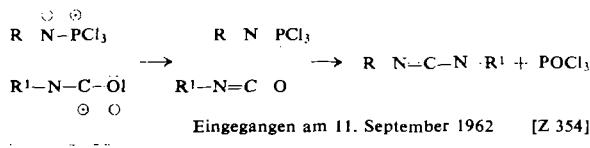


Die Reaktion verläuft vermutlich über Vierring-Zwischenprodukte, die unter den Reaktionsbedingungen in die Endprodukte zerfallen [1]:



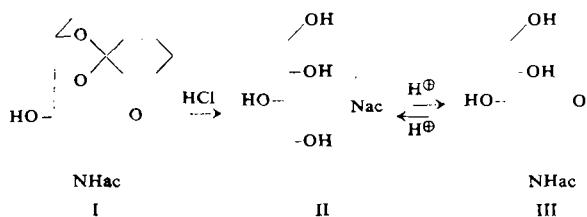
[1] Infrarotuntersuchungen; Veröffentlichung in Vorbereitung.

Darstellung von 5-Acetamido-5-desoxy-D-xylofuranose

Von Dr. H. Paulsen

Institut für Organische Chemie, Chemisches Staatsinstitut, Universität Hamburg

5,6-Diacetamido-hexosen bevorzugen die Furanose-Form; 5,6-Diaminohexosen gehen bei Säurebehandlung unter Wasserabspaltung in 2-Aminomethyl-5-hydroxypyridin über [1]. Partielle Hydrolyse von 5-Acetamido-5-desoxy-1,2-O-cyclohexyliden-D-xylofuranose (I) führt zu einem Gemisch von kristallin erhältlicher 5-Acetamido-5-desoxy-D-xylofuranose (II) ($\text{Fp } 154^\circ\text{C}, [\alpha]_D^{25} -19, 5^\circ$) und sirupartiger 5-Acetamido-5-desoxy-D-xylofuranose (III) ($[\alpha]_D^{25} +32,5^\circ$) im Verhältnis 2:1. Die isolierbaren Verbindungen II und III sind in neutraler Lösung stabil und wandeln sich nicht ineinander um. In saurer Lösung erfolgt sowohl aus reiner II als auch



aus III bei Zimmertemperatur eine langsame, bei 70°C eine sehr schnelle Einstellung des Gleichgewichts $\text{II} \rightleftharpoons \text{III}$.

Die im IR-Spektrum von III vorhandene Bande der $-\text{NH}$ -Gruppe fehlt im IR-Spektrum von II. In der Piperidinose II wurden vier, in der Furanose III wurden drei acetylierbare Hydroxyl-Gruppen gefunden. Ein Benzylpiperidinosid von II verbraucht 2 Mol Perjodat unter Freisetzung von 1 Mol Ameisensäure. Damit ist erstmals ein Zucker dargestellt, welcher im Halbacetalring an Stelle von Sauerstoff Stickstoff enthält.

Eingegangen am 17. September 1962 [Z 346]

[1] H. Paulsen, Angew. Chem. 74, 585 (1962).

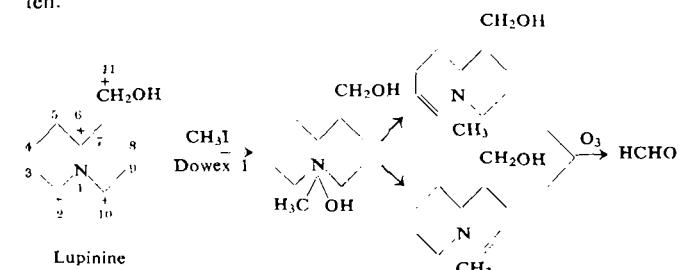
Zur Biosynthese des Lupinins [1]

Von Ing. M. Souček und Doz. Dr. H. R. Schütte

Institut für organische Chemie und Biochemie der Tschechoslowakischen Akademie der Wissenschaften, Prag, und Deutsche Akademie der Wissenschaften zu Berlin, Institut für Biochemie der Pflanzen, Halle/Saale

Nach unseren früheren Untersuchungen kann Lupinin in *L. luteus* aus Cadaverin bzw. Lysin entstehen [2]. Bei Verfütterung von Cadaverin-(1.5- ^{14}C) enthielt die CH_2OH -Gruppe dieses Alkaloides etwa $1/4$ der spezifischen Radioaktivität des Gesamtalkaloids, was mit der Theorie einer Bildung aus 2 Molekülen Cadaverin oder Lysin übereinstimmen würde (die Kreuzchen am Lupininmolekül entsprechen der vermuteten Aktivitätsverteilung nach Cadaverin-(1.5- ^{14}C)-Applikation). Zur Überprüfung dieser Theorie wurde durch Cadaverin-(1.5- ^{14}C)-Fütterung erhaltenes Lupinin erschöpfend methyliert und einem Hofmann-Abbau unterworfen; das Gemisch

der Desbasen wurde ozonisiert und der gebildete Formaldehyd als Dimedon-Derivat gewonnen. Dieser Formaldehyd entspricht den C-Atomen 2 und 10 des Lupinins und sollte auch $1/4$ der spezifischen Radioaktivität des Lupinins enthalten.



371 mg Lupininmethojojid wurde mit 10 ml Dowex 1 (OH^-) in die Base überführt und nach dem Eindampfen bei 10 Torr und 200°C Badtemperatur 15 min pyrolysiert. Dabei destillierten 163 mg Desbase über, die in 5 ml Essigsäure ozoniert wurden. Die resultierende Lösung wurde mit 50 ml Wasser verdünnt und in wäßrige Dimedon-Lösung destilliert, wobei 36 mg Dimedon-Derivat entstanden. Dieses sowie das Lupininmethojojid wurden bis zur konstanten Radioaktivität umkristallisiert. Die spezifischen Radioaktivitäten des Lupininmethojojids und des Dimedon-Derivates sind in Tabelle 1 zusammengefaßt.

Tabelle 1. Spezifische Radioaktivitäten des Lupinin-Abbaues

Verbindung	Spezif. Radioaktivität	gef.	theor.
Lupininmethojojid	$1,121 \cdot 10^6 \text{ Imp/min/mMol}$	100 %	100 %
Dimedonderivat	$0,289 \cdot 10^6 \text{ Imp/min/mMol}$	25,4 %	25 %

Die Tatsache, daß die C-Atome 2 und 10 je $1/4$ der Radioaktivität des Lupinin-Moleküls enthalten, bestätigt die Theorie, daß Lupinin in *L. luteus* aus zwei Molekülen Cadaverin entstehen kann [2]. Eingegangen am 17. September 1962 [Z 351]

[1] 8. Mitt. der Reihe „Zur Biosynthese der Lupinenalkaloide; 7. Mitt.: H. R. Schütte u. Ch. Schäfer, Naturwissenschaften 48, 669 (1961).

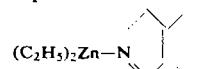
[2] H. R. Schütte, Arch. Pharmaz. 293, 1006 (1960).

Darstellung eines Zink-diäthyl-isochinolin-Koordinationskomplexes

Von Dr. G. Pajaro, Dr. S. Biagini und Dr. D. Fiumani

Istituto di Chimica Industriale del Politecnico di Milano (Italien)

Metallorganische Zink-Verbindungen zeigen geringe Neigung mit Lewis-Basen Komplexe mit Elektronenmangel zu bilden [1, 2]. Unter Verwendung einer starken Base, wie Isochinolin, als Elektronendonator ist es uns aber gelungen, den ziemlich stabilen 1:1-Koordinations-Komplex



zu isolieren. Man erhält ihn als viscoses Öl beim langsamen Zugeben von Zink-diäthyl zu überschüssigem Isochinolin in Inertatmosphäre in Gegenwart (oder auch in Abwesenheit) eines Kohlenwasserstoff-Lösungsmittels. Die Reaktion ist exotherm.

Der Komplex kristallisiert aus n-Pentan in Form kleiner hellgelber Nadeln ($\text{Fp} = 9-10^\circ\text{C}$, unkorr.). Das Produkt ist nicht unzersetzt destillierbar; bei $60^\circ\text{C}/0,2$ Torr zerfällt es in seine Komponenten. Es ist luft- und feuchtigkeitsempfindlich.

Die kryoskopische Molekulargewichtsbestimmung in Benzol ergab bei Konzentrationen von 5,4; 3,3 und 2,4 % die Werte 258,1; 252,1, bzw. 249 (theor. 252,65). Die spezifische Leitfähigkeit des Komplexes in Toluol-Lösung liegt in der Größenordnung von $1 \cdot 10^{-4} \text{ ohm}^{-1} \text{ cm}^{-1}$, was einen Ionencharakter ausschließt. Die zur Bestätigung der Komplexbildung aus-