



Оксиды.

Классификация. Номенклатура.

Физические и химические
свойства.

Получение. Примене

Задание. Выпишите формулы бинарных соединений, содержащих кислород.

- ✓ P_2O_5 , Mg_3N_2 , CaO , FeCl_3 ,
- ✓ SO_2 , K_2O , CuBr_2 , Na_2CO_3 ,
- ✓ H_2SO_4 , K_2SiO_3 , CrO_3 , Fe_2O_3

Правильно!

- P_2O_5
- CaO
- SO_2
- K_2O
- $\text{CrO}_3,$
- Fe_2O_3
- Дать названия этим оксидам.

- P_2O_5 оксид фосфора(V)
- CaO оксид кальция
- SO_2 оксид серы(IV)
- K_2O оксид калия
- CrO_3 оксид хрома(VI)
- Fe_2O_3 оксид железа(III)

Задание. Составьте формулы оксидов по названиям.

- Оксид натрия
- Оксид магния
- Оксид серы(IV)
- Оксид серы(VI)
- Оксид хрома(VI)

Правильно!

- | | |
|-------------------|-------------------------|
| □ Оксид натрия | □ Na_2O |
| □ Оксид магния | □ MgO |
| □ Оксид серы(IV) | □ SO_2 |
| □ Оксид серы(VI) | □ SO_3 |
| □ Оксид хрома(VI) | □ CrO_3 |

Оксиды

основные

Na_2O , MgO



Оксиды, которым соответствуют
основания

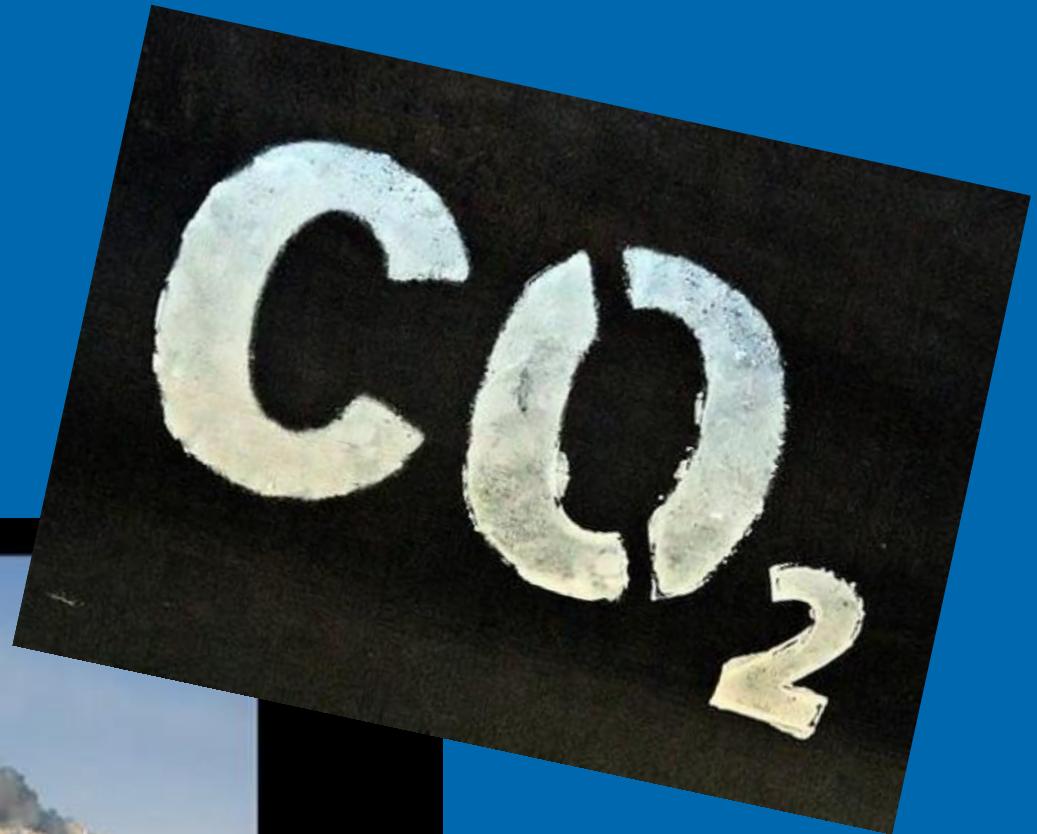
кислотные

SO_2 , SO_3 , CrO_3



Оксиды, которым соответствуют
кислоты

ОКСИДЫ В ПРИРОДЕ





Угарный газ



*В земной коре оксиды
часто встречаются в
виде минералов*

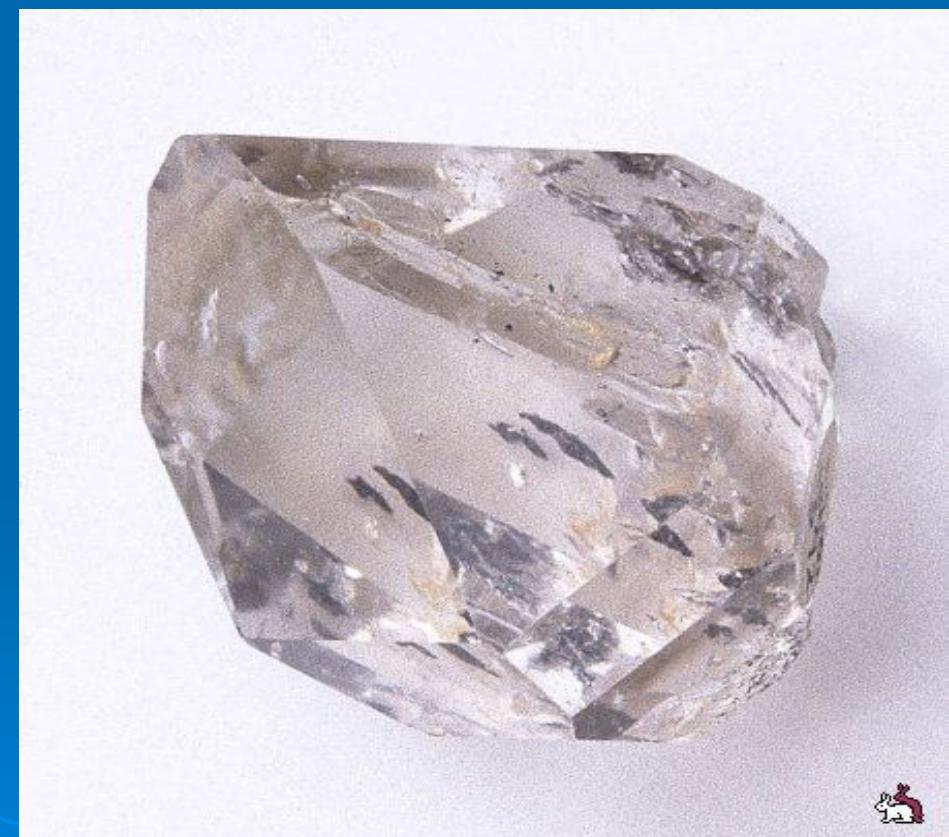
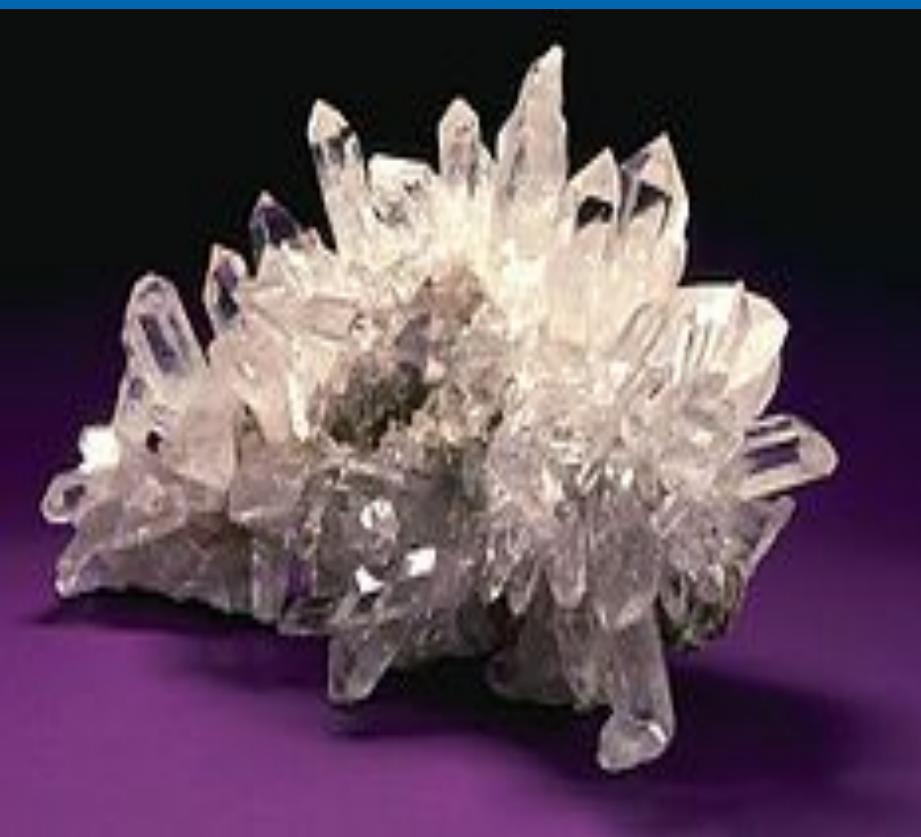
Рубин



Сапфир



Горный хрусталь



Корунд



Агат



Аметист



Упражнение 1

□ Найдите формулы оксидов и назовите их.

□ Mg_3N_2 , CuO , SiO_2 ,
 Al_2O_3 , P_2O_3 , CH_4 , NH_3

Упражнение 1

- CuO оксид меди(II)
- SiO₂ оксид кремния
- Al₂O₃ оксид алюминия
- P₂O₃ оксид фосфора(III)

Упражнение 2

✓ Найдите соответствие между формулой оксида и его названием. В тетрадях запишите к цифре соответствующую букву.

- | | |
|--------------------------|--------------------|
| 1) SO_3 | а) Оксид азота(IV) |
| 2) ZnO | б) Оксид натрия |
| 3) NO_2 | в) Оксид серы(VI) |
| 4) SO_2 | г) Оксид цинка |
| 5) Na_2O | д) Оксид серы(IV) |

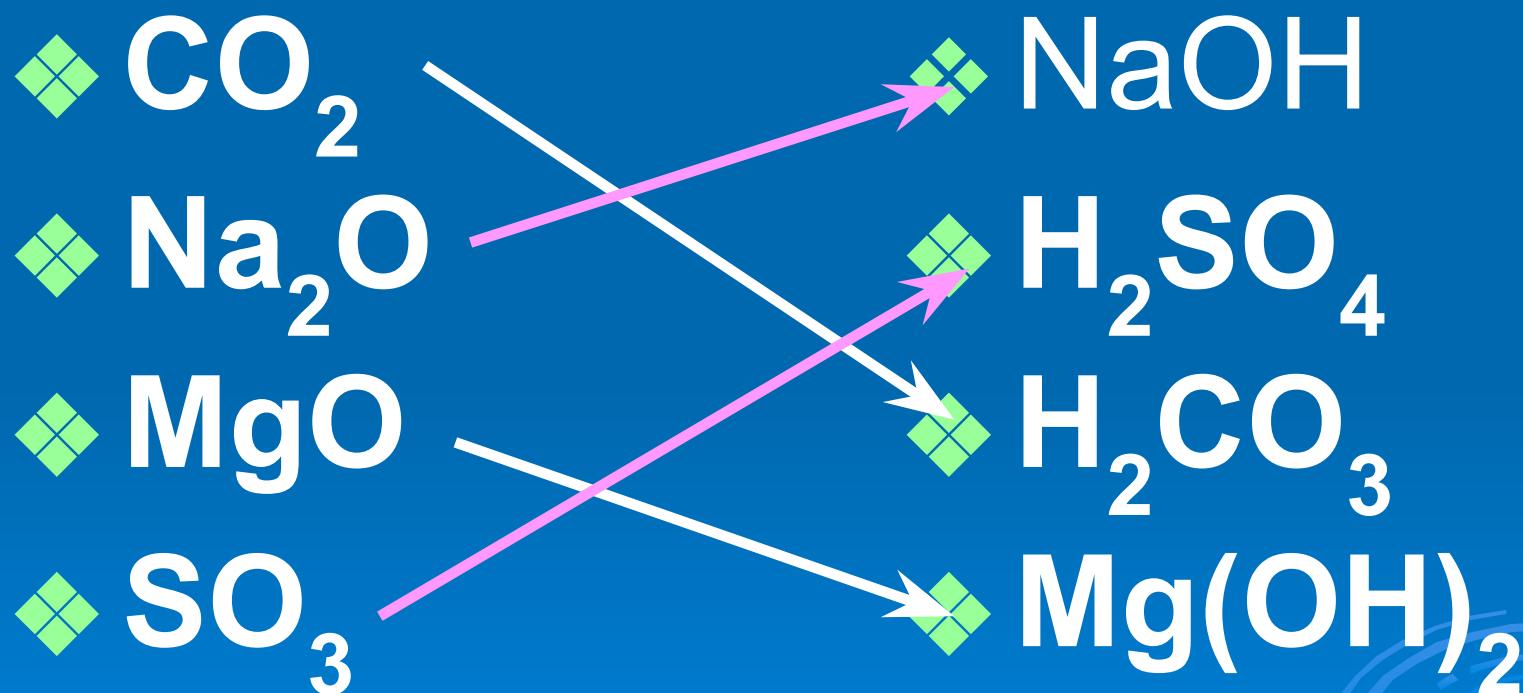
1 – в, 2 – г, 3 – а, 4 – д, 5 – б.

Упражнение 3

- Найдите лишнее.
- CuO, SO₂, Na₂O
- CO₂, CaO, P₂O₅

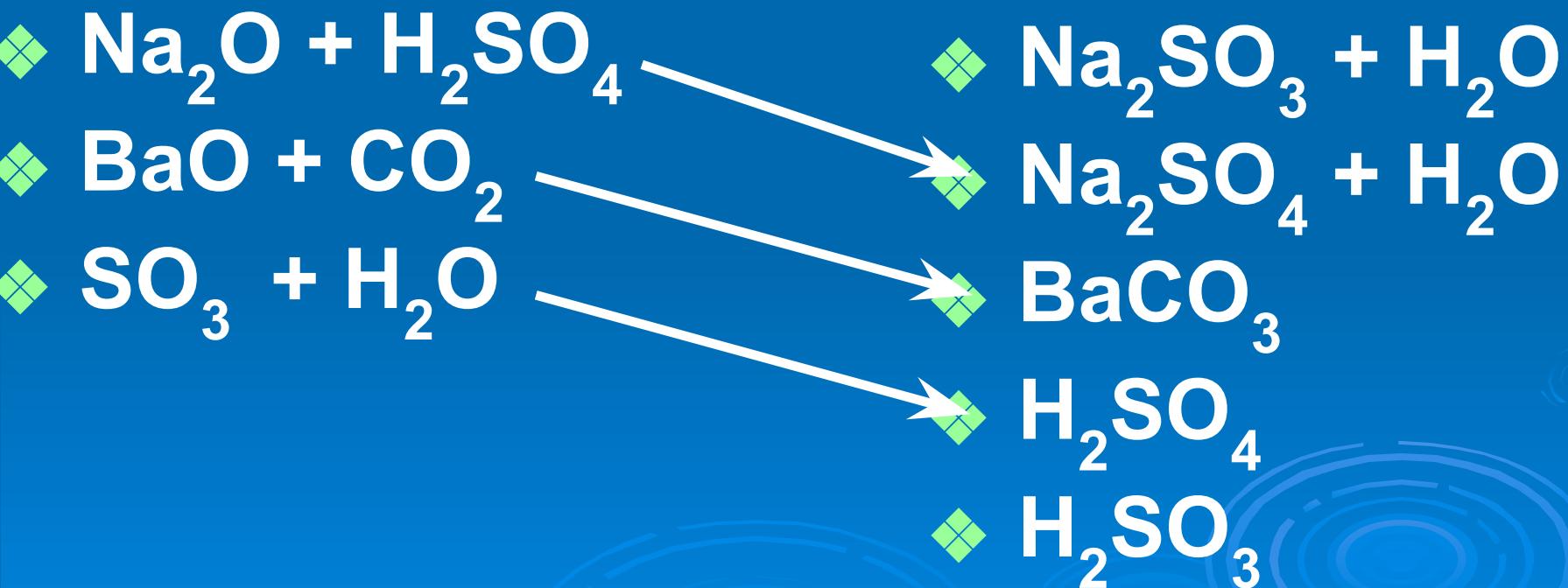
Упражнение 4

✓ Найдите соответствие.



Упражнение 5

✓ Найдите соответствие.



Д.з:

- П. 40,
- Конспект,
- Стр. 135 №2, 5.
- Стр. 136 №1