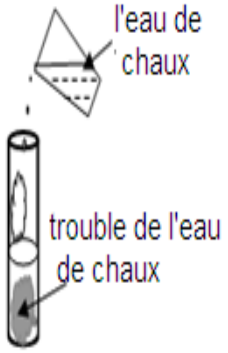
……
……
……..

EXERCICE II

La première partie

En fonction de l'expérience et de vos informations , répondez aux questions suivantes





1. Déterminez le combustible et le comburant

Le combustible .....
Le comburant .....

2. Déterminez les réactifs pour cette réaction chimique.

……
……..

3. Déterminez les corps produits de cette réaction ? justifiée ta réponse

Corps 1 ……
justification ……
Corps 2 ……
justification ……
Corps3 ……
justification ……

4. Donnez le bilan littéral de cette réaction

……
……

NOM ..... Prénom ..... °N	Etablissement 18 MAI Contrôle N° 2 Prof : Lahcen AMYIER	PHYSIQUE CHIMIE 2ème année de collège Durée 1 h	20

1. Donnez le bilan littéral de cette réaction

……..

2. Donnez l'équation bilan de cette réaction

……..

3. Cette équation est-elle équilibrée? Explique ta réponse?

……
……
……
……..

EXERCICE III

Nous apportons un mélange de 15,5 g d'aluminium (Al) et de 32 g de soufre (S); lors du chauffage du mélange, il se produit une réaction chimique entre les deux corps qui donne 37,5 g de sulfate d'aluminium. (Al_2S_3)

1. Donnez l'équation bilan de cette réaction

……
…….

2. Notez que le soufre n'a pas complètement disparu. Calculez la masse de soufre restante

……
……
……
……
……
……

3. Calculez la masse d'aluminium à utiliser au début pour que les deux corps disparaissent ensemble

……
……
……
……
……
……

Www.AdrarPhysic.Fr