

LITERATURA

Klikorka J., Hájek B., Votinský J.: Obecná a anorganické chemie, SNTL, 1985, (04-612-85)

Toužín J.: Stručný přehled chemie prvků, Masarykova univerzita Brno, 2001, ISBN 80-210-2635-9

Heslop R.B., Jones K.: Anorganická chémie, SNTL, 1982, (04-615-82)

Greenwood N.N., Earnshaw A.: Chemie prvků I., II., Informatorium, 1993, ISBN 80-85427-38-9

Gažo J. a kol.: Všeobecná a anorganická chemia, Alfa, 1978, (63-552-77)

Cotton F.A., Wilkinson G.: Anorganická chemie, Academia, 1973 (509-21-875)

Shriver D.F., Atkins P.W., Langford C.H.: Inorganic Chemistry, Oxford University Press, 1994

Housecroft C.E., Sharpe A.G.: Inorganic Chemistry, Prentice Hall, 2005, ISBN 0-130-39913-2

Jones CH.J.: d- and f- Block Chemistry, RSC, 2001, ISBN 0-85404-637-2

Cotton F.A., Wilkinson G.: Advanced Inorganic Chemistry, John Wiley & Sons, 1988, ISBN 0-471-84997-9

Růžička A., Toužín J.: Problémy a příklady z obecné chemie, Názvosloví anorganických sloučenin, Masarykova univerzita Brno, 2001, ISBN 80-210-2286-6

Periodická tabulka prvků (IUPAC 1/5/2013)

IUPAC Periodic Table of the Elements

Key:																							
atomic number		Symbol		name		standard atomic weight																	
1 H hydrogen [1.007, 1.009]																	2 He helium 4.003						
3 Li lithium [6.938, 6.957]	4 Be beryllium 9.012																	5 B boron [10.80, 10.83]	6 C carbon [12.00, 12.02]	7 N nitrogen [14.00, 14.01]	8 O oxygen [15.99, 16.00]	9 F fluorine 19.00	10 Ne neon 20.18
11 Na sodium 22.99	12 Mg magnesium [24.30, 24.31]																	13 Al aluminium 26.98	14 Si silicon [28.08, 28.09]	15 P phosphorus 30.97	16 S sulfur [32.06, 32.08]	17 Cl chlorine [35.44, 35.46]	18 Ar argon 39.95
19 K potassium 39.10	20 Ca calcium 40.08	21 Sc scandium 44.96	22 Ti titanium 47.87	23 V vanadium 50.94	24 Cr chromium 52.00	25 Mn manganese 54.94	26 Fe iron 55.85	27 Co cobalt 58.93	28 Ni nickel 58.69	29 Cu copper 63.55	30 Zn zinc 65.38(2)	31 Ga gallium 69.72	32 Ge germanium 72.63	33 As arsenic 74.92	34 Se selenium 78.96(2)	35 Br bromine [79.90, 79.91]	36 Kr krypton 83.80						
37 Rb rubidium 85.47	38 Sr strontium 87.62	39 Y yttrium 88.91	40 Zr zirconium 91.22	41 Nb niobium 92.91	42 Mo molybdenum 95.96(2)	43 Tc technetium	44 Ru ruthenium 101.1	45 Rh rhodium 102.9	46 Pd palladium 106.4	47 Ag silver 107.9	48 Cd cadmium 112.4	49 In indium 114.8	50 Sn tin 118.7	51 Sb antimony 121.8	52 Te tellurium 127.6	53 I iodine 126.9	54 Xe xenon 131.3						
55 Cs caesium 132.9	56 Ba barium 137.3	57-71 lanthanoids	72 Hf hafnium 178.5	73 Ta tantalum 180.9	74 W tungsten 183.8	75 Re rhenium 186.2	76 Os osmium 190.2	77 Ir iridium 192.2	78 Pt platinum 195.1	79 Au gold 197.0	80 Hg mercury 200.6	81 Tl thallium [204.3, 204.4]	82 Pb lead 207.2	83 Bi bismuth 209.0	84 Po polonium	85 At astatine	86 Rn radon						
87 Fr francium	88 Ra radium	89-103 actinoids	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												
57 La lanthanum 138.9	58 Ce cerium 140.1	59 Pr praseodymium 140.9	60 Nd neodymium 144.2	61 Pm promethium	62 Sm samarium 150.4	63 Eu europium 152.0	64 Gd gadolinium 157.3	65 Tb terbium 158.9	66 Dy dysprosium 162.5	67 Ho holmium 164.9	68 Er erbium 167.3	69 Tm thulium 168.9	70 Yb ytterbium 173.1	71 Lu lutetium 175.0									
89 Ac actinium	90 Th thorium 232.0	91 Pa protactinium 231.0	92 U uranium 238.0	93 Np neptunium	94 Pu plutonium	95 Am americium	96 Cm curium	97 Bk berkelium	98 Cf californium	99 Es einsteinium	100 Fm fermium	101 Md mendelevium	102 No nobelium	103 Lr lawrencium									



INTERNATIONAL UNION OF
PURE AND APPLIED CHEMISTRY

Notes

- IUPAC 2011 Standard atomic weights abridged to four significant digits (Table 4 published in *Pure Appl. Chem.* 85, 1047-1078 (2013); <http://dx.doi.org/10.1351/PAC-REP-13-03-02>). The uncertainty in the last digit of the standard atomic weight value is listed in parentheses following the value. In the absence of parentheses, the uncertainty is one in that last digit. An interval in square brackets provides the lower and upper bounds of the standard atomic weight for that element. No values are listed for elements which lack isotopes with a characteristic isotopic abundance in natural terrestrial samples. See PAC for more details.
- "Aluminum" and "caesium" are commonly used alternative spellings for "aluminium" and "caesium."
- Claims for the discovery of all the remaining elements in the last row of the Table, namely elements with atomic numbers 113, 115, 117 and 118, and for which no assignments have yet been made, are being considered by a IUPAC and IUPAP Joint Working Party.

For updates to this table, see iupac.org/reports/periodic_table/. This version is dated 1 May 2013.
Copyright © 2013 IUPAC, the International Union of Pure and Applied Chemistry.

113- Nihonium (Nh), 115- Moscovium (Mc), 117- Tennessine (Ts), 118 – Oganesson (Og)

Mnemotechnické pomůcky (1)

Periody:

1. He – He
2. Líbal Bedřich Boženu Celou Nahou O Fuj Nestydo

Skupiny:

1. Hanu Líbal Na Kolínka Robustní Cestář Franta
2. **B**ěžela Magda Caňonem Srazila Banán Ramenem
13. Byl Aljoša Gagarin Indická Tlama?
14. Co Si Germáni **S**nědli Pak **B**ledli
15. Náš Pan Asistent Sbalil Biletářku
16. O Slečno Sejměte Též Podprsenku
17. Fikaní Chlapíci Brousili Inkům Antény
18. Herbert Nechce Armádní Krasavici Xenii Ranit

Mnemotechnické pomůcky (2)

Skupiny:

3. Scotland Yard Lapid Anglického Cestáře
4. Tisíce Zrzavých Hafanů
5. V Niobii Taví
6. Cromagnonci Mořili Waldemara
7. Mnohá Technika Rezaví
- 8.-10. Ferina Cobalt Ničí, Rumem Rozohněn Podstavec,
Osamělý Irský Planetolet
11. Cucej Agave Aurelie
12. Znovu Cadí Hydrargyryum

Ln: Laciné Ceny Prasat Nedovolily Prometheovi Sméstí Europu Gdyž
Théby Dýchaly Horkou Erotikou Tmavými Ybiškovými Loukami

An: Osmdesát devět Activních Thébanů Páchalo Ukrutné Nepřístojnosti
Půjčující Americký Camýk Bokakotorskému Calífovi Esteticky
Formulující Mladého Noblemana Laworovicou

