



NACIONALNI CENTAR ZA VANJSKO  
VREDNOVANJE OBRAZOVANJA

Identifikacijska  
naljepnica

PAŽLJIVO NALIJEPI TI

# KEMIJA

Knjižica PSE

KEM T D

KEM.17.HR.R.T1.04



6568



12

Periodni sustav elemenata IUPAC

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18		
<div>1 <b>H</b> 1,01</div>																		<div>2 <b>He</b> 4,00</div>	
3	<div>4 <b>Be</b> 9,01</div>																	9	10
11	<div>12 <b>Mg</b> 24,3</div>																	17	18
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36		
<b>K</b> 39,1	<b>Ca</b> 40,1	<b>Sc</b> 45,0	<b>Ti</b> 47,9	<b>V</b> 50,9	<b>Cr</b> 52,0	<b>Mn</b> 54,9	<b>Fe</b> 55,8	<b>Co</b> 58,9	<b>Ni</b> 58,7	<b>Cu</b> 63,5	<b>Zn</b> 65,4	<b>Ga</b> 69,7	<b>Ge</b> 72,6	<b>As</b> 74,9	<b>Se</b> 79,0	<b>Br</b> 79,9	<b>Kr</b> 83,8		
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54		
<b>Rb</b> 85,5	<b>Sr</b> 87,6	<b>Y</b> 88,9	<b>Zr</b> 91,2	<b>Nb</b> 92,9	<b>Mo</b> 95,9	<b>Tc</b> [98]	<b>Ru</b> 101	<b>Rh</b> 103	<b>Pd</b> 106	<b>Ag</b> 108	<b>Cd</b> 112	<b>In</b> 115	<b>Sn</b> 119	<b>Sb</b> 122	<b>Te</b> 128	<b>I</b> 127	<b>Xe</b> 131		
55	56	57-71 lantanoidi	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86		
<b>Cs</b> 133	<b>Ba</b> 137		<b>Hf</b> 178	<b>Ta</b> 181	<b>W</b> 184	<b>Re</b> 186	<b>Os</b> 190	<b>Ir</b> 192	<b>Pt</b> 195	<b>Au</b> 197	<b>Hg</b> 201	<b>Tl</b> 204	<b>Pb</b> 207	<b>Bi</b> 209	<b>Po</b> [209]	<b>At</b> [210]	<b>Rn</b> [222]		
87	88	89-103 aktinoidi	104	105	106	107	108	109	110	111	112								
<b>Fr</b> [223]	<b>Ra</b> [226]		<b>Rf</b> [261]	<b>Db</b> [262]	<b>Sg</b> [266]	<b>Bh</b> [264]	<b>Hs</b> [277]	<b>Mt</b> [268]	<b>Ds</b> [269]	<b>Rg</b> [272]	<b>Cn</b> [285]								
57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71					
<b>La</b> 139	<b>Ce</b> 140	<b>Pr</b> 141	<b>Nd</b> 144	<b>Pm</b> [145]	<b>Sm</b> 150	<b>Eu</b> 152	<b>Gd</b> 157	<b>Tb</b> 159	<b>Dy</b> 163	<b>Ho</b> 165	<b>Er</b> 167	<b>Tm</b> 169	<b>Yb</b> 173	<b>Lu</b> 175					
89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103					
<b>Ac</b> [227]	<b>Th</b> 232	<b>Pa</b> 231	<b>U</b> 238	<b>Np</b> [237]	<b>Pu</b> [244]	<b>Am</b> [243]	<b>Cm</b> [247]	<b>Bk</b> [247]	<b>Cf</b> [251]	<b>Es</b> [252]	<b>Fm</b> [257]	<b>Md</b> [258]	<b>No</b> [259]	<b>Lr</b> [262]					



## TEMELJNE PRIRODNE KONSTANTE

<i>Veličina</i>	<i>Znak</i>	<i>Vrijednost</i>
brzina svjetlosti u vakuumu	$c_0$	$3,00 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$
Planckova konstanta	$h$	$6,63 \times 10^{-34} \text{ J s}$
elementarni naboj	$e$	$1,60 \times 10^{-19} \text{ C}$
masa mirovanja elektrona	$m_e$	$9,11 \times 10^{-31} \text{ kg}$
masa mirovanja protona	$m_p$	$1,67 \times 10^{-27} \text{ kg}$
masa mirovanja neutrona	$m_n$	$1,67 \times 10^{-27} \text{ kg}$
atomska masena konstanta, unificirana atomska jedinica mase, dalton	$m_u = 1 \text{ u} = 1 \text{ Da}$	$1,66 \times 10^{-27} \text{ kg}$
Avogadrova konstanta	$L, N_A$	$6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
Boltzmannova konstanta	$k$	$1,38 \times 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$
Faradayeva konstanta	$F$	$9,65 \times 10^4 \text{ C mol}^{-1}$
molarna plinska konstanta	$R$	$8,31 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
nula Celzijeve temperature		$273 \text{ K}$
molarni volumen idealnoga plina ( $p = 101,325 \text{ kPa}$ , $t = 0 \text{ }^\circ\text{C}$ )	$V_m$	$22,4 \text{ L mol}^{-1}$



Prazna stranica

