

**Химия. 8 класс. Состав веществ**

# ОСНОВАНИЯ

Сазонов В.В., учитель химии МКОУ средней общеобразовательной школы д. Васькино  
Нижнесергинского района Свердловской области

# Наша цель

Познакомиться с составом и  
свойствами некоторых оснований

# Что мы узнаем

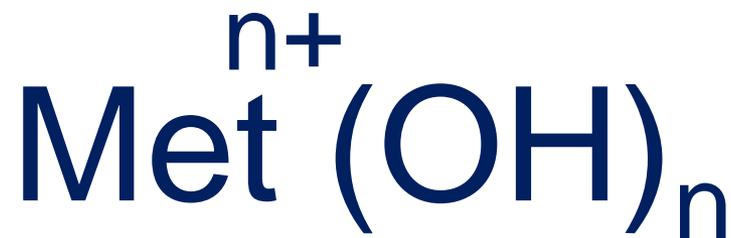
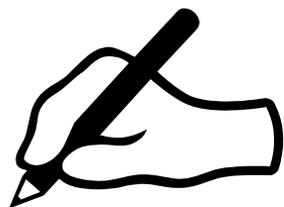
1. Какие вещества составляют класс оснований
2. Как составить название основания по его формуле
3. Как составить формулу основания по его названию
4. Как классифицируют основания
5. Как распознать основания

# Ответьте на вопрос



Как по формуле вещества  
определить его  
принадлежность к классу  
оснований?

# Общая формула оснований

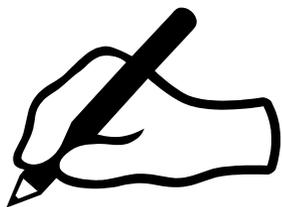


OH – гидроксогруппа (гидроксид-ион)

# Составим определение

Основания – \_\_\_\_\_ вещества,  
состоящие из катионов \_\_\_\_\_  
и \_\_\_\_\_.

# Запомните определение



**Основания** – сложные вещества, состоящие из катионов металлов и гидроксид-ионов.

# Классификация оснований

## ОСНОВАНИЯ

(по растворимости)

растворимые  
(щелочи)

нерастворимые

(по кислотности)

однокислотные

двухкислотные

трехкислотные

# Классификация оснований

Дайте классификационную  
характеристику гидроксида цинка



# Классификация оснований

Дайте классификационную  
характеристику гидроксида цинка



Нерастворимое, двухкислотное основание

# Классификация оснований

Из приведенного перечня выберите формулы щелочей и нерастворимых оснований



# Характеристика оснований

Формула	Название		Ф.С.	Приме- нение
	системати- ческое	тривиаль- ное		
NaOH				
KOH				
Ca(OH) <sub>2</sub>				

# Распознавание оснований



Как можно доказать, что при взаимодействии оксида кальция с водой образуется щелочь?

# Распознавание оснований

Щелочь + фенолфталеин → малиновая окраска

Щелочь + лакмус → синяя окраска

Щелочь + метиловый  
оранжевый → желтая окраска

# Домашнее задание

Учебник: § 29,  
упр. 1, 2, 3, 4\*;  
записать определение в словарь.