

24

Vérifier une équation de réaction

Au cours d'une transformation chimique, les atomes présents dans les réactifs se réorganisent pour former les produits.

Une équation est juste si elle respecte la conservation des atomes.

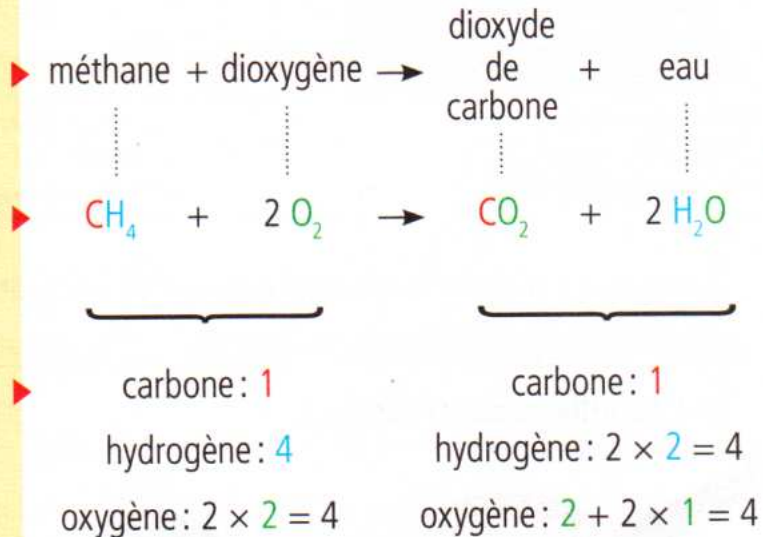
Méthode

L'équation de la réaction doit modéliser cette transformation et rendre compte de la **conservation des atomes**.

1. Écrire le bilan de la réaction.
2. Vérifier que les formules chimiques correspondent bien aux réactifs et aux produits.
3. Compter les atomes de chaque sorte présents dans les réactifs et les produits afin de vérifier qu'il y a bien conservation des atomes.

Exemple

Vérifier l'équation de réaction de la combustion du méthane :



Je retiens

Les coefficients placés devant les formules indiquent le nombre de molécules. Ici « 2O_2 » indique qu'il y a deux molécules de O_2 . On n'indique pas le coefficient 1.

Je m'entraîne

Le dihydrogène réagit avec le dioxygène pour former de l'eau.

➤ Parmi les équations de réaction suivantes, laquelle modélise correctement cette transformation ? Entoure la bonne réponse.

