

ПЕРИОДЕН СИСТЕМ НА ЕЛЕМЕНТИТЕ

<http://www.periodni.com>

ПЕРИОДА	ГРУПА																	
	1 IA	2 IIA	РЕЛАТИВНАТА АТОМСКА МАСА (1)										13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1	1 1.0079 H ВОДОРОД		ГРУПА IUPAC: 13, 14, 15, 16, 17, 18 АТОМСКИ БРОЈ: 5, 10, 811 СИМБОЛ: B ИМЕ ЕЛЕМЕНТА: БОР															2 4.0026 He ХЕЛИУМ
2	3 6.941 Li ЛИТИУМ	4 9.0122 Be БЕРИЛИУМ											5 10.811 B БОР	6 12.011 C ЈАГЛЕРОД	7 14.007 N АЗОТ	8 15.999 O КИСЛОРОД	9 18.998 F ФЛУОР	10 20.180 Ne НЕОН
3	11 22.990 Na НАТРИУМ	12 24.305 Mg МАГНЕЗИУМ											13 26.982 Al АЛУМИНИУМ	14 28.086 Si СИЛИЦИУМ	15 30.974 P ФОСФОР	16 32.065 S СУЛФУР	17 35.453 Cl ХЛОР	18 39.948 Ar АРГОН
4	19 39.098 K КАЛИУМ	20 40.078 Ca КАЛЦИУМ	21 44.956 Sc СКАНДИУМ	22 47.867 Ti ТИТАН	23 50.942 V ВАНАДИУМ	24 51.996 Cr ХРОМ	25 54.938 Mn МАНГАН	26 55.845 Fe ЖЕЛЕЗО	27 58.933 Co КОБАЛТ	28 58.693 Ni НИКЕЛ	29 63.546 Cu БАКАР	30 65.38 Zn ЦИНК	31 69.723 Ga ГАЛИУМ	32 72.64 Ge ГЕРМАНИУМ	33 74.922 As АРСЕН	34 78.96 Se СЕЛЕН	35 79.904 Br БРОМ	36 83.798 Kr КРИПТОН
5	37 85.468 Rb РУБИДИУМ	38 87.62 Sr СТРОНЦИУМ	39 88.906 Y ИТРИУМ	40 91.224 Zr ЦИРКОНИУМ	41 92.906 Nb НОБИУМ	42 95.96 Mo МОЛИБДЕН	43 (98) Tc ТЕХНИЦИУМ	44 101.07 Ru РУТЕНИУМ	45 102.91 Rh РОДИУМ	46 106.42 Pd ПАЛАДИУМ	47 107.87 Ag СРЕБРО	48 112.41 Cd КАДМИУМ	49 114.82 In ИНДИУМ	50 118.71 Sn КАЛАЈ	51 121.76 Sb АНТИМОН	52 127.60 Te ТЕЛУР	53 126.90 I ЈОД	54 131.29 Xe КСЕНОН
6	55 132.91 Cs ЦЕЗИУМ	56 137.33 Ba БАРИУМ	57-71 La-Lu Лантаноиди	72 178.49 Hf ХАФИНИУМ	73 180.95 Ta ТАНТАЛ	74 183.84 W ВОЛФРАМ	75 186.21 Re РЕНИУМ	76 190.23 Os ОСМИУМ	77 192.22 Ir ИРИДИУМ	78 195.08 Pt ПЛАТИНА	79 196.97 Au ЗЛАТО	80 200.59 Hg ЖИВА	81 204.38 Tl ТАЛИУМ	82 207.2 Pb ОЛОВО	83 208.98 Bi БИЗМУТ	84 (209) Po ПОЛОНИУМ	85 (210) At АСТАТ	86 (222) Rn РАДОН
7	87 (223) Fr ФРАНЦИУМ	88 (226) Ra РАДИУМ	89-103 Ac-Lr Актиноиди	104 (267) Rf РАДЕРФОРДИУМ	105 (268) Db ДУБНИУМ	106 (271) Sg СИБОРГИУМ	107 (272) Bh БОРИУМ	108 (277) Hs ХАСИУМ	109 (276) Mt МАЈТНЕРИУМ	110 (281) Ds ДАРМШТАТИУМ	111 (280) Rg РЕНТГЕНИУМ	112 (285) Cn КОПЕРНИЦИУМ	113 (...) Uut УНУТРИУМ	114 (287) Ffl ФЛЕРОВИУМ	115 (...) Uup УНУПЕТИУМ	116 (291) Lv ЛИВЕРМОРИУМ	117 (...) Uus УНУНСЕПТИУМ	118 (...) Uuo УНУНОКТИУМ

■ Метал ■ Металоид ■ Неметал
■ Алкални метали ■ Халкогени елементи
■ Земноалкални метали ■ Халогени елементи
■ Преодни метали ■ Благородни гасови
■ Лантаноиди ■ Актиноиди

АГРЕГАТНА СОСТОЈБА (25 °C; 101 kPa)
Ne - гасовита Fe - цврста
Hg - течна Tc - синтетички

ЛАНТАНОИДИ

57 138.91 La ЛАНТАН	58 140.12 Ce ЦЕРИУМ	59 140.91 Pr ПРАЗЕДИУМ	60 144.24 Nd НЕОДИУМ	61 (145) Pm ПРОМЕТИУМ	62 150.36 Sm САМАРИУМ	63 151.96 Eu ЕВРОПИУМ	64 157.25 Gd ГАДОЛИНИУМ	65 158.93 Tb ТЕРБИУМ	66 162.50 Dy ДИСПРОЗИУМ	67 164.93 Ho ХОЛМИУМ	68 167.26 Er ЕРБИУМ	69 168.93 Tm ТИЛИУМ	70 173.05 Yb ИТЕРБИУМ	71 174.97 Lu ЛУТЕЦИУМ
----------------------------------	----------------------------------	-------------------------------------	-----------------------------------	------------------------------------	------------------------------------	------------------------------------	--------------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------------	-----------------------------------	----------------------------------	----------------------------------	------------------------------------	------------------------------------

АКТИНОИДИ

89 (227) Ac АКТИНИУМ	90 232.04 Th ТОРИУМ	91 231.04 Pa ПРОТАКТИНИУМ	92 238.03 U УРАН	93 (237) Np НЕПТУНИУМ	94 (244) Pu ПЛУТОНИУМ	95 (243) Am АМЕРИЦИУМ	96 (247) Cm КИРИУМ	97 (247) Bk БЕРКЛИУМ	98 (251) Cf КАЛИФОРНИУМ	99 (252) Es АЈНШТАЈНИУМ	100 (257) Fm ФЕРМИУМ	101 (258) Md МЕНДЕЛЕВИУМ	102 (259) No НОБЕЛИУМ	103 (262) Lr ЛОРЕНЦИУМ
-----------------------------------	----------------------------------	--	-------------------------------	------------------------------------	------------------------------------	------------------------------------	---------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------------	-----------------------------------	---------------------------------------	------------------------------------	-------------------------------------

Copyright © 2013 Eni Generali



www.periodni.com

(1) Atomic Weights of the Elements 2007, Pure Appl. Chem., 81, No. 11, 2131-2156 (2009)