



Урок 8 класса.
Кислоты
Соли



Дайте названия веществам и назовите класс соединения.





Химические свойства.

5. При нагревании некоторые кислоты разлагаются.





Химические свойства.

Вещества	Примеры
1. С металлами. Если металл находится до H, то выделяется водород и образуется соль. Исключение HNO_3	$\text{Ca} + \text{HCl} \square \text{CaCl}_2 + \text{H}_2$
2. Сосновными оксидами. Образуется соль и вода	$\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \square \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
3. С основаниями. Образуется соль и вода	$\text{NaOH} + \text{HCl} \square \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
4. С солями. В соответствии с рядом кислот, кислота левее вытесняет из солей «правых» кислот. Образуется соль и другая кислота	$\text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \square \text{ZnSO}_4 + 2\text{HCl}$
5. Разлагаются при нагревании.	$\begin{aligned} \text{H}_2\text{SO}_3 &\square \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 \\ \text{H}_2\text{CO}_3 &\square \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \\ \text{H}_2\text{SiO}_3 &\square \text{H}_2\text{O} + \text{SiO}_2 \\ \text{HNO}_3 &\square 4\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \end{aligned}$



Химические свойства.
Реакция с индикаторами.

