144. Diterpenoide Drüsenfarbstoffe: Coleone S und T aus *Plectranthus* caninus ROTH (*Labiatae*), ein neues Diosphenol/trans-A/B-6,7-Diketon-Paar aus der Abietanreihe

von Shigenobu Arihara, Peter Rüedi und Conrad Hans Eugster

Organisch-chemisches Institut der Universität Zürich, Rämistrasse 76, CH-8001 Zürich (7. III. 77)

Leaf-gland Pigments: Coleons S and T from *Plectranthus caninus* ROTH (*Labiatae*), New Hydroquinones of the Abietane Series with a Diosphenol/trans-A/B-6,7-Diketone Structure.

Summary

Coleons S and T were isolated from the more polar fractions from extracts of the above mentioned plant. Coleon S, $C_{20}H_{26}O_6$, has been shown to have structure 1a, and coleon T, $C_{20}H_{26}O_6$, structure 2.

Vor einiger Zeit haben wir über Isolierung und Strukturaufklärung der Coleone M, N, P, Q, R und Barbatusin aus den farblosen Fraktionen von *Plectranthus caninus* Roth berichtet [1]. Es handelt sich um Diterpene der Abietanreihe mit *spiro*-Cyclopropyl-cyclohexendion-Struktur. Unter den gefärbten Inhaltsstoffen wurde zuerst (E)-Kaffeesäureester von Dopaldehyd-(Z)-enol identifiziert [2]. Über weitere Farbstoffe wird im folgenden berichtet.

Durch mehrfache Chromatographie an Sephadex LH-20, Amberlite XAD-2 und Kieselgel wurde aus den sehr polaren, farbstoffhaltigen Fraktionen das sehr labile Diosphenol/Diketon-Paar Coleon S (1a) und Coleon T (2) in geringer Menge rein isoliert. Beide Verbindungen tautomerisieren sich in Lösung sehr leicht und konnten bis jetzt nicht kristallisiert werden.

Coleon S (1a), $C_{20}H_{26}O_6$ (M^+ 362), ist ein gelber Lack und isomer mit Coleon C [3]. Nach UV./VIS.- [3] und 1H -NMR.-Spektren (Aceton-d₆) liegt ein Diosphenol vor. Die Signale bei 1,34 (d, J=7 Hz, 6H), 1,40, 1,56 und 1,74 ppm (je s, je 3H) zeigen fünf Methylgruppen am Abietanskelett an. Der Unterschied in der chemischen Verschiebung ($\Delta\delta=0,16$ ppm) der beiden CH₃-Gruppen an C (4) weisen der noch nicht zugeordneten Hydroxylfunktion C (3)-Stellung zu; vgl. Coleon L [4]. Der Kurvenverlauf des CD.-Spektrums ist identisch mit demjenigen von Coleon C [3], Coleon H [5] und ähnlichen Diosphenolen [4], was die «normale» Abietankonfiguration beweist.

Acetylierung¹) von **1a** liefert das Tetraacetat **1c**, $C_{28}H_{34}O_{10}$ (M^+ 530) als hellgelbe Kristalle vom Smp. 144,0–144,7° [IR.: 1780, 1731 und 1634 cm⁻¹; ¹H-NMR.

¹⁾ Pyridin/Acetanhydrid 2:1, RT., 15 Std.

(CDCl_{2.7.2} 2,11 (s, 3 H), 2,29 (s, 6 H), 2,34 (s, 3 H), 4,85 ($d \times d$ -artiges m, $w_{1/2} \approx 11$ Hz, H–C(3)) und 13,37 ppm (cheliertes OH an C(14))].

Coleon T (2). $C_{20}H_{26}O_6$ (M^+ 362), ist ein rotoranger Lack, welcher nach UV./ VIS.-, CD.- [6], IR.-Spektren (1728 cm⁻¹) und ¹H-NMR.-Daten (3,14 ppm (s, H-C(5)) in Aceton-d₆) sowie Acetylierungsexperimenten das zu **1a** tautomere trans-A/B-6,7-Diketon ist.

Milde Acetylierung²) von **2** liefert das Diacetat **1b**, $C_{24}H_{30}O_8$ (M^+ 446), als zitronengelbes Öl [IR.: 1780, 1634 cm⁻¹; ¹H-NMR. (CDCl₃): 2,29 (s, 6H), 3,61 ($d \times d$, $w_{1/2} \approx 11$ Hz, H–C(3)) und 13,10 ppm (s, cheliertes OH an C(14))]. Unter energischeren Acetylierungsbedingungen¹) entstehen nebeneinander das Tetraacetat **1c** und das Pentaacetat **1d**, $C_{30}H_{36}O_{11}$ (M^+ 572), letzteres als farblose Prismen vom Smp. 214,1–215,2° [IR.: 1780, 1767, 1726 und 1670 cm⁻¹; ¹H-NMR. (CDCl₃): 2,11, 2,39 (je s, je 3 H), 2,32 (s, 9 H) und 4,82 ppm ($d \times d$ -artiges m, $w_{1/2} \approx 12$ Hz, H–C(3))].

Die Konfiguration an C(3) kann, wie wir vor kurzem festgestellt haben [4], nicht aus den Halbwertsbreiten der Signale der Oxymethinprotonen abgeleitet werden. Sie ergibt sich jedoch aus der Umwandlung von 1c und 2 nach [6] in das cis-A/B-6,7-Diketon 3 [$C_{20}H_{26}O_6$ (M^+ 362); tiefroter Lack; IR.: 1714 cm⁻¹; ¹H-NMR. (Aceton-d₆): 0,62 ppm (s, a-H₃C(18))]. PISS.³)-Experimente (vgl. [4]) mit 3 zeigten dann völlig eindeutig die β -Stellung von HO-C(3).

Schema

Schema

Schema

Schema

Schema

Schema

Schema

Ia
$$R^1 = R^2 = R^3 = H$$

b $R^1 = COCH_3, R^2 = R^3 = H$

c $R^1 = R^2 = COCH_3, R^3 = H$

d $R^1 = R^2 = R^3 = COCH_3$

1a und 2 tautomerisieren sich in Lösung wesentlich leichter als alle bisher von uns untersuchten Diosphenol/Diketon-Paare (vgl. auch [4]). So sind nach Aufnahme der 1 H-NMR.-Spektren von 1a in Pyridin- d_{5} und darauffolgendem sofortigem Eindampfen im Vakuum bei Raumtemperatur und erneuter Messung in Aceton- d_{6} die Signale des trans-A/B-6,7-Diketons 2 [1,14 $(s, \beta$ -H₃C(19)) und

²⁾ CHCl₃/Pyridin/Acetanhydrid 12:3:1, 0°, 30 Min.

³⁾ Pyridin-induced-solvent shifts.

3,14 ppm (s, a-H-C(5))] deutlich sichtbar (ca. 25-30% Diketon). Coleon S ist somit 3β ,6,11,12,14-Pentahydroxy-abieta-5,8,11,13-tetraen-7-on $(1a)^4$) und Coleon T ist 3β ,11,12,14-Tetrahydroxy-abieta-8,11,13-trien-6,7-dion (2).

Die Coleone S und T sind die ersten aus Coleus- und Plectranthus-Arten isolierten polyhydroxylierten Abietanoide mit intakten Methylgruppen. Genuines Produkt ist wohl Coleon T, aus dem sich das Diosphenol schon bei schonender Aufarbeitung bilden kann.

Wir danken dem Schweizerischen Nationalfonds zur Förderung der wissenschaftlichen Forschung (Gesuche Nr. 2.434.71 und 2.129-0.74) für die Unterstützung dieser Arbeit, Herrn Prof. M. Hesse und Mitarbeitern für Massenspektren, Herrn H. Frohofer und Mitarbeiterinnen für 1R.-Spektren, Herrn J. D. Supthut, Leiter der Städtischen Sukkulentensammlung Zürich, für Anzucht von Stecklingen.

Experimenteller Teil

- l. Allgemeines. Spektraldaten wie in [4]. Präparative Flüssigkeitschromatographie unter Druck an einer Fertigsäule Kieselgel 60 (Merck) mit Kolbenpumpe Typ PMP-Duo-50 (Ismatec AG, Zürich). Präparative Schichtchromatographie an Kieselgel 60 PF $_{254}$ (Merck) und Fertigfolien (Macherey, Nagel), SIL N-HR/UV $_{254}$ (20 × 20 cm).
- 2. Isolierung der Coleone S (1a) und T (2). 250 g luftgetrocknete Blätter und Stengel von Plectranthus caninus ROTH 2 Std. bei RT. in Äther stehen gelassen, erhaltene Lösung eingedampft, Rückstand in Petroläther/Benzol 1:1 aufgenommen und im Scheidetrichter mit 40proz. wässerigem Äthanol wiederholt extrahiert. Diese Extrakte schonend eingedampft und Rückstand an Sephadex LH-20 (Säule 2×10 cm) mit Methylenchlorid/Hexan 6:1 chromatographiert. Dabei werden alle spiro-Coleone (vgl. [1]) sowie Chlorophyllderivate ausgewaschen. Die haften gebliebenen polaren Farbstoffe anschliessend durch Zugabe von Aceton eluiert. Erneute Chromatographie an Kieselgel mit Toluol/Aceton 7:3 (Säule 4×12 cm) ergab eine weniger polare, gelbe (Coleon S (1a)) und eine stärker polare, orange Hauptzone (Coleon T (2)). Isolierung durch Zerschneiden, Eluierung mit Äther/Aceton und Nachreinigung der polareren orangen Zone an wenig Kieselgel mit Äther (Säule 1×3 cm) ergab 15 mg Coleon (2), oranger Lack, nach DC. einheitlich (Kieselgel, Chloroform/Methanol 9:1, Rf 0,3, oder Toluol/Essigester 3:2, Rf 0,2). Die Coleon-S-Zone konnte erst nach mehrfacher Chromatographie rein erhalten werden (Kieselgel, Äther/Aceton 1:1 (Säule 4×12 cm), erneute Chromatographie der gelben Hauptkomponenten an einer Kieselgel-Fertigsäule mit Chloroform/Methanol 9:1 (1,2 atü) und DC.-Trennung an Kieselgel-Fertigfolien mit Chloroform/Methanol 49:1). Aus der leuchtend gelben Hauptzone (Rf 0,4) wurden schliesslich 4 mg Coleon S (1a) als intensiv gelber Lack erhalten. Die Verbindung ist in Lösung labil und lagert sich rasch in Coleon T (2) um (DC.-Kontrolle, UV./VIS.- und ¹H-NMR.-Spektren). In einem anderen Isolierungsverfahren⁵) wurde die Hypophase (s. oben) aus 200 g Pflanzenmaterial in 40proz. wässerigem Äthanol direkt auf Amberlite XAD-2 (100-200 μ , Säule 4×10 cm, vgl. [2]) aufgezogen und mit demselben Lösungsmittel gewaschen. Adsorbierter roter Farbstoff mit 43proz. wässerigem Äthanol eluiert (50 mg). Nach Lösen in wenig Aceton und Ausfällen mit Hexan erhielt man 30 mg Coleon T (2), gelboranges amorphes Pulver, Smp. 113-114° (Zers.), einheitlich nach DC. (vgl. oben). Das Diosphenol 1a wurde unter diesen Bedingungen nicht beobachtet.
- 3. Spektraldaten. Coleon S (1a). UV./VIS. (Äther): 261 (4,02), 287 (3,98), 332 (3,81), 385 (3,96). IR. (KBr): 3380, 2940, 2880, 1624, 1600, 1570, 1451, 1300, 1265, 1174, 1115, 1060, 1045, 1018, 972, 941, 904, 817, 782. CD. (Dioxan, c=0.288 mg/ml, d=5 mm): 267 Sch. (+5,15), 280 (+6,41), 296 (0), 306 (-1,76), 341 (-0,35), 380 (-0,93), 440 (0). 1 H-NMR. (CDCl₃): 1,38 (d, J=7, 6H, (CH₃)₂CH), 1,41 und 1,54 (je s, je 3H, H₃C(18), H₃C(19)), 1,70 (s, 3H, H₃C(20)), 3,15 (m, $w_{1/2}\approx 22$, 1H, β -H-C(1)), 3,5 (m, 2H, α -H-C(3), H-C(15)), 7,24 (br. s, 1H, HO-C(6)), 12,88 (br. s, 1H, HO-C(14)). 1 H-NMR. (Aceton-d₆): 1,34 (d, J=7, 6H, (CH₃)₂CH), 1,40 und 1,56 (je s, je 3 H, H₃C(18),

⁴⁾ Die in [7] angegebene provisorische Struktur von Coleon S ist in diesem Sinn zu berichtigen.

⁵⁾ Alle Isolierungs- und Reinigungsschritte sind möglichst rasch und ohne Unterbrechung auszuführen.

H₃C(19)), 1,74 (s, 3H, H₃C(20)), 3,2–3,7 (br. m, 3H, β -H–C(1), α -H–C(3), H–C(15)), 7,56 (br. s, 1H, HO–C(6)), 13,08 (s, 1H, HO–C(14)). ¹H-NMR. (Pyridin-d₅): 1,56 (d, J=7, 6H, (CH₃)₂CH)), 1,70 und 1,87 (je s, je 3H, H₃C(18), H₃C(19)), 1,93 (s, 3H, H₃C(20)), 3,7–4,1 (br. m, 3H, β -H–C(1), α -H–C(3), H–C(15)). – MS.: 362 (M⁺, C₂₀H₂₆O₆), 347 (M⁺–CH₃), 344 (M⁺–H₂O), 329 (M⁺–CH₃–H₂O), 301, 287, 276, 264, 90.

Coleon T (2). – UV./VIS. (95proz. Äthanol): 282 (3,58), 343 (3,61), 419 (3,66). UV./VIS. (Äther): 265 (3,89), 321 (4,00), 385 (3,59). – IR. (KBr): 3420, 2970, 2940, 2880, 1728, 1615, 1440, 1380, 1295, 1045, 943. – CD. (Dioxan, c = 0,266 mg/ml, d = 5 mm): 267 Sch. (+4,09), 279 (+4,47), 297 (0), 313 (-1,23), 346 (-0,44), 385 (-0,90), 412 (0), 442 (+0,41), 480 (0). – ¹H-NMR. (Aceton-d₆): 1,13 (s, 3 H, β-H₃C(19))⁶), 1,32 (d, J = 7, 6H, (CH₃)₂CH), 1,36 (s, 3 H, a-H₃C(18))⁶), 1,39 (s, 3 H, H₃C(20)), 3,09 (s, 1 H, a-H-C(5)), 3,2–3,6 (br. m, 3H, β-H₃C(19)), 1,57 und 1,59 (je d, je J = 7, je 3H, (CH₃)₂CH)), 1,57 (s, 3 H, a-H₃C(18)), 1,70 (s, 3 H, H₃C(20)), 3,16 (s, 1 H, a-H-C(5)), 3,5 (m, m_{1/2}≈ 20, 1 H, β-H-C(1)), 3,8-4,2 (m, 2H, a-H-C(3), H-C(15)). ¹H-NMR. (Methanol-d₄): 1,11 (s, 3 H, β-H₃C(19)), 1,31 (d, J = 7, 6H, (CH₃)₂CH)), 1,32 (s, 3 H, a-H₃C(18)), 1,38 (s, 3 H, H₃C(20)), 3,04 (s, 1 H, a-H-C(5)), 3,1-3,6 (m, über-lagert von Methanol-d₃, β-H-C(1), a-H-C(3), H-C(15)). – MS.: 362 (M+, C₂₀H₂₆O₆), 347 (M+ CH₃), 344 (M+ H₂O), 334 (M+ CO), 329 (M+ CH₃-H₂O), 319 (M+ CH₃-CO), 301 (M+ CH₃-H₂O-CO), 276 (319 - (CH₃)₂CH), 149.

- 4. Diacetat 1b. Die Lösung von 50 mg angereichertem Coleon T (2) in 1,5 ml Pyridin und 6 ml Chloroform bei 0° mit 0,5 ml Acetanhydrid versetzt, während 30 Min. stehengelassen. Nach Eindampfen i.HV., Aufnehmen des Rückstands in Wasser und Extraktion mit Äther das Acetat an 5 g Kieselgel mit Benzol chromatographiert. Polaritätssteigerung (Benzol/Diisopropyläther 25:1) eluierte 30 mg Diacetat 1b als zitronengelbes Öl. UV./VIS. (95proz. Äthanol): 244 (3,90), 276 (3,91), 305 Sch. (3,58), 368 (3,97). 1 H-NMR. (CDCl₃): 1,32 (d, J=7, 6H, (CH₃)₂CH), 1,43 und 1,48 (je s, je 3H, H₃C(18), H₃C(19)), 1,68 (s, 3H, H₃C(20)), 2,29 (s, 6H, AcO-C(11), -C(12)), 3,17 (qui, J=7, 1H, H-C(15)), 3,61 (d×d-artiges m, w_{1/2}=11, 1H, a-H-C(3)), 7,07 (s, 1H, HO-C(6)), 13,10 (s, 1H, HO-C(14)).
- 5. Tetraacetat 1c. Die Lösung von 100 mg angereichertem Coleon T (2) in 2 ml Pyridin mit 1 ml Acetanhydrid versetzt, dann bei RT. über Nacht stehengelassen. Übliche Aufarbeitung und präp. DC. an Kieselgel mit Hexan/Aceton 2:1 ($2 \times$ aufsteigend) gab 2 Hauptprodukte. Aus der weniger polaren blassgelben Zone mit Rf 0,5 (polare Zone=1d) erhielt man nach Umkristallisation aus Diisopropyläther/ Hexan 20 mg 1c als gelbe Kristalle vom Smp. 144,0-144,7° (Zers.). - UV./VIS. (95proz. Äthanol): 230 Sch. (3,95), 258 (3,97), 290 (3,79), 360 (3,64). UV./VIS. (Äther): 230 Sch. (4,01), 258 (4,02), 290 (3,83), 360 (3,69). - IR. (KBr): 3420, 2970, 1780, 1731, 1634, 1616, 1453, 1428, 1372, 1251, 1238, 1197, 1176, 1103, 958, 890, 846. - CD. (Dioxan, c = 0.322 mg/ml, d = 0.5 und 1 cm): 220 (0), 224 (+0.62), 230 (+0.17), 257 (+6.78), 228 (0), 334 (-2.78), 440 (0). $-{}^{1}H$ -NMR. (CDCl₃): 1,31 $(d, J=7, 6H, (CH_3)_2CH)$, 1,35 und 1,44 (je s, je 3H, $H_3C(18)$, $H_3C(19)$), 1,75 (br. s, 3H, $H_3C(20)$), 2,11 (s, 3H, AcO-C(3)), 2,29 (s, 6H, AcO-C(11), -C(12)), 2,34 (s, 3H, AcO-C(6)), 3,18 (qui, J = 7, 1H, H-C(15)), 4,85 ($d \times d$ -artiges m, $w_{1/2} = 11$, 1H, a - H - C(3)), 13,38 (br. s, 1H, HO - C(14)). H-NMR. (Aceton-d₆): 1,30 (d, J = 7, 6H, $(CH_3)_2CH$, 1,30 und 1,37 (je s, je 3H, H₃C(18), H₃C(19)), 1,76 (s, 3H, H₃C(20)), 2,09 (s, 3H, AcO-C(3)), 2,32 (s, 6H, AcO-C(11), -C(12)), 2,34 (s, 3H, AcO-C(6)), 3,22 (qui, J=7, 1H, H-C(15)), 4,82 ($d \times d$ -artiges m, $w_{1/2} = 11$, a-H-C(3)). ¹H-NMR. (Benzol-d₆): 1,24 und 1,31 (je s, je 3H, H₃C(18), $H_3C(19)$), 1,44 und 1,46 (je d, je J=7, je 3H, (CH₃)₂CH), 1,62 (s, 3H, $H_3C(20)$), 1,71, 1,80, 1,81 und 1,99 (je s, je 3H, 4OAc), 3,35 (qui, J = 7, 1H, H-C(15)), 4,78 ($d \times d$ -artiges m, $w_{1/2} = 11$, 1H, a-H-C(3)), 13,95 (s, 1H, HO-C(14)). - MS. 530 $(M^+, C_{28}H_{34}O_{10})$, 488 $(M^+-Keten)$, 470 (M^+-HOAc) , 446 $(M^+-2Ke-M)$ ten), 428 (M^+ – HOAc – Keten), 404 (M^+ – 3 Keten), 386 (M^+ – HOAc – 2 Keten), 371 (386 – CH₃), 344 (M⁺ - HOAc - 3 Keten), 329 (344 - CH₃), 313, 301, 276, 111, 69, 43.

Acetylierung von Coleon S (1a) unter denselben Bedingungen ergab aus der einzigen Hauptzone im DC. (SiO₂, Hexan/Aceton 2:1, $2 \times$ steigend) das gelbe Tetraacetat 1c, in jeder Hinsicht identisch mit 1c aus dem *trans*-Diketon 2 (Coleon T).

6. Pentaacetat 1d. Die polare, farblose, die Fluoreszenz im UV. (254 nm) stark löschende Zone in 5. mit Rf 0,4 ergab nach Umkristallisation aus Diisopropyläther 40 mg Penta-O-acetylverbindung 1d, farb-

Das äquatoriale H₃C(18) liegt im entschirmenden Bereich der C(6)-Carbonylgruppe, das axiale H₃C(19) wird durch die Carbonylgruppe diamagnetisch verschoben. Die in [6] getroffenen Zuordnungen sind möglicherweise umzukehren (Verbindungen 2a, 2c, 2d/2k der Tab. 2).

lose massive Prismen, Smp. 214,2–215°. – UV./VIS. (95proz. Äthanol): 271 (4,00), 280 (3,99). UV./VIS. (Äther): 269 (4,01), 277 (4,00). – IR. (KBr): 2980, 2940, 1780, 1767, 1726, 1670, 1635, 1605, 1430, 1384, 1375, 1248, 1198, 1118, 1060, 1017, 963, 870. – ¹H-NMR. (CDCl₃): 1,24 (d, J=7, 6H, (CH₃)₂CH), 1,34 und 1,41 (je s, je 3H, H₃C(18), H₃C(19)), 1,75 (s, 3H, H₂C(20)), 2,11 (s, 3H, AcO-C(3)), 2,32 (s, 9H, 3OAc), 2,39 (s, 3H, OAc), 3,14 (sept., J=7, 1H, H-C(15)), 4,82 (d×d-artiges m, w_{1/2}=12. 1H, a-H-C(3)). – MS.: 572 (M+, C₃₀H₃₆O₁₁), 530 (M+-Keten), 488 (M+-2Keten), 470 (M+-HOAc-Keten), 446 (M+-3Keten), 428 (M+-HOAc-2Keten), 404 (M+-4Keten), 386 (M+-HOAc-3Keten), 371 (386-CH₃), 361, 344 (386-Keten), 329 (344-CH₃), 276, 231, 111, 43.

Aus den Acetaten 1c und 1d wurden durch Verseifung (je 12 mg Substanz, 1,5 ml Methanol, 1,5 ml 2n NaOH, 2 Std., RT. N₂, vgl. [6]) und rasche Säulenchromatographie an Kieselgel (Säule 1×8 cm) mit Benzol/Aceton 5:1 0,9 mg Coleon S (1a) und 5,2 mg Coleon T (2) erhalten. Beide Verbindungen waren in jeder Hinsicht identisch mit den aus *P. caninus* isolierten Präparaten, liessen sich jedoch auch nach Einsetzen von reinstem Pentaacetat 1d als Edukt nicht kristallisieren.

7. cis-A/B-6,7-Diketon 3, 10 mg Coleon T (2) wurden analog der Vorschrift in [6] isomerisiert. Nach Aufarbeitung und Säulenchromatographie an Kieselgel mit Äther (Säule 1×4 cm) erhielt man 6,3 mg cis-Coleon T (3), tiefroter Lack, nach DC. (Kieselgel, Chloroform/Methanol 17:3, Rf 0,15) einheitlich. – UV/VIS. (Äther): 268 (3,56), 337 (3,89), 404 (3,59). – IR. (KBr): 3400, 2965, 2935, 2880, 1714, 1600, 1436, 1375, 1230, 1150, 1112, 1063, 1007, 997, 933, 892. – CD. (Dioxan, c=0,127 mg/ml, d=5 mm): 231 (+6,01), 261 Sch. (+2,10), 283 (0), 293 (-0,85), 296 (-0,68), 305 (-1,19), 312 (-0,85), 320 (-1,30), 332 Sch. (0), 349 (+2,66), 364 Sch. (+1,98), 376 (0), 414 (+4,02), 451 (0), 457 (+0,85), 470 (0), 493 (-0,34), 550 (0). – ¹H-NMR. (Aceton-d₆): 0,61 (s, 3H, a-H₃C(18)), 0,91 (s, 3H, β-H₃C(19)), 1,26 (s, 3H, H₃C(20)), 1,34 (d, J=7, 6H, (C H_3)₂CH), 2,81 (s, 1H, β -H-C(5)), 3,36 (m, $w_{1/2}=8$, a-H-C(3)), 3,50 (qui, J=7, 1H, H-C(15)), 14,51 (br. s, 1H, HO-C(14)). ¹H-NMR. (Pyridin-d₅): 0,81 (s, 3H, a-H₃C(18)), 1,21 (s, 3H, β -H₃C(19)), 1,36 (s, 3H, H₃C(20)), 1,57 (d, J=7, 6H, (C H_3)₂CH), 3,23 (s, 1H, β -H-C(5)), 3,54 (m, $w_{1/2}=6$, 1H, a-H-C(3)), 3,86 (m, 2H, H-C(15), HO). – MS.: 362 (M^+ , C₂₀H₂₆O₆), 344 (M^+ -H₂O), 329 (M^+ -H₂O-CH₃), 301 (329-CO), 264, 263, 149.

LITERATURVERZEICHNIS

- [1] S. Arihara, P. Rüedi & C. H. Eugster, Helv. 58, 343 (1975).
- [2] S. Arihara, P. Rüedi & C. H. Eugster, Helv. 58, 447 (1975).
- [3] P. Rüedi & C. H. Eugster, Helv. 54, 1606 (1971).
- [4] P. Rüedi & C. H. Eugster, Helv. 60, 1233 (1977).
- [5] M. Moir, P. Rüedi & C. H. Eugster, Helv. 56, 2534 (1973).
- [6] P. Rüedi & C. H. Eugster, Helv. 58, 1899 (1975).
- [7] C. H. Eugster, Ber. deutsch. bot. Ges. 88, 141 (1975).