

Здравствуйте, ребята!

Напоминаю о необходимости делать записи в тетради, по мере изучения темы. Конспекты окажут вам помощь при выполнении практических заданий и проверочной работы!

На последнем слайде приведена ссылка на тест.

Результаты теста мне НЕ ПРИСЫЛАЕМ, он приходит ко мне автоматически, срок прохождения теста 27 апреля до 16.00.

Прежде чем приступить к выполнению теста, необходимо изучить тему. Для изучения темы используем данную презентацию и учебник.

Желаю удачи!

Тема урока:

ОКСИДЫ, ИХ КЛАССИФИКАЦИЯ.

СВОЙСТВА ОКСИДОВ В СВЕТЕ

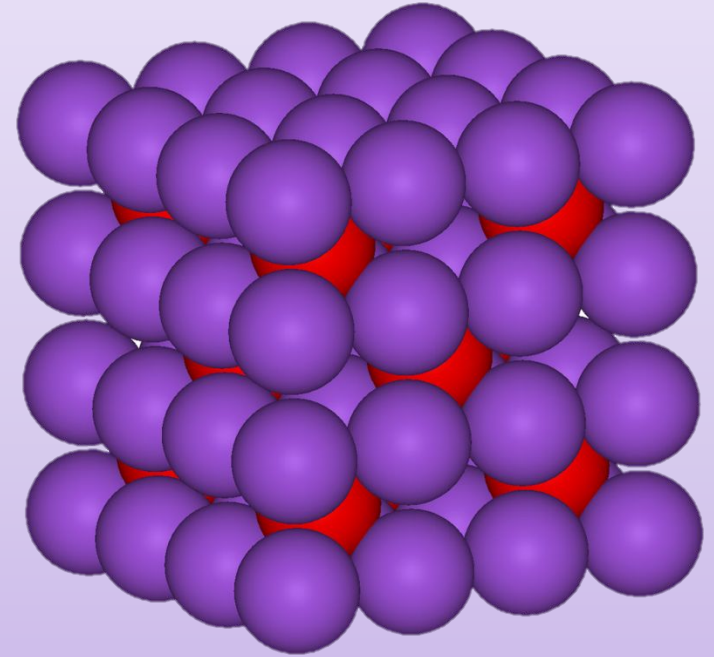
ТЕОРИИ

ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКОЙ

ДИССОЦИАЦИИ.

Оксиды – сложные
вещества

Оксиды – бинарные
соединения



**Вода – жидкий
оксид**



Оксид кремния (IV)

—
кварцевый оксид



Углекислый и угарный газ – газообразные оксиды



Оксиды

```
graph TD; A[Оксиды] --> B[Несолеобразующие]; A --> C[Солеобразующие]; B --> D["CO, N2O, NO"]; C --> E[Основные]; C --> F[Кислотные]; C --> G[Амфотерные];
```

The diagram is a hierarchical flowchart. At the top is a purple rounded rectangle labeled 'Оксиды'. Two arrows point downwards from it to an orange rounded rectangle labeled 'Несолеобразующие' on the left and a light green rounded rectangle labeled 'Солеобразующие' on the right. From 'Несолеобразующие', a thick black arrow points down to the text 'CO, N₂O, NO' in red. From 'Солеобразующие', three arrows point downwards to three pink rounded rectangles: 'Основные' on the left, 'Кислотные' in the center, and 'Амфотерные' on the right.

Несолеобразующие

CO, N₂O, NO

Солеобразующие

Основные

Кислотные

Амфотерные

Основные оксиды – это оксиды, которым
соответствуют

основания

Основные оксиды – это оксиды металлов I и II A
группы,

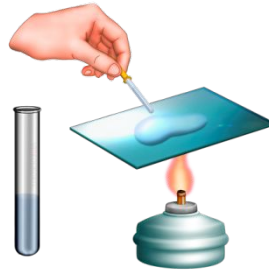
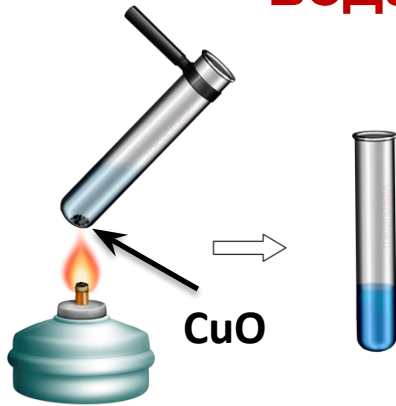
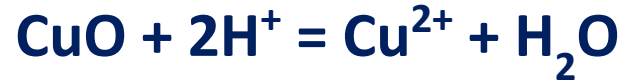
а также оксиды металлов с небольшими
степенями

Основные оксиды – твёрдые
окисления (+1, +2)
вещества



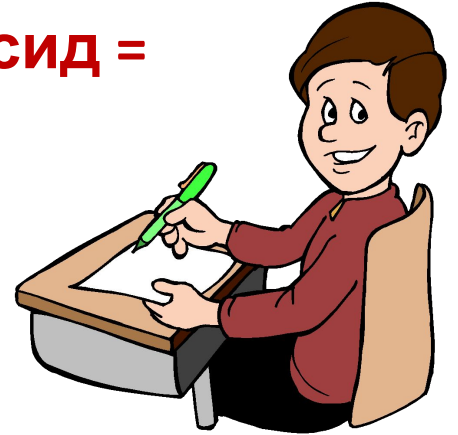
Реакция основных оксидов с кислотами

Основный оксид + кислота = соль + вода



Реакция основных оксидов с кислотными

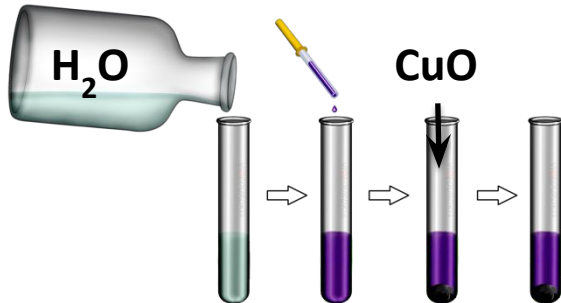
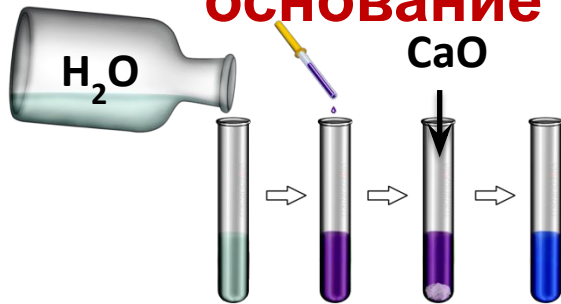
Основный оксид + кислотный оксид =
соль



Реакция основных оксидов с водой

Основный оксид + вода =

основание



Кислотные оксиды – это оксиды, которым соответствуют кислоты

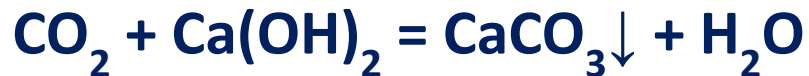
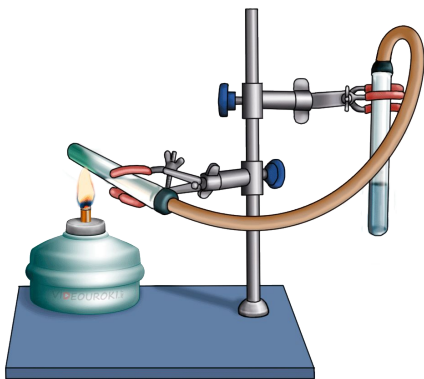
Кислотные оксиды – это оксиды неметаллов и оксиды

металлов с большими степенями окисления



Реакция кислотных оксидов с основаниями

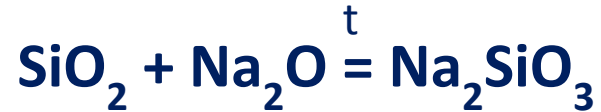
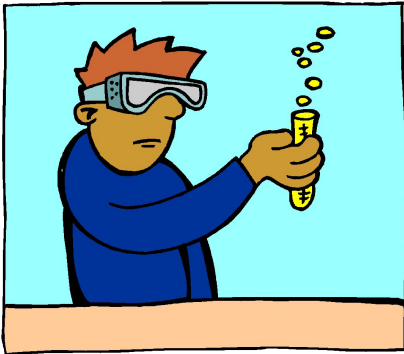
Кислотный оксид + основание = соль + вода



Реакция кислотных ОКСИДОВ С

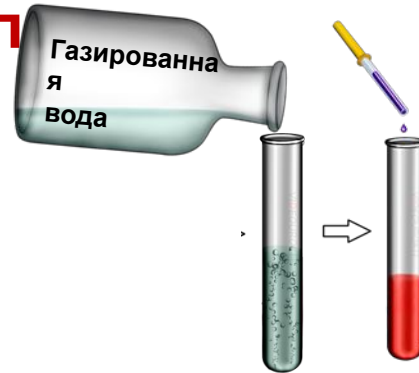
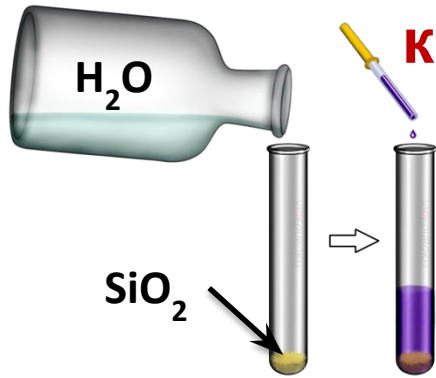
ОСНОВНЫМИ

Кислотный оксид + основной оксид =
соль



Реакции кислотных оксидов с ВОДОЙ

Кислотный оксид + вода =
кисл



Контроль ваших знаний по теме.

**Для выполнения теста Вам будут нужны:
конспект урока и калькулятор.**

**Если Вы готовы, переходим по приведенной
ниже ссылке:**

<https://onlinetestpad.com/ho44qmcap5jk2>

Результаты теста мне не присылаем, они приходят
ко мне автоматически.

Срок прохождения теста **27 апреля до 16.00**