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	B
Na	C
K	S
Mg	H

CO_2 CaO

- Определение: Оксиды это бинарные соединения элементов с кислородом

Классификация оксидов

- Основные CaO
- Кислотные CO_2
- Амфотерные Zn O
- Несолеобразующие CO,NO

Получение оксидов

- $H_2 + O_2 = H_2O$ – получение воды
- $S + O_2 = SO_2$ - получение оксида серы
- $C + O_2 = CO_2$ - 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:

- $2H_2O = 2H_2 + O_2$
- $CaCO_3 = CO_2 + CaO$
- $4P + 5O_2 = 2P_2O_5$