Journal of Organometallic Chemistry, 363 (1989) C12-C14 Elsevier Sequoia S.A., Lausanne – Printed in The Netherlands JOM 9750PC

Preliminary communication

$[Cp_2 Zr(CF_3 SO_3)(bipy)]^+CF_3 SO_3^-$, ein weiterer Cp₂ Zr^{IV}-Komplex mit der Koordinationszahl fünf

Ulf Thewalt * und Wiltraud Lasser

Sektion für Röntgen- und Elektronenbeugung der Universität Ulm, Albert-Einstein-Allee 11, D-7900 Ulm (B.R.D.)

(Eingegangen den 27. Dezember 1988)

Abstract

 $Cp_2Zr(CF_3SO_3)_2(THF)$ reacts with 2,2'-dipyridine to form the ionic complex $[Cp_2Zr(CF_3SO_3)(bipy)]^+CF_3SO_3^-$. An X-ray diffraction study confirms that the complex has a five-coordinate, bent metallocene structure.

In vielen Fällen existieren zu Verbindungen mit Cp_2Ti^{IV} -Einheiten isostrukturelle und auf gleichartigem Wege darstellbare Verbindungen mit Cp_2Zr^{IV} -Einheiten. Es gibt aber auch Fälle, in denen die zur Ti-Verbindung analog dargestellte Zr-Verbindung eine erhöhte Koordinationszahl aufweist. Ein Paar entsprechender Komplexe ist beispielsweise $Cp_2Ti(CF_3SO_3)_2/Cp_2Zr(CF_3SO_3)_2(THF)$ [1]. Die Aufweitung der Koordinationssphäre beim Zirkonium, gekoppelt mit dem Erreichen der 18-Elektronenkonfiguration, wird durch den vergleichsweise grösseren Kovalenzradius des Zr-Atoms ermöglicht.

 $[Cp_2Zr(CF_3SO_3)(bipy)]^+CF_3SO_3^-$ (1) ist ein weiterer fünffach koordinierter Cp_2Zr^{IV} -Komplex. Sein Ti-Analogon, $[Cp_2Ti(bipy)]^{2+}$ ($CF_3SO_3^-$)₂ ist seit kurzem bekannt [2]. 1 kann entsprechend den folgenden Gleichungen dargestellt werden; das Zwischenprodukt $Cp_2Ti(CF_3SO_3)_2$ (THF) braucht nicht isoliert zu werden.

 $Cp_2ZrCl_2 + 2 AgCF_3SO_3 + THF \xrightarrow{THF} Cp_2Zr(CF_3SO_3)_2(THF) + 2 AgCl$

$$Cp_2Zr(CF_3SO_3)_2(THF) + bipy \xrightarrow{THF} [Cp_2Zr(CF_3SO_3)(bipy)]^+ CF_3SO_3^- + THF$$

Eine Röntgenstrukturbestimmung ergibt die in Fig. 1 gezeigte Struktur des Komplexkations.

Die beiden Zr-N-Abstände sind innerhalb der Fehlergrenzen gleich lang. Dies überrascht etwas, weil üblicherweise das mittlere (dem N(2)-Atom entsprechende) Ligandatom deutlich enger am Zr-Atom gebunden ist als das flankierende (dem N(1)-Atom entsprechende) Ligandatom [3]. Die durch Zr, N(1) und N(2) definierte Ebene (Ebene I) weicht deutlich von der winkelhalbierenden Ebene zwischen den



Fig. 1. ORTEP-Darstellung des Komplexkations von 1. Ausgewählte Abstände [Å] und Winkel [°]: Zr-N(1), 2.398(9); Zr-N(2), 2.385(12); Zr-O(11), 2.228(7); Zr-Z(1) 2.22; Zr-Z(2), 2.21 (Z(1), Z(2): Zentren der C(21)- bzw. C(26)-Cp-Ringe); N(1)-Zr-N(2), 66.5(3)°; N(1)-Zr-O(11), 142.6(3)°; Z(1)-Zr-Z(2), 131.2°.

Cp-Ringen ab. Die Winkel (Ebene I)/(Ebene des C(21)Cp-Rings) und (Ebene I)/(Ebene des C(26)Cp-Rings) betragen 32° bzw. 20°. Das O(11)-Ligandatom liegt 0.24 Å ausserhalb der Ebene I. Wie im $[Cp_2Ti(bipy)]^{2+}$ -Kation sind auch im $[Cp_2Zr(bipy)(CF_3SO_3)]^+$ -Kation die beiden C₅N-Gruppen des bipy-Liganden gegeneinander verdrillt (6.1 bzw. 12.2°).

Experimentelles

Darstellung von $[Cp_2Zr(CF_3SO_3)(bipy)]^+CF_3SO_3^-(1)$. Eine Lösung von 0.73 g Cp₂ZrCl₂ (2.5 mmol) in 15 ml abs. THF wurde mit einer Lösung von 1.15 g AgCF₃SO₃ in 10 ml THF versetzt. Ausgefallenes AgCl wurde nach kurzem Rühren abfiltriert. Zum Filtrat wurde eine Lösung von 0.74 g 2,2'-Bipyridin (4.7 mmol) in 10 ml THF gegeben. Nach dem Überschichten der Reaktionslösung mit 6 ml Pentan kristallisierte 1 in Form farbloser Plättchen innerhalb von 24 h aus. Mitentstandene, ebenfalls farblose Kristallnadeln von Bipyridinium-trifluoromethansulfonat [4*] konnten unter dem Mikroskop weitgehend entfernt werden. Ausbeute 1.30 g (76%). Nach der Umkristallisation aus CH₂Cl₂ waren die Kristalle von 1 gross genug für eine Röntgenstrukturbestimmung. Analyse: Gef.: C, 40.42; H, 2.94; N, 4.56. C₂₂H₁₈F₆N₂O₆S₂Zr (675.72); ber.: C, 39.11; H, 2.69; N, 4.15%.

Röntgenkristallographie. Die Messungen erfolgten auf einem Philips-PW1100-Vierkreisdiffraktometer mit Mo- K_{α} -Strahlung (λ 0.71069 Å). Der Kristall war in ein Glasrörchen eingeschlossen. Monoklin, Raumgruppe $P2_1/c$; Z = 4; Gitterkonstanten: a 13.310(2), b 11.141(2), c 17.481(4) Å, β 103.60(2)°. D_m 1.76, D_x 1.781 g/cm³. Intensitätsdaten: Θ_{max} 25°; Lp-, aber keine Absorptionskorrektur; 4428 unabhängige Reflexe; die 2699 Reflexe mit $I > 0.4\sigma(I)$ für die weiteren Rechnungen benutzt. Struktur mittels Patterson-Methode gelöst [5]. R = 0.085, $R_w(F) = 0.080$; H-Atome nicht berücksichtigt. Weitere Einzelheiten zur Strukturbestimmung können beim Fachinformationszentrum Energie-Physik-Mathematik, D-7514 Eggenstein-

^{*} Die Literaturnummer mit einem Sternchen deutet eine Bemerkung in der Literaturliste an.

Leopoldshafen 2, unter Angabe der Hinterlegungsnummer CSD-53383, der Autoren und des Zeitschriftenzitats angefordert werden.

Dank. Diese Untersuchung wurde durch Sondermittel des Landes Baden-Württemberg im Rahmen des Schwerpunktprogramms "Strukturforschung" gefördert.

Literatur

- 1 U. Thewalt und W. Lasser, Z. Naturforsch. B, 38 (1983) 1501.
- 2 U. Thewalt und K. Berhalter, J. Organomet. Chem., 302 (1986) 193.
- 3 U. Thewalt, S. Klima und K. Berhalter, J. Organomet. Chem., 342 (1988) 303.
- 4 $[C_{10}H_9N_2]^+ CF_3SO_3^-$ wurde durch eine Röntgenstrukturbestimmung eindeutig identifiziert (R = 0.065); Kristalldaten: orthorhombisch, *Pbca*, Z = 8, Gitterkonstanten: *a* 26.704(6), *b* 12.706(3), *c* 7.497(2) Å.
- 5 SHELX-76 Programmsystem; G.M. Sheldrick, Göttingen, unveröffentlicht.