## LAMALBID, EIN NEUES IRIDOID AUS FLORES LAMII ALBIX)

## C. H. Brieskorn und R. Ahlborn

Institut für Pharmazie und Lebensmittelchemie der Universität Würzburg
(Received in Germany 24 August 1973; received in UK for publication 5 September 1973)

Aus dem Methanolextrakt von Flores Lamii albi (Labiatae) haben wir das Iridoid Lamalbid (1) isoliert und an Kieselgel mit Butanol/Eisessig/Wasser (4:1:2, Oberphase) und wassergesättigtem Butanol chromatographiert. 1, ein farbloses, amorphes Pulver, schmilzt zwischen 125° und 128°.

 $\frac{1}{2}$  (C<sub>17</sub>H<sub>26</sub>O<sub>12</sub>;  $\left[\alpha\right]_{D}^{2O}$  -124° (H<sub>2</sub>O)) spaltet nach enzymatischer und saurer Hydrolyse Glukose ab. Die spektroskopischen Daten von  $\frac{1}{2}$  (UV:  $\frac{CH_2OH}{max}$  = 235 nm (log  $\frac{C}{max}$  = 3,96), IR (KBr):  $1635 \text{ cm}^{-1}$  ( $-\overset{i}{\text{C}}=\overset{i}{\text{C}}-\text{ konj.}$ ) und  $1695 \text{ cm}^{-1}$  (Estercarbonyl); NMR 60 MHz  $(D_2O, DSS innerer Standard): s 3,74 ppm (3 H) und d 7,45 ppm <math>(J_{3/5} = 1 Hz)$ ) sprechen für das Vorliegen der Gruppierung  $-\dot{c}_{1}^{2}-\dot{c}_{2}^{2}-\dot{c}_{3}^{2}+\dot{c}_{4}^{2}$  und weisen auf eine Iridoidstruktur hin. Acetylierung von 1 bei 40° mit Pyridin/Acetanhydrid ergibt das Heptaacetat 2 (Schmp. 1950, M = 716). 2 zeigt keine OH-Banden im IR, ist also peracetyliert. Vier Acetylreste werden von der Glukose gebunden, drei entfallen auf das Aglykon. Nach dem NMR von 2 ((60 MHz), CDCl3, TMS innerer Standard: s 1,5 ppm (3 H)) befindet sich am C-8 des Cyclopentanringes eine CH3-Gruppe. In 1 liegt das Singulett der Methylgruppe bei 1,2 ppm. Aus der Verschiebung zu tieferem Feld nach Peracetylierung folgern wir, daß eine OH-Gruppe geminal zur Methylgruppe stehen muß<sup>2)</sup>. Acetylierung von <u>l</u> bei Raumtemperatur liefert das Hexaacetat 3 (Schmp. 150 - 155°, M+ = 674). Das Signal der Methylgruppe von 3 liegt im 60 MHz NMR bei 1,25 ppm. Diese Verschiebung um 0,25 ppm zu höherem Feld im Vergleich zur Lage des Signals bei 2 beweist die schwerer acetylierbare tertiäre OH-Gruppe an C-8 in geminaler Stellung zur

CH2-Gruppe. Die beiden anderen OH-Gruppen dürften sich an den C-Atomen 6 und 7 befinden, nachdem <u>Scarpati</u> und <u>Guiso</u><sup>3)</sup> eine an C-5 befindliche OH-Gruppe im Lamiid selbst unter extremen Bedingungen nicht acetylieren konnten. Aus der schwachen Kopplungskonstanten der Protonen an C-3 und C-5  $(J_{3/5} = 1 \text{ Hz})$  geht hervor, daß sich an C-5 keine OH-Gruppe befinden kann. Andernfalls erschiene das Proton an C-3 als scharfes Singulett<sup>3)</sup>. Die Stellung der OH-Gruppe an C-6 und C-7 bewiesen wir durch Perjodatoxydation von  $\underline{1}$ . Die verbrauchten ml 0,01 n NaOH entsprachen 1,95 Mol Ameisensäure. Das erste Mol Ameisensäure entsteht bei der Perjodatoxydation, wenn, wie angenommen, die drei OH-Gruppen sich vicinal an C-6, C-7 und C-8 befinden. Das zweite Mol Ameisensäure liefert die Oxydation des Glukoserestes in 1. Die Perjodatoxydation konnte nicht am Aglykon von <u>l</u> vorgenommen werden, da es bei der hydrolytischen wie enzymatischen Spaltung zerstört wird. Nach Hydrierung von 1 mit 10 % Pd-Kohle wird ein stabiles Aglykon abhydrolysiert (4). In 4 fehlt die Doppelbindung  $\Delta$  3,4. Außerdem ist durch Hydrogenolyse der OH-Gruppe an C-6 - mit anschließender Hydrierung der zwischenzeitlich auftretenden konjugierten Doppelbindung - diese OH-Gruppe beseitigt. Analog wurde bei der Hydrierung von 2 1 Mol Essigsäure abgespalten und gleichzeitig ein zusätzliches Mol Wasserstoff aufgenommen.

Die Glukose liegt in  $\frac{1}{2}$  ß-glykosidisch gebunden vor, was durch enzymatische Spaltung und das NMR bewiesen wird. Aus der Größe der Kopplungskonstanten der Protonen an C-1 und C-9 ( $J_{1/9} = 1.2$  Hz) folgern wir eine axiale/äquatoriale Anordnung mit einem äquatorialen H an C-1 und einem axialen H an C-9<sup>4</sup>). Das Multiplett für die Protonen an C-5 und C-9 liegt in  $\frac{3}{2}$  mit Zentrum bei 2,95 ppm (J = 9 Hz). Dies deutet auf eine cis-Verknüpfung der beiden Ringe hin. Somit ist das Proton an C-5 gleichfalls axial angeordnet.

## Literatur:

- x) Teil der Dissertation R. Ahlborn, Univ. Würzburg, in Vorbereitung
- L. H. Briggs, B. F. Cain und P. W. Le Quesne, Tetrahedron Letters (London) 1963, 69
- 2) H. Lichti und A. von Wartburg, Helv. Chim. Acta 49, 1556 (1966)
- 3) M. L. Scarpati und M. Guiso, Gazz. Chim. Italiana 99, 1150 (1969)
- 4) R. U. Lemieux, R. K. Kulling, H. J. Bernstein und W. G. Schneider, J. Amer. chem. Soc. 80, 6098 (1958)