

**ТАБЛИЦА ОБЩИХ ФОРМУЛ ВЫСШИХ ОКСИДОВ И ГИДРОКСИДОВ
ЭЛЕМЕНТОВ ГЛАВНЫХ ПОДГРУПП**

Группа	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
Высший оксид	$\text{Э}_2\text{O}$	ЭO	$\text{Э}_2\text{O}_3$	ЭO_2	$\text{Э}_2\text{O}_5$	ЭO_3	$\text{Э}_2\text{O}_7$	ЭO_4
Примеры оксидов	Na_2O	MgO	Al_2O_3	SiO_2	P_2O_5	SO_3	Cl_2O_7	OsO_4
Летучее водородное соединение				ЭH_4	ЭH_3	$\text{H}_2\text{Э}$	ЭH	
Примеры летучих водородных соединений				CH_4	NH_3	H_2S	HCl	
Гидрат высшего оксида (гидроксид)	ЭOH	Э(OH)_2	Э(OH)_3	$\text{H}_2\text{ЭO}_3$	$\text{H}_3\text{ЭO}_4$	$\text{H}_2\text{ЭO}_4$	HЭO_4	$\text{H}_4\text{ЭO}_4$
Примеры гидроксидов	NaOH	Mg(OH)_2	Al(OH)_3	H_2SiO_3	H_3PO_4	H_2SO_4	HClO_4	-