

die Verbindungen B teilweise eine kräftig gelbe Farbe besitzen, während Oxazole im allgemeinen farblos sind.

Der Reaktionsverlauf hängt stark von der Temperatur ab. Während bei 20 °C stets 2 Moll. Butyl-Li an II addiert werden, gelingt es bei -60 °C auch das Monoadditionsprodukt zu fassen.

Wir sind noch mit der näheren Untersuchung dieser und der damit im Zusammenhang stehenden Umsetzungen von Imidazolen und Thiazolonen beschäftigt und werden über unsere Ergebnisse an anderer Stelle ausführlich berichten.

Eingegangen am 4. Oktober 1955 [Z 248]

Die Aminosäure-Zusammensetzung des Katalasenproteins der Rinderleber

Von Doz. Dr. G. SCHNUCHEL

Organisch-chemisches Institut der Universität Rostock

Die Katalase der Rinderleber wurde nach einem vereinfachten Verfahren kristallisiert¹⁾. Dabei erscheinen mehrere Kristallformen, vornehmlich Nadeln, Stäbchen und hexagonale Säulen.

Die lotzgenannte Kristallform zeigt nach Hydrolyse und papierchromatographischer Auftrennung des Hydrolysats die nachstehende Aminosäure-Zusammensetzung des Proteinanteiles.

1.) Monoamino-monocarbonsäuren:

Serin (3,1 %), Threonin (3,3 %), Valin (6,4 %),
Prolin (4,5 %), Tryptophan (3,5 %),
Glycin (3,2 %), Methionin (2,8 %), Leucin (8,6 %),
Tyrosin (6,8 %), Alanin (4,2 %), Cystin (1,1 %),
Isoleucin (3,8 %), Phenylalanin (7,6 %).

2.) Monoamino-dicarbonsäuren:

Asparaginsäure (11,4 %),
Glutaminsäure (9,7 %).

3.) Diamino-monocarbonsäuren:

Histidin (7,7 %), Arginin (7,9 %), Lysin 9,8 %.

Wir chromatographierten eindimensional, absteigend mit verschiedenen Lösungsmittelgemischen, die kolorimetrische Auswertung der Chromatogramme geschah nach dem Verfahren von Bode^{2,3)} mittels des Kupfer-Ninhydrin-Komplexes.

Einzelheiten werden demnächst in Hoppe-Seyler's Zeitschrift für physiologische Chemie mitgeteilt.

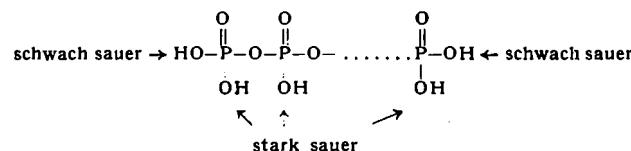
Eingegangen am 25. September 1955 [Z 243]

Über ein saures Kaliumtriposphat

Von Dr. W. DEWALD

Anorganisch-chemische Forschungsabteilung der Chemischen Werke
Albert, Wiesbaden-Biebrich

Polyphosphorsäuren (kettenförmig kondensierte Phosphorsäuren) haben zweierlei Säurefunktionen: Je ein an eine Endgruppe gebundenes H-Atom ist schwach, alle übrigen sind stark sauer.



Bei der Neutralisation werden in erster Stufe alle stark sauren, in einer zweiten die schwach sauren H-Atome durch Metall ersetzt⁴⁾. Daher ist zu erwarten, daß aus Polyphosphat-Lösungen je nach pH-Wert und Stärke der dem vorliegenden Metall-Kation M^{+} entsprechenden Base $M_{n}H_2P_nO_{3n+1}$ (I) bzw. $M_{n+2}P_nO_{3n+1}$ (II) auskristallisieren können, wie dies beim Di-(Pyro)-phosphat der Fall ist. Ein Triphosphat des I. Typs war bisher unseres Wissens aus wässriger Lösung nicht erhalten worden. Ein von H.

¹⁾ G. Schnuchel, Hoppe-Seyler's Z. physiol. Chem. 298, 241 [1954].
²⁾ F. Bode, H. T. Hübener, H. Brückner u. K. Hoeres, Naturwissenschaften 39, 524 [1952].
³⁾ F. Bode, Biochem. Z. 236, 433 [1955].
⁴⁾ Vgl. z. B. Van Wazer u. Mitarb., J. Amer. Chem. Soc. 72, 639 [1950].

Huber (Z. anorg. allgem. Chem. 230, 123 [1936]) dargestelltes saures Natriumtriposphat hat die Formel $Na_4HP_3O_{10} \cdot 1\frac{1}{2}H_2O = Na_4P_3O_{10} \cdot Na_3H_2P_3O_{10} \cdot 3H_2O$. Wir erhielten ein Kaliumsalz der Formel $K_3H_2P_3O_{10} \cdot xH_2O$; neutrales Kaliumtriposphat $K_3P_3O_{10}$ wurde in unreiner Form⁵⁾ nach den Angaben von Morey⁶⁾ hergestellt. Hierzu wurde eine kalt gesättigte Lösung bereitet, filtriert⁷⁾, mit etwas mehr als dem gleichen Volum Eisessig versetzt, dann mit soviel Wasser, bis alles wieder klar gelöst war und schließlich in 2 Fraktionen mit Methanol gefällt. Zuerst fiel eine Sohmire aus, die aber schnell in Kristalle überging. Beide Kristallitate wurden abgesaugt, mit Methanol gewaschen und lufttrocken analysiert.

Das erste Kristallitat enthält alles P_2O_5 als Triphosphat (höchstens Spuren Pyrophosphat; papierchromatographischer Befund). Das zweite Kristallitat war weniger rein und enthielt deutlich nachweisbar Pyro- neben Triphosphat. Die Zusammensetzung des 1. Kristallitats (lufttrocken) entsprach fast genau der Formel $Na_3H_2P_3O_{10} \cdot H_2O$, die des 2. Kristallitats der Formel $Na_3H_2P_3O_{10} \cdot 2H_2O$, jedoch können die Wassergehalte zufällig sein, da möglicherweise die lufttrockenen Proben bereits Verwitterungsprodukte eines höheren Hydrats darstellen. Die Frage des Kristallwassergehalts bleibt daher offen.

Dr. Ender und Dr. Gaßner danke ich für die Ausführung der Analysen.

Eingegangen am 16. September 1955 [Z 241]

Zur Aufklärung der Struktur des Aconitins und Delphinins

Von Doz. Dr. WOLDEMAR SCHNEIDER

Pharmazeutisches Institut der Universität Freiburg/Br.

Nachdem tiefere Einblicke in die Struktur des Delphinins gewonnen werden konnten⁸⁾, wurden die Arbeiten auf das Aconitin ausgedehnt. Der Vergleich der UR-Spektren beider Basen, ihrer Albauprodukte sowie von Modellsubstanzen bestätigte die strukturelle Verwandtschaft und gab neue Gesichtspunkte für die Strukturen der bei der Hydrolyse der Stammalkaloide entstehenden Alkamine und der Oxo-Derivate. Oxonitin, das Oxydationsprodukt des Aconitins ist wie das Oxodelphinin⁹⁾ ein 6-gliedriges Lactam der Formel $C_{33}H_{41}O_{12}N$. Beide sind N-alkyl-frei. Nach den UR-Spektren sind die bei der Acetylierung entstehenden Verbindungen O,N-Acetyl-Derivate. Die Alkamine Aconin und Delphonin lassen sich in guten Ausbeuten durch Reduktion mit $LiAlH_4$ gewinnen. Die UR-Spektren der Alkamine weisen überraschenderweise starke Carbonyl-Banden bei 5,85 bzw. 5,87 μ auf, obwohl die Alkamine nach den bisherigen Untersuchungen als Aminocarbinole formuliert wurden, da sie keine Carbonyl-Reaktionen geben. Weiterhin zeigen die Alkamine und andere Derivate Absorption bei 6,08 bzw. 6,10 μ , welche für C=C-Bindungen charakteristisch ist. Diese Banden werden beim Übergang der Basen in die Salze¹⁰⁾ nicht nach höheren Frequenzen verschoben, so daß die Doppelbindungen in β,γ -Stellung zum Stickstoff stehen. Das Auftreten der Carbonyl-Banden bei den Alkaminen findet seine Erklärung, wenn für den N-haltigen Ring die Struktur eines 1-Alkyl-2-oxy- Δ^3 -tetrahydro-pyridins zugrunde gelegt wird, dessen OH-Gruppe in den Stammalkaloiden mit Essigsäure verestert ist und erst bei der Hydrolyse oder durch Reduktion mit $LiAlH_4$ freigegeben wird. Diese Teilstruktur vermag eine Reihe älterer und neuerer Befunde beim Abbau beider Alkaloide zu erklären. Die Alkamine liegen demnach in der Aldehydammoniak-Form der entspr. ω -Amino-aldehyde vor, welche bekanntlich sehr unbeständige Substanzen von starkem Reduktionsvermögen sind. Aconin und Delphonin reduzieren dementsprechend ammoniakalische Silber-Lösung und Fehlingsche Lösung und entfärben Kaliumpermanganat beim Zusatz von verd. Schwefelsäure. Die UR-Spektren der oxydierten Alkamine zeigen das zu erwartende Bild, so daß die früher mitgeteilten Befunde am Oxodelphinin⁸⁾ geklärt sind. Alle Oxo-Derivate lassen sich mit $LiAlH_4$ an den Lactamecarboxylen reduzieren, wobei die entspr. Norbasen erhalten werden, die die gleichen reduzierenden Eigenschaften wie die Alkamine besitzen.

Über Einzelheiten wird an anderer Stelle ausführlich berichtet werden.

Eingegangen am 22. September 1955 [Z 242]

⁵⁾ Das Erhitzungsprodukt enthält neben Triphosphat etwas Pyro- und hochkondensiertes Phosphat (Kurrol-Salz).

⁶⁾ J. Amer. Chem. Soc. 76, 4725 [1954].

⁷⁾ Bei dem Versuch durch Fällen mit Methanol kristallisiertes, neutrales Kaliumtriposphat zu erhalten, fiel ein Öl an, welches nicht kristallisierte (auch $K_3P_3O_{10}$ ließ sich nicht umkristallisieren).

⁸⁾ W. Schneider, Liebigs Ann. Chem. 590, 155 [1954].

⁹⁾ N. J. Leonard u. V. W. Gash, J. Amer. chem. Soc. 76, 2781 [1954].