## NOTE

## NEUTRONENBEUGUNG AN BIS(BENZOL)CHROM, $(C_6H_6)_2Cr$ . VERFEINERUNG DER STRUKTUR

E. FÖRSTER, G. ALBRECHT,

Fachbereich Angewandte Physik der Friedrich-Schiller-Universität, Jena (D.D.R.)

W. DÜRSELEN,

Fachbereich Physikalische Chemie der Friedrich-Schiller-Universität, Jena (D.D.R.)

UND E. KURRAS

Institut für Organische Katalyseforschung der Deutschen Akademie der Wissenschaften zu Berlin, Rostock (D.D.R.)

(Eingegangen den 21. März, 1969)

Das Ziel unserer neutronographischen Untersuchung von Bis(benzol)chrom-Kristallen bestand darin, eine Aussage über die Symmetrie der Benzolliganden und über die Lage der Wasserstoffatome zu machen. In einer ersten Kurzmitteilung<sup>1</sup> haben wir bereits die Darstellung der Kristalle, das Experiment und
einen Vergleich der experimentellen Daten mit Modellvorschlägen anderer Autoren<sup>2,3,4</sup> beschrieben.

Unsere experimentellen Daten entstammen den [100]-, [110]- und [111]- Kristallzonen geeignet ausgewählter Kristalle. Es wurde über mehrfach gemessene Reflexe und über kristallographisch gleichwertige Reflexe gemittelt. Einige starke Reflexe niedriger Millerscher Indizes zeigten sekundäre Extinktion und wurden bei der Strukturverseinerung weggelassen. Durch ein "Trial-and-error"-Versahren wurden auf der Grundlage der Modelle  $^{2,3,4}$  in einem ersten Schritt die Wasserstoffkoordinaten (wegen deren relativer Unsicherheit), die isotropen thermischen Parameter für Cr, C, H und ein Winkel, der die Stellung des Gesamtmoleküls relativ zu einer sesten Kristallachse angibt, variiert. Die beste Übereinstimmung ergab sich für die etwas modifizierten Daten von Ibers². Es konnte noch kein sicherer Ausschluss einer der möglichen Ligandensymmetrien ( $D_{6h}$  oder  $D_{3d}$ ) vorgenommen werden. Die Angabe des CH-Abstandes und seiner Richtung relativ zum Kohlenstoffring ist insofern unsicher, als nur eine diskontinuierliche Variation der Kohlenstoffparameter (von Modell zu Modell) vorgenommen wurde.

Die weitere Verseinerung wurde durch mehrere Least-squares-Zykien erhalten. Die Rechnung ersolgte mit einem Full-matrix-Programm; die Gewichtssaktoren wurden nach einem Vorschlag von Cruickshank<sup>5</sup> eingegeben. Zur Berechnung der Struktursaktoren fanden Neutronen-Streuamplituden von Bacon<sup>6</sup> Verwendung. Die 18 optimierten Parameter setzen sich aus einem Skalensaktor, dem isotropen thermischen Parameter für Chrom und je drei Koordinatenangaben sowie einem iso-

tropen thermischen Parameter für die beiden unabhängigen Kohlenstoff- und Wasserstoffatome zusammen. Als Ausgangspunkt für diese Verfeinerung wurde je ein Modell mit  $D_{3d}$ - bzw.  $D_{6h}$ -Symmetrie entsprechend den bereits modifizierten Angaben von Ibers zugrundegelegt. Die Rechnung ergab ein Konvergieren der beiden Modelle zu einem  $D_{3d}$ -Modell. Die Ergebnisse sind in der Tabelle enthalten.

TABELLE 1
STRUKTURDATEN VON BIS(BENZOL)CHROM

	Röntgen <sup>4</sup>	Röntgen <sup>3</sup>		Verfeinerung <sup>2</sup>		Verfeinerung <sup>1,6</sup>	
		$\overline{D_{3d}}^a$	D <sub>6h</sub>	$\overline{D_{3d}}$	D <sub>6h</sub>	$\overline{D_{3d}}$	Mittlere Fehler
Abstände	(Å)						
$C_1-C_2$	1.436	1.407	1.387 ,	1.412	1.392	1.424	0.055
$C_1-C_2$	1.366	1.386	1.387	1.381	1.392	1.406	0.05
Cr-C <sub>1</sub>	2.143	2.138		2.127	2.125	2.095	0.032
Cr-C <sub>2</sub>	2.132	2.132		2.126	2.125	2.137	0.032
Cr-H,				2.97	2.93	2.939	0.04
Cr-H <sub>2</sub>				2.94	2,93	2.919	0.05
$C_1-H_1$	1.12			1,04	1,06	1.081	0.05
$C_2-H_2$	1.10			1.07	1.06	1.015	0.10
Entfernung	g von mittlerer C-	-Ebene (Å)					
Cr	+1.614	+1.616		+1.604	+1.605	+1.575	0.025
$C_1$	-0.013	-0.004				$+0.03_{8}$	0.025
C <sub>2</sub>	+0.013	+0.004				-0.03 <sub>8</sub>	0.025
$H_1$	+0.03					$+0.03_{8}$	0.05
H <sub>2</sub>	+0.06					-0.06 <sub>5</sub>	0.12
Isotrope th	nermische Param	eter $(A^2)$					
$B_{Cr}$		` ,				0.78	
$B_{C_1}$						3.21	
B <sub>C2</sub>						3,44	
$B_{\rm H_1}$						5.80	
Bu						7.90	
$R_1^{\frac{1}{d}}$ $R_2^{\frac{1}{d}}$						0.030	
$R_2^{1d}$						0.0015	

<sup>&</sup>quot;Nach Verfeinerung, ohne Berücksichtigung der H-Atome. "Vorliegende Arbeit. "Mittlerer Fehler nach Cruickshank" aus der inversen Matrix berechnet.

$$^{d}R_{1} = \frac{\Sigma ||F_{0}| - |F_{c}||}{\Sigma |F_{0}|}, \qquad R_{2} = \frac{\Sigma w \cdot (F_{0} - F_{c})^{2}}{\Sigma w \cdot F_{0}^{2}}.$$

Besonders fallen die unterschiedlichen Cr-C-Abstände und die unterschiedlichen B-Werte für die unabhängigen Kohlenstoff- und Wasserstoffatome auf. Obwohl der mittlere Fehler der Cr-C-Bindungsabstände nur etwas kleiner als deren Differenz ist, legen beide Effekte ein  $D_{3d}$ -Modell mit nicht-ebenen Benzolliganden nahe (siehe Fig. 1). Dementsprechend zeigen auch zugehörige C- und H-Atome gleichsinnige Abweichungen von der mittleren Ringebene. Im Vergleich mit den bisher bekannt gewordenen Strukturvorschlägen fallen weiterhin der kleinere Cr-

J. Organometal. Chem., 19 (1969) 215-217

NOTE 217

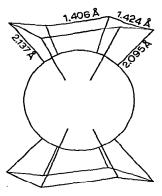


Fig. 1. Schematische Darstellung des (C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>)<sub>2</sub>Cr-Moleküls nach Verseinerung.

Ring-Abstand und der vergrösserte mittlere C-C-Abstand auf. Unsere Ergebnisse bestätigen die Annahme von  $D_{3d}$ -Symmetrie und vergrösserten C-C-Abständen von etwa 1.42 Å für  $(C_6H_6)_2$ Cr nahe, zu der Fritz und Fischer<sup>8</sup> durch Vergleich der Resultate mehrerer Methoden der Strukturaufklärung mit ihren spektroskopischen Untersuchungen im fernen Infrarot gelangten.

## **LITERATUR**

- 1 G. Albrecht, E. Förster, D. Sippel, F. Eichhorn und E. Kurras, Z. Chem., 8 (1968) 311.
- 2 J. A. IBERS, J. Chem. Phys., 40 (1964) 3129.
- 3 F. A. COTTON, W. A. DOLLASE UND J. S. WOOD, J. Amer. Chem. Soc., 85 (1963) 1543.
- 4 F. JELLINEK, J. Organometal. Chem., 1 (1963) 43.
- 5 J. S. ROLLETT (Ed.), Computing Methods of Crystallography, Pergamon Press, Oxford, 1965, S. 114.
- 6 G. E. BACON, Neutron Diffraction, Clarendon Press, Oxford, 1962, S. 31.
- 7 D. W. J. CRUICKSHANK, Fourier Synthesis and Structure Factors in International Tables for X-ray Crystallography, Vol. 11, Kynoch Press, Birmingham, 1959, S. 330.
- 8 H. P. FRITZ UND E. O. FISCHER, J. Organometal. Chem., 7 (1967) 121.

J. Organometal. Chem., 19 (1969) 215-217