Monatshefte für Chemie Chemical Monthly © Springer-Verlag 2000 Printed in Austria

Protoberberine aus *Reissert*-Verbindungen, 7. Mitt. [1]. Diastereoselektive Reduktion von 1-benzylierten Isochinolin-*Reissert*Verbindungen und Synthese von Oxoberbincarbonsäuren

Eberhard Reimann*, Fritz Grasberger [2] und Kurt Polborn

Institut für Pharmazie, Ludwig-Maximilians-Universität München, D-81377 München, Deutschland

Protoberberines from *Reissert* Compounds VII [1]. Diastereoselective Reduction of 1-Benzylated Isoquinoline *Reissert* Compounds and Synthesis of Oxoberbine Carbonic Acids

Summary. Reduction of 1-substituted *Reissert* compounds 1 by NaBH₃CN in a mixture of trifluoroacetic and acetic acid diastereoselectively affords oxazoloquinolinones 2 as the main products; in addition, aldehydes 3 and 4 and the dibenzyl derivative 5 are formed. The structure of 2 was characterized by X-ray crystallography. Upon treatment with potassium hydroxide in ethanol, 2 is cleaved and reacylated yielding the 13a-carboxyberbinones 7. Decarboxylation of 7 occurs readily to afford a 1:2 mixture of berbinones 10 and 11.

Keywords. *Reissert* compounds; Diastereoselective reduction; Oxazoloisoquinolinones; X-Ray crystal structure; 13a-Carboxy-8-oxoberbines; 8-Oxoberbines.

Einleitung

Nach einem neuen Konzept konnten geeignete *Reissert*-Verbindungen, wie z.B. 1, intramolekular zu Dibenzochinolizinen I (X = CH) cyclisiert und diese anschließend zu Protoberberinen II reduziert werden [3]. Bei einem analog gewonnenen azalogen Isochinonaphthyridinon (I, X = N), das das Grundgerüst verschiedener Alangia-Alkaloide enthält, versagte dagegen die Reduktion. Statt der internen Ringe B und C wurde der laterale Heterocyclus D hydriert [4].

Dies veranlaßte uns zu prüfen, ob die Zielverbindungen des Typs 10 oder 11 prinzipiell in umgekehrter Reaktionsfolge, d.h. durch Reduktion der substituierten *Reissert*-Verbindung vor ihrer Cyclisierung, herstellbar sind. Demnach sollten zumindest in Ring B hydrierte Protoberberine resultieren. Die vorliegende Arbeit betrifft entsprechende Untersuchungen in der Dibenzochinolizinreihe.

^{*} Corresponding author

E. Reimann et al.



Abb. 1. Dibenzochinolizinone (I) als Edukte für Protoberberine (II)

Über die Reduktion bzw. über die katalytische Hydrierung von *Reissert*-Verbindungen zu Tetrahydrochinolinen und -isochinolinen ist bisher nur wenig bekannt. So liefert z.B. unter Normalbedingungen (1 bar/20°C) lediglich die *Reissert*-Verbindung des Chinolins – nicht jedoch die des Isochinolins – das erwartete 3,4-Dihydroprodukt [5]. Dagegen wird bei forcierteren Reaktionsbedingungen zusätzlich auch die Nitrilfunktion – wie im Falle der Isochinolin-*Reissert*-Verbindung – unter gleichzeitiger Umacylierung zum Tetrahydroisochinolylmethylamin reduziert [6]. Vergleichbare Untersuchungen über 1-substituierte *Reissert*-Derivate des Typs **1** liegen bis jetzt offenbar nicht vor.

Umfangreiche eigene Versuche unter Variation von Katalysator, Druck, Temperatur und Lösungsmittel bestätigen die bisherigen Befunde, wonach Isochinolin-*Reissert*-Verbindungen einschließlich ihrer 1-substituierten Derivate wie 1 nicht in die 3,4-Dihydroverbindungen überführbar sind. Vielmehr blieben die Edukte bis *ca*. 60°/80 bar unverändert; bei forcierteren Bedingungen trat Zersetzung ein. Unabhängig davon läßt sich jedoch beispielsweise aus 3,4-Dihydro-6,7-dimethoxyisochinolin die entsprechende Dihydro-*Reissert*-Verbindung nach gängiger Standardvorschrift direkt herstellen [7].

Ergebnisse und Diskussion

Die 1-substituierten *Reissert*-Verbindungen 1 werden durch Natriumcyanborhydrid reduziert. In einem Gemisch von Essigsäure und Trifluoressigsäure entstehen als Hauptprodukt die gut kristallisierbaren Oxazoloisochinoline 2, deren Struktur NMR-spektroskopisch gesichert ist. Charakteristisch sind die chemischen Verschiebungen für 3-H bzw. C-3 im Oxazolidinonteil mit $\delta = 5.65$ bzw. 90.8 ppm. Die Röntgenstrukturanalyse bestätigt den Strukturbefund; sie zeigt darüber hinaus die im Kristall vorliegende gewinkelte, *cis*-ähnliche Verknüpfung der beiden Heterocyclen sowie die entgegengesetzte relative Konfiguration (*RS* bzw. *SR*) der beiden Chiralitätszentren C-3 bzw. C-10b. Chromatographische oder spektroskopische Hinweise auf Diastereomere mit gleicher Konfiguration von C-3 und C-10b fehlen; somit verläuft die Reduktion zu 2 diastereoselektiv (s. Abb. 2). Als weitere Reduktionsprodukte konnten außerdem die Aldehyde 3 und 4 sowie das 1,2-Dibenzyltetrahydroisochinolin 5 identifiziert werden. Schließlich ist auch das Verseifungsprodukt von 1, das rearomatisierte 1-Benzylisochinolinderivat 6, nachweisbar.

Synthese von Oxoberbincarbonsäuren



Abb. 2. Röntgenstruktur von 2a





5





1		
h		
0		

Verbindung	Lösungsmittel	$\lambda_{\rm max}/{\rm nm}$	$\varepsilon/\mathrm{mol}^{-1}\cdot\mathrm{dm}^{3}\mathrm{cm}^{-1}$
1a ¹	CHCl ₃	244	11267
		316	9010
III	F ₃ CCO ₂ H	278	19349
		364	10930

 Tabelle 1. UV/Vis-Daten von 1a

 $^{1}c = 9.478 \cdot 10^{-5} \text{ mol/dm}^{3}$

Die Bildung von 2 ist aus dem bekannten Befund ableitbar, wonach sich 1unsubstituierte Isochinolin-*Reissert*-Verbindungen mit starken Säuren, beispielsweise mit Bromwasserstoff [8], Tetrafluorborsäure [9] oder Trifluoressigsäure [10], zu gefärbten, stabilen und teils kristallisierbaren Aminooxazoloisochinolinium-Salzen umsetzen. Ähnlich verhalten sich auch Phthalazin- und Phenanthridin-*Reissert*-Verbindungen [10, 11].

Dementsprechend ist davon auszugehen, daß die Edukte 1 bei den benutzten Reaktionsbedingungen mit den Salzen des Typs III, d.h. mit den Iminooxazoloisochinolinium-Derivaten (s. Schema 1) im Gleichgewicht stehen; diese kristallisieren im Gegensatz zu den Aminoderivaten nicht aus dem Reaktionsgemisch aus, vielmehr mißlingen jegliche Isolierungsversuche. Für die Bildung des Intermediats III mit dem integrierten Azapolymethinsystem spricht die eintretende intensive Gelbfärbung in *TFA*/AcOH. Spektroskopischer Beleg dafür sind die gegenüber 1 zu beobachtenden batho- und hyperchromen Verschiebungen der Absorptionsmaxima (Tabelle 1). Während 3 und 4 unmittelbar aus dem Edukt 1 hervorgehen, ist 5 als Folgeprodukt von 2 anzusehen, wobei zunächst hydrogenolytische Spaltung der integrierten O-Benzylstruktur und anschließend Decarboxylierung eintritt.

Behandlung der Verbindungen 2 mit ethanolischer Kalilauge führt in guten Ausbeuten zu den bisher nicht bekannten Berbinon-13a-carbonsäuren 7, die sich



Schema 2

zusätzlich über ihre Ester **8** und **9** zweifelsfrei charakterisieren lassen. So stimmt das ¹H-NMR-Spektrum von **8b** mit dem einer unabhängig synthetisierten Probe vollständig überein [12]. Durch thermische Decarboxylierung der Säuren **7** können schließlich die Di- und Tetrahydro-8-berbinone **10** und **11** im Verhältnis von *ca*. 1:2 erhalten werden, deren analytische Daten mit Literaturwerten in Einklang stehen [12, 13] (s. Experimentelles).

Experimentelles

Allgemeine Angaben

Schmelzpunkte: Schmelzpuktbestimmungsgerät nach Lindström (unkorrigiert); IR; Perkin-Elmer FT-IR Paragon 1000; NMR: Jeol GSX 400 (¹H: 400 MHz, ¹³C: 100 MHz, CDCl₃, *TMS* als innerer Standard); MS (70 eV): Hewlett Packard MS-Engine; UV: Jasco V-530; Elementaranalysen: Heraeus CHN-Rapid, Resultate in befriedigender Übereinstimmung mit den berechneten Werten; Dünnschichtchromatographie (DC): Merck DC-Alufolien Kieselgel 60 F₂₅₄, Schichtdicke 0.2 mm; Flashchromatographie (FC): ICN-Silica 32-36 60 A.

2-(2-Benzoyl-1-cyano-1,2-dihydro-1-isochinolylmethyl)-benzoesäureethylester und 2-(2-Benzoyl-1-cyano-1,2-dihydro-6,7-dimethoxy-1-isochinolylmethyl)-benzoesäureethylester (1a und 1b; C₂₇H₂₂N₂O₃ und C₂₉H₂₆N₂O₅)

Modifizierte Herstellung nach Lit. [14], wobei die wäßrige Phase nicht auf pH=6 eingestellt, sondern unmittelbar mit Benzol extrahiert wird. Ausbeuten: 84% bzw. 83%.

10b-(2-Carbethoxybenzyl)-6,10b-dihydro-3-phenyl-3H-oxazolo-isochinolin-1-one (2); allgemeine Vorschrift

Zu einer Suspension von je 3.0 g 1 in 15 cm^3 Eisessig tropft man unter Rühren bei Raumtemperatur 27 cm³ Trifluoressigsäure, rührt die Mischung bis zur vollständigen Lösung des Feststoffs und setzt dann portionsweise innerhalb 1 h 1.0 g (15.7 mmol) NaCNBH₃ zu, wobei sich das Reaktionsgemisch nicht zu stark erwärmen sollte. Man läßt noch *ca*. 1 h vollstängigen Umsetzung weiterrühren (DC-Kontrolle). Nach vorsichtigem Alkalisieren mit 2N NaOH wird die Mischung mit CH₂Cl₂ ($3 \times 100 \text{ cm}^3$) extrahiert. Zur Entfernung von Essigsäureresten werden die vereinigten organischen Phasen mit festem NaHCO₃ behandelt und anschließend filtriert. Das Lösungmittel wird i. Vak. abdestilliert und der Rückstand aus wenig Ethanol umkristallisiert. Das Kristallisat wird abgesaugt, mit wenig kaltem Ethanol gewaschen und getrocknet. Falls die Kristallisation ausbleibt und/oder aus der eingeengten Mutterlauge kein weiteres Produkt mehr ausfällt, dampft man das Lösungsmittel i. Vak. ab und reinigt den Rückstand durch FC (Petrolether/Ethylacetat = 3:1 bzw. Hexan/Ethylacetat = 1:1).

10b-(2-Carboxyethylbenzyl)-6,10b-dihydro-3-phenyl-3H-oxazolo[4,3-a]isochinolin-1(5H)-on $(\mathbf{2a}; C_{27}H_{25}NO_4)$

Aus **1a**; FC: 1. Fraktion: **5** (s.u.), 2. Frakt.: **2a**; Gesamtausbeute: 1.46 g (48%) farblose Kristalle; Schmp.: $128-130^{\circ}$ C (EtOH); $R_{\rm f}=0.77$ (Petrolether/Ethylacetat = 3:1); IR (KBr): $\nu = 1776$ (CO₂*R*, Lacton), 1716 (CO₂*R*, Ester) cm⁻¹; MS: m/z (%) = 456 (M⁺⁺+29.4), 428 (M⁺⁺+1.48), 383 (10), 310 (100), 264 (7), 232 (17), 91 (38); ¹H-NMR: $\delta = 7.87-7.84$ (dd, J = 1.5/7.6 Hz, 1 arom. H), 7.83-7.80 (dd, J = 1.6/7.8 Hz, 1 arom. H), 7.54-7.52 (dd, J = 1.3/7.7 Hz, 1 arom. H), 7.47-7.43 (dt, J = 1.6/7.4 Hz, 1 arom. H), 7.38-7.24 (m, 6 arom. H), 7.14-7.12 (dd, J = 1.0/7.4 Hz, 1 arom. H), 7.00-6.97

(m, 2 arom. H), 5.66 (s, 1H, 3-H), 4.26-4.06 (m, 2H, OCH₂), 4.18-4.15 (d, J = 13.9 Hz, 1H, CH₂-Teil A des AB-Systems), 3.81-3.77 (d, J = 13.9 Hz, 1H, CH₂-Teil B des AB-Systems), 3.35-3.27 (ddd, J = 4.7/13.1/17.9 Hz, 1H, 6-H_a), 3.17-3.08 (ddd, J = 5.7/13.0/17.4 Hz, 1H, 5-H_a), 2.80-2.75 (ddd, J = 1.1/5.8/14.6 Hz, 1H, 5-H_b), 2.55-2.50 (dd, J = 4.4/17.0 Hz, 1H, 6-H_b), 1.18 (t, J = 7.0 Hz, 3H, CH₃) ppm; ¹³C-NMR: $\delta = 174.01$ (1C, CO₂*R*), 168.34 (1C, CO₂C₂H₅), 136.98 (s), 135.72 (s), 133.62 (d, 2C), 133.54 (d), 131.06 (s), 129.96 (s), 129.71 (d), 129.47 (d), 128.30 (d), 128.22 (d), 127.78 (d, 4C), 127.72 (d, 2C), 127.02 (d) und 126.68 (d) (insges. 18C), 90.80 (d, 1C, C-3), 66.88 (s, 1C, C-10b), 60.63 (t, 1C, C-OCH₂), 40.51 (t, 1C, Ar-CH₂), 37.14 (t, 1C, C-6), 21.80 (t, 1C, C-5), 14.05 (q, 1C, CH₃) ppm; 3. und 4. Frakt.: **3a** und **4** (s.u.).

2-(2-Benzoyl-1,2-dihydro-1-formyl-1-isochinolylmethyl)-benzoesäureethylester (**3a**; $C_{27}H_{23}NO_4$)

Ausb.: 90 mg (5.5%); weiß-gelbe Kristalle; Schmp.: 119-121°C (Hexan); $R_f = 0.58$; IR (KBr): $\nu = 1727$ (CO₂R, Ester), 1716 (CHO, Aldehyd), 1630 (CON R_2), cm⁻¹; MS: m/z (%) = 426 (M^{+·}+1, 68), 396 (13), 105 (100); ¹H-NMR: $\delta = 9.58$ (s, 1H, CHO), 7.62-6.88 (m, 13 arom. H), 6.22-6.20 (d, J = 7.9 Hz, 1H, 3-H), 5.20-5.18 (d, J = 7.9 Hz, 1H, 4-H), 4.26-4.23 (d, J = 14.0 Hz, 1H, CH₂-Teil A des AB-Systems), 4.14-4.08 (dq, J = 0.9/7.1 Hz, 2H, OCH₂), 3.83-3.80 (d, 1H, J = 14.0 Hz, CH₂-Teil B des AB-Systems), 1.28-1.25 (t, J = 7.1 Hz, 3H, CH₃) ppm; ¹³C-NMR: $\delta = 191.16$ (s, 1C, CHO), 170.17 (s, 1C, CO₂C₂H₅), 167.80 (1C, CON R_2), 136.80-125.56 (insges. 19 arom. C), 107.92 (d, 1C), 72.42 (s, 1C), 60.86 (t, 1C, OCH₂), 37.89 (t, 1C, Ar-CH₂), 14.06 (q, 1C, CH₃) ppm.

2-(2-Benzoyl-1-formyl-1,2,3,4-tetrahydro-1-isochinolylmethyl)-benzoesäureethylester (4; C₂₇H₂₅NO₄)

Ausb.: 18 mg (1.1%); gelbliche Flüssigkeit); $R_f = 0.43$; IR (KBr): $\nu = 1716$ (CO₂R und CHO), 1623 (CONR₂) cm⁻¹; MS: m/z (%) = 428 (M^{+·}+1, 82), 398 (6), 105 (100).

2-(2-Benzyl-1,2,3,4-tetrahydro-1-isochinolymethyl)-benzoesäureethylester (5;

Ausb.: 40 mg (2.8%); leicht gelbes Öl; $R_{\rm f}$ =0.88; IR (KBr): ν =1714 (CO₂R) cm⁻¹; MS: m/z (%) = 414 (M⁺⁺+29, 2), 386 (M⁺⁺+1, 100), 222 (100), 91 (87); ¹H-NMR: δ =7.89-7.87 (dd, J=1.7/7.9 Hz, 1 arom. H), 7.43-7.39 und 7.32-7.28 (je m, je 1 arom. H), 7.21-7.18 (dd, J=1.3/7.7 Hz, 1 arom. H), 7.15-7.08 (m, 7 arom. H), 6.91-6.90 (d, J=6.6 Hz, 2 arom. H), 4.27-4.22 (dq, J=1.4/7.1, 2H, OCH₂), 3.94-3.91 (dd, J=4.6/9.7 Hz, 1H, 3-H_a), 3.76-3.72 (d, J=13.6 Hz, 1H, CH₂-N, Teil A des AB-Systems), 3.57-3.54 (d, J=10.2/13.0 Hz, 1H, CH₂-N, Teil B des AB-Systems), 3.53-3.42 (m, 2H, CH₂-Ar), 3.34-3.28 (dd, J=10.2/13.0 Hz, 1H, 1-H), 3.09-3.01 (ddd, J=6.2/12.0/16.8 Hz, 1H, 4-H_a), 2.94-2.89 (dd, J=6.2/13.7 Hz, 1H, 3-H_b), 2.58-2.52 (dd, J=3.8/17.0 Hz, 1H, 4-H_b) 1.34-1.30 (t, J=7.0 Hz, 3H, CH₃) ppm.

10b-(2-Carboxyethylbenzyl)-6,10b-dihydro-8,9-dimethoxy-3-phenyl-3H-oxazolo[4,3-a]isochinolin-1(5H)-on (**2b**; C₂₉H₂₉NO₆)

Aus **1b**. FC: 1. Frakt.: Ausb.: 0.78 g (24%); farblose Kristalle; Schmp.: 129–131°C (EtOH); $R_f = 0.70$ (Petrolether/Ethylacetat = 3:1); IR (KBr): $\nu = 1786$ (CO₂*R*, Lacton), 1715 (CO₂*R*, Ester) cm⁻¹; MS: m/z (%) = 488 (M^{+·+}+1, 23), 443 (13), 370 (100), 324 (5), 282 (6), 91 (7); ¹H-NMR: $\delta = 7.82$ -7.80 (dd, J = 1.5/7.9 Hz, 1 arom. H), 7.55-7.52 (dd, J = 1.4/7.8 Hz, 1 arom. H), 7.47-7.43 (dt, J = 1.5/7.4 Hz, 1 arom. H), 7.38-7.23 (m, 7 arom. H), 6.57 (s, 1 arom. H, 7-H), 5.63 (s, 1H, 3-H), 4.26-4.06 (m, 2H, OCH₂), 4.12-4.09 (d, J = 13.9 Hz, 1H, CH₂-Teil A des AB-Systems), 3.91 und 3.87 (je s, je 3H, je OCH₃), 3.83-3.80 (d, J = 13.9 Hz, 1H, CH₂-Teil B des AB-Systems), 3.31-3.26 (ddd, J = 4.9/14.6/13.1 Hz, 1H, 6-H_a), 3.09-3.00 (ddd, J = 5.9/13.0/17.1 Hz, 1H, 5-H_a), 2.79-2.74 (dd, J = 5.3/14.7 Hz, 1H, 5-H_b), 2.46-2.39 (dd, J = 4.6/16.7 Hz, 1H, 6-H_b), 1.18 (t, J = 7.1 Hz, 3H, CH₃) ppm;

¹³C-NMR: δ = 174.21 (s, 1C, CO₂*R*), 168.27 (s, 1C, CO₂C₂H₅), 148.82 (s, 1C), 147.99 (s, 1C), 136.99 (d), 135.69 (s), 133.49 (d), 133.26 (s), 131.01 (d), 129.99 (d), 129.69 (d), 128.34 (d, 2C), 128.24 (d, 2C), 126.65 (d), 125.95 (s), 124.68 (s), (insges. 14C), 111.47 (d, 1C), 110.11 (d, 1C), 90.80 (d, 1C, C-3), 66.44 (s, 1C, C-10b), 60.59 (t, 1C, OCH₂), 56.06 (q, OCH₃), 55.90 (q, OCH₃), 40.41 (t, 1C, Ar-CH₂), 37.22 (t, 1C, C-6), 21.42 (t, 1C, C-5), 14.06 (q, 1C, CH₃) ppm; 2. Frakt.: **3b** (s.u.) 3. Frakt.: **6** (s.u.).

2-(2-Benzoyl-1,2-dihydro-6,7-dimethoxy-1-formyl-1-isochinolylmethyl)-benzoesäureethylester (**3b**; C₂₉H₂₇NO₆)

Ausb.: 80 mg (18.6%); leicht gelbe Kristalle; Schmp.: 135–138°C (Hexan); $R_f = 0.64$; IR (KBr): $\nu = 1722$ (CO₂*R* und CHO), 1631 (CON*R*₂) cm⁻¹; MS: *m/z* (%) = 514 (M⁺⁺+29, 1), 486 (M⁺⁺+1, 76), 456 (21), 105 (100); ¹H-NMR: $\delta = 9.56$ (s, 1H, CHO), 7.62-7.03 (m, 9 arom. H), 6.75-6.73 (aufgesp. d, J = 7.3 Hz, 1 arom. H), 6.66 (s, 1 arom. H, 8-H), 6.40 (s, 1H, 5-H), 6.12-6.10 (d, J = 7.3 Hz, 1H, 3-H), 5.11-5.09 (d, J = 7.7 Hz, 1H, 4-H), 4.17-4.13 (d, J = 13.9 Hz, 1H, CH₂-Teil A des AB-Systems), 4.13-4.01 (m, 2H, OCH₂), 3.91-3.88 (d, 1H, J = 13.9 Hz, CH₂-Teil B des AB-Systems), 3.90 und 3.85 (je s, je 3H, OCH₃), 1.26-1.23 (t, J = 7.1 Hz, 3H, CH₃); ¹³C-NMR: $\delta = 191.80$ (s, 1C, CHO), 170.13 (s, 1C, CO₂C₂H₅), 167.64 (s, 1C, CONR₂), 149.22 (s, 1C, C-6 oder C-7), 148.44 (s, 1C, C-6 oder C-7), 136.63-118.16 (insges. 15 arom. C), 110.64 (d, 1C, C-5 oder C-8), 108.38 (d, 1C, C-5 oder C-8), 107.71 (d, 1C, C-4), 72.42 (s, 1C, C-1), 60.72 (t, 1C, OCH₂), 56.15 und 55.95 (je q, je 1C, je OCH₃), 37.11 (t, 1C, Ar-CH₂), 14.07 (q, 1C, CH₃) ppm.

2-(6,7-Dimethoxy-1-isochinolylmethyl)-benzoesäureethylester (6; C₂₁H₂₁NO₄)

Ausb.: 300 mg (13%); gelbliches Öl; $R_f = 0.29$; IR (KBr): $\nu = 1713$ (CO₂R), 1623 cm⁻¹; MS: m/z (%) = 380 (M^{+·}+29, 1), 352 (M^{+·}+1, 100), 351 (M^{+·}, 33), 305 (100), 278 (71); ¹H-NMR: $\delta = 8.39$ -8.37 (d, J = 5.8 Hz, 1H, 3-H), 7.94-7.92 (dd, J = 1.5/7.7, 1 arom. H), 7.46 (s, 1 arom. H, 8-H), 7.44-7.10 (m, 6 arom. H), 7.04 (s, 1 arom. H, 5-H), 5.05 (s, 2H, CH₂), 4.36-4.31 (q, J = 7.1 Hz, 2H, OCH₂), 3.98 und 3.88 (je s, je 3 H, je OCH₃), 1.34-1.31 (t, J = 7.1 Hz, 3H, CH₃) ppm.

13a-(8-Oxo-berbin)-carbonsäuren (7); allgemeine Vorschrift

Eine Suspension von **2** in 10% ethanolischer KOH (g/cm³) wird 90 min unter Rückfluß erhitzt (Ölbadtemperatur 96°C), wobei sich die Lösung nach *ca*. 15 min braun verfärbt. Nach dem Abkühlen verdünnt man die braune Lösung mit 5 cm³ H₂O, destilliert das Ethanol i. Vak. ab und säuert die Lösung mit 2*N* HCl an. Der farblose Niederschlag wird abgesaugt, an der Luft getrocknet und umkristallisiert. Durch wiederholtes Einengen der Mutterlauge und anschließende Kristallisation ist weiteres Produkt erhältlich.

8-Oxo-5,6,13,13a-tetrahydro-8H-dibenzo[a,g]chinolizin-13a-carbonsäure (13a-(8-Oxo-berbin)-carbonsäure) (7a; C₁₈H₁₅NO₃)

Aus 1.02 g (2.39 mmol) **2a**; Ausb.: 0.51 g (73%); schwach gelbe Kristalle; Schmp.: 218°C (EtAc); $R_{\rm f}$ =0.57 (MeOH/CHCl₃=1:20); IR (KBr): ν =3200-2200 (breit, CO₂H), 1726 (CO₂H), 1615 (CONR₂) cm⁻¹; MS: *m/z* (%) = 322 (M⁺⁺+29, 3), 294 (M⁺⁺+1, 100), 248 (100), 200 (6), 109 (7); ¹H-NMR (*DMSO*-d₆): δ = 13.26 (s, 1H, COOH), 7.95-7.93 (aufgespalt. d, *J* = 7.9 Hz, 1H, 9-H), 7.78-7.76 (aufgespalt. d, *J* = 7.9 Hz, 1 arom. H), 7.55-7.51 (m, 1 arom. H), 7.42-7.27 (m, 5 arom H), 4.80-4.75 (dt, *J* = 4.0/13.1 Hz, 1H, 6-H_a), 3.92-3.88 (d, *J* = 5.7 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil A des AB-Systems), 3.33-3.26 (dt, *J* = 7.6/13.1 Hz, 1H, 6-H_b), 3.17-3.13 (d, *J* = 15.7 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil B des AB-Systems), 2.95-2.92 (m, 2H, 5-H_{ab}); ¹³C-NMR: δ = 172.86 (s, 1C, CO₂H), 163.52 (s, 1C, CONR₂), 136.06 (s, 1C, C-4a), 134.78 (s, 1C, C-1a), 134.44 (s, 1C, C-8a), 131.95 (d, 1C, C-9),

128.86 (d, 1C, C-4), 128.11 (s, 1C, C-12a), 127.57 (d, 1C, C-12), 127.47 (d, 1C, C-10), 127.40 (d, 1C, C-11), 127.08 (d, 1C, C-1), 126.61 (d, 1C, C-2) und 126.15 (d, 1C, C-3), 64.40 (s, 1C, C-13_a), 40.13 (t, 1C, C-13), 38.88 (t, 1C, C-6), 28.36 (t, 1C, C-5) ppm.

2,3-Dimethoxy-8-oxo-5,6,13,13a-tetrahydro-8H-dibenzo[a,g]chinolizin-13a-carbonsäure (2,3-Dimethoxy-8-oxo-berbin)-13a-carbonsäure) (**7b**; C₂₀H₁₉NO₅)

Aus 0.55 g (1.13 mmol) **2b**; Ausb.: 0.38 g (95%); schwach gelbe Kristalle; Schmp.: 237°C (MeOH); $R_{\rm f}$ =0.35 (MeOH/CHCl₃ = 1:10); IR (KBr): ν = 3200-2200 (breit, CO₂H), 1720 (CO₂H), 1614 (CONR₂) cm⁻¹; MS: *m*/*z* (%) = 354 (M⁺⁺+1, 44), 308 (100), 292 (24), 91 (8); ¹H-NMR (*DMSO*-d₆): δ = 13.17 (s, 1H, COOH), 7.94-7.91 (aufgespalt. d, *J* = 8.0 Hz, 1H, 9-H), 7.54-7.50 (m, 1 arom. H), 7.41-7.38 (m, 2H, 10-H/12-H), 7.26 (s, 1H, 1-H/4-H), 6.84 (s, 1H, 1-H/4-H), 4.80-4.75 (dt, *J* = 3.8/ 12.8 Hz, 1H, 6-H_a), 3.96-3.92 (d, *J* = 15.8 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil A des AB-Systems), 3.78 (s, 3H, OCH₃), 3.77 (s, 3H, OCH₃), 3.27-3.20 (dt, *J* = 7.9/13.1 Hz, 1H, 6-H_b), 3.09-3.05 (d, *J* = 15.8 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil B des AB-Systems), 2.85-2.82 (m, 2H, 5-H_{ab}); ¹³C-NMR: δ = 173.17 (s, 1C, CO₂H), 163.63 (s, 1C, CONR₂), 148.31 (s, 1C, C-3), 147.46 (s, 1C, C-2), 136.22 (s, 1C, C-8a), 132.03 (d, 1C, C-9), 128.20 (d, 1C, C-12), 127.64 (d, 1C, C-10), 127.50 (s, 1C, C-1a), 127.39 (s, 1C, C-4a), 127.14 (d, 1C, C-11), 125.84 (s, 1C, C-12a), 111.73 (d, 1C, C-4), 109.76 (d, 1C, C-1), 64.14 (s, 1C, C-13_a), 55.74 und 55.44 (je q, je 1C, je OCH₃), 39.92 (t, 1C, C-13), 39.29 (t, 1C, C-6), 27.92 (t, 1C, C-5) ppm.

(8-Oxo-berbin)-13a-carbonsäureester (8,9); allgemeine Vorschrift

Mischungen der Carbonsäuren 7 mit 5 cm³ des jeweiligen Alkohols werden im Fall von 7a mit 5 Tropfen konz. H₂SO₄ versetzt, im Fall von 7b mit Chlorwasserstoff gesättigt und dann 36 h unter Rückfluß und Feuchtigkeitsausschluß erhitzt. Nach Abdestillieren des überschüssigen Alkohols i. Vak. gibt man zum Rückstand Eis/H₂O und extrahiert mit Ether (3×20 cm³). Die vereinigten organischen Phasen werden zunächst mit konz. Na₂CO₃-Lösung, dann mit H₂O neutral gewaschen und über CaCl₂ getrocknet. Nach Abdampfen des Lösungsmittels i. Vak. wird der Rückstand durch Kristallisation gereinigt.

8-Oxo-5,6,13,13a-tetrahydro-8H-dibenzo[a,g]chinolizin-13a-carbonsäuremethylester (8-Oxo-berbin)-13a-carbonsäuremethylester) (**8a**; C₁₉H₁₇NO₃)

Aus 290 mg (1.0 mmol) **7a**; Ausb.: 280 mg (91%); farblose Kristalle; Schmp.: 116°C (MeOH); $R_f = 0.70$ (EtAc/Hexan = 1:1); IR (KBr): $\nu = 1724$ (CO₂CH₃), 1658 (CONR₂) cm⁻¹; MS: *m/z* (%) = 396 (M⁺⁺+29, 5), 368 (M⁺⁺+1, 100), 308 (100), 292 (11); ¹H-NMR: $\delta = 8.05$ -8.03 (dd, J = 1.3/7.7 Hz, 1 arom. H, 9-H), 7.64-7.62 (m, 1 arom. H, 1-H), 7.41-7.37 (dt, J = 1.3/7.6 Hz, 1 arom. H, 11-H), 7.32-7.15 (m, 5 arom. H), 5.02-4.97 (ddd, J = 2.7/5.2/13.1 Hz, 1H, 6-H_a), 3.83-3.80 (d, J = 15.7 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil A des AB-Systems), 3.45 (s, 3H OCH₃), 3.43-3.27 (ddd, J = 3.8/12.0/13.1 Hz, 1H, 6-H_b), 3.11-3.07 (d, J = 15.7 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil B des AB-Systems), 3.01-2.97 (ddd, J = 5.1/11.9/16.2, 1H, 5-H_a); 2.88-2.82 (dt, J = 3.1/16.1, 1H, 5-H_b); ¹³C-NMR: = 172.66 (s, 1C, CO₂CH₃), 164.68 (s, 1C, CONR₂), 135.81 (s, 1C, C-4a), 135.02 (s, 1C, C-1a), 134.16 (s, 1C, C-8a), 132.33 (d, 1C, C-9), 129.33 (d, 1C, C-4), 128.69 (d, 1C, C-12), 128.18 (s, 1C, C-12a), 127.87 (d, 1C, C-10), 127.56 (d, 1C, C-11), 127.19 (d, 1C, C-1), 127.05 (d, 1C, C-2), 126.21 (d, 1C, C-3), 65.16 (s, 1C, C-13a), 53.04 (q, 1C, OCH₃), 41.59 (t, 1C, C-13), 37.64 (t, 1C, C-6), 29.21 (t, 1C, C-5) ppm.

8-Oxo-5,6,13,13a-tetrahydro-8H-dibenzo[a,g]chinolizin-13a-carbonsäureethylester (8-Oxo-berbin)-13a-carbonsäureethylester (9a; $C_{20}H_{19}NO_3$)

Aus 250 mg (0.85 mmol) **7a**; das Rohprodukt wird mit *n*-Hexan überschichtet und im Eisfach auskristallisiert; Ausb.: 180 mg (66%); farblose Kristalle; Schmp.: 69°C (*n*-Hexan); $R_f = 0.85$; IR

(KBr): $\nu = 1722$ (CO₂C₂H₅), 1652 (CONR₂) cm⁻¹; MS: m/z (%) = 362 (M⁺⁺+41, 1), 322 (M⁺⁺+1, 100), 248 (100), 91 (3); ¹H-NMR: $\delta = 8.12$ -8.09 (aufgespalt. d, J = 7.8 Hz, 1H, 9-H), 7.74-7.72 (m, 1H, 1-H), 7.47-7.43 (m, 1H, 11-H), 7.39-7.35 (m, 1H, 10-H), 7.31-7.22 (m, 4 arom. H), 5.07-5.02 (ddd, J = 2.7/5.1/13.1 Hz, 1H, 6-H_a), 4.03-3.91 (m, 2H, OCH₂), 3.88-3.84 (d, J = 15.7 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil A des AB-Systems), 3.41-3.34 (ddd, J = 3.7/11.9/13.1, 1H, 6-H_b), 3.18-3.16 (d, J = 15.7 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil B des AB-Systems), 3.08-3.00 (ddd, J = 5.2/12.1/16.9, 1H, 5-H_a), 2.95-2.90 (dt, J = 3.2/16.1, 1H, 5-H_b); ¹³C-NMR: $\delta = 171.80$ (s, 1C, CO₂CH₃), 164.66 (s, 1C, CONR₂), 135.82 (s, 1C, C-4a), 135.09 (s, 1C, C-1a), 134.24 (s, 1C, C-8a), 132.20 (d, 1C, C-9), 129.28 (d, 1C, C-4), 128.59 (d, 1C, C-12), 128.44 (s, 1C, C-12a), 127.79 (d, 1C, C-10), 127.52 (d, 1C, C-11), 127.19 (d, 1C, C-1), 126.97 (d, 1C, C-2) und 126.27 (d, 1C, C-3), 65.18 (s, 1C, C-13a), 61.99 (t, 1C, OCH₂), 41.72 (t, 1C, C-13), 37.75 (t, 1C, C-6), 29.25 (t, 1C, C-5), 13.80 (q, 1C, CH₃) ppm.

8-Oxo-5,6,13,13a-tetrahydro-2,3-dimethoxy-8H-dibenzo[a,g]chinolizin-13a-carbonsäuremethylester (2,3-Dimethoxy-8-oxo-berbin)-13a-carbonsäuremethylester (**8b**; C₂₁H₂₁NO₅)

Aus 100 mg (0.28 mmol) **7b**; Ausb.: 75 mg (73%); farblose Kristalle; Schmp.: 192°C (EtAc/ Hexan = 1:1) (Lit. [12]: 205–206°C); $R_{\rm f}$ = 0.55 (EtAc/Hexan = 1:1); IR (KBr): ν = 1734 (CO₂CH₃), 1657 (CON R_2) cm⁻¹; MS: m/z (%) = 308 (M^{+·+}+1, 100), 248 (100), 109 (4); ¹H-NMR: δ = 8.12-8.10 (dd, J = 1.4/7.6 Hz, 1 arom. H, 9-H), 7.48-7.43 (dt, J = 1.5/7.5, 1 arom. H, 11-H), 7.39-7.35 (m, 1 arom. H, 10-H/12-H), 7.28 (m, 1 arom. H, 10-H/12-H), 7.22 (s, 1 arom. H, 1-H/4-H), 6.68 (s, 1 arom. H, 1-H/4-H), 5.10-5.05 (ddd, J = 2.4/5.3/13.2 Hz, 1H, 6-H_a), 3.96 und 3.89 (je s, je 3H, je OCH₃), 3.87-3.83 (d, J = 15.7 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil A des AB-Systems), 3.52 (s, 3H, OCH₃), 3.35-3.28 (ddd, J = 3.6/12.3/13.1 Hz, 1H, 6-H_b), 3.15-3.11 (d, J = 15.7 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil B des AB-Systems), 3.01-2.93 (ddd, J = 5.3/12.3/16.9, 1H, 5-H_a), 2.84-2.79 (dt, J = 3.2/15.9 Hz, 1H, 5-H_b); ¹³C-NMR: δ = 172.38 (s, 1C, CO₂CH₃), 164.54 (s, 1C, CON R_2), 148.78 (s, 1C, C-3), 148.12 (s, 1C, C-2), 137.78 (s, 1C, C-8a), 132.31 (d, 1C, C-9), 128.72 (d, 1C, C-12), 128.26 (d, 1C, C-10), 127.62 (s, 1C, C-1a), 127.56 (s, 1C, C-4a), 127.16 (d, 1C, C-11), 125.78 (s, 1C, C-12a), 111.42 (d, 1C, C-4) und 109.09 (d, 1C, C-1), 64.88 (s, 1C, C-13a), 56.22/3 und 55.92 (je q, je 1C, je OCH₃), 52.97 (q, 1C, OCH₃, Ester), 41.79 (t, 1C, C-13), 37.70 (t, 1C, C-6), 28.79 (t, 1C, C-5) ppm.

2,3-Dimethoxy-8-oxo-5,6,13,13a-tetrahydro-8H-dibenzo[a,g]chinolizin-13a-carbonsäure-ethylester (2,3-Dimethoxy-8-oxo-berbin)-13a-carbonsäureethylester) (**9b**; C₂₂H₂₃NO₅)

Aus 100 mg (0.28 mmol) **7b**; Ausb.: 68 mg (64%); farblose Kristalle; Schmp.: 198°C (EtAc/Hexan = 1:1) $R_f = 0.64$ (EtAc/Hexan = 1:1); IR (KBr): $\nu = 1736$ (CO₂C₂H₅), 1653 (CONR₂) cm⁻¹; Ms: m/z (%) = 382 (M⁺⁺+1, 52), 308 (48), 285 (16), 84 (100); ¹H-NMR: $\delta = 8.12$ -8.10 (dd, J = 1.3/ 7.7 Hz, 1H, 9-H), 7.48-7.44 (m, 1H, 12-H), 7.39-7.35 (m, 1H, 10-H/11-H), 7.28-7.25 (m, 1H, 10-H/ 11-H), 7.17 (s, 1H, 1-H/4-H), 6.68 (s, 1H, 1-H/4-H), 5.10-5.05 (ddd, J = 2.3/5.1/13.1 Hz, 1H, 6-H_a), 4.05-3.92 (m, 2H, OCH₂), 3.93 und 3.90 (je s, je 3H, je OCH₃), 3.85-3.81 (d, J = 15.7 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil A des AB-Systems), 3.35-3.27 (ddd, J = 3.5/12.3/13.1 Hz, 1H, 6-H_b), 3.15-3.10 (d, J = 15.7 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil B des AB-Systems), 3.02-2.94 (ddd, J = 5.3/12.1/15.8, 1H, 5-H_a), 2.85-2.79 (dt, J = 2.5/15.8, 1H, 5-H_b); ¹³C-NMR: =172.08 (s, 1C, CO₂C₂H₅), 164.84 (s, 1C, CONR₂), 148.98 (s, 1C, C-3), 148.16 (s, 1C, C-2), 135.90 (s, 1C, C-8a), 132.18 (d, 1C, C-9), 128.61 (d, 1C, C-12), 128.32 (d, 1C, C-10), 127.68 (s, 1C, C-1a), 127.54 (s, 1C, C-4a), 127.15 (d, 1C, C-11), 125.84 (s, 1C, C-12a), 111.39 (d, 1C, C-4) und 109.15 (d, 1C, C-13), 37.81 (t, 1C, C-6), 28.82 (t, 1C, C-5), 13.86/3 (CH₃) ppm.

5,6-Dihydro-8H-dibenzo[*a*,*g*]*chinolizin-8-on* (**10a**; $C_{17}H_{13}NO$) und *5,6,13,13a-Tetrahydro-8H-dibenzo*[*a*,*g*]*chinolizin-8-on* (*Berbin-8-on*) (**11a**; $C_{17}H_{15}NO$)

0.50 g (1.71 mmol) **7a** werden in 10 cm^3 trockenem *DMF* suspendiert und 6 h unter N₂ rückfließend erhitzt. Nach dem Abkühlen wird das Lösungsmittel im Ölpumpenvakuum abdestilliert und das zurückbleibende Produktgemisch durch FC (EtAc/Hexan = 1;1) getrennt.

11a: 1. Fraktion; Ausb.: 0.26 g (61%); farblose Kristalle; Schmp.: 168°C (EtOH) (Lit. [15]: 168–170°C); $R_{\rm f}$ =0.42 (Ethylacetat/Hexan = 1:1); IR (KBr): ν =1636 (CON R_2) cm⁻¹; MS: m/z (%) = 290 (M⁺⁺+29, 3), 250 (M⁺⁺+1, 100), 249 (M⁺⁺, 100), 200 (6), 118 (82); ¹H-NMR: δ =8.16-8.14 (dd, J = 1.3/7.6 Hz, 1 arom. H, 9-H), 7.49-7.45 (dt, J = 1.5/7.5 Hz, 1 arom. H, 11-H), 7.42-7.37 (m, 1 arom. H, 10-H), 7.28-7.23 (m, 5 arom. H), 5.00-4.96 (m, 1H, 6-H_a), 4.94-4.93 (d, J = 3.7, 1H, 13-H_a), 3.28-3.23 (d, J = 3.8/15.7 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil A des AB-Systems), 3.06-2.86 (3, 4H, 6-H_b, 5-H_a, 5-H_b 13-H, CH₂-Teil B des AB-Systems); ¹³C-NMR: δ = 164.60 (s, 1C, CON R_2), 137.36 (s, 1C, C-4a), 135.98 (s, 1C, C-1a), 135.13 (s, 1C, C-8a), 131.81 (d, 1C, C-9), 129.11 (s, 1C, C-12a), 129.02 (d, 1C, C-4), 128.62 (d, 1C, C-12), 127.35 (d, 1C, C-10), 126.89 (d, 1C, C-11), 127.87 (d, 1C, C-1), 126.75 (d, 1C, C-2) und 125.97 (d, 1C, C-3), 55.26 (d, 1C, C-13a), 38.72 (t, 1C, C-13), 37.92 (t, 1C, C-6), 29.76 (t, 1C, C-5) ppm.

10a: 2. Fraktion; das Rohprodukt wird in wenig Ethylacetat gelöst, die Lösung bis zur beginnenden Trübung mit *n*-Hexan überschichtet und zur Kristallisation im Eisfach aufbewahrt; Ausb.: 0.11 g (26%); leicht gelbe Kristalle; Schmp.: 79–82°C (Ethylacetat) (Lit. [12]: 102–102.5°C); R_f =0.31 (Ethylacetat/Hexan = 1:1); IR (KBr): ν = 1642 (CON R_2) cm⁻¹; MS: *m/z* (%) = 288 (M⁺⁺+41, 2), 248 (M⁺⁺, 100), 232 (100), 217 (16), 108 (22); ¹H-NMR: δ = 8.46-8.43 (aufgespalt. d, *J* = 8.2 Hz, 1 arom. H, 9-H), 7.86-7.83 (m, 1 arom. H, 1-H), 7.67-7.62 (dd, *J* = 1.3/7.1 Hz, 1 arom. H, 12-H), 7.59-7.56 (m, 1 arom. H, 4-H), 7.49-7.45 (dt, *J* = 1.3/6.0/8.1 Hz, 1 arom. H, 11-H), 7.38-7.23 (m, 3 arom. H), 7.04 (s, 1H, 13-H), 4.41-4.38 (m, 2H, 6-H), 3.04-3.01 (m, 2H, 5-H); ¹³C-NMR: δ = 162.16 (s, 1C, CON R_2), 137.42 (s, 1C, C-13a), 136.57 (s, 1C, C-8a), 135.45 (s, 1C, C-12a), 132.29 (d, 1C, C-9), 130.29 (s, 1C, C-4a), 129.29 (s, 1C, C-1a), 128.02 (d, 2C, C-4 und C-11), 127.45 (d, 1C, C-12), 126.60 (d, 1C, C-10), 126.23 (d, 1C, C-1) und 125.01 (d, 2C, C-2 und C-3), 102.86 (d, 1C, C-13), 39.67 (t, 1C, C-6), 28.64 (t, 1C, C-5) ppm.

5,6-Dihydro-2,3-dimethoxy-8H-dibenzo[a,g]chinolizin-8-on (**10b**; $C_{19}H_{17}NO_3$) und 5,6,13,13a,Tetrahydro-2,3-dimethoxy-8H-dibenzo[a,g]chinolizin-8-on (2,3-Dimethoxyberbin-8-on) (**11b**; $C_{19}H_{19}NO_3$)

300 mg (0.85 mmol) **7b** werden unter O₂-Ausschluß im Wasserstrahlvakumm 15 min auf 230° C erhitzt. Das Produktgemisch wird durch FC (Ethylacetate/Hexan = 2:1) getrennt.

11b: 1. Fraktion; Ausb.: 140 mg (53%); farblose Kristalle; Schmp.: 136°C (Ethylacetat) (Lit. [12]: 140–141°C); $R_{\rm f}$ = 0.47 (Ethylacetate/Hexan = 2:1); IR (KBr): ν = 1636 (CON R_2) cm⁻¹; MS: m/z (%) = 350 (M⁺⁺+41, 2), 310 (M⁺⁺+1, 100), 309 (M⁺⁺, 100), 278 (35), 118 (76), 90 (69); ¹H-NMR: δ = 8.15-8.13 (aufgespalt. d, J = 7.7 Hz, 1 arom. H, 9-H), 7.47-7.44 (dt, J = 1.3/7.6 Hz, 1 arom. H, 11-H), 7.40-7.36 (m, 1 arom. H, 10-H), 7.27-7.25 (m, 1 arom. H, 12-H), 6.71 (s, 1 arom. H, 1-H/4-H), 6.69 (s, 1 arom. H, 1-H/4-H), 5.02-4.99 (m, 1H, 6-H_a), 4.88-4.84 (dd, J = 3.5/13.4, 1H, 13a-H), 3.91 und 3.89 (je s, je 3H, je OCH₃), 3.24-3.19 (dd, J = 3.5/15.9 Hz, 1H, 13-H, CH₂-Teil A des AB-Systems), 3.01-2.94 (m, 3H, 6-H_b, 5-H_a, 13-H, CH₂-Teil B des AB-Systems), 2.80-2.75 (m, 1H, 5-H_b); ¹³C NMR: δ = 164.65 (s, 1C, CON R_2), 148.10 (s, 2C, C-2 und C-3), 137.31 (s, 1C, C-8a), 131.80 (d, 1C, C-9), 129.12 (s, 1C, C-12a), 128.62 (d, 1C, C-12), 127.69 (s, 1C, C-1a), 127.38 und 127.34 (je s, 2C, C-10 und C-4a), 126.84 (d, 1C, C-11), 111.56 (d, 1C, C-1) und 108.95 (d, 1C, C-4), 56.20 und 55.97 (je q, je 1C, OCH₃), 55.03 (d, 1C, C-13a), 38.77 (t, 1C, C-13), 38.15 (t, 1C, C-6), 29.24 (t, 1C, C-5) ppm.

Synthese von Oxoberbincarbonsäuren

Summenformel	C ₂₆ H ₂₃ NO ₄
$M_{\rm r}({\rm g/mol})$	413.45
Meßtemperatur (°C)	21
Farbe/Habitus	Farbloser Block
Kristallgröße (mm)	$0.30 \times 0.37 \times 0.043$
Kristallsystem	Monoklin
Raumgruppe	P _n
Elementarzelle	
a (Å)	8.9269(8)
<i>b</i> (Å)	12.014(2)
$c(\text{\AA})$	10.6189(9)
$\alpha(^{\circ})$	90
$\beta(^{\circ})$	113.766(8)
$\gamma(^{\circ})$	90
$V(\text{\AA}^3)$	1042.3(2)
Strahlung	$MoK_{\alpha}(\lambda = 0.71073 \text{ \AA})$
$\Theta_{\min} / \Theta_{\max}$	2.53/24.00
Ζ	2
<i>F</i> (000)	436
$\mu \text{ (mm}^{-1})$	0.089
Dichte (g/cm ³)	1.317
Gesamtzahl der Reflexe	3268
Unabhängige Reflexe	$3267 \ (R_i = 0.0026)$
Beobachtete Reflexe	2971 ($I > 2\sigma I$)
Verfeinerte Parameter	281/2
<i>R</i> -Werte	
R_1 (2 σI /alle Daten)	0.0293/0.0347
wR_2 (2 σI /alle Daten)	0.0745/0.0790
Goodness of Fit	1.145
Restelektronendichte (e/Å ³)	0.108/-0.119
Rechenprogramme	SHELXS86/SHELXL93

Tabelle 2. Kristallographische Daten und Angaben zur Strukturlösung für $2a^{a}$

^a Weitere Einzelheiten zur Kristallstrukturuntersuchung können beim Cambridge Crystallographic Data Center, 12 Union Road, GB Cambridge CB21EZ unter Angabe der CCDC-Nummer 127422 und des vollständigen Literaturzitats angefordert werden (e-mail: deposit@ccdc.cam.ac.uk)

10b: 2. Fraktion; Ausb.: 80 mg (31%); leicht gelbe Kristalle; Schmp.: 187°C (Ethylacetat) (Lit [13]: 187–188°C); $R_{\rm f}$ =0.37 (EtAc/Hexan = 2:1); IR (KBr): ν = 1641 (CON R_2) cm⁻¹; MS: m/z (%) = 336 (M^{+·}+29, 3), 308 (M^{+·}+1, 100), 307 (M^{+·}, 100), 248 (17), 153 (16), 84 (31); ¹H-NMR: δ = 8.43-8.41 (aufgespalt. d, J = 7.9 Hz, 1 arom. H, 9-H), 7.64-7.60 (m, 1 arom. H, 11-H), 7.57-7.55 (m, 1 arom. H, 10-H), 7.45-7.41 (m, 1 arom. H, 12-H), 7.25 (s, 1 arom. H, 1-H/4-H), 6.88 (s, 1H, 13-H), 6.74 (s, 1 arom. H, 1-H/4-H), 4.38-4.35 (aufgespalt. t, J = 6.3 Hz, 2H, 6-H_{ab}), 3.99 und 3.94 (je s, je 3H, je OCH₃), 2.96-2.93 (t, J = 6.3 Hz, 2H, 5-H_{ab}); ¹³C-NMR: δ = 162.24 (s, 1C, CON R_2), 150.41 (s, 1C, C-3), 148.52 (s, 1C, C-2), 137.45 (s, 1C, C-13a), 136.71 (s, 1C, C-8a), 132.26 (d, 1C, C-9), 128.76 (s, 1C, C-12a), 128.00 (d, 1C, C-12), 126.19, (d, 1C, C-10), 125.92 (d, 1C, C-11), 124.59

E. Reimann et al.: Synthese von Oxoberbincarbonsäuren

(s, 1C, C-4a), 122.36 (s, 1C, C-1a), 110.52 (d, 1C, C-4) und 107.96 (d, 1C, C-1), 101.47 (d, 1C, C-13), 56.29 und 56.06 (je q, je 3H, je OCH₃), 39.76 (t, 1C, C-6), 28.14 (t, 1C, C-5) ppm.

Literatur

- [1] 6. Mitt.: Reimann E, Erdle W, Weigl C, Polborn K (1999) Monatsh Chem 130: 313
- [2] Grasberger F (2000) Teil der geplanten Dissertation, München, Germany
- [3] Reimann E, Renz H, Dammertz W, Scholz T (1996) Monatsh Chem 127: 173
- [4] Reimann E, Benend H (1994) Arch Pharm 327: 539
- [5] McEwen WE, Terss RH, Elliott JW (1952) J Am Chem Soc 71: 3605
- [6] Rupe H, Frey W (1939) Helv Chim Acta 22: 673
- [7] Shamma M, Jones CD (1970) J Org Chem 35: 3119
- [8] Davis JW (1960) J Org Chem 25: 376
- [9] a) Cobb RL, McEwen WE (1955) J Am Chem Soc 77: 5042; b) McEwen WE, Mineo IC, Shen YH (1971) J Am Chem Soc 93: 4479
- [10] Cook MJ, Katritzky AR, Page AD (1977) J Am Chem Soc 99: 165
- [11] Bridge AW, Hursthouse MB, Lehmann CW, Lythgoe DJ (1993) J Chem Soc Perkin Trans 1, 1839
- [12] Ninomiya J, Naito T, Takasugi H (1975) J Chem Soc Perkin Trans 1, 1720
- [13] Grigg R, Sridharan V, Stevenson P, Sukirthalingam S, Worakun T (1990) Tetrahedron 46: 4003
- [14] Reimann E, Benend H (1992) Monatsh Chem **123**: 939
- [15] Pandey GD, Tiwari KP (1981) Tetrahedron 37: 1213

Received June 18, 1999. Accepted June 28, 1999