

Periodická soustava prvků

Přehlednou tabulku sestavil ruský chemik Mendělejev.

Periodický zákon: Vlastnosti prvků a jejich sloučenin se periodicky opakují v závislosti na protonovém čísle.

18 skupin (1-18 / I-VIII A-B)

Římské číslo skupiny = počet valenčních elektronů

7 řad = period
číslo = počet
elektronových
vrstev atomu

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
	I A	II A	III B	IV B	V B	VI B	VII B	VIII B			IB	II B	III A	IV A	V A	VI A	VII A	VIII A	
1	1 H vodík																	2 He helium	
2	3 Li litium	4 Be beryl																9 F fluor	10 Ne neon
3	11 Na sodík	12 Mg hořčík												14 Si křemík	15 P fosfor	16 S síra	17 Cl chlor	18 Ar argon	
4	19 K draslík	20 Ca vápník	21 Sc skandium	22 Ti titan	23 V vanad	24 Cr chrom	25 Mn mangan	26 Fe železo	27 Co kobalt	28 Ni nikl	29 Cu měď	30 Zn zinek	31 Ga galien	32 Ge germanium	33 As arsen	34 Se selen	35 Br brom	36 Kr krypton	
5	37 Rb rubidium	38 Sr strontium	39 Y yttrium	40 Zr zirkon	41 Nb niob	42 Mo molibden	43 Tc technecium	44 Ru ruthenium	45 Rh rhodium	46 Pd palladium	47 Ag stříbro	48 Cd kadmiem	49 In indium	50 Sn olovo	51 Sb antimon	52 Te télur	53 I jod	54 Xe xenon	
6	55 Cs cezius	56 Ba baryum	57 La lantan	72 Hf hafnium	73 Ta tantal	74 W wolfram	75 Re rhenium	76 Os osmium	77 Ir iridium	78 Pt platina	79 Au zlato	80 Hg rtuť	81 Tl thallium	82 Pb olovo	83 Bi bismut	84 Po polonium	85 At astat	86 Rn radon	
7	87 Fr francium	88 Ra radium	89 Ac aktinium	104 Rf rutherfordium	105 Db dubnium	106 Sg seaborgium	107 Bh bohrium	108 Hs hassium	109 Mt meitnerium	110 Ds darmstadtium	111 Rg roentgenium	112 Cn copernicium	113 Nh nihonium	114 Fl flerovium	115 Mc moscovium	116 Lv livermorium	117 Ts tennessium	118 Og oganeson	