Контрольная работа 9 класс

 Тема: Подгруппа кислорода

 1 вариант

1. Составьте формулы следующих веществ:

 а) сульфид натрия

 б) серная кислота

 в) гидросульфит калия

 г) сульфат магния

2. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения. В 1 и 2 уравнениях указать окислитель и восстановитель. 4 уравнение составить в молекулярной и ионной форме.

 S --- SO2 --- SO3 --- H2SO4 --- BaSO4

3.Как нужно изменить условия реакции ( температуру, давление и концентрацию), чтобы сместить химическое равновесие в сторону продуктов реакции?

 **2CO (г) + O2 (г) ↔ 2CO2 (г) + Q**

4.В раствор, содержащий 40 г. Сульфата меди (II), поместили железные опилки. Какие вещества образуются в результате реакции и какова их масса?

 Контрольная работа 9 класс

 Тема: Подгруппа кислорода

 2 вариант

1. Составьте формулы следующих веществ:

 а) сернистая кислота

 б) сульфат кальция

 в) гидросульфид натрия

 г) сульфат калия

2. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения. В 1 и 2 уравнениях указать окислитель и восстановитель. 4 уравнение составить в молекулярной и ионной форме.

 S --- H2S --- SO2 --- Na2SO3 --- BaSO3

3.Как нужно изменить условия реакции ( температуру, давление и концентрацию), чтобы сместить химическое равновесие в сторону продуктов реакции?

 2NO (г) + O2 (г)  **↔** 2NO2 (г) + Q

4.Какой объём водорода (н. у.) выделится при взаимодействии 130 г. цинка с серной кислотой?