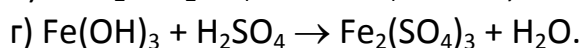
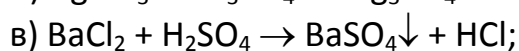
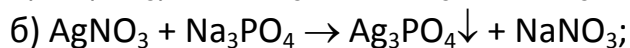
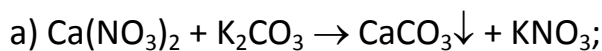


Теория электролитической диссоциации. Реакции ионного обмена.

1. а) В литре воды растворены 1 моль хлорида калия и 1 моль иодида натрия. Из каких двух других солей можно приготовить раствор точно такого же состава?

б) В литре воды растворены 2 моль бромиды калия и 1 моль сульфида натрия. Из каких двух других солей можно приготовить раствор точно такого же состава?

2. Напишите в ионной форме уравнения реакций, представленных следующими схемами (предварительно расставив коэффициенты в уравнениях):



3. Напишите ионные уравнения реакций между растворенными в воде:

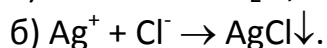
а) сульфатом меди (II) и гидроксидом лития;

б) хлоридом меди (II) и гидроксидом бария;

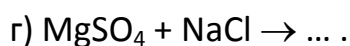
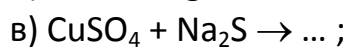
в) сульфатом меди (II) и хлоридом бария;

г) сульфатом натрия и нитратом бария.

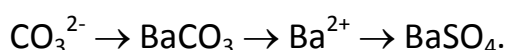
4. Составьте по два различных уравнения в молекулярной форме, которые соответствовали бы следующим уравнениям в сокращенной ионной форме:



5. Составьте уравнения тех реакций, которые протекают практически до конца, и запишите уравнения в сокращенной ионной форме:



6*. Напишите уравнения реакций в молекулярной и сокращенной ионной формах, при помощи которых можно осуществить следующие превращения:



7*. Смесь, состоящую из нитратов кальция и свинца, растворили в воде. Полученный раствор разделили на две равные части. К первой половине раствора прибавили избыток раствора фторида калия, при этом образовалось 12,7 г белого осадка. Ко второй части раствора прибавили избыток раствора иодида калия, при этом образовалось 9,22 г осадка желтого цвета. Определите массовые доли нитрата кальция и нитрата свинца в исходной смеси.