**Приложение №1.**

Карточки для дифференцированного опроса.

Карточка №1.

Выполнить одно из заданий.

Задание на «3». Написать определение средней соли. Привести пример. Назвать соль.

Задание на «4». Закончить схемы:

1. Соль + растворимое основание →
2. Кислота + основание →

Задание на «5». Закончить уравнение реакции, расставить коэффициенты, определить тип реакции, назвать продукты:

 H2SO4 + Ba(NO3)2 →

Карточка №2.

Выполнить одно из заданий.

Задание на «3». Написать определение основания. Привести пример. Назвать вещество.

Задание на «4». Закончить схемы:

1. Основный оксид + кислота →
2. Кислотный оксид + растворимое основание →

Задание на «5». Закончить уравнение реакции, расставить коэффициенты, определить тип реакции, назвать продукты:

 Na2SiO3 + HNO3 →

Карточка №3.

Выполнить одно из заданий.

Задание на «3». Написать определение кислоты. Привести пример. Назвать вещество.

Задание на «4». Закончить схемы:

1. Средняя соль + кислота →
2. Кислотный оксид + основный оксид →

Задание на «5». Закончить уравнение реакции, расставить коэффициенты, определить тип реакции, назвать продукты:

 CaO + HNO3 →

Карточка №4.

Выполнить одно из заданий.

Задание на «3». Написать определение средней соли. Указать ряд, состоящий только из формул солей:

1) Na2SiO3 ,Ba(NO3)2 , CaCl2 2) CaO, H2SO4, NaCl 3) H2SiO3, HNO3, SO2

Задание на «4». Закончить схемы:

1. Металл до Н + кислота →
2. Кислотный оксид + растворимое основание →

Задание на «5». Закончить уравнение реакции, расставить коэффициенты, определить тип реакции, назвать продукты:

 SO3 + KOH →

Карточка №5.

Выполнить одно из заданий.

Задание на «3». Написать определение средней соли. Указать ряд, состоящий только из формул солей:

1) La2SiO3 ,Ca(NO3)2 , AlCl3 2) CaCO3, H2SO4, NaOH 3) H2SiO3, KNO3, SO2

Задание на «4». Закончить схемы:

1. соль + кислота →
2. соль + растворимое основание →

Задание на «5». Закончить уравнение реакции, расставить коэффициенты, определить тип реакции, назвать продукты:

 Cu(OH)2 + H2SO4 →