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

**2**. Рассчитать рН для 0,1 М HNO3; 0,01 М NaOH. Указать характер среды.

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

**4.** Подберите коэффициенты к уравнению реакции:

**Zn + HNO3 → Zn(NO3)2 + N2 +H2O**