



Comment écrire correctement une équation chimique ?

publié le 15/12/2010 - mis à jour le 24/05/2020

Cette fiche décrit la méthode pour écrire une équation chimique avant de présenter deux exemples détaillés.

Méthode :



(MPEG4 de 4.1 Mo)

Exemple 1 :



(MPEG4 de 24.6 Mo)

Exemple 2 (avec des ions) :



(MPEG4 de 14.8 Mo)

Version "document à lire" :

Cliquer sur l'image pour l'agrandir

Rappels :	Rappels : 1. L'équation chimique doit être équilibrée : le nombre d'atomes de chaque élément doit être le même de part et d'autre de la réaction. 2. Les coefficients stoechiométriques doivent être les plus petits entiers possibles. 3. Les états physiques doivent être indiqués : (s) pour solide, (l) pour liquide, (g) pour gazeux, (aq) pour aqueux. 4. Les ions doivent être correctement notés avec leur charge.
Méthode :	Méthode : 1. Écrire la réaction chimique non équilibrée. 2. Identifier les éléments qui sont déséquilibrés. 3. Commencer à équilibrer les éléments qui apparaissent dans le moins de composés. 4. Vérifier que tous les éléments sont équilibrés.
Exemples :	Exemples : Exemple 1 : $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ Exemple 2 : $\text{Fe}^{2+} + \text{MnO}_4^- + \text{H}^+ \rightarrow \text{Fe}^{3+} + \text{Mn}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$

La fiche complète est téléchargeable ci-dessous :

[fiche ct écrire éq chi](#) (PDF de 68.4 ko)



**Académie
de Poitiers**

Avertissement : ce document est la reprise au format pdf d'un article proposé sur l'espace pédagogique de l'académie de Poitiers.

Il ne peut en aucun cas être proposé au téléchargement ou à la consultation depuis un autre site.