Контрольная работа 1. ( 9 класс)

Повторение основных вопросов курса химии 8 класса. Электролитическая

диссоциация. **Вариант 1.**

1. Из ряда веществ выписать формулы электролитов: глюкоза, KNO3, N2, , HCl, Fe(OH)2, Ba(OH)2, O2, спирт.
2. Определить тип химической связи и степень окисления атомов в данных соединениях: KCl, H2, H2SO3, SO3, Na3PO4, HNO2, NO2, Fe.
3. Допишите практически осуществимые реакции. Напишите полные и сокращенные ионные уравнения.

а) KOH + H2SO4 = в) CuCI2 + NaOH =

б) Na2CO3 + HNO3 = г) NaCl + KNO3=

**4**.Расставьте коэффициенты методом электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель. HCIO +Br2 + H2O = HBrO3+ HCI

**5**.Хватит ли 60 граммов раствора серной кислоты с массовой долей серной кислоты 5 % на нейтрализацию 80 граммов 10%- ного раствора гидроксида бария. Ответ подтвердить расчетами.

**Вариант 2.**

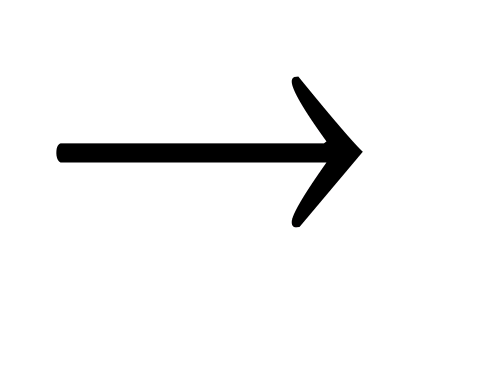
**1**.Из ряда веществ выписать формулы электролитов: Fe2(SO4)3, сахароза, CuCl2, Mg(OH)2, крахмал, O2, H2SO4, H2

**2**.Определить тип химической связи и степень окисления атомов в данных соединениях: BaCl2,  NaOH, HCIO, CO2, Fe, SO3, O3, K3PO4

**3.**Допишите практически осуществимые реакции. Напишите полные и сокращенные ионные уравнения.

а) CaCl2 + K2CO3  = в) CuSO4 + BaCl2  =

б) H3PO4 + NaOH = г)NaOH + Ba(NO3)2=

**4.**Расставьте коэффициенты методом электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель. HNO3 + P + H2O  H3PO4 + NO

5.Хватит ли 70 граммов раствора гидроксида калия с массовой долей 6 % на нейтрализацию 60 граммов 5%-ного раствора серной кислоты. Ответ подтвердить расчетами.