

Характерные степени окисления некоторых элементов

Химический элемент	Характерные степени окисления и примеры соединений
Водород	$\begin{array}{ccccccc} & \text{NaH} & & \text{H}_2 & & \text{H}_2\text{O} & \\ & \text{CaH}_2 & & & & \text{NaOH} & \\ & & & & & & \\ \hline & -1 & & 0 & & +1 & \\ & & & & & & \rightarrow \end{array}$
Натрий	$\begin{array}{ccccccc} & & & & & \text{Na}_2\text{O} & \\ & & & & & \text{NaCl} & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ \hline & & & & & 0 & +1 \\ & & & & & & \rightarrow \end{array}$
Калий	$\begin{array}{ccccccc} & & & & & \text{K}_2\text{O} & \\ & & & & & \text{KCl} & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ \hline & & & & & 0 & +1 \\ & & & & & & \rightarrow \end{array}$
Магний	$\begin{array}{ccccccc} & & & & & \text{MgO} & \\ & & & & & \text{MgCl}_2 & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ \hline & & & & & 0 & +2 \\ & & & & & & \rightarrow \end{array}$
Кальций	$\begin{array}{ccccccc} & & & & & \text{CaO} & \\ & & & & & \text{CaCl}_2 & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ \hline & & & & & 0 & +2 \\ & & & & & & \rightarrow \end{array}$
Алюминий	$\begin{array}{ccccccc} & & & & & \text{Al}_2\text{O}_3 & \\ & & & & & \text{AlCl}_3 & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ \hline & & & & & 0 & +3 \\ & & & & & & \rightarrow \end{array}$
Углерод	$\begin{array}{ccccccccccc} & \text{CH}_4 & & \text{C}_2\text{H}_6 & & \text{C}_2\text{H}_4 & & \text{C}_2\text{H}_2 & & \text{C} & & \text{C}_2\text{H}_2\text{Cl}_4 & & \text{CO} & & \text{HCOOH} & & \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 & & \text{CO}_2 & \\ & & & & & & & & & & & & & & & & & & & & & \\ \hline & -4 & & -3 & & -2 & & -1 & & 0 & & +1 & & +2 & & +3 & & +4 & & +4 & & +4 \\ & \rightarrow \end{array}$
Кремний	$\begin{array}{ccccccc} & \text{Mg}_2\text{Si} & & & & \text{Si} & & \text{SiO} & & & & \text{SiO}_2 & & \text{Na}_2\text{SiO}_3 \\ & & & & & & & & & & & & & \\ \hline & -4 & & & & 0 & & +2 & & & & +4 & & +4 \\ & & & & & & & & & & & & & \rightarrow \end{array}$

Окончание табл.

Химический элемент	Характерные степени окисления и примеры соединений									
Азот	NH_3 AlN	N_2H_4	NH_2OH	N_2	N_2O	NO	N_2O_3 HNO_2 NaNO_2	NO_2 N_2O_4	N_2O_5 HNO_3 NaNO_3	
	-3	-2	-1	0	+1	+2	+3	+4	+5	
Фосфор	PH_3 Ca_3P_2	P_2H_4		P	H_3PO_2 NaH_2PO_2		P_2O_3 H_3PO_3 PCl_3		P_2O_5 H_3PO_4 Na_3PO_4	
	-3	-2		0	+1		+3		+5	
Кислород		H_2O	H_2O_2	O_2	O_2F_2	OF_2				
		-2	-1	0	+1	+2				
Сера	H_2S Na_2S	H_2S_2 FeS_2	S	S_2Cl_2	SCl_2		SO_2 Na_2SO_3		SO_3 H_2SO_4 K_2SO_4	
	-2	-1	0	+1	+2		+4		+6	
Фтор				HF NaF		F_2				
				-1		0				
Хлор	HCl NaCl	Cl_2	Cl_2O HClO		HClO_2	ClO_2	HClO_3 KClO_3		HClO_4 KClO_4	
	-1	0	+1		+3	+4	+5		+7	
Марганец	Mn		MnO MnSO_4	Mn_2O_3	MnO_2		K_2MnO_4	KMnO_4		
	0		+2	+3	+4		+6	+7		
Железо	Fe		FeO FeCl_2	Fe_2O_3 FeCl_3				K_2FeO_4		
	0		+2	+3				+6		