

Exercices

Exercice (4p193)

1. $2H^+ + 2e^- \Rightarrow H_2$
2. L'oxydé est le $H_2(g)$ et le réduit est $H^+(g)$

Exercice (5p193)

1. $Zn^{2+}(aq) + 2e^- \Rightarrow Zn(s)$
2. $I_2(aq) + 2e^- \Rightarrow 2I^-(aq)$
3. $Al^{3+}(aq) + 3e^- \Rightarrow Al(s)$
4. $Cl_2(aq) + 2e^- \Rightarrow 2Cl^-(aq)$
5. $O_2(g) + 4H + 4e^- \Rightarrow 2H_2O(l)$
6. $NO_3^-(aq) + e^+ \Rightarrow NO(g)$

Exercice (7p193)

1. $O_2 + 2H^+ + 2e^- \Rightarrow H_2O_2$
 $MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \Rightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$
2. Oxydant O_2 et MnO_4^-
Réducteurs H_2O_2 et Mn^{2+}
3. pas compris la question

Exercice (9p193)

- 1.
- 2.