Задача 321

$$\begin{split} K_2Cr_2O_7 + HCl &\to CrCl_3 + Cl_2 + KCl + H_2O \\ 2Cl^- - 2\overline{e} &\to Cl_2 \\ Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6\overline{e} &\to 2Cr^{3+} + 7H_2O \\ |6| 6 \\ |1 \ восстановлениe \\ Cr_2O_7^{2-} + 6Cl^- + 14H^+ &\to 2Cr^{3+} + 3Cl_2 + 7H_2O \\ K_2Cr_2O_7 + 14HCl &\to 2CrCl_3 + 3Cl_2 + 2KCl + 7H_2O \\ K_2Cr_2O_7 - \text{окислитель}; HCl - \text{восстановитель} \end{split}$$