**Контрольная работа по теме «Соединения химических элементов».**

**1 вариант**

1.Составьте формулы веществ:

а) оксид кальция

б) гидроксид натрия

в) фосфорная кислота

г) карбонат натрия

д) сульфат алюминия

е) азотная кислота

2.Определите степени окисления элементов в веществах:

SO2,  MnO2,  HNO3,  H3PO4

3. Выписать из приведенного списка оксиды и соли, назвать их. Дать определение оксидам и солям.

CaO, HCl, Al(OH)3,  Ca(NO3)2, H3PO4, HNO3, SO3 CuO , Mg(OH)2, Na2SO4, KOH, Na2SiO3.

4. Найти массовую долю растворенного вещества, если смешали 12г вещества и 68г воды.

**2 вариант.**

1. Составьте формулы веществ:

а) серная кислота

б) нитрат магния

в) гидроксид кальции

г) фосфат натрия

д) соляная кислота

е) нитрат алюминия

2. Определите степени окисления элементов в веществах:

MgO, N2O5,  HClO4,  H2SO3

3. Выписать из приведенного списка основания и кислоты, назвать их. Дать определение основаниям и кислотам.

CaO, HCl, Al(OH)3,  Ca(NO3)2, H3PO4, HNO3, SO3 CuO , Mg(OH)2, Na2SO4, KOH, Na2SiO3.

4. . Найти массовую долю растворенного вещества, если смешали 7г вещества и 53г воды.