

NOM

Etablissement 18 MAI

PHYSIQUE CHIMIE

Prénom

Contrôle N° 2

2<sup>ème</sup> année de collège

.....°N

Prof : Lahcen AMYIER

Durée 1 h

20 ✓

NOM

Etablissement 18 MAI

PHYSIQUE CHIMIE

2<sup>ème</sup> année de collège

20

Contrôle N° 2

Prof : Lahcen AMYIER

Durée 1 h

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**

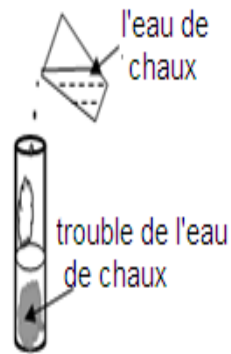
En fonction de l'expérience et de vos informations, répondez aux questions suivantes

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

|   |   |  |  |
|---|---|--|--|
| <div style="border: 1px solid black; padding: 2px; text-align: center;">NOM</div> <div style="border: 1px solid black; padding: 2px; text-align: center;">Prénom</div> <div style="border: 1px solid black; padding: 2px; text-align: center;">°N</div> | <b>Etablissement 18 MAI</b><br><div style="border: 1px solid black; border-radius: 50%; padding: 10px; display: inline-block; margin: 5px 0;"> <b>Contrôle N° 2</b> </div><br><b>Prof : Lahcen AMYIER</b> | <div style="border: 1px solid black; padding: 2px; text-align: center;">PHYSIQUE CHIMIE</div> <div style="border: 1px solid black; padding: 2px; text-align: center;">2<sup>ème</sup> année de collège</div> <div style="border: 1px solid black; padding: 2px; text-align: center;">Durée 1 h</div> | <div style="border: 2px solid black; border-radius: 50%; width: 60px; height: 60px; display: flex; align-items: center; justify-content: center; margin: 0 auto;"> <span style="font-size: 2em; font-weight: bold;">20</span> </div> |
|---|---|--|--|

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<sub>2</sub>S<sub>3</sub>)

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

.....  
.....  
.....  
.....  
.....