



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



(11) **EP 1 254 948 A1**

(12) **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(43) Veröffentlichungstag:
06.11.2002 Patentblatt 2002/45

(51) Int Cl.7: **C11D 1/72**

(21) Anmeldenummer: **02009407.4**

(22) Anmeldetag: **25.04.2002**

(84) Benannte Vertragsstaaten:
**AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU
MC NL PT SE TR**
Benannte Erstreckungsstaaten:
AL LT LV MK RO SI

(30) Priorität: **04.05.2001 DE 10121724**

(71) Anmelder: **Cognis Deutschland GmbH & Co. KG
40589 Düsseldorf (DE)**

(72) Erfinder:

- **Kischkel, Ditmar
40789 Monheim (DE)**
- **Weuthen, Manfred, Dr.
40764 Langenfeld (DE)**
- **Elsner, Michael
42579 Heiligenhaus (DE)**

(54) **Geminitenside**

(57) Die Erfindung betrifft Geminitenside, gegebenenfalls in Verbindung mit in Spül- und Reinigungsmittel üblichen Inhaltsstoffen, gegebenenfalls mit weiteren nichtionischen Tensiden und anionischen Tensiden, sowie die Verwendung derartiger Geminitenside zur Ver-

besserung des Netzverhaltens und der Kunststoffverträglichkeit, zur vereinfachten Herstellung von festen Reinigern und als schaumdämpfendes Tensid in Klar-spülformulierungen.

EP 1 254 948 A1

Beschreibung

Gebiet der Erfindung

5 **[0001]** Die Erfindung betrifft Geminitside, gegebenenfalls in Verbindung mit in Spül- und Reinigungsmittel üblichen Inhaltsstoffen, gegebenenfalls mit weiteren nichtionischen Tensiden und anionischen Tensiden sowie die Verwendung derartiger Geminitside zur Verbesserung des Netzverhaltens und der Kunststoffverträglichkeit, zur vereinfachten Herstellung von festen Reinigern und als schaumdämpfendes Tensid in Klarspülformulierungen.

10 Stand der Technik

[0002] Mittel für das Spülen und Reinigen harter, nichttextiler Oberflächen, die im Haushalt und Gewerbesektor vorkommen, sollen meist bei Anwendung ein geringfügiges Schaumvolumen entwickeln, das sich innerhalb von wenigen Minuten signifikant weiter verringert. Mittel dieser Art sind seit langem bekannt und im Markt etabliert. Es handelt sich 15 dabei im wesentlichen um wäßrige Tensidlösungen unterschiedlicher Art mit oder ohne Zusatz von Buildern, Lösungsvermittlern (Hydrotropen) oder Lösungsmitteln. Zum Nachweis der Wirksamkeit bei Beginn der Reinigungsarbeit wird vom Verbraucher zwar ein gewisses Schäumen der Anwendungslösung gewünscht, der Schaum soll jedoch rasch zusammenfallen, damit einmal gereinigte Flächen nicht nachgewischt werden müssen. Zu diesem Zweck werden Mittel der genannten Art üblicherweise mit schwach schäumenden nichtionischen Tensiden versetzt.

20 Besonders an maschinell gespültes Geschirr werden heute höhere Anforderungen gestellt als an manuell gespültes Geschirr. So wird auch ein von Speiseresten völlig gereinigtes Geschirr dann als nicht einwandfrei bewertet, wenn es nach dem maschinellen Geschirrspülen noch weißliche, auf Wasserhärte oder anderen mineralischen Salzen beruhende Flecken aufweist, die mangels Netzmittel aus eingetrockneten Wassertropfen stammen.

Um glanzklares und fleckenloses Geschirr zu erhalten, setzt man daher Klarspüler ein. Der Zusatz von flüssigem oder festem Klarspüler, der separat zugegeben werden kann, oder bereits in gebrauchsfertiger Darreichungsform mit dem 25 Reinigungsmittel und/oder Regeneriersalz zusammen ("2 in 1", "3 in 1", z.B. in Form von Tabs und Pulvern) vorliegt, sorgt dafür, dass das Wasser möglichst vollständig vom Spülgut abläuft, sodass die unterschiedlichen Oberflächen am Ende des Spülprogramms rückstandsfrei und glänzend sind.

[0003] Marktübliche Spül- und Reinigungsmittel stellen Gemische z.B. aus nichtionischen Tensiden, Lösungsvermittlern, organischen Säuren und Lösungsmitteln, Wasser sowie ggf. Konservierungsmittel und Duftstoffe dar. Die Aufgabe der Tenside in diesen Mitteln besteht darin, die Grenzflächenspannung des Wassers so zu beeinflussen, 30 dass es in einem möglichst dünnen, zusammenhängenden Film vom Spülgut ablaufen kann, so dass beim anschließenden Trocknungsvorgang keine Wassertropfen, Streifen oder Filme zurückbleiben (sogenannte Netzwirkung bzw. Netzverhalten).

35 Deswegen müssen diese Tenside auch den durch Speisereste auftretenden Schaum in der Geschirrspülmaschine dämpfen. Da Klarspüler meist Säuren für eine Verbesserung des Klartrockeneffekts enthalten, müssen die eingesetzten Tenside zusätzlich relativ hydrolyseunempfindlich gegenüber Säuren sein.

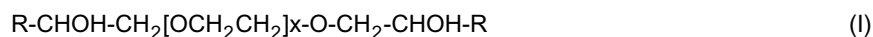
Kombinierte Produkte aus Geschirr-Reiniger mit eingebautem Klarspüler werden sowohl im Haushalt als auch im gewerblichen Bereichen immer mehr eingesetzt. In Haushaltsgeschirrspülern wurde der Klarspüler vorher zudosiert und 40 nach dem Vorspül- und Reinigungsgang bei knapp 40°C - 65°C in die Spülkammer freigesetzt. Aus den kombinierten Geschirrspülmitteln (z.B. "2 in 1"- Tabs oder Pulver) löst sich der Klarspüler zeitversetzt zum Reinigungsmittel und wird so in die Spülkammer dosiert.

[0004] Die gewerblichen Geschirrspülmaschinen arbeiten mit nur einer Reinigungsflotte, die lediglich durch Zugabe der Spüllösung aus dem vorhergehenden Spülvorgang erneuert wird. Es findet also während des gesamten Spülprogrammes kein vollständiger Wasseraustausch statt. Daher müssen die Spül- und Reinigungsmittel auch schaumdämpfend wirken, temperaturstabil sein bei einem starken Temperaturgefälle von 85-35°C und außerdem ausreichend stabil 45 gegen Alkali und Aktivchlor sein.

[0005] Aufgabe der vorliegenden Erfindung war Spül- und Reinigungsmittel bereitzustellen, die gleichzeitig ein gutes Schaum- und Reinigungsverhalten, insbesondere jedoch ein sehr gutes Ablaufverhalten, d.h. eine Verbesserung des Netzverhaltens an Kunststoffoberflächen sowie eine hohe Materialverträglichkeit, insbesondere mit Kunststoffen, zeigen. Außerdem sollten sich vereinfacht feste Reiniger-Formulierungen herstellen lassen. 50 Die Aufgabe wurde gelöst, indem ausgewählte Tenside vom Typ Geminitside eingesetzt werden.

Beschreibung der Erfindung

55 **[0006]** Gegenstand der Erfindung sind Geminitside der Formel (I),



in der für Reinen linearen oder verzweigten Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 4 bis 22, vorzugsweise 8 bis 18, insbesondere 8 bis 12 Kohlenstoffatomen und x für 5 bis 90, vorzugsweise 10 bis 45 und insbesondere 12 bis 35 steht.

Geminitenside

[0007] Allgemein werden Geminitenside durch Umsetzung von 1,2-Epoxyalkanen ($\text{CH}_2\text{CHO-R}$), wobei R für einen linearen oder verzweigten, gesättigten oder ungesättigten Alkyl- und/oder Alkenylrest steht, mit Polyolen hergestellt.

[0008] Hierbei ist Polyol als die Sammelbezeichnung für mehrwertige Alkohole bzw. Polyalkylenglycole, d. h. als eine organische Verbindung, die mindestens zwei Hydroxy-Gruppen im Mol enthält, zu betrachten. Unter den Polyalkylenglycolen sind auch Umsetzungsprodukte von mehrwertigen Alkoholen mit Alkoxylierungsreagenzien wie Ethylenoxid und Propylenoxid zu verstehen.

[0009] Im Sinne der Erfindung wird Polyethylenglycol $\text{HO-[OCH}_2\text{CH}_2]_x\text{-OH}$ als Polyol eingesetzt. Besonders bevorzugt sind Geminitenside der Formel (I), wobei x für 10 bis 45, vorzugsweise für 12 bis 35 steht. Ganz besonders bevorzugt sind Geminitenside der Formel (I), wobei R für einen linearen oder verzweigten Alkylrest mit 8 bis 12 Kohlenstoffatomen steht.

[0010] Weiterhin bevorzugt sind Geminitenside der Formel (I), wobei R für einen linearen Alkylrest mit 8 bis 12 Kohlenstoffatomen, insbesondere mit 10 Kohlenstoffatomen, steht.

[0011] In einer weiteren Ausführungsform sind Geminitenside der Formel (I) bevorzugt, die dadurch gekennzeichnet sind, dass sie mindestens 80 Gew.%, vorzugsweise 85 bis 100 Gew.%, insbesondere 95 bis 100 Gew.% Geminitenside enthalten, bei denen alle freien Hydroxygruppen des Polyethylenglycols mit 1,2-Epoxyalkan-Einheiten verschlossen sind.

[0012] Weiterhin werden in einer weiteren Ausführungsform Spül- und Reinigungsmittel beansprucht, die die erfindungsgemäßen Geminitenside sowie weitere, in Spül- und Reinigungsmittel übliche Inhaltsstoffe enthalten.

Diese üblichen Inhaltsstoffe können, wie nachfolgend beschrieben, Alkyl- und/oder Alkenyloligoglycoside, weitere nichtionische Tenside, anionische Tenside, Builder, Enzyme und weitere Hilfs- und Zusatzstoffe sein.

Ganz besonders bevorzugt sind hierbei Spül- und Reinigungsmittel, die Geminitenside der Formel (I) enthalten, in der x für 5 bis 90, vorzugsweise 10 bis 45, insbesondere 12 bis 35 und R für einen linearen oder verzweigten Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 4 bis 22 Kohlenstoffatomen steht.

Alkyl- und/oder Alkenyloligoglykoside

[0013] In einer weiteren Ausführungsform enthalten die erfindungsgemäßen Spül- und Reinigungsmittel Alkyl- und/oder Alkenyloligoglykoside der Formel (II).



wobei R^1 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, enthalten sind.

[0014] Sie können nach den einschlägigen Verfahren der präparativen organischen Chemie erhalten werden.

Die Alkyl- und/oder Alkenyloligoglykoside können sich von Aldosen bzw. Ketosen mit 5 oder 6 Kohlenstoffatomen, vorzugsweise der Glucose ableiten. Die bevorzugten Alkyl- und/oder Alkenyloligoglykoside sind somit Alkyl- und/oder Alkenyloligoglucoside.

Der **Alkylrest** R^1 kann sich von primären **gesättigten Alkoholen** ableiten. Typische Beispiele sind Butanol-1, Capron-, Önanth-, Capryl-, Pelargon-, Caprinalkohol, Undecanol-1, Laurylalkohol, Tridecanol-1, Myristylalkohol, Pentadecanol-1, **Cetylalkohol**, Palmitylalkohol, Heptadecanol-1, Stearylalkohol, Isostearylalkohol, Nonadecanol-1, Arachidylalkohol, Heneicosanol-1, und Behenylalkohol sowie deren technische Mischungen, wie sie beispielsweise bei der Hydrierung von technischen Fettsäuremethylestern oder im Verlauf der Hydrierung von Aldehyden aus der Roelen'schen Oxosynthese erhalten werden.

Der **Alkenylrest** R^1 kann sich von primären **ungesättigten Alkoholen** ableiten. Typische Beispiele **ungesättigter Alkohole** sind Undecen-1-ol, Oleylalkohol, Elaidylalkohol, Ricinolalkohol, Linoleylalkohol, Linolenylalkohol, Gadoleylalkohol, Arachidonalkohol, Erucaalkohol, Brassidylalkohol, Palmoleylalkohol, Petroselinylalkohol, Arachylalkohol, sowie deren technische Gemische, die wie oben beschrieben erhalten werden können.

[0015] **Bevorzugt** werden Alkyl- bzw. Alkenylrest R^1 , die sich von primären Alkoholen mit 6 bis 16 Kohlenstoffatomen

ableiten.

Insbesondere geeignet sind Alkyloligoglucoside der Kettenlänge C₈-C₁₀, die als Vorlauf bei der destillativen Auftrennung von technischem C₈-C₁₈-Kokosfettalkohol anfallen und mit einem Anteil von weniger als 6 Gew.-% C₁₂-Alkohol verunreinigt sein können sowie Alkyloligoglucoside auf Basis technischer C_{9/11}-Oxoalkohole.

Der Alkyl- bzw. Alkenylrest R¹ kann sich ferner auch von primären Alkoholen mit 12 bis 14 Kohlenstoffatomen ableiten.

[0016] Die Indexzahl p in der allgemeinen Formel (II) gibt den Oligomerisierungsgrad (DP), d.h. die Verteilung von Mono- und Oligoglykosiden an und steht für eine Zahl zwischen 1 und 10. Während p in einer gegebenen Verbindung stets ganzzahlig sein muss und hier insbesondere die Werte p = 1 bis 3 annehmen kann, ist der Wert p für ein bestimmtes Alkyloligoglykosid eine analytisch ermittelte rechnerische Größe, die meistens eine gebrochene Zahl darstellt.

Vorzugsweise werden Alkyl- und/oder Alkenyloligoglykoside mit einem mittleren Oligomerisierungsgrad p von 1,1 bis 2,0 eingesetzt. Aus anwendungstechnischer Sicht sind solche Alkyl- und/oder Alkenyloligoglykoside **bevorzugt**, deren Oligomerisierungsgrad kleiner als 2,0 ist und insbesondere zwischen 1,2 und 1,7 liegt.

[0017] Bevorzugt werden Alkyl- und/oder Alkenyloligoglycoside der Formel (II) eingesetzt, wobei p für Zahlen von 1 bis 3 und R¹ für einen Alkylrest mit 6 bis 16 Kohlenstoffatomen steht.

[0018] In einer **bevorzugten Ausführungsform** enthalten die erfindungsgemäßen Spül- und Reinigungsmittel 0,01 bis 25 Gew.%, vorzugsweise 0,025 bis 20 Gew.% und insbesondere 0,1 bis 15 Gew.% Geminitside der Formel (I) berechnet als Aktivsubstanz, bezogen auf die Mittel.

Aktivsubstanz definiert sich hier als die Masse an Tensid (gerechnet als Reinstoff zu 100%), die in dem Mittel enthalten sind.

[0019] In einer **weiteren Ausführungsform** enthalten die erfindungsgemäßen Spül- und Reinigungsmittel 0,01 bis 30 Gew.%, vorzugsweise 0,1 bis 20 Gew.% und insbesondere 0,2 bis 15 Gew.% Alkylund/oder Alkenyloligoglykoside der Formel (II) berechnet als Aktivsubstanz, bezogen auf die Mittel.

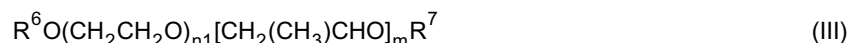
Nichtionische Tenside

[0020] Die erfindungsgemäßen Spül- und Reinigungsmittel können weitere nichtionische Tenside enthalten. Typische Beispiele für **nichtionische Tenside** sind Alkoxyate von Alkanolen, endgruppenverschlossene Alkoxyate von Alkanolen ohne freie OH-Gruppen, alkoxylierte Fettsäureniedrigalkylester, Aminoxide, Alkylphenolpolyglycolether, Fettsäurepolyglycolester, Fettsäureamidpolyglycolether, Fettaminpolyglycolether, alkoxylierte Triglyceride, Mischether bzw. Mischformale, Fettsäure-N-alkylglucamide, Proteinhydrolysate (insbesondere pflanzliche Produkte auf Weizenbasis), Polyolfettsäureester, Zuckerester, Sorbitanester, und Polysorbate. Sofern die nichtionischen Tenside Polyglycoletherketten enthalten, können diese eine konventionelle, vorzugsweise jedoch eine eingeeengte Homologenverteilung aufweisen.

Bevorzugt sind die weiteren nichtionischen Tenside ausgewählt aus der Gruppe, die gebildet wird von **Alkoxyaten von Alkanolen**, insbesondere Fettalkoholpolyethylenglykol/polypropylenglykolether (FAEO/PO) der Formel (III) bzw. Fettalkoholpolypropylenglykol/polyethylenglykolether (FAPO/EO) der Formel (IV), **endgruppenverschlossene Alkoxyate von Alkanolen**, insbesondere endgruppenverschlossene Fettalkoholpolyethylenglykol/polypropylenglykolether bzw. endgruppenverschlossene Fettalkoholpolypropylenglykol/polyethylenglykolether, und **Fettsäureniedrigalkylester** und **Aminoxiden**.

Fettalkoholpolyethylenglykol/polypropylenglykolether

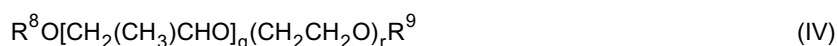
[0021] In einer bevorzugten Ausführungsform werden Fettalkoholpoly**ethylenglykol**/poly**propylenglykolether** der Formel (III), die gegebenenfalls endgruppenverschlossen sind,



eingesetzt, in der R⁶ für einen Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 8 bis 22 C-Atomen, R⁷ für H oder einen Alkylrest mit 1 bis 8 C-Atomen, n₁ für eine Zahl von 1 bis 40, **vorzugsweise** 1 bis 30, **insbesondere** 1 bis 15, und m für 0 oder eine Zahl von 1 bis 10 steht.

Fettalkoholpolypropylenglykol/polyethylenglykolether

[0022] Ebenso geeignet sind Fettalkoholpoly**propylenglykol**/poly**ethylenglykolether** der Formel (IV), die gegebenenfalls endgruppenverschlossen sind,



in der R^8 für einen Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 8 bis 22 C-Atomen, R^9 für H oder einen Alkylrest mit 1 bis 8 C-Atomen, q für eine Zahl von 1 bis 5 und r für eine Zahl von 0 bis 15 steht.

[0023] Einer bevorzugten Ausführungsform entsprechend enthalten die erfindungsgemäßen Spül- und Reinigungsmittel Fettalkoholpolyethylenglykol/polypropylenglykolether der Formel (III), in der R^6 für einen aliphatischen, gesättigten, geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 8 bis 16 C-Atomen, n_1 für eine Zahl von 1 bis 10, und m für 0 und R^7 für Wasserstoff steht. Es handelt sich hierbei um Anlagerungsprodukte von 1 bis 10 Mol Ethylenoxid an monofunktionelle Alkohole. Als Alkohole sind die oben beschriebenen Alkohole wie Fettalkohole, Oxoalkohole und Guerbetalkohole geeignet.

Auch geeignet sind von solchen Alkoholethoxylaten solche, die eine eingeeengte Homologenverteilung aufweisen.

Weitere geeignete Vertreter von nichtendgruppenverschlossenen Vertretern sind solche der Formel (III), in der R^6 für einen aliphatischen, gesättigten, geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 8 bis 16 C-Atomen, n_1 für eine Zahl von 2 bis 7, m für eine Zahl von 3 bis 7 und R^7 für Wasserstoff steht. Es handelt sich hierbei um Anlagerungsprodukte von zunächst mit 2 bis 7 Mol Ethylenoxid und dann mit 3 bis 7 Mol Propylenoxid alkoxylierten monofunktionellen Alkohole der schon beschriebenen Art.

[0024] Die endgruppenverschlossenen Verbindungen der Formel (III) sind mit einer Alkylgruppe mit 1 bis 8 C-Atomen verschlossen (R^7). Häufig werden derartige Verbindungen in der Literatur auch als Mischether bezeichnet. Geeignete Vertreter sind Methylgruppenverschlossene Verbindungen der Formel (III), in denen R^6 für einen aliphatischen, gesättigten, geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 8 bis 16 C-Atomen, n_1 für eine Zahl von 2 bis 7, m für eine Zahl von 3 bis 7 und R^7 für eine Methylgruppe steht. Derartige Verbindungen können leicht durch Umsetzung der entsprechenden nicht endgruppenverschlossenen Fettalkoholpolyethylenglykol/polypropylenglykolether mit Methylchlorid in Gegenwart einer Base hergestellt werden.

[0025] Geeignete Vertreter von Alkylgruppenverschlossenen Verbindungen sind solche der Formel (III), in denen R^6 für einen aliphatischen, gesättigten, geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 8 bis 16 C-Atomen, n_1 für eine Zahl von 5 bis 15, m für 0 und R^7 für eine Alkylgruppe mit 4 bis 8 C-Atomen steht. Bevorzugt wird der Endgruppenverschluß mit einer geradkettigen oder verzweigten **Butylgruppe** durchgeführt, indem der entsprechende Fettalkoholpolyethylenglykolether mit n-Butylchlorid oder mit tert. Butylchlorid in Gegenwart von Basen umgesetzt wird.

[0026] Anstelle der Verbindungen der Formel (III) oder in Mischung mit ihnen können gegebenenfalls endgruppenverschlossene Fettalkoholpolypropylenglykol/polyethylenglykolether der Formel (IV) enthalten sein. Derartige Verbindungen werden beispielsweise in der deutschen Offenlegungsschrift DE-A1- 43 23 252 beschrieben. Besonders bevorzugte Vertreter der Verbindungen der Formel (IV) sind solche, in denen R^8 für einen aliphatischen, gesättigten, geradkettigen oder verzweigten Alkylrest mit 8 bis 16 C-Atomen, q für eine Zahl von 1 bis 5, r für eine Zahl von 1 bis 6 und R^9 für Wasserstoff steht. Es handelt sich hierbei vorzugsweise um Anlagerungsprodukte von 1 bis 5 Mol Propylenoxid und von 1 bis 6 Mol Ethylenoxid an monofunktionelle Alkohole, die bereits im Zusammenhang mit den Geminitsiden als geeignet beschrieben worden sind.

Alkoxylierte Fettsäureniedrigalkylester

[0027] Als **alkoxylierte Fettsäureniedrigalkylester** kommen Tenside der Formel (V) in Betracht,



in der $R^{10}CO$ für einen linearen oder verzweigten, gesättigten und/oder ungesättigten Acylrest mit 6 bis 22 Kohlenstoffatomen, R^{11} für Wasserstoff oder Methyl, R^{12} für lineare oder verzweigte Alkylreste mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und w für Zahlen von 1 bis 20 steht. Typische Beispiele sind die formalen Einschubprodukte von durchschnittlich 1 bis 20 und vorzugsweise 5 bis 10 Mol Ethylen- und/oder Propylenoxid in die Methyl-, Ethyl-, Propyl-, Isopropyl-, Butyl- und tert.-Butylester von Capronsäure, Caprylsäure, 2-Ethylhexansäure, Caprinsäure, Laurinsäure, Isotridecansäure, Myristinsäure, Palmitinsäure, Palmoleinsäure, Stearinsäure, Isostearinsäure, Ölsäure, Elaidinsäure, Petroselinäure, Linolsäure, Linolensäure, Elaeostearinsäure, Arachinsäure, Gadoleinsäure, Behensäure und Erucasäure sowie deren technische Mischungen. Üblicherweise erfolgt die Herstellung der Produkte durch Insertion der Alkylenoxide in die Carbonyl-esterbindung in Gegenwart spezieller Katalysatoren, wie z.B. calcinierter Hydrotalcit. Besonders bevorzugt sind Umsetzungsprodukte von durchschnittlich 5 bis 10 Mol Ethylenoxid in die Esterbindung von technischen Kokosfettsäuremethylestern.

Aminoxide

[0028] Als **Aminoxide** können Verbindungen der Formel (VI) und/oder eingesetzt werden.



Bei der Herstellung der Aminoxide der Formel (VI) geht man von tertiären Fettaminen aus, die mindestens einen langen Alkylrest aufweisen, und oxidiert sie in Gegenwart von Wasserstoffperoxid. Bei den im Sinne der Erfindung in Betracht kommenden Aminoxiden der Formel (VI), steht R^{13} für einen linearen oder verzweigten Alkylrest mit 6 bis 22, vorzugsweise 12 bis 18 Kohlenstoffatomen, sowie R^{14} und R^{15} unabhängig voneinander für R^{13} oder einen gegebenenfalls hydroxysubstituierten Alkylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen. Vorzugsweise werden Aminoxide der Formel (VI) eingesetzt, in der R^{13} und R^{14} für $\text{C}_{12/14}$ - bzw. $\text{C}_{12/18}$ -Kokosalkylreste stehen und R^{15} einen Methyl- oder einen Hydroxyethylrest bedeutet. Ebenfalls bevorzugt sind Aminoxide der Formel (VI), in denen R^{13} für einen $\text{C}_{12/14}$ - bzw. $\text{C}_{12/18}$ -Kokosalkylrest steht und R^{14} und R^{15} die Bedeutung eines Methyl- oder Hydroxyethylrestes haben.

Weitere geeignete Aminoxide sind **Alkylamido**-aminoxide der Formel (VII), wobei der Alkylamido-Rest R^{23}CONH durch die Reaktion von linearen oder verzweigten Carbonsäuren, vorzugsweise mit 6 bis 22, bevorzugt mit 12 bis 18 Kohlenstoffatomen, insbesondere aus $\text{C}_{12/14}$ - bzw. $\text{C}_{12/18}$ - Fettsäuren mit Aminen entsteht. Dabei stellt R^{24} eine lineare oder verzweigte Alkylengruppe dar mit 2 bis 6, vorzugsweise 2 bis 4 Kohlenstoffatomen und R^{14} und R^{15} haben die in Formel (VI) angegebene Bedeutung.

[0029] Die **weiteren nichtionischen Tenside** können in den erfindungsgemäßen Spül- und Reinigungsmitteln in Mengen von 0,1 bis 15 Gew.%, vorzugsweise 0,5 bis 10 Gew.%, insbesondere 1 bis 8 Gew.% enthalten sein, berechnet als Aktivsubstanz, bezogen auf die Mittel.

[0030] Gemäß der vorliegenden Erfindung können die erfindungsgemäßen Spül- und Reinigungsmittel **anionische Tenside** enthalten.

Anionische Tenside

[0031] Typische Beispiele für **anionische Tenside** sind Seifen, **Alkylbenzolsulfonate**, sekundäre Alkansulfonate, Olefinsulfonate, Alkylethersulfonate, Glycerinethersulfonate, α -Methylestersulfonate, Sulfofettsäuren, **Alkyl- und/oder Alkenylsulfate**, **Alkylethersulfate**, Glycerinethersulfate, Hydroxymischethersulfate, **Monoglycerid(ether)sulfate**, Fettsäureamid(ether)sulfate, Mono- und Dialkylsulfosuccinate, Mono- und Dialkylsulfosuccinamate, Sulfotriglyceride, Amidseifen, Ethercarbonsäuren und deren Salze, Fettsäureisethionate, Fettsäuresarcosinate, Fettsäuretauride, N-Acylaminosäuren wie beispielsweise Acyllactylate, Acyltartrate, Acylglutamate und Acylaspartate, Alkyloligoglucosidsulfate, Proteinfettsäurekondensate (insbesondere pflanzliche Produkte auf Weizenbasis) und Alkyl(ether)phosphate. Sofern die anionischen Tenside Polyglycoletherketten enthalten, können diese eine konventionelle, vorzugsweise jedoch eine eingeeengte Homologenverteilung aufweisen.

[0032] **Vorzugsweise** sind die **anionischen Tenside** ausgewählt aus der Gruppe, die gebildet wird von Alkylund/oder Alkenylsulfate, Alkylethersulfate, Alkylbenzolsulfonate, Monoglycerid(ether)sulfate und Alkansulfonate, insbesondere Fettalkoholsulfate, Fettalkoholethersulfate, sekundäre Alkansulfonate und lineare Alkylbenzolsulfonate.

Alkyl- und/oder Alkenylsulfate

[0033] Unter Alkyl- und/oder Alkenylsulfaten, die auch häufig als Fettalkoholsulfate bezeichnet werden, sind die Sulfatierungsprodukte primärer Alkohole zu verstehen, die der Formel (VIII) folgen,



in der R^{16} für einen linearen oder verzweigten, aliphatischen Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 6 bis 22, vorzugsweise 12 bis 18 Kohlenstoffatomen und X für ein Alkali- und/oder Erdalkalimetall, Ammonium, Alkylammonium, Alkanolammonium oder Glucammonium steht.

Typische Beispiele für Alkylsulfate, die im Sinne der Erfindung Anwendung finden können, sind die Sulfatierungsprodukte von Capronalkohol, Caprylalkohol, Caprinalkohol, 2-Ethylhexylalkohol, Laurylalkohol, Myristylalkohol, Cetylalkohol, Palmoleylalkohol, Stearylalkohol, Isostearylalkohol, Oleylalkohol, Elaidylalkohol, Petroselinylalkohol, Arachylalkohol, Gadoleylalkohol, Behenylalkohol und Erucylalkohol sowie deren technischen Gemischen, die durch Hochdruckhydrierung technischer Methylesterfraktionen oder Aldehyden aus der Roelenschen Oxosynthese erhalten werden. Die Sulfatierungsprodukte können vorzugsweise in Form ihrer Alkalisalze und insbesondere ihrer Natriumsalze eingesetzt werden. Besonders bevorzugt sind Alkylsulfate auf Basis von $C_{16/18}$ -Talgfettalkoholen bzw. pflanzliche Fettalkohole vergleichbarer C-Kettenverteilung in Form ihrer Natriumsalze.

Alkylethersulfate

[0034] Alkylethersulfate ("Ethersulfate") stellen bekannte anionische Tenside dar, die großtechnisch durch SO_3^- - oder Chlorsulfonsäure (CSA)-Sulfatierung von Fettalkohol- oder Oxoalkoholpolyglycolethern und nachfolgende Neutralisation hergestellt werden. Im Sinne der Erfindung kommen Ethersulfate in Betracht, die der Formel (IX) folgen,



in der R^{17} für einen linearen oder verzweigten Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 6 bis 22 Kohlenstoffatomen, a für Zahlen von 1 bis 10 und X für ein Alkali- und/oder Erdalkalimetall, Ammonium, Alkylammonium, Alkanolammonium oder Glucammonium steht. Typische Beispiele sind die Sulfate von Anlagerungsprodukten von durchschnittlich 1 bis 10 und insbesondere 2 bis 5 Mol Ethylenoxid an Capronalkohol, Caprylalkohol, 2-Ethylhexylalkohol, Caprinalkohol, Laurylalkohol, Isotridecylalkohol, Myristylalkohol, Cetylalkohol, Palmoleylalkohol, Stearylalkohol, Isostearylalkohol, Oleylalkohol, Elaidylalkohol, Petroselinylalkohol, Arachylalkohol, Gadoleylalkohol, Behenylalkohol, Erucylalkohol und Brassidylalkohol sowie deren technische Mischungen in Form ihrer Natrium- und/oder Magnesiumsalze. Die Ethersulfate können dabei sowohl eine konventionelle als auch eine eingeeengte Homologenverteilung aufweisen. Besonders bevorzugt ist der Einsatz von Ethersulfaten auf Basis von Addukten von durchschnittlich 2 bis 3 Mol Ethylenoxid an technische $C_{12/14}$ - bzw. $C_{12/18}$ -Kokosfettalkoholfraktionen in Form ihrer Natrium- und/oder Magnesiumsalze.

Alkylbenzolsulfonate

[0035] Alkylbenzolsulfonate folgen vorzugsweise der Formel (X),



in der R^{16} für einen verzweigten, vorzugsweise jedoch linearen Alkylrest mit 10 bis 18 Kohlenstoffatomen, Ph für einen Phenylrest und X für ein Alkali- und/oder Erdalkalimetall, Ammonium, Alkylammonium, Alkanolammonium oder Glucammonium steht. Vorzugsweise werden Dodecylbenzolsulfonate, Tetradecylbenzolsulfonate, Hexadecylbenzolsulfonate sowie deren technische Gemische in Form der Natriumsalze eingesetzt.

Monoalcyderid(ether)sulfate

[0036] Monoglyceridsulfate und Monoglyceridethersulfate stellen bekannte anionische Tenside dar, die nach den einschlägigen Methoden der präparativen organischen Chemie erhalten werden können. Üblicherweise geht man zu ihrer Herstellung von Triglyceriden aus, die gegebenenfalls nach Ethoxylierung zu den Monoglyceriden umgeestert und nachfolgend sulfatiert und neutralisiert werden. Gleichfalls ist es möglich, die Partialglyceride mit geeigneten Sulfatierungsmitteln, vorzugsweise gasförmiges Schwefeltrioxid oder Chlorsulfonsäure umzusetzen [vgl. **EP 0561825 B1**, **EP 0561999 B1** (Henkel)]. Die neutralisierten Stoffe können - falls gewünscht - einer Ultrafiltration unterworfen werden, um den Elektrolytgehalt auf ein gewünschtes Maß zu vermindern [**DE 4204700 A1** (Henkel)]. Übersichten zur Chemie der Monoglyceridsulfate sind beispielsweise von A. K. Biswas et al. in **J.Am.Oil.Chem.Soc.** **37**, **171 (1960)** und F. U.

Ahmed J.Am.Oil.Chem.Soc. 67, 8 (1990) erschienen. Die im Sinne der Erfindung einzusetzenden **Monoglycerid(ether)sulfate** folgen der Formel (XI),



$$|$$

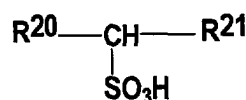

(XI)

$$|$$


in der R^{19}CO für einen linearen oder verzweigten Acylrest mit 6 bis 22 Kohlenstoffatomen, c, d und e in Summe für 0 oder für Zahlen von 1 bis 30, vorzugsweise 2 bis 10, und X für ein Alkali- oder Erdalkalimetall steht. Typische Beispiele für im Sinne der Erfindung geeignete Monoglycerid(ether)sulfate sind die Umsetzungsprodukte von Laurinsäuremonoglycerid, Kokosfettsäuremonoglycerid, Palmitinsäuremonoglycerid, Stearinsäuremonoglycerid, Ölsäuremonoglycerid und Talgfettsäuremonoglycerid sowie deren Ethylenoxidaddukte mit Schwefeltrioxid oder Chlorsulfonsäure in Form ihrer Natriumsalze. Vorzugsweise werden Monoglyceridsulfate der Formel (XI) eingesetzt, in der R^{19}CO für einen linearen Acylrest mit 8 bis 18 Kohlenstoffatomen steht.

Alkansulfonate

[0037] Unter Alkansulfonate versteht man Verbindungen der Formel (XII).



(XII)

R^{20} und R^{21} stehen für Alkylreste, wobei R^{20} und R^{21} zusammen nicht mehr als 50 Kohlenstoffatome haben sollen.

[0038] **Zweckmäßigerweise** können die Spül- und Reinigungsmittel 0,01 bis 20 Gew.%, vorzugsweise 0,25 bis 15 Gew.%, insbesondere 0,4 bis 10 Gew.% **anionische Tenside** enthalten, berechnet als Aktivsubstanz, bezogen auf die Mittel. Den zu 100 Gew.% fehlenden Rest können Hilfs- und Zusatzstoffe sowie Wasser darstellen.

Hilfs- und Zusatzstoffe

[0039] Die erfindungsgemäßen Spül- und Reinigungsmittel können als **übliche Inhaltsstoffe** bzw. Hilfs- und Zusatzstoffe, beispielsweise **Lösungsvermittler** wie Cumolsulfonat, Ethanol, Isopropylalkohol, Ethylenglycol, Propylenglycol, Butylglycol, Diethylenglycol, Propylenglycolmonobutylether, Polyethylen- bzw. polypropylenglycolether mit Molmassen von 600 bis 1 500 000, vorzugsweise mit einer Molmasse von 400 000 bis 800 000, oder insbesondere Butyldiglycol enthalten.

Weiterhin können **Abrasivstoffe**, wie Quarz- bzw. Holzmehl oder Polyethylenreibkörper enthalten sein.

In vielen Fällen ist eine zusätzliche bakterizide Wirkung erwünscht, weswegen die Spül- und Reinigungsmittel kationische Tenside oder Biozide, beispielsweise Glucoprotamin, enthalten können.

Geeignete **Builder** sind Zeolithe, Schichtsilicate, Phosphate sowie Ethylendiamintetraessigsäure, Nitrilotriessigsäure, Citronensäure und deren Salz, sowie anorganische Phosphonsäuren.

[0040] Unter den als Peroxy-**Bleichmittel** dienenden Verbindungen haben das Natriumperborat-Tetrahydrat und das Natriumperborat-Monohydrat eine besondere Bedeutung. Weitere Bleichmittel sind beispielsweise Peroxycarbonat, Citratperhydrate sowie H_2O_2 -liefernde persäure Salze der Persäuren wie Perbenzoate, Peroxyphthalate oder Diperoxydodecandisäure. Sie werden üblicherweise in Mengen von 0,1 bis 40 Gew.-% eingesetzt. Bevorzugt ist der Einsatz von Natriumperborat-Monohydrat in Mengen von 10 bis 20 Gew.-% und insbesondere von 10 bis 15 Gew.-%. Weiterhin bevorzugt ist der Einsatz von Natrium-percarbonat in Verbindung mit Alkyl- und/oder Alkenyloligoglycosiden.

[0041] Als **Enzyme** kommen solche aus der Klasse der Proteasen, Lipase, Amylasen, Cellulasen bzw. deren Gemische in Frage. Besonders gut geeignet sind aus Bakterienstämmen oder Pilzen, wie Bacillus subtilis, Bacillus licheniformis und Strptomyces griseus gewonnene enzymatische Wirkstoffe. Vorzugsweise werden Proteasen vom Subtilisin-Typ und insbesondere Proteasen, die aus Bacillus lentus gewonnen werden, eingesetzt. Ihr Anteil kann etwa 0,1 bis

6, vorzugsweise 0,2 bis 2 Gew.-% betragen. Die Enzyme können an Träger-stoffen adsorbiert oder in Hüllsubstanzen eingebettet sein, um sie gegen vorzeitige Zersetzung zu schützen.

[0042] Zusätzlich zu mono- und polyfunktionellen Alkoholen und Phosphonaten können die Mittel weitere **Enzymstabilisatoren** enthalten. Beispielsweise können 0,5 bis 1 Gew.-% Natriumformiat eingesetzt werden. Möglich ist auch der Einsatz von Proteasen, die mit löslichen Calciumsalzen und einem Calciumgehalt von vorzugsweise etwa 1,2 Gew.-%, bezogen auf das Enzym, stabilisiert sind. Besonders vorteilhaft ist jedoch der Einsatz von Borverbindungen, beispielsweise von Borsäure, Boroxid, Borax und anderen Alkalimetallboraten wie den Salzen der Orthoborsäure (H_3BO_3), der Metaborsäure (HBO_2) und der Pyroborsäure (Tetraborsäure $H_2B_4O_7$).

[0043] Beim Einsatz im maschinellen Waschverfahren kann es von Vorteil sein, den Mitteln übliche **Schauminhibitoren** zuzusetzen. Geeignete Schauminhibitoren enthalten beispielsweise bekannte Organosiloxane und/oder Paraffine oder Wachse. Weiterhin enthalten sein können **Schaumregulatoren**, wie beispielsweise Seife, Fettsäuren, insbesondere Kokosfettsäure und Palmkernfettsäure.

[0044] Als **Verdickungsmittel** können beispielsweise gehärtetes Rizinusöl, Salze von langkettigen Fettsäuren, die vorzugsweise in Mengen von 0 bis 5 Gew.-% und insbesondere in Mengen von 0,5 bis 2 Gew.-%, beispielsweise Natrium-, Kalium-, Aluminium-, Magnesium- und Titan-Stearate oder die Natrium und/oder Kaliumsalze der Behensäure, sowie weitere polymere Verbindungen eingesetzt werden. Zu den letzten gehören bevorzugt Polyvinylpyrrolidon, Urethane und die Salze polymerer Polycarboxylate, beispielsweise homopolymerer oder copolymerer Polyacrylate, Polymethacrylate und insbesondere Copolymere der Acrylsäure mit Maleinsäure, vorzugsweise solche aus 50 bis 10 Gew.-% Maleinsäure. Die relative Molekülmasse der Homopolymeren liegt im allgemeinen zwischen 1000 und 100000, die der Copolymeren zwischen 2000 und 200000, vorzugsweise zwischen 50000 bis 120000, bezogen auf die freie Säure. Insbesondere sind auch wasserlösliche Polyacrylate geeignet, die beispielsweise mit etwa 1% eines Polyallyl-ethers der Sucrose quervernetzt sind und die eine relative Molekülmasse oberhalb 1000000 besitzen. Beispiele hierfür sind unter dem Namen Carbopol® 940 und 941 erhältliche Polymere. Die quervernetzten Polyacrylate werden vorzugsweise in Mengen nicht über 1 Gew.-% besonders bevorzugt in Mengen von 0,2 bis 0,7 Gew.-% eingesetzt.

[0045] In einer weiteren Ausführungsform sind Spül- und Reinigungsmittel, vorzugsweise für automatische Geschirrspülmaschinen, bevorzugt, die 0,1 bis 15, vorzugsweise 0,5 bis 12 Gew.-% Tenside enthalten, die Geminitside der Formel (I) enthalten, **insbesondere** solche auf Basis von Polyethylenglycol, wobei x für 10 bis 45, R für einen linearen Alkylrest mit 8 bis 12 Kohlenstoffatomen steht.

Außerdem enthalten die erfindungsgemäßen Mittel 5 bis 90, vorzugsweise 10 bis 80 Gew.-% Builder, 0,1 bis 6 Gew.-% Reinigungsmittelenzym, optional 0,1 bis 40, vorzugsweise 0,5 bis 30 Gew.-% Bleichmittel und Hilfs- und Zusatzstoffe. Gew. % ist bezogen auf das Mittel zu verstehen.

[0046] Ganz besonders bevorzugt sind hierbei pulverförmige oder tablettenförmige Geschirr-Reinigungsmittel, die gleichzeitig auch eine Klarspülfunktion aufweisen können. Insbesondere bevorzugt sind dabei die eingangs beschriebenen "2 in 1" und "3 in 1" Rezepturen für das automatische Geschirrspülen.

[0047] Ein weiteren Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist die Verwendung von Geminitsiden der Formel (I) zum Spülen und Reinigen von harten Oberflächen, vorzugsweise im Haushalt und den industriellen- und institutionellen Bereich.

[0048] Besonders geeignet ist der Einsatz in Geschirr-Reinigern, Badezimmerreiniger, Fußbodenreiniger, Reiniger nach dem clean shower Konzept (z.B. Badezimmerreiniger, der vor und nach dem Duschen auf Wände und Armaturen aufgesprüht wird, damit das Wasser und Seifenreste besser ablaufen, und dadurch ein Nachwischen entfällt), Cockpit-Reiniger (Auto, Flugzeug, Schiff, Motorrad), Fensterreiniger und Allzweckreiniger. Harte Oberflächen sind u.a. Keramikflächen, Metallflächen, lackierte Flächen, Kunststoffoberflächen und Oberflächen aus Glas, Stein, Beton, Porzellan und Holz.

[0049] Insbesondere bevorzugt ist die Verwendung der erfindungsgemäßen Geminitside der Formel (I) zur Verbesserung des Netzverhaltens in Spül- und Reinigungsmitteln, vorzugsweise auf harten Oberflächen, insbesondere in maschinellen Geschirr-Reinigern, die Klarspülmittel enthalten.

[0050] Weiterhin bevorzugt ist die Verwendung von Geminitsiden der Formel (I) zur Verbesserung der Kunststoffverträglichkeit in Spül- und Reinigungsmitteln, insbesondere in maschinelle Geschirr-Reinigern, die Klarspülmittel enthalten.

[0051] Bevorzugt weiterhin ist die Verwendung von Geminitsiden der Formel (I) in Kombination mit Alkyl- und/oder Alkenyloligoglykosiden in den bisher aufgeführten Reinigungsbereichen.

[0052] Ganz besonders bevorzugt sind die erfindungsgemäßen Geminitside der Formel (I), gegebenenfalls in Kombination mit den bereits beschriebenen weiteren Tensiden, zur vereinfachten Herstellung von festen Reinigerformulierungen. Die erfindungsgemäßen Geminitsiden können aufgrund ihrer höheren Schmelzpunkte einfacher in Spül- und Reinigungsmittel-Formulierungen, insbesondere in feste Reiniger eingearbeitet werden.

[0053] Außerdem bevorzugt ist die Verwendung von Geminitsiden gemäß Formel (I) als schaumdämpfendes Tensid in Spül- und Reinigungsmitteln.

[0054] Im Gegensatz zu den bisher bekannten Hydroxymischethern zeichnen sich die erfindungsgemäßen Gemi-

tenside, neben ihrer schaumdämpfenden Wirkung und der hohen Verträglichkeit, insbesondere gegenüber Kunststoff, durch ihre höheren Schmelzpunkte aus. Dadurch sind sie besonders zur vereinfachten Herstellung von festen Formulierungen geeignet. Ebenso lösen sich die Gemin tenside, durch ihre höheren Schmelzpunkte, später in der Reinigungsflotte auf und entfalten zeitversetzt, und in höherer Konzentration ihre Wirkung. Dieser Effekt kann besonders vorteilhaft in maschinellen Geschirrspülmitteln mit eingebauten Klarspüler genutzt werden.

Beispiele

Screening - Methode zur Bewertung der Benetzungseigenschaften von Tensid - Lösungen gegenüber Kunststoffmaterialien

[0055] Die Benetzungseigenschaften von Tensidlösungen gegenüber Kunststoffen wurden in einem vereinfachten Screening in Anlehnung an die Bedingungen / Testparameter in einer handelsüblichen Geschirrspülmaschine, jedoch ohne die Verwendung einer solchen, bestimmt.

[0056] Zur Bewertung der Benetzungseigenschaften werden Kunststoff - Prüfkörper der Abmessung 20 x 5 cm zuerst mit 1%iger NaOH und dann mit iso - Propanol gereinigt. Die so vorbehandelten Prüfkörper werden dann in die zu prüfenden Lösung getaucht und direkt wieder entfernt. Die Bewertung erfolgt visuell durch Aufstellung einer Rangliste bzw. nach einer Notenscala von 1 - 5. Dabei bedeutet 5, daß spontanes Aufreißen des Flüssigkeitsfilms auftritt und die Benetzung vollständig aufgehoben wird. Note 5 wird bei Verwendung von Wasser erhalten. Die Note 1 bedeutet vollständige Benetzung der Kunststoffoberfläche bei einem gleichmäßigem Ablauf des Flüssigkeitsfilms.

Testparameter:

[0057]

Wasserhärte	2°d
Salzfracht	700ppm
Temperatur	60°C
Tensidkonzentration	0,1%

Prüfkörper:

[0058] PP (Polypropylen); PE (Polyethylen); PC (Polycarbonat);

[0059] In Tabelle 1 sind die Versuchsergebnisse dargestellt, wobei V1 bis V2 Vergleichsversuche und I, II und III die erfindungsgemäßen Beispiele wiedergeben.

Tabelle 1:

Benetzungseigenschaften an Kunststoffen					
Zusammensetzung in % Aktivsubstanz	V1	V2	I	II	III
2-Hydroxydodecylether-PEG 600-2-Hydroxydodecylether ¹	-	-	-	-	0,1
2-Hydroxydodecylether-PEG 1000-2-Hydroxydodecylether ²	-	-	-	0,1	-
2-Hydroxydodecylether-PEG 1500-2-Hydroxydodecylether ³	-	-	0,1		-
Poly Tergent SLF-18B-45*	-	0,1		-	
Wasser, 2°d / 700ppm NaCl	100	99,9	99,9	99,9	99,9
Benetzungseigenschaften an Kunststoffen Temperatur: 60°C / Kunststoff "PP"	5	4	2	1	3

*: Alkoholalkoxylat der Firma Olin Chemicals mit 1 PO und 22 EO,

1: Gemin tensid mit durchschnittlich 13 [OCH₂CH₂]-Einheiten

2: Gemin tensid mit durchschnittlich 22 [OCH₂CH₂]-Einheiten

3: Gemin tensid mit durchschnittlich 34 [OCH₂CH₂]-Einheiten

EP 1 254 948 A1

Tabelle 1: (fortgesetzt)

Benetzungseigenschaften an Kunststoffen					
Zusammensetzung in % Aktivsubstanz	V1	V2	I	II	III
Temperatur: 60°C / Kunststoff "PE"	5	3	2	1	4
Temperatur: 60°C/Kunststoff "PC"	5	4	2	1	3

[0060] Der Tabelle 2 sind die Schmelzpunkte der Geminitside zu entnehmen.

Tabelle 2

Schmelzpunkte/bereiche	°C
2-Hydroxydodecylether-PEG 600-2-Hydroxydodecylether	27
2-Hydroxydodecylether-PEG 1000-2-Hydroxydodecylether	36
2-Hydroxydodecylether-PEG 1500-2-Hydroxydodecylether	43
C 12/14 FA 5EO+4PO °	bei Raumtemperatur flüssig
Poly Tergent SLF-18B-45*	27-32

*: Alkoholalkoxylat der Firma Olin Chemicals mit 1 PO und 22 EO,

°: C12/14-Fettalkoholpolyglycolether mit 5 EO und 4 PO

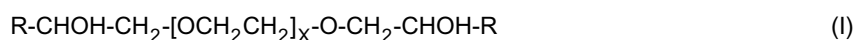
[0061] Zur Formulierung von Kombinationsprodukten aus Geschirrspülmittel und Klarspülmittel ("2 in 1". "3 in 1") eianen sich die Geminitside mit Schmelzpunkten von über 35°C.

Tabelle 3:

Beispielrezepturen von maschinellen Geschirr-Spülmittel			
	1	2	3
	Aktivsubstanz in %		
2-Hydroxydodecylether-PEG 600-2-Hydroxydodecylether	14		
2-Hydroxydodecylether-PEG 1000-2-Hydroxydodecylether		14	
2-Hydroxydodecylether-PEG 1500-2-Hydroxydodecylether			14
Natrium-Tripolyphosphat	45	45	45
Natrium-Perborat	12	12	12
Soda	15	15	15
Wasserglas 2.0	10	10	10
Enzyme (Protease, Amylase)	2	2	2
Weitere Inhaltsstoffe	ad 100		

Patentansprüche

1. Geminitside gemäß Formel (I)



in der R für einen linearen oder verzweigten Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 4 bis 22 Kohlenstoffatomen und x für 5 bis 90 steht.

2. Geminitside der Formel (I) nach Anspruch 1, wobei x für 10 bis 45, vorzugsweise 12 bis 35 steht.
3. Geminitside der Formel (I) nach Anspruch 1 und/oder 2, wobei R für einen linearen oder verzweigten Alkylrest mit 8 bis 12 Kohlenstoffatomen steht.
4. Geminitside der Formel (I) nach einem der Ansprüche 1 bis 3, wobei R für einen linearen Alkylrest mit 8 bis 12 Kohlenstoffatomen steht
5. Geminitside der Formel (I) nach einem der Ansprüche 1 bis 4, **dadurch gekennzeichnet, dass** sie mindestens 80 Gew.% Geminitside enthalten, bei denen alle freien Hydroxygruppen des Polyethylenglycols mit 1,2-Epoxyalkanen verschlossen sind.
6. Spül- und Reinigungsmittel, enthaltend Geminitside der Formel (I) nach Anspruch 1 bis 5, sowie weitere in Spül- und Reinigungsmitteln übliche Inhaltsstoffe.
7. Spül- und Reinigungsmittel nach Anspruch 6, **dadurch gekennzeichnet, dass** sie Geminitside der Formel (I) enthalten, in der x für 5 bis 90, vorzugsweise 10 bis 45, insbesondere 12 bis 35, R für einen linearen oder verzweigten Alkyl- und/oder Alkenylrest mit 4 bis 22 Kohlenstoffatomen steht.
8. Spül- und Reinigungsmittel nach einem der Ansprüche 6 bis 7, **dadurch gekennzeichnet, dass** sie Alkyl- und/oder Alkenyloligoglykoside der Formel (II) enthalten.



wobei R¹ 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, enthalten sind.

9. Spül- und Reinigungsmittel nach einem der Ansprüche 6 bis 8 **dadurch gekennzeichnet, dass** sie berechnet als Aktivsubstanz, bezogen auf die Mittel - 0,01 bis 25 Gew.% Geminitside der Formel (I) enthalten.
10. Spül- und Reinigungsmittel nach einem der Ansprüche 6 bis 9, **dadurch gekennzeichnet, dass** sie berechnet als Aktivsubstanz, bezogen auf die Mittel - 0,01 bis 30 Gew.% Alkyl- und/oder Alkenyloligoglykoside der Formel (II) enthalten.
11. Spül- und Reinigungsmittel nach einem der Ansprüche 6 bis 10, **dadurch gekennzeichnet, dass** sie **weitere nichtionische Tenside** enthalten, vorzugsweise ausgewählt aus der Gruppe, die gebildet wird von Alkoxylaten von Alkanolen, endgruppenverschlossenen Alkoxylaten von Alkanolen, alkoxylierten Fettsäureniedrigalkylestem und Aminoxiden.
12. Spül- und Reinigungsmittel nach Anspruch 11, **dadurch gekennzeichnet, dass** sie - berechnet als Aktivsubstanz, bezogen auf die Mittel - 0,1 bis 15 Gew.% **weitere nichtionische Tenside** enthalten.
13. Spül- und Reinigungsmittel nach einem der Ansprüche 6 bis 12, **dadurch gekennzeichnet, dass** sie als weitere Komponente **anionische Tenside** enthalten, vorzugsweise ausgewählt aus der Gruppe, die gebildet wird von Alkyl- und/oder Alkenylsulfaten, Alkylethersulfate, Alkylbenzolsulfonate, Monoglycerid(tether)sulfate und Alkansulfonate.
14. Spül- und Reinigungsmittel nach Anspruch 13, **dadurch gekennzeichnet, dass** sie - berechnet als Aktivsubstanz, bezogen auf die Mittel - 0,01 bis 20 Gew.% **anionische Tenside** enthalten.
15. Spül- und Reinigungsmittel nach einem der Ansprüche 6 bis 14, enthaltend
 - a. 0,1 bis 15 Gew.% -bezogen auf die Mittel- Tenside, die Geminitside der Formel (I) enthalten
 - b. 5 bis 90 Gew.% -bezogen auf die Mittel- Builder
 - c. 0,1 bis 6 Gew.% -bezogen auf die Mittel- Reinigungsmittelenzym
 - d. optional 0,1 bis 40 Gew.% -bezogen auf die Mittel- Bleichmittel und

e. weitere Hilfs- und Zusatzstoffe.

16. Verwendung von Gemin tensiden gemäß Formel (I) in Anspruch 1 zum Spülen und Reinigen von harten Oberflächen.

17. Verwendung von Gemin tensiden gemäß Formel (I) in Anspruch 1, zur Verbesserung des Netzverhaltens, in Spül- und Reinigungsmitteln.

18. Verwendung von Gemin tensiden gemäß Formel (I) in Anspruch 1, zur Verbesserung der Kunststoffverträglichkeit, in Spül- und Reinigungsmitteln, insbesondere in maschinellen Geschirr-Reinigern, die Klarspülmittel enthalten.

19. Verwendung von Gemin tensiden gemäß Formel (I) in Anspruch 1 zur vereinfachten Herstellung von festen Reinerformulierungen.

20. Verwendung von Gemin tensiden gemäß Formel (I) in Anspruch 1 als schaumdämpfendes Tensid in Spül- und Reinigungsmitteln.



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung
EP 02 00 9407

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.7)
A	EP 0 300 305 A (HENKEL KGAA) 25. Januar 1989 (1989-01-25) * Seite 3, Zeile 10 - Zeile 15; Anspruch 1; Beispiel 14 *	1-4,6,7, 11,12, 15-17,20	C11D1/72
A	WO 99 27047 A (HENKEL ECOLAB & CO. OGH) 3. Juni 1999 (1999-06-03) * Zusammenfassung; Beispiele 4,5 *	1-4, 6-16,20	
A	DE 195 13 391 A (HENKEL KGAA) 10. Oktober 1996 (1996-10-10) * Spalte 2, Zeile 68 - Spalte 3, Zeile 14 *	1-4,6,7, 9,16,17, 20	
A	EP 0 884 298 A (HENKEL KGAA) 16. Dezember 1998 (1998-12-16) * Zusammenfassung * * Seite 10, Zeile 4 - Zeile 26; Anspruch 11 *	1-4, 6-15,19, 20	
A	WO 98 15346 A (RHONE POULENC INC) 16. April 1998 (1998-04-16) * Anspruch 16 *	1-4,6,7, 9	C11D
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 15. August 2002	Prüfer Saunders, T
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : mündliche Offenbarung P : Zwischenliteratur		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	

EPC FORM 1503 03 B2 (P04C03)

**ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT
 ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.**

EP 02 00 9407

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentedokumente angegeben.

Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am
 Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

15-08-2002

Im Recherchenbericht angeführtes Patentedokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 0300305 A	25-01-1989	DE 3723873 A1	26-01-1989
		AT 85642 T	15-02-1993
		DE 3878330 D1	25-03-1993
		EP 0300305 A2	25-01-1989
		ES 2051802 T3	01-07-1994
		GR 3007459 T3	30-07-1993
		JP 1038497 A	08-02-1989
		JP 2536904 B2	25-09-1996
WO 9927047 A	03-06-1999	US 4898621 A	06-02-1990
DE 19513391 A	10-10-1996	DE 19751859 A1	29-07-1999
		WO 9927047 A1	03-06-1999
DE 19513391 A	10-10-1996	DE 19513391 A1	10-10-1996
EP 0884298 A	16-12-1998	DE 19724897 A1	17-12-1998
		EP 0884298 A2	16-12-1998
WO 9815346 A	16-04-1998		
		US 5922663 A	13-07-1999
		AU 4393197 A	05-05-1998
		EP 0951346 A1	27-10-1999
		WO 9815346 A1	16-04-1998
		US 6242404 B1	05-06-2001

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr. 12/82