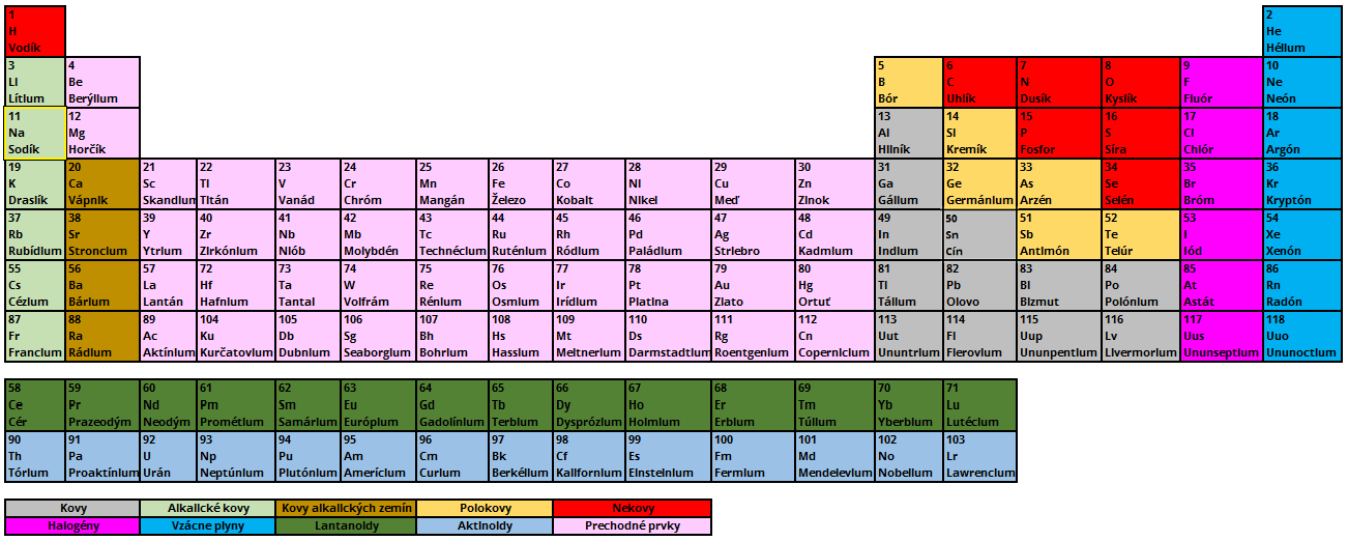
Sodík (Na) :)

Prvok I.A skupiny periodickej sústavy, patrí medzi alkalické kovy. Striebristý mäkký reaktívny kov.



1 H Vodík																	2 He Hélium
3 Li Lítium	4 Be Berýllum											5 B Bór	6 C Uhlík	7 N Dusík	8 O Kyslík	9 F Fluór	10 Ne Neón
11 Na Sodík	12 Mg Horčík											13 Al Hliník	14 Si Kremík	15 P Fosfor	16 S Síra	17 Cl Chlór	18 Ar Argón
19 K Draslík	20 Ca Vápnik	21 Sc Skandium	22 Ti Titán	23 V Vanád	24 Cr Chróm	25 Mn Mangán	26 Fe Železo	27 Co Kobalt	28 Ni Nikel	29 Cu Meď	30 Zn Zinok	31 Ga Gálium	32 Ge Germánium	33 As Arzén	34 Se Selén	35 Br Bróm	36 Kr Kryptón
37 Rb Rubídium	38 Sr Stroncium	39 Y Yttrium	40 Zr Zirkónium	41 Nb Nióbium	42 Mb Molybdén	43 Tc Technécium	44 Ru Ruténium	45 Rh Ródium	46 Pd Paládium	47 Ag Strieborо	48 Cd Kadmium	49 In Indium	50 Sn Cín	51 Sb Antimón	52 Te Telúr	53 I Jód	54 Xe Xenón
55 Cs Cézium	56 Ba Bárium	57 La Lantán	72 Hf Hafnium	73 Ta Tantal	74 W Volfrám	75 Re Rénium	76 Os Osmium	77 Ir Iridium	78 Pt Platina	79 Au Zlato	80 Hg Ortuť	81 Tl Tálium	82 Pb Olovo	83 Bi Bizmut	84 Po Polónium	85 At Astát	86 Rn Radón
87 Fr Francium	88 Ra Rádium	89 Ac Aktínium	104 Ku Kurčatovium	105 Db Dubnium	106 Sg Seaborgium	107 Bh Bohrium	108 Hs Hassium	109 Mt Meitnerium	110 Ds Darmstadtium	111 Rg Roentgenium	112 Cn Copernicium	113 Uut Ununtrium	114 Fl Flerovium	115 Uup Ununpentium	116 Lv Livermorium	117 Uus Ununseptium	118 Uuo Ununoctium

58 Ce Cér	59 Pr Prazeodým	60 Nd Neodým	61 Pm Prométium	62 Sm Samárium	63 Eu Európium	64 Gd Gadolínium	65 Tb Terbium	66 Dy Dysprózium	67 Ho Holmium	68 Er Erbium	69 Tm Túlium	70 Yb Yterbium	71 Lu Lutécium
90 Th Tórium	91 Pa Proaktínium	92 U Urán	93 Np Neptúnium	94 Pu Plutónium	95 Am Américium	96 Cm Curium	97 Bk Berkélium	98 Cf Kalifornium	99 Es Einsteinium	100 Fm Fermium	101 Md Mendelevium	102 No Nobelium	103 Lr Lawrencium

Kovy	Alkalické kovy	Kovy alkalických zemín	Polokovy	Nekovy
Halogény	Vzácne plyny	Lantanoidy	Aktinoidy	Prechodné prvky

V prírode sa vyskytuje iba v zlúčeninách. V živom organizme sa podieľa na udržiavaní acidobázickej rovnováhy a osmotického tlaku v telových tekutinách. Používa sa na výrobu sodíkových lámp, s draslíkom tvorí chladiacu zmes v niektorých druhoch atómových reaktorov. Najdôležitejšie zlúčeniny sú chlorid sodný NaCl (kuchynská soľ), hydroxid sodný NaOH.

Copyright © 2013 - 2026 Encyklopédia poznania