

dagegen *trans*-konfiguriert. Zusätzlich treten charakteristische Absorptionen des jeweiligen Liganden L auf.

4a ist der erste isolierbare Palladium(II)-Komplex mit koordiniertem Äther. Die bemerkenswerte Stabilität von **1–4** in festem Zustand zeigt die besondere Fähigkeit dieses Systems zur Bindung schwacher Lewis-Basen L an Palladium(II). Sie ist vermutlich auf die guten π -Akzeptoreigenschaften des Schwefels im RSO_2^- -Rest¹ zurückzuführen, welche zur Verminderung der Elektronendichte am Zentralion und somit zur Erhöhung von dessen Lewis-Acidität beitragen. Starken Basen gegenüber ist das System jedoch unbeständig und stabilisiert sich unter Abspaltung von Cl^- oder RSO_2^- .

Experimentelles

IR-Spektren: Beckman IR 12 Gitterspektrophotometer.

Sämtliche Arbeiten wurden in Schutzgasatmosphäre unter Verwendung getrockneter, N_2 -gesättigter Lösungsmittel durchgeführt.

Allgemeine Vorschrift für die Darstellung von **2–4**

Man rührt **1a, b** kurze Zeit bei 20 °C im entsprechenden Lösungsmittel, filtriert die abgeschiedenen

Kristalle (**D3**), wäscht sie mit Äther und trocknet i. Vak.

1. Natrium-acetonitril-bis(benzolsulfinato-S)-chloropalladat(II) (**2a**)
0,21 g (0,45 mmol) **1a** in 5 ml Acetonitril, Reaktionszeit 10 Min.
2. Natrium-acetonitril-chloro-bis(*p*-toluolsulfinato-S)-palladat(II) (**2b**)
0,30 g (0,61 mmol) **1b** in 4 ml Acetonitril, Reaktionszeit 3 Min.
3. Natrium-aceton-bis(benzolsulfinato-S)-chloropalladat(II) (**3a**)
0,30 g (0,65 mmol) **1a** in 5 ml Aceton, Reaktionszeit 4 Min.
4. Natrium-aceton-chloro-bis(*p*-toluolsulfinato-S)-palladat(II) (**3b**)
0,30 g (0,61 mmol) **1b** in 5 ml Aceton, Reaktionszeit 5 Min.
5. Natrium-bis(benzolsulfinato-S)-chloro-tetrahydrofuran-palladat(II) (**4a**)
0,29 g (0,62 mmol) **1a** in 5 ml THF, Reaktionszeit 10 Min.

Der Deutschen Forschungsgemeinschaft und dem Verband der Chemischen Industrie, Fonds der Chemischen Industrie, danken wir für die finanzielle Unterstützung dieser Arbeit.

Tab. II. Analysen und einige Eigenschaften der Sulfinato-Komplexe **2–4**.

| Verbindung | Zers.-P. [°C] | Summenformel (Molmasse) | Ausbeute [%] | Analysen [%] | | | | | |
|------------|------------------|---|-----------------|--------------|-------|------|------|-------|------|
| | | | | C | H | N | S | Cl | |
| 2a | 144 | $\text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{ClINaO}_4\text{PdS}_2$ (488,24) | 86 | Ber. | 34,44 | 2,68 | 2,87 | 13,13 | 7,26 |
| | | | | Gef. | 34,33 | 2,71 | 2,82 | 13,04 | 7,03 |
| 2b | 137 | $\text{C}_{16}\text{H}_{17}\text{ClINaO}_4\text{PdS}_2$ (516,29) | 60 | Ber. | 37,22 | 3,32 | 2,71 | 12,42 | 6,87 |
| | | | | Gef. | 36,41 | 3,32 | 2,39 | 12,27 | 7,16 |
| 3a | 135 | $\text{C}_{15}\text{H}_{16}\text{ClINaO}_5\text{PdS}_2$ (505,26) | 83 | Ber. | 35,66 | 3,19 | | 12,69 | 7,02 |
| | | | | Gef. | 34,18 | 2,61 | | 12,73 | 7,27 |
| 3b | 140 | $\text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{ClINaO}_5\text{PdS}_2$ (533,32) | 76 | Ber. | 38,29 | 3,78 | | 12,02 | 6,65 |
| | | | | Gef. | 37,00 | 3,59 | | 11,61 | 6,33 |
| 4a | — | $\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{ClINaO}_5\text{PdS}_2$ (519,29) | 87 | Ber. | 37,01 | 3,49 | | 12,35 | 6,83 |
| | | | | Gef. | 37,75 | 3,36 | | 12,20 | 7,00 |

¹ XV. Mitt.: I.-P. LORENZ, E. LINDNER u. W. REUTHER, Chem. Ber., im Erscheinen.

² S. E. LIVINGSTONE, J. Chem. Soc. **1957**, 5091.

³ R. A. WALTON, Spectrochim. Acta **21**, 1795 [1965]; J. REEDIJK u. W. L. GROENWALD, Recueil. Trav. Chim. Pays-Bas **87**, 1079 [1968]; G. BEECH, G. MARR u. S. J. ASHCROFT, J. Chem. Soc. (A) **1970**, 2903.

⁴ T. A. STEPHENSON, S. M. MOREHOUSE, A. R. POWELL, J. P. HEFFER u. G. WILKINSON, J. Chem. Soc. **1965**, 3632; T. A. STEPHENSON u. G. WILKINSON, J. Inorg. Nucl. Chem. **29**, 2122 [1967].

⁵ I.-P. LORENZ, E. LINDNER u. W. REUTHER, Z. Anorg. Allg. Chem. **414**, 30 [1975].

⁶ C. W. DUDLEY u. C. OLDHAM, Inorg. Chim. Acta **3**, 3 [1969].