

Обобщение знаний по теме "Сложные вещества"

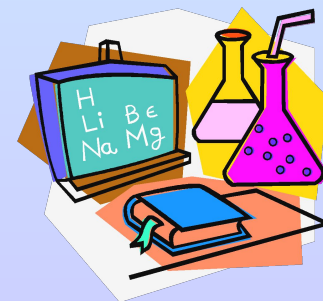
8 класс

Гребенникова Ольга Геннадьевна

МОБУ «СОШ №16»

г. Минусинск

учитель химии



Вещества

Простые

Сложные

Металлы

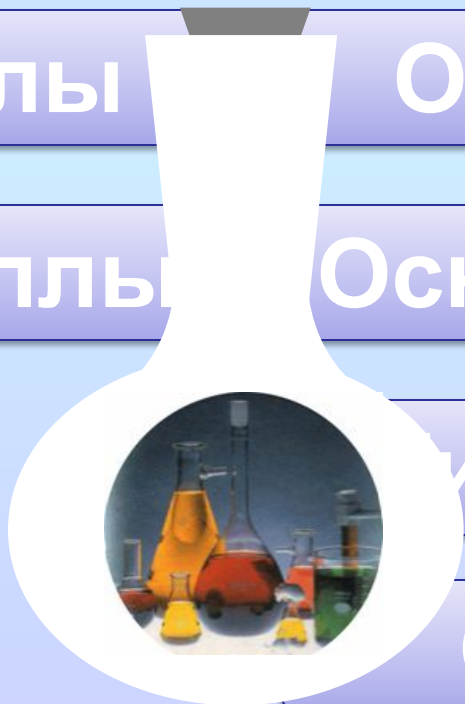
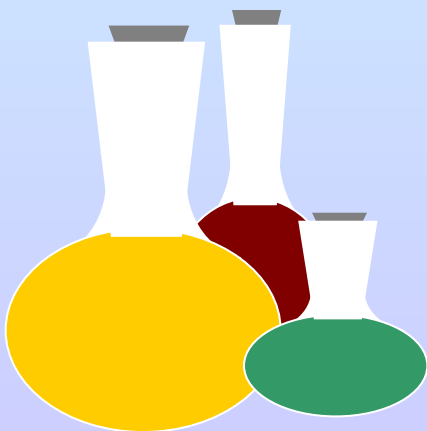
Оксиды

Неметаллы

Основания

Кислоты

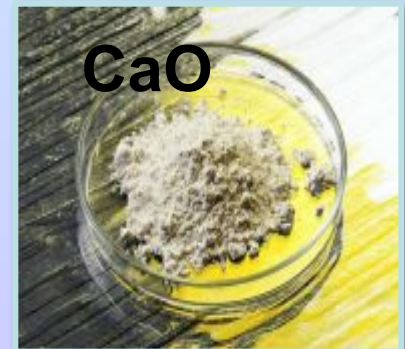
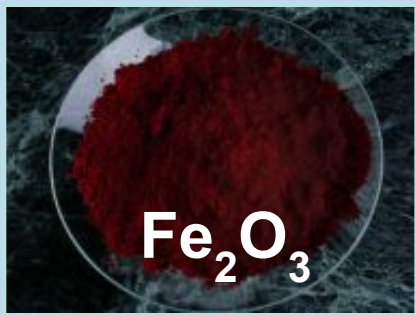
Соли





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)





$H_n K.o.$

Кислоты -



Сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка



Классификация кислот

По содержанию
атомов
кислорода

бескислородные

кислородсодержащие

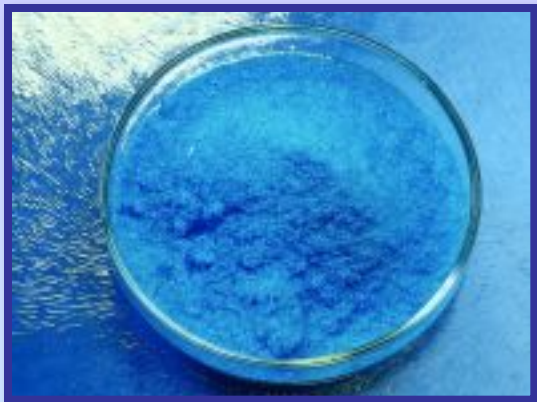
По количеству
атомов водорода

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.

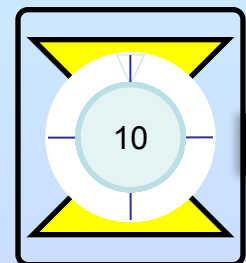


0 ошибок -5

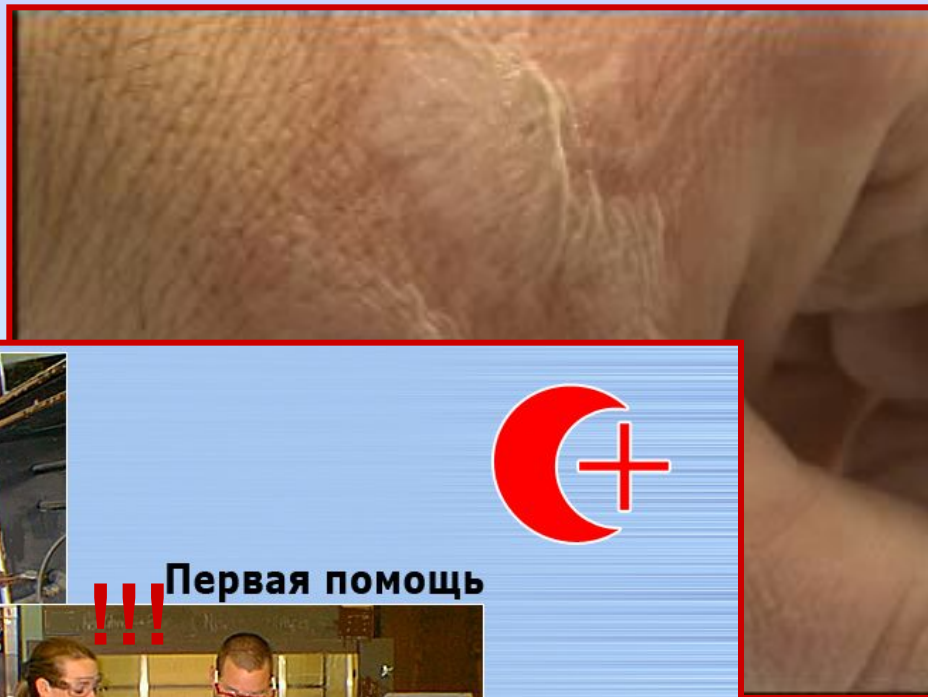
1- 2 о. - 4

3 - 4 о. - 3

> 4 о. - 2



Ожоги кожи рук химическими веществами



!!! Первая помощь



при химическом ожоге



Лабораторная работа (10 мин.)

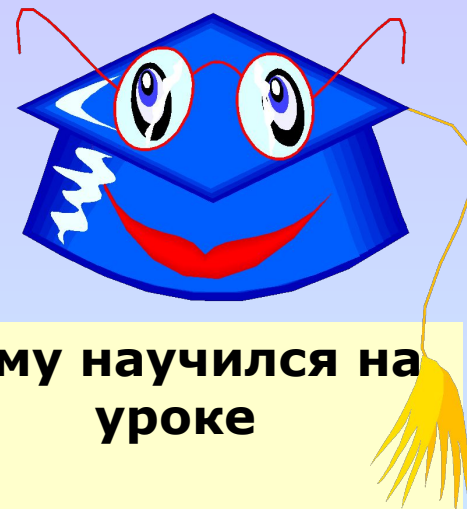
«Решение экспериментальных задач»

- 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



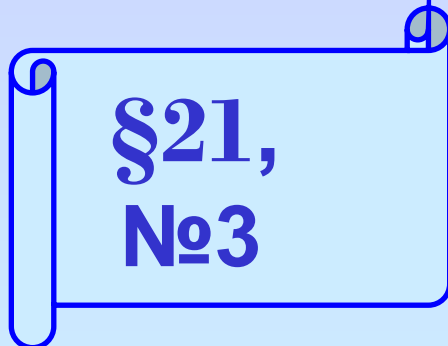
что было трудно запомнить по теме «Оксиды. Кислоты. Основания. Соли.»	что узнал на уроке	чему научился на уроке
1. 2. 3.	1. 2. 3.	1. 2. 3.

Проверка знаний

Укажи формулы веществ, принадлежащих к данному классу.

ОКСИДЫ	BaO	HCl	K_2SO_4
	NaOH	CO_2	Al_2O_3
ОСНОВАНИЯ	P_2O_5	$Ba(OH)_2$	H_2SO_4
	Na_3PO_4	SO_3	KOH
КИСЛОТЫ	HNO_3	KCl	H_2S
	K_2O	H_3PO_4	$Ca(OH)_2$
СОЛИ	H_2CO_3	H_2O	$CaCO_3$
	Na_2S	$BaCl_2$	$Mg(OH)_2$

Домашнее задание:



*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>