# 2. Составить полное и сокращенное уравнения реакций K2SO3 + H2SO4 = K2SO4 + SO2 + H2O

# 2K+ + SO32- + 2H+ + SO42-= 2K+ + SO42- + SO2 + H2O

# SO32- + 2H+ = SO2 + H2O 3.Определить степень окисления серы в оксиде серы (4), сульфите кальция.

# S+4O2-2

# Ca+2S+4O3-2 4. Положение кислорода в периодической системе химических элементов, строение атома кислорода.

# 2 период

# 6 группа

# Главная подгруппа (А)

# 2е;6e

# 1s2 2s2 2p4 5.Рассчитать массовую долю серы в сульфите калия.

# K2SO3

# W(S) = 1 \* 32 / 39\*2 + 32 + 16\*3 = 32 / 158 = 0,2 (20%) 6.Используя метод электронного баланса, в уравнении реакции расставьте коэффициенты и укажите окислитель и восстановитель. Cu0 + 2H2S+6O4(конц) = Cu+2SO4 + S+4O2 + 2H2O

# Cu0 -2e 🡪 Cu+2 1 восстановитель

# S+6 +2e 🡪 S+4 1 окислитель 7. Составьте уравнения реакций, соответствующие следующим превращениям: S → Na2S → H2S → S → CuS

# 2Na + S = Na2S

# Na2S + 2HCl = 2NaCl + H2S↑

# 2H2S + SO2 = 3S + 2H2O

# S + Cu = CuS 9. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочку превращений веществ: Азот → Аммиак → Карбонат аммония → Хлорид аммония → Аммиак → Азот

# N2 + 3H2 = 2NH3

# 2NH3 + H2CO3 = (NH4)2CO3

# (NH4)2CO3 + 2HCl = 2NH4Cl + CO2 + H2O

# NH4Cl + NaOH = NaCl + NH3 + H2O

# 4NH3 + 3O2 = 2N2 + 6H2O

# 10. Уравняйте с помощью электронного баланса: N-3H4N+5O3 → N2+1O + H2O

# 2N-3 -8e 🡪 2N+1 1 восст-ль

# 2N+5 +8e 🡪 2N+1 1 окис-ль