



# PERIODICKÁ SOUSTAVA PRVKŮ

1 I. A 1,01 <b>1 H</b> 2,20 VODÍK	2 II. A 9,01 <b>4 Be</b> 1,57 BERYLLIUM											13 III. A 10,81 <b>5 B</b> 2,04 BOR	14 IV. A 12,01 <b>6 C</b> 2,55 UHLÍK	15 V. A 14,01 <b>7 N</b> 3,04 DUŠÍK	16 VI. A 16,00 <b>8 O</b> 3,44 KYSLÍK	17 VII. A 19,00 <b>9 F</b> 3,98 FLUOR	18 VIII. A 4,00 <b>2 He</b> HELIUM 20,18
3 11 Na 0,93 SODÍK	12 12 Mg 1,31 HOŘČÍK	3 III. B 44,96 <b>21 Sc</b> 1,36 SKANDIUM	4 IV. B 47,87 <b>22 Ti</b> 1,54 TITAN	5 V. B 50,94 <b>23 V</b> 1,63 VANAD	6 VI. B 52,00 <b>24 Cr</b> 1,66 CHROM	7 VII. B 54,94 <b>25 Mn</b> 1,55 MANGAN	8 VIII. B 55,85 <b>26 Fe</b> 1,83 ŽELEZO	9 VIII. B 58,93 <b>27 Co</b> 1,88 KOBALT	10 VIII. B 58,69 <b>28 Ni</b> 1,91 NIKL	11 I. B 63,55 <b>29 Cu</b> 1,90 MEĎ	12 II. B 65,38 <b>30 Zn</b> 1,65 ZINEK	13 III. A 69,72 <b>31 Al</b> 1,61 HLINÍK	14 IV. A 72,63 <b>32 Si</b> 1,90 KŘEMÍK	15 V. A 74,92 <b>33 P</b> 2,19 FOSFOR	16 VI. A 78,97 <b>34 S</b> 2,58 SÍRA	17 VII. A 79,90 <b>35 Cl</b> 3,16 CHLOR	18 VIII. A 83,80 <b>36 Ar</b> ARGON
4 19 K 0,82 DRASLÍK	20 20 Ca 1,00 VÁPŇÍK	21 21 Sc 1,36 SKANDIUM	22 22 Ti 1,54 TITAN	23 23 V 1,63 VANAD	24 24 Cr 1,66 CHROM	25 25 Mn 1,55 MANGAN	26 26 Fe 1,83 ŽELEZO	27 27 Co 1,88 KOBALT	28 28 Ni 1,91 NIKL	29 29 Cu 1,90 MEĎ	30 30 Zn 1,65 ZINEK	31 31 Ga 1,81 GALLIUM	32 32 Ge 2,01 GERMANIUM	33 33 As 2,18 ARSEN	34 34 Se 2,55 SELEN	35 35 Br 2,96 BROM	36 36 Kr 2,96 KRYPTON
5 37 Rb 0,82 RUBIDIUM	38 38 Sr 0,95 STRONCIUM	39 39 Y 1,22 YTTRIUM	40 40 Zr 1,33 ZIRKONIUM	41 41 Nb 1,60 NIOB	42 42 Mo 2,16 MOLYBDEN	43 43 Tc 2,10 TECHNECIUM	44 44 Ru 2,20 RUTHENIUM	45 45 Rh 2,28 RHODIUM	46 46 Pd 2,20 PALLADIUM	47 47 Ag 1,93 STRĚBRO	48 48 Cd 1,69 KADMIUM	49 49 In 1,78 INDIUM	50 50 Sn 1,96 CÍN	51 51 Sb 2,05 ANTIMON	52 52 Te 2,10 TELLUR	53 53 I 2,66 JOD	54 54 Xe 2,60 XENON
6 55 Cs 0,79 CESIUM	56 56 Ba 0,89 BARYUM		72 72 Hf 1,30 HAFNIUM	73 73 Ta 1,50 TANTAL	74 74 W 2,36 WOLFRAM	75 75 Re 1,90 RHENIUM	76 76 Os 2,20 OSMIUM	77 77 Ir 2,20 IRIDIUM	78 78 Pt 1,40 PLATINA	79 79 Au 2,40 ZLATO	80 80 Hg 1,90 RTUŤ	81 81 Tl 1,80 THALLIUM	82 82 Pb 1,80 OLOVO	83 83 Bi 1,90 BISMUT	84 84 Po 2,00 POLONIUM	85 85 At 2,20 ASTAT	86 86 Rn 2,20 RADON
7 87 Fr 0,70 FRANCIUM	88 88 Ra 0,90 RADIUM		104 104 Rf 267 RUTHERFORDIUM	105 105 Db 268 DUBNIUM	106 106 Sg 269 SEABORGIUM	107 107 Bh 270 BOHRIUM	108 108 Hs 269 HASSIUM	109 109 Mt 278 MEITNERIUM	110 110 Ds 281 DARMSTADIUM	111 111 Rg 280 ROENTGENIUM	112 112 Cn 285 KOPERNICIUM	113 113 Nh 286 NIHONIUM	114 114 Fl 289 FLEROVIUM	115 115 Mc 289 MOSCOVIUM	116 116 Lv 293 LIVERMORIUM	117 117 Ts 294 TENNESSIN	118 118 Og 294 OGANESSON

Radioaktivní prvek

Protonové číslo

Relativní atomová hmotnost

Značka

Elektronegativita

Český název prvku

238,03

92 U

1,38

URAN

6 LANTHANOIDY	138,91 57 La 1,10 LANTHAN	140,12 58 Ce 1,12 CER	140,91 59 Pr 1,13 PRASEODYM	144,24 60 Nd 1,14 NEODYM	(145) 61 Pm PROMETHIUM	150,36 62 Sm 1,17 SAMARIUM	151,96 63 Eu EUROPIUM	157,25 64 Gd 1,20 GADOLINIUM	158,93 65 Tb TERBIUM	162,50 66 Dy 1,22 DYSPROSIUM	164,93 67 Ho 1,23 HOLMIUM	167,26 68 Er 1,24 ERBIUM	168,93 69 Tm 1,25 THULIUM	173,05 70 Yb 1,25 YTTERBIUM	174,97 71 Lu 1,00 LUTECIUM
7 AKTINOIDY	227,03 89 Ac 1,10 AKTINIUM	232,04 90 Th 1,30 THORIUM	231,04 91 Pa 1,50 PROTAKTINIUM	238,03 92 U 1,38 URAN	(237) 93 Np 1,30 NEPTUNIUM	(244) 94 Pu 1,30 PLUTONIUM	(243) 95 Am AMERICIUM	(247) 96 Cm CURIUM	(247) 97 Bk BERKELIUM	(251) 98 Cf KALIFORNIUM	(252) 99 Es EINSTEINIUM	(257) 100 Fm FERMIUM	(258) 101 Md MENDELEVIUM	(259) 102 No NOBELIUM	(262) 103 Lr LAWRENCIUM

Skupenství prvku (při 20 °C)  
pevné kapalné plynné

vodík	alkalické kovy	kovy alkalických zemin	přechodné kovy	kovy	potokovy	nekovy	halogeny	vzácné plyny
-------	----------------	------------------------	----------------	------	----------	--------	----------	--------------