

# Внеклассное мероприятие

## "Путешествие в химию"

на тему

**вода.**

**растворы.**

Конкурс

Конкурс  
"Экспромт"

**ОТВЕТ**

**В О Д Д А**

# Конкурс

# "Разминка"

# Кроссворд

1				5				
2								
3								
		4						



# Кроссворд

1				5				
				В				
2				О				
3					Д			
				4			а	

# Кроссворд

1

О С Н О В а н и я

5

2

К и с л о р о д

3

С у л ь ф и д ы

4

С е р а

Конкурс

Конкурс  
"Теоретический"



# Загадка

Без крыльев летят,

Без ног бегут,

Без паруса плывут.

# ОТВЕТ

# ОБЛАКА

# Загадка

Не снег и не лед,

А серебром деревья

уберет.

ОТВЕТ

И Н Е Й



# Конкурс

# "Третий лишний"



# Задание для команды 1

$\text{NaOH}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{Cu}(\text{OH})_2$

# Задание для команды 2

$\text{Fe}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$

The background of the slide features a collage of chemical-related images. On the left, there is a complex chemical structure of a molecule, possibly a nucleotide or a similar organic compound, with various functional groups like amino, carboxyl, and phosphate groups. In the center and right, there are images of laboratory glassware, including several Erlenmeyer flasks and beakers. Some of the flasks are labeled with chemical formulas:  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NaOH}$ , and  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ . There is also a label that says 'АПЛ 204,5'. The overall theme is chemistry and laboratory work.

# Ответ для команды 1

$\text{NaOH}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{Cu}(\text{OH})_2$

нерастворимое  
основание

# Ответ для команды 2

$\text{Fe}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$

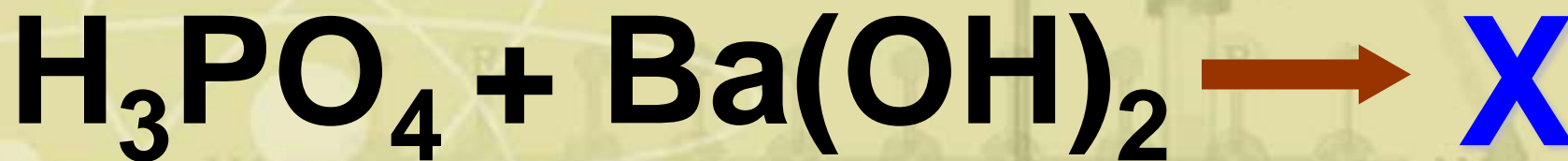
растворимое  
основание

Конкурс

Конкурс

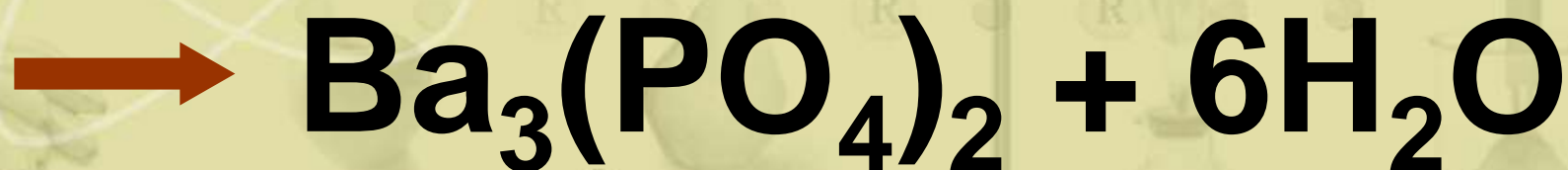
„Что это было?“

# Задание





# Решение







Конкурс

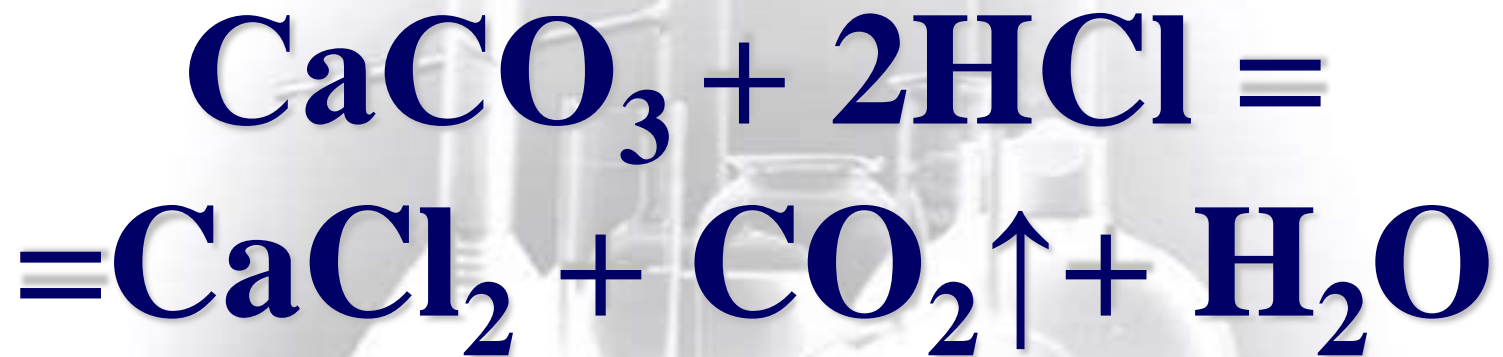
Конкурс  
"Практический"

# Конкурс

## "Практический"

Что наблюдается  
в результате взаимодействия  
мела с соляной кислотой?  
Напишите уравнение реакции.

# *Ответ*

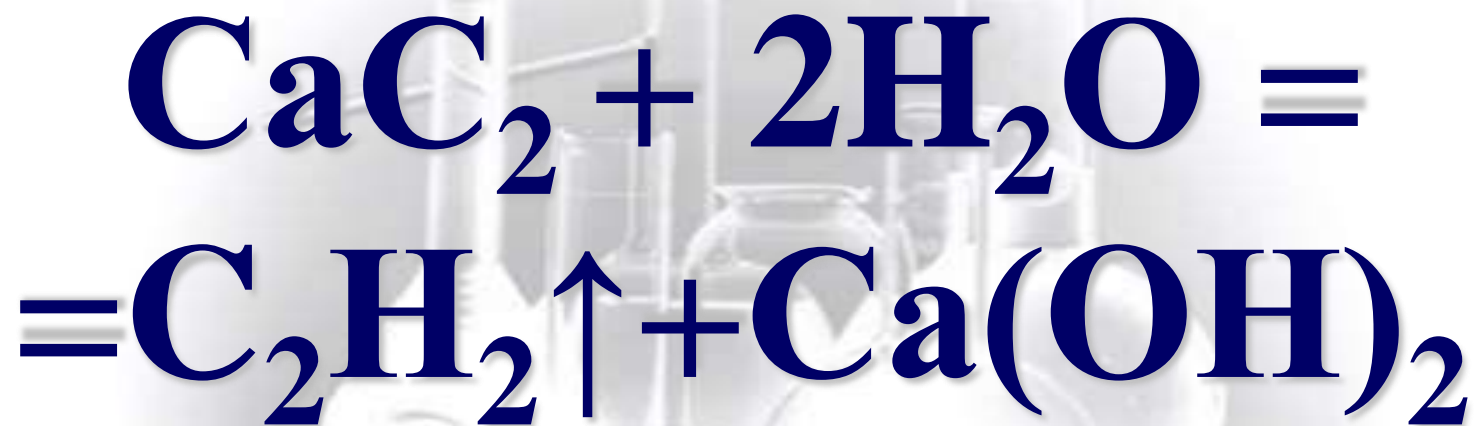


# Конкурс

## "Практический"

Что наблюдается  
в результате взаимодействия  
карбида кальция с водой?  
Напишите уравнение реакции.

# *Ответ*





Конкурс

Конкурс

"Расчетный"

# Задание для команды 1

Для подкормки томатов применяют 0,2%-й раствор нитрата натрия. Какую массу нитрата натрия и воды нужно взять, чтобы приготовить 10 кг раствора?

# Задание для команды 2

Для приготовления моченых яблок готовят сладкую воду из расчета 400г сахара на 100 л воды. Какова массовая доля сахара в этом растворе?

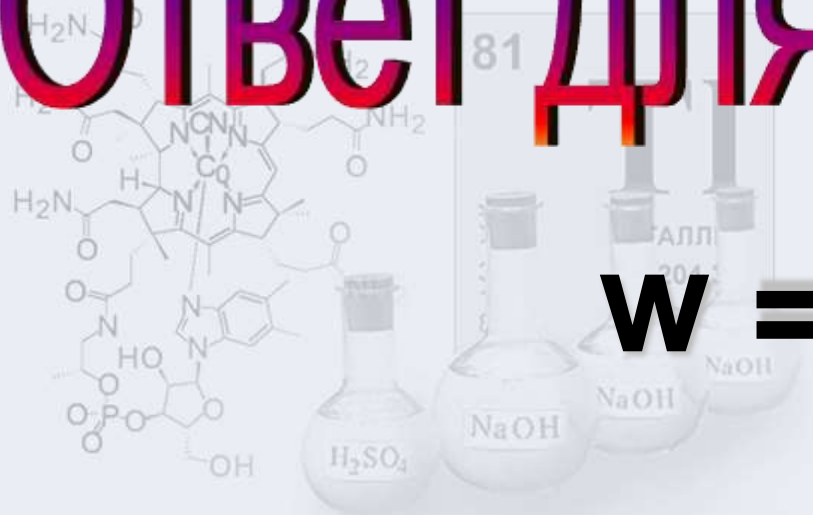
# Ответ для команды 1

$$m(\text{NaNO}_3) = 20 \text{ г.};$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 9 \text{ кг } 80 \text{ г}$$

# Ответ для команды 2

$$w = 0,4 \%$$



**Всем участникам**

**СПАСИБО**

**МОЛОДЦЫ!!!!**