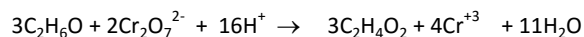
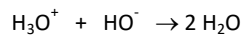
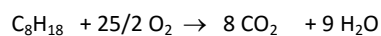
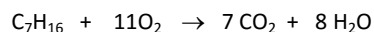
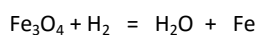
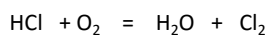
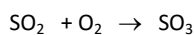
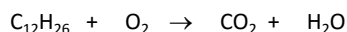
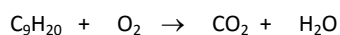


Aides : [FMch-1a bilan chimique 1](#)

Exercice 1 : Ecrire par une phrase la signification des équations chimiques suivantes



Exercice 2 : Equilibrer les équations bilans des réactions chimiques



Exercice 3 : On fait réagir des ions anilinium $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3^+$ du couple acide base $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3^+ / \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ (aniline) avec les ions hydroxydes HO^- du couple $\text{H}_2\text{O}/\text{HO}^-$. Ecrire les demi-équations de chaque couple et en déduire l'équation de la réaction acide base entre ces 2 espèces.

Exercice 4 : On place dans une solution contenant des ions nickels du couple redox $\text{Ni}^{2+}/\text{Ni}_{(s)}$ on plonge une cuillère en argent de couple redox $\text{Ag}^+/\text{Ag}_{(s)}$. La réaction d'oxydoréduction se produit. Ecrire les 2 demi-équations et en déduire l'équation d'oxydoréduction.

Correction : [cFR1ch-1b bilan chimique 1](#)