

---

# 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 $x, y, z, s, l, r$	<b>m</b> <b>Meter</b>	<b>SI-Basiseinheit</b>	
	AE Astronomische Einheit*	1 AE = 149,600 · 10 <sup>9</sup> m	
	Lj Lichtjahr*	1 Lj = 9,460 5 · 10 <sup>15</sup> m	
	Å Angström*	1 Å = 10 <sup>-10</sup> m (Atomphysik)	
	sm (Internationale) Seemeile*	1 sm = 1852 m	
	ebener Winkel $\alpha, \varphi$	rad Radiant	1 rad = 1 m/m
		° Grad	1° = ( $\pi/180$ ) rad
		Vollwinkel	2 $\pi$ rad = 360°
	Raumwinkel $\Omega$	sr Steradian	1 sr = 1 m <sup>2</sup> /m <sup>2</sup>
	Fläche $A$	m <sup>2</sup> Quadratmeter	
a Ar		1 a = 100 m <sup>2</sup>	
ha Hektar		1 ha = 100 a = 10 <sup>4</sup> m <sup>2</sup>	
b Barn		1 b = 10 <sup>-28</sup> m <sup>2</sup> (Kernphysik)	
Volumen $V$	m <sup>3</sup> Kubikmeter		
	l Liter	1 l = 10 <sup>-3</sup> m <sup>3</sup> = 10 <sup>3</sup> cm <sup>3</sup>	
	Fm Festmeter*	1 Fm = 1 m <sup>3</sup> (Holzwirtschaft)	
	Barrel*	1 barrel = 158,9871 (nur Rohöl)	
Masse $m$	<b>kg</b> <b>Kilogramm</b>	<b>SI-Basiseinheit</b>	
	g Gramm	1 g = 10 <sup>-3</sup> kg	
	t Tonne	1 t = 10 <sup>3</sup> kg	
	Ztr Zentner*	1 Ztr = 50 kg	
	Kt metrisches Karat	1 Kt = 0,2 g (Edelsteine)	
Dichte $\rho$	kg/m <sup>3</sup>	1 kg/m <sup>3</sup> = 10 <sup>-3</sup> g/cm <sup>3</sup>	

## 4 Schallwellen/Akustik

### 4.1 Beschreibung von Schallwellen

Schallwellen sind Wellen in elastischen Medien.

16 Hz . . . 20 kHz	Hörschall
< 16 Hz	Infraschall (Gebäudeschwingungen, Verkehrserschütterungen)
> 20 kHz	Ultraschall

#### Schallgeschwindigkeit

Schallgeschwindigkeit in Festkörpern

→ 3.5	Bei 20 °C: Blei 1300 m/s, Glas 5500 m/s, Stahl 5000 m/s
-------	---

Schallgeschwindigkeit in Flüssigkeiten

$c = \sqrt{\frac{K}{\rho}}$	$K$ Kompressionsmodul, $\rho$ Dichte Bei 20 °C: Wasser 1485 m/s, Benzol 1320 m/s, Glycerin 1923 m/s
-----------------------------	---

Schallgeschwindigkeit in Gasen

$c = \sqrt{\frac{\kappa p}{\rho}}$	$\kappa = c_p/c_v$ Adiabatenexponent, $p$ Druck, $\rho$ Dichte Bei 0 °C: Luft 332 m/s, Helium 971 m/s, Kohlendioxid 258 m/s
------------------------------------	---

Die Schallgeschwindigkeiten sind über die Dichte temperaturabhängig.

Für Luft gilt:

$c = (331,6 + 0,6\vartheta) \text{ m/s}$	Schallgeschwindigkeit in Luft $\vartheta$ in °C
--	--

### 4.2 Schallfeldgrößen

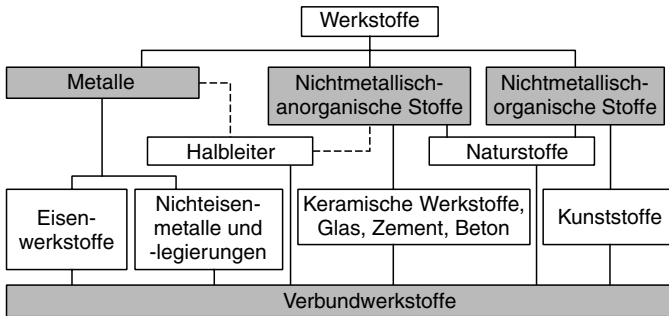
Die Schallwellen in Luft sind Longitudinalwellen (→ oben).

$s(x, t) = s_0 \cos(\omega t - kx)$	Orts-Zeit-Funktion der Welle $s$ Auslenkung eines Teilchens
-------------------------------------	--

## 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:  $\alpha, \beta, \gamma$

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

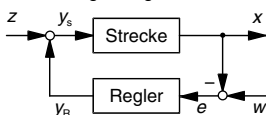
$z$  Störgröße

$w$  Führungsgröße,  
Sollwert

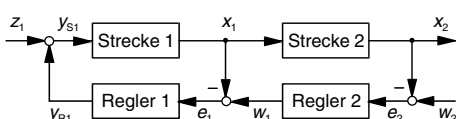
$y_R$  Reglerausgangsgröße

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