1. Вычислить и сравнить произведения растворимости иодида свинца (II)
2. В дистиллированной воде, б) в 0,2 м растворе ацетата натрия, если растворимость его ровна 6,2\*10^-2 в 100 мл воды.
3. Вычислите, во сколько раз активность стронция и сульфат ионов в насыщенном водном растворе сульфата стронция превышает активность этих ионов при растворении соли в 0,02 М растворе хлорида стронция.
4. Вычислить и сравнить растворимость оксалата кальция в г/100 раствора: а) в воде, б) 0,05 М растворе соляной кислоты, в) 0,1 М растворе аммиака.
5. В какой последовательности и при какой концентрации ОН(-) ионов будет происходить осаждение гидроксидов при постепенном приливании гидроксида натрия к смеси сульфата железа (II), сульфата марганца (II), сульфата магния (II), взятых в одинаковых количествах 0,1 М растворов.