Inhaltsverzeichnis

1. Maßsysteme und meßtechnische Daten
11. Maßsysteme
111. Kurzzeichen
112. Grundeinheiten des internationalen Einheitssystems
113. Mechanisch-thermische Einheiten und Umrechnungstabellen
Minuten und Sekunden
11322. Umrechnung der 360°-Teilung auf die 400°- Teilung und umgekehrt
11323. Gradmaß in Bogenmaß
Bogenmaß in Gradmaß
11324. Umrechnung von Temperaturangaben
11326. Umrechnung von Energieeinheiten 2
114. Elektrische und magnetische Einheiten
115. Physikalische und lichttechnische Strahlungsgrößen 2
1151. Spektraler Hellempfindlichkeitsgrad
116. Einheiten der Bestrahlung
117. Empfindlichkeit des menschlichen Ohres und phono- metrische Einheiten
118. Chemische Bezugseinheiten
12. Meßtechnische Daten
121. Temperatur
1211. Die empirische Temperaturskala
1212. Dampfdruck p verflüssigter Gase für Tensions-
thermometer
12121. Dampidiuck p des nussigen mendins 5

	12122. Zur Messung von Temperaturen unterhalb
	90° K
	12123. Zur Messung von Temperaturen von -180 bis 0° C
	bis 0° C
	12131. Platin-Widerstandsthermometer
	12132. Nickel-Widerstandsthermometer
	1214. Thermoelemente
	Thermospannung der Thermopaare
	12141. Platinrhodium (10% Rh)—Platin
	12142. Kupfer – Konstantan
	12143. Eisen – Konstantan
	12144. Chromel—Alumel
	Nickelchrom Nickel
	12145. Gold—Silber
	12146. Legierungen von Gold, Silber und Kobalt.
	12147. Thermopaare aus Molybdän, Wolfram oder
	Tantal
	1215. Temperaturmessung mit Teilstrahlungspyrometer
	1216. Erweichungspunkte der Segerkegel in °C
	1217. Temperatur-Meßfarben und -Meßfarbstifte
	12171. Einfach-Meßfarben mit einem Farbumschlag
	12172. Mehrfach-Meßfarben
	1218. Korrektionswerte für Ablesungen an Flüssigkeits-
	thermometern bei herausragendem Faden
	122. Reduktion einer Wägung in Luft auf den luftleeren
	Raum
	123. Druckmessung
	1231. Reduktion des am Maßstab aus Messing abgelesenen
	Barometerstandes auf 0° C
	1232. Kapillardepression des Quecksilbers
	1233. Korrektionswert für den Meniskus bei Wasser-
	säulen
	1234. Korrektionswert für die geographische Breite φ
	$ und H\ddot{o}he h \dots \dots$
	12341. Korrektion für die geographische Breite
	12342. Der Luftdruck p in Torr als Funktion der
	Höhe h
	1235. Ortstabelle für die Fallbeschleunigung
	1236. Normalatmosphäre
	124. Reduktion eines Gasvolumens auf den Normzustand
	125. Psychrometrische Daten zur Bestimmung der Luftfeuch-
	tigkeit
	126. Härte
	13. Grundkonstanten
2.	Zusammenfassende Tabellen
	21. Elemente
	211. Periodensysteme
	212. Natürlich vorkommende Isotope der Elemente
	213. Relative Häufigkeit der Elemente auf der Erde
	214. Elemente
	2141. Physikalische und chemische Eigenschaften der
	Elemente, die im Normzustand kondensiert sind .

80

	Inhaltsverzeichnis	1 -VII
	2142. Physikalische und chemische Eigenschaften der	
	Elemente, die im Normzustand gasförmig sind 2143. Zusätzliche Angaben über Eigenschaften von	
	Elementen, die im Normzustand kondensiert sind .	113
	2144. Zusätzliche Angaben über Eigenschaften von	
	Elementen, die im Normzustand gasförmig sind .	•
	2145. Luft	181
	215. Röntgenspektren 216. Streuungs- und Absorptionsquerschnitt der Elemente für	190
	thermische Neutronen	194
22	. Anorganische Verbindungen	196
	221. Tabelle der physikalischen und chemischen Daten 222. Wasser	196 600
	22201. Übersicht allgemeiner Daten	600
	22202. Schmelzen und Umwandlungen unter Druck	600
	22203. Dichte und spezifisches Volumen in Ab-	0.50
	hängigkeit von Druck und Temperatur	602
	22204. Kompressibilität $\varkappa = -\frac{V_{p_2} - V_{p_1}}{V_1(p_2 - p_1)} \text{ in } 10^{-6} \text{ at}^{-1}$	607
	22205. Oberflächenspannung γ in dyn cm ⁻¹ gegen	
	Luft	607
	22206. Dampfdruck	607
	22208. Thermodynamische Funktionen auf den	609
	Druck von einer Atmosphäre bezogen	614
	22209. Zustandsgrößen von Wasser, Sättigungs-	0.4
	druck, Dichte, Verdampfungsenthalpie und relative Werte der thermodynamischen	
	Funktionen	618
	22210. Wasser, Joule-Thomson-Koeffizient μ	622
	22211. Viskosität von Wasser bzw. Wasserdampf.	622
	22212. Wärmeleitvermögen	624
	Wasser bei 750 kHz	625
	22214. Elektrische Leitfähigkeit reinsten Wassers.	626
	22215. Ionenprodukt des Wassers H_2O 22216. Statische Dielektrizitätskonstante ε	626
	22216. Statische Dielektrizitätskonstante ϵ	627 627
	223. Kristallsymbole	629
22	Minerale und mineralische Rohstoffe. Von S. Koritnig	634
2 3.	231. Minerale	634
	2314 Chemische und physikalische Daten der wichtigsten	034
	Minerale	634
	2312. Mineralverzeichnis mit chemischen Formeln	666
	232. Mineralische Rohstoffe	682
	2321. Mineralische Rohstoffe zur Gewinnung von Metallen	680
	(Erze) und Nichtmetallen	68 2 690
24	Zusammenfassende Tabellen mit mechanisch-kalorischen Da-	
_ ,.	ten für wichtige Werkstoffe	692
	244 Metallegierungen	692
	2411. Stähle	692
	Tabelle 2411224115	692

Inhaltsverzeichnis

24112. Wärmeleitfähigkeit in W/cmgrd 24113. Mittlerer linearer Ausdehnungskoeffizient in	694
$10^{-6}\mathrm{grd}^{-1}$	694
24114. Enthalpie $h-h_{500}$ in J/g	695
24115. Elektrischer Widerstand in 10 ⁻⁶ Ω·cm bei °C	695
24116. Zusammensetzung und Festigkeitswerte be-	
sonderer Stähle	696
24117. Zusammensetzung und Festigkeitswerte	
deutscher Vergütungsstähle	696
2412. Legierungen außer Stählen	698
242. Holz	725
2421. Eigenschaften von Holz und Holzprodukten	726
243. Natursteine und künstliche Steine	728
2431. Richtzahlen für Natursteine (DIN 52100)	728
2432. Künstliche Steine	730
2433. Zementmörtel und -beton	731
2434. Lineare Wärmeausdehnung α_0 , Wärmeleitzahl λ	
und spezifische Wärme c_p	732
244. Quarz und Gläser	733
2441. Quarz und Quarzglas	733
24411. Allgemeine Daten	733
24412. Umwandlungsdiagramme	733
24413. Kristalldaten	734
24414. Thermische Ausdehnungszahl $\bar{\alpha}$	735
24415. Spezifische Wärme von Quarz und Quarz-	155
glas	735
24416. Elektrische Eigenschaften von Quarz	736
24417. Brechzahlen und natürliche Drehung des	130
Quarzes und Brechzahlen des Quarzglases .	737
2442. Gläser	738
24421. Kennzeichnende physikalische Eigenschaften technischer Gläser	738
24422. Durchlässigkeit von Gläsern im Ultraviolett	130
und Infrarot	743
24423. Viskosität	747
24424. Chemische Zusammensetzung verschiedener	747
Gläser	748
245. Keramik	750
2451. Feinkeramische Massen	750
2452. Feuerieste Stoffe	752
2453. Oxidische hochfeuerfeste Stoffe	756
2454. Keramische Isolierstoffe für die Elektrotechnik	760
246. Glimmer	764
247. Kunststoffe. Von H. WILSKI	76
2471. Allgemeine Eigenschaften von Kunststoffen	76.
2472. Chemische Beständigkeit von Kunststoffen	784
2473. Kunststoff-Folien	786
2474. Faserstoffe	788
2475. Handelsnamen von Kunststoffen	•
	790
248. Kautschuk	79
3. Mechanisch-thermische Konstanten homogener Stoffe	79
31. Dichte, Ausdehnung, Kompressibilität und Festigkeitseigenschaften fester Stoffe	79
311. Mittlerer kubischer Ausdehnungskoeffizient $\overline{\gamma}$ von anor-	. ,
schen festen Verbindungen	79

796

		Inhaltsverzeichnis	1-IX
	312	. Mittlerer kubischer Ausdehnungskoeffizient $\overline{\gamma}$ von organischen festen Verbindungen	798
	313.	Kubischer Kompressibilitätskoeffizient \varkappa in 10^{-6} at $^{-1}$	799
32 .	Dic! keit	nte, Ausdehnung und Kompressibilität von reinen Flüssigen	802
	321.	Dichte reiner Flüssigkeiten	802
		turen	802 802
		3213. Dichte schwerer, reiner Flüssigkeiten	804
	3 22 .	Dichte von Lösungen	805
		dungen, binäre Systeme	805
		H_2O_2 , Laugen und Säuren	805
		Verbindungen, binäre Systeme	809
		Lösungen anorganischer Stoffe 32214. Dichte wäßriger Lösungen anorganischer	815
		Stoffe (geordnet nach Dichten) 3222. Litergewicht wäßriger Lösungen anorganischer	816
		Stoffe, ternäre Systeme	817
		gehalt (S) bzw. Chlorgehalt (Cl) und Temperatur des Dichtemaximums	817
		3224. Dichte wäßriger Lösungen organischer Verbindungen	818
		Essigsäure und Aceton	818
		Säuren und deren Salzen	824 826
		3225. Dichte nichtwäßriger Lösungen	826
	3 2 3.	Kompressibilität von wäßrigen Lösungen bei 25°C	827
33.	Dich	te, Ausdehnung und Kompressibilität von Gasen	828
	331.	Übersichtstabelle über mechanisch-thermische Eigenschaften von Gasen	828
	332.	Umrechnung des Gasvolumens bei kleinen Abweichungen vom Normzustand	836
	333.	Zustandsgleichungen	836
	<i></i>	3331. Die einzelnen Gleichungen	836
		(22416 cm³) im idealen Gaszustand	838
		in atm und von der Temperatur t in °C. Von J. Orro	840

	3334. Die zweiten Virialkoeffizienten von Gasen. Von	
	J. Отто	860
	34. Gleichgewichtskonstanten	862
	341. Dissoziationskonstante in wäßriger Lösung	862
	3411. Anorganische Säuren und Basen	862
	3412. Organische Stoffe in wäßriger Lösung	864
	34121. Säuren und Basen	864
	34122. Dissoziationskonstanten von amphoteren	
	Elektrolyten	870
	3413. Löslichkeitsprodukt von in Wasser schwer löslichen	
	Salzen anorganischer Säuren	872
	342. Aktivitätskoeffizient	874
	3421. Elektrolyte in wäßrigen Lösungen	874
	343. Gleichgewichte in Gasen	876
4.	. Mechanisch-thermische Konstanten für das Gleichgewicht hetero-	899
	gener Systeme	
	41. Einstoffsysteme	899
	411. Dampfdruck	899
	4111. Dampfdruck der Elemente	899
	41111. Dampfdruck p zwischen 10 ⁻⁴ und 760 Torr.	900
	41112. Dampfdruck p zwischen 10 ⁻⁹ und 10 ⁻⁵ Torr.	903
	41113. Dampfdruck p zwischen 2 und 20 atm	903
	41114. Dampfdruck p des Quecksilbers	904
	4112. Dampfdruck anorganischer Verbindungen	905
	41121. Dampfdruck p zwischen 10^{-1} und 760 Torr.	905
	41122. Dampfdruck p zwischen 10^{-6} und 10^{-2} Torr.	909
	41123. Dampfdruck zwischen 2 und 60 atm	911
	4113. Dampfdruck organischer Verbindungen	912
	41131. Dampfdruck p zwischen 1 und 760 Torr	912
	41132. Dampfdruck p zwischen 1 und 40 atm 41133. Werte der Konstanten A und B für den	946
	Dampfdruck in Torr: $\log p = \frac{-A}{273 + \vartheta} + B$	
	und Geltungsbereich	948
	4114. Dampfdrucke von Trockenmitteln	950
	4115. Dampfdruck p von Dichtungsfetten und Kitten.	951
	4116. Dampfdruck p von Treibmitteln für Diffusions-	
	pumpen	951
	412. Dichte koexistierender Phasen und Cailletet-Mathiassche	
	Regel	952
	4121. Anorganische Verbindungen	952
	4122. Organische Verbindungen	954
	413. Schmelzen und Umwandlungen unter Druck	957
	4131. Anorganische Verbindungen	958 958
	4132. Organische Verbindungen	963
	42. Mehrstoffsysteme	964
	421. Heterogene Gleichgewichte	964
	4211. Heterogene Gleichgewichte bei thermischer Zerset-	704
	zung	964
	4212. Heterogene Gleichgewichte mit Umsetzungen	971
	422. Dampfdruck von Mischsystemen	972
	4221. Binäre Systeme	972
	42211. Ubersicht über die Systeme	974
	42212. Die Systeme	977
	4222. Ternäre Systeme	1000

Inhaltsverzeichnis	1 –XI
 4223. Dampfdrucke p in Torr über gesättigten wäßrige Salzlösungen	. 1014 en
423. Azeotrope Gemische 4231. Azeotrope Punkte von binären Mischungen 4232. Siedepunkte ternärer azeotroper Gemische b 760 Torr	. 1018 . 1018 ei
424. Molale Siedepunktserhöhung E_0 ("Ebullioskopische Konstanten E_0 ") anorganischer und organischer Lösung mittel	1- 8-
4242. Organische Löungsmittel	. 1029
425. Gefrierpunktserniedrigung E_0 (,,Kryoskop sche Konstanten") anorganischer und organische Lösungsmittel	i- er
42511. Anorganische Lösungsmittel	. 1031
42512. Organische Lösungsmittel	. 1031
4252. Reale Gefrierpunktserniedrigung in anorganische	n 4032
und organischen Lösungsmitteln	1033
42521. Anorganische Stoffe	. 1035
4253. Reale molale Gefrierpunktserniedrigung $\Delta T/m$	
(Anorganische Stoffe in Schwefelsäure) 4254. Reale molale Gefrierpunktserniedrigung $\Delta T/m$ (Organische Stoffe in Benzol)	
426. Osmotischer Druck	
4261. Osmotischer Druck niedermolekularer Stoffe is Wasser	1
42611. Anorganische Stoffe	. 1038
42612. Organische Stoffe	. 1039
4262. Osmotischer Druck hochmolekularer Stoffe (Nicht	; -
elektrolyte)	. 1040
42622. Naturstoffe, Polysaccharide (Nichtelektro	-
lyte)	
427. Lösungsgleichgewichte (Zustandsdiagramme) 4271. Lösungsgleichgewichte zwischen zwei kondensierter	1
Stoffen	-
menten	- . 1077
42713. Lösungsgleichgewichte zwischen anorgani schen und organischen Stoffen	_
42714. Lösungsgleichgewichte zwischen 2 organi schen Verbindungen	- . 1155
4272. Lösungsgleichgewichte zwischen drei kondensierter Phasen	. 1174
42721. Anorganische Verbindungen in wäßriger Lösungen organischer Verbindungen 42722. Lösungsgleichgewichte mit mehreren nich	1 . 1174
mischbaren flüssigen Phasen	. 1176
42723. Verteilungskoeffizienten	. 1190

	4273. Lösungsgleichgewichte zwischen Gasen und kondensierten Stoffen	198 203
5.	Grenzflächen	238
	1. Grenzflächenspannung γ von Flüssigkeiten gegen den eigenen	
	Dampf oder Luft (Oberflächenspannung)	238
	511. Reine Verbindungen	238
	5111. Anorganische Verbindungen	238
	5112. Organische Verbindungen	240
	512. Grenzflächenspannung von Lösungen	242
	5121. Metalle in Metallen	24 <i>2</i> 743
	51221. Anorganische Stoffe in Wasser	243
	51222. Organische Stoffe in Wasser	
	5123. Organische Substanzen in organischen Lösungs-	
	mitteln	245
	2. Grenzflächenspannung von Flüssigkeiten gegeneinander 12	24 6
	521. Grenzflächenspannung γ von Wasser gegen nichtwäßrige	
	Flüssigkeiten	24 6
	522. Grenzflächenspannung γ organischer Flüssigkeiten gegen	
	Quecksilber bei 18° C	24 6
	33. Parachore	247
	531. Atom-Parachor nach Sugden	
	532. Bindungs-Parachore für organische Verbindungen 1	
	533. Gruppen-Parachore nach GIBLING	
	54. Grenzflächenfilme auf Wasser	248
	55. Adsorption	250
	551. Adsorption aus der Gasphase	250
	5511. Anorganische Dämpfe an Adsorptionsmitteln, Ab-	
	bildungen	
		253
	552. Adsorption aus flüssiger Phase an pulverförmigen Ad-	
	sorptionsmitteln	254
6.	Kalorische Daten	258
	61. Wärmekapazität	
	611. Wärmekapazität bei konstantem Druck	
	- a	258
	6111. Atomwärme C_p von Elementen	230
	ganischen Verbindungen	266
	6113. Molwärmen bei konstantem Druck, C_p von organi-	
	schen Verbindungen	27
	6114. Relative Wärmekapazität von Lösungen 1 6115. Spezifische Wärme von Mineralien	
	612. Wärmekapazität von Gasen in Abhängigkeit vom Druck 1	289
	61201. Ar, Argon	29

Inhaltsverzeichnis	1 -XIII
61202. Dichlordifluormethan, C_p	. 1291 . 1291 . 1292 . 1292 . 1293 . 1294 . 1295 . 1295 . 1296 . 1297
62. Thermodynamische Funktionen (Einzelwerte)	
621. Verbrennungswärme und Zusammensetzung der wich sten Nahrungsmittel 6211. Brennstoffe 62111. Zusammensetzung und Einteilung fer Brennstoffe 62112. Flüssige Brennstoffe 62113. Gasförmige Brennstoffe 62114. Heizwert der festen, flüssigen und gasför	1298 1309 ester 1309 1311
gen Brennstoffe 622. Bildungsenthalpie und -entropie bei metallischen sungsphasen 6221. Metallegierungen 6222. Lösungsenthalpie bei unendlicher Verdünnung 6223. Metallische Lösungsphasen mit O ₂ und S	1316 Lö- 1318 1318 1320 1320
 623. Bildungsenthalpie ΔH_B in kJ·Mol⁻¹ von Ammoniak: 624. Hydratationsenthalpie von ΔH in kJMol⁻¹ organise Verbindungen bei Anlagerung von n-Molen flüss Wassers	cher igen
625. Neutralisationsenthalpie	1326 hen 1326 ani- 1327 1327 1328
63. Thermodynamische Zustandsgrößen	1329 1333 1347 1363 1378
64. Joule-Thomson-Effekt 6401. Ar Argon 6402. Argon Joule-Thomson-Koeffizient μ (Isobaren) 6403. CO Kohlenstoffmonoxid 6404. CO ₂ Kohlendioxid 6405. C ₂ H ₄ Äthen 6406. H ₂ Wasserstoff 6407 a Wasserstoff. Joule-Thomson-Koeffizient μ (Isobaren)	1391 1391 1391 1391

baren)

6407 b Deuterium. Joule-Thomson-Koeffizient μ (Isobaren) 1392 6408. He Helium
65. Tabellen zur Berechnung thermodynamischer Funktionen für Gase und Festkörper
651. Planck-Einstein-Funktionen
652. Debye-Funktionen
653. Anharmonizitäten
654. Innere Rotation (bzw. Drillschwingungen) 1403
7. Dynamische Konstanten
71. Viskosität
711. Viskosität von Stoffen unter dem Druck von 1 atm oder
Sättigungsdruck
7111. Flüssigkeiten
71111. Anorganische Verbindungen 1409
71112. Organische Verbindungen
71114. Viskosität von Schmelzen
7112. Lösungen
71121. Seewasser
71122. Viskosität von Säuren – Wassergemischen . 1419
71123. Relative Viskosität von wäßrigen Lösungen
anorganischer Stoffe in Abhängigkeit von
der Konzentration
71124. Viskosität von wäßrigen Lösungen organi-
scher Stoffe in Abhängigkeit von Tempera-
tur und Konzentration
7113. Viskosität von Gasen
71131. Anorganische Gase
71133. Viskosität von reinen Gasen und Gasge-
mischen in Abhängigkeit von der Temperatur 1425
712. Viskosität bei hohen Drucken
7121. Elemente
7122. Mischungen von Elementen bei 20° C 1431
7123. Anorganische Verbindungen
7124. Organische Verbindungen
72. Diffusion
721. Diffusion zwischen zwei kondensierten Phasen 1437
7211. Metallische Lösungen
7212. Ionendiffusion in Metallverbindungen 1440
722. Diffusion von Flüssigkeiten ineinander 1441
7221. Diffusionskoeffizienten D in Lösungen von anor-
ganischen Verbindungen in Wasser gegen reines H ₂ O 1441
7222. Diffusionskoeffizienten D von Gasen in H ₂ O 1443
7223. Diffusionskoeffizienten D flüssiger anorganischer Stoffe in flüssigen anorganischen Stoffen 1443

	7224. Diffusionskoeffizient <i>D</i> organischer Verbindungen in Wasser und Lösungen der Verbindung in Wasser	
	in Abhängigkeit von der Konzentration der Lösung und der Temperatur	1444
	Temperatur ϑ und Konzentration	1447
	7226. Diffusionskoeffizient D organischer Verbindungen in organischen Lösungsmitteln	1449
	723. Diffusion in Gasen	1451 1451 1452
		1453
73.	. Wärmeleitfähigkeit	1456
	731. Wärmeleitfähigkeit λ von Flüssigkeiten	1456
	7311. Wärmeleitfähigkeit λ von reinen Flüssigkeiten	1456
	73111. Elemente	1456
	73112. Anorganische Verbindungen	1458
	73113. Organische Verbindungen	1459
	7312. Wärmeleitfähigkeit von wäßrigen Lösungen	1462
	73121. Anorganische Verbindungen	1462
	732. Wärmeleitfähigkeit von Gasen	
	7321. Temperaturabhängigkeit der Wärmeleitfähigkeit .	
	73211. Elemente und anorganische Verbindungen.	1466
	73212. Organische Gase	1468
	73213. Gasmischungen, Abweichungen von der	4450
	Linearität für $p \approx 1$ bar	14/0
	73221. Elemente und anorganische Verbindungen . 73222. Organische Verbindungen (CH ₄ , C ₂ H ₄ , C ₂ H ₈ ,	1472
	C_3H_8)	1473
	73223. Weitere organische Verbindungen	1473
74.	Effekte in ungleich temperierten Systemen	1474
	741. Thermodiffusion in Gasen	1474
	742. Thermodiffusion in Flüssigkeitsgemischen (Ludwig- Soret-Effekt)	1476
	7421. Thermodiffusion in Flüssigkeitsgemischen	
	7422. Thermodiffusion in wäßrigen Elektrolytlösungen .	1478
75.	Reaktionsgeschwindigkeiten	1479
	751. Oxydationsgeschwindigkeit von Metallen an Oberflächen	1479
	752. Zunderkonstante k'' von Metallen	1480
	753. Phasenreaktionskonstante von Metallen	
	754. Zündgrenzen in Luft und Sauerstoff	1482
76	Quantenausbeute	
10,	761. Reaktionen in der Gasphase	1484
	762. Reaktionen in der flüssigen Phase	1485
	/ VA. ILVANIUM III VV	

	• •		
Inha	ltsver	701Ch	mis
THILL	1103401	LULUL	ш

٠		
1	$-\mathbf{x}\mathbf{v}\mathbf{i}$	

7	Reaktionsgeschwindigkeiten in Gasen 1485 71. Reaktionen mit Molekülen 1489 7711. Umlagerungen 1489 7712. Zerfallsreaktionen 1492 7713. Anlagerungsreaktionen 1496 7714. Austauschreaktionen 1498 7715. Sonstige Reaktionen 1499 72. Reaktionen mit Atomen bzw. Radikalen 1500 7721. Zerfallsreaktionen 1500 7722. Anlagerungsreaktionen 1503
7	7723. Austauschreaktionen
•	erzeichnis
	Druckfehlerberichtigung
	Dr word our voluing wing
S. 3	in Tabelle 113101 Längenmaße ist einzufügen: 1 Seemeile = 1852 m
S. 7	in Tabelle 113107 Geschwindigkeit ist einzufügen: 1 Knoten = 1 Seemeile/h = 1,852 km/h
S. 61	Normalbeschleunigung: statt $9,80665 \text{ cm}^2\text{s}^{-2}$ lies $9,80665 \text{ m s}^{-2}$
S. 62	Stefan-Boltzmannsche Strahlungskonstante: statt 5,668·10 ⁻¹² W cm ² grd ⁻⁴ lies 5,668·10 ⁻¹² W cm ⁻² grd ⁻⁴
	Zeeman-Aufspaltungskonstante: statt 4,6686·10 ⁻⁵ cm/Oersted lies 4,6686·10 ⁻⁵ cm ⁻¹ Oersted ⁻¹
S. 68	Entdeckungsjahr Francium: statt 1993 lies