№1 В реакциях, укажите окислитель и восстановитель и определите, сколько электронов принимает одна молекула окислителя.

KMnO4 + KNO2 + H2SO4 → MnSO4 + KNO3 + K2SO4 + H2O

 №2  В реакциях, укажите окислитель и восстановитель и определите, сколько электронов отдает одна молекула восстановителя.

Na2SO3 + Na2S + H2O → S + NaOH

№3

В реакциях, укажите атомные массы и степени окисления элементов, которые окисляются.

NH4Cl + CuO — *t→* N2 + Cu + HCl + H2O

№4

Используя метод электронно-ионного баланса, подберите коэффициенты к приведенному уравнению реакции. Укажите в ответе сумму коэффициентов уравнения

KClO3 + MnO2 + KOH → K2MnO4 + KCl + H2O

№5

   Закончите уравнения реакций, подберите коэффициенты методом электронно-ионного баланса. Укажите в ответе сумму коэффициентов левой части уравнения.

Zn + HNO3 → NH4NO3 + …