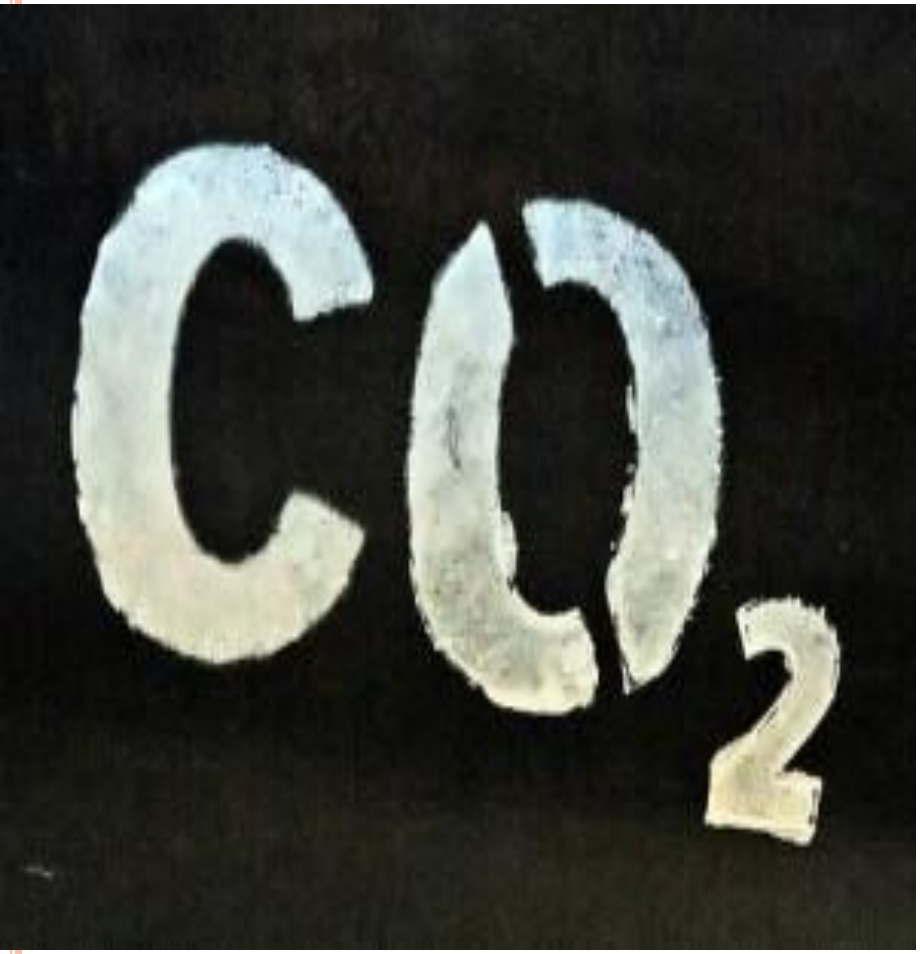
Она и дождь, и град, и снег.
Туман и гололёд,
Носитель благ, предвестник бед
И радуга и лёд.
Что это за вещество?



Это газ, необходимый растениям для фотосинтеза.

Это газ, выделяемый нами при выдохе.

Что это за газ?

… на рукомойнике моём
Позеленела медь,
Но так играет луч на нём,
Что весело глядеть… (А.Ахматова)

Оксиды. Состав. Классификация

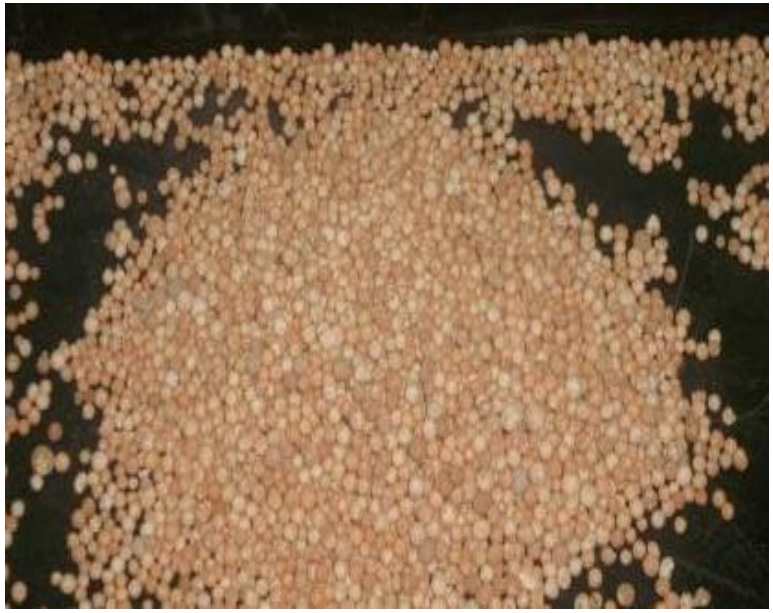
Цель урока

1. Усвоить понятие «оксиды»
2. Изучить состав оксидов
3. Рассмотреть классификацию оксидов

CaO, Fe_2O_3, Na_2O, CO_2

Оксиды – сложные вещества, состоящие из двух химических элементов, одним из которых является кислород

Al_2O_3



Fe_2O_3

CuO, N_2O_5, H_2O_2

Какие из предложенных веществ можно отнести к оксидам?

Оксиды – это сложные вещества, состоящие из двух химических элементов, один из которых является кислород с валентностью равной II

Название оксида = оксид + название элемента в Р.п.

Классификация оксидов

1. **Основные оксиды** – оксиды, образованные металлами с валентностью равной I и II

BaO – оксид бария, K_2O – оксид калия, FeO – оксид железа (II)

2. **Амфотерные оксиды** – оксиды, образованные металлами с валентностью равной III или IV

Al_2O_3 – оксид алюминия, Fe_2O_3 – оксид железа (III)

3. **Кислотные оксиды** – оксиды, образованные неметаллами, и металлами с валентностью выше IV

CO – оксид углерода (II), Mn_2O_7 – оксид марганца (VII)

SO_2

CaO

MnO_2

N_2O_5

BaO

CO_2

SO_2 – оксид серы (IV) - кислотный

CaO – оксид кальция - основный

MnO_2 – оксид марганца (IV) - амфотерный

N_2O_5 – оксид азота (V) - кислотный

BaO – оксид бария - основный

CO_2 – оксид углерода (IV) - кислотный

Домашнее задание

§35, задание 1
применение оксидов
(презентация или
сообщение)