

Кислоты (часть 2)

8 класс

Базовый уровень

Химические свойства кислот

Индикаторы – вещества, которые под действием кислот и щелочей по-разному меняют свой цвет

Индикатор	Цвет индикатора в среде		
	<i>Кислой</i>	<i>Нейтральной</i>	<i>Щелочной</i>
<i>Фенолфталеин</i>	Бесцветный	Бесцветный	Малиновый
<i>Метиловый оранжевый</i>	Красный	Оранжевый	Желтый
<i>Лакмус</i>	Красный	Фиолетовый	Синий
<i>Универсальный индикатор</i>	Красный	Зелено- желтый	Синий

Химические свойства кислот

- Действуют на индикаторы
- Кислота + Me (до водорода в ряду активности) = соль + H₂
- Кислота + основной оксид = соль + вода
- Кислота + основание = соль + вода
- Кислота + соль = другая соль + другая кислота (!! если ↓ или ↑ !!)
- При нагревании некоторые кислоты разлагаются