7.12

В реакции укажите окислитель и восстановитель и определите, сколько электронов принимает одна молекула окислителя.

V2O5 + HCl(конц.) → Cl2 + VOCl2 + H2O

7.28

В реакции укажите окислитель и восстановитель и определите, сколько электронов отдает одна молекула восстановителя.

Cr2O3 + KNO3 + KOH → K2CrO4 + NO + H2O

7.44

В реакции укажите атомные массы и степени окисления элементов, которые восстанавливаются.

HClO3 + KNO2 → KNO3 + HCl

7.57

Используя метод электронно-ионного баланса, подберите коэффициенты к приведенным уравнениям реакций. Укажите в ответе сумму коэффициентов уравнения.

7.57. KClO3 + MnO2 + KOH → K2MnO4 + KCl + H2O