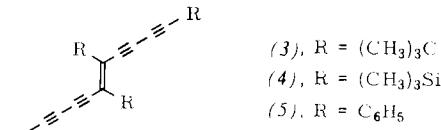


geringe hypsochrome Verschiebung von 14 bzw. 18 nm^[2]. Analoge Resultate brachte schon der Vergleich der UV-Spektren von (2a) und (5)^[1].



Allgemeine Arbeitsvorschrift

Man tropft rasch zur Lösung der Tetraäthinylläthane (1) in Äther [5 ml/mmol (1)] unter N₂ und unter Rühren bei –40°C 2 Äquivalente n-Butyllithium (in Hexan), versetzt nach 30 min mit 2 Äquivalenten tert.-Butylhypochlorit und läßt 5 min reagieren. Nach Zugabe von 10proz. wäßriger Eisen(II)-sulfatlösung [10 ml/mmol (1)] zur Zerstörung von Peroxiden führt man 15 min bei 0°C und löst dann eventuell ausgefallene Eisenhydroxide mit wenig Eisessig. Die organische Phase wird mit Wasser gewaschen, getrocknet und im Vakuum eingedampft. Aus den ölichen Rückständen sublimieren im Ölumpenvakuum (2d) bei 120°C, (2b) und (2c) bei 130–140°C als farblose Kristalle (Umkristallisation aus Äthanol). (2a) kristallisiert nach Anreiben des Rohproduktes mit Äther/Äthanol (1:1) in gelben Nadeln (Umkristallisation aus Chloroform/Äthanol).

Eingegangen am 26. März 1975,
ergänzt am 4. April 1975 [Z 226]

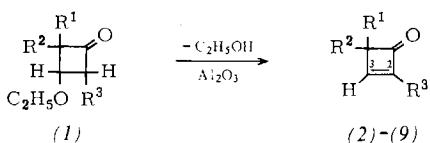
- [1] Y. Hori, K. Noda, S. Kobayashi u. H. Taniguchi, Tetrahedron Lett. 1969, 3563.
 - [2] H. Hauptmann, unveröffentlicht.
 - [3] H. Hauptmann, Tetrahedron Lett. 1974, 3587.
 - [4] (2b) ist auch durch Abspaltung von Lithiumhydrid aus monolithiertem (1b) zugänglich: H. Hauptmann, Tetrahedron Lett., im Druck.
 - [5] W. Schlenk u. E. Bergmann, Liebigs Ann. Chem. 463, 6 (1928).
 - [6] F. Bohlmann, Chem. Ber. 89, 2191 (1956).

Eine neue Synthese von Cyclobutenonen

Von *Herbert Mayr* und *Rolf Huisgen*^[*]

3-Alkoxy-cyclobutanone sind durch [2+2]-Cycloaddition von Ketenen an Enoläther bequem zugänglich^[1]. Bei der Säulenchromatographie an neutralem oder basischem Aluminiumoxid der Aktivitätsstufe I spalten die Addukte (1) Äthanol ab und liefern die reinen Cyclobutenone (2)-(9) (Tabelle 1). Die aktiven Stellen des Kontakts – es wird eine polyfunktionelle Katalyse vermutet – werden durch den Alkohol blockiert. Um vollständigen Umsatz zu erreichen, benötigt man pro mmol (1) ca. 10–30 g Aluminiumoxid.

Wenn man von der Additionsrichtung absieht, sind (2)–(9) formale Produkte der Keten-Addition an Alkine; letztere Reaktion ist nur mit elektronen-anziehend substituierten Ketenen durchführbar^[2]. Auf dem Umweg über (1) nutzt man die den Alkinen weit überlegene ketenophile Aktivität der



Enoläther^[31]. Da die Alkohol-Eliminierung bei allen bisher geprüften Keten-Enoläther-Addukten gelang, nehmen wir an,

daß die Grenzen dieser Cyclobutenon-Synthese die der Keten-Cycloaddition sind.

Tabelle 1. Cyclobutenenone (2)–(9) aus 3-Äthoxy-cyclobutanonen vom Typ (1) mit Aluminiumoxid.

Verb.	R ¹	R ²	R ³	Ausb. [%]
(2)	C ₆ H ₅	C ₆ H ₅	H	15-35
(3)	C ₆ H ₅	C ₆ H ₅	CH ₃	65-80
(4)	C ₆ H ₅	C ₆ H ₅	C ₂ H ₅	86
(5)	C ₆ H ₅	C ₆ H ₅	CH(CH ₃) ₂	58
(6)	C ₆ H ₅	CH ₃	CH ₃	56
(7)	C ₆ H ₅	C ₂ H ₅	CH ₃	55
(8)	C ₆ H ₅	CH(CH ₃) ₂	CH ₃	70
(9)	CH ₃	CH ₃	CH ₃	75

Die Cyclobutenone geben sich durch die C=O-Schwingung bei 1741–1758 cm⁻¹, durch die UV-Absorption ($n \rightarrow \pi^* \approx 320$ nm, $\pi \rightarrow \pi^* \leq 227$ nm) sowie ¹H-NMR-Spektren ($\tau_{3-\text{H}} = 1.42\text{--}2.07$) zu erkennen. (2) wurde zum bekannten 2,2-Diphenyl-cyclobutanon^[4] katalytisch hydriert. Während (6)–(9) im Vakuum destilliert werden konnten, zersetzen sich die kristallinen Cyclobutenone (2)–(5) schon bei Raumtemperatur.

2-Äthyl-4,4-diphenyl-2-cyclobutenon (4)

1.10 g (3.74 mmol) 3-Äthoxy-4-äthyl-2,2-diphenyl-cyclobutanon in 10 ml wasserfreiem Äther trug man auf eine Säule (2 cm Durchmesser) mit 70 g Al_2O_3 (Woelm, Akt.-Stufe I) auf, eluierte mit 280 ml Äther und entfernte das Solvens am Rotationsverdampfer; Ausbeute 0.80 g (85%) kristallines (4).

2,4,4-Trimethyl-2-cyclobutenon (9)

19.0 g (0.12 mol) 3-Äthoxy-2,2,4-trimethyl-cyclobutanon in 290 ml Äther wurden mit 230 g neutralem Al_2O_3 angeteigt; nach 24 h goß man den Brei auf eine Säule mit 100 g trockenem Al_2O_3 und eluierte mit 800 ml Äther. Das Solvens wurde über eine Kolonne abdestilliert; (9) ging bei 49–51 °C/28 Torr als farblose, stechend riechende Flüssigkeit über; Ausbeute 10.0 g (75%).

Eingegangen am 16. April 1975 [Z 233a]

- [1] R. Huisgen, L. A. Feiler u. P. Otto, Chem. Ber. 102, 3405 (1969), und dort zit. Literatur; H. Mayr u. R. Huisgen, Tetrahedron Lett., im Druck.
 - [2] Bis(trifluormethylketen): Y. A. Cheburkov, N. Mukhamadalier u. I. L. Knunyants, Tetrahedron 24, 1341 (1968); D. C. England u. C. G. Krespan, J. Org. Chem. 35, 3308 (1970); Dichlorketen: H. Knoche, Liebigs Ann. Chem. 722, 232 (1969); tert.-Butyl-cyan-keten: M. D. Gheorghiu, C. Draghici, L. Stanescu u. M. Avram, Tetrahedron Lett. 1973, 9.
 - [3] R. Huisgen, L. A. Feiler u. P. Otto, Chem. Ber. 102, 3444 (1969).
 - [4] R. Huisgen u. L. A. Feiler, Chem. Ber. 102, 3391 (1969).

Vinylketene aus Cyclobutenonen durch elektrocyclische Ringöffnung

Von *Herbert Mayr* [*]

Das optisch aktive 2,4-Dichlor-3-phenyl-cyclobutenon racemisiert über das offenkettige Vinylketen, das in geringer Konzentration im Gleichgewicht vorliegt^[1]. Für die thermische Bildung von α -Naphtholen aus Diphenylketen und Alkinen wurden Cyclobutenone und Vinylketene schon 1941 als Zwischenstufen vermutet^[2]; die Cyclobutenone wurden später nachgewiesen^[3]. Wir berichten über die elektrocyclische Ringöffnung der leicht zugänglichen Cyclobutenone^[4].

[*] Dr. H. Mayr und Prof. R. Huisgen [+]
 Institut für Organische Chemie der Universität
 8 München 2, Karlstraße 23
 [+] Korrespondenzautor.

[+] Korrespondenzautor.

[*] Dr. H. Mayr
Institut für Organische Chemie der Universität
8 München 2, Karlstraße 23