**Самостоятельная работа на тему: 8 класс**

**«Электролитическая диссоциация. Реакции ионного обмена»**

1. **Выберите из предложенного перечня веществ электролиты.**

**1 вариант 2 вариант**

**O2, HNO3, CuSO4, S, H2O, Cu N2, HCL , FeSO4, KOH, SO2, Zn**

**Глюкоза бензин.**

1. **Запишите уравнения электролитической диссоциации для следующих веществ:**

**1 вариант 2 вариант**

**Хлорид железа (+3) хлорид цинка**

**Фосфорная кислота азотистая кислота**

**Гидроксид меди гидроксид алюминия**

**Оксид фосфора (+5) оксид серы (+4)**

**Гидроксид натрия гидроксид лития**

**Карбонат калия силикат натрия**

**Фосфат кальция карбонат магния.**

1. **Закончите уравнения реакций, дайте характеристику каждой реакции по трем признакам классификации, запишите реакции обмена в ионной форме, для ОВР составьте уравнения электронного баланса**

**1 вариант 2 вариант**

**Na + O2= P + O2 =**

**CuO + HNO3 = Fe2O3 + HCl =**

**KOH + FeCl3 = NaOH + H3PO4 =**

**H2SO4 + BaCl2 = CuCl2 + AgNO3 =**

1. **Решите задачу:**

**Какой объем водорода выделится Какая масса осадка выделится**

**при взаимодействии соляной при взаимодействии серной**

**кислоты массой раствора 100г. кислоты массой раствора 150г.**

**с массовой долей 20% с цинком? с массовой долей 10% с хлоридом**

**бария?**