

# Оксиды

## Классификация

Учитель химии МКОУ СОШ 15  
Решетников Е.А.

# Несолеобразующие оксиды



# Амфотерные оксиды

- \* BeO                      ZnO
- \* Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>                      Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- \* 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:  $\text{CuO}$      $\text{FeO}$

# Na<sub>2</sub>O

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

# MgO

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

# Нет основного оксида

	А	Б	В	Г
1	<b>Mg</b>	<b>Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>	<b>Cu(OH)<sub>2</sub></b>	<b>NaCl</b>
2	<b>S</b>	<b>SO<sub>2</sub></b>	<b>H<sub>2</sub>S</b>	<b>Ca(OH)<sub>2</sub></b>

# FeO

	A	Б	B	Г
1	<b>NaOH</b>	<b>H<sub>2</sub>O</b>	<b>P</b>	<b>CaCO<sub>3</sub></b>
2	<b>Zn</b>	<b>FeO</b>	<b>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>	<b>Mg(OH)<sub>2</sub></b>

# CuO CaO

	A	Б	B	Г
1	<b>CuO</b>	<b>Na</b>	<b>CaO</b>	<b>H<sub>2</sub></b>
2	<b>Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>	<b>H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></b>	<b>BaCl<sub>2</sub></b>	<b>FeS</b>

# Нет основного оксида

	А	Б	В	Г
1	<b>CuSO<sub>4</sub></b>	<b>С</b>	<b>H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub></b>	<b>ZnO</b>
2	<b>O<sub>2</sub></b>	<b>Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub></b>	<b>KOH</b>	<b>NaAlO<sub>2</sub></b>

# Нет основного оксида

	А	Б	В	Г
1	$\text{HNO}_3$	$\text{P}_2\text{O}_5$	$\text{Cl}_2$	$\text{Cu}$
2	$\text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{Na}_2\text{CO}_3$	$\text{Fe}_2\text{O}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_3$

# 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

# SO<sub>3</sub>

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

# CO<sub>2</sub>

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

# SO<sub>2</sub>

	A	Б	B	Г
1	Mg	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Cu(OH) <sub>2</sub>	NaCl
2	S	SO <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> S	Ca(OH) <sub>2</sub>

# Нет кислотного оксида

	А	Б	В	Г
1	<b>NaOH</b>	<b>H<sub>2</sub>O</b>	<b>P</b>	<b>CaCO<sub>3</sub></b>
2	<b>Zn</b>	<b>FeO</b>	<b>H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>	<b>Mg(OH)<sub>2</sub></b>

# Нет кислотного оксида

	А	Б	В	Г
1	<b>CuO</b>	<b>Na</b>	<b>CaO</b>	<b>H<sub>2</sub></b>
2	<b>Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></b>	<b>H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></b>	<b>BaCl<sub>2</sub></b>	<b>FeS</b>

# Нет кислотного оксида

	А	Б	В	Г
1	$\text{CuSO}_4$	С	$\text{H}_2\text{SiO}_3$	$\text{ZnO}$
2	$\text{O}_2$	$\text{Na}_3\text{PO}_4$	$\text{KOH}$	$\text{NaAlO}_2$

# $P_2O_5$

	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**     $Me +3, +4$     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