

14 Aide p. 60 1. Établir l'équation de la réaction entre :

- Le diiode $I_2(aq)$ et le dioxyde de soufre $SO_2(aq)$.
- Les ions nitrate $NO_3^-(aq)$ et le zinc métallique $Zn(s)$.
- Le dibrome $Br_2(aq)$ et les ions thiosulfate $S_2O_3^{2-}(aq)$.
- Le nickel $Ni(s)$ et les ions cadmium $Cd^{2+}(aq)$.

2. Indiquer à chaque fois les espèces chimiques qui sont réduites ou oxydées.

Données. Couples oxydant/réducteur :

- $I_2(aq) / I^-(aq)$; $SO_4^{2-}(aq) / SO_2(aq)$
- $NO_3^-(aq) / NO(g)$; $Zn^{2+}(aq) / Zn(s)$
- $Br_2(aq) / Br^-(aq)$; $S_4O_6^{2-}(aq) / S_2O_3^{2-}(aq)$
- $Ni^{2+}(aq) / Ni(s)$; $Cd^{2+}(aq) / Cd(s)$

