**ДЕМОВЕРСИЯ**

**констатирующей контрольной работы по химии**

**для учащихся 8 классов за 3 четверть**

**1.** Составьте формулы следующих веществ: **(4 балла)**

А) гидроксид железа(III); Б) сульфат калия; В) оксид азота (V); Г) карбонат натрия;

Д) фосфат кальция; Е) гидроксид бария; Ж) нитрат меди(II); З) оксид железа(II).

**2.** Выберите из списка формулы солей, подпишите названия к выбранным веществам **(2 балла)**:

NaCl, CO2 , BaSO4, Al2O3 ,  RbOH, Fe(OH)3 , KNO3, HCl, Cu(OH)2,  HNO3 , H2S, CaO , H2SO4, CaSO4 , Al(OH)3, MgO, LiOH, P2O5 , H2CO3 , Ca(OH)2 ,ZnS, Al2O3 , NaOH, MgSO3, NO, H2SiO3, SO3.

**3.** Напишите уравнения химических реакций, характеризующие химические свойства оксида меди (II), подпишите классы и названия веществ, участвующих в данных химических реакциях. **(3 балла)**

**4**. Определите массовую долю калия в сульфите калия. **(2 балла)**

**5.** Вычислите массу соли и массу воды 5 % -го раствора нитрата калия массой 300г. **(2 балла)**

**6**. Рассчитайте объем газа выделившегося при взаимодействии 30 г цинка с массовой долей примесей 1% с раствором серной кислоты. **(3 балла)**

**Критерии оценивания:**

**«5» - 14-16 баллов**

**«4» - 10-13 баллов**

**«3» - 6-9 баллов**

**«2» - 0-5 баллов**