

# Inhalt

SI-Einheiten und ihre Umrechnungen . . . . .	1
Umrechnungstabellen . . . . .	7
Radioaktive Meßgrößen . . . . .	16
Nomenklatur der Enzyme . . . . .	18
In der biochemischen Literatur häufig benutzte Abkürzungen . . . . .	20
Relative Atommassen der Elemente . . . . .	23
<b>I. Maßeinheiten . . . . .</b>	<b>26</b>
Kurzzeichen, chemische Bezugseinheiten und Konzentrationsangaben . . . . .	26
a) Metrisches System . . . . .	29
b) Maß- und Gewichtssystem von Großbritannien und USA . . . . .	30
c) Umrechnungsfaktoren für Britische- und USA-Einheiten in metrische und umgekehrt . . . . .	34
<b>II. Formeln für einfache geometrische Strukturen . . . . .</b>	<b>42</b>
<b>III. Physikalische Eigenschaften der Elemente und Verbindungen . . . . .</b>	<b>46</b>
a) Wichtigste Stukturtypen der Elemente und Verbindungen . . . . .	46
b) Physikalisch-chemische Eigenschaften der Elemente und anorganischen Verbindungen . . . . .	50
Tabelle der anorganischen Stoffe . . . . .	62
c) Organische Stoffe . . . . .	178
Tabelle der organischen Stoffe . . . . .	194
d) Handels- und Vulgärnamen von chemischen und pharmazeutischen Stoffen und Erzeugnissen . . . . .	400
e) Handels- und Vulgärnamen von Farbpigmenten . . . . .	420
<b>IV. Dichtetabellen . . . . .</b>	<b>421</b>
a) Anorganische Stoffe . . . . .	421
1. Gase . . . . .	421
2. Wasser und Quecksilber . . . . .	427
3. Säuren . . . . .	430
4. Basen . . . . .	445
5. Salze . . . . .	450
6. Elemente und Nichtelektrolyte . . . . .	472
b) Organische Stoffe . . . . .	473
1. Alkohole . . . . .	473
2. Säuren . . . . .	479
3. Salze . . . . .	481
4. Rohrzucker . . . . .	484
<b>V. Löslichkeitstabellen . . . . .</b>	<b>485</b>
a) Gase . . . . .	485
1. Elemente . . . . .	485
2. Anorganische Verbindungen . . . . .	487
3. Sonstige . . . . .	491
4. Organische Verbindungen . . . . .	496

<b>X</b>	<b>Inhalt</b>	
b)	Salze anorganischer Säuren	498
c)	Löslichkeiten organischer Stoffe in Wasser	521
d)	Lösungsmittel untereinander	528
e)	Eingeprägte Spannungen (Elektromotorische Kräfte) von reversiblen galvanischen Elementen in wässrigen Lösungen	530
f)	$P_{\text{H}^+}$ -Werte von Puffergemischen in Abhängigkeit vom Mischungsverhältnis der Komponenten	534
<b>VI.</b>	<b>Thermodynamische Tabellen</b>	539
a)	Elemente und anorganische Verbindungen	539
b)	Organische Verbindungen	572
<b>VII.</b>	<b>Dampfdrucke</b>	588
a)	Elemente	588
b)	Quecksilber	590
c)	Wasser	591
d)	Anorganische Verbindungen	594
e)	Organische Verbindungen	596
<b>Anhang</b>		599
a)	Analytische Faktoren	599
b)	Maßanalytische Äquivalente nebst Zehnerlogarithmen	607
c)	Tabelle der wichtigsten Lasertypen nach Spektralbereichen zusammengestellt	615
d)	Nahrungsmittel	620
<b>Sachverzeichnis</b>		651
<b>Ausklapptafel: Periodensystem der Elemente</b>		