



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	$\text{Ca} + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2$
2. Сосновными оксидами. Образуется соль и вода	$\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
3. С основаниями. Образуется соль и вода	$\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
4. С солями. В соответствии с рядом кислот, кислота левее вытесняет из солей «правых» кислот. Образуется соль и другая кислота	$\text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + 2\text{HCl}$
5. Разлагаются при нагревании.	$\text{H}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$ $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ $\text{H}_2\text{SiO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{SiO}_2$ $\text{HNO}_3 \rightarrow 4\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$



Химические свойства.

Реакция с индикаторами.

