

(sämtliche Daten) für $w^{-1} = \sigma^2(F_0^2) + (g_1 \cdot P)^2 + (g_2 \cdot P)$ mit $P = (F_0^2 + 2F_0^2)/3$ und $g_1 = 0.0754$ und $g_2 = 0.9659$; minimale/maximale Restelektronendichte: $1.072/-1.294 \text{ e} \text{ \AA}^{-3}$.

Kristallstrukturdaten von **6**: $\text{C}_{30}\text{H}_{38}\text{Ga}_4\text{N}_2\text{O}_6\text{Si}_4$, $M_r = 934.02$, monoklin, Raumgruppe $P2_1/n$, $a = 11.484(2)$, $b = 12.707(3)$, $c = 15.674(3) \text{ \AA}$, $\beta = 107.71(3)^\circ$, $V = 2178.9(7) \text{ \AA}^3$, $Z = 2$, $\rho_{\text{ver.}} = 1.424 \text{ g cm}^{-3}$, $F(000) = 960$, $\lambda = 0.71073 \text{ \AA}$, $T = 193(2) \text{ K}$, $\mu(\text{MoK}\alpha) = 2.59 \text{ mm}^{-1}$. Die Intensitäten wurden auf einem Stoe-Siemens-AED-Vierkreisdiffraktometer an einem Kristall mit den Abmessungen $0.60 \times 0.30 \times 0.20 \text{ mm}^3$ im Bereich von $5^\circ \leq 2\theta \leq 50^\circ$ nach der Leart-profile-Methode [25] gemessen. Von den 4627 gesammelten Reflexen waren 3820 unabhängig, und 3819 wurden zur Strukturverfeinerung benutzt. $R1 = \sum |F_o - F_c| / \sum F_o = 0.0384$ ($F > 4\sigma(F)$), $wR2 = [w(F_o^2 - F_c^2) / \sum wF_o^2]^{1/2} = 0.1260$ (sämtliche Daten) für $w^{-1} = \sigma^2(F_0^2) + (g_1 \cdot P)^2 + (g_2 \cdot P)$ mit $P = (F_0^2 + 2F_0^2)/3$, $g_1 = 0.0495$ und $g_2 = 2.1870$; minimale/maximale Restelektronendichte: $0.706/-0.642 \text{ e} \text{ \AA}^{-3}$.

Beide Strukturen wurden mit Direkten Methoden (SHELXS-90) [26] gelöst und nach dem Kleinste-Fehlerquadrate-Verfahren gegen F^2 mit allen Daten verfeinert (SHELXL-93) [27]. Alle Nicht-Wasserstoffatome wurden anisotrop verfeinert. Die Wasserstoffatome wurden geometrisch ideal positioniert und in die Verfeinerung einbezogen. Die kristallographischen Daten (ohne Strukturaktoren) der in dieser Veröffentlichung beschriebenen Strukturen von **5** und **6** wurden als „supplementary publication no. CCDC-179-1“ bzw. „supplementary publication no. CCDC-179-2“ beim Cambridge Crystallographic Data Centre hinterlegt. Kopien der Daten können kostenlos bei folgender Adresse angefordert werden: The Director, CCDC, 12 Union Road, GB-Cambridge CB2 1EZ (Telefax: Int. +1223/336-033; E-mail: teched@chemcrs.cam.ac.uk).

Eingegangen am 6. November 1995 [Z 8526]

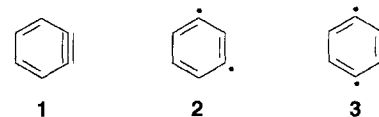
Stichworte: Galliumverbindungen · Käfigverbindungen · Siliciumverbindungen

- [1] W. Hölderich, M. Hesse, F. Nümann, *Angew. Chem.* **1988**, *100*, 232; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1988**, *27*, 226.
- [2] R. L. Schneider, R. F. Howe, K. L. Waters, *J. Catal.* **1983**, *79*, 298.
- [3] M. Ichikawa, L. R. Rao, A. Fukuoka in *Catalytic Science and Technology*, Vol. 1, VCH, Weinheim, **1991**.
- [4] F. J. Feher, T. A. Budzichowski, K. J. Weller, *J. Am. Chem. Soc.* **1989**, *111*, 7288.
- [5] F. J. Feher, K. J. Weller, *Organometallics* **1990**, *9*, 2638.
- [6] N. Winkhofer, H. W. Roesky, M. Noltemeyer, W. T. Robinson, *Angew. Chem.* **1992**, *104*, 670; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1992**, *31*, 599.
- [7] N. Winkhofer, A. Voigt, H. Dorn, H. W. Roesky, A. Steiner, D. Stalke, A. Reller, *Angew. Chem.* **1994**, *106*, 1414; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1994**, *33*, 1352.
- [8] V. Chandrasekhar, R. Murugavel, A. Voigt, H. W. Roesky, H.-G. Schmidt, M. Noltemeyer, *Organometallics* **1996**, *15*, 918.
- [9] A. Voigt, R. Murugavel, V. Chandrasekhar, N. Winkhofer, H. W. Roesky, I. Usón, H.-G. Schmidt, *Organometallics*, im Druck.
- [10] G. Perego, G. Ballussi, C. Corno, M. Tamarasso, F. Buonomo, A. Esposito, *Stud. Surf. Sci. Catal.* **1986**, *28*, 129.
- [11] P. Kumar, V. R. Hegde, B. Pandey, T. Ravindranathan, *J. Chem. Soc. Chem. Commun.* **1993**, 1553.
- [12] D. R. C. Huybrechts, L. De Bruycker, P. A. Jacobs, *Nature* **1990**, *345*, 240.
- [13] T. Tatsumi, M. Nakamura, S. Negishi, H. Tominaga, *J. Chem. Soc. Chem. Commun.* **1990**, 476.
- [14] L. S. Marchenko, D. Z. Levin, V. A. Plakhotnik, E. S. Mortikov, *Izv. Akad. Nauk. SSSR Ser. Khim.* **1986**, *94*; *Bull. Acad. Sci. USSR Div. Chem. Sci. (Engl. Transl.)* **1986**, *35*, 81.
- [15] T. Inui, Y. Makino, F. Okazumi, A. Miyamoto, *J. Chem. Soc. Chem. Commun.* **1986**, 571.
- [16] G. Giannetto, A. Montes, N. S. Gnep, A. Florentino, P. Cartraud, M. Guisnet, *J. Catal.* **1993**, *145*, 86.
- [17] A. Haoudi-Mazzah, H.-G. Schmidt, M. Noltemeyer, E. Irmer, R. Herbst-Irmer, *Z. Naturforsch. B* **1991**, *46*, 584.
- [18] H. Schmidbaur, *Angew. Chem.* **1965**, *77*, 206; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1965**, *4*, 201.
- [19] H. Schmidbaur, W. Findeiss, *Chem. Ber.* **1966**, *99*, 2187.
- [20] M. L. Montero, I. Usón, H. W. Roesky, *Angew. Chem.* **1994**, *106*, 2198; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1994**, *33*, 2103.
- [21] M. L. Montero, A. Voigt, M. Teichert, I. Usón, H. W. Roesky, *Angew. Chem.* **1995**, *107*, 2761; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1995**, *34*, 2504.
- [22] Bei koordinierendem 1,4-Dioxan sind zwei Signale zu erwarten. Vermutlich durch schnellen Austausch wird nur ein Signal beobachtet.
- [23] Das IR-Spektrum dieser Verbindung weist eine OH-Bande bei 3379 cm^{-1} auf. Ein ähnlicher achtliegriger Ring entsteht bei der Reaktion eines Silantriols mit Alkylaluminiumverbindungen [20].
- [24] R. Murugavel, V. Chandrasekhar, A. Voigt, H. W. Roesky, H.-G. Schmidt, M. Noltemeyer, *Organometallics* **1995**, *14*, 5298.
- [25] W. Clegg, *Acta Crystallogr. Sect. A* **1983**, *39*, 158.
- [26] G. M. Sheldrick, *Acta Crystallogr. Sect. A* **1990**, *46*, 467.
- [27] G. M. Sheldrick, SHELXL-93, Göttingen, **1993**.

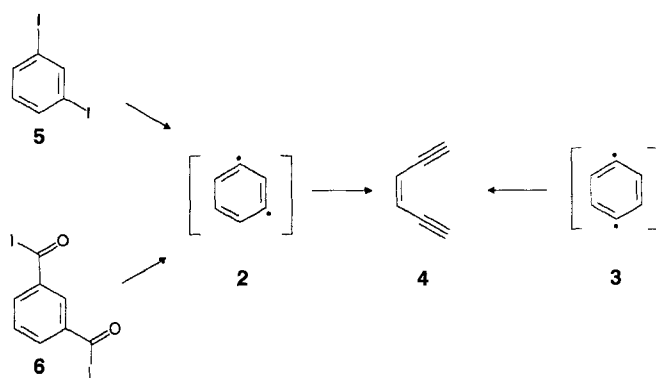
1,3-Didehydrobenzol (*meta*-Benzin)**

Ralph Marquardt, Wolfram Sander* und Elfi Kraka*

1,2-Didehydrobenzol **1** ist das einzige der drei isomeren Didehydrobenzole, das eindeutig durch direkte spektroskopische Methoden nachgewiesen wurde^[1]. 2,4-Didehydrophenol konnte als bisher einziges Derivat von **2** durch Matrix-IR-Spektroskopie charakterisiert werden^[2]. Frühe Arbeiten zur UV/Vis-spektroskopischen Charakterisierung von **2** und **3** sind zu hinterfragen, da die angegebenen Reaktionsbedingungen und Moleküleigenschaften eher auf ein stabileres Isomer von **2**, z.B. das Endiin **4**, hinweisen.



Für die Ringöffnung von **3** wurde von Roth et al.^[3] eine Energiebarriere von nur $19.8 \text{ kcal mol}^{-1}$ bestimmt, die in guter Übereinstimmung mit den von Kraka und Cremer auf CCSD(T)-Niveau berechneten Barrieren von 19.4 und $20.5 \text{ kcal mol}^{-1}$ steht^[4, 5]. Bei der Blitzvakuumthermolysen von 1,3-Diiodbenzol **5**^[6] und Isophthaloyldiiodid **6**^[7] wurde **4** als Hauptprodukt gebildet, was darauf hindeutet, daß auch **2** eine Ringöffnung zu **4** eingeht (Schema 1).



Schema 1. Thermochemie von 1,3-Diiodbenzol **5** und Isophthaloyldiiodid **6**.

Squires et al. bestimmten die Bildungswärmen der „Arine“ **1–3** durch Messung der kollisionsinduzierten Dissoziation (CID) zu 106.6 ± 3.0 , 122.0 ± 3.1 bzw. $137.3 \pm 3.3 \text{ kcal mol}^{-1}$ ^[8, 9]. Diese thermodynamischen Daten wurden durch Kraka und Cremer^[4, 5] sowie Lindh et al.^[10] durch ab-initio-Rechnungen auf hohem Niveau bestätigt. Hier beschreiben wir die Matrixisolation und IR-spektroskopische Charakterisierung von 1,3-Didehydrobenzol **2**, das aus zwei unabhängigen Vorstufen generiert wurde.

[*] Prof. Dr. W. Sander, Dipl.-Chem. R. Marquardt
Lehrstuhl für Organische Chemie II der Universität
D-44780 Bochum
Telefax: Int. + 234/709-4353

Prof. Dr. E. Kraka
Department of Theoretical Chemistry
Universität Göteborg
Kemigården 3, S-41296 Göteborg (Schweden)
Telefax: Int. + 31/772-2933

[**] Diese Arbeit wurde von der Deutschen Forschungsgemeinschaft und dem Fonds der Chemischen Industrie sowie vom Swedish Natural Science Research Council (NFR) und dem Swedish Institute (SI) gefördert. Besonderer Dank gilt dem Nationalt Superdatorcentrum (NSC), Linköping, Schweden, für die großzügige Bereitstellung von Rechenzeit.

Bestrahlung von matrixisoliertem^[11] [2.2]Metaparacyclophan-2,9-dion **7**^[12] mit Licht der Wellenlänge $\lambda > 305$ nm führte zur Bildung von Kohlenmonoxid, *p*-Xylylen **8**^[13] und einer neuen Verbindung mit einer intensiven IR-Absorptionsbande bei 547 cm^{-1} (Schema 2, Tabelle 1). Die neue Verbindung ist gegenüber fortgesetzter Bestrahlung mit Licht der Wellenlänge $\lambda = 248$ nm photostabil. Durch Vergleich des experimentellen IR-Spektrums mit dem ab initio berechneten IR-Spektrum (Abb. 1) wurde dieser Verbindung die Struktur von **2** zugeordnet.

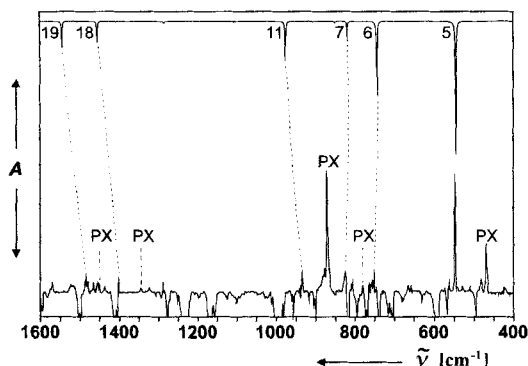
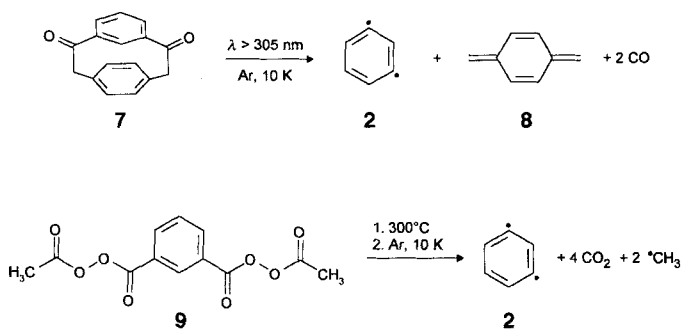


Abb. 1. Unten: IR-Differenzspektrum der Photolyse ($\lambda > 305$ nm, Argon, 10 K) von matrixisoliertem [2.2]Metaparacyclophan-2,9-dion **7**. Banden von **7**, die bei Bestrahlung verschwinden, sind nach unten gerichtet; Banden von **2** und **8**, die neu entstehen, zeigen nach oben; PX: Absorptionsbanden des *p*-Xylylens **8**. Oben: Auf CCSD(T)/6-31G(d,p)-Niveau berechnetes IR-Spektrum von **2**.

Blitzvakuumthermolyse ($300\text{ }^\circ\text{C}$) von Isophthaloyldiacetylperoxid **9**^[14] und anschließendes Abfangen der Reaktionsprodukte in Argon bei 10 K führte zu Kohlendioxid und Methylradikalen (Schema 2)^[15]. Außerdem konnte die gleiche intensive IR-Absorptionsbande bei 547 cm^{-1} beobachtet werden, die Verbindung **2** zugeordnet wurde. Beim Erwärmen der Matrix auf $30\text{--}35\text{ K}$ verschwanden die Absorptionsbanden der Methylradikale bei gleichzeitiger Intensitätsverringern der Absorptionsbanden von **2**. In festem Argon ist oberhalb 30 K die Diffusionsgeschwindigkeit kleiner Moleküle (z.B. CH_3) bereits so groß, daß Radikalrekombinationen möglich sind. Die während des Temperns der Matrix gebildeten Reaktionsprodukte



Schema 2. Photochemie von [2.2]Metaparacyclophan-2,9-dion **7** und Thermochemie von Isophthaloyldiacetylperoxid **9**.

konnten nicht identifiziert werden, jedoch ermöglichte diese thermische Folgereaktion die Identifizierung weiterer Absorptionsbanden von **2** geringer Intensität.

Energie und Geometrie von **2** wurden mit ab-initio-Rechnungen auf CCSD(T)/6-31G(d,p)-Niveau unter Verwendung analytischer Energiegradienten ermittelt^[4, 5]. Nach diesen Rechnungen ist **2** ein planares verzerrtes Sechseck (Abb. 2). Die CCSD(T)-Methode liefert zuverlässig die energetischen Verhältnisse der Dehydrobenzole^[4, 5] und das Schwingungsspektrum von *o*-Didehydrobenzol **1**^[16]. Es sei darauf hingewiesen, daß entgegen früherer Annahmen weder HF-, GVB(1)- und MP2- noch CCSD-Rechnungen zu einer brauchbaren Beschreibung der Schwingungsspektren von Dehydrobenzolen führen, da in diesen Fällen sowohl große dynamische Korrelationskorrekturen als auch Multireferenzeffekte berücksichtigt werden müssen.

In Anwesenheit anderer Didehydrobenzole kann **2** durch die starke Ring-Deformationsschwingung bei 547 cm^{-1} identifiziert werden, die im Falle der *o*- und *p*-Isomere im IR-Spektrum bei 470 (exp. 472) bzw. 727 cm^{-1} auftreten^[16]. Der Vergleich des auf CCSD(T)-Niveau berechneten IR-Spektrums mit den IR-Spektren der Zersetzungsprodukte von **7** und **9** ermöglicht die Identifizierung weiterer Absorptionsbanden von **2** geringer Intensität (Tabelle 1, Abb. 1). Bei diesen Absorptionen handelt es sich um C-H-Kippschwingungen (824 und 751 cm^{-1} , Tabelle 1) sowie um Ring-Streck- und C-H-Deformationsschwingungen (936 , 1402 , 1486 cm^{-1} , Tabelle 1). Abhängig vom Ausmaß der Überlappung mit Banden anderer Produkte (**8** etc.) können diese Absorptionen ebenfalls zum Nachweis von **2** verwendet werden.

Tabelle 1. IR-spektroskopische Daten von 1,3-Didehydrobenzol **2**.

Nr. [a]	$\tilde{\nu}$ [cm^{-1}] [b]	CCSD(T)/6-31G(d,p)		Beschreibung [e]	Argon, 10 K	
		I [c]	Sym. [d]		$\tilde{\nu}$ [cm^{-1}] [f]	I [c]
24	3289	5	a_1	C-H-Streckschwingung	3037 [f]	5
23	3256	7	a_1	C-H-Streckschwingung		
22	3251	12	b_1	C-H-Streckschwingung		
21	3210	22	a_1	C-H-Streckschwingung		
20	1706	4	a_1	C-C-Streckschwingung		
19	1544	18	b_1	H-C-C-Deformations- und C-C-Streckschwingung	1486	15
18	1454	14	a_1	C-C-Streck- und H-C-C-Deformationsschwingung	1402	15
11	975	28	b_1	H-C-C-Deformationsschwingung	936	25
7	818	10	b_2	C-H-Kippschwingung	824	20
6	743	54	b_2	C-H-Kippschwingung	751	45
5	545	100	b_1	Ring-Deformationsschwingung	547	100
2	386	6	a_1	Ring-Deformationsschwingung		
1	367	4	b_2	Out of plane		

[a] Modennummer der berechneten Schwingung (ab-initio). Es werden nur berechnete Schwingungsfrequenzen mit einer relativen Intensität größer als 1 aufgeführt. [b] Unskalierte ab initio berechnete Frequenzen. [c] Relative Intensitäten, bezogen auf die intensivste Bande (100). [d] Symmetrie der Schwingungen aus berechnetem Spektrum. [e] Die Zuordnung der experimentellen zu den berechneten Schwingungsfrequenzen beruht auf dem Vergleich von Bandenlagen und relativen Intensitäten. [f] Wegen der Überlappung von Absorptionsbanden konnte nur eine C-H-Streckschwingung identifiziert werden. Man beachte, daß $\tilde{\nu}_{24}$ skaliert mit 0,92 einen Wert von 3026 cm^{-1} ergibt. [g] o. o. p. = out of plane.

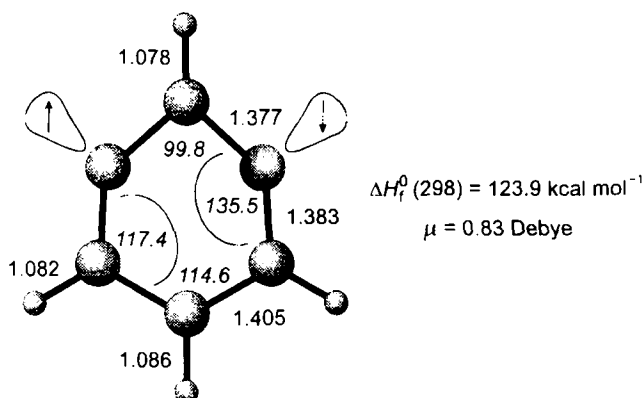


Abb. 2. Auf CCSD(T)/6-31G(d,p)-Niveau berechnete Geometrie, Standardbildungsenthalpie ΔH_f^0 und Dipolmoment μ von **2**. Bindungslängen in Å, Bindungswinkel (kursiv) in Grad.

Zusammenfassend läßt sich feststellen, daß wir *meta*-Dihydrobenzol aus zwei Vorstufen erzeugen und erstmals spektroskopisch charakterisieren konnten. Die ausgezeichnete Übereinstimmung zwischen experimentellen und berechneten IR-Spektren zeigt deutlich, daß IR-Spektren von Diradikalen mit nicht zu hohem Multireferenzcharakter auf CCSD(T)-Niveau mit hoher Genauigkeit berechnet werden können.

Eingegangen am 2. November 1995 (Z. 8520)

Stichworte: Ab-initio-Rechnungen • 1,3-Didehydrobenzol • Diradikale • Photolyse • Thermolyse

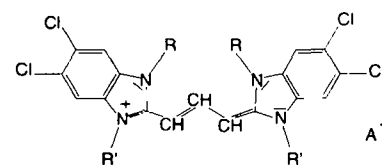
- [1] a) J. G. Radziszewski, B. A. J. Hess, R. Zahradnik, *J. Am. Chem. Soc.* **1992**, *114*, 52–57; b) O. L. Chapman, K. Mattes, C. L. McIntosh, J. Pacansky, G. V. Calder, G. Orr, *ibid.* **1973**, *95*, 6134–6135; G. Maier, W. Mayer, H.-A. Freitag, H. P. Reisenauer, R. Askani, *Chem. Ber.* **1981**, *114*, 3935.
- [2] G. Bucher, W. Sander, E. Kraka, D. Cremer, *Angew. Chem.* **1992**, *104*, 1225–1228; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1992**, *31*, 1230–1233.
- [3] W. R. Roth, H. Hopf, C. Horn, *Chem. Ber.* **1994**, *127*, 1765–1779.
- [4] E. Kraka, D. Cremer, *J. Am. Chem. Soc.* **1994**, *116*, 4929–4936.
- [5] E. Kraka, D. Cremer, *Chem. Phys. Lett.* **1993**, *216*, 333–340.
- [6] I. P. Fisher, F. P. Lossing, *J. Am. Chem. Soc.* **1963**, *85*, 1018–1019.
- [7] R. Marquardt, *Diplomarbeit*, Technische Universität Braunschweig, **1993**.
- [8] P. G. Wenthold, J. A. Paulino, R. R. Squires, *J. Am. Chem. Soc.* **1991**, *113*, 7414–7415.
- [9] P. G. Wenthold, R. R. Squires, *J. Am. Chem. Soc.* **1994**, *116*, 6401–6412.
- [10] R. Lindh, T. J. Lee, A. Bernhardsson, B. Joakim Persson, G. Karlstroem, *J. Am. Chem. Soc.* **1995**, *117*, 7186–7194.
- [11] Die Photolysen erfolgten mit Hilfe von Quecksilberhochdrucklampen (Osram HBO 500 W in einem Lampengehäuse mit Quarzoptik der Fa. Oriol) unter Verwendung geeigneter Kantenfilter. Für eine Beschreibung der Matrixapparatur siehe: W. W. Sander, *J. Org. Chem.* **1989**, *54*, 333–339.
- [12] V. Boekelheide, P. H. Anderson, T. A. Hylton, *J. Am. Chem. Soc.* **1974**, *96*, 1558–1564.
- [13] *p*-Xylylen **8** wurde durch Vergleich mit einer authentisch matrixisolierten Probe nachgewiesen, siehe: O. L. Chapman, J. W. Johnson, R. J. McMahon, P. R. West, *J. Am. Chem. Soc.* **1988**, *110*, 501–509.
- [14] Isophthaloyldiacetylperoxid **9** wurde durch Reaktion von Isophthalaldipärsäure mit Acetylchlorid in Anwesenheit von Pyridin in Chloroform synthetisiert. Isophthalaldipärsäure wurde nach der von Bayer und Villiger beschriebenen Methode zur Synthese von Terephthalaldipärsäure dargestellt, siehe: A. Bayer, V. Villiger, *Chem. Ber.* **1901**, *34*, 762–767.
- [15] J. Pacansky, J. Bargon, *J. Am. Chem. Soc.* **1975**, *97*, 6896–6897.
- [16] E. Kraka, D. Cremer, unveröffentlicht.

Spontane Bildung von optischer Aktivität in J-Aggregaten mit Davydov-Aufspaltung**

Umberto De Rossi*, Siegfried Dähne, Stefan C. J. Meskers und Harry P. J. M. Dekkers

Professor Heinz A. Staab zum 70. Geburtstag gewidmet

Der Ursprung optischer Aktivität auf der Erde ist bis heute Gegenstand von Diskussionen. Alle bisher bekannten Syntheseverfahren führen in Abwesenheit von optisch aktiven Substanzen oder äußeren Kräften zu Racematen, d. h. entsprechend dem Paritätsprinzip zu einem 1:1-Gemisch beider Enantiomere. Die Existenz einer Vielzahl optisch aktiver Verbindungen in der Biosphäre ist daher schwer zu verstehen. Neben Mechanismen wie der Oberflächenkatalyse durch enantiomorphe Kristalle werden Vorgänge, die zum spontanen Auftreten von optischer Aktivität führen, zur Erklärung der Entstehung von Enantiomerenüberschüssen herangezogen. Bekannte Beispiele sind die Kristallisation von 1,1'-Binaphthyl^[1] und Natriumchlorat^[2]. Mit den lange Alkylketten enthaltenden, J-aggregierenden Benzimidocyaninen **1** und **2**^[3] stellen wir zwei Modellsysteme vor.



- 1 : R, R' = (CH₂)_n, CO₂H; R, R' = C₆H₅, ... A = Br
- 2 : R, R' = (CH₂)_n, CO₂H; R, R' = C₆H₅, ... A = Br

bei denen spontan optische Aktivität durch Aggregation von achiralen Monomermolekülen entsteht. Dabei werden offensichtlich chirale J-Aggregate gebildet. J-Aggregate sind für die Aufklärung biologischer Prozesse von großer Bedeutung, da sie als Modell für die Energieleitung in Antennensystemen dienen^[4]. Darüber hinaus spielen Aggregationsphänomene ganz allgemein eine wichtige Rolle in der Natur^[5].

Cyaninfarbstoffe zeichnen sich durch eine hohe Tendenz zur Selbstassoziation aus. Die gebildeten Aggregate sind UV-Vis-spektroskopisch anhand einer scharfen, im Vergleich zum Monomerspektrum rotverschobenen Absorptionsbande (J-Aggregate) oder einer hypsochrom verschobenen, breiten Absorptionsbande (H-Aggregate) leicht zu identifizieren. Qualitativ lassen sich die spektroskopischen Eigenschaften auf der Basis des Excitonmodells von McRae und Kasha^[6] verstehen.

[*] U. De Rossi, Prof. Dr. S. Dähne
Bundesanstalt für Materialforschung und -prüfung
Laboratorium für zeitaufgelöste Spektroskopie
Rudower Chaussee 5, D-12489 Berlin
Telefax: Int. – 30 6392-5787

S. C. J. Meskers, Dr. H. P. J. M. Dekkers
Leiden Institute of Chemistry
Gorlaeus Laboratories, Leiden University
P.O. Box 9502, NL-2300RA Leiden (Niederlande)

[**] Energieleitungsphänomene in J-Aggregaten, 7. Mitteilung. Die Ergebnisse wurden erstmalig am 8. März 1995 am Institut für Organische Chemie der Universität Eindhoven vorgetragen. Diese Arbeit wurde von der Deutschen Forschungsgemeinschaft (Sonderforschungsbereich 337) und dem Fonds der Chemischen Industrie gefördert. Die Modellfarbstoffe **1** und **2** wurden von Frau M. Lisk vom Max-Planck-Institut für Kolloid- und Grenzflächenforschung synthetisiert [3]. Zwecks Überprüfung der hier vorgestellten Ergebnisse wurde das Modellsystem **1** auf einem zweiten, unabhängigen Syntheseweg hergestellt [3 b]. Wir danken Prof. Dr. W. Saenger, Freie Universität Berlin, für die Bereitstellung des CD-Spektrometers. 6. Mitteilung: U. De Rossi, S. Dähne, M. Lindrum, *Langmuir*, im Druck.