

53979

SUPERINTENDENCIA DE INDUSTRIA Y COMERCIO
DIVISION DE NUEVAS CREACIONES

E S D

SUPERINDUSTRIA Y COMERCIO (COPIA)
Indicacion : 03010024 00000001 Folios: 100
Fecha (HID) 2003-07-10 15:49:56
Fecha 011 PCT-PATENT 379 FASE NACI 329 COMPLETEN
Vigencia. 2020 DIVISION DE NUEVAS CREACIONES

Re Expediente No. 03 010024

Solicitud de patente PCT fase nacional

Solicitante SCHERING AKTIENGESELLSCHAFT

Yo, GUSTAVO HOLLMANN RESTREPO, vecino de Bogotá D C , portador de la tarjeta profesional No 5903, obrando como apoderado en este negocio, digo a usted que acompaño al presente memorial, para que sean agregados al expediente de la referencia los siguientes documentos

- Copia certificada de la solicitud de patente No 100 40 858 3 presentada en Alemania el 11 de agosto de 2000, con su correspondiente traducción al español de la carátula y Reivindicaciones y que ha servido de base para la reivindicación de prioridad de la solicitud internacional No PCT/EP01/08500
- El documento de cesión de los inventores al solicitante, debidamente traducido y legalizado

Acompaño el recibo de tasas para la reivindicación de prioridad, No 47,475

Señor Superintendente,


GUSTAVO HOLLMANN RESTREPO

C C No 2 878 023 de Bogotá

T P No 5903

mm

0189 197

NIT : 800176089-2

RECIBO OFICIAL DE CAJA 03 - 47,475
FECHA : JULIO 8 DE 2003

***** CONSIGNACION *****

DEPOSITANTE	TIPO PAGO	BANCO	CUENTA	No PAGO	FECHA PGO	Vr PAGO
GUSTAVO HULLMAN	RECIBO DE CAJA			45739	02/07/2003	336 000 00

***** CONCEPTO *****

CANT	RENTISTICO	CONCEPTO	TOTAL CONCEPTO
1	30005-01-01	SOLICITUDES	
		82 INVOCACION DE UNA PRIORIDAD EN NU	112,000 00
		TOTAL :	\$ 112,000 00

SOM: CIENTO DOCE MIL PESOS

Ref 53979

RESPONSABLE : 

RECIBO DE CAJA APLICADO AL EXPEDIENTE No _____

BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND

0198

**Prioritätsbescheinigung über die Einreichung
einer Patentanmeldung**

Aktenzeichen 100 40 858 3

Anmeldetag 11 August 2000

Anmelder/Inhaber Schering Aktiengesellschaft, Berlin/DE

Bezeichnung Perfluoralkylhaltige Komplexe mit polaren Resten,
Verfahren zu deren Herstellung und ihre Verwendung

IPC C 07 F, A 61 K, C 07 K

**Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der
ursprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung**

München, den 8 Mai 2003
Deutsches Patent- und Markenamt
Der Präsident
Im Auftrag

Dzierzon

PATENTANWÄLTE
GULDE HENGELHAUPT ZIEBIG

European Patent and Trademark Attorneys
Patente Marken Design Lizenzen



Belegexemplar
Dart nicht geändert werden

199

0204

GULDE HENGELHAUPT ZIEBIG Schützenstraße 15 17, 10117 Berlin

Klaus W Gulde, Dipl.-Chem.
Jürgen D Hengelhaupt, Dipl.-Ing.
Dr. Marlene K. Ziebig, Dipl.-Chem.
Wilfried H Goeck, Dipl.-Ing.

Schützenstraße 15-17
D-10117 Berlin

Tel. 030/264 13 30

Fax 030/264 18 38

e-mail PatentAttorneys.GHZ@t-online.de

Internet: <http://www.berlin-patent.net>

Unser Zeich./our reference

P78699DE-Zie

Datum/date

Berlin, 11 August 2000

Schering Aktiengesellschaft

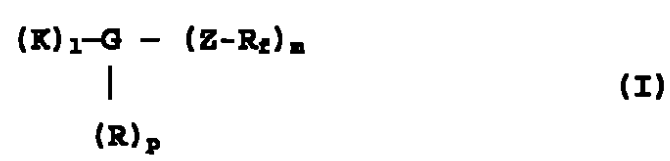
Müllerstraße 178

13353 Berlin

**Perfluoralkylhaltige Komplexe mit polaren Resten,
Verfahren zu deren Herstellung und ihre Verwendung**

Zusammenfassung

Perfluoralkylhaltige Komplexe mit polaren Resten der allgemeinen Formel I



in der R den polaren Rest bedeutet, R_f eine perfluorierte Kohlenstoffkette bedeutet, K ein Metallkomplex ist und Z eine Linkergruppe darstellt, sind für die intravenöse Lymphographie, für die Tumor-Diagnostik und für das Infarkt- und Nekrose-Imaging geeignet

*Perfluoralkylhaltige Komplexe mit polaren Resten,
Verfahren zu deren Herstellung und ihre Verwendung*

Beschreibung

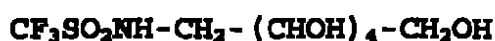
Die Erfindung betrifft die in den Patentansprüchen gekennzeichneten Gegenstände, nämlich perfluoralkylhaltige Metallkomplexe mit polaren Resten der allgemeinen Formel I, Verfahren zu deren Herstellung und ihre Verwendung in der NMR- und Röntgendiagnostik, Radiodiagnostik und Radiotherapie, in der MRT-Lymphographie sowie als blood-pool-agents. Die erfindungsgemäßen Verbindungen sind in ganz besonderer Weise für die intravenöse Lymphographie, für die Tumor-Diagnostik und für das Infarkt- und Nekrose-Imaging geeignet.

In der kernmagnetischen Resonanz kommt nach dem Element Wasserstoff dem Element Fluor die größte Bedeutung zu.

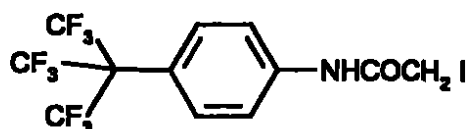
- 1) Fluor hat eine hohe Empfindlichkeit von 83 % der des Wasserstoffs
- 2) Fluor hat nur ein NMR-aktives Isotop
- 3) Fluor hat eine dem Wasserstoff ähnliche Resonanzfrequenz - Fluor und Wasserstoff können mit der gleichen Anlage gemessen werden
- 4) Fluor ist biologisch inert
- 5) Fluor kommt in biologischem Material (Ausnahme Zähne) nicht vor und kann deshalb als Sonde oder Kontrastmittel vor einem störsignalfreiem Untergrund eingesetzt werden

Diese Eigenschaften führten dazu, daß Fluor einen breiten Raum in der diagnostischen Patentliteratur mit der magnetischen Kernresonanz als Grundlage einnimmt Fluor-19-imaging, Funktionsdiagnose, Spektroskopie

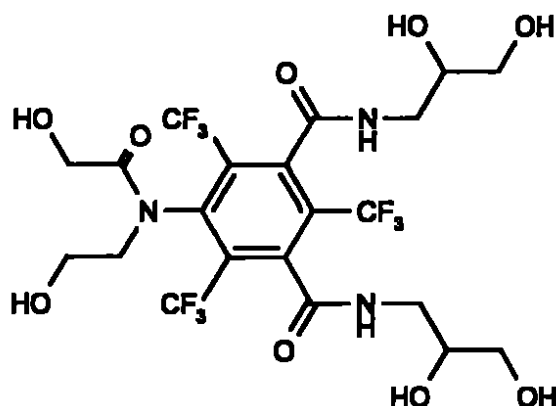
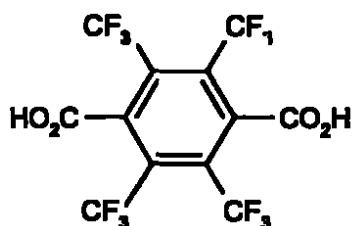
So werden in dem US Patent 4,639,364 (Mallinckrodt) Trifluormethansulfonamide als Kontrastmittel für das Fluor-19-imaging vorgeschlagen



Ebenfalls mit dem Fluor-19-imaging beschäftigt sich das deutsche Patent DE 4203254 (Max-Planck-Gesellschaft), in dem ein Anilinderivat vorgeschlagen wird



Das Fluor-19-imaging ist Gegenstand der Anmeldung WO 93/07907 (Mallinckrodt), in der ebenfalls Phenylderivate als Kontrastmittel beansprucht werden



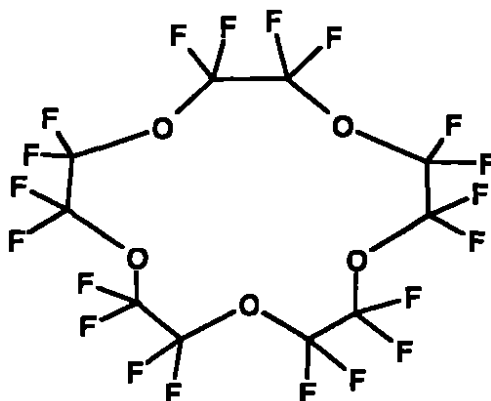
Für das Fluor-19-imaging werden auch erheblich einfacher gebaute Verbindungen beansprucht. So wird im Patent US 4,586,511 (Children's Hospital Medical Center) das Perfluor-octylbromid

$\text{CF}_3(\text{CF}_2)_7\text{Br}$

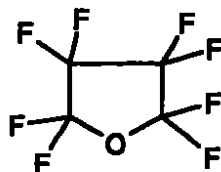
0204

genannt,

im Europäischen Patent EP 307863 (Air Products) der Perfluor-15-krone-5-ether



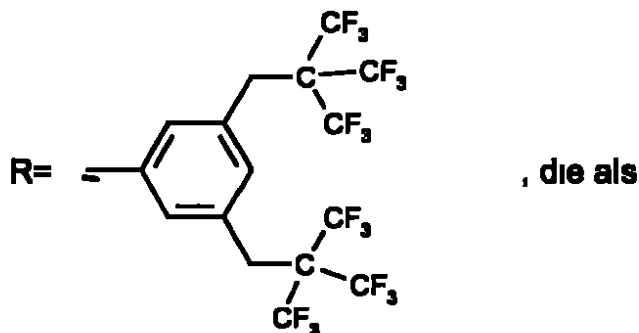
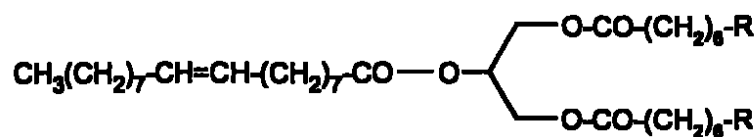
und im amerikanischen Patent US 4,588,279 (University of Cincinnati, Children's Hospital Research Foundation) Perfluorkohlenstoffverbindungen wie Perfluorcyclononan oder -octan, perfluorierte Ether wie das Tetrahydrofuran



oder Diether wie der Perfluor-propylenglycol-diether



Ebenfalls für das Fluor-19-imaging dienen die in der Anmeldung WO 94/22368 (Molecular Biosystems) genannten Verbindungen z B

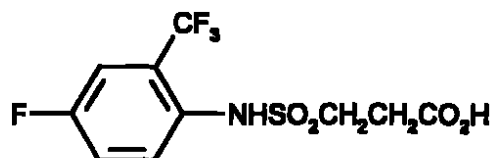


fluorhaltigen Rest die Perfluor-1H, 1H-neopentylgruppe besitzen

Einen weiteren Strukturtyp mit erweiterter diagnostischer Nutzung zeigt das amerikanische Patent US 5,362,478 (VIVORX) auf, in dem die Kombination Fluorkohlenstoff / polymere Hülle für imaging-Zwecke beansprucht wird. Genannt werden Perfluor-nonan und Humanserumalbumin. Diese Kombination erweist sich darüberhinaus als geeignet, das Fluoratom als Sonde für lokale Temperaturmessung und zur Bestimmung des Sauerstoffpartialdruckes einzusetzen.

Perfluorkohlenstoffe werden auch im US Patent 4,586,511 zur Sauerstoffbestimmung beansprucht.

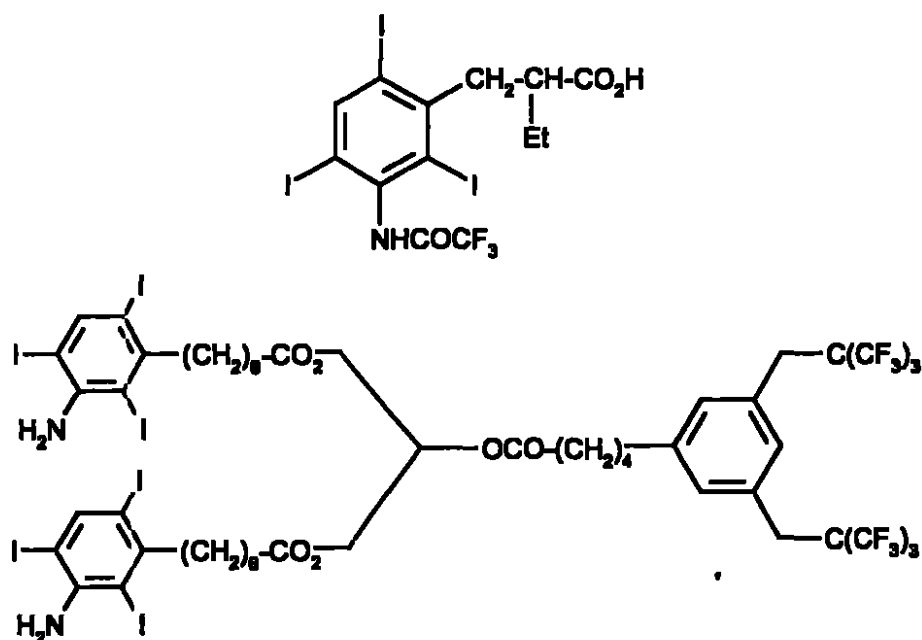
In der deutschen Patentschrift DE 4008179 (Schering) werden fluorhaltige Benzolsulfonamide als pH-Sonden beansprucht.



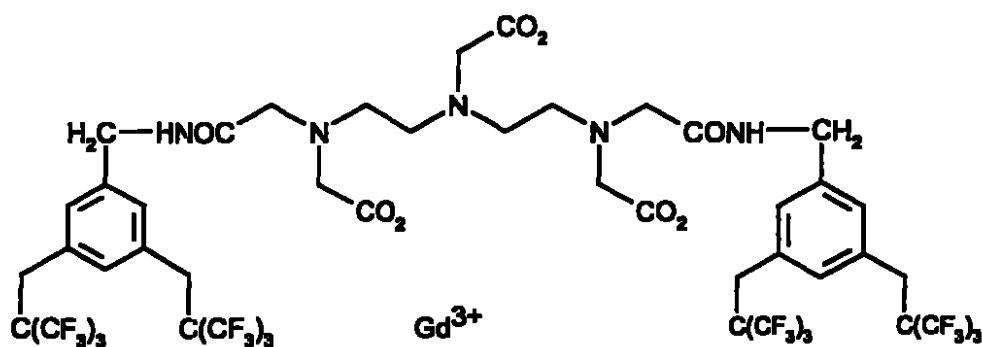
Für die NMR-Diagnostik werden auch Verbindungen, die Jod- und Fluoratome enthalten, als kontrastverstärkende Mittel beansprucht, so in WO 94/05335 und WO 94/22368 (beide Molecular Biosystems).

10
205

9020

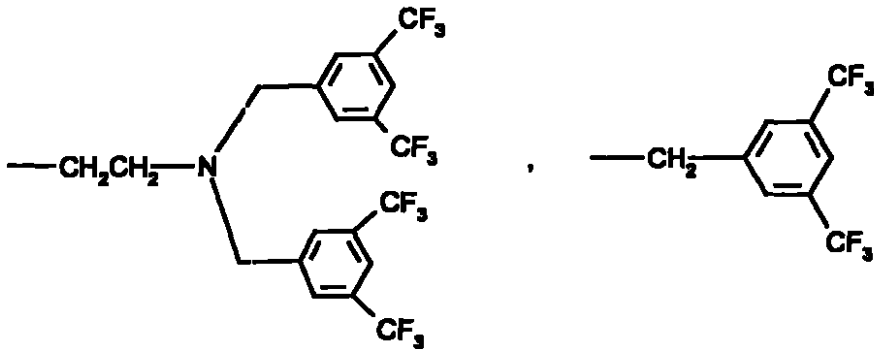
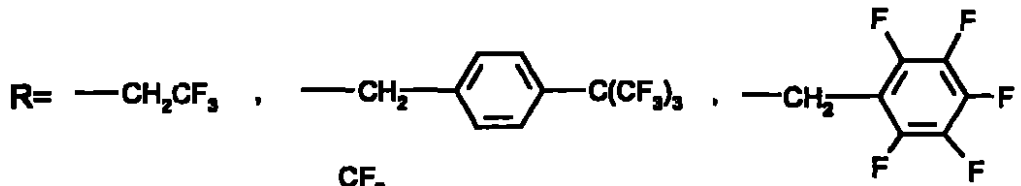
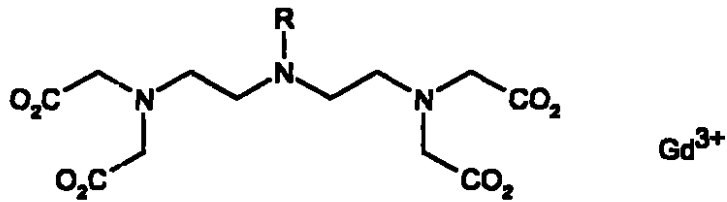


Auch die Kombination Fluor-paramagnetisches Metallion wird für das Fluor-19-imaging beansprucht, und zwar für offenkettige Komplexe in WO 94/22368 (Molecular Biosystems) mit z B

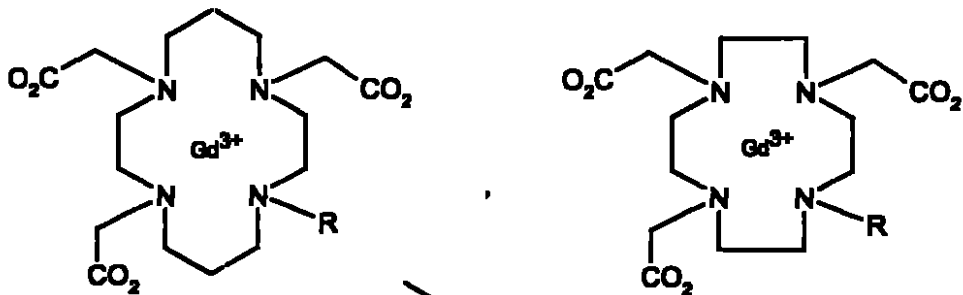


und in EP 292 306 (TERUMO Kabushiki Kaisha) mit z B

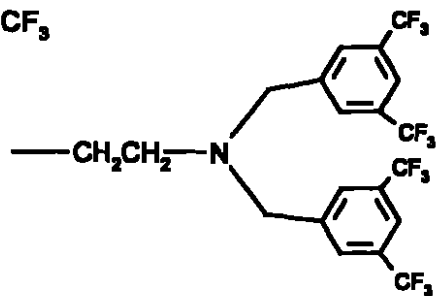
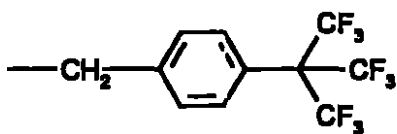
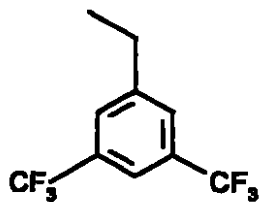
8207



aber auch für cyclische Verbindungen, wie sie in EP 628 316 (TERUMO Kabushiki Kaisha)



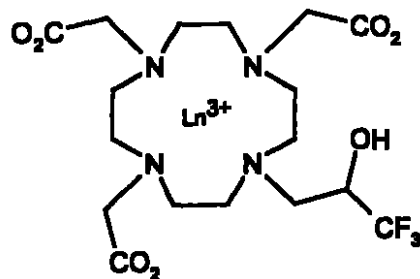
R=



genannt werden

10
7
- 0208 207

Die Kombination Fluoratom-Seltene Erdmetall wird auch für die NMR-spektroskopischen Temperaturmessungen in DE 4317588 (Schering) beansprucht



Ln Seltene Erde La, Pr, Dy, Eu

Während bei Verbindungen, die die Elemente Fluor und Jod enthalten, keine Wechselwirkungen zwischen den beiden Kernen stattfinden, findet in Verbindungen, die Fluor und paramagnetische Zentren (Radikale, Metallionen) enthalten, eine intensive Wechselwirkung statt, die sich in einer Verkürzung der Relaxationszeit des Fluorkernes äußern. Die Größe dieses Effekts hängt von der Anzahl der ungepaarten Elektronen des Metallions ($\text{Gd}^{3+} > \text{Mn}^{2+} > \text{Fe}^{3+} > \text{Cu}^{2+}$) und von der Entfernung zwischen dem paramagnetischen Ion und dem ^{19}F -Atom ab.

Je mehr ungepaarte Elektronen des Metallions vorhanden sind und je näher diese an das Fluor gebracht werden, desto größer ist die Verkürzung der Relaxationszeit des Fluorkernes.

Die Verkürzung der Relaxationszeit als Funktion des Abstandes vom paramagnetischen Ion macht sich bei allen Kernen mit ungerader Spinzahl bemerkbar, so auch beim Proton, und Gadoliniumverbindungen finden deshalb breite Anwendung als Kontrastmittel in der Kernspintomographie (Magnevist®, Prohance®, Omniscan®, Dotarem®).

Beim ^1H -MR-imaging (^1H -MRI) wird jedoch die Relaxationszeit T^1 oder T^2 der Protonen, das heißt vor allem der Protonen des Wassers, und nicht die Relaxationszeit der Fluorkerne gemessen und für die Bildgebung verwendet. Das quantitative Maß für die Verkürzung der Relaxationszeit ist die Relaxivity [L/mmol s].

Zur Verkürzung der Relaxationszeiten werden mit Erfolg Komplexe paramagnetischer Ionen eingesetzt. In der folgenden Tabelle ist die Relaxivität einiger Handelspräparate angegeben.

	T¹-relaxivität in Wasser [l/mmol s, 39°C, 0,47 T]	T¹-relaxivität in Plasma [l/mmol s, 39°C, 0,47 T]
MAGNEVIST®	3,8	4,8
DOTAREM®	3,5	4,3
OMNISCAN®	3,8	4,4
PRO HANCE®	3,7	4,9

In diesen Verbindungen finden nur Wechselwirkungen zwischen Protonen und dem Gadoliniumion statt. Für diese Kontrastmittel in Wasser wird also eine Relaxivität von ca. 4 [l/mmol s] beobachtet.

Es werden also erfolgreich für das MR-Imaging sowohl Fluor-Verbindungen für Fluor-19-Imaging, bei dem die verkürzte Relaxationszeit des Fluor-Kernes ausgenutzt wird, als auch nicht Fluor-haltige Verbindungen, bei denen die Relaxationszeit der Protonen des Wassers gemessen wird, verwendet.

Bei der Einführung eines perfluorkohlenstoffhaltigen Restes in ein paramagnetisches Kontrastmittel, das heißt bei der Kombination von Eigenschaften, die bisher nur für Fluor-Imaging-Verbindungen als geeignet bekannt waren, mit Verbindungen, die für Protonen-Imaging verwendet wurden, steigt überraschenderweise auch die Relaxivität betreffend die Protonen des Wassers rapide an. Sie erreicht nun Werte von 10-50 [l/mmol s] im Vergleich zu Werten zwischen 3,5 und 3,8 [l/mmol s] wie sie für einige Handelsprodukte in obiger Tabelle bereits aufgeführt wurden.

Aus DE 196 03 033 1 sind bereits perfluoralkylhaltige Metallkomplexe bekannt. Diese Verbindungen sind jedoch nicht für

alle Anwendungen befriedigend einsetzbar. So besteht nach wie vor ein Bedarf an Kontrastmitteln für die Darstellung von malignen Tumoren, von Lymphknoten und von nekrotischem Gewebe.

Maligne Tumoren metastasieren gehäuft in regionale Lymphknoten, wobei auch mehrere Lymphknotenstationen beteiligt sein können. So werden Lymphknotenmetastasen in etwa 50 - 69% aller Patienten mit malignen Tumoren gefunden (Elke, Lymphographie, in Frommhold, Stender, Thurn (eds), Radiologische Diagnostik in Klinik und Praxis, Band IV, Thieme Verlag Stuttgart, 7th ed, 434-496, 1984). Die Diagnose eines metastatischen Befalls von Lymphknoten ist im Hinblick auf die Therapie und Prognose maligner Erkrankungen von großer Bedeutung. Mit den modernen bildgebenden Methoden (CT, US und MRI) werden lymphogene Absiedlungen von malignen Tumoren nur unzureichend erkannt, da zumeist nur die Größe des Lymphknotens als Diagnosekriterium herangezogen werden kann. Damit sind kleine Metastasen in nicht-vergrößerten Lymphknoten (< 2 cm) nicht von Lymphknotenhyperplasien ohne malignen Befall zu unterscheiden (Steinkamp et al, Sonographie und Kernspintomographie Differentialdiagnostik von reaktiver Lymphknoten-vergrößerung und Lymphknoten-metastasen am Hals, Radiol diagn 33 158, 1992).

Wünschenswert wäre es, daß bei Einsatz von spezifischen Kontrastmitteln Lymphknoten mit metastatischem Befall und hyperplastische Lymphknoten unterschieden werden können.

Bekannt ist die direkte Röntgen-Lymphographie (Injektion einer öligen Kontrastmittelsuspension in ein präpariertes Lymphgefäß) als eine nur noch selten benutzte invasive Methode, die nur wenige Lymphabflußstationen darstellen kann.

Experimentell werden in Tierexperimenten auch Fluoreszenz-markierte Dextrane verwendet, um nach deren interstitieller Applikation den Lymphabfluß beobachten zu können. Allen gebräuchlichen Markern für die Darstellung von Lymphwegen und Lymphknoten nach interstitieller/intrakutaner Applikation ist

also gemein, daß es sich um Substanzen mit partikulärem Charakter ("particulates", z B Emulsionen und Nanokristall-suspensionen) oder große Polymere handelt (s a WO 90/14846) Die bisher beschriebenen Zubereitungen erwiesen sich jedoch aufgrund ihrer mangelnden lokalen und systemischen Verträglichkeit sowie ihrer geringen Lymphgängigkeit, die eine unzureichende diagnostischen Effizienz bedingt, als noch nicht optimal für die indirekte Lymphographie geeignet

Da die Darstellung von Lymphknoten von zentraler Bedeutung für die frühe Erkennung des metastatischen Befalls bei Krebspatienten ist, besteht ein großer Bedarf an lymphspezifischen Kontrastmittelzubereitungen zur Diagnose entsprechender Veränderungen des Lymphsystems

Möglichst hohe Kontrastmittelbeladung und hohe Stabilität sind ebenso wünschenswert wie diagnostisch relevante, möglichst gleichmäßige Lymphanreicherung über mehrere Lymphstationen hinweg Die Belastung des Gesamtorganismus sollte durch rasche und vollständige Ausscheidung des Kontrastmittels gering gehalten werden Ein rascher Wirkungseintritt möglichst bereits innerhalb weniger Stunden nach Kontrastmittelapplikation ist für die radiologische Praxis von Bedeutung Eine gute Verträglichkeit ist notwendig

Nicht zuletzt ist es wünschenswert, lymphspezifische Kontrastmittel zur Verfügung zu haben, die es erlauben, in einer diagnostischen Sitzung sowohl den Primärtumor als auch eine mögliche Lymphknotenmetastasierung zur Darstellung zu bringen

Ein anderer wichtiger Bereich in der Medizin ist die Detektion, Lokalisierung und Überwachung von Nekrosen oder Infarkten So ist der Myokardinfarkt nicht ein stationärer Vorgang, sondern ein dynamischer Prozeß, der sich über einen längeren Zeitraum (Wochen bis Monate) erstreckt Die Erkrankung verläuft in etwa drei Phasen, die nicht scharf voneinander getrennt, sondern überlappend sind Die erste Phase, die Entwicklung des Myokardinfarktes, umfaßt die 24

Stunden nach dem Infarkt, in denen die Zerstörung wie eine Stoßwelle (Wellenfrontphänomen) vom Subendokard zum Myokard fortschreitet. Die zweite Phase, der bereits bestehende Infarkt, umfaßt die Stabilisierung des Bereiches, in dem Faserbildung (Fibrose) als Heilprozeß erfolgt. Die dritte Phase, der ausgeheilte Infarkt, beginnt, nachdem alles zerstörte Gewebe durch fibröses Narbengewebe ersetzt ist. Während dieser Periode findet eine umfangreiche Restrukturierung statt.

Bis heute ist kein präzises und zuverlässiges Verfahren bekannt, das die aktuelle Phase eines Myokardinfarktes am lebenden Patienten diagnostizierbar macht. Für die Beurteilung eines Myokardinfarktes ist es von entscheidender Bedeutung, zu wissen, wie groß der Anteil des bei dem Infarkt verlorenen Gewebes ist und an welcher Stelle der Verlust erfolgte, denn von dieser Kenntnis hängt die Art der Therapie ab.

Infarkte erfolgen nicht nur im Myokard, sondern auch in anderen Geweben, besonders im Hirn.

Während der Infarkt in gewissem Umfang heilbar ist, können bei einer Nekrose, dem lokal begrenzten Gewebetod, nur die schädlichen Folgen für den Restorganismus verhindert oder wenigstens gemildert werden. Nekrosen können auf vielfache Weise entstehen durch Verletzungen, Chemikalien, Sauerstoffdefizit oder durch Strahlung. Wie beim Infarkt ist die Kenntnis von Umfang und Art einer Nekrose wichtig für das weitere ärztliche Vorgehen.

Schon früh erfolgten daher Versuche, die Lokalisation von Infarkten und Nekrosen durch Einsatz von Kontrastmitteln bei nichtinvasiven Verfahren wie Szintigraphie oder Kernspintomographie zu verbessern. In der Literatur nehmen die Versuche, Porphyrine für das Nekroseimaging einzusetzen, einen großen Raum ein. Die erzielten Resultate ergeben jedoch ein widersprüchliches Bild. So beschreiben Winkelmann und Hoyer in *Nature*, 200, 903 (1967), daß sich Mangan-5,10,15,20-Tetrakis(4-sulfonatophenyl)-porphyrin (TPPS) selektiv im nekrotischen Teil eines Tumors anreichert.

Lyon et al (*Magn Res Med* 4, 24 (1987)) dagegen beobachteten, daß sich Mangan-TPPS im Körper verteilt, und zwar

in Niere, Leber, Tumor und nur zu einem geringen Teil in den Muskeln. Interessant ist dabei, daß die Konzentration im Tumor erst am 4. Tag ihr Maximum erreicht und das auch nur, nachdem die Autoren die Dosis von 0,12 mmol/kg auf 0,2 mmol/kg gesteigert hatten. Die Autoren sprechen daher auch von einer nichtspezifischen Aufnahme des TPPS in den Tumor. Bockhurst et al. wiederum berichten in Acta Neurochir 60, 347 (1994, Suppl.), daß MnTPPS selektiv an Tumorzellen bindet.

Foster et al. (J Nucl Med 26, 756 (1985)) ihrerseits fanden, daß sich ¹¹¹In-5,10,15,20-Tetrakis-(4-N-methylpyridinium)-Porphyrin (TMPyP) nicht im nekrotischen Teil, sondern in den lebenden Randschichten anreichert. Daraus zu folgern, daß eine Porphyrin-Gewebe-Wechselwirkung besteht, ist naheliegend, aber nicht zwingend.

In Circulation Vol 90, No 4, Teil 2, Seite 1468, Abstract No 2512 (1994) berichten Ni et al., daß sie mit einem Mangan-Tetraphenyl-Porphyrin (Mn-TPP) und einem Gadolinium-Mesoporphyrin (Gd-MP) Infarktbereiche darstellen können. In der internationalen Patentanmeldung WO 95/31219 wurden beide Substanzen zum Infarkt- und Nekroseimaging eingesetzt. Die Autoren Marchal und Ni schreiben (siehe Beispiel 3), daß für die Verbindung Gd-MP der Metallgehalt der Infarkt-Niere ähnlich hoch war wie der des nichtinfarzierten Organs, daß er jedoch für das Myokard beim infarzierten Gewebe (Beispiel 1) neunmal so groß war. Erstaunlich war, daß das Verhältnis der Signalintensitäten beim MRI für infarziertes im Vergleich zum gesunden Gewebe in beiden Fällen mit 2,10 bzw. 2,19 vergleichbar hoch war. Weitere Metalloporphyrine sind in der Anmeldung DE 19835082 (Schering AG) beschrieben worden.

Porphyrine neigen dazu, sich in der Haut abzulagern, was zu einer Photosensibilisierung führt. Die Sensibilisierung kann Tage, ja sogar Wochen andauern. Dies ist ein unerwünschter Nebeneffekt bei der Verwendung von Porphyrinen als Diagnostika. Außerdem ist der therapeutische Index für die Porphyrine nur sehr klein, da z.B. für Mn-TPPS eine Wirkung erst bei einer Dosis von 0,2 mmol/kg einsetzt, die LD₅₀ aber bereits bei 0,5 mmol/kg liegt.

Nicht vom Porphyringerüst abgeleitete Kontrastmittel für das Nekrose- und Infarkt-Imaging sind in DE 19744003 (Schering AG), DE 19744004 (Schering AG) und WO 99/17809 (EPIX) beschrieben. Bisher gibt es aber noch keine Verbindungen, die befriedigend als Kontrastmittel beim Infarkt- und Nekrose-imaging eingesetzt werden können.

Aufgabe der Erfindung war es deshalb, Kontrastmittel zur Verfügung zu stellen, die insbesondere für die MRT-Lymphographie, aber auch für die Tumor-Diagnostik und das Nekrose- und Infarkt-Imaging einsetzbar sind.

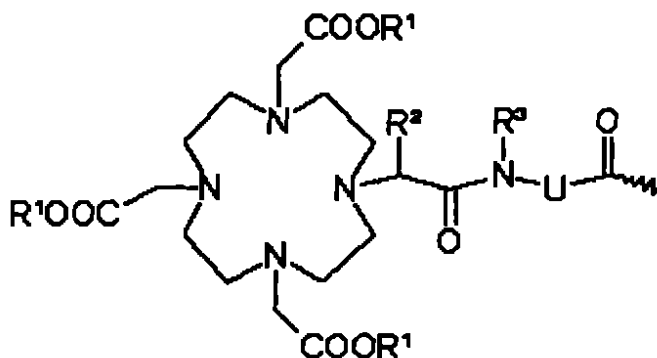
Die Aufgabe der Erfindung wird durch die perfluoralkylhaltigen Komplexe mit polaren Resten der allgemeinen Formel I



in der

R_f eine perfluorierte, geradkettige oder verzweigte Kohlenstoffkette mit der Formel $-C_nF_{2n}E$ ist, in der E ein endständiges Fluor-, Chlor-, Brom-, Jod- oder Wasserstoffatom darstellt und n für die Zahlen 4-30 steht,

K für einen Metallkomplex der allgemeinen Formel II steht,



(II)

in der

R^1 ein Wasserstoffatom oder ein Metallionenäquivalent der Ordnungszahlen 21-29, 31-33, 37-39, 42-44, 49 oder 57-83 bedeutet,

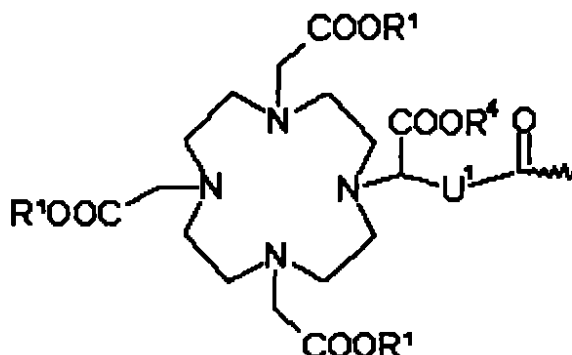
mit der Maßgabe, daß mindestens zwei R^1 für Metallionenäquivalente stehen,

R^2 und R^3 unabhängig voneinander Wasserstoff, C_1 - C_7 -Alkyl, Benzyl, Phenyl, $-CH_2OH$ oder $-CH_2OCH_3$ darstellen und

U $-C_6H_4-O-CH_2-\omega-$, $-(CH_2)_{1-5}-\omega$, eine Phenylengruppe, $-CH_2-NHCO-CH_2-CH(CH_2COOH)-C_6H_4-\omega-$, $-C_6H_4-(OCH_2CH_2)_{0-1}-N(CH_2COOH)-CH_2-\omega$ oder eine gegebenenfalls durch ein oder mehrere Sauerstoffatome, 1 bis 3-NHCO-, 1 bis 3-CONH-gruppen unterbrochene und/oder mit 1 bis 3 $-(CH_2)_{0-5}COOH$ -Gruppen substituierte C_1 - C_{12} -Alkylen- oder C_7 - C_{12} - C_6H_4-O -Gruppe darstellt, wobei ω für die Bindungsstelle an $-CO-$ steht,

oder

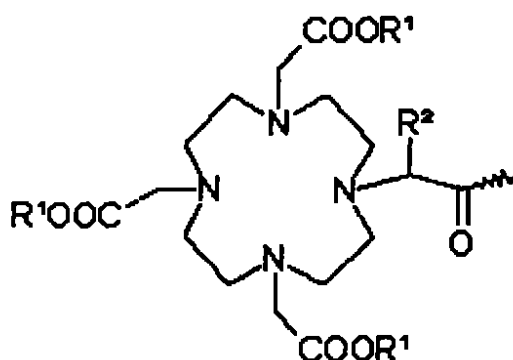
der allgemeinen Formel III



(III)

in der R^1 die oben genannte Bedeutung hat, R^4 Wasserstoff oder ein unter R^1 genanntes Metallionenäquivalent darstellt und U^1 $-C_6H_4-O-CH_2-\omega-$ darstellt, wobei ω die Bindungsstelle an $-CO-$ bedeutet

oder der allgemeinen Formel IV

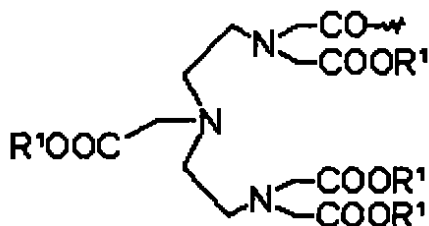


(IV)

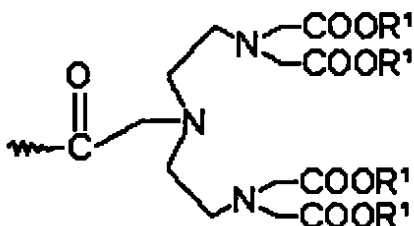
in der R^1 und R^2 die oben genannte Bedeutung haben

021;

oder der allgemeinen Formel V A oder V B



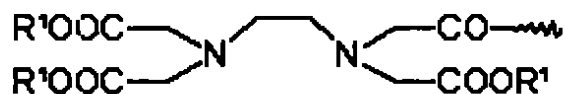
(V A)



(V B)

in der R¹ die oben genannte Bedeutung hat,

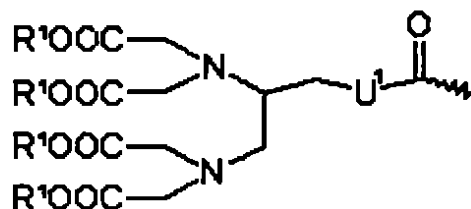
oder der allgemeinen Formel VI



(VI)

in der R¹ die oben genannte Bedeutung hat,

oder der allgemeinen Formel VII



(VII)

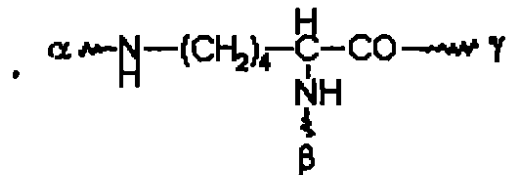
in der R¹ die oben genannte Bedeutung hat und

U¹ -C₆H₄-O-CH₂-ω- darstellt, wobei ω die Bindungsstelle an -CO- bedeutet

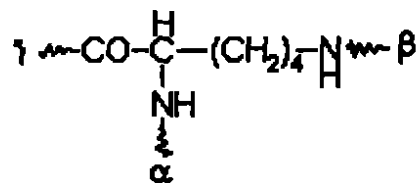
und im Rest K gegebenenfalls vorhandene freie Säuregruppen gegebenenfalls als Salze organischer und/oder anorganischer Basen oder Aminosäuren oder Aminosäureamide vorliegen können,

G einen mindestens dreifach funktionalisierten Rest ausgewählt aus den nachfolgenden Resten a) bis g) darstellt

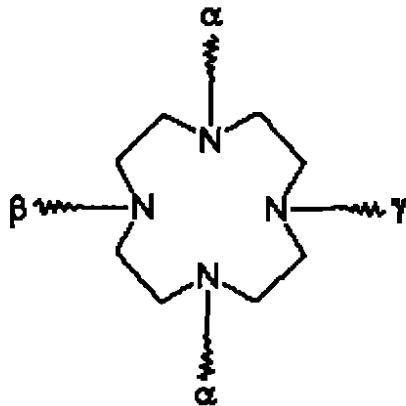
(a)



(b)

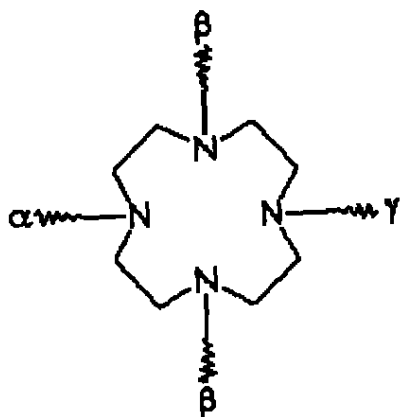


(c)

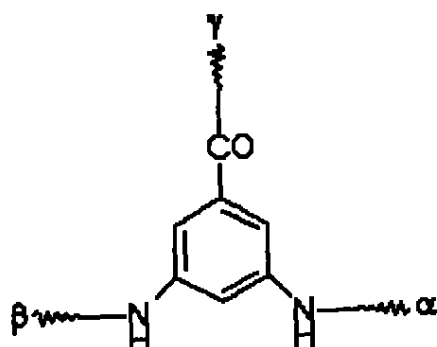


0219

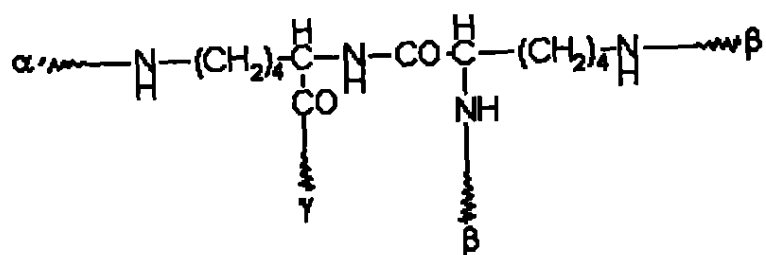
(d)



(e)



(f)



(g)



wobei α die Bindungsstelle von G an den Komplex K bedeutet, β die Bindungsstelle von G zum Rest R ist und γ die Bindungsstelle von G zum Rest Z darstellt

Z für



steht, wobei γ die Bindungsstelle von Z zum Rest G darstellt und ϵ die Bindungsstelle von Z an den perfluorierten Rest R_f bedeutet

R einen polaren Rest ausgewählt aus den Komplexen K der allgemeinen Formeln II bis VII darstellt, wobei R^1 hier ein Wasserstoffatom oder ein Metallionenäquivalent der Ordnungszahlen 20-29, 31-33, 37-39, 42-44, 49 oder 57-83 bedeutet,

und die Reste R^2 , R^3 , R^4 , U und U^1 die oben angegebene Bedeutung aufweisen

oder

den Folsäurerest

oder

eine über $-\text{CO}-$ oder SO_2- an den Rest G gebundene Kohlenstoffkette mit 2-30 C-Atomen bedeutet, geradlinig oder verzweigt, gesättigt oder ungesättigt,

gegebenenfalls unterbrochen durch 1-10 Sauerstoffatome, 1-5 $-\text{NHCO}-$ Gruppen, 1-5 $-\text{CONH}-$ Gruppen, 1-2 Schwefelatome, 1-5 $-\text{NH}-$ Gruppen oder 1-2 Phenylengruppen, die gegebenenfalls mit 1-2 $\text{OH}-$ Gruppen, 1-2 NH_2- Gruppen, 1-2 $-\text{COOH}-$ Gruppen, oder 1-2 $-\text{SO}_3\text{H}-$ Gruppen substituiert sein können

oder

gegebenenfalls substituiert mit 1-8 $\text{OH}-$ Gruppen, 1-5 $-\text{COOH}-$ Gruppen, 1-2 $\text{SO}_3\text{H}-$ Gruppen, 1-5 NH_2- Gruppen, 1-5 C_1-C_4 -Alkoxygruppen,

und

l, m, p unabhängig voneinander die ganzen Zahlen 1 oder 2 bedeuten

0220

Ist die erfindungsgemäße Verbindung zur Anwendung in der NMR-Diagnostik bestimmt, so muß das Metallion der signalgebenden Gruppe paramagnetisch sein. Dies sind insbesondere die zwei- und dreiwertigen Ionen der Elemente der Ordnungszahlen 21-29, 42, 44 und 58-70. Geeignete Ionen sind beispielsweise das Chrom(III)-, Eisen(II)-, Kobalt(II)-, Nickel(II)-, Kupfer(II)-, Praseodym(III)-, Neodym(III)-, Samarium(III)- und Ytterbium(III)-ion. Wegen ihres starken magnetischen Moments sind besonders bevorzugt Gadolinium(III)-, Terbium(III)-, Dysprosium(III)-, Holmium(III)-, Erbium(III)-, Eisen(III)- und Mangan(II)-ionen.

Für die Verwendung der erfindungsgemäßen Verbindungen in der Nuklearmedizin (Radiodiagnostik und Radiotherapie) muß das Metallion radioaktiv sein. Geeignet sind zum Beispiel Radioisotope der Elemente mit den Ordnungszahlen 27, 29, 31-33, 37-39, 43, 49, 62, 64, 70, 75 und 77. Bevorzugt sind Technetium, Gallium, Indium, Rhenium und Yttrium.

Ist die erfindungsgemäße Verbindung zur Anwendung in der Röntgen-Diagnostik bestimmt, so leitet sich das Metallion vorzugsweise von einem Element höherer Ordnungszahl ab, um eine ausreichende Absorption der Röntgenstrahlen zu erzielen. Es wurde gefunden, daß zu diesem Zweck diagnostische Mittel, die ein physiologisch verträgliches Komplexsalz mit Metallionen von Elementen der Ordnungszahlen 25, 26 und 39 sowie 57-83 enthalten, geeignet sind.

Bevorzugt sind Mangan(II)-, Eisen(II)-, Eisen(III)-, Praseodym(III)-, Neodym(III)-, Samarium(III)-, Gadolinium(III)-, Ytterbium(III)- oder Bismut(III)-ionen, insbesondere Dysprosium(III)-ionen und Yttrium(III)-ionen.

In R^1 gegebenenfalls vorhandene acide Wasserstoffatome, das heißt diejenigen, die nicht durch das Zentralion substituiert worden sind, können gegebenenfalls ganz oder teilweise durch

Kationen anorganischer und/oder organischer Basen oder Aminosäuren oder Aminosäureamide ersetzt sein

Geeignete anorganische Kationen sind beispielsweise das Lithiumion, das Kaliumion, das Calciumion und insbesondere das Natriumion. Geeignete Kationen organischer Basen sind unter anderem solche von primären, sekundären oder tertiären Aminen, wie zum Beispiel Ethanolamin, Diethanolamin, Morpholin, Glucamin, N,N-Dimethylglucamin und insbesondere N-Methylglucamin. Geeignete Kationen von Aminosäuren sind beispielsweise die des Lysins, des Arginins und des Ornithins sowie die Amide ansonsten saurer oder neutraler Aminosäuren.

Besonders bevorzugte Verbindungen der allgemeinen Formel I sind solche mit dem Makrocyclus K der allgemeinen Formeln II, III, VB oder VII.

Der Rest U im Metallkomplex K bedeutet vorzugsweise $-\text{CH}_2-$ oder $\text{C}_6\text{H}_4-\text{O}-\text{CH}_2-\omega$, wobei ω für die Bindungsstelle an $-\text{CO}-$ steht.

Die Alkylgruppen R^2 und R^3 im Makrocyclus der allgemeinen Formel II können geradkettig oder verzweigt sein. Beispielfhaft seien Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, n-Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, n-Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 1,2-Dimethylpropyl genannt. Vorzugsweise bedeuten R^2 und R^3 unabhängig voneinander Wasserstoff oder C_1 - C_4 -Alkyl.

In einer ganz besonders bevorzugten Ausführungsform steht R^2 für Methyl und R^3 für Wasserstoff.

Die Benzylgruppe oder die Phenylgruppe R^2 oder R^3 im Makrocyclus K der allgemeinen Formel II kann auch im Ring substituiert sein.

Der polare Rest R in der allgemeinen Formel I bedeutet in einer bevorzugten Ausführungsform den Komplex K, wobei dieser

vorzugsweise neben einem Gd^{3+} - oder Mn^{2+} -Komplex auch ein Ca^{2+} -Komplex sein kann. Besonders bevorzugt sind als polare Reste R die Komplexe K der allgemeinen Formeln II, III, VA oder VII. Ganz besonders bevorzugt weisen diese als R^1 ein Metallionen-äquivalent der Ordnungszahlen 20, 25 oder 64 auf.

In einer anderen bevorzugten Ausführungsform hat der polare Rest R die folgenden Bedeutungen:

- C(O)CH₂CH₂SO₃H
- C(O)CH₂OCH₂CH₂OCH₂CH₂OH
- C(O)CH₂OCH₂CH₂OH
- C(O)CH₂OCH₂CH(OH)CH₂OH
- C(O)CH₂NH-C(O)CH₂COOH
- C(O)CH₂CH(OH)CH₂OH
- C(O)CH₂OCH₂COOH
- SO₂CH₂CH₂COOH
- C(O)-C₆H₃-(m-COOH)₂
- C(O)CH₂O(CH₂)₂-C₆H₃-(m-COOH)₂
- C(O)CH₂O-C₆H₄-m-SO₃H
- C(O)CH₂NHC(O)CH₂NHC(O)CH₂OCH₂COOH
- C(O)CH₂OCH₂CH₂OCH₂COOH
- C(O)CH₂OCH₂CH(OH)CH₂O-CH₂CH₂OH
- C(O)CH₂OCH₂CH(OH)CH₂OCH₂-CH(OH)-CH₂OH
- C(O)CH₂SO₃H
- C(O)CH₂CH₂COOH
- C(O)CH(OH)CH(OH)CH₂OH
- C(O)CH₂O[(CH₂)₂O]₁₋₉-CH₃
- C(O)CH₂O[(CH₂)₂O]₁₋₉-H
- C(O)CH₂OCH(CH₂OH)₂
- C(O)CH₂OCH(CH₂OCH₂COOH)₂
- C(O)-C₆H₃-(m-OCH₂COOH)₂
- CO-CH₂O-(CH₂)₂O(CH₂)₂O-(CH₂)₂O(CH₂)₂OCH₃

vorzugsweise -C(O)CH₂O[(CH₂)₂O]₄-CH₃

In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform bedeutet der polare Rest R den Folsäurerest

Von den erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel I sind weiterhin solche bevorzugt, in denen $R_f - C_nF_{2n+1}$ bedeutet n steht vorzugsweise für die Zahlen 4-15 Ganz besonders bevorzugt sind die Reste $-C_4F_9$, $-C_6F_{13}$, $-C_8F_{17}$, $-C_{12}F_{25}$ und $-C_{14}F_{29}$, sowie die Reste der in den Beispielen genannten Verbindungen

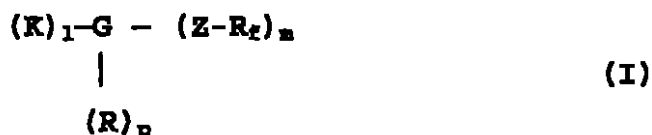
Der mindestens dreifach funktionalisierte Rest G in der allgemeinen Formel I, der das „Gerüst“ darstellt, bedeutet in einer bevorzugten Ausführungsform der Erfindung den Lysinrest (a) oder (b)

Z bedeutet die in der allgemeinen Formel I angegebenen Linker, wobei der Rest



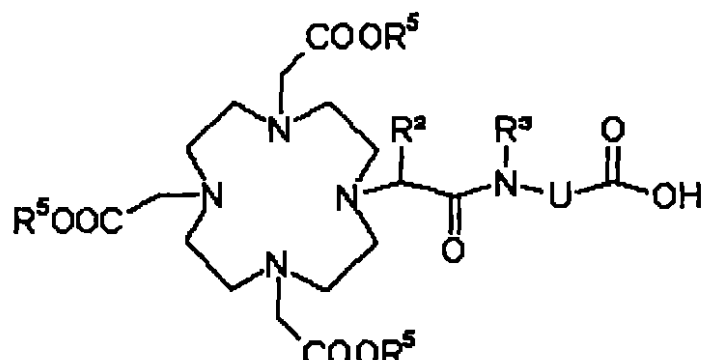
bevorzugt ist

Die perfluoralkylhaltigen Metallkomplexe mit polaren Resten der allgemeinen Formel I



in der K, G, R, Z, R_f , l, m und p die oben angegebene Bedeutung haben,

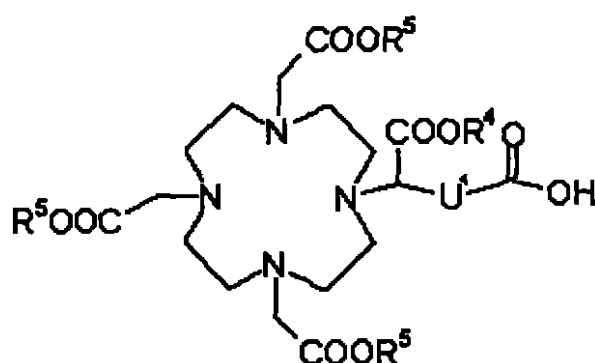
werden hergestellt, indem man in an sich bekannter Weise eine Carbonsäure der allgemeinen Formel IIa



(IIa)

worin R^5 ein Metallionenäquivalent der Ordnungszahlen 21-29, 31-33, 37-39, 42-44, 49 oder 57-83 oder eine Carboxylschutzgruppe bedeutet, und R^2 , R^3 und U die genannte Bedeutung haben

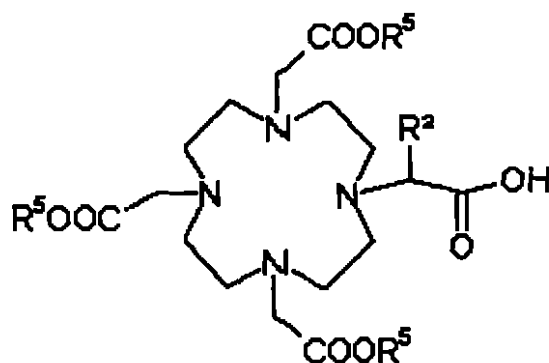
oder eine Carbonsäure der allgemeinen Formel IIIa



(IIIa)

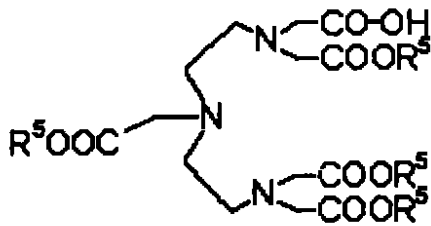
worin R^4 , R^5 und U^1 die genannte Bedeutung haben

oder eine Carbonsäure der allgemeinen Formel IVa

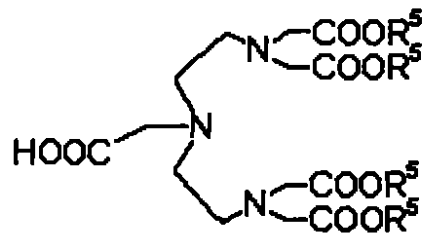


(IVa)

worin R^5 und R^2 die genannte Bedeutung haben
oder eine Carbonsäure der allgemeinen Formel Va oder Vb



(Va)



(Vb)

worin R^5 die genannte Bedeutung hat

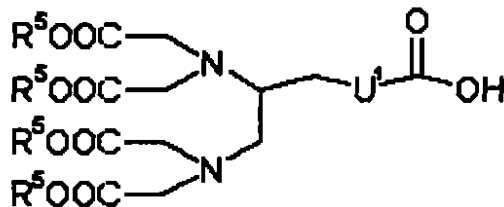
oder eine Carbonsäure der allgemeinen Formel VIa



(VIa)

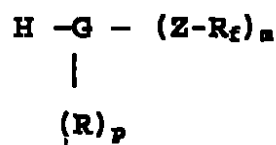
worin R^5 die genannte Bedeutung hat

oder eine Carbonsäure der allgemeinen Formel VIIa



(VIIa)

worin R^5 und U^1 die genannten Bedeutungen haben,
in gegebenenfalls aktivierter Form mit einem Amin der
allgemeinen Formel VIII



(VIII)

in der G, R, Z, R_f , n und p die angegebene Bedeutung haben, in
einer Kupplungsreaktion und gegebenenfalls nachfolgender

Abspaltung gegebenenfalls vorhandener Schutzgruppen zu einem Metallkomplex der allgemeinen Formel I umgesetzt

oder

wenn R^5 die Bedeutung einer Schutzgruppe hat, nach Abspaltung dieser Schutzgruppen in einem Folgeschritt in an sich bekannter Weise mit mindestens einem Metalloxid oder Metallsalz eines Elementes der Ordnungszahlen 21-29, 31-33, 37-39, 42-44, 49 oder 57-83 umgesetzt, und anschließend, falls gewünscht, gegebenenfalls vorhandene acide Wasserstoffatome durch Kationen anorganischer und/oder organischer Basen, Aminosäuren oder Aminosäureamide substituiert

Die eingesetzten Carbonsäuren der allgemeinen Formeln IIa bis VIIa sind entweder bekannte Verbindungen oder werden nach den in den Beispielen beschriebenen Verfahren hergestellt. So ist die Herstellung der Carbonsäuren der allgemeinen Formel IIa aus DE 196 52 336 bekannt. Die Herstellung von Carbonsäuren der allgemeinen Formel IIIa kann in Analogie zu Beispiel 4 der vorliegenden Anmeldung erfolgen. Die Herstellung der Carbonsäuren der allgemeinen Formel IVa ist DE 197 28 954 entnehmbar.

Vorstufe für Verbindungen der allgemeinen Formel VA ist die N^3 -(2,6-Dioxomorpholinoethyl)- N^6 -(ethoxycarbonylmethyl)-3,6-diaza-octandisäure, die in EP 263 059 beschrieben ist.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel VB leiten sich von der isomeren Diethylentriamin-pentaessigsäure ab, die über die am mittleren N-Atom stehende Essigsäure bindet. Diese DTPA ist in den Patenten DE 195 07 819 und DE 195 08 058 beschrieben.

Verbindungen der allgemeinen Formel VI leiten sich vom N-(Carboxymethyl)-N-[2-(2,6-dioxo-4-morpholiny)-ethyl]-glycin ab, dessen Herstellung in J Am Oil Chem Soc (1982), 59 (2), 104-107, beschrieben ist.

Verbindungen der allgemeinen Formel VII leiten sich von der 1-(4-Carboxymethoxybenzyl)-ethylendiamin-tetraessigsäure ab,

deren Herstellung im Patent US 4,622,420 beschrieben worden ist

Die Herstellung der Amine der allgemeinen Formel VIII ist in den Beispielen der vorliegenden Anmeldung detailliert beschrieben und kann analog den in den Beispielen beschriebenen Verfahren vorgenommen werden

Es hat sich gezeigt, daß die erfindungsgemäßen Metallkomplexe insbesondere für die NMR- und Röntgen-Diagnostik, aber auch und für die Radiodiagnostik und Radiotherapie geeignet sind. Gegenstand der Erfindung ist deshalb auch die Verwendung der erfindungsgemäßen perfluoralkylhaltigen Metallkomplexe mit polaren Resten zur Herstellung von Kontrastmitteln zur Anwendung in der NMR- und Röntgendiagnostik, insbesondere zur Lymphographie, zur Tumordiagnostik und zum Infarkt- und Nekrose-Imaging sowie in der Radiodiagnostik und Radiotherapie. Hervorragend geeignet sind die erfindungsgemäßen Verbindungen zur Anwendung in der interstitiellen und besonders in der intravenösen Lymphographie. Daneben können sie auch zur Darstellung des Vasalraumes (blood-pool-agents) dienen.

Gegenstand der Erfindung sind auch pharmazeutische Mittel, die mindestens eine physiologisch verträgliche erfindungsgemäße Verbindung enthalten, gegebenenfalls mit den in der Galenik üblichen Zusätzen.

Die Verbindungen der vorliegenden Erfindung zeichnen sich durch eine sehr gute systemische Verträglichkeit und eine hohe Lymphknotenanreicherung in drei aufeinanderfolgenden Lymphknotenstationen aus (was besonders für die i.v. Lymphographie wichtig ist). Sie sind damit besonders gut geeignet für die Anwendung in der MRT-Lymphographie.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen sind auch in hervorragender Weise zur Erkennung und Lokalisierung von Gefäßkrankheiten geeignet, da sie sich bei der Applikation in den Intra-vasalraum ausschließlich in diesem verteilen. Die erfindungs-

gemäßen Verbindungen ermöglichen es, mit Hilfe der Kernspintomographie gut durchblutetes von schlecht durchblutetem Gewebe abzugrenzen und somit eine Ischämie zu diagnostizieren. Auch infarziertes Gewebe läßt sich aufgrund seiner Anämie vom umliegenden gesunden oder ischämischen Gewebe abgrenzen, wenn die erfindungsgemäßen Kontrastmittel angewandt werden. Dies ist von besonderer Bedeutung, wenn es z. B. darum geht, einen Herzinfarkt von einer Ischämie zu unterscheiden.

Gegenüber den bisher als blood-pool-agents eingesetzten makromolekularen Verbindungen, wie beispielsweise Gd-DTPA-Polylysin, zeigen die erfindungsgemäßen Verbindungen ebenfalls eine höhere T^1 -Relaxivität und zeichnen sich somit durch eine Steigerung der Signalintensität bei der NMR-Bildgebung aus. Da sie daneben eine verlängerte Retention im Blutraum haben, können sie auch in relativ kleinen Dosierungen (von z. B. $\leq 50 \mu\text{mol Gd/l}$ Körpergewicht) appliziert werden. Vor allem aber werden die erfindungsgemäßen Verbindungen rasch und weitgehend vollständig aus dem Körper eliminiert.

Ferner zeigte sich, daß sich die erfindungsgemäßen Verbindungen in Gebieten mit erhöhter Gefäßpermeabilität, wie z. B. in Tumoren, anreichern, sie erlauben Aussagen über die Perfusion von Geweben, geben die Möglichkeit, das Blutvolumen in Geweben zu bestimmen, die Relaxationszeiten bzw. Densitäten des Blutes selektiv zu verkürzen, und die Permeabilität der Blutgefäße bildlich darzustellen. Solche physiologischen Informationen sind nicht durch den Einsatz von extrazellulären Kontrastmitteln, wie z. B. Gd-DTPA (Magnevist®) zu erhalten. Aus diesen Gesichtspunkten ergeben sich auch die Einsatzgebiete bei den modernen bildgebenden Verfahren Kernspintomographie und Computertomographie: spezifische Diagnose von malignen Tumoren, frühe Therapiekontrolle bei zytostatischer, antiphlogistischer oder vaso-dilatativer Therapie, frühe Erkennung von minderperfundierten Gebieten (z. B. im Myokard), Angiographie bei Gefäßerkrankungen, und Erkennung und Diagnose von sterilen oder infektiösen Entzündungen.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen pharmazeutischen Mittel erfolgt in an sich bekannter Weise, indem man die erfindungsgemäßen Komplexverbindungen - gegebenenfalls unter Zugabe der in der Galenik üblichen Zusätze - in wäßrigem Medium suspendiert oder löst und anschließend die Suspension oder Lösung gegebenenfalls sterilisiert. Geeignete Zusätze sind beispielsweise physiologisch unbedenkliche Puffer (wie zum Beispiel Tromethamin), Zusätze von Komplexbildnern (wie zum Beispiel Diethylentriaminpentaessigsäure) oder schwachen Komplexen oder die zu den erfindungsgemäßen Metallkomplexen korrespondierenden Ca-Komplexe oder - falls erforderlich - Elektrolyte wie zum Beispiel Natriumchlorid oder - falls erforderlich - Antioxidantien wie zum Beispiel Ascorbinsäure.

Sind für die enterale bzw. parenterale Verabreichung oder andere Zwecke Suspensionen oder Lösungen der erfindungsgemäßen Mittel in Wasser oder physiologischer Salzlösung erwünscht, werden sie mit einem oder mehreren in der Galenik üblichen Hilfsstoff(en) [zum Beispiel Methyl-cellulose, Lactose, Mannit] und/oder Tensid(en) [zum Beispiel Lecithine, Tween®, Myrj®] und/oder Aromastoff(en) zur Geschmackskorrektur [zum Beispiel ätherischen Ölen] gemischt.

Prinzipiell ist es auch möglich, die erfindungsgemäßen pharmazeutischen Mittel ohne Isolierung der Komplexe herzustellen. In jedem Fall muß besondere Sorgfalt darauf verwendet werden, die Chelatbildung so vorzunehmen, daß die erfindungsgemäßen Komplexe praktisch frei sind von nicht komplexierten toxisch wirkenden Metallionen.

Dies kann beispielsweise mit Hilfe von Farbindikatoren wie Xylenolorange durch Kontrolltitrationen während des Herstellungsprozesses gewährleistet werden. Die Erfindung betrifft daher auch Verfahren zur Herstellung der Komplexverbindungen und ihrer Salze. Als letzte Sicherheit bleibt eine Reinigung des isolierten Komplexes.

Bei der in-vivo-Applikation der erfindungsgemäßen Mittel können diese zusammen mit einem geeigneten Träger wie zum Beispiel Serum oder physiologischer Kochsalzlösung und zusammen mit einem anderen Protein wie zum Beispiel Humanserumalbumin (HSA) verabreicht werden

Die erfindungsgemäßen Mittel werden üblicherweise parenteral, vorzugsweise i.v., appliziert. Sie können auch intravasal oder interstitiell/intrakutan appliziert werden, je nachdem, ob Körpergefäße oder -gewebe untersucht werden sollen

Die erfindungsgemäßen pharmazeutischen Mittel enthalten vorzugsweise $0,1 \mu\text{Mol}$ - 2 Mol/l des Komplexes und werden in der Regel in Mengen von $0,0001$ - 5 mMol/kg dosiert

Die erfindungsgemäßen Mittel erfüllen die vielfältigen Voraussetzungen für die Eignung als Kontrastmittel für die Kernspintomographie. So sind sie hervorragend dazu geeignet, nach oraler oder parenteraler Applikation durch Erhöhung der Signalintensität das mit Hilfe des Kernspintomographen erhaltene Bild in seiner Aussagekraft zu verbessern. Ferner zeigen sie die hohe Wirksamkeit, die notwendig ist, um den Körper mit möglichst geringen Mengen an Fremdstoffen zu belasten, und die gute Verträglichkeit, die notwendig ist, um den nichtinvasiven Charakter der Untersuchungen aufrechtzuerhalten.

Die gute Wasserlöslichkeit und geringe Osmolalität der erfindungsgemäßen Mittel erlaubt es, hochkonzentrierte Lösungen herzustellen, damit die Volumenbelastung des Kreislaufs in vertretbaren Grenzen zu halten und die Verdünnung durch die Körperflüssigkeit auszugleichen. Weiterhin weisen die erfindungsgemäßen Mittel nicht nur eine hohe Stabilität in vitro auf, sondern auch eine überraschend hohe Stabilität in vivo, so daß eine Freigabe oder ein Austausch der in den Komplexen gebundenen - an sich giftigen - Ionen innerhalb der Zeit, in der die neuen Kontrastmittel vollständig wieder ausgeschieden werden, nur äußerst langsam erfolgt.

Im allgemeinen werden die erfindungsgemäßen Mittel für die Anwendung als NMR-Diagnostika in Mengen von 0,0001-5 mMol/kg, vorzugsweise 0,005 - 0,5 mMol/kg, dosiert

Ferner können die erfindungsgemäßen Komplexverbindungen vorteilhaft als Suszeptibilitäts-Reagenzien und als shift-Reagenzien für die in-vivo-NMR-Spektroskopie verwendet werden

Die erfindungsgemäßen Mittel sind aufgrund ihrer günstigen radioaktiven Eigenschaften und der guten Stabilität der in ihnen enthaltenen Komplexverbindungen auch als Radiodiagnostika geeignet. Details einer solchen Anwendung und Dosierung werden z B in "Radiotracers for Medical Applications", CRC-Press, Boca Raton, Florida, beschrieben

Die erfindungsgemäßen Verbindungen und Mittel können auch in der Positronen-Emissions-Tomographie, die positronenemittierende Isotope wie z B ^{43}Sc , ^{44}Sc , ^{52}Fe , ^{55}Co , ^{68}Ga und ^{86}Y verwendet (Heiss, W D, Phelps, M E, Positron Emission Tomography of Brain, Springer Verlag Berlin, Heidelberg, New York 1983), eingesetzt werden

Die erfindungsgemäßen Verbindungen sind überraschenderweise auch zur Differenzierung von malignen und benignen Tumoren in Bereichen ohne Blut-Hirn-Schranke geeignet

Sie zeichnen sich auch dadurch aus, daß sie vollständig aus dem Körper eliminiert werden und somit gut verträglich sind

Da sich die erfindungsgemäßen Substanzen in malignen Tumoren anreichern (keine Diffusion in gesunde Gewebe, aber hohe Durchlässigkeit von Tumorgefäßen), können sie auch die Strahlentherapie von malignen Tumoren unterstützen. Diese unterscheidet sich von der entsprechenden Diagnostik nur durch die Menge und Art des verwendeten Isotops. Ziel ist dabei die Zerstörung von Tumorzellen durch energiereiche kurzwellige Strahlung mit einer möglichst geringen Reichweite. Hierzu werden Wechselwirkungen der in den Komplexen enthaltenen

Metalle (wie z B Eisen oder Gadolinium) mit ionisierenden Strahlungen (z B Röntgenstrahlen) oder mit Neutronenstrahlen ausgenutzt. Durch diesen Effekt wird die lokale Strahlendosis am Ort, wo sich der Metallkomplex befindet (z B in Tumoren) signifikant erhöht. Um die gleiche Strahlendosis im malignen Gewebe zu erzeugen, kann bei Anwendung solcher Metallkomplexe die Strahlenbelastung für gesunde Gewebe erheblich reduziert und damit belastende Nebenwirkungen für die Patienten vermieden werden. Die erfindungsgemäßen Metallkomplex-Konjugate eignen sich deshalb auch als radiosensibilisierende Substanz bei Strahlentherapie von malignen Tumoren (z B Ausnutzen von Mössbauer-Effekten oder bei Neutroneneinfangtherapie). Geeignete β -emittierende Ionen sind zum Beispiel ^{46}Sc , ^{47}Sc , ^{48}Sc , ^{72}Ga , ^{73}Ga und ^{90}Y . Geeignete geringe Halbwertszeiten aufweisende α -emittierende Ionen sind zum Beispiel ^{211}Bi , ^{212}Bi , ^{213}Bi und ^{214}Bi , wobei ^{212}Bi bevorzugt ist. Ein geeignetes Photonen- und Elektronen-emittierendes Ion ist ^{158}Gd , das aus ^{157}Gd durch Neutroneneinfang erhalten werden kann.

Ist das erfindungsgemäße Mittel zur Anwendung in der von R L Mills et al (Nature Vol 336, (1988), S 787] vorgeschlagenen Variante der Strahlentherapie bestimmt, so muß sich das Zentralion von einem Mößbauer-Isotop wie beispielsweise ^{57}Fe oder ^{151}Eu ableiten.

Bei der in-vivo-Applikation der erfindungsgemäßen Mittel können diese zusammen mit einem geeigneten Träger wie zum Beispiel Serum oder physiologischer Kochsalzlösung und zusammen mit einem anderen Protein wie zum Beispiel Human Serum Albumin verabreicht werden. Die Dosierung ist dabei abhängig von der Art der zellulären Störung, dem benutzten Metallion und der Art der bildgebenden Methode.

Die erfindungsgemäßen Mittel werden üblicherweise parenteral, vorzugsweise i v, appliziert. Sie können auch - wie bereits erörtert - intravasal oder interstitiell/intrakutan appliziert

werden, je nachdem, ob Körpergefäße oder -gewebe untersucht werden sollen

Die erfindungsgemäßen Mittel sind hervorragend als Röntgenkontrastmittel geeignet, wobei besonders hervorzuheben ist, daß sich mit ihnen keine Anzeichen der von den jodhaltigen Kontrastmitteln bekannten anaphylaxieartigen Reaktionen in biochemisch-pharmakologischen Untersuchungen erkennen lassen. Besonders wertvoll sind sie wegen der günstigen Absorptionseigenschaften in Bereichen höherer Röhrenspannungen für digitale Substraktionstechniken.

Im allgemeinen werden die erfindungsgemäßen Mittel für die Anwendung als Röntgenkontrastmittel in Analogie zum Beispiel Meglumin-Diatrizoat in Mengen von 0,1 - 5 mMol/kg, vorzugsweise 0,25 - 1 mMol/kg, dosiert.

Insbesondere werden mit den erfindungsgemäßen Verbindungen höhere Blutkonzentrationen erreicht als mit extrazellulären Kontrastmitteln. Sie verteilen sich nach i.v. Applikation nur im Intravasalraum und haben damit einen entscheidenden Vorteil gegenüber den extrazellulären Kontrastmitteln.

Ausführungsbeispiele

Beispiel 1a

2-N-Trifluoracetyl-6-N-benzyloxycarbonyl-lysin

100 g (356,7 mmol) 6-N-Benzyloxycarbonyl-lysin werden in einer Mischung aus 1000 ml Trifluoressigsäureethylester / 500 ml Ethanol gelöst und 24 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Man dampft zur Trockene ein und kristallisiert den Rückstand aus Diisopropylether. Ausbeute 128,9 g (96 % der Theorie) eines farblosen kristallinen Pulvers.

Elementaranalyse

ber	C 51,07	H 5,09	F 15,14	N 7,44
gef	C 51,25	H 5,18	F 15,03	N 7,58

Beispiel 1b

2-N-Trifluoracetyl-6-N-benzyloxycarbonyl-lysin – [1-(4-perfluoroctylsulfonyl) piperazin]-amid

Zu 125 g (332 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1a und 188,7g (332 mmol) 1-Perfluorooctylsulfonyl – piperazin, (hergestellt nach DE 19603033) in 800 ml Tetrahydrofuran, gibt man bei 0° C 164,2 g (0,664 mmol) EEDQ (2-Ethoxy-1,2-dihydrochinolin-1-carbonsäureethylester) zu und rührt über Nacht bei Raumtemperatur. Man dampft im Vakuum zur Trockene ein und chromatographiert an Kieselgel (Laufmittel: Dichlormethan / Methanol = 20/1). Ausbeute 286 g (93 % der Theorie) eines farblosen Feststoffs.

Elementaranalyse

ber	C 36,30	H 2,83	F 41,01	N 6,05	S 3,46
gef	C 36,18	H 2,94	F 40,87	N 5,98	S 3,40

Beispiel 1c

6-N- Benzyloxycarbonyl- lysin – [1- (4- perfluorooctylsulfonyl)- piperazin] – amid

In eine Lösung aus 280 g (302,2 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1b in 2000 ml Ethanol, leitet man bei 0° C für eine Stunde Ammoniak-Gas ein. Man rührt anschließend 4 Stunden bei 0° C Es wird zur Trockene eingedampft und der Rückstand aus Wasser ausgerührt Man filtriert den Feststoff ab und trocknet im Vakuum (50° C)
Ausbeute 243,5 g (97 % der Theorie) eines amorphen Feststoffs

Elementaranalyse

ber	C 37,60	H 3,28	F 38,89	N 6,75	S 3,86
gef	C 37,15	H 3,33	F 38,78	N 6,68	S 3,81

Beispiel 1d

6-N- Benzyloxycarbonyl- 2-N- (3,6,9,12,15- pentaohexadecanoyl) – lysin [1- (4- perfluorooctylsulfonyl) – piperazin] – amid

Zu 50 g (60,20 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1c und 7,10 g (70 mmol) Triethylamin, gelöst in 350 ml Dichlormethan, tropft man bei 0° C eine Lösung aus 19,93 g (70 mmol) 3,6,9,12,15 Pentaohexadecansäurechlorid in 50 ml Dichlormethan und rührt 3 Stunden bei 0° C Man gibt 200 ml 5% ige aqu Salzsäure zu und rührt 5 Minuten bei Raumtemperatur Die organische Phase wird abgetrennt, über Magnesiumsulfat getrocknet und im Vakuum zur Trockene eingedampft. Der Rückstand wird an Kieselgel chromatographiert (Laufmittel Dichlormethan / Aceton = 15 l
Ausbeute 53,7 g (93% der Theorie) eines farblosen, zähen Öls

Elementaranalyse

ber	C 33,83	H 4,94	F 3,34	N 5,84	S 33,69
gef	C 33,75	H 5,05	F 3,29	N 5,78	S 33,75

Beispiel 1e

2-N-(3,6,9,12,15- pentaohexadecanoyl) – lysin [1-(4- perfluorooctylsulfonyl) –piperazin] –amid

50 g (52,15 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1d werden in 500 ml Ethanol gelöst und 6 g Palladium-Katalysator (10 % Pd / C) zugegeben. Man hydriert bei Raumtemperatur. Man filtriert vom Katalysator ab und dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein. Ausbeute 43,0 g (quantitativ) eines farblosen Feststoffs

Elementaranalyse

ber	C 27,68	H 5,01	F 39,17	N 6,79	S 3,89
gef	C 27,60	H 5,13	F 39,09	N 6,68	S 3,81

Beispiel 1f

6-N-[1,4,7-Tris (carboxylatomethyl) –1,4,7,10- tetraazacyclododecan-10 -(pentanoyl- 3-aza-4- oxo- 5- methyl- 5-yl)] – 2-N- (3,6,9,12,15- pentaohexadecanoyl)–lysin [1-(4- perfluorooctylsulfonyl)–piperazin]–amid, Gd-Komplex

20 g (24,25 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1e, 2,79 g (24,25 mmol) N-Hydroxysuccinimid, 2,12 g (50 mmol) Lithiumchlorid und 15,27g (24,25 mmol) 1,4,7-Tris (carboxylatomethyl) – 10 –[(3-aza- 4- oxo- 5- methyl- 5-yl)]- pentansäure]-1,4,7,10- tetraazacyclododecan, Gd-Komplex

werden unter leichter Erwärmung in 200 ml Dimethylsulfoxid gelöst. Bei 10° C gibt man 8,25 g (40 mmol) N,N-Dicyclohexylcarbodiimid zu und rührt anschließend über Nacht bei Raumtemperatur. Man gießt die Lösung in 3000 ml Aceton und rührt 10 Minuten. Der ausgefallene Feststoff wird abfiltriert und anschließend durch Chromatographie gereinigt (Kieselgel RP-18, Laufmittel Gradient aus Wasser / Ethanol / Acetonitril) Ausbeute 28,21 g (81 % der Theorie) eines farblosen Feststoffs
Wassergehalt 11,0 %

Elementaranalyse (auf wasserfreie Substanz berechnet)

ber	C 31,78	H 4,84	F 22,49	N 8,78	S 2,23	Gd 10,95
gef	C 31,74	H 4,98	F 22,39	N 8,69	S 2,15	Gd 10,87

Beispiel 2a

6-N-[3,9 - Bis(t butyloxycarbonylmethyl)-3,6,9- triazaundecan -1,11- dicarbonsäure bis (t butylester) - 6- carbonylmethyl] -2-N- [3,6,9,12,15- pentaohexadecanoyl)- lysin- [1-(4- perfluorooctylsulfonyl) - piperazin] - amid

Zu einer Lösung aus 20 g (24,08 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1e , 14,88 g (24,08 mmol) 3,9- bis (t butyloxycarbonylmethyl - 3,6,9 - triazaundecan - 1,11 - dicarbon- säure - bis (t butylester) und 2,77 g (24,08 mmol)

N - Hydroxysuccinimid, gelöst in 150 ml Dimethylformamid, gibt man bei 0° C 8,25 g (40 mmol) N,N- Dicyclohexylcarbodiimid zu Man rührt 3 Stunden bei 0° C, anschließend über Nacht bei Raumtemperatur Man filtriert vom ausgefallenen Harnstoff ab, dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein und chromatographiert am Kieselgel (Laufmittel = Dichlormethan / Ethanol = 20 1)

Ausbeute 31,61 g (91% der Theorie) eines zähen öls

Elementaranalyse

ber	C 40,80	H 6,71	F 22,39	N 6,80	S 2,22
gef	C 40,72	H 6,82	F 22,30	N 6,75	S 2,14

Beispiel 2b

6-N-[6- Carbonylmethyl - 3,9- bis (carboxylatomethyl)-3,6,9-triazaundecandicarbonsäure-1- carboxy-11-carboxylato-]-2-N-(3,6,9,12,15-pentaohexadecanoyl)-lysin-[1-(4- perfluorooctylsulfonyl) - piperazin]-amid, Gd-Komplex, Natriumsalz

30 g (20,8 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 2a werden in 300 ml Trifluoressigsäure gelöst und 5 Stunden bei Raumtemperatur gerührt Man dampft zur Trockene ein, nimmt den Rückstand in 300 ml Wasser auf und stellt mit 10% iger aqu. NaOH auf einen pH Wert von 2,5 Anschließend gibt man 3,77 g (10,4 mmol) Gadoliniumoxid zu und rührt 3 Stunden bei 60° C Man läßt auf Raumtemperatur kommen und stellt mit Natronlauge auf einen pH Wert von 7,4 Es wird zur Trockene eingedampft und der Rückstand an Kieselgel RP-18 aufgereinigt (Laufmittel Gradient aus Wasser / Acetonitril)

Ausbeute 19,18 g (67% der Theorie (eines farblosen, amorphen Feststoffs

Wassergehalt 9,8 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 28,80	H 4,25	F 23,47	N 7,12	S 2,33	Gd 11,48	Na 1,67
gef	C 28,67	H 4,34	F 23,38	N 7,03	S 2,27	Gd 11,37	Na 1,74

Beispiel 3a**Lysin-[1-(4-perfluorooctylsulfonyl – piperazin]-amid**

20 g (24,08 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1c werden in 300 ml Ethanol gelöst und 4 g Palladium- Katalysator (10% Pd / C) zugegeben. Man hydriert bei Raumtemperatur. Man filtriert vom Katalysator ab und dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein. Ausbeute 16,77 g (quantitativ) eines farblosen Feststoffs

Elementaranalyse

ber	C 31,04	H 3,04	F 46,38	N 8,04	S 4,60
gef	C 30,97	H 3,15	F 46,31	N 7,98	S 4,51

Beispiel 3b

2,6-N,N -Bis [1,4,7-tris (carboxylatomethyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-(pentanoyl-3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl)]-lysine-[1-(4-perfluorooctylsulfonyl- piperazin]-amid, Gd-Komplex

10 g (14,36 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 3a, 3,34 g (29 mmol) N-Hydroxysuccinimid, 2,54 g (mmol) Lithiumchlorid und 18,26 g (29 mmol) 1,4,7-Tris (carboxylatomethyl)-10-(3-aza-4-oxo-5-methyl-5yl) 1,4,7,10-tetraazacyclododecan-Gd-Komplex werden unter leichter Erwärmung in 200 ml Dimethylsulfoxid gelöst. Bei 10° C gibt man 12,38 g (60 mmol) N,N-Dicyclohexylcarbodiimid zu und rührt anschließend über Nacht bei Raumtemperatur. Man gießt die Lösung in 3000 ml Aceton und rührt 10 Minuten. Der ausgefallene Feststoff wird abfiltriert und anschließend durch Chromatographie gereinigt (Kiesel- gel RP-18, Laufmittel Gradient aus Wasser / Ethanol / Acetonitril) Ausbeute 19,02 g (69 % der Theorie) eines farblosen Feststoffs

Wassergehalt 11,3 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 35,03	H 4,04	F 16,82	N 10,21	S 1,67	Gd 16,38
gef	C 34,96	H 4,13	F 16,74	N 10,16	S 1,61	Gd 16,33

Beispiel 4a**2-[4-(3-Oxapropionsäureethylester)]-phenylessigsäuremethylester**

Zu 200 g (1,204 mol) 4-Hydroxyphenylessigsäuremethylester, 212 g (2 mol)

Natriumcarbonat in 2000 ml Aceton gibt man 233,8 g (1,4 mol) 2-Bromessigsäureethylester und kocht 5 Stunden unter Rückfluß. Man filtriert den Feststoff ab und dampft im Vakuum zur Trockene ein. Der Rückstand wird an Kieselgel chromatographiert (Laufmittel -n-Hexan / Essigsäureethylester = 15 : 1)

Ausbeute 288,5 g (95 % der Theorie) eines farblosen Öls

Elementaranalyse

ber	C 61,90	H 6,39
gef	C 61,75	H 6,51

Beispiel 4b**2-[4-(3-Oxapropionsäureethylester)]-phenyl-2-bromessigsäuremethylester**

Zu 285 g (1,13 mol) der Titelverbindung aus Beispiel 4a, gelöst, in 2000 ml Tetrachlorkohlenstoff, gibt man 201 g (1,13 mol) N-Bromsuccinimid und 100 mg Dibenzylperoxid und kocht 8 Stunden unter Rückfluß. Man kühlt im Eisbad, filtriert das ausgefallene Succinimid ab und dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein. Der Rückstand wird an Kieselgel gereinigt (Laufmittel -n-Hexan / Aceton = 15 : 1)

Ausbeute 359,2 g (96% der Theorie) eines farblosen, zähen Öls

Elementaranalyse

ber	C 47,28	H 4,57	Br 24,16
gef	C 47,19	H 4,71	Br 24,05

Beispiel 4c

2-[4-(3-Oxapropionsäureethylester)]-phenyl-2-[1-(1,4,7,10-tetraazacyclododecan 7-yl)-essigsäuremethylester

Zu 603 g (3,5 mol) 1,4,7,10-Tetraazacyclododecan in 6000 ml Chloroform gibt man 350 g (1,057 mol) der Titelverbindung aus Beispiel 4b und rührt über Nacht bei Raumtemperatur. Man extrahiert 3 mal mit 3000 ml Wasser, trocknet die organische Phase über Magnesiumsulfat und dampft im Vakuum zur Trockene ein. Der Rückstand wird ohne weitere Aufreinigung in die nächste Reaktion (3d) eingesetzt.
 Ausbeute 448 g (quantitativ) eines zähen Öls

Elementaranalyse

ber	C 59,70	H 8,11	N 13,26
gef	C 59,58	H 8,20	N 13,18

Beispiel 4d

2-[4-(3-Oxapropionsäure)]-phenyl-2-[1,4,7-tris(carboxymethyl) -1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-yl]-essigsäure

445 g (1,053 mol) der Titelverbindung aus Beispiel 4c und 496 g (5,27 mol) Chlor-essigsäure werden in 4000 ml Wasser gelöst. Man stellt mit 30% iger aqu Natronlauge auf einen pH Wert von 10. Man erhitzt auf 70° C und hält den pH-Wert durch Zugabe von 30% iger aqu Natronlauge auf pH 10. Man rührt 8 Stunden bei 70° C. Man stellt anschließend auf einen pH Wert von 13 und kocht 30 Minuten unter Rückfluß. Die Lösung wird im Eisbad gekühlt und durch Zugabe von konz Salzsäure auf einen pH Wert von 1 gestellt. Man dampft im Vakuum zur Trockene ein. Der Rückstand wird in 4000 ml Methanol aufgenommen und eine Stunde bei Raumtemperatur ausgerührt. Man filtriert vom ausgefallenem Kochsalz ab, dampft das Filtrat zur Trockene ein und reinigt den Rückstand an Kieselgel RP-18 (Laufmittel Gradient aus Wasser / Ethanol / Acetonitril).
 Ausbeute 403 g (69 % der Theorie) eines farblosen Feststoffs
 Wassergehalt 10,2 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 51,98	H 6,18	N 10,10
gef	C 51,80	H 6,31	N 10,01

Beispiel 4e

2-[4-(3-Oxapropionsäure)]-phenyl-2-[1,4,7-tris(carboxymethyl) -1,4,7,10-tetraaza-cyclododecan-10-yl]-essigsäure, Gd-Komplex

Zu 400 g (721,3 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 4d in 2000 ml Wasser gibt man 130,73 g (360,65 mmol) Gadoliniumoxid und rührt 5 Stunden bei 80° C Die Lösung wird filtriert und das Filtrat gefriergetrocknet

Ausbeute 511 g (quantitativ) eines amorphen Feststoffs

Wassergehalt 11,0 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 40,67	H 4,41	Gd 22,19	N 7,98
gef	C 40,51	H 4,52	Gd 22,05	N 8,03

Beispiel 4f

2,6-N,N -Bis{2-[4-(3-oxapropionyl)-phenyl]-2-[1,4,7-tris(carboxylatomethyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-yl]-essigsäure]-lysine-[4-perfluor-octylsulfonyl)-piperazin] -amid, Digadolinium-Komplex, Dinatriumsalz

10 g (14,36 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 3a 3,45 g (30 mmol) N-Hydroxysuccinimid, 2,54 g (60 mmol) Lithiumchlorid und 21,26 g (30 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 4e werden unter leichter Erwärmung in 250 ml Dimethylsulfoxid gelöst Bei 10° C gibt man 16,51 g (80 mmol) N,N-Dicyclohexylcarbodiimid zu und rührt anschließend über Nacht bei Raumtemperatur Man gießt die Lösung in 2000 ml Aceton und rührt 10 Minuten. Der ausgefallene Feststoff wird abfiltriert und anschließend durch Chromatographie gereinigt (Kieselgel RP-18, Laufmittel Gradient aus Wasser / Ethanol / Acetonitril) Man löst in wenig Wasser, stellt mit Natronlauge auf einen pH Wert von 7,4 und gefriergetrocknet

Ausbeute 21,02 g (69% der Theorie) eines farblosen Feststoffs
Wassergehalt 11,2 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz

ber	C 37,36	H 3,66	F 15,22	Gd 14,82	N 7,92	Na 2,17	S 1,51
gef	C 37,28	H 3,74	F 15,14	Gd 14,75	N 8,03	Na 2,23	S 1,46

Beispiel 5a

2,6-N,N – Bis [6-carbonylmethyl-3,9-bis (t butyloxycarbonylmethyl) 3,6,9-triazaundecan-1,11-dicarbonsäure-bis (t butylester)]-lysin-[1-(4-perfluorocetylsulfonyl)-piperazin]-amid

Zu einer Lösung aus 10 g (14,36 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 3a, 18,53 g (30 mmol) 3,9-Bis(t butyloxycarbonylmethyl) –6-carboxymethyl-3,6,9-triazaundecan-1,11-dicarbonsäure-bis(t butylester) und 3,45 g (30 mol) N-Hydroxysuccinimid gelöst in 150ml Dimethylformid gibt man bei 0° C 10,32 g (50 mmol) N,N Dicyclohexylcarbodiimid zu Man rührt 3 Stunden bei 0° C, anschließend über Nacht bei Raumtemperatur Man filtriert vom ausgefallenen Harnstoff ab, dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein und chromatographiert an Kieselgel (Laufmittel Dichlormethan / Ethanol = 20 1)
Ausbeute 19,60 g (72 % der Theorie) eines zähen Öls

Elementaranalyse

ber	C 49,41	H 6,75	F17,03	N 7,39	S 1,69
gef	C 49,35	H 6,82	F16,92	N 7,32	S 1,62

Beispiel 5b

2,6-N,N-Bis [6-carbonylmethyl-3,9-bis (carboxylatomethyl)-3,6,9-triazaundecandicarbonsäure-1-carboxy-11-carboxylato-lysin-[1-(4-perfluorocetylsulfonyl)-piperazin]-amid,Gd-Komplex, Natriumsalz]

15 g (7,91mol) der Titelverbindung aus Beispiel 5a werden in 50 ml Chloroform gelöst und 200 ml Trifluoressigsäure zugegeben. Man ruht 10 Minuten bei Raumtemperatur Es wird im

Vakuum zur Trockene eingedampft und der Rückstand in 150 ml Wasser gelöst. Man gibt 2,87 g (7,91 mmol) Gadoliniumoxid zu und rührt 5 Stunden bei 80° C. Man läßt auf Raumtemperatur abkühlen und stellt mit 2N Natronlauge auf pH 7,4. Die Lösung wird im Vakuum zur Trockene eingedampft und an RP-18 gereinigt (Laufmittel Gradient aus Wasser / Ethanol / Acetonitril). Ausbeute 8,11 g (57% der Theorie) eines farblosen amorphen Feststoffs. Wassergehalt 9,6%.

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 30,70	H 3,08	Gd 17,48	N 7,78	Na 2,56	S 1,78
gef	C 30,58	H 3,19	Gd 17,42	N 7,71	Na 2,68	S 1,72

Beispiel 6a

6-N-Benzoyloxycarbonyl-2-N-[6-carboxymethyl-3,9-bis(t butyloxycarbonylmethyl)-3,6,9-triazaundecan-1,11-dicarbonsäure-bis(t butylester)]-lysine-[1(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid

Zu einer Lösung aus 20 g (24,08 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1c, 14,88 g (24,08 mmol) 3,9-Bis(t butyloxycarbonylmethyl)-6-carboxymethyl-3,6,9-triazaundecan-1,11-dicarbonsäure-bis(t butylester) und 2,88 g (25 mmol) N-Hydroxysuccinimid gelöst in 100 ml Dimethylformamid gibt man bei 0° C 8,25 g (40 mmol) N,N-Dicyclohexylcarbodiimid zu. Man rührt 3 Stunden bei 0° C, anschließend über Nacht bei

Raumtemperatur. Man filtriert vom ausgefallenen Harnstoff ab, dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein und chromatographiert am Kieselgel (Laufmittel Dichlor-Methan / Ethanol = 20/1). Ausbeute 27,21 g (79 % der Theorie) eines zähen Öls.

Elementaranalyse

ber	C 47,03	H 5,64	F 22,58	N 6,85	S 2,24
gef	C 46,94	H 5,58	F 22,65	N 6,84	S 2,31

Beispiel 6b

2-N-[Carbonylmethyl-3,9-bis (t butyloxycarbonylmethyl)-3,6,9-triazaundecan-1,11-dicarbonsäure-bis(t butylester)]-lysine-[1-(4-perfluoroctylsulfonyl)-piperazin]-amid

25 g (17,48 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 6a werden in 350 ml Ethanol gelöst und 5 g Palladium -Katalysator (10% Pd / C) zugegeben. Man hydriert bei Raumtemperatur. Man filtriert vom Katalysator ab und dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein. Ausbeute 22,66 g (quantitativ) eines farblosen Feststoffs.

Elementaranalyse

ber	C 44,48	H 5,75	F 24,92	N 7,56	S 2,47
gef.	C 44,59	H 5,81	F 25,03	N 7,46	S 2,52

Beispiel 6c

6-N-[1,4,7-Tris(carboxylatomethyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-(pentanoyl-3-aza-4-oxo-5-methyl-5yl)]-2-N-[6-carbonylmethyl-3,9-bis (t butyloxycarbonylmethyl) 3,6,9-triazaundecan-1,11-dicarbonsäure bis (t butylester)]-lysine-[1-(4-perfluoroctylsulfonyl)-piperazin]-amid, Gd - Komplex

20 g (15,43 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 6b, 1,78 g (15,43 mmol) N-Hydroxysuccinimid, 1,48 g (35 mmol) Lithiumchlorid und 9,72 g (15,43 mmol) 1,4,7-Tris (carboxylatomethyl)-10-(3-aza-4-oxo-5methyl-5yl)-pentansäure-1,4,7,10-tetraazacyclododecan, Gd-Komplex

werden unter leichter Erwärmung in 150 ml Dimethylsulfoxid gelöst. Bei 10° C gibt man 5,16 g (25 mmol) N,N-Dicyclohexylcarbodiimid zu und rührt anschließend über Nacht bei Raumtemperatur. Man gießt die Lösung in 2500 ml Aceton und rührt 10 Minuten. Der ausgefallene Feststoff wird abfiltriert und anschließend durch Chromatographie gereinigt (Kieselgel RP-18, Laufmittel Gradient aus Wasser / Ethanol / Acetonitril)

Ausbeute 22,94 g (78 % der Theorie) eines farblosen Feststoffs

Wassergehalt 7,9 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 42,22	H 5,29	F 16,95	Gd 8,25	N 8,82	S 1,68
gef	C 42,15	H 5,41	F 16,87	Gd 8,13	N 8,70	S 1,60

Beispiel 6d

6-N-[1,4,7-Tris (carboxylatomethyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-(3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl-pentanoyl)]-2-N-[6-carbonylmethyl-3,9-bis(carboxylatomethyl)3,6,9-triazaundecan dicarbonsäure -carboxy-11-carboxylato-z]-lysin-[1-(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid, Digadoliniumkomplex, Natriumsalz

20 g (10,49 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 6c werden in 200 ml Trifluoressigsäure gelöst. Man rührt 60 Minuten bei Raumtemperatur. Es wird im Vakuum zur Trockene eingedampft und der Rückstand in 150 ml Wasser gelöst. Man gibt 1,90 g (5,25 mmol) Gadoliniumoxid zu und rührt 5 Stunden bei 80° C. Man läßt auf Raumtemperatur abkühlen und stellt mit Natronlauge auf einen pH Wert von 7,4. Die Lösung wird im Vakuum zur Trockene eingedampft und an Kieselgel RP-18 gereinigt. (Laufmittel Gradient aus Wasser / Ethanol / Acetonitril)

Ausbeute 11,89 g (61 % der Theorie) eines farblosen amorphen Feststoffs

Wassergehalt: 10,2 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 32,97	H 3,47	F 17,39	Gd 16,93	N 9,05	Na 1,24	S 1,73
gef	C 32,90	H 3,53	F 17,31	Gd 16,87	N 8,92	Na 1,33	S 1,67

Beispiel 7a

5,6-Bis (benzyloxy)-3-oxa-hexansäure-t butylester

100 g (376,2 mmol) 1,2-Di-O-benzyl-glycerin [hergestellt nach Chem Phys Lipids (1987), 43(2), 113-27] und 5 g Tetrabutylammoniumhydrogensulfat werden in einer Mischung aus 400 ml Toluol und 200 ml 50 % iger aq. Natronlauge gelöst. Bei 0° C tropft man über 30 Minuten 78g (400 mmol) 2-Bromessigsäure-t butylester zu und rührt anschließend 3 Stunden bei 0° C. Die organische Phase wird abgetrennt, über Magnesiumsulfat getrocknet und im Vakuum zur Trockene eingedampft. Der Rückstand wird an Kieselgel chromatographiert (Laufmittel N-Hexan / Aceton=20/1)

Ausbeute 133,4 g (94 % der Theorie) eines farblosen Öls

Elementaranalyse

ber	C 71,48	H 7,82
gef	C 71,61	H 7,92

Beispiel 7b**5,6-Bis (benzyloxy)-3-oxa-hexansäure**

130 g (336,4 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 7a werden in 200 ml Dichlormethan gelöst und bei 0° C 100 ml Trifluoressigsäure zugesetzt. Man rührt 4 Stunden bei Raumtemperatur und dampft anschließend zur Trockene ein. Der Rückstand wird aus Pentan / Diethylether kristallisiert.

Ausbeute 102,2 g (92 % der Theorie) eines wachsartigen Feststoff

Elementaranalyse

ber	C 69,07	H 6,71
gef	C 69,19	H 6,82

Beispiel 7c

6-N-Benzyloxycarbonyl-2-N-[1,4,7-tris (carboxylatomethyl)1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-(pentanoyl-3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl)]-lysine-[1-(4-perfluor-octylsulfonyl)-piperazin]-amid, Gd-Komplex

50 g (60,20 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1c, 6,93 g (60,20 mmol) N-Hydroxysuccinimid, 5,09 g (120 mmol) Lithiumchlorid und 37,91 g (60,20 mmol) 1,4,7-Tris (carboxylatomethyl) -1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-pentanoyl-3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl), Gd-Komplex werden unter leichter Erwärmung in 400 ml Dimethylsulfoxid gelöst. Bei 10° C gibt man 20,63 g (100 mmol) N,N- Dicyclohexylcarbodiimid zu und rührt anschließend über Nacht bei Raumtemperatur. Man gießt die Lösung in 3000 ml Aceton und rührt 10 Minuten. Der ausgefallene Feststoff wird abfiltriert und anschließend durch Chromatographie gereinigt (Kieselgel RP-18, Laufmittel Gradient aus Wasser / Ethanol / Acetonitril)

Ausbeute 75,53 g (87 % der Theorie) eines farblosen Feststoffs

Wassergehalt 10,1 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 37,48	H 3,84	F 22,39	Gd 10,90	N 8,74	S 2,22
gef	C 37,39	H 4,02	F 22,29	Gd 10,75	N 8,70	S 2,22

Beispiel 7d

2-N-[1,4,7-Tris(carboxylatomethyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-(pentanoyl)- 3aza-4-oxo-5methyl-5yl]-lysine-[1-(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid, Gd-komplex

70 g (48,53 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 7c werden in 500 ml Wasser/100ml Ethanol gelöst und 5 g Palladium-Katalysator (10 % Pd / C) zugegeben. Man hydriert bei Raumtemperatur. Man filtriert vom Katalysator ab und dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein.

Ausbeute 63,5 g (quantitativ) eines farblosen Feststoffs

Wassergehalt 9,8 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 37,48	H 3,84	F 22,39	Gd 10,90	N 8,74	S 2,22
gef	C 37,39	H 4,03	F 22,31	Gd 10,78	N 8,65	S 2,20

● Beispiel 7e

6-N-[5,6-Bis (benzyloxy)-3-oxahexanoyl]-2-N-[1,4,7-tris (carboxylatomethyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-(pentanoyl-3aza-4-oxo-5-methyl-5yl)]-lysine-[1-(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid, Gd-Komplex

10 g (7,64 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 7d, 3,30 g (10 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 7b, 0,85 g (20 mmol) Lithiumchlorid und 1,15 g (10 mmol) N-Hydroxysuccinimid werden unter leichter Erwärmung in 150 ml Dimethylsulfoxid gelöst. Bei 10° C gibt man 3,10 g (15mmol) N,N -Dicyclohexylcarbodiimid zu und rührt 8 Stunden bei Raumtemperatur. Die Reaktionslösung wird in 2000 ml Aceton gegossen und der ausgefallene Niederschlag isoliert. Die wird an Kieselgel RP-18 aufgereinigt (Laufmittel Gradient aus Wasser / Ethanol / Acetonitril)

Ausbeute 11,14 g (90 % der Theorie) eines farblosen, amorphen Feststoffs

Wassergehalt 4,3 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 41,51	H 4,29	F 19,93	N 7,78	Gd 9,70	S 1,98
gef	C 41,45	H 4,38	F 19,84	N 7,70	Gd 9,58	S 1,90

Beispiel 7f

6-N-(5,6,-Dihydroxy-3-oxahexanoyl)-2-N-[1,4,7-tris carboxylatomethyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-pentanoyl-3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl)]-lysine
[1-(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid, Gd-Komplex

10g (6,17 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 7e werden in 200 ml Ethanol gelöst und 3 g Palladium-Katalysator (10% Pd / C) zugegeben. Man hydriert bei Raumtemperatur. Man filtriert vom Katalysator ab und dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein. Ausbeute 8,89 g (quantitativ) eines farblosen Feststoffs.
Wassergehalt 3,1 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 35,03	H 3,99	F 22,42	Gd 10,92	N 8,75	S 2,23
gef	C 34,95	H 4,12	F 22,30	Gd 10,78	N 8,71	S 2,18

Beispiel 8a

6-N-Benzoyloxycarbonyl-2-N[-5,6-bis(benzyloxy)-3-oxa-hexanoyl]-lysine-[1-(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid

Zu einer Lösung aus 20 g (24,08 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1c, 9,91 g (30 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 7b und 3,45 g (30 mmol) N-Hydroxysuccinimid, gelöst in 100 ml Dimethylformamid, gibt man bei 0° C 9,28 g (45 mmol) N,N-Dicyclohexylcarbodiimid zu. Man rührt 3 Stunden bei 0° C, anschließend über Nacht bei Raumtemperatur. Man filtriert vom ausgefallenen Harnstoff ab, dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein und chromatographiert an Kieselgel (Laufmittel Dichlor-methan / Ethanol = 20 / 1) Ausbeute 24,50 g (89 % der Theorie) eines zähen Öls

Elementaranalyse

ber	C 47,29	H 4,14	F 28,26	N 4,90	S 2,81
gef	C 47,14	H 4,26	F 28,17	N 4,91	S 2,69

Beispiel 8b

2-N-(5,6-Dihydroxy-3-oxahexanoyl) -lysine-[1-(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid

20 g (17,5 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 8a werden in 300 ml Ethanol gelöst und 5 g Palladium -Katalysator (10 % Pd / C) zugegeben. Man hydriert bei Raumtemperatur. Man filtriert vom Katalysator ab und dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein. Ausbeute 17,65 g (quantitativ) eines farblosen Feststoff

Elementaranalyse

ber	C 44,05	H 4,10	F 32,02	N 5,55	S 3,18
gef	C 43,96	H 4,21	F 31,94	N 5,48	S 3,24

Beispiel 8c

6-N-[1,4,7-tris(carboxylatomethyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-(pentanoyl-3-aza-4-oxo-5-methyl-5yl)]- lysine-[1-(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid , Gd-Komplex

15 g (14,87 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 8b 1,73 g (15 mmol) N-Hydroxy-succinimid, 1,27 g (30 mmol) Lithiumchlorid und 9,48 g (15 mmol) 1,4,7-Tris (carboxylatomethyl)-10-(3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl)-pentansäure -1,4,7,10-tetraazacyclododecan, Gd-komplex werden unter leichter Erwärmung in 100 ml Dimethylsulfoxid gelöst. Bei 10° C gibt man 5,16 g (25 mol) N,N-Dicyclohexylcarbamid zu und rührt anschließend über Nacht bei Raumtemperatur. Man gießt die Lösung in 1500 ml Aceton und rührt 10 Minuten. Der ausgefallene Feststoff wird abfiltriert und anschließend durch Chromatographie gereinigt (Kieselgel RP-18 Laufmittel Gradient aus Wasser / Ethanol / Acetonitril). Ausbeute 19,28 g (80 % der Theorie) eines farblosen Feststoffs. Wassergehalt 10,3 %
Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 41,51	H 4,29	F 19,93	Gd 9,70	N 7,78	S 1,98
gef	C 41,37	H 4,40	F 19,88	Gd 9,58	N 7,67	S 1,85

Beispiel 9a

6-N-Benzoyloxycarbonyl-2-N-[2,6-N,N -bis(benzyloxycarbonyl)-lysyl]-lysine-[1-(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid

20 g (24,08 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1c und 2,53 g (25 mmol) Triethylamin werden in 200 ml Tetrahydrofuran (THF) gelöst und 14,46 g (27 mmol) Di-N,N -Z-Lysinparanitrophenolester zugegeben. Man rührt 5 Stunden bei 50° C. Man dampft im Vakuum zur Trockene ein und chromatographiert den Rückstand an Kieselgel (Laufmittel Dichlormethan / Methanol = 20 / 1).
Ausbeute 28,07 g (95% der Theorie) eines farblosen Feststoff

Elementaranalyse

ber	C 46,99	H 4,19	F 26,32	N 6,85	S 2,61
gef.	C 47,08	H 4,32	F 26,21	N 6,75	S 2,54

Beispiel 9b

2-N-(Lysyl)-lysine - [1-(4-perfluorooctylsulfonyl)- piperazin]-amid, Trihydrobromid

Zu 25 g (20,37 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 9a gibt man 100 ml Bromwasserstoffsäure in Eisessig (48 %) und rührt 2 Stunden bei 40° C. Man kühlt auf 0° C ab, tropft 1500 ml Diethylester zu und filtriert den ausgefallenen Feststoff ab. Nach Trocknen im Vakuum (60° C) erhält man 21,52 g (99 % der Theorie) leicht gelb gefärbten, kristallinen Feststoff

Elementaranalyse

ber	C 27,01	H 3,40	Br 22,46	F 30,26	N 7,87	S 3,00
gef	C 26,92	H 3,53	Br 22,15	F 30,14	N 7,69	S 2,87

Beispiel 9c

6-N-[1,4,7-Tris(Carboxylatomethyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-(pentanoyl-3-aza-4-oxo-5-methyl-5yl)]-2-N-[2,6-N,N - bis[1,4,7-tris carboxylatomethyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-(pentanoyl- 3-aza-4-oxo-5-methyl-5yl)]-lysyl]-lysyl- [1-(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid , Trigadolium-Komplex

31,49 g (50 mmol) 1,4,7-Tris(Carboxylatomethyl)-10-(3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl) pentansäure, Gd-Komplex

6,91 g (60 mmol) N-Hydroxysuccinimid und 4,24 g (100 mmol) Lithiumchlorid werden in 350 ml Dimethylsulfoxid unter leichten Erwärmen gelöst. Bei 10° C gibt man 16,51 g (80 mmol) N,N- Dicyclohexylcarbodiimid zu und rührt 5 Stunden bei 10° C. Zu dieser Mischung gibt man 10 g (9,37 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 9b und 3,03 g (30 mmol) Triethylamin und rührt 12 Stunden bei 60° C. Man läßt auf Raumtemperatur abkühlen und gießt die Mischung in 3000 ml Aceton. Der ausgefallene Niederschlag wird abfiltriert, an Kieselgel RP-18 gereinigt (Laufmittel Gradient aus Wasser / Ethanol / Acetonitril). Ausbeute 16,7 g (67% der Theorie) eines farblosen Feststoffs.
Wassergehalt 7,9 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 36,58	H 4,43	F 12,14	Gd 17,74	N 11,06	S 1,14
gef	C 36,47	H 4,54	F 12,03	Gd 17,65	N 10,95	S 1,21

Beispiel 10a

1,7-Bis (benzyloxycarbonyl)-4-(3,6,9,12,15-pentaoxahexadecanoyl)- 1,4,7,10-tetraazacyclododecan

Zu 18,13 g (68,1mmol) 3,6,9,12,15-Pentaoxahexadecansäure und 30 g (68,1 mmol) 1,7 Di-Z-Cyclen hergestellt nach Z Kovacs und A. D. Sherry, J Chem Soc chem. Commun (1995),2,185, in 300 ml Tetrahydrofuran, gibt man bei 0° C 24,73 g (100 mmol) EEDQ (2-Ethoxy-1,2-dihydrochinolin-1-carbonsäureethylester) zu und rührt über Nacht bei Raumtemperatur. Man dampft im Vakuum zur Trockene ein und chromatographiert an Kieselgel (Laufmittel Dichlormethan / Methanol = 20 : 1). Ausbeute 19,13 g (42 % der Theorie) eines farblosen Feststoffs.

Elementaranalyse

ber	C 61,03	H 7,61	N 8,13
gef	C 60,92	H 7,75	N 8,04

Beispiel 10b

1,7-Bis (benzyloxycarbonyl)-4-(3,6,9,12,15-pentaoxahexadecanoyl)-10-(2H,2H,4H,5H,5H-3-oxa-perfluortridecanoyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan

Zu 18 g (26,91 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 10a und 14,05 g (26,91 mmol) 2H,2H,4H,4H,5H,5H-3-Oxa-perfluortridecansäure, hergestellt nach DE 19603033, in 300 ml Tetrahydrofuran, gibt man bei 0° C 12,36 g (50 mmol) EEDQ (2-Ethoxy-1,2-dihydrochinolin-1-carbonsäureethylester) zu und rührt über Nacht bei Raumtemperatur. Man dampft im Vakuum zur Trockene ein und chromatographiert an Kieselgel (Laufmittel Dichlormethan / Methanol = 20 : 1)

Ausbeute 21,51 g (67% der Theorie) eines farblosen Feststoffs

Elementaranalyse

ber	C 47,32	H 4,82	F 27,07	N 4,70
gef	C 47,26	H 5,01	F 26,94	N 4,59

Beispiel 10c

1-(3,6,9,12,15-Pentaoxahexadecanoyl)-7-(2H,2H,4H,4H,5H,5H-3-oxaperfluortridecanoyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan

20 g (16,77 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1d werden in 200 ml Ethanol gelöst und 2,5 g Palladium-Katalysator (10 % Pd / C) zugegeben. Man hydriert bei Raumtemperatur. Man filtriert vom Katalysator ab und dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein. Ausbeute 15,5 g (quantitativ) eines farblosen Feststoffs

Elementaranalyse

ber	C 40,27	H 4,90	F 34,93	N 6,06
gef	C 40,15	H 4,99	F 34,87	N 5,94

Beispiel 10d

1,7-Bis(1,4,7-tris (carboxylatomethyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-(pentanoyl-3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl))-4-(3,6,9,12,15-pentaoxahexadecanoyl)-10-(2H,2H,4H,4H,5H,5H,-3-oxaperfluorotridecanoyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan , Gd-Komplex

15 g (16,22 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 10c, 4,60 g (40 mmol) N-Hydroxysuccinimid, 3,39 g (80 mmol) Lithiumchlorid und 25,19 g (40 mmol) 1,4,7-Tris (carboxylatomethyl)-10-(3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl) pentansäure, Gd-Komplex werden unter leichter Erwärmung in 300 ml Dimethylsulfoxid gelöst. Bei 10° C gibt man 24,73 g (100 mmol) EEDQ zu und rührt anschließend über Nacht bei Raumtemperatur. Man gießt die Lösung in 3000 ml Aceton und rührt 10 Minuten. Der ausgefallene Feststoff wird abfiltriert und anschließend durch Chromatographie gereinigt (Kieselgel RP-18) Laufmittel Gradient aus Wasser / Ethanol / Acetonitril)

Ausbeute 19,86 g (57 % der Theorie) eines farblosen Feststoffs
Wassergehalt 11,3 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 38,58	H 4,74	F 15,04	Gd 14,64	N 9,13
gef	C 38,47	H 4,91	F 14,95	Gd 14,57	N 9,04

Beispiel 11a

3,5-Dinitrobenzoesäure-1-[(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid

Zu 20 g (35,2 mmol) Perfluorooctylsulfonylpiperazin und 8,1 g (80 mmol) Triethylamin, gelöst in 200 ml Dichlormethan tropft man bei 0° C eine Lösung aus 8,76 g (38 mmol) 3,5-Dinitrobenzoylchlorid in 55 ml Dichlormethan und rührt 3 Stunden bei 0° C. Man gibt 200 ml 5% ige aqu Salzsäure zu und rührt 5 Minuten bei Raumtemperatur. Die organische Phase wird abgetrennt, über Magnesiumsulfat getrocknet und im Vakuum zur Trockene eingedampft. Der Rückstand wird an Kieselgel chromatographiert.

(Laufmittel Dichlormethan / Aceton = 15 : 1)

Ausbeute 24,96 g (93% der Theorie) eines farblosen Feststoffs

Elementaranalyse

ber	C 29,35	H 1,45	F 42,37	N 7,35	S 4,21
gef	C 29,28	H 1,61	F 42,15	N 7,25	S 4,15

Beispiel 11b

3,5 Diaminobenzoessäure-[1-(4-perfluoroctylsulfonyl)-piperazin]-amid

20 g (26,23 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 11a werden in 400 ml Ethanol gelöst und 6 g Palladium-Katalysator (10 % Pd / C) zugegeben. Man hydriert bei Raumtemperatur. Man filtriert vom Katalysator ab und dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein. Ausbeute 18,43 g (quantitativ) eines cremefarbenen Feststoffs.

Elementaranalyse

ber	C 32,49	H 2,15	F 45,98	N 7,98	S 4,57
gef	C 32,29	H 2,35	F 45,69	N 7,81	S 4,40

Beispiel 11c

3,5-N,N -Bis[1,4,7-tris(carboxylatomethyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-10-(pentanoyl-3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl)]-benzoessäure-[1-(4-perfluoroctylsulfonyl)-piperazin]-amid, Gd-Komplex

10 g (14,24 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 11b, 3,45 g (30 mmol) N-Hydroxysuccinimid, 2,54 g (60 mmol) Lithiumchlorid und 18,89 g (30 mmol) 1,4,7-Tris(carboxylatomethyl)-10-(3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl)-pentansäure, Gd-Komplex werden unter leichter Erwärmung in 200 ml Dimethylsulfoxid gelöst. Bei 10° C gibt man 10,32 g (50 mmol) N,N-Dicyclohexylcarbodiimid zu und rührt anschließend über Nacht bei Raumtemperatur. Man gießt die Lösung in 2000 ml Aceton und rührt 10 Minuten. Der ausgefallene Feststoff wird abfiltriert und anschließend durch Chromatographie gereinigt (Kieselgel RP-18, Laufmittel Gradient aus Wasser / Ethanol / Acetonitril). Ausbeute 19,74 g (72 % der Theorie) eines farblosen Feststoffs. Wassergehalt 11,8 %.

5
0250
254

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 35,55	H 3,72	F 16,77	Gd 16,33	N 10,18	S 1,67
gef	C 35,48	H 3,84	F 16,58	Gd 16,24	N 10,07	S 1,58

Beispiel 12

a) 3-Oxa-2H,2H,4H,4H,5H,5H-perfluortridecancarbonsäure-t-butylester

25,0 g (53,8 mmol) 1H,1H,2H,2H-Perfluoro-1-decanol [kommerziell erhältlich bei der Firma Lancaster] werden in 250 ml absolutem Toluol gelöst und bei Raumtemperatur mit einer katalytischen Menge (ca. 0,75 g) Tetra-n-butyl-ammoniumhydrogensulfat versetzt. Anschließend gibt man bei 0°C insgesamt 7,55 g (134,6 mmol, 2,5 equ bezogen auf die eingesetzte Alkoholkomponente) fein gepulvertes Kaliumhydroxidpulver hinzu, gefolgt von 15,73 g (80,7 mmol, 1,5 equ bezogen auf die eingesetzte Alkoholkomponente) Bromessigsäure-tert.-butylester und lässt noch 2 Stunden bei 0°C nachrühren. Die so erhaltene Reaktionslösung wird für 12 h bei Raumtemperatur nachgerührt und zum Zwecke der Aufarbeitung wird mit insgesamt 500 ml Essigsäureethylester und 250 ml Wasser versetzt. Die org Phase wird abgetrennt und zweimal mit Wasser gewaschen. Nach dem Trocknen der organischen Phase über Natriumsulfat wird vom Salz abgesaugt und das Solvens im Vakuum abgezogen. Der verbleibende ölige Rückstand wird an Kieselgel unter Verwendung von Essigsäureethylester/Hexan (1:10) als Eluent gereinigt. Ausbeute 26,3 g (84,6% d Th) der oben genannten Titelverbindung als farbloses und stark viskoses Öl.

Elementaranalyse

ber	C 33,23	H 2,61	F 55,85
gef	C 33,29	H 2,61	F 55,90

b) 3-Oxa-2H,2H,4H,4H,5H,5H-perfluortridecancarbonsäure

20,0 g (34,58 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 12a) werden in 200 ml eines Gemisches, bestehend aus Methanol und 0,5 molarer Natronlauge im Verhältnis von 2:1 unter Rühren bei Raumtemperatur suspendiert und anschließend auf 60 °C erwärmt. Nach einer

Reaktionszeit von 12 h bei 60 °C wird das nun klare Reaktionsgemisch zur Aufarbeitung durch Versetzen mit Amberlite[®] IR 120 (H⁺-Form)-Kationenaustauscherharz neutralisiert, vom Austauscher abgesaugt und das so erhaltene methanolisch-wässrige Filtrat im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Der erhaltene amorph-ölige Rückstand wird an Kieselgel unter Verwendung von Essigsäureethylester/n-Hexan (1:3) als Eluent gereinigt. Ausbeute 16,0 g (88,6% d. Th.) der oben genannten Titelverbindung als farbloses und stark viskoses Öl.

Elementaranalyse

ber	C 27,60	H 1,35	F 61,85
gef.	C 27,58	H 1,36	F 61,90

c) 1,7-Bis{[1,4,7-tris(carboxylatomethyl)-10-(3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl-pentanoyl)]-1,4,7,10-tetraazacyclododecan}-diethylentriamin, Digadolinium-Komplex

2,48 g [(3,94 mmol), 2,05 Molequivalente bezogen auf eingesetztes Diethylentriamin] des in der Patentanmeldung DE 197 28 954 C1 unter Beispiel 31h) beschriebenen Gd-Komplexes der 10-(4-Carboxy-1-methyl-2-oxo-3-azabutyl)-1,4,7,10-tetraazacyclododecan-1,4,7-triessigsäure und 167 mg wasserfreies Lithiumchlorid (3,94 mmol) werden bei 40 °C in 40 ml absolutem Dimethylsulfoxid unter Rühren gelöst und bei dieser Temperatur mit insgesamt 453 mg (3,94 mmol) N-Hydroxysuccinimid versetzt. Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur wird die so erhaltene Reaktionslösung mit 814 mg (3,946 mmol) N,N'-Dicyclohexylcarbodiimid versetzt und für 2 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die erhaltene Suspension des Aktivesters wird anschließend mit 198,3 mg (1,92 mmol) Diethylentriamin, gelöst in 5 ml absolutem Dimethylsulfoxid, versetzt und für 12 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Zum Zwecke der Aufarbeitung wird das Reaktionsgemisch mit ausreichend Aceton bis zur vollständigen Fällung der oben genannten Titelverbindung versetzt, der Niederschlag abgesaugt, getrocknet, in Wasser aufgenommen, von unlöslichem Dicyclohexylharnstoff abfiltriert und das Filtrat über eine AMICON[®] YM-3

Ultrafiltrationsmembran (cut off 3000 Da) entsalzt und von niedermolekularen Bestandteilen gereinigt. Das Retentat wird anschließend gefriergetrocknet.

Ausbeute 1,85 g (72,7 % d. Th.) als farbloses Lyophilisat

H₂O-Gehalt (Karl-Fischer) 3,89 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 38,03	H 5,24	N 13,73	Gd 23,71
-----	---------	--------	---------	----------

gef C 37,98 H 5,20 N 13,69 Gd 23,78

d) 1,7-Bis{[1,4,7-tris(carboxylatomethyl)-10-(3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl-pentanoyl)]-1,4,7,10-tetraazacyclododecan}-4-(3-oxa-2H,2H,4H,4H,5H,5H-perfluortridecanoyl)-diethylentriamin ,Digadolinium-Komplex

In eine Lösung von 3,23 g (2,44 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 12c), in einem Gemisch aus 30 ml Dimethylsulfoxid und 3 ml Tetrahydrofuran, werden bei 50°C und unter Stickstoffatmosphäre 1,27 g (2,44 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 12b), gelöst in einem Gemisch aus 15 ml Tetrahydrofuran und 15 ml Dimethylsulfoxid, tropfenweise hinzugegeben. Anschließend gibt man bei 0°C insgesamt 1,80 g (3,66 mmol) EEDQ [2-Ethoxy-1-ethoxycarbonyl-1,2-dihydrochinolin] portionsweise hinzu und läßt über Nacht bei Raumtemperatur rühren. Die erhaltene Reaktionslösung wird anschließend mit ausreichend Aceton bis zur vollständigen Fällung der oben genannten Titelverbindung versetzt, der Niederschlag abgesaugt, getrocknet, in Wasser aufgenommen, von unlöslichen Bestandteilen abfiltriert und das Filtrat über eine AMICON[®] YM-3 Ultrafiltrationsmembran (cut off 3000 Da) ultrafiltriert, was sowohl zur vollständigen Entsalzung, als auch zur Reinigung der Titelverbindung von niedermolekularen Bestandteilen dient. Das Retentat wird anschließend gefriergetrocknet.

Ausbeute 3,54 g (79,4 % d. Th.) als farbloses Lyophilisat

H₂O-Gehalt (Karl-Fischer) 5,87 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber C 35,43 H 4,07 N 9,95 F 17,64 Gd 17,18

gef C 35,42 H 4,01 N 9,89 F 17,67 Gd 17,18

Beispiel 13

a) 2-N-Trifluoracetyl -6-N- benzyloxycarbonyl-L-lysin

100,0 g (356,7 mmol) 6-N-Benzoyloxycarbonyl-L-lysin werden in einer Mischung aus 1000 ml Trifluoressigsäureethylester und 500 ml Ethanol gelöst und 24 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Man dampft zur Trockne ein und kristallisiert den Rückstand aus Diisopropylether.

Ausbeute 128,9 g (96 % der Theorie) eines farblosen kristallinen Pulvers

Schmelzpunkt 98,5 °C

62
257

Elementaranalyse

ber	C 51,07	H 5,09	N 7,44	F 15,14
gef	C 51,25	H 5,18	N 7,58	F 15,03

b) 2-N-Trifluoracetyl -6-N- benzyloxycarbonyl-L-lysin [1-(4-perfluoroctylsulfonyl)-piperazin]-amid

Zu 125,0 g (332,0 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1a) und 188,7 g (332,0 mmol) 1-Perfluoroctylsulfonylpiperazin (hergestellt nach DE 19603033) in 750 ml Tetrahydrofuran, gibt man bei 0°C 164,2 g (0,664 mmol) EEDQ (2-Ethoxy-1,2-dihydrochinolin-1-carbonsäureethylester) zu und rührt über Nacht bei Raumtemperatur. Man dampft im Vakuum zur Trockene ein und chromatographiert an Kieselgel (Laufmittel: Dichlormethan / Methanol = 20:1).

Ausbeute: 286,0 g (93% der Theorie) eines farblosen Feststoffs

Schmelzpunkt: 92 °C

Elementaranalyse

ber	C 36,30	H 2,83	N 6,05	F 41,01	S 3,46
gef	C 36,18	H 2,94	N 5,98	F 40,87	S 3,40

c) 6-N- Benzyloxycarbonyl-L-lysin-[1-(4-perfluoroctylsulfonyl)-piperazin]-amid

In eine Lösung aus 280,0 g (302,2 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1b) in 2000 ml Ethanol, leitet man bei 0°C für eine Stunde Ammoniak-Gas ein. Man rührt anschließend 4 Stunden bei 0°C. Es wird zur Trockene eingedampft und der Rückstand aus Wasser ausgerührt. Man filtriert den Feststoff ab und trocknet im Vakuum bei 50 °C.

Ausbeute: 243,5 g (97,0 % der Theorie) eines amorphen Feststoffs

Elementaranalyse

ber	C 37,60	H 3,28	N 6,75	F 38,89	S 3,86
gef	C 37,55	H 3,33	N 6,68	F 38,78	S 3,81

d) L-Lysin-[1-(4-perfluoroctylsulfonyl)-piperazin]-amid

In 1000 ml Ethanol werden 200,0 g (240,8 mmol) der unter 13c) hergestellten Verbindung gelöst, mit 5,0 g Pearlman-Katalysator (Pd 20%, C) versetzt und solange bei Raumtemperatur unter einer Wasserstoffatmosphäre (1 atm) hydriert, bis keine Wasserstoffaufnahme mehr zu beobachten ist. Man saugt vom Katalysator ab, wäscht gründlich mit Ethanol nach (dreimal).

mit jeweils ca. 100 ml) und engt im Vakuum zur Trockne ein. Die Titelverbindung wird als stark viskoses und gelblich gefärbtes Öl erhalten.

Ausbeute 162,5 g (96,9 % d Th.)

Elementaranalyse

ber C 31,04 H 3,04 N 8,05 F 46,38 S 4,60

gef C 31,11 H 3,09 N 8,08 F 46,33 S 4,62

e) 6N-2N-Bis-(4-[2,3-bis-(N,N-bis(t-butyloxycarbonylmethyl)-amino)-propyl]-phenyl)-3-oxa-propionyl-L-lysin-[1-(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid

5,25 g (7,72 mmol) der 4-[2,3-Bis-(N,N-bis(t-butyloxycarbonylmethyl)-amino)-propyl]-phenyl}-3-oxa-propionsäure und 781,0 mg (7,72 mmol) Triethylamin werden in 50 ml Methylenchlorid gelöst. Bei -15°C tropft man eine Lösung aus 1,16 g (8,5 mmol)

Chlorameisensäureisobutylester in 10 ml Methylenchlorid innerhalb 5 Minuten hinzu und rührt noch weitere 20 Minuten bei -15°C. Anschließend kühlt man die Lösung auf -25°C ab und tropft eine Lösung, bestehend aus 2,68 g (3,86 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 13d) und 2,12 g (21,0 mmol) Triethylamin, in 70 ml Tetrahydrofuran innerhalb von 30 Minuten hinzu und rührt im Anschluß noch 30 Minuten bei -15°C und anschließend noch über Nacht bei Raumtemperatur nach. Zur Aufarbeitung wird das Lösungsmittel im Vakuum abgezogen und der verbleibende ölige Rückstand in 250 ml Chloroform aufgenommen. Man extrahiert die Chloroformphase zweimal mit je 100 ml einer 10 %igen wässrigen Ammoniumchlorid-Lösung, trocknet die organische Phase über Magnesiumsulfat und dampft im Vakuum zur Trockne ein. Der Rückstand wird an Kieselgel chromatographiert (Laufmittel

Methylenchlorid/Ethanol= 20/1)

Ausbeute 5,37 g (68,8 % d Th.) eines farblosen und sehr zähen Öls

Elementaranalyse

ber C 52,27 H 6,43 N 5,54 F 15,97 S 1,59

gef C 52,22 H 6,51 N 5,49 F 15,99 S 1,63

f) 6N-2N-Bis-(4-[2,3-bis-(N,N-bis(carboxylatomethyl)-amino)-propyl]-phenyl)-3-oxa-propionyl-L-lysin-[1-(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid, Octa-Natriumsalz

5,0 g (2,47 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 13e) werden in 60 ml absolutem Dichlormethan gelöst. Anschließend wird bei 0°C mit insgesamt 75 ml Trifluoressigsäure tropfenweise versetzt. Nach einer Reaktionszeit von 12 Stunden bei Raumtemperatur wird im Vakuum bis zur Trockne eingengt. Der verbleibende Rückstand wird mit 100 ml Wasser

versetzt und erneut im Vakuum bis zur Trockne abgezogen. Der so erhaltene Rückstand wird in 200 ml destilliertem Wasser gelöst und die wässrige Produktlösung der oben genannten Titelverbindung zweimal mit jeweils 60 ml Diethylether extrahiert. Die resultierende wässrige Produktlösung wird durch Versetzen mit Wasser auf ein Gesamtvolumen von 300 ml aufgefüllt, von unlöslichen Bestandteilen abfiltriert und das Filtrat über eine AMICON YM-3 Ultrafiltrationsmembran (cut off 3000 Da) ultrafiltriert, was sowohl zur vollständigen Entsalzung, als auch zur Reinigung der Titelverbindung von niedermolekularen Bestandteilen dient. Das Retentat wird durch Versetzen mit Wasser auf ein Gesamtvolumen von 200 ml aufgefüllt und mit 15 % iger Natronlauge wird der pH-Wert dieser Lösung anschließend auf 10,0 eingestellt. Die basische, wässrige Produktlösung wird im Anschluss gefriergetrocknet.

Man erhält 4,0 g (92,8 % d. Th) der Titelverbindung in Form des Octa-Natriumsalzes als amorphes Lyophilisat.

Wassergehalt 5,37 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 38,46	H 3,28	N 6,41	F 18,47	S 1,83	Na 10,52
gef.	C 38,42	H 3,31	N 6,39	F 18,51	S 1,87	Na 10,38

g)) 6N-2N-Bis-{4-[2,3-bis-(N,N-bis(carboxymethyl)-amino)-propyl]-phenyl}-3-oxa-propionyl-L-lysin-[1-(4-perfluorooctylsulfonyl)-piperazin]-amid, Di-Mangankomplex, Tetra-Natriumsalz

1,94 g (1,11 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 13f) werden in 100 ml destilliertem Wasser gelöst und die resultierende Lösung wird durch Versetzen mit 1 molarer wässriger Salzsäure auf einen pH-Wert von 4,0 gebracht. Bei 80°C wird nun portionweise mit 0,25 g (2,22 mmol) Mangan-II-carbonat versetzt. Anschließend wird die so erhaltene Reaktionslösung für 5 Stunden unter Rückfluß gekocht. Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur wird der pH-Wert der wässrigen Produktlösung unter kräftigem Rühren durch Versetzen mit 1 N Natronlauge auf 7,2 eingestellt und über eine AMICON® YM-3 Ultrafiltrationsmembran (cut off 3000 Da) entsalzt und von niedermolekularen Bestandteilen gereinigt. Das Retentat wird anschließend gefriergetrocknet.

Ausbeute 1,80 g (92,0 % d. Th) der Titelverbindung als farbloses Lyophilisat

H₂O-Gehalt (Karl-Fischer) 7,28 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 38,07	H 3,25	F 18,28	Mn 6,22	N 6,34	Na 5,20	S 1,81
gef	C 38,01	H 3,29	F 18,29	Mn 6,21	N 6,36	Na 5,28	S 1,78

Beispiel 14a

6-N-(Benzyloxycarbonyl)-2-N - [(N-pteroyl) - L-glutamnyl]-lysin-[1-(4-perfluoroctylsulfonyl)-piperazin]-amid

20 g (45,31 mmol) Folsäure werden in 300 ml Dimethylsulfoxid gelöst und bei 10° C 9,49 g (46 mmol) N,N -Dicyclohexylcarbodiimid zugegeben. Man rührt über Nacht bei Raumtemperatur. Zu dieser Mischung gibt man 29,1 g (35 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 1c und 20 ml Pyridin und rührt 3 Stunden bei 50° C. Es wird auf Raumtemperatur abgekühlt und eine Mischung aus 1500 ml Diethylether/ 1500 ml Aceton zugeben. Der ausgefallene Niederschlag wird abfiltriert und an (RP-18) gereinigt (Laufmittel = Gradient aus Wasser / Ethanol / Tetrahydrofuran). Ausbeute 21,59 g (38 % der Theorie), gelber Feststoff. Wassergehalt 2,1 %

Elementaranalyse (berechnet auf wasserfreie Substanz)

ber	C 43,10	H 3,54	F 25,76	N 11,29	S 2,56
gef	C 43,02	H 3,62	F 25,68	N 11,21	S 2,48

Beispiel 14 b

2-N-[(N-Pteroyl)-L-glutamnyl]-lysin-[1-(4- perfluoroctylsulfonyl) piperazin]-amid

Zur 20 g (15,95 mmol) der Titelverbindung aus Beispiel 14 a gibt man 200 ml Bromwasserstoffsäure in Eisessig (48 %) und rührt 2 Stunden bei 40 ° C. Man kühlt auf 0° C ab , tropft 2000 ml Diethylether zu und filtriert den ausgefallenen Feststoff ab. Nach Trocknen im Vakuum (60 ° C) erhält man 18,96 g (99 % der Theorie) eines gelb gefärbten, kristallinen Feststoffs.

Elementaranalyse

66 67
0282
261

ber	C 37,01	H 3,27	Br 6,65	F 26,90	N 12,83	S 2,67
gef	C 36,91	H 3,42	Br 6,31	F 29,75	N 12,72	S 2,56

Beispiel 14 c

6-N-[1,4,7-Tris (carboxylatomethyl)-1,4,7,10 -tetraazacyclododecan
-10-(pentanoyl-3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl)-2-N-[(N-pteroyl]-L-glutaminy]l
lysin-[1-(4-perfluoroctylsulfonyl)-piperazin]-amid , Gd-Komplex



0,92 g (8 mmol)N-Hydroxysuccinimid, 0,68 g (16 mol) Lithiumchlorid und 5,04 g
(8 mmol) 1,4,7-Tris(carboxylatomethyl-10-(3-aza-4-oxo-5-methyl-5-yl)-1,4,7-10-
tetraazacyclododecan, Gd-Komplex werden unter leichter Erwärmung in 80 ml
Dimethylsulfoxid gelöst. Bei 10° C gibt man 2,06 g (10 mol) N , N -
Dicyclohexylcarbodiimid zu und rührt anschließend
3 Stunden bei Raumtemperatur Zu dieser Reaktionslösung gibt man 5 g (4,16 mmol)
der Titelverbindung aus Beispiel 14 b und 10 ml Pyridin, Man rührt über Nacht bei
Raumtemperatur Man gießt die Lösung in 1000 ml Aceton und rührt 10 Minuten
Der ausgefallene Feststoff wird abfiltriert und anschließend durch Chromatographie
gereinigt (Kieselgel R P -18, Laufmittel Gradient aus Wasser /Ethanol /Acetonitril Man
löst in etwas Wasser, stellt den pH Wert mit Natronlauge auf 7,4 und gefriergetrocknet
Ausbeute 3,87 g (53 % der Theorie) eines gelben Feststoffs Wassergehalt 5,8 %,

Elementaranalyse (auf wasserfreie Substanz berechnet)

ber	C 38,36	H 3,74	F 18,42	Gd 8,97	N 12,78	Na 1,31	S 1,83
gef	C 38,28	H 3,85	F 18,33	Gd 8,85	N 12,69	Na 1,42	S 1,75

Beispiel 15

Organverteilung (einschließlich Tumor- und Lymphknotenanreicherung) nach intravenöser
Gabe des erfindungsgemäßen Kontrastmittels aus Beispiel 3 in Prostatakarzinom-tragenden
Ratten

Nach intravenöser Applikation von 100 µmol Gesamtgadolinium/kg KGW der
Titelverbindung aus Beispiel 3 in Ratten (Cop-Inzucht, mit 12 Tage zuvor im implantiertem
Prostatakarzinom Dunning R3327 MAT-Lu) wurde 10 Minuten, 1 und 24 Stunden nach
Applikation der Metallgehalt in verschiedenen Organen, im Tumor sowie in den

Lymphknoten (gepoolt als mesenteriale und periphere Lymphknoten) bestimmt (MW $\pm$ SD, n=3)

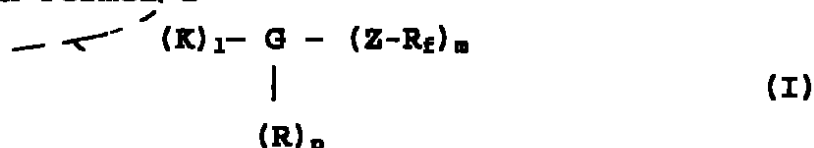
Titelverbindung aus Beispiel 3

	Gd-Konzentration [µmol/l]									% Dosis pro Gesamtgewebe								
	10min p.l.			1h p.l.			24h p.l.			10min p.l.			1h p.l.			24h p.l.		
Leber	137	±	39	138	±	1	172	±	8	3 79	±	1 12	3 93	±	0,20	5 37	±	0,63
Milz	184	±	58	181	±	3	161	±	19	0,25	±	0,07	0 23	±	0 01	0 25	±	0,01
Pankreas	99	±	28	95	±	15	55	±	7	0,25	±	0 08	0 23	±	0,07	0 18	±	0,01
Niere	359	±	88	394	±	41	292	±	18	1 70	±	0,39	2 00	±	0,21	1 38	±	0 07
Lunge	344	±	95	321	±	18	148	±	19	1,30	±	0 33	1 27	±	0,05	0 58	±	0 03
Herz	177	±	48	151	±	7	65	±	12	0,40	±	0 11	0 33	±	0 01	0 15	±	0 03
Gehirn	16	±	5	16	±	3	5	±	0	0,09	±	0 02	0 10	±	0 02	0 03	±	0,00
Muskel**	41	±	12	40	±	4	13	±	2	0 12	±	0 04	0 08	±	0,01	0,03	±	0 01
Tumor	82	±	32	126	±	10	100	±	8	0,20	±	0,07	0 40	±	0,12	0,48	±	0 42
Femur	61	±	10	64	±	5	33	±	1	0,50	±	0 06	0,50	±	0 02	0,26	±	0,01
mes LK	155	±	40	160	±	5	127	±	7	0 11	±	0,04	0 10	±	0 01	0 09	±	0 01
periph LK	115	±	27	186	±	6	108	±	8	0 13	±	0 03	0 19	±	0 03	0,11	±	0,02
Magen (entleert)	90	±	28	93	±	3	48	±	8	0,47	±	0 16	0 50	±	0 06	0 27	±	0 03
Darm (entleert)	146	±	37	130	±	7	101	±	12	2 48	±	0 58	1 85	±	0 27	1 63	±	0 15
Blut *	621	±	137	534	±	12	169	±	16	35 18	±	7,43	30,63	±	1 05	9,58	±	1,02
Restkörper	—	±	—	—	±	—	103	±	7	—	±	—	—	±	—	31 05	±	4,80
Harn 0-24 h	—	-	—	—	-	—	80	±	19	—	-	—	—	-	—	36 38	±	2 36
Fäces 0-24 h	—	-	—	—	-	—	561	±	28	—	-	—	—	-	—	8 91	±	2,29
							Summe der Organe ***			46,35	±	9 98	41 79	±	1 78	50 95	±	4 52
							Bilanz			—	±	—	—	±	—	96 24	±	3 47
58ml Blut/kg KGW																		

** nur Gewebezusatz v. rechten Unterschenkelmuskul

*** Summe Organe 10 und 60 min p.l. ohne Restkörper

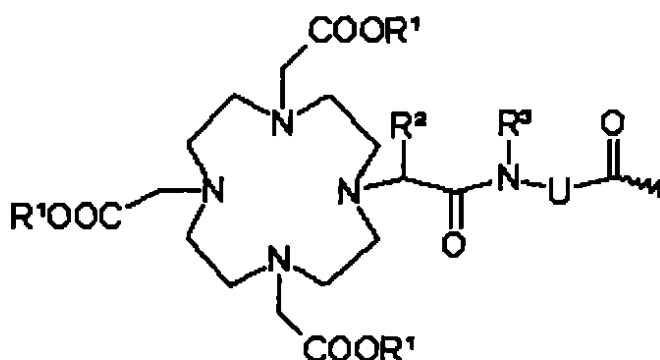
1 Perfluoralkylhaltige Komplexe mit polaren Resten der allgemeinen Formel I



in der

R_f eine perfluorierte, geradkettige oder verzweigte Kohlenstoffkette mit der Formel $-C_nF_{2n}E$ ist, in der E ein endständiges Fluor-, Chlor-, Brom-, Jod- oder Wasserstoffatom darstellt und n für die Zahlen 4-30 steht.

K für einen Metallkomplex der allgemeinen Formel II steht,



(II)

ist der

R¹ ein Wasserstoffatom oder ein Metallionenäquivalent
der Ordnungszahlen 21-29, 31-33, 37-39, 42-44, 49
oder 57-83 bedeutet,
mit der Maßgabe, daß mindestens zwei R¹ für Metall-
ionenäquivalente stehen

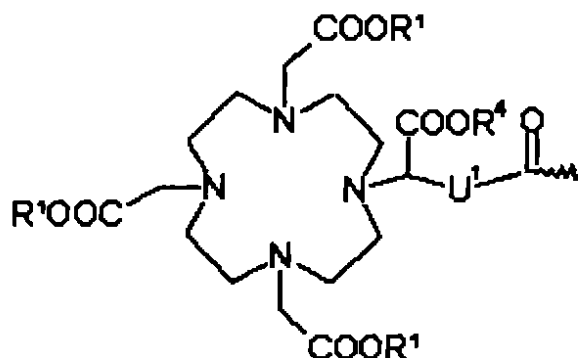
R² und R³ unabhängig voneinander Wasserstoff, C₁-C₇-Alkyl, Benzyl, Phenyl, -CH₂OH oder -CH₂OCH₃ darstellen und

U $-C_6H_4-O-CH_2-\omega-$, $-(CH_2)_{1-5}-\omega$, eine Phenylengruppe, $-CH_2-$
 $NHCO-CH_2-CH(CH_2COOH)-C_6H_4-\omega-$, $-C_6H_4-(OCH_2CH_2)_{0-1}-$
 $N(CH_2COOH)-CH_2-\omega$ oder eine gegebenenfalls durch ein
oder mehrere Sauerstoffatome, 1 bis 3-NHCO-, 1 bis 3
-CONH-gruppen unterbrochene und/oder mit 1 bis 3

$-(CH_2)_{0-5}COOH$ -Gruppen substituierte C_1-C_{12} -Alkylen- oder $C_7-C_{12}-C_6H_4-O$ -Gruppe darstellt, wobei ω für die Bindungsstelle an $-CO-$ steht,

oder

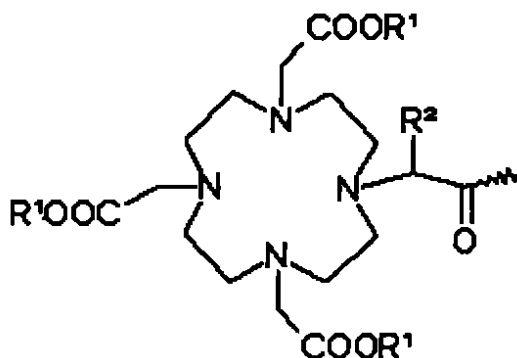
der allgemeinen Formel III



(III)

in der R^1 die oben genannte Bedeutung hat, R^4 Wasserstoff oder ein unter R^1 genanntes Metallionenäquivalent darstellt und $U^1 - C_6H_4-O-CH_2-\omega-$ darstellt, wobei ω die Bindungsstelle an $-CO-$ bedeutet

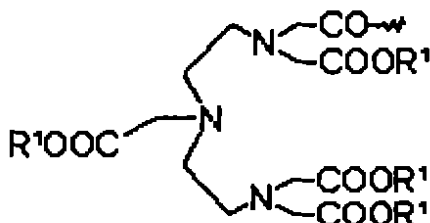
oder der allgemeinen Formel IV



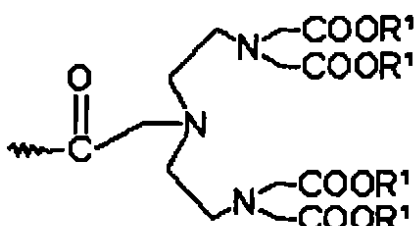
(IV)

in der R^1 und R^2 die oben genannte Bedeutung haben

oder der allgemeinen Formel V A oder V B



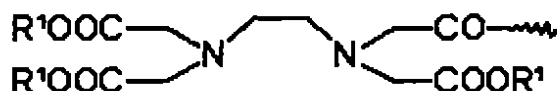
(V A)



(V B)

in der R^1 die oben genannte Bedeutung hat,

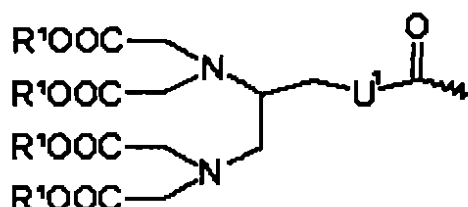
oder der allgemeinen Formel VI



(VI)

in der R^1 die oben genannte Bedeutung hat,

oder der allgemeinen Formel VII



(VII)

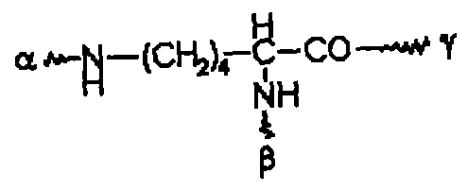
in der R^1 die oben genannte Bedeutung hat und

U^1 $-C_6H_4-O-CH_2-\omega-$ darstellt, wobei ω die Bindungsstelle an $-CO-$ bedeutet

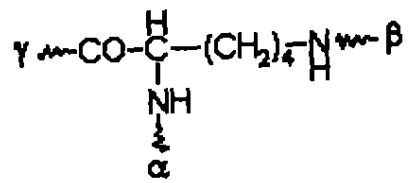
und im Rest K gegebenenfalls vorhandene freie Säuregruppen gegebenenfalls als Salze organischer und/oder anorganischer Basen oder Aminosäuren oder Aminosäureamide vorliegen können,

G einen mindestens dreifach funktionalisierten Rest ausgewählt aus den nachfolgenden Resten a) bis g) darstellt

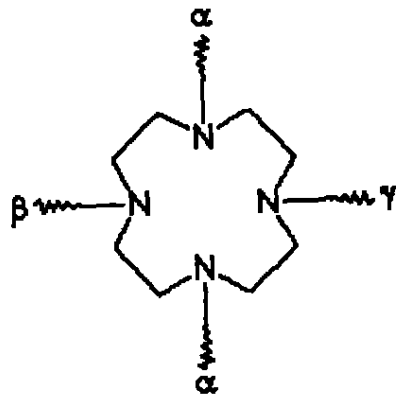
(a)



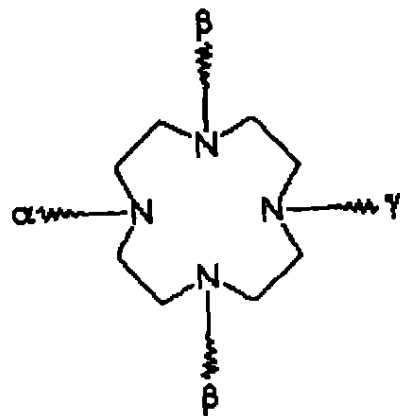
(b)



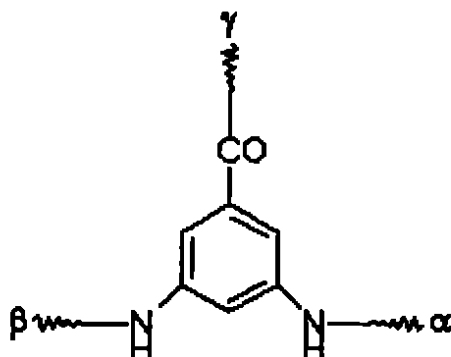
(c)



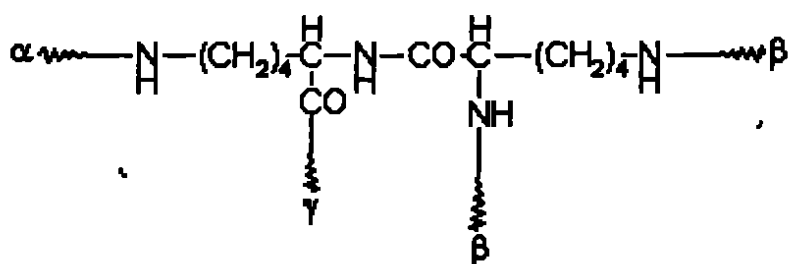
(d)



(e)



(f)



(g)



wobei α die Bindungsstelle von G an den Komplex K bedeutet, β die Bindungsstelle von G zum Rest R ist und γ die Bindungsstelle von G zum Rest Z darstellt

Z für



steht, wobei γ die Bindungsstelle von Z zum Rest G darstellt und ε die Bindungsstelle von Z an den perfluorierten Rest R_f bedeutet

R einen polaren Rest ausgewählt aus den Komplexen K der allgemeinen Formeln II bis VII darstellt, wobei R^1 hier ein Wasserstoffatom oder ein Metallionenäquivalent der Ordnungszahlen 20-29, 31-33, 37-39, 42-44, 49 oder 57-83 bedeutet,

und die Reste R^2 , R^3 , R^4 , U und U^1 die oben angegebene Bedeutung aufweisen

oder

den Folsäurerest

oder

eine über $-\text{CO}-$ oder SO_2- an den Rest G gebundene Kohlenstoffkette mit 2-30 C-Atomen bedeutet, geradlinig oder verzweigt, gesättigt oder ungesättigt,

gegebenenfalls unterbrochen durch 1-10 Sauerstoffatome, 1-5 $-\text{NHCO}-$ Gruppen, 1-5 $-\text{CONH}-$ Gruppen, 1-2 Schwefelatome, 1-5 $-\text{NH}-$ Gruppen oder 1-2 Phenylengruppen, die gegebenenfalls mit 1-2 OH-Gruppen, 1-2 NH_2 -Gruppen, 1-2 $-\text{COOH}-$ Gruppen, oder 1-2 $-\text{SO}_3\text{H}-$ Gruppen substituiert sein können

oder

gegebenenfalls substituiert mit 1-8 OH-Gruppen, 1-5 $-\text{COOH}-$ Gruppen, 1-2 $\text{SO}_3\text{H}-$ Gruppen, 1-5 NH_2 -Gruppen, 1-5 C_1 - C_4 -Alkoxygruppen,

und

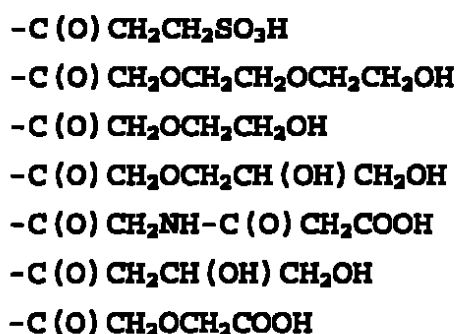
1, m, p unabhängig voneinander die ganzen Zahlen 1 oder 2 bedeuten

2 Metallkomplexe nach Anspruch 1,

dadurch gekennzeichnet, daß

das Metallionenäquivalent R^1 im Rest K ein Element der Ordnungszahlen 21-29, 39, 42, 44 oder 57-83 ist

- 3 Metallkomplexe nach Anspruch 1,
dadurch gekennzeichnet, daß
das Metallionenäquivalent R^1 im Rest K ein Element der
Ordnungszahlen 27, 29, 31-33, 37-39, 43, 49, 62, 64, 70, 75
und 77 ist
- 4 Metallkomplexe nach einem der Ansprüche 1 bis 3,
dadurch gekennzeichnet, daß
K für einen Metallkomplex der allgemeinen Formel II, III,
VB oder VII steht
- 5 Metallkomplexe nach einem der Ansprüche 1 bis 4,
dadurch gekennzeichnet, daß
der polare Rest R die Bedeutung des Komplexes K hat
- 6 Metallkomplexe nach Anspruch 5,
dadurch gekennzeichnet, dass
als polare Reste R die Komplexe K der allgemeinen Formeln
II, III, V A oder VII vorhanden sind
- 7 Metallkomplexe nach Anspruch 5 oder 6,
dadurch gekennzeichnet, dass
 R^1 ein Metallionenäquivalent der Ordnungszahlen 20, 25 oder
64 bedeutet
- 8 Metallkomplexe nach einem der Ansprüche 1 bis 4,
dadurch gekennzeichnet, daß
der polare Rest R folgende Bedeutungen hat



$-\text{SO}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$
 $-\text{C}(\text{O})-\text{C}_6\text{H}_3-(\text{m}-\text{COOH})_2$
 $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2\text{O}(\text{CH}_2)_2-\text{C}_6\text{H}_3-(\text{m}-\text{COOH})_2$
 $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2\text{O}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{m}-\text{SO}_3\text{H}$
 $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2\text{NHC}(\text{O})\text{CH}_2\text{NHC}(\text{O})\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{COOH}$
 $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{COOH}$
 $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
 $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{OCH}_2-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_2\text{OH}$
 $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2\text{SO}_3\text{H}$
 $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$
 $-\text{C}(\text{O})-\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$
 $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2\text{O}[(\text{CH}_2)_2\text{O}]_{1-9}-\text{CH}_3$
 $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2\text{O}[(\text{CH}_2)_2\text{O}]_{1-9}-\text{H}$
 $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2\text{OCH}(\text{CH}_2\text{OH})_2$
 $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2\text{OCH}(\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{COOH})_2$
 $-\text{C}(\text{O})-\text{C}_6\text{H}_3-(\text{m}-\text{OCH}_2\text{COOH})_2$
 $-\text{CO}-\text{CH}_2\text{O}-(\text{CH}_2)_2\text{O}(\text{CH}_2)_2\text{O}-(\text{CH}_2)_2\text{O}(\text{CH}_2)_2\text{OCH}_3$

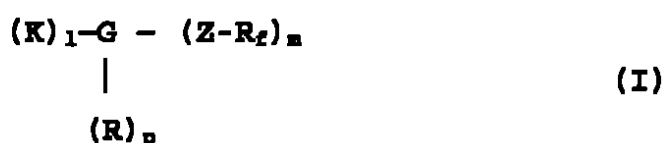
vorzugsweise $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2\text{O}[(\text{CH}_2)_2\text{O}]_4-\text{CH}_3$

9 Metallkomplexe nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß der polare Rest R der Folsäurerest ist

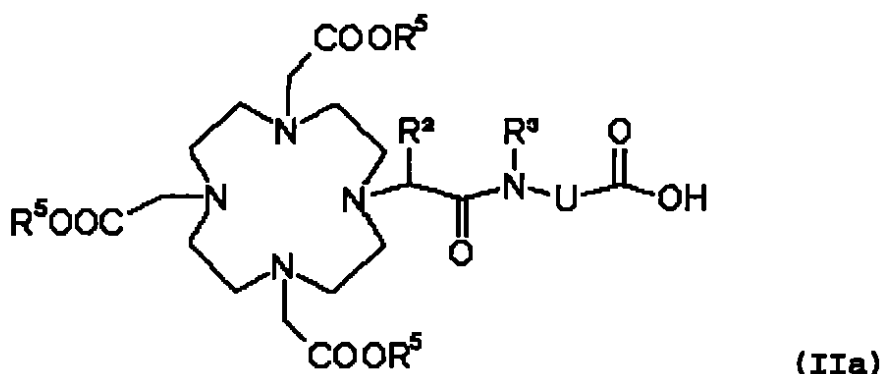
10 Metallkomplexe nach einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, daß G in der allgemeinen Formel I den Lysinrest (a) oder (b) darstellt

11 Metallkomplexe nach einem der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, daß U im Metallkomplex K die Gruppe $-\text{CH}_2-$ oder $-\text{C}_6\text{H}_4-\text{O}-\text{CH}_2-\omega$ darstellt, wobei ω für die Bindungsstelle an $-\text{CO}-$ steht

- 12 Verwendung von Metallkomplexen nach Anspruch 2 zur Herstellung von Kontrastmitteln zur Anwendung in der NMR- und Röntgendiagnostik
- 13 Verwendung von Metallkomplexen nach Anspruch 12 zur Herstellung von Kontrastmitteln zum Infarkt- und Nekrose-Imaging
- 14 Verwendung von Metallkomplexen nach Anspruch 3 zur Herstellung von Kontrastmitteln zur Anwendung in der Radiodiagnostik und Radiotherapie
-) 15 Verwendung von Metallkomplexen nach Anspruch 2 zur Herstellung von Kontrastmitteln für die Lymphographie zur Diagnose von Veränderungen des Lymphsystems
- 16 Verwendung von Metallkomplexen nach Anspruch 2 zur Herstellung von Kontrastmitteln für die Anwendung in der indirekten Lymphographie
- 17 Verwendung von Metallkomplexen nach Anspruch 2 zur Herstellung von Kontrastmitteln für die Anwendung in der intravenösen Lymphographie
- 18 Verwendung von Metallkomplexen nach Anspruch 2 zur Herstellung von Kontrastmitteln zur Darstellung des Vasalraumes
- 19 Verwendung von Metallkomplexen nach Anspruch 2 zur Herstellung von Kontrastmitteln für das Tumorimaging
- 20 Pharmazeutische Mittel enthaltend mindestens eine physiologisch verträgliche Verbindung nach den Ansprüchen 1 bis 11, gegebenenfalls mit den in der Galenik üblichen Zusätzen
- 21 Verfahren zur Herstellung von perfluoralkylhaltigen Komplexen mit polaren Resten der allgemeinen Formel I

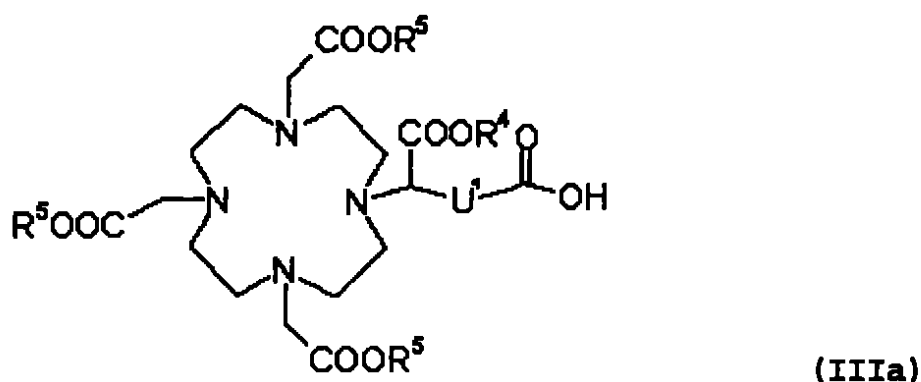


in der K, G, R, Z, R_f, l, m und p die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, dadurch gekennzeichnet, dass man in an sich bekannter Weise eine Carbonsäure der allgemeinen Formel IIa



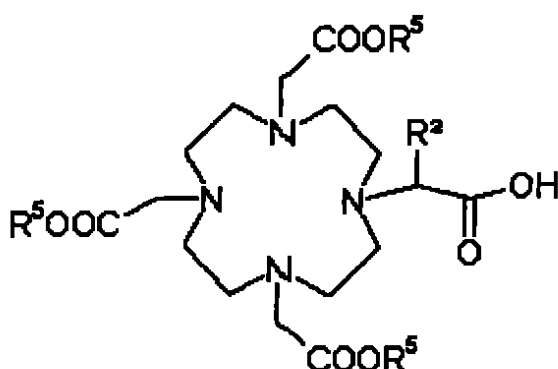
worin R⁵ ein Metallionenäquivalent der Ordnungszahlen 21-29, 31-33, 37-39, 42-44, 49 oder 57-83 oder eine Carboxylschutzgruppe bedeutet, und R², R³ und U die genannte Bedeutung haben

oder eine Carbonsäure der allgemeinen Formel IIIa



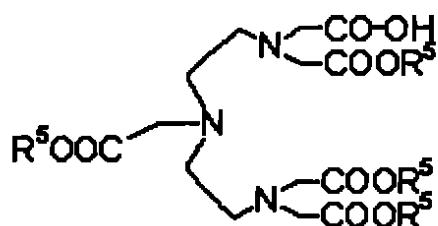
worin R⁴, R⁵ und U¹ die genannte Bedeutung haben

oder eine Carbonsäure der allgemeinen Formel IVa

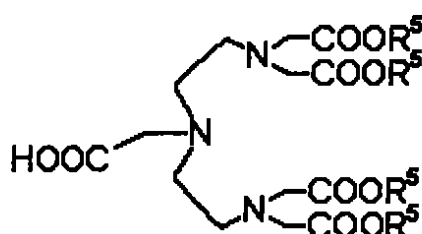


(IVa)

worin R^5 und R^2 die genannte Bedeutung haben
oder eine Carbonsäure der allgemeinen Formel Va oder Vb



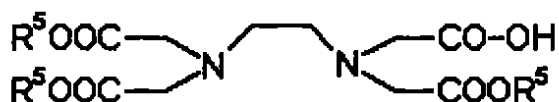
(Va)



(Vb)

worin R^5 die genannte Bedeutung hat

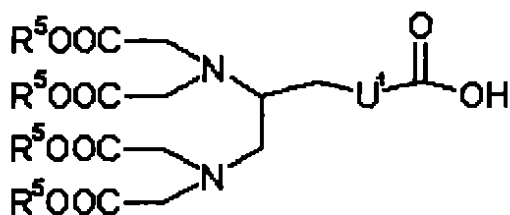
oder eine Carbonsäure der allgemeinen Formel VIa



(VIa)

worin R^5 die genannte Bedeutung hat

oder eine Carbonsäure der allgemeinen Formel VIIa



(VIIa)

worin R^5 und U^1 die genannten Bedeutungen haben,
in gegebenenfalls aktivierter Form mit einem Amin der
allgemeinen Formel VIII



in der G, R, Z, R_f , m und p die angegebene Bedeutung haben, in
einer Kupplungsreaktion und gegebenenfalls nachfolgender
Abspaltung gegebenenfalls vorhandener Schutzgruppen zu einem
Metallkomplex der allgemeinen Formel I umgesetzt

)

oder
wenn R^5 die Bedeutung einer Schutzgruppe hat, nach Abspaltung
dieser Schutzgruppen in einem Folgeschritt in an sich
bekannter Weise mit mindestens einem Metalloxid oder
Metallsalz eines Elementes der Ordnungszahlen 21-29, 31-33,
37-39, 42-44, 49 oder 57-83 umgesetzt, und anschließend, falls
gewünscht, gegebenenfalls vorhandene acide Wasserstoffatome
durch Kationen anorganischer und/oder organischer Basen,
Aminosäuren oder Aminosäureamide substituiert

275
0277

REPÚBLICA FEDERAL DE ALEMANIA

**Certificación de Prioridad
sobre la presentación de una solicitud de patente**

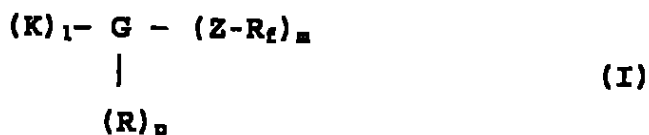
No de referencia	100 40 858 3
Fecha de solicitud	11 de Agosto del 2000
Solicitante/Propietario	Schering Aktiengesellschaft, Berlín/Alemania
Título	Complejos que contienen perfluor- alquilo con radicales polares, método para su obtención y uso de los mismos
Clas Int de Patentes	C 07 F, A 61 K, C 07 K

Los documentos adjuntos son una copia fiel y exacta de los documentos originales de esta solicitud de patente

Munich, 8 de Mayo del 2003
Oficina Alemana de Patentes y Marcas
El Presidente
Por encargo Dzierzon
(Firma y Sello Oficial)

Reivindicaciones de patente

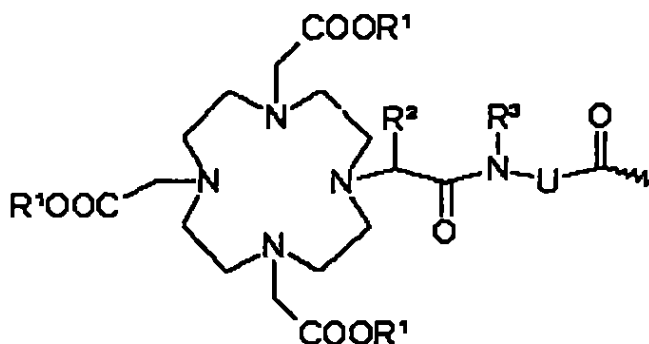
1 Complejos de la fórmula general I que contienen perfluor-alquilo con radicales polares



en la cual

R_f es una cadena carbono lineal o ramificada perfluorada que tiene la fórmula $-C_nF_{2n}E$, en donde E representa un átomo terminal de flúor, de cloro, de bromo, de yodo o de hidrógeno, y n representa los números 4-30

K representa un complejo metálico de la fórmula general II



(II)

en la cual

R^1 significa un átomo de hidrógeno o un equivalente de iones metálicos de los números atómicos 21-29, 31-33, 37-39, 42-44, 49 o 57-83,

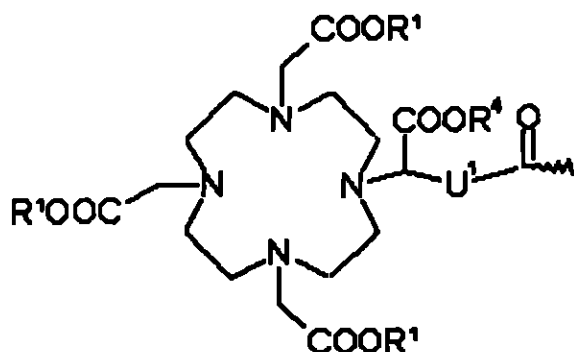
con la condición de que al menos dos R^1 representan equivalentes de iones metálicos,

R^2 y R^3 independientemente uno del otro representan hidrógeno, C_1-C_7 -alquilo, bencilo, fenilo, $-CH_2OH$ o $-CH_2OCH_3$ y

U representa $-C_6-H_4-CH_2-w-$, $-(CH_2)_{1-5}-w$, un grupo fenileno, $-CH_2-NHCO-CH_2-CH(CH_2COOH)-C_6H_4-w$, $-C_6-H_4-(OCH_2CH_2)_{0-1}-$

$N(CH_2COOH)-CH_2-w$ o un grupo C_1-C_{12} -alquileno o un grupo $C_7-C_{12}-C_6H_4-O$ interrumpidos por uno o varios átomos de oxígeno, 1 a 3 grupos $-NHCO$, 1 a 3 grupos $-CONH$ y/o substituidos por 1 a 3 grupos $-(CH_2)_{0-5}-COOH$, para lo cual w representa el sitio de enlace en $-CO-$,

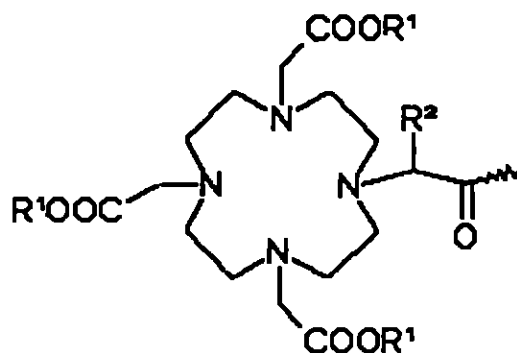
o de la fórmula general III



(III)

en la cual R^1 tiene el significado señalado arriba, R^4 representa hidrógeno o un equivalente de los mencionados para R^1 y U^1 representa $-C_6H_4-O-CH_2-w$, en donde w representa el sitio de enlace en $-CO-$,

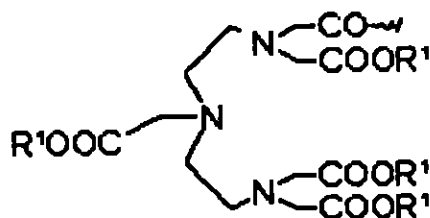
o de la fórmula general IV



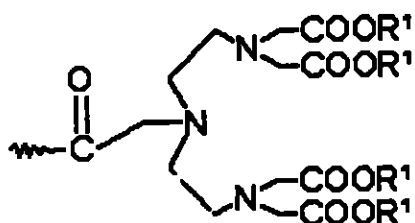
(IV)

en la cual R^1 y R^2 tienen el significado señalado arriba

o de la fórmula general V A o V B



(V A)



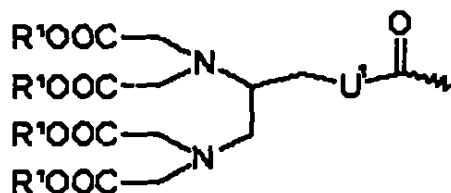
(V B)

en la cual R^1 tiene el significado indicado arriba

de la fórmula general VI



o de la fórmula general VII

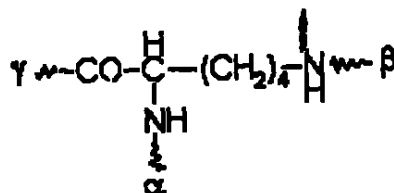
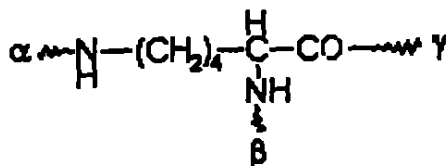


(VII)

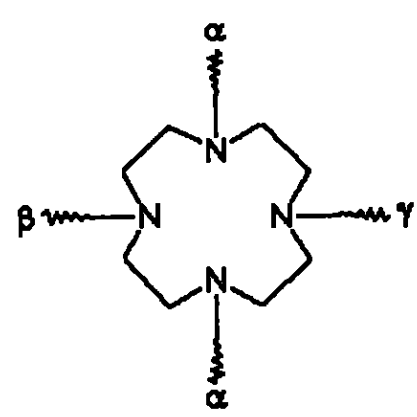
U¹ representa -C₆-H₄-O-CH₂-w, para lo cual w representa el sitio de enlace en -CO-,

y en el radical K se pueden presentar eventualmente grupos ácidos libres eventualmente como sales de bases orgánicas y/o inorgánicas o aminoácidos o amidas de aminoácidos,

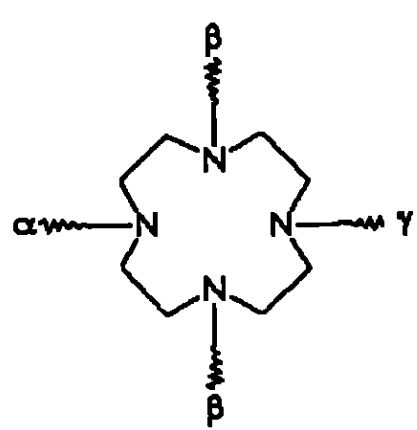
G representa, en caso de que K signifique los complejos metálicos II a VII, un radical funcionalizado al menos tres veces y seleccionado entre los siguientes radicales a) a g)



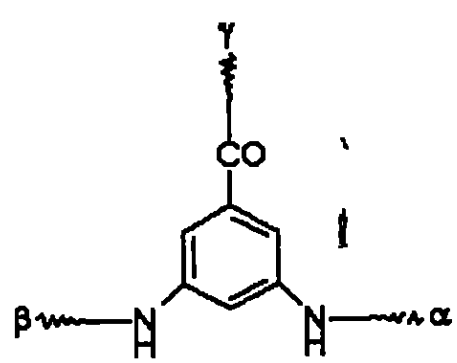
(c)



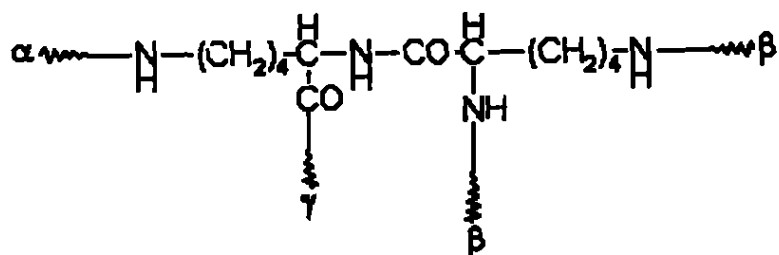
(d)



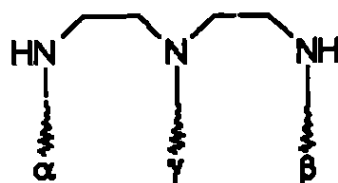
(e)



(f)



(g)



para lo cual α significa el sitio de enlace de G en el complejo K, β significa el sitio de enlace de G al radical Y y γ representa el sitio de enlace de G al radical Z,

Z representa



para lo cual γ representa el sitio de enlace de Z al radical G y ϵ significa el sitio de enlace de Z en el radical perfluorado R_f ,

R representa un radical polar seleccionado entre los complejos K de las fórmulas II a VII, para lo cual R^1 significa aquí un átomo de hidrógeno o un equivalente de iones metálicos de los números atómicos 20-29, 31-33, 37-39, 42-44, 49 o 57-83,

y los radicales R^2 , R^3 , R^4 , U y U^1 tienen los significados que se indicaron arriba

o bien

significa el radical ácido fólico,
o bien una cadena carbonada con 2-30 átomos de carbono
unida al radical G a través de -CO- o de SO₂, cadena que
es lineal o ramificada, saturada o insaturada, eventual-
mente interrumpida por 1-5 grupos -CONH, 1-2 átomos de
azufre, 1-5 grupos -NH o 1-2 grupos fenileno, los cuales
eventualmente puede estar substituidos con 1-2 grupos OH,
1-2 grupos NH₂, 1-2 grupos -COOH o 1-2 grupos -SO₃H,
o eventualmente substituida con 1-8 grupos OH, 1-5 grupos
-COOH, 1-2 grupos SO₃H, 1-5 grupos NH₂, 1-5 grupos C₁-C₄-
alcoxi,

y

l, m, p independientemente uno de los otros significan los nú-
meros 1 o 2

2. Complejos metálicos de acuerdo con la reivindicación 1,
caracterizados por el hecho de que el equivalente de iones me-
tálicos R¹ en el radical K es un elemento de los números ató-
micos 21-29, 39, 42, 44 o 57-83

3. Complejos metálicos de acuerdo con la reivindicación 1,
caracterizados por el hecho de que el equivalente de iones me-
tálicos R¹ en el radical K es un elemento de los números ató-
micos 27, 29, 31-33, 37-39, 43, 49, 62, 64, 70, 75 y 77

4. Complejos metálicos de acuerdo con una de las reivindica-
ciones 1 a 3, caracterizados por el hecho de que K representa
un complejo metálico de las fórmulas generales II, III, V B o
VII

5. Complejos metálicos de acuerdo con una de las reivindica-
ciones 1 a 4, caracterizados por el hecho de que el radical
polar R significa el complejo K

6. Complejos metálicos de acuerdo con la reivindicación 5,
caracterizados por el hecho de que como radicales polares R

están disponibles los complejos K de las fórmulas generales II, III, V A o VII

7. Complejos metálicos de acuerdo con la reivindicación 5 o 6, caracterizados por el hecho de que R^1 significa un equivalente de iones metálicos de los números atómicos 20, 25 o 64

8. Complejos metálicos de acuerdo con una de las reivindicaciones 1 a 4, caracterizados por el hecho de que el radical polar R tiene los siguientes significados

- C(O)CH₂CH₂SO₃H
- C(O)CH₂OCH₂CH₂OCH₂CH₂OH
- C(O)CH₂OCH₂CH₂OH
- C(O)CH₂OCH₂CH(OH)CH₂OH
- C(O)CH₂NH-C(O)CH₂-COOH
- C(O)CH₂CH(OH)CH₂OH
- C(O)CH₂OCH₂COOH
- SO₂CH₂CH₂COOH
- C(O)-C₆H₃-(m-COOH)₂
- C(O)CH₂O(CH₂)₂-C₆H₃-(m-COOH)₂
- C(O)CH₂O-C₆H₄-m-SO₄
- C(O)CH₂NCH(O)CH₂NHC(O)CH₂OCH₂COOH
- C(O)CH₂OCH₂CH₂OCH₂COOH
- C(O)CH₂OCH₂CH(OH)CH₂O-CH₂CH₂OH
- C(O)CH₂OCH₂CH(OH)CH₂OCH₂-CH(OH)-CH₂OH
- C(O)CH₂SO₃H
- C(O)CH₂CH₂COOH
- C(O)CH(OH)CH(OH)CH₂OH
- C(O)CH₂O[(CH₂)₂O]₁₋₉-CH₃
- C(O)CH₂O[(CH₂)₂O]₁₋₉-H
- C(O)CH₂OCH(CH₂OH)₂
- C(O)CH₂OCH(CH₂OCH₂COOH)₂
- C(O)-C₆H₃-(M-OCH₂COOH)₂
- CO-CH₂O-(CH₂)₂O(CH₂)₂O-(CH₂)₂O(CH₂)₂OCH₃
- preferiblemente -C(O)-CH₂O[(CH₂)₂O]₄-CH₃

9 Complejos metálicos de acuerdo con una de las reivindicaciones 1 a 4, caracterizados por el hecho de que el radical polar R es ácido fólico

10 Complejos metálicos de acuerdo con una de las reivindicaciones 1 a 9, caracterizados por el hecho de que G en la fórmula general I representa un radical lisina (a) o (b)

11. Complejos metálicos de acuerdo con una de las reivindicaciones 1 a 10, caracterizados por el hecho de que U en el complejo metálico representa $-CH_2-$ o $-C_6H_4-O-CH_2-w$, para lo cual w representa el sitio de enlace en $-CO-$

12 Uso de complejos metálicos de acuerdo con la reivindicación 2 para la obtención de agentes de contraste para uso en el diagnóstico de NMR (resonancia magnética nuclear) y en el diagnóstico de rayos x

13 Uso de complejos metálicos de acuerdo con la reivindicación 12 para la obtención de agentes de contraste para la creación de imágenes (imaging) de infarto y necrosis

14 Uso de complejos metálicos de acuerdo con la reivindicación 3 para la obtención de agentes de contraste para uso en el radiodiagnóstico y en la radioterapia

15. Uso de complejos metálicos de acuerdo con la reivindicación 2 para la linfografía para el diagnóstico de alteraciones del sistema linfático

16. Uso de complejos metálicos de acuerdo con la reivindicación 2 para la obtención de agentes de contraste para uso en la linfografía indirecta

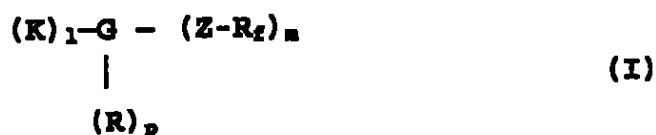
17 Uso de complejos metálicos de acuerdo con la reivindicación 2 para la obtención de agentes de contraste para uso en la linfografía intravenosa.

18. Uso de complejos metálicos de acuerdo con la reivindicación 2 para la obtención de agentes de contraste para la representación del espacio vasal

19. Uso de complejos metálicos de acuerdo con la reivindicación 2 para la obtención de agentes de contraste para la creación de imágenes (imaging) de tumores

20. Composiciones farmacéuticas que contienen por lo menos un compuesto fisiológicamente compatible de acuerdo con las reivindicaciones 1 a 11, eventualmente con los aditivos usuales en la elaboración de medicamentos

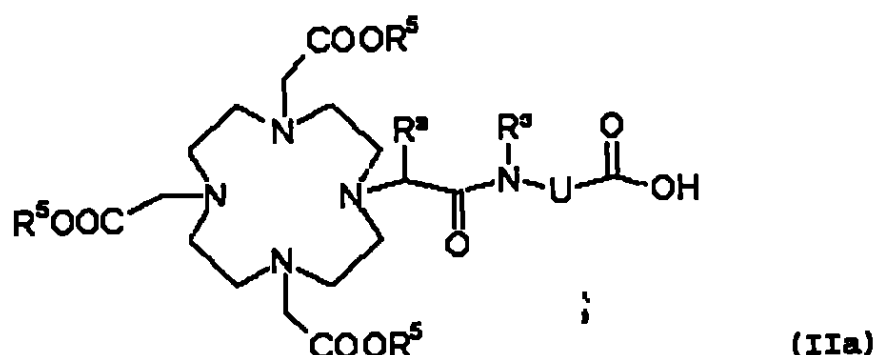
21. Método para la obtención de complejos de la fórmula general I que contienen perfluoralquilo con radicales polares



en la cual K, G, R, Z, R_f, l, m, p tienen los significados que fueron indicados en la reivindicación 1,

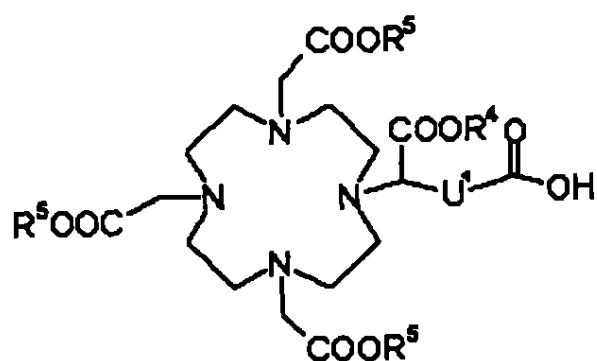
método caracterizado por el hecho de que de una manera de por sí conocida

un ácido orgánico de la fórmula general IIa



en donde R⁵ significa un equivalente de iones metálicos de los números atómicos 21-29, 31-33, 37-39, 42-44, 49 o 57-83 o un grupo protector carboxilo, y R², R³ y U tienen el significado que se indicó anteriormente,

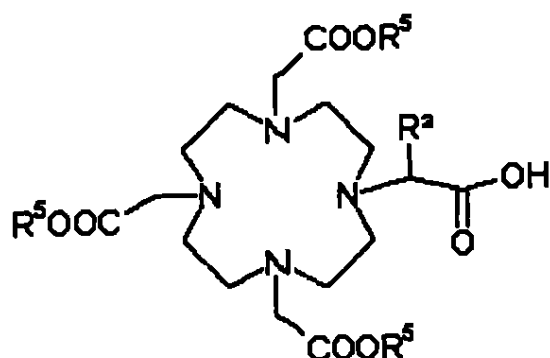
o un ácido orgánico de la fórmula general IIIa



(IIIa)

en donde R^4 , R^5 y U^1 tienen el significado dado anteriormente,

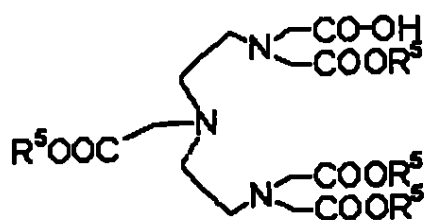
un ácido orgánico de la fórmula general IVa



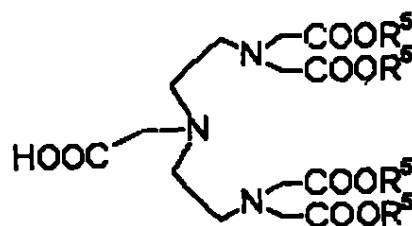
(IVa)

en donde R^5 y R^2 tienen el significado dado anteriormente,

o un ácido orgánico de las fórmulas generales Va o Vb



(Va)



(Vb)

en donde R^5 tiene el significado indicado anteriormente,

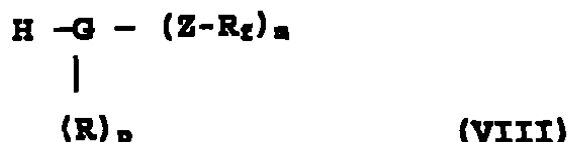
o un ácido orgánico de la fórmula general VIa



o un ácido orgánico de la fórmula general VIIa



se hacen reaccionar en forma eventualmente activada con una amina de la fórmula general VIII



en una reacción de acoplamiento y eventualmente con subsiguiente separación de los grupos protectores presentes para obtener un complejo metálico de la fórmula general I

si R¹ significa un grupo protector, después de la separación de estos grupos protectores en un paso sucesivo de una manera de por sí conocida se hace reaccionar con por lo menos un óxido metálico o con una sal metálica de un elemento de los números atómicos 21-29, 31-33, 37-39, 42-44, 49 o 57-83, y a continuación, si así se desea, los átomos de hidrógeno ácidos eventualmente presentes se substituyen por cationes de bases orgánicas o inorgánicas, de aminoácidos o de amidas de aminoácidos.

DOCUMENTO DE CESIÓN ASSIGNMENT DOCUMENT

Los suscritos,
(We, the undersigned)

JOHANNES PLATZEK
con domicilio en Berlín, Alemania
(domiciled in)

PETER MARESKI
con domicilio en Berlín, Alemania
(domiciled in)

ULRICH NIEDBALLA
con domicilio en Berlín, Alemania
(domiciled in)

BERND RADÜCHEL
con domicilio en Berlín, Alemania
(domiciled in)

HANNS-JOACHIM WEINMANN
con domicilio en Berlín, Alemania
(domiciled in)

BERND MISSELWITZ
con domicilio en Glienicke, Alemania
(domiciled in)

declaramos que somos los inventores de la invención que lleva el título
(declare that we are the inventors of the invention titled)

Complexes containing perfluoroalkyl with polar radicals, method for the production and use thereof -

y que hemos cedido el derecho sobre esta invención en Colombia, junto con los privilegios
(and that we have assigned our rights over this invention in Colombia, together with its privileges)

y anexidades a favor de
(and attachments, to)

SCHERING AKTIENGESELLSCHAFT
Berlín, Alemania

1) Johannes Platzeck

2) Peter Mareski

3) Ulrich Niedballa

4) Bernd Raduchel

5) Hanns-Joachim Weinmann

6) Bernd Misselwitz

Urkundenrolle-Nr R 179/2003

Ich habe das Mitwirkungsverbot nach § 3 Abs 1 Nr 7 BeurkG erläutert Meine Frage, ob eine Vorbefassung im Sinne der Vorschrift vorliege, wurde verneint.

Die vor mir geleisteten Unterschriften

des Herrn Dr Peter M a r e s k i,
geboren am 29 August 1960,

- ausgewiesen durch Vorlage seines gultigen Personalausweises Nr 2392830025 -

des Herrn Dr Bernd M i s s e l w i t z,
geboren am 7 Juli 1964,

des Herrn Dr Bernd R a d ü c h e l,
geboren am 23 Juli 1941,

- beide von Person bekannt -

samtlichst geschäftsansässig in 13353 Berlin, Mullerstraße 178,

- von Person bekannt -

beglaubige ich

Berlin, 31. März 2003

Notar

Kostenberechnung gem §§ 141, 154 KostO

Geschäftswert 12.000,00 €

Beglaubigungsgebühr §§ 32, 45 I	15,00 €
Wegegebühr gem § 58	15,00 €
Schreibauslagen §§ 136, 152	1,00 €
Postauslagen §§ 137, 152	1,44 €
	<u>32,44 €</u>
16 % Mehrwertsteuer	5,19 €
	<u>37,63 €</u>

Berlin, 31 März 2003

Notar

Urkundenrolle-Nr R 214/2003

Ich habe das Mitwirkungsverbot nach § 3 Abs 1 Nr 7 BeurkG erläutert. Meine Frage, ob eine Vorbefassung im Sinne der Vorschrift vorliege, wurde verneint.

Die vor mir geleisteten Unterschriften

des Herrn Dr Johannes **P l a t z e k**,
geboren am 14 Mai 1958,

und des Herrn Dr Hanns-Joachim **W e i n m a n n**,
geboren am 9 August 1949,

- von Person bekannt -

beide geschäftsansässig in 13353 Berlin, Mullerstraße 178,

beglaube ich

Berlin, 28 April 2003

Notar

Kostenberechnung gem §§ 141, 154 KostO**Geschäftswert 12.000,00 €**

Beglaubigungsgebühr §§ 32, 45 I	15,00 €
Wegegebühr gem § 58	15,00 €
Schreibauslagen §§ 136, 152	1,50 €
Postauslagen §§ 137, 152	1,44 €
	<u>32,94 €</u>
16 % Mehrwertsteuer	5,27 €
	<u><u>38,21 €</u></u>

Berlin, 28 April 2003

Notar

Urkundenrolle-Nr R 278/2003

Ich habe das Mitwirkungsverbot nach § 3 Abs 1 Nr 7 BeurkG erläutert Meine Frage, ob eine
Vorbefassung im Sinne der Vorschrift vorliege, wurde verneint

Die vor mir geleistete Unterschrift

des Herrn Dr Ulrich Niedballa,
geboren am 10 Februar 1940,
geschäftsansässig in 13353 Berlin, Mullerstraße 178,

- von Person bekannt -

beglaubige ich

Berlin, 20 Mai 2003

Notar

Kostenberechnung gem. §§ 141, 154 KostO

Geschäftswert 12.000,00 €

Beglaubigungsgebühr §§ 32, 45 I	15,00 €
Wegegebühr gem § 58	15,00 €
Schreibauslagen §§ 136, 152	1,00 €
Postauslagen §§ 137, 152	1,44 €
	<u>32,44 €</u>
16 % Mehrwertsteuer	5,19 €
	<u><u>37,63 €</u></u>

Berlin 20 Mai 2003

Notar

A p o s t i l l e
(Convention de La Haye du 5 octobre 1961)

1 Land Bundesrepublik Deutschland

Diese öffentliche Urkunde

2 ist unterschrieben von Dimitri R e m p e n

3 in seiner Eigenschaft als Notar

4 sie ist versehen mit den Siegeln
des Notars

Bestätigt

5 in Berlin

6 am 23 Mai 2003

7 durch den Präsidenten des Landgenchts in Berlin

8 unter Nr 9101 a E - F 1530/2003

9 Siegel

10 Unterschrift

Im Auftrage

Bünning
(Bünning)

Vorsitzende Richtern am Landgencht

Traducción Oficial del Alemán de las autenticaciones de firmas y la apostilla adjuntas al Documento de Cesión suscrito entre los inventores Johannes Platzek, Peter Mareski, Ulrich Niedballa, Bernd Radüchel, Hanns-Joachim Weinmann y Bernd Misselwitz y Schering Aktiengesellschaft domiciliada en Berlín, Alemania

Registro Notarial Número R 179/2003

Yo expliqué la prohibición de participación según el Artículo 3 inciso 1 No 7 de la Ley de Notarización Mi pregunta acerca de un eventual impedimento de conformidad con dicha disposición fue contestada negativamente por los firmantes

Autentico las firmas que aparecen anteriormente, ejecutadas en mi presencia por

Señor Dr Peter Mareski, nacido el 29 de Agosto de 1960, identificado mediante su cédula de identidad No 2392830025,
Señor Dr Bernd Misselwitz, nacido el 17 de Julio de 1964,
Señor Dr Bernd Radüchel, nacido el 23 de Julio de 1941,
conocidos personalmente por el suscrito Notario y domiciliados comercialmente en 13353 Berlín, Müllerstraße 178

Nota de gastos según Artículos 141, 154 Disp Impuestos

Valor del negocio 12 000,00 EUROS

Impuesto Artículos 32, 45I	15,00 EUROS
Impuesto Artículo 58	15,00 EUROS
Impuesto Artículos 136, 152	1,00 EUROS
Impuesto Artículos 137, 152	1,44 EUROS
16% IVA	5,19 EUROS
Total	37,63 EUROS

Berlín, 31 de Marzo del 2003

Dimitri Rempen, Notario en Berlín (Firma y Sello Oficial)

----- (continúa en la 2ª página) -----

Registro Notarial Número R 214/2003

Yo expliqué la prohibición de participación según el Artículo 3 inciso 1 No 7 de la Ley de Notarización Mi pregunta acerca de un eventual impedimento de conformidad con dicha disposición fue contestada negativamente por los firmantes

Autentico las firmas que aparecen anteriormente, ejecutadas en mi presencia por

Sr Dr Johannes Platzek, nacido el 14 de Mayo de 1958, y

Sr Dr Hanns-Joachim Weinmann, nacido el 9 de Agosto de 1949, conocidos personalmente por el suscrito Notario y domiciliados comercialmente en 13353 Berlín, Müllerstraße 178

Nota de gastos según Artículos 141, 154 Disp Impuestos

Valor del negocio 12 000,00 EUROS

Impuesto Artículos 32, 45I	15,00 EUROS
Impuesto Artículo 58	15,00 EUROS
Impuesto Artículos 136, 152	1,50 EUROS
Impuesto Artículos 137, 152	1,44 EUROS
16% IVA	5,27 EUROS
Total	38,21 EUROS

Berlín, 28 de Abril del 2003

Dimitri Rempen, Notario en Berlín

(Firma y Sello Oficial)

------(continúa en la 3ª página)-----

Registro Notarial Número R 278/2003

Yo expliqué la prohibición de participación según el Artículo 3 inciso 1 No 7 de la Ley de Notarización. Mi pregunta acerca de un eventual impedimento de conformidad con dicha disposición fue contestada negativamente por el firmante.

Autentico la firma que aparece anteriormente, ejecutada en mi presencia por el

Señor Dr. Ulrich Niedballa,
nacido el 10 de Febrero de 1940,
domicilio comercial 13353 Berlín, Müllerstraße 178,
quien es conocido personalmente por el suscrito Notario

Nota de gastos según Artículos 141, 154 Disp. Impuestos

Valor del negocio 12 000,00 EUROS

Impuesto Artículos 32, 45I	15,00 EUROS
Impuesto Artículo 58	15,00 EUROS
Impuesto Artículos 136, 152	1,00 EUROS
Impuesto Artículos 137, 152	1,44 EUROS
16% IVA	5,19 EUROS
Total	37,63 EUROS

Berlín, 20 de Mayo del 2003

Dimitri Rempen, Notario en Berlín
(Firma y Sello Oficial)

----- (continúa en la 4ª página) -----

Apostilla

(Convención de La Haya del 5 de Octubre de 1961)

- 1 País República de Austria
- Este documento público
- 2 Ha sido firmado por Dimitri Rempen
- 3 En su calidad de Notario Público
- 4 Y lleva el sello Del mencionado Notario

Confirmado

- 5 En Berlín
- 6 El día 23 de Mayo del 2003
- 7 Por El Presidente del Tribunal Regional en Berlín
- 8 Bajo el No 9101 a E-F 1530/2003
- 9 Sello EL PRESIDENTE DEL TRIBUNAL REGIONAL EN BERLIN
- 10 Firma Por encargo Bünning,
- Jueza Presidenta en el Tribunal Regional

ADOLF WATZKE

2003 JUN 24 AM 11 40
 ADOLF WATZKE
 Traductor Oficial

ADOLF WATZKE

Traductor Oficial

Bes 2433 Minjustiz

2020
Bogotá D C

Doctor(a)
GUSTAVO HOLLMANN RESTREPO
Apoderado(a)
SCHERING AKTIENGESELLSCHAFT

REFERENCIA	Radicación N°	03-010024
	Solicitud internacional	PCT/EP01/08500
	Fecha inicio fase nacional	11/03/2003
	Trámite	011
	Evento	379
	Actuación	416
	Oficio N°	1007
	Folios	001

Teniendo en cuenta que la solicitud de privilegio de patente que se tramita bajo el expediente indicado en la referencia, reúne los requisitos de forma establecidos en los artículos 26 y 27 de la Decisión 486, de la Comisión de la Comunidad Andina, y en las demás disposiciones vigentes sobre la materia, se envía el extracto de la solicitud a la oficina de comunicaciones para efecto de su publicación en la Gaceta de Propiedad Industrial, conforme lo establece el artículo 40 de la Decisión 486

Cúmplase
Dado en Bogotá D C,


ALIX CARMENZA CÉSPEDES DE VERGEL
Jefe División de Nuevas Creaciones