11) Veröffentlichungsnummer:

0 187 257

A2

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 85115249.6

(5) Int. Cl.⁴: **C** 11 **D** 3/00 C 11 D 3/12

22 Anmeldetag: 02.12.85

(30) Priorität: 10.12.84 DE 3444959

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 16.07.86 Patentblatt 86/29

Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LI NL 71) Anmelder: Henkel Kommanditgesellschaft auf Aktien Postfach 1100 Henkelstrasse 67

D-4000 Düsseldorf-Holthausen(DE)

(72) Erfinder: Osberghaus, Rainer, Dr.

Südallee 47

D-4000 Düsseldorf(DE)

(72) Erfinder: Kresse, Franz Lochnerweg 40 D-4010 Hilden(DE)

(54) Teppichreinigungsmittel.

(57) Die Mittel basieren auf Zeolith als Adsorptionsmittel und enthalten daneben Tenside, organische Lösungsmittel und gegebenenfalls weitere übliche Bestandteile. Durch die Verwendung in granulierter Form wird die Staubentwicklung bei der Anwendung verringert, ohne daß die Reinigungswirkung

HENKEL KGaA

4000 Düsseldorf, den 7. Dezember 1984 Dr.

Dr. Ha/Hd

<u>Patentanmeldung</u>

D 6992 EP

"Teppichreinigungsmittel"

Die vorliegende Erfindung betrifft ein pulverförmiges, Zeolith enthaltendes Mittel, das zur Trockenreinigung von 5 Textilien, insbesondere von Teppichen, bestimmt ist.

Zur Reinigung von Teppichen und anderen textilen Belägen an Ort und Stelle verwendet man neben Shampoos in neuerer Zeit zunehmend pulverförmige Reinigungsmittel, die den 10 Vorteil aufweisen, keine Ränder zu hinterlassen und schneller abzutrocknen. Derartige Reinigungspulver enthalten als wesentliche Bestandteile Tenside und Adsorptionsmittel sowie größere Mengen von Wasser in lose gebundener Form. Von den Tensiden wird angenommen, daß 15 sie zusammen mit dem vorhandenen Wasser für die Ablösung der Schmutzteilchen von den Fasern und für deren Transport zum Adsorptionsmittel sorgen, das dann nach dem Abtrocknen des Wassers zusammen mit dem Schmutz abgebürstet oder abgesaugt wird. Als Adsorptionsmittel sind 20 die verschiedensten Materialen vorgeschlagen worden, beispielsweise Kunstharzschaumpulver (AT 296 477), Fullererde, Talcum, Sägemehl (DE 15 19 045) und gebleichtes Holzmehl (CH 461 685).

HENKEL KGaA

Trotz der im Vergleich zu Shampoos deutlich geringeren Flüssigkeitsmengen, die mit diesen pulverförmigen Mitteln aufgebracht werden, müssen auch bei diesen Mitteln Trockenzeiten bis zu mehreren Stunden eingehalten werden, da sonst die Rückstände nur sehr unvollständig entfernt werden können. Dies wirkt sich vor allem bei der gewerblichen Reinigung nachteilig aus.

Als ein besonders wirksames Adsorptionsmittel hat sich 10 sowohl in Shampooformulierungen als auch in pulverförmigen Reinigungsmitteln ein als Zeolith bekanntes Natriumaluminiumsilikat herausgestellt. Mittel auf dieser Basis, wie sie beispielsweise in der deutschen Offenlequngsschrift 25 44 605 beschrieben sind, zeichnen sich 15 durch ein hohes Reinigungsvermögen aus. Probleme ergeben sich mit diesem Material aber aus der Staubbelästigung und einer ungewöhnlich starken Haftung des feinteiligen Zeolithpulvers an den Textilfasern, die zur Folge hat, daß das Reinigungsmittel nur unvollständig entfernt 20 werden kann und die behandelten Textilien, insbesondere dunkel gefärbte Teppiche, ein graues Aussehen bekommen. An diesen unerwünschten Begleiterscheinungen hat auch der Vorschlag in der europäischen Offenlegungsschrift EP 62 536, Zeolithpulver an ein ebenfalls unlösliches Träger-25 material, insbesondere Cellulosepulver anzulagern, nichts entscheidendes ändern können. Es bestand daher nach wie vor die Aufgabe, Trockenreinigungsmittel für Textilien mit insgesamt besseren Eigenschaften zu entwickeln.

30 Die vorliegende Erfingung bietet eine Lösung dieser Aufgabe in Gestalt von Trockenreinigungsmitteln in Pulverform, die Tenside, organische Lösungsmittel und Zeolith enthalten und die dadurch

. . .

gekennzeichnet sind, daß der Zeolith in Form eines porösen, gegen die bei der Trockenreinigung üblichen mechanischen Belastungen beständigen Granulates vorliegt.

- 5 Den erfindungsgemäßen Mitteln fehlen die oben genannten Nachteile der Mittel des Standes der Technik, das heißt, sie entwickeln bei der Anwendung keinen lästigen Staub und lassen sich nahezu vollständig von den Textilien entfernen, so daß eine Vergrauung nicht auftritt. Die
- 10 Wiederanschmutzung der Textilien nach der Reinigung ist ungewöhnlich gering. Die Mittel zeichnen sich weiterhin dadurch aus, daß bei ihrer Anwendung im Normalfall keine Trockenzeit zwischen dem Einarbeiten des Pulvers in das Textil und der Wiederentfernung des Pulvers erforderlich
- 15 ist. Besonders überraschend an der erfindungsgemäßen Lösung ist der Befund, daß trotz der Agglomeration des Zeolithpulvers zu größeren stabilen Teilchen die hohe Reinigungsleistung der mit feinverteiltem Zeolith arbeitenden Mittel erhalten bleibt.

20

- Die Herstellung der Mittel umfaßt zwei Stufen, nämlich die Herstellung des Zeolithgranulates, das im einfachsten Fall aus Zeolith und Granulierhilfsmittel besteht, und die Vermischung dieses Granulates mit den sonstigen
- 25 Bestandteilen der Mittel. Einige dieser Bestandteile können aber ganz oder teilweise bereits in der ersten Stufe in die Granulate eingearbeitet werden, so daß nur die dann noch verbleibenden Bestandteile, insbesondere die organischen Lösungsmittel, mit den porösen Granulaten
- 30 vermischt werden müssen, wobei insbesondere die flüssigen Bestandteile von diesen aufgenommen werden.

Ausgangsmaterial für die Herstellung der Granulate sind die feinteiligen kristallinen Zeolithe der Typen A, P, X, 35 Y und Hydroxysodalith, die in trockener Form oder in

Form wäßriger Suspensionen, wie sie bei der Herstellung anfallen, eingesetzt werden können. Als austauschfähige Kationen sollen in den Zeolithen vorwiegend Natriumionen vorliegen. Bevorzugt wird Zeolith A verwendet, der eine besonders hohe Reinigungskraft besitzt und technisch gut zugänglich ist. Er weist in luftgetrockneter handelsüblicher Form einen Wassergehalt von etwa 15 bis 25 Gewichtsprozent auf, der ohne Anwendung extremer Bedingungen nicht weiter reduziert werden kann. Angaben über Gewichtsanteile Zeolith beziehen daher, wenn nichts anderes angegeben ist, den durch Lufttrocknung nicht entfernbaren Wassergehalt der Zeolithe ein.

In den fertigen Reinigungsmitteln beträgt der Gehalt an 15 Zeolith 40 bis 90 Gewichtsprozent, vorzugsweise 55 bis 75 Gewichtsprozent.

Zeolithgranulate sind aus der Literatur in verschiedensten Zusammensetzungen bekannt, aber in der Regel in dieser Form nicht für die Trockenreinigung von Textilien geeignet. So kennt man aus der DOS 28 06 799 Zeolithgranulate, die durch calcinieren bei Temperaturen um 800°C hergestellt und zur Enthärtung von Trinkwasser verwendet werden. Ein anderer Typ von Zeolithgranulaten ist beispielsweise aus der DAS 27 14 604, der DOS 30 07 320, der DOS 30 45 221 und der EP-PS 21 267 bekannt. Die dort beschriebenen Granulate sind in erster Linie für die Anwendung in Waschmitteln bestimmt, das heißt, ihre Zusammensetzung wurde im Hinblick auf einen schnellen Zerfall der Granulate im Waschwasser optimiert, wobei die Granulierung durchweg als Aufbaugranulierung, d.h. durch Agglomerierung des feinteiligen Zeoliths mit Hilfe unterschiedlicher Zusatzstoffe durchgeführt wurde.

Auch die für die erfindungsgemäßen Mittel geeigneten Zeolithgranulate können durch Aufbaugranulation gewonnen werden, beispielsweise durch Agglomeration von Zeolithpulver mit Hilfe von Wasser und einem Granulierhilfs-5 mittel in einem Trommel- oder Schaufelmischer oder auf einem Tellergranulator. Weitere Bestandteile der Reinigungsmittel, wie Tenside oder Säuren können in die Granulate eingearbeitet werden. Sofern Wasser bei der Granulierung verwendet wird oder von feuchten Ausgangsmaterialien ausgegangen wird, schließt sich an den Granulierungsprozeß ein Trocknungsschritt an, für den ebenfalls übliche Verfahren, wie etwa die Trocknung im Fließbett bei Temperaturen bis etwa 200 °C, verwendet werden können.

15

. 25

10

Ein besonders bevorzugtes Verfahren zur Herstellung von geeigneten porösen Zeolithgranulaten ist das Sprühtrockenverfahren, bei dem eine wäßrige Aufschlämmung des Zeoliths, des Granulierhilfsmittels und gegebenenfalls 20 weiterer Bestandteile zu Tröpfchen versprüht wird, die dann beim Herabfallen in einem Luftstrom trocknen. Dieses Verfahren ermöglicht einerseits, problemlos wäßrige Ausgangsmaterialien zu verarbeiten und kombiniert andererseits die Bildung der Granulatteilchen und deren Trocknung in einem Prozeß.

In jedem Falle soll durch die Granulierung erreicht werden, daß aus dem ursprünglich sehr feinteiligen Zeolith deutlich größere Teilchen aufgebaut werden, die eine solche mechanische Stabilität aufweisen, daß sie die mit der Anwendung verbundene Bürst- und Reibbeanspruchung überstehen. Geeignete Granulate weisen weniger als 2 Gewichtsprozent an Teilchen mit einer Größe von 0,05 mm

und darunter und weniger als 5 Gewichtsprozent an Teilchen mit einer Größe über 2 mm (bestimmt durch Siebanalyse) auf. Die besten Gebrauchseigenschaften zeigen dabei Granulate, deren Einzelteile zu über 80 Gewichtsprozent, vorzugsweise über 90 Gewichtsprozent, Durchmesser von über 0,2 bis 1,6 mm besitzen. Die mechanische Stabilität der Granulate läßt sich mit Hilfe eines einfachen Tests ermitteln: In einer Kugelschwingmühle aus Porzellan, die einem Inhalt von 1 Liter hat und mit .5. Prozellankugeln von 28 mm Durchmesser beladen ist, werden 100 g des Granulates 1 Minute lang bei 1400 Umdrehungen pro Minute behandelt, dann gesiebt. Bei erfindungsgemäß geeigneten Granulaten steigt unter diesen Testbedingungen der Anteil der Teilchen mit Größen bis 0,2 mm um nicht mehr als 15 Gewichtsprozent, vorzugs-15 weise um nicht mehr als 5 Gewichtsprozent, insbesondere um nicht mehr als 2 Gewichtsprozent, bezogen auf das Gesamtgewicht des Granulates.

Als Granulierhilfsmittel kommen feste, gut wasserlösliche 20 organische oder anorganische Substanzen, die nur geringe Neigung zur Kristallisation besitzen und nicht hygroskopische sind, in Betracht. Besonders gut eignen sich solche Substanzen, die zur Polymerisation neigen, 25 wie lösliche Alkalisilikate, oder die bereits polymere Struktur aufweisen, wie polymere Carbonsäuren und deren Salze, sowie lösliche Cellulosederivate. Vorzugsweise werden wasserlösliches Natriumsilikat (Wasserglas) und wasser- oder alkalilösliche Homo- und Copolymerisate von Acrylsäure oder Methacrylsäure verwendet. Ganz besonders wird als Granulierhilfsmittel lösliches Natriumsilikat in Kombination mit Polyacrylsäure oder Polymethacrylsäure bevorzugt. Die Menge an Granulierhilfsmittel beträgt, bezogen auf das gesamte Reinigungsmittel, 1 bis 20, vorzugsweise 5 bis 20 Gewichtsprozent. Bezogen auf den

. . .

ZR-FE/Patente

Gehalt an wasserfreiem Zeolith liegt die Menge an Granulierhilfsmittel zwischen 3 und 40 Gewichtsprozent, vorzugsweise zwischen 10 und 30 Gewichtsprozent.

Als Tenside eignen sich für die erfindungsgemäßen Mittel in erster Linie nichtionische und anionische Tenside. Vorzugsweise werden nichtionische Tenside verwendet.

Geeignete anionische Tenside sind insbesondere solche vom Sulfat- und Sulfonattyp, doch können auch andere Typen wie Seifen, langkettige N-Acylsarkosinate, Salze von Fettsäurecyanamiden oder Salze von Ethercarbonsäuren, wie sie aus langkettigen Alkyl- oder Alkylphenyl-Polyglykolethern und Chloressigsäure zugänglich sind, eingesetzt 15 werden. Die anionischen Tenside werden üblicherweise in Form der Natriumsalze verwendet.

Besonders geeignete Tenside vom Sulfattyp sind die Schwefelsäuremonoester von langkettigen primären Alkoholen natürlichen und synthetischen Ursprungs mit 10 bis 20 C-Atomen, d.h. von Fettalkoholen, wie z. B. Kokosfettalkoholen, Talgfettalkoholen, Oleylalkohol, oder den C_{10}^{-} C_{20}^{-} - Oxoalkoholen und solche von sekundären Alkoholen dieser Kettenlängen. Daneben kommen die Schwefelsäuremonoester der mit 1 bis 6 Mol Ethylenoxid ethoxylierten aliphatischen primären Alkohole, sekundären Alkohole oder Alkylphenole in Betracht. Ferner eignen sich sulfatierte Fettsäurealkanolamide und sulfatierte Fettsäuremonoglyceride.

30

10

Bei den Tensiden vom Sulfonattyp handelt es sich in erster Linie um die Salze vom Sulfobernsteinsäuremonound diestern mit 6 bis 22 C-Atomen in den Alkoholteilen, die Alkylbenzolsulfonate mit $C_q - C_{15}$ -Alkylgruppen und die

Ester von $oldsymbol{<a}$ -Sulfofettsäuren, z.B. die $oldsymbol{<a}$ -Sulfonierten Methyl- oder Ethylester der hydrierten Kokos-, Palmkernoder Talgfettsäuren. Weitere brauchbare Tenside vom Sulfonattyp sind die Alkansulfonate, die aus $oldsymbol{C}_{12} -
oldsymbol{C}_{18}$ -Alkanen durch Sulfochlorierung oder Sulfoxidation und anschließende Hydrolyse bzw. Neutralisation oder durch Bisulfitaddition an Olefine erhältlich sind, sowie die Olefinsulfonate, das sind Gemische aus Alken- und Hydroxyalkansulfonaten sowie Disulfonaten, wie man sie beispielsweise aus langkettigen Monoolefinen mit endoder innenständiger Doppelbindung durch Sulfonieren mit gasförmigen Schwefeltrioxid und anschließender alkalischer oder saurer Hydrolyse der Sulfonierungsprodukte erhält.

15

20

25

30

35

10

Als nichtionische Tenside eignen sich für die erfindungsgemäßen Mittel insbesondere Anlagerungsprodukte von 1 bis 30, vorzusgweise 4 bis 15 Mol Ethylenoxid an 1 Mol einer Verbindung mit 10 bis 20 Kohlenstoffatomen aus der Gruppe der Alkohole, Alkylphenole, Carbonsäuren und Carbonsäureamide. Besonders wichtig sind die Anlagerungsprodukte von Ethylenoxid an langkettige primäre oder sekundäre Alkohole, wie zum Beispiel Fettalkohole oder Oxoalkohole, sowie an Mono- oder Dialkylphenole mit 6 bis 14 C-Atomen in den Alkylgruppen.

Ferner sind als nichtionische Tenside die wasserlöslichen, 20 bis 250 Ethylenglykolethergruppen und 10 bis
100 Propylenglykolethergruppen enthaltenden Anlagerungsprodukte von Ethylenoxid an Polypropylenglykol, Alkylendiamin-poly-propylenglykol und an Alkylpolypropylenglykole mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen in der Alkylkette
brauchbar, in denen die Polypropylenglykolkette als
hydrophober Rest fungiert. Auch nichtionische Tenside vom
Typ der Aminoxide, der Sulfoxide oder der Alkylglucoside



sind verwendbar, beispielsweise N-Kokosalkyl-N,N-Dimethylaminoxid oder die Kondensationsprodukte aus langkettigen Alkoholen mit 10 bis 18 C-Atomen und Glucose, sowie deren Ethylenoxidaddukte.

5

10

15

20

25

Besonders bevorzugte nichtionische Tenside stellen die Reaktionsprodukte aus 4 bis 15 Mol Ethylenoxid (EO) und 1 Mol Fettalkohol mit 12 bis 18 C-Atomen dar. Typische Vertreter dieser Tenside sind Talgfettalkohol + 5 EO, Talgfettalkohol + 14 EO, Oleyl-/Cetylalkohol + 10 EO und Kokosfettalkohol + 4 EO.

Die Tenside sind in den erfindungsgemäßen Mitteln zu 0,5 bis 15 Gewichtsprozent, vorzugsweise 1 bis 5 Gewichtsprozent enthalten. Sie werden vorzugsweise ganz oder teilweise im ersten Schritt der Herstellung, d.h. bei der Granulierung des Zeoliths, eingearbeitet.

Als weitere Komponente enthalten die Mittel der Erfindung organische Lösungsmittel. Verwendbar sind alle auf dem Gebiet der Textilreinigung üblichen Lösungsmittel, doch werden vorzugsweise Lösungsmittel mit Siedepunkten über 80°C aus der Gruppe Benzine, Alkohole, Ether und Ester eingesetzt. Beispiele für derartige Lösungsmittel sind Benzin (Siedebereich 140 bis 200°C), Isopropanol, Isooctanol, Triethylenglykol, Butyldiglykol und Butyldiglykolacetat. Wegen ihres guten Fettlösungsvermögens werden Benzin, Isopropanol, Dipropylenglykolmomomethylether und deren Mischungen besonders bevorzugt . Der Anteil des 30 Lösungsmittels beträgt im Reinigungsmittel 5 bis 30, vorzugsweise 8 bis 25 Gewichtsprozent. Wasser ist in den Mitteln nur in solcher Menge enthalten, wie sie von den Zeolithen bei der Granulatherstellung festgehalten wird.

. . .

Synthetische Zeolithe enthalten von der Herstellung her häufig größere Mengen freier Alkalien, erkennbar am hohen pH-Wert einer wäßrigen Aufschlämmung. Da viele Textilmaterialien und Farbstoffe gegen Alkalien empfindlich 5 sind, können, um Schädigungen zu vermeiden, bei der Herstellung der Mittel Säuren zur Neutralisation des Alkalis zugesetzt werden. Bevorzugt werden feste wasserlösliche organische oder anorganische Säuren, beispielsweise Amidosulfonsäure und Oxalsäure. Besonders 10 bevorzugt werden saure Alkaliphosphate, Weinsäure, Zitronensäure und Ethylendiamintetraessigsäure, weil deren Salze, die sich bei der Neutralisation bilden, die Reinigungswirkung der Mittel unterstützen. Die Säuremenge wird durch den Alkaligehalt des Zeoliths und den ge-15 wünschten Neutralisationsgrad bestimmt. Man setzt im allgemeinen nicht mehr als 10 Gewichtsprozent Säure, bezogen auf das gesamte Mittel ein, vorzugsweise eine Menge, die dazu führt, daß das Zeolithgranulat einen pH-Wert zwischen 6,5 und 9 (gemessen an einer 1%igen 20 Aufschlämmung in Wasser) aufweist.

Zur Neutralisation eignen sich auch polymere Carbonsäuren wie Polyacrylsäure und Polymethacrylsäure. Werden solche Säuren bereits als Granulierhilfsmittel verwendet, ist 25 normalerweise der Zusatz weiterer Säuren nicht notwendig.

Die erfindungsgemäßen Reinigungsmittel können über die genannten Bestandteile hinaus noch weitere, bei der reinigenden Behandlung von Textilien übliche Wirkstoffe 30 enthalten. Beispiele solcher Wirkstoffe sind antistatisch wirkende Komponenten, optischer Aufheller, die Wiederanschmutzung vermindernde Stoffe und Parfüm. Diese Bestandteile können zusammen bis zu 10 Gewichtsprozent,

. . .

vorzugsweise bis zu 5 Gewichtsprozent der Reinigungsmittel ausmachen. Sie werden vorzugsweise mit dem Lösungsmittel im zweiten Schritt des Herstellungsverfahrens dem Zeolithgranulat zugesetzt.

5

Die Reinigung der Textilien und Teppiche geschieht in der Weise, daß die Mittel dieser Erfindung auf die zu reinigenden Flächen aufgetragen und dann intensiv in die Textilien, beispielsweise mit Hilfe eines Schwammes oder einer Bürste eingerieben werden, wobei sich der auf den Textilien befindende Schmutz mit den Partikeln der Reinigungsmittel verbindet. In der Regel wählt man Einarbeitungszeiten von 0,5 bis 2,5 Minuten, vorzugsweise 0,5 bis 1,5 Minuten pro Quadratmeter. Anschließend werden die Rückstände zusammen mit dem Schmutz auf mechanischem Wege, beispielsweise durch Ausbürsten oder Absaugen aus den Textilien entfernt. Für die Flächenreinigung von Textilien werden von den erfindungsgemäßen Mitteln je nach Fülle der Textilien und je nach Verschmutzungsgrad 20 bis 200 Gramm pro Quadratmeter angewandt, doch können 20 zur Entfernung einzelner Flecken stellenweise auch größere Mengen aufgetragen werden. Zur Flächenreinigung von Teppichen sind Aufwandmengen von 50 bis 150 Gramm pro Quadratmeter üblich. Obwohl alle Schritte des Verfahrens manuell durchgeführt werden können, liegt die bevorzugte Ausführung, insbesondere bei Teppichen darin, das Einreiben und gegebenenfalls weitere Schritte mit Hilfe von Maschinen, beispielsweise kombinierten Streu- und Bürstmaschinen, auszuführen. Das Reinigungsverfahren 30 eignet sich deshalb sowohl für den Haushaltsbereich als auch für die gewerbliche Anwendung.

Beispiele

1. bis 4. Reinigunsgmittel

1,2% auf 4,1 % an.

1. In einem für den Laborgebrauch konstruierten Trommelmischer wurden 1,12 kg Zeolith A (Natriumform, Wassergehalt 18,2 %, bestimmt durch Trocknung bei 800 °C) in Pulverform (Teilchengröße unter 40 μm) und 124 g pulverförmige Polymethacrylsäure (Rohagit S der Firma 10 Röhm) vorgelegt und unter ständiger Umwälzung mit einer Lösung von 38 g Wasserglas (25 %ig in H₂O, SiO_2 : Na₂O = 4 : 1) und 14 g eines nichtionischen Tensids aus Talgalkohol und 14 Mol EO in 700 ml Leitungswasser besprüht. Nach dem Ende der Zugabe 15 wurde noch 10 Minuten weiter gemischt, dann das entstandene rieselfähige Granulat ausgetragen. Um überschüssiges anhaftendes Wasser zu vertreiben, wurde das Granulat auf einer Schale im Trockenschrank bei 80°C bis zur Gewichtskonstanz getrocknet. Eine 20 einprozentige Aufschlämmung dieses Granulates in Wasser wies einen pH-Wert von 8,5 auf. Die Siebanalyse des Granulates zeigte, daß 95 % davon im Bereich zwischen 0,3 und 1,2 mm lagen. Im Stabilitätstest stieg der Feinanteil (bis 0,2 mm) von

Zur Herstellung des fertigen Reinigungsmittels wurden 750 g des getrockneten Granulates unter Rühren mit einer Lösung von 20 g eines nichtionischen Tensids aus Talgalkohol und 14 Mol EO in 100 g Isopropanol und 130 g Butyldiglykol getränkt. Das entstandene Reinigungsmittelpulver war gut rieselfähig und frei von Staubanteilen.

25

- 2. In einem Lödige-Mischer wurden 8,6 kg Zeolith A und 1 kg gepulverte Polymethacrylsäure der gleichen Qualitäten wie im Beispiel 1, sowie 0,4 kg Polyvinylpyrrolidon (Kollidon Cl der Firma BASF), das als Reinigungsverstärker diente, 5 vorgelegt und unter ständiger Umwälzung mit einer Lösung von 0,3 kg Wasserglas (25 %ig in H₂O, SiO_2 : Na₂O = 4 : 1) und 0,15 kg eines nichtionischen Tensids aus Talgalkohol und 14 Mol Ethylenoxid in 10 5,7 kg Wasser besprüht. Nach Ende der Zugabe lag ein wasserhaltiges Granulat vor, das durch Aufheizen des Mischers auf 110°C und weiteres Umwälzen innerhalb von 5 Minuten getrocknet wurde. Es zeigte in der Siebanalyse zu 91 % Teilchengrößen zwischen 0,5 und 1,5 mm. Der Anteil unter 0,2 mm lag bei 0,6 % und 15 stieg im Stabilitätstest auf 3,8 % an. In Wasser zeigte das Granulat einen pH-Wert von 8,9 (1 %ig).
- Die Weiterverarbeitung des Granulates erfolgte in einem offenen Mischbehälter, in dem es durch Zugabe von 25 Gewichtsprozent an Isopropanol (bezogen auf die fertige Mischung) unter langsamen Rühren in das Endprodukt übergeführt wurde.
- 25 3. Eine Mischung aus 270 kg einer 45 %ige wäßrigen Suspension von Zeolith Na-A (Gehalt bezogen auf wasserfreien Zeolith), 46 kg Wasserglas (37/40 Be, 34,5 %ige wäßrige Lösung), 18,8 kg Polymethacrylsäure, 4,0 kg Talgalkohol mit 5 Mol EO und 3,5 kg Talgalkohol mit 14 Mol EO wurde homogenisiert, auf 65 °C aufgeheizt und in das obere Ende eines Sprühturmes eingedüst. Die Trocknung erfogte im Gegenstrom mit Luft einer Eintrittstemperatur zwischen 150°C und 180°C. Auf diesem Wege wurde ein Granulat erhalten, das nach Sieb-

analyse zu 98,2 % aus Teilchen mit Größen zwischen 0,2 und 1,6 mm bestand, 0,2 % Feinanteile unter 0,05 mm und 0,5 % Anteile über 2 mm Durchmesser aufwies. Im Stabilitätstest stieg der Anteil der Teilchen mit Größen bis 0,2 mm von 9,6 % auf 10,8 % an.

Zur Herstellung des fertigen Reinigungsmittels wurden 170 kg des trockenen Granulates in einem Mischbehälter mit 30 kg Benzin (Isopar G) vermischt. Dabei bildete sich ein weißes , sich trocken anfühlendes gut rieselfähiges Produkt.

4. Dieses Reinigungsmittel wurde aus demselben Zeolithgranulät wie das Mittel aus Beispiel 3 hergestellt.
Zu je 80 kg des Granulates wurden hier aber 20 kg
eines Gemisches aus 50 Gewichtsprozent Benzin (Isopar
G, Siedepunkt 165°C) und 50 Gewichtsprozent
n-Propanol zugesetzt.

20

5

5. bis 6. Reinigungsmittel nach dem Stand der Technik

5. Entsprechend DOS 25 44 605, Beispiel 21, wurde ein pulverförmiger Teppichreiniger aus Zeolithpulver, das mit Kokosfettsäurediethanolamid beladen war, durch Vermischen mit Kokosalkoholsulfat und Isopropanol hergestellt. Das Produkt bestand überwiegend aus sehr feinen Pulveranteilen unter 0,05 mm Durchmesser; daneben lagen nach dem Umrühren noch lose Agglomerate mit bis zu 5 mm Größe vor. Im Stabilitätstest zerfiel das Produkt vollständig in Teilchen unter 0,2 mm Durchmesser.

- 6. Entsprechend EP-OS 62 536, Beispiel 1, wurde ein pulverförmiges Teppichreinigungsmittel aus Cellulosefaser, Zeolithpulver, Calciumcarbonat, Propylenglykolmethylether und Wasser hergestellt. Es handelte sich um ein flockiges, leicht klebriges Produkt, in dem harte Granulate völlig fehlten.
- 7. Reinigungswirkung, Staubbelastung und10 Wiederanschmutzung

Die Gebrauchseigenschaften der Reinigungsmittel wurden an natürlich angeschmutzten beigefarbenen Polyamid-Veloursteppichen untersucht. Zu diesem 15 Zweck wurde ein langer Läufer in mehrere Segmente unterteilt, die mit jeweils einem der Reinigungsmittel 1 bis 6 in Mengen von 70 g pro Quadratmeter gleichmäßig bestreut wurden. Unmittelbar nach Aufgabe der Reinigungsmittel wurden diese mit Hilfe 20 einer im gewerblichen Bereich üblichen, 40 kg schweren Einscheiben-Reinigungsmaschine mit rotierender Bürste ca. 45 sec pro Quadratmeter in den Teppich eingearbeitet. Lediglich bei dem Mittel nach EP 62 536 wurde auch, wie dort angegeben, ein Ver-25 such ohne Einbürsten durchgeführt. Nach der für das Abtrocknen ausreichenden Zeit wurden die Teppichsegmente mit einem Bürstsauger etwa 1 Minute pro Quadratmeter soweit wie möglich von den Reinigungsmitteln und anhaftendem Schmutz befreit. Nach der 30 Begutachtung des Reinigungsergebnisses wurde der Läufer wieder zum Gebrauch freigegeben und nach 3 Wochen die Wiederanschmutzung beurteilt.

Die Bewertung der Gebrauchseigenschaften wurde von 5 Prüfern durchgeführt, die Noten zwischen 1 (ausgezeichnet) und 6 (sehr schlecht) zu vergeben hatten. Die Mittelwerte aus den Einzelnoten sind in Tabelle 1 zusammengefaßt.

- 16 -

8. Vergrauung

5

Zur Bestimmung dieser Eigenschaft wurden dunkelrote
Polyamid-Veloursteppiche, die nicht angeschmutzt
waren, wie in Beispiel 7 mit den Reinigungsmitteln
behandelt. Anschließend wurde die Vergrauung
visuell durch Vergleich mit unbehandelten Teppichstücken ermittelt und mit Hilfe einer Punkteskala

(1 = keine Vergrauung, 5 = sehr starke Vergrauung)
bewertet. Die Ergebnisse sind in der letzten Spalte
von Tabelle 1 wiedergegeben.

Tabelle 1

Bewertung der Gebrauchseigenschaften

	1-								
Vergrauung			-	ı		 	2 - 3	2	
Wiederan- schmutzung		3,2	2,8	2,2	2,4	0,5	4,6	3,8	
Reinigungsleistung		1,8	1,6	1,4	1,8	1,8	2,4	4,6	
Staubent- wicklung		1,2	1,4	1,0	1,0	3,2	4,8	1,6	
erforderliche Trockenzeit min.		0	0		0	0	30	15	
Reinigungsmittel nach Beispiel		-1	2	m	4	5	9	(x 9	

∵'ohne Einbürste

HENKEL KGaA ZR-FE/Patente

Patentansprüche

1. Trockenreinigungsmittel in Pulverform für Textilien, enthaltend Tenside, organische Lösungsmittel und Zeolith, dadurch gekennzeichnet, daß der Zeolith zusammen mit Granulierhilfsmittel in Form eines porösen gegen die bei der Trockenreinigung üblichen mechanischen Belastungen beständigen Granulates vorliegt.

10

5

 Trockenreinigungsmittel nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß ein Zeolith des Typs A verwendet wird, der als austauschfähige Kationen Natriumionen enthält.

15

20

25

- 3. Trockenreinigungsmittel nach einem der Ansprüche l oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß das Zeolithgranulat durch Sprühtrocknung einer wäßrigen Zubereitung aus Zeolithpulver, Granulierhilfsmittel und gegebenenfalls weiteren Wirkstoffen des Reinigungsmittels hergestellt wird.
- 4. Trockenreinigungsmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß mehr als 80 Gewichtsprozent des Granulates aus Teilchen mit Durchmessern von über 0,2 bis 1,6 mm bestehen.
- 5. Trockenreinigungsmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß der Zeolith vor oder während der Herstellung des Granulates mit Hilfe einer Säure auf einen pH-Wert zwischen 6,5 und 9 (gemessen an einer 1 %igen Aufschlämmung des Granulates in Wasser) gebracht wird.

- 6. Trockenreinigungsmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß es aus
 - 40 bis 90 Gewichtsprozent Zeolith,
- 5 0,5 bis 15 Gewichtsprozent Tensid,
 - 5 bis 30 Gewichtsprozent organischem Lösungsmittel,
 - 1 bis 20 Gewichtsprozent Granulierhilfsmittel,
 - 0 bis 10 Gewichtsprozent fester, wasserlöslicher Säure und
- 10 0 bis 10 Gewichtsprozent anderen üblichen Bestandteilen

besteht.

- 15 7. Trockenreinigungsmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß das enthaltene Tensid aus der Gruppe der Additionsverbindungen von 1 bis 30 Mol Ethylenoxid an langkettige primäre oder sekundäre Alkohole mit 10 bis 20 C-Atomen oder an Alkylphenole mit 6 bis 14 C-Atomen in den Alkylgruppen und deren Mischungen ausgewählt ist.
- 8. Trockenreinigungsmittel nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß das organische Lösungsmittel einen Siedepunkt über 80°C aufweist und aus der Gruppe Benzine, Alkohole, Ether, Ester und deren Mischungen ausgewählt ist.
- 9. Trockenreinigungsmittel nach einem der Ansprüche
 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß das Granulierhilfsmittel aus der Gruppe wasserlösliche Alkalisilikate,, wasserlösliche polymere Carbonsäuren und
 deren Salze, wasserlösliche Cellulosederivate sowie
 deren Mischungen ausgewählt ist.

• • •

10.	Trockenreinigungsmittel nach einem der Ansprüche
	1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, daß es aus
	einem Zeolithgranulat durch Vermischen mit einer
	Lösung von Tensid oder gegebenenfalls weiteren
	Bestandteilen in einem organischen Lösungsmittel
	hergestellt wurde und aus

- 20 -

	55 bis 75 G	Gewichtsprozent	Zeolith Na-A,
	1 bis 5 G	Gewichtsprozent	Additionsprodukt aus 4
10			bis 15 Mol EO an Fett-
			alkohole mit 12 bis
			18 C-Atomen,
	8 bis 25 0	Gewichtsprozent	organischem Lösungsmittel
			aus der Gruppe Dipropylen-
15			glykolmonomethylether,
•	• ••		Benzin, Isopropanol und
			deren Mischungen,
	5 bis 20 Ge	ewichtsprozent	Granulierhilfsmittel in
			Form einer Kombination
20			aus wasserlöslichem
			Natriumsilikat und
			Polyacrylsäure oder
			Polymethacrylsäure und
	0 bis 5 G	ewichtsprozent	anderen üblichen Bestand-
25			teilen
	•		

besteht.

15

25

30

- 11. Verfahren zur Herstellung eines pulverförmigen Trockenreinigungsmittel für Textilien, das darin besteht, Zeolithpulver mit Hilfe eines Granulierhilfsmittels in ein poröses Granulat zu überführen, das gegen die bei der Trockenreinigung üblichen mechanischen Belastungen beständig ist, und dieses Granulat mit organischem Lösungsmittel und gegebenenfalls weiteren Wirkstoffen zu beladen.
- 10 12. Verfahren nach Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet, daß das Zeolithgranulat durch Sprühtrocknung einer wäßrigen Zubereitung aus Zeolithpulver, Granulierhilfsmittel und gegebenenfalls weiteren Wirkstoffen des Reinigungsmittels hergestellt wird.
- 13. Verfahren zur Reinigung von Textilien, insbesondere Teppichen, dadurch gekennzeichnet, daß ein Trockenreinigungsmittel gemäß einem der Ansprüche 1 bis 10 in Mengen von 20 bis 200 Gramm pro Quadratmeter auf das Textil aufgetragen und 0,5 bis 2,5 Minuten pro Quadratmeter in das Textil intensiv eingerieben wird, wobei sich Schmutz und Reinigungsmittel verbinden, und die Rückstände anschließend auf mechanischem Wege aus dem Textil entfernt werden.
 - 14. Verfahren zur Reinigung von Teppichen nach Anspruch 13, dadurch gekennzeichnet, daß das Einreiben des Mittels und gegebenenfalls weitere Schritte des Verfahrens mit Hilfe von Geräten oder Maschinen ausgeführt werden, an Reinigungsmittel 50 bis 150 Gramm pro Quadratmeter verwendet werden und die Dauer des Einreibens 0,5 bis 1,5 Minuten pro Quadratmeter beträgt.