Задача 356

$$KClO_3 + K_2S + H_2SO_4 \to KCl + S + K_2SO_4 + H_2O$$

$$S^{2^-} - 2\overline{e} \to S \qquad \qquad \begin{vmatrix} 2 \\ 6 \end{vmatrix} 6 \begin{vmatrix} 3 \text{ окисление} \\ 1 \text{ восстановление} \end{vmatrix}$$

$$ClO_3^- + 6H^+ + 6\overline{e} \to Cl^- + 3H_2O \begin{vmatrix} 6 \\ 1 \end{pmatrix} = 0$$

$$ClO_3^- + 3S^{2^-} + 6H^+ \to Cl^- + 3S + 3H_2O$$

$$KClO_3 + 3K_2S + 3H_2SO_4 \to KCl + 3S + 3K_2SO_4 + 3H_2O$$

$$KClO_3 - \text{ окислитель}; K_2S - \text{ восстановитель}$$