(12) 特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局

(43) 国際公開日
2019年5月23日(23.05.2019)

WIPO | PCT

(10) 国際公開番号
WO 2019/098064 A1

(51) 国際特許分類:
C08L 27/16 (2006.01) *C08K 3/26* (2006.01)
B01D 53/94 (2006.01) *C08K 5/00* (2006.01)

(21) 国際出願番号： PCT/JP2018/040954

(22) 国際出願日： 2018年11月5日(05.11.2018)

(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 2017-222100 2017年11月17日(17.11.2017) JP

(71) 出願人: 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二丁目４番１２号 梅田センタービル Osaka (JP).

(72) 発明者: 神谷 祐輔 (**KAMIYA, Yusuke**); 〒5308323 大阪府大阪市北区中崎西二丁目４番１２号 梅田センタービル ダイキン工業株式会社内 Osaka (JP). 竹村 光平(**TAKEMURA, Kouhei**); 〒5308323 大阪府大阪市北区中崎西二丁目４番１２号 梅田センタービル ダイキン工業株式会社内 Osaka (JP). 寺田 純平 (**TERADA, Junpei**); 〒5308323 大阪府大阪市北区中崎西二丁目４番１２号 梅田センタービル ダイキン工業株式会社内 Osaka (JP). 入江 正樹(**IRIE, Masaki**); 〒5308323 大阪府大阪市北区中崎西二丁目４番１２号 梅田センタービル ダイキン工業株式会社内 Osaka (JP).

(74) 代理人: 特許業務法人 安富国際特許事務所(**YASUTOMI & ASSOCIATES**); 〒5320003 大阪府大阪市淀川区宮原３丁目５番３６号 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, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BN, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DJ, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IR, IS, JO, JP, KE, KG, KH, KN, KP, KR, KW, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PA, PE, PG, PH, PL, PT, QA, RO, RS, RU, RW, SA, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW.

(54) **Title:** FLUORINE-CONTAINING ELASTOMER COMPOSITION AND MOLDED ARTICLE

(54) 発明の名称： 含フッ素エラストマー組成物および成形品

(57) **Abstract:** The purpose of the present invention is to provide a fluorine-containing elastomer composition which has higher resistance to urea water and ammonia over a wide temperature range. The present invention relates to a fluorine-containing elastomer composition which contains a hydrotalcite compound and an amorphous fluorine-containing elastomer that has a glass transition temperature of 25°C or less, and which is characterized in that: the fluorine-containing elastomer is a copolymer which is composed of vinylidene fluoride, a fluorine-containing monomer represented by general formula (1), and another monomer that is copolymerizable with vinylidene fluoride and the fluorine-containing monomer; the (vinylidene fluoride unit)/(fluorine-containing monomer unit) molar ratio is from 85/15 to 20/80; and the another monomer unit accounts for 0-50% by mole of all monomer units. (1): CH_2=CFRf (In the formula, Rf represents a linear or branched fluoroalkyl group having 1-12 carbon atoms, wherein some or all of hydrogen atoms are substituted by fluorine atoms.)

(57) 要約：本発明は、広い温度範囲で尿素水およびアンモニアに対してより高い耐性を有する含フッ素エラストマー組成物を提供することを目的とする。 本発明は、ガラス転移温度が２５℃以下である非晶質の含フッ素エラストマー、および、ハイドロタルサイト化合物を含む含フッ素エラストマー組成物であって、含フッ素エラストマーは、ビニリデンフルオライド、一般式（１）：CH_2＝ＣＦＲｆ（１）（式中、Ｒｆは炭素数１～１２で直鎖又は分岐していてもよく、水素原子の一部または全部がフッ素原子で置換されたフルオロアルキル基である。）で表される含フッ素単量体、および、これらと共重合可能な他の単量体からなる共重合体であり、ビニリデンフルオライド単位／含フッ素単量体単位のモル比が８５／１５～２０／８０であり、他の単量体単位が全単量体単位の０～５０モル％であることを特徴とする含フッ素エラストマー組成物に関する。

WO 2019/098064 A1

［続葉有］

(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, LR, LS, MW, MZ, NA, RW, SD, SL, ST, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AL, AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, MK, MT, NL, NO, PL, PT, RO, RS, SE, SI, SK, SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

一 国際調査報告(条約第21条(3))

明　細　書

発明の名称 ： 含フッ素エラストマー組成物および成形品

技術分野

[0001] 本発明は、含フッ素エラストマー組成物および成形品に関する。

背景技術

[0002] フッ素ゴムは、耐薬品性、耐油性、耐熱性等に優れることが知られている。近年、尿素水およびその熱分解物であるアンモニアに接触させた場合に耐性を有するフッ素ゴムが提案されている（例えば、特許文献１および２）。

先行技術文献

特許文献

[0003] 特許文献1：特表２０１７－５００３９７号公報

特許文献2：特開２０１６－１３１９５３号公報

発明の概要

発明が解決しようとする課題

[0004] 広い温度範囲で尿素水およびアンモニアに対してより高い耐性を有する含フッ素エラストマー組成物の開発が望まれている。本発明は、広い温度範囲で尿素水およびアンモニアに対してより高い耐性を有する含フッ素エラストマー組成物を提供することを目的とする。

課題を解決するための手段

[0005] 本発明者らは、高温での尿素水およびアンモニアに対する耐性について検討を進めたところ、一般的に使用されるビニリデンフルオライド（ＶＤＦ）／ヘキサフルオロプロピレン（ＨＦＰ）系含フッ素エラストマーおよびＶＤＦ／ＨＦＰ／テトラフルオロエチレン（ＴＦＥ）系含フッ素エラストマーでは、１２０℃という高温において尿素水およびアンモニアに対する耐性効果が無かったハイドロタルサイトを、特定の含フッ素エラストマーに配合すると、尿素水およびアンモニアに対する耐性を大きく改善できることを見出し、本発明を完成した。

[0006] すなわち、本発明は、ガラス転移温度が２５℃以下である非晶質の含フッ素エラストマー、および、ハイドロタルサイト化合物を含む含フッ素エラストマー組成物であって、

含フッ素エラストマーは、ビニリデンフルオライド、一般式（１）：

$CH_2=CFR_f$　　（１）

（式中、Ｒｆは炭素数１～１２で直鎖又は分岐していてもよく、水素原子の一部または全部がフッ素原子で置換されたフルオロアルキル基である。）

で表される含フッ素単量体、および、これらと共重合可能な他の単量体からなる共重合体であり、ビニリデンフルオライド単位／含フッ素単量体単位のモル比が８５／１５～２０／８０であり、他の単量体単位が全単量体単位の０～５０モル％であることを特徴とする含フッ素エラストマー組成物に関する。

[0007] さらに、架橋剤を含有することが好ましい。

[0008] 含フッ素エラストマーは、ヨウ素原子または臭素原子を有し、その含有量の合計が０．００１～１０質量％であることが好ましい。

[0009] ハイドロタルサイト化合物を、含フッ素エラストマー１００質量部に対して０．１～１０質量部含有することが好ましい。

[0010] ハイドロタルサイト化合物が、天然ハイドロタルサイト化合物または合成ハイドロタルサイト化合物であることが好ましい。

[0011] ハイドロタルサイト化合物が、一般式（２）：

$[(M_1^{2+})_{1-x}M^{3+}_x(OH)_2]^{x+}[A^{n-}_{x/n}\cdot mH_2O]^{x-}$　　（２）

（式中、M_1^{2+}は２価の金属イオンであり、M^{3+}は３価の金属イオンであり、A^{n-}はｎ価のアニオンであり、ｘは０＜ｘ＜０．５を満たす数であり、ｍは０≦ｍを満たす数である。）で示される化合物であることが好ましい。

[0012] また、本発明は、前記含フッ素エラストマー組成物を架橋して得られる成形品に関する。

[0013] 前記成形品は、尿素やアンモニアに接触する部材として使用することが好ましい。

[0014] 前記成形品は、排気ガスシステムの部材として使用することが好ましい。

[0015] 前記成形品は、尿素ＳＣＲシステムの部材として使用することが好ましい。

発明の効果

[0016] 本発明の含フッ素エラストマー組成物は、特定の含フッ素エラストマーとハイドロタルサイト化合物を含有するため、広い温度範囲で尿素水およびアンモニアに対する高い耐性を有し、さらに尿素やアンモニアに接触する部材、特に尿素ＳＣＲシステムに最適な部材を提供することができる。

図面の簡単な説明

[0017] [図1]尿素ＳＣＲシステムの一例を示す概略図である。

発明を実施するための形態

[0018] 本発明の含フッ素エラストマー組成物は、ガラス転移温度が２５℃以下である非晶質の含フッ素エラストマー、および、ハイドロタルサイト化合物を含む含フッ素エラストマー組成物であって、

含フッ素エラストマーは、ビニリデンフルオライド、一般式（１）：

$CH_2=CFR_f$　　（１）

（式中、Ｒｆは炭素数１～１２で直鎖又は分岐していてもよく、水素原子の一部または全部がフッ素原子で置換されたフルオロアルキル基である。）

で表される含フッ素単量体、および、これらと共重合可能な他の単量体からなる共重合体であり、ビニリデンフルオライド単位／含フッ素単量体単位のモル比が８５／１５～２０／８０であり、他の単量体単位が全単量体単位の０～５０モル％であることを特徴とする。

[0019] 含フッ素エラストマーは、特定の構成を有することによって、低いガラス転移温度を示す。また、上記一般式（１）で表される含フッ素単量体単位を含む含フッ素ポリマーは、耐燃料性、耐熱性、柔軟性及び耐寒性を有しており、高温で尿素水およびアンモニアと接触しても劣化しにくい。また、架橋特性に優れており、製造が容易であるという利点もある。また、上記含フッ素エラストマーは、非晶質である。

[0020] 含フッ素エラストマーは、ガラス転移温度が２５℃以下である。また、０℃

以下とすることもできる。ガラス転移温度は、－５℃以下が好ましく、－１０℃以下がより好ましい。更には－２０℃以下とすることも可能である。含フッ素エラストマーは、このように極めて低いガラス転移温度を示すので、低温特性（耐寒性）にも優れる。ここで、ガラス転移温度は、示差走査熱量計（日立テクノサイエンス社製、Ｘ－ＤＳＣ８２３ｅ）を用い、－７５℃まで冷却した後、試料１０ｍｇを２０℃／分で昇温することによりＤＳＣ曲線を得て、ＤＳＣ曲線の二次転移前後のベースラインの延長線と、ＤＳＣ曲線の変曲点における接線との交点を示す温度をガラス転移温度とした。

[0021] 耐燃料性、耐熱性、柔軟性及び耐寒性に優れ、高温で尿素水およびアンモニアと接触しても劣化しにくいことから、一般式（１）で表される含フッ素単量体は、Ｒｆが直鎖のフルオロアルキル基である単量体が好ましく、Ｒｆが直鎖のパーフルオロアルキル基である単量体がより好ましい。Ｒｆの炭素数は１～６であることが好ましい。一般式（１）で表される含フッ素単量体としては、$CH_2=CFCF_3$、$CH_2=CFCF_2CF_3$、$CH_2=CFCF_2CF_2CF_3$、$CH_2=CFCF_2CF_2CF_2CF_3$等があげられ、なかでも、$CH_2=CFCF_3$で示される２，３，３，３－テトラフルオロプロペンであることが好ましい。

[0022] 含フッ素エラストマーは、更に、ビニリデンフルオライド及び式（１）で表される含フッ素単量体以外の他の単量体からなるものであってもよい。他の単量体としては、ビニリデンフルオライド及び式（１）で表される含フッ素単量体と共重合可能な単量体であれば特に限定されず、１種又は２種以上の単量体を使用してよい。

[0023] 他の単量体は、テトラフルオロエチレン（ＴＦＥ）、ヘキサフルオロプロピレン、パーフルオロ（メチルビニルエーテル）、パーフルオロ（エチルビニルエーテル）、パーフルオロ（プロピルビニルエーテル）、クロロトリフルオロエチレン、トリフルオロエチレン、ヘキサフルオロイソブテン、フッ化ビニル、エチレン、プロピレン、アルキルビニルエーテル、及び、架橋部位を与える単量体からなる群より選択される少なくとも１種であることが好ま

しく、更に好ましくはＴＦＥや架橋部位を与える単量体である。それぞれＴＦＥまたは架橋部位を与える単量体のみであることも好ましい形態の一つである。

[0024] 含フッ素エラストマーにおいて、架橋部位を与える単量体としては、たとえば、一般式：

$CX^1_2=CX^1-Rf^1CHR^1X^2$

（式中、X^1は、水素原子、フッ素原子または$-CH_3$、Rf^1は、フルオロアルキレン基、パーフルオロアルキレン基、フルオロ（ポリ）オキシアルキレン基またはパーフルオロ（ポリ）オキシアルキレン基、R^1は、水素原子または$-CH_3$、X^2は、ヨウ素原子または臭素原子である。）で表されるヨウ素または臭素含有単量体、一般式：

$CF_2=CFO(CF_2CF(CF_3)O)_m(CF_2)_n-X^3$

（式中、ｍは０～５の整数、ｎは１～３の整数、X^3は、シアノ基、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、ヨウ素原子、又は臭素原子である。）で表される単量体、一般式：

$CH_2=CFCF_2O(CF(CF_3)CF_2O)_m(CF(CF_3))_n-X^4$

（式中、ｍは０～５の整数、ｎは１～３の整数、X^4は、シアノ基、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、ヨウ素原子、臭素原子、又は$-CH_2OH$である。）で表される単量体があげられる。

[0025] なかでも、$CF_2=CFOCF_2CF(CF_3)OCF_2CF_2CN$、$CF_2=CFOCF_2CF(CF_3)OCF_2CF_2COOH$、$CF_2=CFOCF_2CF_2CH_2I$、$CF_2=CFOCF_2CF(CF_3)OCF_2CF_2CH_2I$、$CH_2=CFCF_2OCF(CF_3)CF_2OCF(CF_3)CN$、$CH_2=CFCF_2OCF(CF_3)CF_2OCF(CF_3)COOH$、及び、$CH_2=CFCF_2OCF(CF_3)CF_2OCF(CF_3)CH_2OH$からなる群より選択される少なくとも１種であることが好ましい。架橋部位を与える単量体としては、$CF_2=CFOCF_2CF_2CH_2I$が、パーオキサイドを用いた架橋において、架橋密度を向上させて、圧縮永久歪を良好にすることができるので、特に好まし

い。その他、後述する共重合体（ＩＩＩ）において、架橋部位を与える単量体として例示される単量体も好適に使用できる。

[0026] 含フッ素エラストマーは、ビニリデンフルオライド単位／一般式（１）で表される含フッ素単量体単位のモル比は、８５／１５～２０／８０が好ましい。ビニリデンフルオライド単位／一般式（１）で表される含フッ素単量体単位のモル比は、２２／７８以上が好ましく、５０／５０以上がより好ましく、６０／４０以上が更に好ましい。また、他の単量体単位は、全単量体単位の０～５０モル％であるが、０～４０モル％がより好ましく、０～２０モル％がさらに好ましい。

[0027] 含フッ素エラストマーは、ビニリデンフルオライド、一般式（１）で表される含フッ素単量体及び他の単量体のみからなる共重合体であることが好ましい。

[0028] 含フッ素エラストマーは、ヨウ素原子及び臭素原子の少なくとも一方を有するものであってもよく、ヨウ素原子を有するものであることが好ましい。その場合、ヨウ素原子及び臭素原子の含有量の合計は０．００１～１０質量％が好ましい。

[0029] 耐燃料性、耐熱性、柔軟性及び耐寒性に優れ、高温で尿素水およびアンモニアと接触しても劣化しにくいことから、含フッ素エラストマーは、

ビニリデンフルオライド及び一般式（１）で表される含フッ素単量体のみからなり、ビニリデンフルオライド単位／含フッ素単量体単位のモル比が８５／１５～２２／７８である共重合体（Ｉ）、

ビニリデンフルオライド、一般式（１）で表される含フッ素単量体、および、これらと共重合可能な他の単量体のみからなり、ビニリデンフルオライド単位／含フッ素単量体単位のモル比が８５／１５～２０／８０であり、他の単量体単位が全単量体単位の１～５０モル％である共重合体（ＩＩ）、及び、

ビニリデンフルオライド、一般式（１）で表される含フッ素単量体、および、これらと共重合可能な他の単量体からなり、ビニリデンフルオライド単位

／含フッ素単量体単位のモル比が８５／１５～２０／８０であり、他の単量体単位が全単量体単位の０～５０モル％であり、ヨウ素原子及び臭素原子の少なくとも一方を有し、その含有量の合計が０．００１～１０質量％である共重合体（ＩＩＩ）、

からなる群より選択される少なくとも１種であることが好ましい。

[0030] 共重合体（Ｉ）は、ビニリデンフルオライド及び一般式（１）で表される含フッ素単量体のみからなり、ビニリデンフルオライド単位／一般式（１）で表される含フッ素単量体単位のモル比が８５／１５～２２／７８である。耐燃料性、耐熱性、柔軟性及び耐寒性に優れ、高温で尿素水およびアンモニアと接触しても劣化しにくいことから、共重合体（Ｉ）は、ビニリデンフルオライド単位／一般式（１）で表される含フッ素単量体単位のモル比が８５／１５～６０／４０が好ましい。

[0031] 共重合体（ＩＩ）は、ビニリデンフルオライド、一般式（１）で表される含フッ素単量体、並びに、ビニリデンフルオライド及び一般式（１）で表される含フッ素単量体と共重合可能な他の単量体のみからなる共重合体であり、ビニリデンフルオライド単位／一般式（１）で表される含フッ素単量体単位のモル比が８５／１５～２０／８０であり、他の単量体単位が全単量体単位の１～５０モル％である。耐燃料性、耐熱性、柔軟性及び耐寒性に優れ、高温で尿素水およびアンモニアと接触しても劣化しにくいことから、共重合体（ＩＩ）は、ビニリデンフルオライド単位／一般式（１）で表される含フッ素単量体単位のモル比が８５／１５～５０／５０が好まく、８５／１５～６０／４０がより好ましい。

[0032] 耐燃料性、耐熱性、柔軟性及び耐寒性に優れ、高温で尿素水およびアンモニアと接触しても劣化しにくいことから、共重合体（ＩＩ）は、他の単量体単位は、全単量体単位の１～４０モル％が好ましく、１～２０モル％がさらに好ましい。他の単量体としては、上述したものが好適である。

[0033] 共重合体（ＩＩＩ）は、ビニリデンフルオライド、下記一般式（１）：

$CH_2=CFR_f$ （１）

（式中、Ｒｆは炭素数１～１２で直鎖又は分岐していてもよく、水素原子の一部または全部がフッ素原子で置換されたフルオロアルキル基である。）で表される含フッ素単量体、並びに、ビニリデンフルオライド及び上記含フッ素単量体と共重合可能な他の単量体からなる共重合体であり、ビニリデンフルオライド単位／含フッ素単量体（１）単位のモル比が８５／１５～２０／８０であり、他の単量体単位が全単量体単位の０～５０モル％であり、ヨウ素原子及び臭素原子の少なくとも一方を有し、その含有量の合計が０．００１～１０質量％である。

[0034] 共重合体（ＩＩＩ）は、ビニリデンフルオライド及び下記一般式（１）：

CH_2＝ＣＦＲｆ　　（１）

（式中、Ｒｆは炭素数１～１２の直鎖又は分岐していてもよく、水素原子の一部または全部がフッ素原子で置換されたフルオロアルキル基である。）で表される含フッ素単量体のみからなる共重合体、又は、ビニリデンフルオライド、下記一般式（１）：

CH_2＝ＣＦＲｆ　　（１）

（式中、Ｒｆは炭素数１～１２で直鎖又は分岐していてもよく、水素原子の一部または全部がフッ素原子で置換されたフルオロアルキル基である。）で表される含フッ素単量体、並びに、ビニリデンフルオライド及び上記含フッ素単量体と共重合可能な他の単量体のみからなり、ヨウ素原子及び臭素原子の少なくとも一方を有し、その含有量の合計が０．００１～１０質量％である共重合体であることが好ましい。この場合、共重合体（ＩＩＩ）は、実質的にビニリデンフルオライド、及び、一般式（１）で表される含フッ素単量体のみからなる共重合体、若しくは、実質的にビニリデンフルオライド、一般式（１）で表される含フッ素単量体、及び上記他の単量体のみからなり、ヨウ素原子及び臭素原子の少なくとも一方を有し、その含有量の合計が０．００１～１０質量％である共重合体であるが、本発明の効果を損なわない範囲で、反応性乳化剤を使用して製造したものであってもよい。また、連鎖移動剤に由来するヨウ素末端等を含んでいてもよい。

[0035] 共重合体（ＩＩＩ）は、ビニリデンフルオライド及び下記一般式（１）：

$CH_2=CFR_f$ （１）

（式中、Ｒｆは炭素数１～１２で直鎖又は分岐していてもよく、水素原子の一部または全部がフッ素原子で置換されたフルオロアルキル基である。）で表される含フッ素単量体のみからなる共重合体であり、ビニリデンフルオライド単位／含フッ素単量体（１）単位のモル比が８０／２０～２０／８０であり、ヨウ素原子及び臭素原子の少なくとも一方を有し、その含有量の合計が０．００１～１０質量％であることがより好ましい。

[0036] また、共重合体（ＩＩＩ）は、ビニリデンフルオライド単位／含フッ素単量体（１）単位のモル比が８５／１５～５０／５０であり、他の単量体単位が全単量体単位の０～５０モル％であることも好ましい。

[0037] 各単量体単位の含有量は、ＮＭＲ法により測定する値である。

[0038] 共重合体（ＩＩＩ）は、ヨウ素原子及び臭素原子の少なくとも一方を有し、その含有量の合計が０．００１～１０質量％である。ヨウ素原子及び臭素原子の含有量の合計は、０．０１～５質量％であることが好ましく、０．１～５質量％であることがより好ましい。ヨウ素含有量の測定は、試料（含フッ素ポリマー）１２ｍｇにNa_2SO_3を５ｍｇ混ぜ、純水２０ｍｌにNa_2CO_3とK_2CO_3とを１対１（重量比）で混合したものを３０ｍｇ溶解した吸収液を用い、石英製の燃焼フラスコ中、酸素中で燃焼させ、３０分放置後、島津２０Ａイオンクロマトグラフを用い測定することができる。検量線はＫＩ標準溶液、ヨウ素イオン０．５ｐｐｍを含むもの又は１．０ｐｐｍを含むものを用いることができる。

[0039] ヨウ素原子及び臭素原子の結合位置は、共重合体（ＩＩＩ）の主鎖の末端でも側鎖の末端でもよく、もちろん両者であってもよい。このような共重合体においては、当該ヨウ素末端又は臭素末端が架橋点（架橋部位）となり、架橋密度が高い、架橋した含フッ素ポリマーが得られる他、パーオキサイド架橋をより容易に行うことが可能になる。

[0040] 共重合体（ＩＩＩ）は、架橋部位を与える単量体としてヨウ素または臭素含

有単量体を使用しても良く、重合開始剤又は連鎖移動剤として臭素化合物又はヨウ素化合物を使用して製造することができる。

[0041] 共重合体（ＩＩＩ）において、他の単量体は、ビニリデンフルオライド及び式（１）で表される含フッ素単量体と共重合可能な単量体であれば特に限定されず、１種又は２種以上の単量体を使用してよい。

[0042] 共重合体（ＩＩＩ）において他の単量体は、全単量体単位の０～５０モル％であることが好ましい。０～４０モル％であることがより好ましく、０～２０モル％であることがさらに好ましい。

[0043] 共重合体（ＩＩＩ）において、架橋部位を与える単量体としては、たとえば、一般式：

$CX^1_2=CX^1-Rf^1CHR^1X^2$

（式中、X^1は、水素原子、フッ素原子または$-CH_3$、Rf^1は、フルオロアルキレン基、パーフルオロアルキレン基、フルオロ（ポリ）オキシアルキレン基またはパーフルオロ（ポリ）オキシアルキレン基、R^1は、水素原子または$-CH_3$、X^2は、ヨウ素原子または臭素原子である。）で表されるヨウ素または臭素含有単量体、一般式：

$CX^1_2=CX^1-Rf^1X^2$

（式中、X^1は、水素原子、フッ素原子または$-CH_3$、Rf^1は、フルオロアルキレン基、パーフルオロアルキレン基、フルオロ（ポリ）オキシアルキレン基またはパーフルオロ（ポリ）オキシアルキレン基、X^2は、ヨウ素原子または臭素原子である。）で表されるヨウ素または臭素含有単量体（好ましくは、一般式：$CH_2=CH(CF_2)_nI$（ｎは２～８の整数である。）で表されるヨウ素含有単量体）、一般式：

$CF_2=CFO(CF_2CF(CF_3)O)_m(CF_2)_n-X^3$

（式中、ｍは０～５の整数、ｎは１～３の整数、X^3は、シアノ基、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、ヨウ素原子、又は臭素原子である。）で表される単量体、一般式：

$CH_2=CFCF_2O(CF(CF_3)CF_2O)_m(CF(CF_3))_n-X^4$

（式中、ｍは０～５の整数、ｎは１～３の整数、X^4は、シアノ基、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、ヨウ素原子、臭素原子又は－CH_2OHである。）で表される単量体、一般式：

$CR^2R^3=CR^4-Z-CR^5=CR^6R^7$

（式中、R^2、R^3、R^4、R^5、R^6及びR^7、は、同一又は異なって、水素原子又は炭素数１～５のアルキル基である。Ｚは、直鎖又は分岐状で酸素原子を有していてもよい、炭素数１～１８のアルキレン基、炭素数３～１８のシクロアルキレン基、少なくとも部分的にフッ素化している炭素数１～１０のアルキレン若しくはオキシアルキレン基、又は、

$-(Q)_p-CF_2O-(CF_2CF_2O)_m(CF_2O)_n-CF_2-(Q)_p-$

（式中、Ｑはアルキレンまたはオキシアルキレン基である。ｐは０または１である。ｍ／ｎが０．２～５である。）で表され、分子量が５００～１００００である（パー）フルオロポリオキシアルキレン基である。）で表される単量体等が挙げられる。

[0044] 上記一般式：

$CR^2R^3=CR^4-Z-CR^5=CR^6R^7$

で表される化合物としては、例えば、$CH_2=CH-(CF_2)_2-CH=CH_2$、$CH_2=CH-(CF_2)_4-CH=CH_2$、$CH_2=CH-(CF_2)_6-CH=CH_2$、下記式：

$CH_2=CH-Z^1-CH=CH_2$

（式中、Z^1は、$-CH_2OCH_2-CF_2O-(CF_2CF_2O)_{m1}(CF_2O)_{n1}-CF_2-CH_2OCH_2-$で表されるフルオロポリオキシアルキレン基であり、ｍ１／ｎ１は０．５であり、分子量は２０００である。）で表される単量体等が挙げられる。

[0045] 架橋部位を与える単量体としては、$CF_2=CFOCF_2CF(CF_3)OCF_2CF_2CN$、$CF_2=CFOCF_2CF(CF_3)OCF_2CF_2COOH$、$CF_2=CFOCF_2CF(CF_3)OCF_2CF_2CH_2I$、$CF_2=CFOCF_2CF_2CH_2I$、$CH_2=CFCF_2OCF(CF_3)CF_2OCF(CF_3)C$

N、$CH_2=CFCF_2OCF(CF_3)CF_2OCF(CF_3)COOH$、$CH_2=CFCF_2OCF(CF_3)CF_2OCF(CF_3)CH_2OH$、及び、$CH_2=CHCF_2CF_2I$、$CH_2=CH(CF_2)_2CH=CH_2$からなる群より選択される少なくとも１種であることが好ましい形態の一つである。上記架橋部位を与える単量体としては、$CF_2=CFOCF_2CF_2CH_2I$が、パーオキサイドを用いた架橋において、架橋密度を向上させて、圧縮永久歪を良好にすることができるので、特に好ましい。

[0046] 架橋部位を与える単量体としてはまた、たとえば、一般式：

$CX^1{}_2=CX^1-Rf^1CHR^1X^2$

（式中、X^1は、水素原子、フッ素原子または$-CH_3$、Rf^1は、フルオロアルキレン基、パーフルオロアルキレン基、フルオロポリオキシアルキレン基またはパーフルオロポリオキシアルキレン基、R^1は、水素原子または$-CH_3$、X^2は、ヨウ素原子または臭素原子である）

で表されるヨウ素または臭素含有単量体、一般式：

$CX^1{}_2=CX^1-Rf^1X^2$

（式中、X^1は、水素原子、フッ素原子または$-CH_3$、Rf^1は、フルオロアルキレン基、パーフルオロアルキレン基、フルオロポリオキシアルキレン基またはパーフルオロポリオキシアルキレン基、X^2は、ヨウ素原子または臭素原子である）

で表されるヨウ素または臭素含有単量体（好ましくは$CH_2=CH(CF_2)_nI$（ｎは２～８の整数である）で表されるヨウ素含有単量体）、一般式：

$CF_2=CFO(CF_2CF(CF_3)O)_m(CF_2)_n-X^5$

（式中、ｍは０～５の整数、ｎは１～３の整数、X^5はヨウ素原子または臭素原子である）

で表される単量体、及び、一般式：

$CH_2=CFCF_2O(CF(CF_3)CF_2O)_m(CF(CF_3))_n-X^5$

（式中、ｍは０～５の整数、ｎは１～３の整数、X^5はヨウ素原子または臭素原子である）

で表される単量体、からなる群より選択される少なくとも１種の単量体であることも好ましい形態の一つである。このようなヨウ素または臭素含有単量体を上記他の単量体として使用することによって、共重合体（ＩＩＩ）を製造することもできる。

[0047] 共重合体（ＩＩＩ）において、架橋部位を与える単量体は、全単量体単位の０．０１～１０モル％であることが好ましく、０．０１～２モル％であることがより好ましい。

[0048] 耐燃料性、耐熱性、柔軟性及び耐寒性に優れ、高温で尿素水およびアンモニアと接触しても劣化しにくいことから、含フッ素エラストマーは共重合体（ＩＩＩ）であることが更に好ましい。

[0049] 含フッ素エラストマーは、耐燃料性、耐熱性、柔軟性及び耐寒性に優れ、高温で尿素水およびアンモニアと接触しても劣化しにくいことから、数平均分子量（Ｍｎ）が７０００～５００００００であることが好ましく、重量平均分子量（Ｍｗ）が１００００～１０００００００であることが好ましく、Ｍｗ／Ｍｎが１．３～４．０であることが好ましい。上記数平均分子量（Ｍｎ）、重量平均分子量（Ｍｗ）、及び、Ｍｗ／Ｍｎは、ＧＰＣ法により測定する値である。

[0050] 含フッ素エラストマーは、成型加工性が良好である点から、１００℃におけるムーニー粘度（ＭＬ１＋１０（１００℃））は２以上が好ましく、５以上がより好ましい。また、同様に成型加工性が良好であるという点から、２００以下が好ましく、１５０以下がより好ましく、１００以下がさらに好ましい。ムーニー粘度は、ＡＳＴＭ－Ｄ１６４６およびＪＩＳ　Ｋ６３００に準拠して測定した値である。

[0051] 含フッ素エラストマーは、一般的なラジカル重合法により製造することができる。重合形態は、塊状重合、溶液重合、懸濁重合及び乳化重合のいずれの形態でもよいが、工業的に実施が容易であることから、乳化重合であることが好ましい。

[0052] 重合においては、重合開始剤、連鎖移動剤、界面活性剤、及び、溶媒を使用

することができ、それぞれ従来公知のものを使用することができる。共重合体の重合において、重合開始剤として油溶性ラジカル重合開始剤、または水溶性ラジカル開始剤を使用できる。

[0053] 油溶性ラジカル重合開始剤としては、公知の油溶性の過酸化物であってよく、たとえばジイソプロピルパーオキシジカーボネート、ジｓｅｃ－ブチルパーオキシジカーボネートなどのジアルキルパーオキシカーボネート類、ｔ－ブチルパーオキシイソブチレート、ｔ－ブチルパーオキシピバレートなどのパーオキシエステル類、ジｔ－ブチルパーオキサイドなどのジアルキルパーオキサイド類などが、また、ジ（ω－ハイドロ－ドデカフルオロヘプタノイル）パーオキサイド、ジ（ω－ハイドロ－テトラデカフルオロヘプタノイル）パーオキサイド、ジ（ω－ハイドロ－ヘキサデカフルオロノナノイル）パーオキサイド、ジ（パーフルオロブチリル）パーオキサイド、ジ（パーフルパレリル）パーオキサイド、ジ（パーフルオロヘキサノイル）パーオキサイド、ジ（パーフルオロヘプタノイル）パーオキサイド、ジ（パーフルオロオクタノイル）パーオキサイド、ジ（パーフルオロノナノイル）パーオキサイド、ジ（ω－クロロ－ヘキサフルオロブチリル）パーオキサイド、ジ（ω－クロロ－デカフルオロヘキサノイル）パーオキサイド、ジ（ω－クロロ－テトラデカフルオロオクタノイル）パーオキサイド、ω－ハイドロ－ドデカフルオロヘプタノイル－ω－ハイドロヘキサデカフルオロノナノイル－パーオキサイド、ω－クロロ－ヘキサフルオロブチリル－ω－クロ－デカフルオロヘキサノイル－パーオキサイド、ω－ハイドロドデカフルオロヘプタノイル－パーフルオロブチリル－パーオキサイド、ジ（ジクロロペンタフルオロブタノイル）パーオキサイド、ジ（トリクロロオクタフルオロヘキサノイル）パーオキサイド、ジ（テトラクロロウンデカフルオロオクタノイル）パーオキサイド、ジ（ペンタクロロテトラデカフルオロデカノイル）パーオキサイド、ジ（ウンデカクロロドトリアコンタフルオロドコサノイル）パーオキサイドのジ［パーフロロ（またはフルオロクロロ）アシル］パーオキサイド類などが代表的なものとしてあげられる。

[0054] 水溶性ラジカル重合開始剤としては、公知の水溶性過酸化物であってよく、たとえば、過硫酸、過ホウ酸、過塩素酸、過リン酸、過炭酸などのアンモニウム塩、カリウム塩、ナトリウム塩、ｔ－ブチルパーマレエート、ｔ－ブチルハイドロパーオキサイドなどがあげられる。サルファイト類、亜硫酸塩類のような還元剤も併せて含んでもよく、その使用量は過酸化物に対して０．１～２０倍であってよい。

[0055] ラジカル重合開始剤の添加量は、特に限定はないが、重合速度が著しく低下しない程度の量（たとえば、数ｐｐｍ対水濃度）以上を重合の初期に一括して、または逐次的に、または連続して添加すればよい。上限は、装置面から重合反応熱を除熱出来る範囲である。

[0056] 界面活性剤としては、非イオン性界面活性剤、アニオン性界面活性剤、カチオン性界面活性剤などが使用でき、パーフルオロオクタン酸アンモニウム、パーフルオロヘキサン酸アンモニウムなどの炭素数４～２０の直鎖又は分岐した含フッ素アニオン性界面活性剤が好ましい。添加量（対重合水）は、好ましくは１０～５０００ｐｐｍである。より好ましくは５０～５０００ｐｐｍである。また、界面活性剤として反応性乳化剤を使用することができる。反応性乳化剤は、不飽和結合と親水基とをそれぞれ１つ以上有する化合物であれば特に限定されないが、例えば、$CH_2=CFCF_2OCF(CF_3)CF_2OCF(CF_3)COONH_4$、$CH_2=CFCF_2CF(CF_3)OCF_2CF_2COONH_4$、$CF_2=CFOCF_2CF(CF_3)OCF(CF_3)COONH_4$があげられる。添加量（対重合水）は、好ましくは１０～５０００ｐｐｍである。より好ましくは、５０～５０００ｐｐｍである。

[0057] 溶媒としては、連鎖移動性を持たない溶媒であることが好ましい。溶液重合の場合、ジクロロペンタフルオロプロパン（Ｒ－２２５）があげられ、乳化重合及び懸濁重合の場合、水、水と水溶性有機溶媒との混合物、又は、水と非水溶性有機溶媒との混合物があげられる。

[0058] 共重合体（Ｉ）及び（ＩＩ）の重合において、連鎖移動剤としては、たとえばマロン酸ジメチル、マロン酸ジエチル、酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸ブ

チル、コハク酸ジメチルなどのエステル類のほか、イソペンタン、メタン、エタン、プロパン、イソプロパノール、アセトン、各種メルカプタン、四塩化炭素、シクロヘキサンなどがあげられる。

[0059] 連鎖移動剤として臭素化合物又はヨウ素化合物を使用してもよい。臭素化合物又はヨウ素化合物を使用して行う重合方法としては、たとえば、実質的に無酸素状態で、臭素化合物又はヨウ素化合物の存在下に、加圧しながら水媒体中で乳化重合を行う方法があげられる（ヨウ素移動重合法）。使用する臭素化合物又はヨウ素化合物の代表例としては、たとえば、一般式：

$R^2I_xBr_y$

（式中、ｘおよびｙはそれぞれ０～２の整数であり、かつ１≦ｘ＋ｙ≦２を満たすものであり、R^2は炭素数１～１６の飽和もしくは不飽和のフルオロ炭化水素基またはクロロフルオロ炭化水素基、または炭素数１～３の炭化水素基であり、酸素原子を含んでいてもよい）で表される化合物があげられる。臭素化合物又はヨウ素化合物を使用することによって、ヨウ素または臭素が重合体に導入され、架橋点として機能する。

[0060] ヨウ素化合物としては、たとえば１，３－ジヨードパーフルオロプロパン、２－ヨードパーフルオロプロパン、１，３－ジヨード－２－クロロパーフルオロプロパン、１，４－ジヨードパーフルオロブタン、１，５－ジヨード－２，４－ジクロロパーフルオロペンタン、１，６－ジヨードパーフルオロヘキサン、１，８－ジヨードパーフルオロオクタン、１，１２－ジヨードパーフルオロドデカン、１，１６－ジヨードパーフルオロヘキサデカン、ジヨードメタン、１，２－ジヨードエタン、１，３－ジヨード－ｎ－プロパン、CF_2Br_2、$BrCF_2CF_2Br$、$CF_3CFBrCF_2Br$、$CFClBr_2$、$BrCF_2CFClBr$、$CFBrClCFClBr$、$BrCF_2CF_2CF_2Br$、$BrCF_2CFBrOCF_3$、１－ブロモ－２－ヨードパーフルオロエタン、１－ブロモ－３－ヨードパーフルオロプロパン、１－ブロモ－４－ヨードパーフルオロブタン、２－ブロモ－３－ヨードパーフルオロブタン、３－ブロモ－４－ヨードパーフルオロブテン－１、２－ブロモ－４－ヨードパ

ーフルオロブテン－１、ベンゼンのモノヨードモノブロモ置換体、ジヨードモノブロモ置換体、ならびに（２－ヨードエチル）および（２－ブロモエチル）置換体などがあげられ、これらの化合物は、単独で使用してもよく、相互に組み合わせて使用することもできる。

[0061] これらのなかでも、重合反応性、架橋反応性、入手容易性などの点から、１，４－ジヨードパーフルオロブタン、１，６－ジヨードパーフルオロヘキサン、２－ヨードパーフルオロプロパンを用いるのが好ましい。

[0062] 共重合体（ＩＩＩ）の重合においては、連鎖移動剤として臭素化合物又はヨウ素化合物を使用することが好ましい。臭素化合物又はヨウ素化合物を使用して行う重合方法としては、たとえば、実質的に無酸素状態で、臭素化合物又はヨウ素化合物の存在下に、加圧しながら水媒体中で乳化重合を行う方法があげられる（ヨウ素移動重合法）。使用する臭素化合物又はヨウ素化合物の代表例としては、たとえば、一般式：

$R^2I_xBr_y$

（式中、ｘおよびｙはそれぞれ０～２の整数であり、かつ１≦ｘ＋ｙ≦２を満たすものであり、R^2は炭素数１～１６の飽和もしくは不飽和のフルオロ炭化水素基またはクロロフルオロ炭化水素基、または炭素数１～３の炭化水素基であり、酸素原子を含んでいてもよい）で表される化合物があげられる。臭素化合物又はヨウ素化合物を使用することによって、ヨウ素または臭素が重合体に導入され、架橋点として機能する。

[0063] ヨウ素化合物としては、たとえば１，３－ジヨードパーフルオロプロパン、２－ヨードパーフルオロプロパン、１，３－ジヨード－２－クロロパーフルオロプロパン、１，４－ジヨードパーフルオロブタン、１，５－ジヨード－２，４－ジクロロパーフルオロペンタン、１，６－ジヨードパーフルオロヘキサン、１，８－ジヨードパーフルオロオクタン、１，１２－ジヨードパーフルオロドデカン、１，１６－ジヨードパーフルオロヘキサデカン、ジヨードメタン、１，２－ジヨードエタン、１，３－ジヨード－ｎ－プロパン、CF_2Br_2、$BrCF_2CF_2Br$、$CF_3CFBrCF_2Br$、$CFClBr_2$

、ＢｒＣＦ$_2$ＣＦＣｌＢｒ、ＣＦＢｒＣｌＣＦＣｌＢｒ、ＢｒＣＦ$_2$ＣＦ$_2$ＣＦ$_2$Ｂｒ、ＢｒＣＦ$_2$ＣＦＢｒＯＣＦ$_3$、１－ブロモ－２－ヨードパーフルオロエタン、１－ブロモ－３－ヨードパーフルオロプロパン、１－ブロモ－４－ヨードパーフルオロブタン、２－ブロモ－３－ヨードパーフルオロブタン、３－ブロモ－４－ヨードパーフルオロブテン－１、２－ブロモ－４－ヨードパーフルオロブテン－１、ベンゼンのモノヨードモノブロモ置換体、ジヨードモノブロモ置換体、ならびに（２－ヨードエチル）および（２－ブロモエチル）置換体などがあげられ、これらの化合物は、単独で使用してもよく、相互に組み合わせて使用することもできる。これらのなかでも、重合反応性、架橋反応性、入手容易性などの点から、１，４－ジヨードパーフルオロブタン、１，６－ジヨードパーフルオロヘキサン、２－ヨードパーフルオロプロパンを用いるのが好ましい。

[0064] 共重合体（ＩＩＩ）の重合においては、連鎖移動剤として、たとえばマロン酸ジメチル、マロン酸ジエチル、酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸ブチル、コハク酸ジメチルなどのエステル類のほか、イソペンタン、メタン、エタン、プロパン、イソプロパノール、アセトン、各種メルカプタン、四塩化炭素、シクロヘキサンなどを使用することもできる。

[0065] 共重合体の重合において、重合温度、重合圧力及び重合時間は、溶媒や重合開始剤の種類によって異なるが、－１５～１５０℃、大気圧～６．５ＭＰａ、１～２４時間であってよい。特に、溶液重合において重合開始剤としてフッ素原子を含有する油溶性ラジカル重合開始剤を使用する場合、重合温度が－１５～５０℃であることが好ましく、１０～３５℃であることがより好ましい。乳化重合及び懸濁重合においてフッ素原子を含有する油溶性ラジカル重合開始剤を使用する場合、重合温度が３０～９５℃であることが好ましい。重合開始剤として水溶性ラジカル重合開始剤を使用する場合、重合温度が０～１００℃であることが好ましく、１０～９５℃であることがより好ましい。重合圧力は、成形品の圧縮永久歪の値が良好になるため、また、重合速度が上昇し、生産性が向上するため、１．０ＭＰａ以上が好ましく、２．０

ＭＰａ以上がより好ましく、３．０ＭＰａ以上が更に好ましく、４．５ＭＰａ以上が最も好ましい。

[0066] 上記共重合体は、水性分散液、粉末等のいかなる形態であってもよい。共重合体の粉末は、乳化重合の場合、重合上がりの分散液を凝析させ、水洗し、脱水し、乾燥することによって得ることができる。凝析は、無機塩又は無機酸を添加するか、機械的な剪断力を与えるか、分散液を凍結させることによって行うことができる。懸濁重合の場合は、重合上がりの分散液から回収し、乾燥することにより得ることができる。溶液重合の場合は、含フッ素ポリマーを含む溶液をそのまま乾燥させて得ることができるし、貧溶媒を滴下して精製することによっても得ることができる。

[0067] 共重合体としては、１種を用いてもよいし、２種以上を用いてもよい。特に、分子構造の異なる２種類の共重合体を併用する形態であってもよい。上記分子構造の異なる２種類の共重合体を併用する形態としては、分子構造の異なる共重合体（Ｉ）を２種類用いる形態、分子構造の異なる共重合体（ＩＩ）を２種類用いる形態、分子構造の異なる共重合体（ＩＩＩ）を２種類用いる形態、１種類の共重合体（Ｉ）と１種類の共重合体（ＩＩ）を併用する形態、１種類の共重合体（Ｉ）と１種類の共重合体（ＩＩＩ）を併用する形態、１種類の共重合体（ＩＩ）と１種類の共重合体（ＩＩＩ）を併用する形態が挙げられる。

[0068] 上述のように、２種類の含フッ素エラストマーを併用する場合には、１種類が分岐型含フッ素エラストマーであり、もう１種類が直鎖型含フッ素エラストマーであることが好ましい。より好ましくは、国際公開第２００９／１１９４０９号に記載されている、１種類が（Ａ）パーオキサイド架橋可能な架橋部位を有し、数平均分子量が１，０００～３００，０００の範囲にあり、かつ絶対重量分子量および固有粘度を横軸が絶対重量分子量で縦軸が固有粘度であるマーク－ハウィンプロットにプロットしたときのマーク－ハウィン勾配ａが０．６未満である分岐型含フッ素ポリマーであり、もう１種類が（Ｂ）数平均分子量が１，０００～２５０，０００の範囲にあり、かつ絶対重

量分子量および固有粘度を横軸が絶対重量分子量で縦軸が固有粘度であるマーク－ハウィンプロットにプロットしたときのマーク－ハウィン勾配ａが０．６以上である直鎖型含フッ素ポリマーである形態、又は、１種類が（Ａ）少なくとも１種のフルオロオレフィンを含むエチレン性不飽和化合物と、一般式：

$CY^1{}_2=CY^2Rf^2X^2$

（式中、Y^1、Y^2はフッ素原子、水素原子または$-CH_3$；Rf^2はエーテル結合性酸素原子を有していてもよく水素原子の一部または全部がフッ素原子で置換された直鎖状または分岐状の含フッ素アルキレン基；X^2はヨウ素原子または臭素原子）で示される化合物とを共重合させる際に、上記一般式で示される化合物の添加を、重合開始剤添加後に重合系内に添加されるエチレン性不飽和化合物の全添加量の０～１０質量％添加した時期に開始することを特徴とする製造方法によって得られた分岐型含フッ素エラストマーであり、もう１種類が（Ｂ）数平均分子量が１，０００～２５０，０００の範囲にあり、かつ絶対重量分子量および固有粘度を横軸が絶対重量分子量で縦軸が固有粘度であるマーク－ハウィンプロットにプロットしたときのマーク－ハウィン勾配ａが０．６以上である直鎖型含フッ素エラストマーである形態である。このように、本発明における含フッ素エラストマーとしては、１種類が共重合体（ＩＩ）若しくは共重合体（ＩＩＩ）であって、パーオキサイド架橋可能な架橋部位を有し、数平均分子量が１，０００～３００，０００の範囲にあり、かつ絶対重量分子量および固有粘度を横軸が絶対重量分子量で縦軸が固有粘度であるマーク－ハウィンプロットにプロットしたときのマーク－ハウィン勾配ａが０．６未満である分岐型含フッ素エラストマーであるか、又は、少なくとも１種のフルオロオレフィンを含むエチレン性不飽和化合物と、一般式：

$CY^1{}_2=CY^2Rf^2X^2$

（式中、Y^1、Y^2はフッ素原子、水素原子または$-CH_3$；Rf^2はエーテル結合性酸素原子を有していてもよく水素原子の一部または全部がフッ素原子

で置換された直鎖状または分岐状の含フッ素アルキレン基；X^2はヨウ素原子または臭素原子）で示される化合物とを共重合させる際に、上記一般式で示される化合物の添加を、重合開始剤添加後に重合系内に添加されるエチレン性不飽和化合物の全添加量の０～１０質量％添加した時期に開始することを特徴とする製造方法によって得られた分岐型含フッ素エラストマーであり、もう１種類が共重合体（Ｉ）、共重合体（ＩＩ）又は共重合体（ＩＩＩ）であって、数平均分子量が１，０００～２５０，０００の範囲にあり、かつ絶対重量分子量および固有粘度を横軸が絶対重量分子量で縦軸が固有粘度であるマーク－ハウィンプロットにプロットしたときのマーク－ハウィン勾配ａが０．６以上である直鎖型含フッ素エラストマーである形態も好ましい形態である。

[0069] 本発明の含フッ素エラストマー組成物は架橋剤を含有することが好ましく、その配合量は特に限定されないが、含フッ素エラストマー１００質量部に対して０．０１～１０質量部が好ましく、０．１～５質量部がより好ましい。架橋剤が、０．０１質量部より少ないと、架橋度が不足するため、成形品の性能が損なわれる傾向があり、１０質量部をこえると、架橋密度が高くなりすぎるため架橋時間が長くなることに加え、経済的にも好ましくない。

[0070] 架橋剤としては、ポリアミン架橋、ポリオール架橋及びパーオキサイド架橋で通常使用される架橋剤であれば特に限定されないが、ポリアミン化合物、ポリヒドロキシ化合物及び有機過酸化物からなる群より選択される少なくとも１種であることが好ましい。

[0071] ポリアミン化合物としては、たとえば、ヘキサメチレンジアミンカーバメート、Ｎ，Ｎ’－ジシンナミリデン－１，６－ヘキサメチレンジアミン、４，４’－ビス（アミノシクロヘキシル）メタンカルバメートなどがあげられる。これらの中でも、Ｎ，Ｎ’－ジシンナミリデン－１，６－ヘキサメチレンジアミンが好ましい。

[0072] ポリヒドロキシ化合物としては、耐熱性に優れる点からポリヒドロキシ芳香族化合物が好適に用いられる。ポリヒドロキシ芳香族化合物としては、特に

限定されず、たとえば、２，２－ビス（４－ヒドロキシフェニル）プロパン（以下、ビスフェノールＡという）、２，２－ビス（４－ヒドロキシフェニル）パーフルオロプロパン（以下、ビスフェノールＡＦという）、レゾルシン、１，３－ジヒドロキシベンゼン、１，７－ジヒドロキシナフタレン、２，７－ジヒドロキシナフタレン、１，６－ジヒドロキシナフタレン、４，４’－ジヒドロキシジフェニル、４，４’－ジヒドロキシスチルベン、２，６－ジヒドロキシアントラセン、ヒドロキノン、カテコール、２，２－ビス（４－ヒドロキシフェニル）ブタン（以下、ビスフェノールＢという）、４，４－ビス（４－ヒドロキシフェニル）吉草酸、２，２－ビス（４－ヒドロキシフェニル）テトラフルオロジクロロプロパン、４，４’－ジヒドロキシジフェニルスルホン、４，４’－ジヒドロキシジフェニルケトン、トリ（４－ヒドロキシフェニル）メタン、３，３’，５，５’－テトラクロロビスフェノールＡ、３，３’，５，５’－テトラブロモビスフェノールＡなどがあげられる。これらのポリヒドロキシ芳香族化合物は、アルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩などであってもよいが、酸を用いて共重合体を凝析した場合は、上記金属塩は用いないことが好ましい。

[0073] 架橋剤がポリヒドロキシ化合物である場合、架橋促進剤を含むことが好ましい。架橋促進剤は、含フッ素ポリマー主鎖の脱フッ酸反応における分子内二重結合の生成と、生成した二重結合へのポリヒドロキシ化合物の付加を促進する。

[0074] 架橋促進剤としては、オニウム化合物があげられ、オニウム化合物のなかでも、第４級アンモニウム塩等のアンモニウム化合物、第４級ホスホニウム塩等のホスホニウム化合物、オキソニウム化合物、スルホニウム化合物、環状アミン、及び、１官能性アミン化合物からなる群より選択される少なくとも１種であることが好ましく、第４級アンモニウム塩及び第４級ホスホニウム塩からなる群より選択される少なくとも１種であることがより好ましい。

[0075] 第４級アンモニウム塩としては特に限定されず、たとえば、８－メチル－１，８－ジアザビシクロ［５．４．０］－７－ウンデセニウムクロライド、８

－メチル－１，８－ジアザビシクロ［５．４．０］－７－ウンデセニウムアイオダイド、８－メチル－１，８－ジアザビシクロ［５．４．０］－７－ウンデセニウムハイドロキサイド、８－メチル－１，８－ジアザビシクロ［５．４．０］－７－ウンデセニウムメチルスルフェート、８－エチル－１，８－ジアザビシクロ［５．４．０］－７－ウンデセニウムブロミド、８－プロピル－１，８－ジアザビシクロ［５．４．０］－７－ウンデセニウムブロミド、８－ドデシル－１，８－ジアザビシクロ［５．４．０］－７－ウンデセニウムクロライド、８－ドデシル－１，８－ジアザビシクロ［５，４，０］－７－ウンデセニウムハイドロキサイド、８－エイコシル－１，８－ジアザビシクロ［５．４．０］－７－ウンデセニウムクロライド、８－テトラコシル－１，８－ジアザビシクロ［５．４．０］－７－ウンデセニウムクロライド、８－ベンジル－１，８－ジアザビシクロ［５．４．０］－７－ウンデセニウムクロライド（以下、ＤＢＵ－Ｂとする）、８－ベンジル－１，８－ジアザビシクロ［５．４．０］－７－ウンデセニウムハイドロキサイド、８－フェネチル－１，８－ジアザビシクロ［５．４．０］－７－ウンデセニウムクロライド、８－（３－フェニルプロピル）－１，８－ジアザビシクロ［５．４．０］－７－ウンデセニウムクロライドなどがあげられる。これらの中でも、架橋性及び成形品の物性が優れる点から、ＤＢＵ－Ｂが好ましい。

[0076] 第４級ホスホニウム塩としては特に限定されず、たとえば、テトラブチルホスホニウムクロライド、ベンジルトリフェニルホスホニウムクロライド（以下、ＢＴＰＰＣとする）、ベンジルトリメチルホスホニウムクロライド、ベンジルトリブチルホスホニウムクロライド、トリブチルアリルホスホニウムクロライド、トリブチル－２－メトキシプロピルホスホニウムクロライド、ベンジルフェニル（ジメチルアミノ）ホスホニウムクロライドなどをあげることができ、これらの中でも、架橋性及び成形品の物性が優れる点から、ベンジルトリフェニルホスホニウムクロライド（ＢＴＰＰＣ）が好ましい。

[0077] 架橋促進剤として、第４級アンモニウム塩、第４級ホスホニウム塩とビスフェノールＡＦの固溶体、特開平１１－１４７８９１号公報に開示されている

塩素フリー架橋促進剤を用いることもできる。

[0078] 架橋促進剤の配合量は特に限定されないが、含フッ素エラストマー１００質量部に対して、０．０１～８質量部が好ましく、０．０２～５質量部がより好ましい。架橋促進剤が、０．０１質量部未満であると、含フッ素ポリマーの架橋が充分に進行せず、得られる部品の耐燃料性、耐熱性が低下する傾向があり、８質量部をこえると、架橋性組成物の成形加工性が低下する傾向がある。

[0079] 有機過酸化物としては、熱や酸化還元系の存在下で容易にラジカルを発生し得る有機過酸化物であればよく、たとえば１，１－ビス（ｔ－ブチルパーオキシ）－３，５，５－トリメチルシクロヘキサン、２，５－ジメチルヘキサン－２，５－ジヒドロパーオキサイド、ジ－ｔ－ブチルパーオキサイド、ｔ－ブチルクミルパーオキサイド、ジクミルパーオキサイド、α，α－ビス（ｔ－ブチルパーオキシ）－ｐ－ジイソプロピルベンゼン、２，５－ジメチル－２，５－ジ（ｔ－ブチルパーオキシ）ヘキサン、２，５－ジメチル－２，５－ジ（ｔ－ブチルパーオキシ）－ヘキシン－３、ベンゾイルパーオキサイド、ｔ－ブチルパーオキシベンゼン、ｔ－ブチルパーオキシマレイン酸、ｔ－ブチルパーオキシイソプロピルカーボネート、ｔ－ブチルパーオキシベンゾエイトなどをあげることができる。これらの中でも、２，５－ジメチル－２，５－ジ（ｔ－ブチルパーオキシ）ヘキサン、２，５－ジメチル－２，５－ジ（ｔ－ブチルパーオキシ）－ヘキシン－３が好ましい。

[0080] 架橋剤が有機過酸化物である場合、架橋助剤を含むことが好ましい。架橋助剤としては、例えば、トリアリルシアヌレート、トリメタリルイソシアヌレート、トリアリルイソシアヌレート（ＴＡＩＣ）、トリアクリルホルマール、トリアリルトリメリテート、Ｎ，Ｎ’－ｍ－フェニレンビスマレイミド、ジプロパギルテレフタレート、ジアリルフタレート、テトラアリルテレフタレートアミド、トリアリルホスフェート、ビスマレイミド、フッ素化トリアリルイソシアヌレート（１，３，５－トリス（２，３，３－トリフルオロ－２－プロペニル）－１，３，５－トリアジン－２，４，６－トリオン）、ト

リス（ジアリルアミン）－Ｓ－トリアジン、亜リン酸トリアリル、Ｎ，Ｎ－ジアリルアクリルアミド、１，６－ジビニルドデカフルオロヘキサン、ヘキサアリルホスホルアミド、Ｎ，Ｎ，Ｎ’，Ｎ’－テトラアリルフタルアミド、Ｎ，Ｎ，Ｎ’，Ｎ’－テトラアリルマロンアミド、トリビニルイソシアヌレート、２，４，６－トリビニルメチルトリシロキサン、トリ（５－ノルボルネン－２－メチレン）シアヌレート、トリアリルホスファイトなどがあげられる。これらの中でも、架橋性及び成形品の物性が優れる点から、トリアリルイソシアヌレート（ＴＡＩＣ）が好ましい。

[0081] 架橋助剤の配合量は特に限定されないが、含フッ素エラストマー１００質量部に対して０．０１～１０質量部が好ましく、０．１～５．０質量部がより好ましい。架橋助剤が、０．０１質量部より少ないと、架橋時間が実用に耐えないほど長くなる傾向があり、１０質量部をこえると、架橋時間が速くなり過ぎることに加え、成形品の圧縮永久歪も低下する傾向がある。

[0082] 架橋剤としてポリアミン化合物を使用するポリアミン架橋は、従来と同様に行うことができる。たとえば、含フッ素エラストマーと架橋剤、要すれば架橋促進剤、さらには適宜混合可能な他の添加剤とをロール練り後金型に入れ加圧して１次架橋し、ついで２次架橋する方法があげられる。一般に１次架橋の条件は、温度１００～２００℃で、時間５～１２０分間、圧力２～１０ＭＰａ程度の範囲から採用され、２次架橋の条件は温度１５０～３００℃で、時間３０分間～３０時間程度の範囲から採用される。

[0083] 架橋剤としてポリヒドロキシ化合物を使用するポリオール架橋は、従来と同様に行うことができる。たとえば、含フッ素エラストマーと架橋剤、要すれば架橋促進剤、さらには適宜混合可能な他の添加剤とをロール練り後金型に入れ加圧して１次架橋し、ついで２次架橋する方法があげられる。混練はインターナルミキサー、バンバリーミキサーなどが好ましく使用できる。一般に１次架橋は、２～１０ＭＰａ、１００～２００℃で５～６０分間行うことができ、２次架橋は１５０～３００℃で３０分間～３０時間行うことができる。

[0084] 架橋剤として有機過酸化物を使用するパーオキサイド架橋は、従来と同様に行うことができる。たとえば、含フッ素エラストマーと架橋剤、要すれば架橋促進剤、さらには適宜混合可能な他の添加剤とをロール練り後金型に入れ加圧して１次架橋し、ついで２次架橋する方法があげられる。一般に１次架橋は、２～１０ＭＰａ、１００～２００℃で５～６０分間行うことができ、２次架橋は１５０～３００℃で３０分間～３０時間行うことができる。

[0085] 含フッ素エラストマーが共重合体（ＩＩＩ）である場合、ヨウ素原子及び臭素原子の少なくとも一方を有し、その含有量の合計が０．００１～１０質量％であるため、ヨウ素末端又は臭素末端が架橋点（架橋部位）となり、架橋密度を更に高めることができる。

[0086] 含フッ素エラストマーが共重合体（ＩＩＩ）である場合、含フッ素エラストマー組成物は、架橋剤として有機過酸化物を含むことがより好ましい。共重合体（ＩＩＩ）は、ヨウ素原子及び臭素原子の少なくとも一方を有し、その含有量の合計が０．００１～１０質量％であるため、有機過酸化物を含むことで、パーオキサイド架橋をより容易に行うことが可能になる。有機過酸化物としては、上述したものが挙げられ、中でも、２，５－ジメチル－２，５－ジ（ｔ－ブチルパーオキシ）ヘキサン及び２，５－ジメチル－２，５－ジ（ｔ－ブチルパーオキシ）－ヘキシン－３の少なくとも１種の化合物であることが好ましい。また、含フッ素エラストマー組成物は架橋助剤を含むことが好ましく、架橋助剤としては上述したものが挙げられ、中でも、架橋性及び成形品の物性が優れる点から、トリアリルイソシアヌレート（ＴＡＩＣ）が好ましい。

[0087] 含フッ素エラストマーが共重合体（ＩＩＩ）である場合、含フッ素エラストマー組成物の架橋助剤の配合量は、含フッ素エラストマー１００質量部に対して０．０１～１０質量部が好ましく、０．１～５．０質量部がより好ましい。架橋助剤が、０．０１質量部より少ないと、架橋時間が実用に耐えないほど長くなる傾向があり、１０質量部をこえると、架橋時間が速くなり過ぎることに加え、成形品の圧縮永久歪も低下する傾向がある。

[0088] 含フッ素エラストマーが共重合体（ＩＩＩ）である場合、含フッ素エラストマー組成物の架橋条件は、使用する架橋剤などの種類により適宜決めればよいが、通常、１５０～３００℃の温度で、１分～２４時間焼成する。また、常圧、加圧、減圧下においても、また、空気中においても、架橋することができる。

[0089] 含フッ素エラストマーが共重合体（ＩＩＩ）である場合、含フッ素エラストマー組成物は、架橋剤として有機過酸化物を含み、パーオキサイド架橋により架橋するものであることが好ましい。架橋剤として有機過酸化物を使用するパーオキサイド架橋は、従来と同様に行うことができる。たとえば、共重合体（ＩＩＩ）と架橋剤、要すれば架橋促進剤、さらには適宜混合可能な他の添加剤とをロール練り後金型に入れ加圧して１次架橋し、ついで２次架橋する方法があげられる。一般に１次架橋は、２～１０ＭＰａ、１００～２００℃で５～６０分間行うことができ、２次架橋は１５０～３００℃で３０分間～３０時間行うことができる。

[0090] 本発明で使用するハイドロタルサイト化合物としては、特に限定されるものではないが、一般式（２）：

$$[(M_1^{2+})_{1-x}M^{3+}_x(OH)_2]^{x+}[A^{n-}_{x/n}\cdot mH_2O]^{x-} \quad (2)$$

（式中、M_1^{2+}は２価の金属イオンであり、M^{3+}は３価の金属イオンであり、A^{n-}はｎ価のアニオンであり、ｘは０＜ｘ＜０．５を満たす数であり、ｍは０≦ｍを満たす数である。）で示される化合物であることが入手容易の点からより好ましい。ハイドロタルサイト類としては、天然品であっても合成品であってもよい。

[0091] M_1^{2+}は、２価の金属イオンを示し、たとえば、Mg^{2+}、Mn^{2+}、Fe^{2+}、Co^{2+}、Ni^{2+}、Cu^{2+}またはZn^{2+}をあげることができる。これらの中でも、容易に入手可能である点から、Mg^{2+}および／またはZn^{2+}が好ましい。

[0092] M^{3+}は、３価の金属イオンを示し、例えば、Al^{3+}、Fe^{3+}、Cr^{3+}、Co^{3+}またはIn^{3+}をあげることができる。これらの中でも、容易に入手可能の

点から、Al^{3+}が好ましい。

[0093] A^{n-}は、ｎ価のアニオンを示し、たとえば、OH^-、F^-、Cl^-、Br^-、NO_3^-、CO_3^{2-}、SO_4^{2-}、$Fe(CN)_6^{3-}$、CH_3COO^-、シュウ酸イオンまたはサリチン酸イオンをあげることができる。これらの中でも、容易に入手可能の点から、CO_3^{2-}が好ましい。

[0094] 上記一般式（２）中のM_1^{2+}はMg^{2+}および／またはZn^{2+}であり、M^{3+}はAl^{3+}であり、A^{n-}はCO_3^{2-}であることが特に好ましい。

[0095] ｘは０＜ｘ＜０．５を満たす数であり、０．２≦ｘ≦０．４を満たす数であることが好ましく、０．２≦ｘ≦０．３３を満たす数であることがより好ましい。ｘがこの範囲であれば、ハイドロタルサイトの生成が安定である。

[0096] ｍは０≦ｍを満たす数であり、０≦ｍ≦１を満たす数であることが好ましい。

[0097] ハイドロタルサイト化合物は、一般式（２）で示される不定比化合物であるが、これらの中でも、入手が容易な点から、$Mg_6Al_2(OH)_{16}CO_3\cdot 4H_2O$、$Mg_{4.5}Al_2(OH)_{13}CO_3\cdot mH_2O$（０≦ｍ）、$Mg_4Al_2(OH)_{12}CO_3\cdot 3.5H_2O$、$Mg_5Al_2(OH)_{14}CO_3\cdot 4H_2O$、$Mg_3Al_2(OH)_{10}CO_3\cdot 1.7H_2O$、および$Mg_3ZnAl_2(OH)_{12}CO_3\cdot mH_2O$（０≦ｍ）からなる群から選ばれる１種以上の化合物であることが好ましく、$Mg_6Al_2(OH)_{16}CO_3\cdot 4H_2O$、$Mg_{4.5}Al_2(OH)_{13}CO_3\cdot 3.5H_2O$、$Mg_3ZnAl_2(OH)_{12}CO_3\cdot mH_2O$（０＜ｍ）がより好ましい。

[0098] ハイドロタルサイト化合物の含有量は特に限定されないが、含フッ素エラストマー１００質量部に対して、０．１～１０質量部が好ましく、０．１～８質量部がより好ましく、０．１～７質量部がさらに好ましく、１～５質量部が特に好ましい。

[0099] また、本発明で使用する含フッ素エラストマー組成物は、必要に応じて含フッ素エラストマー組成物に配合される通常の添加物、たとえば充填剤（カーボンブラック、硫酸バリウム等）、加工助剤（ワックス等）、可塑剤、着色

剤、安定剤、接着助剤、離型剤、導電性付与剤、熱伝導性付与剤、表面非粘着剤、柔軟性付与剤、耐熱性改善剤、難燃剤などの各種添加剤を配合することができ、前記のものとは異なる常用の架橋剤、架橋促進剤を１種またはそれ以上配合してもよい。例えば、カーボンブラックとしては、平均粒径は１００ｎｍ以上が好ましく、１５０ｎｍ以上がより好ましい。カーボンブラックなどの充填剤の含有量としては、特に限定されるものではないが、含フッ素エラストマー１００質量部に対して０～１５０質量部であることが好ましく、１～１００質量部であることがより好ましく、２～５０質量部であることが更に好ましい。また、ワックス等の加工助剤の含有量としては、パーオキサイド架橋可能な含フッ素エラストマー１００質量部に対して０～１０質量部であることが好ましい。

[0100] このような本願発明の含フッ素エラストマー組成物は、広い温度範囲で尿素水およびアンモニアに対して高い耐性を有するが、特に常温～１２０℃、さらには８０～１２０℃において大きな効果を有する。

[0101] 本発明は前記含フッ素エラストマー組成物を架橋して得られる成形品に関する。含フッ素エラストマー組成物を成形し、得られた成形品を架橋することにより製造することもできるし、成形と架橋とを同時に行うことによって製造することもできる。

[0102] 架橋は、使用する架橋剤などの種類により適宜決めればよいが、通常、１５０～３００℃の温度で、１分～２４時間焼成する。また、常圧、加圧、減圧下においても、また、空気中においても、架橋することができる。

[0103] 架橋方法としては、特に限定されず、スチーム架橋、加圧成形法、加熱により架橋反応が開始される通常の方法が採用でき、常温常圧での放射線架橋法であってもよい。最初の架橋処理（１次架橋という）を施した後に２次架橋と称される後処理工程を施してもよい。

[0104] 成形方法は、特に限定されず、例えば、圧縮成形、押出し成形、トランスファー成形、射出成形等が挙げられる。

[0105] また、本発明の成形品は尿素やアンモニアに対して高い耐性を有しているた

め、下記用途に限定されるものではなく、尿素やアンモニアに接触する部材に好適に使用することができる。他材と接触して摺動したり、他材、物質を封止、密封したり、防振、防音を目的とする部位一般に用いられ、自動車産業、航空機産業、半導体産業等の各分野において各種部品として使用することができる。

用いられる分野としては例えば、半導体関連分野、自動車分野、航空機分野、宇宙・ロケット分野、船舶分野、化学プラント等の化学品分野、医薬品等の薬品分野、現像機等の写真分野、印刷機械等の印刷分野、塗装設備等の塗装分野、分析機器、計器等の分析・理化学機械分野、食品プラント機器及び家庭用品を含む食品機器分野、飲料食品製造装置分野、医薬品製造装置分野、医療部品分野、化学薬品輸送用機器分野、原子力プラント機器分野、鉄板加工設備等の鉄鋼分野、一般工業分野、電気分野、燃料電池分野、電子部品分野、光学機器部品分野、宇宙用機器部品分野、石油化学プラント機器分野、石油、ガス等のエネルギー資源探索採掘機器部品分野、石油精製分野、石油輸送機器部品分野などが挙げられる。

[0106] 本発明の成形品の使用形態としては、例えば、リング、パッキン、ガスケット、ダイアフラム、オイルシール、ベアリングシール、リップシール、プランジャーシール、ドアシール、リップ及びフェースシール、ガスデリバリープレートシール、ウエハサポートシール、バレルシール等の各種シール材やパッキンなどが挙げられる。シール材としては、耐熱性、耐溶剤性、耐薬品性、非粘着性が要求される用途に用いることができる。

また、チューブ、ホース、ロール、各種ゴムロール、フレキシブルジョイント、ゴム板、コーティング、ベルト、ダンパー、バルブ、バルブシート、バルブの弁体、耐薬品用コーティング材料、ラミネート用材料、ライニング用材料などとしても使用できる。

なお、上記リング、パッキン、シールの断面形状は、種々の形状のものであってよく、具体的には、例えば、四角、Ｏ字、ヘルールなどの形状であってもよいし、Ｄ字、Ｌ字、Ｔ字、Ｖ字、Ｘ字、Ｙ字などの異形状であってもよ

い。

[0107] 上記半導体関連分野においては、例えば、半導体製造装置、液晶パネル製造装置、プラズマパネル製造装置、プラズマディスプレイパネル製造装置、プラズマアドレス液晶パネル製造装置、有機ＥＬパネル製造装置、フィールドエミッションディスプレイパネル製造装置、太陽電池基板製造装置、半導体搬送装置等に用いることができる。そのような装置としては、例えば、ＣＶＤ装置、半導体用ガス制御装置等のガス制御装置、ドライエッチング装置、ウェットエッチング装置、プラズマエッチング装置、反応性イオンエッチング装置、反応性イオンビームエッチング装置、スパッタエッチング装置、イオンビームエッチング装置、酸化拡散装置、スパッタリング装置、アッシング装置、プラズマアッシング装置、洗浄装置、イオン注入装置、プラズマＣＶＤ装置、排気装置、露光装置、研磨装置、成膜装置、乾式エッチング洗浄装置、ＵＶ／O_3洗浄装置、イオンビーム洗浄装置、レーザービーム洗浄装置、プラズマ洗浄装置、ガスエッチング洗浄装置、抽出洗浄装置、ソックスレー抽出洗浄装置、高温高圧抽出洗浄装置、マイクロウェーブ抽出洗浄装置、超臨界抽出洗浄装置、フッ酸、塩酸、硫酸、オゾン水等を用いる洗浄装置、ステッパー、コータ・デベロッパー、ＣＭＰ装置、エキシマレーザー露光機、薬液配管、ガス配管、NF_3プラズマ処理、O_2プラズマ処理、フッ素プラズマ処理等のプラズマ処理が行われる装置、熱処理成膜装置、ウエハ搬送機器、ウエハ洗浄装置、シリコンウエハ洗浄装置、シリコンウエハ処理装置、ＬＰ－ＣＶＤ工程に用いられる装置、ランプアニーリング工程に用いられる装置、リフロー工程に用いられる装置などが挙げられる。

[0108] 半導体関連分野における具体的な使用形態としては、例えば、ゲートバルブ、クォーツウィンドウ、チャンバー、チャンバーリット、ゲート、ベルジャー、カップリング、ポンプのＯ－リングやガスケット等の各種シール材；レジスト現像液や剥離液用のＯ－リング等の各種シール材、ホースやチューブ；レジスト現像液槽、剥離液槽、ウエハ洗浄液槽、ウェットエッチング槽のライニングやコーティング；ポンプのダイアフラム；ウエハ搬送用のロール

；ウエハ洗浄液用のホースチューブ；クリーンルーム等のクリーン設備用シーラントといったクリーン設備用シール材；半導体製造装置やウエハ等のデバイスを保管する保管庫用のシーリング材；半導体を製造する工程で用いられる薬液移送用ダイアフラムなどが挙げられる。

[0109] 上記自動車分野においては、エンジン本体、主運動系、動弁系、潤滑・冷却系、燃料系、吸気・排気系、駆動系のトランスミッション系、シャーシのステアリング系、ブレーキ系や、基本電装部品、制御系電装部品、装備電装部品等の電装部品などに用いることができる。なお、上記自動車分野には、自動二輪車も含まれる。

上述のようなエンジン本体やその周辺装置では、耐熱性、耐油性、燃料油耐性、エンジン冷却用不凍液耐性、耐スチーム性が要求される各種シール材に本発明の成形品を用いることができ、そのようなシール材としては、例えば、ガスケット、シャフトシール、バルブステムシール等のシールや、セルフシールパッキン、ピストンリング、割リング形パッキン、メカニカルシール、オイルシール等の非接触型又は接触型のパッキン類、ベローズ、ダイアフラム、ホース、チューブの他、電線、緩衝材、防振材、ベルトＡＴ装置に用いられる各種シール材などが挙げられる。

[0110] 上記燃料系における具体的な使用形態としては、燃料インジェクター、コールドスタートインジェクター、燃料ラインのクイックコネクター、センダー・フランジ・クイックコネクター、燃料ポンプ、燃料タンク・クイック・コネクター、ガソリン混合ポンプ、ガソリンポンプ、燃料チューブのチューブ本体、燃料チューブのコネクター、インジェクター等に用いられるＯ－リング；呼気系マニフォールド、燃料フィルター、圧力調整弁、キャニスター、燃料タンクのキャップ、燃料ポンプ、燃料タンク、燃料タンクのセンダーユニット、燃料噴射装置、燃料高圧ポンプ、燃料ラインコネクターシステム、ポンプタイミングコントロールバルブ、サクションコントロールバルブ、ソレノイドサブアッシー、フューエルカットバルブ等に用いられるシール；キャニスタ・パージ・ソレノイド・バルブシール、オンボード・リフューエリ

ング・ベイパー・リカバリー（ＯＲＶＲ）バルブシール、燃料ポンプ用のオイルシール、フューエルセンダーシール、燃料タンクロールオーバー・バルブシール、フィラーシール、インジェクターシール、フィラーキャップシール、フィラーキャップバルブのシール；燃料ホース、燃料供給ホース、燃料リターンホース、ベーパー（エバポ）ホース、ベント（ブリーザー）ホース、フィラーホース、フィラーネックホース、燃料タンク内のホース（インタンクホース）、キャブレターのコントロールホース、フューエルインレットホース、フューエルブリーザホース等のホース；燃料フィルター、燃料ラインコネクターシステム等に用いられるガスケットや、キャブレター等に用いられるフランジガスケット；蒸気回収ライン、フューエルフィードライン、ベーパー・ＯＲＶＲライン等のライン材；キャニスター、ＯＲＶＲ、燃料ポンプ、燃料タンク圧力センサー、ガソリンポンプ、キャブレターのセンサー、複合空気制御装置（ＣＡＣ）、パルセーションダンパー、キャニスター用、オートコック等に用いられるダイアフラムや、燃料噴射装置のプレッシャーレギュレーターダイアフラム；燃料ポンプ用のバルブ、キャブレターニードルバルブ、ロールオーバーチェックバルブ、チェックバルブ類；ベント（ブリーザー）、燃料タンク内に用いられるチューブ；燃料タンク等のタンクパッキン、キャブレターの加速ポンプピストンのパッキン；燃料タンク用のフューエルセンダー防振部品；燃料圧力を制御するためのＯ－リングや、ダイアフラム；アクセレレータ・ポンプ・カップ；インタンクフューエルポンプマウント；燃料噴射装置のインジェクタークッションリング；インジェクターシールリング；キャブレターのニードルバルブ芯弁；キャブレターの加速ポンプピストン；複合空気制御装置（ＣＡＣ）のバルブシート；フューエルタンク本体；ソレノイドバルブ用シール部品などが挙げられる。

[0111] 上記ブレーキ系における具体的な使用形態としては、マスターバック、油圧ブレーキホースエアーブレーキ、エアーブレーキのブレーキチャンバー等に用いられるダイアフラム；ブレーキホース、ブレーキオイルホース、バキュームブレーキホース等に用いられるホース；オイルシール、Ｏ－リング、パ

ッキン、ブレーキピストンシール等の各種シール材；マスターバック用の大気弁や真空弁、ブレーキバルブ用のチェック弁；マスターシリンダー用のピストンカップ（ゴムカップ）や、ブレーキカップ；油圧ブレーキのマスターシリンダーやバキュームブースター、油圧ブレーキのホイールシリンダー用のブーツ、アンチロック・ブレーキ・システム（ＡＢＳ）用のＯ－リングやグロメットなどが挙げられる。

[0112] 上記基本電装部品における具体的な使用形態としては、電線（ハーネス）の絶縁体やシース、ハーネス外装部品のチューブ、コネクター用のグロメットなどが挙げられる。

制御系電装部品における具体的な使用形態としては、各種センサー線の被覆材料などが挙げられる。

上記装備電装部品における具体的な使用形態としては、カーエアコンのＯ－リング、パッキンや、クーラーホース、高圧エアコンホース、エアコンホース、電子スロットルユニット用ガスケット、ダイレクトイグニッション用プラグブーツ、ディストリビューター用ダイアフラムなどが挙げられる。また、電装部品の接着にも用いることができる。

[0113] 上記吸気・排気系における具体的な使用形態としては、吸気マニホールド、排気マニホールド等に用いられるパッキンや、スロットルのスロットルボディパッキン；ＥＧＲ（排気再循環）、押圧コントロール（ＢＰＴ）、ウエストゲート、ターボウエストゲート、アクチュエータ、バリアブル・タービン・ジオメトリー（ＶＴＧ）ターボのアクチュエータ、排気浄化バルブ等に用いられるダイアフラム；ＥＧＲ（排気再循環）のコントロールホース、エミッションコントロールホース、ターボチャージャーのターボオイルホース（供給）、ターボオイルホース（リターン）、ターボエアホース、インタークーラーホース、ターボチャージャーホース、インタークーラーを備えたターボエンジンのコンプレッサーと接続されるホース、排気ガスホース、エアインテークホース、ターボホース、ＤＰＦ（ディーゼル微粒子捕集フィルター）センサーホース等のホース；エアダクトやターボエアダクト；インテーク

マニホールドガスケット；ＥＧＲのシール材、ＡＢバルブのアフターバーン防止バルブシート、（ターボチャージャーなどの）タービンシャフトシールや、自動車のエンジンにおいて使用されるロッカーカバーや空気吸い込みマニホールドなどの溝部品に用いられるシール部材などが挙げられる。

[0114] その他、排出ガス制御部品において、蒸気回収キャニスター、触媒式転化装置、排出ガスセンサー、酸素センサー等に用いられるシールや、蒸気回収および蒸気キャニスターのソレノイド・アーマチュアのシール；吸気系マニフォールドガスケットなどとして用いることができる。

また、ディーゼルエンジンに関する部品において、直噴インジェクター用のＯ－リングシール、回転ポンプシール、制御ダイアフラム、燃料ホース、ＥＧＲ，プライミングポンプ，ブーストコンペンセーターのダイアフラムなどとして用いることができる。また、尿素ＳＣＲシステムに用いられるＯ－リング、シール材、ホース、チューブ、ダイアフラム、ガスケット材、パイプや、尿素ＳＣＲシステムの尿素水タンク本体、および尿素水タンクのシール材などにも用いることができる。

[0115] 上記トランスミッション系における具体的な使用形態としては、トランスミッション関連のベアリングシール、オイルシール、Ｏ－リング、パッキン、トルコンホースなどが挙げられる。

ミッションオイルシールや、ＡＴのミッションオイルホース、ＡＴＦホース、Ｏ－リング、パッキン類なども挙げられる。

なお、トランスミッションには、ＡＴ（オートマチック・トランスミッション）、ＭＴ（マニュアル・トランスミッション）、ＣＶＴ（連続可変トランスミッション）、ＤＣＴ（デュアル・クラッチ・トランスミッション）などがある。

また、手動または自動変速機用のオイルシール、ガスケット、Ｏ－リング、パッキンや、無段変速機（ベルト式またはトロイダル式）用のオイルシール、ガスケット、Ｏ－リング、パッキンの他、ＡＴＦリニアソレノイド用パッキング、手動変速機用オイルホース、自動変速機用ＡＴＦホース、無断変速

機（ベルト式またはトロイダル式）用ＣＶＴＦホースなども挙げられる。

ステアリング系における具体的な使用形態としては、パワーステアリングオイルホースや高圧パワーステアリングホースなどが挙げられる。

[0116] 自動車エンジンのエンジン本体において用いられる形態としては、例えば、シリンダーヘッドガスケット、シリンダーヘッドカバーガスケット、オイルパンパッキン、一般ガスケットなどのガスケット、Ｏ－リング、パッキン、タイミングベルトカバーガスケットなどのシール、コントロールホースなどのホース、エンジンマウントの防振ゴム、コントロールバルブダイアフラム、カムシャフトオイルシールなどが挙げられる。

自動車エンジンの主運動系においては、クランクシャフトシール、カムシャフトシールなどのシャフトシールなどに用いることができる。

自動車エンジンの動弁系においては、エンジンバルブのバルブステムオイルシール、バタフライバルブのバルブシートなどに用いることができる。

自動車エンジンの潤滑・冷却系においては、エンジンオイルクーラーのエンジンオイルクーラーホース、オイルリターンホース、シールガスケットや、ラジエータ周辺のウォーターホース、ラジエータのシール、ラジエータのガスケット、ラジエータのＯ－リング、バキュームポンプのバキュームポンプオイルホースなどの他、ラジエーターホース、ラジエータータンク、オイルプレッシャー用ダイアフラム、ファンカップリングシールなどに用いることができる。

[0117] このように、自動車分野における使用の具体例の一例としては、エンジンヘッドガスケット、オイルパンガスケット、マニフォールドパッキン、酸素センサー用シール、酸素センサーブッシュ、酸化窒素（ＮＯｘ）センサー用シール、酸化窒素（ＮＯｘ）センサーブッシュ、酸化硫黄センサー用シール、温度センサー用シール、温度センサーブッシュ、ディーゼルパーティクルフィルターセンサー用シール、ディーゼルパーティクルフィルターセンサーブッシュ、インジェクターＯ－リング、インジェクターパッキン、燃料ポンプのＯ－リングやダイアフラム、ギアボックスシール、パワーピストンパッキ

ン、シリンダーライナーのシール、バルブステムのシール、スタティックバルブステムシール、ダイナミックバルブステムシール、自動変速機のフロントポンプシール、リアーアクスルピニオンシール、ユニバーサルジョイントのガスケット、スピードメーターのピニオンシール、フートブレーキのピストンカップ、トルク伝達装置のＯ－リングやオイルシール、排ガス再燃焼装置のシールやベアリングシール、再燃焼装置用ホース、キャブレターのセンサー用ダイアフラム、防振ゴム（エンジンマウント、排気部、マフラーハンガー、サスペンションブッシュ、センターベアリング、ストラットバンパーラバー等）、サスペンション用防振ゴム（ストラットマウント、ブッシュ等）、駆動系防振ゴム（ダンパー等）、燃料ホース、ＥＧＲのチューブやホース、ツインキャブチューブ、キャブレターのニードルバルブの芯弁、キャブレターのフランジガスケット、オイルホース、オイルクーラーホース、ＡＴＦホース、シリンダーヘッドガスケット、水ポンプシール、ギアボックスシール、ニードルバルブチップ、オートバイ用リードバルブのリード、自動車エンジンのオイルシール、ガソリンホースガンのシール、カーエアコン用シール、エンジンのインタークーラー用ゴムホース、送油経路コネクター装置（ｆｕｅｌ　ｌｉｎｅ　ｃｏｎｎｅｃｔｏｒ　ｓｙｓｔｅｍｓ）のシール、ＣＡＣバルブ、ニードルチップ、エンジン回り電線、フィラーホース、カーエアコンＯ－リング、インテークガスケット、燃料タンク材料、ディストリビューター用ダイアフラム、ウォーターホース、クラッチホース、ＰＳホース、ＡＴホース、マスターバックホース、ヒーターホース、エアコンホース、ベンチレーションホース、オイルフィラーキャップ、ＰＳラックシール、ラック＆ピニオンブーツ、ＣＶＪブーツ、ボールジョイントダストカバー、ストラットダストカバー、ウェザーストリップ、グラスラン、センターユニットパッキン、ボディーサイトウェルト、バンパーラバー、ドアラッチ、ダッシュインシュレーター、ハイテンションコード、平ベルト、ポリＶベルト、タイミングベルト、歯付きベルト、Ｖリブドベルト、タイヤ、ワイパーブレード、ＬＰＧ車レギュレータ用ダイアフラムやプランジャー、ＣＮＧ車レ

ギュレータ用ダイアフラムやバルブ、ＤＭＥ対応ゴム部品、オートテンショナのダイアフラムやブーツ、アイドルスピードコントロールのダイアフラムやバルブ、オートスピードコントロールのアクチュエータ、負圧ポンプのダイアフラムやチェックバルブやプランジャー、Ｏ．Ｐ．Ｓ．のダイアフラムやＯ－リング、ガソリン圧抜きバルブ、エンジンシリンダースリーブのＯ－リングやガスケット、ウェットシリンダースリーブのＯ－リングやガスケット、ディファレンシャルギヤのシールやガスケット（ギヤ油のシールやガスケット）、パワーステアリング装置のシールやガスケット（ＰＳＦのシールやガスケット）、ショックアブソーバのシールやガスケット（ＳＡＦのシールやガスケット）、等速ジョイントのシールやガスケット、ホイール軸受のシールやガスケット、メタルガスケットのコーティング剤、キャリパーシール、ブーツ類、ホイールベアリングシール、タイヤの加硫成形に使用されるブラダーなどが挙げられる。

[0118] 上記航空機分野、宇宙・ロケット分野、船舶分野においては、特に燃料系統や潤滑油系統に用いることができる。

上記航空機分野においては、例えば、航空機用各種シール部品、航空機用エンジンオイル用途の航空機用各種部品、ジェットエンジンバルブステムシールやガスケットやＯ－リング、ローテーティングシャフトシール、油圧機器のガスケット、防火壁シール、燃料供給用ホースやガスケットやＯ－リング、航空機用ケーブルやオイルシールやシャフトシールなどとして用いることが可能である。

[0119] 上記宇宙・ロケット分野においては、例えば、宇宙船、ジェットエンジン、ミサイル等のリップシール、ダイアフラム、Ｏ－リングや、耐ガスタービンエンジン用オイルのＯ－リング、ミサイル地上制御用防振台パッドなどとして用いることができる。

また、船舶分野においては、例えば、スクリューのプロペラシャフト船尾シール、ディーゼルエンジンの吸排気用バルブステムシール、バタフライバルブのバルブシール、バタフライバルブのバルブシートや軸シール、バタフラ

イ弁の軸シール、船尾管シール、燃料ホース、ガスケット、エンジン用のＯ－リング、船舶用ケーブル、船舶用オイルシール、船舶用シャフトシールなどとして使用することができる。

[0120] 上記化学プラント等の化学品分野、医薬品等の薬品分野においては、高度の耐薬品性が要求されるような工程、例えば、医薬品、農薬、塗料、樹脂等の化学品を製造する工程に用いることができる。

上記化学品分野及び薬品分野における具体的な使用形態としては、化学装置、化学薬品用ポンプや流量計、化学薬品用配管、熱交換器、農薬散布機、農薬移送ポンプ、ガス配管、燃料電池、分析機器や理化学機器（例えば、分析機器や計器類のカラム・フィッティングなど）、排煙脱硫装置の収縮継ぎ手、硝酸プラント、発電所タービン等に用いられるシールや、医療用滅菌プロセスに用いられるシール、メッキ液用シール、製紙用ベルトのコロシール、風洞のジョイントシール；反応機、攪拌機等の化学装置、分析機器や計器類、ケミカルポンプ、ポンプハウジング、バルブ、回転計等に用いられるＯ－リングや、メカニカルシール用Ｏ－リング、コンプレッサーシーリング用のＯ－リング；高温真空乾燥機、ガスクロマトグラフィーやｐＨメーターのチューブ結合部等に用いられるパッキンや、硫酸製造装置のガラス冷却器パッキン；ダイアフラムポンプ、分析機器や理化学機器等に用いられるダイアフラム；分析機器、計器類に用いられるガスケット；分析機器や計器類に用いられるはめ輪（フェルール）；バルブシート；Ｕカップ；化学装置、ガソリンタンク、風洞等に用いられるライニングや、アルマイト加工槽の耐食ライニング；メッキ用マスキング冶具のコーティング；分析機器や理化学機器の弁部品；排煙脱硫プラントのエキスパンジョンジョイント；濃硫酸等に対する耐酸ホース、塩素ガス移送ホース、耐油ホース、ベンゼンやトルエン貯槽の雨水ドレンホース；分析機器や理化学機器等に用いられる耐薬品性チューブや医療用チューブ；繊維染色用の耐トリクレン用ロールや染色用ロール；医薬品の薬栓；医療用のゴム栓；薬液ボトル、薬液タンク、バッグ、薬品容器；耐強酸、耐溶剤の手袋や長靴等の保護具などが挙げられる。

[0121] 上記現像機等の写真分野、印刷機械等の印刷分野、塗装設備等の塗装分野においては、乾式複写機のロール、ベルト、シール、弁部品等として用いることができる。

上記写真分野、印刷分野及び塗装分野における具体的な使用形態としては、複写機の転写ロールの表面層、複写機のクリーニングブレード、複写機のベルト；複写機、プリンター、ファクシミリ等のＯＡ機器用のロール（例えば、定着ロール、圧着ロール、加圧ロールなどが挙げられる。）、ベルト；ＰＰＣ複写機のロール、ロールブレード、ベルト；フィルム現像機、Ｘ線フィルム現像機のロール；印刷機械の印刷ロール、スクレーパー、チューブ、弁部品、ベルト；プリンターのインキチューブ、ロール、ベルト；塗布、塗装設備の塗装ロール、スクレーパー、チューブ、弁部品；現像ロール、グラビアロール、ガイドロール、磁気テープ製造塗工ラインのガイドロール、磁気テープ製造塗工ラインのグラビアロール、コーティングロールなどが挙げられる。

[0122] 上記食品プラント機器及び家庭用品を含む食品機器分野においては、食品製造工程や、食品移送器用または食品貯蔵器用に用いることができる。

上記食品機器分野における具体的な使用形態としては、プレート式熱交換器のシール、自動販売機の電磁弁シール、ジャーポットのパッキン、サニタリーパイプパッキン、圧力鍋のパッキン、湯沸器シール、熱交換器用ガスケット、食品加工処理装置用のダイアフラムやパッキン、食品加工処理機用ゴム材料（例えば、熱交換器ガスケット、ダイアフラム、Ｏ－リング等の各種シール、配管、ホース、サニタリーパッキン、バルブパッキン、充填時にビンなどの口と充填剤との間のジョイントとして使用される充填用パッキン）などが挙げられる。また、酒類、清涼飲料水等の製品、充填装置、食品殺菌装置、醸造装置、湯沸し器、各種自動食品販売機等に用いられるパッキン、ガスケット、チューブ、ダイアフラム、ホース、ジョイントスリーブなども挙げられる。

[0123] 上記原子力プラント機器分野においては、原子炉周辺の逆止弁や減圧弁、六

フッ化ウランの濃縮装置のシールなどに用いることができる。

[0124] 上記一般工業分野における具体的な使用形態としては、工作機械、建設機械、油圧機械等の油圧機器用シール材；油圧、潤滑機械のシールやベアリングシール；マンドレル等に用いられるシール材；ドライクリーニング機器の窓等に用いられるシール；サイクロトロンのシールや（真空）バルブシール、プロトン加速器のシール、自動包装機のシール、空気中の亜硫酸ガスや塩素ガス分析装置（公害測定器）用ポンプのダイアフラム、スネークポンプライニング、印刷機のロールやベルト、搬送用のベルト（コンベアベルト）、鉄板等の酸洗い用絞りロール、ロボットのケーブル、アルミ圧延ライン等の溶剤絞りロール、カプラーのＯ－リング、耐酸クッション材、切削加工機械の摺動部分のダストシールやリップゴム、生ごみ焼却処理機のガスケット、摩擦材、金属またはゴムの表面改質剤、被覆材などが挙げられる。また、製紙プロセスで用いられる装置のガスケットやシール材、クリーンルーム用フィルターユニットのシーリング剤、建築用シーリング剤、コンクリートやセメント等の保護コーティング剤、ガラスクロス含浸材料、ポリオレフィンの加工助剤、ポリエチレンの成形性改良添加剤、小型発電機や芝刈機等の燃料容器、金属板にプライマー処理を施すことによって得られるプレコートメタルなどとしても使用することができる。その他、織布に含浸させて焼付けてシート及びベルトとして使用することもできる。

[0125] 上記鉄鋼分野における具体的な使用形態としては、鉄板加工設備の鉄板加工ロールなどが挙げられる。

[0126] 上記電気分野における具体的な使用形態としては、新幹線の絶縁油キャップ、液封型トランスのベンチングシール、変圧器のシール、油井ケーブルのジャケット、電気炉等のオーブンのシール、電子レンジの窓枠シール、ＣＲＴのウェッジとネックとを接着させる際に用いられるシール材、ハロゲンランプのシール材、電気部品の固定剤、シーズヒーターの末端処理用シール材、電気機器リード線端子の絶縁防湿処理に用いられるシール材などが挙げられる。また、耐油・耐熱電線、高耐熱性電線、耐薬品性電線、高絶縁性電線、

高圧送電線、ケーブル、地熱発電装置に用いられる電線、自動車エンジン周辺に用いられる電線等の被覆材に用いることもできる。車両用ケーブルのオイルシールやシャフトシールに用いることもできる。更には、電気絶縁材料（例えば、各種電気機器の絶縁用スペーサ、ケーブルのジョイントや末端部などに用いる絶縁テープ、熱収縮性のチューブなどに使用される材料）や、高温雰囲気で用いられる電気および電子機器材料（例えば、モータ用口出線材料、高熱炉まわりの電線材料）にも使用可能である。また、太陽電池の封止層や保護フィルム（バックシート）にも使用できる。

[0127] 上記燃料電池分野においては、固体高分子形燃料電池、リン酸塩型燃料電池等における、電極間、電極－セパレーター間のシール材や、水素、酸素、生成水等の配管のシールやパッキン、セパレーターなどとして用いることができる。

[0128] 上記電子部品分野においては、放熱材原料、電磁波シールド材原料、コンピュータのハードディスクドライブ（磁気記録装置）用のガスケット等に用いることができる。また、ハードディスクドライブの緩衝ゴム（クラッシュストッパー）、ニッケル水素二次電池の電極活物質のバインダー、リチウムイオン電池の活物質のバインダー、リチウム二次電池のポリマー電解質、アルカリ蓄電池の正極の結着剤、ＥＬ素子（エレクトロルミネセンス素子）のバインダー、コンデンサーの電極活物質のバインダー、封止剤、シーリング剤、光ファイバーの石英の被覆材、光ファイバー被覆材等のフィルムやシート類、ＣＭＯＳ電子回路、トランジスタ、集積回路、有機トランジスタ、発光素子、アクチュエータ、メモリ、センサ、コイル、コンデンサー、抵抗等の電子部品、回路基板のポッティングやコーティングや接着シール、電子部品の固定剤、エポキシ等の封止剤の変性剤、プリント基板のコーティング剤、エポキシ等のプリント配線板プリプレグ樹脂の変性材、電球等の飛散防止材、コンピュータ用ガスケット、大型コンピュータ冷却ホース、二次電池、特にリチウム二次電池用のガスケットやＯ－リング等のパッキン、有機ＥＬ構造体の外表面の片面または両面を覆う封止層、コネクター、ダンパーなどと

しても用いられる。

[0129] 上記化学薬品輸送用機器分野においては、トラック、トレーラー、タンクローリー、船舶等の安全弁や積出しバルブなどに用いることができる。

[0130] 上記石油、ガス等のエネルギー資源探索採掘機器部品分野においては、石油、天然ガス等の採掘の際に用いられる各種シール材、油井に使われる電気コネクターのブーツなどとして用いられる。

上記エネルギー資源探索採掘機器部品分野における具体的な使用形態としては、ドリルビットシール、圧力調整ダイアフラム、水平掘削モーター（ステーター）のシール、ステーターベアリング（シャフト）シール、暴噴防止装置（ＢＯＰ）に用いられるシール材、回転暴噴防止装置（パイプワイパー）に用いられるシール材、ＭＷＤ（リアルタイム掘削情報探知システム）に用いられるシール材や気液コネクター、検層装置（ロギングエクイップメント）に用いられる検層ツールシール（例えば、Ｏ－リング、シール、パッキン、気液コネクター、ブーツなど）、膨張型パッカーやコンプリーションパッカー及びそれらに用いるパッカーシール、セメンチング装置に用いられるシールやパッキン、パーフォレーター（穿孔装置）に用いられるシール、マッドポンプに用いられるシールやパッキンやモーターライニング、地中聴検器カバー、Ｕカップ、コンポジションシーティングカップ、回転シール、ラミネートエラストメリックベアリング、流量制御のシール、砂量制御のシール、安全弁のシール、水圧破砕装置（フラクチャリングエクイップメント）のシール、リニアーパッカーやリニアーハンガーのシールやパッキン、ウェルヘッドのシールやパッキン、チョークやバルブのシールやパッキン、ＬＷＤ（掘削中検層）用シール材、石油探索・石油掘削用途で用いられるダイアフラム（例えば、石油掘削ピットなどの潤滑油供給用ダイアフラム）、ゲートバルブ、電子ブーツ、穿孔ガンのシールエレメントなどが挙げられる。

[0131] その他、厨房、浴室、洗面所等の目地シール；屋外テントの引き布；印材用のシール；ガスヒートポンプ用ゴムホース、耐フロン性ゴムホース；農業用のフィルム、ライニング、耐候性カバー；建築や家電分野等で使用されるラ

ミネート鋼板等のタンク類などにも用いることができる。

[0132] 更には、アルミ等の金属と結合させた物品として使用することも可能である。そのような使用形態としては、例えば、ドアシール、ゲートバルブ、振り子バルブ、ソレノイド先端の他、金属と結合されたピストンシールやダイアフラム、金属ガスケット等の金属と結合された金属ゴム部品などが挙げられる。

また、自転車におけるゴム部品、ブレーキシュー、ブレーキパッドなどにも用いることができる。

[0133] また、本発明の成形品の形態の１つとしてベルトが挙げられる。

上記ベルトとしては、次のものが例示される。動力伝達ベルト（平ベルト、Ｖベルト、Ｖリブドベルト、歯付きベルトなどを含む）、搬送用ベルト（コンベアベルト）として、農業用機械、工作機械、工業用機械等のエンジン周りなど各種高温となる部位に使用される平ベルト；石炭、砕石、土砂、鉱石、木材チップなどのバラ物や粒状物を高温環境下で搬送するためのコンベアベルト；高炉等の製鉄所などで使用されるコンベアベルト；精密機器組立工場、食品工場等において、高温環境下に曝される用途におけるコンベアベルト；農業用機械、一般機器（例えば、ＯＡ機器、印刷機械、業務用乾燥機等）、自動車用などのＶベルトやＶリブドベルト；搬送ロボットの伝動ベルト；食品機械、工作機械の伝動ベルトなどの歯付きベルト；自動車用、ＯＡ機器、医療用、印刷機械などで使用される歯付きベルトなどが挙げられる。

特に、自動車用歯付きベルトとしては、タイミングベルトが代表的である。

[0134] 上記ベルトは、単層構造であってもよいし、多層構造であってもよい。

多層構造である場合、上記ベルトは、本発明の組成物を架橋して得られる層及び他の材料からなる層からなるものであってもよい。

多層構造のベルトにおいて、他の材料からなる層としては、他のゴムからなる層や熱可塑性樹脂からなる層、各種繊維補強層、帆布、金属箔層などが挙げられる。

[0135] 本発明の成形品はまた、産業用防振パッド、防振マット、鉄道用スラブマッ

ト、パッド類、自動車用防振ゴムなどに使用できる。自動車用防振ゴムとしては、エンジンマウント用、モーターマウント用、メンバマウント用、ストラットマウント用、ブッシュ用、ダンパー用、マフラーハンガー用、センターベアリング用などの防振ゴムが挙げられる。

[0136] また、他の使用形態として、フレキシブルジョイント、エキスパンションジョイント等のジョイント部材、ブーツ、グロメットなどが挙げられる。船舶分野であれば、例えばマリンポンプ等が挙げられる。

ジョイント部材とは、配管および配管設備に用いられる継ぎ手のことであり、配管系統から発生する振動、騒音の防止、温度変化、圧力変化による伸縮や変位の吸収、寸法変動の吸収や地震、地盤沈下による影響の緩和、防止などの用途に用いられる。

フレキシブルジョイント、エキスパンションジョイントは、例えば、造船配管用、ポンプやコンプレッサーなどの機械配管用、化学プラント配管用、電気配管用、土木・水道配管用、自動車用などの複雑形状成形体として好ましく用いることができる。

ブーツは、例えば、等速ジョイントブーツ、ダストカバー、ラックアンドピニオンステアリングブーツ、ピンブーツ、ピストンブーツなどの自動車用ブーツ、農業機械用ブーツ、産業車両用ブーツ、建築機械用ブーツ、油圧機械用ブーツ、空圧機械用ブーツ、集中潤滑機用ブーツ、液体移送用ブーツ、消防用ブーツ、各種液化ガス移送用ブーツなどの各種産業用ブーツなどの複雑形状成形体として好ましく用いることができる。

[0137] 本発明の成形品は、フィルタープレス用ダイアフラム、ブロワー用ダイアフラム、給水用ダイアフラム、液体貯蔵タンク用ダイアフラム、圧力スイッチ用ダイアフラム、アキュムレーター用ダイアフラム、サスペンション等の空気ばね用ダイアフラムなどにも使用できる。

[0138] 本発明の成形品をゴムや樹脂に添加することにより、雨、雪、氷や汗等の水に濡れる環境下において滑りにくい成形品やコーティング被膜を得る滑り防止剤が得られる。

[0139] また、本発明の成形品は、例えば、メラミン樹脂、フェノール樹脂、エポキシ樹脂等による化粧合板、プリント基板、電気絶縁板、硬質ポリ塩化ビニル積層板等を製造する際の熱プレス成形用クッション材としても用いることができる。

[0140] 本発明の成形品は、その他、兵器関連の封止ガスケット、侵襲性化学剤との接触に対する保護衣服のような各種支持体の不浸透性化に寄与することもできる。

[0141] また、自動車、船舶などの輸送機関などに使われるアミン系添加剤（特に酸化防止剤、清浄分散剤として用いられるアミン系添加剤）が含まれる潤滑油（エンジンオイル、ミッションオイル、ギヤーオイルなど）や燃料油、グリース（特にウレア系グリース）をシール、封止するために使われるＯ（角）－リング、Ｖ－リング、Ｘ－リング、パッキン、ガスケット、ダイアフラム、オイルシール、ベアリングシール、リップシール、プランジャーシール、ドアシール、リップおよびフェースシール、ガスデリバリープレートシール、ウエハサポートシール、バレルシールその他の各種シール材等に用いることができ、チューブ、ホース、各種ゴムロール、コーティング、ベルト、バルブの弁体などとしても使用できる。また、ラミネート用材料、ライニング用材料としても使用できる。

[0142] 自動車等の内燃機関のトランスミッション油及び／又はエンジン油に接触しその油温及び／又は油圧を検出するセンサーのリード電線などに使用される耐熱耐油性電線の被覆材料や、オートマチック・トランスミッションやエンジンのオイルパン内等の高温油雰囲気中においても使用することが可能である。

[0143] その他、本発明の成形品に加硫被膜を形成させて使用する場合がある。具体的には、複写機用非粘着耐油ロール、耐候結氷防止用ウェザーストリップ、輸液用ゴム栓、バイアルゴム栓、離型剤、非粘着軽搬送ベルト、自動車エンジンマウントのプレーガスケットの粘着防止被膜、合成繊維の被覆加工、パッキング被覆薄層をもつボルト部材または継ぎ手等の用途が挙げられる。

[0144] なお、本発明の成形品の自動車関連部品用途については、同様の構造の自動二輪車の部品用途も含まれる。

また、上記自動車関連における燃料としては、軽油、ガソリン、ディーゼルエンジン用燃料（バイオディーゼルフューエルを含む）などが挙げられる。

[0145] 本発明の成形品はまた、転がり軸受用シール部材にも使用できる。

[0146] 上記転がり軸受としては、玉軸受、ころ軸受、軸受ユニット、リニア軸受等が挙げられる。

[0147] 玉軸受としては、ラジアル玉軸受、スラスト玉軸受、スラストアンギュラ玉軸受等が挙げられる。

[0148] 上記ラジアル玉軸受としては、深溝玉軸受、アンギュラ玉軸受、４点接触玉軸受、自動調心玉軸受等が挙げられる。

上記深溝玉軸受は、例えば、電動機、家庭用電気製品、ＯＡ機器等に用いられる。

上記アンギュラ玉軸受には、単列アンギュラ玉軸受、組み合わせアンギュラ玉軸受、複列アンギュラ玉軸受等が挙げられ、単列アンギュラ玉軸受は、電動機、家庭用電気製品、ＯＡ機器等や、ラジアル荷重の他にアキシアル荷重がかかる油圧ポンプ、縦型ポンプ等に用いられる。組み合わせアンギュラ玉軸受は、軸の回転精度の向上や剛性アップが求められる工作機械の主軸、研削スピンドル等に用いられる。複列アンギュラ玉軸受は、自動車のエアコン用電磁クラッチ等に用いられる。

上記４点接触玉軸受は、両方向からのアキシアル荷重がかかり、軸受幅のスペースを大きくとれない減速機等に用いられる。

上記自動調心玉軸受は、軸とハウジングの心合せが困難な個所や軸がたわみやすい伝動軸等に用いられる。

[0149] 上記スラスト玉軸受には、単式スラスト玉軸受、複式スラスト玉軸受があり、これらの玉軸受が使用される従来公知の用途に適用可能である。

上記スラストアンギュラ玉軸受は、工作機械の主軸のアキシアル荷重受けとして、複列円筒ころ軸受と組み合わせて用いられる。

[0150] 上記ころ軸受としては、ラジアルころ軸受、スラストころ軸受等が挙げられる。

[0151] 上記ラジアルころ軸受としては、円筒ころ軸受、針状ころ軸受、円すいころ軸受、自動調心ころ軸受が挙げられる。

上記円筒ころ軸受は、一般機械、工作機械、電動機、減速機、鉄道用車軸、航空機等に用いられる。

針状ころ軸受は、一般機械、自動車、電動機等に用いられる。

円すいころ軸受は、工作機械、自動車用及び鉄道用車軸、圧延機、減速機等に用いられる。

自動調心ころ軸受は、一般機械、圧延機、製紙機械、車軸等に用いられる。

[0152] 上記スラストころ軸受としては、スラスト円筒ころ軸受、スラスト針状ころ軸受、スラスト円すいころ軸受、スラスト自動調心ころ軸受等が挙げられる。

スラスト円筒ころ軸受は、工作機械、一般機械等に用いられる。

スラスト針状ころ軸受は、自動車、ポンプ、一般機械等に用いられる。

スラスト円すいころ軸受は、一般機械、圧延機等に用いられる。

スラスト自動調心ころ軸受は、クレーン、押出機、一般機械等に用いられる。

[0153] また、本発明の組成物は、架橋して成形品として使用する以外にも、種々の工業分野において各種部品として使用することもできる。そこで次に、本発明の組成物の用途について説明する。

本発明の組成物は、金属、ゴム、プラスチック、ガラスなどの表面改質材；メタルガスケット、オイルシールなど、耐熱性、耐薬品性、耐油性、非粘着性が要求されるシール材および被覆材；ＯＡ機器用ロール、ＯＡ機器用ベルトなどの非粘着被覆材、またはブリードバリヤー；織布製シートおよびベルトへの含浸、焼付による塗布などに用いることができる。

本発明の組成物は、高粘度、高濃度にすることによって、通常の用法により複雑な形状のシール材、ライニング、シーラントとして用いることができ、

低粘度にすることによって、数ミクロンの薄膜フィルムの形成に用いることができ、また中粘度にすることによりプレコートメタル、Ｏ－リング、ダイアフラム、リードバルブの塗布に用いることができる。

さらに、織布や紙葉の搬送ロールまたはベルト、印刷用ベルト、耐薬品性チューブ、薬栓、ヒューエルホースなどの塗布にも用いることができる。

[0154] 本発明の組成物により被覆する物品基材としては、鉄、ステンレス鋼、銅、アルミニウム、真鍮などの金属類；ガラス板、ガラス繊維の織布及び不織布などのガラス製品；ポリプロピレン、ポリオキシメチレン、ポリイミド、ポリアミドイミド、ポリスルホン、ポリエーテルサルホン、ポリエーテルエーテルケトンなどの汎用および耐熱性樹脂の成形品および被覆物；ＳＢＲ、ブチルゴム、ＮＢＲ、ＥＰＤＭなどの汎用ゴム、およびシリコーンゴム、フッ素ゴムなどの耐熱性ゴムの成形品および被覆物；天然繊維および合成繊維の織布および不織布；などを使用することができる。

本発明の組成物から形成される被覆物は、耐熱性、耐溶剤性、潤滑性、非粘着性が要求される分野で使用でき、具体的な用途としては、複写機、プリンター、ファクシミリなどのＯＡ機器用のロール（例えば、定着ロール、圧着ロール）および搬送ベルト；シートおよびベルト；Ｏ－リング、ダイアフラム、耐薬品性チューブ、燃料ホース、バルブシール、化学プラント用ガスケット、エンジンガスケットなどが挙げられる。

[0155] 本発明の組成物はまた、溶剤に溶解し、塗料、接着剤として使用できる。また、乳化分散液（ラテックス）として、塗料としても使用できる。

上記組成物は、各種装置、配管等のシール材やライニング、金属、セラミックス、ガラス、石、コンクリート、プラスチック、ゴム、木材、紙、繊維等の無機及び有機基材からなる構造物の表面処理剤等として使用される。

上記組成物は、ディスペンサー方式塗装やスクリーン印刷塗装により基材等に塗布することができる。

[0156] 本発明の組成物は、フィルムを流延するため、またはファブリック、プラスチック、金属、またはエラストマーのような基材を浸漬するための塗料組成

物として使用されてもよい。

特に、本発明の組成物は、ラテックスの形態として、被覆ファブリック、保護手袋、含浸繊維、Ｏ－リング被覆、燃料系クイック連結Ｏ－リング用被覆、燃料系シール用被覆、燃料タンクロールオーバーバルブダイヤフラム用被覆、燃料タンク圧力センサーダイヤフラム用被覆、オイルフィルターおよび燃料フィルターシール用被覆、燃料タンクセンダーシールおよびセンダーヘッドフィッテングシール用被覆、複写機定着機構ロール用被覆、並びにポリマー塗料組成物を製造するために使用されてもよい。

それらはシリコーンラバー、ニトリルラバー、および他のエラストマーの被覆に有用である。その熱安定性と同様に基材エラストマーの耐透過性および耐薬品性の両方を高める目的のために、それらはそのようなエラストマーから製造される部品の被覆にも有用である。他の用途は、熱交換器、エキスパンジョンジョイント、バット、タンク、ファン、煙道ダクトおよび他の管路、並びに収納構造体、例えばコンクリート収納構造体用の被覆を含む。上記組成物は、多層部品構造の露出した断面に、例えばホース構造およびダイアフラムの製造方法において塗布されてもよい。接続部および結合部におけるシーリング部材は、硬質材料からしばしば成り、そして本発明の組成物は、改良された摩擦性界面、シーリング面に沿って低減された微量の漏れを伴う高められた寸法締りばめを提供する。そのラテックスは、種々の自動車システム用途におけるシール耐久性を高める。

それらは、パワーステアリング系統、燃料系統、エアーコンディショニング系統、並びに、ホースおよびチューブが別の部品に接続されるいかなる結合部の製造においても使用されることもできる。上記組成物のさらなる有用性は、３層燃料ホースのような多層ラバー構造における、製造欠陥（および使用に起因する損傷）の補修においてである。上記組成物は、塗料が塗布される前または後に、形成され、またはエンボス加工され得る薄鋼板の塗布にも有用である。例えば、被覆された鋼の多数の層は組み立てられて、２つの剛性金属部材の間にガスケットを作ることもできる。シーリング効果は、その

層の間に本発明の組成物を塗布することにより得られる。このプロセスは、組み立てられた部品のボルト力およびひずみを低下させ、一方、低い亀裂、たわみ、および穴ひずみにより良好な燃料節約および低放出を提供する目的のために、エンジンヘッドガスケットおよび排気マニフォールドガスケットを製造するために使用され得る。

[0157] 本発明の組成物は、その他、コーティング剤；金属、セラミック等の無機材料を含む基材にディスペンサー成形してなる基材一体型ガスケット、パッキン類；金属、セラミック等の無機材料を含む基材にコーティングしてなる複層品などとしても使用することができる。

[0158] 本発明の組成物は、軽くて曲げられる電子機器の配線材料としても好適で、公知の電子部品に使用することできる。ＣＭＯＳ電子回路、トランジスタ、集積回路、有機トランジスタ、発光素子、アクチュエータ、メモリ、センサ、コイル、コンデンサー、抵抗等の電子部品が挙げられる。これを用いることにより、太陽電池、各種ディスプレイ、センサ、アクチュエータ、電子人工皮膚、シート型スキャナー、点字ディスプレイ、ワイヤレス電力伝送シート等のフレキシブルな電子機器が得られる。

[0159] これらの用途の中でも、ディーゼルエンジンの尿素ＳＣＲシステムなどの排気ガスシステム部材に好適に使用することができる。尿素ＳＣＲシステムは、ディーゼルエンジンから排出される窒素酸化物を無害な窒素と水に変換する排気ガス浄化装置である。具体的には、ＮＯｘの含まれる排ガスに、還元剤である尿素水を噴霧することで選択的に触媒還元させてＮＯｘを無害化する。実質のメカニズムは、熱により尿素が下記反応式で示すように加水分解して発生したアンモニアがＮＯｘと反応する。

$NH_2CONH_2 + H_2O \rightarrow 2NH_3 + CO_2$

例えば、該装置のシール材、ガスケット材、パイプ、チューブ、又はタンクとして使用することができる。

[0160] 図１に本発明の尿素ＳＣＲシステム用部品を使用した尿素ＳＣＲシステムの一例を示す。尿素ＳＣＲシステム１０は、エンジン（図示せず）から排出さ

れる排気ガスを外部に放出するための排気パイプ１２を含む。排気パイプ１２には、酸化触媒１１、ＳＣＲ触媒１３、及び、酸化触媒１４が備えられている。尿素水１８は、タンク１５に貯蔵されており、ポンプ１６及び噴射装置１７によって、排気パイプ１２中に噴霧され、高温下で加水分解されることによりアンモニアガスに変わる。エンジンから排出された窒素酸化物を含む排気ガスは、酸化触媒１１を通過したのち、尿素水（アンモニアガス）と共にＳＣＲ触媒１３に至り、排気ガス中の窒素酸化物が選択的に還元されて、浄化される。浄化された排気ガスは、酸化触媒１４を通過した後、外部に排出される。酸化触媒１１の直後に、排気ガス中の微粒子状物質（ＰＭ）を捕集するためのＤＰＦ（図示せず）を備えることも可能である。

[0161] 本発明の成形品は、尿素およびアンモニアと接触する部品として好適に使用することができ、高温で尿素水およびアンモニアと接触しても劣化しにくい。従って、本発明の成形品は、タンク１５から排気パイプ１２まで尿素水を供給するための尿素水供給パイプ１９として使用することもできるし、尿素水供給パイプ１９をタンク１５、ポンプ１６又は噴射装置１７と接続する際に使用するシール材（図示せず）としても使用可能であり、各種センサー用のシール材、ガスケット材としても使用可能である。本発明の尿素ＳＣＲシステム用部品を継ぎ手のシール材（図示せず）として使用し、複数のパイプを接続して、尿素水供給パイプ１９とすることも好適である。また、タンク１５としても好適に利用できる。

実施例

[0162] つぎに本発明を、実施例をあげて説明するが、本発明はかかる実施例のみに限定されるものではない。

[0163] 実施例および比較例で使用した材料を以下に示す。

含フッ素エラストマー（１）：ＶｄＦ／２，３，３，３－テトラフルオロプロペン＝７７／２３モル％、ガラス転移温度－１３℃、ヨウ素含有量０．１２質量％

含フッ素エラストマー（２）：ＶｄＦ／２，３，３，３－テトラフルオロプ

ロペン／ＴＦＥ＝７７／１８／５モル％、ガラス転移温度－１９℃、ヨウ素含有量０．１６質量％

含フッ素エラストマー（３）：ＶｄＦ／２，３，３，３－テトラフルオロプロペン＝７７／２３モル％、パーフルオロ－６，６－ジハイドロ－６－ヨード－３－オキサ－１－ヘキセンを０．０２モル％含有、ガラス転移温度－１４℃、ヨウ素含有量０．２３質量％

含フッ素エラストマー（４）：三元フッ素ゴム（ＶＤＦ／ＨＦＰ／ＴＦＥ＝５０／３０／２０モル％）、ガラス転移温度－５℃、ヨウ素含有量０．２３質量％

含フッ素エラストマー（５）：二元フッ素ゴム（ＶＤＦ／ＨＦＰ＝７８／２２モル％）、ガラス転移温度－２０℃、ヨウ素含有量０．１８質量％

カーボンブラック：Ｎ９９０

ＴＡＩＣ：トリアリルイソシアヌレート

パーヘキサ２５Ｂ：２，５－ジメチル－２，５－ジ（ｔ－ブチルパーオキシ）ヘキサン

ハイドロタルサイト（１）：$Mg_{4.5}Al_2(OH)_{13}CO_3 \cdot AH_2O$

ハイドロタルサイト（２）：$Mg_{3.5}Zn_{0.5}Al_2(OH)_{12}CO_3 \cdot BH_2O$

[0164] 実施例１～７および比較例１～６

表１に示した各成分を表１に記載した配合量で配合し、８インチオープンロールを用いて通常の方法で混練し、含フッ素エラストマー組成物を調製した。得られた含フッ素ゴムエラストマー組成物を用いて、以下の加硫特性を評価した。その結果を表１に示す。

また、調製したエラストマー組成物を架橋させた成形品に対して、常態物性、尿素水浸漬後の機械特性変化率と体積膨潤率を測定した。結果を表１に示す。表中において、ＮＤと表記したものは、硬化により変形や割れが生じたために、試験不可能な状態であったことを示す。

[0165] ＜加硫特性＞

ＪＩＳ　Ｋ６３００－２に準じて、ＲＰＡ（アルファテクノロジーズ社製）にて最低トルク（ｍｉｎＳ’）、最高トルク（ｍａｘＳ’）、誘導時間（Ｔ１０）、及び最適加硫時間（Ｔ９０）を測定した。

[0166] ＜常態物性＞

ＪＩＳ　Ｋ６２５１に準じて、１００％モデュラス（Ｍ１００）、引張破断強度（Ｔｂ）および引張破断伸び（Ｅｂ）を測定した。

[0167] ＜硬度（Ｈｓ〔Ｓｈｏｒｅ　Ａ，ｐｅａｋ〕）＞

ＪＩＳ　Ｋ６２５３に準じ、デュロメータ　タイプＡにてピーク値を測定した。

[0168] ＜尿素水浸漬試験＞

ＡｄＢｌｕｅ（登録商標）（３２．５％尿素水溶液）を用いて、８０℃で５０４時間、または１２０℃で１６８時間浸漬試験を行った。浸漬試験後の１００％モデュラス（Ｍ１００）、引張破断強度（Ｔｂ）、引張破断伸び（Ｅｂ）、硬度（Ｈｓ〔Ｓｈｏｒｅ－Ａ〕）、体積膨潤率（ΔＶ）を測定し、浸漬前の値に対する変化率を求めた。ΔＶは、試料片を所定の条件で浸漬した後の体積の変化率（膨潤の程度を表す。）であり、試料片の元の体積をＶｏ、試験後の体積をＶとしたとき、ΔＶ＝（Ｖ－Ｖｏ）／Ｖｏ×１００で表される。体積は空気中の重さと、水中での重さから計算する。

[0169]

[表1]

			実施例1	実施例2	実施例3	実施例4	実施例5	実施例6	実施例7	比較例1	比較例2	比較例3	比較例4	比較例5	比較例6
配合（質量部）	含フッ素エラストマー(1)	phr	100	100	100	100			100	100	100				
	含フッ素エラストマー(2)	phr					100								
	含フッ素エラストマー(3)	phr						100							
	含フッ素エラストマー(4)	phr										100	100		
	含フッ素エラストマー(5)	phr												100	100
	カーボンブラック	phr	20	20	20	20	20	20	20	20	20	20	20	20	20
	TAIC	phr	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4
	パーヘキサ25B	phr	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5
	ハイドロタルサイト(1)	phr	1	3	5	7	3	3					3		3
	ハイドロタルサイト(2)	phr							3						
	酸化マグネシウム	phr									5				
加硫特性	minS'（最低トルク）	dNm	0.3	0.3	0.3	0.3	0.6	0.1	0.3	0.3	0.3	0.2	0.2	0.2	0.2
	maxS'（最高トルク）	dNm	12.6	12.9	13.8	14.7	13.4	14.8	12.8	11.4	13.7	23.7	24.8	16.3	17.2
	T10（架橋度10%の時間）	min	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.2	1.0	1.0	1.0	1.1	1.1	1.0	1.0
	T90（架橋度90%の時間）	min	3.3	3.3	3.5	3.5	4.5	6.1	3.3	4.6	3.4	3.2	3.0	3.5	3.2
常態物性	M100（引張強度）	MPa	2.0	2.0	2.3	2.3	2.0	2.2	2.1	1.9	2.3	3.1	3.7	2.1	2.3
	Tb（破断強度）	MPa	20.2	21.2	20.8	20.6	24.7	19.8	20.9	20.4	22.9	20.5	22.8	24.3	23.4
	Eb（破断伸び）	%	500	530	510	510	510	380	510	520	600	310	320	440	410
	Hs（Shore－A）（硬度）	—	67	68	67	68	67	67	68	65	67	71	73	66	69
120℃、168時間AdBlue®浸漬後の変化割合	ΔM100	%	0.2	-3.6	-10.5	-15.0	-4.4	-4.1	-4.1	4.8	-0.8	ND	ND	ND	ND
	ΔTb	%	-3.1	-12.8	-15.1	-16.3	-13.8	-9.6	-14.1	-9.6	-22.4	ND	ND	ND	ND
	ΔEb	%	4.4	-9.7	-6.3	-6.7	-10.6	-11.1	-9.3	-11.5	-32.8	ND	ND	ND	ND
	ΔHs（Shore－A）	—	-3.2	-5.5	-6.7	-12.1	-2.4	-4.1	-5.7	-4.7	-4.4	ND	ND	ND	ND
	ΔV	%	13	15	20	23	16	12	17	25	42	>100	>100	>100	>100
80℃、504時間AdBlue®浸漬後の変化割合	ΔM100	%	-2.2	-2.5	-2.2	-4.5	-5.4	-2.5	-2.8						
	ΔTb	%	-1.3	-0.4	-1.3	-5.2	-4.9	-0.8	-0.6						
	ΔEb	%	6.0	10.0	5.6	7.3	-2.2	5.1	11.0						
	ΔHs（Shore－A）	—	-2.3	-1.7	-2.7	-4.6	-1.4	-0.6	-1.9						
	ΔV	%	1	1	2	2	1	0	1						

[0170] 実施例１～７の本願発明の含フッ素エラストマー組成物から得られた成形品では、ＡｄＢｌｕｅに、８０℃で５０４時間浸漬後も高い耐性を示した。さらに、１２０℃で１６８時間浸漬試験後も、体積膨潤率は非常に低い値であった。一方、比較例１と比較例２のハイドロタルサイトを含まない含フッ素エラストマー組成物から得られた成形品では、体積膨潤率は２５％以上もあった。また、比較例３～６の異なる含フッ素エラストマー組成物から得られた成形品では、ハイドロタルサイトの有無にかかわらず、体積膨潤率は１００％を超え、硬化による極度な変形や割れが生じたため各種物性の測定が不可能であった。

産業上の利用可能性

[0171] 本発明の含フッ素エラストマー組成物は、広い温度範囲で尿素水およびアンモニアに対する高い耐性を有しているため、尿素やアンモニアに接触する部材、特に尿素ＳＣＲシステムに最適な部材を提供することができる。

符号の説明

[0172] １０　尿素ＳＣＲシステム

１１、１４　酸化触媒

１２　排気パイプ

１３　ＳＣＲ触媒

１５　タンク

１６　ポンプ

１７　噴射装置

１８　尿素水

１９　尿素水供給パイプ

請求の範囲

[請求項1] ガラス転移温度が２５℃以下である非晶質の含フッ素エラストマー、および、ハイドロタルサイト化合物を含む含フッ素エラストマー組成物であって、

含フッ素エラストマーは、ビニリデンフルオライド、一般式（１）：

$CH_2=CFR_f$ （１）

（式中、Ｒｆは炭素数１～１２で直鎖又は分岐していてもよく、水素原子の一部または全部がフッ素原子で置換されたフルオロアルキル基である。）

で表される含フッ素単量体、および、これらと共重合可能な他の単量体からなる共重合体であり、ビニリデンフルオライド単位／含フッ素単量体単位のモル比が８５／１５～２０／８０であり、他の単量体単位が全単量体単位の０～５０モル％であることを特徴とする含フッ素エラストマー組成物。

[請求項2] さらに、架橋剤を含有する請求項１に記載の含フッ素エラストマー組成物。

[請求項3] 含フッ素エラストマーは、ヨウ素原子または臭素原子を有し、その含有量の合計が０．００１～１０質量％である請求項１または２に記載の含フッ素エラストマー組成物。

[請求項4] ハイドロタルサイト化合物を、含フッ素エラストマー１００質量部に対して０．１～１０質量部含有する請求項１～３のいずれか１項に記載の含フッ素エラストマー組成物。

[請求項5] ハイドロタルサイト化合物が、天然ハイドロタルサイト化合物または合成ハイドロタルサイト化合物である請求項１～４のいずれか１項に記載の含フッ素エラストマー組成物。

[請求項6] ハイドロタルサイト化合物が、一般式（２）：

$[(M_1^{2+})_{1-x}M^{3+}_x(OH)_2]^{x+}[A^{n-}_{x/n}\cdot mH_2O]^{x-}$

（２）

（式中、M_1^{2+}は２価の金属イオンであり、M^{3+}は３価の金属イオンであり、A^{n-}はｎ価のアニオンであり、ｘは０＜ｘ＜０．５を満たす数であり、ｍは０≦ｍを満たす数である。）で示される化合物である請求項１～５のいずれか１項に記載の含フッ素エラストマー組成物。

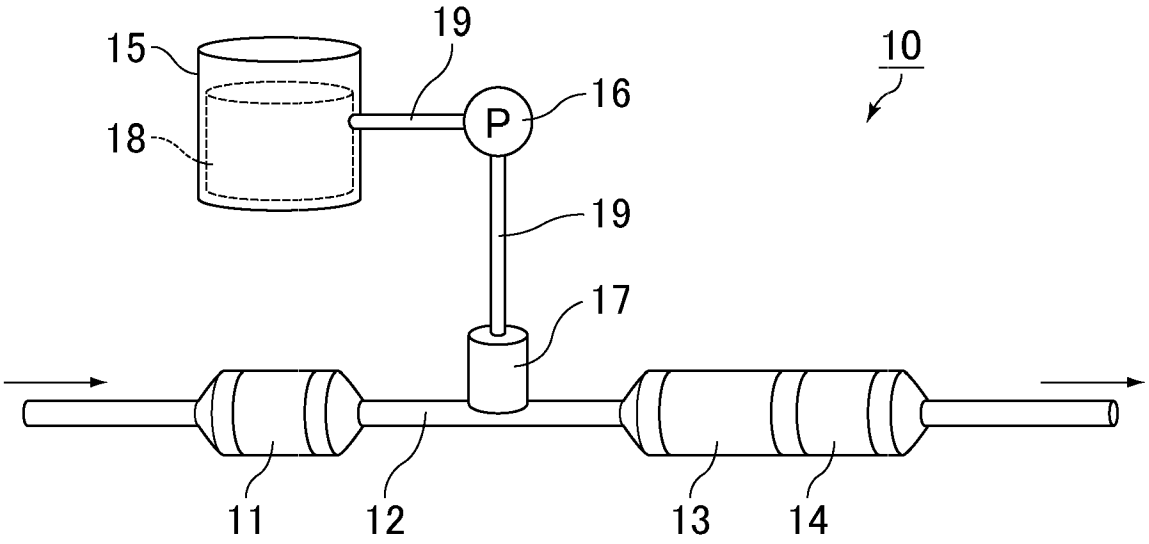
[請求項7] 請求項１～６のいずれかに記載の含フッ素エラストマー組成物を架橋して得られる成形品。

[請求項8] 尿素やアンモニアに接触する部材として使用する請求項７に記載の成形品。

[請求項9] 排気ガスシステムの部材として使用する請求項７または８に記載の成形品。

[請求項10] 尿素ＳＣＲシステムの部材として使用する請求項７または８に記載の成形品。

[図1]



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP2018/040954

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
Int.Cl. C08L27/16(2006.01)i, B01053/94(2006.01)i, C08K3/26(2006.01)i, C08K5/00(2006.01)i
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.Cl. C08L27/16, B01053/94, C08K3/26, C08K5/00

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

Published examined utility model applications of Japan	1922-1996
Published unexamined utility model applications of Japan	1971-2019
Registered utility model specifications of Japan	1996-2019
Published registered utility model applications of Japan	1994-2019

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

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	JP 2017-500397 A (3M INNOVATIVE PROPERTIES CO.) 15 January 2017, claims, paragraphs [0031]-[0046], examples & US 2016/0289414 A1, claims, examples & WO 2015/088940 A1 & EP 3080601 A1	1-10
Y	JP 2016-131953 A (DAIKIN INDUSTRIES, LTD.) 25 July 2016, claims, examples (Family: none)	1-10
Y	JP 2013-216915 A (DAIKIN INDUSTRIES, LTD.) 24 October 2013, claims, examples (Family: none)	1-10
Y	JP 2012-512264 A (DAIKIN INDUSTRIES, LTD.) 31 May 2012, claims, examples & US 2011/0269911 A1, claims, examples & WO 2010/101304 A1 & EP 2373704 A1	1-10

☐ 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	Date of mailing of the international search report
21 January 2019 (21.01.2019)	29 January 2019 (29.01.2019)

Name and mailing address of the ISA/	Authorized officer
Japan Patent Office 3-4-3, Kasumigaseki, Chiyoda-ku, Tokyo 100-8915, Japan	Telephone No.

国際調査報告

国際出願番号　ＰＣＴ／ＪＰ２０１８／０４０９５４

Ａ．　発明の属する分野の分類（国際特許分類（ＩＰＣ））

Int.Cl.　C08L27/16(2006.01)i, B01D53/94(2006.01)i, C08K3/26(2006.01)i, C08K5/00(2006.01)i

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.Cl.　C08L27/16, B01D53/94, C08K3/26, C08K5/00

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

日本国実用新案公報	１９２２－１９９６年
日本国公開実用新案公報	１９７１－２０１９年
日本国実用新案登録公報	１９９６－２０１９年
日本国登録実用新案公報	１９９４－２０１９年

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）

CAplus/REGISTRY (STN)

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	関連する請求項の番号
Y	JP 2017-500397 A (ｽﾘｰｴﾑ ｲﾉﾍﾞｲﾃｨﾌﾞ ﾌﾟﾛﾊﾟﾃｨｽﾞ ｶﾝﾊﾟﾆｰ) 2017.01.05, 特許請求の範囲、[0031]-[0046]、実施例 & US 2016/0289414 A1, claims、examples & WO 2015/088940 A1 & EP 3080601 A1	１－１０
Y	JP 2016-131953 A（ダイキン工業株式会社）2016.07.25, 特許請求の範囲、実施例 (ファミリーなし)	１－１０

☑　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	国際調査報告の発送日
２１．０１．２０１９	２９．０１．２０１９

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）　４Ｊ　３４４５
安田　周史
電話番号　０３－３５８１－１１０１　内線　３４５７

Ｃ（続き）．　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	関連する請求項の番号
Ｙ	JP 2013-216915 A（ダイキン工業株式会社）2013.10.24, 特許請求の範囲、実施例 （ファミリーなし）	１－１０
Ｙ	JP 2012-512264 A（ダイキン工業株式会社）2012.05.31, 特許請求の範囲、実施例 & US 2011/0269911 A1, claims、examples & WO 2010/101304 A1 & EP 2373704 A1	１－１０