

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

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

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