

Hochfrequenzmethoden der chemischen Analyse von *W. J. Blaedle* und *D. L. Petitjean*. Die Arbeitsweise der Spurenbestimmung ist ausführlich geschildert, Vergleiche mit anderen Methoden werden angeführt. Die Bestimmung der Bausteine von Proteinen, Peptiden, Nucleotiden, natürlichen Zuckern, aber auch von Gemischen organischer Säuren und Basen, Polyalkoholen und verschiedenartigen Kondensationsprodukten wäre ohne die Elektrochromatographie als analytische Trennmethode wohl kaum möglich gewesen. *Th. Wieland* und *K. Dose* geben eine ausgezeichnete Übersicht und Einführung in diese Elektrochromatographie, die sie mit vielen ausgewählten Beispielen illustrieren. Das Kapitel über die Hochfrequenz-Methoden in der chemischen Analyse führt in dieses Arbeitsgebiet gut ein und schildert einigen Beispielen die Möglichkeiten und Grenzen der Methode, die besonders bei Titrationen gegenüber der Konduktometrie und Polarographie eindeutige Vorteile aufweist. Über die Gas-Chromatographie (Gasphasenchromatographie) berichtet *C. S. G. Phillips*. Sie hat als analytische Trennmethode in den letzten Jahren sehr große Bedeutung erlangt und scheint sogar manche gut eingeführte physikalisch-analytische Methode wie z. B. die Massenspektrographie wegen ihres geringen apparativen Aufwandes erheblich zurückzudrängen. Leider dürfte der Abschlußtermin dieses Kapitels wohl Ende 1955 liegen, so daß viele neuere wertvolle Erkenntnisse zur qualitativen und besonders zur quantitativen Verwendung der Methode fehlen. Das Kapitel ist daher nur als einführende Übersicht zu betrachten. Über die analytische Destillation bringen *W. J. Podbielniak* und *S. T. Preston* eine sehr gute Übersicht. Es werden die theoretischen Grundlagen der Destillation, der Aufbau von Destillationskolonnen für tiefe und hohe Temperaturen sowie Betrachtungen über ihre Wirksamkeit ausführlich mitgeteilt. Die Theorie und die Prinzipien der Probenahme für chemische Analysen behandelt *A. A. Benedetti-Pichler*. Neben Betrachtungen über statistische Fehler und die Standardabweichung bei der Probenahme werden die Bestimmung der Teilchengröße, Bildung eines Durchschnitts, das Mischen und die Entnahme repräsentativer Proben vortrefflich geschildert. Die im ersten Bande behandelte Elektronenmikroskopie wird durch einen Artikel von *E. W. Müller* über Feldelektronenmikroskopie bestens erweitert. Als neuartige analytische Methoden werden die analytischen Anwendungen der kernmagnetischen Resonanz von *H. S. Gutowsky*, und die Aktivierungsanalyse mit Neutronen (Neutronenspektroskopie) von *T. I. Taylor* und *W. W. Havens, jr.*, gebracht. Das Kapitel über die kernmagnetische Resonanz führt sehr gut in diese neue Arbeitsmethode ein. Beispiele werden ausführlich besprochen; ein Vergleich mit den molekülspektroskopischen Methoden zeigt, daß diese neue Methode ihre Bedeutung beispielsweise neben der IR-Spektrographie hat und sie ergänzen kann, ihr aber die Breite der Anwendung, die die Molekülspektroskopie in der qualitativen und quantitativen, wie in der Strukturanalyse hat, fehlt. Der Artikel über die Aktivierungsanalyse mit Neutronen ist wohl eine sehr gut umfassende Einführung in dieses Arbeitsgebiet, dessen beschränkte Anwendung es aber kaum rechtfertigen dürfte, 28 % des gesamten Bandes zu füllen. Analysenmethoden, die für einen optimalen Einsatz einen Kernreaktor oder einen Elementarteilchen-Beschleuniger benötigen, sollten in dieser Ausführlichkeit besser in der kernphysikalischen Spezialliteratur gebracht werden.

Der Band schließt sich würdig den beiden bisher erschienenen Bänden an. Er sollte in keinem analytischen Laboratorium als Einführung und Übersicht über physikalische Methoden der Analyse fehlen.

H. Kienitz [NB 352]

Mathematik für Naturwissenschaftler und Chemiker, von *H. Sirk*. Eine Einführung in die Anwendungen der höheren Mathematik. Verlag Th. Steinkopf, Dresden und Leipzig 1956. 7. Aufl., XV, 315 S., 132 Abb., geb. DM 12.—.

Das *Sirksche* Buch hat bereits in seinen früheren Auflagen¹⁾ so große Verbreitung gefunden, daß es genügen mag, auf die Ergänzung hinzuweisen, die diese Neuauflage bringt: Ein 12 Seiten umfassender Abschnitt über Fourier-Reihen, der dem Anhang des Buches beigelegt ist. Dieser Abschnitt enthält eine Diskussion über die Bestimmung der Fourier-Koeffizienten und die zwei speziellen Beispiele der Darstellung einer abschnittsweise konstanten Funktion (mit einem Sprungpunkt im Periodenintervall) und der sogenannten Sägezahnkurve. Die Annäherung der gewünschten Funktionen durch Superposition der ersten Partialwellen der Fourierdarstellung wird durch zahlreiche Einzelabbildungen erläutert. Auf das schon aus einigen dieser Abbildungen fast anschaulich greifbare *Gibbssche* Phänomen wird dem Charakter des Buches entsprechend nicht hingewiesen. Eine nähere Diskussion eines physikalischen oder chemischen Anwendungsbeispiels der Fourier-Darstellung ist in dem Abschnitt nicht enthalten.

Klaus Schäfer [NB 355]

¹⁾ Vgl. diese Ztschr. 60, 138 [1948].

Atombau und chemische Bindung, von *F. Seel*. Eine Einführung in die moderne Theorie der chemischen Bindung auf anschaulicher Grundlage. Ferdinand Enke Verlag, Stuttgart 1956. 1. Aufl., VII, 47 S., 23 Abb., 3 Tab., geh. DM 6.—.

Aus Vorlesungen, die erstmalig in der Zeitschrift Chemie für Labor und Betrieb veröffentlicht wurden, entstand das vorliegende kleine Büchlein. Es ist heute für den Studenten schon in den ersten Semestern wichtig, sich mit der modernen Theorie des Atombaus und der chemischen Bindung zu befassen, da sie gestattet, das große Tatsachenmaterial unter einem einheitlichen Gesichtspunkt dem Verständnis näher zu bringen. Das Büchlein ist hierzu bestens geeignet. Ohne mathematischen Aufwand werden alle Begriffe, die die Struktur der Atomhülle betreffen, erklärt. Die Atombindung der Valenzzustände, die polare Atombindung, Valenzbastardisierung, Mehrfachbindungen und nicht lokalisierte Bindungen werden an einfachen Beispielen erläutert. Auch der Begriff der Mesomerie, metallischen Bindung und intermetallischen Verbindung und die metallische Leitfähigkeit werden gut verständlich auseinandergesetzt.

Das Buch kann jedem Studierenden der Chemie aufs wärmste empfohlen werden. Der Autor, der durch seine verschiedenen Arbeiten über die chemische Bindung bestens bekannt ist, hat es verstanden, Gebiete, die in ihrer mathematischen Formulierung dem Chemiestudierenden schwer zugänglich sind, ihrem wesentlichen Inhalt nach in anschaulicher und klarer Weise darzustellen und dabei eine unexakte Darstellung vermieden.

G. Scheibe [NB 356]

Symmetrie, von *K. Lothar Wolf* und *Robert Wolff*. Böhlau-Verlag, Münster/Köln 1956. 1. Aufl. Textband: VIII, 139 S., 12 Faltkörper; Tafelband: VIII S., 192 Taf. u. Tab., geb. DM 60.—.

„Versuch einer Anleitung zu gestalthaftem Sehen und sinnvollem Gestalten“ nennt sich das Werk im Untertitel. Es setzt sich zum Ziel, „für die Morphologie eine entsprechende exakte Grundlage zu gewinnen, wie sie die mit dem funktionellen Geschehen in der Natur verbundenen Erscheinungen seit langem in der Infinitesimalrechnung gefunden haben“. Zu diesem Zwecke geben die Autoren eine zusammenfassende Darstellung der schon in früheren Arbeiten von *K. L. Wolf* und Mitarb. entworfenen Ansätze einer Verallgemeinerung des Symmetriebegriffs, die man etwa dadurch charakterisieren könnte, daß in der Definition der Symmetrie als „Wiederholung von Gleichartigem“ der Begriff des „Gleichartigen“ immer weiter gefaßt wird.

So wird eine Systematik von Erscheinungsformen der Symmetrie entwickelt, die schon vom ästhetischen Standpunkt aus reizvoll wirkt. Allerdings ist sie durch ein umfangreiches Wörterbuch von — meist aus dem Griechischen gebildeten — neuen Begriffen belastet; doch erleichtern geschickt gewählte Beispiele und Abbildungen aus Natur und Kunst das Verständnis. Die mathematische Gruppentheorie wird als Grundlage der Symmetriellehre zu Recht erwähnt; ihre Verwendung beschränkt sich indessen auf eher triviale Ergebnisse — wohl, um dem Leser möglichst wenig Mathematik zuzumuten.

Dieser Umstand sowie die Tatsache, daß zweckmäßige Bezeichnungen aus Gruppentheorie und Kristallographie zugunsten neuer und oft umständlicher Symbole und Begriffe aufgegeben werden (z. B. wird S. 68 der Begriff der Isomorphie durch „Isoergie“ ersetzt), lassen das Werk in dieser Form kaum als unmittelbar geeignete Arbeitsgrundlage für die exakten Naturwissenschaften erscheinen. Sein Wert als anregende Lektüre jedoch wird dadurch keineswegs herabgemindert, und sowohl beschreibende Naturwissenschaftler wie vor allem Künstler und Vertreter des Kunstgewerbes werden es mit Gewinn lesen.

Die Ausstattung ist ausgezeichnet; zu bedauern ist höchstens, daß die zu stark verkleinerte Wiedergabe einiger architektonischer Abbildungen wertvolle Einzelheiten unterdrückt.

A. Niggli [NB 363]

Handbuch der Analytischen Chemie, von *W. Fresenius* u. *G. Jander*. Springer-Verlag, Berlin-Göttingen-Heidelberg 1957. Teil III: Quantitative Bestimmungs- und Trennungsmethoden. Band V a α: Elemente der fünften Hauptgruppe: Stickstoff. Bearb. von *W. Leithe*. XXIV, 244 S., 50 Abb., geb. DM 58.—.

Als erfreuliche Bereicherung des stetig anwachsenden Handbuches liegt nunmehr der Band über die quantitative Analyse des Stickstoffs vor. Verfasser ist *W. Leithe* von den österreichischen Stickstoffwerken in Linz. Die Vielseitigkeit des Themas zeigt die Aufzählung der Kapitel: Stickstoff in Gasen, in Metallen, in organischen Verbindungen, Natriumamid, Hydrazin, Azide, Stickoxyde, Hydroxylamin, Hyponitrite, Nitrite, Nitrate. Die Ammoniumsalze fehlen hier, weil sie bereits im Band I a mit den Alkalimetallen behandelt worden sind. Die besprochenen Metho-