Задача 314

$$\begin{array}{c|c} NaMnO_4+Na_2S+H_2SO_4\to MnSO_4+S+Na_2SO_4+H_2O\\ S^{2^-}-2\overline{e}\to S & 2\\ MnO_4^-+8H^++5\overline{e}\to Mn^{2^+}+4H_2O \\ \end{array} \begin{array}{c|c} 5 & \text{окисление}\\ 2 & \text{восстановлениe}\\ 2MnO_4^-+5S^{2^-}+16H^+\to 2Mn^{2^+}+5S+8H_2O\\ 2NaMnO_4+5Na_2S+8H_2SO_4\to 2MnSO_4+6Na_2SO_4+5S+8H_2O\\ NaMnO_4-\text{окислитель}; Na_2S-\text{восстановитель} \end{array}$$