**Контрольная работа**

**по теме «Электролитическая диссоциация»**

**1-вариант**

1.Напишите уравнения электролитической диссоциации:

А) хлорида калия;

Б) серной кислоты;

В) карбоната натрия;

Г) гидроксида кальция;

Д) нитрата меди (II).

2. Напишите молекулярные и ионные уравнения реакций, протекающих при сливании растворов:

А) хлорида натрия и нитрата серебра;

Б) соляной кислоты и карбоната калия;

В) хлорида железа (III) и гидроксида натрия

3. Из данного перечня солей выберите соли, которые подвергаются в водных растворах гидролизу: нитрат натрия, карбонат калия, хлорид алюминия, сульфид калия. Определите реакцию среды их водного раствора.

4. 5г оксида магния обработали раствором, содержащим 31,5г азотной кислоты. Рассчитайте массу образовавшейся соли.

**Контрольная работа**

**по теме «Электролитическая диссоциация»**

**2-вариант**

1.Напишите уравнения электролитической диссоциации:

А) хлорида магния;

Б) азотной кислоты;

В) карбоната натрия;

Г) хлорида алминия;

Д) нитрата железа (II).

2. Напишите молекулярные и ионные уравнения реакций, протекающих при сливании растворов:

А) гидроксида калия и нитрата меди (II);

Б) соляной кислоты и гидроксида бария;

В) сульфата натрия и нитрата бария

3. Из данного перечня солей выберите соли, которые подвергаются в водных растворах гидролизу: нитрат свинца (II), фосфат калия, хлорид бария, сульфат цинка. Определите реакцию среды их водного раствора.

4. Цинк массой 6,5г поместили в раствор, содержащий 49г серной килоты. Рассчитайте массу выделившегося водорода.