

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局



(43) 国際公開日
2004 年 12 月 16 日 (16.12.2004)

PCT

(10) 国際公開番号
WO 2004/108855 A1

(51) 国際特許分類: **C09K 3/00**, 3/18, C08F 220/24, D06M 15/277, 15/643, 15/657, A47G 27/02

(74) 代理人: 河宮 治, 外(KAWAMIYA, Osamu et al.); 〒5400001 大阪府大阪市中央区城見 1 丁目 3 番 7 号 I M P ビル 青山特許事務所 Osaka (JP).

(21) 国際出願番号: PCT/JP2004/008245

(22) 国際出願日: 2004 年 6 月 7 日 (07.06.2004)

(25) 国際出願の言語: 日本語

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ:
特願2003-163460 2003 年 6 月 9 日 (09.06.2003) JP
特願2003-407439 2003 年 12 月 5 日 (05.12.2003) JP

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): ダイキン工業株式会社 (DAIKIN INDUSTRIES, LTD.) [JP/JP]; 〒5308323 大阪府大阪市北区中崎西 2 丁目 4 番 1 2 号 梅田センタービル Osaka (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 山本 育男 (YAMAMOTO, Ikuo) [JP/JP]; 〒5668585 大阪府摂津市西一津屋 1 番 1 号 ダイキン工業株式会社淀川製作所内 Osaka (JP). 榎谷 哲也 (MASUTANI, Tetsuya) [JP/JP]; 〒5668585 大阪府摂津市西一津屋 1 番 1 号 ダイキン工業株式会社淀川製作所内 Osaka (JP).

(81) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

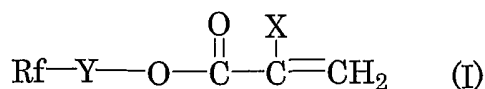
(84) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:
— 国際調査報告書

2 文字コード及び他の略語については、定期発行される各 PCT ガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: SILICON-CONTAINING FLUOROCHEMICAL SURFACE-TREATING AGENT

(54) 発明の名称: ケイ素を含有する含フッ素表面処理剤



nated polymer is a polymer having one or more silicon atoms. Even when the surface-treating agent contains a polymer of a fluorinated acrylate which has been substituted in the α -position by fluorine, chlorine, etc., it imparts excellent water-and-oil repellency and antifouling properties to textile products while maintaining their textures.

(57) Abstract: A surface-treating agent which comprises a fluoropolymer having repeating units derived from a fluoromonomer represented by the formula (I) wherein (a) the fluoropolymer has one or more silicon atoms and/or (b) the surface-treating agent contains a nonfluorinated polymer, which is different from the fluoropolymer, and this nonfluorinated

[続葉有]

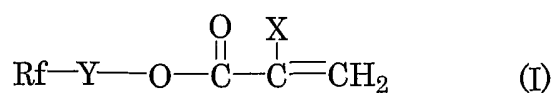


WO 2004/108855 A1



(57) 要約:

式:



で示される含フッ素単量体から誘導された繰り返し単位を有して成る含フッ素重合体を含んで成る表面処理剤であって、

(a) 含フッ素重合体がケイ素原子を有してなるか、および／または (b) 表面処理剤が含フッ素重合体と異なる非フッ素重合体を含んでなり、この非フッ素重合体がケイ素原子を有してなる含ケイ素重合体である表面処理剤は、 α 位がフッ素、塩素等で置換されている含フッ素アクリレート系ポリマーを含有していても、風合いを維持しつつ優れた撥水撥油性および防汚性を繊維製品に与える。

明 細 書

ケイ素を含有する含フッ素表面処理剤

5 技術分野

本発明は、繊維製品に、優れた撥水性、撥油性、防汚性および風合いを付与する表面処理剤及びそれによる処理に関する。

背景技術

10 従来、 α 位がフッ素、塩素等で置換されている含フッ素アクリレート系ポリマーは基材等への接着性が良好で膜強度も強靱でかつ撥水撥油性が良好であるなど優れた特性をもつことが知られている（特開昭63-90588、特開昭63-99285、特開平1-315471）。しかし、ポリマーの塗膜が強靱であるため繊維製品に処理すると風合いを損ねる問題があった。

15 以下にPFOAの環境問題について説明する。最近の研究結果 [EPAレポート "PRELIMINARY RISK ASSESSMENT OF THE DEVELOPMENTAL TOXICITY ASSOCIATED WITH EXPOSURE TO PERFLUOROOCTANOIC ACID AND ITS SALTS" (<http://www.epa.gov/opptintr/pfoa/pfoara.pdf>)] などから、長鎖フルオロアルキル化合物の一種であるPFOA (perfluorooctanoic acid) に対する環境への負荷の懸念が明らかとなっており、2003年4月14日にEPA（米国環境保護庁）が
20 PFOAに対する科学的調査を強化すると発表した。

一方、Federal Register (FR Vol. 68, No. 73/April 16, 2003 [FRL-2303-8] , <http://www.epa.gov/opptintr/pfoa/pfoafr.pdf>) やEPA Environmental News FOR RELEASE: MONDAY APRIL 14, 2003 EPA INTENSIFIES SCIENTIFIC
25 INVESTIGATION OF A CHEMICAL PROCESSING AID

(<http://www.epa.gov/opptintr/pfoa/pfoaprs.pdf>) やEPA OPPT FACT SHEET April 14, 2003 (<http://www.epa.gov/opptintr/pfoa/pfoafacts.pdf>) は、テロマーが分解または代謝によりPFOAを生成する可能性がある公表している（テロマーとは長鎖フルオロアルキル基のことを意味する）。また、テロマーが、撥水

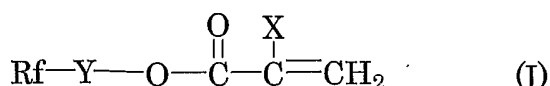
撥油性、防汚性を付与された泡消火剤、ケア製品、洗浄製品、カーペット、テキスタイル、紙、皮革などの多くの製品に使用されていることをも公表している。

発明の開示

- 5 α 位がフッ素、塩素等で置換されている含フッ素アクリレート系ポリマーで繊維製品を処理したとしても、風合いを維持しつつ優れた撥水撥油性および防汚性を与えることを目的とする。

本発明者は、上記目的が、含フッ素単量体および含ケイ素単量体を含んでなる共重合体からなる表面処理剤によって、あるいは含フッ素重合体および含ケイ素重量体を含んでなる表面処理剤によって、達成されることを見出した。

本発明は、式：



- [式中、Xは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、 CFX^1X^2 基（但し、 X^1 および X^2 は、水素原子、フッ素原子、塩素原子、臭素原子またはヨウ素原子である。）、シアノ基、炭素数1～21の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基、置換または非置換のベンジル基、置換または非置換のフェニル基、
15 Yは、炭素数1～10の脂肪族基、炭素数6～10の芳香族基または環状脂肪族基、 $-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{R}^1)\text{SO}_2-$ 基（但し、 R^1 は炭素数1～4のアルキル基である。）または $-\text{CH}_2\text{CH}(\text{OY}^1)\text{CH}_2-$ 基（但し、 Y^1 は水素原子またはアセチル基である。）、

- 20 Rfは、炭素数1～21の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基またはフルオロアルケニル基、あるいは $-\text{C}_3\text{F}_6\text{O}-$ 、 $-\text{C}_2\text{F}_4\text{O}-$ および $-\text{CF}_2\text{O}-$ からなる群から選択された少なくとも一種の繰り返し単位を合計数1～200で有するフルオロエーテル基である。]

で示される含フッ素単量体から誘導された繰り返し単位を有して成る含フッ素重合体を含んで成る表面処理剤であって、

25 (a) 含フッ素重合体がケイ素原子を有してなるか、および／または (b) 表面処理剤が含フッ素重合体（第1重合体）および第1重合体と異なる第2重合体

を含んでなり、この第2重合体がケイ素原子を有してなる含ケイ素重合体である表面処理剤を提供する。

本発明によれば、 α 位がフッ素、塩素等で置換されている含フッ素アクリレート系ポリマーで繊維製品を処理したとしても、風合いを維持しつつ優れた撥水撥油性および防汚性が得られる。

本発明においては、(a) 含フッ素重合体がケイ素原子を有してなるか、および/または (b) 表面処理剤が含フッ素重合体（すなわち、第1重合体）および第1重合体と異なる第2重合体を含んでなり、この第2重合体がケイ素原子を有してなる含ケイ素重合体である。

1つの態様において、表面処理剤を構成する含フッ素重合体がケイ素原子を有してなる。

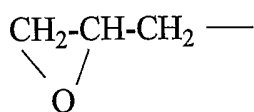
含フッ素重合体は、式(I)の含フッ素単量体と含ケイ素単量体とを含んでなる共重合体である。

式(I)において、R_f基が、フルオロアルキル基またはフルオロアルケニル基である場合に、パーフルオロアルキル基またはパーフルオロアルケニル基であることが好ましい。フルオロアルキル基またはフルオロアルケニル基の炭素数は、1~21、特に1~6、例えば1~4である。フルオロアルキル基の例は、-CF₃、-CF₂CF₃、-CF₂CF₂CF₃、-CF(CF₃)₂、-CF₂CF₂CF₂CF₃、-CF₂CF(CF₃)₂、-C(CF₃)₃、-(CF₂)₄CF₃、-(CF₂)₂CF(CF₃)₂、-CF₂C(CF₃)₃、-CF(CF₃)CF₂CF₂CF₃、-(CF₂)₅CF₃、-(CF₂)₃CF(CF₃)₂、-(CF₂)₄CF(CF₃)₂、-(CF₂)₇CF₃、-(CF₂)₅CF(CF₃)₂、-(CF₂)₆CF(CF₃)₂、-(CF₂)₉CF₃等である。

Yは、炭素数1~10の脂肪族基、炭素数6~10の芳香族基または環状脂肪族基、-CH₂CH₂N(R¹)SO₂-基（但し、R¹は炭素数1~4のアルキル基である。）または-CH₂CH(OY¹)CH₂-基（但し、Y¹は水素原子またはアセチル基である。）である。脂肪族基はアルキレン基（特に炭素数1~4、例えば、1または2）であることが好ましい。芳香族基および環状脂肪族基は、置換されていてもあるいは置換されていなくてもどちらでもよい。

フルオロエーテル基は、-C₃F₆O-、-C₂F₄O-および-CF₂O-

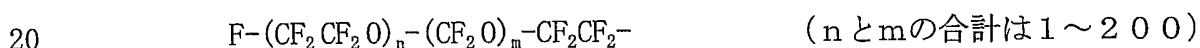
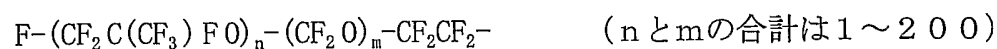
からなる群から選択された少なくとも一種の繰り返し単位（オキシパーフルオロアルキレン基）を有する。 $-\text{C}_3\text{F}_6\text{O}-$ は $-\text{CF}_2\text{CF}_2\text{CF}_2\text{O}-$ または $-\text{CF}_2\text{C}(\text{CF}_3)\text{FO}-$ である。 $-\text{C}_2\text{F}_4\text{O}-$ は一般に $-\text{CF}_2\text{CF}_2\text{O}-$ である。オキシパーフルオロアルキレン繰り返し単位の合計数は、1～200、例えば1～100、特に5～50である。フルオロエーテル基は、オキシパーフルオロアルキレン繰り返し単位に直接に結合する末端基を有する。末端基の例は、水素原子、ハロゲン原子（例えば、フッ素原子）、アルコール基（例えば、 HOCH_2- ）、エポキシ基（例えば、



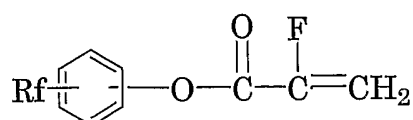
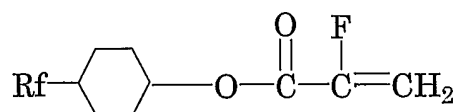
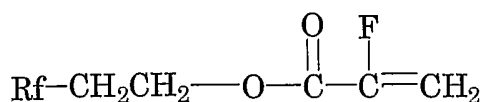
）、

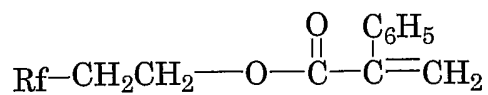
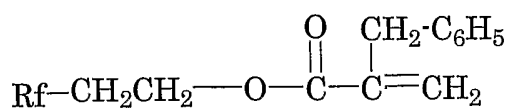
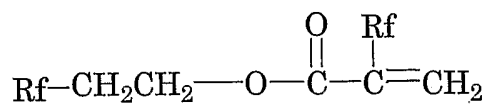
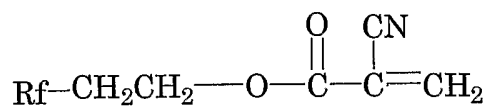
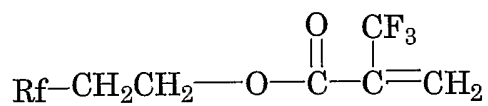
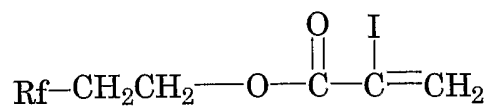
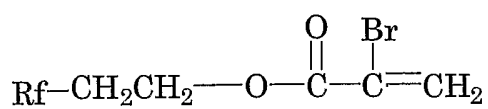
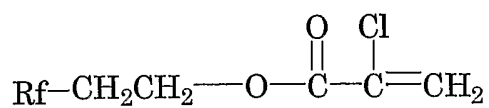
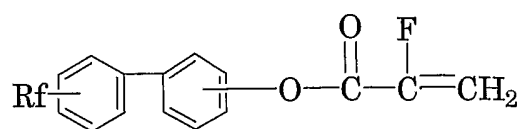
アミン基（例えば、 $\text{H}_2\text{N}-$ ）、カルボン酸基（例えば、 $\text{HOOC}-$ ）、酸ハライド基（例えば、 $\text{F}(\text{O}=\text{C})-$ ）、クロロメチル基（ $\text{ClH}_2\text{C}-$ ）である。フルオロエーテル基は、オキシパーフルオロアルキレン繰り返し単位および末端基に加えて、炭素数1～10のフルオロアルキレン基、特にパーフルオロアルキレン基を有していてもよい。炭素数1～10のフルオロアルキレン基の例は、 $-\text{CF}_2-$ および $-\text{CF}_2\text{CF}_2-$ である。

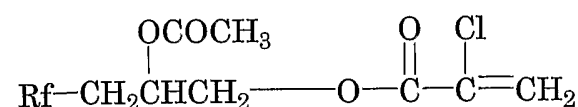
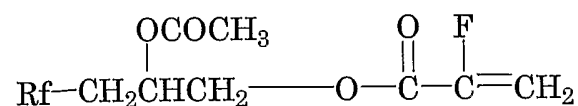
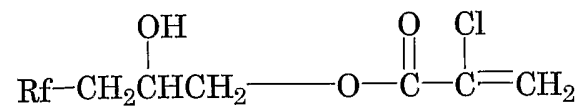
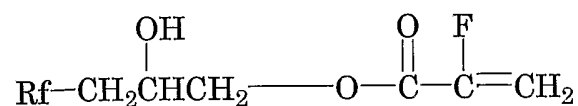
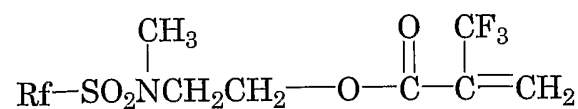
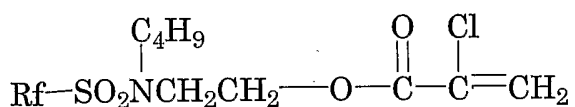
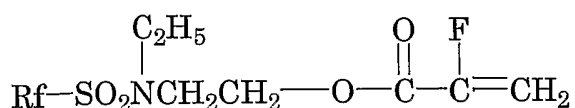
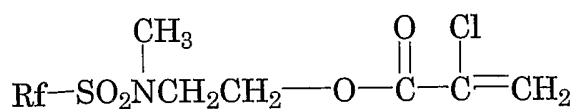
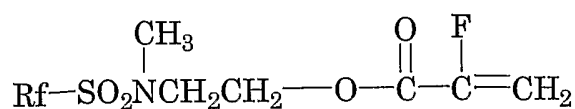
Rf基の例であるフルオロエーテル基（特に、パーフルオロエーテル基）の例は、次のとおりである。



含フッ素単量体の例は、次のとおりである。



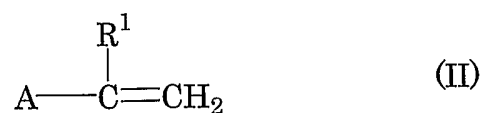




[式中、R f は、炭素数 1 ～ 21 の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基またはフルオロアルケニル基、あるいは繰り返し単位： $-\text{C}_3\text{F}_6\text{O}-$ 、 $-\text{C}_2\text{F}_4\text{O}-$ および $-\text{CF}_2\text{O}-$ からなる群から選択された少なくとも一種の繰り返し単位の合計数が 1 ～ 200 のフルオロエーテル基である。]

- 5 含ケイ素単量体は、少なくとも 1 つのケイ素原子および 1 つの炭素-炭素二重結合を有する単量体である。

含ケイ素単量体は、例えば、式：

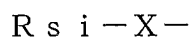


[式中、A は少なくとも 1 つのケイ素原子を有する 1 価の基、

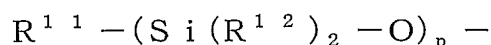
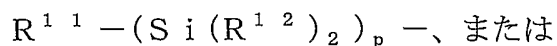
R^1 は水素原子またはメチル基である。]

で示される単量体であってよい。

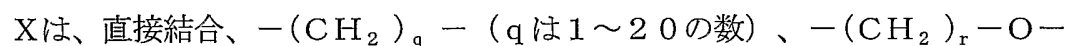
式 (I I) における A 基は、式：



5 [式中、R s i は、



($R^{1 \ 1}$ は水素原子又は $C_1 \sim C_8$ アルキル基又は $C_6 \sim C_8$ アリール基であり、
それぞれの $R^{1 \ 2}$ は、同じでも異なってもよく、水素原子、官能基を有していてもよい $C_1 \sim C_8$ の炭化水素基またはハロゲン化炭化水素基であり、
10 p は 1 ～ 100 の数) であり、

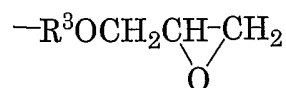
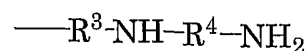


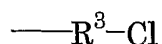
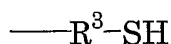
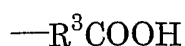
(r は 0 ～ 20 の数) 、 $- (CH_2)_s - OC(=O) -$ (s は 0 ～ 20 の数) である。]

15 で示されるものであってよい。

式 (I I) の A 基における官能基としては、ヒドロキシ基、エポキシ基、クロロメチル基、ブロックドイソシアネート、アミノ基、カルボキシ基が挙げられる。

官能基を有していてもよい $C_1 \sim C_8$ の炭化水素基またはハロゲン化炭化水素
20 基の例は、次のとおりである。



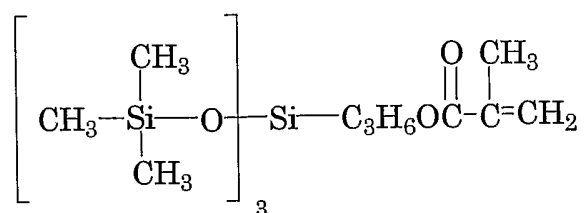
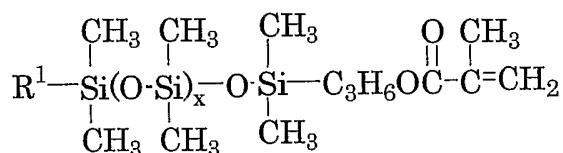


[R³ および R⁴ は、直接結合、炭素数 1 ~ 21 の脂肪族基（例えば、アルキレン基）、芳香族基、芳香脂肪族基である。]

含ケイ素単量体の例は、

ビニルトリメトキシシラン、

5 ビニルトリエトキシシラン、



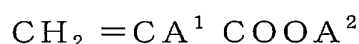
などである。

含フッ素重合体は、含フッ素単量体と含ケイ素単量体に加えて、非フッ素非ケイ素単量体、および場合により存在する架橋性単量体を含んでよい。

非フッ素非ケイ素単量体は、フッ素原子およびケイ素原子を含有せず、炭素-炭素二重結合を有する単量体であることが好ましい。非フッ素非ケイ素単量体は、
10 ビニル性単量体であることが好ましい。非フッ素非ケイ素単量体は、一般に、1つの炭素-炭素二重結合を有する化合物である。非フッ素非ケイ素単量体として好ましい単量体としては、例えば、エチレン、酢酸ビニル、ハロゲン化ビニル（例えば、塩化ビニル）、ハロゲン化ビニリデン（例えば、塩化ビニリデン）、
15 アクリロニトリル、スチレン、ポリエチレングリコール(メタ)アクリレート、ポ

リプロピレングリコール(メタ)アクリレート、メトキシポリエチレングリコール(メタ)アクリレート、メトキシポリプロピレングリコール(メタ)アクリレート、ビニルアルキルエーテル、イソプレンなどが例示されるが、これらに限定されるものではない。

- 5 非フッ素非ケイ素単量体は、アルキル基を含有する(メタ)アクリル酸エステルであってよい。アルキル基の炭素数は、1～30、例えば、6～30、例示すれば、10～30であってよい。例えば、非フッ素非ケイ素単量体は一般式：



- 10 [式中、 A^1 は水素原子またはメチル基、 A^2 は $\text{C}_n \text{H}_{2n+1}$ ($n=1 \sim 30$) で示されるアルキル基である。]

で示されるアクリレート類であってよい。

- 15 架橋性単量体は、ケイ素原子を有する含フッ素重合体において、場合により存在する。架橋性単量体は、少なくとも2つの反応性基および／または炭素－炭素二重結合を有し、フッ素を含有しない化合物であってよい。架橋性単量体は、少なくとも2つの炭素－炭素二重結合を有する化合物、あるいは少なくとも1つの炭素－炭素二重結合および少なくとも1つの反応性基を有する化合物であってよい。反応性基の例は、ヒドロキシル基、エポキシ基、クロロメチル基、ブロック
20 ドイソシアネート、アミノ基、カルボキシル基、などである。

- 架橋性単量体としては、例えば、ジアセトンアクリルアミド、(メタ)アクリル
20 アミド、N-メチロールアクリルアミド、ヒドロキシメチル(メタ)アクリレート、ヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル(メタ)アクリレート、N,N-ジメチルアミノエチル(メタ)アクリレート、N,N-ジエチルアミノエチル(メタ)アクリレート、ブタジエン、クロロプレン、グリ
25 シジル(メタ)アクリレートなどが例示されるが、これらに限定されるものでない。

- 25 非フッ素非ケイ素単量体および／または架橋性単量体を共重合させることにより、撥水撥油性や防汚性およびこれらの性能の耐クリーニング性、耐洗濯性、溶剤への溶解性、硬さ、感触などの種々の性質を必要に応じて改善することができる。

ケイ素原子を有して成る含フッ素重合体において、含フッ素単量体100重量

部に対して、含ケイ素単量体の量が0.01～50重量部、例えば0.1～20重量部であり、非フッ素非ケイ素単量体の量が100重量部以下、例えば50重量部以下、特に0.1～50重量部であり、架橋性単量体の量が50重量部以下、例えば20重量部以下、特に0.1～15重量部であってよい。

- 5 他の態様において、表面処理剤が含フッ素重合体（すなわち、第1重合体）と異なる第2重合体を含んでなり、この第2重合体がケイ素原子を有してなる含ケイ素重合体である。表面処理剤は、含フッ素重合体と、含ケイ素重合体との混合物を含んでなる。混合物における含フッ素重合体は、一般に、ケイ素原子を有しないが、上記のようなケイ素原子を有する含フッ素重合体であってもよい。混合物である表面処理剤は、一般に、ケイ素原子を有しない含フッ素重合体と、含ケイ素重合体との混合物である。

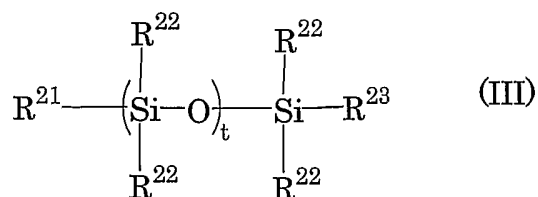
ケイ素原子を有しない含フッ素重合体は、含フッ素単量体、非フッ素非ケイ素単量体、および場合により存在する架橋性単量体から構成されてよい。

- 15 含フッ素単量体、非フッ素非ケイ素単量体、および場合により存在する架橋性単量体の例は上記と同様のものである。

ケイ素原子を有しない含フッ素重合体において、含フッ素単量体100重量部に対して、非フッ素非ケイ素単量体の量が100重量部以下、例えば50重量部以下、特に0.1～50重量部であり、架橋性単量体の量が50重量部以下、例えば20重量部以下、特に0.1～15重量部であってよい。

- 20 第2重合体は、フッ素原子を有していても、有していなくてもどちらでもよい。含ケイ素重合体は、フッ素原子を有するまたは有しないシロキサンポリマーであってよい。含ケイ素重合体の例は、ジメチルポリシロキサン、メチルヒドロジェンポリシロキサン、アミノ変性シリコーン、カルボキシル変性シリコーン、フェニルメチルシリコーンである。

- 25 シロキサンポリマーは、式：

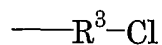
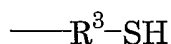
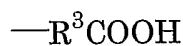
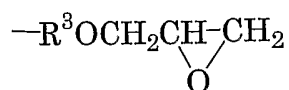
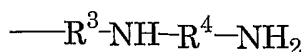


[式中、 $R^{2\ 1}$ および $R^{2\ 3}$ は水素原子、 $C_1 \sim C_8$ の炭化水素基（例えば、 $C_1 \sim C_8$ アルキル基、 $C_6 \sim C_8$ アリール基）または官能基含有基であり、それぞれの $R^{2\ 2}$ は、同じでも異なってもよく、水素原子、 $C_1 \sim C_8$ の炭化水素基、 $C_1 \sim C_8$ のハロゲン化炭化水素基、または官能基含有基であり、
5 t は 1 ～ 200 の数である。]

で示される化合物であってよい。

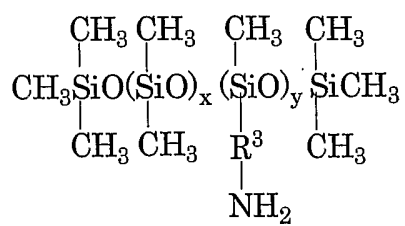
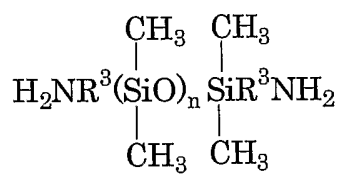
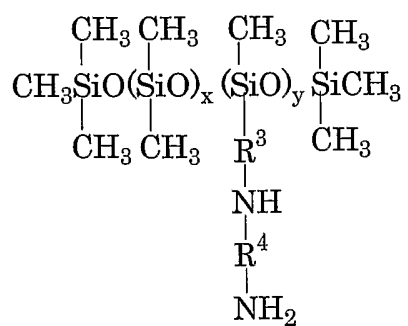
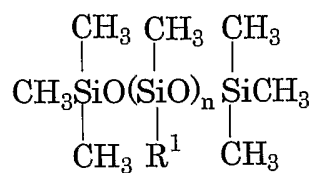
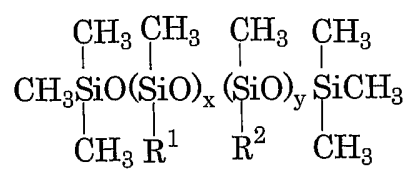
式 (I I I) における官能基の例は、ヒドロキシ基、エポキシ基、クロロメチル基、ブロックダイソシアネート、アミノ基、カルボキシ基、などである。

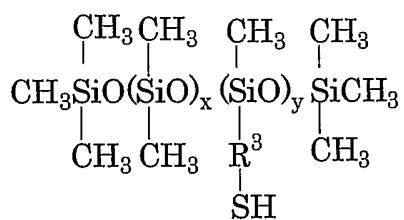
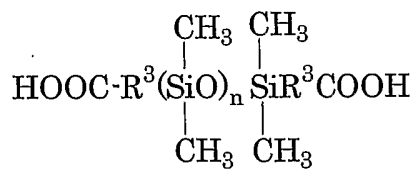
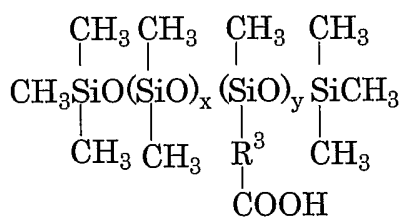
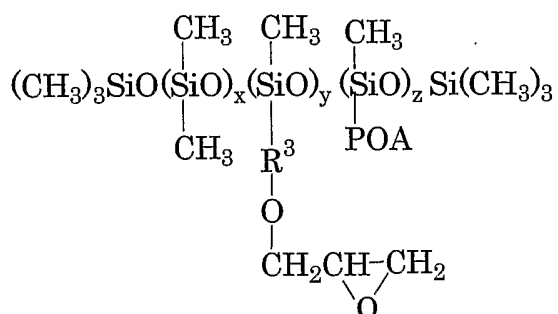
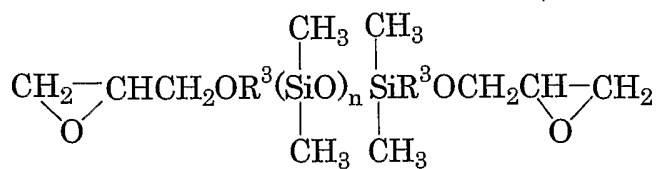
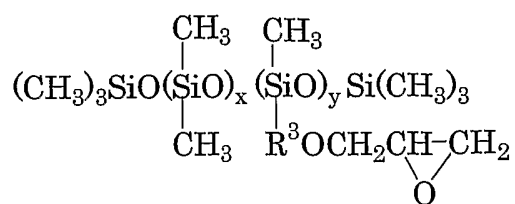
式 (I I I) における官能基含有基である $R^{2\ 1}$ 、 $R^{2\ 2}$ および $R^{2\ 3}$ の例は、
10 次のとおりである。

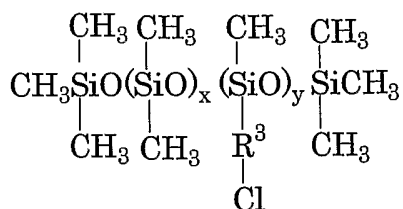


[R^3 および R^4 は、直接結合、炭素数 1 ～ 21 の脂肪族基（例えば、アルキレン基）、芳香族基、芳香脂肪族基である。]

15 シロキサンポリマーの具体例は、次のとおりである。







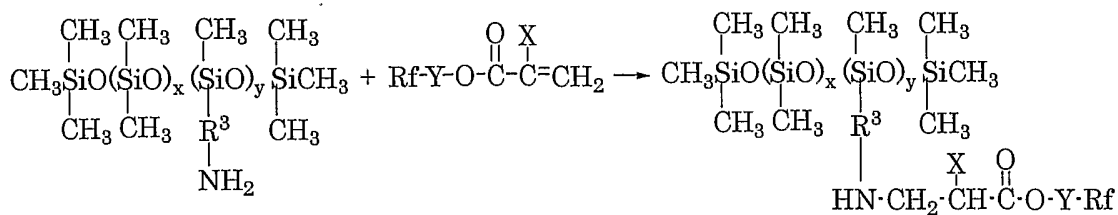
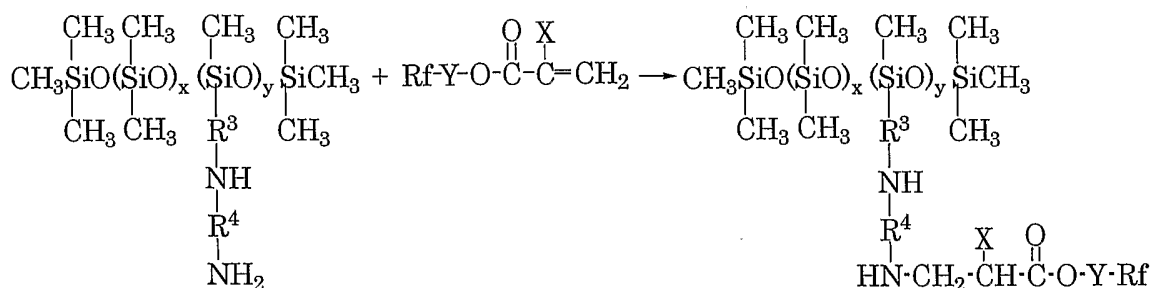
[上記式中、 R^1 および R^2 は、水素原子、 $C_1 \sim C_8$ の炭化水素基、 $C_1 \sim C_8$ のハロゲン化炭化水素基、または官能基含有基であり、

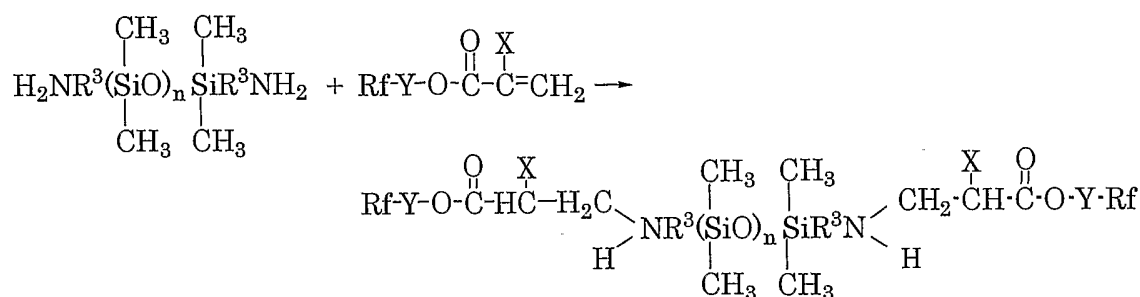
5 R^3 および R^4 は、直接結合、炭素数 1 ～ 21 の脂肪族基（例えば、アルキレン基）、芳香族基、芳香脂肪族基であり、

POA はポリアルキレンオキシド（アルキレンの炭素数は 2 ～ 5、アルキレンオキシドの数 2 ～ 100 である）であり、

n 、 x 、 y 、 z は、1 ～ 300 である。]

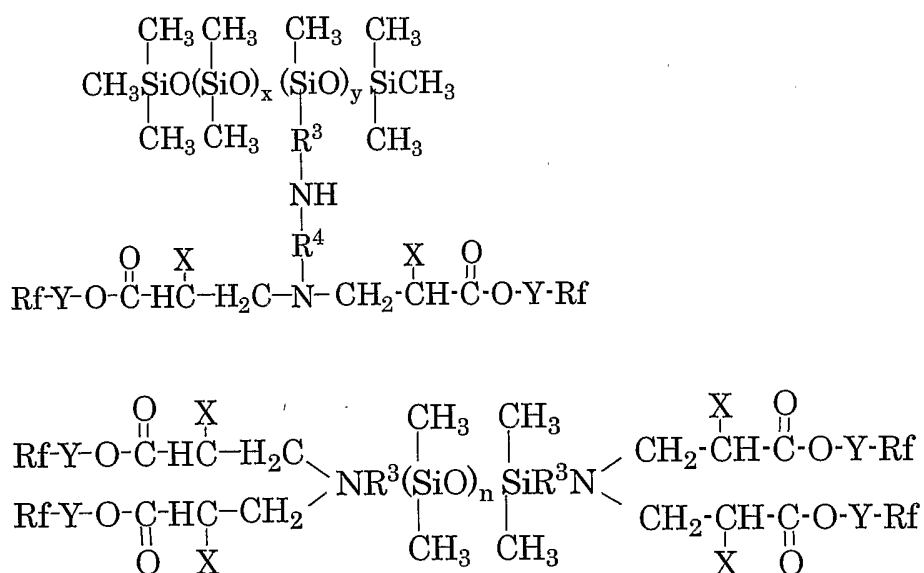
10 含ケイ素重合体は、フッ素原子を有するものであってもよい。フッ素原子を有する含ケイ素重合体は、例えば、上記のシロキサンポリマー（フッ素を含有しない含フッ素重合体）と含フッ素単量体と間の付加反応（特に、マイケル付加反応）によって、次のようにして、製造することができる。





[上記式中、X、Y、R³、R⁴、Rf、x、y は前記のとおりである。]

- 5 フッ素原子を有する含ケイ素重合体は、上記のフッ素原子を有する含ケイ素重量体にさらに含フッ素単量体が反応した、下記のようなものであってもよい。



[上記式中、X、Y、R³、R⁴、Rf、x、y は前記のとおりである。]

- 10 含フッ素重合体と含ケイ素重合体との混合物である表面処理剤において、含フッ素重合体 100 重量部に対して、含ケイ素重合体の量は、0.01～100 重量部、例えば 0.01～50 重量部であってよい。

含フッ素重合体は以下のようにして製造することができる。

- 15 溶液重合では、重合開始剤の存在下で、単量体を有機溶剤に溶解させ、窒素置換後、30～120℃の範囲で1～10時間、加熱攪拌する方法が採用される。
重合開始剤としては、例えばアゾビスイソブチロニトリル、ベンゾイルパーオキ

シド、ジ-*t*-ブチルパーオキシド、ラウリルパーオキシド、クメンヒドロパーオキシド、*t*-ブチルパーオキシピバレート、ジイソプロピルパーオキシジカーボネートなどが挙げられる。重合開始剤は単量体100重量部に対して、0.01~20重量部、例えば0.01~10重量部の範囲で用いられる。

- 5 有機溶剤としては、単量体に不活性でこれらを溶解するものであり、例えば、アセトン、クロロホルム、HCHC225、イソプロピルアルコール、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、シクロヘキサン、ベンゼン、トルエン、キシレン、石油エーテル、テトラヒドロフラン、1,4-ジオキサン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、酢酸エチル、酢酸ブチル、1,1,2,2-テトラクロロエタン、1,1,1-トリクロロエタン、トリクロロエチレン、パークロロエチレン、テトラクロロジフルオロエタン、トリクロロトリフルオロエタンなどが挙げられる。有機溶剤は単量体の合計100重量部に対して、50~2000重量部、例えば、50~1000重量部の範囲で用いられる。
- 10

- 15 乳化重合では、重合開始剤および乳化剤の存在下で、単量体を水中に乳化させ、窒素置換後、50~80℃の範囲で1~10時間、攪拌して共重合させる方法が採用される。重合開始剤は、過酸化ベンゾイル、過酸化ラウロイル、*t*-ブチルパーベンゾエート、1-ヒドロキシシクロヘキシルヒドロ過酸化物、3-カルボキシプロピオニル過酸化物、過酸化アセチル、アゾビスイソブチルアミジン二塩酸塩、アゾビスイソブチロニトリル、過酸化ナトリウム、過硫酸カリウム、過硫酸アンモニウムなどの水溶性のものやアゾビスイソブチロニトリル、ベンゾイルパーオキシド、ジ-*t*-ブチルパーオキシド、ラウリルパーオキシド、クメンヒドロパーオキシド、*t*-ブチルパーオキシピバレート、ジイソプロピルパーオキシジカーボネートなどの油溶性のものが用いられる。重合開始剤は単量体100重量部に対して、0.01~10重量部の範囲で用いられる。
- 20

- 25 放置安定性の優れた共重合体水分散液を得るためには、高圧ホモジナイザーや超音波ホモジナイザーのような強力な破碎エネルギーを付与できる乳化装置を用いて、単量体を水中に微粒子化し、油溶性重合開始剤を用いて重合することが望ましい。また、乳化剤としてはアニオン性、カチオン性あるいはノニオン性の各種乳化剤を用いることができ、単量体100重量部に対して、0.5~20重量

部の範囲で用いられる。アニオン性および／またはノニオン性および／またはカチオン性の乳化剤を使用することが好ましい。単量体が完全に相溶しない場合は、これら単量体に十分に相溶させるような相溶化剤、例えば、水溶性有機溶剤や低分子量の単量体を添加することが好ましい。相溶化剤の添加により、乳化性および共重合性を向上させることが可能である。

水溶性有機溶剤としては、アセトン、メチルエチルケトン、酢酸エチル、プロピレングリコール、ジプロピレングリコールモノメチルエーテル、ジプロピレングリコール、トリプロピレングリコール、エタノールなどが挙げられ、水100重量部に対して、1～50重量部、例えば10～40重量部の範囲で用いてよい。

また、低分子量の単量体としては、メチルメタクリレート、グリシジルメタクリレート、2,2,2-トリフルオロエチルメタクリレートなどが挙げられ、単量体の総量100重量部に対して、1～50重量部、例えば10～40重量部の範囲で用いてよい。

本発明の表面処理剤は、溶液、エマルションまたはエアゾールの形態であることが好ましい。表面処理剤は、含フッ素重合体および媒体（例えば、有機溶媒および水などの液状媒体）を含んでなる。表面処理剤において、含フッ素重合体の濃度は、例えば、0.01～50重量%であってよい。

本発明の表面処理剤は、従来既知の方法により被処理物に適用することができる。通常、該表面処理剤を有機溶剤または水に分散して希釈して、浸漬塗布、スプレー塗布、泡塗布などのような既知の方法により、被処理物の表面に付着させ、乾燥する方法が採られる。また、必要ならば、適当な架橋剤と共に適用し、キュアリングを行ってもよい。さらに、本発明の表面処理剤に他の表面処理剤（例えば、撥水剤や撥油剤）あるいは、防虫剤、柔軟剤、抗菌剤、難燃剤、帯電防止剤、塗料定着剤、防シワ剤などを添加して併用することも可能である。浸漬塗布の場合、浸漬液における含フッ素重合体の濃度は0.05～10重量%であってよい。スプレー塗布の場合、処理液における含フッ素重合体の濃度は0.1～5重量%であってよい。ステインブロッカーを併用してもよい。ステインブロッカーを使用する場合には、アニオン性またはノニオン性乳化剤を使用することが好ましい。

本発明の表面処理剤（例えば、撥水撥油剤）で処理される被処理物としては、

- 繊維製品、石材、フィルター（例えば、静電フィルター）、防塵マスク、ガラス、紙、木、皮革、毛皮、石綿、レンガ、セメント、金属および酸化物、窯業製品、プラスチック、塗面およびプラスターなどを挙げることができる。繊維製品は、特にカーペットであってよい。繊維製品としては種々の例を挙げることができる。
- 5 例えば、綿、麻、羊毛、絹などの動植物性天然繊維、ポリアミド、ポリエステル、ポリビニルアルコール、ポリアクリロニトリル、ポリ塩化ビニル、ポリプロピレンなどの合成繊維、レーヨン、アセテートなどの半合成繊維、ガラス繊維、炭素繊維、アスベスト繊維などの無機繊維、あるいはこれらの混合繊維が挙げられる。本発明の加工剤は、洗剤溶液、ブラッシング（機械的）に対する抵抗性に優れるので、ナイロン、ポリプロピレンのカーペットに対して好適に使用できる。
- 10

繊維製品は、繊維、布等の形態のいずれであってもよい。本発明の表面処理剤でカーペットを処理する場合に、繊維または糸を表面処理剤で処理した後にカーペットを形成してもよいし、あるいは形成されたカーペットを表面処理剤で処理してもよい。

15

発明を実施するための最良の形態

本発明の実施例について具体的に説明するが、実施例は本発明を限定するものではない。

20

シャワー撥水試験

シャワー撥水性は、JIS-L-1092のスプレー法による撥水性No。（下記表1参照）をもって表す。

表1

撥水性No.	状 態
5	表面に付着湿潤のないもの
4	表面にわずかに付着湿潤を示すもの
3	表面に部分的湿潤を示すもの
2	表面に湿潤を示すもの
1	表面全体に湿潤を示すもの

撥水性試験

- 5 処理済試験布を温度21℃、湿度65%の恒温恒湿機に4時間以上保管する。試験液（イソプロピルアルコール（IPA）、水、及びその混合液、表2に示す）も温度21℃で保存したものを使用する。試験は温度21℃、湿度65%の恒温恒湿室で行う。試験液を試験布上に0.05ml静かに滴下し、30秒間放置後、液滴が試験布上に残っていれば、その試験液をパスしたものとする。撥水性は、パスした試験液のイソプロピルアルコール（IPA）含量（体積%）の最大なものをその点数とし、撥水性不良なものから良好なレベルまでFail、0、1、2、3、4、5、6、7、8、9、及び10の12段階で評価する。

10

表2 撥水性試験液

点数	(体積比%)	
	イソプロピルアルコール	水
10	100	0
9	90	10
8	80	20
7	70	30
6	60	40
5	50	50
4	40	60
3	30	70
2	20	80
1	10	90
0	0	100
Fail	イソプロピルアルコール0／水100に及ばないもの	

撥油性試験

- 15 処理済試験布を温度21℃、湿度65%の恒温恒湿機に4時間以上保管する。試験液（表3に示す）も温度21℃で保存したものを使用する。試験は温度21℃、湿度65%の恒温恒湿室で行う。試験液を試験布上に0.05ml静かに滴下し、30秒間放置後、液滴が試験布上に残っていれば、その試験液をパスしたものとする。撥油性は、パスした試験液の最高点数とし、撥油性不良なものから良好なレベルまでFail、1、2、3、4、5、6、7、及び8の9段階で評価する

表3 撥油性試験
液

点数	試験溶液	表面張力 (dyne/cm、 25°C)
8	n-ヘプタン	20.0
7	n-オクタン	21.8
6	n-デカン	23.5
5	n-ドデカン	25.0
4	n-テトラデカン	26.7
3	n-ヘキサデカン	27.3
2	n-ヘキサデカン35／ヌジオール65の混合 液	29.6
1	n-ヌジオール	31.2
Fail	1に及ばないもの	—

風合い

処理したPET布について触手によりこれらの差異を以下の基準により判定した。

- 5 良好；未処理布と同じ、または柔軟
不良：未処理布より硬い

モノマー合成

製造例 1

10 9F-Alc/αFモノマー

- 200ml4つ口フラスコに2-フルオロアクリル酸 19g(0.21mol)とトリエチルアミン 22.94g(0.23mol)を仕込み、攪拌下30分間窒素パージを行った。その後内温が5°Cになるまで氷冷後、窒素気流下で内温の上限が15°Cとなるように、4.5時間かけて2-(パーフルオロブチル)エタノール(9F-Alc) 54.52g(0.21mol)を滴下した。滴下終了後、発熱反応が収まるまで30分間内温が5°Cとなるように氷冷しつつつけた。その後室温まで昇温して内温が上昇しないことを確認し、1時間反応を熟成させた。反応液をろ過して一晩放置後、10%NaHCO₃水溶液で中和後3回水洗し、茶褐色の液体54.00g(収率 77.82%)を得た。生成物〔すなわち、2-(パ
- 15

ーフルオロブチル) エチル2-フルオロアクリレート] (9F-Alc/ α Fモノマー)の同定は、 ^1H -nmr、 ^{19}F -nmr、 ^{13}C -nmrで行った。

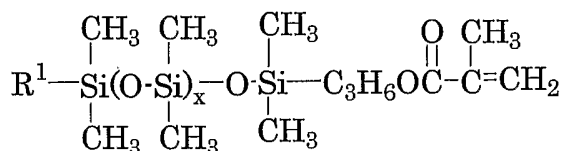
ポリマー重合

5 製造例 2

9F-Alc/ α F StA 反応性シリコーン(重量比7:2.5:0.5) 共重合体

200ml 4つ口フラスコに、重量比7:2.5:0.5となるように、製造例1で合成した9F-Alc/ α Fモノマー 15.00g(0.045mol)、ステアリルアクリレート 5.34g(0.016mol)、反応性シリコーン:

10



[式中、 R^1 は水素原子または有機基、 x はこの化合物の数平均分子量が約1000になるような数である。]

(サイラプレーンFM-0711、チッソ社製) 1.07g(0.0002mol)を、テトラクロロヘキサフルオロブタン(ダイキン工業社製S-316) 173.32g(0.57mol)と共に仕込み、
15 30分間溶液中に窒素バブリング後、気相中の窒素置換を30分行った。内温を60°Cに昇温後、トリクロロエタン 11.22gに溶かしたパーブチルPV 2.30g(0.013mol)を添加し、6時間反応させた。反応の工程管理はガスクロで行い、9F-Alc/ α Fモノマーとステアリルアクリレートのピークの消失を確認して反応終了とした。
20 反応終了後、重合上がり溶液にメタノールを加えると、非常に粘度の高い白色沈殿物が析出した。デカンテーションにより上澄み液を取り除き、沈殿物をエバポレーターにかけて溶媒を除去すると、クリーム色のゴム状化合物19.25g(ポリマー収率89.91%)を得た。ポリマーの同定は ^1H -nmr、 ^{19}F -nm、 ^{13}C -nmrで行った。ポリマーにおけるモノマーの重量比は、仕込み比とほぼ同様であった。

25 製造例 3

9F-Alc/ α F StA 反応性シリコーン(重量比7:3:1) 共重合体

200ml 4つ口フラスコに、重量比7:3:1となるように、製造例1で合成したモノマー9F-Alc/ α Fモノマー 14.00g (0.042mol)、ステアリルアクリレート 4.00g (0.012mol)、反応性シリコーン(サイラプレーンFM-0711、チッソ社製) 2.00g (0.0004mol)を、テトラクロロヘキサフルオロブタン (ダイキン工業社製S-316) 161.91gと共に仕込み、30分間溶液中に窒素バブリング後、気相中の窒素置換を30分行った。内温を60°Cに昇温後、トリクロロエタン 10.48gに溶かしたパーブチルPV 2.15g (0.012mol)を添加し、6時間反応させた。反応の工程管理はガスクロで行い、9F-Alc/ α Fモノマーとステアリルアクリレートのピークの消失を確認して反応終了とした。反応終了後、重合上がり溶液にメタノールを加えると、非常に粘度の高い白色沈殿物が析出した。デカンテーションにより上澄み液を取り除き、沈殿物をエバポレーターにかけて溶媒を除去すると、クリーム色のゴム状化合物16.18g (ポリマー収率80.90%)を得た。ポリマーの同定は ^1H -nmr、 ^{19}F -nm、 ^{13}C -nmrで行った。ポリマーにおけるモノマーの重量比は、仕込み比とほぼ同様であった。

15

比較製造例 1

9F-Alc/Me StA 共重合体

100ml 4つ口フラスコに2-(パーフルオロブチル)エチル メタクリレート (9F-Alc/Me) (ダイキン化成品販売(株)製M-1420) 7.00g (0.021mol)、ステアリルアクリレート 3.00g (0.0093mol)、テトラクロロヘキサフルオロブタン (ダイキン工業社製S-316) 56.47gを仕込み、30分間溶液中に窒素バブリング後、気相中の窒素置換を30分行った。内温を60°Cに昇温後、トリクロロエタン 3.67g (0.027mol)に溶かしたパーブチルPV 0.75g (0.0043mol)を添加し、6時間反応させた後に、トリクロロエタン 3.67gに溶かしたパーブチルPV 0.75g (0.0043mol)を追加して、5.5時間反応させた。反応の工程管理はガスクロで行い、2-(パーフルオロブチル)エチル メタクリレートモノマーとステアリルアクリレートモノマーのピークの消失を確認して反応終了とした。反応終了後、重合上がり溶液にメタノールを加えると、非常に粘度の高い白色沈殿物が析出した。デカンテーションにより上澄み液を取り除き、沈殿物をエバポレーターにかけて溶媒を除去す

ると、非常に粘度の高い透明な液状化合物9.63g(ポリマー収率96.3%)を得た。ポリマーの同定は元素分析(表4)、 ^1H -nmr、 ^{19}F -nm、 ^{13}C -nmrで行った。ポリマーにおけるモノマーの重量比は、仕込み比とほぼ同様であった。

5 比較製造例 2

9F-Alc/ α F StA 共重合体

100ml 4つ口フラスコに製造例1で合成したモノマー(9F-Alc/ α Fモノマー) 7.00g(0.021mol)、ステアリルアクリレート 3.00g(0.0093mol)、テトラクロロヘキサフルオロブタン(ダイキン工業社製S-316) 56.47gを仕込み、30分間溶液中の窒素バブリング後、気相中の窒素置換を30分行った。内温を60℃に昇温後、トリクロロエタン 3.67gに溶かしたパーブチルPV 0.75g(0.0043mol)を添加し、6時間反応させた。反応の工程管理はガスクロで行い、9F-Alc/ α Fモノマーとステアリルアクリレートモノマーのピークの消失を確認して反応終了とした。反応終了後重合上がり溶液にメタノールを加えて析出したクリーム色の沈殿物について減圧ろ過を行い、真空デシケーターで乾燥してクリーム色でゴム状の化合物7.12g(ポリマー収率71.2%)を得た。ポリマーの同定は元素分析(表4)、 ^1H -nmr、 ^{19}F -nm、 ^{13}C -nmrで行った。ポリマーにおけるモノマーの重量比は、仕込み比とほぼ同様であった。

表 4

	比較製造例 1		比較製造例 2	
	実測値	理論値	実測値	理論値
F	35.69%	36.05%	37.72%	39.58%
C	42.64%	48.63%	45.42%	45.83%
H	4.64%	5.60%	4.96%	4.95%
N	0.00%	0.00%	0.00%	0.00%

20

実施例 1

製造例2で得られたポリマー 6gをHCFC225 600gに溶解した。この溶液 150gにナイロン試験布(510mm×205mm)×3枚を浸漬(約5分間)後、遠心脱水機で脱溶媒(500rpm、20秒間)を行った。同じ操作をPET試験布(510mm×

205mm) × 3枚、PET/綿混毛試験布 ((510mm×205mm) × 3枚、綿試験布 (510mm×205mm) × 3枚についておこなった。その後夫々の試験布を 28℃ で一晩乾燥した。

次に、ナイロン試験布、PET試験布、PET/綿混毛試験布、綿試験布を夫々 1 枚 5 づつ、ピンテンターで 80℃ 処理 (3 分間) を行い、その後夫々の試験布を半分に切断し (255mm×205mm)、一方をシャワー撥水試験に使用し、残りを撥水試験、撥油試験試験に使用した。

次に、ナイロン試験布、PET試験布、PET/綿混毛試験布、綿試験布を夫々 1 枚 10 づつ、ピンテンターで 150℃ 処理 (3 分間) を行い、その後夫々の試験布を半分に切断し (255mm×205mm)、一方をシャワー撥水試験に使用し、残りを撥水試験、撥油試験試験に使用した。

残りのナイロン試験布、PET試験布、PET/綿混毛試験布、綿試験布については熱処理を行わず、夫々の試験布を半分に切断し (255mm×205mm)、一方をシャワー撥水試験に使用し、残りを撥水試験、撥油試験試験に使用した。試験結果を表 5 に示す。 15

実施例 2

製造例 3 で得られたポリマーを実施例 1 と同様に処理後、シャワー撥水試験、撥水試験、撥油試験をおこなった。

20 試験結果を表 5 に示す。

実施例 3

製造例 1 で得られたポリマー 5.7 g とアミノ変性シリコーン (東レ・ダウコーニング社製: SF8417) 0.3 g を HCFC225 600 g に溶解する。実施例 1 と同様に処理後、シャワー撥水試験、撥水試験、撥油試験をおこなった。 25

試験結果を表 5 に示す。

比較例 1

比較製造例 1 で得られたポリマーを実施例 1 と同様に処理後、シャワー撥水試

験、撥水試験、撥油試験をおこなった。

試験結果を表5に示す。

比較例2

- 5 比較製造例2で得られたポリマーを実施例1と同様に処理後、シャワー撥水試験、撥水試験、撥油試験をおこなった。

試験結果を表5に示す。

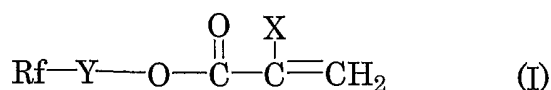
表5

性能評価		実施例1			実施例2			実施例3		
		シャワー撥水性	撥水性	撥油性	シャワー撥水性	撥水性	撥油性	シャワー撥水性	撥水性	撥油性
ナイロン	RT	70	6	5	50	5	5	80	6	2
	80℃	70	8	5	70	7	6	80	6	2
	150℃	80	10	7	90	10	7	80	5	2
PET	RT	50	5	3	50	3	2	80	3	2
	80℃	70	5	1	70	7	2	80	6	2
	150℃	70	9	6	70	8	2	80	6	3
PET/綿	RT	50	5	4	50	7	3	70	4	2
	80℃	50	8	5	50	8	3	70	4	2
	150℃	50	8	5	70	8	4	70	5	2
綿	RT	0	9	3	0	9	5	50	4	2
	80℃	0	9	5	50	9	5	50	4	3
	150℃	50	9	2	50	9	4	50	4	3
風合い		良好			良好			良好		

性能評価		比較例1			比較例2		
		シャワー撥水性	撥水性	撥油性	シャワー撥水性	撥水性	撥油性
ナイロン	RT	50	7	3	70	8	6
	80℃	80	9	3	80	9	6
	150℃	80	8	4	80	9	6
PET	RT	70	5	2	70	6	3
	80℃	70	5	4	70	6	4
	150℃	80	8	4	80	6	4
PET/綿	RT	0	5	3	50	8	4
	80℃	50	5	3	70	9	4
	150℃	70	7	4	70	9	5
綿	RT	0	2	3	50	9	4
	80℃	0	2	3	50	9	4
	150℃	50	7	4	50	9	4
風合い		不良			不良		

請 求 の 範 囲

1. 式：



[式中、Xは、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、 CFX^1X^2 基
 5 (但し、 X^1 および X^2 は、水素原子、フッ素原子、塩素原子、臭素原子またはヨウ素原子である。)、シアノ基、炭素数1～21の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基、置換または非置換のベンジル基、置換または非置換のフェニル基、
 Yは、炭素数1～10の脂肪族基、炭素数6～10の芳香族基または環状脂肪族基、
 $-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{R}^1)\text{SO}_2-$ 基 (但し、 R^1 は炭素数1～4のアルキル基で
 10 ある。) または $-\text{CH}_2\text{CH}(\text{OY}^1)\text{CH}_2-$ 基 (但し、 Y^1 は水素原子またはアセチル基である。)、

Rfは、炭素数1～21の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基またはフル
 オロアルケニル基、あるいは繰り返し単位： $-\text{C}_3\text{F}_6\text{O}-$ 、 $-\text{C}_2\text{F}_4\text{O}-$ お
 よび $-\text{CF}_2\text{O}-$ からなる群から選択された少なくとも一種の繰り返し単位の合
 15 計数が1～200のフルオロエーテル基である。]

で示される含フッ素単量体から誘導された繰り返し単位を有して成る含フッ素重
 合体を含んで成る表面処理剤であって、

(a) 含フッ素重合体がケイ素原子を有してなるか、および/または (b) 表
 面処理剤が含フッ素重合体 (第1重合体) および第1重合体と異なる第2重合体
 20 を含んでなり、この第2重合体がケイ素原子を有してなる含ケイ素重合体である
 表面処理剤。

2. ケイ素原子を有してなる含フッ素重合体が含フッ素単量体および含ケイ素
 単量体を含んで成る請求項1に記載の表面処理剤。

25

3. 含ケイ素単量体が、式：

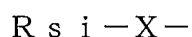


[式中、Aは少なくとも1つのケイ素原子を有する1価の基、

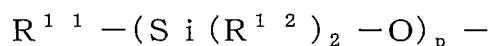
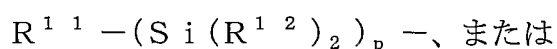
R^1 は水素原子またはメチル基である。]

で示される請求項2に記載の表面処理剤。

5 4. 式(II)におけるA基が、式：



[式中、 R^1 は、



10 (R^1 は水素原子又は $\text{C}_1 \sim \text{C}_8$ アルキル基又は $\text{C}_6 \sim \text{C}_8$ アリール基であり、
それぞれの R^2 は、同じでも異なってもよく、水素原子、官能基を有していてもよい $\text{C}_1 \sim \text{C}_8$ の炭化水素基またはハロゲン化炭化水素基であり、 p は1～100の数) であり、

Xは、直接結合、 $-(\text{CH}_2)_q-$ (q は1～20の数)、 $-(\text{CH}_2)_r-\text{O}-$

15 (r は0～20の数)、 $-(\text{CH}_2)_s-\text{OC}(=\text{O})-$ (s は0～20の数) である。]

で示される請求項3に記載の表面処理剤。

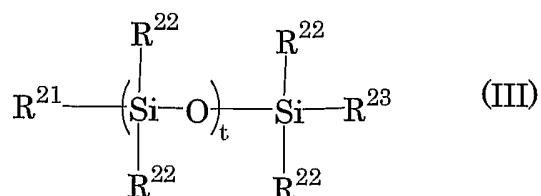
20 5. ケイ素原子を有してなる含フッ素重合体が、含フッ素単量体および含ケイ素単量体に加えて、非フッ素非ケイ素単量体を含んで成る請求項2に記載の表面処理剤。

25 6. ケイ素原子を有してなる含フッ素重合体において、含フッ素単量体100重量部に対して、含ケイ素単量体の量が0.01～50重量部であり、非フッ素非ケイ素単量体の量が50重量部以下である請求項5に記載の表面処理剤。

7. 含フッ素重合体と異なる第2重合体である含ケイ素重合体が、シロキサン

ポリマーである請求項 1 に記載の表面処理剤。

8. シロキサンポリマーが、式：



[式中、 R^{21} および R^{23} は水素原子、 $\text{C}_1 \sim \text{C}_8$ の炭化水素基（例えば、 $\text{C}_1 \sim \text{C}_8$ アルキル基、 $\text{C}_6 \sim \text{C}_8$ アリール基）または官能基含有基であり、それぞれの R^{22} は、同じでも異なってもよく、水素原子、 $\text{C}_1 \sim \text{C}_8$ の炭化水素基、 $\text{C}_1 \sim \text{C}_8$ のハロゲン化炭化水素基、または官能基含有基であり、 t は 1 ～ 200 の数である。]

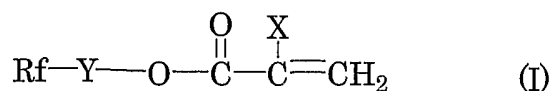
で示される化合物である請求項 7 に記載の表面処理剤。

9. 第 2 重合体である含ケイ素重合体の量が、含フッ素重合体 100 重量部に対して、0.01 ～ 50 重量部である請求項 1 に記載の表面処理剤。

10. Rf 基が、炭素数 1 ～ 6 のフルオロアルキル基またはフルオロアルケニル基ある請求項 1 に記載の表面処理剤。

11. 溶液、エマルションまたはエアゾールの形態である請求項 1 に記載の表面処理剤。

12. (A) 式：



[式中、 X は、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子、 CFX^1X^2 基（但し、 X^1 および X^2 は、水素原子、フッ素原子、塩素原子、臭素原子またはヨウ素原子である。）、シアノ基、炭素数 1 ～ 21 の直鎖状または分岐状のフルオ

ロアルキル基、置換または非置換のベンジル基、置換または非置換のフェニル基、
Yは、炭素数1～3のアルキレン基、
または $-\text{CH}_2\text{CH}(\text{OY}^1)\text{CH}_2-$ 基（但し、 Y^1 は水素原子またはアセチル基である。）

- 5 R f は、炭素数1～21の直鎖状または分岐状のフルオロアルキル基またはフルオロアルケニル基、あるいは繰返し単位： $-\text{C}_3\text{F}_6\text{O}-$ 、 $-\text{C}_2\text{F}_4\text{O}-$ および $-\text{CF}_2\text{O}-$ からなる群から選択された少なくとも一種の繰返し単位の合計数が1～200のフルオロエーテル基である。]

で示される含フッ素単量体から誘導された繰返し単位、および

- 10 (B) 含ケイ素単量体から誘導された繰返し単位
を有してなる含フッ素含ケイ素重合体。

13. ケイ素原子を有してなる含フッ素重合体が、含フッ素単量体および含ケイ素単量体に加えて、非フッ素非ケイ素単量体を含んで成る請求項12に記載の
15 重合体。

14. 請求項1～11のいずれかに記載の表面処理剤で被処理物を処理する方法。

- 20 15. 請求項1～11のいずれかに記載の表面処理剤で処理された繊維製品。

16. 請求項1～11のいずれかに記載の表面処理剤で処理されたカーペット。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/008245

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl⁷ C09K3/00, C09K3/18, C08F220/24, D06M15/277, D06M15/643,
D06M15/657, A47G27/02

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

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl⁷ C09K3/00, C09K3/18, C08F220/24, D06M15/277, D06M15/643,
D06M15/657, A47G27/02

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

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

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X Y	EP 327906 A1 (DAIKIN INDUSTRIES, LTD.), 16 August, 1989 (16.08.89), Page 3, lines 21 to 31; Claims 1, 10; page 4, lines 15 to 18; page 8, lines 2 to 3; examples 1 to 5 & DE 68902400 T & US 5128389 A & JP 1-197570 A Claims 1, 4; page 3, upper right column, lines 9 to 20; page 4, upper left column, lines 8 to 13; page 5, lower left column, lines 7 to 9; examples 1 to 5	1-6, 10-14 7-9, 15-16

☒ Further documents are listed in the continuation of Box C.

☐ See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

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

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

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

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search
13 July, 2004 (13.07.04)

Date of mailing of the international search report
03 August, 2004 (03.08.04)

Name and mailing address of the ISA/
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/008245

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	JP 63-101472 A (Dainippon Ink And Chemicals, Inc.), 06 May, 1988 (06.05.88), Claims 1 to 2; page 2, upper left column, lines 2 to 9 (Family: none)	7-9,15-16
Y	JP 58-42682 A (Shin-Etsu Chemical Co., Ltd.), 12 March, 1983 (12.03.83), Claim 1; page 1, right column, lines 4 to 6 (Family: none)	7-9,15-16
Y	JP 63-75082 A (Daikin Industries, Ltd.), 05 April, 1988 (05.04.88), Claims 1 to 4; page 1, right column, lines 10 to 14 (Family: none)	7-9,15-16

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl⁷ C09K3/00, C09K3/18, C08F220/24, D06M15/277, D06M15/643, D06M15/657, A47G27/02

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl⁷ C09K3/00, C09K3/18, C08F220/24, D06M15/277, D06M15/643, D06M15/657, A47G27/02

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X Y	EP 327906 A1 (DAIKIN INDUSTRIES, LIMITED) 1989. 08. 16 Page3, line21-31, Claim1, 10, Page4, line15-18, Page8, line2-3, Example1-5 &DE 68902400 T & US 5128389 A &JP 1-197570 A, 請求項1, 4, 第3頁右上欄第9-20行目, 第4頁左上欄第 8-13行目, 第5頁左下欄第7-9行目, 実施例1-5	1-6, 10-14 7-9, 15-16
Y	JP 63-101472 A (大日本インキ化学工業株式会社) 1988. 05. 06 請求項1-2, 第2頁左上欄第2-9行目 (ファミリーなし)	7-9, 15-16

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの

「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの

「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)

「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献

「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの

「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの

「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

13. 07. 2004

国際調査報告の発送日

03. 8. 2004

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

山本 英一

4 V

2935

電話番号 03-3581-1101 内線 3483

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリ*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Y	JP 58-42682 A(信越化学工業株式会社)1983.03.12 請求項1, 第1頁右欄第4-6行目 (ファミリーなし)	7-9, 15-16
Y	JP 63-75082 A(ダイキン工業株式会社)1988.04.05 請求項1-4, 第1頁右欄第10-14行目 (ファミリーなし)	7-9, 15-16