162. Neue Aromadendran-Derivate aus Tolu-Balsam

von Horst Dieter Friedel und Rudolf Matusch*

Institut für Pharmazeutische Chemie und Lebensmittelchemie der Philipps-Universität Marburg, Marbacher Weg 6, D-3550 Marburg

(10. VIII. 87)

New Aromadendrane Derivatives from Tolu Balsam

Five new aromadendrane derivatives were isolated from tolu balsam by HPLC and their structures elucidated by NMR spectroscopy.

Einleitung. – Die letzten Publikationen über die Inhaltsstoffe des Tolu-Balsams liegen schon längere Zeit zurück. Angesichts der vielfältigen Anwendungsmöglichkeiten in der Kosmetik-, Seifen-, Aroma-, Parfum- und Tabakindustrie sowie in der Heilkunde (Katarrhe der Luftwege) erschien uns eine Neubearbeitung des Tolu-Balsams lohnenswert. Tolu-Balsam (Balsamum tolutanum) entsteht nach dem Einschneiden der Stämme von Myroxylon balsamum (LINNÉ) var. balsamum HARMS, Fabaceae [1]. Hauptbestandteile sind freie Benzoe- und Zimtsäure sowie deren Ester und ein ätherisches Öl [2-9]. Für die Bearbeitung des ätherischen Öls benutzten wir eine mit AgClO₄ imprägnierte Kieselgel-HPLC-Säule [10]. Damit konnten wir auch unpolare Verbindungen im präparativen Maßstab trennen, die im HPLC auf Kieselgel-Phase und mit Pentan als Fliessmittel in einem Peak eluiert wurden. Die vorliegende Arbeit befasst sich mit unpolaren Sesquiterpen-Kohlenwasserstoffen vom Aromadendran-Typ. Bislang waren im ätherischen Öl des Tolu-Balsams noch keine Komponenten mit dieser Struktur gefunden worden. Wir konnten neben den bekannten Aromadendran-Derivaten Alloraromadendren (1), Aromadendren (2), Leden (3) und α -Gurjunen (4) fünf neue Sesquiterpen-Kohlenwasserstoffe mit diesem Grundgerüst (5, 7, 9, 11 und 15) mittels HPLC isolieren und charakterisieren.

Ergebnisse und Diskussion. – Die NMR-Verschiebungen von 4 und 5 stimmen im wesentlichen miteinander überein. Somit handelt es sich bei 5 um ein Stereoisomeres von α -Gurjunen (4). Im ¹H-NMR-Spektrum ist H-C(1) von 5 gegenüber H-C(1) von 4 um 0,5 ppm zu hohem Feld verschoben. Dieser beachtliche Effekt kann nur mit der α -Ständigkeit von H-C(1) in 5 erklärt werden. Eine gegenüber 4 andere Anordnung von CH₃-C(10) ist aus sterischen Gründen unwahrscheinlich. Bisher wurde nur das Stereoisomere 6 beschrieben [11], in dem CH₃-C(10) β -orientiert ist; die Konfiguration an C(1) in 6 ist unbekannt. Die IR-Daten von 6 stimmen nicht mit denen von 5 überein.

Die Isomeren 7 und 9 besitzen ebenfalls die Summenformel $C_{15}H_{24}$ und tragen je ein Proton an einer Doppelbindung. Ihre Strukturen lassen sich aufgrund der ¹H-NMR-Spektren (*Fig. 1* und 3) zuordnen. Dasselbe gilt für die doppelt ungesättigten Sesquiterpene **11** (s. *Fig. 3*) und **15**.



Wie für vinylische Protonen in einem Fünfring-Fragment zu erwarten [12], kommt dieses Proton in 7 bei 5,25 ppm zur Resonanz und weist nur kleine Kopplungskonstanten auf. Aufgrund der Kopplungskonstanten von 10 Hz zwischen H–C(5) und H–C(6) ist H–C(5) β -ständig. Die Protonen an den Asymmetriezentren C(4) und C(10) erscheinen bei 2,35 ppm und im Bereich von 2,07-1,97 ppm, in dem sich vier Protonenfrequenzen überlagern. Eine Zuordnung der Methin-Protonen über Spin, Spin-Entkopplung wird durch die geringen Verschiebungsunterschiede verhindert. Erst im ¹H-verschiebungskorrelierten 2D-NMR-Spektrum verrät der Kreuzpeak zwischen dem Signal bei 2,20 ppm (H–C(3)) und 2,35 ppm die Lage von H–C(4). Das hochaufgelöste ¹H-NMR-Spektrum zeigt, dass sich das Signal bei 2,35 ppm tatsächlich zu einem dddq-Spin, Spin-System aufspaltet, wie man es für H-C(4) erwartet. Das vorliegende Kopplungsmuster, das auch für H--C(4) im Alloaromadendren (1) beobachtet wird, ist nur mit der β -Orientierung von H-C(4) vereinbar. Die Konfiguration an C(10) lässt sich nur über das m (ddda, J = 12,5,7,0,4,5 und 1,0 Hz) bei 1,79 ppm bestimmen, das H-C(9) zukommt. Die Kopplungsmuster und -konstanten in den anderen Aromadendran-Derivaten sprechen dafür, dass es sich dabei um H_{β} -C(9) handelt. Die gemessene Kopplungskonstante von 4,5 Hz zwischen H_{β}-C(9) und H-C(10) kann nur bei α -Anordnung von CH₃-C(19) auftreten. Wratten und Faulkner [13] beschrieben den Sesquiterpen-Alkohol 8. Durch LSR-Experimente (LSR = 'lanthanide shift reagent') konnten sie die relative Konfiguration an C(4) und C(10) beweisen. Die grosse Übereinstimmung des ¹H-NMR-Spektrums von 7 mit den Literaturdaten von 8 unterstützt die diskutierte Struktur.

In 9 sind eine Verschiebung von 5,45 ppm und gut aufgelöste Kopplungen für das vinylische Proton Indizien dafür [14], dass die Doppelbindung im Siebenring-Fragment lokalisiert ist. Zur Klärung der Konfiguration an den Asymmetriezentren C(1), C(4) und C(5) wird H–C(5) herangezogen, zu dem das Signal bei 2,08 ppm gehört; es zeigt eine 10,5-Hz- und zwei 5,0-Hz-Kopplungskonstanten. Das J von 10,5 Hz zwischen H–C(5) und H–C(6) gibt die *trans*-Stellung dieser Protonen an, womit H–C(5) β -ständig angeordnet ist. Kopplungskonstanten von 5 Hz zu H–C(1) und H–C(4) belegen die *cis*-Lage dieser Protonen zu H–C(5). Somit liegen an den Asymmetriezentren folgende relativen Konfigurationen vor, wenn man von der β -Ständigkeit des Cyclopropan-Ringes ausgeht: H $_{\beta}$ –C(1), H $_{\beta}$ –C(4) und H $_{\beta}$ –C(5). Zur Bestätigung der getroffenen Schlussfolgerungen dient die im Handel erhältliche, epimere Verbindung 10, die sich in der Konfiguration an C(1) von 9 unterscheidet. Das für die Konfiguration aussagekräftige H–C(5) zeigt bei 1,76 ppm Resonanz (*ddd*, J = 11,6, 11,3 und 8,7 Hz). Das Kopplungssystem von H–C(5) in 10 unterscheidet sich von dem in 9 durch die *trans*-Kopplung zu H–C(1), womit die postulierte Verknüpfung der Ringe in 9 eindeutig bewiesen ist.

In 11 weisen die Lage des vinylischen Protons bei tiefem Feld (5,90 ppm) und ein UV-Absorptionsmaximum bei λ_{max} 255 nm auf ein konjugiertes Dien hin. Kleine Kopplungskonstanten für das olefinische Proton und eine zum *AB*-System aufgespaltene CH₂-Gruppe, dessen Äste nur Fernkopplungen zeigen, sprechen für eine Cyclopentadien-Teilstruktur. Es kommen damit nur die Konstitutionsisomeren 11 und 12 in Frage. Dem Isomeren 11 ist der







Vorzug zu geben, da die CH₃-Gruppe an C(4) weitreichende Spin,Spin-Wechselwirkungen (${}^{4}J$, ${}^{5}J$) mit drei Protonen eingeht. Bekannterweise sind Kopplungskonstanten über π -Bindungen grösser als über entsprechend gesättigte, so dass man in 11 die beobachteten Fernkopplungen (J = 2 Hz) erwartet. Bei der Strukturaufklärung von Artabsin (13) gelangten *Sorm* und Mitarbeiter [15] zu entsprechenden Resultaten. Die Autoren fanden für CH₂-C(4) nur ein *d*, das sich durch Entkopplung von H-C(6) zum *s* vereinfachte. In 14 [15] und in dem hier diskutierten Aromadendran-Derivat besitzen die Signale von CH₃-C(4) hingegen das gleiche Erscheinungsbild. Anhand des Kopplungsmusters von H-C(10) von 11 (ddq, J = 10, 7 und 7 Hz) lässt sich die α -Ständigkeit von CH₃-C(10) herleiten.

Das Molekül 11 erwies sich als sehr empfindlich und isomerisierte sich teilweise während der NMR-Messung in CDCl₃ zu 15. Das Fehlen des Signals des vinylischen Protons und das Auftreten eines weiteren s einer olefinischen CH₃-Gruppe bei gleichzeitigem Verschwinden des *d* einer CH₃-Gruppe kennzeichnen die wesentlichen Veränderungen in den ¹H-NMR-Daten bei Umwandlung von 11 in 15.

Herrn Priv. Doz. Dr. S. Berger, Fachbereich Chemie der Philipps-Universität Marburg, danken wir für die Aufnahme der ¹H-NMR-Spektren mittels des Bruker-WH-400-Spektrometers.

Experimenteller Teil

Allgemeines. HPLC: Lsgm. mit p. a. -Qualität wurden zusätzlich über eine Kolonne destilliert; *ERC*-Pumpen Modell 64, *DuPont*-Pumpe Modell 830; *ERC*-7210-UV-Detektor, *Schoeffel-SF*-770-UV-Detektor. Optische Drehung: Perkin Elmer 141. UV: Perkin-Elmer-124 Gitterspektrophotometer. IR: Perkin Elmer 398. NMR¹): Bruker WH 400, Jeol GX 400, Jeol FX 90; δ in ppm bzgl. TMS (¹H-NMR) und bzgl. CDCl₃ oder C₆D₆ (¹³C-NMR; 77,00. bzw. 128,00 ppm). MS: Vacuum Generators 7070 70 eV.

Isolierung. Eine Lsg. von 200 g Tolu-Balsam (*Caesar & Loretz*, Hilden FRG, Ch. Nr. 80184323) in 400 ml frisch destilliertem EtOH wurde nach Zusatz von 10% H₂O mit Pentan (Pentan reinst; *Merck*, Darmstadt FRG) ausgeschüttelt. Aus dem Pentan-Extrakt wurde durch Säulenchromatographie (Kieselgel *Si 60*, 0,063–0,200 mm; *Merck*) mit Pentan ein unpolares Sesquiterpen-Gemisch erhalten. Oxidierte Substanzen wurden mittels 'reversed phase'-HPLC (*Zorbax** *ODS*, 5–6 μ m, 21,2 × 250 mm; *DuPont*, Bad Nauheim) und MeOH als Fliessmittel von den unpolaren Komponenten abgetrennt (Fluss 12 ml/min, Druck 3 MPA). Die Trennung der Sesquiterpen-Kohlenwasserstoffe erfolgte auf einer Kieselgel-HPLC-Säule (*LiChrosorb** *Si 60*, 5 μ m, 25 × 250 mm; *Merck*) mit Pentan als Fliessmittel und auf einer mit AgClO₄ imprägnierten Kieselgel-HPLC-Säule (*LiChrosorb** *Si 60*, 5 μ m, 25 × 250 mm; *Merck*) mit Pentan/Et₂O = 80:20 bis 99:1. Die Belegung der Kieselgel-HPLC-Fertigsäule mit AgClO₄ wurde nach der von uns beschriebenen Methode [10] durchgeführt.

α-Gurjunen (= (laR, 4R, 4aR, 7bS)-la, 2, 3, 4, 4a, 5, 6, 7b-Octahydro-l, 1, 4, 7-tetramethyl-1H-cyloprop[e]azulen²); 4): Öl. [α]₂₅^D = -210° (c = 1.0, Pentan). IR (Film): 2960–2820, 1655, 1450, 1380, 1370, 1360, 1120, 930. ¹H-NMR (400 MHz, CDCl₃): 2,73 (br. m, H–C(1), 2,25, 2,12, (2 H–C(3)); 1,90 – 1,69 (m, H–C(2), H–C(8), H–C(9), H–C10)); 1,65 (m, CH₃–C(4)); 1,46 (dddd, H–C(2)); 1,32 (m, H–C(8), H–C(9)); 1,11 (s, CH₃–C(11)); 1,06 (d, H–C(6)); 0,91 (d, CH₃–C(10)); 0,84 (s, CH₃–C(11)); 0,78 (m, H–C(7)). ¹³C-NMR (100 MHz, CDCl₃): 137,34, 136,10 (2s, C(4), C(5)); 48,94 (d, C(1)); 36,53 (t, C(3)); 32,72 (t, C(9)); 32,31 (d, C(10)); 29,00 (t, C(2)); 28,97 (q, C(12)); 28,55 (d, C(7)); 25,89 (d, C(6)); 21,75 (s, C(11)); 21,59 (t, C(8)); 18,39 (q, C(14)); 16,44 (q, C(13)); 14,54 (q, C(15)). MS: 204 (100, *M*⁺⁺), 189 (96), 161 (99), 133 (81,6), 119 (92), 107 (71,5), 105 (95,8), 91 (86,8), 41 (88,6).

I-Epi- α -gurjunen (= (*la*R,4 R,4*a*S,7*b*S)-*la*,2,3,4,4*a*,5,6,7*b*,Octahydro-1,1,4,7-tetramethyl-1H-cycloprop[e]azulen²); **5**): Öl. [α]_D⁵ = -68° (*c* = 0.2, Pentan). IR (Film): 2980–2830, 1660, 1455, 1440, 1375, 1320, 1150, 940. ¹H-NMR (400 MHz, CDCl₃): 2,20 (br. *m*, H–C(1), H–C(3)); 2,03 (*m*, H–C(3)); 1,91 – 1,81 (*m*, H–C(2), H–C(9)); 1,76–1,67 (*m*, H–C(8), H–C(10)); 1,66 (*m*, CH₃–C(4)); 1,34 (*ddd*, H–C(2)); 1,21–1,13 (*m*, H–C(8), H–C(9)); 1,12 (*s*, CH₃–C(11)); 1,04 (*d*, H–C(6)); 0,82 (*d*, CH₃–C(10)); 0,82 (*s*, CH₃–C(11)); 0,79 (*m*, H–C(7)). ¹³C-NMR (22,5 MHz, CDCl₃): 138,55, 136,97 (2*s*, C(4), C(5)); 50,26 (*d*, C(1)); 35,74 (*t*, C(3)); 35,42 (*t*, C(9)); 33,06 (*d*, C(10)); 31,57 (*t*, C(2)); 28,75 (*q*, C(12)); 26,65, 24,16 (2 *d*, C(6), C(7)); 20,97 (*t*, C(8)); 20,34 (*q*, C(14)); 20,02 (*s*, C(11)); 16,34 (*q*, C(13)); 14,83 (*q*, C(15)). MS: 204 (100, M^{++}), 189 (83,5), 161 (96,7), 119 (61), 105 (75,8), 91 (52,2), 41 (59,4).

 $\begin{array}{ll} 1,2-Didehydroaromadendran & (=(1aR,4R,7R,7aS,7bR)-1a,2,3,4,6,7,7a,7b-Octahydro-1,1,4,7-tetramethyl-1H-cycloprop[e]azulen^2); 7): \\ \hline OL(a) & OL(a) &$

¹) Bei der Interpretation der NMR-Daten wird durchwegs die Sesquiterpen-Numerierung (s. 1) verwendet.

²) Relative Konfiguration.

CH₃-C(11)); 0,50 (*ddd*, H-C(7)); 0,43 (*dd*, H-C(6)). ¹³C-NMR (22,5 MHz, CDCl₃): 155,22 (*s*, C(1)); 119,57 (*d*, C(2)); 47,78 (*d*, C(5)); 38,08, 37,70 (2*d*, C(4), C(10)); 37,70, 37,38 (2*t*, C(3), C(9)); 28,49 (*q*, C(12)); 27,95, 24,76 (2 *d*, C(6), C(7)); 24,02 (*t*, C(8)); 19,88 (*q*, C(14)); 19,28 (*s*, C(11)); 15,76 (*q*, C(13)); 15,17 (*q*, C(15)). MS: 204 (90,3, M^{++}), 161 (100), 147 (50,5), 122 (99,8), 119 (48,6), 109 (52,5), 107 (90,3), 105 (70,7), 95 (81,4), 93 (84,4), 86 (65), 84 (97,9), 41 (66,2).

9,10-Didehydroaromadendran (= (1a R,4a S,7 R,7a R,7b S)-1a,2,4a,5,6,7,7a,7b-Octahydro-1,1,4,7-tetramethyl-1 H-cycloprop [e]azulen²); 9): Öl. [a] $_{D}^{25}$ = -78° (c = 0.6, Pentan). IR (Film): 3010, 2940, 2860, 1650, 1450, 1370, 810, 740. ¹H-NMR (400 MHz, CDCl₃): 5,45 (m, H–C(9)); 2,43 (br. m, H–C(1)); 2,08 (ddd, H–C(5)); 2,05 – 1,85 (m, H–C(8), H–C(8), H–C(2), H–C(4)); 1,75 (dddd, H_β–C(3)); 1,61 (br. s, CH₃–C(10)); 1,56 (m, H–C(2)); 1,25 (dddd, H_a–C(3)); 1,04 (s, CH₃–C(11)); 1,00 (s, CH₃–C(11)); 0,96 (d, CH₃–C(4)); 0,90 (ddd, H–C(7)); 0,25 (dd, H–C(6)). ¹³H-NMR (22,5 MHz, CDCl₃): 138,92 (s, C(10)); 122,39 (d, C(9)); 51,68 (d, C(1)); 41,61 (d, C(5)); 38,08 (d, C(4)); 29,31, 28,82 (2t, C(2), C(3)); 29,04 (d, C(7)); 28,44 (q, C(12)); 24,65 (q, C(14)); 22,37 (t, C(8)); 21,94 (d, C(6)); 18,04 (s, C(11)); 16,30 (q, C(15)); 15,76 (q, C(13)). MS: 204 (33,7, M⁺⁺), 161 (53,5), 119 (46), 107 (83,2), 105 (100), 94 (59,8), 93 (76), 91 (58,6), 81 (45,9), 55 (49,6), 41 (84).

9,10-Didehydroaromadendran (= (1a R,4a R,7 R,7a R,7b S)-1a,2,4a,5,6,7,7a,7b-Octahydro-1,1,4,7-tetramethyl-1H-cycloprop [e]azulen²); 10): Diese Substanz wurde von Fluka, Neu-Ulm, bezogen. Öl. ¹H-NMR (400 MHz, CDCl₃): 5,37 (m, H–C(9)); 2,31 (br. m, H–C(1)); 2,15–1,83 (m, 2 H–C(8), H–C(4), H–C(2) oder H–C(3)); 1,76 (ddd, H–C(5)); 1,66 (br. s, CH₃–C(10)); 1,29–1,08 (m, H–C(2), H–C(3)); 1,04 (s, CH₃–C(11)); 1,01 (s, CH₃–C(11)); 0,90 (d, CH₃–C(4)); 0,82 (ddd, H–C(7)); 0,56 (dd, H–C(6)). ¹³C-NMR (22,5 MHz, CDCl₃): 139,00 (s, C(10)); 121,79 (d, C(9)); 49,90 (d, C(1)); 42,64 (d, C(5)); 34,13 (d, C(4)); 32,34, 31,26 (2 t, C(2), C(3)); 28,60 (q, C(12)); 26,60 (d, C(6)); 26,44 (d, C(7)); 24,76 (q, C(14)); 23,18 (t, C(8)); 18,74 (s, (C(11)); 18,09 (q, C(15)); 15,22 (q, C(13)).

I(5), 3-Aromadendradien (= (1a R, 4 R, 7b S)-1a, 2, 3, 4, 5, 7b-Hexahydro-1, 1, 4, 7-tetramethyl-1 H-cycloprop[e]azulen²); 11): Öl. UV (Pentan): 255 1R (Film): 2980–2840, 1450, 1370. ¹H-NMR (400 MHz, C₆D₆): 5.90 (br. s,H–C(3)); 2,93 (ddq, H–C(2)); 2,55 (ddq, H–C(2)); 2,37 (ddq, H–C(10)); 1,99 (dddd, H_a–C(8)); 1,91 (ddd,CH₃–C(4)); 1,71 (dddd, H_β–C(9)); 1,60 (dddd, H_a–C(9)); 1,29–0,91 (H–C(6), H–C(7), H_β–C(8)); 1,10 (s,CH₃–C(11)); 1,08 (d, CH₃–C(10)); 0,88 (s, CH₃–C(11)). ¹³C-NMR (22,5 MHz, CDCl₃): 144,92, 137,75 (2s, C(1),C(4), C(5)); 123,80 (d, C(3)); 42,42 (t, C(2)); 38,79 (d, C(10)); 34,73 (d, C(7)); 29,58 (t, C(9)); 28,06 (q, C(12)); 24,81(d, C(6)); 23,89 (q, C(14)); 23,24 (t, C(8)); 20,69 (s, C(11)); 15,76 (q, C(13)); 14,24 (q, C(15)). ¹³C-NMR (C₆D₆):C(1), C(4) und C(5) bei 145,50, 144,84 und 137,75. MS: 202 (70,4*M*⁺⁺), 187 (34,5), 159 (100), 145 (48,5), 131 (59,9).

1(10), 4-Aromadendradien (= (1a R,7b S)-1a,2,3,5,6,7b-Hexahydro-1,1,4,7-tetramethyl-1H-cycloprop[e]azulen²); **15**): Öl. UV (Pentan): 255 IR (Film): 2960–2840, 1610, 1455–1430, 1370. ¹H-NMR (400 MHz, C₆D₆): 2,53–2,32, 2,18, 1,93–1,87 (3 m, 2 H–C(2), 2 H–C(3), 2 H–C(9)); 1,96 (dddd, H_a–C(8)); 1,72, 1,69 (2 br. s, CH₃–C(4), CH₃–C(10)); 1,39 (dddd, H_β–C(8)); 1,14 (s, CH₃–C(11)); 1,10–0,98 (m, H–C(6), H–C(7); 0,97 (s, CH₃–C(11)). ¹³C-NMR (22,5 MHz, C₆D₆): 145,42, 140,32 (2s, C(1), C(5)); 136,58 (s, C(4)); 124,29 (s, C(10)); 35,00, 34,73 (2t, C(3), C(9)); 30,34 (d, C(6)); 28,93 (t, C(2)); 28,66 (q, C(12)); 26,27 (d, C(7)); 25,79 (t, C(8)); 23,56 (q, (14)); 20,69 (s, C(11)); 16,57 (q, C(13)); 16,03 (q, C(15)). MS: 202 (99,8, M^{++}), 187 (81,3), 159 (100), 145 (99,5), 131 (99,7), 117 (56,2), 91 (59,1), 41 (59,1).

LITERATURVERZEICHNIS

- P.H. List, L. Hörhammer, 'Hagers Handbuch der Pharmazeutischen Praxis', 4. Neuaufl., Springer-Verlag, Berlin-Heidelberg-New-York, 1976, Vol. 5, S.934.
- [2] W.A. Poucher, 'Perfumes, Cosmetics, and Soaps', Chapman & Hall, London, 1974, Vol. 1, S. 361.
- [3] D. L. J. Opdyke, Food Cosmet. Toxicol. 1976, 14, 689.
- [4] E. Gildemeister, F. Hoffmann, 'Die Ätherischen Öle', Akademie-Verlag, Berlin, 1959, Vol. 5, S. 347.
- [5] K.J. Harkiss, P.A. Linley, Analyst 1973, 98, 819.
- [6] K.J. Harkiss, P.A. Linley, Planta Med. 1979, 35, 61.
- [7] I. Wahlberg, M. B. Heltje, K. Karlsson, C. R. Enzell, Acta Chem. Scand. 1971, 25, 3285.
- [8] I. Wahlberg, C. R. Enzell, Acta Chem. Scand. 1971, 25, 70.
- [9] I. Wahlberg, C. R. Enzell, Acta Chem. Scand. 1971, 25, 353.
- [10] H.D. Friedel, R. Matusch, J. Chromatogr., im Druck.
- [11] A. van der Gen, L. M. van der Linde, J. G. Witterveen, Recl. Trav. Chim. Pays-Bas 1972, 91, 1433.
- [12] K. B. Becker, Helv. Chim. Acta 1977, 60, 68; C.J. Pouchert, J. R. Champbell, The Aldrich Library of NMR Spectra, Aldrich Chemical Company, 1974, Vol. 1, Spektrum 39B.
- [13] S.J. Wratten, D.J. Faulkner, J. Org. Chem. 1977, 42, 3343.
- [14] A. F. Thomas, M. Ozainne, *Helv. Chim. Acta* 1978, 61, 2874; C. J. Pouchert, J. R. Champbell, The Aldrich Library of NMR Spectra, Aldrich Chemical Company, 1974, Vol. 1, Spektrum 40B.
- [15] K. Vokáĉ, Z. Samek, V. Herout, F. Sorm, Collect. Czech. Chem. Commun. 1969, 34, 2288.