## 126. 8α,9α-Epoxy-7-oxoroyleanon, ein Diterpen-Epoxychinon aus einer abessinischen *Plectranthus*-Art (Labiatae)

von Peter Rüedi

Organisch-chemisches Institut der Universität Zürich, Winterthurerstrasse 190, CH-8057 Zürich

(5.IV.84)

# 8α,9α-Epoxy-7-oxoroyleanone, a Diterpenoid Epoxyquinone from an Abyssinian *Plectranthus* Species (Labiatae)

### Summary

Reexamination of the title plant, in addition to the previously identified abietanoid hydroxy-1,4-benzoquinones 1a, 1b, 1c, 1e, 1f, 1g, and 1h, yielded the known  $7\alpha$ -aceto-xyroyleanone (= 7-O-acetylhorminone; 1d) and the novel  $8\alpha$ ,  $9\alpha$ -epoxy-7-oxoroyleanone (2a). Spectroscopic methods, partial synthesis by epoxidation of 7-oxoroyleanone (1h), and chiroptical correlation establish the structure 2a. Royleanone 2a is the first diterpenoid epoxyquinone isolated so far. Moreover, a detailed <sup>13</sup>C-NMR analysis of the royleanones 1b, 1c, 1e, 1g, and 1h lead to the complete assignment of their spectra.

**Einleitung.** – Aus Blattdrüsen der botanisch noch nicht klassifizierten *Plectranthus*-Art B. 8087<sup>1</sup>) wurden vor einiger Zeit die abietanoiden Hydroxy-1,4-benzochinone Royleanon (1a), 6,7-Didehydroroyleanon (1b), Horminon (=  $7\alpha$ -Hydroxyroyleanon; 1c), Taxochinon (=  $7\beta$ -Hydroxyroyleanon; 1e),  $6\beta$ ,  $7\alpha$ -Dihydroxyroyleanon (1f),  $7\alpha$ -Acetoxy- $6\beta$ -hydroxyroyleanon (1g) sowie 7-Oxoroyleanon (1h) isoliert [1].





 $2a \quad R = H$  $2b \quad R = COCH_3$ 

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup>) S. Fussnote <sup>3</sup>) in [1].

Im Zusammenhang mit Partialsynthesen zur chemischen, spektroskopischen und chiroptischen Charakterisierung aller 8 isomeren, im Ring B mono- bzw. dihydroxylierten Royleanone [2] benötigten wir grössere Mengen an 1c und 1e, wozu eine erneute Aufarbeitung des Pflanzenmaterials erforderlich war. Dank verfeinerter Trennmethoden wurden zusätzlich zu den eingangs genannten Verbindungen 7 $\alpha$ -Acetoxyroyleanon (= 7-O-Acetylhorminon; 1d)<sup>2</sup>) und das neue Epoxychinon 8 $\alpha$ ,9 $\alpha$ -Epoxy-7-oxoroyleanon (2a) isoliert. Verbindung 2a erwies sich als mit der in [1] erwähnten nichtchinoiden Verbindung<sup>3</sup>) identisch.

 $7\alpha$ -Acetoxyroyleanon (1d). – Ausbeute 110 mg<sup>4</sup>), in jeder Hinsicht identisch mit authentischen Präparaten [1] [4]<sup>5</sup>).

 $8\alpha$ ,  $9\alpha$ -Epoxy-7-oxoroyleanon (2a). – Ausbeute 96 mg<sup>4</sup>), hellgelbe Prismen aus CHCl<sub>1</sub>/Hexan, Schmp. 177–178°. Das Ausbleiben der charakteristischen Violettfärbung auf DC mit NH<sub>3</sub>-Dampf sowie das UV/VIS-Spektrum (Et<sub>2</sub>O) mit  $\lambda_{max}$  ca. 273 (sh, log  $\varepsilon = 3,42$ ) und 317 (3,74) nm zeigen, dass kein Hydroxy-1,4-benzochinon des Typus 1 vorliegt. Nach Massenspektren leitet sich die Summenformel  $C_{20}H_{26}O_5$  ab ( $M^+$  446, 15%), was einem oxygenierten 7-Oxoroyleanon (1h) entspricht. Die intensiven IR-Banden bei 1653, 1690 und 1725 cm<sup>-1</sup> (KBr) können als eine Enon-, eine vinyloge Säure- und eine gesättigte Ketocarbonylgruppe interpretiert werden, während die breite Absorption bei 3340 cm<sup>-1</sup> einer chelierten OH-Gruppe zukommt. Da die Verbindung nahezu identische <sup>1</sup>H-NMR-Spektren mit 1h aufweist, und insbesonders Oxymethinoder Oxymethylenprotonen fehlen, muss die zusätzliche Sauerstoffunktion als Epoxid im Ring C lokalisiert sein. Dementsprechend sind in <sup>13</sup>C-NMR-Spektren gegenüber 1h 2 sp<sup>2</sup>-C-Atome durch Signale bei 61,2 und 69,0 ppm (je s im <sup>1</sup>H-'off-resonance'-Spektrum) ersetzt. Die nur unwesentlich veränderte Lage von C(12) und C(13)<sup>6</sup>) sowie die Acetylierung von 2a (Ac<sub>2</sub>O/NaOAc) zum Enolacetat 2b (C<sub>22</sub>H<sub>28</sub>O<sub>6</sub>; blassgelbe Prismen, Schmp. 110-111°; v<sub>co</sub> 1770 cm<sup>-1</sup> (KBr)) zeigen, dass die C(8),C(9)-Doppelbindung epoxydiert ist. Die  $\alpha$ -Konfiguration folgt aus den NMR-Spektren aufgrund der paramagnetischen Verschiebung von  $H_{z}$ -C(5) um 0,12 ppm gegenüber 1h und des  $\gamma$ -Effektes des Epoxy-O-Atoms von -6,2 ppm auf C(5) im Vergleich mit 1h. Epoxydierung (3-Chlorperbenzoesäure, CHCl<sub>3</sub>) des konfigurativ gesicherten [1] 7-Oxoroyleanons (1h) gibt 2a (57%), welches in allen spektroskopischen und chiroptischen Daten mit dem natürlichen 2a identisch ist. Damit ist auch die absolute Konfiguration von 2a bewiesen<sup>7</sup>)<sup>8</sup>).

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup>) Weiteres Vorkommen von 1d s. Zusammenfassung in [3]. Später wurde 1d auch aus Blattdrüsen von Coleus carnosus [4] und aus Wurzeln von Salvia phlomoides [5] isoliert.

<sup>&</sup>lt;sup>3</sup>) S. Fussnoten <sup>10</sup>) und <sup>12</sup>) in [1].

<sup>4)</sup> Ausbeuteangaben beziehen sich auf kristalline Reinsubstanzen aus 20 kg lufttrockenem Pflanzenmaterial.

<sup>&</sup>lt;sup>5</sup>) In [1] nur partialsynthetisch hergestellt.

<sup>&</sup>lt;sup>6</sup>) Die eindeutige Zuordnung aller <sup>13</sup>C-NMR-Signale in 2a basiert auf <sup>1</sup>H-gekoppelten Spektren sowie auf den Vergleichen mit den in dieser Arbeit erstmals vollständig interpretierten <sup>13</sup>C-NMR-Spektren (CDCl<sub>3</sub>) der Royleanone 1b, 1c, 1e, 1g und 1h, s. *Exper. Teil.* 

<sup>&</sup>lt;sup>7</sup>) Bei chemischen Reaktionen an Coleonen und Royleanonen wurde bisher ausschliesslich der sterisch weniger gehinderte α-Angriff der Reagenzien beobachtet (vgl. die Epoxydierung von 1b [1] [2], Hydrierungen [2] [6], Pyrazolinbildung [2], etc.).

<sup>&</sup>lt;sup>8</sup>) Systematischer Name: (4aS,4bS, 8aS,10aS)-4b,8a-Epoxy-6-hydroxy-1,1,4a-trimethyl-7-(1-methyläthyl)-2,3,4,4a,4b,8a,10,10a-octahydro-(1H)-phenanthren-5,8,9-trion (2a).



In der Fülle der bisher aus Blattdrüsen von *Coleus*- und *Plectranthus*-Arten isolierten Coleonen (abietan-artige Diosphenol- und Diketonacylhydrochinone, Spiro[methylcyclopropane], Chinonmethide, vinyloge Chinone, Dimere, Nor- und Seco-Verbindungen, vgl. [6] [7]), Plectranthonen (Phenanthren-1,4-chinone [8]) und Royleanonen (abietanoide Hydroxy-1,4-benzoghinone, vgl. [6] [7]) stellt **2a** einen neuen, erstmals aufgefundenen Strukturtypus dar. Das Oxiran **2a** ist ein hypothetischer Vorläufer für umgelagerte Abietanderivate, z. B. 20 ( $10 \rightarrow 9$ )*abeo*- (vgl. [10]), ringkontrahierte und/ oder erweiterte (inkl. Seco-) Verbindungen.

In Kenntnis der chemischen und spektroskopischen Eigenschaften von **2a** ist zu erwarten, dass in Zukunft weitere ähnliche Epoxychinone aus Labiaten isoliert werden können. Wegen des Ausbleibens der charakteristischen Farbreaktionen für Royleanone, ihrer blassgelben Farbe auf DC-Platten, sowie wegen des Fehlens typischer <sup>1</sup>H-NMR-Signale in rohen Royleanonfraktionen sind solche Verbindungen möglicherweise bisher übersehen worden.

Die wenigen in der Natur nachgewiesenen Epoxychinone sind fast ausschliesslich Metaboliten von Mikroorganismen (*Aspergillus*- und *Streptomyces*-Arten); einige ihrer Vertreter, z. B. die Terreinsäure [9] und Frenolicin [9] zeigen antibiotische Wirkung. Erst vor kurzem konnte mit dem Epoxynaphthochinon Dioschinon aus *Diospyros tricolor (Ebenaceae)* die erste Verbindung dieser Art auch aus einer höheren Pflanze isoliert werden [11].

Der Autor dankt Herrn Prof. C. H. Eugster für seine persönliche Unterstützung, Frau Ch. Husi-Ramseier und Frl. T. Oerili für ihre Hilfe bei der Aufarbeitung. Die Arbeit wurde vom Schweizerischen Nationalfonds zur Förderung der wissenschaftlichen Forschung unterstützt.

#### **Experimenteller** Teil

Vorbemerkungen. Allgemeine Arbeitstechniken und verwendete Materialien s. [2] [6]. Säulenchromatographie an Kieselgel Mallinckrodt (nach Ramsay & Patterson, 100 mesh) nach Typ A in [7] («SiO<sub>2</sub>»), präp. DC von Mengen unter 10 mg an einer Kieselgel-Alufolie (Merck, Art. 5554). Schmelzpunkte wurden mit einem Mettler-Schmelzpunktsautomaten Typ FP 5/52 gemessen und sind korrigiert; [ $\alpha$ ]<sub>D</sub>-Werte mit einem Perkin-Elmer-Polarimeter Mod. 241; UV/VIS-Spektren mit Perkin-Elmer-Spektrophotometern Mod. 552 und 555:  $\lambda_{max}$  in nm (log  $\varepsilon$ , quantitative Spektren), bzw.  $E_{rel}$  (max = 1, qualitative Spektren); CD-Spektren mit Roussel-Jouan-Dichrograph Mod. 185 mit einer Xenohochdrucklampe bei RT.:  $\lambda$  der Extrema in nm ( $\Delta \varepsilon$ ); IR-Spektren mit Perkin-Elmer-Spektrographen Mod. 257 und 297:  $\nu_{max}$  in cm<sup>-1</sup>, nur Angabe der wichtigsten und/oder intensivsten Banden; <sup>1</sup>H-NMR-Spektren mit Varian-XL-200-Spektrem ter bei 200 MHz:  $\delta$  in ppm (TMS = 0), Kopplungskonstanten J in Hz, Auflösung von Kopplungen mit OH bei Hydroxymethylen- oder Hydroxymethinprotonen durch Zugabe von wenig D<sub>2</sub>O; <sup>13</sup>C-NMR-Spektren mit Varian-XL-100(25 MHz)- und Varian-FT-80A-

(20 MHz)-Spektrometern:  $\delta$  in ppm (TMS = 0), bei <sup>1</sup>H-gekoppelten Spektren J in Hz, wenn nichts anderes vermerkt, Angabe der Multiplizitäten aus <sup>1</sup>H-'off-resonance'-entkoppelten Spektren und Auflösung von geminalen und vicinalen Kopplungen von sp<sup>2</sup>-C-Atomen mit OH durch Zugabe von D<sub>2</sub>O; Massenspektren an *Varian-MAT-112S*- und -711-Spektrometern mit Direkteinlass: Fragmentionen in m/z, relative Intensität in %, wenn nichts anderes vermerkt, Zuordnungen ohne Hochauflösung, nur Angabe der wichtigsten und/oder intensiveten Piks.

1. Isolierung der Diterpene. Analog zur Vorschrift in [1] wurden 21,8 kg luftgetrocknetes Blatt- und Stengelmaterial von *Plectranthus sp.* Bally 8087 in 4 Portionen (je *ca.* 5 kg) zum rohen Farbharz (153,1 g) aufgearbeitet. Nach Lösen in Toluol und Klarfiltrieren wurde in Portionen von *ca.* 35 g an je 1,5 kg SiO<sub>2</sub> mit Toluol chromatographiert. Nach Durchlaufen der die Royleanone 1a und 1b enthaltenden Zone graduelle Polaritätssteigerung bis 5% AcOEt. Aus der diffusen Front (insgesamt 300 mg, kristallin) der Hauptzone mit Horminon (1c)/Taxochinon (1e) konnten aus 20 mg durch präp. DC an SiO<sub>2</sub>-Alufolien mit Toluol/AcOEt 23:2 (2mal steigend) 8 mg reines, kristallines  $7\alpha$ -Acetoxyroyleanon (1d) erhalten werden;  $R_f$  von 1d 0,47,  $R_f$  von 1c/1e 0,41. Verbindung 1d erwies sich in jeder Hinsicht als identisch mit authentischen Präparaten [1] [4]<sup>5</sup>).

Die nach der Hauptzone (insgesamt 10 g kristallines 1c/1e) eluierten Fraktionen enthielten vornehmlich  $7\alpha$ -Acetoxy- $6\beta$ -hydroxyroyleanon (1g), welches direkt aus Et<sub>2</sub>O/Hexan kristallisiert wurde (1,92 g), während die zu erwartende geringe Menge des Dioles 1f (vgl. [1]) in den Mutterlaugen verblieb (im Zusammenhang mit dieser Arbeit nicht isoliert). Unmittelbar nach den 1f und 1g enthaltenden Fraktionen wurde eine rötliche Zone abgetrennt, welche spontan kristallisierte. Umkristallisation aus Aceton lieferte 300 mg orangerote Kristalle, welche nach DC an SiO<sub>2</sub> mit CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> 7-Oxoroyleanon (1h,  $R_f$  0,35; braungelb, sofort intensiv violett mit NH<sub>3</sub>-Dampf) und  $8\alpha$ ,  $9\alpha$ -Epoxy-7-oxoroyleanon (2a;  $R_f$  0,40; hellgelb) enthielten. Präp. DC an SiO<sub>2</sub>-Alufolien mit CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (2mal steigend) gab aus je 10 mg Mischkristallen 3,5 mg 2a und 5 mg 1h. Eine Trennung von 1h und 2a konnte auch nach umfangreichen Kristallisationsversuchen nicht erreicht werden, und chromatographisch liess sich 2a nur mit halogenierten Elutionsmitteln knapp von 1h abtrennen. Oxiran 2a erwies sich als identisch mit der in [1] erwähnten nicht-chinoiden Verbindung C<sub>20</sub>H<sub>26</sub>O<sub>5</sub><sup>3</sup>).

2.  $8\alpha, 9\alpha$ -Epoxy-7-oxoroyleanon (2a). Hellgelbe Prismen aus CHCl<sub>3</sub>/Hexan oder Et<sub>2</sub>O/Hexan, gelbe Platten aus wenig CHCl<sub>3</sub>, grünstichig gelbe Nadeln aus Benzol, Schmp. 177–178<sup>\*</sup>.  $[\alpha]_{12}^{12} = -1.6 \pm 0.5^{\circ}$  (c = 1, CHCl<sub>3</sub>). UV (Et<sub>2</sub>O): ca. 273 (sh, 3,42), 317 (3,74). CD (Dioxan, c = 0.084 mg/ml, d = 5 mm): < 248 (< 0), 248 (0), 264 (+ 18.8), 282 (0), 307 (-11.5), 362 (0), 388 (+ 2.5), ca. 440 (0). IR (KBr): 3340 (br.), 2995, 2965, 2935, 2920, 2870, 1725, 1690, 1653, 1625, 1478, 1459, 1395, 1355, 1317, 1230, 1206, 1168, 1131, 1004, 979, 966, 958, 905, 886, 806, 780, 757, 722, 675. <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>): 0,89, 0,90 (je s, je 3H, CH<sub>3</sub>(18), CH<sub>3</sub>(19)); 1,21, 1,23 (je d, J = 7, je 3H, CH<sub>3</sub>(16), CH<sub>3</sub>(17)); 1,22 (s, 3H, CH<sub>3</sub>(20)); 1,93 (4 Linien, X,  $|J_{AX} + J_{BX}| = 18, 6$ , 1H, H<sub>a</sub>-C(5)); 2,36 ( $\alpha ddw$ ,  $B, ^2J_{AB} = 17,3, ^3J_{BX} = 12,2, 1$ H, H<sub>β</sub>-C(6)); 2,65 ( $\alpha ddw$ ,  $A, ^2J_{AB} = 17,3, ^3J_{AX} = 6,3, 1$ H, H<sub>a</sub>-C(6)); 2,88 (br.  $d, ^2J = 12, w_{V_3} = 18, 1$ H, H<sub>β</sub>-C(1)); 3,13 (sept., J = 7, 1H, H-C(15)); 7,00 (s, 1H, OH-C(12)). <sup>13</sup>C-NMR (CDCl<sub>3</sub>; 0-50 ppm <sup>1</sup>H-off-resonance-entkoppelt, 50–200 ppm <sup>1</sup>H-gekoppelt): 15,9 (q, C(20)); 18,2 (t, C(2)); 19,1, 19,4 (je q, C(16), C(17)); 20,6 (q, C(19)); 24,9 (d, C(15)); 32,7 (q, C(18)); 33,5 (s, C(4)); 34,4 (dd, C(1)); 37,6 (t, C(6)); 38,1 (s, C(10))); 40,7 (t, C(3)); 42,7 (d, C(5)); 61,2 ( $\alpha *, ^{3}J_{C(8),H_{a}-C(6)} \approx ^{3}J_{C(8),H_{\beta}-C(6)} \approx 3,$  C(14)); 187,9 (s, C(11)); 198,5 ( $\alpha tx, ^{2}J_{C(7),H_{a}-C(6)} \approx ^{2}J_{C(7),H_{a}-C(6)} \approx ^{2}J_{C(7),H_{a}-C(6)} \approx ^{7}, C(7)$ ). MS: 346 (15,  $M^{+}), 332$  (5), 328 (4,  $M^{+} - H_{2}$ O, 318 (10,  $M^{+} - C$ O), 304 (13), 303 (59,  $M^{+} - CO-CH_{3}), 276 (10), 275 (51, <math>M^{+} - 2CO-CH_{3}), 261$  (10), 249 (15), 235 (29), 224 (22), 209 (65), 195 (16), 191 (12), 179 (18), 149 (21), 123 (84), 109 (80), 95 (24), 91 (24), 83 (45), 81 (41), 69 (53), 67 (47), 55 (60), 43 (69), 41 (100).

3. 12-O-Acetyl-8a,9a-epoxy-7-oxoroyleanon (**2b**). Acetylierung von 10 mg **2a** mit Ac<sub>2</sub>O (0,5 ml) und NaOAc (100 mg) während 2 Std. bei 35° gab nach Aufarbeitung (Versetzen mit H<sub>2</sub>O, Extraktion mit Et<sub>2</sub>O, Trocknen, Eindampfen), Chromatographie an Kieselgel mit Toluol/AcOEt 23:2 und Nachreinigung der Hauptzone an einer SiO<sub>2</sub>-Alufolie mit Hexan/Aceton 4:1 aus der Zone mit  $R_f$  0,6 nach Kristallisation aus Pentan 7,5 mg (67%) **2b** als blassgelbe Prismen, Schmp. 110–111°. UV (Et<sub>2</sub>O): ca. 227 (sh, 3,81), 258 (3,69). CD (Dioxan, c = 0,101 mg/ml, d = 5 mm): 240 (0), 254 (+19,2), 270 (0), 284 (-7,4), 309 (-2,3), 326 (-3,2), 378 (0), 400 (+0,8), ca. 435 (0). IR (KBr): 2980, 2965, 2925, 2865, 1770, 1741, 1707, 1690, 1640, 1367, 1262, 1182, 1140, 1130, 1100, 1000, 955, 920, 896, 883, 765, 743. <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>): 0,86, 0,89 (je s, je 3H, CH<sub>3</sub>(18), CH<sub>3</sub>(19)); 1,18, 1,21 (je d, J = 7, je 3H, CH<sub>3</sub>(16), CH<sub>3</sub>(17)); 1,28 (s, 3H, CH<sub>3</sub>(20)); 1,90 (4 Linien,  $X, |J_{AX} + J_{BX}| = 182, 1H, H_{\mu}$ -C(5)); 2,30 (s, 3H, AcO-C(12)); 2,31 («dd», B, <sup>2</sup>J<sub>AB</sub> = 17,5, <sup>3</sup>J<sub>BX</sub> = 12,6, 1H, H<sub>β</sub>-C(6)); 2,55 («dd», A, <sup>2</sup>J<sub>AB</sub> = 17,5, <sup>3</sup>J<sub>AX</sub> = 56, 1H, H<sub>α</sub>-C(6)); 2,71 (br. d, <sup>2</sup>J = 13,  $w_{V_a} = 18$ , 1H, H<sub>β</sub>-C(1)); 2,97 (sept., J = 7, 1H, H-C(15)). MS: 388 (6,  $M^+$ ), 346 (15,  $M^+$ -Keten, 331 (3), 328 (3,  $M^+$ -HOAc), 318 (8,  $M^+$ -Keten-CO), 303 (14,  $M^+$ -Keten-CO-CH<sub>3</sub>), 275 (11,  $M^+$ -Keten-2CO-CH<sub>3</sub>), 249 (4), 235 (8), 224 (6), 222 (5), 209 (11), 207 (13), 123 (27), 109 (15), 83 (11), 81 (8), 69 (15), 67 (9), 55 (15), 43 (100).

4. 7-Oxoroyleanon (1h)<sup>9</sup>). <sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>): 0,92, 0,96 (je s, je 3H, CH<sub>3</sub>(18), CH<sub>3</sub>(19)); 1,22, 1,23 (je d, J = 7, je 3H, CH<sub>3</sub>(16), CH<sub>3</sub>(17)); 1,35 (s, 3H, CH<sub>3</sub>(20)); 1,81 (4 Linien, X,  $|J_{AX} + J_{BX}| = 18,6$ , 1H,  $H_{\alpha}$ -C(5)); 2,50 («dd», B,  ${}^{2}J_{AB} = 18,3$ ,  ${}^{3}J_{BX} = 14,0$ , 1H,  $H_{\beta}$ -C(6)); 2,67 («dd», A,  ${}^{2}J_{AB} = 18,3$ ,  ${}^{3}J_{AX} = 4,6$ , 1H,  $H_{\alpha}$ -C(6)); 2,86 (dbr.«t»,  ${}^{2}J = 13$ ,  $w_{1_{2}}$  je 8, 1H,  $H_{\beta}$ -C(1)); 3,18 (sept., J = 7, 1H, H-C(15)); 7,02 (s, 1H, HO-C(12)). 1<sup>3</sup>C-NMR (CDCl<sub>3</sub>): 17,8 (q, C(20)); 18,4 (t, C(2)); 19,6 (q, 2C, C(16), C(17)); 21,1 (q, C(19)); 24,1 (d, C(15)); 32,5 (q, C(18)); 33,1 (s, C(4)); 35,1 (dd, C(1)); 36,3 (t, C(6)); 39,8 (s C(10)); 40,7 (t, C(3)); 48,9 (d, C(5)); 125,3 (s, C(13)); 132,9 (s, C(8)); 150,6 (s, C(12)); 155,2 (s, C(9)); 184,6 (s, C(11)); 184,9 (s, C(14)); 196,5 (s, C(7)).

5. Epoxydierung von 1h zu 2a. Bei RT. wurden 10 mg 1h in CHCl<sub>3</sub> (2 ml) mit 8 mg (1,5 Äquiv.) 3-Chlorperbenzoesäure versetzt und 2 Tage stehen gelassen (nach 24 Std. erneute Zugabe von 8 mg Persäure). Aufarbeitung (Verdünnen mit Et<sub>2</sub>O, Schütteln mit 5proz. Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, Trocknen, Eindampfen) und Auftrennung an einer SiO<sub>2</sub>-Alufolie mit CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> gab analog zu *1* aus der gelben Zone 6 mg (57%) kristallines 2a, während aus der unmittelbar folgenden braunen Zone 3 mg (30%) 1h reisoliert wurden. Das so hergestellte 2a erwies sich in allen untersuchten Eigenschaften mit dem natürlichen 2a als identisch (Schmp., Misch-Schmp., CD, UV, IR, <sup>1</sup>H-NMR, MS).

6.  ${}^{13}C$ -NMR-Spektren von Royleanonen (alle Messungen in  $CDCl_3)^{6}$ )<sup>9</sup>). 6,7-Didehydroroyleanon (**1b**): 15,2 (q. C(20)); 18,7 (t. C(2)); 19,9, 20,1 (je q. C(16), C(17)); 22,9 (d. C(15)); 24,2 (q. C(19)); 32,7 (q. C(18)); 33,5 (s. C(4)); 35,3 (t. C(1)); 39,4 (s. C(10)); 40,7 (t. C(3)); 52,3 (d. C(5)); 121,3 (d. C(6)); 122,8 (s. C(13)); 138,7 (s. C(8)); 139,8 (d. C(7)); 140,8 (s. C(9)); 151,4 (s. C(12)); 183,7 (s. C(11)); 186,2 (s. C(14)).

 $7\alpha$ -Hydroxyroyleanon ( = Horminon; 1c): 18,5 (q, C(20)); 18,9 (t, C(2)); 19,8 (q, 2C, C(16), C(17)); 21,8 (q, C(19)); 24,1 (d, C(15)); 25,9 (t, C(6)); 33,2 (q und s, C(18), C(4)); 35,9 (t, C(1)); 39,2 (s, C(10)); 41,2 (t, C(3)); 45,8 (d, C(5)); 63,3 (d, C(7)); 124,4 (s, C(13)); 143,4 (s, C(8)); 148,0 (s, C(9)); 151,4 (s, C(12)); 184,2 (s, C(11)); 189,3 (s, C(14)).

7 $\beta$ -Hydroxyroyleanon ( = Taxochinon; 1e): 18,7 (q, C(20)); 19,8 (t, C(2)); 19,9 (q, 2C, C(16), C(17)); 21,7 (q, C(19)); 24,0 (d, C(15)); 26,3 (t, C(6)); 33,2 (q, C(18)); 33,3 (s, C(4)); 36,2 (t, C(1)); 39,5 (s, C(10)); 41,0 (t, C(3)); 49,0 (d, C(5)); 68,1 (d, C(7)); 124,5 (s, C(13)); 144,5 (s, C(8)); 148,1 (s, C(9)); 151,2 (s, C(12)); 184,1 (s, C(11)); 189,9 (s, C(14)).

7α-Acetoxy-6β-hydroxyroyleanon (1g; 0–50 ppm <sup>1</sup>H-°off-resonance'-entkoppelt, 50–200 ppm <sup>1</sup>H-gekoppelt): 18,8 (t, C(2)); 19,5, 19,7 (je q, C(16), C(17)); 20,7 (q, CH<sub>3</sub>CO); 21,3 (q, C(20)); 23,6 (q, C(19)); 24,0 (d, C(15)); 33,3 (q, C(18)); 33,5 (s, C(4)); 38,3 (t, C(1)); 38,5 (s, C(10)); 42,2 (t, C(3)); 44,6 (d, C(5)); 66,7 (d«t», <sup>1</sup>J = 144, <sup>2</sup>J<sub>C(6),Hα</sub>-C(5)  $\approx$  <sup>2</sup>J<sub>C(6),Hβ</sub>-C(7)  $\approx$  2,5, C(6)); 68,8 (dd, <sup>1</sup>J = 156, <sup>2</sup>J<sub>C(7),Hα</sub>-C(6)  $\approx$  4, <sup>3</sup>J<sub>C(7),Hα</sub>-C(5)  $\approx$  0, C(7)); 124,5 (m,  $w_{V_2} \approx$  25, C(13)); 137,0 («t», <sup>2</sup>J<sub>C(8),Hβ</sub>-C(7)  $\approx$  <sup>3</sup>J<sub>C(8),Hα</sub>-C(6) = 5,5, C(8)); 149,9 (m,  $w_{V_2} \approx$  15, C(9)); 150,8 (d, <sup>3</sup>J<sub>C(12),H</sub>-C(15) = 6, C(12)); 169,6 (q, <sup>2</sup>J = 2,5, CH<sub>3</sub>CO); 183,2 (s, C(11)); 185,7 (d, <sup>3</sup>J<sub>C(14),H-C(15)</sub> = 5,5, C(14)).

#### LITERATURVERZEICHNIS

- [1] M. Hensch, P. Rüedi & C.H. Eugster, Helv. Chim. Acta 58, 1921 (1975).
- [2] H. Meier, P. Rüedi & C.H. Eugster, Helv. Chim. Acta 64, 630 (1981).
- [3] C.H. Eugster, in 'Pigments in Plants', Ed. F.-C. Czygan, Gustav Fischer Verlag, Stuttgart, 1980, S.149; C.H. Eugster, Ber. Dtsch. Bot. Ges. 88, 141 (1975).
- [4] F. Yoshizaki, P. Rüedi & C. H. Eugster, Helv. Chim. Acta 62, 2754 (1979).
- [5] J.A. Hueso-Rodríguez, M.L. Jimeno, B. Rodríguez, G. Savona & M. Bruno, Phytochemistry 22, 2005 (1983).
- [6] J.M. Schmid, P. Rüedi & C.H. Eugster, Helv. Chim. Acta 65, 2136 (1982).
- [7] C.H. Eugster, Rad Jugosl. akad. znan. i umjet., kem. 2, 29 (1983).
- [8] A.C. Alder, P. Rüedi & C.H. Eugster, Helv. Chim. Acta 67, 1003 (1984).
- [9] R.H. Thomson, 'Naturally Occurring Quinones', Academic Press, New York, 1971, S.115, 307.
- [10] M. Hensch, C. H. Eugster & H.-P. Weber, Helv. Chim. Acta 58, 1934 (1975); H.-P. Weber, T.J. Petcher, M. Hensch & C. H. Eugster, ibid. 58, 2009 (1975).
- [11] T.J. Lillie & O.C. Musgrave, J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1 1980, 1161.

<sup>9)</sup> In Ergänzung zu [1].