

Обобщение знаний по теме "Сложные вещества"

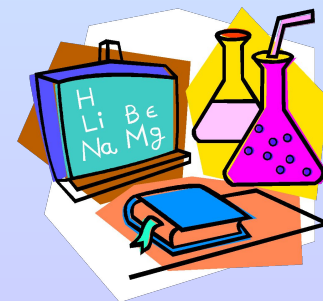
8 класс

Гребенникова Ольга Геннадьевна

МОБУ «СОШ №16»

г. Минусинск

учитель химии



Вещества

Простые

Сложные

Металлы

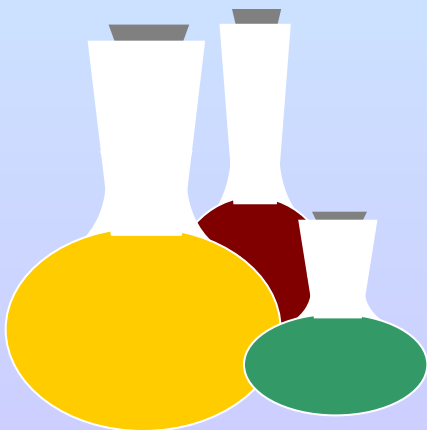
Оксиды

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

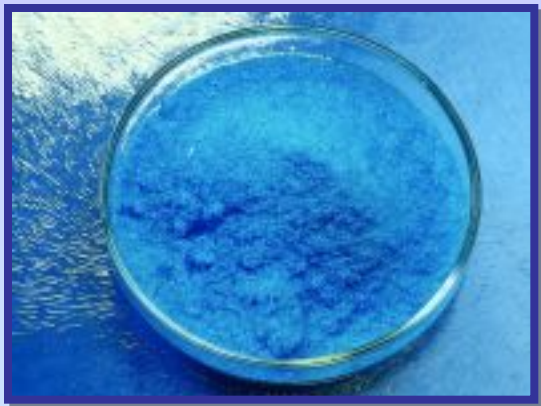
По количеству
атомов водорода

одноосновные

двухосновные

трехосновные





CuSO_4



Соли -



$\text{CaCO}_{3(\text{мел})}$

Сложные вещества, состоящие из ионов металлов и
кислотного остатка

KMnO_4

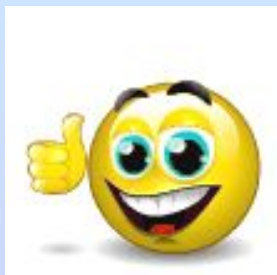


FeCl_3



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

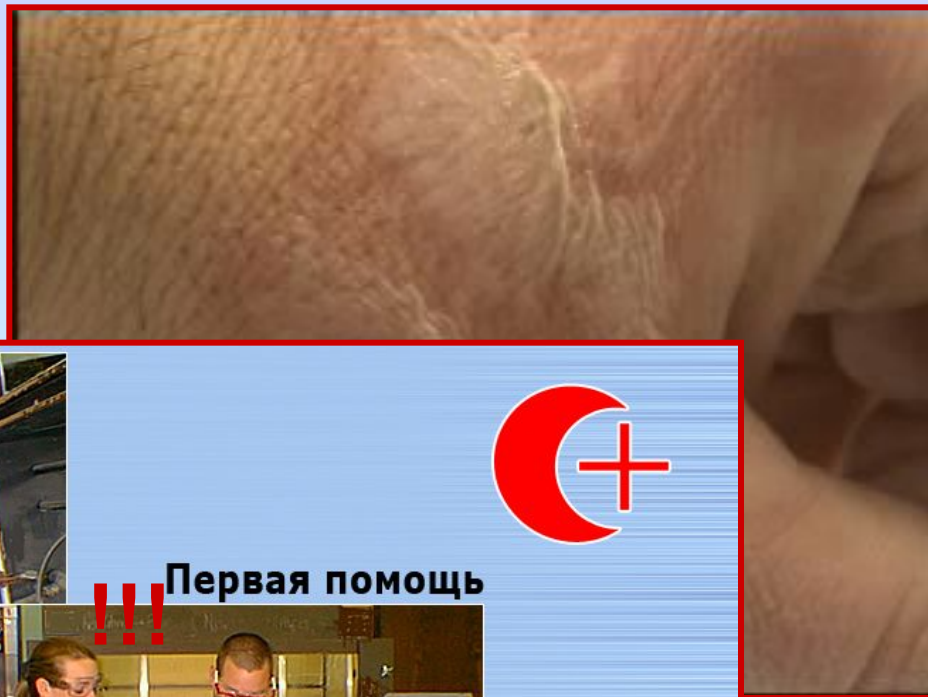
3 - 4 о. - 3

> 4 о. - 2



старт

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 ₂ SO ₄
	NaOH	CO ₂	Al ₂ O ₃
ОСНОВАНИЯ	P ₂ O ₅	Ba(OH) ₂	H ₂ SO ₄
	Na ₃ PO ₄	SO ₃	KOH
КИСЛОТЫ	HNO ₃	KCl	H ₂ S
	K ₂ O	H ₃ PO ₄	Ca(OH) ₂
СОЛИ	H ₂ CO ₃	H ₂ O	CaCO ₃
	Na ₂ S	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&stype=image>
- <http://images.yandex.ru/yandsearch?p=1&text=%D1%88%D0%BA%D0%BE%D0%B%D0%B0&stype=image&ed=1>