

ХИМИЯ 8 КЛАСС

Классификация и получение ОКСИДОВ

ОКСИДЫ

Это сложные вещества, состоящие из двух химических элементов, один из которых – кислород со степенью окисления -2



**Оксиды – бинарные соединения,
состоят из двух химических
элементов.**

Формулы оксидов записывают так:

вначале элемент с положительной
степенью окисления,
а потом элемент с отрицательной
степенью окисления,

т.е. кислород

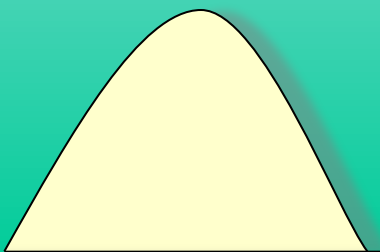


**Определите степень
окисления
каждого элемента в
составе оксидов.**

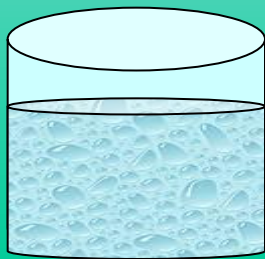
КЛАССИФИКАЦИЯ ОКСИДОВ

ОКСИДЫ

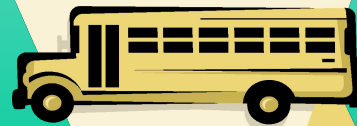
твёрдые



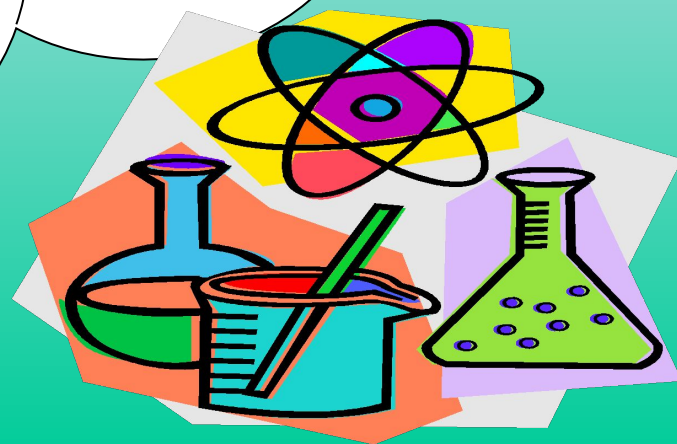
жидкие



газообразны
е



**задание 1 Выберите формулы
оксидов и назовите их :**



задание 2

Назовите оксиды:



Варианты ответов:

а) N_2O – оксид азота (I); NO – оксид азота (II);
 N_2O_3 – оксид азота (III); NO_2 – оксид азота (IV);
 N_2O_5 – оксид азота (V);

б) N_2O – оксид азота (II); NO – оксид азота (I);
 N_2O_3 – оксид азота (III); NO_2 – оксид азота (II);
 N_2O_5 – оксид азота (V);



задание 2 а

Назовите оксиды:



а) Li_2O – оксид лития (II); P_2O_5 – оксид фосфора (V);

ZnO – оксид цинка(I); Fe_2O_3 – оксид железа (III);

FeO – оксид железа (I)

б) Li_2O – оксид лития; P_2O_5 – оксид фосфора (V);

ZnO – оксид цинка; Fe_2O_3 – оксид железа (III);

FeO – оксид железа (II)



задание 3

MnO

Mn_2O

CO_2

**Составьте
формулы оксидов:**

CO

Cr_2O_3

CrO_3

CrO_3

- 1) оксид марганца (II);
- 2) оксид углерода (IV);
- 3) оксид хрома (III);
- 4) оксид хрома (VI);
- 5) оксид бария;
- 6) оксид фосфора (V)

Cr_3O

BaO

BaO_2

P_2O_5

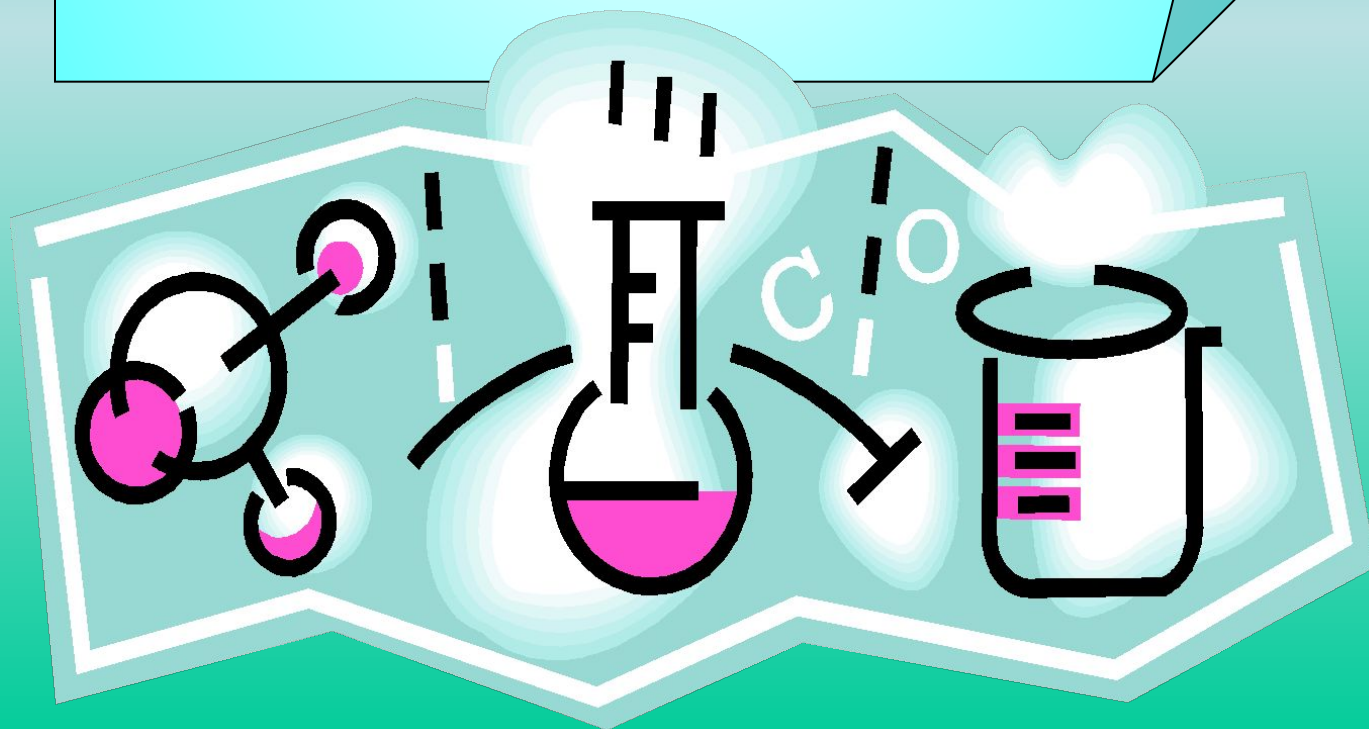
PO_5

задание 4

Ответьте на вопрос:

Являются ли вещества H_3PO_4 , CaCO_3 ,
 NaOH , H_2SO_3 оксидами ?

Почему?



Оксиды получают горением и окислением
простых и сложных веществ

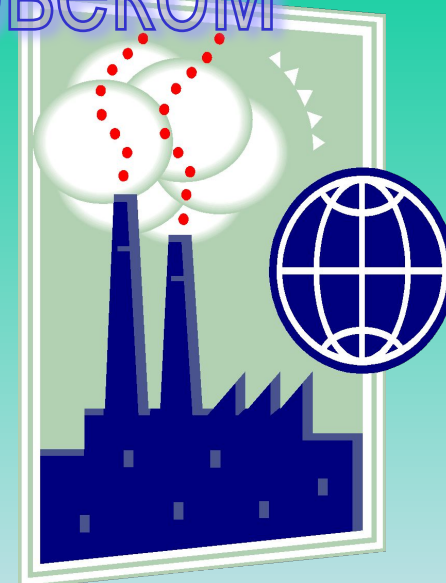
- $\text{C} + \text{O}_2 = \text{CO}_2$
- $\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$
- $4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$
- $\text{Cu} + \text{O}_2 = 2\text{CuO}$
- $4\text{P} + 5\text{O}_2 = 2\text{P}_2\text{O}_5$



Использование воды человеком



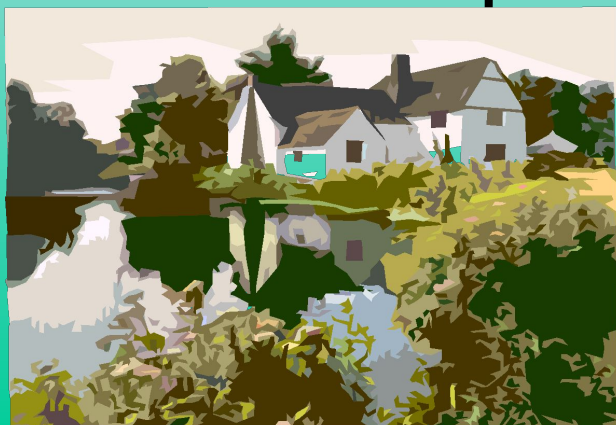
В
энергетике



В
промышленност
и

В жилищно-
коммунальном
хозяйстве

Вода



В
сельском
хозяйстве





Учитель

ХИМИИ

МБОУ Кринично-Лугской СОШ

Чернова

Надежда

Викторовна

**Желаю, чтобы оксиды
приносили вам только приятные воспоминания,
когда будете купаться в теплом оксиде водорода
и принимать солнечные ванны лёжа на оксиде кремния**

