

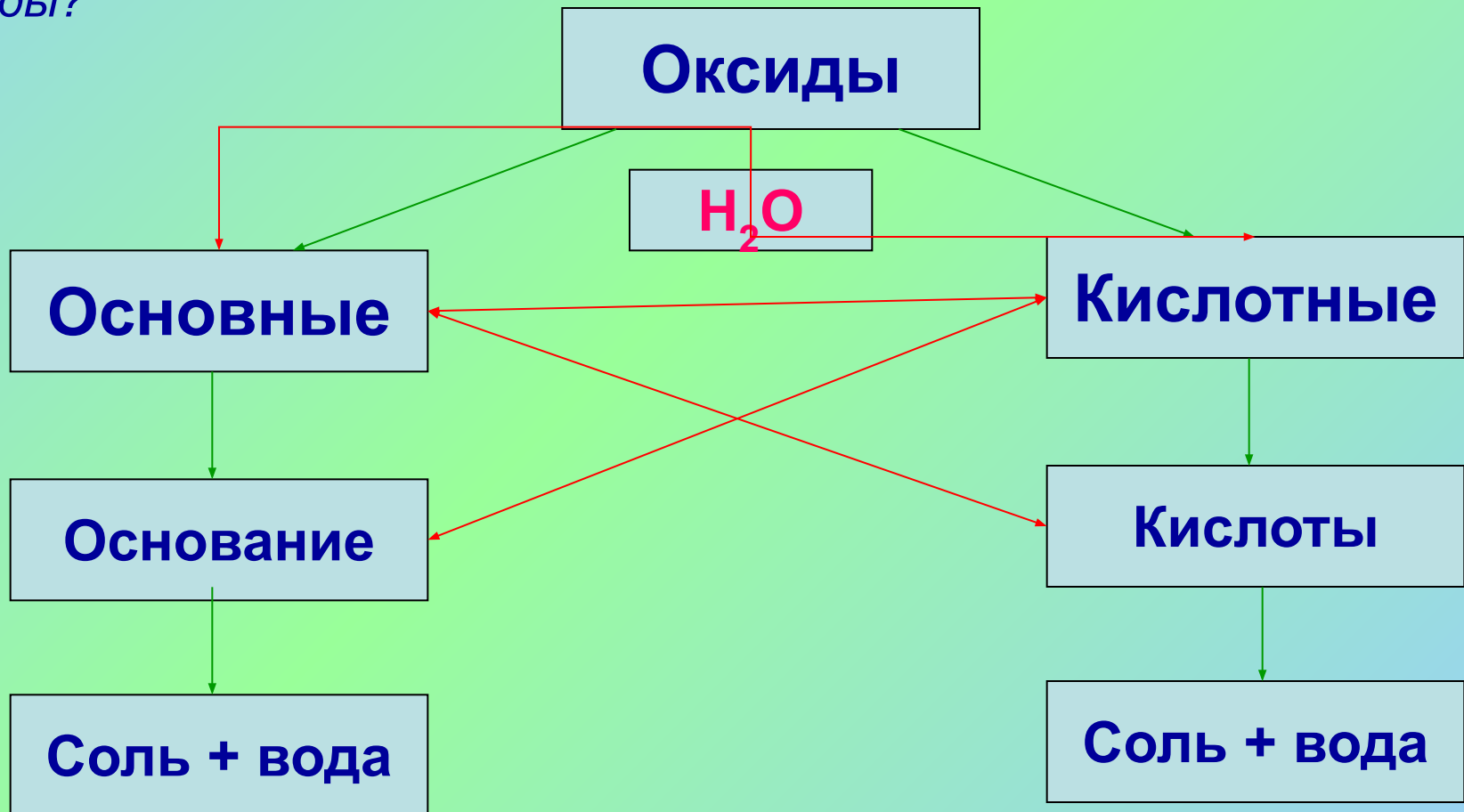
Тема урока:

Оксиды

(8 класс)

Химические свойства ОКСИДОВ

Молодцы, ребята! Действительно кислотные оксиды с водой образуют кислоты, а основные – основания, поэтому они так и называются. Кто догадается, видя стрелки в схеме, какими ещё свойствами обладают оксиды?



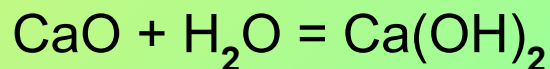
Химические свойства оксидов



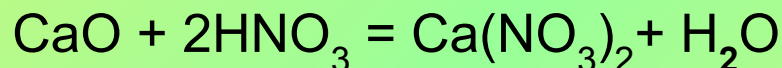
Задача: Написать уравнения продемонстрированных химических превращений.

I. Свойства основных оксидов.

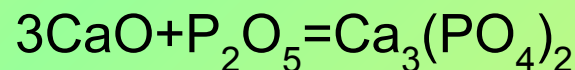
1. Основной оксид + вода = основание (щелочь)



2. Основной оксид + кислота = соль + вода.

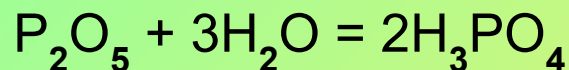


3. Основной оксид + кислотный оксид = соль

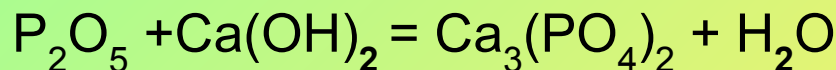


~~II. Свойства кислотных оксидов:~~

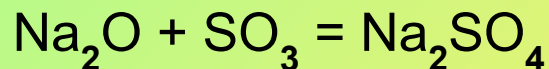
~~1. Кислотный оксид + вода = кислота~~



2. Кислотный оксид + основание (щелочь) = соль + вода



3. Кислотный оксид + основной оксид = соль



Молодцы, ребята! Вы сегодня хорошо поработали!
И напоследок, для закрепления материала давайте отгадаем
загадки, которые мы нашли случайно в нашей лаборатории:

Два элемента в них всего-
Кислород важней всего!

Мы - весёленький народ
Элемент и кислород,
В формулах оксидов
Главные два вида.

Единственное вещество в
природе, которое в земных
условиях существует во всех
трех агрегатных состояниях:
жидком, твердом и газообразном.

Узнай меня! Я газ. Я прост.
Я рыжий, словно лисий хвост.

Чтоб появиться я сумел,
Прокаливают белый мел,
Меня дает огонь в печи
И пламя маленькой свечи
И стоит только сделать
вдох,
Чтоб я на свет явиться смог.



Домашнее задание:

- 1. Выучить « Химические свойства оксидов».
- 2. Составить уравнения реакций химических свойств следующих оксидов:
1в. CO_2 и Na_2O .
- 2в. N_2O_5 и MgO