

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-  $\text{NH}_3$

Б) раствор аммиака в воде называют нашатырным спирт

ВЕРНО А и Б	ВЕРНО А	ВЕРНО Б	ВСЕ УТВЕРЖДЕНИЯ ОШИБОЧНЫ
О	М	К	Е



# ВОПРОС № 5

Вещество –  $\text{Cu}_2\text{O}$  имеет название

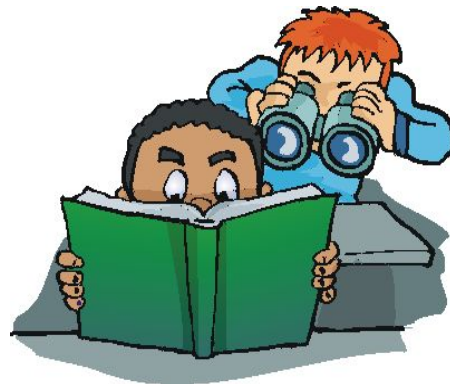
ОКСИД МЕДИ	ГИДРИД МЕДИ	ОКСИД МЕДИ ( II )	ОКСИД МЕДИ ( I )
И	Ш	П	В



# 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)

$\text{FeO}_2$	$\text{Fe}_2\text{O}_3$	$\text{FeO}_3$	$\text{FeO}$
У	М	К	Н





# ВОПРОС № 8

формула оксида неметалла

$\text{SO}_2$	$\text{Na}_2\text{O}$	$\text{CuO}$	$\text{FeO}$
И	А	Е	У



# ВОПРОС № 9

формула оксида металла

$\text{SO}_2$	$\text{CO}_2$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{N}_2\text{O}_5$
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)  
 $\text{NaOH}$ - 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	Синий
МЕТИЛОВЫЙ ОРАНЖЕВЫЙ	Желтый
ФЕНОЛФТАЛЕИН	Розовый

# 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!