

materialien<sup>[4]</sup> ergibt, daß eloxierte Al-Bleche die anfangs erwähnten Kriterien gut erfüllen.

Eingegangen am 22. Juli 1977 [Z 807]

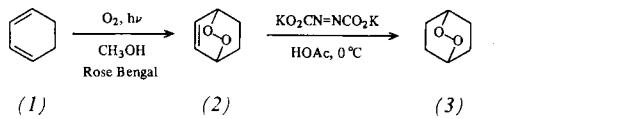
CAS-Registry-Nummern:  
Urease: 9002-13-5 / Al: 7429-90-5.

- [1] H. D. Orth, W. Brümmer, Angew. Chem. 84, 319 (1972); Angew. Chem. Int. Ed. Engl. 11, 249 (1972); vgl. auch Nachr. Chem. Tech. 21, 236 (1973).
  - [2] a) G. Talsky, Angew. Chem. 83, 553 (1971); Angew. Chem. Int. Ed. Engl. 10, 548 (1971); b) G. Talsky, W. Klunker, Z. Physiol. Chem. 348, 1372 (1967).
  - [3] I. W. Sizer, J. Bacteriol. 41, 511 (1941).
  - [4] H. H. Weetall, R. A. Messing in M. L. Hair: The Chemistry of Biosurfaces, Vol. 2. Dekker, New York 1972, S. 563ff.

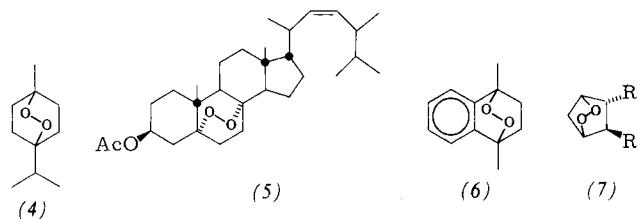
**2,3-Dioxabicyclo[2.2.2]octan durch selektive Reduktion von Doppelbindungen mit Azodicarboxylat<sup>[\*\*]</sup>**

Von Waldemar Adam und Henny J. Egglete<sup>[\*]</sup>

Die Peroxidbindung gehört zu den Bindungen, die gegenüber reduktiver Spaltung am empfindlichsten sind. Es überrascht daher nicht, daß bei der katalytischen Hydrierung ungesättigter Peroxide sowohl die Peroxidbindung als auch die Doppelbindung reduziert werden. Wir fanden jetzt, daß das Problem der gleichzeitigen Reduktion der beiden Bindungen umgangen werden kann. Durch Oxidation von cyclischen 1,3-Dienen mit Singulett-Sauerstoff<sup>[1]</sup> ist eine Fülle von ungesättigten cyclischen Peroxiden zugänglich, die mit Azodicarboxylat zu neuen gesättigten cyclischen Peroxiden reduziert werden können. Azodicarboxylat hat sich als mildes, spezifisches Reduktionsmittel für Doppelbindungen bewährt<sup>[2]</sup>. Ein Beispiel für diese neue Strategie ist die zweistufige Umwandlung von 1,3-Cyclohexadien (1) in das bisher unbekannte 2,3-Dioxabicyclo[2.2.2]octan (3).



Wir behandelten das ungesättigte cyclische Peroxid (2), das seinerseits durch Photo-Oxygenierung von (1) erhalten worden war<sup>[3]</sup>, mit überschüssigem Azodicarboxylat in Methanol bei 0°C<sup>[4]</sup>. Dabei entstand das gesättigte cyclische Peroxid (3) in 48 % Ausbeute (Fp = 117–118°C aus Hexan)<sup>[5]</sup>. Das Peroxid (3) ließ sich mit ethanolischer Kalilauge in hoher Ausbeute zum bekannten 4-Hydroxycyclohexanon isomerisieren und mit H<sub>2</sub>/Pd-C quantitativ zum ebenfalls bekannten



[\*] Prof. Dr. W. Adam (NIH Career Development Awardee, 1975–1980),  
Dr. H. J. Eggelte  
University of Puerto Rico  
Rio Piedras, Puerto Rico 00931 (USA)

[\*\*] Cycliche Peroxide, 58. Mitteilung. Diese Arbeit wurde vom Petroleum Research Fund (Grant 8341-AC-1,4) der American Chemical Society, von der National Science Foundation (Grant CHE-72-04956-A03) und den National Institutes of Health unterstützt (Grants GM 22119.02, GM-00141-02 und RR-8102-03). – 57. Mitteilung: *W. Adam* et al., noch unveröffentlicht.

*cis*-1,4-Cyclohexandiol reduzieren. Es sei ausdrücklich darauf hingewiesen, daß Azodicarboxylat reines (3) unter den obengenannten Bedingungen nicht in dieses Diol überführt.

Die allgemeine Anwendbarkeit der Reduktion mit Azodicarboxylat ließ sich durch Synthese von Dihydroascaridol (4), Epidioxyergosterinacetat (5) mit gesättigtem Ring B und 1,2,3,4-Tetrahydro-1,4-dimethyl-1,4-epidioxynaphthalin (6) zeigen. Die schon bekannte Verbindung (4) wurde quantitativ aus Ascaridol erhalten und durch ihre NMR- und IR-Daten identifiziert. Ascaridol ist eines der wenigen cyclischen Peroxide, bei dem die katalytische Hydrierung die Peroxidbindung nicht angreift<sup>[6]</sup>. Das Ergosterin-Derivat (5)<sup>[7a]</sup> wurde jetzt erstmals synthetisiert. Sogar das instabile 1,4-Dihydro-1,4-dimethyl-1,4-epidioxynaphthalin, durch Photo-Oxygenierung von 1,4-Dimethylnaphthalin dargestellt<sup>[8]</sup>, konnte zum neuartigen cyclischen Peroxid (6)<sup>[7b]</sup> reduziert werden. Die verbliebene Doppelbindung in (5) wurde übrigens trotz des Überschusses an Azodicarboxylat nicht reduziert. Gespannte Doppelbindungen scheinen gegenüber diesem Reagens anfälliger zu sein<sup>[2]</sup>.

Bei der Reduktion von Epidioxycyclopenten mit Azodicarboxylat konnten nur Isomerisierungsprodukte isoliert werden. Gut zugängliche Peroxide vom Typ (7) könnten die Prostaglandin-Synthese vereinfachen.

## *Allgemeine Arbeitsvorschrift*

In einen 50-ml-Rundkolben mit magnetischem Rührer werden 5 mmol des zu reduzierenden Peroxids und 15 mmol Dikaliumazodicarboxylat in 10 ml wasserfreiem Methanol gegeben. Unter Rühren und Kühlen mit einem Eisbad wird innerhalb von 30 min eine Lösung von 30 mmol Essigsäure in 3 ml wasserfreiem Methanol eingetropft. Nach 3 h Rühren bei 30°C wird das Lösungsmittel im Rotationsverdampfer entfernt (0°C/10 Torr) und der Rückstand in 20 ml Wasser aufgenommen. Nach zweimaliger Extraktion mit je 20 ml  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  werden die  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ -Extrakte vereinigt, mit gesättigter wäßriger  $\text{NaHCO}_3$ -Lösung gewaschen, über wasserfreiem  $\text{MgSO}_4$  getrocknet und im Rotationsverdampfer eingedampft (0°C/10 Torr). Das Rohprodukt wird umkristallisiert.

Eingegangen am 1. August 1977 [Z 808]

#### CAS-Registry-Nummern:

- CAS Registry Number: 59476-71-0  
(1): 592-57-4 / (2): 6671-70-1 / (3): 280-53-5 / (4): 5718-73-0 /  
(5): 59476-71-0 / (6): 63797-42-2 /  
1,4-Dihydro-1,4-dimethyl-1,4-epidioxynaphthalin: 35461-84-8 /  
Dikaliumpazidocarboxylat: 4910-62-7

- [1] W. Adam, Chem.-Ztg. 99, 142 (1975); Angew. Chem. 86, 683 (1974); Angew. Chem. Int. Ed. Engl. 13, 619 (1974).
  - [2] H. O. House: Modern Synthetic Reactions. W. A. Benjamin, Menlo Park, Cal., 1972.
  - [3] (2): Ausbeute 41 %, Fp=85–86°C; C. Kaneko, A. Sugimoto, S. Tanaka, Synthesis 1974, 876; Fp=88.5°C.
  - [4] J. W. Hamersma, E. I. Snyder, J. Org. Chem. 30, 3985 (1965).
  - [5] Dünnschichtchromatographisch reines (3) zersetzt sich bei Raumtemperatur in wenigen Tagen. Eine Elementaranalyse wurde nicht durchgeführt.  
 $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CCl}_4$ , TMS):  $\delta$  = 1.4–1.9 (m, 4H), 1.9–2.5 (m, 4H), 3.9 (m, 2H); IR ( $\text{CCl}_4$ ): 2960, 2940, 2890, 2855, 1460, 1445, 1430, 1305, 1225, 1030, 950  $\text{cm}^{-1}$ ; MS: m/e=114 (71 %), 81 (100), 67 (41), 57 (85), 43 (88) ( $P + 1 = 6.62\%$ ,  $P + 2 = 0.68\%$ , ber. 6.72 % bzw. 0.59 %).
  - [6] H. Paget, J. Chem. Soc. 1938, 829.
  - [7] a) (5): Ausbeute 90 %, Fp=209–210°C (aus Methanol);  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , TMS):  $\delta$  = 0.8–1.2 ( $\text{CH}_3$ ; 18H), 1.2–2.5 ( $\text{CH}_2$ ,  $\text{COCH}_3$ ; 27H), 4.9 (m, 1H), 5.15 (m, 2H); IR ( $\text{CHCl}_3$ ): 2955, 2870, 2800, 1730, 1440, 1365, 1350, 1250, 1025, 960, 900  $\text{cm}^{-1}$ ; MS: m/e=472 (1 %); korrekte Elementaranalyse; b) (6): Fp = 93–94°C (aus Hexan);  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , TMS):  $\delta$  = 1.60 (s, 6H), 1.70 (m, 2H), 2.30 (m, 2H), 7.28 (m, 4H); IR ( $\text{CCl}_4$ ): 3075, 3030, 2990, 2940, 2890, 2850, 1590, 1470, 1460, 1380, 1335, 1260, 1180, 1075  $\text{cm}^{-1}$ ; MS: m/e=190 (6 %), 158 (93), 143 (100), 128 (50), 115 (25), 91 (36), 76 (25), 43 (62); korrekte Elementaranalyse.
  - [8] H. Wasserman, D. L. Larsen, J. Chem. Soc. Chem. Commun. 1972, 253.