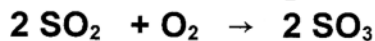
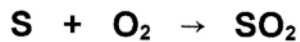


Corrigé des exercices sur le chapitre 15

Les réactions chimiques

1. On brûle du soufre. Ecrire les deux équations chimiques traduisant les deux oxydes formés.

Les deux réactions s'écrivent:



2. On brûle de l'hydrogène. Quel produit obtient-on ?

En brûlant de l'hydrogène, on obtient de l'eau: $2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$

3. Citez quelques réactions chimiques que vous réalisez ou voyez dans la vie courante.

L'impression d'un film photographique, la respiration qui a lieu dans les cellules vivantes ou la combustion du soufre (allumette), du carbone (charbon de bois), du gaz naturel sont des réactions chimiques.

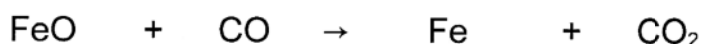
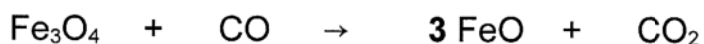
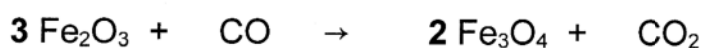
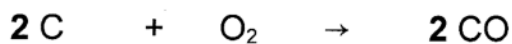
Qu'est-ce qui indique qu'il s'agit effectivement de réactions chimiques ?

Les produits formés sont différents des réactifs. Un échange de chaleur a toujours lieu dans une réaction chimique: la réaction est soit endothermique (elle absorbe de la chaleur), soit exothermique (elle libère de la chaleur).

4. On dissout du sucre dans l'eau. Est-ce une réaction chimique

La dissolution de sucre dans de l'eau conduit à une solution d'eau sucrée. Ce n'est pas une réaction chimique. Les produits de départ sont encore présents.

5. Equilibrer les équations chimiques suivantes:



6. De l'eau projetée sur des charbons ardents provoque un dégagement de monoxyde de carbone et d'hydrogène.

Ecrire l'équation chimique de cette réaction qui produit un mélange appelé gaz à l'eau.

L'équation de réaction produisant du gaz à l'eau est:

