## ERZEUGUNG VON SIEBEN- UND SECHSRING-ALKINEN DURCH PHOTOLYSE UND THERMOLYSE VON CYCLOPROPENONEN

Adolf Krebs <sup>a</sup>, Walter Cholcha <sup>a</sup>, Michael Müller <sup>a</sup>, Theophil Eicher <sup>b</sup>, Harald Pielartzik <sup>b</sup> und Hansgeorg Schnöckel <sup>c</sup>

<sup>a</sup> Institut für Organische Chemie, Universität Hamburg, D-2000 Hamburg

Fachbereich 14, Organische Chemie, Universität des Saarlandes,
 D-6600 Saarbrücken 11

c Anorganisch-Chemisches Institut der Universität, D-4400 Münster

Summary: A six-membered and two seven-membered cycloalkynes, namely  $\frac{1}{2}$  -  $\frac{3}{2}$ , are generated by matrix photolyses of the corresponding cyclopropenones  $\frac{4}{2}$  -  $\frac{6}{2}$  at about 15 K and characterized by spectroscopic means and in two cases by identification of the trimerization products  $\frac{9}{2}$  and  $\frac{10}{2}$ .

Die Photolyse und Thermolyse von Cyclopropenonen stellt einen einfachen und ergiebigen Zugang zu unbeständigen winkelgespannten Cycloalkinen dar  $^{1,2,3)}$ , deren intermediäres Auftreten im allgemeinen durch Abfangreaktionen nachgewiesen wurde  $^{3)}$ . Die direkte spektroskopische Beobachtung von Cycloheptin  $(\underline{1})$ , 4,5-Didehydro[2,3:6,7]dibenzocycloheptatrien-1-on  $(\underline{2})$  und 3,3,6,6-Tetramethylcyclohexin  $(\underline{3})$  war aber bisher nicht gelungen.

$$\frac{h\nu}{-co}$$

$$\frac{h}{2}$$

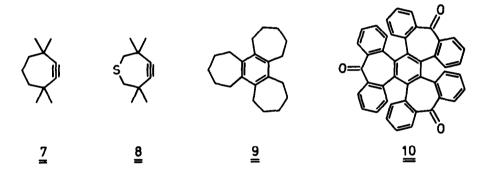
$$\frac{h\nu}{-co}$$

$$\frac{h}{2}$$

$$\frac{h\nu}{-co}$$

$$\frac{2}{2}$$

Nach 5-stündiger Bestrahlung einer Argon-Matrix (17 K) von 4 mit zwei Hg-Niederdrucklampen (254 nm, 35 W) waren die typischen IR-Banden des Cyclopropenons 4 bei 1861 und 1671 cm<sup>-1 5)</sup> fast verschwunden; gleichzeitig traten die intensive Bande des Kohlenmonoxids bei 2139 cm<sup>-1</sup> und eine intensitätsarme Bande bei 2121 cm<sup>-1</sup> auf, die wir der C=C-Valenzschwingung in 1 zuordnen (s. Abb. 1). Für die Lage dieser Bande wird ein Wert zwischen 2100 und 2200 cm<sup>-1</sup> erwartet, da die entsprechenden Banden im 3,3,7,7-Tetramethylcycloheptin (7) bei 2170 und 2190 cm<sup>-1</sup> gefunden werden 3) und im allgemeinen die Substitution durch Methylgruppen zu höheren Wellenzahlen führt. Die Intensität dieser Bande ist im IR-Spektrum gering; dies wurde durch Vergleich mit den Matrix-IR-Spektren der isolierbaren Verbindungen Cyclooctin und 3,3,6,6-Tetramethyl-1-thiacycloheptin (8) gezeigt. Die Bande der C=C-Valenzschwingung in 1 war auch nach Abdampfen des Argons bis etwa 190 K zu erkennen, während die Bande für Kohlenmonoxid nur bis etwa 80 K zu beobachten war. Auf dem Kühlfinger blieb eine weiße Substanz zurück, deren Massenspektrum die Anwesenheit von 9, dem Trimeren von 1, bestätigte 1).



Das Gasphasenpyrolysat von 4 (450 °C / 10<sup>-4</sup> Pa) zeigte einen Molpeak bei 94 mit einem Auftrittspotential von 8.5 ± 0.5 eV <sup>6</sup>); dieser Wert ist im Einklang mit den an 7 mit Hilfe der Photoelektronen-Spektroskopie ermittelten Ionisierungspotentialen <sup>3</sup>). Das Ausfrieren dieses Pyrolysats in einer N<sub>2</sub>-Matrix lieferte ein IR-Spektrum, das dem durch Photolyse erhaltenen sehr ähnlich war. Versuche, nach der Matrix-Photolyse von 4 ein Raman-Spektrum von 1 aufzunehmen, scheiterten an der starken Fluoreszenz des Photolysats. Auch das Cyclopropenon 5 ließ sich photochemisch decarbonylieren. Nach 16-stündiger Bestrahlung einer Argon-Matrix (13 K) von 5 mit einer Hg-Höchstdrucklampe (200 W, Kantenfilter WG 305) waren die charakteristischen starken IR-Banden bei 1883, 1875, 1671 und 1647 cm<sup>-1</sup> fast vollständig verschwunden. Gleichzeitig trat die Kohlenmonoxid-Bande bei 2139 cm<sup>-1</sup> und eine schwache Bande bei 2109 cm<sup>-1</sup> auf, die der C=C-Valenzschwingungsbande in 2 zugeordnet werden kann (s. Abb. 2). Diese Bande verschwindet beim Erwärmen auf etwa 80 K; nach dem Entfernen des Argons wurde das Trimere von 2, 10, isoliert <sup>7</sup>).

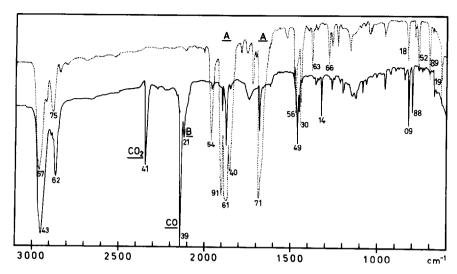


Abb. 1: IR-Spektren von Cycloheptenocyclopropenon (4) (····) und seinem Photolyse-Produkt (——) in einer Argon-Matrix bei 17 K.

 $\underline{A}$  = charakteristische Cyclopropenon-Banden bei 1861 und 1671 cm<sup>-1</sup>,

 $\underline{B}$  = Bande bei 2121 cm<sup>-1</sup>, die der C=C-Valenzschwingung in  $\underline{1}$  zugeordnet wird.

Die kleinen Zahlen an den Banden in Abb. 1, 2 und 3 geben die Einer und Zehner der Wellenzahlen  $(cm^{-1})$  an.

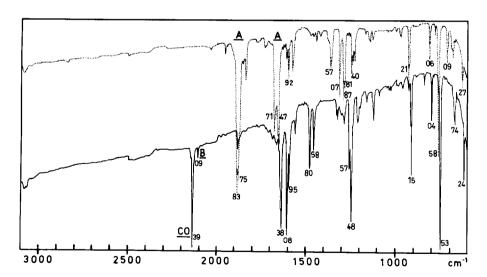


Abb. 2: IR-Spektren von Cyclopropenon  $\underline{5}$  (····) und seinem Photolyse-Produkt (——) in einer Argon-Matrix bei 13 K.

 $\frac{A}{a}$  = charakteristische Banden von  $\frac{5}{2}$  bei 1883, 1875, 1671 und 1647 cm<sup>-1</sup>,

B = Bande bei 2109 cm<sup>-1</sup>, die der C≡C-Valenzschwingung in 2 zugeordnet wird.

Nach 17-stündiger Bestrahlung von 6 in einer Argon-Matrix (15 K) mit zwei Hg-Niederdrucklampen (254 nm, 35 W) waren die charakteristischen Cyclopropenon-Banden bei 1864 und 1636 cm<sup>-1</sup> fast völlig verschwunden; gleichzeitig traten die Kohlenmonoxid-Bande bei 2139 cm<sup>-1</sup> und zwei Banden mittlerer Intensität bei 2107 und 2116 cm<sup>-1</sup> auf (s. Abb. 3). Da bisher keine Folgeprodukte dieser Photolyse isoliert werden konnten und auch die Aufnahme eines Raman-Spektrums 8) wegen der starken Fluoreszenz mißlang, kann noch keine eindeutige Zuordnung dieser Banden zur C≡C-Valenzschwingung in 3 getroffen werden.

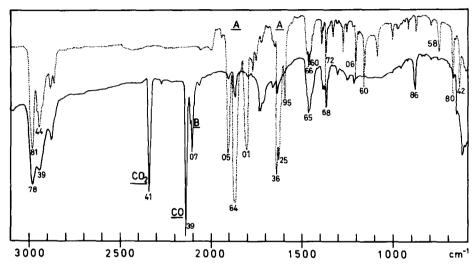


Abb. 3: IR-Spektren von Cyclopropenon  $\underline{6}$  (····) und seinem Photolyse-Produkt (——) in einer Argon-Matrix bei 15 K.

- $\underline{A}$  = charakteristische Cyclopropenon-Banden bei 1864 und 1636 cm<sup>-1</sup>,
- $\underline{B}$  = Banden bei 2107 und 2116 cm<sup>-1</sup>, die möglicherweise der C=C-Valenz-schwingung in 3 zugeordnet werden können.

## Literatur und Fußnoten

- 1) R. Breslow, L.J. Altman, A. Krebs, E. Mohacsi, I. Murata, R.A. Peterson und J. Posner, J. Am. Chem. Soc. 87, 1326 (1965).
- 2) O.L. Chapman, J. Gano, P.R. West, M. Regitz und G. Maas, J. Am. Chem. Soc. 103, 7033 (1981).
- 3) A. Krebs und J. Wilke, "Angle Strained Cycloalkynes", Topics in Current Chemistry 109, 191 (1983).
- 4) Während der Abfassung dieses Manuskripts erhielten wir Kenntnis von einer Arbeit über den Nachweis von <u>3</u> in einer Argon-Matrix; wir danken Herrn Prof. Dr. O.L. Chapman, Los Angeles, für die Übersendung eines Vorabdrucks.
- 5) A. Krebs und B. Schrader, Liebigs Ann. Chem. <u>709</u>, 46 (1967).
- 6) Wir danken Herrn Dr. M. Binnewies, Universität Münster, für die Aufnahme des Massenspektrums und die Bestimmung des Auftrittspotentials.
- 7) 5 und 10 sind in der Diplomarbeit H. Pielartzik, Dortmund 1980, beschrieben.
- 8) Wir danken Herrn Prof. Dr. H.J. Jodl, Universität Kaiserslautern, für die Gastfreundschaft und die Unterstützung bei der Aufnahme der Raman-Spektren. (Received in Germany 30 July 1984)