Lactone, 24. Mitt.¹⁾:

" γ -Lactonisierte" Neuroleptika - Synthese, Stereochemie und Affinität am D_2 -Rezeptor

Jochen Lehmann^{a)*}, Gert Schulze^{b)} und Anja Radwansky^{a)}

- a) Pharmazeutisches Institut der Universität Bonn, An der Immenburg 4, D-5300 Bonn 1
- b) Institut für Neuropsychopharmakologie der Freien Universität Berlin, Ulmenallee 30, D-1000 Berlin 19

Eingegangen am 27. April 1992

"γ-Lactonisierte" Neuroleptika vom Diphenylbutylpiperidin-Typ (3a,b,d,4a-d) erhält man durch Addition der Piperidine 15a-d an die Methylenlactone 8,14a. 8 ist ringsynthetisch oder - wie auch 14 - aus dem entspr. α-Carboxylacton zugänglich. Aus den ¹H- und ¹³C-NMR-Daten ergibt sich eine equatoriale Stellung der Aminomethylgruppe in allen Derivaten von 3 und 4. In 4a-d wird eine bisequatorial-*trans*-ständige Anordnung der Substituenten am Lactonring bevorzugt. Am D₂-Rezeptor des Rattenhirns wurde die ³H-Spiroperidol-Verdrängung durch 3,4 und die "γ-lactonisierten" Butyrophenon-Neuroleptika 1,2a-c untersucht. Einige Verbindungen zeigen mittlere bis hohe (3b) Affinität.

Lactones, XXIV: " γ -Lactonized" Neuroleptics - Synthesis, Stereochemistry and Affinity at the D_2 Receptor

Addition of piperidines **15a-d** to methylene lactones **8,14a** gives the " γ -lactonized" diphenylbutylpiperidine-type neuroleptics **3a,b,d,4a-d. 8** can be produced by cyclization or - as well as **14** - from the corresponding α -carboxylactone. 1H - and ^{13}C -nmr data give evidence for the equatorial position of the aminomethyl group in all derivatives of **3** and **4** and bisequatorial-*trans*-configuration in **4a-d**. 3H -spiroperidole displacement at the D_2 receptor in rat brain by **3,4** and the " γ -lactonized" butyrophenone neuroleptics **1,2a-c** was investigated. Some compounds show moderate up to high (**3b**) activity.

Nach "γ-lactonisierten" Neuroleptika vom Butyrophenon-Typ (1,2)¹⁾ wollten wir auch Analoga vom Diphenylbutylpiperidin-Typ (3,4) synthetisieren und dann die Affinität aller Strukturtypen 1-4 vergleichend am D₂-Rezeptor untersuchen. 3,4 enthalten die Strukturen von Neuroleptika wie Fluspirilen und Pimozid und darin eingebettet einen Butyrolactonring, der dem Gesamtmolekül pharmakodynamische und pharmakokinetische Besonderheiten verleihen dürfte.

Synthesen

Obwohl z.B. 3a auch aus 6 durch Umsetzung mit 4-Methylpiperidin und Formaldehyd unter Decarboxylierung zugänglich ist, wählten wir zur Synthese von 3a,b,d und 4a-d generell die Methode, die schon bei der Darstellung von 1,2 anderen überlegen war¹⁾, nämlich die Addition der Amine an entsprechende α-Methylenlactone (15a-d an 8,14a). Zu 8 gelangten wir durch Carboxylierung des Lactons 5 und Umformung von 6 durch Mannich-Reaktion, Decarboxylierung und Amineliminierung. Alternativ erhielten wir 8 durch Umsetzung von 7 mit Brommethylacrylester und Zink.

Um 14 zu erhalten, synthetisierten wir zunächst durch Stobbe-Kondensation die Halbester 9 und reduzierten selektiv die Esterfunktion. Mit Natrium-(diethyldihydroaluminat) wurden hierbei bessere Ausb. erzielt als mit Lithiumborhydrid. Bei der Lactonisierung durch wäßrige Säure entstehen primär 10a,b, die aber einer H⁺-katalysierten Dop-

pelbindungsverschiebung zu 11a,b unterliegen. So beträgt nach 2 h bei pH1 das Verhältnis 10a zu 11a 9:1, nach 7 h 4:6 und nach 18 h 1:9. Ein möglichst geringer Anteil an 11 ist wünschenswert, da bei der nachfolgenden Hydrierung zu 12 ein erheblicher Reaktivitätsunterschied zugunsten von 10 besteht. Die Überführung von 12 in 14 erfolgte wie die von 5 in 8.

Alternative Wege zur Darstellung von **10a** führten nicht zum Ziel. So gaben Versuche, die exocyclische Carbonylgruppe in β-(4-Fluorbenzoyl)-γ-butyrolacton selektiv mit 4-Fluorphenylmagnesiumbromid oder 4-Fluorphenyllithium in Ether, Ether/Dioxan oder Dioxan umzusetzen und danach durch Dehydratisierung **10a** zu erhalten, schlecht trennbare Gemische. Ebensowenig gelang die Addition von 4,4'-Difluordiphenylmethan an Crotonlacton unter Tetrabutylammoniumfluorid-Katalyse in Anlehnung an Arbeiten von *Tetenbaum*²⁾ und *Hashimoto*³⁾. Crotonlacton polymerisierte dabei und das Methan-Derivat wurde zurückerhalten, genauso wie bei dem Versuch, es in Gegenwart von Butyllithium mit Tetronsäure zu kondensieren.

Stereochemie

In den Lactonen 3 und 6 ist der α-ständige Substituent equatorial-ständig. Einheitliche Signalsätze in den NMR-Spektren bestätigen zunächst, daß nur eine Species vorliegt. Für 16 fanden wir im Kristall schon früher die equatoriale Struktur⁴⁾. Die ¹H-NMR-spektroskopische Strukturanalyse in Lösung gelingt am besten bei 6. Das α-ständige H - leicht identifizierbar durch D_2O -Austausch - koppelt mit den β -H mit J=8.9 (cis) und J=10.7 Hz (trans), was sehr gut den Torsionswinkeln von 35° und 158° entspricht, die

MMC = Methoxymagnesiummethylcarbonat

Schema 2

nach Minimisierung der equatorialen Struktur im Computer (Alchemy, PC-Model) gefunden wurden. Die axiale Verbindung beinhaltet demnach einen Torsionswinkel von ca. 92°; die entspr. kleine Kopplung (0-1 Hz) wird nicht beobachtet.

Von den denkbaren 4 Stereoisomeren der 3,4-disubstituierten Lactone 4 und 13 liegt laut ¹H- und ¹³C-Spektren - im

Gegensatz zur Reihe 2 - jeweils ebenfalls nur eine Species vor, und zwar die *trans*-bisequatoriale Verbindung. Die bei **13a** gefundenen Kopplungen $H^3ax/H^4ax = 8.5$ Hz, $H^4ax/H^5eq = 7.1$ Hz und $H^4ax/H^5ax = 8.3$ Hz stehen im Einklang mit den durch Minimisierung gefundenen Torsionswinkeln von 154°; 32° und 155°. In der bisaxialen *trans*- und der 4-ax/3-eq-cis-Variante von **13** müßten zwei

a.R.F; b.R.H;

A: $Na(AlEt_2H_2)$, H^{\oplus} , B: H^{\oplus} , C: H_2 , Pd/C,

D. Methoxymagnesiummethylcarbonat, E: $HN(C_2H_5)_2$, CH_2O ,

 $- CO_2, -NH(C_2H_5)_2$

$$R^{1}$$
 R^{2}
8, 14a (15a-d) 3a,b,d,4a-d

Schema 3

bzw. eine Kopplung zwischen 0 und 2 Hz auftreten, bei der ebenso unwahrscheinlichen *cis*-Verbindung mit axialer Carboxylgruppe eine Kopplung > 10 Hz (berechneter Torsionswinkel: 163°).

Die diaxiale Kopplung von H³ und H⁴ hatte bei den *trans*-bisequatorialen Strukturen 2 noch einen Wert von > 10 Hz¹). Rechnerische Minimisierung bestätigt, daß hier aber auch der Torsionswinkel mit 160° entsprechend größer war.

Pharmakologie, Struktur-Wirkungsbeziehungen

Mit den Zielverbindungen 1-4 wurden Bindungsstudien am Dopamin D₂-Rezeptor durchgeführt.

Eine Membranquelle aus dem *corpus striatum* des Rattenhirns diente als Quelle für Dopamin- D_2 -Rezeptoren. Als Ligand wurde 3 H-markiertes Spiroperidol verwendet. Die konzentrationsabhängige Gesamtbindung wurde im Bereich von 0.1 bis $10 \times K_D$ gemessen.

Die dabei miterfaßte unspezifische nicht-sättigbare Bindung des Liganden wurde bestimmt durch parallele Inkubationsansätze, welche die 10^3 fache Konzentration von nichtmarkiertem Haloperidol zur Sättigung der D_2 -Rezeptoren und von nicht-markiertem Ketanserin zur Sättigung der 5-HT $_2$ -Rezeptoren enthielt. Die spezifische Rezeptorbindung ergab sich als Differenz von Gesamt- und unspezifischer Bindung.

Bei einer 3 H-Spiroperidol-Konzentration von etwa K_D wurden die Testsubstanzen im Konzentrationsbereich von 5 x 10^{-6} bis 1 x 10^{-9} mol/l den Ansätzen zugesetzt und die Verminderungen der spezifischen Bindung bestimmt. Die Affinität der Testsubstanzen wurde mit der Inhibitionskonstante K_i quantifiziert (s. auch Exp. Teil).

Tab. 1: Affinität am D_2 -Rezeptor - K_i -Werte der 3H -Spiroperidol-Verdrängung in 10^{-9} mol/l.

Verb.	1	2	3	4
a	>1000*	313	1100	>1000*
b	536	188	17	>1000*
c	98	104	**	>1000*
d	**	**	2200	966

^{*)} Exakter Wert nicht bestimmt. **) Nicht untersucht.

Tab. 1 zeigt, daß der zusätzliche Lactonring die Pharmakodynamik der neuroleptischen Grundstruktur stark selektiviert. Bei gleicher Aminkomponente und variierter Stellung am Lactonring (Reihe 1-4b) findet man sehr hohe bis sehr geringe Affinität, ebenso im umgekehrten Fall (Reihe 3a,b,d). Bemerkenswert ist die hohe Affinität von 3b, des "lactonisierten" Pimocids. 3b ist nur geringfügig weniger affin als Pimocid selbst, aber affiner als z.B. das chlorierte Pimocid-Analogon Clopimozid oder andere Neuroleptika⁵).

Die Vorstellung, durch konformativ beweglichere Anordnung der aromatischen Ringe die Anpassung und damit die Affinität am Rezeptor steigern zu können, erfüllt sich vielleicht bei Reihe 2 im Vergleich zu 1, nicht jedoch bei Reihe 4.

Daß bei den "lactonisierten" Diphenylalkylaminen das 3,4- ungünstiger als das 3,5-Substitutionsmuster ist, gilt offenbar auch für den H_1 -Rezeptor. Addition von Piperidin an **14b** (Synthese s. Schema 3) gibt **17**, dessen Affinität am H_1 -Rezeptor deutlich geringer als die der schon früher untersuchten Verbindung **16** ist. Darüberhinaus ist **17** mit $pA_2 = 4.91$ ein ebenfalls recht schwacher M_3 -Antagonist.

 1 H-Antagonist, pA₂ = 6.66

 1 H-Antagonist, pA₂ = 4.91

Schema 4

Wir danken Herrn Prof. Dr. Dr. W. Schunack und Frau M. Ewald-Feldt, Institut für Pharmazie der Freien Universität Berlin, für die Prüfung der Affinität am H_1 - und M_3 -Rezeptor.

Experimenteller Teil

Allgem. Angaben, Geräte, $s.^{(1)}$. Weitere Angaben, insbesondere spektroskopische Daten, $s.^{(6)}$.- J-Werte in Hz.

Allgemeine Vorschriften zur Darstellung der Lactongemische 10/11.

a) Zu 0.032 mol $9^{7.8)}$ in 500 m absol. Ether gibt man bei 0°C unter N_2 28.4 ml (0.064 mol) einer handelsüblichen 25%igen Lösung von Natrium-(diethyldihydroaluminat) in Toluol. Nach 2 h Rühren bei -5 - 0°C wird mit 20 ml Ethanol/Ether 1:1 versetzt, i. Vak. eingedampft, mit 300 ml 2N-HCl aufgenommen, nach 2 h erschöpfend mit Dichlormethan extrahiert, über Na_2SO_4 getrocknet, wieder eingedampft und umkristallisiert.

b) Zu 4.4 g (0.2 mol) LiBH₄ in 100 ml absol. Ether tropft man unter N_2 und Rühren 0.1 mol 9 in 400 ml Ether/THF 3:1, erhitzt 2 h zum Sieden, versetzt nach Erkalten vorsichtig mit 15 ml Ethanol und dampft i. Vak. zur Trockne ein. Lactonisierung mit HCl und Aufarbeitung wie unter a).

4-(Bis-(4-fluorphenyl)methylen)-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (10a) + ca. 10% 4-(Bis-(4-fluorphenyl)methyl-2(5H)-furanon (11a)

Nach *a*) aus Diisopropylether farblose Kristalle, Ausb. 10.6 g (37%), Schmp. 130°C.- C₁₇H₁₂F₂O₂ (287.1) Ber. C 71.1 H 4.21 F 13.2 Gef. 71.1

H 4.31 F 12.9.- IR (KBr): 1775 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆) von **10a**: δ (ppm) = 7.15-7.35 (m, 8H, arom.), 4.92 (s, 2H, 5-H), 3.44 (s, 2H, 3-H).- **11a**: δ (ppm) = 7.19-7.45 (m, 8H, arom.), 5.68 (s, br., 1H, =CH), 5.40 (s, br., 1H, CH), 4.83 (s, br., 2H, CH₂).- Nach b) 6.6 g (23%) identisches Produktgemisch.

4-Diphenylmethylen-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (10b) + ca. 10% 4-Diphenylmethyl-2(5H)-furanon (11b)

Nach *a*) aus Diisopropylether farblose Kristalle, Ausb. 13.0 g (52%), Schmp. 153°C.- $C_{17}H_{14}O_2$ (250.3) Ber. C 81.6 H 5.64 Gef. C 81.2 H 5.68.- IR (KBr): 1775 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆) von **10b**: δ (ppm) = 7.10-7.40 (m, 10 H, arom.), 4.92 (s, 2H, 5-H), 3.58 (s, 2H, 3-H).- **11b**: δ (ppm) = 7.10-7.40 (m, 10 H, arom.), 5.67 (s, br., 1H, =CH), 5.34 (s, br., 1H, CH), 4.83 (s, br., 2H, CH₂).

Nach b) 6.3 g (25%) identisches Produktgemisch.

Hydrierung der Gemische 10/11

Zu 0.045 mol des Gemisches **10/11** in 500 ml Eisessig gibt man 1 g 10proz. Pd/C und hydriert bei 50°C bis zur Beendigung der Wasserstoffaufnahme unter 2 atm. Druck. Die Hydrierzeit steigt mit dem Gehalt an **11** und kann bis zu 24 h betragen. Man filtriert, entfernt das Lösungsmittel i. Vak. und kristallisiert aus Diisopropylether um.

4-(Bis-(4-fluorphenyl)methyl)-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (12a)

11.0 g (85%) farblose Kristalle, Schmp. 95°C.- $C_{17}H_{14}F_2O_2$ (288.3) Ber. C 70.8 H 4.89 F 13.2 Gef. C 70.9 H 4.99 F 12.3.- IR (KBr): 1780 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 7.10-7.45 (m, 8H, arom.), 4.17 (dd, 1H, J = 7.62/8.60; 5-H), 4.07 (d, 1H, J = 11.71, Ph₂CH), 3.86 (dd, 1H, J = 7.62/8.67; 5-H), 3.63 (mc, 1H, 4-H), 2.45 (dd, 1H, J = 17.31/8.31, 3-H), 2.12 (dd, 1H, J = 17.31/8.43, 3-H).

4-Diphenylmethyl-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (12b)

10.8 g (95%) farblose Kristalle, Schmp. 131-132°C.- $C_{17}H_{16}O_2$ (252.3).- IR (KBr): 1780 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 7.15-7.40 (m, 10 H, arom.), 4.26 (dd, 1H, J = 9.40/7.20; 5-H), 3.97 (dd, 1H, J = 9.40/7.20; 5-H), 3.81 (d, 1H, J = 11.6, Ph₂CH), 3.44 (mc, 1H, 4-H), 2.56 (dd, 1H, J = 17.60/8.28; 3-H), 2.26 (dd, 1H, J = 17.60/8.20; 3-H).

Carboxylierung der Lactone 5,12a,b

0.031~mol Lacton werden mit 45 ml handelsüblichen MMC (Schema 3) (2 molar in DMF) versetzt und unter N_2 6 h auf 140°C erhitzt. Nach Erkalten versetzt man mit 100 ml 6-10°C kalter 6N-HCl und 100 ml Ether, rührt 1 h bei Raumtemp., trennt die Etherphase ab, extrahiert noch mit 3 x 100 ml Ether, wäscht die vereinigten Etherphasen mit 4 x 100 ml Wasser, trocknet über MgSO₄, dampft i. Vak. ein und kristallisiert aus absol. Ether um.

5,5-Bis-(4-fluorphenyl)-2-oxo-4,5-dihydro-3H-furan-3-carbonsäure (6)

Aus **5**¹¹⁾ 4.4 g (45%) farblose Kristalle, Schmp. 165-166°C.- $C_{17}H_{12}F_2O_4$ (318.3) Ber. C 64.2 H 3.80 F 11.9 Gef. C 64.2 H 3.75 F 11.8.- IR (KBr): 3060-3000; 1785; 1730 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 13.17 (s, 1H, COOH), 7.21-7.52 (m, 8H, arom.), 3.76 (dd, 1H, J = 10.7/8.9; 3-H), 3.49 (dd, 1H, J = 12.8/8.9; 4-H), 3.09 (dd, 1H, J = 12.8/10.7; 4-H).

4-(Bis-(4-fluorphenyl)methyl)-2-oxo-4,5-dihydro-3H-furan-3-carbonsäure

4.6 g (45%) farblose Kristalle, Schmp. 57°C.- $C_{18}H_{14}F_{2}O_{4}$ (332.3).- IR (KBr). 3010; 1785; 1740 cm⁻¹.- 1 H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 7.07-

7.52 (m, 8H, arom.), 4.33 (dd, 1H, J = 7.1/7.1; 5-H), 4.19 (d, 1H, J = 11.3, Ph₂CH), 3.91 (mc, 1H, 4-H), 3.84 (dd, 1H, J = 7.1/8.3; 5-H), 3.50 (d, D₂O-Austausch, 1H, J = 8.5; 3-H).

4-Diphenylmethyl-2-oxo-4,5-dihydro-3H-furan-3-carbonsäure (13b)

5.1 g (55%) farblose Kristalle, Schmp. 149-150°C.- $C_{18}H_{16}O_4$ (296.3) Ber. C 73.0 H 5.44 Gef. C 72.6 H 5.47.- IR (KBr): 3000; 1780; 1745 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 12.7 (s, 1H, COOH), 7.10-7.50 (m, 10 H, arom.), 4.32 (dd, 1H, J = 8.30/7.10; 5-H), 4.12 (d, 1H, J = 11.3, Ph₂CH), 3.98 (mc, 1H, 4-H), 3.86 (dd, 1H, J = 8.30/7.70; 5-H), 3.45 (d, 1H, J = 7.10; 3-H).

α-Methylenlactone 8,14a,b

Zu 0.0093 mol Carboxylacton **6,13** gibt man unter Rühren 10 ml einer Vorratslösung aus 1.1 g NaOAc, 40 ml HOAc, 29 ml 30proz. Formalinlösung und 10 ml Diethylamin. Man beläßt 5 min bei Raumtemp., erhitzt 10 min bei 100°C Badtemp., versetzt mit 50 ml Wasser und extrahiert erschöpfend mit Ether. Nach Waschen mit gesättigter NaHCO₃-Lösung, N-HCl und Wasser wird die Etherphase über Na₂SO₄ getrocknet, i. Vak. eingedampft und der Rückstand umkristallisiert.

4-Diphenylmethyl-3-methylen-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (14b)

Aus Diisopropylether 1.3 g (53%) farblose Kristalle, Schmp. 98°C.- $C_{18}H_{16}O_2$ Ber. C 81.8 H 6.10 Gef. C 81.0 H 6.23 (hygroskopisch).- IR (KBr): 1775 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 7.20-7.45 (m, 10 H, arom.), 5.89 (d, 1H, J = 2.3; =CH), 4.67 (d, 1H, J = 2.3; =CH), 4.2-4.4 (m, 2H, 5-H, 4-H), 4.08 (d, 1H, J = 11.3, Ph₂CH), 3.84 (dd, 1H, J = 9.2/4.8; 5-H).

4-(Bis-(4-fluorphenyl)methyl)-3-methylen-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (14a)

Aus Diisopropylether 2.2 g (77%) farblose Kristalle, Schmp. 98-99°C.- $C_{18}H_{14}F_{2}O_{2}$ (300.3) Ber. C 72.0 H 4.70 Gef. C 72.0 H 4.77.- IR (KBr): 1775 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 7.1-7.5 (m, 8H, arom.), 5.91 (d, 1H, J = 1.6; =CH), 4.70 (d, 1H, J = 1.6; =CH), 4.32 (dd, 1H, J = 8.4/7.6; 5-H), 4.2-4.3 (mc, 1H, 4-H), 4.17 (d, 1H, J = 11.4, Ph₂CH), 3.85 (dd, 1H, J = 8.4/5.4; 5-H).

5,5-Bis-(4-fluorphenyl)-3-methylen-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (8)

Aus absol. Ether 3.3 g (45%) farblose Kristalle, Schmp. 70-73°C.- $C_{17}H_{12}F_{2}O_{2}$ (286.3) Ber. C 71.3 H 4.22 F 13.3 Gef. C 71.1 H 4.27 F 13.3.-IR (KBr): 1775; 1680 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 7.2-7.5 (m, 8H, arom.), 6.11 (s, br., 1H, =CH), 5.81 (s, br., =CH), 3.74 (s, br., 2H, CH₂).

8 ist alternativ wie folgt zugänglich: Unter N_2 gibt man zu 5.5 g (0.025 mol) 4,4'-Difluorbenzophenon in 100 ml absol. THF bei 50°C 3.5 g (0.05 mol) Zinkblech (5 x 5 mm Stücke, die 10 min mit 2N-HCl behandelt und dann nacheinander mit 3 x Wasser, 2 x Aceton, 1 x Ether gewaschen, bei 125°C getrocknet und dann sofort eingesetzt wurden). Dazu tropft man unter Rühren bei 40-50°C 7.2 g (0.037 mol) α -Brommethylacrylsäureethylester, erhitzt 2 h zum Sieden, filtriert nach Erkalten von den Zinkresten ab, hydrolysiert das Filtrat mit 20 g Eis und 200 ml 2N-HCl und extrahiert erschöpfend mit Ether. Nach Trocknen über MgSO₄ wird i. Vak. eingedampft und aus absol. Ether umkristallisiert. Ausb. 4.2 g (58%), Schmp. 70-73°C.

α-Aminomethyllactone 3,4

Zu 0.1 mol α -Methylenlacton **8,14a** in 50 ml Ether/Ethanol 1:1 gibt man 0.1 mol der freien Base **15** und 5 ml Eisessig. Nach 2 d bei Raumtemp. wird i. Vak. eingedampft, mit 2N-NH₃ auf pH 8-9 gebracht, mit CH₂Cl₂

erschöpfend extrahiert, über ${\rm Na_2SO_4}$ getrocknet und wiederum i. Vak. eingedampft. Der Rückstand wird umkristallisiert oder durch Lösen in Toluol und Einleiten von HCl-Gas in das Hydrochlorid überführt.

5,5-Bis-(4-fluorphenyl)-3-(4-methylpiperidinomethyl)-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (**3a**)

Aus **8** und **15a** 1.0 g (52%) farblose Kristalle, Schmp. 94°C (Diisopropylether).- $C_{23}H_{25}F_2NO_2$ (385.5) Ber. C 71.7 H 6.54 N 3.6 F 9.9 Gef. C 71.5 H 6.42 N 3.6 F 9.9.- IR (KBr): 2910-2930; 1780 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 7.2-7.6 (m, 8H, arom.), 3.33 (dd, 1H, J = 12.0/7.1; 4-H), 2.4-2.9 (m, überl., 4H, 3-H, 4-H, CH₂), 1.1-2.9 (m, 9H, Piperidin), 0.86 (d, 3H, J = 5.9, CH₃).

Alternativ erhielten wir 3a aus 13a, Formaldehyd und 15a analog¹⁾ (Ausb. 48%).

5,5-Bis-(4-fluorphenyl)-3-((4-(2-oxo-1-benzimidazolinyl)-piperidinomethyl))-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (3b)

Aus **8** und **15b** 4.3 g (80%) farblose Kristalle, Schmp. 196-199°C (Diisopropylether).- $C_{29}H_{27}F_2N_3O_3$ (503.6) Ber. C 69.2 H 5.40 N 8.3 F 7.6 Gef. C 69.1 H 5.33 N 8.3 F 7.4.- IR (KBr): 1775; 1690 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 10.84 (s, 1H, NH), 7.2-7.6 (m, 8H, arom.), 7.0-7.3 (m, 4H, arom.), 4.13 (m, 1H, N-CH), 3.42 (dd, 1H, J = 12.5/7.1; 4-H), 2.8-3.0 (m, überl., 3H, 4-H, N-CH₂), 1.6-2.8 (m, überl., 9H, 4-H, Piperidin).

5,5-Bis-(4-fluorphenyl)-3-(4-oxo-1-phenyl-1,3,8-triazaspiro(4,5)dec-8-yl-methyl)-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (3d)

Aus 2.9 g (0.01 mol) 8 und 2.3 g (0.01 mol) 1-Phenyl-1,3,8-triaza-spiro(4,5)decan-4-on (15d) 3.6 g (70%) farblose Kristalle, Schmp. 198-200°C.- $C_{30}H_{29}F_2N_3O_3$ (517.6) Ber. C 69.6 H 5.65 N 8.1 F 7.3 Gef. C 69.6 H 5.67 N 8.1 F 7.0.- IR (KBr): 1775; 1710 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 8.63 (s, 1H, NH), 7.2-7.6 (m, 8H, arom.), 6.76-7.19 (m, 5H, arom.), 4.56 (s, 2H, NCH₂N), 3.38 (dd, 1H, J = 12.5/7.1; 4-H), 2.55-2.90 (m, überl., 4H, 3-H, 4-H, CH₂N), 1.56-2.90 (m, 8H, Piperidin).

4-Bis-(4-fluorphenyl)methyl-3-(4-methylpiperidinomethyl)-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (4a)

Aus 3.0 g (0.01 mol) 14a und 1.0 g (0.01 mol) 4-Methylpiperidin 2.1 g (53%) farblose Kristalle, Schmp. $108-110^{\circ}\text{C.-}$ C₂₄H₂₇F₂NO₂ (399.5) Ber. C 72.2 H 6.81 N 3.5 Gef. C 71.9 H 6.72 N 3.4.- IR (KBr): 2790-2910 (CH), 1770 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 7.45-7.10 (m, 8H, arom.), 4.34 (dd, 1H, J = 8.9/7.1; 5-H), 4.08 (d, 1H, J = 11.5, Ph₂CH), 3.75 (dd, 1H, J = 8.9/5.3; 5-H), 3.47 (m, 1H, 4-H), 2.35-2.60 (m, 1H, 3-H), 1.8-2.2 (m, 2H, NCH₂), 1.0-2.6 (m, 9H, Piperidin), 0.88 (d, 3H, J = 5.9, CH₃).

4-Bis-(4-fluorphenyl)methyl-3-(4-(2-oxo-1-benzimidazolinyl)-piperidinomethyl))-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (4b)

Aus 3.0 g (0.01 mol) **14a** und 2.2 g (0.01 mol) **15b** 3.0 g (57%) farblose Kristalle, Schmp. 127°C (Diisopropylether/Aceton).- $C_{30}H_{29}F_2N_3O_3$ (517.6) Ber. C 69.6 H 5.65 N 8.1 Gef. C 70.3 H 5.92 N 7.9.- IR (KBr): 1775; 1690 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 10.82 (s, 1H, NH), 6.95-7.25 (m, 12 H, arom.), 4.41 (dd, 1H, J = 8.8/7.1; 5-H), 4.15 (d, 1H, J = 11.8, Ph₂CH), 4.05 (mc, 1H, NCH), 3.81 (dd, 1H, J = 8.8/5.4; 5-H), 3.58 (mc, 1H, 4-H), 2.50-2.95 (m, 1H, 3-H), 2.05-2.50 (m, 2H, NCH₂), 1.40-2.95 (m, überl., 8H, Piperidin).

4-Bis-(4-fluorphenyl)methyl-3-(4-(4-chlorphenyl)-4-hydroxy-piperidinomethyl))-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (**4c**)

Aus 3.0 g (0.01 mol) 14a und 2.1 g (0.01 mol) 15c 2.2 g (44%) farblose Kristalle, Schmp. 176-178°C.- $C_{29}H_{28}ClF_2NO_3$ (512.0) Ber. C 68.0 H 5.51

N 2.7 F 7.4 Cl 6.9 Gef. C 67.2 H 5.69 N 3.0 F 7.4 Cl 7.1.- IR (KBr): 3560; 1770 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 7.1-7.5 (m, 12 H, arom.), 4.86 (s, 1H, OH), 4.36 (dd, 1H, J = 8.9/7.1; 5-H), 4.11 (s, 1H, J = 11.3, Ph₂CH), 3.78 (dd, 1H, J = 8.9/6.0; 5-H), 3.57 (m, 1H, 4-H), 1.4-2.6 (m, überl., 11 H, 3-H, Piperidinomethyl).

4-Bis-(4-fluorphenyl)methyl-3-(4-oxo-1-phenyl-1,3,8-triazaspiro(4,5)dec-8-yl-methyl)-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (4d)

Aus 3.0 g (0.01 mol) **14a** und 2.3 g (0.01 mol) **15d** 3.2 g (60%) farblose Kristalle, Schmp. 105° (Z). Die Substanz wurde aus Diisopropylether/Aceton umkristallisiert und enthält laut $^1\text{H-NMR-Spektrum}$ und Elementaranalyse 1 Mol durch Trocknen i. Vak. nicht zu entfernenden Diisopropylether im Kristall.- $C_{31}H_{31}F_2N_3O_3+C_6H_{14}O$ (633.8) Ber. C 70.1 H 7.16 N 6.6 Gef. C 70.1 H 7.45 N 6.6.- IR (KBr): 1775; 1715 cm $^{-1}$ - $^1\text{H-NMR}$ (DMSOD6): δ (ppm) = 8.60 (s, 1H, NH), 6.8-7.5 (m, überl., 13 H, arom.), 4.56 (s, 2H, NCH2N), 4.40 (dd, 1H, J = 8.9/7.1; 5-H), 4.15 (d, 1H, J = 9.5, Ph₂CH), 3.81 (dd, 1H, J = 8.9/6.5; 5-H), 3.60 (m, 1H, 4-H), 1.3-2.8 (m, überl., 11 H, 3-H, Piperidinomethyl).

4-Diphenylmethyl-3-piperidinomethyl-4,5-dihydro-2(3H)-furanon (17)

Aus 2.6 g (0.01 mol) **14b** und 0.9 g (0.01 mol) Piperidin 1.6 g (45%) farblose Kristalle, Schmp. 90°C.- $C_{23}H_{27}NO_2$ (349.6) Ber. C 79.0 H 7.79 N 4.01 Gef. C 78.6 H 7.74 N 4.21.- IR (KBr): 1770 cm⁻¹.- ¹H-NMR (DMSO-D₆): δ (ppm) = 7.1-7.5 (m, 10 H, arom.), 4.35 (dd, 1H, J = 9.1/7.2; 5-H), 4.01 (d, 1H, J = 11.8, Ph₂CH), 3.79 (dd, 1H, J = 9.1/5.2; 5-H), 3.54 (m, 1H, 4-H), 1.8-2.5 (m, überl., 7H, 3-H, N(CH₂)₃), 1.3-1.5 (m, überl., 6H, C-(CH₂)₃-C).

Präparation von Zellmembranen

Weibliche Wistar Ratten (250 g) werden durch Dekapitieren getötet und die Gehirne so schnell wie möglich entnommen. Auf einer eisgekühlten Petrischale erfolgt die Dissektion beider *corpora striata* (Frischgewicht ca. 150 mg). Das Gewebe wird im 100fachen Volumen von gekühltem TRIS-HCI-Puffer (0.05 mol/l, pH 7.7 = TRIS I) in einem Glas/Teflon-Homogenisator homogenisiert und für 10 min bei 50 000 x g zentrifugiert. Der gewonnene Überstand wird verworfen und das Pellet im gleichen Volumen frischen Puffers (TRIS I) resuspendiert. Das Homogenisieren und Zentrifugieren wird einmal wiederholt. Das so gewonnene Pellet wird bei -20°C eingefroren und ist für mindestens einen Monat verwendbar.

Bindungstest

Nach dem Auftauen des Pellets wird es im doppelten des ursprünglichen Volumens von eiskaltem Tris-HCl-Puffer homogenisiert (0.05 mol/l, pH 7.1. 0.1 mol/l NaCl + 1.6 x 10^{-3} mol/l CaCl₂ x $2H_2O$ + 8.0 x 10^{-4} mol/l MgCl₂ x 6 H_2O + 4.0 x 10^{-3} mol/l KCl + 4.6 x 10^{-3} mol/l Ascorbinsäure = TRIS II). Der Ansatz, der bei 37° C für 15 min in einem Schüttelwasserbad inkubiert wird, hat die folgende Zusammensetzung: 800 μ l Membransuspension (äquivalent 4 mg Gewebe), 100 μ l 3 H-Spiroperidol-Lösung * 1, 50 μ l Haloperidol-Lösung (4.0 x 10^{-5} mol/l) * 1, 50 μ l Ketanserin-Lösung (8.0 x 10^{-7} mol/l) * 1. * 1 Lösungsmittel: Ascorbinsäure 5.7 x 10^{-3} mol/l.

Die Inkubation wird beendet durch Filtration durch Whatman GF/B-Filter bei einem Unterdruck von 0.1 bar. Die Filter werden dreimal mit 5 ml eisgekühltem TRIS I gespült. Die danach am Filter verbleibende Radioaktivität wird in einem Flüssigkeits-Szintillations-Zähler in einem Cocktail für wasserhaltige Proben (Biofluor^(R), DuPont) mit einer Zählausbeute von 45% bestimmt.

Als spezifisch (Rezeptor) gebundenes Spiroperidol wird derjenige Teil angesehen, der durch die Anwesenheit von 2 x 10⁻⁶ mol/l Haloperidol verdrängt werden kann. Dieser Teil stellt 70-75% des insgesamt gebundenen markierten Materials dar.

Neun verschiedene Konzentrationen im Ansatz (1.6 x 10^{-11} bis 7.23 x 10^{-10} mol/l) von 3 H-Spiroperidol werden zur Ermittlung der Bindungsparameter $K_D=1.3$ x 10^{-10} mol/l und $B_{max}=6.9$ x 10^{-13} mol/mg Protein verwendet.

In den Verdrängungsexperimenten mit den Testsubstanzen wird mit einer festen 3 H-Spiroperidolkonzentration von 1.5 x $^{10^{-10}}$ mol/l gearbeitet. Die Konzentration der Testsubstanzen im Ansatz liegt zwischen 5 x $^{10^{-6}}$ und 1 x $^{10^{-9}}$ mol/l. Für die Inhibitionskonstante K_i , welche die jeweilige Affinität quantifiziert, gilt:

$$K_i = \frac{IC_{50}}{1 - L/K_D}$$

1C₅₀: Konzentration der Testsubstanz, die zu einer 50proz. Verminderung der spez. ³H-Spiroperidolbindung führt; L: Konzentration von ³H-Spiroperidol im Ansatz; K_D: scheinbare Dissoziationskonstante.

Die Berechnung der Bindungs- bzw. Hemmungsparameter erfolgt mit einem PC-Programm nach dem Prinzip einer iterativen Anpassung der experimentellen Daten an ein nicht-lineares Modell mit dem Kriterium Minium der Abweichungsquadrate (GIP, Gießener Iterations-Programm⁹⁾.

Literatur

- 23. Mitt.: J. Lehmann, A. Radwansky, Arch. Pharm. (Weinheim), 1993, 326, 51-55.
- 2 M.T. Tetenbaum, C.R. Hauser, J. Org. Chem. 1958, 23, 229-233.
- S. Hashimoto, K. Matsumoto, S. Otani, Y. Hayami, Synthesis 1984, 164-166.
- J. Lehmann, F. Knoch, W. Schunack, Arch. Pharm. (Weinheim) 1988, 321, 807-812.
- P. Seeman, Pharmac. Rev. 1981, 32, 229-331.
- 6 A. Radwansky, Dissertation, Hamburg, 1991.
- 7 J.E. McMurry, J.W. Donovan, *Tetrahedron Lett.* **1977**, *33*, 2869-2872.
- W.S. Johnson, J.W. Petersen, W.P. Schneider, J. Am. Chem. Soc. 1974, 69, 74-79.
- 9 G. Wiemer, A. Wellstein, D. Palm, H.M. v.Hattingberg, D. Brockmeier, *Naunyn-Schmiedeberg's Arch. Pharmacol.* **1982**, *321*, 11-19.

[Ph61]