

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТ

Учитель химии Мурзабаева Г.А. КГУ
«Гимназия №2 им. Ш.Уалиханова»



РЯД АКТИВНОСТИ МЕТАЛЛОВ

- 1863 год Бекетов – составил «вытеснительный ряд»
- Активные металлы вытесняют водород из кислот (от Li до Mg)
- Вытесняют водород при нагревании (от Mg до Pb)
- Не вытесняют водород даже при нагревании (Cu, Ag, Au, Hg)

ЗАПИШИТЕ!!!

Li, K, Na, Ca, Mg, Al, Zn, Fe, Ni, Pb **H** Cu, Ag, Au

Взаимодействие кислот с металлами:



Укажите тип реакции и расставьте коэффициенты.



Почему?

Взаимодействие с оксидами металлов:



Укажите тип реакции и расставьте коэффициенты:

Взаимодействие с основаниями:

Расставьте коэффициенты и укажите тип реакции. Дайте названия продуктам реакции.

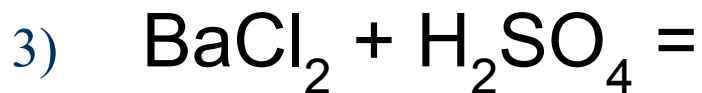
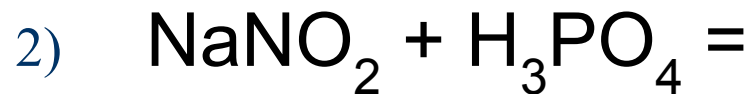
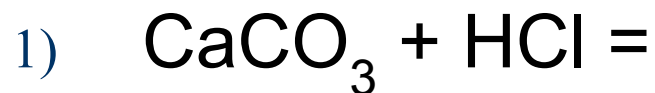


Взаимодействие с солями:

СОЛЬ + КИСЛОТА = НОВАЯ + НОВАЯ
СОЛЬ КИСЛОТА

Выполни задание сам!

На основании исходной схемы составьте уравнения реакций между солями:



Разложение слабых кислот:



Проверь знания!!!

