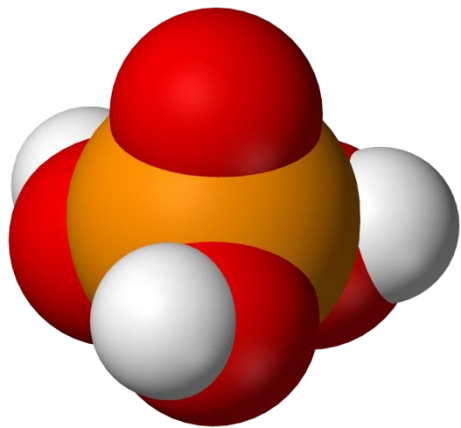


ДИССОЦИАЦИЯ ОСНОВАНИЙ, КИСЛОТ, СОЛЕЙ

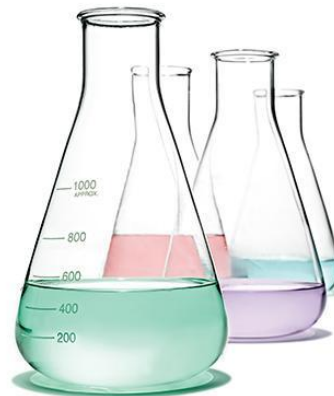
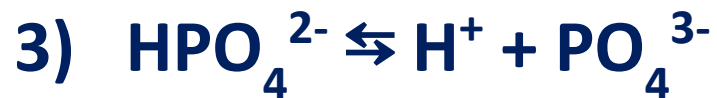


Кислоты – это электролиты, при диссоциации которых образуются катионы водорода и анионы кислотного остатка

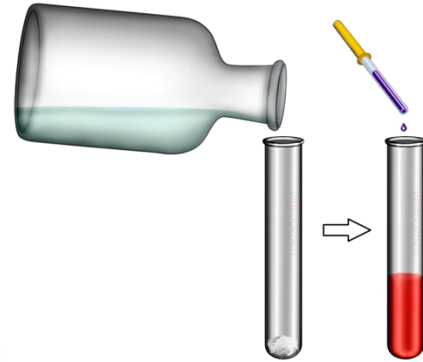




Диссоциация фосфорной КИСЛОТЫ



При диссоциации
кислоты образуют
катионы водорода



Кислоты имеют кислый
вкус

Кислоты изменяют
окраску индикаторов



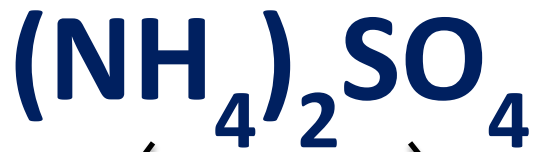
Основания – это электролиты, при диссоциации которых образуются катионы металла и в качестве анионов гидроксид-ионы



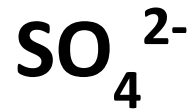
Свойства оснований: мыльность на ощупь, изменение окраски индикаторов: лакмус становится синим, метилоранж – жёлтым, фенолфталеин – малиновым

Соли – это электролиты, при диссоциации которых образуются катионы металлов (или аммония) и анионы кислотного остатка





Ион
аммония



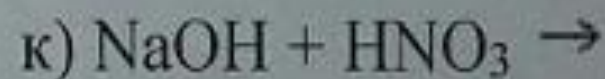
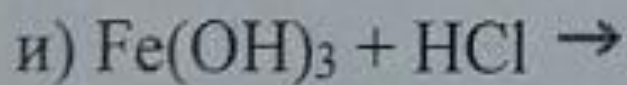
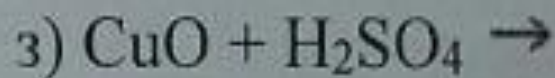
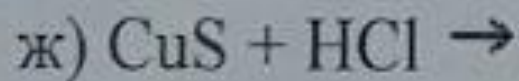
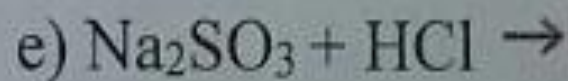
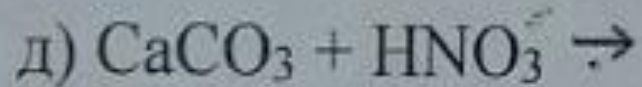
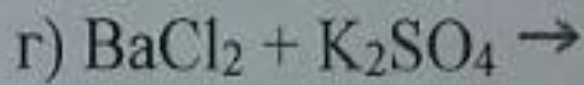
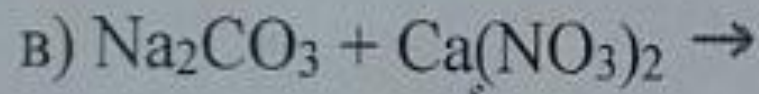
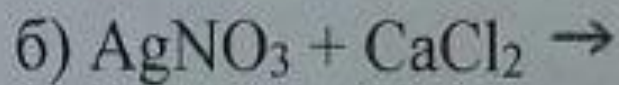
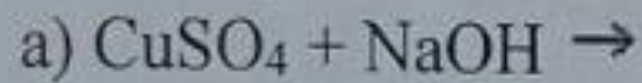
Сульфат-
ион



Диссоциация кислых солей



3. Напишите реакции ионного обмена



Домашнее задание:

Составить уравнения реакций (а,в,д,е,ж,з,и,л,м) , расставить коэффициенты, назвать каждое вещество

