

Wir konnten das leicht darstellbare Isoirigenin⁴ (I; R = H) benzylieren und in guter Ausbeute (78%) 7,3'-Dibenzyl-isorigenin (I; R = C₆H₅CH₂, Smp. 117°, Monoacetat Smp. 91-92°) gewinnen. Dieses Dibenzyl-Derivat wird bei der Einwirkung von Kaliumäthylat⁵ in 89%-iger Ausbeute zum 5-Hydroxy-6,4',5'-trimethoxy-7,3'-dibenzyl-oxy-isoflavon (I; R = C₆H₅CH₂, Smp. 150-151°, Monoacetat, Smp. 172-173°) isomerisiert. Die Entbenzylierung zum Irogenin (II; R = H, Smp: 191-192°, Lit.Smp: 190.5-191.5°³, Triacetat, Smp. 126-127°) geschieht auf katalytischem Wege.

Das synthetische Irogenin erwies sich auf Grund aller Eigenschaften mit dem natürlichen Produkt völlig identisch. Eine ausführliche Mitteilung wird in Kürze in "Chemische Berichte" veröffentlicht werden.

⁴L. Farkas u. J. Varady, Acta Chim. Acad.Sci.Hung. im Druck

⁵L. Farkas u. J. Varady, Chem.Ber. 93, 1269 (1960)

T.R. Seshadri u. H.L. Dhar, Tetrahedron, 7 77 (1959)