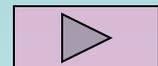


Кислоты

Дидактический
материал
к урокам химии



Учитель химии шк. №1692
Дёмина С.К.

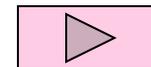
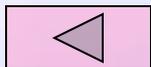




Состав кислот

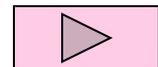
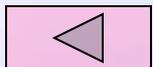
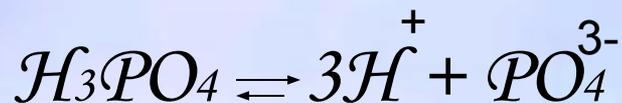
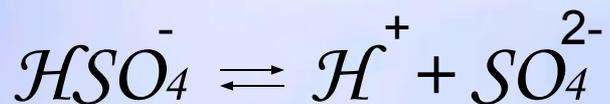
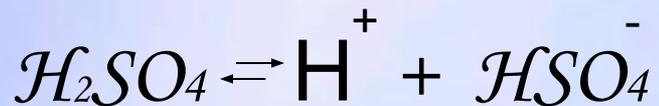


Кислоты – сложные вещества, состоящие из атомов **водорода**, способных замещаться на металл, и **кислотного остатка**.



Кислоты – электролиты

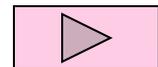
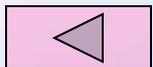
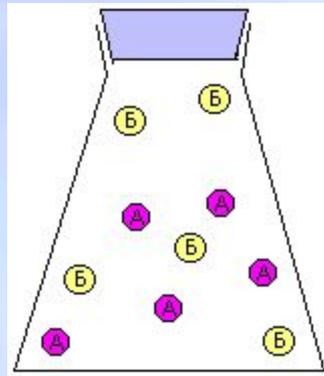
Кислоты – электролиты, при диссоциации которых в качестве катиона образуется катион H^+ .



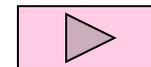
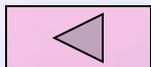
Изменение окраски индикаторов

Лакмус + H^+ \rightarrow розовый

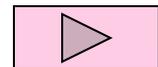
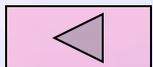
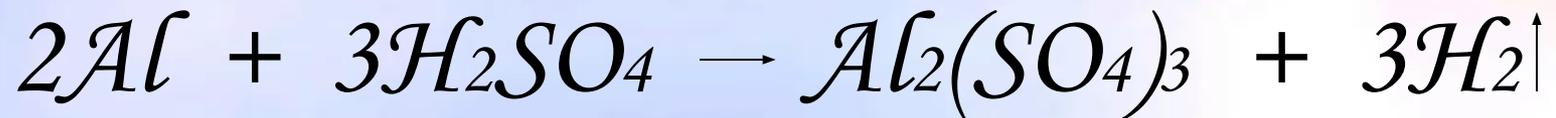
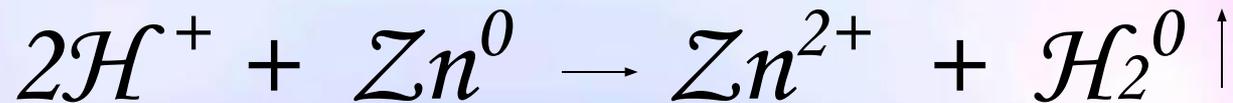
Метилоранж + H^+ \rightarrow красный



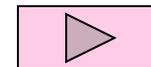
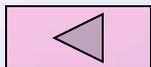
Химические свойства кислот



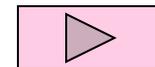
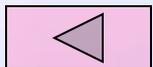
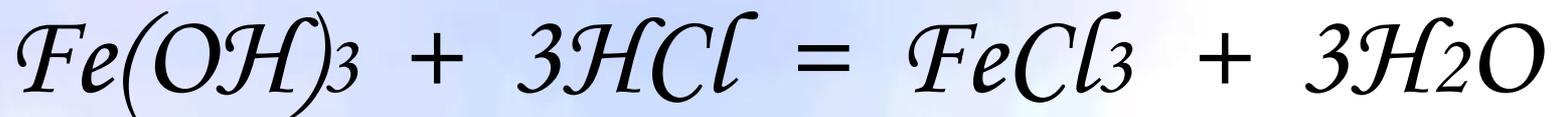
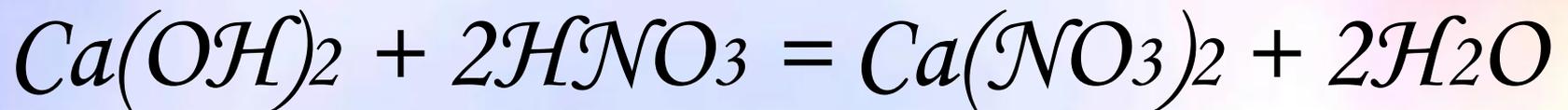
Взаимодействие кислот с Металлами



Взаимодействие кислот с оксидами металлов

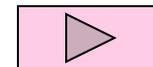
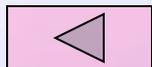
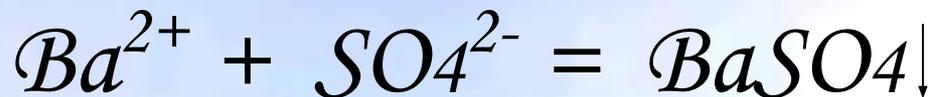
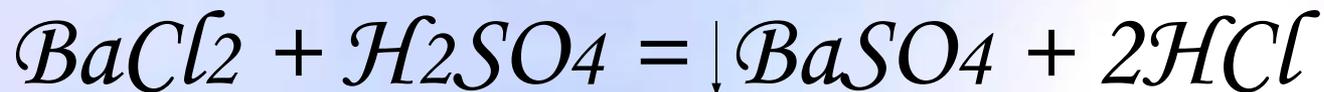
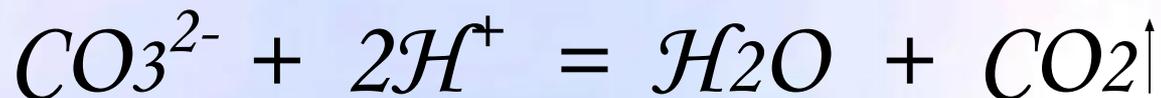


Взаимодействие с основаниями (реакция нейтрализации)



Взаимодействие с солями

Реакция идет, если выделяется газ или выпадает осадок

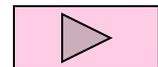
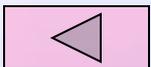


Получение кислот

Бескислородные:

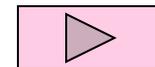
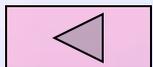
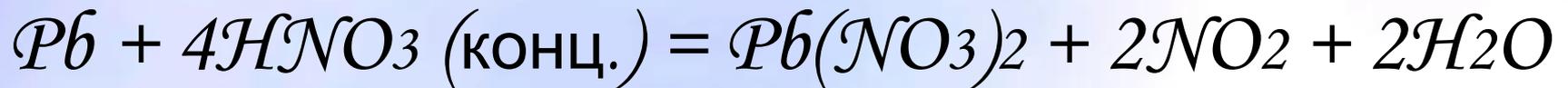
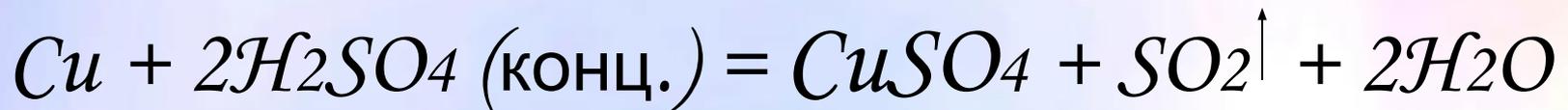


Кислородосодержащие:



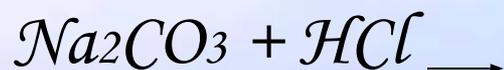
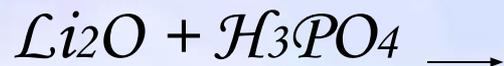
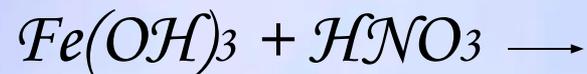
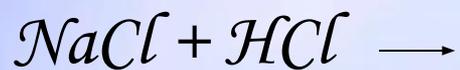
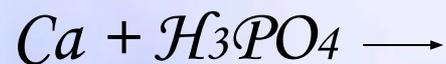
Специфические свойства КИСЛОТ

Концентрированные HNO_3 , H_2SO_4
при взаимодействии с
металлами не выделяют H_2 .



Проверь себя!

Напишите уравнения реакций,
которые осуществимы.



Успехов в изучении химии!

