Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение

«Средняя общеобразовательная школа № 15 п. Березайка»

Бологовского района Тверской области

Савмостоятельная работа по теме: «Оксиды»

8 класс

Составил: учитель химии

Гарипов В. Р.

2015 год

I вариант

1. Даны элементы: кремний, кальций, фосфор(V), углерод(IV), водород, индий, литий, цинк, барий, сера(IV), медь(II), составьте формулы основных оксидов.
2. Напишите уравнения реакций получения этих оксидов.
3. Какие из оксидов будут взаимодействовать с водой, напишите уравнения реакций, назовите образовавшиеся вещества.
4. С какими из предложенных веществ будут реагировать оксиды: а) натрия, б) меди

 1) HCl, CO2, SO3, H2O 3) KOH, CaCO3, H2O, Fe

 2) HNO3, CO, CuO, RbCl 4) NaOH, H2SO4, H2, C

 Напишите уравнения химических реакций и назовите образовавшиеся вещества.

II вариант

1. Даны элементы: кремний, кальций, фосфор(V), углерод(IV), водород, индий, литий, цинк, барий, сера(IV), медь(II), составьте формулы кислотных оксидов.
2. Напишите уравнения реакций получения этих оксидов.
3. Какие из оксидов будут взаимодействовать с водой, напишите уравнения реакций, назовите образовавшиеся вещества.
4. С какими из предложенных веществ будут реагировать оксиды: а) серы, б) кремния

 1) NaOH, P2O3,O2, H2O 3) KOH, CaCO3, H2O, H2

 2) HNO3, CO, CuO, RbCl 4) NaOH, CaO, HF, Mg, C

 Напишите уравнения химических реакций и назовите образовавшиеся вещества.