

Обобщение знаний по теме "Сложные вещества"

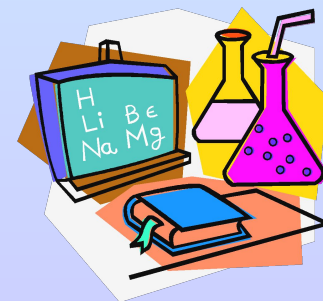
8 класс

Гребенникова Ольга Геннадьевна

МОБУ «СОШ №16»

г. Минусинск

учитель химии



Вещества

Простые

Сложные

Металлы

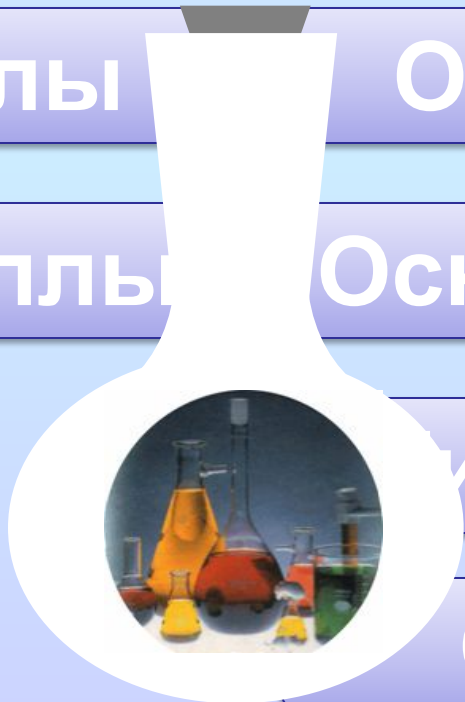
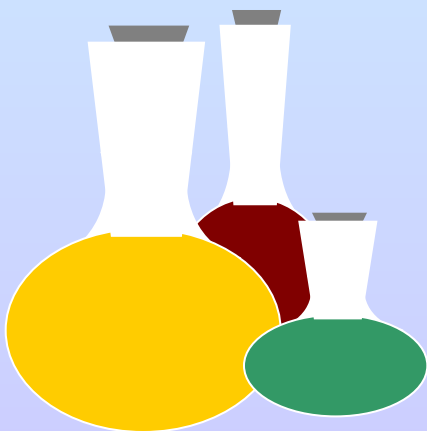
Оксиды

Неметаллы

Основания

Кислоты

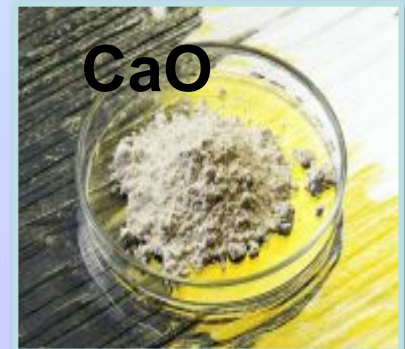
Соли





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 -



Сложные вещества, состоящие из атомов водорода
и кислотного остатка



Классификация кислот

По содержанию
атомов
кислорода

бескислородные

кислородсодержащие

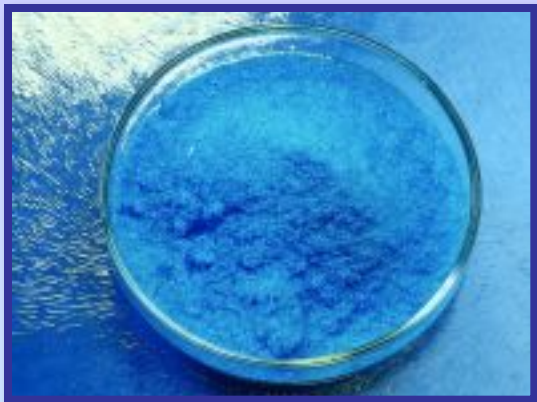
По количеству
атомов водорода

одноосновные

двухосновные

трехосновные

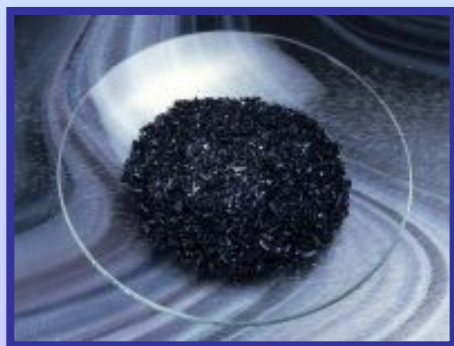




Соли -



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.

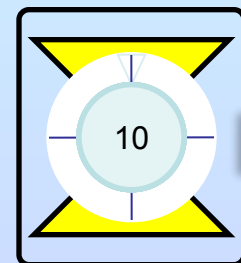


0 ошибок -5

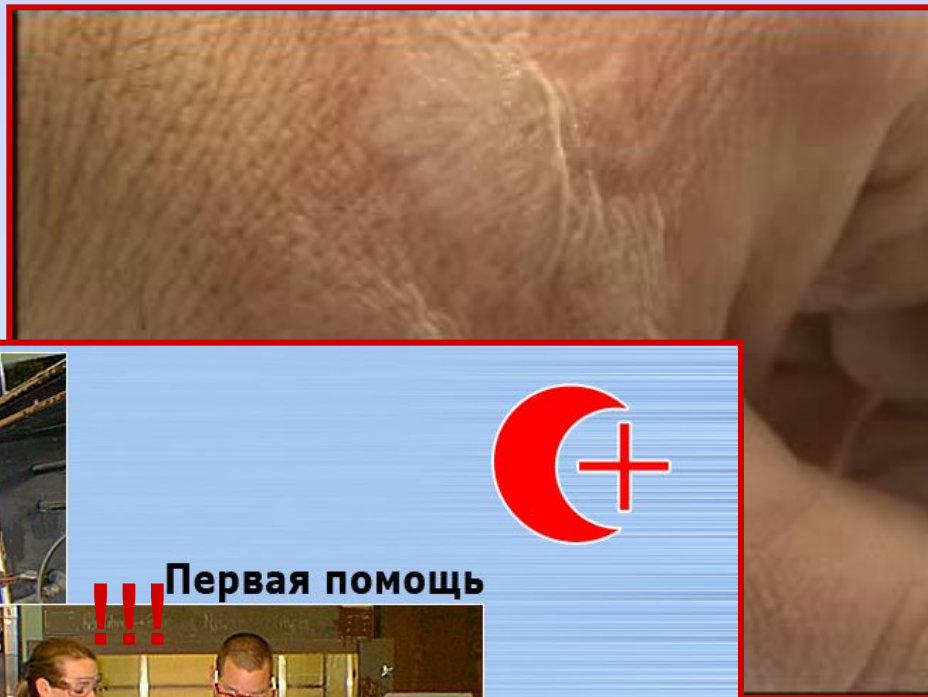
1- 2 о. - 4

3 - 4 о. - 3

> 4 о. - 2



Ожоги кожи рук химическими веществами



при химическом ожоге



!!! Первая помощь



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:



§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>