Periodická tabulka prvků

Periody

Alkalické kovy
Skupina 1

Kovy alkalických zemin
2

Přechodné kovy
3 4 5 6 7 8 9 10 11 12

Triely 13 | Tetrely 14 | Pniktogeny 15 | Chalkogeny 16 | Halogeny 17

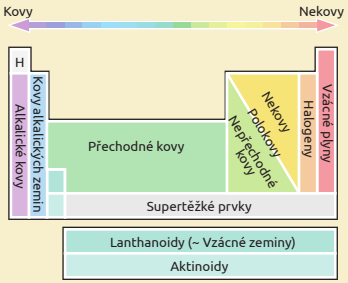
Vzácné plyny
18

Značka prvku
Atomové číslo
počet protonů v jádře
Symboly
Jméno
výskyt či použití
Jak se prvek používá (používal) nebo kde se nachází v přírodě

Pevná látka
Kapalina
Plyn
při pokojové teplotě
Barva symbolu představuje barvu prvku v jeho nejběžnější podobě.
Příklady: kovový vzhled; červená kapalina; bezbarvý plyn

Lidské tělo
deset nejčastějších prvků
Zemská kůra
osm nejčastějších prvků
Magnetický
feromagnetický za pokojové teploty
Vzácný kov
korozivzdorný
Radioaktivní
všechny jeho izotopy jsou radioaktivní
Pouze stopový výskyt v přírodě
tvoří méně než miliontinu procenta zemské kůry
Nevyskytuje se v přírodě
uměle připraven člověkem

Podbarvení



	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	H 1 Vodík																	He 2 Helium
2	Li 3 Lithium	Be 4 Beryllium											B 5 Bor	C 6 Uhlík	N 7 Dusík	O 8 Kyslík	F 9 Fluor	Ne 10 Neon
3	Na 11 Sodík	Mg 12 Hořčík											Al 13 Hliník	Si 14 Křemík	P 15 Fosfor	S 16 Síra	Cl 17 Chlor	Ar 18 Argon
4	K 19 Draslík	Ca 20 Vápník	Sc 21 Skandium	Ti 22 Titan	V 23 Vanad	Cr 24 Chrom	Mn 25 Mangan	Fe 26 Železo	Co 27 Kobalt	Ni 28 Nikl	Cu 29 Měď	Zn 30 Zinek	Ga 31 Gallium	Ge 32 Germanium	As 33 Arsen	Se 34 Selen	Br 35 Brom	Kr 36 Krypton
5	Rb 37 Rubidium	Sr 38 Stroncium	Y 39 Yttrium	Zr 40 Zirkonium	Nb 41 Niob	Mo 42 Molybden	Tc 43 Technecium	Ru 44 Ruthenium	Rh 45 Rhodium	Pd 46 Palladium	Ag 47 Stříbro	Cd 48 Kadmium	In 49 Indium	Sn 50 Cín	Sb 51 Antimon	Te 52 Tellur	I 53 Jod	Xe 54 Xenon
6	Cs 55 Cesium	Ba 56 Baryum	57 - 71 Lanthanoidy	Hf 72 Hafnium	Ta 73 Tantal	W 74 Wolfram	Re 75 Rhenium	Os 76 Osmium	Ir 77 Iridium	Pt 78 Platina	Au 79 Zlato	Hg 80 Rtuť	Tl 81 Thallium	Pb 82 Olovo	Bi 83 Bismut	Po 84 Polonium	At 85 Astat	Rn 86 Radon
7	Fr 87 Francium	Ra 88 Radium	89 - 103 Aktinoidy	Rf 104 Rutherfordium	Db 105 Dubnium	Sg 106 Seaborgium	Bh 107 Bohrium	Hs 108 Hassium	Mt 109 Meitnerium	Ds 110 Darmstadtium	Rg 111 Roentgenium	Cn 112 Kopernicium	Nh 113 Nihonium	Fl 114 Flerovium	Mc 115 Moscovium	Lv 116 Livermorium	Ts 117 Tennessin	Og 118 Oganesson
8	119	120	121...															

Supertěžké prvky

radioaktivní, nevyskytují se v přírodě, využitelné pouze pro výzkum

Lanthanoidy (Vzácné zeminy = lanthanoidy + Sc + Y)	La 57 Lanthan	Ce 58 Cer	Pr 59 Praseodym	Nd 60 Neodym	Pm 61 Promethium	Sm 62 Samarium	Eu 63 Europium	Gd 64 Gadolinium	Tb 65 Terbium	Dy 66 Dysprosium	Ho 67 Holmium	Er 68 Erbium	Tm 69 Thulium	Yb 70 Ytterbium	Lu 71 Lutecium
Aktinoidy	Ac 89 Aktinium	Th 90 Thorium	Pa 91 Protaktinium	U 92 Uran	Np 93 Neptunium	Pu 94 Plutonium	Am 95 Americium	Cm 96 Curium	Bk 97 Berkelium	Cf 98 Kalifornium	Es 99 Einsteinium	Fm 100 Fermium	Md 101 Mendělevium	No 102 Nobelium	Lr 103 Lawrencium

radioaktivní, nevyskytují se v přírodě, využitelné pouze pro výzkum

© 2005 - 2017 Keith Enevoldsen (thinkzone.wlonk.com) licence CC BY-SA 4.0; k 200. výročí českého chemického názvosloví zčeštil Vopičák, 2018