## Lista de Exercícios: Balanceamento de reações de óxido-redução

Química Geral B – Prof. Renato Rabelo

- 1. Balancear as equações abaixo que ocorrem em meio aquoso ácido.
- a)  $NO_2 + HCIO \implies NO_3^- + CI^-$
- b)  $Cr_2O_7^{2-} + H_2SO_3 \implies Cr^{3+} + HSO_4^{-}$
- c)  $MnO_4^- + H_2C_2O_2 \rightleftharpoons Mn^{2+} + CO_2$
- d)  $Mn^{3+}$   $\rightleftharpoons$   $Mn^{2+} + MnO_2$
- e)  $MnO_2 + PbO_2 \rightleftharpoons Pb^{2+} + MnO_4$
- f)  $Cr_2O_7^{2-} + C_3H_7OH \implies Cr^{3+} + C_2H_5COOH$
- 2. Balancear as equações abaixo que ocorrem em meio aquoso básico.
- a)  $ClO^{-} + l^{-} \rightleftharpoons Cl^{-} + l_{2}$
- b)  $Sn(OH)_4^{2-} + CrO_4^{2-} \implies Sn(OH)_6^{2-} + CrO_2^{-}$
- c)  $SeO_3^{2-} + Cl_2 \rightleftharpoons SeO_4^{2-} + Cl^{-}$
- d)  $S^{2-} + SO_3^{2-} \implies S_8$
- e)  $SbO_3^{3-} + CIO_2 \rightleftharpoons CIO_2^{2-} + Sb(OH)_6^{-}$
- f)  $Fe_3O_4 + MnO_4$   $\rightleftharpoons$   $Fe_2O_3 + MnO_2$