

Physikalische Naturkonstanten ^[1]				
Pi	π	3.141 592 653 59		
Lichtgeschwindigkeit	c	2.997 924 58	$\cdot 10^8$	m/s
Elementarladung	e	1.602 176 6208(98)	$\cdot 10^{-19}$	C
Elektronenvolt	eV	1.062 176 6208(98)	$\cdot 10^{-19}$	J
Plancksche Wirkungsquantum	h	6.626 070 040(81)	$\cdot 10^{-34}$	J•s
	$\hbar = h/2\pi$	1.054 571 800(13)	$\cdot 10^{-34}$	J•s
elektrische Feldkonstante	$\epsilon_0 = 1/(\mu c^2)$	8.854 187 817	$\cdot 10^{-12}$	A•s/(V•m)
Feinstrukturkonstante	α	7.297 352 5664(17)	$\cdot 10^{-3}$	
Magnetflussquant	Φ_0	2.067 833 831(13)	$\cdot 10^{-15}$	Wb (Weber)
Magnetische Feldkonstante	μ_0	4π	$\cdot 10^{-7}$	V•s/(A•m)
Gravitationskonstante	G	6.674 08(31)	$\cdot 10^{-11}$	N•m ² /kg ²
Fallbeschleunigung	g	9.806 65		m/s ²
Conductance quantum	G_0	7.748 091 7310(18)	$\cdot 10^{-5}$	S (Siemens)
Faraday Konstante	F	96 485.332 89(59)		C/mol
Absoluter Nullpunkt	T_0	-273.15 °C = 0 K		
Standardbedingungen, STP (Chemie)		$T_n = 273.15$ K, $p_n = 100\,000$ Pa		
Molares Volumen des idealen Gases (T_n and p_n)	V_m	22.413 962(13)	$\cdot 10^{-3}$	m ³ /mol
Stefan-Boltzmann Konstante	σ	5.670 367(13)	$\cdot 10^{-8}$	W/(m ² •K ⁴)
Avogadro Konstante	N_A	6.022 140 857(74)	$\cdot 10^{23}$	mol ⁻¹
Universelle Gaskonstante	R	8.314 4598(48)		J/(mol•K)
Boltzmann Konstante	$k = R/N_A$	1.380 648 52(79)	$\cdot 10^{-23}$	J/K
Wiensche Konstante	b	2.897 7685(51)	$\cdot 10^{-3}$	K•m
Solarkonstante	S	1.366(30)	$\cdot 10^3$	W/m ²
Rydberg Konstante (H-Atom)	R_H	10 967 758.340 63(10)		m ⁻¹
Rydberg Konstante (unendlich grosse Kernmassen)	R_∞	10 973 731.568 508(65)		m ⁻¹
Atommassen-Einheit	1 u	1.660 539 040(20)	$\cdot 10^{-27}$	kg
Masse des Protons	m_p	1.672 621 898(21)	$\cdot 10^{-27}$	kg
		1.007 276 466 879(91)		U
Masse des Elektrons	m_e	9.109 383 56(11)	$\cdot 10^{-31}$	kg
		0.510 998 9461(31)		U
Masse des Neutrons	m_n	1.674 927 471(21)	$\cdot 10^{-27}$	kg
		1.008 664 915 88(49)		U

[1] <http://physics.nist.gov/cuu/index.html>