

## REAKTIONEN VON KOMPLEXLIGANDEN

### XXIV \*. SYNTHESE VON NAPHTHOL-DERIVATEN AUS CARBONYL-CARBEN-KOMPLEXEN UND ALKINEN: REGIOSELEKTIVER EINBAU DES ALKINS IN DAS NAPHTHALIN-GERÜST

KARL HEINZ DÖTZ\*, JOCHEN MÜHLEMEIER, ULRICH SCHUBERT und OLLI ORAMA \*\*

*Anorganisch-chemisches Institut der Technischen Universität München, Lichtenbergstrasse 4, D-8046 Garching (B.R.D.)*

(Eingegangen den 26. November 1982)

#### Summary

Pentacarbonyl(methoxyphenylcarbene)chromium reacts with various alkynes to give tricarbonyl(4-methoxy-1-naphthol)chromium complexes. Aliphatic *n*-1-alkynes yield regiospecifically 2-alkylnaphthol compounds; 2-alkynes, however, lead to mixtures of 2,3-dialkylnaphthol derivatives, with the 3-methyl isomers as major products. With diarylacetylenes the regioselectivity of the incorporation of the alkyne is practically lost. The ratios of the isomers are determined on the basis of <sup>1</sup>H NMR spectroscopy using the tricarbonylchromium complexes and, in part, the uncoordinated naphthols. The structure of 3-*p*-trifluormethylphenyl-4-methoxy-2-*p*-tolyl-1-naphthol is determined by X-ray spectroscopy.

#### Zusammenfassung

Pentacarbonyl(methoxyphenylcarben)chrom reagiert mit verschiedenen Alkinen zu Tricarbonyl(4-methoxy-1-naphthol)chrom-Komplexen. Aliphatische *n*-1-Alkine werden regiospezifisch in 2-Alkyl-naphthol-Verbindungen übergeführt. Dagegen ergeben 2-Alkine 2,3-Dialkyl-Isomerengemische, wobei die 3-Methyl-Verbindungen deutlich überwiegen. Bei Diarylacetylenen geht die Regioselektivität des Alkin-einbaus nahezu vollständig verloren. Die Isomerenverhältnisse werden <sup>1</sup>H-NMR-spektroskopisch bei den Tricarbonylchrom-Komplexen und zum Teil auch bei den unkoordinierten Naphtholen ermittelt. Die Struktur des 3-*p*-Trifluormethylphenyl-4-methoxy-2-*p*-tolyl-1-naphthols wird röntgenographisch bestimmt.

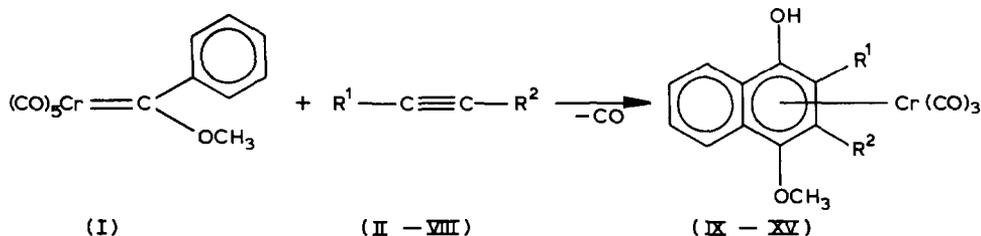
\* XXIII. Mitteilung siehe Ref. 1.

\*\*Ständige Adresse: Department of Chemistry, University of Helsinki, Vuorikatu 20 H: Ki 10 (Finland).

Pentacarbonyl(phenylcarben)-Komplexe des Chroms reagieren mit aliphatischen oder aromatischen Alkinen zu chrom-koordinierten 1-Naphtholen [2,3]. Mit Hilfe dieser Reaktion konnte vor kurzem ein neuer, stereospezifischer Zugang zu den Vitaminen der K-Reihe eröffnet werden [4]. Für die Synthese weiterer Naturstoffe ist von Bedeutung, inwieweit die Alkin-Komponente regioselektiv in das Naphthol-Gerüst eingebaut wird. Unter diesem Gesichtspunkt haben wir eine Reihe von Alkinen eingehender untersucht [5].

### Präparative Ergebnisse

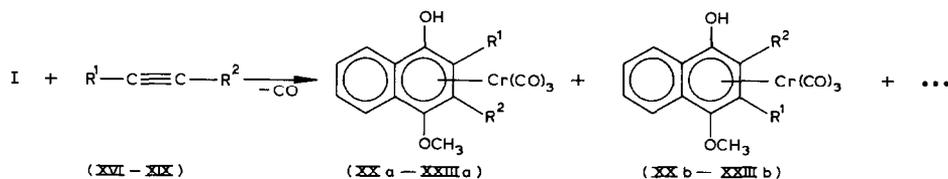
Pentacarbonyl(methoxyphenylcarben)chrom (I) reagiert mit den Alkinen II–VIII beim Erwärmen in *t*-Butylmethylether zu den Tricarbonyl(4-methoxy-1-naphthol)chrom-Komplexen IX–XV. Um die Regioselektivität der C–C-Verknüpfung zu untersuchen, wurden die <sup>1</sup>H-NMR-Spektren der durch Säulenchromatographie gereinigten Tricarbonylchrom-Komplexe herangezogen. In einigen Fällen (IX, X) wurden zusätzlich noch die durch Ligandensubstitution unter CO-Druck [4,6] erhaltenen unkoordinierten Naphthol-Derivate vermessen. Dabei zeigte sich, dass die *n*-1-Alkine II und III regiosepezifisch in die 2-Alkyl-naphthole IX und X übergeführt werden [7]. Auch die disubstituierten Acetylene V–VIII liefern jeweils nur ein Isomeres. Während aufgrund eines Vergleichs mit den <sup>1</sup>H-NMR-Spektren von 2-Alkyl-3-methyl-4-methoxy-1-naphthol- und 2,3-Diaryl-4-methoxy-1-naphtholchrom-Komplexen [2,3,6] für die Verbindung XV die 2-Phenyl-3-methyl-Substitution wahrscheinlich gemacht werden konnte, liess sich für die 2,3-Dialkyl-Verbindungen XII–XIV keine zweifelsfreie Zuordnung treffen.



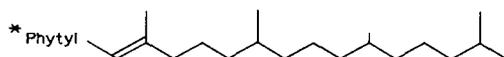
	(I)	(II – VIII)				(IX – XV)		
	II, IX	III, X	IV, XI	V, XII	VI, XIII	VII, XIV	VIII, XV	
R <sup>1</sup>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	<i>t</i> -C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> , H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> , C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> , <i>t</i> -C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> , C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	
R <sup>2</sup>	H	H					CH <sub>3</sub>	

Während *n*-1-Alkine regiosepezifisch 2-Alkyl-1-naphthol-Komplexe ergeben, erhält man mit den 2-Alkylalkinen XVI–XIX die Stereoisomerenpaare XXa, XXb–XXIIIa, XXIIIb. Dabei überwiegt jeweils das 3-Methyl-Isomere a: Beispielsweise wurden aus den <sup>1</sup>H-NMR-Spektren Isomerenverhältnisse a/b von 2.2/1 (XX), 1.7/1 (XXIII) und 11.5/1 (XXII) ermittelt. Dies zeigt, dass bei den 2-Alkinen eine Erhöhung der Regioselektivität nicht durch eine Kettenverlängerung, wohl aber durch eine Verzweigung in  $\alpha$ -Stellung des Alkin substituents zu erreichen ist. Dagegen wirkt sich die Verlängerung eines Alkin substituents günstig auf die Isomerentrennung aus. So liessen sich im Gegensatz zu den kurzkettingen Dialkyl-Verbindungen (z.B. XX und XXI) die stereoisomeren Phetyl-naphthol-Komplexe XXIIIa und XXIIIb durch Säulenchromatographie an Kieselgel trennen. Die Zuordnung der Isomeren a und b

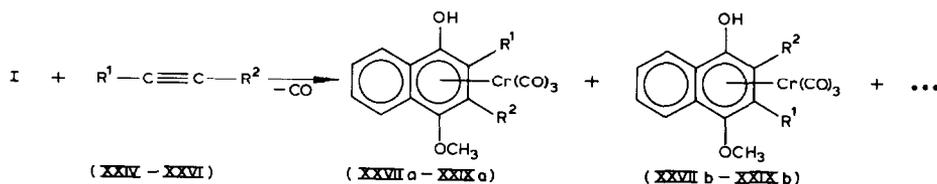
wurde stets aufgrund der chemischen Verschiebungen der ringständigen Methyl- und Methoxyprotonen im  $^1\text{H-NMR}$ -Spektrum getroffen, wobei auf die Struktur des röntgenographisch gesicherten, aus 2-Pentin (XVI) erhältlichen Hauptprodukts XXa zurückgegriffen werden konnte [8].



	XVI, XX a,b	XVII, XXI a,b	XVIII, XXII a,b	XIX, XXIII a,b
R <sup>1</sup>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	C <sub>20</sub> H <sub>39</sub> *
R <sup>2</sup>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>



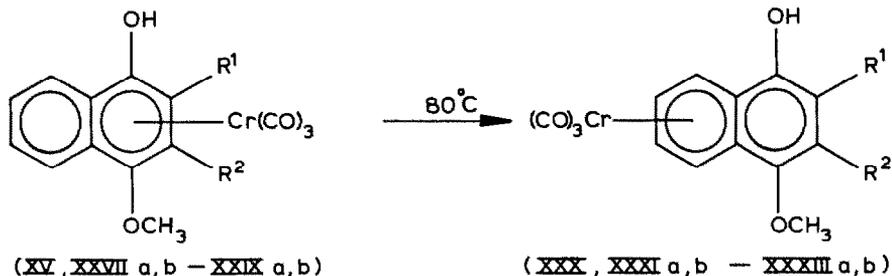
Die Regioselektivität des Alkineinbaus geht bei Diarylalkinen nahezu vollständig verloren. Bei den Tolan-Derivaten XXIV-XXVI wird eine nur mehr geringe Bevorzugung eines Isomeren beobachtet. So lässt sich aus den  $^1\text{H-NMR}$ -Spektren der Tricarbonylchrom-Komplexe XXVII-XXIX ein Isomerenverhältnis von ca. 1.2/1 ermitteln. Da eine spektroskopische Zuordnung der Isomeren nicht möglich war, wurde das Substitutionsmuster an dem überwiegend entstandenen Isomeren XXIXa durch eine Röntgenstrukturanalyse des unkoordinierten Naphtholliganden gesichert.



	XXIV, XXVII a,b	XXV, XXVIII a,b	XXVI, XXIX a,b
R <sup>1</sup>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> , p-CH <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> , p-CF <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	p-CH <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>
R <sup>2</sup>			p-CF <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>

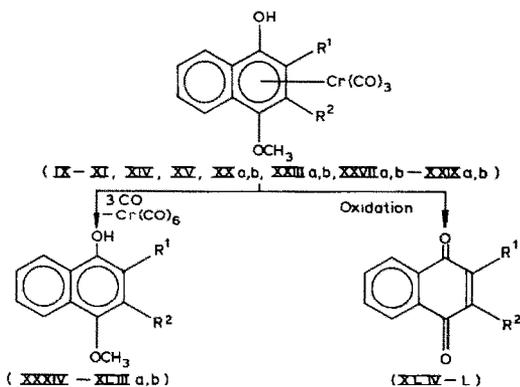
Wie bereits früher an ähnlichen 1-4:9,10- $\eta$ -Komplexen gezeigt wurde [2], erfolgt beim Erwärmen in Lösung eine Umlagerung in die thermodynamisch stabileren 5-10- $\eta$ -Isomeren.

Die aus Carbenligand, Carbonylligand und Alkin aufgebauten Naphtholliganden lassen sich durch Ligandensubstitution nahezu quantitativ vom Metall ablösen. Als geeigneter substituierender Ligand hat sich insbesondere Kohlenmonoxid erwiesen, da das hierbei entstehende Hexacarbonylchrom wiederum als Ausgangsprodukt für den Carben-Komplex I herangezogen werden kann. Die oxidative Spaltung der Metall-Ring-Bindung, z.B. mit Salpetersäure, Cer(IV)ammoniumnitrat oder schonender mit Silber(I)oxid, liefert die entsprechenden 1,4-Naphthochinone. Durch den Befund, dass neben den Chinonen XLV, XLVI und XLVIII-L keine weiteren



	<b>XV</b> , <b>XXX</b>	<b>XXVII</b> a, b, <b>XXXI</b> a, b	<b>XXVII</b> a, b, <b>XXXII</b> a, b	<b>XXIX</b> a, b, <b>XXXIII</b> a, b
R <sup>1</sup>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> , <i>p</i> -CH <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> , <i>p</i> -CF <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	<i>p</i> -CH <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> , <i>p</i> -CF <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>
R <sup>2</sup>	CH <sub>3</sub>			

organischen Oxidationsprodukte isoliert werden können, werden die Verbindungen **XX**, **XXIII** und **XXVII–XXIX** als Komplexe mit 2,3-stellungsisomeren Naphthol-liganden bestätigt.



	<b>IX</b> , <b>XXXIV</b>	<b>X</b> , <b>XXXV</b>	<b>XI</b> , <b>XXXVI</b> , <b>XLIV</b>	<b>XX</b> a, b, <b>XXVII</b> a, b, <b>XLV</b>	<b>XXIII</b> a, b, <b>XXVIII</b> a, b, <b>XLVI</b>
R <sup>1</sup>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>17</sub>	<i>t</i> -C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> , H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> , CH <sub>3</sub>	C <sub>20</sub> H <sub>39</sub> , CH <sub>3</sub>
R <sup>2</sup>	H	H			
	<b>XIV</b> , <b>XXXIX</b>	<b>XV</b> , <b>XI</b> , <b>XXVI</b> a, b	<b>XXVII</b> a, b, <b>XLII</b> a, b, <b>XLVIII</b>	<b>XXVIII</b> a, b, <b>XLIX</b> a, b, <b>XLIX</b>	<b>XXIX</b> a, b, <b>XLIII</b> a, b, <b>L</b>
R <sup>1</sup>	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> , C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> , <i>p</i> -CH <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> , <i>p</i> -CF <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	<i>p</i> -CH <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> , <i>p</i> -CF <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>
R <sup>2</sup>		CH <sub>3</sub>			

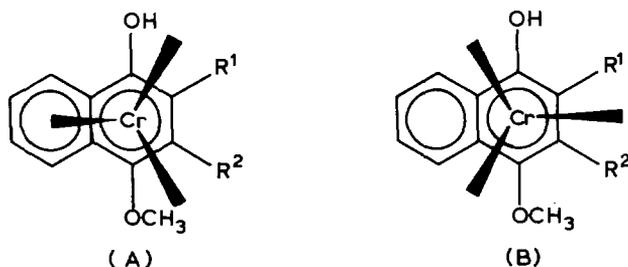
### Spektroskopische Untersuchungen

#### IR-Spektren

Die Naphthol-Komplexe weisen in der Regel das für Aromaten(tri-carbonyl)chrom-Verbindungen charakteristische Bandenmuster [9] auf. Die Lage der  $\nu(\text{CO})$ -Banden zeigt dabei an, dass die Koordination des Naphthalinsystems bei **IX–XV**, **XX–XXIII** und **XXVII–XXIX** über den substituierten Ring, bei **XXX–**

XXXIII hingegen über den unsubstituierten Ring erfolgt [2]. Bei den *t*-butyl-substituierten Komplexen werden jeweils zwei kurzweilige Banden beobachtet. Dies lässt sich damit erklären, dass die Rotation des Naphtholliganden um die Ring-Metall-Bindung aus sterischen Gründen erschwert ist und somit die beiden unter sterischen und elektronischen Gesichtspunkten bevorzugten Rotameren A und B spektroskopisch nachweisbar werden. Eine Verunreinigung durch 5-10- $\eta$ -Naphthol-Komplexe kann anhand der  $^1\text{H-NMR}$ -Spektren ausgeschlossen werden.

Bei den arylsubstituierten Naphthol-Komplexen treten in *n*-Hexan fünf  $\nu(\text{CO})$ -Banden auf. Dies ist nicht auf Isomere bezüglich der Substitution in 2,3-Stellung zurückzuführen, wie das Beispiel des Tricarbonyl[1-4:9,10- $\eta$ -(4-methoxy-2,3-diphenyl-1-naphthol)]chroms zeigt, bei dem ein ähnliches Bandenmuster beobachtet wird [10]. Vielmehr erscheint auch hier eine gehinderte Rotation um die Ring-Metall-Bindung wahrscheinlich. Die  $\nu(\text{CO})$ -Absorptionen sind in Tabelle 1 zusammengestellt.



(Fortsetzung s. S. 194)

TABELLE 1

$\nu(\text{CO})$ -ABSORPTIONEN DER NAPHTHOL-KOMPLEXE IX–XV, XX–XXIII, XXVII–XXIX UND XXX–XXXIII (in  $\text{cm}^{-1}$ )

IX <sup>a</sup>		1956		1885	1876
X <sup>a</sup>		1954		1881	1872
XI <sup>a</sup>	1960	1953		1879	1870
XII <sup>a</sup>		1954		1881	1873
XIII <sup>a</sup>	1962	1958		1887	1880
XIV <sup>a</sup>		1953		1874	1869
XV <sup>b</sup>	1972	1965	1910	1900	1886
XXa, XXb <sup>a</sup>	1963	1957		1887	1876
XXIa, XXIb <sup>a</sup>		1956		1881	1873
XXIIa, XXIIb <sup>a</sup>	1963	1957		1895	1878
XXIIIa <sup>a</sup>		1955		1883 <sup>c</sup>	
XXIIIb <sup>a</sup>		1957		1885	1872
XXVIIa, XXVIIb <sup>b</sup>	1970	1963	1911	1901	1881
XXVIIIa, XXVIIIb <sup>b</sup>	1973	1967	1918	1907	1884
XXIXa, XXIXb <sup>b</sup>	1973	1966	1916	1906	1884
XXX <sup>b</sup>		1974	1918	1910	1900
XXXIa, XXXIb <sup>b</sup>	1983	1974	1917	1910	1901
XXXIIa, XXXIIb <sup>b</sup>		1976		1912	1905
XXXIIIa, XXXIIIb <sup>b</sup>	1984	1975	1918	1912	1903

<sup>a</sup> In Kohlenstoffdisulfid. <sup>b</sup> In *n*-Hexan. <sup>c</sup> Breit.

TABELLE 2

<sup>1</sup>H-NMR-SPEKTREN DER NAPHTHOL-KOMPLEXE IX–XV, XX–XXIII UND XXVII–XXXIII (in Benzol-*d*<sub>6</sub>, rel. i. TMS in δ ppm)

	H(5–8)	OH	OCH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>
IX <sup>a</sup>	ca. 7.90(M,2) ca. 7.00(M,2)	<sup>b</sup>	3.22(S,3)	2.21(M,2) 1.32(M,2)	0.76(T,3)
X <sup>c</sup>	ca. 7.90(M,2) ca. 7.00(M,2)	4.23(Br)	3.27(S,3)	2.34(M,2) 1.47(M,2) 1.26(M,10)	0.92(T,3)
XI <sup>d,e</sup>	ca. 7.75(M,1) ca. 7.45(M,1) ca. 6.75(M,2)	<sup>b</sup>	3.21(S,3)		
XII	ca. 7.60(M,2) ca. 6.95(M,2)	4.31(Br)	3.59(S,3)	ca. 2.55(M,4) 1.45(M,2)	0.95(M,6)
XIII <sup>f</sup>	ca. 7.40(M,2) ca. 6.80(M,2)	4.58(Br)	3.54(S,3)	ca. 2.85(M,2)	1.03(T,3)
XIV	ca. 7.65(M,2) ca. 7.00(M,2)	4.34(Br)	3.61(S,3)	ca. 2.50(M,4) ca. 1.40(M,6)	0.88(M,6)
XV <sup>g</sup>	ca. 7.80(M,2) ca. 7.00(M,2)	4.47(Br)	3.51(S,3)		1.95(S,3)
XXa <sup>h</sup>	ca. 7.60(M,2) ca. 6.90(M,2)	<sup>b</sup>	3.40(S,3)	2.30(M,2)	2.06(S,3) 0.87(T,3)
XXIa <sup>i</sup>	ca. 7.65(M,2) ca. 7.00(M,2)	4.41(Br)	3.43(S,3)	2.35(M,2) 1.24(M,2)	2.10(S,3) 0.83(T,3)
XXIIa <sup>j,k</sup>	7.48(M,1) 7.16(M,1) 6.80(M,2)	4.64(Br)	3.35(S,3)		2.32(S,3)
XXIII <sup>l,m</sup>	ca. 7.65(M,2) ca. 6.85(M,2)	5.63(Br)	3.43(S,3)	3.05(D,2) 1.91(M,2) 1.26(Br,16)	2.11(S,3) 1.57(S,3) 0.88(D,12)
XXVIIa <sup>n,o</sup>	7.95(M,2) 7.35(M,2)	4.67(Br)	3.18(S,3)		1.89(S,3)
XXVIIIa <sup>p,q</sup>	ca. 8.00(M,2)	<sup>b</sup>	3.10(S,3)		
XXIXa <sup>r,s</sup>	ca. 8.05(M,2)	4.33(Br)	3.17(S,3)		1.89(S,3)
XXX <sup>t</sup>	ca. 6.15(M,2) ca. 4.75(M,2)	5.01(S)	3.64(S,3)		1.85(S,3)
XXXIa <sup>u,v</sup>	ca. 6.20(M,2) ca. 4.80(M,2)	5.40(Br)	3.27(S,3)		1.87(S,3)
XXXIIa <sup>w,x</sup>	ca. 6.25(M,2) ca. 4.85(M,2)	5.31(Br)	3.11(S,3)		
XXXIIIa <sup>y,z</sup>	ca. 6.20(M,2) ca. 4.85(M,2)	5.42(Br)	3.14(S,3)		1.90(S,3)

<sup>a</sup> H(3) 4.65(S,1). <sup>b</sup> Nicht eindeutig zuzuordnen. <sup>c</sup> H(3) 4.75(S,1). <sup>d</sup> H(3) 5.08(S,1). <sup>e</sup> t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub> 1.36(S,9).

<sup>f</sup> t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub> 1.52(S,9). <sup>g</sup> 2-C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> 7.16(M,5). <sup>h</sup> XXb OCH<sub>3</sub> 3.51(S,3); 2-CH<sub>3</sub> 1.75(S,3). <sup>i</sup> XXIb OCH<sub>3</sub> 3.58(S,3); 2-CH<sub>3</sub> 1.78(S,3). <sup>j</sup> t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub> 1.48(S,9). <sup>k</sup> XXIIb OCH<sub>3</sub> 3.46(S,3); 2-CH<sub>3</sub> 2.49(S,3); t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub> 1.55(S,9). <sup>l</sup> =CH 5.31(T,1); CH 1.26(Br,3). <sup>m</sup> XXIIIb OCH<sub>3</sub> 3.50(S,3); 1'-CH<sub>2</sub> 3.25(D,2); 2-CH<sub>3</sub>: 2.03(S,3). <sup>n</sup> C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> ca. 6.90(M,9). <sup>o</sup> XXVIIb OCH<sub>3</sub> 3.23(S,3); CH<sub>3</sub> 1.93(S,3). <sup>p</sup> C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, H(6,7) ca. 6.70–7.60(M). <sup>q</sup> XXVIIIb: OCH<sub>3</sub> 3.00(S,3). <sup>r</sup> C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, H(6,7) ca. 6.60–7.60(M). <sup>s</sup> XXIXb OH 4.73(Br); OCH<sub>3</sub> 3.17(S,3); CH<sub>3</sub> 1.90(S,3). <sup>t</sup> C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> ca. 6.60–7.65(M,5). <sup>u</sup> C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> ca. 6.55–7.50(M,9). <sup>v</sup> XXXIb OCH<sub>3</sub> 3.31(S,3); CH<sub>3</sub> 1.88(S,3). <sup>w</sup> C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> ca. 6.50–7.75(M,9). <sup>x</sup> XXXIIb OCH<sub>3</sub> 3.21(S,3). <sup>y</sup> C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> ca. 6.55–7.65(M,8). <sup>z</sup> XXXIIIb OCH<sub>3</sub> 3.27(S,3); CH<sub>3</sub> 1.87(S,3).

TABELLE 3

<sup>1</sup>H-NMR-SPEKTREN DER NAPHTHOLE XXXIV–XLIII SOWIE DER NAPHTHOCHINONE XLIV–L (in Benzol-*d*<sub>6</sub>, rel. i. TMS in δ ppm)<sup>a</sup>

	H(5–8)	OH	OCH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>
XXXIV <sup>b</sup>	8.48(M,1) 8.09(M,1) 7.30(M,2)	4.58(Br)	3.49(S,3)	2.50(T,2) 1.95(M,2)	0.89(T,3)
XXXV <sup>c</sup>	8.44(M,1) 8.02(M,1) 7.22(M,2)	4.54(Br)	3.50(S,3)	2.56(M,2) 1.27(M,12)	0.95(T,3)
XXXVI <sup>d</sup>	7.97(M,1) 7.53(M,1) ca.7.05(M,2)	4.68(Br)	3.52(S,3)		
XXXVII <sup>e</sup>	ca.8.10(M,2) ca.7.20(M,2)	6.10(Br)	3.62(S,3)	2.67(M,2)	2.27(S,3) 1.09(T,3)
XXXVIII <sup>f,g</sup>	ca.7.90(M,2) ca.7.10(M,2)	5.58(Br)	3.53(S,3)	3.41(D,2) 1.86(M,2) 1.22(Br,16)	2.27(S,3) 1.66(S,3) 0.88(D,12)
XXXIX	8.12(M,2) 7.34(M,2)	<sup>h</sup>	3.63(S,3)	2.74(M,4) 1.53(M,6)	1.01(M,6)
XL <sup>i</sup>	ca.8.50(M,1) ca.8.20(M,1) ca.7.40(M,2)	4.96(s)	3.60(S,3)		2.12(S,3)
XL I <sup>k,l</sup>	ca.8.55(M,1) ca.8.25(M,1) ca.7.40(M,2)	5.44(Br)	3.34(S,3)		1.99(S,3)
XLII <sup>m,n</sup>	ca.8.35(M,2)	4.99(S)	3.27(S,3)		
XLIII <sup>o,p</sup>	ca.8.50(M,1) ca.8.20(M,1)	5.39(S)	3.17(S,3)		1.88(S,3)
XLIV <sup>q</sup>	7.97(M,2) 7.02(M,2)				
XLV	ca.8.00(M,2) ca.7.05(M,2)			2.35(Q,2)	1.83(S,3) 0.88(T,3)
XLVI <sup>r</sup>	ca.7.95(M,2) ca.7.05(M,2)			3.23(D,2) 1.40(M,2) 1.24(Br,16)	1.98(S,3) 1.73(S,3) 0.88(D,12)
XLVII <sup>s</sup>	ca.7.95(M,2) ca.7.15(M,2)				1.86(S,3)
XLVIII <sup>t</sup>	ca.8.05(M,2)				1.94(S,3)
XLIX <sup>u</sup>	ca.8.05(M,2)				
L <sup>v</sup>	ca.8.05(M,2)				1.92(S,3)

<sup>a</sup> Bei Isomerengemischen sind die Daten des Hauptprodukts in die Tabelle aufgenommen. Das Nebenprodukt ist in einer Fussnote charakterisiert. <sup>b</sup> H(3) 6.38(S,1). <sup>c</sup> H(3) 6.44(S,1). <sup>d</sup> H(3) 6.43(S,1); t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub> 1.30(S,9). <sup>e</sup> 2-Methyl-Isomer: OCH<sub>3</sub> 3.65(S,3); 2-CH<sub>3</sub> 1.79(S,3). <sup>f</sup> =CH: 5.07(T,1). <sup>g</sup> 2-Methyl-Isomer: OCH<sub>3</sub> 3.60(S,3); 2-CH<sub>3</sub>: 2.12(S,3). <sup>h</sup> Nicht eindeutig zuzuordnen. <sup>i</sup> C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> 7.07(S,5). <sup>k</sup> C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> ca.6.95(M,9). <sup>l</sup> 2,3-Phenyl-*p*-tolyl-Isomer: OCH<sub>3</sub> 3.31(S,3); CH<sub>3</sub> 1.91(S,3). <sup>m</sup> C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, H(6,7) 6.85(S); ca.6.80–7.50(M). <sup>n</sup> 2,3-*p*-Trifluormethylphenyl-phenyl-Isomer: OCH<sub>3</sub> 3.16(S,3). <sup>o</sup> C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, H(6,7) 6.73(S); ca.7.05–7.65(M). <sup>p</sup> 2-*p*-Trifluormethylphenyl-3-*p*-tolyl-Isomer: OCH<sub>3</sub> 3.26(S,3); CH<sub>3</sub> 1.92(S,3). <sup>q</sup> H(3) 6.63(S,1); t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub> 1.17(S,9). <sup>r</sup> =CH: 5.09(T,1). <sup>s</sup> C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> 7.15(Br,5). <sup>t</sup> C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, H(6,7) ca.6.80–7.25(M,11). <sup>u</sup> C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, H(6,7) 6.93(S), ca.6.80–7.30(M). <sup>v</sup> C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, H(6,7) 6.81(S), ca.6.95–7.30(M).

<sup>1</sup>H-NMR-Spektren

Die <sup>1</sup>H-NMR-Spektren zeigen an, dass die Naphtholliganden in IX–XV, XX–XXIII und XXVII–XXIX über den substituierten Ring an das Metall gebunden sind. So sind in keinem Fall die Resonanzabsorptionen der Naphthalinprotonen H(5–8), wohl aber die der 3-ständigen Wasserstoffatome in IX–XI nach höherem Feld verschoben. Zur Unterscheidung der Isomeren a und b können insbesondere die Signale der ringständigen Methyl- und Methoxygruppen herangezogen werden. Im stark anisotropen Lösungsmittel Benzol-*d*<sub>6</sub> ist die Resonanzabsorption der aromatischen Methylprotonen bei den 3-Methyl-Verbindungen a gegenüber den Isomeren b meist in charakteristischer Weise tieffeldverschoben. Die Signale der Methoxyfunktionen erscheinen dagegen bei höherem Feld. Auch bei den 2,3-Diarylnaphthol-Komplexen lassen sich beide Isomeren nebeneinander nachweisen; die

TABELLE 4

## ATOMKOORDINATEN VON XLIIIa

Die Lagen F(1) bis F(6) entsprechen zwei rotameren Einstellungen des CF<sub>3</sub>-Substituenten ( $G = 1/2$ )

Atom	<i>x/a</i>	<i>y/b</i>	<i>z/c</i>
C(1)	0.321(1)	0.111(1)	0.881(1)
C(2)	0.477(1)	0.195(1)	0.874(1)
C(3)	0.494(1)	0.182(1)	0.776(1)
C(4)	0.364(1)	0.085(1)	0.689(1)
C(5)	0.214(1)	0.001(1)	0.696(1)
C(6)	0.192(1)	0.010(1)	0.789(1)
C(7)	0.300(1)	0.132(1)	0.977(1)
C(8)	0.423(1)	0.230(1)	1.063(1)
C(9)	0.584(1)	0.316(1)	1.058(1)
C(10)	0.608(1)	0.294(1)	0.966(1)
O(1)	0.7636(8)	0.3729(5)	0.9580(4)
C(30)	0.903(1)	0.313(1)	0.993(1)
O(2)	0.1415(7)	0.0492(5)	0.9784(4)
C(11)	0.724(1)	0.422(1)	1.152(1)
C(12)	0.780(1)	0.564(1)	1.145(1)
C(13)	0.914(1)	0.666(1)	1.230(1)
C(14)	0.993(1)	0.627(1)	1.323(1)
C(15)	0.936(1)	0.490(1)	1.332(1)
C(16)	0.805(1)	0.388(1)	1.247(1)
C(17)	1.139(2)	0.736(1)	1.415(1)
F(1)	1.273(2)	0.801(2)	1.391(1)
F(2)	1.206(2)	0.693(1)	1.499(1)
F(3)	1.078(2)	0.843(2)	1.443(1)
F(4)	1.148(4)	0.864(3)	1.408(2)
F(5)	1.291(3)	0.725(2)	1.424(2)
F(6)	1.128(4)	0.723(3)	1.503(3)
C(21)	0.389(1)	0.254(1)	1.161(1)
C(22)	0.362(1)	0.377(1)	1.199(1)
C(23)	0.332(1)	0.394(1)	1.291(1)
C(24)	0.325(1)	0.290(1)	1.346(1)
C(25)	0.347(1)	0.168(1)	1.310(1)
C(26)	0.379(1)	0.149(1)	1.217(1)
C(27)	0.297(1)	0.311(1)	1.449(1)

TABELLE 5

## WICHTIGE ABSTÄNDE UND WINKEL VON XLIIIa

## Abstände (pm)

C(1)–C(2)	140(1)	C(7)–C(8)	135(1)
C(1)–C(6)	141(1)	C(7)–O(2)	137(1)
C(1)–C(7)	141(1)	C(8)–C(21)	148(1)
C(2)–C(3)	141(1)	C(8)–C(9)	144(1)
C(2)–C(10)	141(1)	C(9)–C(10)	136(1)
C(3)–C(4)	136(1)	C(9)–C(11)	149(1)
C(4)–C(5)	137(2)	C(10)–O(1)	139(1)
C(5)–C(6)	136(1)	O(1)–C(30)	141(1)

## Winkel (°)

C(1)–C(7)–O(2)	116.3(7)	C(7)–C(8)–C(21)	120.6(8)
C(8)–C(7)–O(2)	121.0(8)	C(7)–C(8)–C(9)	119.1(8)
C(1)–C(7)–C(8)	122.7(8)	C(9)–C(8)–C(21)	120.2(7)
C(2)–C(10)–O(1)	117.2(7)	C(8)–C(9)–C(10)	118.6(7)
C(9)–C(10)–O(1)	120.2(7)	C(8)–C(9)–C(11)	120.5(7)
C(2)–C(10)–C(9)	122.6(7)	C(10)–C(9)–C(11)	120.9(7)

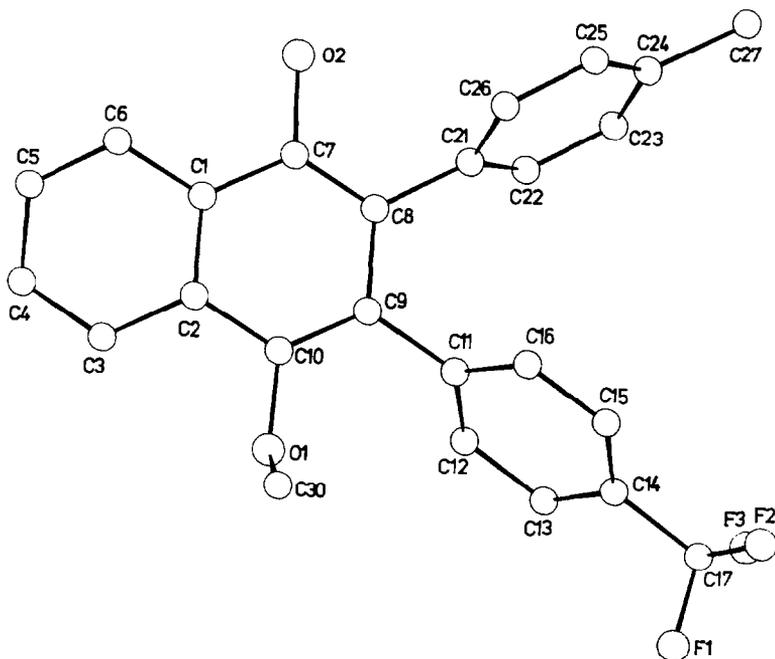


Fig. 1. Die Struktur von XLIIIa. Die Wasserstoffatome und die alternativen Lagen der fehlgeordneten Fluoratome sind der besseren Übersichtlichkeit halber nicht gezeichnet.

Zuordnung jedoch ist wegen zu geringer Unterschiede in den chemischen Verschiebungen der  $\text{OCH}_3$ -Protonen problematisch.

Die 5-10- $\eta$ -Komplexe XXX–XXXIII lassen sich an den hochfeldverschobenen Resonanzabsorptionen für die Naphthalinprotonen H(5–8) erkennen. Die  $^1\text{H}$ -NMR-Spektren der Naphthol-Komplexe, der unkoordinierten Naphthole sowie der 1,4-Naphthochinone sind den Tabellen 2 und 3 zu entnehmen.

#### Röntgenstrukturanalyse von 3-*p*-Trifluormethylphenyl-4-methoxy-2-*p*-tolyl-1-naphthol (XLIIIa)

Da das Substitutionsmuster der 2,3-Diaryl-naphthol-Komplexe auf spektroskopischem Wege allein nicht eindeutig ermittelt werden konnte, wurde an einem Beispiel eine Röntgenstrukturanalyse durchgeführt. Dazu wählten wir das aus XXIXa, XXIXb durch Ligandensubstitution unter CO-Druck als geringfügig überwiegendes Hauptprodukt entstandene 3-*p*-Trifluormethylphenyl-4-methoxy-2-*p*-tolyl-1-naphthol XLIIIa aus, das sich durch mehrmalige Umkristallisation aus *t*-Butylmethylether/Cyclohexan frei vom 2-*p*-Trifluormethylphenyl-3-*p*-tolyl-Isomeren XLIIIb erhalten liess.

Die Verteilung der Bindungslängen im Naphthalin-Grundgerüst von XLIIIa entspricht mit Ausnahme des grossen Unterschieds zwischen den Abständen C(4)–C(5) und C(8)–C(9) weitgehend der im unsubstituierten Naphthalin [11] bzw. im 1,4-Naphthochinon [12]. Allerdings sind in XLIIIa die beiden anellierten Sechsringe nicht koplanar: Innerhalb der  $2.5\sigma$ -Grenze sind einerseits C(1) bis C(6) und andererseits C(7) bis C(10) einschliesslich O(1) und O(2) planar; die beiden Ebenen aber schliessen einen Winkel von  $4.5^\circ$  ein. Die Atome C(11) und C(21) liegen mit  $-2.5(8)$  bzw.  $4.4(8)$  pm wenig unter bzw. über der zuletzt genannten Ebene, mit der die Ebene des Toly substituenten einen Diederwinkel von  $67^\circ$ , die des *p*- $\text{CF}_3\text{C}_6\text{H}_4$ -Restes einen Winkel von  $56.5^\circ$  einschliesst.

### Regioselektivität

Die Regioselektivität des Alkineinbaus wurde anhand der  $^1\text{H}$ -NMR-spektroskopisch in Benzol- $d_6$  ermittelten Isomerenverhältnisse  $a/b$  auf der Stufe der 1-4 : 9,10-

TABELLE 6  
REGIOSELEKTIVITÄT DES ALKINEINBAUS

Isomerenverhältnis <sup>a</sup>		Isomerenverhältnis <sup>a</sup>	
	a/b		a/b
IX	<i>b</i>	XX	69/31
X	<i>b</i>	XXII	92/8
XII	<i>c</i>	XXIII	63/37
XIII	<i>c</i>	XXVII	53/47
XIV	<i>c</i>	XXVIII	56/44
XV	<i>d</i>	XXIX	54/46

<sup>a</sup>  $^1\text{H}$ -NMR-spektroskopisch bestimmt (Reproduzierbarkeit  $\pm 5$ ). <sup>b</sup> Nur 2-Alkyl-Isomeres nachweisbar.  
<sup>c</sup> Nur ein Isomeres nachweisbar. <sup>d</sup> Nur 2-Phenyl-Isomeres nachweisbar.

$\eta$ -Naphthol-Komplexe bestimmt. In einigen Fällen überprüften wir die Ergebnisse bei den unkoordinierten Liganden, wobei sich eine Reproduzierbarkeit innerhalb der Fehlergrenzen ( $\pm 5$ ) ergab. Aus Tabelle 6 wird ersichtlich, dass die Regioselektivität stark von der Art des Alkins abhängig ist [2,13,14] und in der Reihe

aliphatische 1-Alkine > aliphatische 2-Alkine > Diarylalkine

abnimmt. Das Isomerenverhältnis a/b steigt deutlich an, wenn etwa bei aliphatischen 2-Alkinen der Methylsubstituent durch ein Wasserstoffatom oder der andere n-Alkylsubstituent durch den t-Butylrest ersetzt wird. Ob dies allein auf eine sterische Kontrolle der C–C-Verknüpfung von Carben- und Alkinkohlenstoffatom zurückzuführen ist oder ob die Ladungsverteilung innerhalb der C–C-Dreifachbindung von Einfluss ist, kann zur Zeit nicht entschieden werden. So liesse sich die obige Regioselektivitätsreihe auch mit der Polarisierung der Alkinfunktion korrelieren, als deren Mass bereits früher näherungsweise die Differenz der  $^{13}\text{C}$ -NMR-chemischen Verschiebungen der Alkinkohlenstoffatome herangezogen wurde [15]. Ein ähnlicher Zusammenhang wurde bei der Bildung der Naphthol-Komplexe zwischen der Elektronendichte der Dreifachbindung und der Reaktionsgeschwindigkeit beobachtet [3]. Die überraschende Regiospezifität bei unsymmetrischen Alkinen mit längeren Alkylseitenketten (3-Heptin, 4-Nonin) ist jedoch weder mit einer sterisch noch mit einer elektronisch kontrollierten C–C-Verknüpfung allein zu erklären.

### Experimenteller Teil

Alle Arbeiten wurden, soweit Metall-Komplexe vorlagen, unter  $\text{N}_2$ -Schutz mit getrockneten,  $\text{N}_2$ -gesättigten Lösungsmitteln durchgeführt. IR-Spektren: Perkin-Elmer Modell 21, Modell 283B, Modell 577.  $^1\text{H}$ -NMR-Spektren: Jeol PMX 60, Varian EM 360. Massenspektren: Varian MAT 311A.

Die analytischen Daten der dargestellten Verbindungen sind in den Tabellen 7 und 8 zusammengestellt.

#### *Allgemeine Vorschrift zur Darstellung der Tricarbonyl[1-4 : 9,10- $\eta$ -(2,3- $R^1$ , $R^2$ -4-methoxy-1-naphthol)]chrom-Komplexe IX–XV, XX–XXIII und XXVII–XXIX*

Eine Lösung von 5 mmol Pentacarbonyl(methoxyphenylcarben)chrom (I) in 25 ml t-Butylmethylether wird mit der 1.5-fach molaren Menge Alkin versetzt und 2 bis 5 h auf 45–50°C erwärmt. Im Falle der Dialkylalkine mit längeren Seitenketten ist es vorteilhaft, einen leichten Stickstoffstrom durch die Lösung zu leiten, um das entstandene Kohlenmonoxid zu entfernen und somit die Reaktionszeit zu verkürzen. Nach dem Einengen der Lösung im Ölpumpenvakuum wird der Rückstand in wenig Methylenechlorid aufgenommen und bei 0°C an Kieselgel (Fa. Merck, Typ 60, Korngrösse 0.06–0.2 mm) mit Methylenechlorid/Pentan (1/1) chromatographiert. Nach geringen Mengen unumgesetzten Carben-Komplexes eluiert man eine orangefarbene Zone, aus der nach Entfernen des Lösungsmittels die Tricarbonylchrom-Komplexe als orangefarbene Feststoffe erhalten werden. Bei Verwendung der 1-Alkine IX–XI werden nach dem Carben-Komplex zunächst die unkoordinierten Naphthol-Derivate XXXIV–XXXVI eluiert.

TABELLE 7

## ANALYTISCHE DATEN VON IX–XV, XX–XXIII UND XXVII–XXIX

	Schmp. (°C)	Ausbeute (% bez. auf I)	Summenformel	Mol. Masse (gef. <sup>b</sup> (ber.))	Analysen (gef. (ber.)) (%)		
					C	H	O
IX	80 <sup>a</sup>	45	C <sub>17</sub> H <sub>16</sub> CrO <sub>5</sub>	352 (352.3)	58.05 (57.96)	4.72 (4.58)	14.93 (14.76)
X	78–79	59	C <sub>22</sub> H <sub>26</sub> CrO <sub>5</sub>	422 (422.4)	63.34 (62.55)	6.38 (6.20)	11.24 (12.31)
XI	133 <sup>a</sup>	79	C <sub>18</sub> H <sub>18</sub> CrO <sub>5</sub>	366 (366.3)	59.52 (59.02)	5.36 (4.95)	
XII		62	C <sub>19</sub> H <sub>20</sub> CrO <sub>5</sub>	380 (380.4)	60.66 (60.00)	5.56 (5.30)	12.28 (13.64)
XIII		66	C <sub>20</sub> H <sub>22</sub> CrO <sub>5</sub>	394 (394.4)	60.63 (60.91)	5.66 (5.62)	13.15 (13.18)
XIV		62	C <sub>21</sub> H <sub>24</sub> CrO <sub>5</sub>	408 (408.4)	61.40 (61.76)	5.88 (5.92)	12.82 (12.73)
XV	162–164	73	C <sub>21</sub> H <sub>16</sub> CrO <sub>5</sub>	400 (400.4)	63.06 (63.00)	4.05 (4.03)	12.65 (12.99)
XX		56	C <sub>17</sub> H <sub>16</sub> CrO <sub>5</sub>	352 (352.3)	58.21 (57.96)	4.63 (4.58)	14.72 (14.76)
XXI		80	C <sub>18</sub> H <sub>18</sub> CrO <sub>5</sub>	366 (366.3)	58.79 (59.02)	5.14 (4.95)	13.42 (14.19)
XXII		59	C <sub>19</sub> H <sub>20</sub> CrO <sub>5</sub>	380 (380.4)	59.95 (60.00)	5.53 (5.30)	13.17 (13.67)
XXIIIa		58	C <sub>35</sub> H <sub>50</sub> CrO <sub>5</sub>	602 (602.8)	69.80 (69.74)	8.58 (8.36)	7.93 (8.63)
XXIIIb		34	C <sub>35</sub> H <sub>50</sub> CrO <sub>5</sub>	602 (602.8)			
XXVII		52	C <sub>27</sub> H <sub>20</sub> CrO <sub>5</sub>	476 (476.4)	68.10 (68.06)	4.38 (4.23)	10.81 (10.91)
XXVIII		66	C <sub>27</sub> H <sub>17</sub> F <sub>3</sub> CrO <sub>5</sub>	530 (530.4)			
XXIX		62	C <sub>28</sub> H <sub>19</sub> F <sub>3</sub> CrO <sub>5</sub>	544 (544.4)			

<sup>a</sup> Zersetzung, <sup>b</sup> Massenspektrometrisch.

TABELLE 8

ANALYTISCHE DATEN VON XXXIV, XXXVII-XXXIX, XL-XLIII UND XLVI-L

	Summenformel	Mol. Masse (gef. <sup>a</sup> (ber.))	Analysen (gef.(ber.) (%))		
			C	H	O
XXXIV	C <sub>14</sub> H <sub>16</sub> O <sub>2</sub>	216 (216.3)			
XXXVII	C <sub>14</sub> H <sub>16</sub> O <sub>2</sub>	216 (216.3)			
XXXVIIIa	C <sub>32</sub> H <sub>50</sub> O <sub>2</sub>	466 (466.8)			
XXXVIIIb	C <sub>32</sub> H <sub>50</sub> O <sub>2</sub>	466 (466.8)			
XXXIX	C <sub>18</sub> H <sub>24</sub> O <sub>2</sub>	272 (272.4)			
XL	C <sub>18</sub> H <sub>16</sub> O <sub>2</sub>	264 (264.3)	80.59 (80.92)	6.10 (6.39)	
XLI	C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> O <sub>2</sub>	340 (340.4)			
XLII	C <sub>24</sub> H <sub>17</sub> F <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	394 (394.4)	72.60 (73.09)	4.44 (4.34)	
XLIII	C <sub>25</sub> H <sub>19</sub> F <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	408 (408.4)	73.52 (73.52)	4.77 (4.69)	
XLVI	C <sub>31</sub> H <sub>46</sub> O <sub>2</sub>	450 (450.7)	82.29 (82.59)	10.63 (10.31)	7.00 (7.10)
XLVII	C <sub>17</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	248 (248.3)	80.84 (80.92)	6.00 (6.10)	
XLVIII	C <sub>23</sub> H <sub>16</sub> O <sub>2</sub>	324 (324.4)	84.80 (85.16)	5.33 (4.97)	9.91 (9.87)
XLIX	C <sub>23</sub> H <sub>13</sub> F <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	378 (378.4)	72.65 (73.01)	3.53 (3.46)	
L	C <sub>24</sub> H <sub>15</sub> F <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	392 (392.4)	74.05 (73.47)	4.16 (3.85)	

<sup>a</sup> Massenspektrometrisch.

*Isomerisierung zu den Tricarbonyl[5-10-η-(2,3-R<sup>1</sup>,R<sup>2</sup>-4-methoxy-1-naphthol)]chrom-Komplexen XXX und XXXIa, XXXIb-XXXIIIa, XXXIIIb*

Eine Lösung von 1 mmol XV, XXVIIa, XXVIIb-XXIXa, XXIXb in 10 ml Di-n-butylether wird 3 h auf 80°C erwärmt. Nach dem Abziehen des Lösungsmittels im Hochvakuum löst man den Rückstand in Methylenchlorid und filtriert über eine kurze Kieselgel-Schicht. Die Komplexe werden IR- und <sup>1</sup>H-NMR-spektroskopisch charakterisiert. In ähnlicher Weise wird die Isomerisierung auch bei <sup>1</sup>H-NMR-Proben in Benzol-d<sub>6</sub> bei 80°C beobachtet.

*Freisetzung der 2,3-R<sup>1</sup>,R<sup>2</sup>-4-Methoxy-1-naphthol-Derivate XXXIV-XLIIIa, XLIIIb*

In 30 ml Diethylether werden 3 mmol der Tricarbonylchrom-Komplexe IX-XI, XIV, XV, XXa, XXb, XXIIIa, XXIIIb, XXVIIa, XXVIIb-XXIXa, XXIXb gelöst und in einem 100 ml-Stahlautoklaven unter 80 bar CO-Druck auf 80°C erwärmt. Nach dem Entspannen des Autoklaven kühlt man die Lösung auf ca. -20°C und filtriert das ausgefallene Cr(CO)<sub>6</sub> ab. Nach Entfernen des Lösungsmittels erhält man die Naphthol-Derivate XXXIV-XLIIIa, XLIIIb, die aus Ether/Pentan bzw. t-

Butylmethylether/Cyclohexan umkristallisiert werden. Die Ausbeute, berechnet auf die isolierten Produkte, beträgt 65–90%.

#### *Oxidation der Tricarbonylchrom-Komplexe zu den 1,4-Naphthochinonen XLIV–L*

Man versetzt eine Lösung von 1 mmol XI, XV, XXa, XXb, XXIIIa, XXIIIb, XXVIIa, XXVIIb–XXIXa, XXIXb in 10 ml Eisessig mit 1 ml konz. Salpetersäure und rührt 10 min. Nach Verdünnen mit 10 ml Wasser wird mehrmals mit Ether extrahiert. Die vereinigten Extrakte werden mit  $\text{NaHCO}_3$ -Lösung säurefrei gewaschen und über  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  getrocknet. Man entfernt das Lösungsmittel, kristallisiert aus Benzol/Pentan um und erhält gelbe Kristalle ( $\nu(\text{CO})$  (KBr): 1659–1662  $\text{cm}^{-1}$ ). Die Ausbeute, berechnet auf die isolierten 1,4-Naphthochinone, beträgt 45–85%.

Die Oxidation der Phetyl-naphthol-Komplexe XXIIIa, XXIIIb wurde mit Silber(I)oxid durchgeführt [4].

#### *Röntgenstrukturanalyse von XLIIIa*

Triklin,  $a$  839.3(6),  $b$  1003.2(3),  $c$  1385.7(11) pm,  $\alpha$  96.88(5),  $\beta$  110.07(5),  $\gamma$  104.68(4)°,  $V$  1032  $\times 10^6$  pm<sup>3</sup>; Raumgruppe  $P1$ ,  $Z = 2$ ,  $d(\text{ber.})$  1.31 g cm<sup>-3</sup>.

Auf einem Vierkreisdiffraktometer Syntex P2<sub>1</sub> wurden 3250 unabhängige Reflexe ( $2^\circ \leq 2\theta \leq 50^\circ$ ) gemessen (Mo- $K_\alpha$ , Graphit-Monochromator,  $\lambda$  71.069 pm). Die Messdaten wurden der Lorentz- und Polarisations-Korrektur unterworfen. Die Lösung der Struktur erfolgte durch Multan 80, die Verfeinerung der Nicht-Wasserstoffatome nach der Methode der kleinsten Quadrate mit der vollständigen Matrix (Syntex XTL; Atomformfaktoren für ungeladene Atome; teilweise isotrope, teilweise anisotrope Temperaturfaktoren). Die Wasserstoff-Parameter wurden während der Verfeinerung konstant gehalten.  $R_1 = 0.098$ ,  $R_2 = 0.089$  für 1481 Strukturfaktoren ( $F_0 = 4.2\sigma$ ). Die  $\text{CF}_3$ -Gruppe ist fehlgeordnet. Es wurden 6 halbbesetzte Fluor-Lagen verfeinert. Die Atomkoordinaten der Nicht-Wasserstoffatome sind in Tab. 4, wichtige Abstände und Winkel in Tab. 5 enthalten. Listen der Temperatur-Parameter, der Wasserstoff-Parameter und der beobachteten und der berechneten Struktur-faktoren können von den Autoren (U. Sch.) angefordert werden.

#### **Dank**

Wir danken Herrn Prof. Dr. E.O. Fischer, der Deutschen Forschungsgemeinschaft und dem Fonds der Chemischen Industrie für die Unterstützung dieser Arbeit.

#### **Literatur**

- 1 K.H. Dötzt, I. Pruskil, U. Schubert und K. Ackermann, Chem. Ber., zur Veröffentlichung eingereicht.
- 2 K.H. Dötzt und R. Dietz, Chem. Ber., 110 (1977) 1555.
- 3 H. Fischer, J. Mühlemeier, R. Märkl und K.H. Dötzt, Chem. Ber., 115 (1982) 1355.
- 4 K.H. Dötzt, I. Pruskil und J. Mühlemeier, Chem. Ber., 115 (1982) 1278.
- 5 Auszugsweise vorgetragen in Tübingen (Dozententagung, 25.3.1981), Marburg (21.5.1981), Karlsruhe (26.5.1981), Aachen (3.6.1981), München (15.6.1981), Basel (4.12.1981), Zürich (7.12.1981), Duisburg (9.12.1981) und Konstanz (15.12.1981).
- 6 K.H. Dötzt, J. Organometal. Chem., 140 (1977) 177.
- 7 Beim  $\alpha$ -verzweigten 1-Alkin IV konnte auf spektroskopischem Wege keine eindeutige Aussage getroffen werden.

- 8 K.H. Dötz, R. Dietz, A. v.Imhof, H. Lorenz und G. Huttner, *Chem. Ber.*, 109 (1976) 2033.
- 9 R.D. Fischer, *Chem. Ber.*, 93 (1960) 165.
- 10 IR (Hexan): 1971, 1964, 1911, 1902, 1882  $\text{cm}^{-1}$ .
- 11 D.W.J. Cruickshank, *Acta Cryst.*, 10 (1957) 504.
- 12 M. Breton-Lacombe, *Acta Cryst.*, 23 (1967) 1016.
- 13 Vgl. W.D. Wulff, P.-C. Tang und J. St. McCallum, *J. Am. Chem. Soc.*, 103 (1981) 7677.
- 14 Vgl. M.F. Semmelhack, *Symposium Metal-organic compounds in Organic Synthesis, 1982, Wageningen/Niederlande*
- 15 D. Rosenberg, J.W. de Haan und W. Drenth, *Rec. Trav. Chim. Pays-Bas*, 87 (1968) 1387.