**INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DO RIO GRANDE DO NORTE - IFRN**

**CAMPUS MOSSORÓ**

**DISCIPLINA: QUÍMICA II**

**PROF. ALBINO OLIVEIRA NUNES**

**Lista de Exercícios de balanceamento por oxi-redução**

01. C + HNO3 🡪 CO2 + NO2 + H2O

02. NaBiO3 + H2O2 + H2SO4 🡪 Na2SO4 + Bi2(SO4)3 + H2O + O2

03. KMnO4 + H2C2O4 + H2SO4 🡪 K2SO4 + MnSO4 + H2O + CO2

04. Cr(OH)3 + IO3- + OH- 🡪 CrO42- + I- + H2O

05. HgS + HNO3 🡪 Hg(NO3)2 + S + NO + H2O

06. MnO4- + Fe2+ + H+ 🡪 Mn2+ + Fe3+ + H2O

07. MnO2 + HBr 🡪 MnBr2 + Br2 + H2O

08. Cr2O72-+ H2C2O4 + H+ 🡪 Cr3+ + CO2 + H2O

09. Br2 + NaOH 🡪 NaBr + NaBrO3 + H2O

10. MnO4- + SO32- + H+ 🡪 Mn2+ + SO42- + H2O

11. Cr3+ + MnO2 + OH- 🡪 CrO42- + Mn2+ + H2O

12. Co2+ + BrO- + H+ 🡪 Co3+ + Br2 + H2O

13. Cu + HNO3 🡪 Cu(NO3)2 + NO + H2O

14. Cu + HNO3 🡪Cu(NO3)2 + NO2 + H2O

15. AsO43- + Zn + H+ 🡪 Zn2+ + AsH3 + H2O