

PCTWELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales BüroINTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE
INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation ⁶ : C11D	A2	(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 99/43772 (43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 2. September 1999 (02.09.99)
(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP99/01053 (22) Internationales Anmeldedatum: 17. Februar 1999 (17.02.99) (30) Prioritätsdaten: 198 07 805.6 26. Februar 1998 (26.02.98) DE (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): HENKEL KOMMANDITGESELLSCHAFT AUF AKTIEN [DE/DE]; Henkelstrasse 67, D-40589 Düsseldorf (DE). (72) Erfinder; und (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): MEINE, Georg [DE/DE]; Hofstadt 4, D-40822 Mettmann (DE). SYLDATH, Andreas [DE/DE]; Lottenstrasse 51, D-40789 Monheim (DE). NICKEL, Dieter [DE/DE]; Donaustrasse 21, D-40699 Erkrath (DE). MÜLLER-KIRSCHBAUM, Thomas [DE/DE]; Lützwowstrasse 75, D-42653 Solingen (DE). ZAIKA, Dagmar [DE/DE]; Metzkausener Strasse 14, D-40822 Mettmann (DE). BEHLER, Ansgar [DE/DE]; Siegfriedstrasse 80, D-46240 Bottrop (DE). RATHS, Hans-Christian [DE/DE]; Nelly-Sachs-Strasse 13, D-40789 Monheim (DE). SANDKÜHLER, Peter [DE/DE]; Zum Lerchenfeld 9, D-41812 Erkelenz (DE).		(81) Bestimmungsstaaten: JP, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE). Veröffentlicht <i>Ohne internationalen Recherchenbericht und erneut zu veröffentlichen nach Erhalt des Berichts.</i>
(54) Title: TENSIDE COMBINATION CONTAINING SPECIAL ANIONIC TENSIDES (54) Bezeichnung: TENSIDKOMBINATION, ENTHALTEND SPEZIELLE ANIONISCHE TENSIDE (57) Abstract The invention relates to a tenside combination for use in washing and cleaning detergents containing C₁₂-C₁₈-alkyl sulfates, whereby the portion of the carbon chains with fewer than 14 carbon atoms is smaller than 10 % with regard to the content of C₁₂-C₁₈-alkyl sulfate, and C₉-C₁₃-alkylbenzene sulfonates in a ratio of 1:10 to 10:1. The inventive tenside combination can be used in both powdery to granular washing and cleaning detergents and in liquid cleaning detergents. (57) Zusammenfassung Es wird eine Tensidkombination für den Einsatz in Wasch- und Reinigungsmitteln beansprucht, enthaltend C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate, wobei der Anteil der Kohlenstoffketten mit weniger als 14 Kohlenstoffatomen kleiner ist als 10%, bezogen auf den Gehalt an C₁₂-C₁₈-Alkylsulfat, und C₉-C₁₃-Alkylbenzolsulfonate in einem Verhältnis von 1 : 10 bis 10 : 1, die sowohl in pulverförmigen bis granularen als auch flüssigen Wasch- und Reinigungsmitteln eingesetzt werden kann.		

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidshan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische Republik Mazedonien	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland	ML	Mali	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	MN	Mongolei	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MR	Mauretanien	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MW	Malawi	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MX	Mexiko	US	Vereinigte Staaten von Amerika
CA	Kanada	IT	Italien	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CG	Kongo	KE	Kenia	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NZ	Neuseeland	ZW	Zimbabwe
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	PL	Polen		
CM	Kamerun	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CN	China	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CU	Kuba	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
CZ	Tschechische Republik	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DE	Deutschland	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
DK	Dänemark	LR	Liberia	SG	Singapur		
EE	Estland						

Tensidkombination, enthaltend spezielle anionische Tenside

Die vorliegende Erfindung betrifft eine Tensidkombination, die spezielle Fettalkylsulfate in Kombination mit Alkylbenzolsulfonaten enthält.

Im Bereich der Textilwäsche in den privaten Haushalten ist in den letzten Jahren die Tendenz zu beobachten, daß die Wäsche bei immer niedrigeren Temperaturen gewaschen wird. Die Hauptwaschtemperaturen liegen zwischen 40 und 60 °C. Auf Kochwäsche wird in den meisten Haushalten verzichtet. Auf der anderen Seite wird aber an die Waschmittel der Anspruch gerichtet, daß die bei den angewendeten Waschtemperaturen über die ganze Bandbreite der in der Haushaltswäsche vorkommenden Verschmutzungen, wie Staub und Hautfett, Kosmetika und Pigmente, die im Wesentlichen aus den Lebensmitteln, Mitteln der dekorativen Kosmetik (Lippenstift, Make-up, Salben etc.) Pflegeartikel, wie Schuhcreme oder aus allgemeinem (Straßen-)Schmutz stammen, eine gleichmäßige und sehr hohe Waschaktivität aufweisen. Die Waschaktivität der meisten aus dem Stand der Technik bekannten Tensidkombinationen hat ein Leistungsmaximum bei höheren Temperaturen. Auch die besonders leistungsstarken waschaktiven Substanzen, wie einige anionische Tenside zeigen ihr Aktivitätsmaximum gegenüber bestimmten Anschmutzungen, nicht aber über die gesamte Bandbreite der im Haushalt vorkommenden Anschmutzungen. So sind die Alkylbenzolsulfonate beispielsweise insbesondere gegenüber Lippenstift-Anschmutzungen besonders wirksam, sie zeigen jedoch eine Schwäche gegenüber Staub und Hautfett.

In der internationalen Patentanmeldung WO 95/02390 wird ein Tensidsystem beschrieben, das auf aus natürlichen Rohstoffen stammenden Alkylsulfaten basiert, die ein Gemisch aus Alkylkettenlängen enthalten, wobei die Alkylsulfate eine solche Gewichtsverteilung der Alkylkettenlängen aufweisen, daß sie weniger als 20 Gew.-% Alkylketten mit 12 Kohlenstoffatomen, von 30 bis 80 Gew.-% Alkylketten mit 14 Kohlenstoffatomen, von 30 bis 50 Gew.-% Alkylketten mit 16 Kohlenstoffatomen und weniger als 10 Gew.-% Alkylketten mit 18 Kohlenstoffatomen enthalten.

Von den Alkylsulfaten ist jedoch bekannt, daß sie bei niedrigeren Waschttemperaturen keine gleichmäßige Aktivität gegenüber allen Anschmutzungen aufweisen. Ihre Leistungsstärke sind Staub/Hautfett/Anschmutzungen.

Ein weiteres Tensidsystem, das spezielle Fettalkylsulfate enthält, ist in der intern. Patentanmeldung WO 96/21705 offenbart. Die dort beschriebene Tensidzusammensetzung enthält (a) ein Alkylsulfat-Tensidsystem, das ein Gemisch aus Alkylkettenlängen enthält, wobei die Gewichtsverteilung der Alkylketten derart ist, daß weniger als 20 Gew.-% der Alkylketten eine Kettenlänge kleiner als 14 aufweisen. Als weitere Komponenten enthält die Zusammensetzung (b) ein nichtionisches Tensid und (c) einen Zeolithbuilder, der Zeolith P mit einem Verhältnis von Si : Al nicht größer als 1,33 (Zeolith MAP) umfaßt.

In der GB-A-2 289 687 wird ein pulverförmiges Waschmittel mit einer Dichte von mindestens 650 g/l beschrieben, das (a) von 1 bis 50 Gew.-% eines Tensidsystems enthält, (b) von 2 bis 25 Gew.-% eines Calciumsalzes und (c) mindestens 1 Gew.-% eines Builders. Das Tensidsystem enthält mindestens 30 Gew.-% eines sulfatierten Tensids, das ausgewählt ist aus der Gruppe der Alkylsulfate, Alkylethoxysulfate, sekundären Alkylsulfate und Gemischen daraus. Als Alkylsulfate werden beispielsweise Alkylsulfate mit 14 bis 16 C-Atomen in der Kohlenstoffkette eingesetzt.

Der vorliegenden Erfindung lag die Aufgabe zugrunde, ein Tensidsystem zur Verfügung zu stellen, das sowohl in pulverförmigen bis granularen als auch in flüssigen Wasch- und Reinigungsmitteln eingesetzt werden kann und eine verbesserte Waschleistung über eine möglichst große Auswahl verschiedener Arten an Verschmutzungen zur Verfügung zu stellen. Ferner sollte das Tensidsystem Komponenten enthalten, die im Handel zu günstigen Preisen erhältlich sind und ökologisch günstige Eigenschaften aufweisen.

Überraschenderweise wurde festgestellt, daß durch Einsatz einer speziellen Kombination aus anionischen Tensiden in Wasch- und Reinigungsmitteln, ein Optimum an

Waschaktivität, bezogen auf verschiedenartige Anschmutzungen, bei gleichbleibender Konzentration der waschaktiven Komponenten aufweisen.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist demgemäß eine Tensidkombination für den Einsatz in Wasch- und Reinigungsmitteln, enthaltend C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate, wobei der Anteil der Kohlenstoffketten mit weniger als 14 Kohlenstoffatomen und der Anteil der Kohlenstoffketten mit mehr als 16 Kohlenstoffatomen jeweils kleiner ist als 10 %, bezogen auf den Gehalt an C₁₂-C₁₈-Alkylsulfat, und C₉-C₁₃-Alkylbenzolsulfonate in einem Verhältnis von 1 : 10 bis 10 : 1.

In einer bevorzugten Ausführungsform ist in den verwendeten C₁₂-C₁₈-Alkylsulfaten der Anteil der Kohlenstoffketten mit mehr als 16 Kohlenstoffatomen kleiner als 10 Gew.-%, bezogen auf den Gehalt an C₁₂-C₁₈-Alkylsulfaten.

In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform liegt in den verwendeten C₁₂-C₁₈-Alkylsulfaten der Anteil der Kohlenstoffketten mit mehr als 16 Kohlenstoffatomen über 10 und unter 20 Gew.-%, bezogen auf den Gehalt an C₁₂-C₁₈-Alkylsulfaten.

Besonders gute Waschergebnisse werden erhalten, wenn in den C₁₂-C₁₈-Alkylsulfaten der Anteil der Alkylsulfate mit einer mit einer Kettenlänge von 14 Kohlenstoffatomen von 40 bis 80 Gew.-%, bezogen auf die C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate, beträgt.

Die in der erfindungsgemäßen Tensidkombination enthaltenen C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate sind bekannte anionische Tenside, die durch Sulfierung der entsprechenden Alkohole erhalten werden können. Der gewünschte Kohlenstoffkettenschnitt kann eingestellt werden, indem die entsprechenden aus natürlichen Rohstoffquellen oder synthetische hergestellte Alkohole mit entsprechender Kettenlängenverteilung oder wenn entsprechende, reine Ausgangsverbindungen eingesetzt werden.

Auch die C₈-C₁₈-Alkylbenzolsulfonate sind bekannte anionische Tenside, die durch Sulfonieren der C₈-C₁₈-Monoolefine mit end- oder innenständiger Doppelbindung mit gasförmigem Schwefeltrioxid und anschließende alkalische oder saure Hydrolyse der

Sulfonierungsprodukte erhält, erhalten werden können. Üblicherweise werden die C₉-C₁₃-Alkylbenzolsulfonate eingesetzt; auf höherkettige Alkylbenzolsulfonate wird weitestgehend verzichtet.

In einer bevorzugten Ausführungsform liegen die C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate und die C₉-C₁₃-Alkylbenzolsulfonate vorzugsweise in einem Verhältnis von 1 : 1 bis 4 : 1 vor.

Die erfindungsgemäße Tensidkombination ist zum Einsatz in pulverförmigen bis granularen als auch flüssigen Wasch- und Reinigungsmitteln geeignet.

Die Tenside können den Mitteln sowohl als Einzelsubstanzen als auch in Form von Compounds zugesetzt werden. Die Compounds werden vorzugsweise mittels Granulierung, insbesondere in der Wirbelschicht, hergestellt.

Ein weiterer Gegenstand sind demgemäß pulverförmige bis granulare Wasch- und Reinigungsmittel, die die erfindungsgemäße Tensidkombination in Kombination mit weiteren üblichen Bestandteilen enthalten.

Noch ein weiterer Gegenstand sind flüssige Wasch- und Reinigungsmittel, die die erfindungsgemäße Tensidkombination, ein geeignetes Lösungsmittel sowie ggf. weitere übliche Bestandteile enthalten.

Die erfindungsgemäßen pulverförmigen bis granularen oder flüssigen Wasch- und Reinigungsmittel enthalten die C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate aus der Tensidkombination vorzugsweise in einer Menge von 1 bis 20 Gew.-%, bezogen auf das gesamte Mittel. Die C₉-C₁₃-Alkylbenzolsulfonate sind in den erfindungsgemäßen Mitteln vorzugsweise in einer Menge von 1 bis 20 Gew.-%, bezogen auf das gesamte Mittel, enthalten.

Als weitere Bestandteile können die erfindungsgemäßen Mittel weitere anionische Tenside, nichtionische Tenside, Builder sowie ggf. noch weitere Substanzen, die üblicherweise in Wasch- und Reinigungsmitteln enthalten sind, enthalten.

Als weitere anionische Tenside kommen beispielsweise die C₈-C₂₂-Olefinsulfonate, C₈-C₂₂-Alkansulfonate, C₈-C₂₂-Alkenylsulfate, Monoester und/oder Diester der Alkylsulfobornsteinsäure (Sulfosuccinate), C₆-C₁₈-Alkylpolyglykoethersulfonate, C₈-C₂₂-Fettsäureestersulfonate, C₈-C₂₂-Alkylethersulfate, Glycerinethersulfonate, Glycerinethersulfate, Hydroxymischethersulfate, Monoglyceridsulfate, Sulfoglyceride, Amidsäuren, C₆-C₁₈-Fettsäureamidethersulfate, C₆-C₁₈-Alkyl(ether)carboxylate, Fettsäureisethionate, N-C₆-C₁₆-Acyl-Sarcosinate, N-C₆-C₁₈-Acyl-Tauride, C₆-C₁₈-Alkyloligoglycosidsulfate, C₆-C₁₈-Alkyl-Phosphate, Seifen sowie deren Mischungen in Betracht. Die anionischen Tenside können in Form ihrer Natrium-, Kalium- oder Ammoniumsalze sowie als lösliche Salze organischer Basen, wie Mono-, Di- oder Triethanolamin, vorliegen. Vorzugsweise liegen die anionischen Tenside in Form ihrer Natrium- oder Kaliumsalze, insbesondere in Form der Natriumsalze, vor.

Der Gehalt der Mittel an weiteren anionischen Tensiden beträgt vorzugsweise bis zu 10 Gew.-%.

Als nichtionische Tenside können die Mittel C₈-C₁₈-Alkoholalkoxylate, Alkylpolyglykoside, alkoxylierte, vorzugsweise ethoxylierte oder ethoxylierte und propoxylierte C₈-C₁₈-Fettsäurealkylester, N-Fettalkyl-Aminoxide, Polyhydroxyfettsäureamide oder deren Gemische eingesetzt werden.

Als nichtionische Tenside werden vorzugsweise alkoxylierte, vorteilhafterweise ethoxylierte, insbesondere primäre Alkohole mit vorzugsweise 8 bis 18 C-Atomen und durchschnittlich 1 bis 12 Mol Ethylenoxid (EO) pro Mol Alkohol eingesetzt, in denen der Alkoholrest linear oder bevorzugt in 2-Stellung methylverzweigt sein kann bzw. lineare und methylverzweigte Reste im Gemisch enthalten kann, so wie sie üblicherweise in Oxoalkoholresten vorliegen. Insbesondere sind jedoch Alkoholethoxylate mit linearen Resten aus Alkoholen nativen Ursprungs mit 12 bis 18 C-Atomen, z.B. aus Kokos-, Palm-, Talgfett- oder Oleylalkohol, und durchschnittlich 2 bis 8 EO pro Mol Alkohol bevorzugt. Zu den bevorzugten ethoxylierten Alkoholen gehören beispielsweise C₁₂-C₁₄-Alkohole mit 3 EO oder 4 EO, C₉-C₁₁-Alkohole mit 7 EO, C₁₃-C₁₅-Alkohole mit 3 EO, 5 EO, 7 EO oder 8 EO, C₁₂-C₁₈-Alkohole mit 3 EO, 5 EO oder 7 EO und Mischungen aus diesen, wie

diesen, wie Mischungen aus C₁₂-C₁₄-Alkohol mit 3 EO und C₁₂-C₁₈-Alkohol mit 7 EO. Die angegebenen Ethoxylierungsgrade stellen statistische Mittelwerte dar, die für ein spezielles Produkt eine ganze oder eine gebrochene Zahl sein können. Bevorzugte Alkoholethoxylate weisen eine eingeeengte Homologenverteilung auf (narrow range ethoxylates, NRE). Zusätzlich zu diesen nichtionischen Tensiden können auch Fettalkohole mit mehr als 12 EO eingesetzt werden. Beispiele hierfür sind (Talg-) Fettalkohole mit 14 EO, 16 EO, 20 EO, 25 EO, 30 EO oder 40 EO.

In einer besonders bevorzugten Ausführungsform enthalten die Mittel als nichtionisches Tensid C₁₂-C₁₆-Fettalkoholalkoxylate mit einem mittleren Alkoxylierungsgrad zwischen 5,2 und 5,8, vorzugsweise zwischen 5,4 und 5,6.

Als weitere bevorzugt eingesetzte nichtionische Tenside können auch Alkylglykoside der allgemeinen Formel RO(G)_x genannt werden, in der R einen primären geradkettigen oder methylverzweigten, insbesondere in 2-Stellung methylverzweigten aliphatischen Rest mit 8 bis 22, vorzugsweise 12 bis 18 C-Atomen bedeutet und G das Symbol ist, das für eine Glykoseeinheit mit 5 oder 6 C-Atomen, vorzugsweise für Glucose, steht. Der Oligomerisierungsgrad x, der die Verteilung von Monoglykosiden und Oligoglykosiden angibt, ist eine beliebige Zahl zwischen 1 und 10; vorzugsweise liegt x bei 1,2 bis 1,4.

Der Gehalt der nichtionischen Tenside beträgt in den fertigen Mitteln vorzugsweise von 2 bis 45 Gew.-%, vorzugsweise über 20 Gew.-%, wobei der Gehalt an nichtionischen Tensiden in flüssigen Mitteln in der Regel über 10 Gew.-% liegt.

Als anorganische Buildersubstanzen eignen sich beispielsweise Phosphate, vorzugsweise Tripolyphosphate, aber auch Orthophosphate und Pyrophosphate, sowie Zeolith und kristalline Schichtsilikate.

Der eingesetzte feinkristalline, synthetische und gebundenes Wasser enthaltende Zeolith ist vorzugsweise Zeolith A und/oder P. Als Zeolith P werden Zeolith MAP® (Handelsprodukt der Firma Crosfield) und Zeolith A besonders bevorzugt. Geeignet sind jedoch auch Zeolith X sowie Mischungen aus A, X und/oder P. Von besonderem

Interesse ist auch ein kokristallisiertes Natrium/Kalium-Aluminiumsilikat aus Zeolith A und Zeolith X, welches als VEGOBOND AX[®] (Handelsprodukt der Firma Condea Augusta S.p.A.) im Handel erhältlich ist. Der Zeolith kann als sprühgetrocknetes Pulver oder auch als ungetrocknete, von ihrer Herstellung noch feuchte, stabilisierte Suspension zum Einsatz kommen. Für den Fall, daß der Zeolith als Suspension eingesetzt wird, kann diese geringe Zusätze an nichtionischen Tensiden als Stabilisatoren enthalten, beispielsweise 1 bis 3 Gew.-%, bezogen auf Zeolith, an ethoxylierten C₁₂-C₁₈-Fettalkoholen mit 2 bis 5 Ethylenoxidgruppen, C₁₂-C₁₄-Fettalkoholen mit 4 bis 5 Ethylenoxidgruppen oder ethoxylierten Isotridecanolen. Geeignete Zeolithe weisen eine mittlere Teilchengröße von weniger als 10 µm (Volumenverteilung; Meßmethode: Coulter Counter) auf und enthalten vorzugsweise 18 bis 22 Gew.-%, insbesondere 20 bis 22 Gew.-% an gebundenem Wasser.

Geeignete Substitute bzw. Teilsubstitute für Phosphate und Zeolithe sind kristalline, schichtförmige Natriumsilikate der allgemeinen Formel $\text{NaMSi}_x\text{O}_{2x+1} \cdot y \text{H}_2\text{O}$, wobei M Natrium oder Wasserstoff bedeutet, x eine Zahl von 1,9 bis 4 und y eine Zahl von 0 bis 20 ist und bevorzugte Werte für x 2, 3 oder 4 sind. Derartige kristalline Schichtsilikate werden beispielsweise in der europäischen Patentanmeldung EP-A-0 164 514 beschrieben. Bevorzugte kristalline Schichtsilikate der angegebenen Formel sind solche, in denen M für Natrium steht und x die Werte 2 oder 3 annimmt. Insbesondere sind sowohl β - als auch δ -Natriumdisilikate $\text{Na}_2\text{Si}_2\text{O}_5 \cdot y \text{H}_2\text{O}$ bevorzugt.

Brauchbare organische Gerüstsubstanzen sind beispielsweise die in Form ihrer Natriumsalze einsetzbaren Polycarbonsäuren, wie Citronensäure, Adipinsäure, Bernsteinsäure, Glutarsäure, Weinsäure, Zuckersäuren, Aminocarbonsäuren, Nitrilotriessigsäure (NTA), sofern ein derartiger Einsatz aus ökologischen Gründen nicht zu beanstanden ist, sowie Mischungen aus diesen. Bevorzugte Salze sind die Salze der Polycarbonsäuren wie Citronensäure, Adipinsäure, Bernsteinsäure, Glutarsäure, Weinsäure, Zuckersäuren und Mischungen aus diesen.

Geeignete polymere Polycarboxylate sind beispielsweise die Natriumsalze der Polyacrylsäure oder der Polymethacrylsäure, beispielsweise solche mit einer relativen

Molekülmasse von 800 bis 150000 (auf Säure bezogen). Geeignete copolymere Polycarboxylate sind insbesondere solche der Acrylsäure mit Methacrylsäure und der Acrylsäure oder Methacrylsäure mit Maleinsäure. Als besonders geeignet haben sich Copolymere der Acrylsäure mit Maleinsäure erwiesen, die 50 bis 90 Gew.-% Acrylsäure und 50 bis 10 Gew.-% Maleinsäure enthalten. Ihre relative Molekülmasse, bezogen auf freie Säuren, beträgt im allgemeinen 5000 bis 200000, vorzugsweise 10000 bis 120000 und insbesondere 50000 bis 100000. Der Gehalt der Mittel an (co-)polymeren Polycarboxylaten beträgt vorzugsweise 1 bis 8 Gew.-%, insbesondere 2 bis 6 Gew.-%.

Insbesondere bevorzugt sind auch biologisch abbaubare Polymere aus mehr als zwei verschiedenen Monomereinheiten, beispielsweise solche, die gemäß der DE-A-43 00 772 als Monomere Salze der Acrylsäure und der Maleinsäure sowie Vinylalkohol bzw. Vinylalkohol-Derivate oder gemäß der DE-C-42 21 381 als Monomere Salze der Acrylsäure und der 2-Alkylallylsulfonsäure sowie Zucker-Derivate enthalten.

Weitere geeignete Buildersubstanzen sind Polyacetale, welche durch Umsetzung von Dialdehyden mit Polyolcarbonsäuren, welche 5 bis 7 C-Atome und mindestens 3 Hydroxylgruppen aufweisen, beispielsweise wie in der europäischen Patentanmeldung EP-A-0 280 223 beschrieben, erhalten werden können. Bevorzugte Polyacetale werden aus Dialdehyden wie Glyoxal, Glutaraldehyd, Terephthalaldehyd sowie deren Gemischen und aus Polyolcarbonsäuren wie Gluconsäure und/oder Glucoheptonsäure erhalten.

Weitere geeignete Inhaltsstoffe der Mittel sind wasserlösliche anorganische Salze wie Bicarbonate, Carbonate, amorphe Silikate oder Mischungen aus diesen; insbesondere werden Alkalicarbonat und amorphes Alkalisilikat, vor allem Natriumsilikat mit einem molaren Verhältnis $\text{Na}_2\text{O} : \text{SiO}_2$ von 1:1 bis 1:4,5, vorzugsweise von 1:2 bis 1:3,5, eingesetzt. Der Gehalt der Mittel an Natriumcarbonat beträgt dabei vorzugsweise bis zu 20 Gew.-%, vorteilhafterweise zwischen 2 und 15 Gew.-%. Der Gehalt der Mittel an Natriumsilikat beträgt im allgemeinen bis zu 10 Gew.-% und vorzugsweise zwischen 2 und 8 Gew.-%.

Unter den als Bleichmittel dienenden, in Wasser H_2O_2 liefernden Verbindungen haben das Natriumperborattetrahydrat und das Natriumperboratmonohydrat besondere Bedeutung. Weitere brauchbare Bleichmittel sind beispielsweise Natriumpercarbonat, Peroxypyrophosphate, Citratperhydrate sowie H_2O_2 liefernde persaurer Salze oder Persäuren, wie Perbenzoate, Peroxophthalate, Diperazelainsäure, Phthaliminopersäure oder Diperdodecandisäure. Der Gehalt der Mittel an Bleichmitteln beträgt vorzugsweise 5 bis 25 Gew.-% und insbesondere 10 bis 20 Gew.-%, wobei vorteilhafterweise Perboratmonohydrat oder Percarbonat eingesetzt wird.

Vergrauungsinhibitoren haben die Aufgabe, den von der Faser abgelösten Schmutz in der Flotte suspendiert zu halten und so das Wiederaufziehen des Schmutzes zu verhindern. Hierzu sind wasserlösliche Kolloide meist organischer Natur geeignet, beispielsweise die wasserlöslichen Salze polymerer Carbonsäuren, Leim, Gelatine, Salze von Ethercarbonsäuren oder Ethersulfonsäuren der Stärke oder der Cellulose oder Salze von sauren Schwefelsäureestern der Cellulose oder der Stärke. Auch wasserlösliche, saure Gruppen enthaltende Polyamide sind für diesen Zweck geeignet. Weiterhin lassen sich lösliche Stärkepräparate und andere als die obengenannten Stärkeprodukte verwenden, z.B. abgebaute Stärke, Aldehydstärken usw. Auch Polyvinylpyrrolidon ist brauchbar. Bevorzugt werden jedoch Celluloseether, wie Carboxymethylcellulose (Na-Salz), Methylcellulose, Hydroxyalkylcellulose und Mischether, wie Methylhydroxyethylcellulose, Methylhydroxypropylcellulose, Methylcarboxymethylcellulose und deren Gemische, sowie Polyvinylpyrrolidon beispielsweise in Mengen von 0,1 bis 5 Gew.-%, bezogen auf die Mittel, eingesetzt.

Beim Einsatz in maschinellen Waschverfahren kann es von Vorteil sein, den Mitteln übliche Schauminhibitoren zuzusetzen. Als Schauminhibitoren eignen sich beispielsweise Seifen natürlicher oder synthetischer Herkunft, die einen hohen Anteil an C_{18} - C_{24} -Fettsäuren aufweisen. Geeignete nichttensidartige Schauminhibitoren sind beispielsweise Organopolysiloxane und deren Gemische mit mikrofeiner, ggf. silanierter Kieselsäure sowie Paraffine, Wachse, Mikrokristallinwachse und deren Gemische mit silanierter Kieselsäure oder Bistearylethylendiamid. Mit Vorteilen werden auch Gemische aus verschiedenen Schauminhibitoren verwendet, z.B. solche aus Silikonen, Paraffinen oder

Wachsen. Vorzugsweise sind die Schauminhibitoren, insbesondere Silikon- und/oder Paraffin-haltige Schauminhibitoren, an eine granulare, in Wasser lösliche bzw. dispergierbare Trägersubstanz gebunden. Insbesondere sind dabei Mischungen aus Paraffinen und Bistearylethylendiamiden bevorzugt.

Als Salze von Polyphosphonsäuren werden vorzugsweise die neutral reagierenden Natriumsalze von beispielsweise 1-Hydroxyethan-1,1-diphosphonat, Diethylentriamin-penta-methylenphosphonat oder Ethylendiamintetramethylenphosphonat in Mengen von 0,1 bis 1,5 Gew.-% verwendet.

Die Mittel können als optische Aufheller Derivate der Diaminostilbendisulfonsäure bzw. deren Alkalimetallsalze enthalten. Geeignet sind z.B. Salze der 4,4'-Bis(2-anilino-4-morpholino-1,3,5-triazinyl-6-amino)stilben-2,2'-disulfonsäure oder gleichartig aufgebaute Verbindungen, die anstelle der Morpholino-Gruppe eine Diethanolaminogruppe, eine Methylaminogruppe, eine Anilinogruppe oder eine 2-Methoxyethylaminogruppe tragen. Weiterhin können Aufheller vom Typ der substituierten Diphenylstyryle anwesend sein, z.B. die Alkalisalze des 4,4'-Bis(2-sulfostryl)-diphenyls, 4,4'-Bis(4-chlor-3-sulfostryl)-diphenyls, oder 4-(4-Chlorstryl)-4'-(2-sulfostryl)-diphenyls. Auch Gemische der vorgenannten Aufheller können verwendet werden.

Beispiele für Bleichaktivatoren sind mit H_2O_2 organische Persäuren bildende N-Acyl- bzw. O-Acyl-Verbindungen, vorzugsweise mehrfach acylierte Alkylendiamine wie N,N'-tetraacylierte Diamine, acylierte Glykolorile, insbesondere Tetraacetylglykoloril, N-acylierte Hydantoine, Hydrazide, Triazole, Triazine, Urazole, Diketopiperazine, Sulfurylamide und Cyanurate, außerdem Carbonsäureester wie p-(Alkanoyloxy)benzolsulfonate, insbesondere Natriumisononanoyloxybenzolsulfonat, und der p-(Alkenoyloxy)benzolsulfonate, ferner Caprolactam-Derivate, Carbonsäureanhydride wie Phthalsäureanhydrid und Ester von Polyolen wie Glucosepentaacetat. Weitere bekannte Bleichaktivatoren sind acetylierte Mischungen aus Sorbitol und Mannitol, wie sie beispielsweise in der europäischen Patentanmeldung EP-A-0 525 239 beschrieben werden, und acetyliertes Pentaerythrit. Der Gehalt der bleichmittelhaltigen Mittel an Bleichaktivatoren liegt in dem üblichen Bereich, vorzugsweise zwischen 1 und 10 Gew.-%

% und insbesondere zwischen 3 und 8 Gew.-%. Besonders bevorzugte Bleichaktivatoren sind N,N,N',N'-Tetraacetylenylendiamin (TAED), 1,5-Diacetyl-2,4-dioxo-hexahydro-1,3,5-triazin (DADHT) und acetylierte Sorbitol-Mannitol-Mischungen (SORMAN).

Als Enzyme kommen insbesondere solche aus der Klasse der Hydrolasen, wie der Proteasen, Esterasen, Lipasen bzw. lipolytisch wirkenden Enzyme, Amylasen, Cellulasen bzw. andere Glykosylhydrolasen und Gemische der genannten Enzyme in Frage. Alle diese Hydrolasen tragen in der Wäsche zur Entfernung von Verfleckungen, wie protein-, fett- oder stärkehaltigen Verfleckungen, und Vergrauungen bei. Cellulasen und andere Glykosylhydrolasen können durch das Entfernen von Pilling und Mikrofibrillen zur Farberhaltung und zur Erhöhung der Weichheit des Textils beitragen. Zur Bleiche bzw. zur Hemmung der Farbübertragung können auch Oxidoreduktasen eingesetzt werden.

Besonders gut geeignet sind aus Bakterienstämmen oder Pilzen, wie *Bacillus subtilis*, *Bacillus licheniformis*, *Streptomyces griseus* und *Humicola insolens* gewonnene enzymatische Wirkstoffe. Vorzugsweise werden Proteasen vom Subtilisin-Typ und insbesondere Proteasen, die aus *Bacillus lentus* gewonnen werden, eingesetzt. Dabei sind Enzymmischungen, beispielsweise aus Protease und Amylase oder Protease und Lipase bzw. lipolytisch wirkenden Enzymen oder Protease und Cellulase oder aus Cellulase und Lipase bzw. lipolytisch wirkenden Enzymen oder aus Protease, Amylase und Lipase bzw. lipolytisch wirkenden Enzymen oder Protease, Lipase bzw. lipolytisch wirkenden Enzymen und Cellulase, insbesondere jedoch Protease- und/oder Lipase-haltige Mischungen bzw. Mischungen mit lipolytisch wirkenden Enzymen von besonderem Interesse. Beispiele für derartige lipolytisch wirkende Enzyme sind die bekannten Cutinasen. Auch Peroxidasen oder Oxidasen haben sich in einigen Fällen als geeignet erwiesen. Zu den geeigneten Amylasen zählen insbesondere α -Amylasen, Iso-Amylasen, Pullulasen und Pektinasen. Als Cellulasen werden vorzugsweise Cellobiohydrolasen, Endoglucanasen und β -Glucosidasen, die auch Cellobiasen genannt werden, bzw. Mischungen aus diesen eingesetzt. Da sich die verschiedenen Cellulase-Typen durch ihre CMCase- und Avicelase-Aktivitäten unterscheiden, können durch gezielte Mischungen der Cellulasen die gewünschten Aktivitäten eingestellt werden.

Die Enzyme können an Trägerstoffen adsorbiert und/oder in Hüllsubstanzen eingebettet sein, um sie gegen vorzeitige Zersetzung zu schützen. Der Anteil der Enzyme, Enzymmischungen oder Enzymgranulate kann beispielsweise etwa 0,1 bis 5 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis etwa 2 Gew.-% betragen.

Als Lösungsmittel können die in flüssiger Form vorliegenden Mittel neben den üblicherweise als flüssige Komponente vorliegenden nichtionischen Tensiden auch organische Lösungsmittel, z. B. ein- oder mehrwertige Alkohole mit 1 bis 4 C-Atomen enthalten. Bevorzugte Alkohole sind Ethanol, 1,2-Propandiol, Glycerin sowie deren Gemische. Die Mittel enthalten vorzugsweise 2 bis 12 Gew.-% und insbesondere 3 bis 10 Gew.-% Ethanol oder ein beliebiges Gemisch aus Ethanol und Glycerin.

Insbesondere in nicht-wässrigen Flüssigwaschmitteln sind neben den mono- und/oder polyfunktionellen kurzkettigen Alkoholen wie Ethanol, Propylenglykol und/oder Glycerin auch flüssige organische Ether, beispielsweise Diisopropylmonomethylether bevorzugt.

Ein pulverförmiges bis granulares Wasch- und Reinigungsmittel gemäß der vorliegenden Erfindung enthält vorzugsweise 2 bis 20 Gew.-% C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate, wobei der Anteil der Kohlenstoffketten mit weniger als 14 Kohlenstoffatomen kleiner ist als 10 %, bezogen auf den Gehalt an C₁₂-C₁₈-Alkylsulfat, 2 bis 20 Gew.-% C₉-C₁₃-Alkylbenzolsulfonate, wobei C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate und die C₉-C₁₃-Alkylbenzolsulfonate in einem Verhältnis von 1 : 10 bis 10 : 1 vorliegen, 15 Gew.-% bis 55 Gew.-% anorganischen und/oder organischen Builder, bis zu 10 Gew.-% weitere anionische Tenside, 1 Gew.-% bis 20 Gew.-% nichtionische Tenside, bis zu 25 Gew.-%, insbesondere 1 Gew.-% bis 15 Gew.-% Bleichmittel, bis zu 8 Gew.-%, insbesondere 0,5 Gew.-% bis 6 Gew.-% Bleichaktivator und bis zu 20 Gew.-%, insbesondere 0,1 Gew.-% bis 15 Gew.-% anorganische Salze, insbesondere Alkalicarbonat, -sulfat und/oder -silikat, sowie bis zu 2 Gew.-%, insbesondere 0,4 Gew.-% bis 1,2 Gew.-% Enzyme und weitere, in Wasch- und Reinigungsmitteln übliche Inhaltsstoffe, wie Strukturbrecher, Schauminhibitoren, optische Aufheller, Enzyme, Stabilisatoren, insbesondere für Persauerstoffverbindungen und Enzyme, textilweichmachende Stoffe, Vergraunungsinhibitoren, Schauminhibitoren und Farb- und Duftstoffe.

Ein flüssiges Wasch- und Reinigungsmittel gemäß der vorliegenden Erfindung enthält vorzugsweise 2 bis 20 Gew.-% C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate, wobei der Anteil der Kohlenstoffketten mit weniger als 14 Kohlenstoffatomen kleiner ist als 10 %, bezogen auf den Gehalt an C₁₂-C₁₈-Alkylsulfat, 2 bis 20 Gew.-% C₉-C₁₃-Alkylbenzolsulfonate, wobei die C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate und die C₉-C₁₃-Alkylbenzolsulfonate in einem Verhältnis von 1 : 10 bis 10 : 1 vorliegen, 4 bis 25 Gew.-% flüssige nichtionische Tenside, bis zu 10 Gew.-% Lösungsmittel, bis zu 10 Gew.-% Buildersubstanzen, bis zu 3 Gew.-% Enzyme und bis zu 2 Gew.-% weitere in Wasch- und Reinigungsmitteln übliche Inhaltsstoffe.

Duftstoffe können auch in Form von festen Compounds in die insbesondere pulverförmigen bis granularen Wasch- und Reinigungsmittel eingearbeitet werden. Solche konzentrierten Duftstoff-Compounds lassen sich beispielsweise separat durch Granulation, Kompaktierung, Extrusion, Pelletierung oder über andere Agglomerationsverfahren herstellen. Als Trägermaterialien haben sich beispielsweise Cyclodextrine bewährt, wobei die Cyclodextrin-Parfüm-Komplexe zusätzlich noch mit weiteren Hilfsstoffen beschichtet werden können. Die besondere Herstellung von Duftstoff-Formkörpern wird beispielsweise in der älteren deutschen Patentanmeldung DE-A-197 46 780.6 beschrieben, in welcher ein Verfahren offenbart wird, bei dem ein festes, im wesentlichen wasserfreies Vorgemisch aus Trägerstoffen, gegebenenfalls Hilfsstoffen und 5 bis 25 Gew.-% Parfüm einer Granulation oder Preßagglomeration unterworfen wird.

Beispiele

Die Prüfung der Waschleistung erfolgte unter praxisnahen Bedingungen in Haushaltswaschmaschinen des Typs Miele W 918 Novotronic. Die Maschinen wurden mit 3,5 kg Haushaltswäsche (Bettwäsche, Tischwäsche, Leibwäsche) und 0,5 kg Testgewebe beschickt. Als Testgewebe wurden sowohl kommerziell erhältliche künstlich angeschmutzte Baumwollgewebe und Polyester/Baumwoll-Mischgewebe sowie mit einem maschinellen Verfahren natürlich angeschmutzte Baumwollgewebe und Polyester/Baumwoll-Mischgewebe eingesetzt.

Waschbedingungen:

Leitungswasser von 16°d (Äquivalent 160 mg CaO/l), wurden im Hauptwaschgang bei 40 °C und 60 °C mit 4,3 g/l Waschmittel und 60 Minuten Waschzeit gewaschen. Es wurde dreimal mit Leitungswasser nachgespült, anschließend geschleudert und getrocknet. Das Flottenverhältnis, kg Wäsche : Liter (l) Waschlauge, betrug 1 : 4,5.

Tabelle 1

Komponente	Beispiel (Pulver)	
	1	2
C ₁₁₋₁₃ -Alkylbenzolsulfonat	14,8	12,0
C ₁₄₋₁₆ -Alkylsulfat ¹		3,6
C ₁₂₋₁₈ -Alkohol x 7 EO	3,8	
C ₁₂₋₁₄ -Alkohol x 5,5 EO		3,0
Talgalkohol x 5 EO	0,53	0,53
C ₁₂ -C ₁₈ -Seife (Na-Salz)	0,9	0,9
Soda	11,8	11,8
Soil-Repellent Polymer ²	0,75	0,75
Wasserglas	1,6	1,6
Na-Perboratmono-hydrat	12,05	12,05
Hydroxyethyldiphosphonat	0,5	0,5
Silikonöl	0,6	0,6
Zeolith	20,61	20,61
polymeres Polycarboxylat ³	5,15	5,15
TAED	8,0	8,0
Enzym	3,99	3,99
Wasser und Salze	ad 100	ad 100

1 70 Gew.-% C₁₄-Alkohol, 30 Gew.-% C₁₆-Alkohol

2 Repel-O-Tex[®] (Handelsprodukt von Rhone-Poulenc S.A.)

3 Sokalan[®] CP 5 (Hersteller: BASF AG, Ludwigshafen)

Die Testgewebe waren mit den unten angegebenen verschiedenen Anschmutzungen versehen. Die Waschwirkung wurde durch Messung der Remission bestimmt. (Messung des Weißgrades: Zeiss-Reflektometer, 465 nm, Ausblendung des Aufheller-Effektes). Die Versuche wurden jeweils fünfmal wiederholt. Die angegebenen Remissionswerte sind die Durchschnittswerte über alle Messungen. Die Ergebnisse sind in den Tabellen 2 und 3 wiedergegeben.

Die in den Tabellen verwendete Abkürzungen haben folgende Bedeutung:

Gewebe: B = Baumwolle
P = Polyester
PBV = Polyester/Baumwolle veredelt

Anschmutzungen: SW = Staub/Wollfett
SH = Staub/Hautfett
RF4 = Ruß/Wollfett
MU = Make up
LS = Lippenstift
T = Tee

Tabelle 2

Beispiel	Anschmutzung				
	Fett/Pigment-Flecken				Fett/Ruß-Flecken
	SW-B	SH-B	SH-BV	SH-PBV	RF4-PBV
1 (Vergleich)	60,3	77,3	78,7	74,2	72,4
2 (Erfindung)	61,3	78,0	80,1	74,3	74,4
	Anschmutzung				
	Kosmetik-Flecken				bleichbare Flecken
	LS1-PBV		MU-PBV		T-B
1 (Vergleich)	74,3		58,6		63,0
2 (Erfindung)	76,4		56,1		62,6

In Tabelle 3, Spalte 2 sind die Durchschnittswerte über die einzelnen Arten an Verschmutzungen und in Spalte 3 die summierten Remissionswerte über alle Arten Anschmutzungen wiedergegeben.

Tabelle 3

Beispiel	Durchschnittswert der Remission	summierte Remissionswerte
1 (Vergleich)	69,6	556,8
2 (Erfindung)	70,4	563,2

Aus Tabelle 3 wird deutlich, daß die Rezepturen, die die speziellen Alkylsulfate gemäß der Erfindung enthalten, über die Bandbreite der am häufigsten anfallenden Arten an Anschmutzungen eine verbesserte Waschleistung zeigen.

Patentansprüche

1. Tensidkombination für den Einsatz in Wasch- und Reinigungsmitteln, enthaltend C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate, wobei der Anteil der Kohlenstoffketten mit weniger als 14 Kohlenstoffatomen kleiner ist als 10 %, bezogen auf den Gehalt an C₁₂-C₁₈-Alkylsulfat, und C₉-C₁₃-Alkylbenzolsulfonate in einem Verhältnis von 1 : 10 bis 10 : 1.
2. Tensidkombination nach Anspruch 1, **dadurch gekennzeichnet, daß** in den C₁₂-C₁₈-Alkylsulfaten der Anteil der Kohlenstoffketten mit mehr als 16 Kohlenstoffatomen kleiner ist als 10 Gew.-%, bezogen auf die C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate.
3. Tensidkombination nach Anspruch 1, **dadurch gekennzeichnet, daß** in den C₁₂-C₁₈-Alkylsulfaten der Anteil der Kohlenstoffketten mit mehr als 16 Kohlenstoffatomen über 10 und kleiner als 20 Gew.-%, bezogen auf die C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate, ist.
4. Tensidkombination nach einem der Ansprüche 1 bis 3, **dadurch gekennzeichnet, daß** in den C₁₂-C₁₈-Alkylsulfaten der Anteil der Kohlenstoffketten mit einer Kettenlänge von 14 Kohlenstoffatomen in einer Menge von 40 bis 80 Gew.-% Kohlenstoffketten enthalten sind.
5. Tensidkombination nach einem der Ansprüche 1 bis 4, **dadurch gekennzeichnet, daß** die C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate und die Alkylbenzolsulfonate in einem Verhältnis von 1 : 1 bis 4 : 1 vorliegen.
6. Tensidsystem nach einem der Ansprüche 1 bis 5, **dadurch gekennzeichnet, daß** es nichtionische Tenside enthält, ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus alkoxylierten C₈-C₁₈-Alkoholen, alkoxylierten Fettsäurealkylestern, Aminoxiden, Polyhydroxyfettsäureaminen und deren Mischungen.

7. Wasch- und Reinigungsmittel nach Anspruch 6, **dadurch gekennzeichnet, daß** die alkoxylierten C₈-C₁₈-Alkohole ausgewählt sind aus C₁₂-C₁₆-Fettalkoholalkoxylaten mit einem mittleren Alkoxylierungsgrad zwischen 5,2 und 5,8.
8. Pulverförmiges bis granulares Wasch- und Reinigungsmittel enthaltend eine Tensidkombination nach einem der Ansprüche 1 bis 7, **dadurch gekennzeichnet, daß** es 2 bis 20 Gew.-% C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate, wobei der Anteil der Kohlenstoffketten mit weniger als 14 Kohlenstoffatomen kleiner ist als 10 %, bezogen auf den Gehalt an C₁₂-C₁₈-Alkylsulfat, 2 bis 20 Gew.-% C₉-C₁₃-Alkylbenzolsulfonate, wobei die C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate und die C₉-C₁₃-Alkylbenzolsulfonate in einem Verhältnis von 1 : 10 bis 10 : 1 vorliegen, 15 Gew.-% bis 55 Gew.-% anorganischen und/oder organischen Builder, bis zu 10 Gew.-% weitere anionische Tenside, 1 Gew.-% bis 20 Gew.-% nichtionische Tenside, bis zu 25 Gew.-%, insbesondere 1 Gew.-% bis 15 Gew.-% Bleichmittel, bis zu 8 Gew.-%, insbesondere 0,5 Gew.-% bis 6 Gew.-% Bleichaktivator, bis zu 20 Gew.-%, insbesondere 0,1 Gew.-% bis 15 Gew.-% anorganische Salze, insbesondere Alkalicarbonat, -sulfat und/oder -silikat, sowie bis zu 2 Gew.-%, insbesondere 0,4 Gew.-% bis 1,2 Gew.-% Enzyme und weitere, in Wasch- und Reinigungsmitteln übliche Inhaltsstoffe enthält.
9. Pulverförmiges bis granulares Wasch- und Reinigungsmittel nach Anspruch 8, **dadurch gekennzeichnet, daß** Builder ausgewählt aus der Gruppe der Phosphate, Zeolithe, wasserlöslichen Alkalisilikate sowie organischen Builder, wie Polycarboxylate, (co)polymere Polycarboxylate oder biologisch abbaubare Terpolymere und Quaterpolymere, enthalten sind.
10. Flüssiges Wasch- und Reinigungsmittel, enthaltend eine Tensidkombination nach einem der Ansprüche 1 bis 7, **dadurch gekennzeichnet, daß** es 2 bis 20 Gew.-% C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate, wobei der Anteil der Kohlenstoffketten mit weniger als 14 Kohlenstoffatomen kleiner ist als 10 %, bezogen auf den Gehalt an C₁₂-C₁₈-Alkylsulfat, 2 bis 20 Gew.-% C₉-C₁₃-Alkylbenzolsulfonate, wobei die C₁₂-C₁₈-Alkylsulfate und die C₈-C₁₈-Alkylbenzolsulfonate in einem Verhältnis von 1 : 10

bis 10 : 1 vorliegen, 4 bis 25 Gew.-% flüssige nichtionische Tenside, bis zu 10 Gew.-% Lösungsmittel, bis zu 10 Gew.-% Buildersubstanzen, bis zu 3 Gew.-% Enzyme und bis zu 2 Gew.-% weitere in Wasch- und Reinigungsmitteln übliche Inhaltsstoffe enthält.