

ОКСИДЫ

Оксиды это...?

Сложные вещества, состоящие из двух химических элементов, одним из которых является кислород со степенью окисления -2.

По составу оксиды делятся на...

- Оксиды металлов:

CaO , Li_2O , FeO ...

- Оксиды неметаллов:

SO_3 , P_2O_5 , CO_2

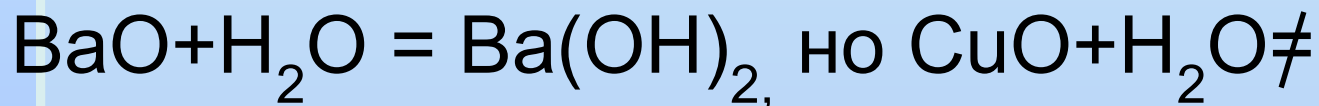
КЛАССИФИКАЦИЯ ОКСИДОВ ПО ХИМИЧЕСКИМ СВОЙСТВАМ

Амфотерные
 ZnO , BeO , Al_2O_3

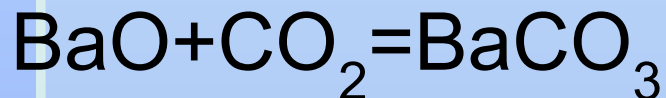
	Основной оксид или основание	Кислотный оксид или кислота
Основной оксид или основание	_____	<i>СОЛЬ</i>
Кислотный оксид или кислота	<i>СОЛЬ</i>	_____

Химические свойства ОСНОВНЫХ ОКСИДОВ:

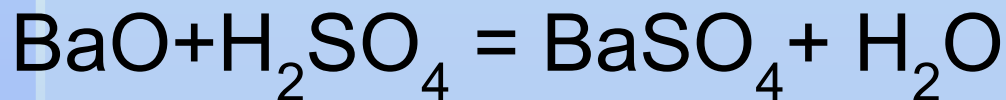
- Реагируют с водой с образованием щелочей



- Реагируют с кислотными оксидами с образованием солей



- Реагируют с кислотами с образованием соли и воды



Химические свойства КИСЛОТНЫХ ОКСИДОВ:

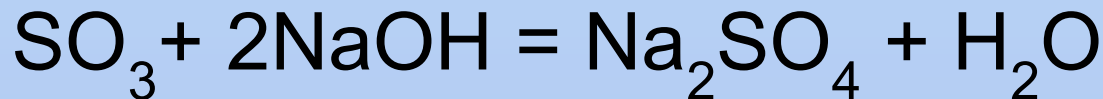
- Реагируют с водой с образованием растворимых кислот



- Реагируют с основными оксидами с образованием солей



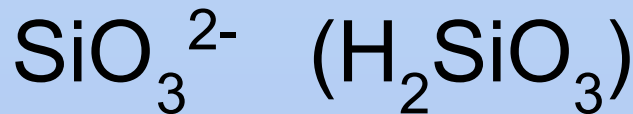
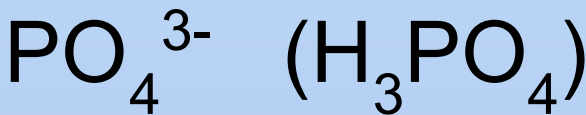
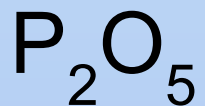
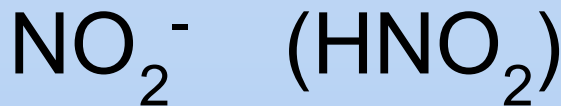
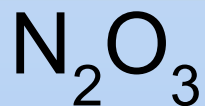
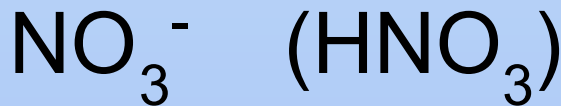
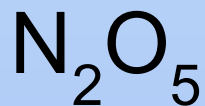
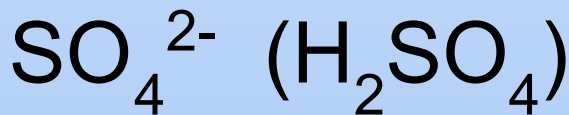
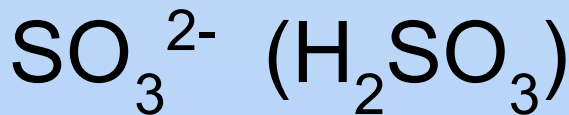
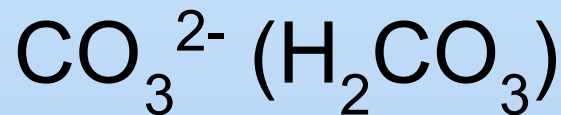
- Реагируют с щелочами с образованием соли и воды



Запомнить соответствие:

КИСЛОТНЫЙ ОКСИД - КИСЛОТНЫЙ ОСТАТОК

(соответствующая кислота)



Составьте уравнения реакций

- $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$
- $\text{Na}_2\text{O} + \text{SO}_2 = \text{Na}_2\text{SO}_3$
- $\text{CaO} + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{N}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HNO}_2$
- $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{K}_2\text{O} = 2\text{KNO}_3$
- $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

Поиграем в « крестики-нолики » (вычеркните правильный ответ)

CuO	CO ₂	SiO ₂
H ₂ O	Na₂O	SO ₃
FeO	CO	BaO

H ₂ O	SO ₃	Ag ₂ O
Li ₂ O	CO ₂	FeO
CaO	NO ₂	NaCl

SO ₂	CO ₂	MgO
P ₂ O ₅	CaO	N ₂ O
Ag₂O	NH ₃	SiO ₂

Домашнее задание:

- §40; повторить §18
- Выписать в тетрадь определения: несолеобразующие оксиды, солеобразующие оксиды, основные оксиды, кислотные оксиды.
- Определения и свойства оксидов выучить;
- Выполнить упражнения: 1,3,5 на странице 221.