Tetrahedron Letters No.52, pp. 3953-3956, 1964. Pergamon Press Ltd. Printed in Great Britain.

ZUR STEREOSELEKTIVITÄT DER ADDITION DER ALKOXYCARBONYL-NITRENE AN OLEFINE

Klaus Hafner, Wolfgang Kaiser und Reinhold Puttner Institut für Organische Chemie der Universität München

(Received 11 November 1964)

ANALOG der zu Cyclopropan-Derivaten führenden Addition¹⁾ von Alkoxycarbonyl-carbenen an Olefine reagieren auch die durch Photolyse von Alkyl-azidoformiaten erzeugten Alkoxycarbonylnitrene (I) mit Olefinen unter Bildung von N-Alkoxycarbonylaziridinen (II)²⁾.

Nachdem der stereospezifische Verlauf der entsprechenden Carben-Reaktion bewiesen wurde³⁾, war es von Interesse, ob die Nitren-Addition an Olefine ebenfalls stereoselektiv abläuft, um dadurch weitere Informationen über den Elektronenzustand dieser reaktiven Zwischenstufe zu erhalten.

Wir untersuchten die Photolyse (Labortauchlampe Q 81, Original Hanau) des Methyl-azidoformiats in cis- und trans-Buten-(2) bei -30°. In beiden Fällen wurde in 68-72-proz. Ausbeute 3954 No.52

ein Gemisch diastereomerer N-Methoxycarbony1-2.3-dimethy1-aziridine (II) (R=CH₃) vom Sdp. 13 58-60° neben geringen Mengen strukturell noch nicht aufgeklärter Substanzen (vermutlich CH-Insertionsprodukte) erhalten. Da die Diastereomeren von II gaschromatographisch nicht getrennt werden konnten, überführten wir diese durch alkalische Verseifung mit 2N KOH unter gleichzeitiger Decarboxylierung in die entsprechenden Aziridine III (R=CH₃), die durch Gaschromatographie an einer 6 m Silicon81 550-Säule leicht trennbar sind.

Aus dem Umsetzungsprodukt II (R=CH₃) des cis-Buten-(2) mit dem Nitren I (R=CH₃) wurden in dieser Weise 87 % cis-2.3-Dimethyl-aziridin (Sdp. 80°, n_D^{25} 1.4184; Lit. 4): Sdp. 83-84°, n_D^{25} 1.4188; NMR-Spektrum (in CCl₄): 2CH (Multiplett bei 7.83-8.307), 2CH₃ und NH (Multiplett bei 8.79-9.137)) und 13 % trans-2.3-Dimethyl-aziridin (Sdp. 76°, n_D^{25} 1.4112; Lit. 4): Sdp. 75°, n_D^{25} 1.4076; NMR-Spektrum (in CCl₄): 2CH (Multiplett bei 8.30-8.677), 2CH₃ (Dublett bei 8.85t), NH (Singulett bei 9.43t)) gewonnen. Das aus trans-Buten-(2) und dem Nitren I (R=CH₃) erhaltene Isomerengemisch II (R=CH₃) lieferte dagegen nach Verseifung und Decarboxylierung 92 % trans-2.3-Dimethyl-aziridin neben 8 % des cis-Isomeren.

Danach verläuft die Reaktion des Methoxycarbonyl-nitrens mit Buten-(2) überwiegend stereospezifisch unter cis-Addition. Dieser Befund sowie die auf einen ausgeprägten elektrophilen Charakter der Alkoxycarbonyl-nitrene hinweisenden Substitutionsreaktionen ausschließlich in o- und p-Stellung des Anisols⁵⁾ und Phenols⁶⁾ und in 1-Stellung des Azulens⁶⁾ lassen in Analogie zu entsprechenden Ergebnissen der Carben-Chemie⁷⁾

No.52 3955

vermuten, daß die aus Alkyl-azidoformiaten erzeugten Nitrene bevorzugt im Singulett-Zustand reagieren.

Die Bildung von geringen Mengen der diastereomeren AsiridinDerivate sowohl bei der Reaktion des cis- als auch trans-Buten(2) mit dem Methoxycarbonyl-nitren ist möglicherweise auf eine photochemische Isomerisierung von II zurückzuführen und soll weiter untersucht werden.

Gleich den Mono-olefinen reagieren auch 1.3-Diene mit den aus Alkyl-azidoformiaten photolytisch erzeugten Alkoxycarbonyl-nitrenen unter 1.2-Addition. Die Photolyse des Äthyl-azidofor-

$$H_{2}C^{CH}CH^{CH_{2}} + N_{3}-COOC_{2}H_{5} \xrightarrow{hv} H_{2}C^{CH}CH^{-}CH_{2}$$
 $H_{5}C_{2}O^{C}O$

I۷

miats in Butadien bei -30° liefert in 47-proz. Ausbeute das N-Äthoxycarbonyl-2-vinyl-aziridin (IV) (farbloses öl, Sdp. 13 78°, n_D²⁰ 1.4503; NMR-Spektrum (in CCl₄): C₂H₅O (Triplett bei 8.73 τ , Quadruplett bei 5.9 τ); Ring-CH (Multiplett bei 6.97-7.30 τ), Ring-CH₂ (2 Dubletts bei 7.62 und 7.67 τ), Vinyl-Protonen (2 Multipletts bei 4.35-4.65 und 4.65-5.0 τ)). Ein 1.4-Additionsprodukt wurde nicht isoliert.

Der Deutschen Forschungsgemeinschaft danken wir für die Unterstützung dieser Untersuchung.

REFERENZEN

- 1) W.KIRMSE, Carbene Chemistry, Academic Press, New York 1964, S. 97.
- 2) W.LWOWSKI und Th.W.MATTINGLY, Tetrahedron Letters 1962, 277.
- 3) W.v.E.DOERING und T.MOLE, <u>Tetrahedron 10</u>, 65 (1960); J.A.DYAKONOW, M.J.KOMENDATOV, Fu GUJ-SIJA und L.G.KORICEV, <u>Zhur.Obshchei Khim 32</u>, 928 (1962); <u>J. General Chemistry</u> (<u>USSR</u>) 32, 917 (1962).
- 4) F.H.DICKEY, W.FICKETT und H.J.LUCAS, J.Amer.chem.Soc. 74, 944 (1952).
- 5) K.HAFNER, D.ZINSER und K.-L.MORITZ, <u>Tetrahedron Letters</u> 1964, 1733.
- 6) R. PUTTNER und K. HAFNER, unveröffentlichte Ergebnisse.
- 7) R.M.ETTER, H.S.SKOVRONEK und P.S.SKELL, <u>J.Amer.chem.Soc. 81</u>, 1008 (1959).