

Тема Оксиды

Цель урока:

- 1) Ознакомить учащихся с одним из классов сложных веществ оксидами
 - 2) Классифицировать по группам на основании их состава и химических свойств
 - 3) Ознакомить учащихся с основными областями применения данного класса веществ
 - 4) Учить выделять главное составлять алгоритмы ответов, сравнивать и делать выводы
- 

Вещества простые металлы неметаллы

- ◆ Li
- ◆ Na
- ◆ K
- ◆ Mg

B

C

S

H



- ◆ Определение: Оксиды это бинарные соединения элементов с кислородом

Классификация оксидов

- ◆ Основные CaO
 - ◆ Кислотные CO_2
 - ◆ Амфотерные ZnO
 - ◆ Несолеобразующие CO, NO
- 

Получение оксидов

- ◆ $\text{H}_2 + \text{O}_2 = \text{H}_2\text{O}$ – получение воды
 - ◆ $\text{S} + \text{O}_2 = \text{SO}_2$ - получение оксида серы
 - ◆ $\text{C} + \text{O}_2 = \text{CO}_2$ - получение углекислого газа
- 

Напишите формулы, вычислите молекулярную массу оксидов

Кислотные оксиды : оксид фосфора (V)
оксид серы (VI)

Основные оксиды: оксид кальция , оксид калия

Амфотерные оксиды : оксид алюминия,
оксид цинка

Применение оксидов

- ◆ Для получения кислот
 - ◆ Для получения солей
 - ◆ В производстве стекла, керамики
 - ◆ При пожаротушении
- 

Определить тип уравнения реакции:

- ◆ $2\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
- ◆ $\text{CaCO}_3 = \text{CO}_2 + \text{CaO}$
- ◆ $4\text{P} + 5\text{O}_2 = 2\text{P}_2\text{O}_5$

