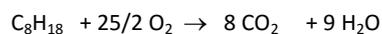
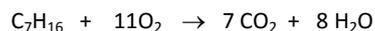
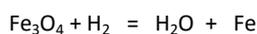
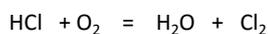
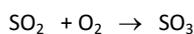
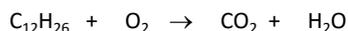
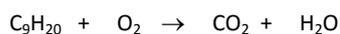


Aides : [FMch-1a bilan chimique 1](#)

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  $\text{HO}^-$  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](#)