

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 Berýlium											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 Brom	36 Kr Kryptón						
37 Rb Rubídium	38 Sr Stroncium	39 Y Ytrium	40 Zr Zirkónium	41 Nb Niób	42 Mo Molybdén	43 Tc Technécium	44 Ru Ruténium	45 Rh Ródlum	46 Pd Paládium	47 Ag Striebro	48 Cd Kadmium	49 In Indium	50 Sn Cín	51 Sb Antimón	52 Te Telúr	53 I Iód	54 Xe Xenón						
55 Cs Cézium	56 Ba Bárium	57 La Lantán	58 Ce Cérium	59 Pr Prazeodým	60 Nd Neodým	61 Pm Prométiu	62 Sm Samárrium	63 Eu Európiu	64 Gd Gadolínium	65 Tb Terblum	66 Dy Dyspróziu	67 Ho Holmium	68 Er Erbium	69 Tm Tulium	70 Yb Yberblum	71 Lu Lutécium	85 At Astat	86 Rn Radón					
87 Fr Francium	88 Ra Rádium	89 Ac Aktínium	90 Th Tórium	91 Pa Proaktínium	92 U Urán	93 Np Neptúnium	94 Pu Plutónium	95 Am Americium	96 Cm Curium	97 Bk Berkélium	98 Cf Kalfornium	99 Es Einstelium	100 Fm Fermium	101 Md Mendelevium	102 No Nobelium	103 Lr Lawrencium	112 Cn Copernicium	113 Nh Ununtrium	114 Fl Flerovium	115 Uup Ununpentium	116 Lv Livermorium	117 Uus Unseptium	118 Uuo Ununoctium
Kovy		Alkalické kovy		Kovy alkalických zemin		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 lúčových trubíc, s draslíkom tvorí chladiacu zmes v niektorých druhoch atómových reaktorov. Najdôležitejšie zlúčeniny sú chlorid sodný NaCl (kuchynská soľ), hydroxid sodný NaOH.