ВОЗ Тема13 «Правило расстановки коэффициентов в уравнении с помощью электронного баланса»

Карточка №1

Расставьте коэффициенты в уравнениях

248. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$P_2O_3 + HClO_3 + H_2O \rightarrow H_3PO_4 + HCl.$$

Определите окислитель и восстановитель.

249. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$H_2S + Cl_2 + H_2O \rightarrow H_2SO_4 + HCl.$$

Определите окислитель и восстановитель.

250. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$Cu_2O + HNO_3 \rightarrow NO + Cu(NO_3)_2 + H_2O.$$

Определите окислитель и восстановитель.

Карточка №2 Расставьте коэффициенты в уравнениях

251. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$Cl_2 + I_2 + H_2O \rightarrow HIO_3 + HCl.$$

Определите окислитель и восстановитель.

252. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$Fe + O_2 + KOH \rightarrow KFeO_2 + H_2O.$$

Определите окислитель и восстановитель.

253. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$S + Cl_2 + H_2O \rightarrow H_2SO_4 + HCl.$$

Определите окислитель и восстановитель.

Карточка №3

Расставьте коэффициенты в уравнениях

254. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$C + KNO_3 \rightarrow K_2CO_3 + CO_2 + N_2.$$

Определите окислитель и восстановитель.

255. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$HBr + KBrO_3 \rightarrow Br_2 + KBr + H_2O.$$

Определите окислитель и восстановитель.

256. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$Ba(OH)_2 + Cl_2 \rightarrow BaCl_2 + Ba(ClO_3)_2 + H_2O.$$

Определите окислитель и восстановитель.

Карточка №4

257. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$HNO_3 + Cu \rightarrow Cu(NO_3)_2 + NO + H_2O.$$

Определите окислитель и восстановитель.

258. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$NO_2 + O_2 + KOH \rightarrow KNO_3 + H_2O.$$

Определите окислитель и восстановитель.

Расставьте коэффициенты в уравнениях

259. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$HNO_3 + H_2S \rightarrow H_2SO_4 + NO_2 + 4H_2O.$$

Определите окислитель и восстановитель.