



(19)  
Bundesrepublik Deutschland  
Deutsches Patent- und Markenamt

(10) **DE 103 60 772 A1** 2005.07.28

(12)

## Offenlegungsschrift

(21) Aktenzeichen: **103 60 772.2**

(22) Anmeldetag: **23.12.2003**

(43) Offenlegungstag: **28.07.2005**

(51) Int Cl.7: **C07F 9/145**  
**C07F 9/547**

(71) Anmelder:  
**Oxeno Olefinchemie GmbH, 45772 Marl, DE**

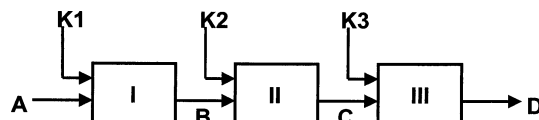
(72) Erfinder:  
**Ortmann, Dagmara, Dr., 45657 Recklinghausen, DE; Wiese, Klaus-Diether, Dipl.-Chem. Dr., 45721 Haltern am See, DE; Möller, Oliver, Dipl.-Chem. Dr., 45665 Recklinghausen, DE; Fridag, Dirk, 45721 Haltern am See, DE**

**Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen**

(54) Bezeichnung: **Verfahren zur Herstellung von Organoacylphosphiten**

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Organophosphiten, Organophosphoniten und Organophosphiniten durch Kondensation von Phosphortrihalogeniden oder Organophosphorhalogeniden mit organischen, Hydroxy-Gruppen tragenden Verbindungen in Gegenwart von polymeren basischen Ionenaustauscherharzen.

Durch das erfindungsgemäße Verfahren ist die Herstellung von dreiwertigen Organophosphor-Verbindungen, welche z. B. als Liganden in Rhodiumkomplexen, welche als Katalysator in der Hydroformylierung eingesetzt werden können, einfach möglich.



**Beschreibung**

**[0001]** Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Organoacylphosphiten und gegebenenfalls Organoacylphosphoniten und Organoacylphosphiniten, die eine Organophosphitstruktureinheit aufweisen, durch Kondensation von Phosphortrihalogeniden oder Organophosphorhalogeniden mit einer Verbindung die eine Salicylsäuregruppe aufweist und gegebenenfalls weiteren Hydroxy-Gruppen tragenden Verbindungen in Gegenwart von polymeren basischen Ionenaustauscherharzen.

**Stand der Technik**

**[0002]** Organophosphor-Verbindungen haben wegen ihres breiten Anwendungsbereichs eine erhebliche industrielle Bedeutung erlangt. Sie werden beispielsweise als Weichmacher, Flammschutzmittel, UV-Stabilisatoren und Antioxidantien eingesetzt. Darüber hinaus stellen sie wichtige Zwischenprodukte bei der Herstellung von Fungiziden, Herbiziden, Insektiziden und Pharmazeutika dar. Entsprechend ist eine große Zahl von Herstellungsverfahren entwickelt worden. Eine besondere Bedeutung unter den Organophosphor-Verbindungen hat die Substanzklasse der Organophosphite. Ein Überblick über die Herstellungsmethoden für Organophosphite ist u.a. von K. Sasse in „Methoden der Organischen Chemie“ (Houben-Weyl), Band XII/2, Kapitel 1, Thieme Verlag, Stuttgart (1964) und L. Maier, G. Kosolapoff, „Organic Phosphorus Compounds, Band 4, John Wiley & Sons, S. 255–462 sowie den darin enthaltenen Literaturverweisen zu finden.

**[0003]** Die Herstellung von Triarylphosphiten durch Umsetzung von Phosphortrihalogeniden mit geeigneten Phenolen gelingt in Anwesenheit eines Katalysators in einem inerten Lösemittel bei Temperaturen von 150 bis 200 °C (DE 20 28 878, DE 20 07 070). Der entstehende Chlorwasserstoff wird in-situ abdestilliert. Dieses Verfahren weist eine Reihe von Nachteilen auf. Um die in-situ-Destillation des Chlorwasserstoffs zu bewerkstelligen sind hohe Temperaturen notwendig. Besonders bei erhöhter Temperatur ist Chlorwasserstoff ausgesprochen korrosiv und erfordert daher den Einsatz spezieller Materialien beim Anlagenbau. Zudem sind die Reaktionszeiten sehr lang, was einen hohen Anteil an Nebenprodukten und damit eine aufwändige Reinigung des Rohprodukts zur Folge hat.

**[0004]** Technisch vorteilhafter ist deshalb oft die Kondensation von Phosphortrihalogeniden, Monoaryldichlorophosphiten oder Halogendiarylchlorophosphiten mit Phenolen in Gegenwart von basischen Verbindungen, die den entstehenden Chlorwasserstoff abfangen. Als Basen werden meist Stickstoffverbindungen eingesetzt, etwa Trialkylamine (DD 301615, US 4,415,686, JP 54030140), Dimethylformamid (JP 10053595, EP 511156), N,N-Dialkylaniline oder Stickstoff-Heterocyclen wie Pyridin (G. Kosolapoff, „Organophosphorus Compounds“, John Wiley & Sons (1950), S.184). Andere Verfahren wenden Alkali- und/oder Erdalkalihydroxide an (EP 0032202). In JP 54030140 ist die Kondensation von Phosphortrihalogeniden mit Phenolen in Gegenwart unterstöchiometrischer Mengen von Aminen, Ammoniumsalzen, Carbonsäuren, Guanidinen, Amidinen, Amidinen, Sulfonen und Phosphinen beschrieben.

**[0005]** Die Schrift WO 91/09040 beschreibt die Herstellung von sterisch gehinderten Triarylphosphiten, ausgehend von den korrespondierenden Phenolen und Phosphortrihalogenid in Anwesenheit von Mercaptothiazolen und Dithiocarbaminsäure-Derivaten.

**[0006]** In WO 03/078444 wird die Herstellung von Silyl-Gruppen als Substituenten aufweisenden Verbindungen, die als Phosoxophosphite bezeichnet werden, durch Reaktion von geeigneten Phosphorhalogen-Verbindungen mit einer Säure und eine OH-Gruppe aufweisende Verbindung in Gegenwart von Triethylamin beschrieben.

**[0007]** Ein Überblick über die Synthesemethoden der Organophosphonite ist beispielsweise in Houben-Weyl, „Methoden der Organischen Chemie“, XII/1, S. 44 ff. gegeben. Ein Überblick über die Methoden für die Synthese von Organophosphiniten ist in Houben-Weyl, „Methoden der Organischen Chemie“, XII/1, S. 210 ff. gegeben.

**[0008]** Ein Nachteil der technisch bekannten Verfahren ist die Abtrennung der Base und/oder ihrer Reaktionsprodukte bzw. der Katalysatoren bei der Aufarbeitung des Organophosphor-Rohprodukts. Eine destillative Trennung ist wegen der geringen Dampfdrücke der beteiligten Komponenten oft schwer möglich oder sogar unmöglich. Wenn eine feste Base eingesetzt wird und/oder die Reaktionsprodukte der Base in fester Form anfallen oder eine Ausfällung der Base und/oder ihrer Reaktionsprodukte möglich ist, kann eine Abtrennung vom Rohprodukt durch Filtration oder Sedimentation erfolgen. Diese Trennoperationen sind bekanntermaßen im industriellen Maßstab, insbesondere bei kontinuierlicher Verfahrensweise, im technischen Aufbau und Betrieb

ausgesprochen aufwändig. Sie sind empfindlich gegenüber Änderungen der Betriebsparameter und/oder Art und Eigenschaften der zu trennenden Substanzen. In der Regel ist auch der Einsatz großer Lösemittelmengen erforderlich, zum Beispiel, um Wertprodukt vom Filterkuchen zu waschen. Dies gelingt oft jedoch nur unvollständig (US 5,710,307).

**[0009]** Bei Einsatz von tertiären Aminen, insbesondere Triethylamin, können die ausfallenden Trialkylammoniumhalogenide zu einem starken Anstieg der Viskosität der Reaktionsmasse und zur Bildung von Wandbelägen führen. Unter diesen Bedingungen sind Rühren und Wärmeaustausch erheblich erschwert. Um diesem Nachteil zu begegnen, schlägt die Schrift EP 1 234 831 längerkettige tertiäre Amine wie Tri-n-propylamin, Tri-iso-propylamin, Tri-n-butylamin, Tri-iso-butylamin und Tri-tert-butylamin vor. Die weiter oben genannten prinzipiellen Nachteile der Filtration bleiben im technischen Maßstab aber dennoch bestehen.

**[0010]** Eine weitere Aufarbeitung der Organophosphor-Rohprodukte kann durch dem Fachmann bekannte Verfahren erfolgen, beispielsweise durch (fraktionierte) Kristallisation, Sublimation, Fällung oder chromatographische Verfahren ggf. auch durch Destillation oder Rektifikation. Auch der Einsatz dieser Trennverfahren ist im industriellen Maßstab mit großem technischen Aufwand verbunden.

**[0011]** Die Schrift EP 0 285 136 beansprucht ein Verfahren zur Reinigung von tertiären Organophosphiten von fünfwertigen Organophosphor-Verbindungen, die als Nebenprodukte der Synthese oder auch als Abbau- bzw. Hydrolyseprodukte der tertiären Organophosphite entstehen. Das Verfahren sieht eine Behandlung des gelösten verunreinigten Organophosphits mit Wasser bei erhöhter Temperatur in Gegenwart einer Lewis-Base vor. Als Lewis-Basen werden anorganische Salze (Carbonate, Hydroxide, Oxide), tertiäre Amine und Polymere, die Amin-Gruppen tragen.

**[0012]** Die Synthese der Organophosphor-Verbindungen selbst wird jedoch nicht angesprochen. Ein Nachteil des beanspruchten Verfahrens liegt in der Behandlung mit Wasser. Nicht nur die zu entfernenden Verunreinigungen sondern auch die tertiären Organophosphite selbst, insbesondere (Organo-)Chlorphosphite selbst reagieren unter den genannten Bedingungen, so dass, je nach Hydrolysestabilität der Organophosphite, ein Teil des Wertprodukts verloren geht.

**[0013]** In DE 100 53 272 wird die Herstellung von Diphosphiten beschrieben, bei denen eine Phosphiteinheit einen Salicylsäurebaustein aufweist. In DE 100 58 383 wird die Herstellung von Phosphininen beschrieben, die zumindest zwei Phosphoratome aufweisen. In DE 101 14 868 wird die Herstellung von Diphosphinen beschrieben. In DE 101 40 083 und DE 101 40 072 wird die Herstellung von Diphosphiten beschrieben, bei denen beide Phosphiteinheiten einen Salicylsäurebaustein aufweisen. In DE 101 400 86 wird die Herstellung von Monophosphiten beschrieben, die einen Salicylsäurebaustein aufweisen. In DE 102 10 918 wird die Herstellung von Diphosphiten beschrieben, bei denen zumindest ein Phosphit ebenfalls ein Salicylsäurebaustein aufweist. In allen vorgenannten Dokumenten wird bei der Umsetzung von Phosphorhalogeniden mit Alkoholen die Verwendung von tertiären Aminen, insbesondere von Triethylamin, Pyridin oder N-Methylpyrrolidinon, beschrieben.

**[0014]** Die bekannten Verfahren weisen einen oder mehrere der folgenden Nachteile auf

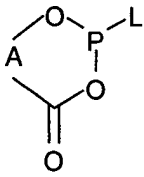
- a) Die vollständige Abtrennung der eingesetzten Base vom Zielprodukt ist aufwändig
- b) Die bei der Umsetzung entstandenen Salze der eingesetzten Base sind häufig voluminös oder fallen in einer Korngrößenverteilung an, die die Abtrennung durch Filtration erschwert.
- c) Die Einhaltung der gewünschten Reaktionstemperatur ist wegen der hohen Exothermie schwierig.

#### Aufgabenstellung

**[0015]** Die Aufgabe der vorliegenden Erfindung bestand deshalb in der Bereitstellung eines einfachen Verfahrens zur Herstellung von dreiwertigen Organophosphor-Verbindungen, das einen oder mehrere dieser Nachteile nicht aufweist.

**[0016]** Überraschenderweise wurde gefunden, dass diese Aufgabe dadurch gelöst werden kann, dass trivalente organische Phosphorverbindungen, die mindestens eine P-O-Bindung aufweist, durch Umsetzung von einer trivalenten Phosphorverbindung, bei der mindestens ein Halogenatom am Phosphoratom gebunden ist, mit einer organischen Verbindung, die mindestens eine OH-Gruppe aufweist, in Gegenwart eines Ionenaustauscherharzes hergestellt werden. Trotzdem die Base in heterogener Phase vorliegt, wird überraschenderweise eine ausreichendes Abfangen des freiwerdenden Halogenwasserstoffs erzielt.

**[0017]** Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist deshalb ein Verfahren zur Herstellung von dreiwertigen Organophosphor-Verbindungen, die zumindest eine Struktureinheit S



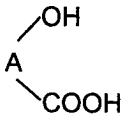
(S)

wobei A ein zweibindiger substituierter oder unsubstituierter Alkyl- oder Arylrest, der ein Ringsystem gemäß Struktureinheit S bilden kann, aufweist, der Rest L ein über ein Sauerstoff- oder Kohlenstoffatom an das Phosphoratom gebundener organischer Rest oder ein Halogenid ist, durch Kondensation von Phosphorverbindungen der Formel i



(i)

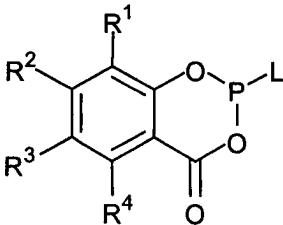
wobei Hal gleich Halogenid, ausgewählt aus Chlor, Brom und Iod, wobei die Halogenide gleich oder unterschiedlich sein können, R gleich über ein Kohlenstoff- oder Sauerstoff-Atom an das Phosphor gebundener organischer Rest und a = 2 oder 3 bedeuten, mit einer organischen Verbindung der Formel S'



(S')

wobei A die für die Struktureinheit S genannte Bedeutung hat, welches dadurch gekennzeichnet ist, dass die Umsetzung in Gegenwart zumindest eines basischen Ionenaustauscherharzes durchgeführt wird.

**[0018]** Insbesondere ist Gegenstand der vorliegenden Erfindung ein Verfahren zur Herstellung von dreiwertigen Organophosphor-Verbindungen, die zumindest eine Struktureinheit T



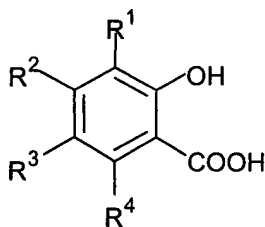
(T)

wobei R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, und R<sup>4</sup> jeweils unabhängig voneinander ausgewählt sind aus einwertigen substituierten oder unsubstituierten aliphatischen, alicyclischen, aromatischen, heteroaromatischen, gemischt aliphatisch-alicyclischen, gemischt aliphatisch-aromatischen, heterocyclischen, gemischt aliphatisch-heterocyclischen Kohlenwasserstoffresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, H, F, Cl, Br, I, -CF<sub>3</sub>, -CH<sub>2</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>j</sub>CF<sub>3</sub> mit j = 0-9, -OR<sup>9</sup>, -COR<sup>9</sup>, -CO<sub>2</sub>R<sup>9</sup>, -CO<sub>2</sub>M, -SR<sup>9</sup>, -SO<sub>2</sub>R<sup>9</sup>, -SOR<sup>9</sup>, -SO<sub>3</sub>R<sup>9</sup>, -SO<sub>3</sub>M, -SO<sub>2</sub>NR<sup>9</sup>R<sup>10</sup>, -NR<sup>9</sup>R<sup>10</sup>, -N=CR<sup>9</sup>R<sup>10</sup>, wobei R<sup>9</sup> und R<sup>10</sup> unabhängig voneinander aus H, einwertigen substituierten oder unsubstituierten aliphatischen und aromatischen Kohlenwasserstoffresten mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen ausgewählt sind und M ein Alkalimetall-, formal ein halbes Erdalkalimetall-, Ammonium- oder Phosphoniumion ist, oder benachbarte Reste R<sup>1</sup> bis R<sup>4</sup> zusammen ein kondensiertes substituiertes oder unsubstituiertes aromatisches, heteroaromatisches, aliphatisches, gemischt aromatisch-aliphatisches oder gemischt heteroaromatisch-aliphatisches Ringsystem ausbilden; wobei die substituierten Kohlenwasserstoffreste als Substituenten solche, ausgewählt aus -N(R<sup>5</sup>)<sub>2</sub>, -NHR<sup>5</sup>, -NH<sub>2</sub>, Fluor, Chlor, Brom, Jod, -OH, -CN, -C(O)-R<sup>5</sup>, -C(O)H oder -C(O)O-R<sup>5</sup>, -CF<sub>3</sub>, -O-R<sup>5</sup>, -C(O)N-R<sup>5</sup>, -OC(O)-R<sup>5</sup> und/oder -Si(R<sup>5</sup>)<sub>3</sub>, mit R<sup>5</sup> gleich einem monovalenten, bevorzugt 1 bis 20 Kohlenstoffatome aufweisenden Kohlenwasserstoffrest, wobei wenn mehrere Kohlenwasserstoffreste R<sup>5</sup> vorhanden sind, diese gleich oder unterschiedlich sein können, aufweisen und die Reste R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> gleich oder unterschiedlich sind, und L gleich einem über ein Sauerstoff- oder Kohlenstoffatom an das Phosphoratom gebundener organischer Rest

oder ein Halogenid ist,  
aufweisen,  
durch Kondensation von Phosphorverbindungen der Formel i



wobei Hal gleich Halogenid, ausgewählt aus Chlor, Brom und Iod, wobei die Halogenide gleich oder unterschiedlich sein können, R gleich über ein Kohlenstoff- oder Sauerstoff-Atom an das Phosphor gebundener organischer Rest und a = 2 oder 3 bedeuten, mit einer organischen Verbindung der Formel T'



(T')

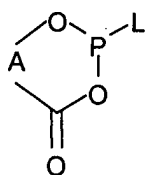
wobei die Reste R<sup>1</sup> bis R<sup>4</sup> die für die Struktureinheit T genannte Bedeutung haben, welches dadurch gekennzeichnet ist, dass die Umsetzung in Gegenwart zumindest eines basischen Ionenaustauscherharzes durchgeführt wird.

**[0019]** Das erfindungsgemäße Verfahren hat gegenüber den herkömmlichen Verfahren folgende Vorteile:

- Es entstehen keine salzartigen Nebenprodukte, die nur schwer vom Zielprodukt getrennt werden können.
- Die eingesetzte Base liegt als Feststoff vor, der trotz Reaktion mit dem Halogenwasserstoff seinen Aggregatzustand nicht ändert und seine Größe im Wesentlichen beibehält. Der üblicherweise als Packung oder Perlen vorliegende Ionenaustauscher des erfindungsgemäßen Verfahrens kann mit einfachsten Mitteln aus dem Reaktionsgemisch entfernt werden, z.B. durch Verwendung von grobmaschigen, auf die Größe der Ionenaustauscherpartikel abgestimmten Sieben.
- Ein Anhaften von großen Mengen an Wertprodukt wird allein durch die Größe und Form des Ionenaustauschers verhindert. Durch die Verwendung von Packungen bzw. Partikeln von relativ großer Partikelgröße ist die Oberfläche des Ionenaustauschers im Vergleich zum Volumen klein gegenüber einer Ausgefällten Base herkömmlicher Art. Es sind deshalb bei dem erfindungsgemäßen Verfahren auch nur geringe Mengen an Lösemittel notwendig, um evtl. anhaftendes Wertprodukt von der Oberfläche der verbrauchten Base abzuspielen.
- Bei Verwendung von Ionenaustauscher ist die Geschwindigkeitskonstante der Umsetzung geringer als bei Verwendung von homogen gelösten Basen. Dadurch bedingt, wird die exotherme Reaktion leicht beherrschbar.
- Es entstehen während der Reaktion keine voluminösen Salze, die aufgrund der durch sie bewirkten Anstiegs der Viskosität Konzentrations- und Temperaturunterschiede im Reaktionsgemisch verursachen können.

**[0020]** Das erfindungsgemäße Verfahren wird nachfolgend beispielhaft beschrieben, ohne dass die Erfindung auf diese Ausführungsformen beschränkt sein soll. Dem Fachmann ergeben sich weitere Varianten, die ebenfalls Gegenstand der vorliegenden Erfindung, deren Anwendungsbreite sich aus der Beschreibung und den Patentansprüchen ergibt, sind.

**[0021]** Das erfindungsgemäße Verfahren zur Herstellung von dreiwertigen Organophosphor-Verbindungen, die zumindest eine Struktureinheit S



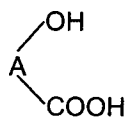
(S)

wobei A ein zweibindiger substituierter oder unsubstituierter Alkyl- oder Arylrest, der ein Ringsystem gemäß Struktureinheit S bilden kann, aufweist, der Rest L ein über ein Sauerstoff- oder Kohlenstoffatom an das Phos-

phoratom gebundener organischer Rest oder ein Halogenid ist, durch Kondensation von Phosphorverbindungen der Formel i



wobei Hal gleich Halogenid, ausgewählt aus Chlor, Brom und Iod, wobei die Halogenide gleich oder unterschiedlich sein können, R gleich über ein Kohlenstoff- oder Sauerstoff-Atom an das Phosphor gebundener organischer Rest und a = 2 oder 3 bedeuten, mit einer organischen Verbindung der Formel S'

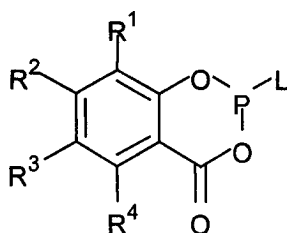


(S')

wobei A die für die Struktureinheit S genannte Bedeutung hat, zeichnet sich dadurch aus, dass die Umsetzung in Gegenwart zumindest eines basischen Ionenaustauscherharzes, vorzugsweise in der Form der freien Amine vorliegenden (also nicht in der OH-Form vorliegender) Ionenaustauscherharzes durchgeführt wird.

**[0022]** Handelt es sich bei dem Rest A um einen Arylrest so ist dieser bevorzugt über zwei benachbarte Bindungen (z.B. 1,2-Aryl oder 2,3-Aryl) an den Rest der Struktureinheit S gebunden, so dass die Struktureinheit S einen 6 Atome (ein P-Atom, zwei O-Atome und 3 C-Atome) aufweisenden Ring aufweist. Weist die Struktureinheit S als zweibindigen Rest A einen Alkylrest auf, so weist dieser in der Kette, die mit der Struktureinheit an beiden Enden verbunden ist, bevorzugt von 1 bis 3, besonders bevorzugt 1 oder 2 Kohlenstoffatome auf. Der Rest A kann weitere Kohlenstoffatome, vorzugsweise von 1 bis 20 C-Atome aufweisen, die in Form von einem oder mehreren Substituenten, wie z.B. Alkylresten, an den oder die Kohlenstoffatome der Kette im Fall eines Alkylrests oder an die nicht mit der Struktureinheit S verbundenen Kohlenstoffatome des Arylrests gebunden sind. Neben reinen Kohlenwasserstoffresten als Substituenten können die Reste A auch weitere Substituenten aufweisen, mit der Maßgabe, dass diese Substituenten die Eigenschaften, insbesondere bezüglich der Wirksamkeit als Ligand nicht beeinflussen. Mögliche Substituenten können z.B. ausgewählt sein aus den Halogenen, Nitro-, Cyano-, Alkoxy-, Ether- oder Alkoholgruppen. Typische Reste A können z.B.  $-\text{CH}_2-$ ,  $-\text{CH}_2\text{CH}_2-$ ,  $-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2-$ , 1,2-Phenylen ( $-\text{C}_6\text{H}_4-$ ), 1,2-Naphthylen ( $-\text{C}_{10}\text{H}_6-$ ), 2,3-Naphthylen, 3, 5-Dichloro-1,2-Phenylen, 3,5-Dibromo-1,2-Phenylen, 3-Iodo-5-Methyl-1,2-Phenylen, 3,5-Diisopropyl-1,2-Phenylen, 3,5,6-Trichloro-1,2-Phenylen, 3-Phenyl-1,2-Phenylen, 1,1-Diethyl-1,1-Methylen, 1,1-Cyclohexyliden, 1,1-Cycloheptyliden, 3-Isopropyl-6-Methyl-1,2-phenylen und ähnliche Reste sein. Bevorzugt ist der Rest A ausgewählt aus 1,1-Alkyl, 1,2-Alkyl, 1,2-Phenylen, 1,2-Naphthylen und 2,3-Naphthylen als zweiwertige Reste oder substituierten Derivaten davon, insbesondere Halogen- oder Alkyl-substituierten Derivaten.

**[0023]** Besonderes geeignet ist das erfindungsgemäße Verfahren zur Herstellung von dreiwertigen Organophosphor-Verbindungen, die zumindest eine Struktureinheit T



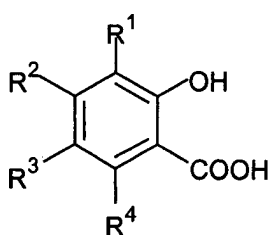
(T)

wobei  $\text{R}^1$ ,  $\text{R}^2$ ,  $\text{R}^3$ , und  $\text{R}^4$  jeweils unabhängig voneinander ausgewählt sind aus einwertigen substituierten oder unsubstituierten aliphatischen, alicyclischen, aromatischen, heteroaromatischen, gemischt aliphatisch-alicyclischen, gemischt aliphatisch-aromatischen, heterocyclischen, gemischt aliphatisch-heterocyclischen Kohlenwasserstoffresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, H, F, Cl, Br, I,  $-\text{CF}_3$ ,  $-\text{CH}_2(\text{CF}_2)_j\text{CF}_3$  mit  $j = 0-9$ ,  $-\text{OR}^9$ ,  $-\text{COR}^9$ ,  $-\text{CO}_2\text{R}^9$ ,  $-\text{CO}_2\text{M}$ ,  $-\text{SR}^9$ ,  $-\text{SO}_2\text{R}^9$ ,  $-\text{SOR}^9$ ,  $-\text{SO}_3\text{R}^9$ ,  $-\text{SO}_3\text{M}$ ,  $-\text{SO}_2\text{NR}^9\text{R}^{10}$ ,  $-\text{NR}^9\text{R}^{10}$ ,  $-\text{N}=\text{CR}^9\text{R}^{10}$ ,  $-\text{SiR}^9\text{R}^{10}\text{R}^{11}$  wobei  $\text{R}^9$ ,  $\text{R}^{10}$  und  $\text{R}^{11}$  unabhängig voneinander aus H, einwertigen substituierten oder unsubstituierten aliphatischen und aromatischen Kohlenwasserstoffresten mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen ausgewählt sind und M ein Alkalimetall-, formal ein halbes Erdalkalimetall-, Ammonium- oder Phosphoniumion ist, oder benachbarte Reste  $\text{R}^1$  bis

R<sup>4</sup> zusammen ein kondensiertes substituiertes oder unsubstituiertes aromatisches, heteroaromatisches, aliphatisches, gemischt aromatisch-aliphatisches oder gemischt heteroaromatisch-aliphatisches Ringsystem ausbilden; wobei die substituierten Kohlenwasserstoffreste als Substituenten solche, ausgewählt aus -N(R<sup>5</sup>)<sub>2</sub>, -NHR<sup>5</sup>, -NH<sub>2</sub>, Fluor, Chlor, Brom, Jod, -OH, -CN, -C(O)-R<sup>5</sup>, -C(O)H oder -C(O)O-R<sup>5</sup>, -CF<sub>3</sub>, -O-R<sup>5</sup>, -C(O)N-R<sup>5</sup>, -OC(O)-R<sup>5</sup> und/oder -Si(R<sup>5</sup>)<sub>3</sub>, mit R<sup>5</sup> gleich einem monovalenten, bevorzugt 1 bis 20 Kohlenstoffatome aufweisenden Kohlenwasserstoffrest, wie z.B. einem Alkylrest, insbesondere Methyl-, Ethyl-, Propyl-, oder tert.-Butylrest, einem Cycloalkylrest, insbesondere Cyclopentyl- oder Cyclohexylrest oder einem Arylrest, insbesondere Phenyl- oder Naphtylrest, wobei wenn mehrere Kohlenwasserstoffreste R<sup>5</sup> vorhanden sind, diese gleich oder unterschiedlich sein können, aufweisen und die Reste R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> gleich oder unterschiedlich sind, und L gleich einem über ein Sauerstoff- oder Kohlenstoffatom an das Phosphoratom gebundener organischer Rest oder ein Halogenid ist, aufweisen, durch Kondensation von Phosphorverbindungen der Formel i



wobei Hal gleich Halogenid, ausgewählt aus Chlor, Brom und Iod, wobei die Halogenide gleich oder unterschiedlich sein können, R gleich über ein Kohlenstoff- oder Sauerstoff-Atom an das Phosphor gebundener organischer Rest und a = 2 oder 3 bedeuten, mit einer organischen Verbindung der Formel T'



(T')

wobei die Reste R<sup>1</sup> bis R<sup>4</sup> die für die Struktureinheit T genannte Bedeutung haben.

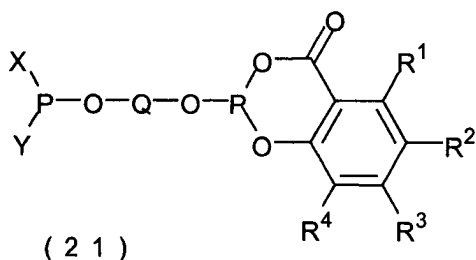
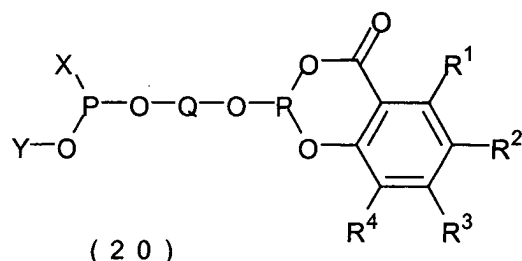
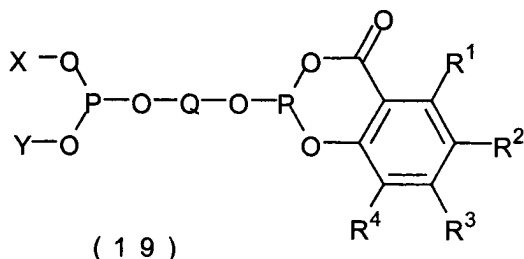
**[0024]** Nachfolgend wird das erfindungsgemäße Verfahren meist beispielhaft an Hand von Verbindungen, die das Strukturelement T als spezielle Form des Strukturelementes S aufweisen beschrieben, ohne dass die Erfindung auf diese Strukturelemente T beschränkt sein soll.

**[0025]** Die Phosphorverbindungen i weisen als Halogenid Hal vorzugsweise Chlor auf. Die Reste R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup>, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> oder R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> können insbesondere benzanniliert sein. Nicht benzannilierte Reste R<sup>1</sup> bis R<sup>4</sup> können insbesondere primäre, sekundäre oder tertiäre Alkylgruppen, wie Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, t-Butyl, Amyl, sec-Amyl, t-Amyl, 2-Ethylhexyl, i-Nonyl, alicyclische Gruppen wie Cyclohexyl, Methylcyclohexyl oder Cyclooctyl oder aromatische Gruppen wie Phenyl, Naphtyl, Toly oder Xyllyl sein. Der organische Rest R bzw. L kann insbesondere ein Rest W sein, der ein substituiertes oder unsubstituiertes, aliphatisches, alicyclisches, aliphatisch-alicyclisches, heterocyclisches, aliphatisch-heterocyclisches, aromatisch-aromatisches oder aliphatisch-aromatisches Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen sein kann, wobei die substituierten Kohlenwasserstoffreste als Substituenten solche, ausgewählt aus -N(R<sup>5</sup>)<sub>2</sub>, -NHR<sup>5</sup>, -NH<sub>2</sub>, Fluor, Chlor, Brom, Jod, -OH, -CN, -C(O)-R<sup>5</sup>, -C(O)H oder -C(O)O-R<sup>5</sup>, -CF<sub>3</sub>, -O-R<sup>5</sup>, -C(O)N-R<sup>5</sup>, -OC(O)-R<sup>5</sup> und/oder -Si(R<sup>5</sup>)<sub>3</sub>, mit R<sup>5</sup> gleich einem monovalenten, bevorzugt 1 bis 20 Kohlenstoffatome aufweisenden Kohlenwasserstoffrest, wobei wenn mehrere Kohlenwasserstoffreste R<sup>5</sup> vorhanden sind, diese gleich oder unterschiedlich sein können, aufweisen oder ein organischer Rest gemäß der Definition des Restes W, der zumindest einen substituierten oder unsubstituierten Phosphit-, Phosphonit-, Phosphinit- und/oder Acylphosphit-Rest aufweist, wobei die Substituenten ausgewählt sein können aus denen für den Rest W definierten. Die Substituenten sind vorzugsweise beschränkt auf solche, die keinen Einfluss auf die Reaktion selbst haben. Besonders bevorzugte Substituenten für die organischen Reste R oder L können ausgewählt sein aus den Halogenen, wie z.B. Chlor, Brom oder Jod, den Alkylresten, wie z.B. Methyl, Ethyl, Propyl, iso-Propyl, Butyl, sec.-Butyl, t-Butyl, neo-Pentyl, sec-Amyl, t-Amyl, iso-Octyl, t-Octyl, 2-Ethylhexyl, iso-Nonyl, iso-Decyl oder Octadecyl, den Arylresten, wie z.B. Phenyl, Naphtyl oder Anthracyl, den Alkylarylresten, wie z.B. Toly, Xyllyl, Dimethylphenyl, Diethylphenyl, Trimethylphenyl, Triethylphenyl oder p-Alkylphenyl, den Aralkylresten, wie z.B. Benzyl oder Phenylethyl, den alicyclischen Resten, wie z.B. Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cyclooctyl, Cyclohexylethyl oder 1-Methylcyclohexyl, den Alkoxyresten, wie z.B. Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Butoxy oder Pentoxy, den Aryloxyresten, wie z.B. Phenoxy oder Naphtoxy, -OC(O)R<sup>5</sup> oder -C(O)R<sup>5</sup>, mit R<sup>5</sup> gleich einem monovalenten Kohlenwasserstoffrest, wie z.B. Acetyl, Propionyl, Trimethylacetoxy, Triethylacetoxy oder Triphenylacetoxy, und den drei Kohlenwasserstoffresten aufweisenden Silylresten (-Si(R)<sub>3</sub>), wie z.B. Trimethylsilyl, Triethylsilyl oder Triphenylsilyl.

**[0026]** Weisen die in dem erfindungsgemäßen Verfahren eingesetzten Verbindungen Amingruppen, also

$\text{NH}_2$ ,  $\text{N}(\text{R}^5)_2$  bzw.  $-\text{N}(\text{Alkyl})_2$  oder  $-\text{NH}(\text{Alkyl})$  bzw.  $-\text{NHR}^5$ , auf, so müssen diese in Gleichgewichtsreaktionen gegenüber den Amingruppen des Ionenaustauschers als schwächere Base fungieren. Verbindungen die Amingruppen aufweisen und die diese Bedingung nicht erfüllen können nicht (direkt) als Edukte in dem erfindungsgemäßen Verfahren eingesetzt werden. Eine Möglichkeit den Einsatz solcher Verbindungen doch zu ermöglichen besteht darin, die entsprechenden Gruppen durch den Einbau von Schutzgruppen auf bekannte Art und Weise zu schützen und nach der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahren die Schutzgruppe wieder zu entfernen.

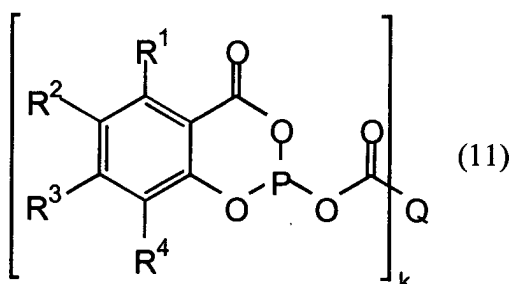
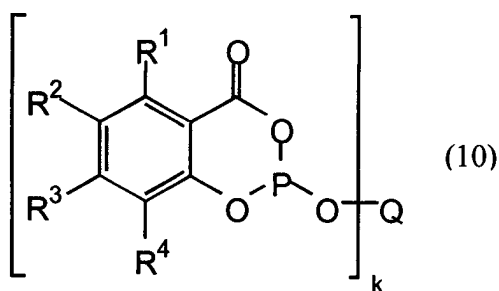
**[0027]** Mittels des erfindungsgemäßen Verfahrens können bevorzugt als dreiwertige Organophosphor-Verbindungen solche hergestellt werden, die ausgewählt aus den Verbindungen der nachfolgenden Formeln



wobei X und Y gleich substituierte oder unsubstituierte, aliphatische, alicyclische, aliphatisch-alicyclische, heterocyclische, aliphatisch-heterocyclische, aromatisch-aromatische oder aliphatisch-aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, wobei X und Y gleich oder unterschiedlich oder kovalent miteinander verknüpft sind, und mit Q gleich ein zumindest zweiwertiger, substituiertes oder unsubstituiertes aliphatisches, alicyclisches, aliphatisch-alicyclisches, heterocyclisches, aliphatisch-heterocyclisches, aromatisches, aromatisch-aromatisches oder aliphatisch-aromatisches Kohlenwasserstoffrest, wobei die substituierten Kohlenwasserstoffreste als Substituenten solche, ausgewählt aus  $-\text{N}(\text{R}^5)_2$ ,  $-\text{NHR}^5$ ,  $-\text{NH}_2$ , Fluor, Chlor, Brom, Jod,  $-\text{OH}$ ,  $-\text{CN}$ ,  $-\text{C}(\text{O})-\text{R}^5$ ,  $-\text{C}(\text{O})\text{H}$  oder  $-\text{C}(\text{O})\text{O}-\text{R}^5$ ,  $-\text{CF}_3$ ,  $-\text{O}-\text{R}^5$ ,  $-\text{C}(\text{O})\text{N}-\text{R}^5$ ,  $-\text{OC}(\text{O})-\text{R}^5$  und/oder  $-\text{Si}(\text{R}^5)_3$ , mit  $\text{R}^5$  gleich einem monovalenten, bevorzugt 1 bis 20 Kohlenstoffatome aufweisenden Kohlenwasserstoffrest, wobei wenn mehrere Kohlenwasserstoffreste  $\text{R}^5$  vorhanden sind, diese gleich oder unterschiedlich sein können, aufweisen und wobei  $\text{R}^1$  bis  $\text{R}^4$  die oben genannte Bedeutung haben können. Die Substituenten sind vorzugsweise beschränkt auf solche, die keinen Einfluss auf die Reaktion selbst haben. Besonders bevorzugte Substituenten können ausgewählt sein aus den für R und L angegebenen bevorzugten Substituenten.

**[0028]** Ebenso ist es mit dem erfindungsgemäßen Verfahren möglich als dreiwertige Organophosphor-Verbindungen Phosphite der Formel 10 oder 11

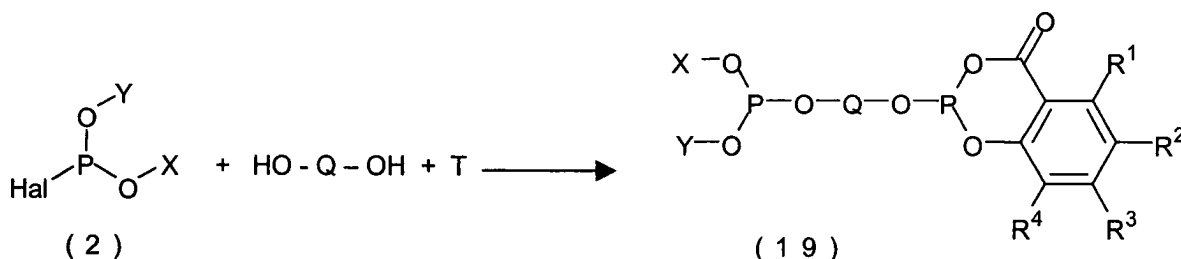




wobei  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$ , und  $R^4$  die oben angegebene Bedeutung haben, Q ein k-bindiger substituierter oder unsubstituierter aliphatischer, alicyclischer, gemischt aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, gemischt aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, heteroaromatischer, gemischt aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen ist, wobei aliphatische Anteile von Q Sauerstoff, Schwefel- und/oder Stickstoff enthalten können, und wobei die substituierten Kohlenwasserstoffreste als Substituenten solche, ausgewählt aus  $-N(R^5)_2$ ,  $-NHR^5$ ,  $-NH_2$ , Fluor, Chlor, Brom, Jod,  $-OH$ ,  $-CN$ ,  $-C(O)-R^5$ ,  $-C(O)H$  oder  $-C(O)O-R^5$ ,  $-CF_3$ ,  $-O-R^5$ ,  $-C(O)N-R^5$ ,  $-OC(O)-R^5$  und/oder  $-Si(R^5)_3$ , mit  $R^5$  gleich einem monovalenten, bevorzugt 1 bis 20 Kohlenstoffatome aufweisenden Kohlenwasserstoffrest, wobei wenn mehrere Kohlenwasserstoffreste  $R^5$  vorhanden sind, diese gleich oder unterschiedlich sein können, aufweisen, k mindestens 2 ist und die Bedeutung von  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$  und  $R^4$  in den einzelnen an Q gebundenen Strukturelementen T jeweils gleich oder unterschiedlich ist, herzustellen. Die Substituenten sind vorzugsweise beschränkt auf solche, die keinen Einfluss auf die Reaktion selbst haben. Besonders bevorzugte Substituenten können ausgewählt sein aus den für R und L angegebenen bevorzugten Substituenten.

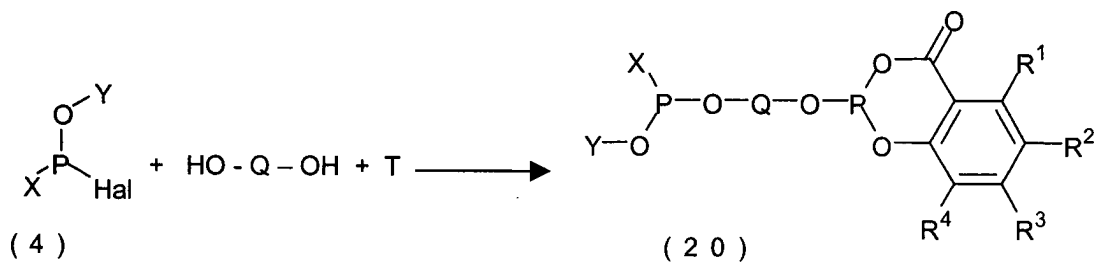
**[0029]** Ebenso können mit dem erfindungsgemäßen Verfahren die in WO 03/078444 beschriebenen, als Phosphoxophite bezeichneten Verbindungen, hergestellt werden.

**[0030]** Die Herstellung von Bisphosphiten der Struktur 19 erfolgt bevorzugt durch Kondensation von zumindest zweifach OH-substituierten Kohlenwasserstoffen  $Q'$ , wobei  $Q'$  ein substituierter oder unsubstituierter aliphatischer, alicyclischer, gemischt aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, gemischt aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, heteroaromatischer, gemischt aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoff mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen ist, wobei aliphatische Anteile von  $Q'$  Sauerstoff, Schwefel- und/oder Stickstoff enthalten können, und wobei die substituierten Kohlenwasserstoffe als Substituenten solche, ausgewählt aus  $-N(R^5)_2$ ,  $-NHR^5$ ,  $-NH_2$ , Fluor, Chlor, Brom, Jod,  $-OH$ ,  $-CN$ ,  $-C(O)-R^5$ ,  $-C(O)H$  oder  $-C(O)O-R^5$ ,  $-CF_3$ ,  $-O-R^5$ ,  $-C(O)N-R^5$ ,  $-OC(O)-R^5$  und/oder  $-Si(R^5)_3$ , mit  $R^5$  gleich einem monovalenten, bevorzugt 1 bis 20 Kohlenstoffatome aufweisenden Kohlenwasserstoffrest, wobei wenn mehrere Kohlenwasserstoffreste  $R^5$  vorhanden sind, diese gleich oder unterschiedlich sein können, aufweisen, mit Diorganohalogenphosphiten 2 und Salicylphosphorhalogenid-Derivaten T mit  $L = Hal$  in Gegenwart eines oder mehrerer basischer Ionenaustauscherharze. Die Substituenten sind vorzugsweise beschränkt auf solche, die keinen Einfluss auf die Reaktion selbst haben. Besonders bevorzugte Substituenten für  $Q'$  können ausgewählt sein aus den für R und L angegebenen bevorzugten Substituenten.

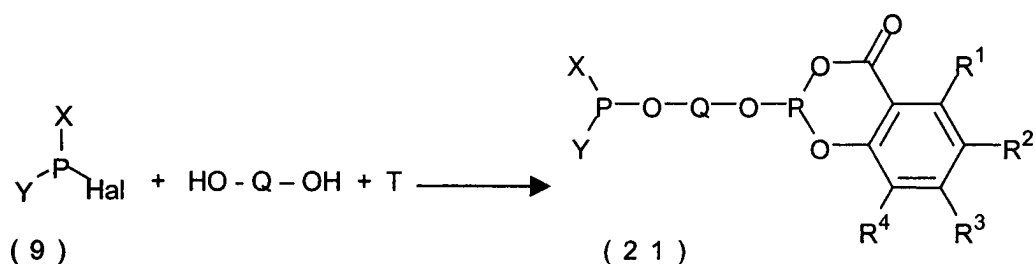


**[0031]** Die Herstellung von Phosphit-Phosphonit-Verbindungen der Struktur 20 mittels des erfindungsgemä-

ßen Verfahrens erfolgt bevorzugt durch Kondensation von zweifach OH-substituierten Kohlenwasserstoffen Q' mit Halogenorganophosphoniten 4 und Salicylphosphorhalogenid-Derivaten T mit L = Hal in Gegenwart eines oder mehrerer basischer Ionenaustauscherharze.

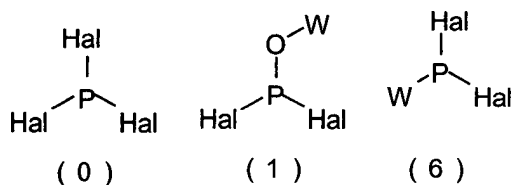


**[0032]** Die Herstellung von Phosphit-Phosphonit-Verbindungen der Struktur 21 mittels des erfindungsgemäßen Verfahrens erfolgt bevorzugt durch Kondensation von zweifach OH-substituierten Kohlenwasserstoffen Q' mit Halogenorganophosphiniten 9 und Salicylphosphorhalogenid-Derivaten T mit L = Hal in Gegenwart eines oder mehrerer basischer Ionenaustauscherharze.



**[0033]** In den Formeln 19 bis 21 können X und Y die bereits genannten Bedeutungen haben. Die Kohlenwasserstoffe Q' weisen zumindest zwei OH-Gruppen auf. Vorzugsweise sind die zwei OH-Gruppen aufweisenden Kohlenwasserstoffe Q' Verbindungen, ausgewählt aus den substituierten oder unsubstituierten Verbindungen 1,4-Dihydroxybenzol, 1,2-Dihydroxybenzol, 1,8-Dihydroxynaphtalin, 1,1'-Binaphtyl-2,2'-diol oder 2,2'-Binaphtyl-1,1'-diol.

**[0034]** Als Phosphorverbindung der Formel i wird vorzugsweise zumindest eine Verbindung ausgewählt aus den Verbindungen der nachfolgenden Formeln eingesetzt:



mit W gleich organischer Rest mit der oben genannten Bedeutung. Als Phosphorverbindung der Formel i kann insbesondere eine Verbindung der Formel 1 eingesetzt werden, die durch Umsetzung einer Verbindung O mit einer zumindest eine Hydroxy-Gruppe aufweisenden organischen Verbindung W', vorzugsweise ebenfalls in Gegenwart eines basischen Ionenaustauschers hergestellt wird. Als zumindest eine Hydroxy-Gruppe aufweisende Verbindung W', können eine OH-Gruppe aufweisende substituierte oder unsubstituierte Verbindung, z. B. ausgewählt aus Methanol, Ethanol, n-Propanol, i-Propanol, 1-Butanol, 2-Butanol, t-Butanol, 2-Ethylhexanol, i-Nonanol, i-Decanol, i-Tridecanol, Phenol, Phenol-Derivate, oder zwei oder mehr OH-Gruppen aufweisende Verbindungen Q', z.B. ausgewählt aus 1,4-Dihydroxybenzol, 1,2-Dihydroxybenzol, 1,8-Dihydroxynaphtalin, 1,1'-Binaphtyl-2,2'-diol, 2,2'-Binaphtyl-1,1'-diol, Di- oder Polyolen wie z.B. Glykol oder Zuckern, wie z.B. Cyclodextrine, oder den in WO 03/078444 mit Formel VII bezeichneten Verbindungen oder zwei oder mehr Carbonsäuregruppen aufweisenden Verbindungen oder einer Verbindung, die eine oder mehrere OH-Gruppen aufweist und eine oder mehrere der Struktureinheiten T aufweisen können, eingesetzt werden, wobei die substituierten Verbindungen Substituenten, ausgewählt aus primären, sekundären oder tertiären Alkylgruppen, alicyclischen Gruppen, aromatischen Gruppen,  $-\text{N}(\text{R}^5)_2$ ,  $-\text{NHR}^5$ ,  $-\text{NH}_2$ , Fluor, Chlor, Brom, Jod,  $-\text{CN}$ ,  $-\text{C}(\text{O})-\text{R}^5$ ,  $-\text{C}(\text{O})\text{H}$  oder  $-\text{C}(\text{O})\text{O}-\text{R}^5$ ,  $-\text{CF}_3$ ,  $-\text{O}-\text{R}^5$ ,  $-\text{C}(\text{O})\text{N}-\text{R}^5$ ,  $-\text{OC}(\text{O})-\text{R}^5$  und/oder  $-\text{Si}(\text{R}^5)_3$ , mit  $\text{R}^5$  gleich einem monovalenten, bevorzugt 1 bis 20 Kohlenstoffatome aufweisenden Kohlenwasserstoffrest, wobei wenn mehrere Kohlenwasserstoffreste  $\text{R}^5$  vorhanden sind, diese gleich oder unterschiedlich sein können, aufweisen. Die Substituenten sind wiederum vorzugsweise beschränkt auf solche, die keinen Einfluss auf die Reaktion selbst haben.

Besonders bevorzugte Substituenten können ausgewählt sein aus den für R und L angegebenen bevorzugten Substituenten.

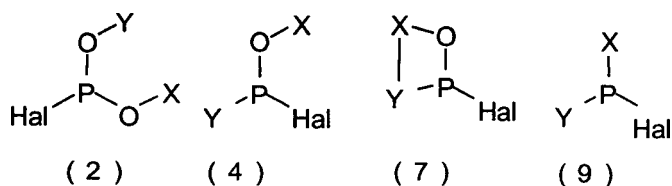
**[0035]** Es kann besonders vorteilhaft sein, wenn als zumindest eine Hydroxy-Gruppe aufweisende Verbindung eine Verbindung eingesetzt wird, die ursprünglich zumindest zwei Hydroxy-Gruppen aufweist und durch Umsetzung zumindest einer dieser Gruppen mit einer Verbindung der Formeln 0 und einer Verbindung der Formel T' oder einer aromatischen Verbindung, die zwei benachbarte Hydroxy-Gruppen am aromatischen Ring aufweist, erhalten wird. Auf diese Weise sind insbesondere die Verbindungen der Formeln 10 und 11 sowie spezielle Verbindungen der Formel 19, bei denen X und Y kovalent (in einem aromatischen Ringsystem) verbunden sind, zugänglich.

**[0036]** Zur Herstellung von Verbindungen der Formel 1 wird bevorzugt jeweils die Phosphorverbindung zusammen mit einem oder mehreren basischen Ionenaustauscherharzen vorgelegt und anschließend die zumindest eine OH-Gruppe aufweisende Verbindung zudosiert. Auch die Vorlage der OH-Gruppe aufweisenden Verbindung zusammen mit dem Ionenaustauscher und das Zutropfen der Phosphorverbindung ist aber möglich.

**[0037]** Bei der Herstellung von asymmetrischen Diphosphorverbindungen der Formel 10, 11, 19, 20, und 21 hat es sich als vorteilhaft erwiesen, wenn die OH-Gruppen aufweisende Verbindung zusammen mit einem oder mehreren basischen Ionenaustauscherharzen vorgelegt wird und anschließend eine oder mehrere Phosphorverbindungen zudosiert werden.

**[0038]** Bei der Herstellung von symmetrischen Diphosphorverbindungen der Formeln 10 und 11 kann entweder die OH-Gruppen aufweisende Verbindung oder die Phosphorverbindung gemeinsam mit dem Ionenaustauscher vorgelegt werden und entsprechend die andere Verbindung zudosiert werden.

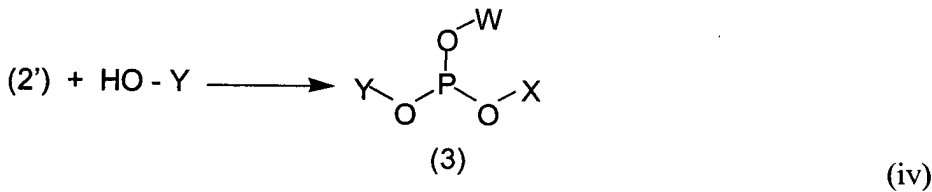
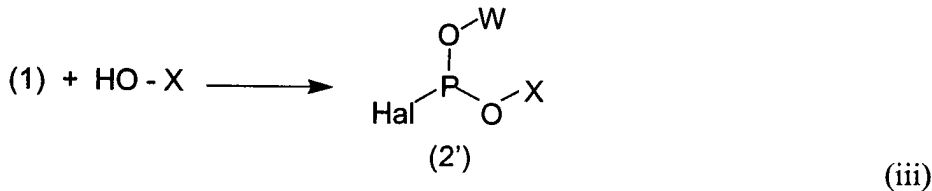
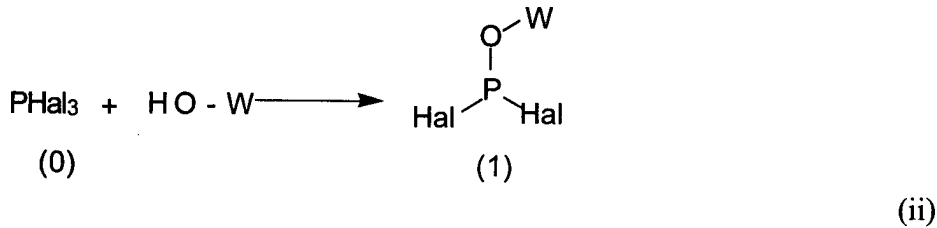
**[0039]** Zur Herstellung der Verbindungen 19, 20 oder 21 kann es vorteilhaft sein, wenn zunächst eine Verbindung, ausgewählt aus den Verbindungen der nachfolgenden Formeln



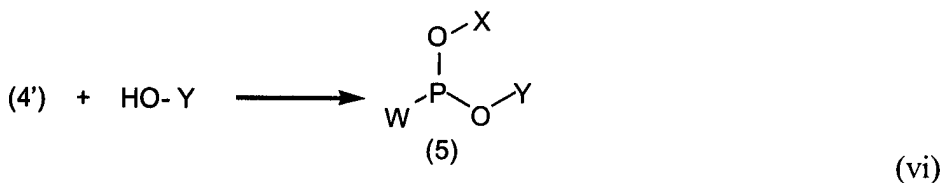
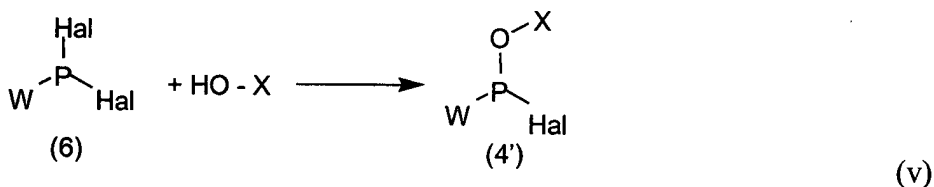
mit Hal gleich Halogenid, Y und X gleich substituierte oder unsubstituierte, aliphatische, alicyclische, aliphatisch-alicyclische, heterocyclische, aliphatisch-heterocyclische, aromatisch-aromatische oder aliphatisch-aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, wobei X und Y gleich oder unterschiedlich oder kovalent miteinander verknüpft sind, mit einer zumindest zwei Hydroxy-Gruppen aufweisenden Verbindung Q', vorzugsweise in Gegenwart eines basischen Ionenaustauschers, umgesetzt wird. Die substituierten Kohlenwasserstoffreste können einen oder mehrere Substituenten, ausgewählt aus primären, sekundären oder tertiären Alkylgruppen, alicyclischen Gruppen, aromatischen Gruppen,  $-N(R^5)_2$ ,  $-NHR^5$ ,  $-NH_2$ , Fluor, Chlor, Brom, Jod,  $-CN$ ,  $-C(O)-R^5$ ,  $-C(O)H$  oder  $-C(O)O-R^5$ ,  $-CF_3$ ,  $-O-R^5$ ,  $-C(O)N-R^5$ ,  $-OC(O)-R^5$  und/oder  $-Si(R^5)_3$ , mit  $R^5$  gleich einem monovalenten, bevorzugt 1 bis 20 Kohlenstoffatome aufweisenden Kohlenwasserstoffrest, wobei wenn mehrere Kohlenwasserstoffreste  $R^5$  vorhanden sind, diese gleich oder unterschiedlich sein können, aufweisen. Die Substituenten sind wiederum vorzugsweise beschränkt auf solche, die keinen Einfluss auf die Reaktion selbst haben. Besonders bevorzugte Substituenten für X und Y können ausgewählt sein aus den für R und L angegebenen bevorzugten Substituenten. Das aus dieser Umsetzung erhaltene Produkt, welches zumindest eine Hydroxy-Gruppe aufweist, wird entweder direkt mit einer Verbindung, die die Struktureinheit T (spezieller Typ der Verbindung S) aufweist, umgesetzt, bei welcher L gleich Hal ist oder zunächst mit einer Verbindung O und anschließend mit einer Verbindung T'. Bevorzugt werden alle diese Umsetzungen in dem erfindungsgemäßen Verfahren in Gegenwart eines basischen Ionenaustauschers durchgeführt.

**[0040]** Die Herstellung asymmetrischer Organophosphate und asymmetrischer Phosphonite gelingt nach K. Sasse in „Methoden der Organischen Chemie“ (Houben-Weyl), Band XII/2, Kapitel 1, S. 62 ff., Thieme Verlag, Stuttgart (1964) und G. M. Kosolapoff, „Organophosphorus Compounds“, chap. 7, XV, pp. 139, John Wiley, New York (1950) und den darin enthaltenen Literaturverweisen durch schrittweise Umsetzung der als Ausgangssubstanzen eingesetzten Organophosphorhalogenide bzw. Phosphorhalogenide mit Hydroxy-Gruppen enthaltenden Verbindungen in Gegenwart von Aminen. Je nach der gewünschten Zielverbindung kann das erfindungsgemäße Verfahren einen oder mehrere Reaktionsschritte beinhalten, wobei die Umsetzung jeweils einer Phosphor-Halogen-Bindung mit einer Hydroxy-Gruppe ein Reaktionsschritt ist. Entsprechend kann das er-

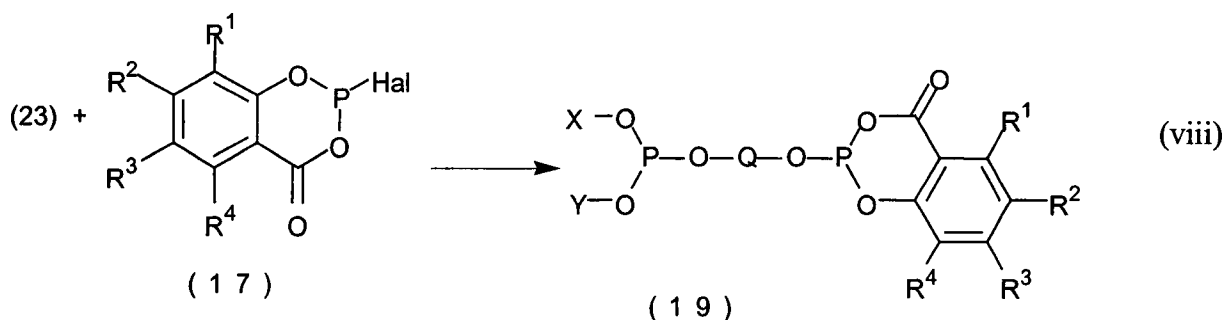
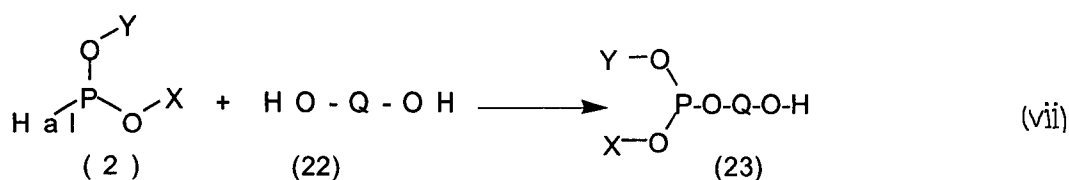
findungsgemäße Verfahren als Mehrstufenprozess zur Herstellung asymmetrischer Organophosphite und asymmetrischer Phosphonite ausgeführt werden, wobei die Reaktionsschritte jeweils in Gegenwart eines (schwach) basischen Ionenaustauschers durchgeführt wird. Die generell möglichen Reaktionsschritte werden in den nachfolgenden Reaktionsschemata aufgeführt.



**[0041]** Wie in den Formeln ii, iii und iv illustriert, kann, ausgehend von einem Phosphortrihalogenid, durch Umsetzung mit einem Äquivalent einer, eine Hydroxy-Gruppe enthaltenden Verbindung HO-W ein Organophosphordihalogenid, durch Umsetzung des Organophosphordihalogenids mit einem weiteren Äquivalent einer, eine Hydroxy-Gruppen enthaltenden Verbindung HO-X ein Diorganophosphorhalogenid und durch weitere Umsetzung mit einem Äquivalent einer, eine Hydroxy-Gruppe enthaltenden Verbindung HO-Y schließlich ein asymmetrisches Triorganophosphit hergestellt werden. Bei der Herstellung asymmetrischer Phosphonite kann eine analoge Vorgehensweise gemäss den Formeln v und vi angewendet werden.



**[0042]** In den nachfolgenden Formeln vii und viii wird die erfindungsgemäße schrittweise Herstellung einer Diphosphor-Verbindung, die eine Struktureinheit S (abgebildet ist beispielhaft der Spezialfall der Struktureinheit T), am Beispiel eines Bisphosphits 10 gezeigt. Eine Dihydroxy-Verbindung 22 wird mit einem Äquivalent eines Halogendiorganophosphits 2 zur Verbindung 23 umgesetzt, die schließlich mit einer Verbindung 17, welche die Struktureinheit S bzw. T aufweist, zum Bisphosphit 19 umgesetzt wird. Die genannten Halogendiorganophosphite können gleich oder verschieden sein, so dass symmetrische oder asymmetrische Bisphosphite erhalten werden.



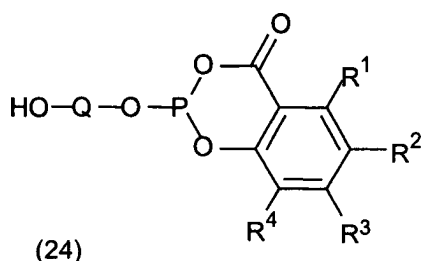
**[0043]** In den Formeln ii bis viii haben X, Y und Q die bereits weiter oben genannten Bedeutungen.

**[0044]** Gemäss der Formel vii können Dihydroxy-Verbindungen 22 mit Diorganophosphiten 2, Halogendiorganophosphoniten 4 bzw. 7, Halogenorganophosphiniten 9 umgesetzt werden. Im zweiten Reaktionsschritt viii können die gemäß vii erhaltenen Verbindungen mit einer die Struktureinheit S bzw. T aufweisenden Verbindung umgesetzt werden. In zwei Reaktionsschritten können so asymmetrische Diphosphor-Verbindungen der Formeln 19, 20 und 21 hergestellt werden. Die im Schritt viii eingesetzte Verbindung 17 (bicyclisches Phosphorchloridit) kann durch Reaktion (Kondensation) der Verbindung S' bzw. T' (einem 2-Hydroxybenzoesäurederivat) mit einer Verbindung O erhalten werden. Durch direkte Umsetzung von k Äquivalenten der Verbindung 17 mit einem Äquivalent einer Verbindung Q' können Verbindungen der Formel 10 oder 11 hergestellt werden, wobei k der Anzahl der OH-Gruppen in der Verbindung Q' entspricht und zur Herstellung der Verbindung 11 die Verbindung Q' eine Anzahl k an Säuregruppen aufweist. Wiederum bevorzugt ist die Durchführung aller Reaktionsschritte in Gegenwart eines basischen Ionentauschers.

**[0045]** Bei gleichen Organophosphorhalogeniden kann die Herstellung von symmetrischen Diphosphor-Verbindungen, wie z.B. speziellen Verbindungen der Formeln 10 und 11 selbstverständlich in einem Verfahrensschritt erfolgen. Wenn die Reaktivitäten zweier Organophosphorhalogenide gegenüber Dihydroxy-Verbindungen 22 hinreichend verschieden ist, kann die Herstellung asymmetrischer Diphosphor-Verbindungen ebenfalls in einem Verfahrensschritt durchgeführt werden. Andernfalls muss für jeden Reaktionsschritt ein Verfahrensschritt vorgesehen werden.

**[0046]** Analog zu den Reaktionen vii und viii können auch Verbindungen, die mehr als zwei Phosphor-Einheiten tragen, hergestellt werden, indem Verbindungen die drei oder mehr Hydroxy-Gruppen aufweisen schrittweise mit Organophosphorhalogeniden umgesetzt werden.

**[0047]** Wenn eine Verbindung, die noch eine oder mehrere Hydroxy-Gruppen beinhaltet, z.B. eine Verbindung der Struktur 24



**[0048]** Ziel der Herstellung ist, kann die Reaktionssequenz nach der Umsetzung einer Verbindung der Formel 17 mit einer Verbindung der Formel 22 auf dieser Stufe abgebrochen werden. Eine vollständige Umsetzung der Hydroxy-Gruppen ist nicht notwendig.

**[0049]** Die in Reaktionsschemata ii bis viii illustrierten Reaktionsschritte können diskontinuierlich durchgeführt werden. Dabei wird eine Kupplungskomponente zusammen mit einem oder mehreren Ionentauscherharzen vorgelegt und anschließend die zweite Kupplungskomponente zudosiert. Über den Zulauf der Komponenten

oder durch Zulauf von Lösemittel kann ggf. die Wärmeproduktionsrate bzw. die Temperatur in der Reaktionsmischung geregelt werden. Bei der diskontinuierlichen Fahrweise ist es für eine möglichst hohe Ausbeute an Wunschprodukt wichtig, die richtige Kupplungskomponente vorzulegen, bzw. zuzudosieren. Beispielsweise wird bei der gezielten Herstellung von asymmetrischen Organophosphor-Verbindungen der Formeln 1, 2, 3, 4, 5 oder 6 gemäss der Schemata ii bis vi bevorzugt die Phosphorverbindung, also das Phosphorhalogenid bzw. das Organophosphorhalogenid zusammen mit einem oder mehreren basischen Ionentauscherharzen vorgelegt und anschließend die OH-Gruppe aufweisende Verbindung (Hydroxy-Komponente) zudosiert. Bei der gezielten Herstellung asymmetrischer Diphosphor-Verbindungen gemäss der Schemata vii und viii wird bevorzugt die OH-Gruppen aufweisende Komponente zusammen mit einem oder mehreren Ionentauscherharzen vorgelegt und anschließend das Organophosphorhalogenid zudosiert.

**[0050]** Nach jedem Verfahrensschritt aber auch nach jedem Reaktionsschritt kann das Rohprodukt aufgearbeitet und im nächsten Reaktionsschritt weiter umgesetzt werden. Es kann aber auch vorteilhafter sein, nach der vollständigen Umsetzung einer Kupplungskomponente die nächste Komponente direkt zuzugeben und auf die Aufarbeitung zwischen beiden Reaktionsschritten zu verzichten. Im Sinne der vorliegenden Erfindung soll unter der Umsetzung jeweils einer Phosphor-Halogen-Bindung mit einer Hydroxy-Gruppe ein Reaktionsschritt verstanden werden.

**[0051]** Die Reaktionszeit in den einzelnen Reaktionsschritten kann gleich oder verschieden, in jedem Fall aber hinreichend lang sein, um den gewünschten Umsatz zu erzielen. Die Reaktionstemperaturen in den einzelnen Reaktionsschritten können gleich oder unterschiedlich sein. Der oder die in den einzelnen Reaktionsschritten eingesetzten basischen Ionentauscherharze können gleich oder unterschiedlich sein.

**[0052]** Als Reaktoren für eine diskontinuierliche Reaktionsführung können Rührkessel verwendet werden. Der bzw. die basischen Ionentauscherharze können dabei als frei bewegliche Perlen in der Reaktionsmischung eingesetzt werden. Es ist auch möglich den oder die Ionentauscherharze in Form von durch den Konvektionsstrom der Rührer angeströmten Packungen zusammenzufassen. Ein Einsatz von sogenannten „spinning basket“-Rührern ist ebenfalls möglich. Daneben können als Reaktorsystems Rohrreaktoren mit vollständiger Rückführung (Schlaufenreaktoren) eingesetzt werden. Die Ionentauscherharze-Schüttung kann dabei von oben oder unten angeströmt werden.

**[0053]** Die in den Schemata ii bis viii dargestellten Reaktionsschritte können in einer anderen bevorzugten Ausführungsart des erfindungsgemäßen Verfahrens auch kontinuierlich in hintereinander geschalteten Reaktionsräumen durchgeführt werden. Eine solche Reaktorsequenz ist in [Fig. 1](#) illustriert: Das Edukt A und eine erste Kupplungskomponente K1 werden in eine erste Reaktionsstufe I geführt. Der Austrag der ersten Reaktionsstufe B wird anschließend, wie auch eine zweite Kupplungskomponente K2, in eine zweite Reaktionsstufe II geführt usw. Es ist dabei auch möglich, dass die genannten Kupplungskomponenten K Austräge eines kontinuierlichen oder mehrerer kontinuierlicher, ggf. hintereinander geschalteter Reaktoren sind, also Reaktorsequenzen der in [Fig. 2](#) skizzierten Art parallel und konvergierend verschaltet sind.

**[0054]** Um bei der Herstellung asymmetrischer Produkte eine möglichst hohe Ausbeute an Wunschprodukt zu erzielen, ist in jeder Stufe das Konzentrationsverhältnis der Reaktanden durch die Verhältnisse der jeweiligen Zuläufe entsprechend einzustellen. Typischerweise werden äquimolare oder annähernd äquimolare Mengen eingestellt. Bei der Herstellung von symmetrischen Diphosphiten, die eine Acylphosphiteinheit (T) oder eine Struktureinheit S aufweisen, hat es sich als vorteilhaft erwiesen, wenn das molare Verhältnis von Acylphosphorhalogenid-Verbindung zu Dihydroxyverbindung von 1 zu 1 bis 1,2 zu 1 eingestellt wird.

**[0055]** Die Verweilzeit der Reaktanden in den einzelnen Reaktionsschritten kann auch bei der kontinuierlichen Fahrweise gleich oder verschieden sein, in jedem Fall aber hinreichend, um den gewünschten Umsatz in der jeweiligen Stufe zu erzielen. Der oder die in den einzelnen Reaktionsschritten eingesetzten basischen Ionentauscherharze können gleich oder unterschiedlich sein.

**[0056]** Als Reaktoren für eine kontinuierliche Reaktionsführung können kontinuierlich betriebene Rührkessel eingesetzt werden. Der bzw. die basischen Ionentauscherharze können dabei als frei bewegliche Perlen in der Reaktionsmischung eingesetzt werden. Es ist auch möglich den oder die Ionentauscherharze in Form von durch den Konvektionsstrom der Rührer angeströmten Packungen zusammenzufassen. Ein Einsatz von sogenannten „spinning basket“-Rührern ist ebenfalls möglich. Daneben können Rohrreaktoren eingesetzt werden. Die Ionentauscherharz-Schüttung kann dabei von oben oder unten angeströmt werden. Bei den kontinuierlich betriebenen Reaktoren kann eine teilweise Rückführung der Reaktorausträge vorteilhaft sein. Bei der Anordnung von kontinuierlichen Reaktoren in einer Reaktorskaskade kann der rückgeführte Anteil des Austrags

ges einer Reaktionsstufe teilweise oder vollständig in dieselbe Stufe zurückgeführt, teilweise oder vollständig an der Anfang der vorhergehenden Stufe oder teilweise oder vollständig an den Anfang der ersten Stufe des ersten Reaktors der Reaktorkaskade geführt werden.

**[0057]** Ganz allgemein kann unabhängig davon, ob das Verfahren kontinuierlich oder diskontinuierlich durch geführt wird bei der Durchführung mehrerer Reaktionsschritte in den Reaktionsschritten gleiche oder unterschiedliche Ionenaustauscher eingesetzt werden. Ebenso können bei der Durchführung mehrerer Reaktionsschritte in den Reaktionsschritten gleiche oder unterschiedliche Temperaturen eingestellt werden. Die in den Reaktionsstufen gewählte Temperatur hängt im wesentlichen von der Reaktivität der Einsatzstoffe ab und kann innerhalb einer Folge von Reaktoren gleich oder unterschiedlich sein. Bevorzugt wird die Temperatur innerhalb einer Reaktorkaskade gesteigert. Die Reaktionstemperaturen betragen vorzugsweise von  $-50^{\circ}\text{C}$  bis  $150^{\circ}\text{C}$ , bevorzugt von  $-10^{\circ}\text{C}$  bis  $120^{\circ}\text{C}$  und besonders bevorzugt von  $20^{\circ}\text{C}$  bis  $100^{\circ}\text{C}$ . Wie bereits beschrieben kann die Temperatur durch die Zuflussregelung der Komponenten erfolgen. Ebenso ist es möglich die Temperatur durch die Verwendung von heiz-/kühlbaren Reaktoren auf einer bestimmten Temperatur zu halten. Auch die Kombination beider Maßnahmen zur Temperaturregulierung ist möglich. Auf diese Weise ist eine quasi isotherme Betriebsführung des gesamten Verfahrens oder einzelner Verfahrens- oder Reaktionsschritte möglich, wodurch eine besonders exakte Einstellung auf die optimale Reaktionstemperatur möglich ist, welches zu besseren Ausbeuten führen kann.

**[0058]** Das erfindungsgemäße Verfahren wird vorzugsweise in Gegenwart eines Lösemittels oder mehrerer Lösemittel durchgeführt. Die Wahl des Lösemittels hängt von der Löslichkeit der Einsatzstoffe ab. Darüber hinaus muss das Lösemittel unter den Reaktionsbedingungen weitgehend inert gegenüber der Einsatzstoffen sein. Das Lösemittel kann auch zur Temperaturregulierung in das Reaktionsgemisch gegeben werden. Bevorzugt werden Lösemittel eingesetzt, die als Protonenträger fungieren können.

**[0059]** Bevorzugte Lösemittel sind beispielsweise Aromaten wie Benzol, Chlorbenzol, Toluol oder Xylol, offenkettige oder cyclische Alkane wie Pentan, n-Hexan, n-Heptan, Cyclohexan oder Methylcyclohexan, offenkettige oder cyclische Ether wie Diethylether, Di-iso-Propylether, Methyl-tert-Butylether, Anisol, Tetrahydrofuran, 1,4-Dioxan, 1,3-Dioxolan, Ester wie Ethylacetat, Isobutylacetat, tert-Butylacetat, cyclische Kohlensäureester wie Ethylencarbonat, Propylencarbonat und 1,2-Butylencarbonat, Ketone wie Aceton, 2-Butanon, 3,3-Dimethyl-2-butanon, aromatische und aliphatische Nitrile wie Benzonitril, Propionitril und Acetonitril, Lactone, Pyrrolidone, z.B. N-Methylpyrrolidon, Formamide, z.B. Dimethylformamid, Sulfoxide, z.B. Dimethylsulfoxid sowie N-Alkyl-Morpholine, Pyridine, Chinoline, Stickstoffbasen wie Amine und Sulfolan. Es ist selbstverständlich auch möglich, Gemische dieser Lösemittel einzusetzen.

**[0060]** In einer besonders bevorzugten Ausführungsart des erfindungsgemäßen Verfahrens wird das Verfahren in Gegenwart eines Protonenüberträgers durchgeführt, der vorzugsweise homogen in der Reaktionsmischung oder Reaktionslösung vorhanden ist. Als Protonenüberträger können Basen eingesetzt werden, die schwächere Basen als die schwach basischen Ionenaustauscher sind. Bevorzugt werden als Protonenüberträger solche Verbindungen eingesetzt, die neben der Funktion als Protonenüberträger auch die Funktion des Lösungsmittels übernehmen können. Solche Verbindungen können z.B. N-Methylpyrrolidon oder Methylimidazol sein. Durch die Verwendung eines Protonenüberträgers, der homogen in der Reaktionsmischung verteilt ist, kann die Reaktionsgeschwindigkeit erhöht werden, da zur Unterstützung der Reaktion die Reaktanden nicht mehr direkt mit dem Ionenaustauscher in Kontakt kommen müssen, sondern nur mit der schwächeren Base, die aber homogen verteilt in der Reaktionsmischung vorliegt. Der Protonenüberträger reagiert dann mit dem Ionenaustauscher weiter, dient als nur als Überträger. Vorzugsweise liegt in der Reaktionsmischung ein molares Verhältnis von Protonenüberträger zu durch den Ionenaustauscher bereitgestellter freier Base von 0,0001 zu 1 bis 1 zu 1, bevorzugt von 0,001 bis 0,01 vor.

**[0061]** Bevorzugt wird das erfindungsgemäße Verfahren in Gegenwart von einem oder mehreren polymeren, (schwach) basischen Ionenaustauscherharzen, vorzugsweise auf Basis von Styrol-Divinylbenzol-Copolymeren, durchgeführt, um den bei der Kondensation von Phosphortrihalogeniden oder Organophosphorhalogeniden mit organischen, Hydroxy-Gruppen tragenden Verbindungen entstehenden Halogenwasserstoff abzufangen. Besonders bevorzugt werden Ionenaustauscherharze auf Basis von Styrol-Divinylbenzol-Copolymeren, die N,N-Diakyl-Amin-Gruppen, beispielsweise N,N-Dimethylamino-Gruppen tragen, eingesetzt. Es können macroreticulare Ionenaustauscherharze oder solche vom Gel-Typ verwendet werden. Macroreticulare Ionenaustauscherharze sind besonders bevorzugt.

**[0062]** Gut geeignet für den Einsatz im erfindungsgemäßen Verfahren sind kommerziell erhältliche (schwach) basische Ionenaustauscherharze, beispielsweise Lewatit MP62, DOWEX M-43 oder Amberlyst A21.

**[0063]** Vorzugsweise wird der Ionenaustauscher in Form von Partikeln, bevorzugt mit einer mittleren Partikelgröße von 10 µm bis 2 mm, besonders bevorzugt von 0,1 bis 1,5 mm oder in Form einer festen Packung eingesetzt. Auf diese Weise ist gewährleistet, dass der Ionenaustauscher sehr einfach aus dem Reaktionsgemisch entfernt bzw. von diesem abgetrennt werden kann.

**[0064]** In dem erfindungsgemäßen Verfahren wird zumindest soviel (schwach) basischer Ionenaustauscher eingesetzt, dass für jedes Mol Säure, welches bei der oder den Verbindungsbildung/-en abgespalten wird, zumindest ein Mol freier Base am Ionenaustauscher zur Verfügung steht. Vorzugsweise wird soviel Ionenaustauscher eingesetzt, dass das Verhältnis von Molen durch die Abspaltung entstehender Säure zu Molen vom Ionenaustauscher zur Verfügung gestellter freier Base von 1 zu 1 bis 3 zu 1, vorzugsweise von 1,1 zu 1 bis 2 zu 1.

**[0065]** Das Ionenaustauscherharz wird vorzugsweise vor dem Einsatz im erfindungsgemäßen Verfahren mit bekannten Techniken getrocknet. Beispielsweise durch Wärmebehandlung im Vakuum (G. Mohorcic, M. Pregelj, M. Pirs, Ion Exchange and Membranes (1975), 2(2), 107 – 110, C. Buttersack, K. Struss, H. Widdecke, J. Klein, Reactive Polymers, Ion Exchangers, Sorbents (1987), 5(2), 171–180) oder durch azeotrope Destillation mit geeigneten Schlepfmitteln (GB 1120402).

**[0066]** Zur Durchführung des Verfahrens in kontinuierlicher bzw. quasi kontinuierlicher Fahrweise werden pro Reaktions- bzw. Verfahrensschritt zumindest zwei parallel geschaltete Reaktoren vorgesehen, die so verschaltet sind, dass wenn in einem der Reaktoren der Ionenaustauscher gewechselt, regeneriert oder getrocknet wird, die Reaktion in dem anderen Reaktor fortgesetzt werden kann.

**[0067]** Um die Kosten des Verfahrens gering zu halten, ist es zweckmäßig, das mit Halogenwasserstoff beladene Ionenaustauscherharz zu regenerieren (in die basische Form zu bringen) und wiederzuverwenden.

**[0068]** Schwach basische Ionenaustauscher werden üblicherweise mit  $\text{NH}_4\text{OH}$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  oder  $\text{NaOH}$  regeneriert. Genaue Instruktionen hierzu liefern Technische Informationsblätter des Herstellers (z.B. Lewatit-Selective ion exchangers, Instructions for laboratory trials with Lewatit selective ion exchange resins, Technical Information, Bayer; Dow Liquid Separations, Dowex Marathon WBA, Ion Exchange Resin, Engineering Information, The Dow Chemical Company; Dowex Ion Exchange Resins, Properties, Impurities and Concentrations of Regenerant Chemicals). Weitere Informationen zur Regenerierung von Ionenaustauschern können z. B. den nachfolgenden Literaturstellen entnommen werden: Regeneration of Anion Exchange Resins with Regular-Grade Diaphragm-Cell Caustic Soda: A Five-Year Plant Trial (IWC Proceedings, 10(88, S.D. Coker, M.P. Murphy); Petrochemical Company Anion Exchange Resin Regeneration Trial (Dow Report, 8/89, Michael A. Smith) und Caustic Soda for Ion Exchange Resin Regeneration (Marketing Research Report, 4/86, Ralph A. Bacon).

**[0069]** Die vorliegende Erfindung wird an Hand der Figuren [Fig. 1](#) und [Fig. 2](#) näher erläutert, ohne dass die Erfindung, deren Anwendungsbreite sich aus der Beschreibung und den Patentansprüchen ergibt, auf diese Ausführungsformen beschränkt sein soll.

**[0070]** In [Fig. 1](#) ist eine mögliche Verschaltung von Reaktoren für eine kontinuierliche Fahrweise dargestellt. Das Verfahren gemäß [Fig. 1](#) weist drei Reaktionsschritte auf. Im ersten Schritt wird ein Edukt A, z.B. ein Phosphortrichlorid, in einen Reaktor I, der einen Ionenaustauscher aufweist, eingespeist. In diesen Reaktor wird ebenfalls Komponente K1, welche eine erste eine OH-Gruppe aufweisende Verbindung ist, zudosiert. Die Menge der Komponente K1 ist dabei vorzugsweise so bemessen, dass ein Verhältnis von A zu K1 von 3 zu 1 vorliegt. Das als Produkt B des ersten Reaktionsschrittes I erhaltene Monoorganophosphordichlorid wird in den Reaktor II des nächsten Reaktionsschrittes überführt, der ebenfalls einen Ionenaustauscher aufweist. In diesen Reaktor wird außerdem die Komponente K2, welche eine zweite eine OH-Gruppe aufweisende Verbindung ist, zudosiert. Die Menge der Komponente K2 ist dabei vorzugsweise so bemessen, dass ein molares Verhältnis von B zu K2 von 2 zu 1 bei Eintritt in den Reaktor vorliegt. Das als Produkt C des zweiten Reaktionsschrittes II erhaltene Diorganophosphorchlorid wird in den Reaktor III des nächsten Reaktionsschrittes überführt, der ebenfalls einen basischen Ionenaustauscher aufweist. In diesen Reaktor wird außerdem die Komponente K3, welche eine dritte eine OH-Gruppe aufweisende Verbindung ist, z. B. einer Verbindung gemäß Formel 24, zudosiert. Die Menge der Komponente K3 ist dabei vorzugsweise wiederum so bemessen, dass ein Verhältnis von C zu K3 von 1 zu 1 bei Eintritt in den Reaktor vorliegt. Als Produkt D aus Reaktor III wird im vorliegenden Fall ein Phosphit erhalten, welches eine Struktureinheit T aufweist.

**[0071]** In [Fig. 2](#) ist eine andere mögliche Verschaltung von Reaktoren in denen eine Verfahrensvariante des erfindungsgemäßen Verfahrens, welche mehrere Reaktionsschritte aufweist, kontinuierlich durchgeführt werden kann. So kann in Reaktor I<sub>1</sub>, der einen Ionenaustauscher aufweist, als Edukt A<sub>1</sub> z.B. ein Halogendiorgano-



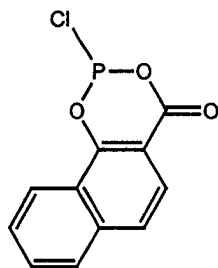
phosphit gemäß Formel 2 zusammen mit der Komponente K1, z.B. eine Dihydroxy-Verbindung gemäß Formel 22 im Verhältnis von 1 zu 1 eingespeist werden. Als Reaktionsprodukt B<sub>1</sub> wird ein Produkt gemäß Formel 23 erhalten. In Reaktor I<sub>2</sub>, der ebenfalls einen Ionenaustauscher aufweist, wird als Edukt A<sub>2</sub> z.B. eine Verbindung gemäß Formel 0 zusammen mit der Komponente K2, z.B. einem 2-Hydroxybenzoesäurederivat T' im Verhältnis von 1 zu 1 eingespeist. Als Reaktionsprodukt B<sub>2</sub> wird ein Produkt gemäß Formel 17 erhalten. Die Produkte B<sub>1</sub> und B<sub>2</sub> werden gemeinsam, vorzugsweise im molaren Verhältnis von 1 zu 1 in den Reaktor II, der ebenfalls einen basischen Ionenaustauscher aufweist, gefahren. In diesem Reaktor reagieren die Produkte B<sub>1</sub> und B<sub>2</sub> unter Chlorwasserstoff-Abspaltung zu Produkt C gemäß Formel 19.

**[0072]** Die folgenden Beispiele sollen ausschließlich der Erläuterung der Erfindung dienen, nicht jedoch ihre Anwendungsbreite einschränken, die sich ausschließlich aus der Beschreibung und den Patentansprüchen ergibt.

#### Ausführungsbeispiel

**[0073]** Alle Präparationen wurden mit Standard-Schlenk-Technik unter Schutzgas durchgeführt. Die Lösungsmittel wurden vor Gebrauch über geeigneten Trocknungsmitteln getrocknet. Der eingesetzte Ionenaustauscher Lewatit MP-62 wurde zur Entfernung von Wasser in Hexan suspendiert und das Wasser azeotrop in einer Dean-Stark-Apparatur ausgetragen.

Beispiel 1: Herstellung von 3-Chlor-2,4-dioxa-3-phospha-phenanthren-1-on bzw. 2-Chloro-4H-Naphtho[1,2-d]-1,3,2-dioxaphosphorin-4-on gemäß Formel I



I

Beispiel 1.1: erfindungsgemäß unter Verwendung eines Ionenaustauschers

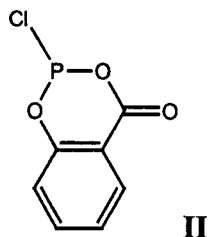
**[0074]** Eine Mischung von 9,5 g (0,05 mol) 1-Hydroxy-2-naphthoesäure und 58 g (ca. 0,1 mol) Ionenaustauscher Lewatit MP 62 und 250 ml Toluol wird 30 min. lang kräftig gerührt, wobei die Säure langsam gelöst wird. Anschließend wurde bei Raumtemperatur eine Lösung von 4,4 ml = 6,9 g (0,05 mol) Phosphortrichlorid in 30 ml Toluol hinzugegeben, wobei eine gelinde Wärmeentwicklung stattfand. Zur Aufarbeitung wurde die Lösung vom Ionenaustauscher abdekantiert, der Rückstand 2 mal mit ca. 80 ml getrocknetem Toluol nachgewaschen und das Lösungsmittel (Toluol) im Ölpumpenvakuum entfernt. Als Produkt wurde ein farbloser Feststoff erhalten. Die Ausbeute beträgt 75% der Theorie.

Beispiel 1.2: Vergleichsbeispiel, Umsetzung in Gegenwart von Triethylamin.

**[0075]** Zu einer Suspension von 18,82 g (0,1 mol) 1-Hydroxy-2-naphthoesäure in 200 ml Toluol wurde bei 0°C eine Lösung von 42,2 ml (30,7 g; 0,3 mol) Triethylamin und 8,8 ml (13,9 g; 0,1 mol) Phosphortrichlorid in 30 ml Toluol langsam zugetropft und anschließend gerührt. Es bildete sich ein farbloser Niederschlag (Aminhydrochlorid), der das Rühren erschwert und anschließend unmöglich macht. Auch durch Zugabe von 100 ml getrocknetem Toluol konnte die Suspension nicht wieder rührbar gemacht werden. Anschließend erwärmte man die Reaktionsmischung auf Raumtemperatur und ließ über Nacht reagieren. Danach wurde der farblose Feststoff abfiltriert und 2× mit 100 ml Toluol nachgewaschen. Die erhaltene klare Lösung wurde im Ölpumpenvakuum von flüchtigen Bestandteilen befreit, wobei ein öliger Rückstand anfiel. Das Rohprodukt wird wieder in Toluol gelöst, wobei die Ausfällung eines farblosen Feststoffs beobachtet wird. Nach nochmaliger Filtration werden 18,6 g eines farblosen Feststoffs erhalten. Ausbeute: 74,35%.

**[0076]** Mit dem erfindungsgemäßen Verfahren kann bei gleicher Ausbeute auf eine aufwändige Abtrennung der Base verzichtet werden. Zudem gelingt mit dem erfindungsgemäßen Verfahren die Abtrennung der Base quantitativ, so dass im Produkt keine Spuren der Base vorhanden sind, welche Nachfolgereaktionen stören könnten.

## Beispiel 2: Herstellung von 2-chlor-2,3-dioxa-2-phosphanaphthalin-4-on Formel II



## Beispiel 2.1: erfindungsgemäß unter Verwendung eines Ionenaustauschers

**[0077]** Zu einem Gemisch von 1.38 g (0.01 mol) Salicylsäure und 11.7 g MP62 Lewatit in 20ml Toluol werden bei Raumtemperatur 1,375 g (0.01 mol) Phosphortrichlorid tropfenweise hinzugegeben. Die Reaktionsmischung wird 15 min gerührt. Eine GC/MS-Untersuchung der Reaktionslösung ergibt vollständige Umsetzung der Salicylsäure, wobei das gewünschte Produkt mit 100% Selektivität entsteht.

## Beispiel 2.2: Vergleichsbeispiel mit Triethylamin

**[0078]** In einem Vergleichsversuch gemäß Beispiel 2.1, in dem Triethylamin 0,02 mol an Stelle von Ionenaustauscher als Base eingesetzt wurde, wurde bei der Umsetzung unter Raumtemperatur-Bedingungen lediglich 37% Produktbildung beobachtet. Darüber hinaus entstanden noch drei weitere, nicht näher identifizierte Produkte.

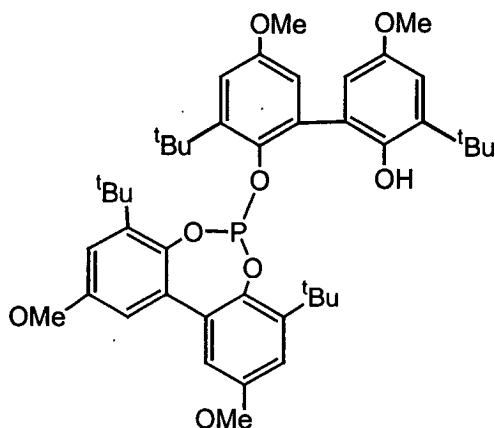
## Stand der Technik:

**[0079]** In Reaction product of phosphorus trichloride with salicylic acid; Cade, J. A.; Gerrard, W. Chemistry & Industry 1954, 402 wird die Herstellung von 2-Chloro-4H-1,3,2-benzodioxaphosphorin-4-on mit einer Ausbeute von 85 % beschrieben, wobei 1 mol  $\text{PCl}_3$ , 1 mol Salicylsäure und 1 mol Pyridin in Diethylether bei  $-10^\circ\text{C}$  umgesetzt werden.

**[0080]** In An examination of the reaction between phosphorus trichloride and salicylic acid. Young, Richard W., Journal of the American Chemical Society 1952, 74, 1672-3, werden 138 g Salicylsäure, 150 g  $\text{PCl}_3$  und 150 ml Toluol 3 h unter Reflux gekocht, anschließend das Toluol und  $\text{PCl}_3$  im Vakuum entfernt und der Rückstand destilliert. Es wurden 120 g 2-chloro-5,6-benzo-1,3,2-dioxaphosphorin-4-on erhalten, was einer Ausbeute von 59 % entspricht.

**[0081]** Es ist leicht zu erkennen, dass der Einsatz des schwach basischen Ionenaustauschers als Base eine Selektivität von 100 % ermöglicht, was durch keines der anderen Verfahren ermöglicht wird.

## Beispiel 3: Phosphit gemäß Formel III, hergestellt aus 2,2'-Bis(6-tert-butyl-1-hydroxy-4-methoxyphenyl) und Phosphortrichlorid



## Beispiel 3.1: erfindungsgemäß

**[0082]** Zu einer Mischung aus 26,5 g (0,045 mol eq.) Ionenaustauscher Lewatit MP-62 und 1,3 ml (2 g; 0,015

mol) Phosphortrichlorid in 200 ml Toluol wird unter kräftigem Rühren bei Raumtemperatur eine Lösung von 12,3 g (0,03 mol) 2,2'-Bis(6-tert.-butyl-1-hydroxy-4-methoxyphenyl) in 100 ml Toluol zugetropft. Anschließend wurde die Reaktionsmischung 2 h auf 60 °C erwärmt und über Nacht abgekühlt. Zur Aufarbeitung wurde der Ionenaustauscher mittels Glasfritte abfiltriert und 4 mal mit 50 ml Toluol nachgewaschen. Die Lösung wurde bei Raumtemperatur im Ölpumpenvakuum von flüchtigen Bestandteilen befreit und das Produkt im Vakuum getrocknet. Ausbeute: 11,8 g, entsprechend 93 % der Theorie.

### Beispiel 3.2: Stand der Technik gemäß EP 1201 675

**[0083]** Zu einer Lösung von 2,42 g 2,2'-Bis(6-tert.-butyl-1-hydroxy-4-methoxyphenyl)(6,75 mmol) und 1,6 ml Pyridin in 22 ml THF tropft man bei 0°C eine Lösung von 0,93 g  $\text{PCl}_3$  (6,75 mmol) in 10 ml THF. Nach 4 h Rühren bei 25°C wird das Lösungsmittel im Vakuum entfernt. Nach Zusatz von 40 ml Diethylether, Filtration und einengen im Vakuum werden 2,8 g (98%) and spektroskopisch reinem Chloro-phosphorigsäureester des 2,2'-Bis(6-tert.-butyl-1-hydroxy-4-methoxyphenyl) erhalten. 2,8 g dieses Chloroesters (6,62 mmol) in 20 ml THF gibt man bei Raumtemperatur zu einer bei -20°C erhaltenen Monolithiumphenolatlösung aus 2,37 g 2,2'-Bis(6-tert.-butyl-1-hydroxy-4-methoxyphenyl)(6,62 mmol) in 30 ml THF und 20,7 ml einer 0,32 M Hexanlösung von n-Butyllithium (6,62 mmol). Nach 24 h wird im Vakuum eingeeengt. Zugabe von 40 ml Methylenchlorid, Filtration und Entfernen des Solvens im Vakuum ergeben 4,6 g (93 %) an hochviskosem Produkt.

Einsatz von Triethylamin wie im Stand der Technik (EP 0 213 639) beschrieben.

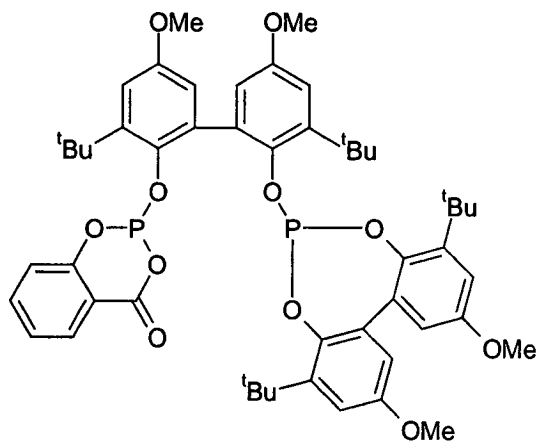
**[0084]** Ca. 179,2 g (0,5 mol) 2,2'-Dihydroxy-3,3'-di-t-butyl-5,5'-dimethoxy-1,1'-biphenyl-diol wird zu ca. 1600 ml Toluol gegeben. Ausreichend Toluol wurde dann azeotropisch entfernt, um Reste von Feuchtigkeit zu entfernen. Die Diol-Toluol-Lösung wurde dann auf 80°C abgekühlt und ca. 168,7 g (1,67 mol) Triethylamin wurden zugegeben. Ca. 68,7 g (0,5 mol)  $\text{PCl}_3$  wurden zu 200 ml Toluol gegeben. Zu dieser Lösung wurde bei -10 °C innerhalb von 1 h und 40 min tropfenweise die Diol-Toluol-Lösung hinzugefügt. Die Reaktionslösung wurde für weitere 30 min. bei dieser Temperatur gehalten. Anschließen wurde ein Aufwärmen der Lösung auf Raumtemperatur innerhalb von 2 h zugelassen. Anschließend wurde das Reaktionsgemisch zur Entfernung des Triethylaminhydrochlorid Niederschlags filtriert und der Niederschlag mit zwei mal 200 ml Toluol gewaschen. Das Filtrat und die Waschlauge wurden vereinigt zu 717,5 g Lösung des Phosphorochloridit-Zwischenproduktes in Toluol.

**[0085]** Ca. 170 g von weiterem 2,2'-Dihydroxy-3,3'-di-t-butyl-5,5'-dimethoxy-1,1'-biphenyl-diol wurde zu 800 ml Toluol gegeben. Anschließend wurden 48,1 g Triethylamin hinzugefügt. Die 717,5 g der oben genannten Phosphorochloridit-Toluol-Lösung wurde dieser Lösung innerhalb von 45 min bei Raumtemperatur zugefügt. Die Temperatur wurde auf 80 °C für eine Stunde und 45 Minuten und dann auf 95 °C für 2 Stunden erhöht. Anschließend ließ man auf Raumtemperatur abkühlen. Ca. 600 ml destilliertes Wasser wurden der Reaktionsmischung zugegeben um, das feste Triethylaminhydrochlorid zu lösen. Nachdem der Lösung Zeit gegeben wurde sich zu setzen, wurden die sich ausbildenden Phasen getrennt. Die wässrige Phase wurde mit zweimal 250 ml Toluol extrahiert. Die organische Phase und die Extrakte wurden vereinigt und über trockenem Magnesiumsulfat für eine Stunde getrocknet.

**[0086]** Anschließend wurde die Lösung filtriert und im Vakuum aufkonzentriert zu einem festen Rückstand. Der Rückstand wurde aus Acetonitil rekristallisiert und es wurden 242,5 g (65,4 % der Theorie) des Diorganophosphits erhalten.

**[0087]** Wie an Hand des erfindungsgemäßen Beispiels zu erkennen ist, kann die gleiche Ausbeute wie nach dem Verfahren gemäß dem Stand der Technik erhalten werden, wobei die Verfahrensführung deutlich einfacher ist.

## Beispiel 4: Herstellung eines Biphosphits der Formel IV



IV

## Beispiel 5.1: erfindungsgemäß

**[0088]** Zu einer Mischung von 32,4 g (0,055 mol) Ionenaustauscher MP-62 und 18,6 g (0,025 mol) 2-[(3,3'-di-tert-butyl-5,5'-dimethoxy-1,1'-biphenyl-2,2'-diyl)phosphit]-2'-Hydroxy-5,5'-dimethoxy-1,1'-biphenyl (Formel III) in 200 mL Toluol wurde tropfenweise eine Lösung von 6,09 g (0,03 mol) 2-Chlor-4H-1,3,2-benzodioxaphosphorin-4-on in 50 ml Toluol zugegeben. Anschließend wurde die Reaktionsmischung 3 h bei 60 °C gerührt. Zur Aufarbeitung wurde der Ionenaustauscher abfiltriert, Toluol im Vakuum entfernt und der Rückstand aus Acetonitril umkristallisiert. Die Ausbeute betrug 61 % bei einer Reinheit von größer 98 %.

## Beispiel 5.2: Stand der Technik gemäß EP 1201 675

## Herstellung der Verbindung gemäß Formel III

**[0089]** Zu einer Lösung von 2,42 g 2,2'-Bis(6-tert.-butyl-1-hydroxy-4-methoxyphenyl) (6,75 mmol) und 1,6 ml Pyridin in 22 ml THF tropft man bei 0 °C eine Lösung von 0,93 g  $\text{PCl}_3$  (6,75 mmol) in 10 ml THF. Nach 4 h Rühren bei 25 °C wird das Lösungsmittel im Vakuum entfernt. Nach Zusatz von 40 ml Diethylether, Filtration und Einengen im Vakuum werden 2,8 g (98 %) an spektroskopisch reinem Chlorphosphorsäureester des 2,2'-Bis(6-tert.-butyl-1-hydroxy-4-methoxyphenyl) erhalten:  $^{31}\text{P-NMR}$  ( $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ )  $\delta$  172.7 ppm. 2,8 g dieses Chloroesters (6.62 mmol) in 20 ml THF gibt man bei Raumtemperatur zu einer bei -20 °C erhaltenen Monolithiumphenolatlösung aus 2,37 g 2,2'-Bis(6-tert.-butyl-1-hydroxy-4-methoxyphenyl) (6.62 mmol) in 30 ml THF und 20.7 ml einer 0.32 M Hexanlösung von n-Butyllithium (6.62 mmol). Nach 24 h wird im Vakuum eingeeengt. Zugabe von 40 ml Methylchlorid, Filtration und Entfernen des Solvens im Vakuum ergeben 4.6 g (93 %) an hochviskosem Produkt.

Analyse (ber. für  $\text{C}_{44}\text{H}_{57}\text{O}_8\text{P}$  = 744.9 g/Mol) C 70.35 (70.95); H 7.86 (7.71).  $^{31}\text{P-NMR}$  ( $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ )  $\delta$  140.7 ppm.  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ )  $\delta$  1.43 (s, 9 H); 1.56 (s, 9 H); 1.63 (s, 9 H); 1.67 (s, 9 H); 4.01 (s, 3 H); 4.03 (s, 6 H); 4.05 (s, 3 H); 5.42 (s, 1 H); 6.7...7.3 (m, 8 H) ppm. FAB MS: m/e 745 (37%,  $\text{M}^+$ ); 387 (100 %,  $\text{M}^+$ - 2,2'-Bis(6-tert.-butyl-1-hydroxy-4-methoxyphenyl)). IR ( $\text{CHCl}_3$ , 0.1 mm  $\text{CaF}_2$ ),  $\nu$  (OH) = 3549  $\text{cm}^{-1}$ .

## Herstellung der Verbindung gemäß Formel IV

**[0090]** Zu einer Lösung von 2,27 g der Verbindung gemäß Formel III (9,19 mmol) in 72,5 ml THF wurden bei -20 °C unter Rühren innerhalb von 10 min 28,7 ml einer 0,32 molaren Lösung von n-Butyllithium (3,04 mmol) getropft. Nach Erwärmen auf Raumtemperatur wird zunächst 30 min nachgerührt, und die erhaltene Mischung dann zu 66,5 ml einer 0,138 molaren Lösung von 2-Chlor-1.3-dioxa-2-phosphanaphthalin-4-on (3,04 mmol) (Formel II hergestellt gemäß Beispiel 2) in THF gegeben. Man rührte die Reaktionsmischung 4 h bei 25 °C, entfernte das Lösungsmittel im Vakuum und verrührt den sirupösen Rückstand 2 h mit 60 ml Hexan. Es wurde filtriert, mit 2 mal 7 ml Hexan gewaschen und der Filterkuchen mit heißem Hexan und mit Diethylether extrahiert. Nach Reduzierung der Lösungsmittelmenge auf ein Drittel und anschließender Lagerung der Lösung bei -20 °C erhält man das Produkt in 54% Ausbeute.

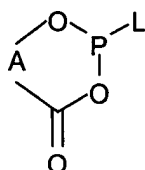
$^{31}\text{P-NMR}$  ( $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ ): 119.2 (m); 119.8 (m); 139.5 (m); 140.1 (m);  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_2\text{Cl}_2$ ): 1.02..1.26 (36 H); 3.67..3.74 (12 H); 6.43..7.99 (12 H). FAB-MS: m/e 911 (100%,  $\text{M}^+$ ), 744 (18%), 387 (13%).

**[0091]** Wie an Hand des Beispiels 4 gut zu erkennen ist, werden mit dem erfindungsgemäßen Verfahren deut-

lich bessere Ausbeuten erzielt.

### Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von dreiwertigen Organophosphor-Verbindungen, die zumindest eine Struktureinheit S



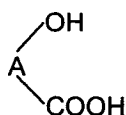
(S)

wobei A ein zweibindiger substituierter oder unsubstituierter Alkyl- oder Arylrest, der ein Ringsystem gemäß Struktureinheit S bilden kann, aufweist, der Rest L ein über ein Sauerstoff oder Kohlenstoffatom an das Phosphoratom gebundener organischer Rest oder ein Halogenid ist, durch Kondensation von Phosphorverbindungen der Formel i



(i)

wobei Hal gleich Halogenid, ausgewählt aus Chlor, Brom und Iod, wobei die Halogenide gleich oder unterschiedlich sein können, R gleich über ein Kohlenstoff- oder Sauerstoff Atom an das Phosphor gebundener organischer Rest und a = 2 oder 3 bedeuten, mit einer organischen Verbindung der Formel S'



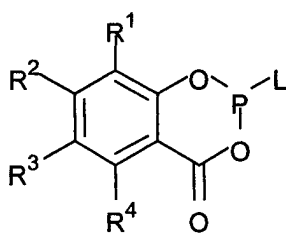
(S')

wobei A die für die Struktureinheit S genannte Bedeutung hat,

**dadurch gekennzeichnet,**

dass die Umsetzung in Gegenwart zumindest eines basischen Ionenaustauscherharzes durchgeführt wird.

2. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass zur Herstellung von dreiwertigen Organophosphor-Verbindungen, die zumindest eine Struktureinheit T



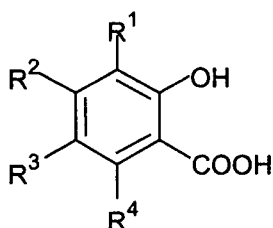
(T)

wobei R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, und R<sup>4</sup> jeweils unabhängig voneinander ausgewählt sind aus einwertigen substituierten oder unsubstituierten aliphatischen, alicyclischen, aromatischen, heteroaromatischen, gemischt aliphatisch-alicyclischen, gemischt aliphatisch-aromatischen, heterocyclischen, gemischt aliphatisch-heterocyclischen Kohlenwasserstoffresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, H, F, Cl, Br, I, -CF<sub>3</sub>, -CH<sub>2</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>j</sub>CF<sub>3</sub> mit j = 0 – 9, -OR<sup>9</sup>, -COR<sup>9</sup>, -CO<sub>2</sub>R<sup>9</sup>, -CO<sub>2</sub>M, -SR<sup>9</sup>, -SO<sub>2</sub>R<sup>9</sup>, -SOR<sup>9</sup>, -SO<sub>3</sub>R<sup>9</sup>, -SO<sub>3</sub>M, -SO<sub>2</sub>NR<sup>9</sup>R<sup>10</sup>, -NR<sup>9</sup>R<sup>10</sup>, -N=CR<sup>9</sup>R<sup>10</sup>, wobei R<sup>9</sup> und R<sup>10</sup> unabhängig voneinander aus H, einwertigen substituierten oder unsubstituierten aliphatischen und aromatischen Kohlenwasserstoffresten mit 1 bis 25 Kohlenstoffatomen ausgewählt sind und M ein Alkalimetall-, formal ein halbes Erdalkalimetall-, Ammonium- oder Phosphoniumion ist, oder benachbarte Reste R<sup>1</sup> bis R<sup>4</sup> zusammen ein kondensiertes substituiertes oder unsubstituiertes aromatisches, heteroaromatisches, aliphatisches, gemischt aromatisch-aliphatisches oder gemischt heteroaromatisch-aliphatisches Ringsystem ausbilden; wobei die substituierten Kohlenwasserstoffreste als Substituenten solche, ausgewählt aus -N(R<sup>5</sup>)<sub>2</sub>, -NHR<sup>5</sup>, -NH<sub>2</sub>, Flu-

or, Chlor, Brom, Jod, -OH, -CN, -C(O)-R<sup>5</sup>, -C(O)H oder -C(O)O-R<sup>5</sup>, -CF<sub>3</sub>, -O-R<sup>5</sup>, -C(O)N-R<sup>5</sup>, -OC(O)-R<sup>5</sup> und/oder -Si(R<sup>5</sup>)<sub>3</sub>, mit R<sup>5</sup> gleich einem monovalenten, bevorzugt 1 bis 20 Kohlenstoffatome aufweisenden Kohlenwasserstoffrest, wobei wenn mehrere Kohlenwasserstoffreste R<sup>5</sup> vorhanden sind, diese gleich oder unterschiedlich sein können, aufweisen und die Reste R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> gleich oder unterschiedlich sind, und L gleich einem über ein Sauerstoff- oder Kohlenstoffatom an das Phosphoratom gebundener organischer Rest oder ein Halogenid ist, aufweisen, durch Kondensation von Phosphorverbindungen der Formel i



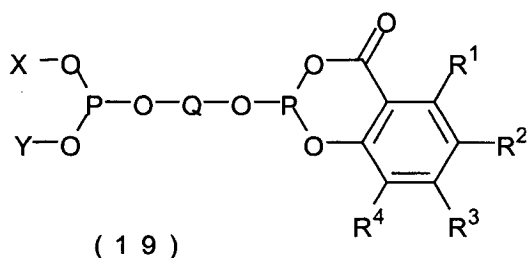
wobei Hal gleich Halogenid, ausgewählt aus Chlor, Brom und Iod, wobei die Halogenide gleich oder unterschiedlich sein können, R gleich über ein Kohlenstoff- oder Sauerstoff-Atom an das Phosphor gebundener organischer Rest und a = 2 oder 3 bedeuten, mit einer organischen Verbindung der Formel T'



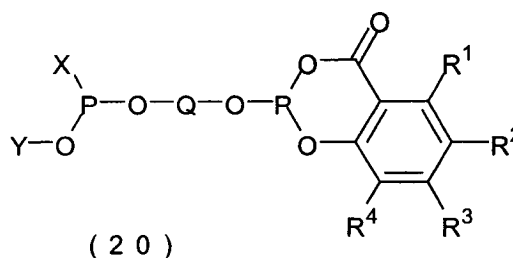
(T')

wobei die Reste R<sup>1</sup> bis R<sup>4</sup> die für die Struktureinheit T genannte Bedeutung haben.

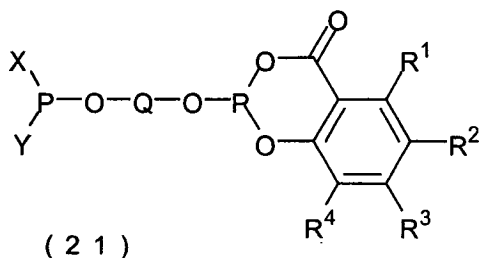
3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass als dreiwertige Organophosphor-Verbindung zumindest eine Verbindung, ausgewählt aus den Verbindungen der nachfolgenden Formeln



(19)



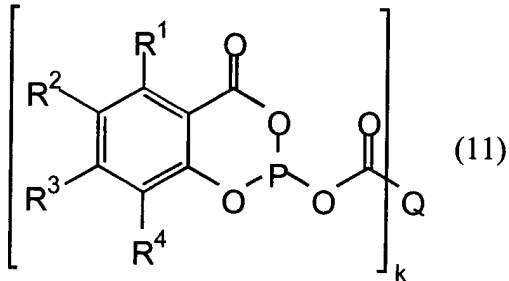
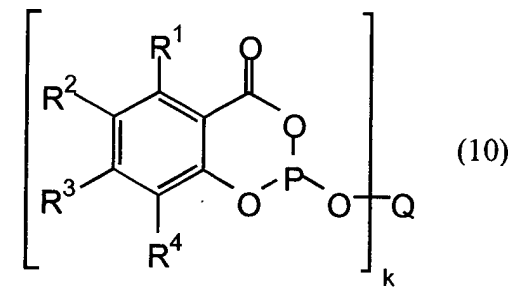
(20)



(21)

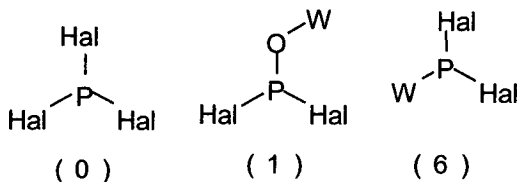
wobei X und Y gleich substituierte oder unsubstituierte, aliphatische, alicyclische, aliphatisch-alicyclische, heterocyclische, aliphatisch-heterocyclische, aromatisch-aromatische oder aliphatisch-aromatische Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, wobei X und Y gleich oder unterschiedlich oder kovalent miteinander verknüpft sind, und mit Q gleich ein zumindest zweiwertiger, substituierter oder unsubstituierter aliphatischer, alicyclischer, aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, aromatisch-aromatischer oder aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest, wobei die substituierten Kohlenwasserstoffreste als Substituenten solche, ausgewählt aus -N(R<sup>5</sup>)<sub>2</sub>, -NHR<sup>5</sup>, -NH<sub>2</sub>, Fluor, Chlor, Brom, Jod, -OH, -CN, -C(O)-R<sup>5</sup>, -C(O)H oder -C(O)O-R<sup>5</sup>, -CF<sub>3</sub>, -O-R<sup>5</sup>, -C(O)N-R<sup>5</sup>, -OC(O)-R<sup>5</sup> und/oder -Si(R<sup>5</sup>)<sub>3</sub>, mit R<sup>5</sup> gleich einem monovalenten, bevorzugt 1 bis 20 Kohlenstoffatome aufweisenden Kohlenwasserstoffrest, wobei wenn mehrere Kohlenwasserstoffreste R<sup>5</sup> vorhanden sind, diese gleich oder unterschiedlich sein können, aufweisen und wobei R<sup>1</sup> bis R<sup>4</sup> die für die Struktureinheit T genannte Bedeutung aufweisen, hergestellt wird.

4. Verfahren nach zumindest einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass als dreiwertige Organophosphor-Verbindungen Phosphite der Formel 10 oder 11



wobei  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$ , und  $R^4$  die für die Struktureinheit T genannte Bedeutung haben, Q ein k-bindiger substituierter oder unsubstituierter aliphatischer, alicyclischer, gemischt aliphatisch-alicyclischer, heterocyclischer, gemischt aliphatisch-heterocyclischer, aromatischer, heteroaromatischer, gemischt aliphatisch-aromatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen ist, wobei aliphatische Anteile von Q Sauerstoff, Schwefel- und/oder Stickstoff enthalten können, und wobei die substituierten Kohlenwasserstoffreste als Substituenten solche, ausgewählt aus  $-N(R^5)_2$ ,  $-NHR^5$ ,  $-NH_2$ , Fluor, Chlor, Brom, Jod,  $-OH$ ,  $-CN$ ,  $-C(O)-R^5$ ,  $-C(O)H$  oder  $-C(O)O-R^5$ ,  $-CF_3$ ,  $-O-R^5$ ,  $-C(O)N-R^5$ ,  $-OC(O)-R^5$  und/oder  $-Si(R^5)_3$ , mit  $R^5$  gleich einem monovalenten, bevorzugt 1 bis 20 Kohlenstoffatome aufweisenden Kohlenwasserstoffrest, wobei wenn mehrere Kohlenwasserstoffreste  $R^5$  vorhanden sind, diese gleich oder unterschiedlich sein können, aufweisen, k mindestens 2 ist und die Bedeutung von  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$  und  $R^4$  in den einzelnen an Q gebundenen Strukturelementen T jeweils gleich oder unterschiedlich ist.

5. Verfahren nach zumindest einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass als Phosphorverbindung der Formel i zumindest eine Verbindung ausgewählt aus den Verbindungen der nachfolgenden Formeln



mit W gleich organischer Rest eingesetzt wird.

6. Verfahren nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, dass als Phosphorverbindung der Formel i eine Verbindung der Formel 1 eingesetzt wird, die durch Umsetzung einer Verbindung O mit einer zumindest eine Hydroxy-Gruppe aufweisenden organischen Verbindung W in Gegenwart eines basischen Ionenaustauschers hergestellt wird.

7. Verfahren nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, dass als zumindest eine Hydroxy-Gruppe aufweisende Verbindung W zumindest eine substituierte oder unsubstituierte Verbindung, ausgewählt aus Methanol, Ethanol, n-Propanol, i-Propanol, 1-Butanol, 2-Butanol, t-Butanol, 2-Ethylhexanol, i-Nonanol, i-Decanol, i-Tridecanol, Phenol, Phenol-Derivate, 1,4-Dihydroxybenzol, 1,2-Dihydroxybenzol, 1,8-Dihydroxynaphtalin, 1,1'-Binaphtyl-2,2'-diol, 2,2'-Binaphtyl-1,1'-diol oder einer Verbindung, die eine oder mehrere Hydroxygruppen und eine oder mehrere der Struktureinheiten T aufweist, eingesetzt wird, wobei die substituierten Verbindungen Substituenten, ausgewählt aus primären, sekundären oder tertiären Alkylgruppen, alicyclischen Gruppen, aromatischen Gruppen,  $-N(R^5)_2$ ,  $-NHR^5$ ,  $-NH_2$ , Fluor, Chlor, Brom, Jod,  $-OH$ ,  $-CN$ ,  $-C(O)-R^5$ ,  $-C(O)H$  oder  $-C(O)O-R^5$ ,  $-CF_3$ ,  $-O-R^5$ ,  $-C(O)N-R^5$ ,  $-OC(O)-R^5$  und/oder  $-Si(R^5)_3$ , mit  $R^5$  gleich einem monovalenten, bevorzugt 1 bis 20 Kohlenstoffatome aufweisenden Kohlenwasserstoffrest, wobei wenn mehrere Kohlenwasserstoffreste  $R^5$  vorhanden sind, diese gleich oder unterschiedlich sein können, aufweisen.

8. Verfahren nach zumindest einem der Ansprüche 5 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass zur Herstellung von Verbindungen der Formel 1 jeweils die Phosphorverbindung zusammen mit einem oder mehreren basischen Ionenaustauscherharzen vorgelegt wird und anschließend die zumindest eine OH-Gruppe aufweisende Verbindung zudosiert wird.

9. Verfahren nach zumindest einem der Ansprüche 3 oder 4, dadurch gekennzeichnet, dass zur Herstellung von asymmetrischen Diphosphorverbindungen der Formeln 19, 20, 21, 10 und 11 die OH-Gruppen aufweisende Verbindung zusammen mit einem oder mehreren basischen Ionenaustauscherharzen vorgelegt wird und anschließend eine oder mehrere Phosphorverbindungen zudosiert werden.

10. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, dass die Umsetzung jeweils einer zumindest eine Phosphor-Halogen-Bindung aufweisenden Verbindung mit einer zumindest eine Hydroxy-Gruppe aufweisende Verbindung ein Reaktionsschritt ist.

11. Verfahren nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, dass bei der Durchführung mehrerer Reaktionsschritte diese kontinuierlich oder diskontinuierlich durchgeführt werden.

12. Verfahren nach Anspruch 10 oder 11, dadurch gekennzeichnet, dass bei der Durchführung mehrerer Reaktionsschritte in den Reaktionsschritten gleiche oder unterschiedliche Ionenaustauscher eingesetzt werden.

13. Verfahren nach einem der Ansprüche 10 bis 12, dadurch gekennzeichnet, dass bei der Durchführung mehrerer Reaktionsschritte in den Reaktionsschritten gleiche oder unterschiedliche Temperaturen eingestellt werden.

14. Verfahren nach zumindest einem der Anspruch 1 bis 13, dadurch gekennzeichnet, dass das Verfahren in Gegenwart eines oder mehrerer Lösemittel durchgeführt wird, wobei die Lösemittel ausgewählt sind aus der Gruppe die Benzol, Toluol, Xylole, Pentan, n-Hexan, n-Heptan, Cyclohexan, Methylcyclohexan, Diethylether, Di-iso-Propylether, Methyl-tert-Butylether, Anisol, Tetrahydrofuran, 1,4-Dioxan, 1,3-Dioxolan, Ethylacetat, Isobutylacetat, tert-Butylacetat, Ethylencarbonat, Propylencarbonat, 1,2-Butylencarbonat, Aceton, 2-Butanon, 3,3-Dimethyl-2-butanon, Benzonnitril, Propionitril, Acetonitril, Lactone, N-Methylpyrrolidon, Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid, N-Alkyl-Morpholine, Amine und Sulfolan umfasst.

15. Verfahren nach zumindest einem der Anspruch 1 bis 14, dadurch gekennzeichnet, dass das Verfahren in Gegenwart von polymeren, schwach basischen Ionenaustauscherharzen auf Basis von Styrol-Divinylbenzol-Copolymeren, die N,N-Diakyl-Amin-Gruppen tragen, durchgeführt wird.

16. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 15, dadurch gekennzeichnet, dass der Ionenaustauscher in Form von Partikeln mit einer mittleren Partikelgröße von 10 µm bis 2 mm oder in Form einer festen Packung eingesetzt wird.

17. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 16, dadurch gekennzeichnet, dass der Ionenaustauscher vor dem Einsatz im erfindungsgemäßen Verfahren getrocknet wird.

18. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 17, dadurch gekennzeichnet, dass das Verfahren in Gegenwart eines Protonenüberträgers durchgeführt wird.

Es folgt ein Blatt Zeichnungen



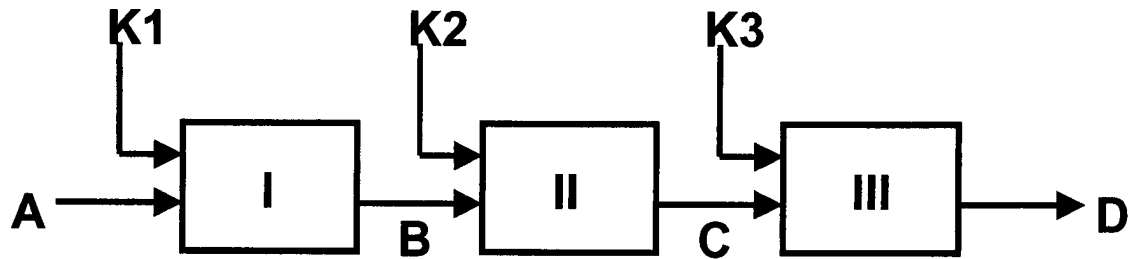


Fig. 1

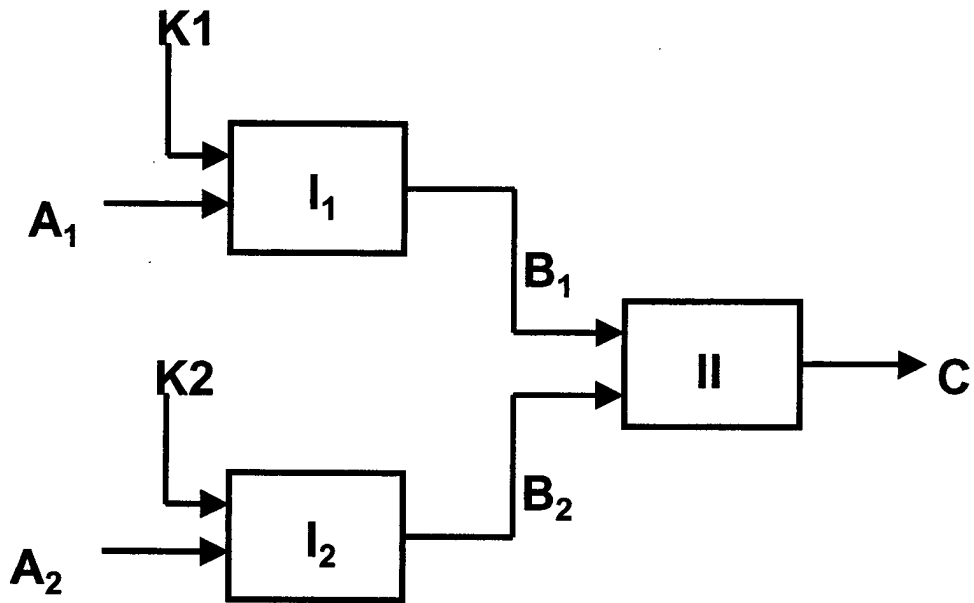


Fig. 2