

Открытый урок
химия 8 класс
по теме «Основания»

Учитель Овчинникова Л.В.

Вопрос № 1

вода и углекислый газ относятся к классу «Оксиды»

Только вода	Только углекислый газ	Да	нет
А	Н	О	С



Утверждения:

- а) Многие важные функции в клетке выполняет вода;
- б) углекислый газ используют для тушения пожаров;
- в) содержание углекислого газа в городах несколько больше, чем в сельской местности

Верно только а	Верно только б	ВЕРНО ТОЛЬКО А и Б	Все утверждения верны
П	Е	Р	С



Вопрос № 3

Утверждения:

- а) углекислый газ тяжелее воздуха
- б) углекислый газ легче воздуха
- в) аммиак тяжелее воздуха
- г) аммиак легче воздуха

Верно А И Г	Верно Б И В	Верно А и В	Верно Б и Г
Н	Е	Р	С



Вопрос № 4

Утверждения

А) аммиак имеет формулу- NH_3

Б) раствор аммиака в воде называют нашатырным спирт

ВЕРНО А и Б	ВЕРНО А	ВЕРНО Б	ВСЕ УТВЕРЖДЕ НИЯ ОШИБОЧН Ы
О	М	К	Е



ВОПРОС № 5

Вещество – Cu_2O имеет название

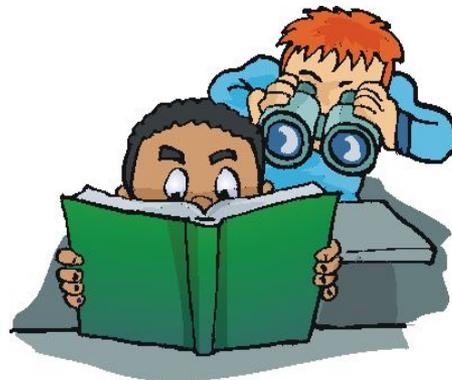
ОКСИД МЕДИ	ГИДРИД МЕДИ	ОКСИД МЕДИ (II)	ОКСИД МЕДИ (I)
И	Ш	П	В



ВОПРОС № 6

у людей и животных соляная кислота содержится

В ПОЧКАХ	В ЖЕЛУДКЕ	В КРОВИ	В ПЕЧЕНИ
И	А	В	Я



ВОПРОС № 7

формула оксида железа (II)

FeO_2	Fe_2O_3	FeO_3	FeO
У	М	К	Н



ВОПРОС № 8

формула оксида неметалла

SO_2	Na_2O	CuO	FeO
И	А	Е	У



ВОПРОС № 9

формула оксида металла

SO_2	CO_2	Al_2O_3	N_2O_5
И	А	Я	У



**Основания- сложные вещества,
состоящие из атома металла и
одной или нескольких
гидроксогрупп (он)**

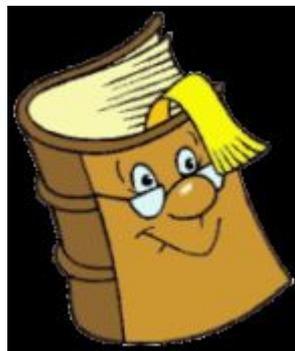
Общая формула $Me(OH)_n$

n- валентность металла

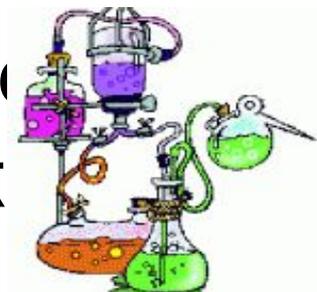
**Растворимые в воде основания
называются щелочами**

Название оснований
 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ - гидроксид меди (II)
 NaOH - гидроксид натрия

ЗАПОМНИТЕ



Запрещается ходить во время
лабораторных
опытов, загромождать проходы
портфелями;
будьте внимательны при работе с
химическими реактивами, растворы
щелочей- едкие вещества, осторожно!,
СМЫТЬ ВОДОЙ;
запрещается пробовать на вкус вещества;
запрещается смешивать вещества без
разрешения учителя;
по окончании работы привести
рабочее место в порядок



С помощью цветных карандашей
зарисуйте окраску каждого
индикатора

НАЗВАНИЕ ИНДИКАТОРА	ОКРАСКА В ЩЕЛОЧНОЙ СРЕДЕ
ЛАКМУС	
МЕТИЛОВЫЙ ОРАНЖЕВЫЙ	
ФЕНОЛФТАЛЕИН	

ДЕЙСТВИЕ ИНДИКАТОРА В ЩЕЛОЧНОЙ СРЕДЕ

НАЗВАНИЕ ИНДИКАТОРА	ОКРАСКА В ЩЕЛОЧНОЙ СРЕДЕ
ЛАКМУС	
МЕТИЛОВЫЙ ОРАНЖЕВЫЙ	
ФЕНОЛФТАЛЕИН	

ЗАКРЕПЛЕНИЕ

Составьте химические формулы оснований для Cr (II) и Cu (I), Al(III) назовите их.



Составьте формулы оксидов,
соответствующих веществам,
формулы которых:

$\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, и
дайте им названия



Получение оснований

.оксид металла+вода=щелочь

- ВЫВОД

Что Вы узнали на уроке?
Какие вещества называют
основаниями
классификация и
номенклатура оснований
распознавание щелочей

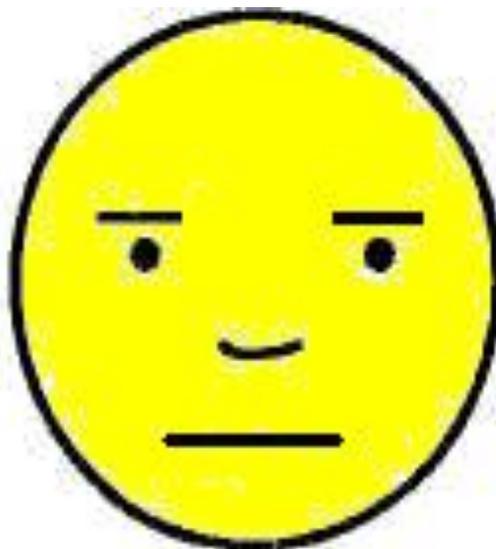


Домашнее задание
п.31 до химических свойств
упр.2 стр.99

РЕФЛЕКСИЯ



На уроке было интересно!
Все запомнил (а) !



Обычно
Запомнил (а) частично!



Трудно Помогите!