

Neue Liganden wie sperrige, elektronenreiche Phosphane und N-heterocyclische Carbene sind in Palladium(0)-katalysierten Reaktionen von zentraler Bedeutung, entsprechend wird die Rolle der Liganden an gegebener Stelle immer wieder erörtert. Im Anhang findet sich eine Tabelle mit Liganden, die allerdings noch nützlicher wäre, wenn auf die entsprechenden Reaktionen im Text verwiesen würde.

Das letzte Kapitel beschäftigt sich mit der kleinen, aber wachsenden Klasse der Palladium(II)-katalysierten Umsetzungen. Diese zählen nicht zu den Redoxreaktionen, da sich der Oxidationszustand von Pd^{II} während der Reaktion nicht ändert. Besprochen werden zahlreiche asymmetrische Reaktionen einschließlich elektrocyclischer Reaktionen, konjugierter Additionen an α,β-ungesättigte Carbonylverbindungen und Aldolreaktionen.

Das Buch kann jedem am Thema Interessierten empfohlen werden, denn eine bessere Einführung und Übersicht zur Organopalladiumchemie ist kaum vorstellbar.

Shannon S. Stahl
University of Wisconsin, Madison (USA)

Gebiet wie der biophysikalischen Chemie, das sich sowohl von der physikalischen wie auch von der biologischen Seite her angehen lässt. Im Vorwort des vorliegenden Buches verspricht der Autor, einen experimentellen Ansatz zu wählen, der den Leser nicht abschrecken soll. Und tatsächlich: Das Thema wird *nicht* als eine Anwendung physikalischer Konzepte in der Biochemie behandelt. Nur die Schlüsselgleichungen werden aufgeführt, und die Konzepte werden stets mit Blick auf ihre Anwendung auf biologische Makromoleküle vorgestellt. Die Abbildungen bieten dem Leser nicht nur schematische Diagramme, sondern auch viele experimentelle Beispiele und Versuchsaufbauten. Obwohl es vom Umfang her ein eher knappes Buch ist, werden doch alle wesentlichen Themen der modernen biophysikalischen Chemie abgedeckt, darunter auch Proteomics und Einzelmolekülmessungen.

Das Buch gliedert sich in sechs Kapitel, in denen die Grundprinzipien biologischer Moleküle, der Spektroskopie, Massenspektrometrie, Hydrodynamik, Thermodynamik, Kinetik, Chromatographie und der Einzelmolekülanalyse erläutert werden. Jedes Kapitel beginnt mit einer Definition der Lernziele und schließt mit einer Zusammenfassung der wichtigsten Punkte. Durchgängig finden sich ausgearbeitete Aufgaben zusammen mit ihren Lösungen; weitere Aufgaben gibt es am Ende jedes Kapitels, die Lösungen hierzu befinden sich am Ende des Buches. Zusatzinformationen finden sich in Textkästen und Randbemerkungen, und eine Literaturliste mit weiterführenden Arbeiten bietet dem Leser Möglichkeiten für vertiefende Studien.

Abgesehen von diesem im Prinzip ausgezeichneten didaktischen Aufbau finden sich jedoch auch konzeptionelle Schwächen. Die wichtigsten Konzepte der biophysikalischen Chemie auf nur 180 Seiten zusammenzufassen, ist sicher eine große Herausforderung und erfordert eine strikte Themenauswahl. Leider ist hier aber die Balance zwischen den allgemeinen Aspekten biophysikalischer Techniken und mehr spezialisierten Anwendungen nicht immer gewahrt. So wäre es sicher besser gewesen, etwas ausführlicher auf Molekülschwingungen generell einzugehen, als eine Einführung in spezialisierte Techniken der Raman-Spektroskopie zu geben.

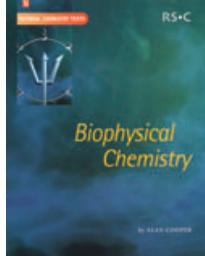
An einigen Stellen fehlt außerdem eine Definition grundlegender Begriffe. Beim Thema Circular dichroismus wird der Begriff Chiralität nicht erklärt, und auch die Entropie könnte etwas klarer erläutert sein. Zwar ist es läblich, mit einem Kapitel über die allgemeinen Eigenschaften biologischer Makromoleküle zu beginnen, anhand der gezeigten Darstellung einer Sekundärstruktur gewinnt man jedoch kaum eine Vorstellung von einer α-Helix oder einem β-Faltblatt. Der Versuch, die enorme Vielfalt biophysikalischer Konzepte und Techniken in solch umfassender Weise darzustellen, ist eine stete Gratwanderung. Während das Kapitel über Spektroskopie bisweilen in den Stil einer Aufzählung abgleitet, konzentrieren sich andere Kapitel, z.B. die über Massenspektrometrie und Kinetik, auf das Wesentliche und geben eine gute Einführung in die zugrunde liegenden Aspekte und experimentellen Aufbauten.

Kann ich dieses Buch empfehlen? Wer sich eher für die theoretischen Grundlagen der biophysikalischen Chemie interessiert, wird enttäuscht sein, doch ist dies auch nicht die Leserschaft, auf die der Autor abzielt. Das Buch ist für Anfänger auf dem Gebiet geschrieben, etwa für Studenten in den ersten Semestern und Forscher, die sich dem Gebiet von der biologischen Seite her nähern wollen und die oft von komplizierten mathematischen Gleichungen abgeschreckt werden. Es liefert den Beweis, dass man zum Verständnis der grundlegenden Prinzipien tatsächlich nicht viele solcher Gleichungen braucht. Obwohl nicht alle Kapitel hinsichtlich Aufbau und Auswahl der Themen perfekt gelungen sind, ist das Buch als eine umfassende Einführung in das Gebiet geeignet. Es ist in einer klaren und einfachen Sprache gehalten, ohne trivial zu werden, und stattet den unerfahrenen Leser mit dem notwendigen Rüstzeug für ausführlichere Studien aus. Trotz aller Kritik weiß ich die Hauptbotschaft von Alan Cooper zu schätzen: „Don't be scared to move into Biophysical Chemistry“.

Martin Kahms
Max-Planck-Institut für Molekulare Physiologie, Dortmund

DOI: 10.1002/ange.200485214

Biophysical Chemistry



Von Alan Cooper.
Royal Society of Chemistry, Cambridge 2004. 184 S., Broschur,
14.95 £—ISBN 0-85404-480-9

Biophysical Chemistry ist Teil einer Lehrbuchreihe, die sich an Studenten in den ersten Semestern richtet. Die Bücher haben zum Ziel, in kurzen Abschnitten die Grundprinzipien der jeweiligen Thematik umfassend, dabei aber didaktisch ambitioniert aufzubereiten. Dies ist kein leichtes Unterfangen, besonders bei einem interdisziplinären