Chem. Ber. 100, 2296-2300 (1967)

Lóránd Farkas, Mihály Nógrádi und Borbála Vermes

Synthese einiger Flavonkomponenten aus Ricinocarpus stylosus

Aus dem Institut für Organische Chemie der Technischen Universität Budapest (Eingegangen am 18. Januar 1967)

Г

5.3'-Dihydroxy-3.7.8.4'-tetramethoxy-flavon (1a), 5-Hydroxy-3.7.8.3'.4'-pentamethoxy-flavon (1b), 5.4'-Dihydroxy-3.7.8-trimethoxy-flavon (2a) und 5.3'.5'-Trihydroxy-3.7.4'-trimethoxy-flavon (3a) wurden synthetisiert. Sie sind mit den entsprechenden Naturstoffen aus *Ricinocarpus stylosus* identisch.

In einer vorläufigen Mitteilung konnten wir kürzlich¹⁾ die Konstitution der vier durch Henrick und Jefferies²⁾ aus Ricinocarpus stylosus isolierten Flavone 5.3'-Dihydroxy-3.7.8.4'-tetramethoxy-(1a), 5-Hydroxy-3.7.8.3'.4'-pentamethoxy-(1b), 5.4'-Dihydroxy-3.7.8-trimethoxy-(2a) und 5.3'.5'-Trihydroxy-3.7.4'-trimethoxy-flavon (3a) auf synthetischem Wege bestätigen. Die vorliegende Arbeit berichtet darüber ausführlich.

Um die Struktur des Flavons 1a durch eine eindeutige Synthese zu beweisen, kondensierten wir 2-Hydroxy-3.4.6.ω-tetramethoxy-acetophenon³⁾ mit [O-Benzyl-iso-

¹⁾ L. Farkas und M. Nógrádi, Tetrahedron Letters [London], 1966, 3759.

²⁾ C. A. Henrick und P. R. Jefferies, Austral. J. Chem. 17, 934 (1964).

³⁾ T. R. Seshadri und V. Venkateswarlu, Proc. Indian Acad. Sci., Sect. A 24, 349 (1946).

vanillinsäure]-anhydrid⁴⁾ nach *Allan* und *Robinson*⁵⁾ zum 3'-Benzyloxy-flavon 1c. Dessen katalytische Entbenzylierung und partielle Entmethylierung ergab 1a, das mit dem natürlichen Pigment identisch war 6).

Partielle Methylierung von 1a führte zum 5-Hydroxy-3.7.8.3'.4'-pentamethoxy-flavon (1b). Diese Verbindung wurde vor ihrer Isolierung aus Pflanzenmaterial bereits auf anderem Wege synthetisch hergestellt⁷⁾.

Zur Synthese des Farbstoffes 2a wurde entsprechend 2-Hydroxy-3.4.6.ω-tetramethoxy-acetophenon³⁾ und [4-Benzyloxy-benzoesäure]-anhydrid⁸⁾ zum 3.5.7.8-Tetramethoxy-4'-benzyloxy-flavon (2b) umgesetzt, das mit Salpetersäure zu 3.7-Dimethoxy-4'-benzyloxy-flavonchinon-(5.8) (4) oxydiert werden konnte. Reduktion zum entsprechenden Hydrochinon und nachfolgendes vorsichtiges Methylieren ergab 5-Hydroxy-3.7.8-trimethoxy-4'-benzyloxy-flavon (2c). Dieses wurde katalytisch zu 5.4'-Dihydroxy-3.7.8-trimethoxy-flavon (2a) entbenzyliert; letzteres war mit dem Naturprodukt in jeder Hinsicht identisch. Vor kurzem wurde das Flavon 2a von Bahl, Parthasarathy und Seshadri auch auf anderem Wege hergestellt⁹⁾.

Bei der Synthese des Pigments 3a haben wir den Weg über das 5.7-Dihydroxy-3.4′-dimethoxy-3′.5′-dibenzyloxy-flavon (3b) eingeschlagen, welches durch Umsetzen von 2.4.6-Trihydroxy-ω-methoxy-acetophenon¹⁰⁾ mit 4-Methoxy-3.5-dibenzyloxy-benzoyl-chlorid¹¹⁾ in Aceton/Kaliumcarbonat hergestellt wurde. Partielles Methylieren von 3b zu 3c und anschließendes Entbenzylieren führte zum 5.3′.5′-Trihydroxy-3.7.4′-trimethoxy-flavon (3a), das mit dem Naturstoff vollkommen übereinstimmte.

Für die Unterstützung dieser Arbeit danken wir der Ungarischen Akademie der Wissenschaften.

Beschreibung der Versuche¹²⁾

3.5.7.8.4'-Pentamethoxy-3'-benzyloxy-flavon (1c): Ein fein gepulvertes Gemisch von 0.5 g 2-Hydroxy-3.4.6.\omega-tetramethoxy-acetophenon³, 2.3 g [O-Benzyl-isovanillins\omega-tetramethoxy-acetophenon³], und 1.2 g Natriumsalz der gleichen S\omega-tetramethoxy-acetophenon³. Stdn. in einem \omega-tetramethoxy-acetophenon³ or the solution of the

UV (in Äthanol): λ_{max} (log ϵ) 252 (4.20), 268 (4.17), 350 nm (4.16).

C₂₇H₂₆O₈ (478.5) Ber. C 67.77 H 5.48 Gef. C 67.93 H 5.42

⁴⁾ A. Lovecy, R. Robinson und S. Sugasawa, J. chem. Soc. [London] 1930, 817.

⁵⁾ J. Allan und R. Robinson, J. chem. Soc. [London] 125, 2192 (1924).

⁶⁾ Wir sind Herrn Prof. P. R. Jefferies für die Überlassung von natürlichem 1a, 2a und 3a zu Dank verpflichtet.

⁷⁾ R. M. Horowitz und B. Gentili, J. org. Chemistry 26, 2899 (1961).

⁸⁾ H. Pachéco und A. Grouiller, Bull. Soc. chim. France, 1965, 779.

⁹⁾ C. P. Bahl, M. R. Parthasarathy und T. R. Seshadri, Current Sci. [Bangalore] 35, 281 (1966).

¹⁰⁾ N. K. Slater und H. Stephen, J. chem. Soc. [London] 117, 309 (1920).

¹¹⁾ C. Schöpf und L. Winterhalder, Liebigs Ann. Chem. 544, 62 (1940).

¹²⁾ Die UV-Spektren wurden mit dem Unicam Spektrophotometer SP 700 aufgenommen, die Schmelzpunkte auf dem Koffer-Block bestimmt und nicht korrigiert.

3'-Hydroxy-3.5.7.8.4'-pentamethoxy-flavon (1d): 350 mg 1c wurden in warmem Äthanol mit Palladium-Kohle hydriert. Nach üblicher Aufarbeitung aus Äthanol farblose Nadeln vom Schmp. 221-223°, 250 mg (88%).

UV (in Äthanol): λ_{max} (log ϵ) 253 (4.24), 268 (4.21), 350 nm (4.21).

C₂₀H₂₀O₈ (388.4) Ber. C 61.85 H 5.19 Gef. C 61.28 H 4.87

5.3'-Dihydroxy-3.7.8.4'-tetramethoxy-flavon (1a): 100 mg 1d wurden mit einer Lösung von 140 mg wasserfreiem Aluminiumchlorid in 7.5 ccm Acetonitril 2 Stdn. unter Rückfluß gekocht. Das Reaktionsgemisch destillierte man nach Zusatz von 5 ccm konz. Salzsäure mit Wasserdampf, wobei das Rohprodukt in gelben Flocken ausfiel. Nach präparativer Dünnschichtchromatographie (Kieselgel G, Äthylacetat) aus Aceton schmale, blaßgelbe Prismen vom Schmp. 185.5—186.5° (25 mg) (Lit.2): 184—185° und 192—193°). Misch-Schmp. mit dem Naturprodukt 184—185°.

UV (in Äthanol): λ_{max} (log ε) 257 (4.30), 275 (4.28), 363 nm (4.18) [Lit.²]: λ_{max} (log ε) 260 (4.32), 275 (4.30), 366 nm (4.20)].

C₁₉H₁₈O₈ (374.4) Ber. C 60.96 H 4.85 Gef. C 61.02 H 4.90

3.7.8.4'-Tetramethoxy-5.3'-diacetoxy-flavon: 25 mg 1a wurden mit 0.5 ccm Acetanhydrid und 50 mg Natriumacetat 3 Stdn. auf dem Wasserbad erwärmt. Dann verdünnte man mit Wasser und kristallisierte das anfallende Produkt aus wenig Äthanol. Farblose Nadeln vom Schmp. 179—181° (Lit.2): 179—180°), 25 mg.

C₂₃H₂₂O₁₀ (458.4) Ber. C 60.26 H 4.84 Gef. C 60.32 H 4.72

5-Hydroxy-3.7.8.3'.4'-pentamethoxy-flavon (1b): 20 mg 1a in 2 ccm Aceton wurden mit 100 mg Kaliumcarbonat und 7 mg Dimethylsulfat 2 Stdn. unter Rückfluß gekocht. Die filtrierte Lösung wurde eingedampft; aus Äthanol 10 mg gelbe Nadeln vom Schmp. 160–161° (Lit.²): 161–162°).

C₂₀H₂₀O₈ (388.4) Ber. C 61.85 H 5.19 Gef. H 61.62 H 5.25

3.5.7.8-Tetramethoxy-4'-benzyloxy-flavon (2b): 0.5 g 2-Hydroxy-3.4.6.ω-tetramethoxy-acetophenon³), 3.8 g [4-Benzyloxy-benzoesäure]-anhydrid³) und 1.9 g Natriumsalz der gleichen Säure wurden gründlich vermischt und 3 Stdn. i. Vak. in einem Ölbad von 160° erhitzt. Die Schmelze kochte man 20 Min. mit 1.5 g Kaliumhydroxid in 50 ccm Methanol, dampfte danach zur Trockne ein und extrahierte den Rückstand mit Chloroform. Nach Eindampfen der Chloroform-Lösung lieferte der Rückstand aus Benzol/Petroläther und Benzol große abgerundete Prismen, die Kristallbenzol enthielten. Das Produkt schmilzt erst bei 100-110°, kristallisiert wieder bei 138-140° in kleinen Nadeln (0.42 g), die schließlich bei 146-148° scharf schmelzen. Zur Analyse wurde das Kristallbenzol durch Erhitzen i. Vak. bei 100° entfernt.

UV (in Äthanol): λ_{max} (log ϵ) 269 (4.31), 307 (4.19), 348 nm (4.12).

C₂₆H₂₄O₇ (448.5) Ber. C 69.63 H 5.39 Gef. C 69.82 H 5.29

3.7-Dimethoxy-4'-benzyloxy-flavonchinon-(5.8) (4): Eine intensiv gerührte und eisgekühlte Lösung von 200 mg 2b in 12 ccm Chloroform wurde mit 2.7 ccm konz. Salpetersäure versetzt. Nach 20 Min. wurde die tiefrote Lösung mit Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen und eingedampft. Den Rückstand kochte man mit 10 ccm Äthanol aus und kristallisierte danach aus 1 ccm Dimethylformamid. Kleine orangefarbene Nadeln (80 mg, 40%) vom Schmp. $220-222^{\circ}$. UV (in Äthanol): λ_{max} (log ε) 302 nm (4.24).

C₂₄H₁₈O₇ (418.4) Ber. C 68.89 H 4.34 Gef. C 68.69 H 4.40

5.8-Dihydroxy-3.7-dimethoxy-4'-benzyloxy-flavon: 160 mg 4 und 200 mg Natriumdithionit wurden in einem Gemisch von 2 ccm Dimethylformamid und 0.5 ccm Wasser 2 Min. auf dem Dampfbad erhitzt. Aus der anfangs tiefroten Suspension entstand in einigen Sek. eine klare gelbe Lösung. Man verdünnte mit 5 ccm Wasser, worauf das fast reine Produkt in gelben Nadeln auskristallisierte (150 mg), Schmp. 186–188°. Aus Aceton große zusammengewachsene rhombische Tafeln vom Schmp. 187–188.5°.

UV (in Äthanol): λ_{max} (log ϵ) 280 (4.33), 306 (4.31), 325 (Sch.) (4.24), 373 nm (3.89).

C₂₄H₂₀O₇ (420.4) Ber. C 68.56 H 4.80 Gef. C 68.65 H 4.72

5-Hydroxy-3.7.8-trimethoxy-4'-benzyloxy-flavon (2c): 100 mg 5.8-Dihydroxy-3.7-dimethoxy-4'-benzyloxy-flavon, 200 mg geglühtes Kaliumcarbonat und 22 mg Dimethylsulfat wurden in 10 ccm Aceton 1.5 Stdn. unter Rückfluß gekocht. Nach Filtrieren und Einengen kristallisierte das Produkt in hellgelben großen Würfeln aus. Nach erneutem Umkristallisieren aus Aceton 74 mg 2c vom Schmp. 177—179°.

UV (in Äthanol): λ_{max} (log ϵ) 272 (4.29), 300 (4.23), 362 nm (4.00).

$$C_{25}H_{22}O_7$$
 (434.5) Ber. C 69.11 H 5.10 Gef. C 69.36 H 5.13

5.4'-Dihydroxy-3.7.8-trimethoxy-flavon (2a): 60 mg 2c wurden, wie bei 1d beschrieben, katalytisch entbenzyliert. Aus Äthanol stumpfe, dünne, gelbe Nadeln (30 mg) vom Schmp. 266-267° (Lit.2): 266-268°). Misch-Schmp. mit dem Naturstoff 265-267°.

UV (in Äthanol): λ_{max} (log ϵ) 272 (4.33), 328 (4.12), 370 nm (4.15) [Lit.²]: λ_{max} (log ϵ) 274 (4.34), 331 (4.14), 370 nm (4.17)].

3.7.8-Trimethoxy-5.4'-diacetoxy-flavon: 20 mg 2a wurden, wie oben beschrieben, acetyliert. Aus Äthanol farblose flockige Nadeln (15 mg) vom Schmp. 183 – 184° (Lit.2): 183 – 185°).

5.7-Dihydroxy-3.4'-dimethoxy-3'.5'-dibenzyloxy-flavon (3b): 1 g 2.4.6-Trihydroxy-\omega-methoxy-acetophenon 101, 4.3 g 4-Methoxy-3.5-dibenzyloxy-benzoylchlorid 111) und 5 g frisch geglühtes Kaliumcarbonat wurden auf dem Magnetrührer mit 50 ccm trockenem Aceton 6 Stdn. unter Rückfluß gekocht. Nach Abfiltrieren engte man die Acetonlösung ein und kochte den Rückstand 20 Min. mit 5-proz. methanol. Kaliumhydroxid-Lösung. Nach Abkühlen wurde mit Essigsäure genau auf pH 7 neutralisiert, wobei das Produkt als gelber Niederschlag ausfiel. Aus Petroläther/Äthylacetat gelbe Nadeln vom Schmp. 215—216° (0.35 g), Farbreaktion mit Eisen(III)-chlorid in Methanol grün.

UV (in Äthanol): λ_{max} (log ϵ) 268 (4.15), 343 nm (4.14).

5-Hydroxy-3.7.4'-trimethoxy-3'.5'-dibenzyloxy-flavon (3c): 300 mg 3b, 65 mg Dimethylsulfat und 3 g frisch geglühtes Kaliumcarbonat wurden auf dem Magnetrührer 2 Stdn. unter Rückfluß gekocht. Nach Eindampfen der filtrierten Lösung kristallisierte man den Rückstand mehrmals aus Äthanol. Gelbe Nadeln (180 mg) vom Schmp. 111-113°. Farbreaktion mit Eisen(III)-chlorid in Methanol braun.

UV (in Äthanol): λ_{max} (log ϵ) 268 (4.25), 306 (i) (4.19), 333 nm (4.23).

5.3'.5'-Trihydroxy-3.7.4'-trimethoxy-flavon (3a): 300 mg 3c wurden in 10 ccm Aceton in üblicher Weise hydriert. Nach Filtrieren und Eindampfen aus wäßr. Methanol lange, dünne, blaßgelbe Nadeln vom Schmp. 211-213° (150 mg) (Lit.2): 208-210°). Misch-Schmp. mit dem Naturstoff 208-211°.

UV (in Äthanol): λ_{max} (log ϵ) 263 (4.25), 305 (i) (4.14), 345 nm (4.23) [Lit.²]: λ_{max} (log ϵ) 264 (4.27), 350 nm (4.24)].

C₁₈H₁₆O₈ (360.3) Ber. C 60.00 H 4.48 Gef. C 59.91 H 4.52

3.7.4'-Trimethoxy-5.3'.5'-triacetoxy-flavon: 40 mg synthetisches 3a wurden nach der üblichen Methode acetyliert. Das Rohprodukt kristallisierte man zweimal aus Methanol. Farblose Nadeln vom Schmp. 203-205° (Lit.2): 203-205°).

 $C_{24}H_{22}O_{11}$ (486.4) Ber. C 59.26 H 4.56 Gef. C 59.17 H 4.60

[34/67]