

Chapitre 2

11 Identification d'un oxydant et d'un réducteur

a. Ag^+ (aq) et H^+ (aq) sont les oxydants ; H_2 (g) et Ag (s) sont les réducteurs des couples oxydant/réducteur :

Ag^+ (aq)/ Ag (s) et H^+ (aq)/ H_2 (g).

b. $\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$ (aq) et Cu^{2+} (aq) sont les oxydants ; Cu (s) et SO_4^{2-} (aq) sont les réducteurs des couples oxydant/réducteur : $\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$ (aq)/ SO_4^{2-} (aq) et Cu^{2+} (aq)/ Cu (s).

c. Au^{3+} (aq) et Fe^{3+} (aq) sont les oxydants ; Au (s) et Fe^{2+} (aq) sont les réducteurs des couples oxydant/réducteur :

Au^{3+} (aq)/ Au (s) et Fe^{3+} (aq)/ Fe^{2+} (aq).