**Контрольная работа по химии, 8 класс**

**по теме «Оксиды, гидроксиды, кислоты, соли».**

На оценку «удовлетворительно»:

1. **Составите формулы следующих соединений:** оксид кальция, оксид марганца (II), фосфорная кислота, гидроксид свинца (II), нитрат алюминия, оксид углерода ( II), карбонат кальция, азотная кислота, угольная кислота, оксид азота (I), гидроксид железа (III), силикат марганца, оксид калия, гидроксид меди (I), сернистая кислота, оксид марганца (V), сульфит лития, фосфат цинка, оксид серы (VI), гидроксид цинка, хлорид железа (III), оксид углерода (II), серная кислота, соляная кислота, оксид свинца (II), гидроксид кальция, сульфат бария, сульфид серебра, гидроксид алюминия, гидроксид лития, оксид хлора (VII), нитрит бария.
2. Определите степени окисления в соединениях (у каждого элемента):

 KNO3 ,H3PO4 , HNO2 , KMnO4, MgSO3 ,Al(NO3)3 ,SO3 ,H2SO4 ,SO2 ,H2S, KCl , KClO , MgCl2 , HClO4, Cl2O7 , MnO2 , Mn2O7, HMnO4, MnO , BaCl2, CaH2, Li2S, Al2O3, CO2 , AlBr3 , SO3 , CaF2 ,FeO , NO ,  LiH , OF2 , P2O5 , Na2O ,  PCl5 , H2O, CaS , N2O5 , Cu(OH)2 ,  Na2SO4 , CaCO3 , CuO .

1. Смешали 200г раствора с массовой долей кислоты 5% и 300 г раствора с массовой долей кислоты 10%. Вычислите массовую долю кислоты в полученной смеси.
2. Из 300г 9 %- ного раствора нитрата натрия выпарили 100 г воды. Определите массовую долю соли в полученном растворе.

На оценку «хорошо»:

1. В трех пробирках находится: вода, щелочь, кислота. Определите, в какой пробирке что находится. Что для этого нужно?

На оценку «отлично»

1. Области применения следующих веществ: Ca(OH), H2SO4 , CaCO3 , CO2 , H2O , Са3(PO4) , KOH, NaOH , NaCl.