ISOESERIN UND HOMOISOESERIN. DARSTELLUNG UND STRUKTURAUFKLÄRUNG DES INDOLO-1,3-DIAZEPIN-SYSTEMS

Peter Rosenmund, Simeon Gektidis, Hannelore Brill und Renata Kalbe

Institut für Organische Chemie der Universität Frankfurt/M. D-6000 Frankfurt/M. 50, Niederurseler Hang

Summary: A short and efficient synthesis of homoeseroline $\frac{5}{2}$ is described. Isoeserine has the constitution and conformation shown in formula $\frac{8}{2}$.

Die in Schema 1 vorgestellte Synthese gestattet es prinzipiell, die Positionen 1, 3a und 8 im Formelbild $\underline{3}$ zu variieren.

Schema 1: i: NaBH₄, EtOH, CuCl₂ (1 equ.) RT.^{1,2}) ii: C_6 H₅ N(CH₃)NH₂, Py HCl, 130°C³). iii: DMF, POCl₃ 5°C --> 60°C (1 h) --> R.T. (16 h).

Die im präparativen Maßstab nicht einfache Trennung von Nebenprodukten umgingen wir durch Vilsmeier-Formylierung des Rohprodukts, wodurch $\frac{4}{4}$ in einer Ausbeute von ca. 80%, bezogen auf $\frac{1}{2}$, erhalten wurde. (Schmp. 167° \overline{C} , Benzol) ¹H-NMR(CDCl₃) 1-CH₃: δ = 3.19 (3H, s), 3-H: 2.70 (2H, AB, J_{AB} = 17 Hz), 3a-CH₃: 1.52 (3H, s), 4-H: 6.58 (1H, d), 6-H: 7.65 (1H, dd), 7-H: 6.48 (1H, dd), 8a-H: 4.79 (1H, s), 5-CHO: 9.73 ppm (1H, s). $\frac{4}{4}$ wird mit LiAlH4 zum öligen $\frac{5}{4}$ reduziert, das Pikrat kristallisiert in schönen Drusen (Schmp. 163°C (MeOH)), ¹H-NMR (CDCl₃/DMSO) 1-CH₃: δ = 3.12 (3H, s), 2-H: 3.45 (2H, m), 3-H: 2.32 (2H, m), 3a-CH₃: 1.52 (3H, s), 4-H: 7.14 (1H, d), 5-CH₂-: 4.45 (2H, s), 6-H: 7.16 (1H, dd), 7- H: 6.58 (1H, d), 8-CH₃: 2.85 (3H, s), 8a-H: 4.98 ppm (1H, s).

Setzt man $\underline{5}$ mit Methylisocyanat in Ether oder THF bei RT, um, erhält man statt des erwarteten Urethans unter Erweiterung des C-Ringes quantitativ das 1,3-Diazepin $\underline{6}$, was mit dem Durchlaufen einer zwitterionischen Zwischenstufe erklärt werden kann. $\underline{6}$: Schmp. 172-173°C (MeOH), $\underline{1}$ H-MMR (DMSO): 1-CH3: δ = 2.29 (3H, s), 3-CH3: $\underline{2}$.67 (3H, s), 4-H: 2.8 (2H, m), 5-H: 1.59 u. 2.05 (2H, mm), 5a-CH3: 1.32 (3H, s), 6-H: 6.96 (1H, d), 7-CH2: 4.35 (2H, d), 7-OH: 4.91 (1H, t), 8-H: 7.02 (1H, dd), 9-H: 6.46 (1H, dd), 10-CH3: 2.58 (3H, s), 10a-H:

4.29 ppm (1H, s), $\frac{13}{3}$ C-NMR (DMSO): $\delta = 1$ -CH₃: 40.3, 2: 158.1, 3-CH₃: 33.6, 4: 46.5, 5: 37.3, 5a: 43.6, 5a-CH₃: 25.5, 5b: 132.5, 6: 121.3, 7: 134.2, 8: 126.9, 9: 106.5, 9a: 149.5, 10-CH₃: 33.4, 10a: 93.3 ppm. Die Struktur wurde mittels NMR-Methodik sichergestellt. Vollkommen analog verläuft die Umsetzung von Physostigmol (Eserol)4) 7 zu Isoeserin 8,5,6) wie die im Aliphatenbereich fast identischen Spektren belegen (Schema 2).

Schema 2: i: CH3-N=C=O (1,2 equ.) THF, RT.

Zur Konformationsanalyse von $\underline{8}$ wurde eine computergestützte Simulation des AFMN-Systems der Protonen an C-4 und C-5 durchgeführt. Wir erklären den deutlichen Shiftunterschied zwischen A und F von fast 0,5 ppm durch den Einfluß des Aromaten. F steht zu M fast antiperiplanar, wohingegen die sehr kleine Kopplung J_{AM} einen nahezu rechten Winkel andeutet. Die wesentliche Harnstoffmesomerie führt über N-1, wie durch 'H- und '3C-NMR-Daten der 1-CH3 und 3-CH₃ nähegelegt wird. 8: Schmp. 196-197°C (MeOH), $\frac{1}{1}$ H-NMR (DMSO) 1-CH₃: δ = 2.99 (3H, s), 3-CH₃: 2.70 (3H, s), 4-H: 2.87 (2H, M+N, m), 5-H: 1.52 (A, m) und 2.00 (F, m), 5a-CH3: 1.30 (3H, s), 6-H: 6.48 (1H, d), 7-OH: 8.6 (1H, s), 8-H: 6.50 (1H, dd), 9-H: 6.38 ppm (1H, dd). J_{AF} : -13,3, J_{FM} : +12.6, J_{FN} : +2.3, J_{AN} : +0.8, J_{MN} : -14.2 Hz. $\frac{13}{3}$ C-NMR (DMSO) 1-CH₃: δ = 40.2, 2: 158.2, 3-CH₃: 37.2, 4: 46.3, 5: 36.7, 5a: 43.7, 5a-CH₃: 25.2, 5b: 135.5, 6: 110.1, 7: 150.5, 8: 113.5, 9: 107.9, 9a: 150.5, 10-CH3: 34.8, 10a: 93.9 ppm. Die Ringerweiterungsreaktion ist abhängig vom Substituenten R in Position 5, mit R = H bzw. CH3 erhält man unter gleichen Bedingungen kein Diazepin.

Wir danken den Herren Dr. G. Zimmermann und Dipl.Chem. B. Brandt, beide Universität Frankfurt/M. für unabhängige Durchführung der Computersimulation.

- 1) J.C. Hubert, J.B.P.A. Wijnberg und W.N. Speckamp, Tetrahedron 31, 1437-41 (1975).
- J.B.P.A. Wijnberg, H.E. Shoemaker und W.N. Speckamp, Tetrahedron <u>34</u>, 179-187 (1978). Die Autoren geben eine Begründung für die Regioselektivität der Reduktion an.
- Atta-ur-Rahman, M. Ghazala, N. Sultan und M. Baskir, Tetrahedron Lett. 21, 1773-74 (1980). Es bildet sich $1:2 \cong 2:1$ 3) W.M. Welch, Synthesis 1977, $\overline{5.645}$.
- 4) A. Brossi, B. Schönenberg und Qiang-Sheng Yu, Heterocycles 26, 1271 (1987).
- 5) M. Polonowski und C. Nitzberg, Bull. Soc. Chim. 19, 27-37 (1916).
- T. Kobayashi, Liebigs Ann. Chem. <u>536</u>, 143-163 (1938).