

## GDCh-Ortsverband Köln

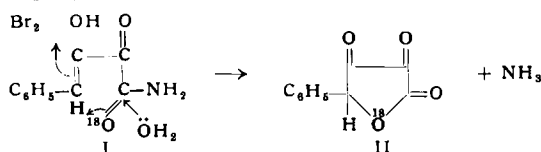
am 17. Februar 1961

H. DAHN, Basel: Sauerstoff-Isotope in der organischen Chemie.

Beim Sauerstoff ist man zu Markierungszwecken auf die stabilen Isotopen  $^{16}\text{O}$  und  $^{17}\text{O}$  angewiesen. Zur Verwendung als Tracer genügt meist Wasser von ca. 2%  $^{18}\text{O}$ -Gehalt. Für die Isotopenanalyse im Massenspektrometer wird der organisch gebundene Sauerstoff üblicherweise in  $\text{CO}_2$  verwandelt; nach einer neuen Methode<sup>1)</sup> kann durch 3-stündiges Heizen mit o-Phenylendiamin-HCl aus organischen Substanzen  $\text{H}_2\text{O}$  erzeugt werden, das im gleichen Arbeitsgang seinen Sauerstoff mit zugesetztem  $\text{CO}_2$  austauscht. Alkohole, Aldehyde, Ketone, Säuren, Ester, Lactone, Amide, Peptide, Chinone usw. können derart analysiert werden.

Aldehyde und Ketone tauschen ihren Sauerstoff leicht mit dem des Wassers aus; der Austausch verläuft via Addition und Elimination. In Übereinstimmung mit der verringerten Additionsfähigkeit der Gruppe  $\text{C}=\text{C}=\text{O}$  wurde gefunden, daß Cholesten-(4)on-(3) unter gleichen Bedingungen 1300-mal langsamer sein O austauscht als das gesättigte Cholestanon-(3).

Die Markierung mit  $^{18}\text{O}$  dient zur Aufklärung von Reaktionsmechanismen, z.B. bei Esterhydrolysen. Wegen ihrer biochemischen Bedeutung werden heute besonders die enzymatischen Phosphatester-Hydrolysen untersucht. — Der oxydative Ring-schluß des Säureamides I zum Lacton II erfolgt, wie Versuche mit  $^{18}\text{O}$  zeigten, wie folgt:



Dies stimmt damit überein, daß in Säureamid-Gruppen der Sauerstoff stärker basisch ist als der Stickstoff.

Bei der säurekatalysierten Umlagerung von  $\alpha$ -Phenyl-allylalkohol zu Zimtalkohol wird das intermediär gebildete Carbonium-Ion ungefähr gleich rasch in  $\alpha$ - wie in  $\gamma$ -Stellung angegriffen, was sich darin zeigt, daß das scheinbar unveränderte Ausgangsmaterial O-Austausch zeigt<sup>2)</sup>.

$^{17}\text{O}$  zeigt als einziges stabiles O-Isotop kernmagnetische Resonanz. Wegen der geringen Konzentration und der geringen Empfindlichkeit ist die Messung schwierig; sie war indessen mit kleinen Molekülen (Mol.-Gew. < 100) selbst mit natürlicher  $^{17}\text{O}$ -Konzentration möglich. Die Resonanzbanden sind breit, die „chemical shifts“ indessen groß. Man kann doppelt und einfach gebundenen Sauerstoff unterscheiden und den charakteristischen Einfluß von Substituenten nachweisen. [VB 451]

## Chemische Gesellschaft zu Heidelberg

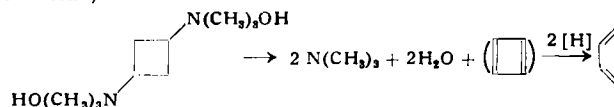
am 31. Januar 1961

C. D. NENITZESCU, Bukarest: Über die Cyclobutadien-Frage.

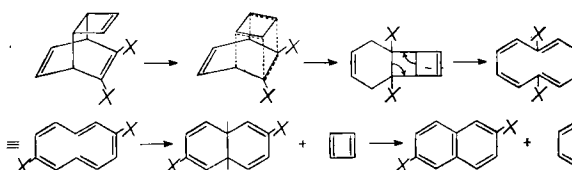
Meist wird angenommen, daß die Unbeständigkeit des Cyclobutadiens durch die starke Ringspannung verursacht sei. Andere Kohlenwasserstoffe, darunter das Cyclopropen, sind ebenso stark gespannt und dennoch verhältnismäßig beständig. Das Cyclobutadien soll nach einer älteren Vorstellung in zwei Moleküle Acetylen zerfallen. Neuere Versuche bestätigen dies nicht. Das von Willstätter beobachtete Acetylen entsteht nicht aus Cyclobutadien, sondern aus 1-Brom-cyclobuten durch einen noch nicht aufgeklärten Mechanismus. Nach neueren quantenmechanischen Berechnungen ist die Unbeständigkeit des Cyclobutadiens auf elektronische Ursachen zurückzuführen.

Aus Konformationsgründen verlaufen einige klassische Reaktionen in der Cyclobutan-Reihe anders als bei höheren Ringen. So entsteht bei der Eliminierung von HBr, aus 1,2-Dibrom-cyclobutan mit Basen, nur 1-Brom-cyclobuten (cis-Eliminierung), während die analoge Reaktion beim 1,2-Dibrom-cyclohexan praktisch nur 1,3-Cyclohexadien liefert (trans-Eliminierung). Der von Buchman<sup>3)</sup> untersuchte Hofmannsche Abbau des diquartären Hexamethyl-2-diamino-cyclobutans verläuft ebenfalls über eine cis-

Eliminierung und ergibt deswegen kein Cyclobutadien. Aus diesem Grunde wurde die diquartäre Base des 1,3-Diamino-cyclobutans dargestellt. Bei dieser Eliminierungsreaktion wurde aber, statt Cyclobutadien, das um zwei Wasserstoff-Atome reichere Butadien erhalten<sup>4)</sup>:



Die thermische Zersetzung des Adduktes aus Cyclooctatetraen und Acetylen-dicarbonsäure-dimethylester sollte nach Reppe und Mitarb.<sup>5)</sup> zu Phthalsäureester und Cyclobutadien führen. Statt dessen entstehen Butadien und eine um zwei Wasserstoffatome ärmere Verbindung. Diese erwies sich als der Dimethylester der 2,6-Naphthalin-dicarbonsäure. Es findet also eine neuartige, intramolekulare Umlagerung statt, welche wahrscheinlich über ein Cyclodecapentaen-Derivat verläuft:



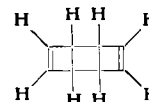
In Reaktionen, in welchen die Entstehung von Cyclobutadien zu erwarten wäre, bildet sich also Butadien. Es scheint, daß sich das Cyclobutadien durch Aufnahme von zwei Wasserstoffatomen aus dem Reaktionsmilieu stabilisiert. Ein solches Verhalten entspricht der theoretischen Voraussage, wonach das Cyclobutadien Diradikal-Charakter haben muß. Diese Stabilisierungsreaktion dürfte aber nur bei höherer Temperatur eintreten. Es wurden deshalb Reaktionen gesucht, welche bei niedrigen Temperaturen zu Cyclobutadien führen können.

Eine solche Reaktion ist die Eliminierung von Brom aus 1,2,3,4-Tetrabrom-cyclobutan, mit Metallen. Das zu erwartende Cyclobutadien konnte bis jetzt nicht abgefangen werden (wie dies beim Benzo-cyclobutadien gelang). Bei der Behandlung des Tetrabrom-cyclobutans mit Lithium-amalgam entsteht aber ein unbeständiger Quecksilber-Komplex, welcher in einen Silbernitrat-Komplex übergeführt wurde.

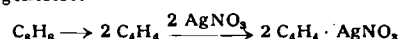


Die IR-spektroskopische Untersuchung dieser Verbindung durch Fritz, McOmie und Sheppard<sup>6)</sup> spricht deutlich dafür, daß in diesem Komplex der organische Ligand die Formel  $\text{C}_4\text{H}_4$  (und nicht  $\text{C}_6\text{H}_8$ ) besitzt.

Bei der Zersetzung des Silbernitrat-Komplexes mit Wasser oder mit Kochsalzlösung entsteht ein einheitlicher Kohlenwasserstoff, welcher gaschromatographisch und massenspektrometrisch als  $\text{C}_6\text{H}_8$  erkannt wurde. Im Massenspektrometer findet, bei höheren Potentialen, ein Zerfall in zwei Moleküle  $\text{C}_4\text{H}_4$  statt<sup>7)</sup>.



Das IR-Spektrum des Kohlenwasserstoffs  $\text{C}_6\text{H}_8$  ist am besten mit einer dreicyclischen Struktur in Einklang zu bringen (und zwar wahrscheinlich mit der Sesselform dieses Kohlenwasserstoffs). Bei der Behandlung mit Silbernitrat entsteht derselbe Silbernitrat-Komplex wie aus Tetrabrom-cyclobutan. Es findet also sehr wahrscheinlich ein Zerfall des Dimeren  $\text{C}_6\text{H}_8$  in zwei Monomeren  $\text{C}_4\text{H}_4$  statt. Die dazu notwendige Energie wird durch die Bildung des Komplexes geliefert:



<sup>4)</sup> M. Avram, C. D. Nenitzescu u. E. Marica, Chem. Ber. 90, 1857 [1957].

<sup>5)</sup> W. Reppe, O. Schlichting, K. Klager u. T. Toepel, Liebigs Ann. Chem. 560, 1 [1960].

<sup>6)</sup> H. P. Fritz, J. F. McOmie u. N. Sheppard, Tetrahedron Letters, No. 26, 1 [1960].

<sup>7)</sup> M. Avram, G. Mateescu, J. G. Dinulescu, E. Marica u. C. D. Nenitzescu, Tetrahedron Letters, No. 1, 21 [1961].

<sup>1)</sup> H. Dahn, H. Moll u. R. Menassé, Helv. chim. Acta 42, 1225 [1959].

<sup>2)</sup> C. A. Bunton, Y. Pocker u. H. Dahn, Chem. and Ind. 1958, 1516; H. Goering u. R. Dilgren, J. Amer. chem. Soc. 82, 5744 [1960].

<sup>3)</sup> E. R. Buchman, M. Schlatter u. A. D. Reims, J. Amer. chem. Soc. 64, 2701 [1942].