

ВАЖНЕЙШЕЕ СВОЙСТВО ОСНОВАНИЙ

Взаимодействие оснований с кислотами

Важнейшим свойством оснований является их взаимодействие с кислотами. С кислотами взаимодействуют все основания, как растворимые, так и нерастворимые.

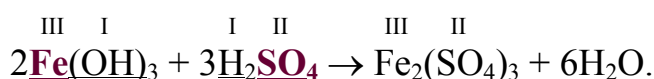
Рассмотрим уравнение химической реакции взаимодействия гидроксида меди (II) с соляной кислотой:



При записи уравнения реакции обращаем внимание на два важных момента:

- составляем формулы веществ с применением понятия валентности;
- не забываем расставлять коэффициенты в уравнении химической реакции.

Рассмотрим уравнение химической реакции взаимодействия гидроксида железа (III) с серной кислотой:



При записи уравнения реакции обращаем внимание на два важных момента:

- составляем формулы веществ с применением понятия валентности;
- не забываем расставлять коэффициенты в уравнении химической реакции.

К какому типу (замещения или обмена) относятся данные химические реакции?

Задание.

Напишите уравнения химических реакций взаимодействия:

- а) гидроксида кальция с фосфорной кислотой;
- б) гидроксида алюминия с азотной кислотой;
- в) гидроксида натрия с серной кислотой;
- г) гидроксида железа (III) с соляной кислотой;
- д) гидроксида калия с фосфорной кислотой.

Обращаем внимание на валентность и коэффициенты!!!

На эту тему обязательно будет самостоятельная работа.