



**EXERCICE 1 : (3 points)**

Complète les phrases ci – dessous :

A – Au cours de la combustion du carbone le ..... est le combustible et le ..... est

Le comburant, le produit de cette combustion est le .....

B – Si la quantité de dioxygène pour brûler le combustible est insuffisante, la combustion est .....

C – Au cours d’une réaction chimique, les atomes des ..... s’associent de façon différente pour donner les ..... , et le nombre des atomes se .....

**EXERCICE 2 : (4 points)**

1g de carbone( C ) réagit avec 7,95g d’oxyde de cuivre II (CuO), il se produit 6,35g de cuivre (Cu) et de dioxyde de carbone (CO<sub>2</sub>).

1 – Est – ce que cette réaction chimique est une combustion ? Pourquoi ? (1 pt)

.....  
.....

2 – Écris l’équation chimique équilibrée de la réaction. (1 pt)

.....

3 – En sachant que 0,6g de carbone réagit complètement avec 7,95g d’oxyde de cuivre II , calcule la masse du dioxyde de carbone obtenu. Justifie ta réponse. (1 pt)

.....  
.....

4 – Calcule la masse d’oxyde de cuivre II nécessaire pour que 1g de carbone réagit totalement. (1 pt)

.....  
.....

**EXERCICE 3 : (3 points)**

Équilibre ces équations chimiques :

