

FICHE METHODE

Équilibrer une équation de réaction ?



Cette équation n'est pas équilibrée !

Vérifier qu'il y a les mêmes types d'atomes dans les réactifs et les produits.

Écrire les symboles de ces atomes sous la flèche



C
H
O

Compter ces atomes dans les réactifs et les produits



1
4
2

C
H
O

1
2
3

Ajuster les nombres de molécules pour avoir les mêmes nombres d'atomes dans les réactifs et les produits

Identifier les atomes présents dans les molécules dont on change le coefficient.
Les recompter.

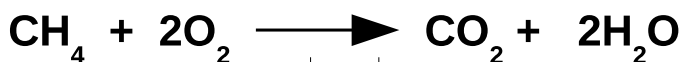


1
4
2

C
H
O

1
~~2~~ 4
~~3~~ 4

L'équation est équilibrée lorsque les atomes sont en nombres équivalents avant et après la transformation.



1
4
~~2~~ 4

C
H
O

1
~~2~~ 4
~~3~~ 4