

**EXERCICE 1 : (3,5 points)**

**Répondre aux affirmations suivantes par vrai ou faux, et corriger celles qui sont inexactes.**

- 1 – Toute combustion est une transformation chimique. ....  
.....
- 2 – La combustion complète du méthane produit le monoxyde de carbone. ....  
.....
- 3 –Le combustible et le comburant sont les produits d'une combustion. ....  
.....
- 4 – Le butane brule avec une flamme bleue, dans un bec Bunsen, dont la virole est ouverte.  
.....

**EXERCICE 2 : (3 points)**

**La combustion complète dans l'air d'un gaz nommé «propane », forme les mêmes produits que celle du butane.**

- 1 – Quels sont les réactifs de la combustion du propane ? (1pt)  
.....
- 2 –Quels sont les produits de cette combustion ? (1pt)  
.....
- 3 – Ecrire le bilan de la combustion complète du propane. (1pt)  
.....

**EXERCICE 3 : (3,5 points)**

**On brule complètement 0,12g de carbone dans un flacon rempli d'air, de capacité 1,5L.**

**On obtient 0,44g de dioxyde de carbone.**

- 1 –Quel est le combustible ? (0,5pt)  
.....
- 2 – Quel est le comburant ? (0,5pt)  
.....
- 3 –Comment on identifie le dioxyde de carbone ? (0,5pt)  
.....
- 4 – Ecrire le bilan de cette combustion. (0,5pt)  
.....
- 5 – Calculer la masse et le volume du dioxygène nécessaire à cette combustion, sachant que 32g de dioxygène occupe 24L. (1pt)  
.....  
.....  
.....  
.....
- 6 – Déduire le volume du dioxygène restant à la fin de la combustion dans le flacon. (0,5pt)  
.....  
.....  
.....  
.....

