

SYNTHESE DES CAVIUNINS

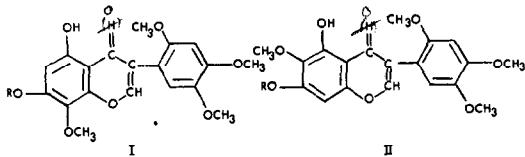
Loránd Farkas und József Várady

aus dem Institut für Organische Chemie der Technischen

Universität, Budapest

(Received 9 March 1961)

VER kurzem gelang es Gottlieb und Magalhaes¹ aus dem Holz von Dalbergia nigra Fr. Allem. Caviunin (II; R = H) isolieren und die Struktur von II erklären.



Wir konnten das leicht darstellbare Isocaviunin² (I; R = H) benzylieren und in guter Ausbeute (92%) 7-Monobenzyl-isocaviunin(I; R = C₆H₅CH₂, Smp. 212-213°, Monoacetat Smp. 183-184°) gewinnen.

Diese Benzyl-Derivat wird bei der Einwirkung von Kaliummethylat³ in 87%-iger Ausbeute zum 5-Hydroxy-6,2',4',5'-tetramethoxy-7-benzyloxy-isoflaven (II; R = C₆H₅CH₂, Smp. 193-194°, Monoacetat Smp. 175-176°) isomerisiert. Die Entbenzylierung zum Caviunin (II; R = H, Smp. 192-193°, Lit.¹ Smp. 191-193°, Diacetat Smp. 199-200°, Lit.¹ Smp. 198-200°) geschieht auf katalitischem Wege. Das synthetische Caviunin erwies sich auf Grund

¹ O.R. Gottlieb u. M.T. Magalhaes, J.Org.Chem. im Druck. Privatmitteilung von Dr. O.R. Gottlieb 1 März 1961.

² L. Farkas u. J. Várady, Acta Chim. Acad.Sci.Hung. im Druck.

³ L. Farkas u. J. Várady, Chem.Ber. 93, 1269, 2685 (1960); T.R. Seshadri u. H.L. Dhar, Tetrahedron 7, 77 (1959).

aller Eigenschaften mit dem natürlichen Produkt völlig identisch. Eine ausführliche Mitteilung wird in den Chemischen Berichten veröffentlicht werden.

An dieser Stelle danken wir Herrn Dr. O.R. Göttlieb (Rio de Janeiro) für das natürliche Caviunin.