Задача 357

$$KNO_3 + KI + HCl \to NO + I_2 + KCl + H_2O$$

$$2I^- - 2\overline{e} \to I_2 \qquad \qquad \begin{vmatrix} 2 \\ 3 \end{vmatrix} 6 \begin{vmatrix} 3 \text{ окисление} \\ 2 \text{ восстановление} \end{vmatrix}$$

$$NO_3^- + 4H^+ + 3\overline{e} \to NO + 2H_2O \begin{vmatrix} 3 \\ 3 \end{vmatrix} 6 \begin{vmatrix} 2 \text{ восстановление} \end{vmatrix}$$

$$2NO_3^- + 6I^- + 8H^+ \to 2NO + 3I_2 + 4H_2O$$

$$2KNO_3 + 6KI + 8HCl \to 2NO + 3I_2 + 8KCl + 4H_2O$$

$$KNO_3 - \text{окислитель}; KI - \text{восстановитель}$$