Chem. Ber. 108, 2541 - 2546 (1975)

Polyacetylenverbindungen, 236¹⁾

Weitere Acetylenverbindungen aus der Familie Pittosporaceae

Ferdinand Bohlmann* und Christa Zdero

Institut für Organische Chemie der Technischen Universität Berlin, D-1000 Berlin 12, Straße des 17. Juni 135

Eingegangen am 24. Januar 1975

Die Wurzelextrakte von vier weiteren Vertretern der Familie Pittosporaceae ergeben acht neue Acetylenverbindungen (3, 5, 6, 9, 11 und 13-15). Die Untersuchung bestätigt, daß Acetylenverbindungen für diese Familie typisch sind, und stützt die vermuteten verwandtschaftlichen Beziehungen zu Araliaceae und Umbelliferae.

Polyacetylenic Compounds, 236¹⁾ Further Acetylenic Compounds from the Family *Pittosporaceae*

The root extracts of four further representatives of the family *Pittosporaceae* yield eight new acetylenic compounds (3, 5, 6, 9, 11, and 13-15). The investigation establishes acetylenic compounds to be typical for this family and supports the proposed relationships to *Araliaceae* and *Umbelliferae*.

Vor einiger Zeit haben wir aus einem Vertreter der Familie Pittosporaceae, deren systematische Stellung von botanischer Seite sehr umstritten ist, mehrere Acetylenverbindungen isoliert, die auf eine wahrscheinliche Verwandtschaft mit den Araliaceen und Umbelliferen deuten²⁾. Es schien jedoch wünschenswert, dies durch weitere Untersuchungen zu stützen.

Die Wurzeln von Billardiera longifolia Labill., die zur zweiten Unterfamilie Billardiereae gehört, enthalten ebenfalls Falcarinon (1) und Falcarinol (2). Aus den oberirdischen Teilen isoliert man neben 1 eine weitere Verbindung mit dem typischen UV-Spektrum von 1³⁾. Alle Daten sind nur vereinbar mit der Konstitution 3.

Die Kettenlänge von 3, die aus dem NMR-Spektrum nicht eindeutig zu entnehmen ist, folgt aus dem Massenspektrum des Hydrierungsproduktes 4, während das MS von 3, wie in ähnlichen Fällen, keinen Molpeak aufweist.

Die Wurzeln von *Pittosporum undulatum* Vent. enthalten ebenfalls Acetylenverbindungen. Die unpolarere Substanz mit einem breiten UV-Maximum bei 342 nm zeigt im IR-Spektrum eine starke Acetylenbande bei 2175 cm⁻¹ und eine Bande für ein kreuzkonjugiertes Keton (1665 cm⁻¹). Das NMR-Spektrum erlaubt keine klaren Zuordnungen, da die Signale für neun olefinische Protonen nicht erster Ordnung interpretierbar sind.

^{1) 235.} Mitteil.: F. Bohlmann und J. Kocur, Chem. Ber. 108, 2149 (1975).

²⁾ F. Bohlmann und K. M. Rode, Chem. Ber. 101, 1889 (1968).

³⁾ F. Bohlmann, C. Arndt, H. Bornowski und K. M. Kleine, Chem. Ber. 94, 958 (1961).

$$H_2C = CHCO - [C \equiv C]_2 - CH_2CH = CHC_7H_{15}$$

$$H_2C = CHCH - [C \equiv C]_2 - CH_2CH = CHC_7H_{15}$$
 2
OH

$$\frac{H_{2}C = CHCO - [C \equiv C]_{2} - CH_{2}CH = CHCH_{2} - [CH_{2}]_{6} - CH_{2}OCOCH_{3}}{Cis m 7.98} = \frac{16.02}{(J = 6.5)}$$

$$\frac{H_{2}C = CHCO - [C \equiv C]_{2} - CH_{2}CH = CHCH_{2} - [CH_{2}]_{6} - CH_{2}OCOCH_{3}}{Cis m 7.98} = \frac{16.02}{(J = 6.5)}$$

$$\frac{H_{2}}{C_{2}H_{3}CO - [CH_{2}]_{15} - OAc} = \frac{4}{M^{+} m/e} = \frac{326}{326} (3\%)$$

$$\frac{-C_{2}H_{3}CO}{-H_{3}C = C = O}$$

$$\frac{-C_{2}H_{3}CO}{57(91)} = \frac{16.02}{43(100)}$$

Das Massenspektrum ergibt die Summenformel $C_{15}H_{18}O$, entsprechend erhält man bei der Hydrierung n-Pentadecan-3-on, so daß ein Keton mit einer Dreifach- und vier Doppelbindungen vorliegen muß, wobei jedoch die Anordnung nicht klar ist. Mit Boranat erhält man zwei Alkohole mit dem charakteristischen UV-Spektrum von Enindienen⁴, die mit Mangandioxid das Ausgangsketon sowie eine Dihydroverbindung liefern. Das zweite Keton zeigt im NMR-Spektrum das Vorliegen eines Äthylketons, während die Reduktionsprodukte für die -CH(OH)-Gruppen ein Triplett bei $\tau = 5.41$ (J = 5 Hz) und ein Quartett bei 5.97 (J = 6 Hz) zeigen.

Diese Tatsachen sind nur vereinbar mit der Partialstruktur A für das natürliche Keton:

Die Anordnung des gesamten Chromophors ergibt sich aus dem NMR-Spektrum des Ketons unter Zusatz von Eu(fod)₃. Obwohl nicht alle olefinischen Signale 1. Ordnung interpretierbar sind, erkennt man ein dd 3.35 (1) (J = 15 + 10 Hz), das offenbar wenig zu tiefen Feldern verschoben worden ist und nur dem β -Proton einer Indien-Gruppe zugeordnet werden kann:

⁴⁾ F. Bohlmann, K. M. Kleine und H. Bornowski, Chem. Ber. 98, 369 (1965).

$$R - CH = CH - C \equiv C - C = C - CH = CH - R'$$

$$H_{\beta}$$

Das ist jedoch nur mit der Annahme vereinbar, daß R' nicht der Vinylketon-Rest ist, da sonst eine deutliche Verschiebung zu beobachten sein müßte. Somit muß dem Naturstoff die Konstitution 5 zukommen. Die Konfigurationen der Doppelbindungen folgen aus den entsprechenden IR-Banden (990 und 960 cm⁻¹). Den Reaktionsprodukten aus 5 kommen somit die Konstitutionen 6–8 zu. 6 haben wir ebenfalls aus den Wurzeln isoliert. Beim Erwärmen von 6 in Methanol mit Schwefelsäure erhält man erwartungsgemäß eine Verbindung mit dem typischen UV-Spektrum eines Dienindiens, was erneut die Anordnung der Doppelbindungen bestätigt.

NMR-Signale von 5 nach Zusatz von 0.2 mol Eu(fod)₃ (bezogen auf 5), τ-Werte, TMS als innerer Standard

1c-H d(br) 3.72(J = 10 Hz); 1t- und 2-H m 2.2 - 2.6; 4-H d 2.12(J = 15); 5-H dd 1.69(J = 15 + 2); 8-H dd 4.39(J = 15 + 2); 9-H dd 3.35(J = 15 + 10); 10- und 11-H m 3.9 - 4.3; 12-H dt 7.80(J = 7 + 7); 13- und 14-H m 8.6; 15-H t(br) 9.10(J = 6)

OH

$$H_3CCH_2-C-CH=CHC\equiv C-[CH=CH]_2-[CH_2]_3-CH_3$$
 $H_3CCH_2-C-CH=CHC\equiv C-[CH=CH]_2-[CH_2]_3-CH_3$
 $H_3CCH_2-CH=CHC\equiv CHC=CHCH=CHCH_2-[CH_2]_2-CH_3$

Im Anschluß an 6 eluiert man in sehr kleiner Menge ein nicht trennbares Gemisch von zwei Hydroxyacetaten, bei denen es sich nach dem UV-Spektrum ebenfalls um Enindiene handelt. Nach Mangandioxid-Oxidation erhält man zwei durch Dünnschichtchromatographie trennbare Ketone, die sich in den massenspektroskopisch ermittelten Summenformeln um zwei H-Atome unterscheiden. Das NMR-Spektrum der Alkohole zeigt im

unteren Bereich bis auf ein Quartett bei 5.95 (J = 6 Hz) nur nicht interpretierbare Multipletts. Daraus folgt jedoch, daß auch die O-Acetat-Gruppe allylisch stehen muß. Demnach handelt es sich wahrscheinlich um Acetate von 6 bzw. 7, die in 12-Stellung noch eine OH-Gruppe tragen:

Die Wurzeln von Pittosporum tobira (Thunb.) Ait. enthalten ebenfalls 5 und 6 sowie in sehr kleiner Menge ein schwer trennbares Gemisch von drei Kohlenwasserstoffen. Die spektroskopischen Daten sind nur vereinbar mit den Konstitutionen 13-15:

$$H_3C - [CH = CH]_2 - C \equiv CCH = CHC_6H_{13} \quad 13$$

$$treas, treas$$

$$H_3C - [CH = CH]_2 - C \equiv C[CH = CH]_2CH_2CH_2CH_2CH_3 \quad 14$$

$$treas, treas$$

$$H_3C - [CH = CH]_2 - C \equiv CCH_2CH = CHCH_2CH_2CH_2CH_3 \quad 15$$

Bei 14 und 15 handelt es sich um Dihydro-Derivate von bereits aus P. buchanii isolierten Kohlenwasserstoffen 2). Eine dem Kohlenwasserstoff 14 entsprechende C_{13} -Verbindung haben wir aus Äthusa cynapium L. isoliert 5). Die spektroskopischen Daten stimmen weitgehend mit denen von 14 überein.

Auch die Wurzeln von Pittosporum crassifolium Banks et Soland enthalten 5 und 6. Damit zeigt sich, daß die bisher untersuchten Vertreter der Familie Pittosporaceae relativ ähnliche Verbindungen enthalten, wobei das Vorwiegen von C₁₅-Acetylenver-

⁵⁾ F. Bohlmann, L. Fanghänel, M. Wotschokowsky und J. Laser, Chem. Ber. 101, 2510 (1968).

bindungen charakteristisch ist. Die bereits früher diskutierten verwandtschaftlichen Beziehungen²⁾ zu den Familien Araliaceae und Umbelliferae werden dadurch weiter gestützt.

Der Deutschen Forschungsgemeinschaft und dem ERP-Sondervermögen danken wir für die Förderung der Arbeit.

Experimenteller Teil

UV: Beckman DK 1, Äther. IR: Beckman IR 9, CCl₄. NMR: Varian HA 100, CCl₄, TMS als innerer Standard, τ -Werte. MS: Varian MAT 711 mit Datenverarbeitung, Direkteinlaß, 70 eV. Für die Säulenchromatographie (SC) verwandte man SiO₂ (Akt.-St. II) und für die Dünnschichtchromatographie (DC) SiO₂ PF 254. Als Laufmittel dienten Äther/Petroläther (30 – 60 °C) (= $\mbox{\ensuremath{A}}/\mbox{\ensuremath{P}}\mbox{\ensuremath{A}}$)-Gemische. Die frisch zerkleinerten Pflanzenteile extrahierte man bei 25 °C mit $\mbox{\ensuremath{A}}/\mbox{\ensuremath{P}}\mbox{\ensuremath{A}}$ (1:2), chromatographierte den erhaltenen Extrakt zunächst grob und zerlegte die erhaltenen Fraktionen nach Digerieren mit Methanol zur Abtrennung gesättigter langkettiger Verbindungen durch DC. Bereits bekannte Substanzen identifizierte man durch UV-, IR- und NMR-Spektren. Die Kettenlängen bestimmte man durch MS der perhydrierten Verbindungen.

Billardiera longifolia Labill. 61: 150 g Wurzeln ergaben 60 mg 1 und 70 mg 2. 1.5 kg oberirdische Teile lieferten 5 mg 1 und 20 mg 3 (Ä/PÄ 1: 10).

1-Acetoxyoctadeca-9c,17-dien-12,14-diin-16-on (3): Farbloses Öl. — IR: $C \equiv C$ 2240; OAc 1745, 1245; CO 1655; $CH = CH_2$ 1610, 990 cm⁻¹. — MS: M^+ m/e-. — UV: $\lambda_{max} = 292$, 274, 260 nm ($\epsilon = 9200$, 10500, 6300).

3 mg 3 in 5 ml Äther hydrierte man in Gegenwart von 20 mg Palladium auf Bariumsulfat (5 proz.). Man erhielt ein farbloses Öl. – MS: M^+ m/e 326.2821 (3%) (ber. für $C_{20}H_{38}O_3$ 326.2821).

Pittosporum undulatum Vent. 6): 900 g Wurzeln ergaben 15 mg 5 (Ä/PÄ 1:10), 100 mg 6 (Ä/PÄ 1:3)und 2 mg eines Gemisches von 9 und 11 (Ä/PÄ 1:2).

Pentadeca-1,4t,8t,10t-tetraen-6-in-3-on (5): Gelblich gefärbtes Öl. – IR: $C \equiv C$ 2175; CO 1665; C = C 1635, 1620, 1600, 1575; trans,trans- $[CH = CH]_2$ 990; trans-CH = CH 960 cm⁻¹. – UV: $\lambda_{max} = 342 \text{ nm}$ ($\epsilon = 22000$). – MS: M⁺ m/e 214.135 (33%) (ber. für $C_{15}H_{18}O$ 214.136); – $C_{2}H_{5}$ 185 (7); – $C_{3}H_{7}$ 171 (100); – $C_{4}H_{9}$ 157 (24); $C_{9}H_{7}^{+}$ 115 (61).

3 mg 5 hydrierte man wie oben und erhielt 3 mg n-Pentadecan-3-on. — MS: M^+ m/e 226.230 (7%) (ber. für $C_{15}H_{30}O$ 226.230); — C_2H_5 197 (71); Mc Lafferty $CH_3CH_2C(OH) = CH_2$] † 72 (100).

12 mg 5 in 3 ml Methanol versetzte man mit 25 mg NaBH₄. Nach 5 min zersetzte man mit verd. Schwefelsäure, nahm in Äther auf und reinigte durch DC (Ä/PÄ 1:3). Das nicht getrennte Gemisch von 6 und 7 rührte man in 5 ml Äther 15 min mit 100 mg MnO₂. Nach DC (Ä/PÄ 1:3) erhielt man 4 mg 5, 2 mg 8 und 3 mg 7.

Pentadeca-4t,8t,10t-trien-6-in-3-ol (7): Farbloses Öl. – IR: C≡C 2200; OH 3620 cm⁻¹. – UV: $\lambda_{\text{max}} = 311$, 295 nm (ε = 32500, 35700). – MS: M⁺ m/e 218.167 (ber. für C₁₅H₂₂O 218.167).

Pentadeca-4t,8t,10t-trien-6-in-3-on (8): Gelblich gefärbtes Öl. – IR: C ≡ C 2180; CO 1700, 1680; C = C 1640, 1602, 1578, 990, 962 cm⁻¹. – UV: λ_{max} = 329 nm. – MS: M + m/e 216.152 (37%) (ber. für C₁₅H₂₀O 216.151); – C₂H₅ 187 (10); – C₃H₇ 173 (100); 187 – CO 159 (31).

Pentadeca-1,4t,8t,10t-tetraen-6-in-3-ol (6): Farbloses Öl. – IR: OH 3620; C=C 2200; C=C 1630, 1000, 970, 935 cm⁻¹. – UV: $\lambda_{max} = 311, 295$ nm (ε = 33000, 36000). – MS: M⁺ m/e 216.151

⁶⁾ Aus Samen vom Botanical Garden Tasmania, Australien.

(6%) (ber. für $C_{19}H_{20}O$ 216.151); $-CH = CH_2$ 189 (38); 189 -CO 161 (40); $C_9H_{11}^+$ 119 (100); 119 -2H 117 (95).

10 mg 6 rührte man in 5 ml Äther 15 min mit 100 mg MnO₂ und erhielt nach DC (Ä/PÄ 1:10) 6 mg 5. 2 mg 6 in 1 ml CH₃OH und 0.2 ml H₂SO₄ erwärmte man 15 min auf 60°C und erhielt eine Verbindung mit UV-Maxima bei 338, 315 nm.

3-Acetoxypentadeca-1,4t,8t,10t-tetraen-6-in-12-ol (9) und 3-Acetoxypentadeca-4t,8t,10t-trien-6-in-12-ol (11): Farbloses, nicht trennbares Gemisch. — IR: OH 3600; OAc 1745, 1240; trans,trans-[CH=CH]₂ 995; trans-CH=CH 960 cm $^{-1}$. — MS: M* m/e 274.157 und 276.172 (ber. für $C_{17}H_{22}O_3$ 274.157 und für $C_{17}H_{24}O_3$ 276.173). Das Gemisch (1.5 mg) rührte man in 5 ml Äther 30 min mit 50 mg MnO₂ und trennte die Reaktionsprodukte durch DC (Ä/PÄ 1: 3). Man erhielt ca. je 0.5 mg 10 und 12.

3-Acetoxypentadeca-1,41,8t,10t-tetraen-6-in-12-on (10): Farbloses Öl. – UV: 330 nm. – IR: $C \equiv C$ 2180; OAc 1748, 1240; CO 1685, 1670; trans.trans-[CH=CH]₂ 990; trans-CH=CH 962 cm⁻¹. – MS: M* m/e = 272.140 (7%) (ber. für $C_{17}H_{20}O_3$ 272.141); – $CH_2 = C = O$ 230 (8); 230 – C_3H_7CO 159 (22); CH_3CO^* 43 (100).

3-Acetoxypentadeca-4t,8t,10t-trien-6-in-12-on (12): Farbloses Öl. – UV: 330 nm. – IR: $C \equiv C$ 2180; OAc 1746, 1240; CO 1685, 1670; trans,trans-[CH = CH]₂ 990; trans-CH = CH 960 cm⁻¹ – MS: M* m/e 274.157 (16%) (ber. für $C_{17}H_{22}O_3$ 274.157); – $CH_2 = C = O$ 232 (18); 232 – COC H, 161 (40); CH₃CO* 43 (100).

Pittosporum tobira (Thunb.) Ait. 7: 250 g Wurzeln ergaben 3 mg 13, 2 mg 14 und 3 mg 15 (PÄ) sowie 50 mg 5 und 75 mg 6.

Pentadeca-2t,4t,8t-trien-6-in (13): Farbloses Öl. – UV: $\lambda_{max} = 310$, 294 nm. – IR: C = C 2200; trans,trans-[CH = CH]₂ 990; trans-CH = CH 955 cm⁻¹. – MS: M⁺ m/e 202.171 (ber. für $C_{15}H_{22}$ 202.172); – $C_{5}H_{11}$ 131. – NMR: d(br) 8.21 (3) (J = 6.5 Hz) ($H_{3}CCH =$), olefin. H m 3.5 – 4.6 (6), = CH CH_{2} m 7.9 (2), [CH₂]₄CH₃ m 8.65 (8), t(br) 9.07 (3) (J = 6).

Pentadeca-2t,4t,8t,10t-tetraen-6-in (14): Farbloses, nicht völlig rein erhaltenes Öl. – UV: $\lambda_{\text{max}} = 338$, 316, (304) nm. – IR: $C \equiv C$ 2200; trans,trans- $[CH = CH]_2$ 990 cm⁻¹. – NMR: $H_3C[CH = CH]_2C \equiv C[CH = CH]_2C_4H_9$ d(br) 8.21 (3) (J = 6.5 Hz), m 3.5 – 4.6 (8), m 7.95 (2), m 8.65 (4), t(br) 9.08 (3) (J = 6 Hz). – MS: M⁺ m/e 200.157 (ber. für $C_{15}H_{20}$ 200.156).

Pentadeca-2t,4t,9c-trien-6-in (15): Farbloses, nicht völlig frei von 14 erhaltenes Öl. – UV: $\lambda_{max} = 277,264 \text{ nm.} - \text{IR}: C \equiv C 2200; trans,trans-[CH = CH]_2 990 \text{ cm}^{-1}. - \text{NMR}: d(br) 8.22 (3) (J = 6.5 Hz) (H₃CCH =), olefin. H m 3.5-4.6 (6), <math>\equiv CCH_2CH = \text{m} 6.98 (2), = CH - CH_2 - \text{m} 7.95 (2). - \text{MS}: M^+ m/e 202.172 (ber. für C_{1.5}H_{2.2} 202.172); - C₄H₉ 145.$

Pittosporum crassifolium Banks et Soland 8): 30 g Wurzeln lieferten 6 mg 5 und 15 mg 6.

⁷⁾ Aus Samen vom Botanischen Garten Oulu, Finnland.

⁸⁾ Aus Samen vom Botanischen Garten Straßburg, Frankreich.