68. Stereoselektive Synthese von (2S,6S)-2,6-Diaminoheptandisäure und von unsymmetrischen Derivaten der meso-2,6-Diaminoheptandisäure

von Guido Bold¹)*, Thomas Allmendinger¹), Peter Herold¹), Luzia Moesch²), Hans-Peter Schär²) und Rudolf O. Duthaler

Zentrale Forschungslaboratorien, Ciba-Geigy AG, Postfach, CH-4002 Basel

(25. II. 92)

Stereoselective Synthesis of (2S,6S)-2,6-Diaminoheptanedioic Acid and of Unsymmetrical Derivatives of meso-2,6-Diaminoheptanedioic Acid

Specific inhibition of enzymes of the diaminopimelate pathway (L-lysine biosynthesis) should, in principle, lead to selective antibacterial agents or herbicides. For this purpose, enantioselective syntheses were devised for (2S,6S)-2,6-diaminoheptanedioic acid (L,L-diaminopimelate, 1), (2R,6S)-2,6-diamino-2-methylhept-3-enedioic acid (10), (2R,6S)-2,6-diamino-3-endioic acid (2), and (2S,6S)-2,6-diamino-3-chloroheptanedioic acid (5). The *Schöilkopf* bislactim-ether methodology was applied to control the configuration of C(2) and C(6) of 1, C(2) of 10, as well as C(6) of 9 and 42. Semialdehyde derivatives of L-glutamate afforded C(6) of 10 and 5, while the (R)-configurated C(2) of 9 and 42 were derived from L-serine. For this purpose, the synthesis of the *Garner* aldehyde 32 has been improved. As chromatographic purifications and the low temperatures for the reduction of the carboxylic acid are eliminated, this valuable intermediate can now be prepared in bulk quantities. An enantio- and diastereoselective aldol addition of a glycine titanium-enolate was applied for the construction of 5 (C(2) and C(3)). As all chiral building blocks and reagents used are available in both enantiomeric forms, these routes should also be suitable for the selective synthesis of the other stereoisomers of these bis(α -amino acids).

Einleitung. – (2S,6S)-2,6-Diaminoheptandisäure (Diaminopimelinsäure, 1) und das *meso*-Isomere 2 sind natürliche Bis(α-aminosäuren), die in Bakterien und höheren Pflanzen ausgehend von Aspartat synthetisiert werden. Das (2S,6S)-Isomer 1 wird von der Diaminopimelinsäure-Epimerase (DAP-Epimerase, EC 5.1.1.7) zu 2 isomerisiert, welches seinerseits durch die Diaminopimelat-Decarboxylase (DAP-Decarboxylase, EC 4.1.1.20) zu der proteinogenen Aminosäure L-Lysin 3 abgebaut wird [1] (*Schema 1*). Die *meso*-Form 2 ist ausserdem ein wichtiger Bestandteil des Peptidoglycans, aus welchem die Zellwände der meisten *Gram*-negativen und vieler *Gram*-positiven Bakterien aufgebaut sind [2]. Diaminopimelinsäure kommt auch in kleineren Peptiden vor, wie *FK-156* und *FK-565*, Immunostimulantien, welche von *Streptomyces* ausgeschieden werden [3], sowie im trachealen Cytotoxin von *Bordetella Pertussis* [4]. Aus diesem Profil von biologischer Aktivität resultiert ein interessantes Anwendungspotential für Diaminopimelinsäure und analogen Verbindungen. So wurden bereits Di- und Tripeptide mit immunostimulierender Wirkung, Anregung der Produktion von Tumor-Nekrosis-Faktor (TNF) und Interleukin-2 (*Il-2*), hergestellt [5].

¹⁾ Derzeitige Adresse: Division Pharma, Ciba-Geigy AG, Postfach, CH-4002 Basel.

²) Derzeitige Adresse: Division Agro, Ciba-Geigy AG, Postfach, CH-4002 Basel.

Schema 1

Da der Diaminopimelinsäure-Metabolismus in Säugern fehlt – L-Lysin ist eine essentielle Aminosäure, die mit der Nahrung aufgenommen werden muss [6] -, sollten Enzym-Inhibitoren der Lysin-Biosynthese spezifisch auf Bakterien und Pflanzen wirken. Es erstaunt deshalb nicht, dass bereits mehrere Arbeiten zur Inhibition von Succinyl-CoA: Tetrahydrodipicolinat-N-succinyl-Transferase [7], N-Succinyl-L-diaminopimelat-Desuccinylase (EC 3.5.1.18) [8], DAP-Epimerase (EC 5.1.1.7) [9] und DAP-Decarboxylase (EC 4.1.1.20) [10] erschienen sind. Bis anhin sind die besten Inhibitoren für DAP-Epimerase das N-Hydroxy-Derivat 4 ([9a], Ki: 5,6 μ M), die β -Chloro-Verbindung 5 ([9b,c], Ki: 0,2 μ M), das Fluoro-Analog 6 ([9b, f], $IC_{50} = 4 \mu$ M) und das interessante Aziridin 7, ein irreversibler ('mechanism-based') Inhibitor ([9d, e], $Ki/ki^{calc} = 5.5 \mu M$). Wegen der hohen Spezifität der DAP-Decarboxylase ist es schwieriger, gute Inhibitoren zu finden. Inhibition wurde mit dem N-Amino-Derivat 8 ([10c], Ki: 0,1 mM) und dem $\beta_{i}\gamma$ -ungesättigten Analogon 9 ([10a, b], Ki: 0,18 mm) beobachtet, aber schon α -Methylierung bzw. Fluoromethylierung von $9 (\rightarrow 10 [10b] \text{ bzw. } 11 [11])$ hebt die Inhibition auf (Schema 1). Trotz diesen Bemühungen wurde bis jetzt mit diesem Prinzip nur schwache antibiotische Wirkung erzielt, welche zum Teil nicht mit den in vitro gemessenen Inhibitionswerten korreliert. So ist zum Beispiel das 4-Methyliden-Derivat 12 [10a, b] sowie das α-Vinyl-Analogon 13 [12] antibakteriell wirksam, obwohl es nur ein schwacher nicht-kompetitiver Inhibitor der DAP-Epimerase ist. Antibakterielle Wirkung zeigen auch Di- und Tripeptide von 2-Aminoheptandisäure [5b] [7] [13], während Phosphonsäure-Analoga von Diaminopimelinsäure keine biologische Wirkung zeigen [14].

Mit einigen Ausnahmen [10c] wurden die oben erwähnten Inhibitionsstudien ausschliesslich mit bakteriellen Enzymen durchgeführt. Es ist geplant, die weniger gut charakterisierten pflanzlichen Enzyme [1c,d,e] zu isolieren [15] und auf ihre Hemmbarkeit zu untersuchen. Die vorliegende Arbeit beschreibt stereoselektive Synthesen von isomerenreiner (2S,6S)-2,6-Diaminopimelinsäure 1 und von unsymmetrisch substituierten meso-Diaminopimelinsäure-Derivaten. Ein Teil dieser Untersuchungen wurde bereits in Kurzmitteilungen veröffentlicht [16] [17]. Die meisten in $Schema\ 1$ gezeigten Verbindungen wurden bis jetzt nur als statistische Isomerengemische hergestellt und getestet. Diaminopimelinsäure [5c] [18] und das 4-Methyliden-Analogon 12 [10a,b] wurden auf mühsame Weise chromatographisch in die Stereoisomeren aufgetrennt. Stereoselektive Synthesen wurden erst in jüngster Zeit für das β -Fluoro-Derivat 6 und drei Diastereoisomere [9f] sowie für die zwei α -(Hydroxymethyl)-Derivate 14 und 15 [19], Vorläufer für isomerenreine Aziridine 7, beschrieben ($Schema\ 1$).

Synthesen. – Nach der Methode von Schöllkopf und Mitarbeitern [20] wurde der aus cyclo(D-Val-Gly) hergestellte Bislaktim-ether 16 [20d] mit BuLi deprotoniert und das Li-Derivat 17 mit ½ equiv. 1,3-Dibromopropan alkyliert. Dabei isolierte man die

a) 1 equiv. BuLi/THF, -78° . b) 4 equiv. HCl/0,1n in H₂O/MeCN 1:1, 38 h RT. c) 1. 5n HCl, $\uparrow\downarrow$; 2. H₂O, *Dowex 50W*.

beiden stereoisomeren Produkte 18 und 19 in 69% bzw. 17% Ausbeute³). Das gewünschte Isomer 18 wurde durch streng kontrollierte Hydrolyse zum Diester 20 und D-Valin-methyl-ester (21) gespalten. Saure Hydrolyse gab schliesslich 1 in 83% Ausbeute bez. 18; 98,4% stereoisomerenrein gemäss Kapillar-GC (Chirasil-Val® [22], Schema 2).

Wie in *Schema 3* gezeigt, wurde für die Synthese der β , γ -ungesättigten Aminosäure (2R,6S)-10 wiederum die Bislaktim-ether-Methode von *Schöllkopf* [20a–c] angewandt.

a) 1. Isobutylen, H₂SO₄/Dioxan; 2. Boc₂O/Et₃N/H₂O; 3. Boc₂O/Et₃N/p-(N,N-Dimethylamino)pyridin/CH₂Cl₂; 4. H₂, Pd/C/EtOH; 5. 1-Chloro-N,N,2-trimethylprop-1-enylamin/CH₂Cl₂; 6. H₂, Pd/C, 2,6-Lutidin/THF [17]. b) 1. BuLi/Hexan; 2. (Et₂N)₃TiCl [37]/Hexan/THF, -78° . c) Et₂N $-SF_3$ (DAST)/CH₂Cl₂/Pyridin, $-78^{\circ} \rightarrow RT$. d) 3 equiv. HCl/0.1N in H₂O/MeCN 1:1, 10 Tage RT. e) 1. 5N HCl, 1 h, $\uparrow \downarrow$; 2. H₂O, *Dowex 50W*.

³⁾ Erstaunlicherweise ist die analoge Reaktion mit 1,2-Dibromoethan nicht erfolgreich, da Redoxprozesse (Kopplung zweier lithiierter Bislaktim-ether) die Alkylierung konkurrenzieren [21].

Das (6S)-konfigurierte α-Aminosäure-Zentrum wurde mit dem geschützten Glutamat- δ -semialdehyd **22**, der wie früher beschrieben aus L-Glutaminsäure- δ -monobenzyl-ester 23 hergestellt wurde [17], eingeführt. Addition des deprotonierten cyclo(Val-Ala-bislaktim-ethers) 24 [23] an 22 induzierte das (2R)-Zentrum, wobei zur Verbesserung der Diastereoselektivität das Li-Salz von 24 mit (Et₂N)₃TiCl zu 25 transmetalliert wurde [24]. Dabei wurden neben 10% eines stereoisomeren Produktes 61% 26 isoliert, dem aus Analogie zu ähnlichen Umsetzungen die (5S,5'R)-Konfiguration zugeordnet wurde. Wie schon in anderen Fällen beobachtet [25], gab Behandlung des Alkohols 26 mit Et₂N-SF₃ nicht F-Substitution, sondern glatte Eliminierung zum gewünschten (E)-Olefin 27. Hydrolyse des Bislaktim-ethers gab neben L-Valin-methyl-ester 28 infolge partieller Abspaltung der tert-Butyl-carbamat-Schutzgruppen ein ca. (1:1:1)-Gemisch 29/30/31, welches nach chromatographischer Auftrennung durch saure Ester-Hydrolyse in (2R,6S)-10 übergeführt wurde. Gemäss ¹³C-NMR enthält (2R,6S)-10 ein Nebenprodukt, am ehesten das C(6)-Epimere. Da der Vorläufer 27 isomerenrein war, muss angenommen werden, dass die saure Hydrolyse oder die Chromatographie von 29, 30 und 31 für die Epimerisierung verantwortlich ist.

Die stereoselektive Synthese der β , γ -ungesättigten Bis(α -aminosäure) (2R,6S)-9 stellt eine besondere Herausforderung dar. Im Gegensatz zu (2R,6S)-10 (Schema 3) mit einem Alkyl-Substituenten an C(α) kann C(2) in diesem Fall nicht nach der Bislaktim-ether-Methode [20a–c] aufgebaut werden, da bei der Dehydratisierung eines Zwischenproduktes a der Vorläufer b einer α , β -ungesättigten α -Aminosäure zu erwarten ist (vgl. auch [25]) und das gewünschte β , γ -ungesättigte Regioisomer c nur in speziellen Fällen zugänglich ist [26] (Schema 4). Von den verschiedenen Methoden, welche zur Synthese der besonders racemisierungs- und isomerisierungsfreudigen β , γ -ungesättigten Aminosäuren entwickelt wurden [27], ist die Olefinierung eines geschützten Serin-aldehydes gefolgt von

осн₃

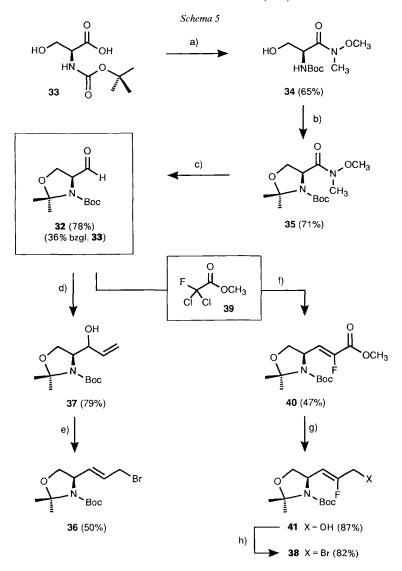
16

Chromsäure-Oxidation der Serin-Seitenkette [28] neben der enzymatischen Racemat-Spaltung [29] die versatilste. Komplizierteste Seitenketten können so ohne Racemisierungsgefahr eingeführt werden. Der Schwachpunkt ist hier die Oxidation des primären Alkohols zur Carbonsäure am Ende der Sequenz, die neben ökologischen Bedenken (Chromsäure) oft Anlass zu geringen Ausbeuten gibt. Zur Lösung dieses Problemes haben wir kürzlich eine Alternativmethode entwickelt. Ausgehend von Cystein statt Serin kann hier die analoge Oxidation der Methylenthiol-Seitenkette auf sehr milde und effiziente Weise mit Singulett- O_2 bewerkstelligt werden [30]. Die auf diesem Prinzip basierende retrosynthetische Analyse für (2R,6S)-9 ist in Schema 4 dargestellt. Zum Aufbau des direkten Vorläufers \mathbf{d} wird neben dem Serin-aldehyd \mathbf{e} und einem C_2 -Synthon \mathbf{f} zur Stereokontrolle des zweiten (S)-konfigurierten Aminosäure-Zentrums C(6) der cyclo(D-Val-Gly-bislaktim-ether) $\mathbf{16}$ gebraucht.

Als geeignetes Serin-aldehyd-Derivat hat sich das von Garner und Mitarbeitern eingeführte tert-Butyl-carbamat-geschützte 4-Formyl-oxazolidin 32 bewährt [31]. Wie in Schema 5 gezeigt, haben wir die Synthese von 32 leicht modifiziert. Derivatisierung von Boc-Serin 33 als N,O-Dimethylhydroxamsäure 34 gemäss [32] gibt kristalline Zwischenprodukte, und die Reduktion von 35 zum Aldehyd 32 kann mit LiAlH₄ oder DIBAH bei 0° statt -78° durchgeführt werden. Ausgehend von 33 kann 32 so ohne chromatographische Reinigung in grösseren Mengen hergestellt werden (36% Totalausbeute, 95-98% ee). Das für die anschliessende Alkylierung von 16 benötigte Allyl-bromid 36 wurde durch Br-Substitution unter 1,3-Umlagerung des bekannten Allyl-alkohols 37 [33] erhalten (Schema 5). Ebenfalls aus 32 wurde auch das analoge, an C(2') F-substituierte Allyl-bromid 38 hergestellt, welches schon in anderem Zusammenhang gebraucht wurde [28b]. Olefinierung mit Dichlorofluoroessigsäure-methylester 39 unter Reformatzky-Bedingungen [34] lieferte den Ester 40, welcher sich in guter Ausbeute mit DIBAH zum Allyl-alkohol 41 reduzieren liess. Trotz dem induktiven Effekt des elektronegativen F-Substituenten verlief die Bromierung von 41 mit CBr₄/Ph₃P zu 38 und auch die nachfolgende Alkylierung von 16 (vgl. Schema 6) ohne Probleme.

Die weiteren Umsetzungen von 36 und 38 zu den β , γ -ungesättigten (2R,6S)-konfigurierten 2,6-Diaminopimelinsäuren 9 und 42 sind in *Schema* 6 gezeigt. Lithiierung von 16 [20d] und Umsetzung mit 36 bzw. 38 gab die Alkylierungsprodukte 43 bzw. 44 mit guter Stereoselektivität und Ausbeute. Bei der Hydrolyse der Bislaktim-ether wurden auch die Oxazolidin-Ringe gespalten, so dass nach der Carbamoylierung der freien Amino-Gruppen die Boc-geschützten Hydroxymethyl-Derivate 45 bzw. 46 isoliert wurden. Die basische Verseifung der Methyl-ester (\rightarrow 47 bzw. 48) wurde vor der Oxidation zur β , γ -ungesättigten Disäure durchgeführt. Die mässige Ausbeute der letzten zwei Schritte ist durch die Chromsäure-Oxidation zu den Disäuren 49 bzw. 50 bedingt. Zur Spaltung der *N*-Schutzgruppen wurden die freien Carboxylate zunächst mit Bis(N,O-trimethylsilyl)-acetamid silyliert und anschliessend *in situ* mit einem grossen Überschuss Me₃SiBr behandelt⁴). Laut ¹H- und ¹³C-NMR enthalten die Bis(aminosäuren) (2R,6S)-9 bzw. (2R,6S)-42 5–10% eines Stereoisomeren, was die Empfindlichkeit solcher β , γ -ungesättig-

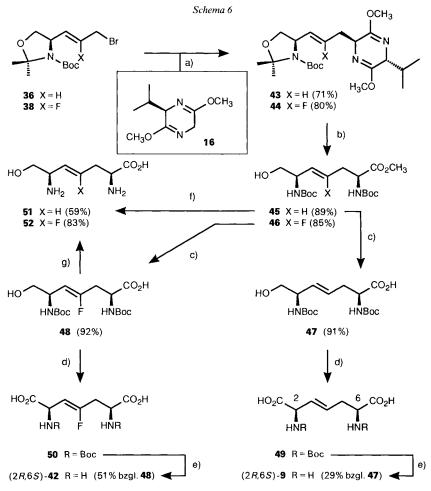
Wie wir später durch NMR-Experimente zeigen konnten, ist diese tert-Butyl-carbamat-Spaltung nicht, wie ursprünglich angenommen (vgl. auch [28b]), eine Desalkylierung durch Me₃SiBr, sondern durch Feuchtigkeit bedingt. Vermutlich würden diese Umsetzungen mit Me₃SiCl/PhOH [35] oder Me₃SiBr/PhOH [30] effizienter durchgeführt. Eine Silylierung der Carbonsäuren ist aber in jedem Fall zu empfehlen.



a) 1. $CICO_2(i-Bu)/N$ -Methylmorpholin; 2. $HNCH_3(OCH_3)/THF$, $-25^{\circ} \rightarrow RT$. b) 2,2-Dimethoxypropan/Pyridinium-p-toluolsulfonat (PPTS), $\uparrow\downarrow$. c) $LiAlH_4/Et_2O$, 0° . d) Vinylmagnesium-bromid/THF, $0^{\circ} \rightarrow RT$. [33b, c]. e) CBr_4 , Ph_3P/DMF , $0^{\circ} \rightarrow RT$. f) $FCl_2CCO_2CH_3$, Zn-CuCl, Ac_2O , Molekularsieb/THF, $\uparrow\downarrow$ [34]. g) $DIBAH/Et_2O$, 2 h, 0° . h) CBr_4 , Ph_3P/CH_2Cl_2 , 2 h, 0° .

ten Aminosäuren belegt. Vor der Oxidation waren die Zwischenprodukte isomerenrein, was durch NMR der freien ω -Hydroxy-diaminosäuren 51 bzw. 52 belegt wurde. Diese Derivate wurden ausgehend von 45 bzw. 48 durch saure Hydrolyse erhalten.

Das β -Cl-Derivat (2S,6S)-5 wurde ausgehend vom Glycin-ethyl-ester 53 und dem Glutamat- δ -semialdehyd 54 [17] [36] synthetisiert (Schema 7). Wie bereits früher be-



a) 1. BuLi/THF, $-60^{\circ} \rightarrow -70^{\circ}$; 2. 36 bzw. 38/ $-78^{\circ} \rightarrow$ RT. b) 1. 3-4 equiv. HCl/0.1n in H₂O/MeCN 1:1, 2-4 Tage RT.; 2. Boc₂O, NaHCO₃/H₂O/MeCN, RT. c) NaOH/H₂O/MeOH 1:1, 18–23 h, 0°. d) CrO₃–H₂SO₄/Aceton/H₂O, 0° \rightarrow RT. e) 1. Bis(N,O-trimethylsilyl)acetamid (BSA)/CH₂Cl₂, 1 h, RT.; 2. 6–10 equiv. Me₃SiBr/CH₂Cl₂, 2-3 Tage RT.; 3. H₂O, Dowex 50 W. f) 1. Sn HCl/2.5 h, 65°; 2. H₂O, Dowex 50 W. g) 1. CF₃CO₂H/0° \rightarrow RT.; 2. H₂O, Dowex 50 W.

schrieben [16] [17] lieferte Lithiierung von 53 zum Li-Enolat 55 gefolgt von Transmetallierung mit dem chiralen Ti-Komplex 56 das Ti-Enolat 57, welches nach Aldol-Reaktion mit 54 und Hydrolyse stereoselektiv zur (2R,3S,6S)-konfigurierten β -Hydroxy-diaminopimelinsäure 58 führte. Die Verbindung 58 und einige Stereoisomere wurden kürzlich auf anderem Weg erhalten [9f]. Durch säure-katalysierte Veresterung und Carbamoylierung erhielt man das geschützte Derivat 59. Das Chlorid 60 mit einheitlicher, aber nicht ermittelter C(3)-Konfiguration resultierte bei der Behandlung des Alkohols 59 mit N-Chlorosuccinimid/Ph₃P. Saure Hydrolyse führte schliesslich zur freien Bis(aminosäure) (2S,6S)-5.

a) Li-cyclohexyl-isopropylamid/THF, 1 h, -78° . b) 1,1 equiv. **56**, 17 h, -78° . c) 1. 17 h, $-78^\circ \rightarrow RT$.; 2. wässrige Aufarbeitung; 3. 5N HCl, 2 h, 100°. d) 1. CH₃OH, SOCl₂/ $\uparrow \downarrow$; 2. Boc₂O, NaHCO₃/H₂O/Dioxan 1:1, RT. e) N-Chlorosuccinimid, Ph₃P/THF, RT. f) 5N HCl, 70°.

(2S,6S)-2,6-Diaminoheptandisäure (1) und eine Reihe von substituierten Analoga mit (2D,6L)-Konfiguration (10, 9, 42 und 5, wobei 42 eine neue Verbindung ist) wurden erstmals stereoselektiv synthetisiert. Die konfigurative Kontrolle wurde einerseits mit chiralen Reagentien, den von Schöllkopf und Mitarbeitern eingeführten Bislactim-ethern 16 und 24 [20] [24] [26] sowie dem Ti-Enolat 57 [16], andererseits mit chiralen Bausteinen aus L-Glutaminsäure (22 und 54) oder aus L-Serin (32) erzielt. Da von allen diesen Reagentien und Ausgangsmaterialien die Enantiomeren bekannt sind oder mit analogen Reagentien die entgegengesetzte Enantioselektivität induziert werden kann, lassen sich mit dieser Synthese-Strategie auch alle andern Stereoisomeren herstellen. In einigen

Fällen wurde in den letzten Synthese-Schritten 5–10% Epimerisierung der α -Aminosäure-Zentren beobachtet. Zur Verbesserung der Herstellung vor allem der heiklen β , γ -ungesättigten Aminosäuren sind demzufolge noch schonendere Methoden nötig (vgl. [30]). Bei der Bislaktim-ether-Methode ist es vor allem die Spaltung der Heterocyclen sowie die Auftrennung von Produkt und Valin-methyl-ester durch Chromatographie (basisches Laufmittel) oder Vakuum-Destillation (hohe Temperatur), welche zu partieller Racemisierung Anlass geben könnten.

Die Isolierung und Reinigung der pflanzlichen Enzyme sowie Inhibitionsstudien, welche eine weitgehende Analogie zu den Studien mit bakteriellen Enzymen aufweisen, werden später publiziert.

Experimenteller Teil

1. Synthese von (2S,6S)-2,6-Diaminoheptandisäure (1). Alkylierung von (2R)-2,5-Dihydro-3,6-dimethoxy-2-isopropylpyrazin (16) mit 1,3-Dibromopropan. Bei −78° wurden 9,88 g (53,6 mmol) 16 in 170 ml wasserfreiem THF mit 35,1 ml (56,2 mmol) einer 1,6M Lsg. von BuLi in Hexan versetzt (→17, Ar). Nach 20 min tropfte man 2,61 ml (25,5 mmol) 1,3-Dibromopropan gelöst in 12 ml THF zu, rührte 4 h bei −78° und liess dann im (Trockeneis/Aceton)-Bad langsam auf RT. aufwärmen. Nach Zugabe von 50 ml Puffer-Lsg. (0,41M Na₂HPO₄, 0,28M KH₂PO₄ in H₂O) wurde mit 3 Portionen Et₂O extrahiert, die org. Phasen 2× mit H₂O und ges. NaCl-Lsg. gewaschen, getrocknet (Na₂SO₄) und eingedampft: 11,3 g Öl. Chromatographie (Kieselgel, 'flash'-Technik: Höhe 40 cm, Durchmesser 5 cm, Petrolether/AcOEt 9:1) und Rechromatographie der Mischfraktionen lieferte 5,77 g 18, das 7% 16 enthielt, 1,39 g reines 18 (→anal. Daten, total 69%) und 1.73 g (17%) des Isomeren 19.

(2S,6S)-2,6-Diaminoheptandisäure-dimethylester (20). Unter N₂-Atmosphäre wurde eine Lsg. von 3,16 g (7,7 mmol) 18 in 155 ml MeCN mit 155 ml 0,2N wässr. HCl versetzt und während 38 h bei RT. gerührt (DC: CH₂Cl₂/EtOH/NH₃(aq) 90:10:1; Ninhydrin: 2 Flecke → 20 und p-Valin-methylester 21). Eindampfen des Gemisches i. HV. bei RT. lieferte 5,4 g eines glasigen Festkörpers, der an Kieselgel chromatographiert wurde. Eluierung mit CH₂Cl₂/EtOH/NH₃(aq) 90:10:1 gab 1,52 g (75%) 21 und 1,63 g (97%) 20: 1 H-NMR (300 MHz, CDCl₃): 1,42-1,66 (m, 2 H₂N, 2 H-C(4), H-C(3), H-C(5)); 1,69-1,83 (m, H-C(3), H-C(5)); 3,45 (dd, J = 7,3, 5,3, H-C(2), H-C(6)); 3,73 (s, 2 CH₃O). 13 C-NMR (CDCl₃): 21,9 (C(4)); 34,5 (C(3), C(5)); 52,0, 54,3 (C(2), C(6), 2 CH₃O); 176,4 (C(1), C(7)). Bestimmung der optischen Reinheit: Eine Probe von ca. 5 mg 20 wurde in 0,3 ml CH₂Cl₂ und 0,2 ml (CF₃CO)₂O 2 h bei RT. stehengelassen, durch Durchblasen von N₂ eingedampft, in 0,5 ml CH₂Cl₂ gelöst und durch GC analysiert (*Chirasil*-L-*Val*[®] [22]; 170°): > 98% 20.

(2S,6S)-2,6-Diaminoheptandisäure (1). Unter N₂-Atmosphäre wurden 1,58 g (7,2 mmol) **20** in 80 ml 5n wässr. HCl während 1 h unter Rückfluss gekocht. Das Gemisch wurde eingedampft. Ionentausch-Chromatographie (Dowex 50W; H₂O und 1% NH₃(aq)) des Eindampfrückstandes (2,7 g) und 3maliges Lösen des Rohproduktes

(1,36 g) in 8 ml H₂O und Ausfällen mit 50 ml EtOH lieferte 1,23 g (86%) kristallines 1: $[\alpha]_D = +44$ (c = 0,96, 1N HCl; [18a]: $[\alpha]_D = +45$). ¹H-NMR (300 MHz, D₂O): 1,19–1,34 (m, 2 H–C(4)); 1,64–1,80 (m, 2 H–C(3), 2 H–C(5)); 3,58 (t, J = 6, H–C(2), H–C(6)). Eine Probe von ca. 5 mg wurde mit 0,3 ml 1,26m HCl in i-PrOH (aus Me₂SiCl₂ und i-PrOH) während 2 h auf 100° erhitzt, im N₂-Strom eingedampft, wie für **20** beschrieben mit (CF₃CO)₂O ins Trifluoro-acetat übergeführt und durch GC analysiert: 1,64% *meso*-2,6-Diaminoheptandisäure (t_R 47,8 min) und 98,4% 1 (t_R 49,5 min).

2. Synthese von (2R,6S)-2,6-Diamino-2-methylhept-3-endisäure (10). (2S,5S)-2-{Bis-[(tert-butoxy)carbonyl]amino}-5-[(2'S,5'R)-3',6'-diethoxy-2',5'-dihydro-2'-isopropylpyrazin-5'-yl]-5-hydroxypentansäure-(tertbutyl)ester (26). Eine Lsg. von 0,83 g (3,65 mmol) 24 [23] in 18 ml wasserfreiem THF wurde bei -78° mit 2,67 ml (5,48 mmol) 2,05M BuLi in Hexan versetzt (Ar-Atmosphäre). Nach 15 min gab man 5,05 g (6,02 mmol) einer 31% Lsg. von (Et₂N)₃TiCl [37] in Hexan zu und rührte 45 min bei −78° (→ 25). Anschliessend wurde 1,00 g (2,58 mmol) Glutaminsäure-δ-semialdehyd 22 [17] in 9 ml wasserfreiem THF zugesetzt, 15 h bei -78° gerührt und schliesslich mit 30 ml Puffer-Lsg. (0,41M Na₂HPO₄, 0,28M KH₂PO₄ in H₂O) hydrolysiert. Extraktion mit 3 Portionen Et₂O, Waschen der org. Phasen mit 2× H₂O und ges. NaCl-Lsg., Trocknen der vereinigten org. Phasen (Na₂SO₄) und Eindampfen lieferte 1,93 g eines farblosen Öls. Chromatographie (Kieselgel; Hexan/AcOEt 85:15) gab 0,17 g (10%) eines Epimeren 26A, gefolgt von 0,17 g eines Gemischs von weiteren Stereoisomeren und 1,00 g (61%) **26**: ¹H-NMR $(300 \text{ MHz}, \text{CDCl}_3)$: 0.72, 1.04 $(2d, J = 7, (\text{CH}_3)_2\text{CH})$; 1.26, 1.30 $(2t, J = 8, 2 \text{ CH}_3\text{CH}_2)$; 1.33 $(s, CH_3-C(5')); 1,45 (s, (CH_3)_3C); 1,50 (s, 2 (CH_3)_3C); 1,4-1,7 (m, 2 H-C(4)); 2,03 (d, J=11, HO-C(5)); 2,13 (q, J$ J = 8, 2 H-C(3); 2,2-2,4 (m, (CH₃)₂CH); 3,62 (ddd, J = 11, 11, 2, H-C(5)); 3,90 (d, J = 4, H-C(2')); 4,00-4,25 $(m, 2 \text{ CH}_3\text{CH}_2); 4.76 (t, J = 7, \text{H}-\text{C}(2)).$ ¹³C-NMR (CDCl₃): 14.38, 14.46 (2 CH₃CH₂); 17.1, 19.5 ((CH₃)₂CH); 24,8 (CH₃-C(5')); 26,3, 28,2 (C(3), C(4)); 28,1 (3 (CH₃)₃C); 31,1 ((CH₃)₂CH); 58,6 (C(2)); 60,5 (2 CH₃CH₂); 60,9 (C(2')); 61, 2(C(5')); 76, 6(C(5)); 81, 0((CH₃)₃C); 82, 5(2(CH₃)₃C); 152, 2(NCO₂); 162, 5, 163, 4(C(3'), C(6')); 169, 7(C(1)). MS: u.a. 613 $(0,5, M^+)$, 542 (0,6), 540 (0,6), 512 (0,4), 484 (3), 440 (1), 385 (1), 384 (4), 276 (12), 226 (67), 183 (100), 114 (65), 57 (83), 41 (36).

Daten von **26**A: 1 H-NMR (250 MHz, CDCl₃): 0,67, 1,06 (2*d*, J=7, (C H_{3})₂CH); 1,20–1,31 (m, 2 C H_{3} CH₂); 1,29 (s, CH₃-C(5')); 1,42 (s, (CH₃)₃C); 1,45 (s, 2 (CH₃)₃C); 1,6–1,87 (m, 2 H-C(3), 2 H-C(4), HO-C(5)); 2,29 (m, (CH₃)₂CH); 3,90 (d, J=3,2, H-C(2')); 3,85–4,28 (m, 2 CH₃CH₂, H-C(5)); 4,94–5,10 (m, H-C(2)). 13 C-NMR (CDCl₃): 14,21, 14,24 (2 CH₃CH₂); 16,8, 19,4 ((CH₃)₂CH); 24,0, 29,5 (C(3), C(4)); 24,7 (CH₃-C(5')); 27,7, 27,9, 28,3 (3 (CH₃)₃C); 30,7 ((CH₃)₂CH); 53,7 (C(2)); 60,46, 60,56 (2 CH₃CH₂, C(2'), C(5')); 79,4 (C(5)); 80,6 ((CH₃)₃C); 81,5, 81,7 (2 (CH₃)₃C); 153,2 (NCO₂); 155,3, 162,6 (C(3'), C(6')); 171,9 (C(1)). MS: u.a. 613 (11, M^+), 540 (1), 512 (4), 484 (2), 440 (1), 384 (3), 226 (22), 225 (68), 183 (60), 114 (38), 57 (100), 41 (28).

(2S)-2-{Bis-[(tert-butoxy) carbonyl]amino}-5-[(2'S,5'R)-3',6'-diethoxy-2',5'-dihydro-2'-isopropylpyrazin-5'-yl]pent-4-ensäure-(tert-butyl) ester (27). Unter N₂-Atmosphäre wurde eine Lsg. von 4,14 g (25,5 mmol) Et₂N-SF₃ in 33 ml CH₂Cl₂ auf -78° abgekühlt und tropfenweise mit einer Lsg. von 3,89 g (6,33 mmol) 26 und 10 ml Pyridin in 33 ml CH₂Cl₂ versetzt. Man liess auf RT. aufwärmen, rührte noch 3 h und dampfte schonend ein. Chromatographie des Rückstandes (Kieselgel; 8% AcOEt in Hexan) gab 2,77 g (74%) kristallines 27. Kristallisation einer Probe (205 mg) aus 4 ml heissem MeCN/H₂O 4:1 gab 120 mg 27: IR (CHCl₃): u.a. 2975s, 2927m, 2865m, 1785m, 1730s, 1690s, 1478m, 1453m, 1391s, 1381s, 1368s, 1047m, 1033m. ¹H-NMR (250 MHz, CDCl₃): 0,70, 1,05 (2d, J = 7, (CH₃)₂CH); 1,25, 1,28 (2t, J = 6, 2 CH₃CH₂), 1,38 (s, CH₃-C(5')); 1,44 (s, (CH₃)₃C); 1,49 (s, 2 (CH₃)₃C); 2,29 (m, (CH₃)₂CH); 2,52-2,68, 2,71-2,85 (2m, 2 H-C(3)); 3,80 (d, J = 3,2, H-C(2')); 3,92-4,27 (m, 2 CH₃CH₂); 4,81 (dd, J = 10, 5,4, H-C(2)); 5,40-5,61 (m, H-C(4)); 5,72 (d, J = 15, H-C(5)). ¹³C-NMR (CDCl₃): 14,3 (2 CH₃CH₂); 16,8, 19,4 ((CH₃)₂CH); 27,9 ((CH₃)₃C); 28,0 (2 (CH₃)₃C); 28,4 (CH₃-C(5')); 30,7 ((CH₃)₂CH); 32,3 (C(3)); 58,3,58,4 (C(2'), C(5'), C(2)); 60,3 (2 CH₃CH₂); 81,0 ((CH₃)₃C); 82,3 (2 (CH₃)₃C); 124,6, 136,8 (C(4), 235 (56), 24), 225 (56), 57 (100), 41 (36). Anal. ber. für C₃₁H₅₃N₃O₈ (595,78): C 62,50, H 8,97, N 7,05; gef.: C 62,4, H 9,0, N 7,1.

Hydrolyse von 27. Eine Emulsion von 595 mg (1,00 mmol) 27 in 15 ml MeCN und 15 ml 0,2N (3,0 mmol) wässr. HCl wurde unter N₂-Atmosphäre 10 Tage bei RT. gerührt. Eindampfen i.HV. gab 0,62 g eines teilweise kristallinen Rückstandes. Nachdem der L-Valin-ethyl-ester 28 durch Kugelrohr-Destillation abgetrennt worden war, lieferte Chromatographie des Rückstandes (CH₂Cl₂/EtOH/NH₃(aq.) 90:10:1, bzw. CH₂Cl₂/EtOH 4:1, gesättigt mit NH₃(g) für die polareren Produkte) und Rechromatographie der Mischfraktionen 0.12 g (25%) 29, 0.12 g (31%) 30 und 60 mg (21%) 31.

(2R,6S)-2-Amino-6- $\{bis[(tert-butoxy)carbonyl]amino\}$ -2-methylhept-3-endisäure-1-ethyl-7-(tert-butyl)ester (29): ${}^{1}H$ -NMR (300 MHz, CDCl₃): 1,27 $(t, J=7, CH_3CH_2)$; 1,42 $(s, CH_3-C(2))$; 1,45 $(s, (CH_3)_3C)$; 1,50 $(s, CH_3)_3C)$; 1,68-2,00 (s, NH_2) ; 2,55-2,70, 2,74-2,86 (2m, 2H-C(5)); 4,10-4,27 (m, CH_3CH_2) ; 4,76-4,85 (m, H-C(6)); 5,61-5,80 (m, H-C(3), H-C(4)).

(2 R,6S)-2,6-Diamino-2-methylhept-3-endisäure-1-ethyl-7-(tert-butyl)ester (31): $^{1}\text{H-NMR}$ (300 MHz, CDCl₃): 1,28 (t, J = 7, CH₃CH₂); 1,43 (s, CH₃-C(2)); 1,47 (s, (CH₃)₃C); 1,83 (s, 2 NH₂); 2,30–2,55 (m, 2 H–C(5)); 3,42 (dd, J = 6, 5, H–C(6)); 4,10–4,24 (m, CH₃CH₂); 5,62–5,75 (m, H–C(4)); 5,80 (d, J = 16, H–C(3)).

Verbindung **10**. Unter N₂-Atmosphäre wurden in je 10 ml 5n wässr. HCl 0,11 g **29**, 0,11 g **30** und 60 mg **31** (total 0,72 mmol) während 1 h auf 100° erhitzt. Da alle drei Ansätze gemäss DC (Kieselgel; i-PrOH/H₂O/Pyridin/AcOH 60:20:15:5; Ninhydrin) zum gleichen Produkt führten, wurden sie zusammen eingedampft. Ionentausch-Chromatographie (*Dowex 50W*; H₂O und 1% NH₃(aq)) gab 0.15 g (quant.) **10**, welches gemäss ¹³C-NMR ein Stereoisomer enthält: [α]_D (krist. H₂O) = -26 (c = 0.9, 1n HCl). ¹H-NMR (250 MHz, D₂O): 1,52 (s, CH₃-C(2)); 2,52-2,73 (m, 2 H-C(5)); 3,78 (t, t = 5,8, H-C(6)); 5,66-5,92 (t ,H-C(3), H-C(4)). ¹³C-NMR (D₂O): 24,3 (CH₃-C(2)); 36,4 (C(5)); 56,9 (C(6)); 64,3 (C(2)); 130,0, 135,8 (C(3), C(4)); 176,7, 178,3 (C(1), C(7)); zusätzliche Signale, t = t

3. Synthese von (4S)-4-Formyl-2,2-dimethyloxazolidin-N-carbonsäure-(tert-butyl)ester (32). L-N-[(tert-Butoxy)carbonyl]serin-N-methoxy-N-methylamid (34). Zu 1,00 kg (4,87 mol) L-N-[(tert-Butoxy)carbonyl]serin (33) in 1,0 l wasserfreiem THF wurden bei -20 bis -25° 492,3 g (4,87 mol) N-Methylmorpholin innert 27 min zugegeben. Nach 15 min Rühren wurden 731,1 g (5,35 mol) Chloroameisensäure-(i-butyl)ester innert 42 min und 445,8 g (7,3 mol) (Methoxy)(methyl)amin innert 40 min zugegeben. Man liess auf RT. aufwärmen und dampfte anschliessend i.RV. ein. Der Rückstand wurde in 3 l AcOEt gelöst, die Lsg. mit 3,5 l 2N HCl und 3 l ges. NaHCO₃-Lsg. extrahiert. Die wässr. Phasen extrahierte man 3mal mit je l l AcOEt, die org. Phasen wurden mit 2 l ges. NaCl-Lsg. gewaschen, getrocknet (MgSO₄) und bei 50° i.V. eingedampft. Der Rückstand wurde 2 h unter Eiskühlung mit 3,5 l Hexan verrührt. Eine Filtration der weissen Suspension, Waschen mit 1 l Hexan und Trocknen ei 40° i.V. lieferte 781 g (65%) 34. Schmp. 116–117°. [α] $_D$ = +1,1 (c = 1, CHCl₃). IR (CH₂Cl₂): u.a. 3580w, 3420m, 3050w, 2970m, 2940w, 1710s, 1660s, 1495s, 1390m, 1370m, 1315w, 1230w, 1165s, 1055m, 1030w, 990m, 855w. l-NMR (300 MHz, DMSO): 1,38 (s, (CH₃)₃C); 3,11 (s, CH₃N); 3,48 (ddd, J = 11, 7, 6, 1 H), 3,56 (ddd, J = 11, 6, 6, 1 H) (2 H—C(3)); 3,74 (s, CH₃O); 4,4–4,6 (m, H—C(2)); 4,83 (t, J = 6, OH); 6,78 (d, J = 9, NH). Anal. ber. für C₁₀H₂₀N₂O₅ (248,28): C 48,38, H 8,12, N 11,28; gef.: C 48,28, H 8,02, N 11,32.

(4S)-2,2-Dimethyl-4-(N-methoxy-N-methylcarbomoyl) oxazolidin-3-carbonsäure-(tert-butyl) ester (35). Eine Mischung von 781 g (3,15 mol) 34, 3,3 1 (27 mol) 2,2-Dimethoxypropan und 42 g (0,167 mol) Pyridinium-(toluol-4-sulfonat) wurde 17 h unter Rückfluss gekocht. Nach Zugabe von 20 g (0,08 mol) Pyridinium-(toluol-4-sulfonat) wurde weitere 9 h gekocht, wobei ca. 750 ml Lsgm. abdestilliert und durch 700 ml 2,2-Dimethoxypropan ersetzt wurden. Der Eindampfrückstand wurde in 2 l Et₂O gelöst, und die Lsg. 2mal mit 1N HCl (11, 0,5 l) und je einmal mit ges. NaHCO₃- bzw. NaCl-Lsg. (je 0,3 l) gewaschen. Alle H₂O-Phasen wurden 2mal mit je 0,5 l Et₂O extrahiert. Der Rückstand der getrockneten (MgSO₄) org. Phase wurde in 850 ml heissem Hexan/Et₂O 9:1 gelöst, mit 600 ml Hexan und 50 ml Et₂O versetzt und abgekühlt. Während der Kristallisation verdünnte man mit 1,1 l Hexan. Filtration, Waschen des Filtergutes mit Hexan und Trocknen bei 40° i.V. lieferte 640 g (71 %) 35: Schmp. 70–71°. [α]_D = -41,7 (c = 0,5, CHCl₃). IR (CHCl₃): u.a. 2980m, 2940w, 2880w, 1700s, 1680s, 1480m, 1465m, 1455m, 1395s, 1380s, 1320w, 1275m, 1175s, 1115m, 1105s, 1070m, 1055m, 1005m, 955w, 870w, 850m. ¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃; zwei Rotamere im Verhältnis 1:1): 1.43, 1,50 (2s, (CH₃)₃C); 1,53, 1,58, 1,69, 1,72 (4s, 2 CH₃—C(2)); 3,23 (s, CH₃N); 3,71, 3,76 (2s, CH₃O); 3,9–4,05, 4,1–4,25 (2m, 2 H—C(5)); 4,73 (dd, J = 7, 4), 4,80 (dd, J = 7,5, 3,5) (H—C(4)). Anal. ber. für C₁₃H₂₄N₂O₅ (288,34): C 54,15, H 8,39, N 9,72; gef.: C 53,96, H 8,37, N 9,91.

Verbindung 32. Unter N₂-Atmosphäre wurde eine Lsg. von 28,8 g (100 mmol) 35 in 350 ml Et₂O unter Eiskühlung mit 2,53 g (67 mmol) LiAlH₄ versetzt (Innentemp. 5–15°). Nach 1,5 h Rühren bei 5° tropſte man 5,77 g (42 mmol) KHSO₄ in 60 ml H₂O so schnell zu, dass die Innentemp. 15° nicht überschritt (40 min), filtrierte die Suspension und wusch das Filtergut mit Et₂O. Unter Zugabe von Eis wurde das Filtrat 2mal mit je 200 ml 1n HCl. 2mal mit je 150 ml 5 % NaHCO₃-Lsg. und mit ges. NaCl-Lsg. gewaschen. Die H₂O-Phasen wurden 2mal mit Et₂O extrahiert, die org. Phasen getrocknet (Na₂SO₄) und eingeengt. Destillation des Rückstandes lieferte 17,78 g (78%) 32. Sdp. 85–90 °C (0,4 mbar). [α]_D = −93 (c = 1,1, CHCl₃; [31]: [α]_D = −91,7). IR (CH₂Cl₂): u.a. 3040w, 2980m, 2890w, 2890w, 1740m, 1710s, 1690s, 1480w, 1460w, 1395s, 1380s, 1370s, 1245w, 1210w, 1170m, 1100m, 1065m, 855m. ¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃; zwei Rotamere A/B 3:2): 1,44 (s, A), 1,53 (s, B) ((CH₃)₃C); 1,57, 1,67 (2s, A), 1,51, 1,61 (2s, B) (2 CH₃-C(2)); 3,95-4,2 (s, 2 H-C(5)); 4,15-4,25 (s, A), 4,3-4,4 (s, B) (H-C(4)); 9,55 (s, s, 2, A), 9,60 (s, s, 1,22 ≈ 5, B) (HCO). Anal. ber. für C₁₁H₁₉NO₄ (229,28): C 57,63, H 8,35, N 6,11, O 27,91; gef.: C 57,59, H 8,54, N 6,17, O 27,74.

4. Synthese von Disäure 9. (4R)-(3'-Bromoprop-1'-eny1)-2,2-dimethyloxazolidin-3-carbonsäure-(tert-buty1)-ester (36). Bei 0° wurden 12,42 g (48,3 mmol) Allyl-alkohol 37 [33] und 17,18 g (51,8 mmol) Br₄C in 620 ml DMF portionenweise mit 25,32 g (96,6 mmol) Ph₃P versetzt und anschliessend 20 h bei RT. gerührt (Ar). Das dunkelrote Gemisch wurde zwischen 3 Portionen Et₂O und 3 Portionen ges. NaCl-Lsg. verteilt. Trocknen der org. Phasen (Na₂SO₄) und Chromatographie (Kieselgel; Petrolether/AcOEt 5:1) des Eindampfrückstandes (29,7 g) lieferte 7,66 g (50%) kristallines 36. 1 H-NMR (250 MHz, CDCl₃): 1,47, 1,51, 1,62 (3 br. s (CH₃)₃C, 2 CH₃-C(2)); 3,74 (br. d, J = 8,6, H-C(5)); 3,96 (d, J = 7,0, 2 H-C(3')); 4,04 (dd, J = 8,6, 6,1, H-C(5)); 4,22-4,49 (m, H-C(4)); 5,65–5,98 (m, H-C(1'), H-C(2')). 13 C-NMR (CDCl₃): 23,6, 26,7 (2 CH₃-C(2)); 28,4 ((CH₃)C); 31,9 (C(3')); 58,3 (C(4)); 67,9 (C(5)); 80,0 (Me₃C); 94,1 (C(2)); 128,0, 134,0 (C(1'), C(2')); zusätzliche Signale (Rotamer): 24,7 und 27,4 (2 CH₃-C(2)). MS: u.a. m/e 306/304 (1, [M - CH₃] $^+$), 250 (7), 248 (7), 206 (7), 204 (7), 184 (19), 57 (100), 41 (22).

oxazolidin-3-carbonsäure-(tert-butyl)ester (43). Zu einer Lsg. von 9,95 g (54,0 mmol) 16 in 224 ml wasserfreiem THF wurden bei -60 bis -70° unter Ar 33,7 ml (54,0 mmol) BuLi-Lsg. (1,6N in Hexan) getropft (\rightarrow 17, Schema 2). Nach 1 h bei -78° wurden 13,3 g (41,5 mmol) 36 in 200 ml wasserfreiem THF zugegeben. Die Mischung wurde über Nacht gerührt, wobei die Temp. langsam von -78° auf RT. anstieg. Hydrolyse bei 0° mit 310 ml Pufferlsg. (0,41m Na₂HPO₄, 0,28m KH₂PO₄ in H₂O) und Verteilen zwischen 3 Portionen Et₂O, 2 Portionen H₂O und ges. NaCl-Lsg. lieferte nach Trocknen (Na₂SO₄) und Chromatographie (Kieselgel; Hexan/AcOEt 5:1) gemäss ¹H-NMR ein Gemisch aus 12,55 g 43 (→71%) und 2,54 g 16. Für die Bestimmung der anal. Daten wurden 490,5 mg Gemisch aus einem Vorversuch rechromatographiert (\rightarrow 421,6 mg): [α]_D = +6.8 (c = 1,1, EtOH). IR (CHCl₃): u.a. 2970s, $2940m,\ 2865m,\ 1687s,\ 1460m,\ 1438m,\ 1392s,\ 1379s,\ 1369s,\ 1312m,\ 1175s,\ 1104s,\ 1053m,\ 1017m,\ 972m,\ 853m.$ ¹H-NMR (300 MHz, CD₃OD): 0.62-0.76 (m, 3 H), 1.03 (d, J = 7, 3 H) ((CH₃)₂CH); 1.41, 1.53 (2s, 2 CH₃-C(2)); $1,47 (s, (CH_3)_3); 2,25 (m, (CH_3)_2CH); 2,41-2,61 (m), 2,59 (dt, J = 12, 5) (2 H-C(3')); 3,62 (dd, J = 9,2, H-C(5));$ 3,67, 3,69 (2s, CH₂O); 3,92, 4,09 (2m, H-C(2"), H-C(5")); 4,00 (dd, J=9, 6, H-C(5)); 4,26 (m, H-C(4)); 5,35-5,59 (m, H-C(1'), H-C(2')); zusätzliche Signale von Rotameren nicht aufgeführt. MS: u. a. 423 (9, M^+), 380 (4), 308 (31), 280 (10), 223 (17), 185 (12), 184 (23), 183 (83), 141 (100), 57 (55). Anal. ber. für $C_{22}H_{37}N_3O_5$ (423,55): C 62,39, H 8,81, N 9,92; gef.: C 62,27, H 8,84, N 10,00.

(2S,6R)-2,6-Bis[(tert-butoxy) carbonylamino]-7-hydroxyhept-4-ensäure-methylester (45). Das Gemisch 43 (12,55 g, 29,6 mmol) 16 (2,54 g, 13,8 mmol) wurde in 582 ml MeCN und 582 ml 0,2N HCl gelöst und 4 Tage bei RT. gerührt (N₂-Atmosphäre). Man neutralisierte mit 12,5 g (0,15 mol) NaHCO₃, fügte 32,3 g (0,15 mol) Di(tert-butyl)-dicarbonat zu und rührte 4 h bei RT. Verteilen zwischen 3 Portionen CH₂Cl₂, ges. NaHCO₃- und NaCl-Lsg. lieferte nach Chromatographie (Kieselgel; AcOEt/Hexan 1:1) des Eindampfrückstandes (27 g) 10,2 g (89%) 45: $[\alpha]_D = -4,9$ (c = 0,8, EtOH). IR (CHCl₃): u. a. 3422m, 2970m, 1735(sh), 1705s, 1494s, 1453m, 1437m, 1391m, 1369s, 1165s, 1055m. 1 H-NMR (250 MHz, CDCl₃): 1,46 (s, 2 (CH₃)₃C); 2,34–2,65 (m, 2 H–C(3)); 3,00 (m, OH); 3,62 (m, 2 H–C(7)); 3,76 (s, CH₃O); 4,18, 4,38 (2m, H–C(2), H–C(6)); 5,15, 5,30 (2m, 2 HN); 5,46–5,70 (m, H–C(4), H–C(5)). 13 C-NMR (CDCl₃): 28,3, 28,4 (2 (CH₃)₃C); 35,9 (C(3)); 52,4 (CH₃O); 53,4 (C(2), C(6)); 64,9 (C(7)); 79,8,80,2 (2 Me₃C); 126,5, 132,1 (C(4), C(5)); 155,5, 155,8 (2 NCO₂); 172,6 (C(1)). MS: u. a. 358 (0,3, $[M-H_2CO]^+$), 332 (0,8, $[M-C_4H_8]^+$), 302 (3), 259 (9), 246 (12), 240 (24), 215 (11), 184 (15), 145 (22), 141 (24), 140 (100), 57 (72).

(2S,6R)-2,6-Bis[(tert-butoxy) carbonylamino]-7-hydroxyhept-4-ensäure (47). Unter Eiskühlung wurden 4,71 g (12,1 mmol) 45 in 46 ml MeOH mit einer Lsg. von 0,73 g (18,2 mmol) NaOH in 46 ml H₂O versetzt und 23 h gerührt (N₂-Atmosphäre). Das Gemisch wurde mit 90 ml 1n KHSO₄ versetzt und mit 3 Portionen AcOEt extrahiert. Die org. Phasen wurden 2 × mit H₂O und mit ges. NaCl gewaschen, getrocknet (Na₂SO₄) und eingedampft. Chromatographie (Kieselgel; AcOEt/Hexan/AcOH 65:32:3) lieferte 4,70 g 47, das gemäss ¹H-NMR 10% AcOH enthielt (→91 %): IR (CHCl₃): u. a. 3420m, 2970m, 2922m, 1705s, 1495m, 1367s, 1165s. ¹H-NMR (300 MHz, DMSO): 1,37 (s, 2 (CH₃)₃C); 2,20-2,42 (m, 2 H−C(3)); 3,29 (d, J = 6, 2 H−C(7)); 3,2-3,5 (m, OH); 3,80-4,00 (m, H−C(2), H−C(6)); 5,37-5,56 (m, H−C(4), H−C(5)); 6,63 (d, J = 8, NH); 6,92 (d, J = 8, NH); 12,3 (br., COOH). 13 C-NMR (DMSO): 28,3 (2 (CH₃)₃C); 33,9 (C(3)); 53,6, 54,1 (C(2), C(6)); 63,7 (C(7)); 77,6, 78,0 (2 Me₃C); 126,0, 131,6 (C(4), C(5)); 154,9, 155,3 (2 NCO₂); 173,4 (C(1)). MS: u. a. 344 (0,2, [M − H₂CO][†]), 318 (0,5, [M − C₄H₈][†]), 288 (2,6), 232 (13), 226 (15), 201 (14), 187 (11), 170 (21), 145 (16), 127 (25), 126 (100), 57 (69). Anal. ber. für C₁7H₃₀N₂O₇ (374,43, 88%), C₂H₄O₂ (60,09, 10%) und H₂O (18,02, 2%): C 51,99, H 8,01, N 6,58; gef.: C 51,96, H 7,95, N 6,72.

(2R,6S)-2,6-Bis[(tert-butoxy)carbonylamino]hept-3-endisäure (49). Zu einer Lsg. von 1,85 g 47 (88%, vgl. oben, 4,35 mmol) in 48 ml Aceton wurde bei 0° 3,4 ml Chromschwefelsäure (3,25m CrO₃, 5,29m H₂SO₄ in H₂O) getropft. Nach 2 h gab man 4,8 ml i-PrOH zu und verteilte zwischen 60 ml AcOEt und 48 ml 20% NaCl-Lsg. Die H₂O-Phasen wurden 2× mit AcOEt extrahiert, die org. Phasen mit 20% NaCl-Lsg. gewaschen, getrocknet (Na₂SO₄) und eingedampft. Chromatographie (Kieselgel; CH₂Cl₂/MeOH/AcOH 81:16:3) gab 1,31 g 49, das

gemäss ¹H-NMR noch viel AcOH enthielt. ¹H-NMR (300 MHz, DMSO): 1,37 (*s*, 2 (CH₃)₃C); 2,07–2,39 (*m*, 2 H–C(5)); 3,84 (*m*, H–C(6)); 4,22 (*m*, H–C(2)); 5,23–5,41, 5,43–5,60 (2*m*, H–C(3), H–C(4)); 6,22 (*m*, NH); 6,36 (*m*, NH).

- $(2\,R,6\,S)$ 2,6-Diaminohept-3-endisäure (9). Bei RT. wurden zu einer Lsg. von 941 mg 49 (vgl. oben) in 93 ml CH₂Cl₂ 1,9 ml (7,7 mmol) N,O-Bis(trimethylsilyl)acetamid gegeben (Ar). Nach 30 min setzte man 0,78 ml (6,0 mmol) frisch destilliertes Me₃SiBr zu, rührte 24 h, gab nochmals 0,78 ml (6,0 mmol) Me₃SiBr zu und rührte weitere 24 h bei RT. (DC: i-PrOH/H₂O/Pyridin/AcOH 60:20:15:5; Nihydrin). Das Gemisch wurde unter Feuchtigkeitsausschluss i. HV. eingedampft, der Rückstand in 50 ml CH₂Cl₂ aufgenommen und mit 150 ml H₂O hydrolysiert. Die org. Phasen wurden 2× mit je 100 ml H₂O gewaschen, die H₂O-Phasen mit 50 ml CH₂Cl₂ extrahiert. Ionentausch-Chromatographie (Dowex~50W; H₂O und 1% NH₃ (aq)) des Eindampfrückstandes der H₂O-Phasen gab 307 mg 9, welches gemäss DC einheitlich war. Lösen in 2 ml H₂O und Fällen mit 20 ml EtOH lieferte 177 mg 9 (4% H₂O, \rightarrow 29% bzgl. 47). Gemäss 1 H- und 13 C-NMR enthielt 9 5–10% eines Epimeren: [α]_D = -80~(c=1, 1NCl). IR (KBr): u. a. 3640w, 3700–2000s (br.), 1625s, 1515m, 1440m, 1420m, 1403m, 1362m, 1342m, 1153w, 1108w, 988w, 978w, 937w, 901w, 852w, 817w, 780w. 1 H-NMR (250 MHz, D₂O): 2,69~(t, J=6, 2 H—C(5)); 3,85~(t, J=5,5, H—C(6)); 4,26~(d, J=7, H—C(2)); 5,71–5,98~(m, H—C(3), H—C(4)); 3,81~(H—C(6) des Epimeren). 13 C-NMR (D₂O): 34,1~(C(5)); 54,7,57,1~(C(2),C(6)); 128,4,132,2~(C(3),C(4)); 173,6,174,5~(C(1),C(7)); Signale des Epimeren: 34,5~(C(5)); 128,1,132,7~(C(3),C(4)); 174,6~(COOH). MS (FAB): $187~([M-H]^+)$. Anal. ber. für C_7 H₁₂N₂O₄ (188,18, 96%), H₂O (18,02,4%): C 42,89, H 6,62, N 14,29; gef.: C 42,8, H 6,4, N 14,2.
- 5. Synthese von (2S,6R)-2,6-Diamino-7-hydroxypent-4-ensäure (51). Unter N₂-Atmosphäre wurden 1,37 g (35,3 mmol) 45 in 50 ml 5N HCl während 2 h auf 65° erwärmt (DC: i-PrOH/H₂O/Pyridin/AcOH 60:20:15:5; Ninhydrin). Ionentausch-Chromatographie (*Dowex 50W*; H₂O und 1% NH₃ (aq)) des Eindampfrückstandes lieferte 596 mg rohes 51, welches aus H₂O mit EtOH ausgefällt wurde (\rightarrow 360 mg, 59%): [α]_D = -8.9 (c = 1,1, 1N HCl). ¹H-NMR (300 MHz, D₂O): 2,35 (t, t = 6,5, 2 H–C(3)); 3,32–3,52 (t + H–C(2), H–C(6), 2 H–C(7)); 5,46 (t + 1,6,6,H–C(5)); 5,58 (t + 1,6,6,5,H–C(4)). ¹³C-NMR (D₂O): 36,9 (C(3)); 56,0, 56,5 (C(2), C(6)); 65,3 (C(7)); 131,0, 132,5 (C(4), C(5)); 179,0 (C(1)). MS (FAB): 175 (t + 1t + 1)+).
- 6. Synthese von (2R,6S)-2,6-Diamino-4-fluorohept-3-endisäure (42). (4R)-4-[2'-Fluoro-2-(methoxycarbonyl)ethenyl]-2,2-dimethyloxazolidin-3-carbonsäure-(tert-butyl)ester (40) [28b]. Zu einer Suspension von 13 g (0,2 mol) Zn-Pulver (aktiviert mit HCl (aq.), getrocknet), 2 g (0,02 mol) CuCl und 17 g Molekularsieb (3 Å) in einer Lsg. von 8,2 g (35,8 mmol) 32 und 4,1 g (40 mmol) Ac₂O in 200 ml wasserfreiem THF wurde unter Rühren bei 62° 8,1 g (50 mmol) Dichlorofluoroessigsäure-methylester (39) [34] getropft (Ar). Man kochte 2 h unter Rückfluss, liess abkühlen, verdünnte mit ca. 0,5 l Et₂O, filtrierte durch $Celite^*$ und dampfte das Filtrat ein. Chromatographie (Kieselgel; Hexan/AcOEt 19:1) gab 5,07 g (47%) 40: IR (CH₂Cl₂): u. a. 3050w, 2975m, 2950m, 2930m, 2880w, 1760 (sh), 1738s, 1693s, 1478w, 1452w, 1439m, 1389s, 1378s, 1368s, 1323s, 1098s, 1081m, 1053m. ¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): 1,37–1,69 (m, 2 CH₃—C(2), (CH₃)₃C); 3,72–4,00 (m, CH₃O, H—C(5)); 4,13 (dd, J = 9, 6, H—C(5)); 4,83 (m, H—C(4)); 6,00–6,23 (m, H—C(1')).
- $(4R) 4 (2'-Fluoro-3'-hydroxyprop-1'-enyl) 2, 2-dimethyloxazolidin-3-carbonsäure-(tert-butyl) ester (41). \ Unter N_2-Atmosphäre tropfte man zu einer Lsg. von 15,49 g (51,1 mmol) <math>\mathbf{40}$ in 500 ml wasserfreiem E_2O bei -3° 128 ml (128 mmol) einer E_2O man E_2O ml Hasan. Nach 1,5 h Rühren bei E_2O wurden 240 ml AcOEt zugesetzt, gefolgt von 70 ml 2N NaOH. Nach 30 min bei RT. fügte man 150 g E_2O wurden 240 ml AcOEt zugesetzt, gefolgt von 70 ml 2N NaOH. Nach 30 min bei RT. fügte man 150 g E_2O wurden 240 ml AcOEt zugesetzt, gefolgt von 70 ml 2N NaOH. Nach 30 min bei RT. fügte man 150 g E_2O wurden 240 ml AcOEt zugesetzt, gefolgt von 70 ml 2N NaOH. Nach 30 min bei RT. fügte man 150 g E_2O wurden 240 ml AcOEt zugesetzt, gefolgt von 70 ml 2N NaOH. Nach 30 min bei RT. fügte man 150 g E_2O wurden 250 kg (87%) 41 als farbloses Öl: E_2O wurden 250 kg (87%) 41 als farbloses Mr. E_2O wurden 250 kg (87%) 41 als farbloses Mr. E_2O wurden 250 kg (87%) 41 als farbloses Mr. E_2O wurden 250 kg (87%) 41 a
- (4R)-4-(3'-Bromo-2'-fluoroprop-1'-enyl)-2,2-dimethyloxazolidin-3-carbonsäure-(tert-butyl)ester (38) [28b]. Bei 0° wurde eine Lsg. von 11,06 g (40,2 mmol) 41 in 600 ml CH₂Cl₂ nacheinander mit 20,0 g (60,3 mmol) CBr₄ und 15,8 g (60,3 mmol) Ph₃P versetzt und 1 h gerührt (Ar). Das Gemisch wurde eingedampft, der Rückstand in 240 ml AcOEt aufgeschlämmt und filtriert. Chromatographie (Kieselgel; Hexan/AcOEt 4:1) des Eindampfrückstandes lieferte 11,14 g (82%) kristallines 38. [α]_D = +32 (c = 1,1, EtOH). IR (CHCl₃): u. a. 2980m, 2933w, 2880w, 1690s, 1478m, 1455w, 1427m, 1393s, 1380(sh), 1370s, 1350m, 1302m, 1175s, 1153m, 1134m, 1110s, 1090s, 1058m, 855m. ¹H-NMR (250 MHz, CDCl₃): 1,46 (s, (CH₃)₃C); 1,50, 1,61 (2s, 2 CH₃-C(2)); 3,68–3,80 (m, H-C(5)); 3,83–4,00 (m, 2 H-C(3')); 4,07 (dd, d) = 9,6, H-C(5)); 4,75 (m, H-C(4)); 5,08 (dd, d) = 32, 9,5, H-C(1')). ¹³C-NMR (CDCl₃):

23,7, 26,8 (2 CH_3 –C(2)); 27,6 (d, J = 32, C(3')); 28,4 ((CH_3)₃C); 52,0 (C(4)); 68,1 (d, J = 1,4, C(5)); 80,2 (Me_3C); 94,0 (C(2)); 111,1 (d, J = 13, C(1')); 151,7 (NCO_2); 154,6 (d, J = 256, C(2')). MS: u. a. 324/322 (1, [M – 15]⁺), 268 (7), 266 (8), 224 (9), 222 (9), 202 (19), 59 (13), 57 (100), 41 (20). Anal. ber. für $C_{13}H_{21}BrFNO_3$ (338,22): C 46,17, C 46,6, C 46,1, C 46,1, C 46,1, C 47, C 48, C 48, C 49, C 49, C 49, C 49, C 40, C 41, C

 $(4\,\mathrm{R})$ -4- $\{2'$ -Fluoro-3'- $\{(2''\,\mathrm{R},5'''\,\mathrm{S})$ -2",5"-dihydro-3",6"-dimethoxy-2"-isopropylpyrazin-5"-yl]prop-1'-enyl $\}$ -2,2-dimethyloxazolidin-3-carbonsäure-(tert-butyl)ester (44). Unter N₂-Atmosphäre wurde eine Lsg. von 11,27 g (61,2 mmol) 16 in 200 ml wasserfreiem THF auf −78° abgekühlt und mit 38,3 ml (61,2 mmol) BuLi (1,6N in Hexan) versetzt (→17, Schema 2). Nach 30 min tropfte man 10,35 g (30,6 mmol) 38 gelöst in 90 ml wasserfreiem THF zu, liess langsam aufwärmen und rührte anschliessend 1 h bei RT. Nach Hydrolyse mit 250 ml Puffer-Lsg. (0,41m Na₂HPO₄, 0,28m KH₂PO₄ in H₂O) wurde mit 3× je 200 ml Et₂O extrahiert, die org. Phasen wurden 2× mit H₂O und mit ges. NaCl-Lsg. gewaschen, getrocknet (Na₂SO₄) und eingedampft. Chromatographie (Kieselgel; Hexan/AcOEt 4:1) lieferte 10,8 g (80%) 44 als Öl: $[\alpha]_D = -31$ (c = 1, EtOH). IR (CHCl₃): u. a. 2975m, 2940m, 2870m, 1692s, 1460m, 1438m, 1392s, 1380s, 1369s, 1314w, 1175m, 1148m, 1112m, 1090m, 1055m, 1017m. ¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): 0,69, 1,04 (2d, J = 7, (CH₃)₂CH); 1,45 (s, (CH₃)₃C); 1,50, 1,58 (2s, 2 CH₃−C(2)); 2,26 (m, (CH₃)₂CH); 2,53−2,75 (m, ca. 2 H, 2 H−C(3')); 3,57−3,75 (m, H−C(5), 2 CH₃O); 3,95 (t, J = 3, H−C(2")); 4,02 (dd, J = 1, 5, H−C(5)); 4,17 (m, H−C(5")); 4,60−4,84 (m, H−C(4), H−C(1')); zusätzliche Signale von Rotameren sind nicht aufgeführt. MS: u. a. 441 (4, M^+), 398 (4), 368 (3), 327 (9), 326 (47), 184 (32), 183 (67), 141 (100), 57 (63), 41 (17).

(2S,6R)-2,6-Bis[(tert-butoxy) carbonylamino]-4-fluoro-7-hydroxyhept-4-ensäure-methylester (46). Unter O₂-Ausschluss wurde eine Lsg. von 8,45 g (19,1 mmol) 44 in 392 ml MeCN und 392 ml (78,4 mmol) 0,2N wässriger HCl 60 h bei RT. gerührt (DC: EtOH/CH₂Cl₂/NH₃ (aq) 90:10:1). Man neutralisierte mit 8,04 g (96 mmol) NaHCO₃, fügte 20,9 g (96 mmol) Di(tert- butyl)-dicarbonat zu und rührte 22 h bei RT. Das Gemisch wurde zwischen 3 × 250 ml CH₂Cl₂ und je 200 ml ges. NaHCO₃-Lsg., H₂O und ges. NaCl-Lsg. verteilt. Die org. Phasen wurden getrocknet (Na₂SO₄) und eingedampft. Chromatographie (Kieselgel; Hexan/AcOEt 1:1) lieferte 6,63 g (85%) 46: [α]_D = −10,7 (c = 1, EtOH). IR (CHCl₃): u. a. 3435m, 3000m, 2978m, 2930m, 1743m, 1710s, 1500s, 1455m, 1440m, 1395m, 1370s, 1170s, 1062m. ¹H-NMR (250 MHz, CDCl₃): 1,44 (s, 2 (CH₃)₃C); 2,47–2,83 (m, 2 H−C(3)); 2,93 (br. s, OH); 3,64 (t, J = 4, 2 H−C(7)); 3,77 (s, CH₃O); 4,38–4,58 (m, H−C(2), H−C(6)); 4,78 (dd, J = 37, 8,2, H−C(5)); 5,08 (d, J = 6,5, NH); 5,35 (d, J = 7,5, NH). ¹³C-NMR (CDCl₃): 28,3 ((CH₃)₃C); 35,8 (d, J = 28, C(3)); 48,7, 51,5 (C(2), C(6)); 52,7 (CH₃O); 65,4 (C(7)); 79,8, 80,4 (2 Me₃C); 107,3−107,4 (C(5)); 155,4, 155,9 (2 NCO₂); 157,1 (d, J ≈ 255, C(4)); 171,7 (C(1)). MS: u. a. 376 (3, [M − H₂CO]⁺), 320 (15), 319 (23), 300 (7), 263 (9), 182 (15), 158 (70), 88 (18), 59 (11), 57 (100), 41 (23). Anal. ber. für C₁₈H₃₁FN₂O₇: C 53,19, H 7,69, N 6,89, F 4,67; gef.: C 53,19, H 7,59, N 6,97, F 4,76.

(2S,6R)-2,6-Bis[(tert-butoxy) carbonylamino J-4-fluoro-7-hydroxyhept-4-ensäure (48). Unter Eiskühlung wurden 5,68 g (13,97 mmol) 46, in 58 ml MeOH gelöst, mit einer Lsg. von 0,84 g (21 mmol) NaOH in 58 ml H₂O versetzt und 18 h gerührt (N₂-Atmosphäre). Das Gemisch wurde mit 116 ml 1N KHSO₄-Lsg. angesäuert und 3× mit je 100 ml AcOEt extrahiert. Die org. Phasen wusch man mit 2× je 100 ml H₂O und ges. NaCl-Lsg., trocknete (Na₂SO₄) und dampfte ein: 5,07 g (92%) 48: [α]_D = −3,2 (c = 1, EtOH). IR (KBr): u. a. 3365m, 3340m, 2975m, 2930m, 1733s, 1708s, 1691s, 1657s, 1528s, 1460w, 1410m, 1393m, 1370m, 1343m, 1309m, 1277m, 1253s, 1220m, 1169s, 1060s, 1046m, 962w, 889w, 870m, 781m. ¹H-NMR (250 MHz, DMSO): 1,37 (s, 2 (CH₃)₃C); 2,32-2,68 (m, 2 H-C(3)); 3,17-3,36 (m, 2 H-C(7)); 3,96-4,15, 4,18-4,41 (2m, H-C(2), H-C(6)); 4,67 (dd, J = 38, 9,0, H-C(5)); 4,5-4,9 (m, OH); 6,70 (d, J = 7,5, NH); 7,06 (d, J = 8,5, NH); 12,8 (br. s, COOH). ¹³C-NMR (DMSO): 27,8 (2 (CH₃)₃C); 33,1 (d, J = 28, C(3)); 47,5, 50,4 (C(2), C(6)); 63,2 (C(7)); 77,2, 77,9 (2 Me₃C); 107,4 (d, J ≈ 11, C(5)); 154,5, 155,0 (2 NCO₂); 155,5 (d, J = 255, C(4)); 172,6 (C(1)). MS: u.a. 362 (0,3, [M - H₂CO]⁺), 305 (3), 249 (10), 230 (11), 229 (28), 168 (10), 144 (31), 70 (15), 59 (12), 57 (100), 44 (21), 41 (36). Anal. ber. für C₁₈H₃₁FN₂O₇ (406,45): C 52,03, H 7,45, N 7,14, F 4,84; gef.: C 51,92, H 7,55, N 6,91, F 4,94.

(2R,6S)-2,6-Bisf (tert-butoxy) carbonylamino J-4-fluorohept-3-endisäure (50). Eine Lsg. von 3,09 g (7,87 mmol) 48 in 88 ml Aceton wurde bei 0° mit 6,2 ml Chromschwefelsäure-Lsg. (3,25m CrO₃, 5,29m H₂SO₄ in H₂O) versetzt und 4 h bei 0°, anschliesend 2 h bei RT. gerührt. Zum Gemisch gab man 110 ml AcOEt und 88 ml H₂O, trennte die org. Phase ab, schüttelte sie kräftig mit 150 ml H₂O und 8,8 ml i-PrOH und wusch mit H₂O und ges. NaCl-Lsg. Die H₂O-Phasen wurden mit 2 Portionen AcOEt extrahiert, die vereinigten org. Phasen getrocknet (Na₂SO₄) und eingedampft. Chromatographie (Kieselgel; CH₂Cl₂/MeOH/AcOH 81:16:3) lieferte 3,17 g 50, das gemäss ¹H-NMR noch viel AcOH enthielt: ¹H-NMR (300 MHz, DMSO): 1,36, 1,38 (2s, 2 (CH₃)₃C); 2,15–2,54 (m, 2 H–C(5)); 3,87–3,99 (m, H–C(6)); 4,38–4,65 (m, H–C(2), H–C(3)); 6,25–6,45 (m, 2 NH).

(2R,6S)-2,6-Diamino-4-fluorohept-3-endisäure (42). Unter N₂-Atmosphäre wurden zu einer Lsg. von 2,66 g 50 in 260 ml wasserfreiem CH₂Cl₂ 4,2 g (21 mmol) N,O-Bis(trimethylsilyl)acetamid gegeben und 40 min bei RT. gerührt. Danach fügte man 2,5 g (16 mmol) frisch destilliertes Me₃SiBr zu, rührte bei RT. und verfolgte den Verlauf

der Reaktion mittels DC (i-PrOH/H₂O/Pyridin/AcOH 60:20:15:5; Nihydrin). Nach 24 bzw. 49 h wurde nochmals je 2,5 g Me₃SiBr zugesetzt. Das Gemisch wurde nach 74 h i. HV. eingedampft (Luftausschluss), der Rückstand in 100 ml CH₂Cl₂ aufgenommen und mit 400 ml H₂O hydrolysiert. Die org. Phase wurde abgetrennt und 2× mit je 250 ml H₂O gewaschen, die H₂O-Phasen wurden mit CH₂Cl₂ extrahiert und schonend eingedampft. Ionentausch-Chromatographie (Dowex~50W; H₂O und 1% NH₃ (aq)) des Rückstandes gab 931 mg **42**, welches in 1,5 ml H₂O gelöst wurde. Fällen mit 15 ml EtOH lieferte 690 mg **42** (51% bzgl. **48**), das gemäss 1 H- und 13 C-NMR 5–10% eines Epimeren enthielt: [α]_D = -89 (c = 1, 1N HCl). IR (KBr): u. a. 3700–2000s (br.), 1713m, 1643s, 1601s, 1493s, 1435m, 1420m, 1397s, 1331m, 1322m, 1277m, 1207m, 1165m, 1067m, 980w, 918w, 879m, 870m, 770w, 735w, 675w. 1 H-NMR (250 MHz, D₂O): 2,85–3,20 (m, 2 H–C(5)); 4,11 (dd, d = 6,8, 5,2, H–C(6)); 4,75 (d, d = 10, H–C(2)); 5,29 (dd, d = 34, 10, H–C(3)); Signale des Epimeren: 4,15 (H–C(6)); 4,78 (d, d) = 10, H–C(2)); 5,27 (dd, d) = 33,5, 10, H–C(3)). 13 C-NMR (D₂O): 35,9 (d, d) = 26, C(5)); 52,0 (d, d) = 5, C(6)); 55,1 (C(2)); 106,6 (d, d) = 12, C(3)); 163,4 (d, d) = 264, C(4)); 175,50 (d, d) = 1,5), 176,0 (C(1), C(7)); Signale des Epimeren: 36,4 (d, d) = 26, C(5)); 106,4 (d, d) = 11, C(3)); 163,0 (d, d) = 264, C(4)); 175,55, 176,1 (C(1), C(7)). MS (FAB): 207 ([d) + 1]⁺).

7. Synthese von (2S,6R)-2,6-Diamino-4-fluoro-7-hydroxyhept-4-ensäure (52). Unter Luftausschluss wurden 963 mg (2,45 mmol) 48 bei 0° in 20 ml CF₃COOH gelöst und 5 h bei 0° und 2 h bei RT. gerührt (DC: i-PrOH/H₂O/Pyridin/AcOH 60:20:15:5; Ninhydrin). Ionenaustausch-Chromatographie (Dowex 50W; H₂O und 1% NH₃ (aq)) des Eindampfrückstandes (HV.) gab 397 mg 52, welches gemäss Elementaranalyse 1% H₂O (\rightarrow 83%) enthielt: [α]_D = -6,3 (c = 1, 1n HCl). IR (KBr): u. a. 3325m, 3700–2000m (br.), 1718m, 1582s, 1529s, 1470m, 1430m, 1417s, 1361m, 1343m, 1328s, 1248m, 1212m, 1167m, 1150m, 1089m, 1060m, 1019m, 988m, 963s, 767s, 748s, 703s, 658s. ¹H-NMR (250 MHz, D₂O): 2,51–2,82 (m, 2 H–C(3)); 3,52–3,71 (m, H–C(6), 2 H–C(7)); 4,03–4,16 (m, H–C(2)); 4,87 (dd, J = 36, 9,3, H–C(5)). ¹³C-NMR (D₂O): 37,9 (d, J = 26, C(3)); 49,9 (d, J = 5), 55,4 (C(2), C(6)); 65,4 (C(7)); 107,3 (d, J = 12, C(5)); 162,1 (d, J = 260, C(4)); 180,4 (C(1)). MS (FAB): 193 [(M + 1] $^+$). Anal. ber. für C₇H₁₃FN₂O₃ (192,19, 99%); H₂O (18,02, 1%): C 43,31, H 6,86, N 14,43; gef.: C 43,46, H 6,84, N 14,23.

8. Synthese von (2S,6S)-2,6-Diamino-3-chloroheptandisäure (5). (2R,3S,6S)-2,6-Bis[(tert-butoxy) carbonylamino]-3-hydroxyheptandisäure-dimethylester (59). Zu einer Suspension von 1,00 g (4,85 mmol) (2R,3S,6S)-2,6-Diamino-3-hydroxyheptandisäure (58) [16] [17] [9f] in 20 ml wasserfreiem MeOH tropfte man 2,5 ml (34 mmol) SOCl₂, rührte 20 h und dampfte die Lsg. i. HV. ein (Feuchtigkeitsausschluss). Der Rückstand wurde nochmals in 20 ml MeOH aufgenommen, mit 2,5 ml SOCl₂ versetzt, 15 h gerührt und wie oben eingedampft. Anschliessend wurde in 5 ml H₂O aufgenommen, mit 2,0 g (24 mmol) NaHCO₃ neutralisiert, mit 5 ml Dioxan verdünnt, mit 2,65 g (12 mmol) Di(tert-butyl)-dicarbonat versetzt und 6 h bei RT. gerührt. Verteilen des Gemisches zwischen 3 × 100 ml Et₂O, 2 × 100 ml H₂O und 100 ml ges. NaCl-Lsg. lieferte, nach Eindampfen der getrockneten (Na₂SO₄) org. Phasen, 3,7 g eines farblosen Öls. Chromatographie (Kieselgel; CH₂Cl₂/AcOEt 3:1→2:1) gab 1,50 g (71%) 59. ¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): 1,44, 1,46 (2s, 2 (CH₃)₃C); 1,50–1,69, 1,73–2,03 (2m, 2 H—C(4), 2 H—C(5)); 2,45 (d, J = 6, HO); 3,75, 3,78 (2s, 2 CH₃O); 4,04–4,16 (m, H—C(3)); 4,27–4,40 (m, H—C(2), H—C(6)); 5,15–5,25 (m, NH); 5,30–5,40 (m, NH). ¹³C-NMR (CDCl₃): 28,4 (2 (CH₃)₃C); 289, 9.95 (C(4), C(5)); 52,4, 52,6 (2 CH₃O); 53,1, 57,7 (C(2), C(6)); 71,4 (C(3)); 80,0, 80,2 (2 Me₃C); 155,4, 156,0 (2 NCO₂); 171,7, 172,9 (C(1), C(7)). MS: u.a. 378 (0,1, [M—C₄H₈]⁺), 361 (0,3), 322 (0,3), 305 (1), 291 (1), 273 (2), 261 (6), 190 (14), 158 (32), 133 (39), 128 (90), 57 (100).

(2S,6S)-2,6-Bis[(tert-butoxy) carbonylamino]-3-chloroheptandisäure-dimethylester (60). Unter N₂-Atmosphäre versetzte man 750 mg (1,73 mmol) 59 und 0,68 g (2,59 mmol) Ph₃P gelöst in 10 ml THF in einer Lsg. von 0,35 g (2,59 mmol) *N*-Chlorosuccinimid in 5 ml THF. Dabei fiel sofort ein weisser Festkörper aus. Nach 30 min wurden nochmals 0,45 g Ph₃P und 0,23 g *N*-Chlorosuccinimid zugesetzt, nach weiteren 20 min mit 2 ml EtOH versetzt, 20 min gerührt und eingedampft. Chromatographie (Kieselgel; Hexan/AcOEt 2:1, aufgetragen in CH₂Cl₂) gab 0,63 g (80%) 60: IR (CHCl₃): u. a. 3437w, 3019m, 2980w, 1743s, 1711s, 1500s, 1452w, 1439m, 1394w, 1369s, 1161s. ¹H-NMR (250 MHz, CDCl₃): 1,46 (s, 2 (CH₃)₃C); 1,64-1,82 (m, 1 H), 1,85-2,05 (m, 2 H), 2,07-2,25 (m, 1 H) (2 H-C(4), 2 H-C(5)); 3,76, 3,80 (2s, 2 CH₃O); 4,01-4,16 (m, H-C(3)); 4,25-4,39 (m, H-C(6)); 4,58 (dd, J=8, 32, H-C(2)); 5,12 (d, J=8, NH); 5,48 (d, J=8, NH). ¹³C-NMR (CDCl₃): 28,3 (2 (CH₃)₃C); 30,2, 31,1 (C(4), C(5)); 52,4, 52,6 (2 CH₃O); 53,0, 58,1, 63,0 (C(2), C(3), C(6)); 80,1, 80,6 (2 Me₃C); 154,9, 155,3 (2 NCO₂); 169,1, 172,8 (C(1), C(7)). MS: u. a. 398 (0,2, [M-C₄H₈]⁺), 396 (0,5, [M-C₄H₈]⁺), 361 (1), 342 (1,5, [M-2C₄H₈]⁺), 340 (4, [M-2C₄H₈]⁺), 325 (2), 323 (5), 279 (13), 276 (14), 220 (15), 178 (29), 177 (12), 176 (89), 88 (12), 59 (12), 57 (100), 41 (20).

(2S,6S)-2,6-Diamino-3-chloroheptandisäure-hydrochlorid (5·HCl). Unter Luftausschluss wurden 450,9 mg (0,996 mmol) **60** in 9 ml 5N HCl während 70 h bei 70°C gerührt (DC: i-PrOH/H₂O/Pyridin/AcOH 60:20:15:5; Nihydrin). Das Gemisch wurde eingedampft, der Rückstand in 2 ml EtOH gelöst und mit 1 ml Hexan überschich-

tet. Dabei kristallisierten 222,7 mg 5·HCl, welches gemäss Elementaranalyse und ¹H-NMR 1,3 equiv. HCl, 3% H₂O und 1% EtOH enthielt (\rightarrow 79%). [α]_D = +9,7 (c = 1, 1N HCl). ¹H-NMR (300 MHz, D₂O): 1,96–2,38 (m, 2 H–C(4), 2 H–C(5)); 4,05 (m, H–C(3)); 4,28 (m, H–C(6)); 4,48 (m, H–C(2)). ¹³C-NMR (D₂O): 28,4, 30,5 (C(4), C(5)); 53,2, 59,1, 60,0 (C(2), C(3), C(6)); 169,6, 172,7 (C(1), C(7)). MS (FAB): 225 ([m + 1]⁺). Anal. ber. für C₇H₁₃ClN₂O₄·(HCl)_{1.3} (224,64 + 47,40, 96%); C₂H₆O (46,07, 1%); H₂O (18,02, 3%): C 30,20, H 5,56, N 9,89, Cl 28,77; gef.: C 30,29, H 5,51, N 9,96, Cl 28,88.

REFERENZEN

- [1] a) D.S. Hoare, E. Work, Biochem. J. 1955, 61, 562; b) G.N. Cohen, I. Saint-Girons, 'Biosynthesis of Threonine, Lysine, and Methionine', in 'Escherichia Coli and Salmonella Typhimurium', Ed. F.C. Neidhardt, Am. Soc. Microbiol., Washington, D.C., 1987, Vol. 1, S. 429-444; c) B.J. Miflin, P.J. Lea, Ann. Rev. Plant Physiol. 1977, 28, 299; d) G.A. Rosental, 'Plant Nonprotein Amino and Imino Acids: Biochemical and Toxicological Properties; 'Academic Press, Orlando (Florida), 1982, S. 168-171; e) T.W. Goodwin, E.I. Mercer, in 'Introduction to Plant Biochemistry', Pergamon Press, Oxford-New York-Toronto-Sydney-Paris-Frankfurt, 1983, S. 341-343; f) B. Laber, N. Amrhein, 'In vitro Reconstruction of the Diaminopimelate Pathway', BCPC Monogr. 1989, 42 ('Prospects Amino Acid Biosynth. Inhib. Crop. Prot. Pharm. Chem.'), 81-83; Chem. Abstr. 1989, 111, 228745t.
- [2] a) I. Kawamoto, T. Oka, T. Nara, J. Bacteriol. 1981, 146, 527-534; b) D. Mirelman, 'Biosynthesis and Assembly of Cell Wall Peptidoglycan', in 'Bacterial Outer Membranes', Ed. M. Inouye, John Wiley & Sons, Inc., New York-Chichester-Brisbane-Toronto, 1979, S.115-166.
- [3] a) Y. Kawai, K. Nakahara, T. Gotoh, I. Uchida, H. Tanaka, H. Imanaka, J. Antibiot. 1982, 35, 1293;
 b) H. Takeno, S. Okada, S. Yonishi, K. Hemmi, O. Nakaguchi, Y. Kitaura, M. Hashimoto, Chem. Pharm. Bull. 1984, 32, 2932;
 c) R. M. Schultz, M. G. Altom, J. Immunopharmacol. 1986, 8, 515;
 d) J. E. Talmadge, B. Lenz, M. Schneider, H. Phillips, C. Long, Cancer Immunol. Immunother. 1989, 28, 93.
- [4] B. T. Cookson, A. N. Tyler, W. E. Goldman, Biochemistry 1989, 28, 1744.
- [5] a) C. Agouridas, P. Fauveau, Ch. Damais für Roussel-UCLAF, Eur. Pat. Appl. 0,284,461, 1988; b) für Roussel-UCLAF, Eur. Par. Appl. 0,315,519, 1989 (CA: 1990, 112, 21289x); c) J. Bouchaudon, G. Dutruc-Rosset, D. Farge, C. James, J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1 1989, 695.
- [6] Vgl. J. Jouanneau, P. Stragier, J. Bouvier, J.-C. Patte, M. Yaniv, Eur. J. Biochem. 1985, 146, 173.
- [7] a) D. A. Berges, W. E. DeWolf, Jr., G. L. Dunn, S. F. Grappel, D. J. Newman, J. J. Taggart, Ch. Gilvarg, J. Med. Chem. 1986, 29, 89; b) D. A. Berges, W. E. DeWolf, Jr., G. L. Dunn, D. J. Newman, St. J. Schmidt, J. J. Taggart, Ch. Gilvarg, J. Biol. Chem. 1986, 261, 6110.
- [8] Y. Lin, R. Myhrman, M. L. Schrag, M. H. Gelb, J. Biol. Chem. 1988, 263, 1622.
- [9] a) L. K. P. Lam, L. D. Arnold, Th. H. Kalantar, J. G. Kelland, P. M. Lane-Bell, M. M. Palcic, M. A. Pickard, J. C. Vederas, J. Biol. Chem. 1988, 263, 11814; b) E. H. Bohme, F. Gerhart, W. Higgins, für Merrell Dow Pharmaceuticals Inc., US Pat. 4,730,006, 1988 (CA: 1988, 109, 6981m); c) R. J. Baumann, E. H. Bohme, J. S. Wiseman, M. Vaal, J. S. Nichols, Antimicrob. Agents Chemother. 1988, 32, 1119; d) W. Higgins, Ch. Tardif, C. Richaud, M. A. Krivanek, A. Cardin, Eur. J. Biochem. 1989, 186, 137; e) F. Gerhart, W. Higgins, Ch. Tardif, J.-B. Ducep, J. Med. Chem. 1990, 33, 2157; f) M. H. Gelb, Y. Lin, M. A. Pickard, Y. Song, J. C. Vederas, J. Am. Chem. Soc. 1990, 112, 4932.
- [10] a) C. Agouridas, J.-M. Girodeau, R. Pineau, F. Le Goffic, für *Delalande S. A.*, Fr. Demande FR 2,566,410, 1984 (CA: 1986, 105, 173044g); b) J.-M. Girodeau, C. Agouridas, M. Masson, R. Pineau, F. Le Goffic, J. Med. Chem. 1986, 29, 1023; c) J.G. Kelland, L.D. Arnold, M.M. Palcic, M.A. Pickard, J.C. Vederas, J. Biol. Chem. 1986, 261, 13216.
- [11] I. Van Asche, A. Haemers, M. Hooper, Eur. J. Med. Chem. 1991, 26, 363.
- [12] C. Agouridas, N. Tessot, A. Martel, für Roussel-UCLAF, Eur. Pat. Appl. 0,394,118, 1989 (CA: 1991, 114, 247780d).
- [13] P. LeRoux, D. Blanot, D. Mengin-Lecreulx, J. Van Heijenoort, in Pept. Proc. Eur. Pept. Symp., 20th 1988, Eds. G. Jung und E. Bayer, de Gruyter, Berlin, 1989, S. 348 (CA: 1991, 115, 203082u).
- [14] I. Van Asche, M. Soroka, A. Haemers, M. Hopper, D. Blanot, J. Van Heijenoort, Eur. J. Med. Chem. 1991, 26, 505.
- [15] Vgl. C. Dereppe, G. Bold, O. Ghisalba, E. Ebert, H.-P. Schär, Plant Physiol., im Druck.

- [16] G. Bold, R.O. Duthaler, M. Riediker, Angew. Chem. 1989, 101, 491; ibid. Int. Ed. 1989, 28, 497.
- [17] G. Bold, H. Steiner, L. Moesch, B. Walliser, Helv. Chim. Acta 1990, 73, 405.
- [18] a) R. Wade, S. M. Birnbaum, M. Winitz, R. J. Koegel, J. P. Greenstein, J. Am. Chem. Soc. 1957, 79, 648; b) J. Bouchaudon, D. Farge, C. James, für Rhone-Poulenc Sante, Eur. Pat. Appl. 0.302,799, 1989 (CA: 1989, 111, 23232b).
- [19] R. M. Williams, M.-N. Im, J. Cao, J. Am. Chem. Soc. 1991, 113, 6976.
- [20] a) U. Schöllkopf, 'Enantioselective Synthesis of Nonproteinogenic Amino Acids', in 'Topics in Current Chemistry', Ed. F.C. Boschke, Springer Verlag, Berlin-Heidelberg-New York, 1983, Vol. 109, S. 65-84; b) Tetrahedron 1983, 39, 2085; c) Pure Appl. Chem. 1983, 55, 1799; d) U. Schöllkopf, R. Hinrichs, R. Lonsky, Angew. Chem. 1987, 99, 137; ibid. Int. Ed. 1987, 26, 143.
- [21] C. Schmit, R.O. Duthaler, unveröffentlichte Beobachtungen.
- [22] a) H. Frank, G.J. Nicholson, E. Bayer, Angew. Chem. 1978, 90, 396; ibid. Int. Ed. 1978, 17, 363; b) E. Bayer, Z. Naturforsch., B 1983, 38, 1281.
- [23] T. Weihrauch, D. Leibfritz, Liebigs Ann. Chem. 1985, 1917.
- [24] a) U. Schöllkopf, J. Nozulak, M. Grauert, Synthesis 1985, 55; b) T. Beulshausen, U. Groth, U. Schöllkopf, Liebigs Ann. Chem. 1991, 1207.
- [25] L. Somekh, A. Shanzer, J. Org. Chem. 1983, 48, 907.
- [26] a) U. Schöllkopf, U. Groth, Angew. Chem. 1981, 93, 1022; ibid. Int. Ed. 1981, 20, 977; b) U. Groth,
 U. Schöllkopf, Y.-Ch. Chiang, Synthesis 1982, 864; c) U. Schöllkopf, J. Nozulak, U. Groth, Tetrahedron
 1984, 40, 1409–1417; d) U. Schöllkopf, J. Schröder, Liebigs Ann. Chem. 1988, 87; e) U. Schöllkopf,
 B. Hupfeld, St. Küper, E. Egert, M. Dyrbusch, Angew. Chem. 1988, 100, 438; ibid. Int. Ed. 1988, 27, 433.
- [27] a) L. Havlíček, J. Hanuš, Collect. Czech. Chem. Commun. 1991, 56, 1365; b) vgl. Ref. in [30].
- [28] a) P. L. Beaulieu, J.-S. Duceppe, C. Johnson, J. Org. Chem. 1991, 56, 4196; b) H. Allgeier, C. Angst, G. Bold,
 R. Duthaler, R. Heckendorn, A. Togni, für Ciba-Geigy AG, Eur. Pat. Appl. 302,826, 1989 (CA: 1990, 112, 139560g); c) N.A. Sasaki, Ch. Hashimoto, R. Pauly, Tetrahedron Lett. 1989, 30, 1943; d) M.P. Sibi,
 P. A. Renhowe, ibid. 1990, 31, 7407.
- [29] L. Havlíček, J. Hanuš, Radioisotopy (Prag) 1988, 29, 157.
- [30] R. Duthaler, Angew. Chem. 1991, 103, 729; ibid. Int. Ed. 1991, 30, 705.
- [31] a) P. Garner, Tetrahedron Lett. 1984, 25, 5855; b) P. Garner, J. M. Park, J. Org. Chem. 1987, 52, 2361.
- [32] J.-A. Fehrentz, B. Castro, Synthesis 1983, 676.
- [33] a) P. Herold, Helv. Chim. Acta 1988, 71, 354; b) P. Garner, J. M. Park, J. Org. Chem. 1988, 53, 2979;
 c) T. Ibuka, H. Habashita, A. Otaka, N. Fujii, Y. Oguchi, T. Uyehara, Y. Yamamoto, J. Org. Chem. 1991, 56, 4370.
- [34] a) T. Ishihara, M. Kuroboshi, *Chem. Lett.* 1987, 1145; b) Th. Allmendinger, *Tetrahedron* 1991, 47, 4905, und darin zitierte Arbeiten.
- [35] E. Kaiser, Sr., J.P. Tam, T.M. Kubiak, R.B. Merrifield, Tetrahedron Lett. 1988, 29, 303.
- [36] a) B. H. Lee, M. J. Miller, Tetrahedron Lett. 1984, 25, 927; b) J. M. Scholz, P. A. Bartlett, Synythesis 1989, 542; c) T. Kolasa, M. J. Miller, J. Org. Chem. 1990, 55, 1711.
- [37] M. T. Reetz, R. Urz, T. Schuster, Synthesis 1983, 540.