

Naturkonstanten (Auswahl)

Naturkonstanten sind wesentliche Elemente um die Welt zu beschreiben: Sie tauchen in den physikalischen Theorien auf, ohne dass die Theorien selbst ihre Werte angeben könnten. Diese Konstanten müssen daher experimentell gemessen werden – eine Basisaufgabe der Metrologie.

Avogadro-Konstante	$N_A = 6,022\,1415\,(10) \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
Boltzmann-Konstante	$k = 1,380\,6505\,(24) \cdot 10^{-23} \text{ J} \cdot \text{K}^{-1}$
Elementarladung	$e = 1,602\,176\,53\,(14) \cdot 10^{-19} \text{ C}$
Faraday-Konstante	$F = 96\,485,3383\,(83) \cdot \text{C} \cdot \text{mol}^{-1}$
Feinstrukturkonstante, Inverse	$\alpha^{-1} = 137,035\,999\,11\,(46)$
Feldkonstante, Elektrische	$\epsilon_0 = 1/(\mu_0 \cdot c^2) = 8,854\,187\,817\,62\dots \cdot 10^{-12} \text{ F/m (exakt)}$
Feldkonstante, Magnetische	$\mu_0 = 4\pi \cdot 10^{-7} = 12,566\,370\,614\dots \cdot 10^{-7} \text{ N} \cdot \text{A}^{-2} \text{ (exakt)}$
Flussquant, Magnetisches	$\Phi_0 = 2,067\,833\,72\,(18) \cdot 10^{-15} \text{ Wb}$
Gravitationskonstante	$G = 6,6742\,(10) \cdot 10^{-11} \text{ m}^3 \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{s}^{-2}$
Josephson-Konstante	$K_J = 483\,597,879\,(41) \cdot 10^9 \text{ Hz} \cdot \text{V}^{-1}$
Lichtgeschwindigkeit (Vakuum)	$c = 2,997\,924\,58 \cdot 10^8 \text{ m/s (exakt)}$
Masseinheit, Atomare	$u = 1,660\,538\,86\,(28) \cdot 10^{-27} \text{ kg}$
Plancksches Wirkungsquantum	$h = 6,626\,0693\,(11) \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$
Ruhmasse des Elektrons	$m_e = 9,109\,3826\,(16) \cdot 10^{-31} \text{ kg}$
Ruhmasse des Protons	$m_p = 1,672\,621\,71\,(29) \cdot 10^{-27} \text{ kg}$
Rydberg-Konstante	$R_\infty = 1,097\,373\,156\,8525\,(73) \cdot 10^7 \text{ m}^{-1}$
Stefan-Boltzmann-Konstante	$\sigma = 5,670\,400\,(40) \cdot 10^{-8} \text{ W} \cdot \text{m}^{-2} \cdot \text{K}^{-4}$
Universelle Gaskonstante	$R = 8,314\,472\,(15) \cdot \text{J} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$
von-Klitzing-Konstante	$R_K = 25\,812,807\,449\,(86) \Omega$

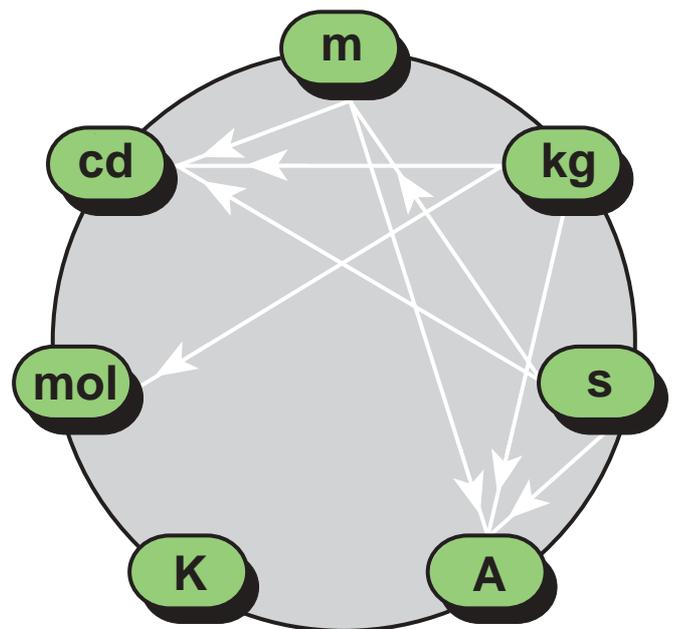
Die Zahlenwerte dieser Übersicht entstammen der CODATA-Datenbank („2002 CODATA recommended values“).

Die Ziffern in Klammern hinter einem Zahlenwert bezeichnen die Unsicherheit in den letzten Stellen des Wertes. Die Unsicherheit ist als einfache Standardabweichung gegeben (Beispiel: Die Angabe 6,672 59 (85) ist gleichbedeutend mit $6,672\,59 \pm 0,000\,85$).

Literatur

P. J. Mohr, B. N. Taylor: CODATA recommended values of the fundamental physical constants: 2002, wird veröffentlicht

Physikalisch
Technische
Bundesanstalt
Braunschweig und Berlin



Die gesetzlichen
Einheiten in Deutschland

Physikalisch-Technische Bundesanstalt
Presse- und Öffentlichkeitsarbeit
Bundesallee 100, D-38116 Braunschweig
Telefon: (05 31) 592-30 06, Telefax: (05 31) 592-30 08
E-Mail: presse@ptb.de, Internet: <http://www.ptb.de/> 20/0104
(diese Broschüre als pdf unter: Publikationen > Download)

PTB

Vorwort

Das *Internationale Einheitenystem SI* (Système international d'unités) ist ein Kind des metrischen Systems und wurde von der 11. Generalkonferenz für Maß und Gewicht im Jahr 1960 auf eben diesen Namen getauft. Mit diesem System wurden die Einheiten im Messwesen neu geordnet.

Das SI fußt auf sieben Basiseinheiten und zahlreichen „abgeleiteten Einheiten“, die durch reine Multiplikation und Division aus den Basiseinheiten, immer mit dem Faktor 1, gebildet werden.

Das SI entstammt den Bedürfnissen der Wissenschaft, ist aber mittlerweile auch das vorherrschende Maßsystem der internationalen Wirtschaft. In Deutschland sind die SI-Einheiten als gesetzliche Einheiten für den amtlichen und geschäftlichen Verkehr eingeführt. Um die nationale und internationale Einheitlichkeit der Maße zu sichern, sind die Aufgaben der Darstellung, Bewahrung und Weitergabe der Einheiten im Messwesen der Physikalisch-Technischen Bundesanstalt (PTB), dem nationalen Metrologieinstitut Deutschlands, übertragen worden. Einzelheiten hierzu sind im Einheitengesetz formuliert.

Literatur

- Bureau international des poids et mesures (BIPM): *Le Système international d'unités (SI) – The International System of Units (SI)*. 7^e édition, 1998. Pavillon de Breteuil, F-92312 Sèvres Cedex, France
- Barry N. Taylor (ed.): *The International System of Units (SI)*. National Institute of Standards and Technology. NIST Special Publication 330, 2001 Edition

Braunschweig, Januar 2004

Gesetze, Richtlinien, Normen

Gesetz über Einheiten im Messwesen

(Einheitengesetz – EinhG, BGBl. I S. 409)

Neufassung vom 22. Februar 1985, geändert durch Artikel 140 der 7. Zuständigkeitsanpassungs-Verordnung vom 29. Oktober 2001 (BGBl. I S. 2785)

Ausführungsverordnung zum Gesetz über Einheiten im Messwesen

(Einheitenverordnung – EinhV, BGBl. I S. 2272) vom 13. Dezember 1985, zuletzt geändert durch die 2. Verordnung zur Änderung der Einheitenverordnung vom 10. März 2000 (BGBl. I S. 214 und S. 447)

Richtlinie 80/181/EWG des Rates vom 20. Dezember 1979

zur Angleichung der Rechtsvorschriften der Mitgliedsstaaten über die Einheiten im Messwesen (ABl. L39 vom 15.2.1980, S. 40), (ABl. L34 vom 9.2.2000, S. 17)

DIN 1301 Teil 1, 10.02

Einheiten; Einheitenamen, Einheitenzeichen

DIN 1301 Teil 1 Beiblatt 1, 04.82

Einheiten; Einheitenähnliche Namen und Zeichen

DIN 1301 Teil 2, 02.78

Einheiten; Allgemein angewendete Teile und Vielfache

DIN 1301 Teil 3, 10.79

Einheiten; Umrechnungen für nicht mehr anzuwendende Einheiten

DIN 1304 Teil 1, 03.94

Formelzeichen; Allgemeine Formelzeichen

DIN 5493 Teil 1, 02.93

Logarithmische Größen und Einheiten

ISO 1000: 11.92

SI units and recommendations for the use of their multiples and of certain other units

ISO 31-0 bis ISO 31-XIII

(Grundsätze zu Größen und Einheiten sowie Einheiten für spezielle physikalische Größen)

SI-Basiseinheiten

Basisgröße	Basiseinheit		Definition (siehe auch DIN 1301)
	Name	Zeichen	
Länge	Meter	m	Das Meter ist die Länge der Strecke, die Licht im Vakuum während der Dauer von (1/299 792 458) Sekunden durchläuft.
Masse	Kilogramm	kg	Das Kilogramm ist die Einheit der Masse; es ist gleich der Masse des Internationalen Kilogrammprototyps.
Zeit	Sekunde	s	Die Sekunde ist das 9 192 631 770fache der Periodendauer der dem Übergang zwischen den beiden Hyperfeinstrukturniveaus des Grundzustandes von Atomen des Nuklids ¹³³ Cs entsprechenden Strahlung.
elektrische Stromstärke	Ampere	A	Das Ampere ist die Stärke eines konstanten elektrischen Stromes, der, durch zwei parallele, geradlinige, unendlich lange und im Vakuum im Abstand von einem Meter voneinander angeordnete Leiter von vernachlässigbar kleinem, kreisförmigem Querschnitt fließend, zwischen diesen Leitern je einem Meter Leiterlänge die Kraft $2 \cdot 10^{-7}$ Newton hervorrufen würde.
Temperatur	Kelvin	K	Das Kelvin, die Einheit der thermodynamischen Temperatur, ist der 273,16te Teil der thermodynamischen Temperatur des Tripelpunktes des Wassers.
Stoffmenge	Mol	mol	Das Mol ist die Stoffmenge eines Systems, das aus ebensovielen Einzelteilchen besteht, wie Atome in 0,012 Kilogramm des Kohlenstoffnuklids ¹² C enthalten sind. Bei Benutzung des Mol müssen die Einzelteilchen spezifiziert sein und können Atome, Moleküle, Ionen, Elektronen sowie andere Teilchen oder Gruppen solcher Teilchen genau angegebener Zusammensetzung sein.
Lichtstärke	Candela	cd	Die Candela ist die Lichtstärke in einer bestimmten Richtung einer Strahlungsquelle, die monochromatische Strahlung der Frequenz $540 \cdot 10^{12}$ Hertz aussendet und deren Strahlstärke in dieser Richtung (1/683) Watt durch Steradian beträgt.

SI-Vorsätze

Potenz	Name	Zeichen	Potenz	Name	Zeichen
10 ²⁴	Yotta	Y	10 ⁻¹	Dezi	d
10 ²¹	Zetta	Z	10 ⁻²	Zenti	c
10 ¹⁸	Exa	E	10 ⁻³	Milli	m
10 ¹⁵	Peta	P	10 ⁻⁶	Mikro	μ
10 ¹²	Tera	T	10 ⁻⁹	Nano	n
10 ⁹	Giga	G	10 ⁻¹²	Piko	p
10 ⁶	Mega	M	10 ⁻¹⁵	Femto	f
10 ³	Kilo	k	10 ⁻¹⁸	Atto	a
10 ²	Hekto	h	10 ⁻²¹	Zepto	z
10 ¹	Deka	da	10 ⁻²⁴	Yocto	y

Gesetzliche Einheiten

(Blau: nichtgesetzliche Einheiten)

Größe	Einheitenname	Zeichen	Beziehungen und Bemerkungen		
Länge	Meter	m	SI-Basiseinheit		
	Astronomische Einheit*	AE	1 AE	= 149,597 870 · 10 ⁹ m	
	Parsec	pc	1 pc	= 206 265 AE = 30,857 · 10 ¹⁵ m	
	Lichtjahr	Lj	1 Lj	= 9,460 530 · 10 ¹⁵ m = 63240 AE = 0,306 59 pc	
	Ångström	Å	1 Å	= 10 ⁻¹⁰ m	
	typograph. Punkt	p	1 p	= 0,376 065 mm	• im Druckereigewerbe
	<i>inch</i> **	in	1 in	= 2,54 · 10 ⁻² m = 25,4 mm***	
	<i>foot</i>	ft	1 ft	= 0,3048 m = 30,48 cm	
	<i>yard</i>	yd	1 yd	= 0,9144 m	
	<i>mile</i>	mile	1 mile	= 1609,344 m	
	Internat. Seemeile	sm	1 sm	= 1852 m	
Fathom	fm	1 fm	= 1,829 m	• in der Seeschifffahrt	
ebener Winkel	Radian	rad	1 rad	= 1 m/m	• Zentriwinkel r = 1 m, Bogen = 1 m
	Vollwinkel			= 2π · rad = 360° = 400 gon	
	Grad	°	1°	= (π/180) rad	= 1,1111 gon
	Minute	'	1'	= 1°/60	• auch Winkelminute genannt
	Sekunde	''	1''	= 1'/60 = 1°/3600	• auch Winkelsekunde genannt
	Gon	gon	1 gon	= (π/200) rad	= 0,9° • Neugrad genannt
	Neugrad	ᵍ	1ᵍ	= 1 gon = 0,5π · 10 ⁻² rad	
	Neuminute	ᶜ	1ᶜ	= 10 ⁻² gon = 0,5π · 10 ⁻⁴ rad	
Neusekunde	ᶜᶜ	1ᶜᶜ	= 10 ⁻⁴ gon = 0,5π · 10 ⁻⁶ rad		
räumlicher Winkel	Steradian	sr	1 sr	= 1 m ² /m ²	• r = 1 m, Kalottenfläche = 1 m ²
Brechkraft	Dioptrie	dpt	1 dpt	= 1/m	• nur bei optischen Systemen
Fläche	Quadratmeter	m ²			• nicht „qm“ verwenden
	Ar	a	1 a	= 100 m ²	• nur für Grund- und Flurstücke
	Hektar	ha	1 ha	= 100 a = 10 ⁴ m ²	• nur für Grund- und Flurstücke
	Barn	b	1 b	= 10 ⁻²⁸ m ²	• in Atom- und Kernphysik
	Morgen		1 Morgen	= 0,25 ha = 2500 m ²	• regionale Unterschiede
	<i>square foot</i>	sq ft	1 sq ft	= 0,092 903 06 m ²	
<i>acre</i>	ac	1 ac	= 4046,856 m ²		
<i>square yard</i>	sq yd	1 sq yd	= 0,8361 m ²		

* etwa mittlere Entfernung zwischen Erde und Sonne

** kursiv gedruckt: gemäß EG-Richtlinie in einigen Ländern, in speziellen Anwendungsbereichen oder Verwendungszwecken zulässig

*** fett gedruckte Endziffer: Wert gilt als exakt (siehe auch ISO 31)

Größe	Einheitenname	Zeichen	Beziehungen und Bemerkungen		
Volumen	Kubikmeter	m ³			
	Liter	l oder L	1 l = 1 L	= 10 ⁻³ m ³ = 1 dm ³	= 10 ³ cm ³
	Festmeter	Fm	1 Fm	= 1 m ³	
	Raummeter	Rm	1 Rm	= 1 m ³	
	barrel	bbl	1 barrel	= 158,988 l	
	<i>Gill</i>	gill	1 gill	= 0,142 · 10 ⁻³ m ³	
	<i>fluid ounce</i>	fl oz	1 fl oz	= 28,4131 · 10 ⁻⁶ m ³	= 28,4131 ml
	<i>pint</i>	pt	1 pt	= 0,568 262 · 10 ⁻³ m ³	= 568,262 ml
	<i>quart</i>	qt	1 qt	= 1,136 52 · 10 ⁻³ m ³	= 1,136 52 l
<i>gallon</i>	gal	1 gal	= 4,546 09 · 10 ⁻³ m ³	= 4,54 609 l	
Raummaß für Schiffe	Registertonne	RT	1 RT	= 100 ft ³ = 2,831 68 m ³	* amerikanische Werte
	Brutto-RT	BRT	gesamter umbauter Raum des Schiffes in RT		
	Netto-RT	NRT	Gesamtrauminhalt ohne für Schiffsbetrieb erforderliche Räume in RT		
Volumenstrom, Volumendurchfluss		m ³ /s	1 m ³ /s	= 60 · 10 ³ l/min	= 3600 m ³ /h
spezifisches Volumen		m ³ /kg	1 m ³ /kg	= 1 l/g	
Masse	Kilogramm	kg	SI-Basiseinheit		
	Gramm	g	1 g	= 10 ⁻³ kg	• nicht „gr.“ oder „Gr.“ verwenden
	Tonne	t	1 t	= 10 ³ kg	
	metrisches Karat		1 Karat**	= 0,2 g = 0,2 · 10 ⁻³ kg	• nur für Edelsteine
	atomare Masseneinheit***	u	1 u	= 1,660 565 5 · 10 ⁻²⁷ kg	
	Pfund	℔	1 ℔	= 0,5 kg	• seit 1884 keine gesetzliche Einheit
	Zentner	Ztr	1 Ztr	= 50 kg	
	Doppelzentner	dz	1 dz	= 100 kg	
	<i>ounce (avoirdupois)</i>	oz	1 oz	= 28,3495 · 10 ⁻³ kg = 28,3495 g	
	<i>troy ounce</i>	oz tr	1 oz tr	= 31,10 · 10 ⁻³ kg = 31,10 g	• für Gold
	<i>pound</i>	lb	1 lb	= 0,453 592 37 kg = 453,592 37 g	
Gewichtstonne	tons/deadweight	ton dw	1 ton dw	= 1016 kg	• Tragfähigkeit von Schiffen
		t dw	1 t dw	= 1000 kg	
längenbezogene Masse	Tex	tex	1 tex	= 10 ⁻⁶ kg/m	= 1 g/km
	Denier	den	1 den	= 1/9 tex	= 1/9 g/km
flächenbezogene Masse		kg/m ²	1 kg/m ²	= 1 mg/mm ²	
Massenstrom		kg/s	1 kg/s	= 60 kg/min	= 3,6 t/h = 86,4 t/d
Dichte		kg/m ³	1 kg/m ³	= 1 g/l	= 10 ⁻³ kg/l
Mostgewicht	Öchslegrad	Oe°	Das Mostgewicht in Öchslegrad entspricht dem Zahlenwert der Dichte (von Traubenmost) in kg/m ³ minus 1000.		

** auch Abkürzungen „Kt“ und „ct“ möglich

*** 1/12 der Masse eines Atoms des Nuklids ¹²C

Größe	Einheitenname	Zeichen	Beziehungen und Bemerkungen		
Zeit	Sekunde	s	SI-Basiseinheit		• Vorsätze nur bei s verwenden
Zeitspanne,	Minute	min	1 min	= 60 s	
Dauer	Stunde	h	1 h	= 60 min = 3600 s	
	Tag	d	1 d	= 24 h = 1440 min = 86 400 s	
Frequenz	Hertz	Hz	1 Hz	= 1/s	
Drehzahl, Drehgeschwindigkeit*	reziproke Sekunde	1/s			• nicht „U/s“ od. „U/min“ verwenden
	reziproke Minute	1/min	1/min	= 1/(60 s)	
Geschwindigkeit	Meter durch Sekunde	m/s	1 m/s	= 3,6 km/h	
	Knoten	kn	1 kn	= 1 sm/h = 0,5144 m/s	km durch (pro) Stunde, nicht „Stundenkilometer“ verwenden
Beschleunigung		m/s ²	Normalfallbeschleunigung $g_n = 9,806\ 65\ \text{m/s}^2$		
	Gal	Gal	1 Gal	= 10 ⁻² m/s ²	• nur in der Geodäsie
Winkelgeschwindigkeit		rad/s			
Kraft	Newton	N	1 N	= 1 kg · m/s ²	• auch Gewichtskraft genannt
	Dyn	dyn	1 dyn	= 10 ⁻⁵ N	
	Pond	p	1 p	= 9,806 65 · 10 ⁻³ N	• 1 kp ≈ 10 N
Impuls		N · s	1 N · s	= 1 kg · m/s	• Masse · Geschwindigkeit
Schalldruck**	Pascal	Pa	1 Pa	= 1 N/m ²	
Schalleistung**		W			• DIN 1332
Schallintensität**, Schallenergieflußdichte		W/m ²			• DIN 1332
Lärmdosis***		Pa ² · s			• DIN 45 644
Druck, mechanische Spannung	Pascal	Pa	1 Pa	= 1 N/m ² = 1 kg/(s ² · m) ≈ 0,75 · 10 ⁻² mmHg	
			1 MPa	= 1 N/mm ²	• für Festigkeitsangaben
	Bar	bar	1 bar	= 10 ⁵ Pa = 10 ³ mbar = 10 ⁵ kg/(s ² · m)	
	Millimeter-Quecksilbersäule	mmHg	1 mmHg	= 133,322 Pa = 1,333 22 mbar	• nur in Heilkunde zulässig
	physik. Atmosphäre	atm	1 atm	= 1,013 25 bar	
	techn. Atmosphäre	at	1 at	= 1 kp/cm ² = 0,980 665 bar	
	Torr	Torr	1 Torr	= (101 325/760) Pa = 1,333 224 mbar	
	Meter-Wassersäule	mWS	1 mWS	= 9806,65 Pa = 98,0665 mbar	
	psi	lbf/in ²	1 lbf/in ²	= 68,947 57 mbar = 6894,757 Pa	

* in der Elektrotechnik Kreisfrequenz

** In der Akustik werden häufig logarithmierte Verhältnisgrößen nach DIN 5493 Teil 1 verwendet (z. B. Schalldruckpegel).

*** auf den Nennwert bezogen Schalldosis genannt

Größe	Einheitenname	Zeichen	Beziehungen und Bemerkungen		
dynamische Viskosität	Pascalsekunde	Pa · s	1 Pa · s	= 1 N · s/m ²	= 1 kg/(s · m) • DIN 1342
	Poise	P	1 P	= 0,1 Pa · s	= 0,1 N · s/m ²
kinematische Viskosität		m ² /s			• DIN 1342
	Stokes	St	1 St	= 10 ⁻⁴ m ² /s	
Arbeit, Energie, Wärmemenge	Joule*	J	1 J	= 1 N · m	= 1 W · s = (1/3,6) · 10 ⁻⁶ kW · h = 1 kg · m ² /s ²
	Kilowattstunde	kW · h	1 kW · h	= 3,6 MJ	= 860 kcal
	Elektronvolt	eV	1 eV	= 160,218 92 · 10 ⁻²¹ J	
	Erg	erg	1 erg	= 10 ⁻⁷ J	
	Kalorie <i>Therm</i>	cal therm	1 cal 1 therm	= 4,1868 J = 105,50 · 10 ⁶ J	= 1,163 · 10 ⁻³ W · h
Brennwert**		kcal/l	1 kcal/l	= 4,1868 kJ/l	
		kcal/kg	1 kcal/kg	= 4,1868 kJ/kg	
	Tonne Steinkohlen-einheiten***	t SKE	1 t SKE	= 7 · 10 ⁶ kcal	= 29,3076 · 10 ⁹ J = 8,141 · 10 ³ kW · h
Wärmekapazität		J/K	1 J/K	= 1 m ² · kg/(s ² · K)	• Entropie
Energiedichte		J/m ³	1 J/m ³	= 1 kg/(m · s ²)	
spezifische Energie		J/kg	1 J/kg	= 1 m ² /s ²	
molare Energie		J/mol	1 J/mol	= 1 W · s/mol = 1 m ² · kg/(s ² · mol)	
molare Wärmekapazität		J/(mol · K)	1 J/(mol · K)	= 1 m ² · kg/(s ² · K · mol)	• molare Entropie
Leistung, Energiestrom, Wärmestrom	Watt	W	1 W	= 1 J/s	= 1 N · m/s = 1 V · A = 1 m ² · kg/s ³
	Voltampere	VA	1 VA	= 1 W	• Scheinleistung
	Var	var	1 var	= 1 W	• Blindleistung
	Pferdestärke	PS	1 PS	= 75 m · kp/s = 0,735 498 75 kW	
Heizleistung		kcal/h	1 kcal/h	= 1,163 W	
Wärmeleitfähigkeit		W/(m · K)	1 W/(m · K)	= 1 m · kg/(s ³ · K)	≈ 0,860 kcal/(m · h · °C)
		kcal/(m · h · °C)	1 kcal/(m · h · °C)	= 1,163 W/(m · K)	
Wärmedurchgangskoeffizient		W/(m ² · K)	1 W/(m ² · K)	= 1 m · kg/(s ³ · m · K)	≈ 0,860 kcal/(m ² · h · °C)
		kcal/(m ² · h · °C)	1 kcal/(m ² · h · °C)	= 1,163 W/(m ² · K)	
Wärmestromdichte, Bestrahlungsstärke		W/m ²	1 W/m ²	= 1 kg/s ³	
Strahlstärke		W/sr	1 W/sr	= 1 m ² · kg/(s ³ · sr)	
Strahldichte		W/(m ² · sr)	1 W/(m ² · sr)	= 1 kg/(s ³ · sr)	

* Aussprache [dʒu:]

** auch oberer Heizwert genannt

*** Der Einheit „Tonne Steinkohleneinheiten“ liegt ein Heizwert von 7000 kcal/kg zugrunde.

Größe	Einheitenname	Zeichen	Beziehungen und Bemerkungen	
elektr. Stromstärke	Ampere	A	SI-Basiseinheit	
elektr. Spannung, elektr. Potential, elektromotor. Kraft	Volt	V	1 V	= 1 W/A = 1 kg · m ² /(A · s ³)
elektr. Widerstand	Ohm	Ω	1 Ω	= 1 V/A = 1/S = 1 W/A ² = 1 kg · m ² /(A ² · s ³)
elektr. Leitwert	Siemens	S	1 S	= 1 A/V = 1/Ω = 1 W/V ² = 1 A ² · s ³ /(kg · m ²)
elektr. Ladung, Elektrizitätsmenge	Coulomb Amperestunde	C A · h	1 C 1 A · h	= 1 A · s = 3600 A · s = 3600 C
elektr. Ladungsdichte		C/m ³	1 C/m ³	= 1 A · s/m ³
elektr. Flußdichte, Verschiebung		C/m ²	1 C/m ²	= 1 A · s/m ²
elektr. Kapazität	Farad	F	1 F	= 1 C/V = 1 A · s/V = 1 A ² · s ⁴ /(kg · m ²)
Permittivität		F/m	1 F/m	= 1 A · s/(V · m) = 1 A ² · s ⁴ /(kg · m ³)
elektr. Feldstärke		V/m	1 V/m	= 1 kg · m/(A · s ³) • DIN 1357
magn. Fluß	Weber	Wb	1 Wb	= 1 V · s = 1 T · m ² = 1 A · H = 1 kg · m ² /(A · s ²)
magn. Flußdichte, magn. Induktion	Tesla	T	1 T	= 1 Wb/m ² = 1 V · s/m ² = 1 kg/(s ² · A)
Induktivität, magn. Leitwert	Henry	H	1 H	= 1 Wb/A = V · s/A = 1 kg · m ² /(A ² · s ²)
Permeabilität		H/m	1 H/m	= 1 V · s/(A · m) = 1 kg · m/(A ² · s ²)
magn. Feldstärke	Oersted	Oe	1 Oe	= [10 ³ /(4π)] · A/m ≈ 80 A/m
Temperatur	Kelvin	K	SI-Basiseinheit	
(thermodyn. T) (Celsius t)	Grad Celsius	°C	1 °C	= 1 K • als Temperaturdifferenz • t = T – 273,15*
	Degree Fahrenheit	°F	1 °F	= (5/9) K • t = (5/9) · (t _F – 32)*
	Grad Kelvin	°K	1 °K	= 1 K
	Grad	grad	1 grad	= 1 K
Lichtstärke	Candela	cd	SI-Basiseinheit	
Leuchtdichte		cd/m ²		• DIN 5031 Teil 3
	Stilb	sb	1 sb	= 10 ⁴ cd/m ²
Lichtstrom	Lumen	lm	1 lm	= 1 cd · sr • DIN 5031 Teil 3
Beleuchtungsstärke	Lux	lx	1 lx	= 1 lm/m ² = 1 cd · sr/m ² • DIN 5031 Teil 3

* Für t, T und t_F sind die jeweiligen Zahlenwerte einzusetzen.

Größe	Einheitenname	Zeichen	Beziehungen und Bemerkungen		
Aktivität einer radioaktiven Substanz	Becquerel	Bq	1 Bq	= 1/s	• DIN 6814 Teil 4
	Curie	Ci	1 Ci	= 37 GBq	
Energiedosis, Kerma	Gray	Gy	1 Gy	= 1 J/kg = 1 W · s/kg = 1 m ² /s ²	
	Rad	rd	1 rd	= 1 cGy = 0,01 Gy	
Äquivalentdosis	Sievert	Sv	1 Sv	= 1 J/kg = 1 W · s/kg = 1 m ² /s ²	
	Rem	rem	1 rem	= 1 cSv = 0,01 Sv	
Energiedosisleistung oder -rate	Gray durch Sekunde	Gy/s	1 Gy/s	= 1 W/kg = 1 m ² /s ³	
	Rad durch Sekunde	rd/s	1 rd/s	= 0,01 Gy/s	
Äquivalentdosisleistung oder -rate	Sievert durch Sekunde		Sv/s	1 Sv/s = 1 W/kg = 1 m ² /s ³	
	Rem durch Sekunde	rem/s	1 rem/s	= 0,01 Sv/s	
Ionendosis	Coulomb je kg	C/kg	1 C/kg	= 1 A · s/kg	• Größe nicht mehr verwenden
	Röntgen	R	1 R	= 258 · 10 ⁻⁶ C/kg	
Stoffmenge	Mol	mol	SI-Basiseinheit		• DIN 32 625
Stoffmengenkonzentration		mol/l	1 mol/l	= 10 ³ mol/m ³	• DIN 1310
molares Volumen		l/mol	1 l/mol	= 10 ⁻³ m ³ /mol	
molare Masse		g/mol	1 g/mol	= 10 ⁻³ kg/mol	
molare Entropie		J/(mol · K)	1 J/(mol · K)		= 1 kg · m ² /(s ² · mol · K)
molare innere Energie		J/mol			• DIN 1345
Volumenkonzentration*		l/l oder l/m ³			
Stoffmengenanteil**, Molenbruch		1			• DIN 1310
Massenanteil**, Massenbruch		1			• DIN 1310
Volumenanteil**, Volumenbruch		1			• DIN 1310
Massenkonzentration***, Partialdichte***		kg/l oder g/l	1 kg/l	= 10 ³ kg/m ³	• DIN 1310
Teilchenzahlkonzentration		1/m ³			• z. B. Staubpartikel pro m ³
katalytische Aktivität	Katal	kat	1 kat	= mol · s ⁻¹	
katalytische Konzentration		kat/m ³	1 kat/m ³	= mol · s ⁻¹ · m ⁻³	

* Volumenanteil genannt, wenn der Mischvorgang ohne Volumenveränderung erfolgt

** Der Anteil kann auch in Prozent (1% = 1/100) oder Promille (1 ‰ = 1/1000) angegeben werden.

*** „g/(100 ml)“ nicht „%“ und „mg/(100 ml)“ nicht „mg-Prozent“ nennen (DIN 1310)