

KATA LOGO Physik - Physikalische Größen - Ordnungsprinzip SI-Einheitensystem

Länge [m]	Masse [kg]	Zeit [s]	Temperatur [K]	Stoffmenge [mol]	Stromstärke [A]		Kraft [N]	Energie [J]	Leistung [W]	Spannung [V]	Elektrische Ladung [C]
m		s				Geschwindigkeit v					
m	kg	s				Impuls p					
m		s ²				Beschleunigung $a (= \Delta v)$					
m	kg	s ²				Kraft [N]					
m	kg	s ³			A	Elektrische Feldstärke E					
m ²	kg	s ³			A	Spannung [V] = [J/C]					
m ²	kg	s ³			A ²	Widerstand [Ohm]					
m ²						Fläche A					
m ²		s ²				Äquivalentdosis [Sv]					
m ²	kg	s				Drehimpuls L					
m ²	kg	s ²				Energie/Arbeit [J] [Nm=Ws]					
m ²	kg	s ²				Drehmoment $T=F \cdot d$ [Nm]					
m ²	kg	s ³				(Elektrische) Leistung [W]					
m ²	kg	s ³				Elektrische Potentialdifferenz ϕ					
m ²						Druck [Pa]	Kraft 1N				
m ²	kg	s ⁴			A ²	Elektrische Kapazität [F]					
m ³						Volumen V					

Länge [m]	Masse [kg]	Zeit [s]	Temperatur [K]	Stoffmenge [mol]	Stromstärke [A]		Kraft [N]	Energie [J]	Leistung [W]	Spannung [V]	Elektrische Ladung [C]
m ³				mol		Molares Volumen V _m					
m ³	kg					Dichte ρ					
	kg					Gewicht (-skraft) W					
		s			A	Elektrische Ladung [C]					
	kg			mol		Molalität b					
	l			mol		Stoffmengenkonzentration c					
				mol							Elektrische Ladung C
	kg		K					Energie J			
	kg										
			K					Energie J			
	g			mol							
	kg			mol							
	kg		ΔT								
			K	mol				Energie 8,31451 J			
	kg		K					Energie J			
			K					Energie J			
				mol							
			K	mol		3/2 (n R T)					

Länge [m]	Masse [kg]	Zeit [s]	Temperatur [K]	Stoffmenge [mol]	Stromstärke [A]		Kraft [N]	Energie [J]	Leistung [W]	Spannung [V]	Elektrische Ladung [C]
m ²									Leistung W		
		s						Energie 6,6260755·10 ⁻³⁴ J			

im Zähler (mal)

im Nenner (geteilt durch): pro ...

SI-Basisgrößen

Physikalische Größe heißt

Formel



Weitere Größen	
Produkt aus $F \cdot a$	
Spannung V	
Produkt aus $F \cdot$ Abstand ihres Angriffspunkts vom Drehpunkt d	

Weitere Größen	
g = Gravitationbeschleunigung	
Faraday-Konstante F: 96.485,3365 C / mol	
spezifische Wärmekapazität c	
spezifische Wärmekapazität c	Wärmekapazität C
Boltzmann Konstante $k_B = 1,38 \cdot 10^{-23}$ J/K (aus $p \cdot V = n \cdot R \cdot T$)	
Molekülmasse = molekulare Masse	
Molare Masse = relative Atommasse	
spezifische Wärmekapazität c	Wärme J
Gaskonstante R	
Spezifische Gaskonstante R_s	
Entropie S	
Avogadro Konstante ($6,022 \times 10^{23}$ Atome)	
Innere (thermodynamische) Energie U	Gaskonstante R

Weitere Größen	
Wärmestromdichte j	
Planck Konstante h	