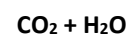
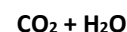
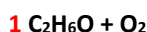


Fiche méthode pour établir une équation bilan

Écrire l'équation bilan



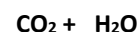
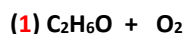
Donner le coefficient **1** au réactif qui apporte le plus grand nombre d'éléments



Lister et dénombrer les éléments apportés par ce réactif

C	1 X 2
H	1 X 6
O	1 X 1

Dénombrer les éléments qui ne figurent que dans un seul produit



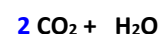
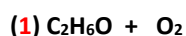
Élément carbone



On peut donc former deux molécules de dioxyde de carbone, donc on écrit le coefficient **2** devant CO_2



L'équation bilan s'écrit:

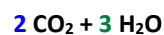
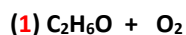


Même calcul pour l'élément hydrogène

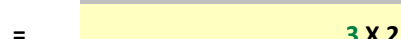
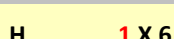


On peut donc former trois molécules d'eau, donc on écrit le coefficient **3** devant H_2O

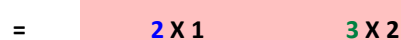
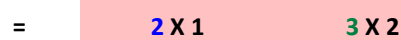
Tous les produits de l'équation bilan ont un coefficient:



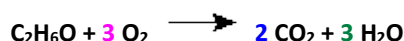
Restent à dénombrer les représentants de l'élément oxygène



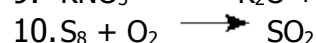
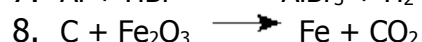
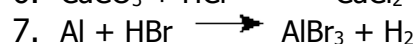
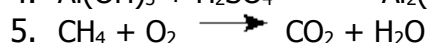
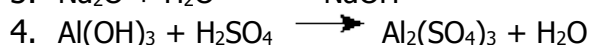
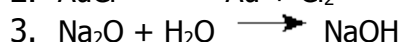
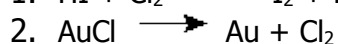
Soit en tenant compte du nombre d'atome apportés par une molécule de dioxygène



L'équation équilibrée s'écrit :

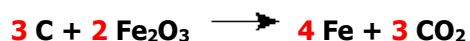
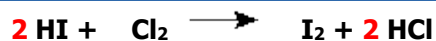


Entraînez-vous :



Correction

Equations chimiques: solutions de l'exercice les équations chimiques sont pondérées



D'autres exercices (commentés par les Simpsons) ?

Cliquez [ICI](#) !

Profitez-en pour visiter le site [Maths-Sciences en flash](#), vous ne serez pas déçus !

Lire la suite: <http://www.proftnj.com/ch-equat-sol.htm#ixzz2OCuXiazx>

Under Creative Commons License: [Attribution Non-Commercial](#)