

Университет  
Закрепление материала

Данный урок  
проводится по типу  
телевизионной  
передачи...

СВОЯ

Игра

# ЗАДАНИЯ!!!

|                            |            |            |            |            |            |
|----------------------------|------------|------------|------------|------------|------------|
| Определе<br>-ния           | <u>100</u> | <u>200</u> | <u>300</u> | <u>400</u> | <u>500</u> |
| Реакции                    | <u>100</u> | <u>200</u> | <u>300</u> | <u>400</u> | <u>500</u> |
| Лаборато<br>рные<br>работы | <u>100</u> | <u>200</u> | <u>300</u> | <u>400</u> | <u>500</u> |
| Вопросы                    | <u>100</u> | <u>200</u> | <u>300</u> | <u>400</u> | <u>500</u> |
| Мини-<br>Задачи            | <u>100</u> | <u>200</u> | <u>300</u> | <u>400</u> | <u>500</u> |

ВЫХОД

# ОПРЕДЕЛЕНИЯ

100

Что такое оксид?

ОТВЕТ

Оксиды – бинарные соединения, состоящие из двух элементов, одним из которых является кислород.

назад

Д

ВЫХОД

# ОПРЕДЕЛЕНИЯ

## 200

Что такое основания?

ОТВЕТ

Сложные вещества состоящие из атомов металла и гидроксогруппы.

[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)



# ЗАКОНЫ И ОПРЕДЕЛЕНИЯ

300

Что такое кислоты

ОТВЕ

# Соединения, состоящие из атомов водорода и кислотных остатков

[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)

# ОПРЕДЕЛЕНИЯ 400

Что такое соли?

ОТВЕ

Соли – сложные вещества,  
состоящие из атомов металла и  
кислотных остатков

[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)

# ОПРЕДЕЛЕНИЯ

## 500

Что такое щелочь?

ОТВЕТ

Щелочь – растворимое  
основание, состоящие из  
атомов металла и  
гидроксогруппы

[НАЗАД](#)

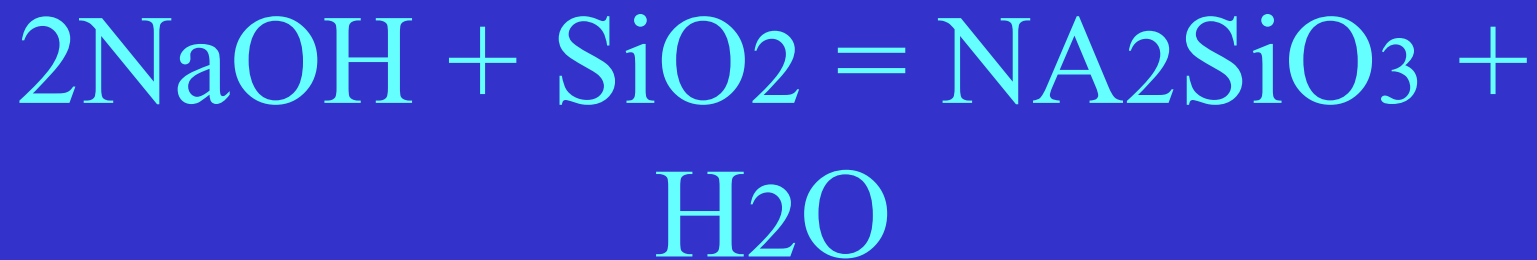
[ВЫХОД](#)

# РЕАКЦИЯ

100



ОТВЕ



[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)

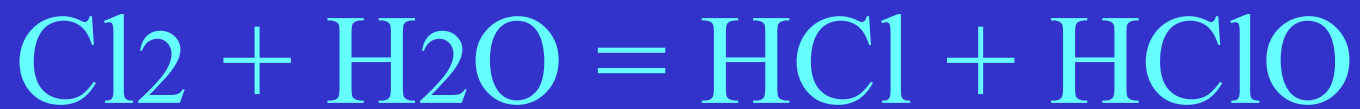


# РЕАКЦИЯ

200



ОТВЕ



[НАЗАД](#)

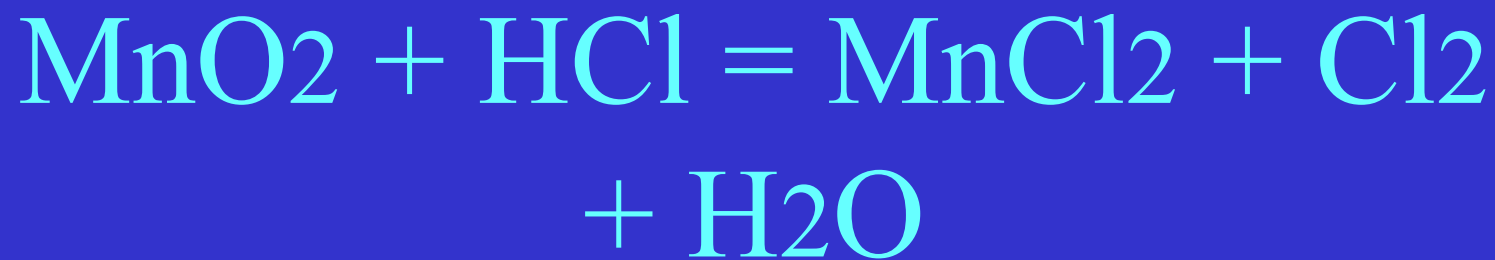
[ВЫХОД](#)

# РЕАКЦИЯ

300



ОТВЕ



[НАЗАД](#)

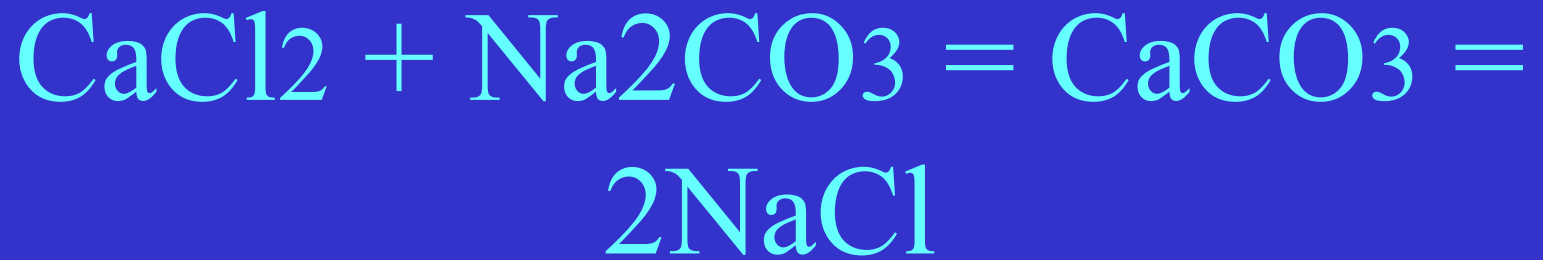
[ВЫХОД](#)

# РЕАКЦИЯ

400



ОТВЕ



[НАЗАД](#)

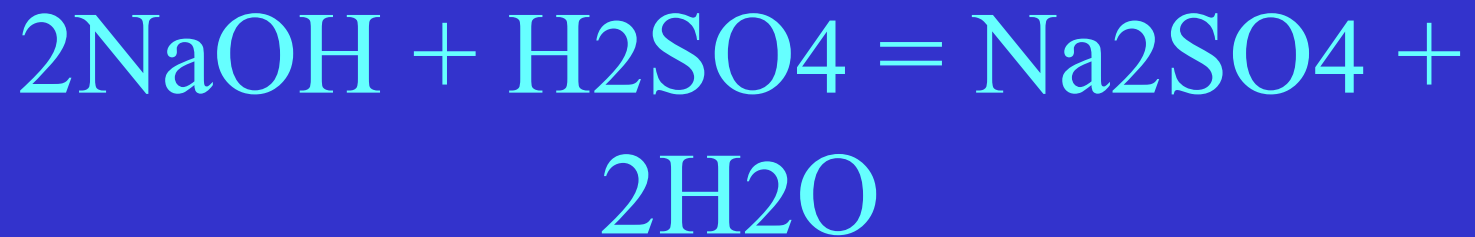
[ВЫХОД](#)

# РЕАКЦИЯ

500



ОТВЕ



[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)



# Лабораторные работы

## 100

Как окрасится лакмус, если к нему  
добавить  $\text{H}_2\text{SO}_4$

ОТВЕ

Он окрасится в красный  
цвет.

НАЗАД

ВЫХОД

# Лабораторные работы 200

**Что будет если к натрию добавить  
гидроксид кальция?**

**ОТВЕ**

Реакция не идет

НАЗАД

ВЫХОД

# ЛАБОРАТОРНЫЕ РАБОТЫ

300

Реагирует с кислотами,  
кислотными оксидами,  
солями, разлагаются при  
нагревании. Что это?

ОТВЕ

# Основание

НАЗАД

ВЫХОД

# ЛАБОРАТОРНЫЕ РАБОТЫ

400

Дана реакция:



Назовите цвета каждого вещества, участвующего в этой реакции

ОТВЕ



Голубой

серебристо  
-белый

желтоватый

рыжий

[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)



# ЛАБОРАТОРНЫЕ РАБОТЫ

## 500

Как доказать, что  
выделившийся газ водород?

ОТВЕ

К отверстию пробирке преподнести горящую  
спичку.

НАЗАД

ВЫХОД

# Вопросы 100

Активные металлы с солями  
вступают в реакцию ...

ОТВЕ

# замещения

НАЗАД

ВЫХОД

# Вопросы 200

При горении веществ в кислороде образуются...

ОТВЕ

# Оксиды

[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)

# Вопросы 300

Типы химической связи...

ОТВЕ

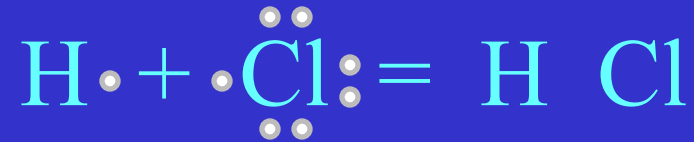
Ковалентная полярная  
Ковалентная неполярная  
Ионная  
Металлическая

[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)



# Вопросы 400



Продолжите и укажите связь

ОТВЕ

# Ковалентная полярная

[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)

# Вопросы 500

Продолжите:

Соль + Щелочь = ? + ?

ОТВЕ

Соль + Щелочь =  
Новая соль + новая щелочь

[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)

# ЗАДАЧИ

## 100

Чему равно «ню», если известно, что  
 $m = 8 \text{ г}$   $M = 4 \text{ г/моль}$

ОТВЕ

**2 моля**

[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)

# ЗАДАЧИ

## 200

Чему равна массовая доля вещества,  
если известно, что

$$m_{\text{вещ-ва}} = 60 \text{ г}$$

$$m_{\text{раст-ра}} = 120 \text{ г}$$

ОТВЕ

50 %

НАЗАД

ВЫХОД



# ЗАДАЧИ

## 300

Если  $n$  вещества равно 2 моль, то  
чему равен его объем?

ОТВЕ

44,8 л

[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)

# ЗАДАЧИ

## 400

Чему равна молярная масса  $\text{H}_2\text{SO}_4$

ОТВЕ

98 г/моль

[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)

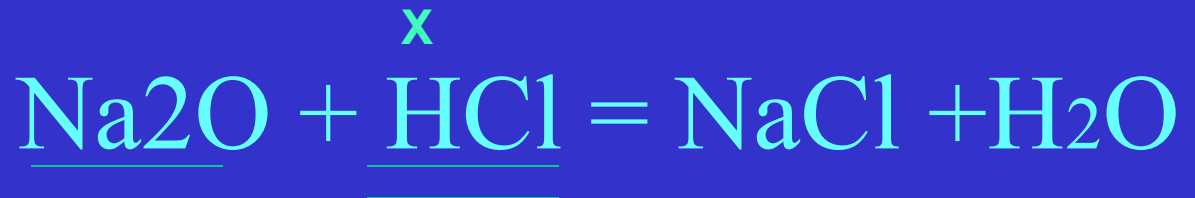
Дано:  
 $m(\text{Na}_2\text{O})=6.2$   
г

$m(\text{HCl}) - ?$

ЗАДАЧИ

500

Решение:



$\nu =$

$M =$

$m =$

$\nu =$

$M =$

$m =$

\_\_\_\_\_ = \_\_\_\_\_

$x =$

г

ОТВЕ

7.3г

НАЗАД

ВЫХО



**КОТ**  
**В МЕШКЕ**

ВОПРО

**ВОПРОС**

аукцион

ВОПРО



# КОТ В МЕШКЕ

ВОПРО

**ВОПРОС**

аукцион

ВОПРО

**ВОПРОС**

аукцион

ВОПРО

# КОТ В МЕШКЕ

ВОПРО



Спасибо Вам  
за участие в  
игре!