Exercices

Exercice (14p193)

1.
$$Fe = Fe^{3+}3e^{-}$$

2.
$$I_2 + 2e^- = 2I^-$$

 $SO_4^{2-} + 4H^+ = SO_2 + e^- + 2H_2O$
 $I_2 + SO_4^{2-} + 4H^+ + 2e^- = 2I^- + SO_2 + 2H_2O$

3.
$$ZN^{2+} + 2e^{-} = ZN$$

 $NO_{3}^{-} + 4H^{+} + 3e^{-} = No + 2H_{2}O$
 $ZN^{2+} + NO_{3} + 4H^{+} + 5e^{-} = NO + 2H_{2}O + ZN$

Exercice (16p193)

1.
$$2ClO^- + 4H^+ + 2e^+ = Cl_2 + 2H_2O$$

 $Cl_2 + 2e^- = 2Cl^-$

2.
$$2ClO^- + 4H^+ + Cl_2 + 5e^- = Cl_2 + 2H_2O + 2Cl^-$$

3. Le gaz toxique qui s'echape c'est du dichlore