

Exercice - P0005

On considère un produit carbonné de masse molaire $M=60\text{g}$ et de formule brute $C_aH_bO_c$. On réalise la combustion du produit dans un excès d'oxygène. La réaction produit de l'eau et du dioxyde de carbone. A la fin de la réaction la masse de dioxyde de carbone produite est 22g , la masse d'eau est de 12g . Après mesure la quantité d'oxygène consommée est de $0,752$ mole.

1. Equilibrer l'équation de la réaction
2. Calculer la quantité de matière et les masses des différents composés intervenant dans la combustion.
3. Calculer a, b et c .
4. Dresser le tableau d'avancement