

Оксиды

Классификация

Учитель химии МКОУ СОШ 15
Решетников Е.А.

Несолеобразующие оксиды



Амфотерные оксиды

- * BeO ZnO
- * Al₂O₃ Fe₂O₃
- * Me степень окисления +3, +4

ОКСИДЫ

- * **Основные оксиды** – оксиды металлов IA и IIA групп со степенью окисления +1 и +2

+1 -2



+2 -2



Исключение: CuO FeO

Na₂O

	A	Б	В	Г
1	HCl	Na ₂ O	Fe	CuCl ₂
2	SO ₃	N ₂	Mg(NO ₃) ₂	Zn(OH) ₂

MgO

	A	Б	В	Г
1	CO₂	Fe(OH)₃	AgNO₃	Ca
2	K₂S	H₃PO₄	MgO	Si

Нет основного оксида

	А	Б	В	Г
1	Mg	Al₂O₃	Cu(OH)₂	NaCl
2	S	SO₂	H₂S	Ca(OH)₂

FeO

	A	Б	В	Г
1	NaOH	H₂O	P	CaCO₃
2	Zn	FeO	H₂SO₄	Mg(OH)₂

CuO CaO

	A	Б	В	Г
1	CuO	Na	CaO	H₂
2	Na₂SO₄	H₂CO₃	BaCl₂	FeS

Нет основного оксида

	А	Б	В	Г
1	CuSO₄	С	H₂SiO₃	ZnO
2	O₂	Na₃PO₄	KOH	NaAlO₂

Нет основного оксида

	А	Б	В	Г
1	HNO_3	P_2O_5	Cl_2	Cu
2	$\text{Al}(\text{OH})_3$	Na_2CO_3	Fe_2O_3	H_2SO_3

ОКСИДЫ

* **Кислотные оксиды** – оксиды неметаллов и оксиды металлов со степенью окисления +5 и выше

+4 +5 +6 +7 -2

неМеО

+5 +6 +7 -2

Ме О

SO₃

	A	Б	В	Г
1	HCl	Na ₂ O	Fe	CuCl ₂
2	SO ₃	N ₂	Mg(NO ₃) ₂	Zn(OH) ₂

CO₂

	A	Б	В	Г
1	CO ₂	Fe(OH) ₃	AgNO ₃	Ca
2	K ₂ S	H ₃ PO ₄	MgO	Si

SO₂

	A	Б	В	Г
1	Mg	Al ₂ O ₃	Cu(OH) ₂	NaCl
2	S	SO ₂	H ₂ S	Ca(OH) ₂

Нет кислотного оксида

	А	Б	В	Г
1	NaOH	H_2O	Р	CaCO_3
2	Zn	FeO	H_2SO_4	$\text{Mg}(\text{OH})_2$

Нет кислотного оксида

	А	Б	В	Г
1	CuO	Na	CaO	H₂
2	Na₂SO₄	H₂CO₃	BaCl₂	FeS

Нет кислотного оксида

	А	Б	В	Г
1	CuSO_4	С	H_2SiO_3	ZnO
2	O_2	Na_3PO_4	KOH	NaAlO_2

P_2O_5

	A	Б	В	Г
1	HNO_3	P_2O_5	Cl_2	Cu
2	$Al(OH)_3$	Na_2CO_3	Fe_2O_3	H_2SO_3

ОКСИДЫ

Несолеобразующие оксиды N_2O NO CO SiO

Амфотерные оксиды $\text{Me} +3, +4$ искл: BeO ZnO

Основные оксиды – оксиды металлов IА и IIА групп со степенью окисления +1 и +2

Кислотные оксиды – оксиды неметаллов и оксиды металлов со степенью окисления +5 и выше