

Exercice 1 (4.5 points)

Complète les phrases suivantes :

1- Une combustion est une au cours de laquelle les sont consommés tandis que de nouveau se forment.

2- Le bilan de la combustion du carbone dans le dioxygène est :

.....+.....→.....

3- Le bilan de la combustion du fer s'écrit :

.....+.....→.....

Exercice 2 (5.5 points)

Le charbon de bois contient en moyenne 90% de carbone.

a- Sachant que la combustion de 2.4g de carbone nécessite 4.8 L de dioxygène, calculer la masse de carbone que brûle 16.8L de dioxygène. 2pts

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

b- Calculer le volume d'air nécessaire pour réaliser la combustion de 1.2g de carbone. 2pts

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

c- Sachant que la combustion de 1.2g de carbone dégage 4.4g de dioxyde de carbone, calculer la masse de ce gaz dégagee lors de la combustion de 3g de charbon de bois. 1.5pts

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