

Stereochemische Probleme bei Makromolekülen

Von Rolf C. Schulz^[*]

Die räumliche Gestalt eines Makromoleküls hängt außer von äußeren Bedingungen im wesentlichen von der Struktur und der Verknüpfung der Grundbausteine ab. Die im folgenden diskutierten stereochemischen Fragen beziehen sich daher vorwiegend auf die Primärstruktur.

Der von Natta eingeführte Begriff der Taktizität wird meist nur auf sterisch geordnete Polyvinylverbindungen angewandt; es läßt sich zeigen, daß dieser Begriff auch auf Polykondensate (allgemein Heterokettenpolymere) übertragen werden kann. Voraussetzung für das Auftreten von Taktizität ist, daß jeder Grundbaustein mindestens ein „Stereoisomeriezentrum“ enthält. Als Stereoisomeriezentren in Polyvinylverbindungen gelten C-Atome der Hauptkette mit zwei verschiedenen Substituenten oder C=C-Doppelbindungen. Darüber hinaus sollten alle chiralen Gruppierungen, die in die Hauptkette von Makromolekülen eingebaut sein können, Anlaß zu taktischen Anordnungen geben. Heterokettenpolymere bieten hierfür mannigfache Möglichkeiten.

Einfache Beispiele sind Polyäther, Polyamide und Polyester mit asymmetrischen C-Atomen in der Hauptkette (z. B. Polypropylenoxid, Poly- α -amino-säuren, Polyester der Milchsäure, der β -Hydroxypropionsäuren, der Weinsäuren usw.). Im Gegensatz zu den isotaktischen Polyvinylverbindungen sind die isotaktischen Heterokettenpolymere optisch aktiv. Es werden Polyamide und Polyurethane beschrieben, die anstelle von asymmetrischen C-Atomen atropisomere Biphenyl- oder Binaphthyl-Gruppen enthalten und daher in isotaktischer Form auftreten können. Manche können durch thermische Isomerisierung ataktisch werden. Ferner wurden mehrere all-*trans*-Polyazoverbindungen hergestellt; sie sind ein weiterer Typ von sterisch geordneten und daher taktischen Polymeren. Durch Belichtung können sie teilweise in die *cis*-Isomeren umgelagert werden. Einige Beispiele für Polyester aus *cis*- und *trans*-Cyclopropanedicarbonsäuren sowie Spiroverbindungen werden ebenfalls beschrieben.

[GDCh-Ortsverband Freiburg-Südbaden, am 17. Mai 1971 in Freiburg] [VB 301]

[*] Prof. Dr. R. C. Schulz
Institut für Makromolekulare Chemie, Lehrstuhl II,
der Technischen Hochschule
61 Darmstadt, Alexanderstraße 24

Der basisch katalysierte „Halogen-Tanz“

Von Joseph F. Bunnett^[*]

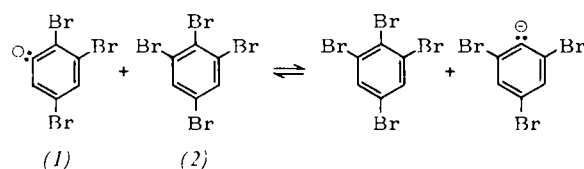
Bei der Behandlung mit Kaliumanilid in flüssigem Ammoniak lagert sich 1,2,4-Tribrombenzol in sein 1,3,5-Isomer um. Ersetzt man im Ausgangsmaterial alle Wasserstoffatome durch Deuterium, so ist weder das Produkt noch zurückgewonnenes 1,2,4-Tribrombenzol deuteriert. Markiert man Stellung 1 im Ausgangsmaterial mit radioaktivem Brom, so ist die Markierung im Produkt gleichmäßig über die Stellungen 1, 2 und 4 verteilt.

[*] Prof. J. F. Bunnett
University of California
Santa Cruz, California 95060 (USA)

Die Behandlung von 1,3-Dibrom-4-jodbenzol mit Kaliumanilid in flüssigem Ammoniak liefert das 1,3,5-Isomer sowie 1,2,4-Tribrombenzol und 1-Brom-3,5-dijodbenzol.

Die Isomerisierung des 1,2,4-Tribrombenzols läßt sich auch mit Kalium-*tert*-butoxid in Dimethylformamid katalysieren, aber weder dieses Agens noch Kaliumanilid in flüssigem Ammoniak wandeln 1,3,5-Tribrombenzol in sein 1,2,4-Isomer um. Diese Reaktion gelingt indessen, wenn man 1,2,3,5-Tetrabrombenzol als Kokatalysator zusetzt. Stets erhält man ein Gleichgewichtsgemisch aus 1,2,4- und 1,3,5-Tribrombenzol, einerlei von welcher der beiden Verbindungen man ausgeht. Bei der Umlagerung des 1,2,4-Tribrombenzols muß das 1,2,3,5-Tetrabrombenzol nur deswegen nicht als Kokatalysator zugesetzt werden, weil es sich durch Disproportionierung im Reaktionsgemisch bildet.

Der Bedarf für das Tetrabrombenzol als Kokatalysator schließt alle Reaktionsmechanismen aus, in denen diese Verbindung keine entscheidende Rolle spielt. Das gilt besonders für einen Dehydrobenzol-Mechanismus und für die Möglichkeit, daß sich die Isomerisierung unter 1,2-



Wanderung in *o*-Halogenphenyl-Anionen abspielt. Allen experimentellen Befunden wird dagegen ein Mechanismus gerecht, bei dem sich durch reversible Säure-Base-Reaktionen *o*-Halogenphenyl-Anionen (1) bilden, die dann ihrerseits mit dem Tetrahalogenbenzol (2) unter Übertragung eines Halogen-Kations reagieren^[1].

[GDCh-Ortsverband Münster, am 26. April 1971] [VB 303]

[1] J. F. Bunnett et al., J. Amer. Chem. Soc. 93, 1183, 1190, 1198, 1201 (1971).

Solvatisierte Elektronen in flüssigen und festen Lösungen

Im folgenden Bericht wird ein Überblick über die Diskussionstagung der Deutschen Bunsengesellschaft gegeben, die vom 29. bis 31. März 1971 in Herrenalb stattfand.

Das vor Jahren als singuläre Kuriosität der Metall-Ammoniak-Lösungen betrachtete, später von im Umgang mit kurzlebigen chemischen Spezies erprobten Strahlenchemikern auch in anderen Systemen nachgewiesene „solvatisierte“ oder „stabilisierte“ Elektron hat einen festen Platz im Katalog der „interessanten Stoffe“ gefunden. Mit rund 30 Einführungs- und Kurzvorträgen vermittelte die von U. Schindewolf und D. Schulte-Frohlinde vorbereitete Diskussionstagung (86 Teilnehmer aus 13 Ländern) einen eindrucksvollen Überblick über Stand und Richtung der Arbeiten, die gleichermaßen von chemischen wie physikalischen Fragestellungen geprägt sind.

Zahlreiche Arbeiten beschäftigen sich noch immer mit den scheinbar so leicht zugänglichen, in ihren Erscheinungsformen jedoch so schwer greifbaren Elektronen in Alkali-