

Университет
Закрепление материала

Данный урок
проводится по типу
телевизионной
передачи...

СВОЯ

Игра

ЗАДАНИЯ!!!

Определе -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 рные 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- 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](#)

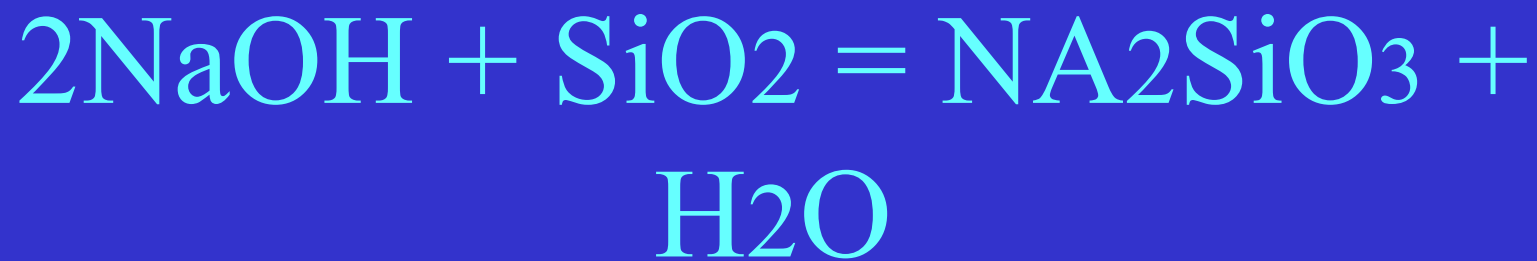
[ВЫХОД](#)

РЕАКЦИЯ

100



ОТВЕ



[НАЗАД](#)

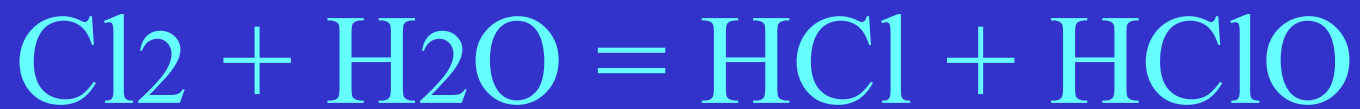
[ВЫХОД](#)

РЕАКЦИЯ

200



ОТВЕ



[НАЗАД](#)

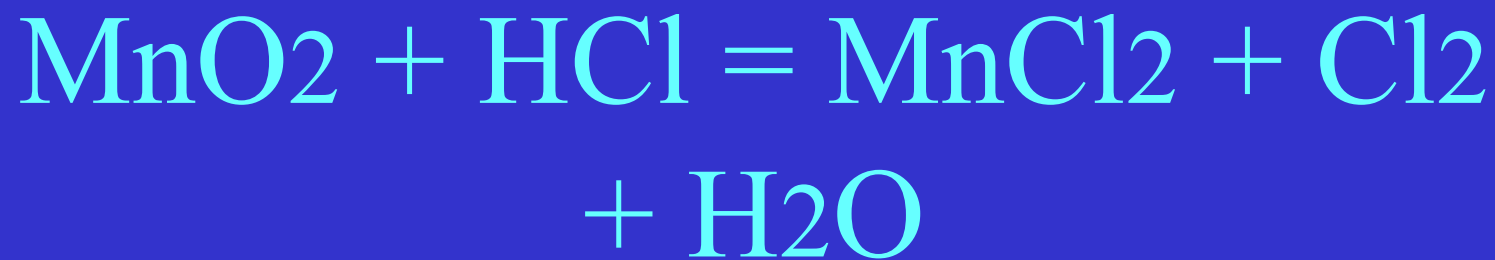
[ВЫХОД](#)

РЕАКЦИЯ

300



ОТВЕ



[НАЗАД](#)

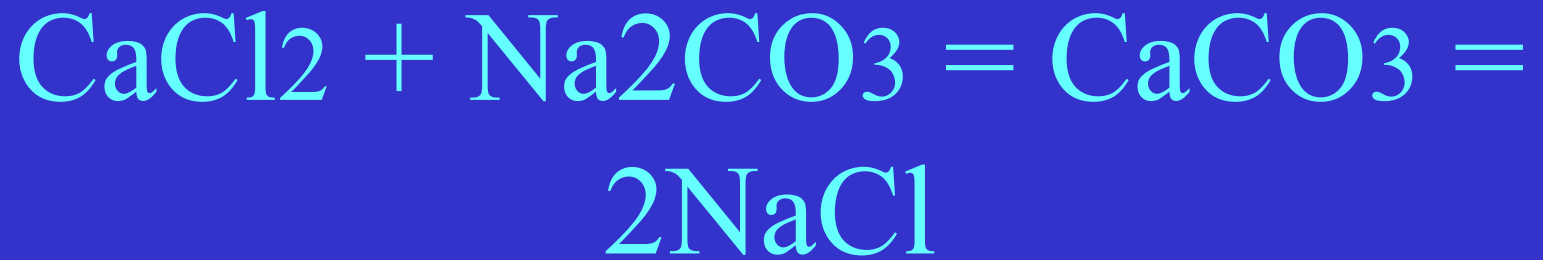
[ВЫХОД](#)

РЕАКЦИЯ

400



ОТВЕ



[НАЗАД](#)

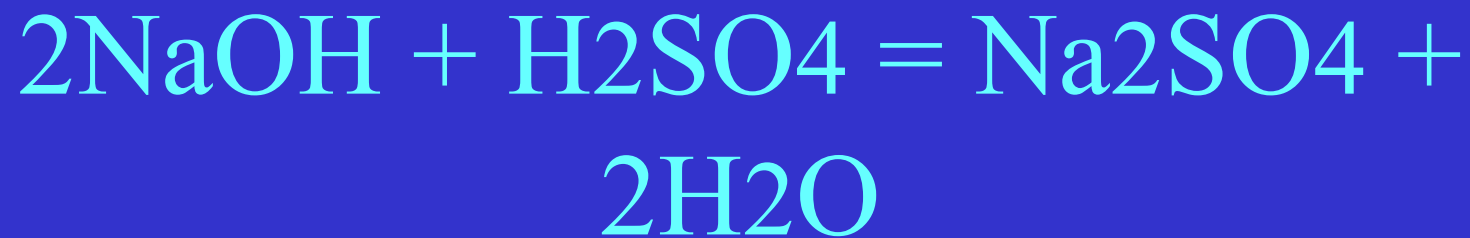
[ВЫХОД](#)

РЕАКЦИЯ

500



ОТВЕ



[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)

Лабораторные работы

100

Как окрасится лакмус, если к нему
добавить H_2SO_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...

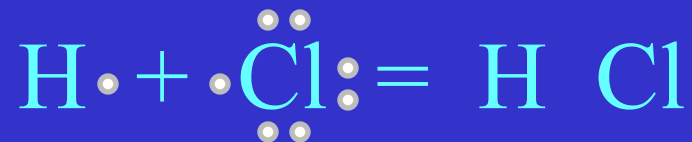
ОТВЕ

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 H_2SO_4

ОТВЕ

98 г/моль

[НАЗАД](#)

[ВЫХОД](#)

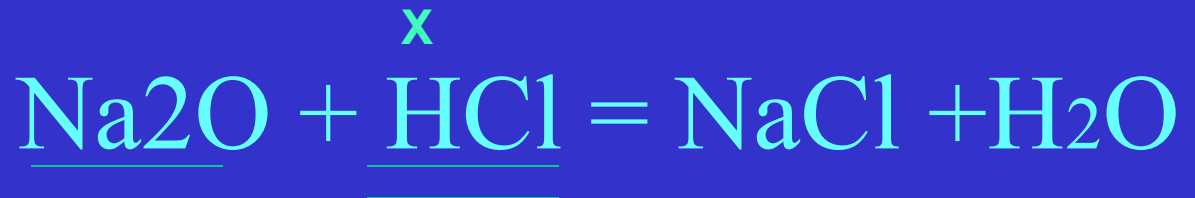
Дано:
 $m(\text{Na}_2\text{O})=6.2$
г

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

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!