Chem. Ber. 104, 3992 - 3994 (1971)

Theodor Wieland und Annemarie Seeliger

Peptidsynthesen, LII¹⁾

Notiz über eine einfache Peptidsynthese mit Triphenylphosphin plus Tetrachlorkohlenstoff als Kupplungsreagenzien

Aus dem Max-Planck-Institut für Medizinische Forschung, Abteilung Chemie, Heidelberg (Eingegangen am 3. August 1971)

Mitteilungen von Appel, Kleinstück und Zahn über die wasserabspaltende Wirkung des Systems Triphenylphosphin-Tetrachlorkohlenstoff, die z.B. aus Carbonsäureamiden Nitrile ²⁾, aus Formamiden Isocyanide³⁾ und aus 1.3-disubstituierten Harnstoffen Carbodiimide⁴⁾ entstehen läßt, veranlaßte uns, dieses Prinzip für die Wasserabspaltung zwischen Carboxylund Aminogruppe, also für die Peptidsynthese, auszuprobieren. Derivate des dreiwertigen Phosphors (P³+) zusammen mit "weichen" Oxydationsmitteln sind in letzter Zeit vereinzelt zur Bildung der Peptidbindung herangezogen worden. Durch Redoxreaktion von Sulfensäure-derivaten (S¹+1), wie z.B. ArSX (X = Cl, OAlkyl, SCN, SAryl, NHR) mit Triäthylphosphit ließ sich eine Reihe von Benzyloxycarbonylaminosäuren (Z-Aminosäuren) mit Estern zweiter Aminosäuren in guten Ausbeuten zu Z-Dipeptidestern verknüpfen⁵⁾. Analog wirkt das Gemisch von Bis-[o-nitro-phenyl]-disulfid und Triphenylphosphin, wobei sich der Zusatz von mercaptid-bildenden Metall-Ionen (Cu²⊕, Hg²⊕) bewährte⁶⁾. Bei diesen Reaktionen tritt wohl als aktivierte Aminosäure ein Acyloxyphosphoniumsalz (I) auf, das sich unter der Einwirkung des Oxydationsmittels (A⊕) aus Phosphin und Carboxylat bildet, und das vom Aminosäureester aminolysiert wird:

$$Z-NH-CH(R^1)-C \overset{\bigcirc}{\underset{\bigcirc}{\bigvee}} + P(C_6H_5)_3 + A^{\oplus} \longrightarrow Z-NH-CH(R^1)-\overset{\bigcirc}{\underset{\square}{\bigcap}} -C-O-\overset{\oplus}{\underset{\square}{\bigcap}} (C_6H_5)_3 + A^{\ominus}$$

I + H₂N-CH(R²)-CO₂Alk → Z-NH-CH(R¹)-CO-NH-CH(R²)-CO₂Alk + O=P(C₆H₅)₃

$$A^{\oplus}$$
 = ArS $^{\oplus}$ oder Cl $^{\oplus}$. Br $^{\oplus}$

Beim Erwärmen von Z- oder tert.-Butyloxycarbonyl-aminosäuren (Boc-Aminosäuren) und Aminosäureestern mit Triphenylphosphin, CCl₄ und tert. Base entstehen die N-geschützten Dipeptidester in Ausbeuten von über 90%. Wir haben auf diese Weise z.B. Boc-Alanylphenylalanin-methylester (1) synthetisiert und, da die neutralen Produkte nur chromatographisch, d.h. verhältnismäßig umständlich vom Triphenylphosphinoxid abzutrennen sind, aus 1 nach Boc-Abspaltung mit HCl in Eisessig Alanyl-phenylalanin-methylester-hydrochlorid

¹⁾ LI. Mitteil.: Th. Wieland, A. v. Dungen und Ch. Birr, Liebigs Ann. Chem., im Druck.

²⁾ R. Appel, R. Kleinstück und K.-D. Zahn, Chem. Ber. 104, 1030 (1971).

³⁾ R. Appel, R. Kleinstück und K.-D. Zahn, Angew. Chem. 83, 143 (1971); Angew. Chem. internat. Edit. 10, 132 (1971).

⁴⁾ R. Appel, R. Kleinstück und K.-D. Zahn, Chem. Ber. 104, 1335 (1971).

⁵⁾ Yu. W. Mitin und G. P. Wlasow, Ber. Akad. Wiss. UdSSR 179, 353 (1968), C. A. 69, 77719 y (1968).

⁶⁾ T. Mukayama, N. Weki, H. Maruyama und R. Matsueda, J. Amer. chem. Soc. 90, 4490 (1968).

(2) mit 95% Rohausbeute isoliert. Durch alkalische Hydrolyse wurde aus 1 Boc-Alanylphenylalanin (3) mit derselben hohen Ausbeute erhalten. Nach Abschluß unserer Versuche erfuhren wir, daß dieselbe Kondensationsreaktion als einfache Synthese von Amiden auch von *Barstow* und *Hruby*⁷⁾ erkannt worden ist, die ebenfalls ein Beispiel für eine Peptidsynthese mit Bromtrichlormethan als Oxydationsmittel angeben. In unserem Fall wirkt Cl[®] (aus CCl₄), in diesem Br[®] als A[®] im obigen Schema.

- 1 Boc-Ala-Phe-OCH₃
- 2 H-Ala-Phe-OCH₃·HCl
- 3 Boc-Ala-Phe-OH
- 4 Boc-Ala-Phe-Pro-OCH₃

Da der Wert einer Peptidsynthese sehr stark vom Ausmaß der Racemisierung abhängt, das die Acylkomponente erleidet, haben wir dieses am Beispiel der Verknüpfung von Boc-L-alanyl-L-phenylalanin (3) mit L-Prolin-methylester untersucht. Der nach Chromatographie mit 65% Ausbeute erhaltene Boc-Tripeptidester 4 wurde 20 Stdn. bei 100° mit 6n HCl hydrolysiert⁸⁾. Im Hydrolysat wurden die Aminosäuren mit Isopropylalkohol/HCl verestert, dann mit Trifluoressigsäureanhydrid am Stickstoff trifluoracetyliert. Die Gaschromatographie an einer mit Trifluoracetyl-L-phenylalanyl-L-leucin-cyclohexylester belegten Stahlkapillare⁹⁾ ergab, daß ca. 60% des Phenylalanins aus dem Tripeptid als D-Form und 40% als L-Form vorlagen. So hat die Einwirkung von Triphenylphosphin und CCl₄ unter den im Versuchsteil beschriebenen Bedingungen zur völligen Racemisierung der zu aktivierenden Aminosäure geführt.

Herrn Dr. W. König danken wir auch hier für die Racemat-Analyse.

Beschreibung der Versuche

tert.-Butyloxycarbonyl-alanyl-phenylalanin-methylester (1): 3.78 g (20 mMol) Boc-L-alanin, 4.31 g (20 mMol) I.-Phenylalanin-methylester-hydrochlorid und 6.54 g Triphenylphosphin (25 mMol) wurden in 40 ccm trockenem Chloroform (p. a.) mit 5.6 ccm Triäthylamin (40 mMol) und 2 ccm Tetrachlorkohlenstoff (20 mMol) 1½ Stdn. auf 60° erhitzt. Dann wurden anch Zusatz von 15% der ursprünglich eingesetzten Menge an Phosphin und CCl4 sowie 7.5% Triäthylamin weitere 60 Min. auf 60° erwärmt. Nach Verdünnen des Reaktionsgemischs mit Chloroform auf 250 ccm wurde 5mal mit 10 proz. Citronensäure und 5mal mit 10 proz. KHCO3-Lösung ausgeschüttelt, dann nach Trocknen die Chloroformlösung i. Vak. verdampft. Zur Reinigung des Boc-Dipeptidesters 1 wurden 1.1 g des noch Triphenylphosphinoxid enthaltenden Sirups in Methanol an einer 30 × 230-cm-Säule von Sephadex LH-20 chromatographiert (Uvicord). Dabei wird 1 deutlich getrennt vor dem Phosphinoxid eluiert. Man erhielt 525 mg 1 vom Schmp. 84–86° (Lit. 10): 81–83°).

Alanyl-phenylalanin-methylester-hydrochlorid (2): Der Sirup von 1 wurde in 80 ccm 1 n HCl in Eisessig gelöst und nach $2^{1}/_{2}$ stdg. Aufbewahren bei Raumtemp. i. Vak. eingedampft. Der Rückstand wurde wieder in Chloroformlösung 3 mal mit je 50 ccm Wasser ausgeschüttelt; die wäßrige Phase eingedampft und der Rückstand im Exsikkator getrocknet (5.47 g, 95%). Umkristalhisieren aus wenig Äthanol mit absol. Äther gibt 4 g analysenreines Hydrochlorid 2 vom Schmp. $104-106^{\circ}$.

⁷⁾ L. E. Barstow und V. J. Hruby, J. Org. Chemistry 36, 1305 (1971).

⁸⁾ Ausgeführt im Laboratorium des Lehrstuhls für Organische Chemie, Tübingen, von Dr. W. König.

⁹⁾ W. König, W. Parr, H. Lichtenstein, E. Bayer und I. Oro, J. Chromatogr. Sci. 8, 183 (1970).

¹⁰⁾ Th. Wieland, J. Faesel und W. Konz, Liebigs Ann. Chem. **722**, 197 (1969).

tert.-Butyloxycarbonyl-alanyl-phenylalanin (3): 525 mg chromatographisch gereinigtes, nach obiger Methode hergestelltes 1 wurde in 5 ccm Dioxan mit 1.1 Äquivv. 1n NaOH 2 Stdn. bei Raumtemp. unter allmählicher Zugabe von 5 ccm Wasser gerührt. Dann wurde i. Vak. verdampft und der Rückstand nach Auflösen in Wasser 2mal mit Äther ausgeschüttelt. Danach säuerte man auf pH 2-3 an und schüttelte das Boc-Dipeptid mit Chloroform aus. Nach Trocknen und Eindampfen erhielt man 480 mg (95%) sirupöse Substanz.

tert.-Butyloxycarbonyl-alanyl-phenylalanyl-prolin-methylester (4): 480 mg 3 wurden zusammen mit 249 mg Prolin-methylester-hydrochlorid und 490 mg Triphenylphosphin in 5 ccm Chloroform nach Zusatz von 0.42 ccm Triäthylamin und 0.15 ccm CCl₄ 60 Min. auf 60° erwärmt. Dann wurde nach Zugabe von je 15% Triphenylphosphin und CCl₄ sowie 7.5% Triäthylamin weitere 2½ Stdn. auf 60° erwärmt. Nach Verdünnen mit 50 ccm Chloroform wurde wie bei 1 beschrieben aufgearbeitet. Zur Trennung vom Phosphinoxid wurden 1.05 g Gemisch wie oben chromatographiert. Dabei erhielt man 410 mg Boc-Tripeptidester (64%) als farblose feste dünnschichtchromatographisch einheitliche Masse.

Aminosäureanalyse: Ala 1.0 Phe 0.97 Pro 1.1

Wie oben geschildert, handelt es sich hier um das Gemisch von 2 diastereomeren Tripeptid-Derivaten mit Phenylalanin in der L- und p-Form.

Aus der bei der Reinigung benutzten KHCO₃-Lösung konnten durch Ansäuern 160 mg Boc-Alanyl-phenylalanin zurückgewonnen werden.

[312/71]