

FICHE-MÉTHODE

Comment écrire l'équation-bilan d'une combustion ?

Exemple : la combustion du ... dans le dioxygène.

1° Identifier les réactifs et les produits de la réaction.

Réactifs :

Produits :

2° Écrire l'équation-bilan en toutes lettres.

+ → +

3° Remplacer les noms des réactifs et des produits par leur formule et indiquer, pour chaque espèce chimique, le nombre d'atomes de chaque sorte.

+ → +

4° Équilibrer en appliquant la loi de conservation des atomes : placer, devant chaque formule, les coefficients entiers les plus petits permettant de retrouver le même nombre d'atomes de part et d'autre de la flèche.

a) Atomes de carbone :

+ → +

b) Atomes d'hydrogène :

+ → +

c) Atomes d'oxygène :

+ → +

Remarque : Il faut terminer par l'oxygène car celui-ci apparaît dans les deux produits.