

# Обобщение знаний по теме "Сложные вещества"

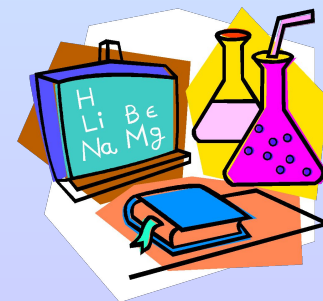
8 класс

Гребенникова Ольга Геннадьевна

МОБУ «СОШ №16»

г. Минусинск

учитель химии



**Вещества**

**Простые**

**Сложные**

**Металлы**

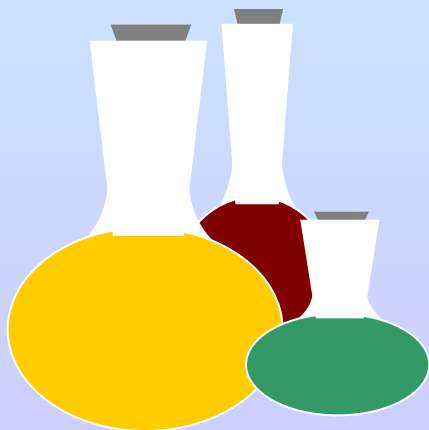
**Оксиды**

**Неметаллы**

**Основания**

**Кислоты**

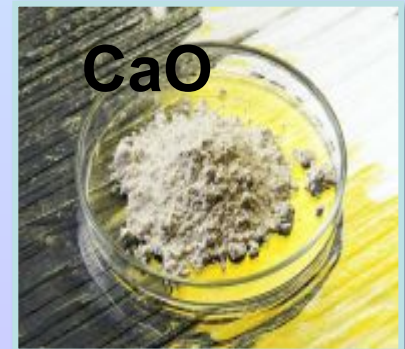
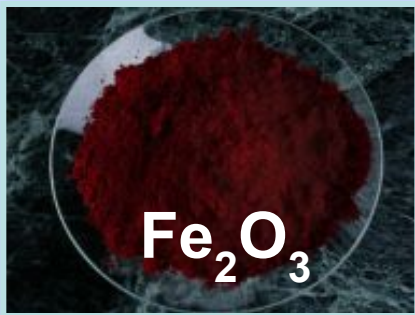
**Соли**





ОКСИДЫ -

Сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород со степенью окисления -2





## Основания-

Сложные вещества, состоящие из ионов металлов и гидроксид ионов

Нерастворимые  
в воде



Растворимые  
в воде (щелочи)





Кислоты -



HCl

Сложные вещества, состоящие из атомов водорода  
и кислотного остатка



# Классификация кислот

По содержанию  
атомов  
кислорода

бескислородные

кислородсодержащие

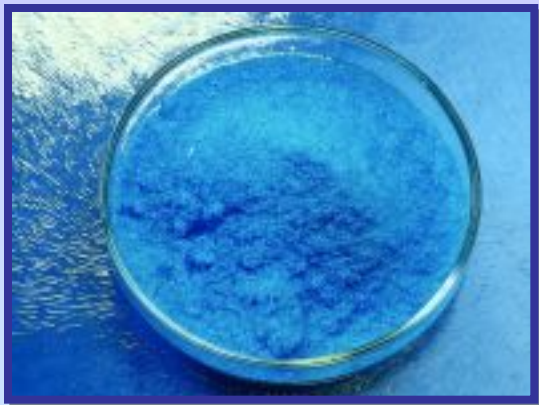
По количеству  
атомов водорода

одноосновные

двухосновные

трехосновные

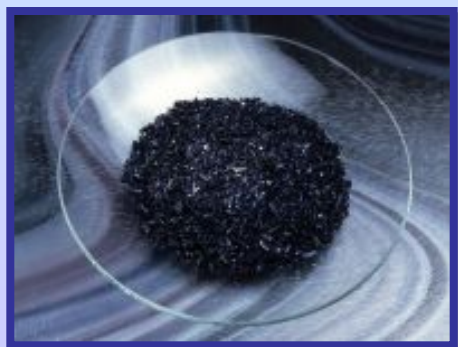




Соли -

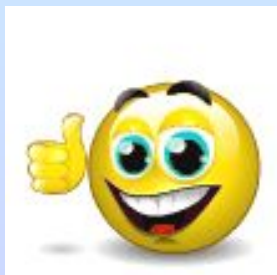


Сложные вещества, состоящие из ионов металлов и  
кислотного остатка



# Работа с карточками (8 мин.)

- ❖ Перенесите таблицу в тетрадь.
- ❖ Составьте формулы солей, назовите их.
- ❖ Обменяйтесь заданиями, внимательно проверьте.
- ❖ Оцените ответ одноклассника.



0 ошибок -5

1- 2 о. - 4

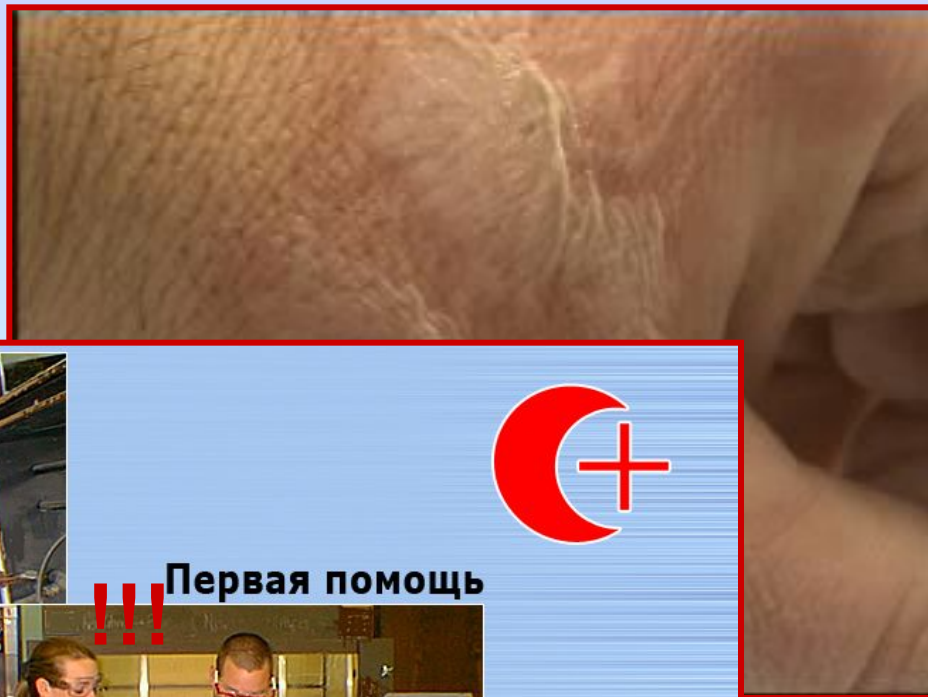
3 - 4 о. - 3

> 4 о. - 2





# Ожоги кожи рук химическими веществами



!!! Первая помощь



при химическом ожоге



# Лабораторная работа (10 мин.)

## «Решение экспериментальных задач»

- Выполните экспериментальное задание.
- Запишите наблюдения в таблицу.
- Сделайте вывод на основании наблюдений.

***Рекомендации:*** строго соблюдайте правила техники безопасности при работе с растворами кислот, щелочей!



# Сделай вывод



<b>что было трудно запомнить по теме «Оксиды. Кислоты. Основания. Соли.»</b>	<b>что узнал на уроке</b>	<b>чему научился на уроке</b>
1. 2. 3.	1. 2. 3.	1. 2. 3.

# Проверка знаний

Укажи формулы веществ, принадлежащих к данному классу.

<b>ОКСИДЫ</b>	$\text{BaO}$	$\text{HCl}$	$\text{K}_2\text{SO}_4$
	$\text{NaOH}$	$\text{CO}_2$	$\text{Al}_2\text{O}_3$
<b>ОСНОВАНИЯ</b>	$\text{P}_2\text{O}_5$	$\text{Ba(OH)}_2$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
	$\text{Na}_3\text{PO}_4$	$\text{SO}_3$	$\text{KOH}$
<b>КИСЛОТЫ</b>	$\text{HNO}_3$	$\text{KCl}$	$\text{H}_2\text{S}$
	$\text{K}_2\text{O}$	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$\text{Ca(OH)}_2$
<b>СОЛИ</b>	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{O}$	$\text{CaCO}_3$
	$\text{Na}_2\text{S}$	$\text{BaCl}_2$	$\text{Mg(OH)}_2$

# *Домашнее задание:*



**§21,  
№3**

---

*Спасибо  
за работу на уроке!*

# Использованные ресурсы

- О.С.Габриелян ХИМИЯ 8 класс. – Москва: ДРОФА, 2008
- <http://www.alhimikov.net/elektronbuch/Page-19.html>  
Электронный учебник по химии
- <http://animashky.ru/flist/obnauk/9/7.gif> <http://animashky.ru/flist/obnauk/9/6.gif>
- <http://images.yandex.ru/yandsearch?text=%D0%BA%D0%BD%D0%B8%D0%B3%D0%B8&stypе=image>
- <http://images.yandex.ru/yandsearch?p=1&text=%D1%88%D0%BA%D0%BE%D0%B%D0%B0&stypе=image&ed=1>