

Die einzige andere Sorge ist, daß bis zum Abschluß einer solchen Reihe naturgemäß mehrere Jahre vergehen. Dies verzögert den Zugang zu den Informationen, erschwert die Zusammenschau der einzelnen Befunde und läßt den Leser lange auf komplette Inhaltsangaben der kommenden Bände warten. Herausgeber und Verlag sind aufrichtig zu loben, daß sie sich trotzdem diese schwierige Aufgabe vorgenommen haben.

Wo die Reihe zwischen ihren möglichen Mitbewerbern einzuordnen sein mag – beispielsweise Kirk-Othmers Encyclopedia of Chemical Technology (Wiley-Interscience), Advances in Biochemical Engineering (Springer), Microbial Technology und Annual Reports on Fermentation Processes (Academic Press) sowie Topics in Enzyme and Fermentation Technology (Wiley) – wird sich zeigen, wenn weitere Bände vorliegen. Die beiden bisher erschienenen Bände lassen vermuten, daß es ein ehrenvoller Platz sein wird.

*Bhavender P. Sharma* [NB 595]  
Corning Glass Works, Corning, NY (USA)

**Lehrbuch der Lebensmittelchemie.** Von *H.-D. Belitz* und *W. Grosch*. Springer-Verlag, Berlin 1982. XXXVIII, 788 S., geb. DM 124.00.

Dieses Lehrbuch befaßt sich in 23 Kapiteln mit den wichtigsten Lebensmittelinhaltstoffen (Wasser; Aminosäuren, Peptide, Proteine; Enzyme; Lipide; Kohlenhydrate; Aromastoffe; Vitamine; Mineralstoffe) sowie den wichtigsten Lebensmittelgruppen (Milch und Milchprodukte; Eier; Fleisch; Fische, Wale, Krusten-, Schalen- und Weichtiere; Speisefette und Speiseöle; Getreide und Getreideprodukte; Hülsenfrüchte; Gemüse und Gemüseprodukte, Obst und Obstprodukte; Zucker, Zuckerkohole und Honig; Alkoholische Getränke; Kaffee, Tee, Kakao; Gewürze, Speisesalz, Essig). Den Themen der Kontamination von Lebensmitteln sowie den Lebensmittelzusatzstoffen wurden aufgrund der aktuellen Bedeutung eigene Kapitel gewidmet.

Ausführlich haben die Autoren die chemischen und physikalischen Eigenschaften von wichtigen Inhaltsstoffen dargestellt, um Zusammenhänge zwischen Strukturen und Eigenschaften sowohl auf der Ebene der Inhaltsstoffe als auch auf der Ebene der Lebensmittel zu verdeutlichen. Dies gilt in besonderem Maße für Aromastoffe und geschmackgebende Verbindungen. Um den Umfang des Buches zu begrenzen, haben die Verfasser den Stoff auf die Chemie der Lebensmittel konzentriert und, wo möglich, Informationen in übersichtlichen Abbildungen und Tabellen zusammengefaßt. Erwähnenswert ist auch die große Anzahl der gut dargestellten Formeln und Reaktionsabläufe, so daß sich das Buch von anderen – insbesondere älteren – Lehrbüchern vorteilhaft abhebt. Auf die breitere Erörterung ernährungswissenschaftlicher, lebensmitteltechnologischer, toxikologischer und lebensmittelrechtlicher Aspekte wurde bewußt verzichtet. Für den Lebensmittelchemiker notwendige warenkundliche Informationen und Produktionszahlen werden vornehmlich in tabellarischen Übersichten angeboten. Das Buch enthält weiterhin eine Reihe von analytischen Hinweisen, die für die Beurteilung von Lebensmitteln relevant sind.

Zusammenfassend läßt sich sagen, daß das Werk einen guten Überblick über den modernen Stand der Lebensmittelchemie vermittelt. Es ist den Autoren gelungen, das Lehrgebiet übersichtlich und prägnant darzustellen. Nicht verschwiegen werden sollte allerdings, daß so wichtige Themen wie kosmetische Mittel, Bedarfsgegenstände und

Tabakerzeugnisse, die inzwischen integrativer Bestandteil der Lebensmittelchemie geworden sind, nicht behandelt werden. Positiv zu werten sind das ausführliche, klar gegliederte Inhaltsverzeichnis sowie das umfangreiche Sachregister. Das vorliegende Lehrbuch ist daher sowohl für Studierende der Lebensmittelchemie, der Chemie und angrenzender Gebiete als auch als Nachschlagewerk bestens geeignet und dürfte in kurzer Zeit zu den Standardwerken dieses Fachs gehören. Ob es jedoch bei dem hohen Preis die Verbreitung erfahren wird, die ihm zu wünschen ist, erscheint fraglich.

*Reinhard Matissek* [NB 592]  
Institut für Lebensmittelchemie  
der Technischen Universität Berlin

**Electron Distributions and the Chemical Bond.** Herausgegeben von *P. Coppens* und *M. B. Hall*. Plenum Press, New York 1982. IX, 479 S., geb. \$ 55.00.

Während der Frühjahrsversammlung 1981 der Amerikanischen Chemischen Gesellschaft in Atlanta, GA, wurde ein Symposium über Elektronendichteverteilungen und die chemische Bindung abgehalten. Das vorliegende Buch ist die Niederschrift der Vorträge. Die 21 Kapitel umfassen eine weite Spanne von Themen, die sich alle auf Ladungsdichteverteilungen in Molekülen oder Festkörpern beziehen. Diese Verteilungen wurden entweder experimentell (durch Röntgenbeugung) oder theoretisch (durch quantenmechanische Berechnungen) erhalten. Beide Methoden haben im letzten Jahrzehnt enorme Fortschritte gebracht, aber bei beiden gibt es noch spezifische Unzulänglichkeiten. Glücklicherweise haben die Fehler und Näherungen der einen Methode nichts mit denen der andern zu tun. Offensichtlich beabsichtigten die Herausgeber vor allem die Gegenüberstellung der beiden Methoden. Soweit man beurteilen kann, stimmen die Resultate dort relativ gut überein, wo hochwertige Vergleiche für Molekülsysteme mit nur leichten Atomen (etwa bis zu F) verfügbar sind. Nichtsdestoweniger ist das Vertrauen, das durch solche Vergleiche entstehen könnte, nicht unbedingt auf Resultate für Systeme mit schwereren Atomen übertragbar. Für diese Systeme sind sowohl die experimentellen als auch die theoretischen Verfahren viel unzuverlässiger.

Wie bei den meisten Büchern, die Konferenzbeiträge enthalten, ist die Qualität der einzelnen Kapitel sehr unterschiedlich. Unter den wichtigeren Beiträgen sollen jene von *Smith* (über Theorie), von *Coppens* (über die experimentellen Methoden mit nützlichen Erklärungen und Definitionen von Fachausdrücken) und von *Breitenstein et al.* (über Vergleich von Experiment und Theorie) erwähnt sein. Der Artikel von *Irngartinger* gibt eine gute Vorstellung, was durch sorgfältige Elektronendichte-Studien an organischen Molekülen gelernt werden kann. Am andern Ende der Skala befinden sich manche Beiträge, die bestenfalls von anekdotischem Wert zu sein scheinen. So dürfte der Beitrag von *Troup, Extine* und *Ziolo* über Elektronendichte-Studien an Tellur-Verbindungen wohl eine gewisse Skepsis hervorrufen. Bestimmt werden einige Leser von der Behauptung dieser Autoren beeindruckt sein, Einzelheiten der Bindungselektronendichte, wie z. B. einsame Paare, in Schweratomsystemen experimentell nachweisen zu können. Viele jedoch werden Mühe haben zu sehen, wie solche Schlüsse einer kritischen Prüfung der Sachlage standhalten könnten. Wahrscheinlich hat bereits der Vortrag selbst eine lebhafte Diskussion ausgelöst, und es ist eigentlich schade, daß man darüber nichts erfährt.

Einige Kapitel erwähnen den Satz von *Hohenberg* und *Kohn*, nach dem sämtliche Eigenschaften des Grundzu-