

# Periodni sistem elementov

1																	18		
1	<b>H</b> vodik 1.008																	2	<b>He</b> helij 4.0026
2	<b>Li</b> litij 6.94	<b>Be</b> berilij 9.0122																	
3	<b>Na</b> natrij 22.99	<b>Mg</b> magnezij 24.305																	
4	<b>K</b> kalij 39.098	<b>Ca</b> kalcij 40.078	<b>Sc</b> skandij 44.956	<b>Ti</b> titan 47.867	<b>V</b> vanadij 50.942	<b>Cr</b> krom 51.996	<b>Mn</b> mangan 54.938	<b>Fe</b> železo 55.845	<b>Co</b> kobalt 58.933	<b>Ni</b> nikelj 58.693	<b>Cu</b> baker 63.546	<b>Zn</b> cink 65.38	<b>Ga</b> galij 69.723	<b>Ge</b> germanij 72.63	<b>As</b> arzen 74.922	<b>Se</b> selen 78.971	<b>Br</b> brom 79.904	<b>Kr</b> kripton 83.798	
5	<b>Rb</b> rubidij 85.468	<b>Sr</b> stroncij 87.62	<b>Y</b> itrij 88.906	<b>Zr</b> cirkonij 91.224	<b>Nb</b> niobij 92.906	<b>Mo</b> molibden 95.95	<b>Tc</b> tehnecij [98]	<b>Ru</b> rutenij 101.07	<b>Rh</b> rodij 102.91	<b>Pd</b> paladij 106.42	<b>Ag</b> srebro 107.87	<b>Cd</b> kadmij 112.41	<b>In</b> indij 114.82	<b>Sn</b> kositer 118.71	<b>Sb</b> antimon 121.76	<b>Te</b> telur 127.6	<b>I</b> jod 126.9	<b>Xe</b> ksenon 131.29	
6	<b>Cs</b> cezij 132.91	<b>Ba</b> barij 137.33	lanthanoidi	<b>Hf</b> hafnij 178.49	<b>Ta</b> tantal 180.95	<b>W</b> volfram 183.84	<b>Re</b> renij 186.21	<b>Os</b> osmij 190.23	<b>Ir</b> iridij 192.22	<b>Pt</b> platina 195.08	<b>Au</b> zlato 196.97	<b>Hg</b> živo srebro 200.59	<b>Tl</b> talij 204.38	<b>Pb</b> svinec 207.2	<b>Bi</b> bizmut 208.98	<b>Po</b> polonij [209]	<b>At</b> astat [210]	<b>Rn</b> radon [222]	
7	<b>Fr</b> francij [223]	<b>Ra</b> radij [226]	aktinoidi	<b>Rf</b> raderfordij [267]	<b>Db</b> dubnij [268]	<b>Sg</b> siborgij [269]	<b>Bh</b> borij [270]	<b>Hs</b> hasij [270]	<b>Mt</b> majtnerij [278]	<b>Ds</b> darmštattij [281]	<b>Rg</b> rentgenij [282]	<b>Cn</b> kopernicij [285]	<b>Nh</b> nihonij [286]	<b>Fl</b> flerovij [289]	<b>Mc</b> moskovij [290]	<b>Lv</b> livermorij [293]	<b>Ts</b> tenes [294]	<b>Og</b> oganeson [294]	

Z	Ra	
<b>KS</b>	•	trdno tekoče plinasto skupščeno
N		
Ar		

Z: Atomsko število  
 RA: Radioaktiven  
 KS: Kemijski simbol  
 I: Ime  
 Ar: Relativna atomska masa

6	<b>La</b> lantan 138.91	<b>Ce</b> cerij 140.12	<b>Pr</b> prazeodim 140.91	<b>Nd</b> neodim 144.24	<b>Pm</b> prometij [145]	<b>Sm</b> samarij 150.36	<b>Eu</b> evropij 151.96	<b>Gd</b> gadolinij 157.25	<b>Tb</b> terbij 158.93	<b>Dy</b> disprozij 162.5	<b>Ho</b> holmij 164.93	<b>Er</b> erbij 167.26	<b>Tm</b> tulij 168.93	<b>Yb</b> iterbij 173.05	<b>Lu</b> lutecij 174.97
7	<b>Ac</b> aktinij [227]	<b>Th</b> torij 232.04	<b>Pa</b> protaktinij 231.04	<b>U</b> uran 238.03	<b>Np</b> neptunij [237]	<b>Pu</b> plutonij [244]	<b>Am</b> americij [243]	<b>Cm</b> kirij [247]	<b>Bk</b> berkelij [247]	<b>Cf</b> kalifornij [251]	<b>Es</b> ajnštajnij [252]	<b>Fm</b> fermij [257]	<b>Md</b> mendelevij [258]	<b>No</b> nobelij [259]	<b>Lr</b> lavrencij [266]