## SYNTHESE OPTISCH AKTIVER 3-PHENYL-2H-AZIRINE

Werner Stegmann, Peter Uebelhart, Heinz Heimgartner\* und Hans Schmid Organisch-chemisches Institut der Universität Zürich, Rämistrasse 76 CH-8001 Zürich

Das Reaktionsverhalten von 2H-Azirinen, die wichtige Bausteine zur Synthese verschiedenster Heterocyclen darstellen, ist in den letzten Jahren eingehend untersucht worden (vgl. z.B. <sup>1-3</sup>). Bisher wurde in der Literatur jedoch noch kein optisch aktives 2H-Azirin beschrieben (vgl. <sup>4</sup>). Im Zusammenhang mit unseren Arbeiten über photochemische <sup>5</sup> und thermische <sup>6</sup> Reaktionen von 2H-Azirinen interessierte auch das Verhalten optisch aktiver 2H-Azirine und deren potentieller Einsatz zur Synthese optisch aktiver Heterocyclen.

Als einfacher Weg zur Herstellung chiraler, optisch aktiver 2H-Azirine stellte sich die Veresterung des racemischen 2-Hydroxy-3-phenyl-2H-azirins (1) in Gegenwart einer optisch aktiven Base heraus. Das 2H-Azirin 1 konnte via Addition von Iodazid an Zimtalkohol, gefolgt von photochemischer Stickstoffelimination in 47% Ausbeute erhalten werden (vgl. 7). In Analogie zur enantioselektiven Veresterung von racemischen Alkoholen mit optisch inaktiven Säureanhydriden (vgl. dazu 8) wurde das 2H-Azirin 1 in Tetrachlorkohlenstoff bei

## Schema

3092 No. 34

Raumtemperatur mit jeweils 0,5 Moläquivalenten der Anhydride  $\underline{2}$  -  $\underline{6}$  in Gegenwart von 0,25 Moläquivalenten Brucin umgesetzt. Nach üblicher Aufarbeitung erhielt man in guten Ausbeuten die optisch aktiven 3-Phenyl-2H-azirine  $\underline{7}$  -  $\underline{11}$  mit den angegebenen Drehwerten (Schema). Die Konstitution dieser Verbindungen folgt aus den Elementaranalysen und den IR.-,  ${}^1\text{H-NMR}$ .- und MS.-Daten.

Das Verhältnis der Enantiomeren wurde im Falle von 7 mittels  $^1$ H-NMR.-Spektroskopie in Gegenwart eines optisch aktiven shift-Reagenzes bestimmt (vgl.  $^{10}$ ). Bei Verwendung von 0,4 Moläquivalent  $\mathrm{Eu}(\mathrm{TFC})_3$   $^{11}$  in  $\mathrm{CDCl}_3$  lässt sich aus den Integralen der Methylgruppensingulette bei 3,17 bzw. 3,13 ppm ein Enantiomeren verhältnis von ca. 62:38 ( $^{+}$ 5) bestimmen. Das Verhältnis der Signale für das Proton an  $\mathrm{C}(2)$  bei 5,85-5,70 bzw. 5,70-5,55 ppm und der diastereotopen Methylenprotonen bei 6,75-6,55 bzw. 6,55-6,35 ppm ist innerhalb der Fehlergrenze gleich. Für die  $\mathrm{2H-Azirine}$  8 - 11 ist diese Methode zur Bestimmung der Enantioselektivität der Veresterungsreaktion wegen der vermehrten Zahl an Resonanzsignalen in den  $\mathrm{^{1}H-NMR.-Spektren}$  nicht mehr möglich.

Wir danken dem Schweizerischen Nationalfonds zur Förderung der wissenschaftlichen Forschung für die Unterstützung der vorliegenden Arbeit.

## Literatur und Fussnoten

- 1 F.W. Fowler, Advances Heterocycl. Chemistry 13, 45 (1971).
- 2 D.J. Anderson & A. Hassner, Synthesis <u>1975</u>, 483; V. Nair & K.H. Kim, Heterocycles <u>7</u>, 353 (1977).
- 3 A. Padwa, Accounts Chem. Res. <u>9</u>, 371 (1976); P. Gilgen, H. Heimgartner, H. Schmid & H.-J. Hansen, Heterocycles <u>6</u>, 143 (1977).
- 4 W.L.F. Armarego, 'Stereochemistry of Heterocyclic Compounds', Vol. 1, J. Wiley & Sons, New York 1977, S. 12.
- 5 U. Gerber, H. Heimgartner, H. Schmid & W. Heinzelmann, Helv. Chim. Acta <u>60</u>, 687 (1977).
- 6 U. Widmer, H. Heimgartner & H. Schmid, Helv. Chim. Acta 61, 815 (1978).
- 7 A. Padwa, J.K. Rasmussen & A. Tremper, J.C.S. Chem. Comm. <u>1976</u>, 10.
- 8 R. Wegler, Annalen <u>498</u>, 62 (1932); <u>506</u>, 77 (1933); Ber. <u>68</u>, 1055 (1935).
- 9 Die Ausbeuten beziehen sich auf eingesetztes Anhydrid, die Drehwerte wurden bei 589 nm in Benzol gemessen.
- 10 C. Kutal in 'Nuclear Magnetic Resonance Shift Reagents' (Ed. R.E. Sievers), Academic Press, New York 1973, S. 87.
- 11 Eu(TFC)<sub>3</sub> = Tris-[3-trifluormethylhydroxymethylen)-d-camphorato]-europium (III); vgl. 10.

(Received in Germany 22 May 1978; received in UK for publication 23 June 1978)