

- [7] B. Bodganovic, B. Wermeckes, *Angew. Chem.* 93 (1981) 691; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* 20 (1981) 684.
- [8] $^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): **6a** ($R = \text{Me}$): $\delta = 2.54$ (s, 6 H), 2.75 (s, 4 H), 3.29 (s, 12 H); **6b** ($R = \text{Et}$): 1.01 (t, 6 H), 1.28 (t, 12 H), 2.83 (q, 4 H), 2.90 (s, 4 H), 3.66 (q, 8 H); **6c** ($R_2 = (\text{CH}_2)_4$): 1.75–2.25 (m, 12 H), 2.82 (s, 4 H), 2.99 (mc, 4 H), 3.65 (mc, 8 H).
- [9] **3a** kristallisiert als Gemisch von *cis*- und *trans*-Isomeren; **3b** scheint weitgehend reines *trans*-Isomer zu sein. $^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): **3a**: $\delta = 1.24/1.28$ (2d, zusammen 6 H), 2.54/2.55 (2s, zusammen 6 H), 2.65 (mc, 2 H), 3.30/3.33 (2s, zusammen 12 H); **3b**: 1.05 (t, 6 H), 1.34 (d, 6 H), 1.36 (t, 12 H), 2.78 (q, 2 H), 2.90 (mc, 4 H), 3.77 (mc, 8 H).

$[\text{S}_4\text{N}_4]^+[\text{FeCl}_4]^-$, eine Verbindung mit cyclischem Radikalkation

Von Ulrich Müller*, Elke Conradi, Udo Demant und Kurt Dehnicke

Den cyclischen Schwefel-Stickstoff-Kationen wie $\text{S}_4\text{N}_3^{+1}$, $\text{S}_4\text{N}_4^{2+2}$, $\text{S}_5\text{N}_5^{3+3}$ oder $\text{S}_5\text{N}_5^{4+4}$ mit gerader Elektronenzahl steht bisher nur ein Radikalkation $\text{S}_3\text{N}_3^{\bullet}$ gegenüber, das mit unterschiedlichen Anionen^[5–8] auch kristallographisch charakterisiert wurde: Im Gitter liegen zentrosymmetrische Dimere vor, deren $\text{S} \cdots \text{S}$ -Kontakte etwa 300 pm betragen.

Wir erhielten nun bei der Reaktion von FeCl_3 mit $(\text{NSCl})_3$ in Dichlormethan neben anderen Produkten nach Extraktion mit CH_2Cl_2 braune, sehr feuchtigkeitsempfindliche Kristalle der Zusammensetzung $\text{S}_4\text{N}_4\text{FeCl}_4$, in denen nach der Röntgen-Strukturanalyse^[9] das bisher unbekannte Radikalkation $\text{S}_4\text{N}_4^{\bullet}$ vorliegt (Abb. 1). Im Gegensatz zum Dikation $\text{S}_4\text{N}_4^{2+}$, das mit den Gegenionen SO_3F^- oder AlCl_4^- als planarer Ring (Symmetrie D_{4h}) und mit dem Gegenion SbCl_6^- in der Boot-Konformation (C_{2v}) auftritt^[2], hat das Radikalkation $\text{S}_4\text{N}_4^{\bullet}$ die Gestalt eines gewellten Achtrings, in dem die S-Atome ein fast ideales Quadrat bilden; die N-Atome befinden sich 34, –59, 45 und –38 pm abwechselnd oberhalb und unterhalb dieses Quadrats. Die SN-Bindungslängen sind alle fast gleich (im Mittel 154 pm), die NSN- bzw. SNS-Winkel betragen im Mittel 116.0 bzw. 138.9°. Die SN-Abstände sind somit deutlich kürzer als im Molekül S_4N_4 (162 pm^[10]), aber fast so lang wie im Kation $\text{S}_4\text{N}_4^{2+}$ ^[2]. Auch die NSN-Winkel unterscheiden sich in beiden Kationen nur wenig ($\text{S}_4\text{N}_4^{2+}$: im Mittel 119°), dagegen sind die SNS-Winkel mit 139° im Radikalkation $\text{S}_4\text{N}_4^{\bullet}$ erheblich kleiner als in $\text{S}_4\text{N}_4^{2+}$ (im Mittel 152°^[2]).

Die Möglichkeit des Vorliegens von $[\text{S}_4\text{N}_4]^{2+}[\text{FeCl}_4]^{2-}$ können wir ausschließen. Das Anion weist vier gleich lange FeCl -Bindungen auf; ihre Länge von 219 pm ent-

spricht genau dem bekannten Wert für FeCl_4^- mit verschiedenen Gegenionen, während in FeCl_4^{2-} die Bindungslänge 229 pm beträgt^[11]. Dieser Unterschied übertrifft bei weitem die Fehlergrenzen. Ebenso eindeutig ist das IR-Spektrum: Die F_2 -Valenzschwingung des Anions FeCl_4^- finden wir bei 388 cm^{-1} (zum Vergleich: FeCl_4^- 385 cm^{-1} ^[12], FeCl_4^{2-} 286 cm^{-1} ^[13]). Auch für das Kation $\text{S}_4\text{N}_4^{\bullet}$ beobachten wir die IR-aktiven SN-Valenzschwingungen bei anderen Frequenzen als sie für $\text{S}_4\text{N}_4^{2+}$ angegeben wurden ($\text{S}_4\text{N}_4(\text{AlCl}_4)_2$: 1091, 1020, 974 cm^{-1} ^[12]). In Einklang mit der allgemeinen Erfahrung, daß eine geringere positive Ladung eine langwellige Frequenzverschiebung bedingt, erscheinen die Schwingungen von $\text{S}_4\text{N}_4^{\bullet}$ bei 952, 941, 763, 750 und 715 cm^{-1} ; die größere Anzahl IR-aktiver Schwingungen entspricht der niedrigeren Symmetrie C_1 des Radikalkations.

Eingegangen am 2. November,
ergänzt am 29. November 1983 [Z 613]

CAS-Registry-Nummern:

$(\text{NSCl})_3$: 5964-00-1 / $[\text{S}_4\text{N}_4]^+[\text{FeCl}_4]^-$: 88928-89-6.

- [1] J. Weiss, *Z. Anorg. Allg. Chem.* 333 (1964) 314.
- [2] R. J. Gillespie, J. P. Kent, J. F. Sawyer, D. R. Slim, J. D. Tyrer, *Inorg. Chem.* 20 (1981) 3799.
- [3] T. Chivers, L. Fielding, W. G. Laidlaw, M. Trsic, *Inorg. Chem.* 18 (1979) 3379.
- [4] A. C. Hazell, R. G. Hazell, *Acta Chem. Scand.* 26 (1972) 1987.
- [5] A. J. Banister, H. G. Clarke, I. Rayment, H. M. M. Shearer, *Inorg. Nucl. Chem. Lett.* 10 (1974) 647.
- [6] R. J. Gillespie, P. R. Ireland, J. E. Vekris, *Can. J. Chem.* 53 (1975) 3147.
- [7] B. Krebs, G. Henkel, S. Pohl, H. W. Roesky, *Chem. Ber.* 113 (1980) 226.
- [8] H. W. Roesky, M. Witt, J. Schimkowiak, M. Schmidt, M. Noltemeyer, G. M. Sheldrick, *Angew. Chem.* 94 (1982) 541; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* 21 (1982) 538; *Angew. Chem. Suppl.* 1982, 1273.
- [9] Strukturbestimmung mit 1023 unabhängigen beobachteten Reflexen, Verfeinerung bis $R = 4.6\%$; $\text{MoK}\alpha$ -Strahlung, Vierkreisdiffraktometer, Enraf-Nonius (Delft); Kristalldaten: $a = 803$, $b = 1004$, $c = 1509 \text{ pm}$, $\beta = 104.7^\circ$, Raumgruppe $P2_1/c$, $Z = 4$. Weitere Einzelheiten zur Kristallstrukturuntersuchung können beim Fachinformationszentrum Energie Physik Mathematik, D-7514 Eggenstein-Leopoldshafen 2, unter Angabe der Hinterlegungsnummer CSD 50664, der Autoren und des Zeitschriftenzitats angefordert werden.
- [10] B. D. Sharma, J. Donohue, *Acta Crystallogr.* 16 (1963) 891.
- [11] J. W. Lauher, J. A. Ibers, *Inorg. Chem.* 14 (1975) 348.
- [12] H. Siebert: *Anwendungen der Schwingungsspektroskopie in der anorganischen Chemie*, Springer-Verlag, Berlin 1966, S. 66.
- [13] A. T. Sherren, J. R. Ferraro, *Inorg. Chim. Acta* 22 (1977) 43.

Herstellung von Spiroretinal und verwandten Retinoiden**

Von Karin Bartels und Henning Hopf*

Retinal („Vitamin-A-Aldehyd“) wird in der Natur als essentieller Bestandteil zweier Chromoproteine gefunden, die elementare Funktionen in lichtaktivierten Prozessen erfüllen. So wird in Halobakterien mit Bacteriorhodopsin Licht in chemische Energie umgewandelt, während die Auslösung eines Nervenimpulses durch einfallendes Licht in den Augen von Wirbeltieren unter Beteiligung des Sehpurpurs Rhodopsin abläuft^[2]. Zur Aufklärung der molekularen Mechanismen dieser beiden Photoreaktionen liegt es nahe, dem Apoprotein Retinale anzubieten, deren Substitutionsmuster gegenüber dem des natürlichen Retinals verändert ist, und die Eigenschaften des rekonstituierten, mo-

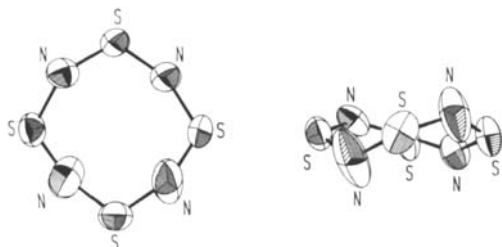


Abb. 1. Struktur des Radikalkations $\text{S}_4\text{N}_4^{\bullet}$ (im Kristall von $\text{S}_4\text{N}_4\text{FeCl}_4$) aus zwei Blickrichtungen; Ellipsoide der thermischen Schwingung für 50% Aufenthaltswahrscheinlichkeit bei 25°C.

* Prof. Dr. U. Müller, Prof. Dr. K. Dehnicke, E. Conradi, Dipl.-Chem. U. Demant
Fachbereich Chemie der Universität
Postfach 1929, D-3550 Marburg 1

[*] Prof. Dr. H. Hopf, Dipl.-Chem. K. Bartels
Institut für Organische Chemie der Technischen Universität
Schleinitzstraße, D-3300 Braunschweig

[**] Retinoide, 3. Mitteilung. Die neuen Verbindungen 1 und 4–11 wurden durch Elementaranalyse oder hochaufgelöstes Massenspektrum und die üblichen spektroskopischen Daten charakterisiert. Diese Arbeit wurde von der Deutschen Forschungsgemeinschaft und dem Fonds der Chemischen Industrie unterstützt. – 2. Mitteilung: [1].