

Mendeljejev periodni sistem elemenata /hemija/

Autor / Contributed by PANS - poslovni adresar
Saturday, 11 April 2009

Mendeljejev periodni sistem elemenata. Periodni sistem elemenata čini 118 elemenata koji se međusobno razlikuju po fizičkim i hemijskim osobinama. Elementi sličnih osobina stavljeni su u iste grupe. Elementi istog skupa su obojeni istom bojom.

Alkalni zemljani metali Ostali metali Lantanidi

1 H " vodonik
2 He - helijum
3 Li - litijum
4 Be " berilijum
5 B " bor
6 C " ugljenik
7 N " azot
8 O " kiseonik
9 F " fluor
10 Ne " neon
11 Na " natrijum
12 Mg " magnezijum
13 Al " aluminijum
14 Si " silicijum
15 P " fosfor
16 S " sumpor
17 Cl " hlor
18 Ar " argon
19 K " kalijum
20 Ca " kalcijum
21 Sc " skandinavijum
22 Ti - titan
23 V " vanadijum
24 Cr " hrom
25 Mn - mangan
26 Fe " gvožđe
27 Co " kobalt
28 Ni " nikl
29 Cu " bakar
30 Zn " cink
31 Ga " galijum
32 Ge " germanijum
33 As " arsen
34 Se " selen
35 Br " brom
36 Kr " kripton
37 Rb " rubidijum
38 Sr " stroncijum
39 Y " itrijum
40 Zr " cirkonijum
41 Nb " niobijum
42 Mo " molibden
43 Tc " tehnecijum
44 Ru " rutenijum
45 Rh " rodijum
46 Pd " paladijum
47 Ag " srebro
48 Cd " kadmijum
49 In " indijum
50 Sn " kalaj
51 Sb " antimon
52 Te " telurijum
53 I " jod

54 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Xe $\hat{A}\hat{E}$ ksenon
 55 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Cs $\hat{A}\hat{E}$ cezijum
 56 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Ba $\hat{A}\hat{E}$ barijum
 57 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ La $\hat{A}\hat{E}$ lantan
 72 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Hf $\hat{A}\hat{E}$ hafnijum
 73 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Ta $\hat{A}\hat{E}$ tantal
 74 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ W $\hat{A}\hat{E}$ volfram
 75 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Re $\hat{A}\hat{E}$ renijum
 76 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Os $\hat{A}\hat{E}$ osmijum
 77 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Ir $\hat{A}\hat{E}$ iridijum
 78 $\hat{A} \hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Pt $\hat{A}\hat{E}$ platina
 79 $\hat{A} \hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Au $\hat{A}\hat{E}$ zlato
 80 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Hg $\hat{A}\hat{E}$ $\hat{A}\frac{3}{4}$ iva
 81 $\hat{A} \hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Tl $\hat{A}\hat{E}$ talijum
 82 $\hat{A} \hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Pb $\hat{A}\hat{E}$ olovo
 83 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Bi $\hat{A}\hat{E}$ bizmut
 84 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Po $\hat{A}\hat{E}$ polonijum
 85 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ At $\hat{A}\hat{E}$ astatit
 86 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Rn $\hat{A}\hat{E}$ radon
 87 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Fr $\hat{A}\hat{E}$ francijum
 88 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Ra $\hat{A}\hat{E}$ radijum
 89 $\hat{A} \hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Ac $\hat{A}\hat{E}$ aktinijum
 104 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Rf $\hat{A}\hat{E}$ raderfordijum (unnilquadium) / Ku - kur \hat{A} atovijum
 105 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Db $\hat{A}\hat{E}$ dubnijum (unnilpentium) / Ha - hanijum
 106 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Sg $\hat{A}\hat{E}$ unnilhexium
 107 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Bh $\hat{A}\hat{E}$ unnilseptium
 108 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Hs $\hat{A}\hat{E}$ unniloctium
 109 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Mt $\hat{A}\hat{E}$ unnilennium

58 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Ce $\hat{A}\hat{E}$ cerijum
 59 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Pr $\hat{A}\hat{E}$ prazeodijum
 60 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Nd $\hat{A}\hat{E}$ neodijum
 61 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Pm - prometijum
 62 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Sm $\hat{A}\hat{E}$ samarijum
 63 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Eu $\hat{A}\hat{E}$ europijum
 64 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Gd $\hat{A}\hat{E}$ gadolinijum
 65 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Tb $\hat{A}\hat{E}$ terbijum
 66 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Dy $\hat{A}\hat{E}$ disprozijum
 67 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Ho $\hat{A}\hat{E}$ holmijum
 68 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Er $\hat{A}\hat{E}$ erbijum
 69 $\hat{A} \hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Tm $\hat{A}\hat{E}$ tulijum
 70 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Yb $\hat{A}\hat{E}$ iterbijum
 71 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Lu $\hat{A}\hat{E}$ lutecijum
 90 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Th $\hat{A}\hat{E}$ torijum
 91 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Pa $\hat{A}\hat{E}$ protaktinijum
 92 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ U $\hat{A}\hat{E}$ uranijum
 93 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Np - neptunijum
 94 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Pu - plutonijum
 95 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Am - americijum
 96 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Cm - kirijum
 97 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Bk - berkljum
 98 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Cf - kalifornijum
 99 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Es - ajn \hat{A} tajnijum
 100 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Fm - fermijum
 101 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Md - mendeljevijum
 102 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ No - nobelijum
 103 $\hat{A} \hat{A} \hat{A}$ Lr - lorencijum

\hat{A}				H	\hat{A}		He		Li		Be	\hat{A}	B	C	N
	O	F		Ne		Na		Mg	\hat{A}		Al	Si	P	S	
Cl	Ar			K		Ca	Sc		V		Cr	Mn		Fe	
Co	Ni		Cu	Zn		Ga	Ge	As	Se		Br	Kr			
Rb	Sr		Y	Zr		Nb	Mo	Tc	Ru		Rh	Pd		Ag	
Cd	In		Sn	Sb		Te	J	Xe			Cs	Ba		La	

Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi
Po	At	Rn	Fr	Ra	Ac	Unq	Unp	Unh			
Uns	Uno	Une	Â	Â	Â	Â	Â	Â	Â	Â	Â
Â	Â	Â	Â	Â	Â	Â	Â	Â	Â	Â	Â
Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Ce	Yb	Lu
Â	Â	Â	Th	Pa	U	Np	Pu	Am		Cm	Bk
Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	Â	Â	Â	Â	Â	Â
Â	Â	Â	Â	Â	Alkalni	metali	Alkalni	zemljani metali	metali	metali	metali
Â	Â	Â	Promenljivi metali	metali	metali	metali	metali	metali	metali	metali	metali
Nemetali	Ostali	metali	metali	metali	metali	metali	Plemeniti gasovi	metali	metali	metali	metali
Aktinidi	metali	metali	metali	metali	Lantanidi	metali	metali	metali	metali	metali	metali

Â ...pogledajte i Hemijski elementi sa simbolima, rednim brojevima i relativnim atomskim masama