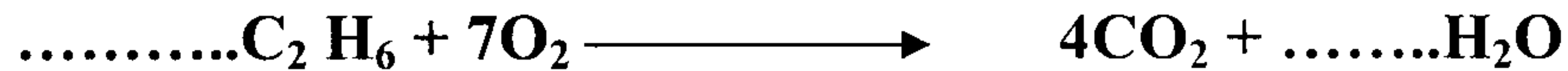


Exercice 1 (4 points)

L'équation – bilan de la combustion complète de l'éthane est :



a- Ecrire les coefficients stoechiométriques manquants.

b-Complete la phrase suivante :

- Sept molécules de dioxygène réagissent avec.....molécules d'éthane pour donner..... molécules de.....et..... molécules.....

d- Ecrire la loi de la conservation de la masse :

.....
.....

Exercice2 (6 points)

On fait réagir 80g d'oxyde de cuivre (Cu O) avec 10g de carbone et on obtient 64g de cuivre (Cu) et 22g de dioxyde de carbone.

a-Ecrire l'équation-bilan de cette réaction :.....
.....

b-Cette réaction chimique, est-elle une combustion ? Justifier

.....
.....

c-Préciser le réactif qui reste en fin de cette réaction sachant que **160g** d'oxyde de cuivre nécessite **6g** de carbone.

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

d-Déterminer la masse du réactif qui reste.

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

e- déterminer le nombre de molécules **CO₂** qui se produit lors de la disparition complète de **24.10³⁰** molécules de **CuO**.

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