

Inhalt

Vorwort zur 110. Auflage — VII

Vorwort zur 108. Auflage — IX

Vorwort zur 104. Auflage — X

Vorbemerkungen — 1

1 Periodensystem der Elemente, Charakterisierung von Elementen, Verbindungen und Atomgruppen — 2

- 1.1 Periodensystem der Elemente — 2
- 1.2 Elektronenkonfiguration der Elemente — 4
- 1.3 Protonenzahl und relative Atommassen der Elemente — 5
- 1.4 Eigenschaften ausgewählter Nuklide — 8
- 1.5 Formeln und molare Massen wichtiger Verbindungen und Atomgruppen — 11

2 Nomenklatur — 39

- 2.1 Namen anorganischer Säuren und ihrer Salze — 39
- 2.2 Namen von Ionen und Radikalen — 41
- 2.3 Nomenklatur organischer Verbindungen – Präfixe und Suffixe für ausgewählte Stoffklassen — 44
- 2.4 Formeln organischer Ringsysteme — 46
- 2.5 Formeln von Komplexbildnern und Liganden — 51

3 Quantitative chemische Analyse — 53

- 3.1 Maßanalyse (Titrimetrie) — 53
- 3.1.1 Grundlagen, Größen und Beziehungen — 53
- 3.1.2 Bestimmung des Endpunktes bei Titrationen — 54
- 3.1.3 Herstellung von Maßlösungen und Bestimmung der exakten Konzentration (Sollkonzentration, Titer) — 54
- 3.1.4 Aufgaben zur Auswertung von Maßanalysen — 56
- 3.1.5 Acidimetrie — 58
- 3.1.6 Alkalimetrie — 59
- 3.1.7 Bromatometrie — 60
- 3.1.8 Cerimetrie — 61
- 3.1.9 Chromatometrie — 61
- 3.1.10 Permanganometrie — 62
- 3.1.11 Chromometrie — 62
- 3.1.12 Iodometrie — 63
- 3.1.13 Titanometrie — 64

3.1.14	Argentometrie — 64
3.1.15	Komplexometrie — 65
3.1.16	Maßanalysen in nicht-wässrigen Lösungsmitteln — 66
3.1.17	Herstellung von Maßlösungen — 72
3.1.18	Indikation von Titrationen mit Indikatoren — 75
3.1.19	Temperaturkorrektur bei Maßlösungen — 83
3.2	Volumenprüfung von Messgeräten — 84
3.2.1	Z-Werte — 85
3.2.2	Toleranzen handelsüblicher Volumenmessgeräte — 87
3.3	Gravimetrie — 89
3.3.1	Grundlagen und Beispiele zur Auswertung — 89
3.3.2	Stöchiometrische Faktoren — 92
3.3.3	Indirekte Analysen — 107
3.3.4	Filterpapiere für quantitative Analysen – Vergleichstabelle — 110
3.3.5	Filterpapiere für qualitative Analysen – Vergleichstabelle — 111
3.3.6	Glasfiltergeräte – Porosität, Anwendung und Reinigung — 111
3.4	Bestimmung der Masse, Korrektur des Luftauftriebs — 113
3.4.1	Korrektur des Luftauftriebs — 113
3.5	Gasvolumetrie, Bestimmung und Berechnung von Gasvolumina — 115
3.5.1	Druck- und Temperaturabhängigkeit von Gasvolumina — 115
3.5.2	Reduktion von Gasvolumina auf Normbedingungen — 117
3.5.3	Volumetrische Stickstoffbestimmung — 118
3.5.4	Luftdruckmessung und Barometerkorrektion — 119
3.5.5	Sättigungsdampfdruck des Wasserdampfes über Wasser und wässriger Kalilauge (30 %) — 120
3.5.6	Faktoren zur Gasreduktion auf Normbedingungen — 121
3.5.7	Molare Volumina und Dichte von Gasen — 123
3.5.8	Molare Volumina feuchter idealer Gase; Temperaturabhängigkeit — 124
3.5.9	Molare Volumina trockener idealer Gase; Temperaturabhängigkeit — 125
3.5.10	Volumetrische Bestimmung von Gasen und gasentwickelnder Stoffe — 126
3.6	Bestimmung von Einzelkomponenten, Kennzahlen und Summenparametern — 127
3.6.1	Wasserbestimmung nach Karl Fischer — 127
3.6.2	Bestimmung metallorganischer Verbindungen — 128
3.6.3	Bestimmung von Säuregruppen (Säurezahl) — 128
3.6.4	Bestimmung von Hydroxylgruppen (Hydroxylzahl) — 129
3.6.5	Bestimmung von Esterfunktionen (Verseifungszahl) — 130
4	Instrumentelle Analytik – spektroskopische Methoden — 133
4.1	Übersicht — 133
4.2	Röntgenfluoreszenzanalyse — 133
4.2.1	Röntgenröhren und Sekundärtargets für die Röntgenfluoreszenzanalyse — 134

4.2.2	Kristalle für die Röntgenfluoreszenzanalyse — 134
4.2.3	Wichtige Röntgenfluoreszenzlinien — 134
4.3	Atomemissionsanalyse — 136
4.3.1	Wichtige Atomemissionslinien häufiger Elemente — 137
4.3.2	Wichtige Atomemissionslinien der Lanthanide — 142
4.3.3	Atomemissionslinien geeigneter interner Standards — 144
4.4	Elektronenspektroskopie im sichtbaren und im UV-Bereich — 146
4.4.1	Das elektromagnetische Spektrum — 146
4.4.2	Wichtige Begriffe und Definitionen — 147
4.4.3	Typische Absorptionscharakteristika anorganischer Ionen — 148
4.4.4	Absorptionscharakteristika gesättigter organischer Verbindungen — 149
4.4.5	Absorptionscharakteristika isolierter Chromophore — 149
4.4.6	Absorptionscharakteristika konjugierter Chromophore — 151
4.4.7	Absorptionsbanden von Aromaten und Heterocyclen — 151
4.4.8	Empirische Regeln zur Berechnung von Bandenmaxima in konjugierten Systemen — 154
4.4.9	Berechnung des molaren dekadischen Absorptionskoeffizienten — 157
4.5	Infrarotspektroskopie — 158
4.5.1	Spektrale Regionen im IR-Bereich und ihre Anwendungen — 159
4.5.2	Lösungsmittel für die Infrarotspektroskopie — 159
4.5.3	Materialien für Küvetten und Fenster — 160
4.5.4	Charakteristische IR-Absorptionen — 161
4.6	^1H -Kernresonanzspektroskopie — 171
4.6.1	Eigenschaften verschiedener NMR-aktiver Kerne — 171
4.6.2	Lösungsmittel für die ^1H -NMR-Spektroskopie — 172
4.6.3	Übersichtstabelle ^1H -chemischer Verschiebungen — 173
4.6.4	^1H -Chemische Verschiebungen einzelner Stoffgruppen — 176
4.6.5	Einflüsse von Wasserstoffbrückenbindungen auf die ^1H -chemischen Verschiebungen — 183
4.6.6	Abschätzung der ^1H -chemischen Verschiebungen mit Hilfe von Inkrementen — 183
4.6.7	Kopplungskonstanten — 184
4.7	^{13}C -Kernresonanzspektroskopie — 187
4.7.1	Lösungsmittel für die ^{13}C -Kernresonanzspektroskopie — 187
4.7.2	Übersichtstabelle ^{13}C -chemischer Verschiebungen — 188
4.7.3	^{13}C -chemische Verschiebungen einzelner Stoffgruppen — 189
4.7.4	Kopplungskonstanten — 193
5	Instrumentelle Analytik – Massenspektrometrie — 195
5.1	Übersicht — 195
5.2	Elementmassenspektrometrie — 196
5.2.1	Wichtige Kenndaten für die Bestimmung von Elementen mittels ICP-MS — 196

5.2.2	Geeignete interne Standards und Isotope für die Optimierung der Betriebsbedingungen eines ICP-MS — 201
5.3	Massenspektrometrie mit Elektronenstoßionisation — 202
5.4	Massenspektrometrie mit Elektrosprayionisation — 205

6 **Instrumentelle Analytik – Trennverfahren — 207**

6.1	Grundlagen und Übersicht — 207
6.2	Das Elutionschromatogramm — 209
6.3	Peakform und Gaußkurve — 210
6.4	Auswertung von Peakflächen — 211
6.5	Bodenzahl, Bodenhöhe und Bandenverbreiterung — 212
6.6	Auflösung und Trennleistung — 213
6.7	Lösungsmittel für die Flüssigkeitschromatographie, geordnet nach steigender Polarität (Eluotrope Reihe) — 213
6.8	Testmischungen für die Gaschromatographie — 215
6.9	Testmischungen für die verschiedenen Varianten der HPLC — 216

7 **Messung und Berechnung physikalisch-chemischer Größen sowie Tabellen zur chemischen Arbeitstechnik — 219**

7.1	Bestimmung der molaren Masse — 219
7.1.1	Bestimmung der molaren Masse nach Victor Mayer — 219
7.1.2	Bestimmung der molaren Masse aus der Dampfdruck- und Gefrierpunktserniedrigung — 220
7.2	Bestimmung der Dichte, Dichtetabellen — 221
7.2.1	Allgemeines — 221
7.2.2	Bestimmung der Dichte einer Flüssigkeit mit dem Pyknometer — 222
7.2.3	Bestimmung der Dichte eines Festkörpers mit dem Pyknometer — 222
7.2.4	Dichte von Luft — 223
7.2.5	Dichte von Wasser — 224
7.2.6	Dichte wässriger Lösungen von Säuren und Basen — 225
7.3	Temperaturmessung — 233
7.3.1	Thermometrische Fixpunkte nach ITS-90 — 233
7.3.2	Widerstands-Grundwerte für Platin-Messwiderstände Pt100 — 234
7.3.3	Thermospannungen von Thermoelementen — 234
7.3.4	Druckabhängigkeit des Siedepunktes — 235
7.4	Elektrolyse, elektrochemische Äquivalente — 237
7.5	Leitfähigkeit wässriger Elektrolytlösungen — 239
7.6	Löslichkeiten und Löslichkeitsprodukte — 243
7.7	Mittlere Aktivitätskoeffizienten ausgewählter Elektrolyte — 252
7.8	Elektrodenpotenziale, Konzentrationsabhängigkeit — 254
7.9	Internationales Weston Element — 256
7.10	Potenzziale von Bezugselektroden gegen die Standard-Wasserstoffelektrode — 257
7.11	Standardpotenziale — 258

7.12	pH-Wert und Ionenprodukt des Wassers — 268
7.13	pH-Wert-Messung — 273
7.13.1	pH-Standard-Pufferlösungen für Kalibrierzwecke — 275
7.13.2	Herstellung von Puffergemischen — 276
7.14	Säure-Basen-Gleichgewichte, Hydrolyse, Pufferlösungen — 283
7.15	Bestimmung und Berechnung thermodynamischer Größen — 292
7.15.1	Tabelle thermodynamischer Daten ausgewählter Verbindungen — 296
8	Statistische Messwertbeurteilung, Kalibrierungsverfahren und Regressionsrechnung — 303
8.1	Allgemeines — 303
8.2	Begriffe — 305
8.3	Messwertbeurteilung mit Hilfe statistischer Kenngrößen — 309
8.3.1	Einleitung — 309
8.3.2	Verteilungsfunktionen — 309
8.3.3	Arithmetischer Mittelwert und Standardabweichung — 310
8.3.4	Variationskoeffizient — 311
8.3.5	Statistische Sicherheit und Vertrauensbereich des Mittelwertes — 311
8.3.6	Angabe von Ergebnissen, Beispiel — 312
8.4	Statistische Prüfverfahren zur Beurteilung von Messwerten — 313
8.4.1	Ausreißertest nach Grubbs — 313
8.4.2	Trendtest nach Neumann — 315
8.4.3	Prüfung auf Normalverteilung nach David — 318
8.4.4	Vergleich zwischen Mittelwert und Sollwert — 320
8.4.5	Vergleich zweier Varianzen mit dem <i>F</i> -Test — 322
8.4.6	Vergleich zweier Mittelwerte mit dem <i>t</i> -Test — 326
8.5	Entwicklung von Analysenverfahren, Bausteine zur Validierung — 326
8.5.1	Allgemeines — 326
8.5.2	Kalibrierung mit externen Standards – graphische Methode — 328
8.5.3	Kalibrierung mit externen Standards – Regressionsrechnung — 330
8.5.4	Nachweis- und Bestimmungsgrenzen — 334
8.5.5	Statistische Prüfverfahren zur Beurteilung von Kalibrierdaten — 337
8.5.6	Ermittlung und Anwendung der Auswertefunktion — 342
8.5.7	Kalibrierung unter Verwendung eines internen Standards — 342
8.5.8	Standardadditionsverfahren — 345
8.5.9	Wiederfindungsfunktion und Wiederfindungsrate — 348
9	Größen, Einheiten und Umrechnungsfaktoren — 351
9.1	Zeichen und Abkürzungen — 351
9.2	Größen und Einheiten, SI-Einheiten — 353
9.2.1	SI-Basiseinheiten, Definition — 353
9.2.2	Größen, Größenzeichen, Einheiten, Einheitenzeichen, Beziehungen und Umrechnungsfaktoren — 355
9.3	Physikalische Konstanten — 365

9.4	Dimensionslose Kennzahlen — 366
9.5	Umrechnungstabellen und Umrechnungsfaktoren — 367
9.5.1	Geschwindigkeit, Durchsatzgeschwindigkeit — 367
9.5.2	Leistung, Wäremestrom, Energie, Wärme, Arbeit — 367
9.5.3	Molare Gaskonstante — 368
9.5.4	Druck — 369
9.5.5	Temperatur — 369
9.5.6	Umrechnung von angelsächsischen in metrische Einheiten — 373
9.5.7	Wasserhärte – Umrechnung verschiedener Gehaltsangaben — 376
9.5.8	Gehaltsgrößen — 376
9.5.9	Korngrößen — 377
9.5.10	Transmissionsgrad – Absorbanz — 378
10	Formeln und Rechentricks — 381
10.1	Auswahl mathematischer Formeln — 381
10.2	Rechnen mit kleinen Zahlen — 383
10.3	Differential- und Integralrechnung — 384
10.4	Berechnung von Flächen und Körpern — 385
10.5	Wichtige Beziehungen aus Physik, physikalischer Chemie und Chemie — 387
10.5.1	Formelsammlung — 387
10.5.2	Umrechnung von Stoff- und Gehaltsgrößen — 399
10.5.3	Mischungsrechnen — 400
10.5.4	Berechnung der Summenformel einer Verbindung — 402
11	Tabellen zur chemischen und chemisch-analytischen Arbeitstechnik — 405
11.1	Chemikalienbeständigkeit von Kunststoffen — 405
11.2	Eis-Salz-Kältemischungen — 406
11.3	Relative Luftfeuchtigkeit und Wasserdampfdruck über Schwefelsäurelösungen — 406
11.4	Trockenmittel – Anwendung, Restwassergehalte, Regenerierungsbedingungen — 407
11.5	Organische Lösungsmittel – Eigenschaften und Trocknung — 409
12	Arbeitssicherheit — 413
12.1	Allgemeines — 413
12.2	Sicherheitsratschläge für das Arbeiten im Labor — 413
12.2.1	Allgemeine Regeln — 413
12.2.2	Persönliche Schutzausrüstungen — 414
12.2.3	Umgang mit Gefahrstoffen — 414
12.2.4	Kennzeichnung von gefährlichen Stoffen — 415
12.3	Erste-Hilfe-Maßnahmen — 416
13	Zur Geschichte des „Küster-Thiel“ — 421

Literaturverzeichnis — 427

Register — 435

