



NMR-Signale für einen axial- und einen äquatorialständigen Cyclopentadienyliganden — wie es an (1) bereits bei Raumtemperatur beobachtet wurde<sup>[3]</sup> — zu erwarten sind.

Das an gesättigten Lösungen in Aceton bzw. Dimethyldisulfid gegen TMS als äußeren Standard gemessene <sup>1</sup>H-NMR-Spektrum von (3) weist bei Raumtemperatur auch bei Spaltung nur ein scharfes Signal bei  $\tau = 5,25$  (in Aceton) bzw. 4,78 (in Dimethyldisulfid) für die C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>-Protonen auf, das bis -95 °C (in Aceton) nicht aufgespalten wird<sup>[8]</sup>.

Da andererseits der für stabile Schwefelringe zufordernde Torsionswinkel  $\angle S-S-S-S$  von  $\approx 75-100^\circ$ <sup>[9]</sup> nur in (3b) und (3c) verwirklicht werden kann, liegt in Lösung bei genügend niedriger Temperatur somit wahrscheinlich das Konformere (3b) vor.

#### Bis( $\pi$ -cyclopentadienyl)tetrasulfidomolybdän(IV) (3)

2,3 g (10 mmol) Bis(cyclopentadienyl)dihydridomolybdän(IV) (4)<sup>[10]</sup> werden unter Luft-, Licht- und Feuchtigkeitsauschluß mit 150 ml Chloroform durch 3-stdg. Kochen unter Rückfluß zu (2) umgesetzt<sup>[11]</sup>. Nach Abziehen des überschüssigen Chloroforms im Vakuum wird der olivgrüne Rückstand mit 150 ml einer gesättigten 1:5-wäßrig-äthanolischen Lösung von frisch bereitetem Ammoniumpentasulfid<sup>[12]</sup> versetzt und bei intensivem Rühren 1 Std. unter Rückfluß erhitzt. Der rotbraune Niederschlag wird abfiltriert, mit Äthanol gewaschen und aus Aceton umkristallisiert. Ausbeute 3,1 g [88%, bezogen auf (4)].

Eingegangen am 22. Januar 1969 [Z 962]

[\*] Dr. H. Köpf

Institut für Anorganische Chemie der Universität  
87 Würzburg, Röntgenring 11

[1] Metallorganische Polychalkogenid-Chelate, 3. Mitteilung. — 2. Mitteilung: H. Köpf, Chem. Ber., im Druck.

[2] P. E. Jones u. L. Katz, Chem. Commun. 1967, 842.

[3] H. Köpf, B. Block u. M. Schmidt, Chem. Ber. 101, 272 (1968).

[4] R. Ralea, C. Ungureanu u. S. Cihodaru, Rev. roum. Chim. 12, 861 (1967).

[5] Vgl. die in [1] zitierte 2. Mitteilung sowie die 1. Mitteilung: H. Köpf u. B. Block, Chem. Ber., im Druck.

[6] H. Köpf u. B. Block, Progr. coordinat. Chem., Proc. 11th int. Conf. coordinat. Chem., Haifa u. Jerusalem 1968, 337.

[7] Kürzlich konnte ein makrocyclischer Organotetrasulfid-Ligand chelatartig koordinativ an Nickel gebunden werden; vgl. N. B. Egen u. R. A. Krause, J. inorg. nuclear Chem. 31, 127 (1969).

[8] Für die Aufnahme des Tieftemperatur-NMR-Spektrums danke ich Herrn Dr. D. Scheutzow, Universität Würzburg.

[9] J. Donohue, A. Caron u. E. Goldish, J. Amer. chem. Soc. 83, 3748 (1961); A. Caron u. J. Donohue, Acta crystallogr. 14, 548 (1961).

[10] M. L. H. Green, J. A. McCleverty, L. Pratt u. G. Wilkinson, J. chem. Soc. (London) 1961, 4854.

[11] R. L. Cooper u. M. L. H. Green, J. chem. Soc. (London) A 1967, 1155.

[12] G. Brauer: Handbuch der Präparativen Anorganischen Chemie. F. Enke, Stuttgart 1960, 2. Aufl., Bd. 1, S. 335.

#### Darstellung von Graphit-Eisen(III)-chlorid-Einlagerungsverbindungen der reinen 2. und 3. Stufe sowie einer Graphit-Eisen(III)-bromid-Einlagerungsverbindung

Von D. Hohlwein, F. D. Grigutsch und A. Knappwost[\*]

Zur Darstellung von Graphit-FeCl<sub>3</sub>-Einlagerungsverbindungen in definierten Stufen haben wir ein aus den Ergebnissen der Sorptionsmessungen von Hooley und Bartlett<sup>[1]</sup> abgeleitetes Verfahren entwickelt: Wasserfreies sublimiertes FeCl<sub>3</sub> und Graphit (Gewichtsverhältnis 5:1) werden getrennt an den entgegengesetzten Enden eines evakuierten Bombenrohres in zwei aneinandergrenzenden Öfen auf unterschiedliche, definierte Temperaturen erhitzt. Dabei ist die Temperatur auf der Graphitseite höher als die des reinen FeCl<sub>3</sub>, so daß sich ein thermodynamisches Gleichgewicht zwischen eingelagertem und reinem FeCl<sub>3</sub> einstellen kann. Nach beendeter Reaktion wird das Produkt durch Abschrecken in seiner Gleichgewichtszusammensetzung eingefroren.

Der von uns<sup>[2]</sup> festgestellte Nachteil der bisher üblichen Darstellungsmethode für derartige Graphitverbindungen, nämlich höhere (metallhalogenidärmer) Stufen durch Absublimation von Metallhalogenid ohne thermodynamisches Gleichgewicht zwischen Einlagerungsverbindung und Sublimat zu erreichen, tritt bei diesem Verfahren nicht auf.

Wie nach der 350 °C-Isotherme<sup>[1]</sup> zu erwarten ist, entsteht bei T<sub>1</sub> (Temperatur des Graphits) = 350 °C und T<sub>2</sub> (Temperatur des FeCl<sub>3</sub>) = 300 °C eine reine zweite Stufe mit 48–51 Gew.-% FeCl<sub>3</sub> (nach dem Auswaschen mit 2 n HCl). Das Debyeogramm zeigt die Basisreflexe der 2. Stufe mit d = (9,38 + 3,35) = 12,73 Å 002, 003, 004, 007 und 008 sowie mit geringer Intensität die Graphitreflexe 002 und 004. Weitere Reflexe sind wegen der ausgeprägten Textur nicht zu beobachten.

Bei T<sub>1</sub> = 410–420 °C, T<sub>2</sub> = 300 °C bildet sich die 3. Verbindungsstufe mit 34–40 % FeCl<sub>3</sub>. Das Debyeogramm zeigt neben den schwachen Reflexen 002 und 004 des Graphits die Basisreflexe 002, 003, 004, 005, 006, 007, 009, 0010, 0011 für d = (9,38 + 2 · 3,35) = 16,08 Å.

Eisen(II)-bromid, Brom und Graphit reagieren im Bombenrohr zu Graphit-FeBr<sub>3</sub>-Einlagerungsverbindungen. Der eingelagerte FeBr<sub>3</sub>-Anteil betrug bis zu 55 Gew.-% (nach dem Auswaschen) bei einer Reaktionstemperatur von 100 °C. Falls sich die Gitterdimensionen des FeBr<sub>3</sub> in den Schichtebenen ebenso wie die des FeCl<sub>3</sub> bei der Einlagerungsreaktion nicht ändern, entspricht dieser FeBr<sub>3</sub>-Gehalt analytisch einer Verbindung der 2. Stufe. Die beobachteten Röntgenreflexe konnten bisher jedoch nicht gedeutet werden.

Eingegangen am 27. Januar 1969 [Z 964]

[\*] cand. phys. D. Hohlwein, Dr. F. D. Grigutsch und Prof. Dr. A. Knappwost  
Institut für Physikalische Chemie der Universität  
2 Hamburg 36, Jungiusstraße 9

[1] J. G. Hooley u. M. Bartlett, Carbon 5, 417 (1967).

[2] A. Knappwost u. F. D. Grigutsch, noch unveröffentlicht.