

PERIODIC TABLE OF THE ELEMENTS

s		d										p					18
1A												3A	4A	5A	6A	7A	8A
1 <i>H</i> 1.008	2 <i>He</i> 4.0026											13 <i>B</i> 10.82	14 <i>C</i> 12.011	15 <i>N</i> 14.007	16 <i>O</i> 15.999	17 <i>F</i> 18.998	18 <i>Ne</i> 20.180
3 <i>Li</i> 6.97	4 <i>Be</i> 9.012											13 <i>Al</i> 26.982	14 <i>Si</i> 28.085	15 <i>P</i> 30.974	16 <i>S</i> 32.07	17 <i>Cl</i> 35.45	18 <i>Ar</i> 39.948
11 <i>Na</i> 22.990	12 <i>Mg</i> 24.305	3 <i>B</i>	4 <i>C</i>	5 <i>N</i>	6 <i>O</i>	7 <i>F</i>	8 <i>Ne</i>	9 <i>Na</i>	10 <i>Mg</i>	11 <i>Al</i>	12 <i>Si</i>	13 <i>P</i>	14 <i>S</i>	15 <i>Cl</i>	16 <i>Ar</i>		
19 <i>K</i> 39.098	20 <i>Ca</i> 40.078	21 <i>Sc</i> 44.956	22 <i>Ti</i> 47.867	23 <i>V</i> 50.942	24 <i>Cr</i> 51.996	25 <i>Mn</i> 54.938	26 <i>Fe</i> 55.847	27 <i>Co</i> 58.933	28 <i>Ni</i> 58.693	29 <i>Cu</i> 63.546	30 <i>Zn</i> 65.39	31 <i>Ga</i> 69.723	32 <i>Ge</i> 72.63	33 <i>As</i> 74.922	34 <i>Se</i> 78.96	35 <i>Br</i> 79.904	36 <i>Kr</i> 83.798
37 <i>Rb</i> 85.468	38 <i>Sr</i> 87.62	39 <i>Y</i> 88.906	40 <i>Zr</i> 91.224	41 <i>Nb</i> 92.906	42 <i>Mo</i> 95.94	43 <i>Tc</i> (98)	44 <i>Ru</i> 101.07	45 <i>Rh</i> 102.91	46 <i>Pd</i> 106.42	47 <i>Ag</i> 107.87	48 <i>Cd</i> 112.41	49 <i>In</i> 114.82	50 <i>Sn</i> 118.71	51 <i>Sb</i> 121.76	52 <i>Te</i> 127.60	53 <i>I</i> 126.90	54 <i>Xe</i> 131.29
55 <i>Cs</i> 132.91	56 <i>Ba</i> 137.33	57 <i>La</i> 138.91	72 <i>Hf</i> 178.49	73 <i>Ta</i> 180.95	74 <i>W</i> 183.85	75 <i>Re</i> 186.21	76 <i>Os</i> 190.23	77 <i>Ir</i> 192.22	78 <i>Pt</i> 195.08	79 <i>Au</i> 196.97	80 <i>Hg</i> 200.59	81 <i>Tl</i> 204.38	82 <i>Pb</i> 207.2	83 <i>Bi</i> 208.98	84 <i>Po</i> (209)	85 <i>At</i> (210)	86 <i>Rn</i> (222)
87 <i>Fr</i> (223)	88 <i>Ra</i> 226.03	89 <i>Ac</i> 227.03	104 <i>Rf</i> (261)	105 <i>Db</i> (262)	106 <i>Sg</i> (263)	107 <i>Bh</i> (262)	108 <i>Hs</i> (265)	109 <i>Mt</i> (266)	110 <i>Ds</i> (269)	111 <i>Rg</i> (272)	112 <i>Cn</i> (277)	113 <i>Nh</i> 2003 (284)	114 <i>Fl</i> 1998 (289)	115 <i>Mc</i> 2003 (288)	116 <i>Lv</i> 2000 (292)	117 <i>Ts</i> 2010 (294)	118 <i>Og</i> 2006 (294)
f																	
58 <i>Ce</i> 140.12	59 <i>Pr</i> 140.91	60 <i>Nd</i> 144.24	61 <i>Pm</i> (145)	62 <i>Sm</i> 150.36	63 <i>Eu</i> 151.96	64 <i>Gd</i> 157.25	65 <i>Tb</i> 158.93	66 <i>Dy</i> 162.50	67 <i>Ho</i> 164.93	68 <i>Er</i> 167.26	69 <i>Tm</i> 168.93	70 <i>Yb</i> 173.04	71 <i>Lu</i> 174.97				
90 <i>Th</i> 232.04	91 <i>Pa</i> 231.04	92 <i>U</i> 238.03	93 <i>Np</i> 237.05	94 <i>Pu</i> (244)	95 <i>Am</i> (243)	96 <i>Cm</i> (247)	97 <i>Bk</i> (247)	98 <i>Cf</i> (251)	99 <i>Es</i> (252)	100 <i>Fm</i> (257)	101 <i>Md</i> (258)	102 <i>No</i> (259)	103 <i>Lr</i> (260)				

key: bold or normal italics - gas, shadow - liquid, bold or normal - solid, normal print - all known isotopes are radioactive
black and shaded boxes are most commonly encountered elements in organic chemistry