

**EXERCICE 1 : (3 points)**

➤ Complète les phrases ci – dessous par les convenables :

1- Une réaction chimique est une transformation au cours de laquelle.....

2 – Au cours d une réaction chimique, la somme des masse des produits serait.....a

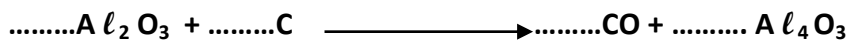
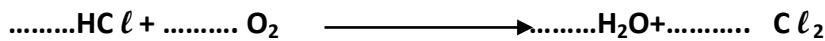
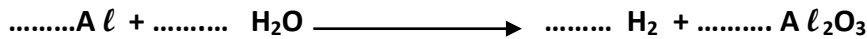
..... : C'est la loi de .....

3 – Au cours d'une réaction chimique, les atomes ..... en genre et..... :

C'est la loi de.....

**EXERCICE 2 : (3 points)**

➤ Équilibrer les équations bilan suivantes:



**EXERCICE 3 : (4 points)**

On réalise la combustion complète de l'éthane (C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>) :

1- a/ Ecrire l'équation – bilan de cette réaction :

.....  
.....

b- Déterminer le nombre de molécules d'eau formé lorsque 2.10<sup>30</sup> molécules du dioxygène réagissent complètement.

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

2 – Sachant que la combustion complète de 30g d'éthane nécessite 32g de dioxygène et produit 44g de dioxyde de carbone et de la vapeur d'eau.

a-Déterminer la masse d'eau produite.

.....  
.....

b- Déterminer le volume de dioxygène nécessaire pour cette combustion. On donne ρ (O<sub>2</sub>) =1.4g/L

.....  
.....