

Literatur; zur Beweglichkeit von Oxepinen s. E. Vogel u. H. Günther, Angew. Chem. 79, 429 (1967); Angew. Chem. internat. Edit. 6, 385 (1967); H. Günther, R. Schubart u. E. Vogel, Z. Naturforsch. 22b, 25 (1967).

[3] W. Tochtermann, K. Oppenländer u. M. Nguyen-Duong Hoang, Liebigs Ann. Chem. 701, 117 (1967).

[4] Alle NMR-Spektren mit TMS als internem Standard; Varian A-60.

[5] Zur Diskussion dieser Reaktionsfolge siehe [1].

[6] W. Tochtermann u. D. Schäfer, unveröffentlicht; W. Tochtermann u. K. Stecher, Tetrahedron Letters 1967, 3847.

[7] Hier scheint eine asymmetrische Umwandlung 2. Art vorzuliegen; aus der Mutterlauge des Brucinsalzes wurde schwach rechtsdrehendes (3b) erhalten.

Hydrierung zu (6)^[8], ferner durch Dehydrierung mit Chloranil in Benzol bei 20 °C zu (7)^[8] bewiesen. (3) reagiert bei 20 °C nicht mit Maleinsäureanhydrid, was offensichtlich auf ein verdrilltes 1,3-Cyclohexadiensystem hinweist, das nur in der *trans*-Verbindung enthalten sein kann. (NMR-Spektrum^[6] von (3): schmales Multiplett bei $\tau = 4,28$ (10H), Pseudosingulett bei $\tau = 6,55$ (2H); UV-Maximum^[6] liegt bei 252 nm, $\epsilon = 6000$.)

Die Bildung von (2) und (3) in einem Schritt bei der Photolyse von (1) ist auszuschließen. Sie sind mit größter Wahrscheinlichkeit die Endprodukte einer Folge photolytisch und thermisch ausgelöster elektrocyclischer Reaktionen, die der Woodward-Hoffmann-Regel^[9] gehorchen und die [12]-Annulene als instabile Zwischenstufen einschließen können.

Eingegangen am 28. Oktober 1968 [Z 894]

[*] Priv.-Doz. Dr. G. Schröder, Dr. W. Martin und

Dr. H. Röttele

Institut für Organische Chemie der Universität
75 Karlsruhe

Richard-Wilstätter-Allee

[1] R. Wolovsky u. F. Sondheimer, J. Amer. chem. Soc. 87, 5720 (1965).

[2] G. Wilke, Angew. Chem. 69, 397 (1957).

[3] G. Schröder u. W. Martin, Angew. Chem. 78, 117 (1966); Angew. Chem. internat. Edit. 5, 130 (1966).

[4] Die vierte noch nicht identifizierte Substanz – bislang stets durch (3) verunreinigt – zeigt in ihrem NMR-Spektrum u.a. Absorption im aromatischen Bereich.

[5] Der Zerfall gehorcht nicht der Woodward-Hoffmann-Regel für Cycloadditionen [5a] und ist somit wohl diradikalisch zu formulieren. Es ist bemerkenswert, daß das *syn*-2:2-Dimere des Cyclooctatetraen erst bei ca. 100 °C langsam u.a. in 2 Moleküle Cyclooctatetraen zerfällt [5b].

[5a] R. Hoffmann u. R. B. Woodward, J. Amer. chem. Soc. 87, 2046 (1965).

[5b] G. Schröder u. J. F. M. Oth, Angew. Chem. 79, 458 (1967); Angew. Chem. internat. Edit. 6, 414 (1967).

[6] Die UV-Spektren wurden mit einem Beckman-DK-2-Gerät in Cyclohexan, die NMR-Spektren mit einem Varian A 56/60a-Gerät in CCl_4 mit Tetramethylsilan als innerem Standard aufgenommen.

[7] R. Criegee u. H. Höver, Chem. Ber. 93, 2521 (1960); G. W. Griffin, A. F. Velluro u. K. Furukawa, J. Amer. chem. Soc. 83, 2725 (1961). (4) wurde durch Vergleich mit einer authentischen Probe identifiziert.

[8] NMR-, IR- und UV-Spektren sowie C, H-Analysen stehen mit (6) bzw. (7) in Einklang. Der Brechungsindex von (6), Fp und IR-Spektrum von (7) stimmen mit den Angaben in [8a] überein.

[8a] R. Huisgen u. W. Rapp, Chem. Ber. 85, 826 (1952); G. Wittig, H. Eggers u. P. Duffner, Liebigs Ann. Chem. 619, 10 (1958).

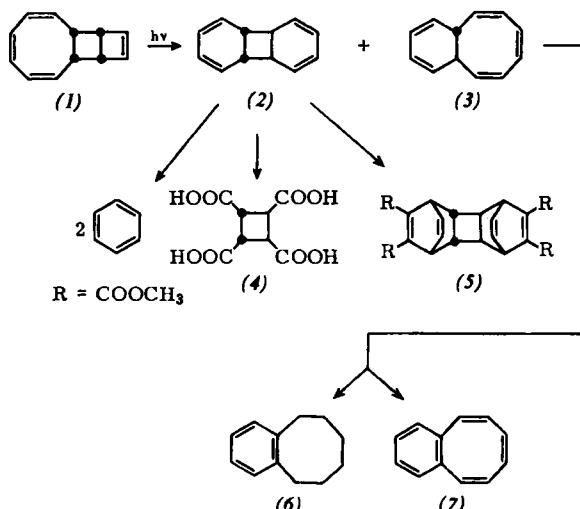
[9] R. B. Woodward u. R. Hoffmann, J. Amer. chem. Soc. 87, 395 (1965).

Zwei neue Valenzisomere des [12]Annulens

Von G. Schröder, W. Martin und H. Röttele^[*]

Wir berichten über *cis,anti,cis*-Tricyclo[6.4.0.0^{2,9}]dodeca-3,5,9,11-tetraen (dimeres Benzol) (2) und *trans*-Bicyclo[6.4.0]dodeca-2,4,6,9,11-pentaen (trans-4a,10a-Dihydrobenzocycloocten) (3), zwei neue Valenzisomere des [12]Annulens, das noch nicht nachgewiesen werden konnte^[1,2].

Bestrahlte man 2,8 g des leicht zugänglichen *syn*-Tricyclo[8.2.0.0^{2,9}]dodeca-3,5,7,11-tetraens (1)^[3] in 240 ml Äther bei ca. -30 °C 10 Std. mit einer Niederdruck-UV-Lampe, so erhält man ein wenigstens vier Substanzen enthaltendes Gemisch. Nicht umgesetztes (1) (~ 70%) wird daraus zum größten Teil in Tetrahydrofuranlösung durch Zugabe von festem AgBF_4 als kristalliner Komplex abgeschieden. Durch Säulenchromatographie (zuerst an Kieselgel, imprägniert mit 0,7% AgBF_4 , anschließend an neutralem Al_2O_3 ; jeweils mit Pentan als Eluierungsmittel) können (2) (geringere Retentionszeit) und (3) zu 90–95% rein erhalten werden. Unter den angegebenen Bedingungen betragen die Ausbeuten an (2) und (3) [bezogen auf eingesetztes (1)] 9 bzw. 11%^[4].



Das dimere Benzol (2) ist eine bis ca. 15 °C kristalline, farblose, thermolabile Substanz, deren NMR-spektroskopisch bestimmte Halbwertszeit in CCl_4 -Lösung bei 40 °C 3^{1/2} Std. beträgt. Beim Zerfall entsteht ausschließlich Benzol^[5]. (NMR-Spektrum^[6] von (2): zwei Singulets bei $\tau = 4,4$ (8H) und 6,78 (4H); UV-Spektrum^[6]: $\lambda_{\text{max}} = 266$ nm, $\epsilon = 4100$.) Ozonolyse in 90-proz. Essigsäure und Nachoxidation mit Perhydrol führen zur bekannten Tetracarbonsäure (4)^[7]. Mit Acetylendicarbonsäure-dimethylester erhält man das bekannte Diaddukt (5)^[3].

Die Konstitution von (3) wurde durch basische Isomerisierung (Kalium-tert.-butanolat in DMSO) und anschließende

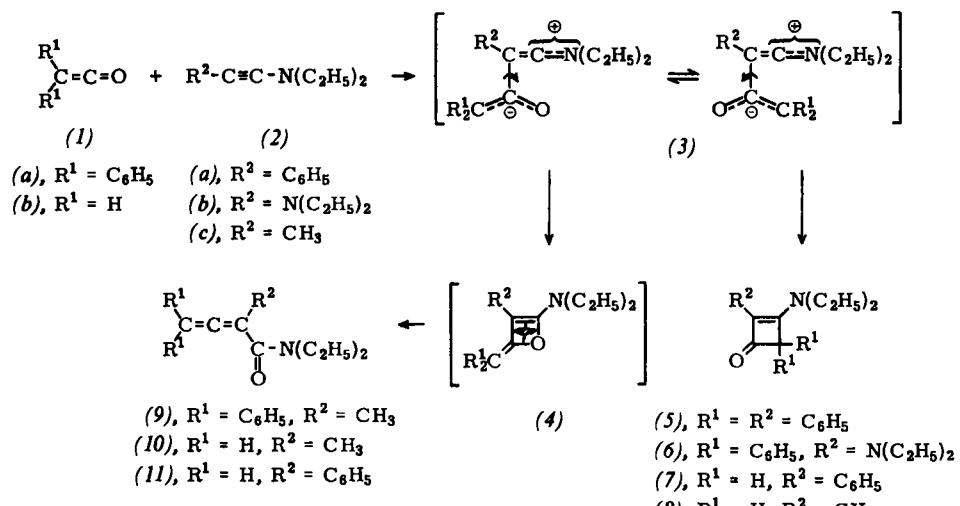
Cycloadditionen von Ketenen an Inamine

Von M. Delaunois und L. Ghosez^[*]

Die *cis*-stereospezifische Bildung von Cyclobutanonen^[1] aus Ketenen mit Olefinen, Dienen und Vinyläthern verläuft als einstufige Mehrzentren-Cycloaddition. Mit Enaminen reagieren Ketene dagegen über ein intermediäres dipolares Produkt^[2].

Wir haben gefunden, daß Ketene mit Inaminen selbst bei tiefen Temperaturen leicht reagieren, offenbar ebenfalls über eine zwitterionische Zwischenstufe^[3].

Die Addition von Diphenylketen (1a) an *N,N*-Diäthylphenyläthinalmin (2a) oder von Bis(*N,N*-Diäthylamino)acetylen (2b) bei -50 °C in ätherischer Lösung führt zur fast quantitativen Bildung des Cyclobutenons (5) bzw. (6). Die Strukturbestimmung beruht auf Infrarot- und Kernresonanzmessungen. Aus Diphenylketen (1a) und *N,N*-Diäthylpropinyl-



Reaktion	Ausb. (%)	Fp (°C)	IR [a] (cm ⁻¹)	¹ H-NMR [b]
(1a) + (2a) → (5)	95	188,5	1735 1609 1580	2,62 (1H, M; 6,63 (4H, M; 8,95 (3H, T; 9,51 (3H, T
(1a) + (2b) → (6)	94	147	1738 1578	2,72 (10H, S; 6,55 (4H, Q; 7,1 (4H, Q; 8,92 und 9,15 (zusammen 12H), jeweils T
(1b) + (2a) → (7) (Hauptprodukt)	78	72,2	1728 1578	2,8 (5H, M; 6,62 (4H, Q; 6,89 (2H, S; 8,85 (6H, T
(1b) + (2c) → (8) (Nebenprodukt)	7 [c]	132/0,7	1740 1580	—
(1a) + (2c) → (9)	96	78	1940 1610	2,72 (10H, S; 6,78 (4H, Q; 7,93 (3H, S; 9,09 (6H, T
(1b) + (2c) → (10) (Hauptprodukt)	83	45–55/0,7	1955 1625	5,18 (2H, Q; 6,6 (4H, Q; 8,15 (3H, T; 8,87 (6H, T
(1b) + (2a) → (11) (Nebenprodukt)	9 [c]	140/0,5	1942	—

[a] In Chloroform.

[b] Angabe der τ -Werte; Varian A-60, CCl_4 -Lösung (außer für (5), das in CDCl_3 gelöst wurde); TMS als innerer Standard.

[c] Gaschromatographisch bestimmt.

amin (2c) entsteht jedoch das Allencarbonsäureamid (9), dessen Struktur durch unabhängige Synthese^[4] aus Diphenylketen und aus Phosphoniumylid (12) bewiesen wurde.



Wenn das Keten (1b) unter den gleichen Bedingungen mit (2a) umgesetzt wird, kann das kristalline Cyclobutenon (7) in 78-proz. Ausbeute isoliert werden.

Die Mutterlaugen enthielten eine kleine Menge des Allenamids (11), das durch präparative Gaschromatographie gewonnen wurde (Carbowax 20 M). Mit (2c) jedoch war das flüssige Allenamid (10) das Hauptprodukt. Seine Struktur wurde durch unabhängige Synthese aus dem Ylid (12) und Acetylchlorid bewiesen^[4]. Das unbedeutende Nebenprodukt wurde durch Gaschromatographie gereinigt und als Cyclobutenon (8) charakterisiert.

Wir erklären diese Ergebnisse durch einen Mehrstufenprozeß, der über das stabilisierte Zwischenprodukt (3) als erste Stufe ver-

läuft. Dieses Zwischenprodukt könnte zu einem Cyclobutenon (5)–(8) oder zu einem Oxet (4)^[5] cyclisieren, das schnell zum Allen (9)–(11) isomerisiert.

3-Dimethylamino-2,4,4-triphenyl-2-cyclobuten-1-on (5)

Man fügt bei -50°C tropfenweise 2,7 g (14 mmol) (1a) zu einer Lösung von 2,5 g (14 mmol) (2a) in 25 ml trockenem Äther. Nach 2 Std. Stehenlassen bei -50°C und langsamem Erwärmen auf Raumtemperatur (\approx 1 Std.) wurde abfiltriert und aus Pentan umkristallisiert. Ausbeute an (5): 4,8 g (95%).

1-Methyl-1-allencarbonsäure-diäthylamid (10)

Man fügt bei -60°C tropfenweise eine ätherische Lösung von 0,75 g (18 mmol) (1b) zu einer Lösung von 2 g (18 mmol) (2c) in 25 ml trockenem Äther. Nach 80 min Stehenlassen bei -60°C und langsamem Erwärmen auf Raumtemperatur wurde der Äther entfernt und im Vakuum destilliert. 2,19 g (83%) (10) wurden als schwach gelbe Flüssigkeit vom $\text{Kp} = 45–55^\circ\text{C}/0,7$ Torr sowie 0,19 g (7%) (8) vom $\text{Kp} = 132^\circ\text{C}/0,7$ Torr erhalten; Reinigung durch präparative Gaschromatographie (Carbowax 20 M).

Eingegangen am 4. November 1968 [Z 899]

[*] M. Delaunois und Prof. Dr. L. Ghosez
Laboratoire de Chimie Organique de Synthèse
Université de Louvain
96, Naamsestraat, Louvain (Belgien)

[1] R. Huisgen, L. Feiler u. G. Binsch, Angew. Chem. 76, 892 (1964); Angew. Chem. internat. Edit. 3, 753 (1964); G. Binsch, L. Feiler u. R. Huisgen, Tetrahedron Letters 1968, 4497; J. C. Martin, V. W. Goodlett u. R. D. Burpitt, J. org. Chemistry 30, 4309 (1965); R. Montaigne u. L. Ghosez, Angew. Chem. 80, 194 (1968); Angew. Chem. internat. Edit. 7, 221 (1968); R. Montaigne, Dissertation, Universität Louvain, 1968.

[2] P. Otto, L. A. Feiler u. R. Huisgen, Angew. Chem. 80, 759 (1968); Angew. Chem. internat. Edit. 7, 737 (1968).

[3] Für die ähnliche Reaktion zu Allenamidiniumsalzen und zu Cyclobutenyaninen siehe H. G. Viehe, R. Buyle, R. Fuks, R. Merenyi u. J. M. F. Oth, Angew. Chem. 79, 53 (1967); Angew. Chem. internat. Edit. 6, 77 (1967); B. Haveaux, Dissertation, Universität Louvain, 1968.

[4] H. J. Bestmann u. H. Hartung, Chem. Ber. 99, 1198 (1966).

[5] Die zweistufige Cycloaddition von Bis(trifluormethyl)keten an Olefine erfolgt ebenfalls an die C=C- oder C=O-Doppelbindung der Ketene (D. C. England u. G. C. Krespan, persönliche Mitteilung).

Synthese *ortho*-kondensierter α,γ -Diazabicyclen mit einem Brückenstickstoffatom

Von H. Wollweber [*]

Ortho-kondensierte α,γ -Diazabicyclen, z. B. (1), sind als bicyclische Formaldehydaminale gegen Säuren unbeständig. Erst die Einführung mindestens einer Oxogruppe neben einem der N-Atome lässt säurestabile Derivate erwarten. Die