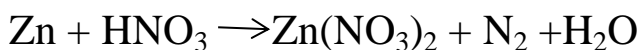


1. Написать в ионно-молекулярной и молекулярной формах уравнения реакций, протекающих до образования средних солей, между веществами: а) нитрат меди (+2) и гидроксид калия; б) гидроксид алюминия и серная кислота; в) оксида хлора (+7) и гидроксид натрия; г) хлорид кальция и сульфат натрия.

2. Рассчитать pH для 0,1 М HNO₃; 0,01 М NaOH.

3. Составьте ионные и молекулярные уравнения гидролиза хлорида магния, укажите реакцию среды в растворе.

4. Подберите коэффициенты к уравнению реакции методом электронного баланса:



Укажите окислитель и восстановитель.

5. Напишите формулу комплексной соли – гексахлороплатинат(IV) калия. Укажите комплексообразователь, его степень окисления, лиганды, координационное число, внутреннюю и внешнюю сферы комплекса, напишите схему диссоциации и реакцию получения этой соли.