NAPHTH- UND PENTACENCHINON-DERIVATE AUS ÜBER-GANGSMETALLKOMPLEXEN, VII. Mitteilung ¹⁾

Eugen Müller und Ernst Langer Chemisches Institut der Universität Tübingen

(Received in Germany 23 January 1970; received in UK for publication 9 February 1970)

Naphth- und Pentacenchinonderivate lassen sich in einfacher Weise aus Komplexen von geeigneten o-Di-in-ketonen mit Übergangsmetallen erhalten.

- 1. Thermische Zersetzung der Rhodiumkomplexe von o-Di-in-di-onen (I und IV)
- a) Rh-Komplex des o-Bis-[phenylpropinoyl]-benzols (I)

Erhitzt man den Rhodiumkomplex I in einer Schmelze von trans-Stilben auf 280 - 290 $^{\circ}$ C etwa 2,5 $^{\rm h}$, so erhält man nach üblicher chromatographischer Aufarbeitung einen gelben Stoff (II) vom Fp. 283 - 284 $^{\circ}$ C in 30%iger Ausbeute. Das Massenspektrum ergibt ein Molgewicht von 334. Im IR-Spektrum ist keine C \equiv C-Schwingungsbande mehr zu sehen, die intensive C=O-Bande liegt bei 1670 cm $^{-1}$. Das UV-Spektrum zeigt folgende Absorptionen: bei $\mathbf{v}=25,3.10^3$ cm $^{-1}$, $\log \epsilon=3,80;\,\mathbf{v}=33,7.10^3$ cm $^{-1}$, $\log \epsilon=4,51;\,\mathbf{v}=41,5.10^3$ cm $^{-1}$, $\log \epsilon=4,66$, Maxima. Diese spektroskopischen Daten sowie die analytischen Werte für C und H stehen mit der Konstitution von II als einem 6-Phenyl-naphthacenchinon-5, 12 in Übereinstimmung. Letztere Verbindung ist in der Literatur beschrieben $^{2)}$. Die Autoren geben denselben Fp. 283 - 284 $^{\circ}$ C und ein UV-Spektrum an, das mit dem UV-Spektrum von II völlig identisch ist. Ferner beschreiben die Autoren das Reaktionsprodukt von 6-Phenyl-naphthacenchinon-5, 12 mit Phenyllithium, wobei ein Diol III vom Fp. 230 - 231 $^{\circ}$ C entsteht. Die von uns mit unserer Verbindung II analog durchgeführte Reaktion führt zu demselben Diol vom Fp. 229 - 233 $^{\circ}$ C.

994 No.12

Die thermische Zersetzung von I läßt sich daher wie folgt formulieren:

Erhitzt man den Komplex ohne Lösungsmittel auf 280 - 290 °C, dann ist die Ausbeute an 6-Phenyl-naphthacenchinon-5, 12 sehr gering. Anthracen als "Lösungsmittel" liefert schlechtere Ergebnisse als trans-Stilben (16 % Ausbeute).

b) Rh-Komplex des 2, 3-Bis-(phenylpropinoyl)-naphthalins (IV)

Erwärmen des Rh-Komplexes IV in einer Schmelze von trans-Stilben auf 280 - 290 $^{\rm o}$ C, etwa 3 $^{\rm h}$, liefert analog wie unter a) beschrieben einen gelben Stoff V vom Fp. 303 - 305 $^{\rm o}$ C in 30% iger Ausbeute.

Spektrale Daten: $M^+ = 384$, IR: keine C=C-Schwingungsbande, dagegen C=O-Schwingung bei 1670 cm^{-1} ; UV: bei $\mathbf{v} = 24, 5$. 10^3 cm^{-1} , $\log \mathbf{\varepsilon} = 4, 25$; $\mathbf{v} = 33$. 10^3 cm^{-1} , $\log \mathbf{\varepsilon} = 5, 09$; $\mathbf{v} = 40, 5$. 10^3 cm^{-1} , $\log \mathbf{\varepsilon} = 4, 87$, finden sich Maxima. Das NMR-Spektrum zeigt nur aromatische Protonen bei $\mathbf{\tau} = 0, 97 - 2, 7$. Aufgrund der spektralen Ergebnisse wie der CH-Analytik sowie dem Vergleich mit dem unter a) beschriebenen II schlagen wir für V die Konstitution eines 5-Phenyl-pentacenchinon-6, 13 vor.

$$\begin{array}{c|c}
 & C_6^{H_5} \\
 & C_6^{H_5}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & 280 - 290 \, ^{\circ}\text{C} \\
 & V
\end{array}$$

2. Reaktionen instabiler Platin-(IV)-Komplexe von o-Di-in-di-onen

a) Umsetzung mit o-Bis-[phenylpropinoyl]-benzol (VI)

Schüttelt man VI mit PtCl₄ 5 Tage in Benzol bei Zimmertemperatur, so erhält man beim chromatischen Aufarbeiten einen gelben Stoff in 16 % Ausbeute. Fp., Misch-Fp., R_f-Wert, IRund UV-Spektrum sind mit den Werten der Substanz II identisch. Wir nehmen in Analogie zu früheren Versuchen ³⁾ an, daß der instabile Platinkomplex von VI unter intermediärer Bildung eines "Cyclobutadien"-derivates zerfällt. Letzterer erleidet eine 1,3-Wasserstoffverschiebung und "Anthracenisierung" der übrig bleibenden "meso"-Bindung, wobei sich das 6-Phenylnaphthacen-chinon-5,12 als stabiles Endprodukt bildet. Eine 1,3-Wasserstoffverschiebung muß man auch dann annehmen, wenn man für den "Übergang" die intermediäre Bildung eines Biradikals anstelle des Cyclobutadienderivates annimmt.

$$[VI + PtCl_4] \xrightarrow{-PtCl_4} \begin{bmatrix} \\ \\ \\ \\ \\ \end{bmatrix} \xrightarrow{C_6H_5} \begin{bmatrix} \\ \\ \\ \\ \end{bmatrix} \xrightarrow{C_6H_5} II$$

$$\begin{array}{c|c}
& C_6^{H_5} \\
& C_6^{H_5}
\end{array}$$

Eine Entscheidung über den Mechanismus soll späteren Versuchen vorbehalten bleiben.

b) Umsetzung mit 2, 3-Bis-[phenylpropinoyl]-naphthalin

Die gleiche Umsetzung, nunmehr mit dem 2,3-Bis-[phenylpropinoyl]-naphthalin und $PtCl_4$ liefert analog zu 2 a) einen gelben Stoff in 20 % Ausbeute. Fp., Misch-Fp., R_f -Wert, IR- und

UV-Spektrum sind mit der Substanz V identisch. Wir erhalten das 5-Phenyl-pentacen-chinon-6,13.

Weitere Versuche in verschiedenen Richtungen sind in Bearbeitung.

Wir danken dem Fonds der Chemie, der Stiftung Volkswagenwerk, der Deutschen Forschungsgemeinschaft, dem Wirtschaftsministerium Baden-Württemberg sowie der Direktion der BASF AG, Ludwigshafen/Rhein, für ihre Unterstützung.

<u>Literatur</u>

- 1) VI. Mitteilung: 2, 3-Bis-(phenylpropinoyl)-naphthalin, Eugen Müller und Ernst Langer, Tetrahedron Letters, im Druck.
- Ch. Dufraisse, A. Etienne und B. Rütimeyer, Compt. rend. 236, 241 (1953).
 A. Etienne u. B. Rütimeyer, Bull. Soc. Chim. France 23, 1595 (1956).
- Eugen Müller, Jürgen Heiß, Michael Sauerbier, Dieter Streichfuß und Rolf Thomas, Tetrahedron Letters 1968, 1195.