

// *Lire les questions en entier avant d'y répondre. * //

Exercice 1 (8pts)

1) Coche la case correspondant à la réponse correcte. (4,5pt)

La combustion est une transformation :	chimique	physique	physico-chimie
Lors d'une réaction chimique les réactifs :	disparaissent	formés	Changent d'aspect
Une transformation physique est transformation au cours de laquelle il y a :	disparition des réactifs	changement d'état d'un corps	formation des produits
Au cours d'une transformation chimique le type et le nombre des atomes :	ne se conservent pas	se conservent	augmentent
Au cours d'une réaction chimique la masse totale :	diminue	augmente	ne varie pas
La combustion de 3g de carbone avec 8g de dioxygène donne :	5g de dioxyde de carbone	13g de monoxyde de carbone	11g de dioxyde de carbone

2) Relier par une flèche : (1,5pt)

- Transformation chimique on a toujours le corps qui ne fait que changer d'apparence
- Transformation physique il y a une ou plusieurs espèces de départ qui disparaissent
- Mélange on met en contact deux corps ou plus qui reste toujours en présence

3) compléter les phrases ci-dessous en utilisant les mots suivants : (2pt)

produits, -atomes - réactifs - nombre

- lors d'une transformation chimique, il y a conservation des.....en type et en.....
- au cours d'une transformation chimique, la masse desqui disparaissent est égale la masse des.....formés

Exercice 2 (8pts)

I- La combustion de $m_1 = 66.20g$ d'éthane(C_2H_6) dans une masse m_2 de dioxygène(O_2) conduit à la formation de $m_3 = 75,20g$ de dioxyde de carbone(CO_2) et $m_4 = 3g$ de l'eau(H_2O).

1- Donnez les corps : (1 pt)

Réactifs :
Produits :

2- Ecrire le bilan chimique de cette réaction chimique. (1 pt)

..... + → +

3- Ecrire équation bilan de cette réaction (sans équilibrée) (1 pt)

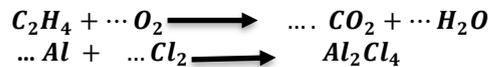
..... + → +

4- Calculer la masse m_2 de dioxygène (O_2) disparaissent (1 pt)

.....
.....

II-

1- Equilibrer les équations suivantes : (4 pts)



Exercice 3 (4pts)

La **photosynthèse** permet aux plantes, de fabriquer les substances qui sont indispensables pour vivre, le **dioxyde de carbone** et l'**eau**. réagissent entre eux pour donner la formation de **glucose** ($C_6H_{12}O_6$) et de **dioxygène**.

1) Quels sont les noms des réactifs mis en jeu dans la photosynthèse(1pt)

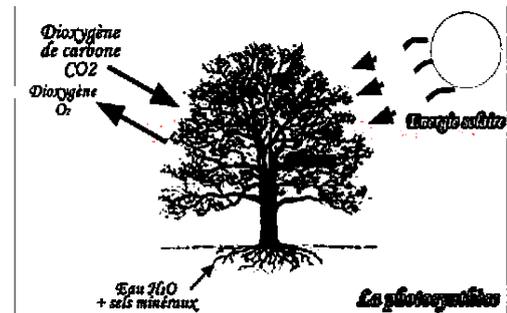
.....

2) Quels sont les noms des produits formés?(1pt)

.....

3) Écrire l'équation équilibrée de cette réaction(2pts)

..... + → +



// *Lire les questions en entier avant d'y répondre. * //

Exercice 1 (8pts)

1) Coche la case correspondant à la réponse correcte. (4,5pt)

La combustion est une transformation :	chimique	physique	physico-chimie
Lors d'une réaction chimique les réactifs :	disparaissent	formés	Changent d'aspect
Une transformation physique est transformation au cours de laquelle il y a :	disparition des réactifs	changement d'état d'un corps	formation des produits
Au cours d'une transformation chimique le type et le nombre des atomes :	ne se conservent pas	se conservent	augmentent
Au cours d'une réaction chimique la masse totale :	diminue	augmente	ne varie pas
La combustion de 3g de carbone avec 8 g de dioxygène donne :	5g de dioxyde de carbone	13g de monoxyde de carbone	11g de dioxyde de carbone

2) Relier par une flèche : (1,5pt)

- Transformation chimique on a toujours le corps qui ne fait que changer d'apparence
- Transformation physique il y a une ou plusieurs espèces de départ qui disparaissent
- Mélange on met en contact deux corps ou plus qui reste toujours en présence

3) compléter les phrases ci-dessous en utilisant les mots suivants : (2pt)

produits, -atomes - réactifs - nombre

- lors d'une transformation chimique, il y a conservation des.....en type et en.....
- au cours d'une transformation chimique, la masse desqui disparaissent est égale la masse des.....formés

Exercice 2 (8pts)

I- La combustion de $m_1 = 66, 20g$ d'éthane (C_2H_6) dans une masse m_2 de dioxygène (O_2) conduit à la formation de $m_3 = 75, 20g$ de dioxyde de carbone (CO_2) et $m_4 = 3g$ de l'eau (H_2O).

1- Donnez les corps : (1 pt)

Réactifs :

Produits :

2- Ecrire le bilan chimique de cette réaction chimique. (1 pt)

..... + →

3- Ecrire équation bilan de cette réaction (sans équilibrée) (1 pt)

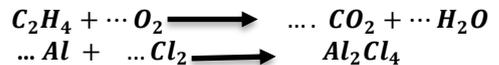
.....

4- Calculer la masse m_2 de dioxygène (O_2) disparaissent (1 pt)

..... + →

II-

1- Equilibrer les équations suivantes : (4 pts)



Exercice 3 (4pts)

La **photosynthèse** permet aux plantes, de fabriquer les substances qui sont indispensables pour vivre, le **dioxyde de carbone** et l'**eau**. réagissent entre eux pour donner la formation de **glucose** ($C_6H_{12}O_6$) et de **dioxygène**.

1- Quels sont les noms des réactifs mis en jeu dans la photosynthèse (1pt)

.....

2- Quels sont les noms des produits formés ? (1pt)

.....

3- Ecrire l'équation chimique équilibrée de cette réaction (2pts)

..... + →

