Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение

«Средняя общеобразовательная школа № 15 п. Березайка»

Бологовского района Тверской области

Савмостоятельная работа по теме: «Кислоты»

8 класс

Составил: учитель химии

Гарипов В. Р.

2015 год.

Вариант I

1. Даны оксиды: кальция, марганца(II), серы(IV), бериллия, хрома(VI), фосфора, цинка, меди(II), углерода(IV), хрома(II), хлора(VII), выберите из перечня кислотные оксиды и составьте реакции получения соответствующих кислот.
2. С какими из приведенных веществ будет реагировать **раствор** *серной кислоты*: хлорид бария, золото, фосфор, гидроксид натрия, железо, азотная кислота, оксид кремния, оксид кальция, напишите уравнения реакций и назовите образовавшиеся вещества.
3. Заполните пропуски в уравнениях химических реакций найдите реакцию нейтрализации, подпишите исходные и образовавшиеся вещества:

а) H2SO4 + 2KOH = ……..+ H2O в) NaCl + ……… = NaNO3 + AgCl

б) …… + Cu(OH)2 = CuCl2 + H2O г) FeSO4 + BaCl2 = ……..+ ……..

Закончите предложение кислота – это …

Вариант II

1. Даны оксиды: бериллия, свинца(II), серы(VI), кадмия, марганца(VII), фосфора(III), галлия, меди(I), азота(V), хрома(II), йода(VII), выберите из перечня кислотные оксиды и составьте реакции получения соответствующих кислот.
2. С какими из приведенных веществ будет реагировать **раствор** *соляной кислоты*: хлорид натрия, серебро, сера, гидроксид бария, цинк, азотная кислота, оксид фосфора(V), оксид меди, напишите уравнения реакций и назовите образовавшиеся вещества.
3. Заполните пропуски в уравнениях химических реакций, найдите реакцию нейтрализации, подпишите исходные и образовавшиеся вещества:

а) H2SeO4 + …….. = Na2SeO4 + H2O в) …… + AgNO3 = HNO3 + AgCl

б) ……. + Cu(OH)2 = Cu(NO3)2 + …… г) NaOH+ CO2 = ……..

Закончите предложение: реакция нейтрализации это …