

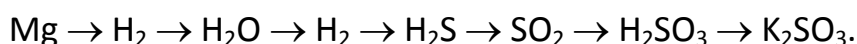
Тема: «Способы выражения концентрации растворенного вещества»

1. Определите массу соли, которую необходимо взять для приготовления 250 г 10 % раствора сульфата натрия. В каком количестве (в граммах) воды необходимо растворить сульфат натрия для приготовления заданного раствора.

2. В 500 мл воды растворили 80 г гидроксида натрия. Определите массовую долю, титр (г/л) и молярную концентрацию (моль/л) растворенного вещества в полученном растворе.

Тема: «Получение и химические свойства водорода»

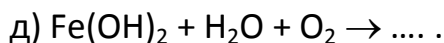
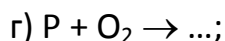
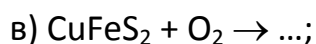
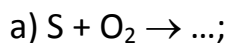
3. Осуществите превращения:



Тема: «Получение и химические свойства кислорода»

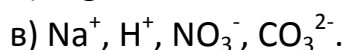
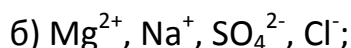
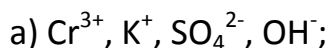
4. Какой объём (при н.у.) кислорода может быть получен при нагревании 31,6 г перманганата калия ?

5. Закончите уравнения реакций:

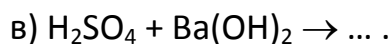
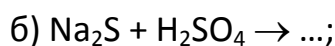
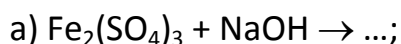


Тема: «Реакции ионного обмена»

6. Может ли существовать раствор, содержащий следующие ионы:

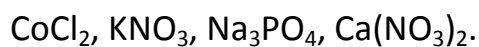


7. Закончите следующие уравнения реакций, составив их в молекулярном и ионном видах:



Тема: «Гидролиз солей»

8. Из представленных ниже солей выберите те, которые подвергаются в водном растворе гидролизу:



Составьте уравнения гидролиза выбранных Вами солей в молекулярном и ионном видах.

Тема: «Классы неорганических соединений»

9. Предложите не менее 5 уравнений реакций, с помощью которых можно получить хлорид магния.

10. Осуществите превращения:

