

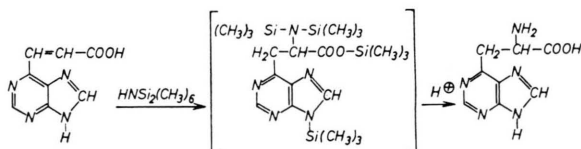
Synthese von Puryl-(6)-alanin *

C. WOENCKHAUS und A. STOCK

Institut für Biochemie im Institut für Organische Chemie der Universität Frankfurt a. M.

(Z. Naturforschg. **20** b, 400 [1965]; eingegangen am 27. Januar 1965)

Vor einiger Zeit berichteten TSCHAMAN und Mitarbb.¹ über Synthesen von 2-Chlor-9-methyl-puryl-(6)-alanin und 9-Methyl-puryl-(6)-alanin. Puryl-(6)-alanin wird von uns durch Behandeln der Puryl-(6)-acrylsäure² mit Hexamethyldisilazan hergestellt. Bei diesem Umsatz wird das Purin in Stellung 9 mit dem Trimethylsilylrest besetzt³ und vermutlich die Säure verestert. Die Doppelbindung des Acrylsäurerestes ist befähigt, Hexamethyldisilazan anzulagern. Durch saure Hydrolyse gelingt die Abspaltung aller Silylreste.



Durch Chromatographie an einer Dowex-50-H⁺-Säule wird Puryl-(6)-alanin gereinigt. Die Verbindung kristallisiert in Nadeln aus Wasser. Sie ist an der Luft stabil, gibt aber beim Erwärmen im Vakuum Ammoniak ab. Diese Reaktion läßt sich durch Messen des UV-Spektrums verfolgen. Puryl-(6)-alanin absorbiert

* Über die mögliche Bedeutung des Puryl-(6)-alanins in der Tumorforschung s. H. LETTRÉ, Progress of exp. tumor res. Bd. I, S. 329, New York 1960.

¹ E. C. TSCHAMAN u. E. C. GOLOBTSCHINSKAJ, Zh. Obshch. Khim. **33**, 3342 [1963].

bei 262 m μ die Puryl-(6)-acrylsäure bei 305 m μ . Der leichte Übergang zur Puryl-(6)-acrylsäure wurde auch bei der Puryl-(6)-milchsäure² beobachtet. Ninhydrin zeigt mit Puryl-(6)-alanin eine orange Farbreaktion.

Ausführung der Synthese

250 mg Puryl-(6)-acrylsäure werden mit 2 cm³ Hexamethyldisilazan 14 Std. unter Rückfluß gekocht. Anschließend wird das Reaktionsgemisch in 200 cm³ 2-n. Salzsäure hydrolysiert. Nach dem Eindampfen bei 40° i. Vak. wird der Rückstand in wenig Wasser gelöst, auf eine Dowex-50-H⁺-Säule (200–400 mesh, 20·2 cm) gegeben und mit Salzsäure eluiert. Die Aminosäure erschien nach Aufgabe 2-n. Salzsäure im Eluat. Das Eluat wurde i. Vak. zur Trockene eingedampft, der Rückstand in 3 cm³ Wasser gelöst und mit 2-n. Natronlauge auf p_H 8 eingestellt. Nach Filtration wird mit Essigsäure auf p_H 4 angesäuert. Puryl-(6)-alanin kristallisiert nach Zugabe von 10 cm³ Äthanol. Ausbeute 157 mg (30%). Schmp. Zersetzung ab 165°, kein Schmelzen. Zur Reinigung wird die Aminosäure in Wasser suspendiert, mit verdünnter Natronlauge gelöst und mit Essigsäure wieder p_H 4 eingestellt. Anschließend wird die Lösung angeimpft.

C₈H₉N₅O₂·H₂O (225,22)

Ber. C 42,66 H 4,92 N 31,10,

Gef. C 42,59 H 5,04 N 30,06.

Eine unter Atmosphärendruck getrocknete Probe zeigte: 40,69% C, 29,22% N. C : N = 8 : 4,83, ber. C : N = 8 : 5.

² H. LETTRÉ u. C. WOENCKHAUS, Liebigs Ann. Chem. **649**, 131 [1961].

³ H. BRÄUNIGER u. A. KOINE, Arch. Pharmaz. Ber. dtsh. pharmaz. Ges. **269**, 668 [1963].

Reinigung des Friend-Leukämievirus im K-Tartrat-Gradienten

T. ODAKA * und K. KÖHLER

Max-Planck-Institut für Virusforschung, Abteilung für physikalische Biologie, Tübingen

(Z. Naturforschg. **20** b, 400–401 [1965]; eingeg. am 3. November 1964)

Das Friend-Leukämievirus konnte bisher nicht befriedigend gereinigt und angereichert werden. Vor allem geht durch Zentrifugation infektiöser Lösungen auf dem Boden des Röhrchens ein großer Teil der im Tierversuch geschätzten Infektiosität verloren. Da dieses Virus auch im Blut vorkommt¹, wurde versucht, es daraus auf möglichst schonende Art anzureichern. Im hiesigen Laboratorium wurde bereits das Adenovirus² aus Zellextrakt auf eine Schicht CsCl-Lösung höherer

Dichte statt auf dem Boden des Röhrchens zentrifugiert, nachdem sich diese Methode auch beim Rous-Sarcoma-Virus³ bewährt hatte. Wir benutzten daher zunächst CsCl, fanden jedoch, daß die Aktivität des Virus nach 16-stdg. Zentrifugation verloren ging. Im folgenden wird nun die erfolgreiche Reinigung und Anreicherung des Virus im K-Tartrat⁴ beschrieben.

10 ml Serum an Leukämie erkrankter Mäuse wurden auf 20 ml einer K-Tartrat-Lösung mit einem Konzentrations-Gradienten von 10–30% geschichtet und in der Ultrazentrifuge (Spinco, Rotor SW 25) bei 22 500 U/min nur 2 Std. lang zentrifugiert. Das obere Drittel des Röhrchens enthält nach der Zentrifugation meist Hämoglobin, darunter wird eine Bande stark lichtstreuenden Materials angereichert. Die Dichte des Tartrats im Bereich der Bande liegt zwischen 1,13 und

* Stipendiat der Humboldt-Stiftung.

¹ T. ODAKA, Gan no Rynsho **8**, 260 [1962].

² K. KÖHLER, Z. Naturforschg. **17** b, 544 [1962].

³ L. V. CRAWFORD, Virology **12**, 143 [1960].

⁴ J. F. MCCREA, R. S. EPSTEIN u. W. H. BARRY, Nature [London] **189**, 220 [1961]; C. J. PFAU u. J. F. MCCREA, Virology **21**, 425 [1963].