

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
30. Dezember 2009 (30.12.2009)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 2009/156067 A1

- (51) Internationale Patentklassifikation:
C11D 3/37 (2006.01) C08F 251/00 (2006.01)
- (21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2009/004262
- (22) Internationales Anmeldedatum:
12. Juni 2009 (12.06.2009)
- (25) Einreichungssprache: Deutsch
- (26) Veröffentlichungssprache: Deutsch
- (30) Angaben zur Priorität:
08011487 24. Juni 2008 (24.06.2008) EP
- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): COGNIS IP MANAGEMENT GMBH [DE/DE]; Henkelstrasse 67, 40589 Düsseldorf (DE).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): SCHUNICHT, Christoph [DE/DE]; Jakob-Kneip-Strasse 30, 40595 Düsseldorf (DE). ALBERS, Thomas [DE/DE]; Johannes-Hesse-Strasse 31, 40597 Düsseldorf (DE). LEMKE, Ute [DE/DE]; Martin-Buber-Strasse 8, 41470 Neuss (DE). LANGEN, Michael [DE/DE]; Menzelweg 20, 40724 Hilden (DE). ESKUCHEN, Rainer [DE/DE]; Alt Langenfeld 42, 40764 Langenfeld (DE).
- (74) Gemeinsamer Vertreter: COGNIS IP MANAGEMENT GMBH; Postfach 13 01 64, 405551 Düsseldorf (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare nationale Schutzrechtsart): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KM, KN, KP, KR, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PE, PG, PH, PL, PT, RO, RS, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, ST, SV, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare regionale Schutzrechtsart): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, MK, MT, NL, NO, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).
- Erklärungen gemäß Regel 4.17:
— Erfindererklärung (Regel 4.17 Ziffer iv)
- Veröffentlicht:
— mit internationalem Recherchenbericht (Artikel 21 Absatz 3)

(54) Title: CLEANING COMPOSITION COMPRISING GRAFT COPOLYMERS

(54) Bezeichnung: REINIGUNGSMITTEL ENTHALTEND PFROPFCOPOLYMERE

(57) Abstract: What is described is the use of water-soluble graft copolymers prepared by free-radically initiated graft polymerization of 40 to 90% by weight of component (A), selected from the group of the monosaccharides, oligosaccharides, polysaccharides and derivatives thereof, with 5 to 40% by weight of monomers (B), selected from the group of the ethylenically unsaturated C3-C10 monocarboxylic acids or the alkali metal or ammonium salts thereof, and 10 to 50% by weight of monomers (C), selected from the group of ethylenically unsaturated N-containing monomers and/or ethylenically unsaturated monomers containing sulfogroups, in cleaning compositions which, as well as the graft polymer, comprise at least one surfactant component, for hydrophilization and/or improvement of shine retention of hard surfaces which have been brought into contact with these cleaning compositions.

(57) Zusammenfassung: Beschrieben wird die Verwendung von wasserlöslichen Pfropfcopolymeren, hergestellt durch radikalisch initiierte Pfropfpolymerisation von 40 bis 90 Gew.-% Komponente (A), ausgewählt aus der Gruppe der Monosaccharide, Oligosaccharide, Polysaccharide und deren Derivate, mit 5 bis 40 Gew.-% Monomeren (B), ausgewählt aus der Gruppe der ethylenisch ungesättigten C3-C10 Monocarbonsäuren oder deren Alkali- oder Ammoniumsalze, und 10 bis 50 Gew.-% Monomeren (C), ausgewählt aus der Gruppe ethylenisch ungesättigter N-haltiger Monomeren, und/oder Sulfogruppen enthaltender ethylenisch ungesättigter Monomeren, in Reinigungsmitteln, die neben dem Pfropfpolymeren mindestens noch eine tensidische Komponente enthalten, zur Hydrophilierung und/oder Verbesserung der Glanzretention von harten Oberflächen, die mit diesen Reinigungsmitteln in Kontakt gebracht worden sind



WO 2009/156067 A1

Reinigungsmittel enthaltend Ppropfcopolymere

Die vorliegende Erfindung betrifft bestimmte Ppropfcopolymere und Reinigungsmittel für harte Oberflächen, die diese Polymere enthalten.

5

Reinigungsmittel für harte Oberflächen, beispielsweise Allzweck- Küchen- oder Badreiniger, aber auch Geschirrspülmittel, enthalten häufig Inhaltsstoffe, die zu einer Hydrophilierung von Oberflächen führen, was dazu führt, dass Wasser auf diesen Oberflächen besser spreitet und Wassertropfen damit schneller einen Film bilden, der leichter von der Oberfläche ablaufen kann. Aus der WO 94/26858 sind z.B. flüssige
10 Reinigungsmittel bekannt, die neben einem Tensid auch anionische Polymere, enthaltend Acrylsäure, Methacrylsäure oder Maleinsäureanhydrid als Monomeren, aufweisen. Die DE 195 03 116 A1 offenbart Ppropfcopolymere auf Basis von Sacchariden, die als gepropfte Seitenketten Acrylsäure oder Acrylamide enthalten. Konkret offenbart werden
15 aber darin nur Ppropfcopolymere auf Basis von Maltodextrin und Maleinsäureanhydrid und deren Einsatz als Additive in Geschirrspülmitteln.

Es besteht aber ein Bedarf an weiter verbesserten Additiven für Reinigungsmittel, und zwar sowohl was deren Leistung angeht als auch in Bezug auf biologische Abbaubarkeit.

20

Es wurde gefunden, dass Propfcopolymere auf Basis von Sacchariden, die mit mindestens zwei unterschiedlichen Monomeren gepropft werden, in Bezug auf ihre anwendungstechnischen Eigenschaften wie auch auf die biologische Abbaubarkeit Vorteile aufweisen.

25

Eine erste Ausführungsform der Erfindung betrifft die Verwendung von wasserlöslichen Ppropfcopolymeren, hergestellt durch radikalisch initiierte Ppropfpolymerisation von 40 bis 90 Gew.-% (A) Monosacchariden, Oligosacchariden, Polysacchariden und deren Derivaten, mit 5 bis 40 Gew.-% Monomeren (B), ausgewählt aus der Gruppe der ethylenisch ungesättigten C3-C10 Monocarbonsäuren oder deren Alkali- oder
30 Ammoniumsalze und 10 bis 50 Gew.-% Monomeren (C), ausgewählt aus der Gruppe

ethylenisch ungesättigter N-haltiger Monomeren, und/oder Sulfogruppen enthaltenden ethylenisch ungesättigter Monomeren in Reinigungsmitteln, die neben dem Pfropfpolymeren mindestens noch eine tensidische Komponente enthalten, zur Verbesserung des Glanzerhaltes von harten Oberflächen, die mit diesen
5 Reinigungsmitteln in Kontakt gebracht worden sind.

Als Pfropfcopolymere werden die nach den dem Fachmann bekannten Verfahren der Pfropfcopolymerisation hergestellten Polymere bezeichnet. Propfcopolymere sind an sich bekannte Verbindungen. In der DE 195 03 116 und der EP 441 197 A2 werden jeweils
10 Propfcopolymere auf Basis von Zuckern, Acrylaten und N-haltigen oder Sulfogruppenhaltigen Monomeren beschrieben, wobei auch eine Verwendung dieser Polymeren als Additiv in Wasch- oder Reinigungsmitteln offenbart wird. Konkret offenbart die Schrift aber nur Polymere, die Maleinsäure und Acrylsäure als Monomerbestandteil aufweist. Außerdem fehlt der Schrift die Offenbarung, dass die Copolymeren geeignet sind harte
15 Oberflächen wirksam zu hydrophilieren bzw. den Oberflächen einen längeren Glanz zu vermitteln, als ohne die Behandlung mit den Polymeren.

Im vorliegenden Fall wird die Pfropfgrundlage der erfindungsgemäßen Pfropfcopolymeren durch Saccharide (A), und zwar Mono-, Oligo- und/oder
20 Polysaccharide gebildet. Monosaccharide sind lineare Polyhydroxyaldehyde (Aldosen) bzw. Polyhydroxyketone (Ketosen). Bei den Monosacchariden spielen vor allem die Pentosen und Pentulosen ($C_5H_{10}O_5$) sowie die Hexosen und Hexulosen ($C_6H_{12}O_6$) eine Rolle. Geeignete (Aldo-)Pentosen sind z.B. d-Ribose, d-Xylose und l-Arabinose. Als (Aldo-)Hexosen seien d-Glucose, d-Mannose und d-Galactose genannt; bei den
25 Hexulosen (früher Keto-hexosen) sind vor allem d-Fructose und Sorbose zu nennen. Die 6-Desoxyzucker l-Fucose und l-Rhamnose sind ebenfalls geeignete Hexosen.

Oligosaccharide sind allgemein Moleküle, die durch Kondensation von zwei bis ca. zehn Monosacchariden entstehen und zur Gruppe der Glycane gehören. Hierbei können lineare, verzweigte und cyclische Oligosaccharide gebildet werden.

30 Zu den Polysacchariden gehören Biopolymere wie Stärke und Glycogen sowie das Struktur-Polysaccharid Cellulose, die ebenso wie Dextran und Tunicin als

Polykondensationsprodukt der d-Glucose aufgefasst werden können (Glucane), Inulin als Polykondensat der d-Fructose (Fructane), Chitin, Alginsäure und andere.

Polysaccharide sind bevorzugte Komponenten vom Typ (A). Hier kommen sowohl die Stärke selbst, aber insbesondere deren Abbauprodukte in Frage. Stärke gehört ebenso wie Glycogen oder Cellulose zu den Homoglycanen und ist ein Polykondensationsprodukt von d-Glucose. Stärke besteht aus 3 verschiedenen d-Glucopyranose-Polymeren, der Amylose, dem Amylopektin und einer so genannten Zwischenfraktion, die auch als anormales Amylopektin bezeichnet wird. Durch enzymatischen oder chemischen Abbau werden aus Stärke Maltodextrine gebildet. Unter Maltodextrin werden Gemische aus Monomeren, Dimeren, Oligomeren und Polymeren der Glucose gefasst. Je nach Hydrolysegrad unterscheidet sich die prozentuale Zusammensetzung. Diese wird durch das Dextrose-Äquivalent beschrieben, das bei Maltodextrin zwischen 3 und 40 liegt. Maltodextrine sind eine besonders bevorzugte Komponente (A) im Sinne der vorliegenden technischen Lehre. Aber auch Stärke, die auf chemischem Weg abgebaut wurde, z.B. durch säurekatalysierte Hydrolyse oder auf oxidativem Weg, ist als Hauptkette bzw. Pfropfgrundlage der erfindungsgemäß verwendeten Propfcopolymere geeignet.

Als Monomere vom Typ (B) kommen generell ethylenisch ungesättigten C3-C10 Monocarbonsäuren (verzweigt oder linear) oder deren Alkali- oder Ammoniumsalze in Frage. Bevorzugte Monomeren sind die Acrylsäure oder die Methacrylsäure. Auch beliebige Mischungen der Monocarbonsäuren und insbesondere Mischungen der Acryl- und Methacrylsäure sind bevorzugte Komponenten (B).

Die Monomeren vom Typ (C) umfassen ebenfalls ethylenisch ungesättigte Verbindungen, die aber von den Verbindungen des Typs (B) dahingehend zu unterscheiden sind, dass sie N-haltige Moleküle sind, oder dass die Monomeren Sulfo-Gruppen enthalten. Natürlich sind auch N-haltige Monomere, die Sulfogruppen enthalten umfasst. Die Verbindungen vom Typ (C) weisen vorzugsweise einen kationischen Charakter auf, d.h. sie bilden mit Anionen wie Chloriden oder Ammonium Salze. Auch

beliebige Mischungen der Monomeren des Typs (C) sind geeignet. N-haltige Monomere sind z.B. Amide und N-substituierte Amide, wie Acrylamid, Methacrylamid, N-Alkylacrylamide, Mono- Di- oder Trimethylaminopropylmethacrylamid oder N-Vinylimidazole. Natürlich können auch beliebige Mischungen der unterschiedlichen Monomere vom Typ (C) Verwendung finden. Sulfogruppen-haltige Monomere sind nur beispielsweise Vinylsulfonsäure, Allylsulfonsäure, Methallylsulfonsäure oder Acrylamidomethyl-propansulfonsäure. Besonders bevorzugte Monomere vom Typ (C) sind das Methacrylamidopropyl-trimethylammoniumchlorid (MAPTAC) oder das Acrylamidopropyl-trimethylammoniumchlorid (APTAC) oder das Diallyldimethylammoniumchlorid (DADMAC).

Die erfindungsgemäß verwendeten Pffropfcopolymere können optional noch weitere Monomere enthalten, z.B. Hydroxyalkylester oder Ester von alkoxylierten Fettalkoholen, wobei solche Co-Monomeren aber nicht bevorzugt sind. In allen Fällen ist es möglich Mischungen unterschiedlicher Monomere (B) oder (C) einzusetzen und dabei ggf. auch Mischungen der Zuckerkomponente (A) zu verwenden. Die Pffropfcopolymere der vorliegenden Lehre sind wasserlöslich, d.h. dass sie vorzugsweise eine Löslichkeit in Wasser (gemessen bei 21 °C) von mindestens 1 g des Pffropfcopolymers in 100 g Wasser aufweisen, vorzugsweise aber größere Mengen z.B. 10 g pro 100 g Wasser, bei den angegebenen Bedingungen löslich sind.

Nicht umfasst sind von der Lehre der vorliegenden Anmeldung insbesondere solche Pffropfcopolymere, die als Monomerbestandteile Di- oder Polycarbonsäuren und hier insbesondere Maleinsäure oder Maleinsäureanhydrid enthalten. Die Pffropfcopolymere der Erfindung sind vielmehr in einer bevorzugten Ausführungsform frei von derartigen Dicarbonsäuren und insbesondere frei von Maleinsäure oder dessen Anhydrid.

Bevorzugte Pffropfcopolymere im Sinne der vorliegenden technischen Lehre sind dagegen solche bei denen der Gewichtsanteil der Monomeren (C) größer ist als der Anteil der Monomeren (B).

Die Bestandteile vom Typ (A) sind in den Polymeren der vorliegenden Erfindung in Mengen von 40 bis 90 Gew.-%, vorzugsweise von 40 bis 85 Gew.-%, jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht aller Bestandteile (A), (B) und (C) des Pffropfcopolymers enthalten. Es gilt, dass ein erhöhter Anteil an Sacchariden vom Typ (A) zu einer verbesserten biologischen Abbaubarkeit der Propfcopolymere führt. Ein besonders bevorzugter Gewichtsbereich für die Komponente (A) liegt bei 70 bis 80 Gew.-%.

Die Monomeren vom Typ (B) sind in Mengen von 5 bis 40 Gew.-%, vorzugsweise von 5 bis 35 Gew.-% und insbesondere von 10 bis 30 Gew.-%, jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht aller Bestandteile des Polymers enthalten. Die Monomeren vom Typ (C) sind in Mengen von 10 bis 50 Gew.-%, vorzugsweise von 10 bis 40 Gew.-% und besonders bevorzugt von 15 bis 30 Gew.-% jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht aller Bestandteile des Polymers enthalten.

Ein bevorzugtes Pffropfcopolymer wird z.B. gebildet aus 50 bis 80 Gew.-% der Komponente (A) und die Monomeren (B) sind darin in Mengen von 10 bis 35 Gew.-% und die Monomeren (C) in Mengen von 10 bis 30 Gew.-% bezogen auf die Gesamtmenge an (A), (B) und (C) enthalten, wobei die Summe aus (A), (B) und (C) 100 Gew.-% ergeben muss.

Vorteilhaft ist es, wenn der Gewichtsanteil an Monomeren des Typs (C) höher ist als der Anteil der Monomeren (B). Pffropfcopolymere bei denen die Monomeren (B) und (C) ein Gewichtsverhältnis von 1 : 1 bis 1 : 2, vorzugsweise aber von 1 : 1,2 bis 1 : 1,5 und besonders bevorzugt von 1 : 1,2 bis 1 : 1,4 aufweisen sind deshalb besonders bevorzugt. Die Monomeren (B) und (C) weisen untereinander vorzugsweise ein molares Verhältnis von 4 : 1 bis 1 : 1 und insbesondere von 3 : 1 bis 2 : 1 auf.

Neben den Bestandteilen (A) bis (C) können die Pffropfcopolymere noch weitere einpolymerisierbare Komponenten aufweisen, die Mengen der Bestandteile müssen sich dann aber immer auf 100 % ergänzen, allerdings sind solche Pffropfcopolymere bevorzugt, die nur aus den Bestandteilen (A) bis (C) bestehen, wobei hier aber durch die

Herstellung Initiatoren in den Ppropfcopolymeren enthalten sein können, allerdings nur in untergeordneten Mengen (< 1 Gew.-%).

5 Bevorzugte Ppropfcopolymere enthalten als Komponente (A) Maltodextrin, als Monomer (B) Acrylsäure und als Monomer (C) MAPTAC und/oder DADMAC, wobei diese bevorzugten Polymeren vorteilhafterweise zwischen 50 und 85 Gew.-% Maltodextrin, 10 bis 35 Gew.-% MAPTAC und 5 bis 30 Gew.-% Acrylsäure enthalten, mit der Maßgabe, dass sich die Gewichtsangaben von (A) bis (C) jeweils zu 100 Gew.-% addieren.

10 Das Molekulargewicht der erfindungsgemäßen Ppropfcopolymere liegt im Bereich von 5.000 bis 150.000 vorzugsweise von 8.000 bis 80.000 und insbesondere im Bereich von 10.000 bis 50.000. Die Ppropfcopolymere im Sinne der vorliegenden Erfindung sind in Bezug auf ihre Ladung als amphoter zu bezeichnen.

15 Die Propfcopolymere im Sinne der vorliegenden technischen Lehre können harte Oberflächen, wie Porzellan, Keramik, Metall, Glas, Kunststoff oder Stein, und insbesondere Keramik und Glas, hydrophilieren, d.h. das Wassertropfen, die auf die mit den Ppropfcopolymeren behandelten Oberflächen aufgetragen werden einen geringeren Kontaktwinkel aufweisen, verglichen mit einer unbehandelten Oberfläche. Das führt zu einer besseren Spreitung der Wassertropfen, die so besser einen Wasserfilm auf der
20 Oberfläche ausbilden können, was makroskopisch zu einem verbesserten Ablauf von Wasser auf der jeweiligen Oberfläche führt. Diese Eigenschaft führt dazu, dass es nicht oder nur in geringerem Umfang auf den behandelten Oberflächen zu einer Belagbildung (sog. „filming“ oder „spotting“) kommt, was aus Sicht des Benutzers eine verbesserte Wirkung des Reinigungsmittels vermitteln kann.

25

Die erfindungsgemäß verwendeten Propfcopolymere führen in Kombination mit weiteren Tensiden zu einem verbesserten Glanzerhalt und im Besonderen zu einer Verbesserung der Glanzwahrnehmung der harten Oberflächen. Glanz ist die physikalische Bezeichnung für die photometrisch bestimmbare Verhältniszahl aus dem gerichtet und
30 dem diffus reflektierten Anteil des auf eine Fläche fallenden Lichtstromes. Umgangssprachlich bezeichnet man als Glanz die aus diesem Verhältnis resultierende

Eigenschaft einer Licht reflektierenden Fläche, je nach Beleuchtungs- u. Beobachtungsrichtung unterschiedliche Helligkeitseindrücke hervorzurufen. Die Pffropfcopolymere, aufgebracht auf eine harte Oberfläche, führen zu einer Verlängerung der Glanzwahrnehmung, verglichen mit nicht-behandelten Oberflächen.

5

Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung betrifft wasserlösliche Pffropfcopolymere, hergestellt durch radikalisch initiierte Pffropfpolymerisation von 40 bis 90 Gew.-% Maltodextrin, 10 bis 40 Gew.-% 3-Trimethylammoniumpropylmethacrylamidchlorid und/oder Dimethyldiallylammoniumchlorid und 5 bis 30 Gew.-% Acrylsäure.

10

Die Propfcopolymere im erfindungsgemäßen Sinne sind gut biologisch abbaubar, d.h. dass sie mindesten 35 %, vorzugsweise mindestens 40 % und insbesondere zwischen 35 und 75 % Abbau nach 28 Tagen im OECD-CO₂ Evolution test according to 301 B (July 1992) aufweisen.

15

Ebenfalls Gegenstand der vorliegenden Anmeldung sind Reinigungsmittel, vorzugsweise solche für harte Oberflächen, die wasserlösliche Pffropfcopolymere, hergestellt durch radikalisch initiierte Pffropfcopolymerisation von 40 bis 90 Gew.-% einer Komponente (A), ausgewählt aus der Gruppe der Monosaccharide, Oligosaccharide, Polysaccharide und deren Derivate, mit 5 bis 40 Gew.-% an Monomeren (B), ausgewählt aus der Gruppe der ethylenisch ungesättigten C3-C10 Monocarbonsäuren oder deren Alkali- oder Ammoniumsalze, und 10 bis 50 Gew.-% Monomeren (C), ausgewählt aus der Gruppe ethylenisch ungesättigter N-haltiger Monomeren, und/oder Sulfogruppen enthaltender ethylenisch ungesättigter Monomeren. Besonders bevorzugt sind dabei solche Polymeren die hergestellt werden durch Polymerisation von 40 bis 90 Gew.-% Maltodextrin, 10 bis 40 Gew.-% 3-Trimethylammoniumpropylmethacrylamidchlorid und/oder Dimethyldiallylammoniumchlorid und 5 bis 40 Gew.-% Acrylsäure enthalten, wobei die Mengen der drei genannten Bestandteile sich zu 100 Gew.-% ergänzen müssen.

25
30

Die Pfcopolymere sind vorzugsweise in Mengen von 0,01 bis 15 Gew.-%, vorzugsweise in Mengen von 0,05 bis 1,0 Gew.-% und insbesondere in Mengen von 0,1 bis 0,5 Gew.-% in den Reinigungsmitteln enthalten.

5 Besonders bevorzugte Reinigungsmittel im Sinne der vorliegenden Erfindung sind Allzweck-, Glas-, Küchen-, Bad- oder Toilettenreiniger aber auch Geschirrspülmittel und hier besonders die Mittel für das automatische Geschirrspülen, wobei das Reinigungsmittel je nach Anforderung fest oder flüssig bzw. Gel-förmig sein kann. Auch gepresste oder anderweitig verdichtete feste Mittel, z.B. in Form von Granulaten,
10 Extrudaten, Tabletten sind geeignet. Die Pfcopolymere eignen sich insbesondere zur Einarbeitung in multifunktionale Mittel, die z.B. neben der Reinigungsfunktion noch eine Salzfunktion und/oder weitere Anwendungsbereiche (Klarspüler, Metallschutz etc. bei Geschirrspülmitteln) aufweisen.

15 Außerdem enthalten die Reinigungsmittel im Sinne der vorliegenden Erfindung noch mindestens einen tensidischen Bestandteil, ausgewählt aus der Gruppe der anionischen, nichtionischen, kationischen und/oder amphoteren Tenside.

Typische Beispiele für anionische Tenside sind Seifen, Alkylbenzolsulfonate, Alkylsulfonate, Olefinsulfonate, Alkylethersulfonate, Glycerinethersulfonate, alpha-
20 Methylestersulfonate, Sulfofettsäuren, Alkylsulfate, Fettalkoholethersulfate, Glycerinethersulfate, Fettsäureethersulfate, Hydroxymischethersulfate, Monoglycerid(ether)sulfate, Fettsäureamid(ether)sulfate, Mono- und Dialkylsulfosuccinate, Mono- und Dialkylsulfosuccinamate, Sulfotriglyceride, Amidseifen, Ethercarbonsäuren und deren Salze, Fettsäureisethionate, Fettsäuresarcosinate, Fettsäuretauride, N-
25 Acylaminosäuren, wie beispielsweise Acyllactylate, Acyltartrate, Acylglutamate und Acylaspartate, Alkyloligoglucozidsulfate, Proteinfettsäurekondensate (insbesondere pflanzliche Produkte auf Weizenbasis) und Alkyl(ether)phosphate. Sofern die anionischen Tenside Polyglycoetherketten enthalten, können diese eine konventionelle, vorzugsweise jedoch eine eingeeengte Homologenverteilung aufweisen. Typische
30 Beispiele für nichtionische Tenside sind Fettalkoholpolyglycoether, Alkylphenolpolyglycoether, Fettsäurepolyglycolester, Fettsäureamidpolyglycoether,

Fettaminpolyglycoether, alkoxylierte Triglyceride, Mischether bzw. Mischformale, gegebenenfalls partiell oxidierte Alk(en)yloligoglykoside bzw. Glucuronsäurederivate, Fettsäure-N-alkylglucamide, Proteinhydrolysate (insbesondere pflanzliche Produkte auf Weizenbasis), Polyolfettsäureester, Zuckerester, Sorbitanester, Polysorbate und
 5 Aminoxide. Sofern die nichtionischen Tenside Polyglycoetherketten enthalten, können diese eine konventionelle, vorzugsweise jedoch eine eingeeengte Homologenverteilung aufweisen.

Typische Beispiele für kationische Tenside sind quartäre Ammoniumverbindungen und
 10 Esterquats, insbesondere quaternierte Fettsäuretrialkanolaminestersalze. Typische Beispiele für amphotere bzw. zwitterionische Tenside sind Alkylbetaine, Alkylamidobetaine, Aminopropionate, Aminoglycinate, Imidazoliniumbetaine und Sulfobetaine. Bei den genannten Tensiden handelt es sich ausschließlich um bekannte Verbindungen.

15 Geeignet sind z.B. nichtionische Tenside und hierbei auch die alkoxylierten Fettalkohole oder alkoxylierte Fettsäuren mit 6 bis 22 C Atomen bzw. deren Derivate, die Alkyl(oligo)glycoside oder hydroxylierte Etherverbindungen.

20 Bevorzugte nicht-ionische oberflächenaktive Substanzen sind ausgewählt ist aus
 a) Verbindungen der allgemeinen Formel (I)



25 in der R^1 für einen linearen oder verzweigten Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 4 bis 22 Kohlenstoffatomen bedeutet, oder für einen Rest R^2 - $CH(OH)CH_2$ steht, wobei R^2 für einen linearen oder verzweigten Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 8 bis 16 Kohlenstoffatomen, x für eine Zahl von 40 bis 80 steht, und M für ein Wasserstoffatom oder einen gesättigten
 30 Alkylrest mit 1 bis 18 Kohlenstoffatomen,

- b) Verbindungen der Formel (II)



in der R^3 für einen linearen oder verzweigten Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen, R^4 für einen linearen oder verzweigten Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 8 bis 16 Kohlenstoffatomen, y für eine Zahl von 10 und 35 steht, z Null bedeutet oder eine Zahl von 1 bis 5, mit der Maßgabe, dass wenn $R^3 = R^1$ und gleichzeitig $R^4 = R^2$ ist, dass dann z mindestens 1 sein muss und/oder

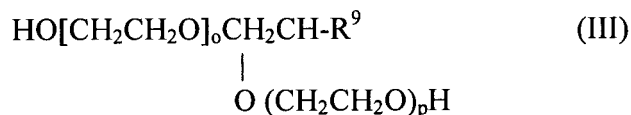
- 10 c) ethoxylierten Fettalkoholen der allgemeinen Formel (III) $R^5-(OC_2H_4)_z-OH$, in der R^5 für lineare oder verzweigte Alkyl- und/oder Alkenylreste mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen steht und z eine Zahl von 1 bis 10 steht, und/oder

- 15 d) $R^6CO-(OC_2H_4)_m-OR^7$, wobei R^6 für einen Alkyl- und/oder Alkenylreste mit 7 bis 21 Kohlenstoffatomen und m für Zahlen von 11 bis 100 steht, und R^7 ein Wasserstoffatom oder einen Rest $CO-R^6$ bedeutet, und/oder

- 20 e) Alkyl(oligo)glycoside der allgemeinen Formel $R^8O-[G]_p$ in der R^8 für einen Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 4 bis 22 Kohlenstoffatomen, G für einen Zuckerrest mit 5 oder 6 Kohlenstoffatomen und p für Zahlen von 1 bis 10 steht, und/oder

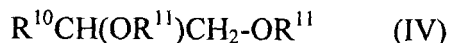
- f) Betainen und/oder

- 25 g) Verbindungen der allgemeinen Formel (III)



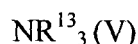
- 30 in der R^9 für einen linearen oder verzweigten Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 4 bis 22 Kohlenstoffatomen und o für eine Zahl von 1 bis 20 und der Index p für Null oder Zahlen von 1 bis 20 steht, und/oder

h) Verbindungen der allgemeinen Formel (IV)



in der R^{10} für einen gesättigten oder ungesättigten, verzweigten oder unverzweigten Alkyl- oder alkenylrest mit 8 bis 16 Kohlenstoffatomen steht, und R^{11} jeweils unabhängig voneinander einen Rest $(CH_2CH_2O)_rCH_2CH(OH)R^{12}$ symbolisieren, wobei r in jedem Rest R^{11} unabhängig für Null oder eine Zahl von 1 bis 50 steht und R^{12} einen gesättigten oder ungesättigten, verzweigten oder unverzweigten Alkyl- oder Alkenylrest mit 8 bis 16 Kohlenstoffatomen steht, und/oder

j) Verbindungen der allgemeinen Formel (V)



wobei R^{13} unabhängig voneinander für einen Rest $(CH_2CH_2O)_sCH_2CH(OH)R^{14}$ oder einen Alkylrest mit 8 bis 16 Kohlenstoffatomen steht und s für jeden einzelnen Rest R^{13} unabhängig Null bedeutet, oder eine Zahl von 1 bis 50.

Besonders geeignete tensidische Verbindungen sind allgemein nichtionische Tenside, uns hier insbesondere die Alkylalkoxylate, also z.B. Verbindungen des Typs a) bis d) gemäß der obigen Aufstellung.

Neben den Tensiden können die Reinigungsmittel im Sinne der vorliegenden Erfindung noch weitere an sich übliche Inhaltsstoffe enthalten, wie z.B. Wasser, Lösungsmittel wie niedere Alkohole, hier insbesondere Ethanol, Propanol oder Butanol; Glykole; andere Polymere als die oben beschriebenen; Mittel zum Einstellen des pH-Wertes, z.B. organische Säuren wie Zitronensäure; Füllstoffe; Silikate; Komplexmierungsmittel, Hydrotupe; Parfüme; Farbstoffe; Enzyme, Antioxidantien; Konservierungsmittel; usw.. Die Reinigungsmittel im Sinne der obigen Beschreibung, sofern sie wässrig sind, weisen pH-Werte vorzugsweise zwischen 3,5 und 11 auf.

Ein letzter Gegenstand betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Pfcopolymeren gemäß der obigen Beschreibung, wobei man zuerst eine wässrige Lösung des Zuckerbestandteils (A), z.B. einem Maltodextrin, vorlegt, dann auf Temperaturen von 60 bis 95 °C erwärmt und danach eine Mischung der Monomeren (B) und (C) zusammen mit einem Radikalstarter zugibt und zur Reaktion bringt.

Das Verfahren lässt sich dahingehend vorteilhaft ausgestalten, dass man die Monomeren (B) und (C) zusammen mit einem Radikalstarter als Mischung nicht vollständig sondern z.B. portionsweise oder kontinuierlich, über einen längeren Zeitraum mit dem Zuckerbestandteil (A) reagieren lässt.

Eine zweite Variante sieht vor, zunächst nur einen Teil der Monomeren (B) oder (C) zur Zuckerkomponente (A) zuzugeben, den Rest dann aber in Abmischung als (B) und (C) nebeneinander, wobei bei jeder Zugabe der Monomeren immer auch ein Radikalstarter zugesetzt wird.

Eine besonders bevorzugte Variante sieht vor, dass zunächst die Zuckerkomponente (A) in Wasser vorgelegt und erwärmt wird, und anschließend, vorzugsweise in mehreren Zugabeschritten, eine Teilmenge des Monomeren (C) zusammen mit einem Radikalstarter zugesetzt und die Reaktion mit der Zuckerkomponente (A) abgewartet wird. Danach wird, vorzugsweise in mehreren Zugabeschritten, eine Mischung aus (B) und der restlichen Menge an (C) zusammen mit weiterem Radikalstarter zugegeben.

Wenn als Zuckerbestandteil eine nicht-wasserlösliche Form genutzt werden soll, muss diese zuerst durch Enzyme oder Säuren in eine wasserlösliche Form umgewandelt werden. Details sind der DE 195 03 116 A1 auf der Seite 8, Zeilen 31 bis 59 zu entnehmen.

Zur Initialisierung der radikalischen Polymerisation eignen sich die dem Fachmann dazu bekannten Radikalstarter, wie z.B. Azodiisobutyronitril (AIBN), Peroxide wie z.B. Benzoylperoxid, ferner Hydroperoxide und Perester. Besonders bevorzugt ist die Verwendung von Natriumperoxodisulfat und tert.-Butylhydroperoxid bzw. von Wasserstoffperoxid, die in den handelsüblichen Konzentrationen und Zubereitungen (z.B. als wässrige oder alkoholische Lösungen) Verwendung finden können. Auch

können Mischungen aus H_2O_2 mit Eisen(II)salzen zum Einsatz kommen. Das Wasserstoffperoxid wird dabei vorzugsweise in Form wässriger Lösungen verwendet. Die Radikalstarter werden vorzugsweise in Mengen von 0,001 bis 15 Mol-%, vorzugsweise von 0,1 bis 10 Mol-% und insbesondere von 1 bis 8 Mol-%, jeweils
5 bezogen auf die molaren Mengen an Monomeren (B) und/oder (C) verwendet.

Die Polymerisationsreaktion selbst findet vorzugsweise bei Temperaturen zwischen 60 und 95 °C, insbesondere von 70 bis 85 °C statt. Je nach Größe des Reaktionsansatzes dauert die Umsetzung zwischen wenigen Minuten und einigen Stunden.

10

Einletzter Gegenstand der vorliegenden Anmeldung betrifft wässrige Mittel, die zwischen 5 und 25 Gew.-%, vorzugsweise 10 bis 20 Gew.-% an Pfropfcopolymeren gemäß der obigen Beschreibung enthalten. Die Mittel werden z.B. durch die weiter oben beschriebene Polymerisationsreaktion in wässriger Lösung erhalten. Es ist möglich, den
15 pH-Wert des Mittels im Bereich von 3,5 bis 11 einzustellen, z.B. durch Zugabe von Säuren oder Basen.

Beispiele

Synthese

Beispiel 1:

5 Ein erfindungsgemäßes Polymer wurde wie folgt hergestellt: In einem Rührreaktor wurden 151,8 g eines Stärkehydrolysats (Maltodextrin MD 01955, Firma Cerestar / enthält 7,8 % Feuchte) in 548,2 g Wasser vorgelegt. Das Gemisch wurde auf 80 °C erhitzt und über einen Zeitraum von 4 h eine Lösung von 90,4 g (205 mmol) 3-Trimethylammoniumpropylmethacrylamidchlorid (50%ig in Wasser, Firma Evonik), 14,9
10 g (205 mmol) Acrylsäure (99%, Firma IMCD) in 100 g Wasser zugegeben. Parallel hierzu wurde eine Lösung von 7,0 g Natriumperoxodisulfat (29,4 mmol) in 85 g Wasser zugegeben. Anschließend rührte man weitere 2 h bei 80°C und kühlte anschließend auf 60°C. Nun wurden eine Lösung von 1,0 g Natriummetabisulfit in 9 g Wasser und 0,7 g tert.-Butylhydroperoxid in 1,8 g Wasser zugegeben. Anschließend wurde für 2 h bei 60°C
15 gerührt. Dann wurde durch die Zugabe von 32%iger wässriger Natronlauge der pH-Wert auf 6,0 eingestellt. Das fertige Produkt besitzt einen Aktivgehalt von 20%.

Beispiel 2:

Ein weiteres erfindungsgemäßes Polymer wurde wie folgt hergestellt: In einem
20 Rührreaktor wurden 151,8 g eines Stärkehydrolysats (Maltodextrin MD 01955, Firma Cerestar / enthält 7,8 % Feuchte)) in 548,2 g Wasser vorgelegt. Das Gemisch wurde auf 80 °C erhitzt und über einen Zeitraum von 2 h eine Lösung von 34,0 g (77 mmol) 3-Trimethylammoniumpropylmethacrylamidchlorid (50%ig in Wasser, Firma Evonik) und 39,2 g Wasser in 4 Portionen zugegeben. Parallel hierzu wurde eine Lösung von 3,5 g
25 (14,7 mmol) Natriumperoxodisulfat in 35 g Wasser zugegeben. In weiteren 2h wurde eine Lösung von 34,0 g (77 mmol) 3-Trimethylammoniumpropylmethacrylamidchlorid (50%ig in Wasser, Firma Evonik), 26,0 g (357 mmol) Acrylsäure (99%, Firma IMCD) und 26,6 g Wasser, deren pH-Wert durch Zugabe von 32%iger Natronlauge auf pH 6 eingestellt worden war, in 4 Portionen zugegeben. Parallel hierzu wurde eine Lösung von
30 3,5 g (14,7 mmol) Natriumperoxodisulfat in 35 g Wasser zugegeben. Anschließend rührte man weitere 2 h bei 80°C und kühlte anschließend auf 60°C. Nun wurden eine Lösung

von 1,0 g Natriummetabisulfit in 9 g Wasser und 0,7 g tert.-Butylhydroperoxid in 1,8 g Wasser zugegeben. Anschließend wurde für 2 h bei 60°C gerührt. Dann wurde durch die Zugabe von 32%iger wässriger Natronlauge der pH-Wert auf 6,0 eingestellt. Das fertige Produkt besitzt einen Aktivgehalt von 20%.

5

Beispiel 3:

Ein erfindungsgemäßes Polymer wurde wie folgt hergestellt: In einem Rührreaktor wurden 108,5 g eines Stärkehydrolysats (Maltodextrin MD 01955 der Firma Cerestar / enthält 7,8 % Feuchte) in 391,5 g Wasser vorgelegt. Das Gemisch wurde auf 80°C erhitzt
10 und über einen Zeitraum von 6 h eine Lösung von 113,4 g (257 mmol) 3-Trimethylammoniumpropyl-methacrylamidchlorid (50%ig in Wasser, Firma Evonik) und 43,9 g (603 mmol) Acrylsäure (99% von Firma IMCD) in 177,8 g Wasser kontinuierlich zugegeben. Parallel hierzu wird eine Lösung von 7,0 g (29,4 mmol) Natriumperoxodisulfat in 85 g Wasser zugegeben. Anschließend wurde die Lösung
15 weitere 2 h bei 80°C gerührt und anschließend auf 50°C abgekühlt. Danach wurde eine Lösung von 1,0 g (5,3 mmol) Natriummetabisulfit in 9,0 g Wasser und 0,7 g tert.-Butylhydroperoxid (70%ig) in 1,8 g Wasser zugegeben. Anschließend wurde 30 Minuten bei 50°C gerührt. Das fertige Produkt besitzt einen Aktivgehalt von 20%.

20 Beispiel 4:

Ein weiteres erfindungsgemäßes Polymer wurde wie folgt hergestellt: In einem Rührreaktor wurden 160,9 g eines Stärkehydrolysats (Maltodextrin MD 01955, Firma Cerestar / enthält 6,8 % Feuchte) in 589,1 g Wasser vorgelegt. Das Gemisch wurde auf 80 °C erhitzt und über einen Zeitraum von 2 h eine Lösung von 28,4 g (64 mmol) 3-
25 Trimethylammoniumpropylmethacrylamidchlorid (50%ig in Wasser, Firma Evonik) und 8,6 g Wasser in 4 Portionen zugegeben. Parallel hierzu wurde eine Lösung von 3,5 g (14,7 mmol) Natriumperoxodisulfat in 35 g Wasser zugegeben. In weiteren 2h wurde eine Lösung von 28,4 g (64 mmol) 3-Trimethylammoniumpropylmethacrylamidchlorid (50%ig in Wasser, Firma Evonik), 21,9 g (301 mmol) Acrylsäure (99%, Firma IMCD)
30 und 9,8 g Wasser, deren pH –Wert durch Zugabe von 32%iger Natronlauge auf pH 7 eingestellt worden war, in 4 Portionen zugegeben. Parallel hierzu wurde eine Lösung von

3,5 g (14,7 mmol) Natriumperoxodisulfat in 35 g Wasser zugegeben. Anschließend rührte man weitere 2 h bei 80°C und kühlte anschließend auf 60°C. Nun wurden eine Lösung von 0,65 g Natriummetabisulfit in 5,85 g Wasser und 0,7 g tert.-Butylhydroperoxid (70%ig) in 1,8 g Wasser zugegeben. Anschließend wurde für 2 h bei 60°C gerührt.

5 Danach wurde pH-Wert 5,5 durch Zugabe von Citronensäure eingestellt. Das fertige Produkt besitzt einen Aktivgehalt von 20%.

Beispiel 5:

Ein erfindungsgemäßes Polymer wurde wie folgt hergestellt: In einem Rührreaktor wurden 107,3 g eines Stärkehydrolysats (Maltodextrin MD 01955, Firma Cerestar /
10 enthält 6,8 % Feuchte) in 392,7 g Wasser vorgelegt. Das Gemisch wurde auf 80°C erhitzt und über einen Zeitraum von 2 h eine Lösung von 22,1 g (105,6 mmol) 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure (99 %, Firma Lubrizol), 7,7 g (105,8mmol) Acrylsäure (99%, Firma IMCD) und 75 g Wasser, welche mit 32 %iger Natronlauge auf pH 6 eingestellt wurde, zugegeben. Parallel hierzu wird eine Lösung von 3,5 g (14,7 mmol)
15 Natriumperoxodisulfat in 42,5 g Wasser zugegeben. Anschließend wurde und über einen Zeitraum von 2 h eine Lösung von 22,1 g (105,6 mmol) 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure (99 %, Firma Lubrizol), 7,7 g (105,8mmol) Acrylsäure (99%, Firma IMCD) und 80,7 g (183 mmol) 3-Trimethylammoniumpropyl-
20 methacrylamidchlorid (50%ig in Wasser, Firma Evonik) in 125 g Wasser und 25,5 g 32 %iger Natronlauge (in 4 Portionen) zugegeben. Parallel hierzu wird eine Lösung von 3,5 g (14,7 mmol) Natriumperoxodisulfat in 42,5 g Wasser zugegeben. Anschließend wurde die Lösung weitere 2 h bei 80°C gerührt und anschließend auf 60°C abgekühlt. Danach wurde eine Lösung von 1,0 g (5,3 mmol) Natriummetabisulfit in 9,0 g Wasser
25 und 0,7 g tert.-Butylhydroperoxid (70%ig) in 1,8 g Wasser zugegeben. Anschließend wurde 2 h bei 60°C gerührt. Dann wurde durch die Zugabe von 32%iger wässriger Natronlauge der pH-Wert auf pH 6,0 eingestellt. Das fertige Produkt besitzt einen Aktivgehalt von 20%.

Beispiel 6:

Ein weiteres erfindungsgemäßes Polymer wurde wie folgt hergestellt: In einem Rührreaktor wurden 150,2 g eines Stärkehydrolysats (Maltodextrin MD 01955, Firma Cerestar / enthält 6,8 % Feuchte) in 549,8 g Wasser vorgelegt. Das Gemisch wurde auf 5 80 °C erhitzt und über einen Zeitraum von 2 h eine Lösung von 32,0 g (72,6 mmol) 3-Trimethylammoniumpropylmethacrylamidchlorid (50%ig in Wasser, Firma Evonik), 1,5 g (6 mmol) Diallyldimethylammoniumchlorid (65%ig in Wasser, Firma Aldrich) und 26,6 g Wasser zugegeben. Parallel hierzu wurde eine Lösung von 3,5 g (14,7 mmol) Natriumperoxodisulfat in 35 g Wasser zugegeben. In weiteren 2h wurde eine Lösung von 10 32,0 g (72,6 mmol) 3-Trimethylammoniumpropylmethacrylamidchlorid (50%ig in Wasser, Firma Evonik), 3,7 g (14,9 mmol) Diallyldimethylammoniumchlorid (65%ig in Wasser, Firma Aldrich), 24,6 g (338 mmol) Acrylsäure (99%, Firma IMCD) und 26,6 g Wasser, deren pH-Wert durch Zugabe von 32%iger Natronlauge auf pH 7 eingestellt worden war, zugegeben. Parallel hierzu wurde eine Lösung von 3,5 g (14,7 15 mmol) Natriumperoxodisulfat in 35 g Wasser zugegeben. Anschließend rührte man weitere 2 h bei 80°C und kühlte anschließend auf 60°C. Nun wurden eine Lösung von 0,65 g Natriummetabisulfit in 5,85 g Wasser und 0,7 g tert.-Butylhydroperoxid in 1,8 g Wasser zugegeben. Anschließend wurde für 2 h bei 60°C gerührt. Der pH-Wert 5,5 wurde durch Zugabe von 10%iger Salzsäure eingestellt Das fertige Produkt besitzt einen 20 Aktivgehalt von 20%.

Beispiel 7

Ein weiteres erfindungsgemäßes Polymer wurde wie folgt hergestellt: In einem Rührreaktor wurden 173,4 g eines Stärkehydrolysats (Maltodextrin MD 01955 der Firma 25 Cerestar / enthält 6,8 % Feuchte)) in 600,0 g Wasser vorgelegt. Das Gemisch wurde auf 80 °C erhitzt und über einen Zeitraum von 4 h eine Lösung von 30,3 g (110 mmol) (3-Acrylamidopropyl)-trimethylammoniumchlorid (75%ig in Wasser, Firma Aldrich), 17,5 g (240,4 mmol) Acrylsäure (99% von Firma IMCD) und 54 g Wasser, deren pH –Wert durch Zugabe von 32%iger Natronlauge auf pH 7,0 eingestellt worden war, in 8 30 Portionen zugegeben. Parallel hierzu wurde eine Lösung von 7,0 g (29,4 mmol) Natriumperoxodisulfat in 70 g Wasser zugegeben. Anschließend rührte man weitere 2 h

bei 80°C und kühlte anschließend auf 60°C. Nun wurden eine Lösung von 0,65 g Natriummetabisulfit in 5,85 g Wasser und 0,7 g tert.-Butylhydroperoxid in 1,8 g Wasser zugegeben. Anschließend wurde für 2 h bei 60°C gerührt. Danach wurde pH-Wert 5,5 durch Zugabe von Citronensäure eingestellt. Das fertige Produkt besitzt einen

5 Aktivgehalt von 20%.

Anwendungstechnische Überprüfung

Biologischer Abbau:

Zur Messung der biologischen Abbaubarkeit wurde ein modifizierte Sturm-Test (OECD-
5 CO₂ Evolution Test gemäß 301 B (Juli 1992) verwendet. Hierzu wurde das Polymer in
einem wässrigen Medium, enthaltend Kaliumdihydrogenphosphat, Dikalium-
hydrogenphosphat Dinatriumhydrogenphosphathydrat, Ammoniumchlorid, Calcium-
chloridhydrat, Magnesiumsulfathydrat und Eisen(III)chloridhydrat zusammen mit
aktiviertem Schlamm inokuliert und unter CO₂-freier Atmosphäre bei diffusem Licht 28
10 Tage aufbewahrt. Das während des Versuchs durch Abbau frei gesetzte Kohlendioxid
wurde aufgefangen und quantitativ bestimmt. Unter Berücksichtigung des theoretisch
möglichen CO₂-Anfalls bei vollständigem Abbau wurde der gemessene Abbau als
prozentualer Wert bestimmt.

Alle erfindungsgemäßen Polymere der obigen Beispiele 1 bis 7 weisen eine biologische
15 Abbaubarkeit von 39 bis 72 % nach 28 Tagen auf.

Hydrophilierung von Oberflächen:

Die hydrophilisierenden Eigenschaften der Polymere werden durch das Ablaufverhalten
auf Prüfkörpern (bevorzugt schwarze Keramikfliesen) beurteilt. Dazu werden jeweils 25
20 Tropfen Prüflösung (in 5 Reihen mit 5 Tropfen pro Reihe) mittels einer 3mL -
Einmalpipette auf eine gereinigte Kachel aufgebracht und mittels eines gefalteten
Papiertuchs verteilt. Die Verteilung erfolgt durch Wischen ohne Druck, wobei die
Kacheloberfläche in 10 Reihen von oben nach unten und unten nach oben nach rechts
und dasselbe in 10 Reihen nach links gewischt wird. Durch Überleiten von
25 Leitungswasser wird das Ablaufverhalten und durch Besprühen mit VE-Wasser die Anti-
Rain Eigenschaften beurteilt.

Eine gute Hydrophilisierung ist erkennbar durch die Ausbildung eines vollständigen
Wasserfilms, der während der Ablauf und Trockenzeit nicht in sich aufreißt.

Anti-Rain-Test

- Aus einer 3mL Einmal- Pipette werden 25 Tropfen Reiniger in 5 Reihen mit 5 Tropfen pro Reihe auf eine gereinigte trockene Kachel aufgebracht und mit einem gefalteten Papiertuch (Kimwipes® von Kimberly Clark) verteilt. Die Verteilung erfolgt durch Wischen ohne Druck, wobei die Kacheloberfläche in 10 Reihen von oben nach unten und direkt anschließend zurück in 10 Reihen von unten nach oben gewischt wird. Nach Trocknung der Prüflösung wird die Oberfläche im Strahl mit Leitungswasser abgespült, wobei der Wasserstrahl einmal über die Kacheloberfläche geführt wird. Nach vollständigem Ablauf des Wasserfilms wird die Oberfläche 4 X aus einer Trigger-Flasche mit VE-Wasser besprüht. Die Art der dabei erreichten Tropfenverteilung dient als Maß für die Anti - Rain Eigenschaften. Als Referenz sind dazu die Parameter
- 1 = vollständiger Film
 - 2 = Tropfen vereinigen sich
 - 3 = Tropfen / Streifen
 - 4 = Tropfen isoliert festgelegt worden.

Glanzttest:

- Zunächst wurde eine gereinigte, unbehandelte Keramikkachel mit einem Reflektometer auf Glanz vermessen. Eine Testformulierung wurde auf einer Keramikplatte, wie oben beschrieben, aufgetragen, verwischt und trocknen gelassen. Die resultierende Oberfläche wurde wiederum auf Glanz geprüft und mit dem Wert der ursprünglichen, sauberen Oberfläche verglichen. Aus den Werten wurde der Glanzerhalt in Prozent berechnet. Der Glanz wurde mit dem Messgerät Micro-TRI-Gloss der Firma BYK Gardner bei einem Winkel von 20° gemessen.
- In allen Fällen führte der Zusatz der erfindungsgemäßen Polymeren zu einer deutlichen Absenkung des Kontaktwinkels, einer besseren Spreitung von Leitungswasser und einer Verbesserung der Glanz-Werte der behandelten Oberflächen. Die Ergebnisse des Glanz-Tests sind in der Tabelle 1 aufgeführt.

Kontaktwinkeltest

Die Kontaktwinkel wurden auf verschiedenen Oberflächen (Keramik, Glas, Edelstahl) gemessen, indem eine Testformulierung aufgetragen und verwischt wurde. Nach dem Eintrocknen wurde mit voll entsalztem (VE) Wasser gespült und trocken gelassen. Auf den so präparierten Oberflächen wurde der Kontaktwinkel mit VE-Wasser gemessen (Apparatur: Kontaktwinkelmessgerät der Fa. Dataphysics, Filderstadt, Modell OCAH-200).

Es wurden die erfindungsgemäßen Polymere aus den Beispielen 1 bis 8 in Kombination mit einem ethoxylierten Fettalkohol (Isodecanol 8 EO) als tensidischer Komponente untersucht. Zusätzlich wurden die Vergleichsprodukte Sokalan® HP 70 (ein wasserlösliches Homo- oder Copolymers mit Vinylpyrrolidon, Vinylimidazol und nichtionischen Monomeren der BASF), Mirapol® Surf-S 110 und Mirapol® Surf-S 210 (beide Rhodia; Ammoniumacrylamid/Acrylsäurecopolymere) gemessen.

Ergebnisse der physikalischen und anwendungstechnischen Tests:Tabelle 1: Glanzerhalt

Formulierung	Glanzerhalt
1,0% Isodecanol + 8 EO	79,1%
0,1% AS Beispiel 1 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	88,7 %
0,1% AS Beispiel 2 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	88,7 %
0,1 % AS Beispiel 3 + 1,0 % Isodecanol + 8 EO	87,9%
0,1 % AS Beispiel 4 + 1,0 % Isodecanol + 8 EO	87,0%
0,1 % AS Beispiel 5 + 1,0 % Isodecanol + 8 EO	81,8 %
0,1 % AS Beispiel 6 + 1,0 % Isodecanol + 8 EO	88,5 %
0,1 % AS Beispiel 7 + 1,0 % Isodecanol + 8 EO	87,5 %
0,1% AS Sokalan® HP 70 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	85,1%
0,1% AS Mirapol® Surf-S 110 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	77,7%
0,1% AS Mirapol® Surf-S 210 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	74,4%
0,1% Polyquaternium 6 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	79,9%
0,1% Polyquaternium 7 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	74,8%

Polyquaternium 6: Diallyldimethylammoniumchloridhomopolymer
 Polyquaternium 7: Dimethyldiallylammoniumchloridacrylamidcopolymer
 AS : Aktivsubstanz

Tabelle 2: Kontaktwinkel auf schwarzen Keramikfliesen

Formulierung	Kontaktwinkel von Wasser
unbehandelt	25°
0,1% AS Beispiel 2 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	7°
0,1% AS Beispiel 3 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	4°
0,1% AS Beispiel 4 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	7°
0,1% AS Sokalan® HP 70 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	4°
0,1% AS Mirapol® Surf-S 110 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	8°
0,1% AS Mirapol® Surf-S 210 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	14°

Tabelle 3: Kontaktwinkel auf Glas

Formulierung	Kontaktwinkel von Wasser
unbehandelt	39°
0,1% AS Beispiel 2 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	17°
0,1% AS Beispiel 3 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	15°
0,1% AS Beispiel 4 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	17°
0,1% AS Sokalan® HP 70 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	8°
0,1% AS Mirapol® Surf-S 110 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	15°
0,1% AS Mirapol® Surf-S 210 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	17°

5 Tabelle 4: Kontaktwinkel auf Edelstahl

Formulierung	Kontaktwinkel von Wasser
unbehandelt	60°
0,1% AS Beispiel 3 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	52°
0,1% AS Beispiel 4 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	47°
0,1% AS Sokalan® HP 70 + 1,0% Isodecanol + 8 EO	55°

Die Ergebnisse zeigen, dass die erfindungsgemäßen Polymeren geeignet sind den Kontaktwinkel von Wasser auf anorganischen Oberflächen zu verringern (hydrophilisieren).

Ablaufverhalten von Wasser und Anti-Rain-Verhalten:

Für alle Testprodukte wird nach dem Spülen mit Leitungswasser (16°dH) das Benetzungsverhalten des Wasserfilms und das zeitliche Ablauf- und Trocknungsverhalten beurteilt. Um das Anti-Rain-Verhalten zu beurteilen wird VE-
5 Wasser mit einer handelsüblichen Triggerflasche als Sprühnebel auf die Oberfläche gesprüht und das Vereinen der Wassertröpfchen beurteilt. Die erfindungsgemäßen Produkte zeigen jeweils vollständige Benetzung der Oberfläche, einen Ablauf ohne Aufreißen des Wasserfilms sowie Trocknung ohne Rückstände. Bei einer unbehandelten Kachel war ein unregelmäßiger Film zu beobachten, sowie Trocknungsrückstände.

Patentansprüche

1. Verwendung von wasserlöslichen Pfropfcopolymeren, hergestellt durch radikalisch initiierte Pfropfpolymerisation von
5 40 bis 90 Gew.-% Komponente (A), ausgewählt aus der Gruppe der Monosaccharide, Oligosaccharide, Polysaccharide und deren Derivate, mit 5 bis 40 Gew.-% Monomeren (B), ausgewählt aus der Gruppe der ethylenisch ungesättigten C3-C10 Monocarbonsäuren oder deren Alkali- oder Ammoniumsalze, und
10 10 bis 50 Gew.-% Monomeren (C), ausgewählt aus der Gruppe ethylenisch ungesättigter N-haltiger Monomeren, und/oder Sulfogruppen enthaltender ethylenisch ungesättigter Monomeren,
in Reinigungsmitteln, die neben dem Pfropfcopolymeren mindestens noch eine tensidische Komponente enthalten, zur Hydrophilierung und/oder Verbesserung
15 der Glanzerhaltes von harten Oberflächen, die mit diesen Reinigungsmitteln in Kontakt gebracht worden sind.
2. Verwendung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass in den wasserlöslichen Pfropfcopolymeren der Gewichtsanteil der Monomeren (C)
20 größer ist als der Anteil der Monomeren (B),
3. Verwendung nach mindestens einem der Ansprüche 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass die Pfropfcopolymerisate als Komponente der Gruppe (A) hydrolytisch abgebaute Polysaccharide, insbesondere Maltodextrine enthalten.
25
4. Verwendung nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass die Pfropfcopolymerisate als Monomeren der Gruppe (B) Acrylsäure und/oder Methacrylsäure enthalten.
- 30 5. Verwendung nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass die Pfropfcopolymerisate als Monomeren der Gruppe (C) 3-

Trimethylammoniumpropylmethacrylamidchlorid und/oder Dimethyldiallyl-
ammoniumchlorid enthalten.

- 5 6. Verwendung nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch
gekennzeichnet, dass die Pffropfcopolymeren frei von Di- oder Polycarbonsäuren
und insbesondere frei von Maleinsäure oder Maleinsäureanhydrid sind.
- 10 7. Verwendung nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch
gekennzeichnet, dass Pffropfcopolymere eingesetzt werden, bei denen die
Komponente (A) in Mengen von 50 bis 80 Gew.-%, die Monomeren (B) in
Mengen von 15 bis 35 Gew.-% und die Monomeren (C) in Mengen von 10 bis 20
Gew.-% bezogen auf die Gesamtmenge an (A), (B) und (C) enthalten sind.
- 15 8. Verwendung nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch
gekennzeichnet, dass Pffropfcopolymere eingesetzt werden, bei denen die
Monomeren (B) und (C) ein Gewichtsverhältnis von 1 : 1,5 bis 1 : 1,4, aufweisen.
- 20 9. Wasserlösliche Pffropfcopolymere, hergestellt durch radikalisch initiierte
Pffropfpolymerisation von 45 bis 90 Gew.-% Maltodextrin, 10 bis 40 Gew.-% 3-
Trimethylammoniumpropylmethacrylamidchlorid und/oder Dimethyldiallyl-
ammoniumchlorid und 5 bis 30 Gew.-% Acrylsäure.
- 25 10. Reinigungsmittel, enthaltend mindestens ein Tensid und ein Pffropfcopolymer
gemäß der Beschreibung im Anspruch 1 oder im Anspruch 9, sowie ggf. Wasser
und weitere Inhaltsstoffe.
- 30 11. Verfahren zur Herstellung von Pffropfcopolymeren gemäß der Beschreibung der
Ansprüche 1 oder 8, dadurch gekennzeichnet, dass man eine wässrige Lösung
des Bestandteils (A) vorlegt, auf Temperaturen von 60 bis 95 °C erwärmt und
dann eine Mischung der Monomeren (B) und/oder (C) zusammen mit einem

Radikalstarter gegebenenfalls in mehreren Schritten zugibt und zur Reaktion bringt.

- 5 12. Wässriges Mittel, enthaltend 5 bis 25 Gew.-% an Pfropfcopolymeren gemäß der Beschreibung im Anspruch 1.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No

PCT/EP2009/004262

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
 INV. C11D3/37 C08F251/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
 C11D C08F

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 1 881 017 A (NAT STARCH CHEM INVEST [US]) 23 January 2008 (2008-01-23) examples 1,4,8	1-12
A	DE 43 21 429 A1 (HENKEL KGAA [DE]) 5 January 1995 (1995-01-05) claims 1,2	1-12
A	US 5 760 154 A (KRAUSE FRANK [DE] ET AL) 2 June 1998 (1998-06-02) examples 6,7	1-12
A	WO 94/01476 A (STOCKHAUSEN CHEM FAB GMBH [DE]; KRAUSE FRANK [DE]; KLIMMEK HELMUT [DE]) 20 January 1994 (1994-01-20) page 23; claims 1-10; example Vb3	1-12
	-/--	

Further documents are listed in the continuation of Box C.

See patent family annex.

* Special categories of cited documents :

- *A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- *E* earlier document but published on or after the international filing date
- *L* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- *O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- *P* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

T later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

X document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

Y document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

Z document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

7 September 2009

Date of mailing of the international search report

22/09/2009

Name and mailing address of the ISA/

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
 NL - 2280 HV Rijswijk
 Tel. (+31-70) 340-2040,
 Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Richards, Michael

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No
PCT/EP2009/004262

C(Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 0 725 131 A (BASF AG [DE]) 7 August 1996 (1996-08-07) cited in the application claims 1-3 -----	1-12
A	EP 0 441 197 A (BASF AG [DE]) 14 August 1991 (1991-08-14) cited in the application claims 1-6; example 25 -----	1-12
A	DE 42 39 076 A1 (BASF AG [DE]) 26 May 1994 (1994-05-26) claims 1,9,10 -----	1-12
A	EP 0 526 800 A (BASF AG [DE]) 10 February 1993 (1993-02-10) examples 15,16 -----	1-12

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No

PCT/EP2009/004262

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date			
EP 1881017	A	23-01-2008	CA 2594195 A1 21-01-2008			
			US 2008020948 A1 24-01-2008			
DE 4321429	A1	05-01-1995	CA 2166277 A1 05-01-1995			
			CZ 9503443 A3 17-07-1996			
			WO 9500624 A1 05-01-1995			
			EP 0706558 A1 17-04-1996			
			HU 73203 A2 28-06-1996			
			PL 312473 A1 29-04-1996			
US 5760154	A	02-06-1998	AT 180798 T 15-06-1999			
			AU 698293 B2 29-10-1998			
			AU 1315595 A 10-07-1995			
			BR 9408394 A 19-08-1997			
			CA 2179777 A1 29-06-1995			
			CN 1142837 A 12-02-1997			
			CZ 9601758 A3 13-11-1996			
			DE 4343993 A1 29-06-1995			
			DK 737215 T3 06-12-1999			
			WO 9517444 A1 29-06-1995			
			EP 0737215 A1 16-10-1996			
			ES 2133718 T3 16-09-1999			
			FI 962595 A 20-06-1996			
			GR 3030960 T3 30-11-1999			
			HU 75506 A2 28-05-1997			
			JP 9507871 T 12-08-1997			
			NO 962656 A 21-08-1996			
			PL 315203 A1 14-10-1996			
			RO 115055 B1 29-10-1999			
			SK 80496 A3 09-04-1997			
			ZA 9410201 A 31-08-1995			
			WO 9401476	A	20-01-1994	AT 184887 T 15-10-1999
						AU 669191 B2 30-05-1996
AU 4501293 A 31-01-1994						
BG 62005 B1 30-12-1998						
BG 99295 A 29-09-1995						
BR 9306659 A 08-12-1998						
CA 2138769 A1 20-01-1994						
CN 1087649 A 08-06-1994						
CZ 9403323 A3 12-07-1995						
DE 4221381 C1 10-02-1994						
DK 648234 T3 03-04-2000						
EP 0648234 A1 19-04-1995						
ES 2137263 T3 16-12-1999						
FI 946207 A 30-12-1994						
GR 3032073 T3 31-03-2000						
HU 69042 A2 28-08-1995						
IL 106100 A 18-03-1997						
JP 2820320 B2 05-11-1998						
JP 7508549 T 21-09-1995						
LT 699 A 15-06-1994						
LV 10784 A 20-08-1995						
MA 22917 A1 31-12-1993						
MX 9303979 A1 29-04-1994						
PH 30935 A 23-12-1997						
PL 307024 A1 02-05-1995						
RO 111935 B1 31-03-1997						

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No

PCT/EP2009/004262

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 9401476	A		RU 2126020 C1	10-02-1999
			SI 9300359 A	31-03-1994
			SK 395 A3	11-07-1995
			US 5580941 A	03-12-1996
			ZA 9304655 A	11-01-1994
EP 0725131	A	07-08-1996	DE 19503116 A1	08-08-1996
EP 0441197	A	14-08-1991	AU 628712 B2	17-09-1992
			AU 7017291 A	08-08-1991
			CA 2034943 A1	04-08-1991
			DE 4003172 A1	08-08-1991
			ES 2081377 T3	01-03-1996
			JP 4356513 A	10-12-1992
			US 5227446 A	13-07-1993
DE 4239076	A1	26-05-1994	AT 163025 T	15-02-1998
			AU 672851 B2	17-10-1996
			AU 5465194 A	22-06-1994
			CA 2149746 A1	09-06-1994
			CN 1090302 A	03-08-1994
			WO 9412571 A2	09-06-1994
			EP 0669958 A1	06-09-1995
			ES 2111895 T3	16-03-1998
			JP 8503511 T	16-04-1996
			MX 9307194 A1	29-07-1994
			PH 29930 A	16-09-1996
			US 5656646 A	12-08-1997
EP 0526800	A	10-02-1993	CA 2074747 A1	04-02-1993
			DE 4125752 A1	04-02-1993
			ES 2095988 T3	01-03-1997
			JP 5194673 A	03-08-1993

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2009/004262

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
 INV. C11D3/37 C08F251/00

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPC

B. RESEARCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)
 C11D C08F

Recherchierte, aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)
 EPO-Internal

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	EP 1 881 017 A (NAT STARCH CHEM INVEST [US]) 23. Januar 2008 (2008-01-23) Beispiele 1,4,8	1-12
A	DE 43 21 429 A1 (HENKEL KGAA [DE]) 5. Januar 1995 (1995-01-05) Ansprüche 1,2	1-12
A	US 5 760 154 A (KRAUSE FRANK [DE] ET AL) 2. Juni 1998 (1998-06-02) Beispiele 6,7	1-12
A	WO 94/01476 A (STOCKHAUSEN CHEM FAB GMBH [DE]; KRAUSE FRANK [DE]; KLIMMEK HELMUT [DE]) 20. Januar 1994 (1994-01-20) Seite 23; Ansprüche 1-10; Beispiel Vb3	1-12
	-/--	

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen Siehe Anhang Patentfamilie

- * Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :
- *A* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist
- *E* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
- *L* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)
- *O* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht
- *P* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist
- *T* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist
- *X* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden
- *Y* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist
- *Z* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Recherchenberichts
7. September 2009	22/09/2009

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Fax: (+31-70) 340-3016	Bevollmächtigter Bediensteter Richards, Michael
--	--

C. (Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	EP 0 725 131 A (BASF AG [DE]) 7. August 1996 (1996-08-07) in der Anmeldung erwähnt Ansprüche 1-3 -----	1-12
A	EP 0 441 197 A (BASF AG [DE]) 14. August 1991 (1991-08-14) in der Anmeldung erwähnt Ansprüche 1-6; Beispiel 25 -----	1-12
A	DE 42 39 076 A1 (BASF AG [DE]) 26. Mai 1994 (1994-05-26) Ansprüche 1,9,10 -----	1-12
A	EP 0 526 800 A (BASF AG [DE]) 10. Februar 1993 (1993-02-10) Beispiele 15,16 -----	1-12

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2009/004262

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
EP 1881017	A	23-01-2008	CA	2594195 A1	21-01-2008
			US	2008020948 A1	24-01-2008
DE 4321429	A1	05-01-1995	CA	2166277 A1	05-01-1995
			CZ	9503443 A3	17-07-1996
			WO	9500624 A1	05-01-1995
			EP	0706558 A1	17-04-1996
			HU	73203 A2	28-06-1996
			PL	312473 A1	29-04-1996
US 5760154	A	02-06-1998	AT	180798 T	15-06-1999
			AU	698293 B2	29-10-1998
			AU	1315595 A	10-07-1995
			BR	9408394 A	19-08-1997
			CA	2179777 A1	29-06-1995
			CN	1142837 A	12-02-1997
			CZ	9601758 A3	13-11-1996
			DE	4343993 A1	29-06-1995
			DK	737215 T3	06-12-1999
			WO	9517444 A1	29-06-1995
			EP	0737215 A1	16-10-1996
			ES	2133718 T3	16-09-1999
			FI	962595 A	20-06-1996
			GR	3030960 T3	30-11-1999
			HU	75506 A2	28-05-1997
			JP	9507871 T	12-08-1997
			NO	962656 A	21-08-1996
			PL	315203 A1	14-10-1996
			RO	115055 B1	29-10-1999
			SK	80496 A3	09-04-1997
ZA	9410201 A	31-08-1995			
WO 9401476	A	20-01-1994	AT	184887 T	15-10-1999
			AU	669191 B2	30-05-1996
			AU	4501293 A	31-01-1994
			BG	62005 B1	30-12-1998
			BG	99295 A	29-09-1995
			BR	9306659 A	08-12-1998
			CA	2138769 A1	20-01-1994
			CN	1087649 A	08-06-1994
			CZ	9403323 A3	12-07-1995
			DE	4221381 C1	10-02-1994
			DK	648234 T3	03-04-2000
			EP	0648234 A1	19-04-1995
			ES	2137263 T3	16-12-1999
			FI	946207 A	30-12-1994
			GR	3032073 T3	31-03-2000
			HU	69042 A2	28-08-1995
			IL	106100 A	18-03-1997
			JP	2820320 B2	05-11-1998
			JP	7508549 T	21-09-1995
			LT	699 A	15-06-1994
			LV	10784 A	20-08-1995
			MA	22917 A1	31-12-1993
			MX	9303979 A1	29-04-1994
PH	30935 A	23-12-1997			
PL	307024 A1	02-05-1995			
RO	111935 B1	31-03-1997			

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2009/004262

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 9401476	A		RU 2126020 C1	10-02-1999
			SI 9300359 A	31-03-1994
			SK 395 A3	11-07-1995
			US 5580941 A	03-12-1996
			ZA 9304655 A	11-01-1994
EP 0725131	A	07-08-1996	DE 19503116 A1	08-08-1996
EP 0441197	A	14-08-1991	AU 628712 B2	17-09-1992
			AU 7017291 A	08-08-1991
			CA 2034943 A1	04-08-1991
			DE 4003172 A1	08-08-1991
			ES 2081377 T3	01-03-1996
			JP 4356513 A	10-12-1992
			US 5227446 A	13-07-1993
DE 4239076	A1	26-05-1994	AT 163025 T	15-02-1998
			AU 672851 B2	17-10-1996
			AU 5465194 A	22-06-1994
			CA 2149746 A1	09-06-1994
			CN 1090302 A	03-08-1994
			WO 9412571 A2	09-06-1994
			EP 0669958 A1	06-09-1995
			ES 2111895 T3	16-03-1998
			JP 8503511 T	16-04-1996
			MX 9307194 A1	29-07-1994
			PH 29930 A	16-09-1996
			US 5656646 A	12-08-1997
EP 0526800	A	10-02-1993	CA 2074747 A1	04-02-1993
			DE 4125752 A1	04-02-1993
			ES 2095988 T3	01-03-1997
			JP 5194673 A	03-08-1993