**Вариант 1.**

1. Пользуясь таблицей растворимости веществ в воде , из перечня предложенных формул веществ выберите растворимые в воде соли:

Zn(NO3)2; MgCO3; H2CO3; BaSO4; Fe(OH)3; AgI.

2. Из перечисленных формул веществ выберите формулы сильных электролитов и напишите уравнения их электролитической диссоциации:

Ba(NO3)2; Br2; KOH; C2H5OH; FeCl3; H2O; H2SO4.

3. Вещества каких попарно взятых растворов будут взаимодействовать между собой:

а) сульфат меди(II) и гидроксид натрия;

б) хлорид натрия и нитрат серебра;

в) карбонат калия и серная кислота;

г) хлорид натрия и гидроксид калия

В возможных случаях запишите уравнения реакций

4. Вычислите массовую долю кислоты в растворе, который образовался при растворении 160г оксида серы(VI) в воде массой 800г.

**9 баллов** Осадок, полученный при взаимодействии растворов хлорида железа(III) и нитрата серебра, отфильтровали. Фильтрат обработали раствором едкого кали. Выпавший осадок бурого цвета отделили и прокалили. Полученное вещество при нагревании реагирует с алюминием с выделением тепла и света. Напишите уравнения описанных реакций.

**10 баллов** Вычислите массу натрия, который необходимо добавить к 50 г 10 %-ного раствора, чтобы получить 20 %-раствор гидроксида натрия.

**Контрольная работа профиль.**

**Повторение основных вопросов курса зимии 8 класса. Электролитическая диссоциация**

**Вариант 1.**

1. Пользуясь таблицей растворимости веществ в воде , из перечня предложенных формул веществ выберите растворимые в воде соли:

Zn(NO3)2; MgCO3; H2CO3; BaSO4; Fe(OH)3; AgI.

2. Определитте степень окисления и тип химической связи в соединениях

Ba(NO3)2; Br2; KOH; C2H5OH; FeCl3; H2O; H2SO4, С2Н4, Mg

**3**. Вещества каких попарно взятых растворов будут взаимодействовать между собой:

а) сульфат меди(II) и гидроксид натрия; в) карбонат калия и серная кислота;

б) хлорид натрия и нитрат серебра; г) хлорид натрия и гидроксид калия

В возможных случаях запишите уравнения реакций

**4**.Раставьте коэффициенты методом электронного баланса. Укажите окислитель ивосстановитель.

А) HNO3 + P + H2O  H3PO4 + NO

Б) HCIO +Br2 + H2O = HBrO3 + HCI

**5**.50 граммов смеси карбонатов бария и натрия растворили в избытке соляной кислоты. Добавление к полученному в результате реакций раствору избытка раствора сульфата натрия приводит к выпадению 46,6 г осадка. Напишите уравнения реакций и определите массовые доли карбонатов в смеси.

**Контрольная работа профиль.**

**Повторение основных вопросов курса зимии 8 класса. Электролитическая диссоциация**

**Вариант 1.**

1. Пользуясь таблицей растворимости веществ в воде , из перечня предложенных формул веществ выберите растворимые в воде соли:

Zn(NO3)2; MgCO3; H2CO3; BaSO4; Fe(OH)3; AgI.

2. Определитте степень окисления и тип химической связи в соединениях

Ba(NO3)2; Br2; KOH; C2H5OH; FeCl3; H2O; H2SO4, С2Н4, Mg

**3**. Вещества каких попарно взятых растворов будут взаимодействовать между собой:

а) сульфат меди(II) и гидроксид натрия; в) карбонат калия и серная кислота;

б) хлорид натрия и нитрат серебра; г) хлорид натрия и гидроксид калия

В возможных случаях запишите уравнения реакций

**4**.Раставьте коэффициенты методом электронного баланса. Укажите окислитель ивосстановитель.

А) HNO3 + P + H2O  H3PO4 + NO

Б) HCIO +Br2 + H2O = HBrO3 + HCI

**5**.50 граммов смеси карбонатов бария и натрия растворили в избытке соляной кислоты. Добавление к полученному в результате реакций раствору избытка раствора сульфата натрия приводит к выпадению 46,6 г осадка. Напишите уравнения реакций и определите массовые доли карбонатов в смеси.