

原子番号	元素名	元素記号	原子量
1	水	素 H	1.008
2	ヘリ	ム He	4.003
3	リチ	ウ Li	6.941* [§]
4	ベリ	ム Be	9.012
5	ホ	素 B	10.81
6	炭	素 C	12.01
7	窒	素 N	14.01
8	酸	素 O	16.00
9	フ	素 F	19.00
10	ネ	ン Ne	20.18
11	ナ	ム Na	22.99
12	マグ	ウ Mg	24.31
13	アル	ム Al	26.98
14	ケ	素 Si	28.09
15	リ	ン P	30.97
16	硫	黄 S	32.07
17	塩	素 Cl	35.45
18	ア	ン Ar	39.95
19	カリ	ム K	39.10
20	カル	ム Ca	40.08
21	カス	ウ Sc	44.96
22	チ	ン Ti	47.87
23	バ	ム V	50.94
24	ク	ム Cr	52.00
25	マ	ン Mn	54.94
26		鉄 Fe	55.85
27	コ	ル Co	58.93
28	ニ	ル Ni	58.69
29		銅 Cu	63.55
30	亜	鉛 Zn	65.38*
31	ガ	ム Ga	69.72
32	ゲ	ム Ge	72.63
33	ヒ	素 As	74.92
34	セ	ン Se	78.96 [†]
35	臭	素 Br	79.90
36	ク	ン Kr	83.80
37	ル	ム Rb	85.47
38	スト	ム Sr	87.62
39	スイ	ム Y	88.91
40	ジル	ム Zr	91.22
41	ニ	ン Nb	92.91
42	モ	ム Mo	95.96*
43	テ	ム Tc	(99)
44	ル	ム Ru	101.1
45	ロ	ム Rh	102.9
46	バ	ム Pd	106.4
47		銀 Ag	107.9
48	カ	ム Cd	112.4
49	イ	ム In	114.8
50	ス	ズ Sn	118.7
51	ア	ン Sb	121.8
52	テ	ル Te	127.6
53	ヨ	素 I	126.9
54	キ	ン Xe	131.3
55	セ	ム Cs	132.9
56	バ	ム Ba	137.3
57	ラ	ム La	138.9

物理量	記号	数値と単位
真空中の高速度	c_0	$299\,792\,458\text{ m s}^{-1}$
電気素量	e	$1.602\,176 \times 10^{-19}\text{ C}$
ファラデー定数	$F = eN_A$	$9.6485 \times 10^4\text{ C mol}^{-1}$
ボルツマン定数	k, k_B	$1.380\,65 \times 10^{-23}\text{ J K}^{-1}$ $8.6173 \times 10^{-5}\text{ eV K}^{-1}$
気体定数	$R = kN_A$	$8.314\,47\text{ J K}^{-1}\text{ mol}^{-1}$ $8.205\,78 \times 10^{-2}\text{ dm}^3\text{ atm K}^{-1}\text{ mol}^{-1}$
プランク定数	h $\hbar = h/2\pi$	$6.626\,07 \times 10^{-34}\text{ J s}$ $1.054\,57 \times 10^{-34}\text{ J s}$
アボガドロ定数	N_A	$6.022\,14 \times 10^{23}\text{ mol}^{-1}$
電子の静止質量	m_e	$9.109\,38 \times 10^{-31}\text{ kg}$
真空の誘電率	ϵ_0 $4\pi_0\epsilon_0$	$8.854\,19 \times 10^{-12}\text{ J}^{-1}\text{ C}^2\text{ m}^{-1}$ $1.112\,65 \times 10^{-10}\text{ J}^{-1}\text{ C}^2\text{ m}^{-1}$
ボーア磁子	$\mu_B = e\hbar/2m_e$	$9.274\,01 \times 10^{-24}\text{ J T}^{-1}$
ボーア半径	$a_0 = 4\pi\epsilon_0\hbar^2/m_e e^2$	$5.291\,77 \times 10^{-11}\text{ m}$
リュードベリ定数	$R_\infty = m_e e^4/8h^3 c_0 \epsilon_0^2$	$1.097\,37 \times 10^5\text{ cm}^{-1}$