

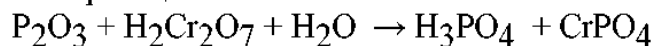
9 класс

9.1 Один объем воды при 0°C растворяет 80 объемов оксида серы (IV). Какую массу гидроксида натрия нужно добавить к раствору, полученному насыщением оксида серы (IV) 1л воды при указанной температуре, чтобы получить кислую соль?

9.2 Составьте электронно-графические формулы элемента с порядковым номером 17 (электроны валентного слоя распределите по энергетическим ячейкам). Приведите примеры его соединений с различными типами химической связи.

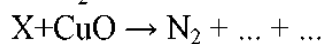
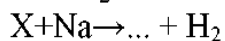
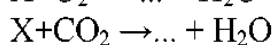
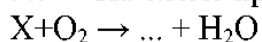
9.3 Напишите уравнения реакций, в молекулярном и ионо-молекулярном виде, которые могут протекать между водными растворами хлорида хрома (III), гидроксида калия и нитрата серебра.

9.4 Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции:



Определите окислитель и восстановитель

9.5 На схеме приведены превращения соединения X:



Предложите X и запишите уравнения осуществленных превращений.