

ПЕРИОДЫ	РЯДЫ	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																									
		A I B	A II B	A III B	A IV B	A V B	A VI B	A VII B	B	VIII	A																
1	1	H 1 ВОДОРОД									(H)	 <p>МЕНДЕЛЕЕВ Дмитрий Иванович (8.II.1834–2.II.1907)</p> <p>Русский ученый-энциклопедист. В 1869–1871 гг. изложил основы учения о периодичности, открыл периодический закон и разработал периодическую систему химических элементов. На основе системы впервые предсказал (1870) существование и свойства нескольких еще не открытых элементов.</p>				He 2 4,00 ГЕЛИЙ											
2	2	Li 3 6,94 ЛИТИЙ	Be 4 9,01 БЕРИЛЛИЙ	B 5 10,81 БОР	C 6 12,01 УГЛЕРОД	N 7 14,01 АЗОТ	O 8 16,00 КИСЛОРОД	F 9 19,00 ФТОР							Ne 10 20,18 НЕОН												
3	3	Na 11 22,99 НАТРИЙ	Mg 12 24,31 МАГНИЙ	Al 13 26,98 АЛЮМИНИЙ	Si 14 28,09 КРЕМНИЙ	P 15 30,97 ФОСФОР	S 16 32,06 СЕРА	Cl 17 35,45 ХЛОР							Ar 18 39,95 АРГОН												
4	4	K 19 39,10 КАЛИЙ	Ca 20 40,08 КАЛЬЦИЙ	21 44,96 СКАНДИЙ	Sc	22 47,90 ТИТАН	Ti	23 50,94 ВАНАДИЙ	V	24 52,00 ХРОМ	Cr	25 54,94 МАРГАНЕЦ	Mn	26 55,85 ЖЕЛЕЗО	Fe	27 58,93 КОБАЛЬТ	Co	28 58,70 НИКЕЛЬ	Ni								
	5	29 63,55 МЕДЬ	Cu	30 65,39 ЦИНК	Zn	31 69,72 ГАЛЛИЙ	Ga	32 72,59 ГЕРМАНИЙ	Ge	33 74,92 МЫШЬЯК	As	34 78,96 СЕЛЕН	Se	35 79,90 БРОМ	Br						Kr 36 83,80 КРИПТОН						
5	6	37 85,47 РУБИДИЙ	Rb	38 87,62 СТРОНЦИЙ	Sr	39 88,91 ИТРИЙ	Y	40 91,22 ЦИРКОНИЙ	Zr	41 92,91 НИОБИЙ	Nb	42 95,94 МОЛИБДЕН	Mo	43 98,91 ТЕХНЕЦИЙ	Tc	44 101,07 РУТЕНИЙ	Ru	45 102,91 РОДИЙ	46 106,42 ПАЛЛАДИЙ	Pd							
	7	47 107,87 СЕРЕБРО	Ag	48 112,41 КАДМИЙ	Cd	49 114,82 ИНДИЙ	In	50 118,71 ОЛОВО	Sn	51 121,75 СУРЬМА	Sb	52 127,60 ТЕЛЛУР	Te	53 126,90 ЙОД	I						Xe 54 131,30 КСЕНОН						
6	8	55 132,91 ЦЕЗИЙ	Cs	56 137,33 БАРИЙ	Ba	57 138,91 ЛАНТАН	La*	72 178,49 ГАФНИЙ	Hf	73 180,95 ТАНТАЛ	Ta	74 183,84 ВОЛЬФРАМ	W	75 186,21 РЕНИЙ	Re	76 190,23 ОСМИЙ	Os	77 192,22 ИРИДИЙ	78 195,09 ПЛАТИНА	Pt							
	9	79 196,97 ЗОЛОТО	Au	80 200,59 РУТУТЬ	Hg	81 204,38 ТАЛЛИЙ	Tl	82 207,20 СВИНЕЦ	Pb	83 208,98 ВИСМУТ	Bi	84 [209] ПОЛОНИЙ	Po	85 [210] АСТАТ	At						Rn 86 [222] РАДОН						
7	10	87 [223] ФРАНЦИЙ	Fr	88 [226] РАДИЙ	Ra	89 [227] АКТИНИЙ	Ac**	104 [261] РЕЗЕРФОРДИЙ	Rf	105 [262] ДУБНИЙ	Db	106 [263] СИБОРГИЙ	Sg	107 [262] БОРИЙ	Bh	108 [265] ГАССИЙ	Hs	109 [268] МЕЙТНЕРИЙ	110 [271] ДАРМШТАДИЙ	Ds							
ВЫСШИЕ ОКСИДЫ		R ₂ O		RO		R ₂ O ₃		RO ₂		R ₂ O ₅		RO ₃		R ₂ O ₇		RO ₄											
ЛЕТУЧИЕ ВОДОРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ								RH ₄		RH ₃		H ₂ R		HR													
*ЛАНТАНОИДЫ		Ce 58 140,12 ЦЕРИЙ	Pr 59 140,91 ПРАЗЕОДИМ	Nd 60 144,24 НЕОДИМ	Pm 61 [145] ПРОМЕТИЙ	Sm 62 150,36 САМАРИЙ	Eu 63 151,96 ЕВРОПИЙ	Gd 64 157,25 ГАДОЛИНИЙ	Tb 65 158,93 ТЕРБИЙ	Dy 66 162,50 ДИСПРОЗИЙ	Ho 67 164,93 ГОЛЬМИЙ	Er 68 167,26 ЭРБИЙ	Tm 69 168,93 ТУЛИЙ	Yb 70 173,04 ИТТЕРБИЙ	Lu 71 174,97 ЛЮТЕЦИЙ												
**АКТИНОИДЫ		Th 90 232,03 ТОРИЙ	Pa 91 231,04 ПРОТАКТИНИЙ	U 92 238,03 УРАН	Np 93 [237] НЕПТУНИЙ	Pu 94 [244] ПЛУТОНИЙ	Am 95 [243] АМЕРИЦИЙ	Cm 96 [247] КЮРИЙ	Bk 97 [247] БЕРКЛИЙ	Cf 98 [251] КАЛИФОРНИЙ	Es 99 [252] ЭЙНШТЕЙНИЙ	Fm 100 [257] ФЕРМИЙ	Md 101 [258] МЕНДЕЛЕВИЙ	No 102 [259] НОБЕЛИЙ	Lr 103 [262] ЛОУРЕНСИЙ												
РЯД АКТИВНОСТИ МЕТАЛЛОВ		Li	Cs	Rb	K	Ba	Sr	Ca	Na	Mg	Be	Al	Mn	Zn	Cr	Fe	Cd	Co	Ni	Sn	Pb	H ₂	Cu	Hg	Ag	Pt	Au
РЯД НАПРЯЖЕНИЙ МЕТАЛЛОВ		Li	Rb	K	Ba	Sr	Ca	Na	Mg	Al	Mn	Zn	Cr	Fe	Cd	Co	Ni	Sn	Pb	H ₂	Sb	Cu	Hg	Ag	Pt	Au	