

# Arsaphosphenyl- und Diphosphenyl-Komplexe von Chrom und Molybdän

Peter Jutzi\* und Udo Meyer

Fakultät für Chemie, Universität Bielefeld,  
Universitätsstraße, D-4800 Bielefeld

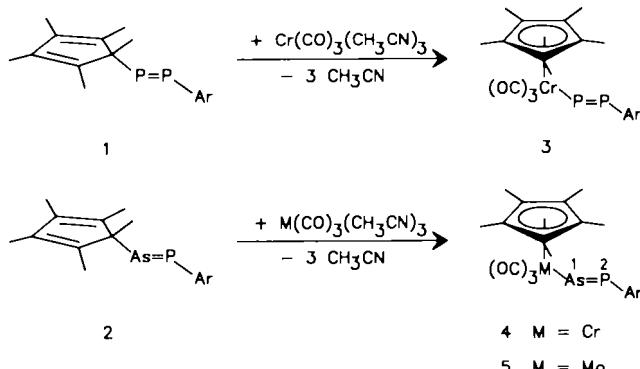
Eingegangen am 1. Oktober 1987

## Arsaphosphenyl and Diphosphenyl Complexes of Chromium and Molybdenum

The reaction of the (pentamethylcyclopentadienyl)(Cp\*)-substituted arsaphosphene  $\text{Cp}^*\text{As}=\text{PAr}$  (**2**, Ar = 2,4,6-tri-*tert*-butylphenyl) with  $\text{M}(\text{CO})_3(\text{CH}_3\text{CN})_3$  (M = Cr, Mo) in toluene affords the novel arsaphosphenyl complexes ( $\eta^5\text{-C}_5\text{Me}_5$ )(CO)<sub>3</sub>MAs = PAr (M = Cr: **4**; M = Mo: **5**) via a transfer of the Cp\* ligand from arsenic to the metal centre. The corresponding diphosphenyl complex ( $\eta^5\text{-C}_5\text{Me}_5$ )(CO)<sub>3</sub>CrP = PAr **3** is obtained analogously from  $\text{Cp}^*\text{P}=\text{PAr}$  **1** and  $\text{Cr}(\text{CO})_3(\text{CH}_3\text{CN})_3$ . The compounds were characterized by spectroscopic methods.

Die ersten Übergangsmetall-substituierten Diphosphene (Diphosphenylkomplexe) wurden kürzlich von Weber et al. beschrieben<sup>1)</sup>. Bisher sind solche Komplexe von Eisen, Ruthenium sowie Osmium und neuerdings auch von Mangan<sup>2)</sup> bekannt. Die Synthese erfolgt jeweils aus den entsprechenden (Disilylphosphido)-Komplexen und Dichlor(supermesityl)phosphan unter zweifacher Chlortrimethylsilan-Abspaltung. Die Phosphor-Phosphor-Doppelbindung wird also erst am Metallzentrum aufgebaut.

Unser Syntheseziel bestand darin, ausgehend von stabilen Cp\*-substituierten Arsaphosphenen oder Diphosphenen erstmals zu Arsaphosphenyl- bzw. zu neuen Diphosphenylkomplexen zu gelangen. Dabei soll der Pentamethylcyclopentadienyl-Ligand aufgrund der bekannten Labilität von Cp\*-Element-Bindungen<sup>3-5)</sup> vom Arsen bzw. Phosphor unter Erhalt der Element-Phosphor-Doppelbindung an ein Metallzentrum wandern. Als geeignete Ausgangsverbindungen erschienen das Diphosphen  $\text{Cp}^*\text{P}=\text{PAr}$  **1** und das Arsaphosphen  $\text{Cp}^*\text{As}=\text{PAr}$  **2** (Ar = Supermesityl = 2,4,6-Tri-*tert*-butylphenyl)<sup>6)</sup>.



Durch mehrtägiges Rühren von **1** und **2** mit Tris(acetonitril)tricarbonylchrom bzw. von **2** mit Tris(acetonitril)tricarbonylmolybdän in Toluol lassen sich die Komplexe **3-5** darstellen. Die in Lösung sehr empfindlichen Verbindungen wurden isoliert und durch ihre spektroskopischen Daten eindeutig charakterisiert. <sup>31</sup>P-NMR-Verschiebungen von 653.0 ppm für das stark entschirmte metallgebundene Phosphoratom in **3** und von 559.6 ppm für den

arylgebundenen Phosphor sowie eine Kopplungskonstante  $^1J = 610.1$  Hz liegen im Erwartungsbereich. Das gilt ebenso für die Phosphor-Resonanzen der Arsaphosphenylkomplexe **4** (608.2 ppm) und **5** (586.9 ppm). Die Hochfeldverschiebung beim Ersatz von Chrom durch Molybdän in **4** und **5** entspricht qualitativ dem Gang der Verschiebungen beim Ersatz von Eisen durch Ruthenium und Osmium in Diphosphenylkomplexen. Signifikant für eine Wanderung des C<sub>5</sub>Me<sub>5</sub>-Ringes zum Metallatom ist die Hochfeldverschiebung für die Ringkohlenstoffatome im <sup>13</sup>C-NMR-Spektrum. Die Verschiebungen ändern sich von 124.0 ppm in **1** auf 102.2 ppm in **3** und von 123.9 ppm in **2** auf 101.5 ppm in **4** bzw. 105.6 ppm in **5**. Schließlich belegt das Auftreten von je drei intensiven CO-Banden im IR-Spektrum das Vorliegen einer M(CO)<sub>3</sub>-Gruppe in den Verbindungen **3-5**.

Wir danken der Deutschen Forschungsgemeinschaft für die finanzielle Unterstützung dieser Arbeit. U. M. dankt dem Fonds der Chemischen Industrie für ein Promotionsstipendium.

## Experimenteller Teil

Alle Arbeiten wurden unter Feuchtigkeitsausschluß in Argonatmosphäre durchgeführt. — <sup>1</sup>H-, <sup>13</sup>C- und <sup>31</sup>P-NMR-Spektren: Bruker AM 300. — IR-Spektren: Beckman 4250. — Massenspektren: Varian 311 A.

*Tricarbonyl(η<sup>5</sup>-pentamethylcyclopentadienyl)/(2,4,6-tri-*tert*-butylphenyl)diphosphenylchrom (3):* 1.23 g **1** (2.78 mmol) und 960 mg  $\text{Cr}(\text{CO})_3(\text{CH}_3\text{CN})_3$  (3.70 mmol) werden in 15 ml Toluol 72 h gerührt. Die tiefrote Suspension wird i. Vak. zur Trockne eingeengt. Der Rückstand wird mit 10 ml Hexan portionsweise gewaschen und getrocknet. Ausb. 1.03 g (1.78 mmol, 61%), orangefarbenes Pulver, Schmp. 169 °C (Zers.). — <sup>1</sup>H-NMR ( $\text{C}_6\text{D}_6$ ): δ = 1.30 (9H, *p*-CMe<sub>3</sub>), 1.38 (15H, C<sub>5</sub>Me<sub>5</sub>), 1.70 (18H, *o*-CMe<sub>3</sub>), 7.64 (2H, Aryl). — <sup>13</sup>C{<sup>1</sup>H}-NMR ( $\text{CDCl}_3$ ): δ = 9.9 (C<sub>5</sub>Me<sub>5</sub>), 31.4 (CMe<sub>3</sub>), 34.0 (CMe<sub>3</sub>), 34.8 (CMe<sub>3</sub>), 38.6 (CMe<sub>3</sub>), 102.2 (C<sub>5</sub>Me<sub>5</sub>), 122.2 (CH-Aryl), 148.9 (Aryl), 152.1 (Aryl), 236.0 (br. CO), 244.8 (CO). — <sup>31</sup>P{<sup>1</sup>H}-NMR ( $\text{CDCl}_3$ ): δ = 559.6 (d,  $^1J_{\text{PP}} = 610.1$  Hz, P—Ar), 653.0 (d,  $^1J_{\text{PP}} = 610.1$  Hz, P—Cr). — IR (KBr): 1980 cm<sup>-1</sup> s, 1920 s, 1915 s (vCO). — MS/EI: *m/z* (%) = 578 (M<sup>+</sup>, 3.8), 550 (M<sup>+</sup> — CO, 6.0), 494 (M<sup>+</sup> — 3CO, 42.5), 438 (M<sup>+</sup> — 3CO — CMe<sub>3</sub>, 100).

$\text{C}_{31}\text{H}_{44}\text{CrO}_3\text{P}_2$  (578.6) Ber. C 64.35 H 7.66  
Gef. C 63.83 H 7.65

*Tricarbonyl(η<sup>5</sup>-pentamethylcyclopentadienyl)/(2,4,6-tri-*tert*-butylphenyl)arsaphosphen-1-yl/chrom (4):* 1.42 g **2** (2.92 mmol) und 970 mg  $\text{Cr}(\text{CO})_3(\text{CH}_3\text{CN})_3$  (3.74 mmol) werden in 15 ml Toluol 6 d gerührt. Die Aufarbeitung erfolgt in Analogie zu **3**. Ausb. 1.00 g (1.61 mmol, 55%), rotbraunes Pulver, Schmp. 183 °C (Zers.). — <sup>1</sup>H-NMR ( $\text{C}_6\text{D}_6$ ): δ = 1.33 (9H, *p*-CMe<sub>3</sub>), 1.39 (15H, C<sub>5</sub>Me<sub>5</sub>), 1.64 (18H, *o*-CMe<sub>3</sub>), 7.62 (2H, Aryl). — <sup>13</sup>C{<sup>1</sup>H}-NMR ( $\text{C}_6\text{D}_6$ ): δ = 9.7 (C<sub>5</sub>Me<sub>5</sub>), 31.6 (CMe<sub>3</sub>), 34.4 (CMe<sub>3</sub>), 34.9 (CMe<sub>3</sub>), 39.0 (CMe<sub>3</sub>), 101.5 (C<sub>5</sub>Me<sub>5</sub>), 122.3 (CH-Aryl), 149.4 (Aryl), 151.8 (Aryl), 236.8 (d,  $^3J_{\text{PC}} = 12.2$  Hz, CO), 244.6 (CO). — <sup>31</sup>P{<sup>1</sup>H}-NMR ( $\text{C}_6\text{D}_6$ ): δ = 608.2. — IR (KBr): 1975 cm<sup>-1</sup> s, 1917 s, 1908 s (vCO). — MS/EI: *m/z* (%) =

622 ( $M^+$ , 16.3), 594 ( $M^+ - CO$ , 2.2), 538 ( $M^+ - 3 CO$ , 56.6), 482 ( $M^+ - 3 CO - CMe_3$ , 100).

$C_{31}H_{44}AsCrO_3P$  (622.6) Ber. C 59.81 H 7.12  
Gef. C 60.35 H 7.52

*Tricarbonyl( $\eta^5$ -pentamethylcyclopentadienyl)[(2,4,6-tri-tert-butylphenyl)arsaphosphen-1-yl]molybdaün* (**5**): 1.61 g **2** (3.30 mmol) und 1.25 g  $Mo(CO)_3(CH_3CN)_3$  (4.12 mmol) werden in 15 ml Toluol 6 d gerührt. Die Aufarbeitung erfolgt in Analogie zu **3**. Ausb. 970 mg (1.46 mmol, 44%), dunkelrotes Pulver, Schmp. 183°C (Zers.). —  $^1H$ -NMR ( $CDCl_3$ ):  $\delta = 1.35$  (9H, *p*-CMe<sub>3</sub>), 1.41 (15H, C<sub>5</sub>Me<sub>5</sub>), 1.95 (18H, *o*-CMe<sub>3</sub>), 7.39 (2H, Aryl). —  $^{13}C\{^1H\}$ -NMR ( $CDCl_3$ ):  $\delta = 10.8$  (C<sub>5</sub>Me<sub>5</sub>), 31.5 (CMe<sub>3</sub>), 34.1 (CMe<sub>3</sub>), 34.8 (CMe<sub>3</sub>), 38.6 (CMe<sub>3</sub>), 105.6 (C<sub>5</sub>Me<sub>5</sub>), 121.9 (CH-Aryl), 148.8 (Aryl), 151.0 (Aryl), 226.2 (d,  $^3J_{PC} = 16.9$  Hz, Co), 236.2 (CO). —  $^{31}P\{^1H\}$ -NMR ( $CDCl_3$ ):  $\delta = 586.9$ . — IR (KBr): 1992 cm<sup>-1</sup> s, 1925 s, 1915 s (vCO). — MS/EI:  $m/z$  (%) = 638 ( $M^+ - CO$ , 12.2), 582 ( $M^+ - 3 CO$ , 10.2), 527 ( $M^+ - 3 CO - CMe_3$ , 44.5).

$C_{31}H_{44}AsMoO_3P$  (666.5) Ber. C 55.86 H 6.65  
Gef. C 55.72 H 6.61

#### CAS-Registry-Nummern

**1:** 111662-43-2 / **2:** 111662-44-3 / **3:** 111662-45-4 / **4:** 111662-46-5 / **5:** 111662-47-6 / Cr(CO)<sub>3</sub>(CH<sub>3</sub>CN)<sub>3</sub>: 16800-46-7 / Mo(CO)<sub>3</sub>(CH<sub>3</sub>CN)<sub>3</sub>: 15038-48-9

- 
- <sup>1)</sup> <sup>1a)</sup> L. Weber, K. Reizig, *Angew. Chem.* **97** (1985) 868; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **24** (1985) 865. — <sup>1b)</sup> L. Weber, K. Reizig, D. Bungardt, R. Boese, *Organometallics* **6**, (1987) 110.  
<sup>2)</sup> L. Weber, G. Meine, *Chem. Ber.* **120** (1987) 457.  
<sup>3)</sup> S. S. Keppie, M. F. Lappert, *J. Chem. Soc. A*, **1971**, 3216.  
<sup>4)</sup> <sup>4a)</sup> D. Gudat, E. Niecke, *J. Chem. Soc., Chem. Commun.* **1987**, 10. — <sup>4b)</sup> D. Gudat, E. Niecke, B. Krebs, M. Dartmann, *Chimia* **39** (1985) 277.  
<sup>5)</sup> <sup>5a)</sup> P. Jutzi, *Comments Inorg. Chem.* **6** (1987) 123. — <sup>5b)</sup> P. Jutzi, U. Meyer, B. Krebs, M. Dartmann, *Angew. Chem.* **98** (1986) 894; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **25** (1986) 919. — <sup>5c)</sup> P. Jutzi, U. Meyer, *J. Organomet. Chem.* **333** (1987) C 18.  
<sup>6)</sup> P. Jutzi, U. Meyer, *J. Organomet. Chem.* **326** (1987) C 6.

[275/87]