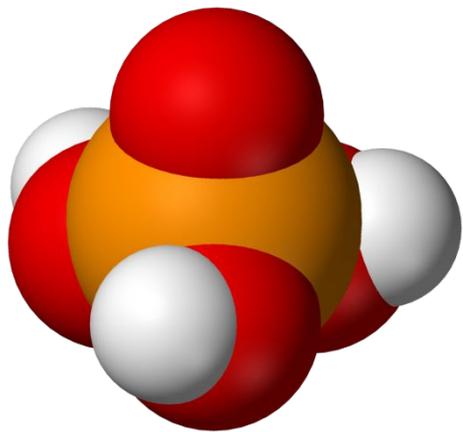


# ДИССОЦИАЦИЯ ОСНОВАНИЙ, КИСЛОТ, СОЛЕЙ



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

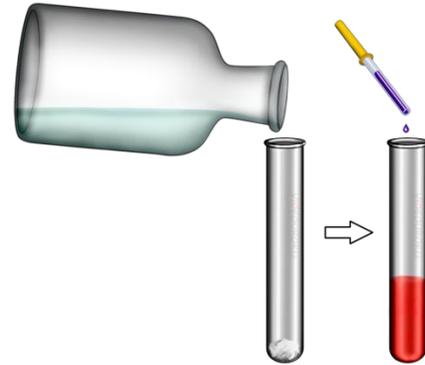




# Диссоциация фосфорной КИСЛОТЫ



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



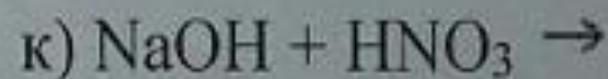
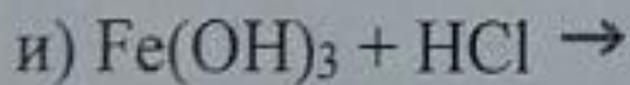
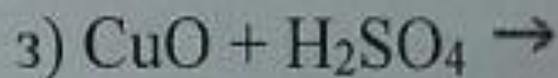
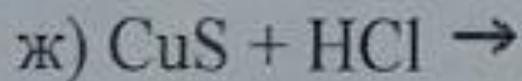
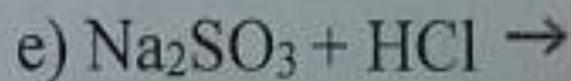
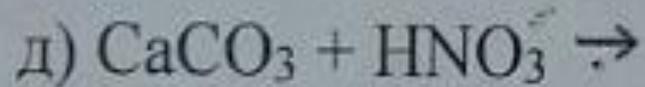
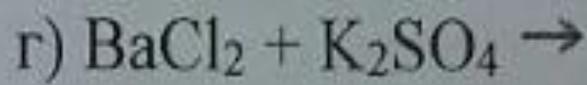
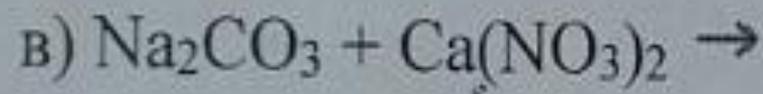
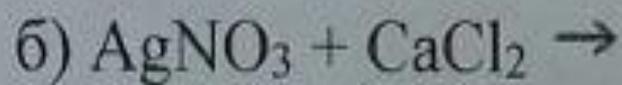
Сульфат-  
ион



# 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

