

1 物理定数表

1.1 基礎定数

真空中の光速	c	$2.99792458 \times 10^{10} \text{ cm s}^{-1}$
単位電荷	$e = q_e / \sqrt{4\pi\epsilon_0}$ $q_e = e\sqrt{4\pi\epsilon_0}$ $[e^2] = [(q_e/4\pi\epsilon_0)^2]$	$4.80 \times 10^{-10} \text{ esu (CGS)}$ $1.60 \times 10^{-19} \text{ C (SI)}$ $[\text{ML}^3\text{T}^{-2}]$
真空の誘電率	$\epsilon_0 = (1/4\pi c^2) \times 10^7$ $1/4\pi\epsilon_0 = c^2 \times 10^{-7}$ $q_e^2/4\pi\epsilon_0$	$8.85 \times 10^{-12} \text{ Fm}^{-1} \text{ (SI)}$ $8.99 \times 10^9 \text{ kg m}^3 \text{ s}^{-2} \text{ C}^{-2} \text{ (SI)}$ $2.31 \times 10^{-28} \text{ kg m}^3 \text{ s}^{-2} \text{ (SI)}$
真空の透磁率	$\mu_0 = 4\pi \times 10^{-7}$	$1.26 \times 10^{-6} \text{ Hm}^{-1} \text{ (SI) (exact)}$
プランク定数	h $\hbar = h/2\pi$ $\hbar c$ $[h]$	$6.63 \times 10^{-27} \text{ erg s} = 4.14 \times 10^{-15} \text{ eV s}$ $1.05 \times 10^{-27} \text{ erg s} = 6.58 \times 10^{-16} \text{ eVs}$ 197.3 MeV fm $[\text{ML}^2\text{T}^{-1}]$
重力定数	G $[G]$	$6.67 \times 10^{-8} \text{ dyn cm}^2 \text{ g}^{-2}$ $[\text{M}^{-1}\text{L}^3\text{T}^{-2}]$
微細構造定数	$\alpha_e = e^2/\hbar c \text{ (CGS)} = q_e^2/4\pi\epsilon_0\hbar c \text{ (SI)}$	$1/(1.37 \times 10^2) = 7.30 \times 10^{-3}$
重力微細構造定数	$\alpha_g = Gm_p^2/\hbar c$	5.90×10^{-39}
アボガドロ数	N	$6.02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
ボルツマン定数	k	$1.38 \times 10^{-16} \text{ erg K}^{-1} = 8.62 \times 10^{-5} \text{ eV K}^{-1}$
ボーア磁子	$\mu_B = e\hbar/2m_e$	$9.27 \times 10^{-21} \text{ gauss cm}^3$

(2019 年からの新 SI 単位系では c , q_e , h , N , k が不確かさのない定義値になったが、ここには全桁の値は表示していない)

1.2 長さと面積

	cm	pc	light year	AU
cm	1	3.24×10^{-19}	1.06×10^{-18}	6.69×10^{-14}
pc (パーセク)	3.09×10^{18}	1	3.26	2.06×10^5
light year (光年)	9.46×10^{17}	0.307	1	6.32×10^4
AU (天文単位)	1.50×10^{13}	4.85×10^{-6}	1.58×10^{-5}	1
電子のコンプトン波長	$\lambda_e = h/m_e c$	$2.43 \times 10^{-10} \text{ cm}$	$(\lambda_e/2\pi = 3.84 \times 10^{-11} \text{ cm})$	
陽子のコンプトン波長	$\lambda_p = h/m_p c$	$1.32 \times 10^{-13} \text{ cm}$	$(\lambda_p/2\pi = 2.10 \times 10^{-14} \text{ cm})$	
古典電子半径	$r_e = e^2/m_e c^2$	$2.82 \times 10^{-13} \text{ cm}$		
ボーア半径	$a_0 = \hbar^2/m_e e^2$	$0.529 \times 10^{-8} \text{ cm}$	$(\pi a_0^2 = 0.880 \times 10^{-16} \text{ cm}^2)$	
リュードベリ定数	$R_\infty = 2\pi^2 m_e e^4 / ch^3$	$1.10 \times 10^5 \text{ cm}^{-1}$		
1 keV の光子の波長	$hc/1\text{keV}$	$12.4 \times 10^{-8} \text{ cm}$	$= 12.4 \text{ \AA}$	
ラーモア半径	$r_g = p_\perp / qB$	$3.3 \times 10^2 (\gamma mc^2 / \text{GeV}) (v_\perp / c) (q/e)^{-1} (B/\text{G})^{-1} \text{ cm}$		
地球半径	R_\oplus	$6.37 \times 10^8 \text{ cm}$	$(4\pi R_\oplus^2 = 5.10 \times 10^{18} \text{ cm}^2)$	
太陽半径	R_\odot	$6.96 \times 10^{10} \text{ cm}$	$(4\pi R_\odot^2 = 6.09 \times 10^{22} \text{ cm}^2)$	
シュバルツシルト半径	$R_s = 2GM/c^2$	$2.95 \times 10^5 (M/M_\odot) \text{ cm}$	$\sim 3 \text{ km}$	
銀河系中心から太陽の距離		$\sim 10 \text{ kpc}$	$(\text{c.f., IAU } 8.5 \text{ kpc})$	
銀河系の直径		$\sim 25 \text{ kpc}$		
銀河団の平均直径		$\sim 3 \text{ Mpc}$		
プランク長	$(G\hbar/c^3)^{1/2}$	$1.62 \times 10^{-33} \text{ cm}$		
トムソン散乱断面積	$\sigma_T = 8\pi r_e^2/3$	$6.65 \times 10^{-25} \text{ cm}^2$		
バーン (barn, 反応断面積)	b	$10^{-24} \text{ cm}^2 = 10^{-28} \text{ m}^2$		

1.3 時間

1 恒星年	$3.6526 \times 10^2 \text{ days} = 3.1558150 \times 10^7 \text{ s}$
1 日	$24 \text{ h} = 1,440 \text{ min} = 86,400 \text{ s}$
光の伝搬時間	$3.33(r/1 \text{ m}) \text{ ns} = 500(r/1 \text{ AU}) \text{ s}$
ハッブル時間 $1/H_0$	$9.8 \times 10^9 h^{-1} \text{ year} = 3.09 \times 10^{17} h^{-1} \text{ s}$ (宇宙年齢の目安)
宇宙年齢	138 億年 [Planck Collaboration A&A (2016), Table 4]
プランク時間 $(G\hbar/c^5)^{1/2}$	$5.39 \times 10^{-44} \text{ s}$

1.4 質量とエネルギー

電子の質量	m_e	9.11×10^{-28} g	電子の静止質量エネルギー	$m_e c^2$	0.511 MeV
陽子の質量	m_p	1.67×10^{-24} g	陽子の静止質量エネルギー	$m_p c^2$	938 MeV
陽子電子質量比	m_n/m_e	1.84×10^3	水素の基底状態エネルギー	$m_e c^2 (\alpha_e^2/2)$	13.6 eV
地球質量	M_\oplus	5.98×10^{27} g		=1Ry	912 Å
太陽質量	M_\odot	1.99×10^{33} g			
銀河系質量	M_{gal}	$\sim 2 \times 10^{11} M_\odot$	$E\lambda = 12.39842$ keV Å		
宇宙の質量	M_U	10^{54} – 10^{56} g	$\hbar c = 1.973$ keV Å=197.3 MeV fm		
プランク質量	$(\hbar c/G)^{1/2}$	2.18×10^{-5} g	1 J = 1×10^7 ergs, 1 cal=4.19 J		

	eV	erg	cm ⁻¹	Hz	K
eV	1	1.60×10^{-12}	8.07×10^3	2.42×10^{14}	1.16×10^4
erg	6.24×10^{11}	1	5.03×10^{15}	1.51×10^{26}	7.24×10^{15}
cm ⁻¹	1.24×10^{-4}	1.99×10^{-16}	1	3.00×10^{10}	1.44
Hz	4.14×10^{-15}	6.63×10^{-27}	3.34×10^{-11}	1	4.80×10^{-11}
K	8.62×10^{-5}	1.38×10^{-16}	6.95×10^{-1}	2.08×10^{10}	1

1.5 輻射

黒体放射の輻射密度定数	$a = \pi^2 k^4 / 15 c^3 \hbar^3$	7.57×10^{-15} erg cm ⁻³ K ⁻⁴
シュテファン-ボルツマン定数	$\sigma_{\text{sb}} = ac/4$	5.67×10^{-5} erg cm ⁻² K ⁻⁴ s ⁻¹
黒体放射の最大強度波長	$T\lambda_{\text{max}}$	0.290 cm K
黒体放射の光度	$L_x = 4\pi R^2 \sigma_{\text{sb}} T^4 = 1.045 \times 10^{35} (R/10 \text{ km})^2 (kT/0.3 \text{ keV})^4$	erg s ⁻¹
太陽光度	L_\odot	3.8×10^{33} erg s ⁻¹ = 3.8×10^{26} W
絶対輻射等級	$M_{\text{bol}} = 4.75 - 2.5 \log (L/L_\odot)$	
絶対輻射等級 0 等星の輻射		3.0×10^{35} erg s ⁻¹
輻射等級 0 等星の明るさ		2.5×10^{-5} erg cm ⁻² s ⁻¹
見かけの等級	$m = M + 5 \log (D/\text{pc}) - 5 + \text{空間吸収の大きさ}$	
X線光度	$L_x = 4\pi d^2 F_x = 1.200 \times 10^{32} (d/1 \text{ kpc})^2 (F_x/10^{-12} \text{ erg s cm}^{-2})$	erg s ⁻¹
エディントン光度	$L_{\text{Edd}} \sim 1.3 \times 10^{38} (M/M_\odot)$	erg s ⁻¹
スピンドウン光度	$L_{\text{sd}} = 3.94 \times 10^{35} \text{ erg s}^{-1} (P/1 \text{ s})^{-3} (\dot{P}/10^{-11} \text{ s s}^{-1})$	(at $I = 10^{45} \text{ g cm}^2$)
かに星雲のX線強度	1 Crab	$\sim 2.3 \times 10^{-8}$ erg s cm ⁻² (2-10 keV)

1.6 磁場

量子電磁力学の臨界磁場	$B_{\text{cr}} = m_e^2 c^3 / \hbar e$	4.414×10^{13} G
パルサーの表面磁場強度	$B_d = (3c^3 I P \dot{P} / 2\pi^2 R_{\text{ns}}^6)^{1/2}$	$1.0 \times 10^{14} (P/1 \text{ s})^{1/2} (\dot{P}/10^{-11} \text{ s s}^{-1})^{1/2}$ G
電子サイクロトロン共鳴	$E_{\text{cyc}} = m_e c^2 (1 + B/B_{\text{cr}})$	11.6 (B/10 ¹² G) keV
磁気エネルギー密度	$U_{\text{mag}} = B^2 / 8\pi$ (CGS)	$3.98 \times 10^{-2} (B/1 \text{ G})^2$ erg cm ⁻³ (1T=10 ⁴ G)

1.7 宇宙論

ハッブル定数	H_0	$100h \text{ km s}^{-1} \text{ Mpc}^{-1} = 3.2h \times 10^{-18} \text{ s}^{-1}$ ($h \sim 0.70$)
ハッブル距離	c/H_0	$3000h^{-1} \text{ Mpc} = 9.26 \times 10^{27} h^{-1} \text{ cm}$
臨界密度	$\rho_c = (3H_0^2) / (8\pi G)$	$1.9 \times 10^{-29} h^2 \text{ g cm}^{-3} = 2.8 \times 10^{11} h^2 M_\odot \text{ Mpc}^{-3}$
宇宙黒体輻射密度	$\rho_{r0} = aT_{r0}^4$	$4.0 \times 10^{-13} [T_{r0}/2.7\text{K}]^4$ erg cm ⁻³
宇宙黒体輻射光子数密度	n_{r0}	$4.0 \times 10^2 [T_{r0}/2.7\text{K}]^3$ cm ⁻³
宇宙論的赤方偏移 (近傍)	$z \sim (H_0/c)d$	$3.3 \times 10^{-4} h (d/\text{Mpc})$ ($z < 0.05$)
運動学的赤方偏移	$1+z = \sqrt{(1+\beta)/(1-\beta)}$	$E' = \gamma(1-\beta)E = \{(1-\beta)/(1+\beta)\}^{1/2} E$
重力赤方偏移	$1+z = (1 - R_s/R)^{-1/2}$	

1.8 その他

[力] = [MLT ⁻²], [エネルギー] = [ML ² T ⁻²], [圧力] = [ML ⁻¹ T ⁻²]	
1 g cm ⁻³ = 5.99×10^{23} proton cm ⁻³ = 5.61×10^{32} eV cm ⁻³ = $1.48 \times 10^{40} M_\odot \text{ Mpc}^{-3}$	
1 Jy = 10^{-23} erg cm ⁻² s ⁻¹ Hz ⁻¹ = 10^{-26} J m ⁻² s ⁻¹ Hz ⁻¹	
760 torr = 1.013×10^6 dyn cm ⁻² = 1 atmos = 1.013 bars = 1.013×10^5 Nm ⁻² (Pa)	
1 radian = 57.296 degrees, 1 arcsec = 4.848×10^{-6} radians	
天体の赤経と赤緯を (α, δ) として、人工衛星のオイラー角は ($\alpha, 90^\circ - \delta, 90^\circ - [\text{ロール角}]$)	

2 中性原子や高階電離イオンからの代表的な輝線

Table 1: 中性原子、ヘリウム様イオン、水素様イオンの輝線エネルギーと K 殻束縛エネルギー (単位 eV)

Neutral atom			ρ (g cm ⁻³)	Fluorescence						
Element	Z			K α_1	K α_2	K β_1	L α_1	L α_2	L β_1	K-edge
C	6	1s ² 2s ² 2p ²	2.27	277.						284.2
N	7	1s ² 2s ² 2p ³	1.25	392.4						409.9
O	8	1s ² 2s ² 2p ⁴	1.42	524.9						543.1
Ne	10	1s ² 2s ² 2p ⁶	0.90	848.6	848.6					870.2
Na	11	[Ne]3s ¹	0.97	1,040.9	1,040.9	1,071.1				1,070.8
Mg	12	[Ne]3s ²	1.74	1,253.6	1,253.6	1,302.2				1,303.0
Al	13	[Ne]3s ² 3p ¹	2.70	1,486.7	1,486.2	1,557.4				1,559.6
Si	14	[Ne]3s ² 3p ²	2.33	1,739.9	1,739.3	1,835.9				1,839.
S	16	[Ne]3s ² 3p ⁴	2.09	2,307.8	2,306.6	2,464.0				2,472.
Ar	18	[Ne]3s ² 3p ⁶	1.78	2,957.7	2,955.6	3,190.5				3,205.9
Ca	20	[Ar]4s ²	1.53	3,691.6	3,688.0	4,012.7	341.3	341.3	344.9	4,038.5
Fe	26	[Ar]3d ⁶ 4s ²	7.87	6,403.8	6,390.8	7,057.9	705.0	705.0	718.5	7,112.
Ni	28	[Ar]3d ⁸ 4s ²	8.91	7,478.1	7,460.8	8,264.6	851.5	851.5	868.8	8,333.

Ion	He-like					H-like				
	F or z	I1 or y	I2 or x	R or x	K-edge	Ly α_2	Ly α_1	Ly β_2	Ly β_1	K-edge
C	298.9	304.4	304.4	307.9	392.0	367.4	367.5	435.5	435.5	489.9
N	419.8	426.3	426.3	430.7	552.0	500.2	500.3	592.9	592.9	667.0
O	560.9	568.5	568.6	573.9	739.3	653.4	653.6	774.5	774.6	871.4
Ne	905.0	914.8	915.0	922.0	1,195.8	1,021.5	1,021.9	1,210.8	1,210.9	1,362.1
Na	1,107.8	1,118.7	1,119.0	1,126.8	1,465.1	1,236.3	1,236.9	1,465.4	1,465.6	1,648.7
Mg	1,331.1	1,343.1	1,343.5	1,352.2	1,761.8	1,471.6	1,472.6	1,744.5	1,744.8	1,962.6
Al	1,574.9	1,588.1	1,588.7	1,598.2	2,085.9	1,727.6	1,728.9	2,048.0	2,048.4	2,304.1
Si	1,839.4	1,853.7	1,854.6	1,864.9	2,437.6	2,004.3	2,006.0	2,376.1	2,376.6	2,673.1
S	2,430.3	2,447.1	2,448.7	2,460.6	3,223.7	2,619.7	2,622.7	3,105.8	3,106.7	3,494.1
Ar	3,104.1	3,123.5	3,126.2	3,139.5	4,120.6	3,318.1	3,322.9	3,934.2	3,935.7	4,426.2
Ca	3,861.1	3,883.3	3,887.7	3,902.2	5,128.8	4,100.1	4,107.5	4,861.9	4,864.1	5,469.8
Fe	6,636.6	6,667.5	6,682.3	6,700.4	8,828.1	6,951.9	6,973.1	8,246.3	8,252.6	9,277.6
Ni	7,731.6	7,765.7	7,786.4	7,805.5	10,288.8	8,073.1	8,101.7	9,577.5	9,586.0	10,775.3

(a) X-ray Data Booklet (<http://xdb.lbl.gov>) are used for line and K-edge (ionization) energies of neutral elements, NIST Atomic Spectra Database version 5.6 (<https://www.nist.gov/pml/atomic-spectra-database>) for K-edge (ionization) energies of He-like and H-like ions, and AtomDB v3.0.9 <http://www.atomdb.org> for emission line energies of H-like and H-like ions. (b) Inner shell lines are denoted by K α ($n=1$ to 2), K β ($n=1$ to 3) for Li-like or higher ions, but called Ly α and Ly β for H- and He-like ions.

Table 2: An incomplete list of astrophysically important X-ray spectral features (keV)

Energy		Energy		Energy		Energy	
Ne VII	0.127	O VII	0.574	Fe XX	0.996	Fe I K α_1	6.404
Si XI	0.283	O VIII	0.654	Ne X	1.022	Fe XXV	6.64
C I K edge	0.284	O VII	0.666	Mg I K edge	1.305	Fe XXV	6.68
Si XII	0.303	O VII	0.698	Mg XI	1.340	Fe XXV	6.70
C V	0.308	Fe I LIII edge	0.707	Mg XI	1.352	Fe XXVI	6.93
N I K edge	0.402	Fe I LII edge	0.721	Si K edge	1.839	Fe I K β	7.058
N VI	0.431	Fe XVII	0.826	Si XIII	1.86	Fe I Kedge	7.111
N VII	0.500	Ne I K edge	0.867	S I K edge	2.472		
O I K edge	0.532	Ne IX	0.915	Ar I K edge	3.203		
O VII	0.569	Ne IX	0.922	Fe I K α_2	6.391		

3 原子核からの代表的な輝線

Table 3: 放射線源 (校正用、環境放射線) からのガンマ線

	Decay	Half-life $T_{1/2}$	Energy (keV)	I_g (%)		Decay	Half-life $T_{1/2}$	Energy (keV)	I_g (%)
^{22}Na	EC/β^+	2.6019 y	511.	181.4	^{152}Eu	EC/β^-	13.53 y	121.78	28.58
^{40}K	EC/β^+	1.27×10^9 y	1460.83	11				244.69	7.58
^{55}Fe	EC	2.73 y	5.888	8.5				344.27	26.5
			5.899	16.9				778.90	12.94
			6.490	2.99				867.37	4.24
^{57}Co	EC	271.79 d	14.41	9.16				964.07	14.60
			122.06	85.60				1085.86	10.20
			136.47	10.68				1112.07	13.64
^{60}Co	β^-	5.27 y	1173.23	99.97				1408.00	21.00
			1332.50	99.98	^{241}Am	α	432.2 y	59.54	35.9
^{88}Y	EC/β^+	106.65 d	898.04	93.7	^{214}Bi	α/β^-	19.9 m	609.31	46.1
			1836.06	99.2				768.35	4.94
^{133}Ba	EC	10.51 y	53.16	2.19				934.06	3.03
			79.61	2.62				1120.28	15.1
			80.99	34.06	^{208}Tl	β^-	3.05 m	277.35	6.31
			276.39	7.16				510.77	22.6
			302.85	18.33				583.19	84.5
			356.01	62.05				860.56	12.42
			383.85	8.94				2614.53	99
^{137}Cs	β^-	30.07 y	661.65	85.1					

Data from the Lund/LBNL Nuclear Data Search Version 2.0 (1999) <http://nucleardata.nuclear.lu.se/toi/>, shown for $I_g > 5\%$. Lines from ^{55}Fe are Mn $K\alpha 2$ (5.888 keV), Mn $K\alpha 1$ (5.899 keV), and Mn $K\beta 1 + \text{Mn } K\beta 3$ (6.490 keV).

4 周期律表

Periodic Table of the Elements

<div><div><div><div><div>2</div><div>1s</div></div><div>H</div><div>Hydrogen</div><div>1.00784-1.00811</div></div><div><div><div><div>3</div><div>0.98</div><div>2s</div></div><div>Li</div><div>Lithium</div><div>6.938-6.997</div></div><div><div><div><div>4</div><div>1.57</div><div>2s</div></div><div>Be</div><div>Beryllium</div><div>9.0121831(5)</div></div><div><div><div><div>11</div><div>0.93</div><div>3s</div></div><div>Na</div><div>Sodium</div><div>22.98976928(2)</div></div><div><div><div><div>12</div><div>1.31</div><div>3s</div></div><div>Mg</div><div>Magnesium</div><div>24.304-24.307</div></div></div><div><div><div><div>Z</div><div>eneg</div><div>ss</div></div><div>Sy</div><div>Name</div><div>saw</div></div><div><div><div>Z = atomic number; eneg = electronegativity; ss = subshell; Sy = Symbol, Name = element name, saw = standard atomic weight</div></div></div></div></div></div></div></div></div>																		<div><div><div><div>2</div><div>1s</div></div><div>He</div><div>Helium</div><div>4.002603(2)</div></div></div>																																			
<div><div><div><div><div>5</div><div>2.04</div><div>2p</div></div><div>B</div><div>Carbon</div><div>10.806-10.821</div></div><div><div><div><div>6</div><div>2.55</div><div>2p</div></div><div>C</div><div>Oxygen</div><div>12.0096-12.0116</div></div><div><div><div><div>7</div><div>3.04</div><div>2p</div></div><div>N</div><div>Nitrogen</div><div>14.00643-14.00728</div></div><div><div><div><div>8</div><div>3.44</div><div>2p</div></div><div>O</div><div>Oxygen</div><div>15.99903-15.99977</div></div><div><div><div><div>9</div><div>3.98</div><div>2p</div></div><div>F</div><div>Fluorine</div><div>18.998403163(6)</div></div><div><div><div><div>10</div><div>2p</div></div><div>Ne</div><div>Neon</div><div>20.1797(6)</div></div></div><div><div><div><div><div>13</div><div>1.61</div><div>3p</div></div><div>Al</div><div>Aluminum</div><div>26.9815385(7)</div></div><div><div><div><div>14</div><div>1.90</div><div>3p</div></div><div>Si</div><div>Silicon</div><div>28.084-28.086</div></div><div><div><div><div>15</div><div>2.19</div><div>3p</div></div><div>P</div><div>Phosphorus</div><div>30.973761998(5)</div></div><div><div><div><div>16</div><div>2.58</div><div>3p</div></div><div>S</div><div>Sulphur</div><div>32.059-32.076</div></div><div><div><div><div>17</div><div>3.16</div><div>3p</div></div><div>Cl</div><div>Chlorine</div><div>35.446-35.457</div></div><div><div><div><div>18</div><div>3p</div></div><div>Ar</div><div>Argon</div><div>39.948(1)</div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div>																		<div><div><div><div><div>31</div><div>1.81</div><div>4p</div></div><div>Ga</div><div>Gallium</div><div>69.723(1)</div></div><div><div><div><div>32</div><div>2.01</div><div>4p</div></div><div>Ge</div><div>Germanium</div><div>72.630(8)</div></div><div><div><div><div>33</div><div>2.18</div><div>4p</div></div><div>As</div><div>Arsenic</div><div>74.921595(6)</div></div><div><div><div><div>34</div><div>2.55</div><div>4p</div></div><div>Se</div><div>Selenium</div><div>78.971(8)</div></div><div><div><div><div>35</div><div>2.96</div><div>4p</div></div><div>Br</div><div>Bromine</div><div>79.901-79.907</div></div><div><div><div><div>36</div><div>3.00</div><div>4p</div></div><div>Kr</div><div>Krypton</div><div>83.798(2)</div></div></div></div></div></div></div></div></div>																																			
<div><div><div><div><div>37</div><div>0.82</div><div>5s</div></div><div>Rb</div><div>Rubidium</div><div>85.4678(3)</div></div><div><div><div><div>38</div><div>0.95</div><div>5s</div></div><div>Sr</div><div>Strontium</div><div>87.62(1)</div></div><div><div><div><div>39</div><div>1.22</div><div>4d</div></div><div>Y</div><div>Yttrium</div><div>88.90584(2)</div></div><div><div><div><div>40</div><div>1.33</div><div>4d</div></div><div>Zr</div><div>Zirconium</div><div>91.224(2)</div></div><div><div><div><div>41</div><div>1.6</div><div>4d</div></div><div>Nb</div><div>Niobium</div><div>92.90637(2)</div></div><div><div><div><div>42</div><div>2.16</div><div>4d</div></div><div>Mo</div><div>Molybdenum</div><div>95.95(1)</div></div><div><div><div><div>43</div><div>1.9</div><div>4d</div></div><div>Tc</div><div>Technetium</div><div>(98)</div></div><div><div><div><div>44</div><div>2.2</div><div>4d</div></div><div>Ru</div><div>Ruthenium</div><div>101.07(2)</div></div><div><div><div><div>45</div><div>2.28</div><div>4d</div></div><div>Rh</div><div>Rhodium</div><div>106.42(1)</div></div><div><div><div><div>46</div><div>2.20</div><div>4d</div></div><div>Pd</div><div>Palladium</div><div>107.8682(2)</div></div><div><div><div><div>47</div><div>1.93</div><div>4d</div></div><div>Ag</div><div>Silver</div><div>107.8682(2)</div></div><div><div><div><div>48</div><div>1.69</div><div>4d</div></div><div>Cd</div><div>Cadmium</div><div>112.414(4)</div></div><div><div><div><div>49</div><div>1.78</div><div>5p</div></div><div>In</div><div>Indium</div><div>114.818(1)</div></div><div><div><div><div>50</div><div>1.96</div><div>5p</div></div><div>Sn</div><div>Tin</div><div>118.710(7)</div></div><div><div><div><div>51</div><div>2.05</div><div>5p</div></div><div>Sb</div><div>Antimony</div><div>121.760(1)</div></div><div><div><div><div>52</div><div>2.1</div><div>5p</div></div><div>Te</div><div>Tellurium</div><div>127.60(3)</div></div><div><div><div><div>53</div><div>2.66</div><div>5p</div></div><div>I</div><div>Iodine</div><div>126.90447(3)</div></div><div><div><div><div>54</div><div>2.60</div><div>5p</div></div><div>Xe</div><div>Xenon</div><div>131.293(6)</div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div>																		<div><div><div><div><div>55</div><div>0.79</div><div>6s</div></div><div>Cs</div><div>Cesium</div><div>132.90545196(6)</div></div><div><div><div><div>56</div><div>0.89</div><div>6s</div></div><div>Ba</div><div>Barium</div><div>137.327(7)</div></div><div><div><div><div>57-71</div><div>*</div><div>Lanthanides</div></div></div><div><div><div><div>72</div><div>1.3</div><div>5d</div></div><div>Hf</div><div>Hafnium</div><div>178.49(2)</div></div><div><div><div><div>73</div><div>1.5</div><div>5d</div></div><div>Ta</div><div>Tantalum</div><div>180.94788(2)</div></div><div><div><div><div>74</div><div>2.36</div><div>5d</div></div><div>W</div><div>Tungsten</div><div>183.84(1)</div></div><div><div><div><div>75</div><div>1.9</div><div>5d</div></div><div>Re</div><div>Rhenium</div><div>186.207(1)</div></div><div><div><div><div>76</div><div>2.2</div><div>5d</div></div><div>Os</div><div>Osmium</div><div>190.23(3)</div></div><div><div><div><div>77</div><div>2.20</div><div>5d</div></div><div>Ir</div><div>Iridium</div><div>192.217(3)</div></div><div><div><div><div>78</div><div>2.28</div><div>5d</div></div><div>Pt</div><div>Platinum</div><div>195.084(9)</div></div><div><div><div><div>79</div><div>2.54</div><div>5d</div></div><div>Au</div><div>Gold</div><div>196.966569(5)</div></div><div><div><div><div>80</div><div>2.00</div><div>5d</div></div><div>Hg</div><div>Mercury</div><div>200.592(3)</div></div><div><div><div><div>81</div><div>1.62</div><div>6p</div></div><div>Tl</div><div>Thallium</div><div>204.385-204.385</div></div><div><div><div><div>82</div><div>1.87</div><div>6p</div></div><div>Pb</div><div>Lead</div><div>207.2(1)</div></div><div><div><div><div>83</div><div>2.02</div><div>6p</div></div><div>Bi</div><div>Bismuth</div><div>208.98040(1)</div></div><div><div><div><div>84</div><div>2.0</div><div>6p</div></div><div>Po</div><div>Polonium</div><div>(209)</div></div><div><div><div><div>85</div><div>2.2</div><div>6p</div></div><div>At</div><div>Astatine</div><div>(210)</div></div><div><div><div><div>86</div><div>2.2</div><div>6p</div></div><div>Rn</div><div>Radon</div><div>(222)</div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div>																		<div><div><div><div><div>87</div><div>0.7</div><div>7s</div></div><div>Fr</div><div>Francium</div><div>(223)</div></div><div><div><div><div>88</div><div>0.9</div><div>7s</div></div><div>Ra</div><div>Radium</div><div>(226)</div></div><div><div><div><div>89-103</div><div>**</div><div>Actinides</div></div></div><div><div><div><div>104</div><div>6d</div></div><div>Rf</div><div>Rutherfordium</div><div>(261)</div></div><div><div><div><div>105</div><div>6d</div></div><div>Db</div><div>Dubnium</div><div>(268)</div></div><div><div><div><div>106</div><div>6d</div></div><div>Sg</div><div>Seaborgium</div><div>(269)</div></div><div><div><div><div>107</div><div>6d</div></div><div>Bh</div><div>Bohrium</div><div>(270)</div></div><div><div><div><div>108</div><div>6d</div></div><div>Hs</div><div>Hassium</div><div>(269)</div></div><div><div><div><div>109</div><div>6d</div></div><div>Mt</div><div>Meitnerium</div><div>(278)</div></div><div><div><div><div>110</div><div>6d</div></div><div>Ds</div><div>Darmstadtium</div><div>(281)</div></div><div><div><div><div>111</div><div>6d</div></div><div>Rg</div><div>Roentgenium</div><div>(282)</div></div><div><div><div><div>112</div><div>6d</div></div><div>Cn</div><div>Copernicium</div><div>(285)</div></div><div><div><div><div>113</div><div>6d</div></div><div>Nh</div><div>Nihonium</div><div>(286)</div></div><div><div><div><div>114</div><div>7p</div></div><div>Fl</div><div>Flerovium</div><div>(289)</div></div><div><div><div><div>115</div><div>7p</div></div><div>Mc</div><div>Moscovium</div><div>(289)</div></div><div><div><div><div>116</div><div>7p</div></div><div>Lv</div><div>Livermorium</div><div>(293)</div></div><div><div><div><div>117</div><div>7p</div></div><div>Ts</div><div>Tennessine</div><div>(294)</div></div><div><div><div><div>118</div><div>7p</div></div><div>Og</div><div>Oganesson</div><div>(294)</div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div>																	
<div><div><div><div><div>57</div><div>1.1</div><div>5d</div></div><div>La</div><div>Lanthanum</div><div>138.90547(7)</div></div><div><div><div><div>58</div><div>1.12</div><div>4f</div></div><div>Ce</div><div>Cerium</div><div>140.116(1)</div></div><div><div><div><div>59</div><div>1.13</div><div>4f</div></div><div>Pr</div><div>Praseodymium</div><div>140.90766(2)</div></div><div><div><div><div>60</div><div>1.14</div><div>4f</div></div><div>Nd</div><div>Neodymium</div><div>144.242(3)</div></div><div><div><div><div>61</div><div>1.13</div><div>4f</div></div><div>Pm</div><div>Promethium</div><div>(145)</div></div><div><div><div><div>62</div><div>1.17</div><div>4f</div></div><div>Sm</div><div>Samarium</div><div>150.36(2)</div></div><div><div><div><div>63</div><div>1.2</div><div>4f</div></div><div>Eu</div><div>Europium</div><div>151.964(1)</div></div><div><div><div><div>64</div><div>1.2</div><div>4f</div></div><div>Gd</div><div>Gadolinium</div><div>157.25(3)</div></div><div><div><div><div>65</div><div>1.1</div><div>4f</div></div><div>Tb</div><div>Terbium</div><div>158.92535(2)</div></div><div><div><div><div>66</div><div>1.22</div><div>4f</div></div><div>Dy</div><div>Dysprosium</div><div>162.500(1)</div></div><div><div><div><div>67</div><div>1.23</div><div>4f</div></div><div>Ho</div><div>Holmium</div><div>164.93033(2)</div></div><div><div><div><div>68</div><div>1.24</div><div>4f</div></div><div>Er</div><div>Erbium</div><div>167.259(3)</div></div><div><div><div><div>69</div><div>1.25</div><div>4f</div></div><div>Tm</div><div>Thulium</div><div>168.93422(2)</div></div><div><div><div><div>70</div><div>1.1</div><div>4f</div></div><div>Yb</div><div>Ytterbium</div><div>173.045(10)</div></div><div><div><div><div>71</div><div>1.27</div><div>4f</div></div><div>Lu</div><div>Lutetium</div><div>174.9668(1)</div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div>																		<div><div><div><div><div>89</div><div>1.1</div><div>6d</div></div><div>Ac</div><div>Actinium</div><div>(227)</div></div><div><div><div><div>90</div><div>1.3</div><div>5f</div></div><div>Th</div><div>Thorium</div><div>232.0377(4)</div></div><div><div><div><div>91</div><div>1.5</div><div>5f</div></div><div>Pa</div><div>Protactinium</div><div>231.03588(2)</div></div><div><div><div><div>92</div><div>1.38</div><div>5f</div></div><div>U</div><div>Uranium</div><div>238.02891(3)</div></div><div><div><div><div>93</div><div>1.36</div><div>5f</div></div><div>Np</div><div>Neptunium</div><div>(237)</div></div><div><div><div><div>94</div><div>1.28</div><div>5f</div></div><div>Pu</div><div>Plutonium</div><div>(244)</div></div><div><div><div><div>95</div><div>1.13</div><div>5f</div></div><div>Am</div><div>Americium</div><div>(243)</div></div><div><div><div><div>96</div><div>1.28</div><div>5f</div></div><div>Cm</div><div>Curium</div><div>(247)</div></div><div><div><div><div>97</div><div>1.3</div><div>5f</div></div><div>Bk</div><div>Berkelium</div><div>(247)</div></div><div><div><div><div>98</div><div>1.3</div><div>5f</div></div><div>Cf</div><div>Californium</div><div>(251)</div></div><div><div><div><div>99</div><div>1.3</div><div>5f</div></div><div>Es</div><div>Einsteinium</div><div>(252)</div></div><div><div><div><div>100</div><div>1.3</div><div>5f</div></div><div>Fm</div><div>Fermium</div><div>(257)</div></div><div><div><div><div>101</div><div>1.3</div><div>5f</div></div><div>Md</div><div>Mendelevium</div><div>(258)</div></div><div><div><div><div>102</div><div>1.3</div><div>5f</div></div><div>No</div><div>Nobelium</div><div>(259)</div></div><div><div><div><div>103</div><div>1.3</div><div>5f</div></div><div>Lr</div><div>Lawrencium</div><div>(266)</div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div></div>																																			

Standard atomic weights taken from the Commission on Isotopic Abundances and Atomic Weights (ciaw.org/atomic-weights.htm). Adapted from Ivan Griffin's L^AT_EX Periodic Table. © 2017 Paul Danese
An asterisk (*) next to a subshell indicates an anomalous (Aufbau rule-breaking) ground state electron configuration.