
Taschenbuch der technischen Formeln

herausgegeben von

Prof. Dr.-Ing. habil. Karl-Friedrich Fischer

3., neu bearbeitete Auflage

mit zahlreichen Bildern



Fachbuchverlag Leipzig
im Carl Hanser Verlag

Größen und Einheiten

Physikalische und technische Gesetzmäßigkeiten werden durch mathematische Verknüpfungen der Größen dargestellt. Der Wert jeder physikalischen Größe ist das Produkt aus einem Zahlenwert und einer Einheit.

$$\text{Wert} = \text{Zahlenwert} \cdot \text{Einheit}$$

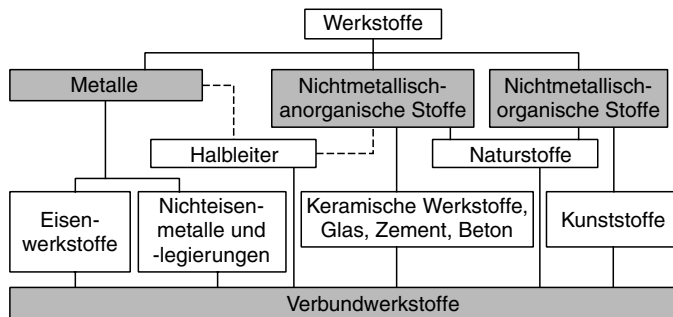
International wird weitgehend das Internationale Einheitensystem SI (Système International d'Unités) mit sieben Basiseinheiten benutzt. Es ist in der Bundesrepublik Deutschland seit 1969 durch das „Gesetz über Einheiten im Messwesen“ verbindlich. Darüber hinaus gibt es Einheiten, die in Spezialgebieten gebräuchlich sind bzw. in älterer Literatur benutzt werden, diese sind mit * gekennzeichnet.

Größe/Symbol	Einheit	Beziehung
Länge x, y, z, s, l, r	m Meter	SI-Basiseinheit
	AE Astronomische Einheit*	1 AE = $149,600 \cdot 10^9$ m
	Lj Lichtjahr*	1 Lj = $9,4605 \cdot 10^{15}$ m
	Å Angström*	1 Å = 10^{-10} m (Atomphysik)
	sm (Internationale) Seemeile*	1 sm = 1852 m
ebener Winkel α, φ	rad Radiant	1 rad = 1 m/m
	° Grad	1° = $(\pi/180)$ rad
	Vollwinkel	2π rad = 360°
Raumwinkel Ω	sr Steradian	1 sr = $1 \text{ m}^2/\text{m}^2$
Fläche A	m ² Quadratmeter	
	a Ar	1 a = 100 m ²
	ha Hektar	1 ha = 100 a = 10 ⁴ m ²
	b Barn	1 b = 10^{-28} m ² (Kernphysik)
	Volumen V	m ³ Kubikmeter
l Liter		1 l = 10^{-3} m ³ = 10 ³ cm ³
Fm Festmeter*		1 Fm = 1 m ³ (Holzwirtschaft)
Barrel*		1 barrel = 158,9871 (nur Rohöl)
Masse m		kg Kilogramm
	g Gramm	1 g = 10^{-3} kg
	t Tonne	1 t = 10 ³ kg
	Ztr Zentner*	1 Ztr = 50 kg
	Kt metrisches Karat	1 Kt = 0,2 g (Edelsteine)
Dichte ρ	kg/m ³	1 kg/m ³ = 10^{-3} g/cm ³

Werkstofftechnik

1 Grundlagen

1.1 Übersicht zu den Werkstoffgruppen



1.2 Festkörperstrukturen als Basis der Werkstoffeigenschaften

Festkörpereigenschaften ergeben sich aus der Struktur:

Art der Bausteine	Atome, Ionen, Moleküle
Anordnung der Bausteine	amorph (ungeordnet) kristallin (geordnet)
Chemische Bindung	Metallbindung, Atombindung, Ionenbeziehung, van-der-Waals'sche Bindung

Charakterisierung der kristallinen Struktur

Elementarzelle (EZ)	kleinste räumliche Einheit des Kristallgitters
Kenngrößen zur Charakterisierung der Elementarzelle	a) Gitterkonstanten: a, b, c
	b) Winkel des Kristallgitters: α, β, γ
	c) Besetzungszahl (BZ): Anzahl der Atome je EZ
	d) Koordinationszahl (KZ): Anzahl der nächsten Nachbaratome
	e) Packungsdichte (PD): Verhältnis von Volumen der Atome je EZ und Volumen der EZ

Regelungstechnik

1 Grundbegriffe

1.1 Aufgabe der Regelung

Die Regeleinrichtung (Regler) hat die Aufgabe, eine Stellgröße zu erzeugen, die auf den Eingang der Regelstrecke wirkt, sodass die Sollwert-/Istwert-Abweichung $e = w - x$ zu null wird.

1.2 Blockschaltbild eines Regelkreises

Sollwert-/Istwert-
Abweichung

$$e = w - x$$

x Regelgröße

y Stellgröße, allgemein

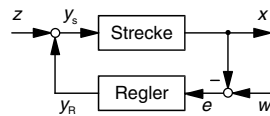
z Störgröße

w Führungsgröße,
Sollwert

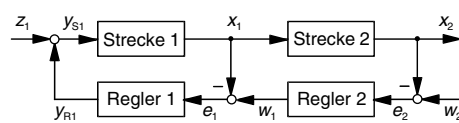
y_R Reglerausgangsgröße

y_S Streckeneingangsgröße

Einschleifiger Regelkreis



Kaskadenregelung



1.3 Testfunktionen

Sprungfunktion

$$x_e(t) = \begin{cases} 0 & \text{für } t < 0 \\ x_{e0} = \text{const} & \text{für } t \geq 0 \end{cases} \quad x_e(t) \text{ Sprungfunktion}$$

Einheitssprung

$$\sigma(t) = \begin{cases} 0 & \text{für } t < 0 \\ 1 & \text{für } t \geq 0 \end{cases}$$

Die auf den Wert eins normierte Sprungfunktion wird als Einheitssprung bezeichnet.

$$x_e(t) = x_{e0} \sigma(t)$$

Weitere Schreibweise für die Sprungfunktion

Die Reaktion einer Regelstrecke oder des gesamten Regelkreises auf einen Einheitssprung wird als Sprungantwort bzw. Übergangsfunktion $h(t)$ bezeichnet.

Berechnung der Parameter a_i und b_j für z -Übertragungsfunktionen verschiedener Strecken		
Strecke	Übertragungsfunktion	Gleichungen zur Berechnung der Parameter der z -Übertragungsfunktion
P - T_1 -Strecke	$G(s) = \frac{K_S}{1 + s \cdot T_1}$	$b_1 = K_S \left(1 - e^{-\frac{T_0}{T_1}} \right), \quad a_1 = -e^{-\frac{T_0}{T_1}}$
P - T_2 -Strecke mit aperiodischem Verhalten	$G(s) = \frac{K_S}{(1 + s \cdot T_1)(1 + s \cdot T_2)}$	$H \cdot G(z) = \frac{b_1 \cdot z^{-1} + b_2 \cdot z^{-2}}{1 + a_1 \cdot z^{-1} + a_2 \cdot z^{-2}}$ $A = K_S, \quad B = K_S \cdot \frac{T_1}{T_2 - T_1}, \quad C = K_S \cdot \frac{T_2}{T_1 - T_2},$ $b_1 = - \left[A \left(e^{-\frac{T_0}{T_1}} + e^{-\frac{T_0}{T_2}} \right) + B \left(1 + e^{-\frac{T_0}{T_2}} \right) + C \left(1 + e^{-\frac{T_0}{T_1}} \right) \right],$ $b_2 = A \cdot e^{-\frac{T_0}{T_1}} - \frac{T_0}{T_2} + B \cdot e^{-\frac{T_0}{T_2}} + C \cdot e^{-\frac{T_0}{T_1}},$ $a_1 = - \left(e^{-\frac{T_0}{T_1}} + e^{-\frac{T_0}{T_2}} \right), \quad a_2 = e^{-\frac{T_0}{T_1}} - \frac{T_0}{T_2}$
P - T_2 -Strecke mit aperiodischem Grenzverhalten	$G(s) = \frac{K_S}{(1 + s \cdot T_1)^2}$	$H \cdot G(z) = \frac{b_1 \cdot z^{-1} + b_2 \cdot z^{-2}}{1 + a_1 \cdot z^{-1} + a_2 \cdot z^{-2}}$ $A = K_S, \quad B = -\frac{K_S}{T_1}, \quad C = -K_S$ $b_1 = B \cdot T_0 \cdot e^{-\frac{T_0}{T_1}} - A \cdot 2 \cdot e^{-\frac{T_0}{T_1}} - C \left(1 + e^{-\frac{T_0}{T_1}} \right),$ $b_2 = A \cdot e^{-2 \cdot \frac{T_0}{T_1}} - B \cdot T_0 \cdot e^{-\frac{T_0}{T_1}} + C \cdot e^{-\frac{T_0}{T_1}},$ $a_1 = -2 \cdot e^{-\frac{T_0}{T_1}}, \quad a_2 = e^{-2 \cdot \frac{T_0}{T_1}}$