

Nom & prénom :

Niveau : 2^{ème}AC/Gr.....

EXERCICE 1 : (4,5 points)

Compléter les phrases ci-dessous, en utilisant les mots suivants :

complète – transformation – comburant – réaction – masse – vapeur d'eau – atomes –
combustion – produits.

1 – La est une chimique, au cours de laquelle, le
combustible et le disparaissent en donnant des

2 – Les produits d'une combustion sont : le dioxyde de carbone et la
.....

3 –Pendant une chimique, il y a conservation de la et des
..... en genre et en nombre.

EXERCICE 2 : (4 points)

1,6g de carbone brûle dans un flacon contenant 2,4L de dioxygène, en produisant 4,4g de
dioxyde de carbone.

Après l'arrêt de la combustion, on observe qu'il reste une quantité de carbone non brûlée
dans le flacon.

1 – Quels sont les réactifs ? (0,5pt)

.....

2 – Quel est le produit de cette combustion ? (0,25pt)

.....

3 – Comment détecter la présence de dioxyde de carbone dans le flacon ? (0,5pt)

.....

4 – Pourquoi la combustion s'arrête-t-elle ? (0,25pt)

.....

5 – Calculer la masse de 2,4L de dioxygène, sachant que 32g de dioxygène occupe 24L.
(0,5pt)

.....
.....

6 – Calculer la masse du carbone qui a réagi totalement. (1pt)

.....
.....

7 – Déduire la masse restante du carbone. (1pt)

.....

EXERCICE 3 : (1,5points)

Equilibrer les équations chimiques suivantes :

