

СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ

периоды	ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА																	
	ГРУППЫ И ПОДГРУППЫ																	
	IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VII B	VIII B		IB	IIB	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA	
I	1 H водород -1+1	Порядковый номер															2 He гелий 0	
II	3 Li литий +1	4 Be бериллий +2	Степени окисления (красным цветом выделены основные с.о.)															10 Ne неон 0
III	11 Na натрий +1	12 Mg магний +2																18 Ar аргон 0
IV	19 K калий +1	20 Ca кальций +2	21 Sc скандий +2+3	22 Ti титан +2+3+4	23 V ванадий +2+3 +4+5	24 Cr хром +2+3+4 +5+6	25 Mn марганец +2+3+4 +5+6+7	26 Fe железо +2+3+4+5+6	27 Co кобальт +2+3+4	28 Ni кобальт +2+3+4	29 Cu медь +1+2	30 Zn цинк +2	31 Ga галлий +3	32 Ge германий -4+2+4	33 As мышьяк -3+3+5	34 Se селен -2+4+6	35 Br бром -1+1+3 +5+7	36 Kr криптон 0+2+4
V	37 Rb рубидий +1	38 Sr стронций +2	39 Y иттрий +3	40 Zr цирконий +2+3+4	41 Nb ниобий +2+3 +4+5	42 Mo молибден +4+6+7	43 Tc технеций +2+3+4 +5+6	44 Ru рутений +2+3+4 +5+6+7+8	45 Rh родий +2+3 +4+6	46 Pd палладий +2+3+4	47 Ag серебро +1+2	48 Cd кадмий +2	49 In индий +3	50 Sn олово -4+3+4	51 Sb сурьма -3+3+5	52 Te теллур -2+4+6	53 I йод -1+1+3 +5+7	54 Xe ксенон 0+2+4 +6+8
VI	55 Cs цезий +1	56 Ba барий +2	57 La лантан +3	72 Hf гафний +3+4	73 Ta тантал +2+3 +4+5	74 W вольфрам +2+3+4 +5+6	75 Re рений +2+3+4 +5+6+7	76 Os осмий +1+2+3+4 +5+6+7+8	77 Ir иридий +2+3 +4+6	78 Pt платина +2+4+6	79 Au золото +1+3+5	80 Hg ртуть +2	81 Tl таллий +1+3	82 Pb свинец -4+2+4	83 Bi мышьяк -3+3+5	84 Po полоний -2+4+6	85 At астат -1+1 +3+5	86 Rn радон 0+2+4 +6+8
VII	87 Fr франций +1	88 Ra радий +2	89 Ac актиний +3	104 Rf резерфордий +3+4	105 Db дубний +3+5	106 Sg сиборгий	107 Bh борий	108 Hs хассий	109 Mt мейтнерий	110	111	112	113	114	115	116	117	118