Задача 361

$$HNO_3 + Ti + H_2O \rightarrow NO + H_2TiO_3$$

$$Ti+3H_2O-4\overline{\mathrm{e}} \to H_2TiO_3+4H^+ \Big| 4 \Big| 12 \Big| 13$$
 окисление $NO_3^-+4H^++3\overline{e} \to NO+2H_2O \Big| 3 \Big| 12 \Big| 4$ восстановление

$$3Ti + 9H_2O + 4NO_3^- + 16H^+ \longrightarrow 3H_2TiO_3 + 12H^+ + 4NO + 8H_2O$$

$$3Ti + H_2O + 4NO_3^- + 4H^+ \to 3H_2TiO_3 + 4NO$$

$$3Ti + H_2O + 4HNO_3 \rightarrow 3H_2TiO_3 + 4NO$$

 HNO_3 – окислитель; Ti – восстановитель