

PHOTOINDUZIERTE UMLAGERUNG VON ISOXAZOLINEN:

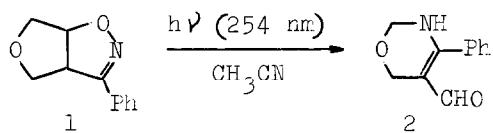
SYNTHESEWEG ZU 2,4,5,8-TETRAHYDRO-1,3-DIOX-5-AZOCINEN

Ľ. Fišera, L. Štibrányi, A. Matúšová, V. Oremus, H.-J. Timpe ¹

Lehrstuhl für Organische Chemie der CHTFSVST, 81237 Bratislava,
CSSR und Sektion Chemie der TH "Carl Schorlemmer" Leuna-Merseburg,
DDR-4200 Merseburg

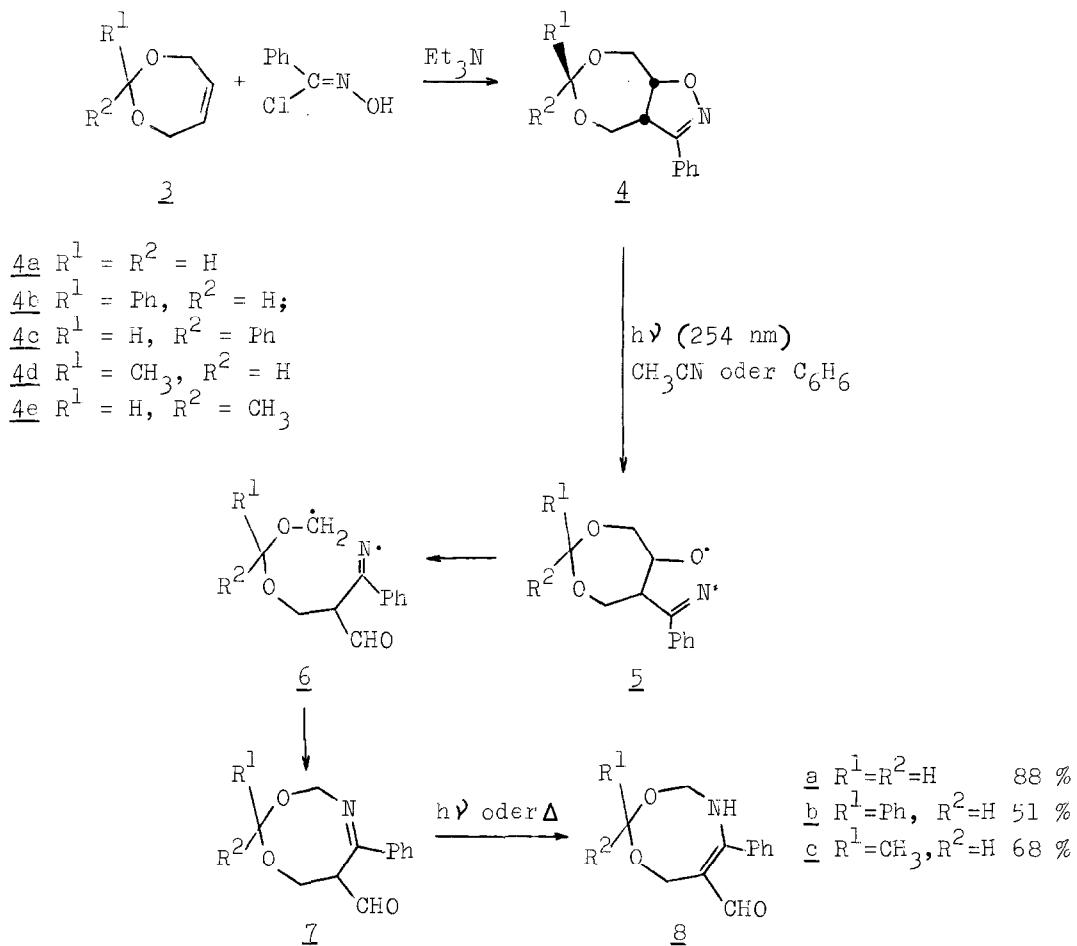
Summary: A high yield 2,4,5,8-tetrahydro-1,3-diox-5-azocine synthesis, which employs a sequence of cycloaddition and photoinduced rearrangement has been developed.

Photoinduzierte Umlagerungen von Isoxazolinen verlaufen größtenteils unselektiv. In Abhängigkeit von der Struktur der Ausgangsverbindungen entstehen Oxazoline ², β -Aminoketone ³, cyclische Enaminoaldehyde ^{4a} und Abstraktionsprodukte vom Lösungsmittel ^{4b}. Kürzlich haben wir festgestellt, dass durch die Einführung von Strukturelementen, die das bei der Photolyse primär entstehende Diradikal durch Überlappung des Radikalelektrons mit den p-Elektronen eines O-Atoms stabilisieren, eine ungewöhnlich selektive photoinduzierte Umlagerung abläuft ⁵; z. B. von 1 zu 2. Wir möchten durch weitere Ringvariationen das vorgestellte Konzept prüfen. Deshalb haben wir Isoxazoline 4 synthetisiert, die an ein 1,3-Dioxepanskelett ankondensiert sind.



Bei der Reaktion von Benzhydrciximsäurechlorid und 2-substituierten 1,3-Dioxep-5-enen 3 in etherischer Lösung in Gegenwart von Triethylamin wurden 4-substituierte 8-Phenyl-3,5,10-trioxa-9-azabicyclo[5.3.0]-dec-8-ene 4 in ausgezeichneten Ausbeuten synthetisiert ⁶. Die Struktur dieser neuartigen

Produkte ist durch spektroskopische Befunde gesichert⁷. Bei den Phenyl- und Methylderivaten wurden jeweils zwei diastereomere exo- und endo-Addukte 4b und 4c bzw. 4d und 4e isoliert. Die Zuordnung für die syn/anti-Addukte wurde aufgrund des Abschirmefekts von Phenyl- bzw. Methylsubstituenten auf die chemische Verschiebung des 4-H sowie C₂ und C₄ gemacht⁷.



Bestrahlt man 4a in Acetonitril mit einer Hg-15W-Niederdrucklampe so lange, bis das Ausgangsprodukt dünnenschichtchromatografisch nicht mehr nachweisbar ist, dann lässt sich der cyclische Enaminoaldehyd 8a in 88 %iger Ausbeute isolieren. Seine Struktur ist durch die folgenden Befunde gesichert^{1c}:
a) Das Massenspektrum enthält den Molpeak m/r 219. b) Das Aldehydproton ergibt im ¹H-NMR-Spektrum ein Singulettssignal bei 8.89 ppm, das seine Lage beim Erwärmen oder Zugabe von D₂O nicht ändert. c) Das ¹³C-NMR-Spektrum enthält Singulettssignale bei 162.82 und 110.71 ppm für die C-Atome der Doppel-

bindung der Enamino-Struktureinheit, sowie Dublettsignale bei 188.57 ppm für das Aldenyd-C-Atom. d) Das langwellige Absorptionsmaximum bei 296 nm wird durch den -NH-C=C-CHO- oder Ph-C=C-CHO-Chromophor verursacht⁸.

In völliger Analogie entstehen aus den Isoxazolinen 4b und 4c das entsprechende 1,3-Diox-5-azocin 8b bzw. aus 4d und 4e ein 8c⁹.

Wir nehmen an, dass die Produkte 8 und 2 nach einem im Prinzip gleichen Mechanismus entstehen; vgl. Schema 5a. Nach der Homolyse der N-O-Bindung in den 4 entsteht durch Umlagerung das mesomeriestabilisierte Diradikal 6, dessen Rekombination Produkte vom Typ 7 liefert. Unklar ist augentlicklich noch, ob die sigmatrope 1,3-H-Verschiebung thermisch und/oder photochemisch verläuft.

Literatur und Bemerkungen:

1. Photochemistry of Heterocycles, Teil VI.
 2. a) P. Claus, P. Gilgen, A.-J. Hansen, H. Heimgartner, E. Jackson und H. Schmid, Helv. Chim. Acta 57 (1974) 2173.
b) Y. Ito und T. Matsuura, Tetrahedron 31 (1975) 1373.
 3. T. Mukai, T. Kumagai und O. Seshimoto, Pure Appl. Chem. 49 (1977) 287.
 4. a) O. Seshimoto, T. Kumagai, K. Shimizu und T. Mukai, Chem. Lett. 1195 (1977).
b) T. Kumagai, Y. Kawamura und T. Mukai, Tetrahedron Lett. 2279 (1983).
 5. a) Ľ. Fišera, S. Laudar und H.-J. Timpe, Z. Chem. 23 (1983) 148.
b) Ľ. Fišera, S. Laudar, H.-J. Timpe, P. Zálupský und L. Štíbrányi, Coll. Czech. Chem. Commun., im Druck.
 6. Unseres Wissens ist das die erste 1,3-dipolare Cycloaddition an 1,3-Dioxap-5-en-Derivate.
 7. Alle neuen Verbindungen gaben korrekte elementaranalytische Werte.
- Verbindung 4a: Schmp. 134-135 °C; UV_{max} (MeOH) 260 nm (3.97); Mass-Sp. (M⁺) 219; ¹H-NMR δ (CDCl₃) 7.25-7.71 (m, 5H, aromat.-H), 4.88 (d, J=6 Hz, 1H, 1-H), 4.63 (d, 1H, 7-H), 3.82-4.87 (m, 6H, 2-H, 4-H, 6-H); ¹³C-NMR δ (CD₃CN) 158.28 (s, C₈), 130.86, 130.47, 129.95, 127.93, 118.45 (aromat.-C), 99.54 (t, C₄), 84.41 (d, C₁), 71.28 (t, C₂), 68.61 (t, C₆), 52.89 (d, C₇). Verbindung 4c: Schmp. 136-137 °C; UV_{max} (MeOH) 266 nm (4.03); Mass-Sp. (M⁺) 295; ¹H-NMR δ (CD₃CN) 7.40-7.87 (m, 10H, aromat.-H), 5.71 (s, 1H, 4-H), 4.70-4.90 (m, 1H, 1-H), 3.68-4.47 (m, 5H, 2-H, 6-H, 7-H); ¹³C-NMR δ (CD₃CN) 158.90 (s, C₈), 139.60, 131.24, 130.10, 129.62, 129.23, 127.93, 118.35 (aromat.-C), 104.86 (d, C₄), 84.71 (d, C₁), 65.68 (t, C₂), 63.93 (t, C₆), 52.10 (d, C₇). Verbindung 4b: Schmp. 174-176 °C; UV_{max} (MeOH) 260 nm (3.99); Mass-Sp. (M⁺) 295; ¹H-NMR δ (CD₃CN) 7.25-7.77 (m, 10H, aromat.-H), 5.44 (s, 1H, 4-H), 4.77-5.05 (m, 1H, 1-H), 3.87-4.62 (m, 5H, 2-H, 6-H, 7-H); ¹³C-NMR δ (CD₃CN) 158.40 (s, C₈), 140.30, 130.27,

- 129.88, 129.42, 127.93, 118.30 (aromat.-C), 107.40 (d, C₄), 84.10 (d, C₁), 70.90 (t, C₂), 66.90 (t, C₆), 52.71 (d, C₇). Verbindung 4d: Schmp. 174-176 °C; UV_{max} (MeOH) 261 nm (4.00); Mass-Sp. (M⁺) 233; ¹H-NMR δ (CDCl₃) 7.37-7.65 (m, 5H, aromat.-H), 4.61-4.89 (m, 2H, 1-H, 4-H), 3.70-4.49 (m, 5H, 2-H, 6-H, 7-H), 1.29 (d, J=5.0 Hz, CH₃); ¹³C-NMR δ (CD₃CN) 158.50 (s, C₈), 130.66, 129.88, 127.93, 118.44 (aromat.-C), 105.84 (d, C₄), 70.43 (t, C₂), 84.14 (d, C₁), 66.66 (t, C₆), 52.69 (d, C₇), 21.57 (q, CH₃). Verbindung 4e: Schmp. 113-115 °C; UV_{max} (MeOH) 265 nm (3.97), 244 (sh, 3.88); ¹H-NMR δ (CDCl₃) 7.26-7.70 (m, 5H, aromat.-H), 4.85-5.10 (m, 1H, 1-H), 4.87 (q, J=5.1 Hz, 1H, 4-H), 3.79-4.39 (m, 5H, 2-H, 6-H, 7-H), 1.34 (d, 3H, CH₃); ¹³C-NMR δ (CD₃CN) 158.67 (s, C₈), 133.65, 131.25, 130.01, 128.45, 127.93, 118.38 (aromat.-C), 104.74 (d, C₄), 84.53 (d, C₁), 66.21 und 64.71 (t, C₂, C₆), 52.50 (d, C₇), 20.66 (q, CH₃).
8. Bestrahlt man 4a oder das isclierte 8a längere Zeit, so entsteht eine neue Verbindung mit einem Singulettignal bei 9.07 ppm für das Aldehydproton und mit einer bathochromen Verschiebung des UV_{max} um 11 nm. Wahrscheinlich handelt es sich um eine photoinduzierte cis-trans Isomerie.
9. Verbindung 8a: Schmp. 168-171 °C; UV_{max} (MeOH) 296 nm (4.16); Mass-Sp. (M⁺) 219; ¹H-NMR δ (CDCl₃) 8.89 (s, 1H, CHO), 7.40 (s, 5H, aromat.-H), 5.55 (m, 1H, 5-H), 4.91 (s, 1H, 2-H), 4.79 (s, 5H, 2-H, 4-H, 8-H); ¹³C-NMR δ (d-DMSO) 188.54 (d, CHO), 162.82 (s, C₇), 136.44, 129.81, 128.25 (aromat.-C), 110.71 (s, C₆), 94.73 (pseudo-t, C₂), 74.07 (t, C₄), 64.19 (t, C₈). Verbindung 8b: Schmp. 196-198 °C; UV_{max} (MeOH) 299 nm (4.16); Mass-Sp. (M⁺) 295; ¹H-NMR δ (d-DMSO) 8.67 (s, 1H, CHO), 7.20-7.51 (m, 10H, aromat.-H), 5.55 (s, 1H, 2-H), 5.16 (d, J=15 Hz, 1H, 4-H_b), 4.44 (d, 1H, 4-H_a), 4.29-5.10 (m, 2H, 8-H); ¹³C-NMR δ (d-DMSO) 188.42 (d, CHO), 163.01 (s, C₇), 139.10, 136.20, 129.88, 128.19, 127.80, 126.17 (aromat.-C), 110.90 (s, C₆), 102.85 (d, C₂), 73.29 (t, C₄), 63.86 (t, C₈). Verbindung 8c: Schmp. 198-202 °C; UV_{max} (MeOH) 297 nm (4.15); Mass-Sp. (M⁺) 233; ¹H-NMR δ (d-DMSO) 8.62 (s, 1H, CHO), 7.20-7.50 (m, 5H, aromat.-H), 5.11 (d, J=15.0 Hz, 1H, 4-H_a), 4.81 (s, 3H, 5-H, 8-H), 4.68 (q, J=4 Hz, 1H, 2-H), 4.17 (d, 1H, 4-H_b), 1.21 (d, 3H, CH₃); ¹³C-NMR δ (d-DMSO) 188.35 (d, CHO), 162.89 (s, C₇), 136.31, 129.82, 128.13 (aromat.-C), 110.78 (s, C₆), 101.23 (d, C₂), 73.03 (t, C₄), 63.22 (t, C₈), 21.12 (q, CH₃).
10. Die beiden Wasserstoffe an C-2 absorbieren jeweils als Singulett in verschiedenen Lösungsmitteln. Das Fehlen der geminalen Kopplung wird weiter untersucht.

(Received in Germany 23 January 1984)