***Задание 3. Химические свойства кислот.***

1. ***Диссоциация кислот***

Н2SO4 ↔…….+………..

1. ***Реакция нейтрализации***  – взаимодействие кислоты и основания.

**кислота + основание= соль + вода**

Составьте полное и сокращенное ионное уравнение для данной реакции (расставьте коэффициенты перед формулами, если это необходимо):

НСl+NaOH = NaСl + H2O

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. ***Реакция с оксидами металлов***

**кислота + оксид металла= соль + вода**

Составьте полное и сокращенное ионное уравнение для данной реакции (расставьте коэффициенты перед формулами, если это необходимо):

НСl+СuО = СuСl2 + H2O

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. ***Реакция с металлами.*** Реагируют с растворами кислот, только металлы стоящие в ряду напряжения до водорода, при этом должна получится растворимая соль и выделится водород.

**кислота + металл= соль + Н2**↑

***(Реакция не характерна для нерастворимых кислот и концентрированных серной и азотной кислоты).***

***Как думаете, какая реакция возможна?(подчеркните ее)***

2НСl+Сu = СuСl2 + H2↑ 2НСl+Zn = ZnСl2 + H2↑

1. ***Реакция с солями.*** Данная реакциявозможна, если образуется:1)осадок 2)газ

**кислота + соль= новая соль + новая кислота**

Составьте полное и сокращенное ионное уравнение для данной реакции (расставьте коэффициенты перед формулами, если это необходимо):

Н2SO4 + ВаСl2 = ВаSO4↓ + НСl

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

НСl + СаСО3 = СаСl2 + H2O +СО2↑

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_