Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение

«Средняя общеобразовательная школа № 15 п. Березайка»

Бологовского района Тверской области

Савмостоятельная работа по теме: «Основания»

8 класс

Составил: учитель химии

Гарипов В. Р.

2015 год.

I вариант

1. Из приведенного перечня веществ выпишите только формулы **растворимых** *оснований:* CaSO4, KOH, BaO, HNO3, RbOH, CuOH, H2CO3, Ba(OH)2, Cl2O7, Fe(OH)3, HgO, Ca(OH)2, AgNO3, Zn3(PO4)2, CuO, Cr(OH)2, CaCO3, HMnO4, K2O, Al(OH)3.
2. Получите гидроксид бария двумя способами.
3. Закончите уравнения химических реакций, найдите реакцию нейтрализации, подпишите исходные и образовавшиеся вещества:

а) KOH + CO2 =

б) NaOH + ZnO=

в) Zn(OH)2 =

г) LiOH + HCl =

д) Al(OH)3 + H2SO4 =

е) CaO + H2O =

4. Растворимые основания вступают в реакции с …

II вариант

1. Из приведенного перечня веществ выпишите только формулы **нерастворимых** *оснований:* CaSO4, KOH, BaO, HNO3, RbOH, CuOH, H2CO3, Ba(OH)2, Cl2O7, Fe(OH)3, HgO, Ca(OH)2, AgNO3, Zn3(PO4)2, CuO, Cr(OH)2, CaCO3, HmnO4, K2O, Al(OH)3.
2. Получите гидроксид алюминия двумя способами.
3. Закончите уравнения химических реакций, найдите реакцию нейтрализации, подпишите исходные и образовавшиеся вещества:

а) Ba(ОH)2 + Na2C O =

б) KOH + Al 2O3 =

в) Fe(OH)3 =

г) NaOH + HNO3 =

д) Zn(OH)3 + HCl =

е) Cs2O + H2O =

4. Нерастворимые основания при нагревании ….