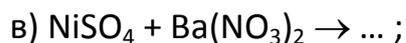
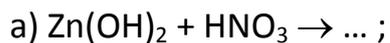


## Основные классы неорганических соединений.

1. Установите формулу гидроксида (содержит 61,8 % марганца, 36,0 % кислорода, 2,3 % водорода) и кислоты (содержит 2,4 % водорода, 39,1 % серы, 58,5 % кислорода).

2. Как получить сульфат магния, исходя из: а) магния, б) оксида магния, в) гидроксида магния, г) карбоната магния?

3. Закончите уравнения реакций и назовите образующиеся продукты:



4. Напишите уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



5. В трех пронумерованных пробирках находятся растворы хлорида бария, сульфата алюминия и карбоната натрия. Определите, с помощью каких реактивов можно распознать каждое вещество, находящееся в пробирке. Напишите соответствующие уравнения реакций.

6\*. Приведите пример трех неорганических веществ (назовем их А, В, С), отвечающих следующим требованиям: а) при сливании растворов веществ А и В должен получиться осадок; б) при добавлении к одному из этих двух веществ вещества С должен получиться негорючий газ.

7\*. Используя только карбонат кальция и соляную кислоту необходимо получить не менее 6 новых веществ. Напишите уравнения соответствующих реакций.

Примечание – знаком «\*» отмечены задания повышенной сложности, дающие дополнительные баллы.