

KÜLÖNFÉLE PERIÓDUSOS RENDSZEREK

Reihen	Gruppe I. - R ⁺ O	Gruppe II. - RO	Gruppe III. - R ²⁺ O ³	Gruppe IV. RH ⁴ - R ²⁺ O ²	Gruppe V. RH ³ - R ²⁺ O ⁵	Gruppe VI. RH ² - RO ³	Gruppe VII. RH - R ²⁺ O ⁷	Gruppe VIII. - RO ⁴
1	H = 1							
2	Li = 7	Be = 9,4	B = 11	C = 12	N = 14	O = 16	F = 19	
3	Na = 23	Mg = 24	Al = 27,3	Si = 28	P = 31	S = 32	Cl = 35,5	
4	K = 39	Ca = 40	- = 44	Ti = 48	V = 51	Cr = 52	Mn = 55	Fe = 56, Co=59 Ni=59, Cu=63
5	(Cu = 63)	Zn = 65	- = 68	- = 72	As = 75	Se = 78	Br = 80	
6	Rb = 85	Sr = 87	?Yt = 88	Zr = 90	Nb = 94	Mo = 96	- = 100	Ru=104, Rh=104 Pd=106, Ag=108
7	Ag = 108	Cd = 112	In = 113	Sn = 118	Sb = 122	Te = 125	J = 127	
8	Cs = 133	Ba = 137	?Di = 138	?Ce = 140	-	-	-	- - - -
9	(-)	-	-	-	-	-	-	
10	-	-	?Er = 178	?La = 180	Ta = 182	W = 184	-	Os=195, Ir=197, Pt=198, Au=199
11	(Au = 199)	Hg = 200	Tl = 204	Pb = 207	Bi = 208	-	-	
12	-	-	-	Th = 231	-	U = 240	-	- - - -

A Mengyelejev-féle periódusos rendszer (63 elemet tartalmaz)

Periodic Table of the Elements
1869, by Dmitri Mendeleev, Russian Bigamist

Some scientists think Helium should go here.

Some scientists think Hydrogen should go here.

1914: They reorganized the table by atomic number instead of atomic weight.

1923: They added a whole column.

Warning. Warning. Chemical Periodicity is a theory. The theory keeps changing. The theory is under dispute. Teach alternative theories to children.

26 elements have been added since 1923. When will it end?

1940s: They added two rows.

57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb
89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No

A Mengyelejev-féle periódusos rendszer fejlesztésének lépései

AZ ELEMEL PERIÓDUSOS RENDSZERE

Magyar név **Ezüst** Vegyjel **Ag**
 Rendszám **47** Relatív atomtömeg **107,8682** Sűrűség **10,49** Végül **Elektronegativitás**

1	2											13	14	15	16	17	18
1 H 1,00794	2 He 4,002602											5 B 10,811	6 C 12,011	7 N 14,0067	8 O 15,9994	9 F 18,9984	10 Ne 20,1797
3 Li 6,941	4 Be 9,0122											13 Al 26,9815	14 Si 28,0855	15 P 30,9738	16 S 32,065	17 Cl 35,453	18 Ar 39,948
11 Na 22,989769	12 Mg 24,3050	21 Sc	22 Ti 47,88	23 V 50,9415	24 Cr 51,9961	25 Mn 54,9380	26 Fe 55,847	27 Co 58,9332	28 Ni 58,69	29 Cu 63,546	30 Zn 65,39	31 Ga 69,723	32 Ge 72,61	33 As 74,9216	34 Se 78,94	35 Br 79,904	36 Kr 83,80
19 K 39,0983	20 Ca 40,078	39 Y	40 Zr 91,224	41 Nb 92,9064	42 Mo 95,94	43 Tc 98,9062	44 Ru 101,07	45 Rh 102,9055	46 Pd 106,42	47 Ag 107,8682	48 Cd 112,411	49 In 114,82	50 Sn 118,710	51 Sb 121,75	52 Te 127,60	53 I 126,905	54 Xe 131,29
37 Rb 85,4678	38 Sr 87,62	57 La	58 Ce 137,905	59 Pr 140,9077	60 Nd 144,24	61 Pm	62 Sm 150,36	63 Eu 151,965	64 Gd 157,25	65 Tb 158,9253	66 Dy 162,50	67 Ho 164,9304	68 Er 167,26	69 Tm 168,9342	70 Yb 173,04	71 Lu 174,967	
55 Cs 132,9054	56 Ba 137,327	72 Hf 178,49	73 Ta 180,9479	74 W 183,85	75 Re 186,207	76 Os 190,2	77 Ir 192,22	78 Pt 195,08	79 Au 196,9665	80 Hg 200,59	81 Tl 204,3843	82 Pb 207,2	83 Bi 208,9804	84 Po 209	85 At 209	86 Rn 222	
87 Fr 223	88 Ra 226	89 Ac	90 Th 232,0377	91 Pa 231,036	92 U 238,0289	93 Np 237,0481	94 Pu 244,0642	95 Am 243,0613	96 Cm 247,0713	97 Bk 247,0713	98 Cf 251,0825	99 Es 252,083	100 Fm 257,10	101 Md 258,10	102 No 259,10	103 Lr 260,10	

AKÁLI FÉMEK

AKÁLI FÖLDÉMEK

LANFANDÁK

AKTINIDÁK

KALKOGÉNEK

HALOGÉNEK

NEMESGÁZOK

AZ ELEMEL NEM STABIL ISOTÓPIÁJA

MESTERSÉGESEN ELŐÁLLÍTOTT ELEM

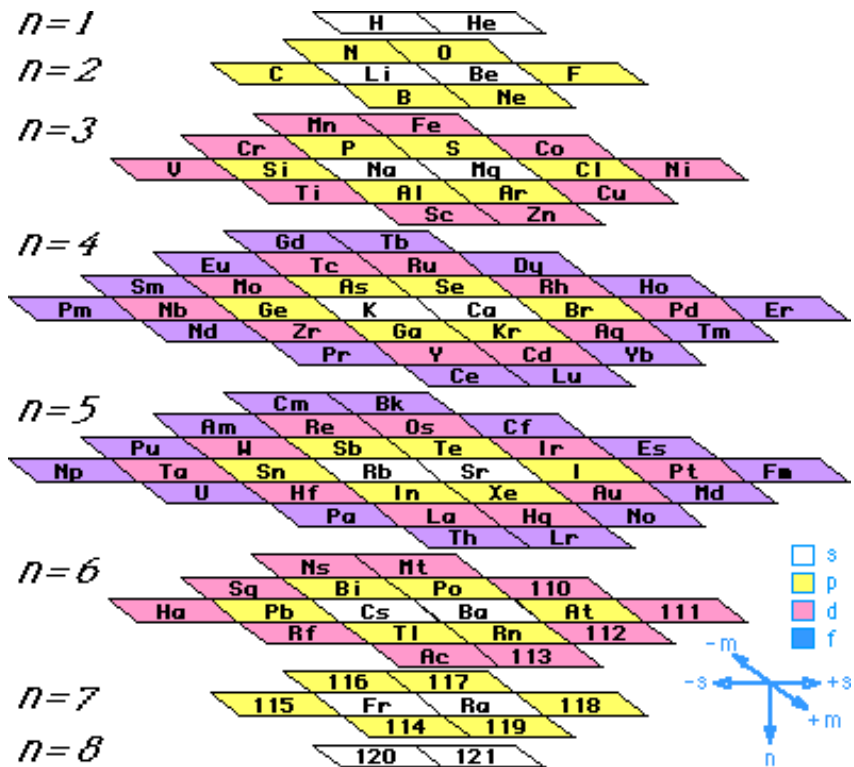
GÁZVELEM 20°C-ON

CSÉPPFÖLDES ELEM 20°C-ON

SZILÁRD ELEM 20°C-ON

*Szisztematikus név az IUPAC javaslat szerint

A ma leggyakrabban használatos periódusos rendszer



Dr. Timmothy Stowe periódusos rendszere

A Filling-féle periódusos rendszer alkalmas arra, hogy az elektronszerkezet alapján keressük ki az egyes kémiai elemeket

Paul Giguere periódusos rendszere a tér három irányában van elhelyezve.

Forrás: <http://chemlab.pc.maricopa.edu/periodic/stowetable.html>
http://www.re-discovery.org/per_table_lg.gif