Задача 345

$$HIO_3 + H_2O_2 \to I_2 + O_2 + H_2O$$

$$H_2O_2 - 2\overline{e} \to O_2 + 2H^+ \begin{vmatrix} 2 \\ 10 \end{vmatrix} 10 \begin{vmatrix} 5 \text{ окисление} \\ 1 \text{ восстановление} \end{vmatrix}$$

$$2IO_3^- + 12H^+ + 10\overline{e} \to I_2 + 6H_2O \begin{vmatrix} 10 \\ 10 \end{vmatrix} 10 \begin{vmatrix} 5 \text{ окисление} \\ 1 \text{ восстановление} \end{vmatrix}$$

$$2IO_3^- + 12H^+ + 5H_2O_2 \to I_2 + 5O_2 + 10H^+ + 6H_2O$$

$$2IO_3^- + 2H^+ + 5H_2O_2 \to I_2 + 5O_2 + 6H_2O$$

$$2HIO_3 + 5H_2O_2 \to I_2 + 5O_2 + 6H_2O$$

$$HIO_3 - \text{ окислитель}; H_2O_2 - \text{ восстановитель}$$