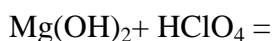
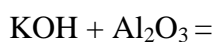
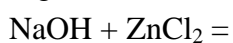
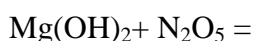
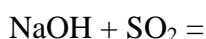
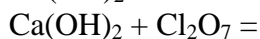
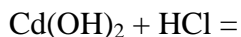


ЗАДАНИЯ ПО ХИМИИ ДЛЯ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ ПО ТЕМЕ "ОСНОВАНИЯ"

1). Напишите уравнения возможных реакций в молекулярном и ионном виде:

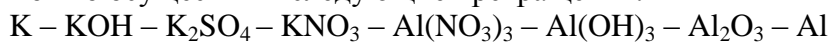


2. Какие из оснований: RbOH, KOH, Cu(OH)₂, Fe(OH)₃, Ni(OH)₂, SO₃, LiOH, Mg(OH)₂ – являются растворимыми в воде? Напишите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде, которые протекают при действии на эти основания раствором нитрата меди (II).

3. С какими из перечисленных веществ: серной кислотой, гидроксидом калия, оксидом бария, железом, нитратом железа (II) - будет взаимодействовать гидроксид бария? Напишите уравнения возможных реакций в молекулярном и ионном виде.

4. С какими из перечисленных веществ будет взаимодействовать гидроксид железа (III): медь, азотная кислота, вода, гидроксид стронция, оксид железа(II), соляная кислота? Напишите уравнения возможных реакций в молекулярном и ионном виде.

5. Напишите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



6. При взаимодействии сульфата железа (III) с раствором гидроксида натрия массой 50 г. и массовой долей 20%, образовался гидроксид железа (III).

Определить массу осадка, который получили при нагревании гидроксида железа (III).