

化学で使われる量・単位・記号

日本化学会 単位・記号専門委員会

2019年5月20日にSI基本単位の定義が変更された。この資料は第26回国際度量衡総会（2018年11月）の議事録（参考文献1）に基づいている。基礎物理定数の値や不確定さについては、Committee on Data for Science and Technology (CODATA) の推奨値を参考文献2で確認されることをお勧めする。

1. SI基本単位と物理量

物理量（自明のときには量と略してもよい）の値は、一般に「数値と単位の積」として表される。たとえば、「本冊子の横幅の長さ l は 21 cm である」というのは、「長さを国際的に合意された“cm”という単位との比で表すと、 l は cm の 21 倍である」という意味であり、 $l/\text{cm}=21$ または $l=21\text{ cm}$ と表される。単位の名称・定義・記号に関する合意は、国際度量衡総会で行われている。

下記の7個の基本量の積または商の形で表した次元系を用いると、いろいろな量を組立てることができる。国際単位系（略してSI）は、これら7個の基本量をもつ次元にそれぞれ対応する次元をもつ7個の基本単位を基礎として構成されている。基本単位の定義は参考文献3に記されている。日本をはじめ世界のほぼすべての国では、計量に関する法規をSIに基づいて制定している。基本単位の名称と記号は次のとおりである。

物 理 量	量の記号	SI 単 位 の 名 称	記号
長 さ length	l	メ ー ト ル metre	m
質 量 mass	m	キ ロ グ ラ ム kilogram	kg
時 間 time	t	秒 second	s
電 流 electric current	I	ア ン ペ ア ampere	A
熱力学温度 thermodynamic temperature	T	ケ ル ビ ン kelvin	K
物 質 量 amount of substance	n	モ ル mole	mol
光 度 luminous intensity	I_v	カ ン デ ラ candela	cd

物理量の記号は、ラテン文字またはギリシャ文字の1文字を用い、イタリック体（斜体）で印刷する。その内容をさらに明確にしたいときには、上つき添字または下つき添字（あるいは両方）に固有の意味をもたせて用い、さらに場合に応じて、記号の直後に説明をカッコに入れて加える。単位の記号はローマン体（立体）で印刷する。物理量の記号にも単位の記号にも、終わりにはピリオドをつけない。

「モル」という基本単位 mol の定義は、「 $6.022\ 140\ 76 \times 10^{23}$ の要素粒子 (elementary entity) を含む系の物質量」である（2019年5月に定義改定。詳しくは化学と工業 70, 827 (2017) および化学と教育 65, 462 (2017) 参照）。この単位で表される「物質量」という基本量 $n(X)$ は、対象としている試料を構成している要素粒子 X の数 $N(X)$ に比例する [$n(X) = N(X)/N_A$]。すなわち、この比例定数はアボガドロ定数 N_A の逆数である。「要素粒子」とは「原子、分子、イオン、電子、光子、その他の粒子または前記粒子の特定の集合体」である。モルという単位を用いるときには、かならず要素粒子を化学式などで指定しなければならない。物質量を表していることが文脈から明らかであれば、略して単に、たとえば「この実験に用いた酸素分子 O_2 の量は 1 mol である」と表現してもよい。なお、「物質量」は昔から「モル数」とよばれていたが、「量の用語には特定の単位名を用いない」という基本原則に従って、「モル数、ミリモル数」などの用語は認められていない。これは「質量」という一般的な用語を、用いる単位により「キログラム数、ポンド数」などとよばないのと同様である。

2. SI 接頭語

SI 単位の 10 進の倍量および分量を表すために SI 接頭語が使われる。それらの名称と記号は次のとおりである^{a)}。

倍 数	接 頭 語	記 号	倍 数	接 頭 語	記 号
10	デ カ deca	da	10^{-1}	デ シ deci	d
10^2	ヘ ク ト hecto	h	10^{-2}	セ ン チ centi	c
10^3	キ ロ kilo	k	10^{-3}	ミ リ milli	m
10^6	メ ガ mega	M	10^{-6}	マイ ク ロ micro	μ
10^9	ギ ガ giga	G	10^{-9}	ナ ノ nano	n
10^{12}	テ ラ tera	T	10^{-12}	ピ コ pico	p
10^{15}	ペ タ peta	P	10^{-15}	フェ ム ト femto	f
10^{18}	エク サ exa	E	10^{-18}	ア ト atto	a
10^{21}	ゼ タ zetta	Z	10^{-21}	ゼ プ ト zepto	z
10^{24}	ヨ タ yotta	Y	10^{-24}	ヨ ク ト yocto	y

a) 質量の単位の 10 進の分量あるいは倍量は、グラムに単一の接頭語をつけて表示する。たとえば、mg (μkg と書かない)；Mg (kg と書かない)。

3. 固有の名称と記号をもつ SI 組立単位の例^{a)}

物 理 量	SI 単 位 の 名 称	記号	SI 基本単位による表現
周波数・振動数	ヘルツ hertz	Hz	s^{-1}
力	ニュートン newton	N	$m\ kg\ s^{-2}$
圧力, 応力	パスカル pascal	Pa	$m^{-1}\ kg\ s^{-2}\ (=N\ m^{-2})$
エネルギー, 仕事, 熱量	ジュール joule	J	$m^2\ kg\ s^{-2}\ (=N\ m\ =Pa\ m^3)$
工率, 仕事率	ワット watt	W	$m^2\ kg\ s^{-3}\ (=J\ s^{-1})$
電荷・電気量	クーロン coulomb	C	$s\ A$
電位差(電圧)・起電力	ボルト volt	V	$m^2\ kg\ s^{-3}\ A^{-1}\ (=J\ C^{-1})$
静電容量・電気容量	ファラド farad	F	$m^{-2}\ kg^{-1}\ s^4\ A^2\ (=C\ V^{-1})$
電気抵抗	オーム ohm	Ω	$m^2\ kg\ s^{-3}\ A^{-2}\ (=V\ A^{-1})$
コンダクタンス	ジーメンス siemens	S	$m^{-2}\ kg^{-1}\ s^3\ A^2\ (= \Omega^{-1})$
磁束	ウェーバ weber	Wb	$m^2\ kg\ s^{-2}\ A^{-1}\ (=V\ s)$
磁束密度	テスラ tesla	T	$kg\ s^{-2}\ A^{-1}\ (=V\ s\ m^{-2})$
インダクタンス	ヘンリー henry	H	$m^2\ kg\ s^{-2}\ A^{-2}\ (=V\ A^{-1}\ s)$
セルシウス温度 ^{b)}	セルシウス度 degree Celsius	$^{\circ}C$	K
平面角	ラジアン radian	rad	1
立体角	ステラジアン steradian	sr	1
放射能 ^{c)}	ベクレル becquerel	Bq	s^{-1}
吸収線量 ^{c)}	グレイ gray	Gy	$m^2\ s^{-2}\ (=J\ kg^{-1})$
線量当量 ^{c)}	シーベルト sievert	Sv	$m^2\ s^{-2}\ (=J\ kg^{-1})$
酵素活性 ^{c)}	カタール katal	kat	$mol\ s^{-1}$

a) 人名に由来する単位の記号は大文字で始め、その他の単位記号はすべて小文字とする。ただし体積の単位リットル l は数字の 1 とまぎらわしいので、例外として大文字 L を用いてもよい（イタリック体 *l* としない）。単位の名称は、人名に由来する場合でも（セルシウス度の Celsius を除き）小文字で始める。

b) セルシウス温度 θ は $\theta/^{\circ}C = T/K - 273.15$ と定義される。

c) 人の健康保護に関連して、1970 年代の後半以降に導入された組立単位である。

4. SI 以外の単位

4.1 SI と併用される単位

物 理 量	単 位 の 名 称	記 号	SI 単位による表現
時 間	分 minute	min	60 s
時 間	時 hour	h	3600 s
時 間	日 day	d	86 400 s
平 面 角	度 degree	$^{\circ}$	$(\pi/180)$ rad
体 積	リットル litre, liter	l, L	$10^{-3}\ m^3$
質 量	トン tonne, ton	t	$10^3\ kg$
長 さ	オングストローム ångström	\AA	$10^{-10}\ m$
圧 力	バー bar	bar	$10^5\ Pa$
面 積	バーン barn	b	$10^{-28}\ m^2$
エネルギー	電子ボルト ^{a)} electronvolt	eV	$1.602\ 176\ 634 \times 10^{-19}\ J$
質 量	ダルトン ^{b)} dalton	Da	$\approx 1.660\ 539 \times 10^{-27}\ kg$
	統一原子質量単位 unified atomic mass unit	u	$1\ u = 1\ Da$

a) 定義された値である。

b) 2006 年から正式に承認されている。u と同一の単位である。現時点で最も正確と信じられている物理定数を用いて求めた大きさは $1.660\ 539\ 066\ 60(50) \times 10^{-27}\ kg$ である。

4.2 そのほかの単位

以下にあげる単位は、従来の文献でよく使われたものである。この表は、それらの単位の身元を明らかにし、SI単位への換算を示すためのものである。

物 理 量	単 位 の 名 称	記 号	SI 単位による表現
力	force	ダ イン dyne	dyn 10^{-5} N
圧 力 ^{a)}	pressure	標準大気圧 (気圧) standard atmosphere	atm 101 325 Pa
圧 力	pressure	トル (mmHg) torr (mmHg)	Torr ≈ 133.322 Pa
エネルギー	energy	エ ル グ erg	erg 10^{-7} J
エネルギー ^{a)}	energy	熱化学カロリー thermochemical calorie	cal _{th} 4.184 J
磁束密度	magnetic flux density	ガ ウ ス gauss	G 10^{-4} T
電気双極子モーメント	electric dipole moment	デ バ イ debye	D $\approx 3.335\ 641 \times 10^{-30}$ C m
粘性率	viscosity	ポ ア ズ poise	P 10^{-1} Pa s
動粘性率	kinematic viscosity	ストークス stokes	St 10^{-4} m ² s ⁻¹
放射能 ^{a)}	radioactivity	キュリー curie	Ci 3.7×10^{10} Bq
照射線量 ^{a)}	exposure	レントゲン röntgen	R 2.58×10^{-4} C kg ⁻¹
吸収線量	absorbed dose	ラ ド rad	rad 10^{-2} Gy
線量当量	dose equivalent	レ ム rem	rem 10^{-2} Sv

a) 定義された値である。

5. 基礎物理定数の値 (参考文献 2) カッコの中の数値は最後の桁につく標準不確かさを示す。

物 理 量	記 号	数 値	単 位
真空の透磁率 ^{a)}	permeability of vacuum	μ_0	$1.256\ 637\ 062\ 12(19) \times 10^{-6}$ N A ⁻²
真空中の光速 ^{b)}	speed of light in vacuum	c, c_0	299 792 458 m s ⁻¹
真空の誘電率 ^{c)}	permittivity of vacuum	$\epsilon_0 = 1/\mu_0 c^2$	$8.854\ 187\ 8128(13) \times 10^{-12}$ F m ⁻¹
電気素量 ^{b)}	elementary charge	e	$1.602\ 176\ 634 \times 10^{-19}$ C
プランク定数 ^{b)}	Planck constant	h	$6.626\ 070\ 15 \times 10^{-34}$ J s
アボガドロ定数 ^{b)}	Avogadro constant	N_A, L	$6.022\ 140\ 76 \times 10^{23}$ mol ⁻¹
電子の質量	electron mass	m_e	$9.109\ 383\ 7015(28) \times 10^{-31}$ kg
陽子の質量	proton mass	m_p	$1.672\ 621\ 923\ 69(51) \times 10^{-27}$ kg
中性子の質量	neutron mass	m_n	$1.674\ 927\ 498\ 04(95) \times 10^{-27}$ kg
原子質量定数 (統一原子質量単位)	atomic mass constant (unified atomic mass unit)	$m_u = 1$ u	$1.660\ 539\ 066\ 60(50) \times 10^{-27}$ kg
ファラデー定数 ^{d)}	Faraday constant	$F = N_A e$	96 485.332 12... C mol ⁻¹
ハートリーエネルギー	Hartree energy	E_h	$4.359\ 744\ 722\ 2071(85) \times 10^{-18}$ J
ボーア半径	Bohr radius	a_0	$5.291\ 772\ 109\ 03(80) \times 10^{-11}$ m
ボーア磁子	Bohr magneton	μ_B	$9.274\ 010\ 0783(28) \times 10^{-24}$ J T ⁻¹
核磁子	nuclear magneton	μ_N	$5.050\ 783\ 7461(15) \times 10^{-27}$ J T ⁻¹
リュードベリ定数	Rydberg constant	R_∞	$10\ 973\ 731.568\ 160(21)$ m ⁻¹
気体定数 ^{d)}	gas constant	$R = N_A k$	8.314 462 618... J K ⁻¹ mol ⁻¹
ボルツマン定数 ^{b)}	Boltzmann constant	k, k_B	$1.380\ 649 \times 10^{-23}$ J K ⁻¹
万有引力定数(重力定数)	gravitational constant	G	$6.674\ 30(15) \times 10^{-11}$ m ³ kg ⁻¹ s ⁻²
重力の標準加速度 ^{b)}	standard acceleration of gravity	g_n	9.806 65 m s ⁻²
理想気体 (1 bar, 273.15 K) のモル体積 ^{d)}	molar volume of ideal gas (at 1 bar and 273.15 K)	V_0	22.710 954 64... L mol ⁻¹
標準大気圧 ^{b)}	standard atmosphere	atm	101 325 Pa
微細構造定数	fine structure constant	$\alpha = \mu_0 e^2 c / 2h \alpha^{-1}$	$7.297\ 352\ 5693(11) \times 10^{-3}$ 137.035 999 084 (21)
電子の磁気モーメント	electron magnetic moment	μ_e	$-9.284\ 764\ 7043(28) \times 10^{-24}$ J T ⁻¹
自由電子のランデ g 因子	Landé g factor for free electron	$g_e = 2\mu_e/\mu_B$	-2.002 319 304 362 56 (35)
陽子の磁気モーメント	proton magnetic moment	μ_p	$1.410\ 606\ 797\ 36(60) \times 10^{-26}$ J T ⁻¹

- a) 磁気定数 magnetic constant と呼ばれる。
 b) 定義された量である。
 c) 電気定数 electric constant とよばれる。
 d) 定義された量の積・商として計算される。

6. 参考文献

- 1) (a) 第26回国際度量衡総会 (2018年11月) (The 26th General Conference on Weights and Measures (CGPM), Versailles: Bureau International des Poids et Mesures, 13 November 2018) の議事録「Convocation of the General Conference on Weights and Measures (26th meeting)」
<https://www.bipm.org/documents/20126/60327947/Convocation-2018.pdf/f2076c-1868-9764-1a62-ce22b2cad3c4>
 (b) The CODATA 2017 special adjustment, CODATA (2018).
<https://iopscience.iop.org/article/10.1088/1681-7575/aa950a>
- 2) CODATA が推奨する基礎物理定数は <https://physics.nist.gov/cuu/Constants/index.html> に記載されている https://physics.nist.gov/cuu/pdf/wall_2018.pdf を参照 (CODATA RECOMMENDED VALUES OF THE FUNDAMENTAL PHYSICAL CONSTANTS: 2018, NIST SP 961 (May 2019)). なお, 2019年に実施された「基礎物理定数の再定義」については, 藤井賢一, 日本物理学会誌, 69(9), 604 (2014) および山田久美, 化学と工業, 66(2), 103 (2013) の解説を参照.
- 3) (a) Quantities, Units and Symbols in Physical Chemistry, IUPAC, Physical and Biophysical Chemistry Division, 3rd Edition, RSC Publishing (2007).
 (b) [物理化学で用いられる量・単位・記号, 第3版, 日本化学会監修, 産業技術総合研究所計量標準総合センター記, 講談社 (2009)].

圧力に関する単位換算表^{a)} (参考文献3)

	Pa	kPa	bar	atm	mbar	Torr	psi
1 Pa	= 1	10^{-3}	10^{-5}	$\approx 9.869\ 23 \times 10^{-6}$	10^{-2}	$\approx 7.500\ 62 \times 10^{-3}$	$\approx 1.450\ 38 \times 10^{-4}$
1 kPa	$= 10^3$	1	10^{-2}	$\approx 9.869\ 23 \times 10^{-3}$	10	$\approx 7.500\ 62$	$\approx 0.145\ 038$
1 bar	$= 10^5$	10^2	1	$\approx 0.986\ 923$	10^3	≈ 750.062	≈ 14.5038
1 atm	$= 101\ 325$	101.325	1.013 25	1	1013.25	760	≈ 14.6959
1 mbar	$= 100$	10^{-1}	10^{-3}	$\approx 9.869\ 23 \times 10^{-4}$	1	$\approx 0.750\ 062$	$\approx 1.450\ 38 \times 10^{-2}$
1 Torr	≈ 133.322	$\approx 0.133\ 322$	$\approx 1.333\ 22 \times 10^{-3}$	$\approx 1.315\ 79 \times 10^{-3}$	$\approx 1.333\ 22$	1	$\approx 1.933\ 68 \times 10^{-2}$
1 psi	≈ 6894.76	$\approx 6.894\ 76$	$\approx 6.894\ 76 \times 10^{-2}$	$\approx 6.804\ 60 \times 10^{-2}$	≈ 68.9476	$\approx 51.714\ 94$	1

a) 換算表の使用例: 1 bar $\approx 0.986\ 923$ atm, 1 Torr ≈ 133.322 Pa, 1 mmHg = 1 Torr (2×10^{-7} Torr 以内の差で成立する)

エネルギーに関する単位の相互換算表^{a)}

	波数 $\tilde{\nu}$ cm^{-1}	振動数 ν MHz	エネルギー eV	E	E_h	モルエネルギー kJ mol ⁻¹	E_m	温度 T K
$E = h\nu = hc\tilde{\nu} = kT; E_m = N_A E$								
1 cm ⁻¹	$\hat{=}$ 1	$2.997\ 925 \times 10^4$	$1.986\ 446 \times 10^{-5}$	$1.239\ 842 \times 10^{-4}$	$4.556\ 335 \times 10^{-6}$	$11.962\ 66 \times 10^{-3}$	$2.859\ 144 \times 10^{-3}$	1.438 777
1 MHz	$\hat{=}$ $3.335\ 641 \times 10^{-5}$	1	$6.626\ 070 \times 10^{-10}$	$4.135\ 668 \times 10^{-9}$	$1.519\ 830 \times 10^{-10}$	$3.990\ 313 \times 10^{-7}$	$9.537\ 076 \times 10^{-8}$	$4.799\ 243 \times 10^{-5}$
1 aJ	$\hat{=}$ 50 341.17	$1.509\ 190 \times 10^9$	1	6.241 509	0.229 3712	602.2141	143.9326	$7.242\ 971 \times 10^4$
1 eV	$\hat{=}$ 8065.544	$2.417\ 989 \times 10^8$	0.160 2177	1	$3.674\ 932 \times 10^{-2}$	96.485 33	23.060 55	$1.160\ 452 \times 10^4$
1 E_h	$\hat{=}$ 219 474.63	$6.579\ 684 \times 10^9$	4.359 744	27.211 39	1	2625.500	627.5095	$3.157\ 750 \times 10^5$
1 kJ mol ⁻¹	$\hat{=}$ 83.593 47	$2.506\ 069 \times 10^6$	$1.660\ 539 \times 10^{-3}$	$1.036\ 427 \times 10^{-2}$	$3.808\ 799 \times 10^{-4}$	1	0.239 005 7	120.2724
1 kcal mol ⁻¹	$\hat{=}$ 349.7551	$1.048\ 539 \times 10^7$	$6.947\ 695 \times 10^{-3}$	$4.336\ 410 \times 10^{-2}$	$1.593\ 601 \times 10^{-3}$	4.184	1	503.2195
1 K	$\hat{=}$ 0.695 0348	$2.083\ 662 \times 10^4$	$1.380\ 649 \times 10^{-5}$	$8.617\ 333 \times 10^{-5}$	$3.166\ 812 \times 10^{-6}$	$8.314\ 463 \times 10^{-3}$	$1.987\ 204 \times 10^{-3}$	1

a) 換算表の使用例: 1 aJ = 1×10^{-18} J $\hat{=}$ 50 341.17 cm⁻¹, 1 eV $\hat{=}$ 96.485 33 kJ mol⁻¹。 $\hat{=}$ は“に対応する”あるいは“とほぼ等価である”(1を除く) という意味を表す。