(19) **日本国特許庁(JP)**

(12) 特許公報(B2)

(11)特許番号

特許第5101770号 (P5101770)

(45) 発行日 平成24年12月19日(2012.12.19)

(24) 登録日 平成24年10月5日(2012.10.5)

(51) Int.Cl. F 1

 CO8L
 27/16
 (2006.01)
 CO8L
 27/16

 CO8K
 5/14
 (2006.01)
 CO8K
 5/14

 CO8L
 33/04
 (2006.01)
 CO8L
 33/04

請求項の数 12 (全 13 頁)

(21) 出願番号 特願2001-249380 (P2001-249380)

(22) 出願日 平成13年8月20日 (2001.8.20) (65) 公開番号 特開2002-60576 (P2002-60576A) (43) 公開日 平成14年2月26日 (2002.2.26)

審査請求日 平成20年8月18日 (2008.8.18)

(31) 優先権主張番号 MI2000A001897

(32) 優先日 平成12年8月22日 (2000.8.22)

(33) 優先権主張国 イタリア (IT)

||(73)特許権者 503023047

ソルヴェイ ソレクシス エス. ピー. エ

Solvay Solexis S.p.

イタリア、ミラノ、ヴィアレ ロンバルディア 20

Viale Lombardia 20,

Milano, Italy

(74)代理人 100065248

弁理士 野河 信太郎

(72) 発明者 アンナ スタッシオーネ

イタリア、20100 ミラノ、ヴィア サン ミケセ デル カルソ 14

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】フッ素化エラストマーとアクリルエラストマーのブレンド

(57)【特許請求の範囲】

【請求項1】

フッ化ビニリデン(VDF)をベースとするフッ素化エラストマー[ポリマー鎖中に少なくとも5 モル%の> С H - 、 - С H $_2$ - 及び / または - С H $_3$ 型の水素添加 С $_1$ 基を有する]の脱ハロゲン化水素化によって得られた不飽和フッ素化エラストマー[エラストマーブレンド中の不飽和フッ素化エラストマーの量は $1\sim9$ 9 重量%である]と、少なくとも1 つのアクリルモノマーを含有する炭化水素エラストマーとから本質的になるパーオキサイド法で硬化可能なブレンド[ブレンドのエラストマーはヨウ素及び / または臭素を含有しない]と、パーオキサイドとからなる配合物。

【請求項2】

不飽和<u>フッ素化</u>エラストマーが、 - C H = C F - 単位を含有する請求項 1 による配合物

' 【請求項3】

フッ素化エラストマーが、任意にテトラフルオロエチレン(TFE)の存在する、VDF/ヘキサフルオロプロペン(H<u>F</u>P)コポリマーから選択される請求項 1 または 2 による配合物。

【請求項4】

VDF - ベースのエラストマー中に、クロロトリフルオロエチレン、エチレンおよび 1 ~ 4 の炭素原子のアルキルを有するパーフルオロアルキルビニルエーテルから選択され<u>た</u>コモノマーが存在する請求項 1 または 2 による配合物。

10

20

30

50

【請求項5】

フッ素化エラストマーが、ポリマー中に少なくとも 1 5 モル%の水素添加 C₁基を含有する請求項 1 ~ 4 のいずれか一つによる配合物。

【請求項6】

フッ素化エラストマーが、ポリマー中に少なくとも30モル%の水素添加C₁基を含有する請求項5による配合物。

【請求項7】

炭化水素エラストマーが、飽和炭化水素エラストマーである請求項1による配合物。

【請求項8】

炭化水素エラストマー中のアクリルモノマーの含量が、20~100モル%である請求 項1~7のいずれか一つによる配合物。

【請求項9】

使用されるパーオキサイドの量が、 $0.1 \sim 10$ phrである請求項 $1 \sim 8$ のいずれか一つによる配合物。

【請求項10】

 $0.1 \sim 10$ phrの量のパーオキサイド架橋のための助剤と、任意に1以上の配合物: $0 \sim 10$ phrの量の金属酸化物; $5 \sim 80$ phrの量の充填剤;加工助剤または安定剤とからさらになる請求項1~9のいずれか一つによる配合物。

【請求項11】

炭化水素エラストマーと不飽和フッ素化エラストマーが、それぞれの重合ラテックスを 混合することにより、共凝集される請求項1~10のいずれか一つによる配合物。

【 請 求 項 1 2 】

請求項1~11のいずれか一つによる配合物から得られる硬化製品。

【発明の詳細な説明】

[00001]

【発明の属する技術分野】

本発明は改良された機械的性質を有する、フッ素化ゴムと炭化水素ゴムとの ブレンドから得られるエラストマーに関する。

[00002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】

特に、フッ素化ゴムはフッ化ビニリデン(VDF)をベースとするゴムを意味し、炭化水素ゴムは少なくとも 1 つのアクリルモノマーをベースモノマーとして有する炭化水素エラストマーを意味している。

[0003]

一連の機械的性質、圧縮永久歪、耐熱性および耐薬品性として意図されたフッ素化エラストマー(FKM)の機能は、炭化水素ゴムのそれらより著しく高い。フッ素化エラストマーはそのように高機能であるが、ややコストが高いため、その用途が著しく制限されることを伴う。このことはモノマーのコストが高いことと、生産で使用されるプロセス技術に起因する.

その結果、エラストマーのユーザーは機能とコストに関して全く異なる2つのエラストマ 40 ーファミリーすなわち、フッ素化エラストマーと炭化水素エラストマー間での選択を余儀 なくされる。

[0004]

一方では、現在使用されている炭化水素エラストマーと比べ、優れた機械的性質と耐熱性 および耐薬品性に関して優れた性質を示す、エラストマーを入手しうることが必要であっ た。

[0005]

米国特許第5,902,860号では、炭化水素エラストマーとフッ素化 V D F - ベースエラストマーとのパーオキサイド硬化可能なブレンド(フッ素ゴムが5%から75重量%の範囲であり、ヨウ素および/または臭素を含まない該ブレンドのエラストマーは、炭化

水素エラストマーと比べて改良された性質を示す)が記述されている。この発明者は、これらのブレンドでは、ブレンドが成型さえ出来ないので、フッ素化ゴムを高い含量にすると操作できないことを見出している。

他方、フッ素ゴムでは過剰品質であるが、より厳しい用途に耐えられる

上記の性質の良い組み合わせを有する、高フッ素ゴム含量の市販のエラストマーブレンド を入手可能にすることも必要であった。

[0006]

ゴム産業における別の重要課題は、ゴムと加硫剤とを一緒に混合してなる配合物の保存寿命である。よい保存寿命は配合物の粘弾性(粘度)的性質と機械的性質が経時によって実質的に変化しないことを意味する。別の表現をすれば、容易に老化する配合物は、ムーニー粘度が経時により急激に増加し、加工条件の経時変化と機械的性質の悪化を示す。

10

20

30

50

他の要求事項は、配合物が焦げてはならないことである。

[0007]

【課題を解決するための手段】

本発明者は、ここに驚くべきことにかつ予期せぬことに、フルオロエラストマーと炭化水素エラストマーとのブレンド[該ブレンドはヨウ素及びまたは臭素を含んでいない]により形成され、パーオキサイド法で硬化可能な、改良された性質を有する新しいエラストマーを得ることが可能であることを見出した。

[0008]

新しいエラストマーは加硫後、炭化水素エラストマーと対比して,且つ先行技術で開示された、フッ素ゴム / アクリルゴムのエラストマーブレンド、殊にブレンド中のフッ素ゴム 含量が主である場合と対比して、次に示す一連の性質:

- 改良された機械的性質及び弾性体的性質、

- 良好な耐薬品性及び耐熱性を示す。更に、新エラストマー配合物は上記した欠点を持たずに永い保存寿命を有している。

[0009]

本発明の目的は、ポリマー鎖中に少なくとも 5 モル%の - C H - χ - χ

[0010]

【発明の実施の形態】

不飽和フルオロエラストマーは - CH = CF - 単位を含み、フッ化ビニリデン(VDF)をベースとするフルオロエラストマーの脱ハロゲン化水素化によって得られる。

[0011]

フルオロエラストマー中の不飽和状態は FT-IRスペクトルにおいて-CH=CF-単 40 位の吸収バンドの存在により明らかである。

フルオロエラストマーの例としては、VDF/ヘキサフルオロプロペン(HFP)共重合体、及び所望であればテトラフルオロエチレン(TFE)を含んでいても良い。他のモノマーはVDF・ベースのフルオロエラストマー中に存在することが出来、例えばクロロトリフルオロエチレン(CTFE)、エチレン(E)及び1~4の炭素原子のアルキルを有するパーフルオロアルキルビニルエーテル、例えばパーフルオロメチルビニルエーテル(MVE)及びパーフルオロプロピルビニルエーテル(PVE)である。

[0012]

引用したモノマーを有するいくつかのフルオロエラストマーとしては例えば、TFE/VDF/MVE、VDF/HFP/E、E/TFE/HFP/VDFなどで、それらは先行

技術(本発明で引用された、欧州特許 E P 5 2 5 , 6 8 5 号、欧州特許 E P 5 2 5 , 6 8 7 号及び欧州特許 E P 5 1 8 , 0 7 3 号を参照)において公知である。

[0013]

前述したように、本発明の不飽和フッ素化エラストマーは少なくとも5 モル%、好ましくは少なくとも15 モル%の水素添加 C_1 基(1 個の炭素原子を有する)を含むことで特徴づけられるフルオロエラストマーの脱ハロゲン化水素化により得られる。少なくとも30 モル%の水素添加 C_1 基を含有する、VDF/HFP 及び VDF/HFP/TFE のようなフッ素化エラストマーが一層好ましい。上記の炭化水素基は、例えば NMR 分析で測定される。

[0014]

上記のフルオロエラスロマーの脱ハロゲン化水素化は、簡単に言えば、炭素 - 炭素不飽和(C=C)を生じさせる、塩基性試薬によるフッ素ゴム骨格からのHX[ここで、Xがフッ素及びまたは塩素である]の脱離である。

[0015]

脱ハロゲン化水素化は、フルオロエラストマーと有機塩基を含む有機溶液中で、 KOHO ような無機塩基存在下の水性エマルション中(米国特許第 5 , 7 3 3 , 9 8 1 号を参照)で、 C a (OH) $_2$ のような塩基と混合され、また例えば硫酸水素テトラブチルアンモニウム(T B A H S)のような第 4 級アンモニウムあるいはホスホニウム塩、またはジフェニルーベンジル - <math>N , N - ジエチルアミノホスホニウムクロライドのような第 4 級アミノホスホニウム塩のようなオニウム塩の存在下に、固体フッ素ゴム中で行うことが出来る。

[0016]

固体のフッ素ゴムの場合、脱ハロゲン化水素化を促進するためにポリメチルビニルエーテルの水溶液のような、他の成分が添加されてもよい。

全ての場合で、脱ハロゲン化水素化の反応速度は、温度とともに著しく増加する。

[0017]

殊に好ましい脱ハロゲン化水素化プロセスは、固体のフッ素ゴムが、100 より高い温度、好ましくは150 より高い温度で、塩基、好ましくは $Ca(OH)_2$ 及びオニウム塩と混合される脱ハロゲン化水素化である。

VDF/HFPフルオロエラストマー中の - CH=CF - 不飽和の吸収バンドは、例えばおよそ 1 7 1 9 c m $^{-1}$ で見られる。

本発明の炭化水素エラストマーは、不飽和を有せず、飽和炭化水素エラストマーであるのが好ましい。

[0018]

本発明者は、飽和フルオロエラストマーと炭化水素エラストマーを含むブレンドに、脱ハロゲン化水素化成分を後添加すると配合物が老化及び焦げることを見出している。

[0019]

炭化水素または水素添加エラストマー中のアクリルモノマーの含量は、モルパーセントで、一般的に $20 \sim 100\%$ 、好ましくは $40 \sim 100\%$ 、より好ましくは $90 \sim 100\%$ である。他のモノマーとしては、もし存在するとすれば、炭化水素モノマーで、例えば、エチレン及びプロピレンのような水素添加アルファ・オレフィン;酢酸ビニル、プロピオン酸ビニル、 2- エチルヘキサン酸ビニルのような $C_2 \sim C_8$ のカルボン酸のビニルエステル;他の官能基を有するオレフィン(例えば、アリルグリシジルエーテル)である。

[0020]

最もよく知られたアクリルモノマーの中で、アクリル酸およびメタアクリル酸の $C_1 \sim C_8$ のアルキルエステルを含むアルキルアクリレート [その中でもメチルアクリレート、エチルアクリレート(EA)及びプチルアクリレート(BA)、エチルヘキシルアクリレートが好ましい];アルコキシ基が $2 \sim 2$ 0 の炭素原子を有するアルコキシ置換アルキルアクリレート [例えば $2 \sim 2$ 1 トキシエチルアクリレート、 $2 \sim 2$ 2 ・ $2 \sim 2$ 1 に $2 \sim 2$ 1 に $2 \sim 2$ 2 に $2 \sim 2$ 3 に $2 \sim 2$ 4 に $2 \sim 2$ 3 に $2 \sim 2$ 4 に $2 \sim 2$ 5 に $2 \sim 2$ 6 に $2 \sim 2$ 7 に $2 \sim 2$ 6 に $2 \sim 2$ 7 に $2 \sim 2$ 9 に $2 \sim 2$ 9

10

20

30

40

クリレート)かまたは他の官能基を含む(例えば、グリシジル - メタアクリレート);を 挙げることが出来る。

[0021]

上記の炭化水素エラストマーの代表例としては次のポリマーを挙げることができる。即ち、ポリエチルアクリレート、ポリブチルアクリレート、ポリエチル・ブチルアクリレート、ポリエチルブチルアクリレート グリシジルメタアクリレート、ポリ・エチレン・メタアクリレート、ポリ・エチレン・ブチルアクリレート等などである。

[0022]

本発明の架橋で使用されるパーオキサイドは、脂肪族、環式脂肪族または芳香族であり、例えば、2,5-ジメチル-2,5-ジ(tert-ブチルパーオキシ)へキサン(ルペルコ(LUPERCO)(登録商標)101 XL)、ジクルミルパーオキサイド、tert-ブチルパーベンゾエート、1,1-ジ(tert-ブチルパーオキシ)ブチレートである。

[0023]

使用されるパーオキサイドの量は 0 . 1 ~ 1 0 p h r (ゴム 1 0 0 重量部に対する重量部)、好ましくは 0 . 5 ~ 5 p h r の範囲である。パーオキサイドは、所望であれば、不活性材料に担持させてもよく、その重量はパーオキサイドに関して示された値の範囲には含まれない。

[0024]

パーオキサイドを使用する架橋系で、プレンドの硬化を促進するために、助剤類が任意に使用される。最も好ましいものはポリ不飽和助剤で、トリアリルシアヌレート、トリアリルイソシアヌレート、トリメチルイソシアヌレート及びN,N'-m-フェニレン・ジマレイミドのようなものである。該助剤の使用量は0.1~10phr、好ましくは0.5~5phrの範囲である。所望であれば、助剤も不活性材料に担持されてもよい。不活性材料は先行技術で公知であり、下記に示された充填剤が担持体の例として挙げられ

[0025]

る。

炭化水素エラストマーと不飽和フッ素化エラストマーの混合は密閉系ミキサー(バンバリー)または開放系ミキサー(2本ロールミル)で行われる。

代替法として、エマルション及び / またはマイクロエマルション中での通常の重合技術で得られたそれぞれのラテックスを混合して、上記のエラストマーまたはゴムを共凝集することが出来る。この場合では、フルオロエラストマーの脱ハロゲン化水素化は共凝集の前に達成される。

[0026]

本発明の硬化性ブレンドから得ることができる硬化ゴムは、炭化水素ゴムよりも一連の性質、ことに機械的性質で勝っている。

炭化水素エラストマーおよび不飽和フッ素化ゴムのブレンドと、架橋のためのパーオキサイドとからなる配合物は、任意に他の成分をエラストマーのブレンド100phrに対する割合で、含むことが出来る。例えば、パーオキサイド架橋のための助剤;一般的に0~10phrの量の金属酸化物、例えば、PbO、ZnO、MgO;一般的に5~80phrの量の充填剤、例えば、カーボンブラック、シリカ、クレイまたはタルク、PTFE;適当な加工助剤、例えば、非反応性末端基を有するパーフルオロポリエーテル、ステアリン酸、ナトリウム及びカリウムのようなアルカリ金属ステアレート、アルキルステアレートのような脂肪酸類、またはそれらのアルキルエステル、またはそれらの塩、またはそれらのアミド、またはそれらの混合物;安定剤としては例えば、置換されたジフェニルアミン(例えば、ナウガード(Naugard)(登録商標)445)のような抗酸化剤である。

適切な市販のプロセス助剤としては、水素添加ゴム及び/またはフッ素化ゴムの加工に関し公知のいずれの物でも使用できる。好ましいものとしては、グリーク(Gleak)(

10

20

30

40

登録商標) G 8205、カルナウバ(Carnauba)ワックス(登録商標)及びアルミド(Armid)-O(登録商標)を例示できる。

[0027]

配合は密閉系または開放系ミキサーで行なわれる。

本発明の配合物は、 - リング、ガスケット、パイプ、スリーブ及びシートの製造に使用される。更に、本発明の配合物は、例えばシャフトーシールの製造のような、自動車分野での品目の製造に、殊に有用である。

[0028]

本発明は次の実施例でより明確に説明されるが、それらは単に本発明の説明のためであって、範囲を制限するものではない。

10

[0029]

【実施例】

引張特性はASTM D 412 C法に従って測定された。

ショアA硬度はASTM D 2240法に従って測定された。

配合は、ASTM D 3182スタンダードに従って、 = 150mm、L = 300mmの寸法からなる2本ロールゴムミルで行われた。

エラストマーブレンドの配合物は、振動ディスクレオメーター ODR (ASTM D2 084)で評価された。

20

硬化製品の特性は、170 で20分間圧縮成型した平板(130mm×130mm×2mm)及び170 で15分間圧縮成型した0-リング(内径25.4mm及び厚味3.55mm)で測定した。後硬化は空気循環型オーブン中、180 で8時間行われた。

[0030]

実施例1

表 1 で特徴付けした、フルオロエラストマー(A)、6 phrのCa(OH) $_2$ 、0 . 2 phrの5 0 重量%のポリメチルビニルエーテル水溶液(p - MVE 5 0%)及び 0 . 5 phrの硫酸水素テトラブチルアンモニウム(TBAHS)を、 = 150 mm、L = 3 00 mmの寸法からなる 2 本ロールゴムミルに導入し、25~40 で混合した。その後、ゴムは空気 循環型オーブン中に、250 で15分間、置かれた。このようにして得られたゴムはゴム(D)と命名された。ゴム(D)のFT - IRスペクトルで、1719 cm $^{-1}$ の吸収バンドの存在が明白であった。

30

[0031]

実施例2

3 2 4 gのゴム(D)と、7 4 gの表 1 で特記した水素添加ゴム(C)を2本ロールゴムミルに導入し、2 5 ~ 4 0 の温度で混合した。そのようにして得られたエラストマーブレンドを表 2 に記載の成分とともに配合した。ODR、後硬化後の機械的性質及び、経時後(aging)の機械的性質の変量パーセントは表 2 に報告した。

[0032]

実施例3

40

3 8 1 gのゴム(D)と1 9 gの表 1 の水素添加ゴム(C)を2本ロールゴムミルに導入し、2 5 ~ 4 0 の温度で混合した。そのようにして得られたエラストマーブレンドを表 2 に記載の成分とともに配合した。ODR、後硬化後の機械的性質、圧縮永久歪及び経時後の機械的性質の変量パーセントは表 2 に報告した。

[0033]

実施例4(比較例)

米国特許第5,902,860号によるブレンド

3 2 0 gのフルオロエラストマー(A)と8 0 gの水素添加ゴム(C)を2本ロールゴムミルに導入し、2 5 ~ 4 0 の温度で混合した。そのようにして得られたエラストマーブレンドを表 2 に記載の成分とともに配合した。ODRは表 2 に報告した。

[0034]

実施例5(比較例)

米国特許第5,902,860号によるブレンド

3 8 0 gのゴム(A)と2 0 gの水素添加ゴム(C)を2本ロールゴムミルに導入し、2 5 ~ 4 0 の温度で混合した。そのようにして得られたエラストマーブレンドを表 2 に記載の成分とともに配合した。ODRは表 2 に報告した。

[0035]

実施例6

フルオロエラストマー(A)、6phrのCa(OH) $_2$ 、0.5phrのジフェニル・ベンジル・N,N・ジエチル・アミノホスホニウムクロライドを、 =150 mm、L =300 mmの寸法からなる2本ロールゴムミルに導入し、25~40 で混合した。その後、ゴムを空気循環型オーブン中に、150 で2時間、置いた。このようにして得られたゴムはゴム(E)と命名された。ゴム(E)のFT・IRスペクトルで、1719cm $^{-1}$ の吸収バンドの存在が明白であった。

[0036]

実施例7

208gのゴム(E)と192gの表1で特徴付けられた水素添加ゴム(B)を2本ロールゴムミルに導入し、25~40 の温度で混合した。そのようにして得られたエラストマーブレンドを表2に記載の成分とともに配合した。ODR、後硬化後の機械的性質及び、経時後の機械的性質の変量パーセントは表2に報告した。

[0037]

実施例8(比較例)

米国特許第5,902,860号によるブレンド

200gのフルオロエラストマー(A)と200gの水素添加ゴム(B)を2本ロールゴムミルに導入し、25~40 の温度で混合した。そのようにして得られたエラストマープレンドを表2に記載の成分とともに配合した。ODRと後硬化後の機械的性質は表2に報告された。

[0038]

表2で示されたデータ・に対するコメント

先行技術により作られた、FKMを高濃度で含有するブレンドは成型することができない (実施例4及び実施例5比較例)。

本発明によるブレンドは、先行技術のブレンドに比べて改良された機械的性質を示す。

[0039]

実施例 9

3 2 4 gのゴム(D)と7 6 g水素添加ゴム(C)を2本ロールゴムミルに導入し、2 5 ~ 4 0 の温度で混合した。そのようにして得られたエラストマーブレンドを表 3 に記載の成分とともに配合した。上記の表中に、ムーニー配合物の1日後と2 0 日後及び O D R の 1 日後、7 日後及び 2 0 日後の経時結果を示した。

後硬化後の機械的性質及び圧縮永久歪についても示した。

[0040]

実施例10(比較例)

本例では、フルオロエラストマー(A)と水素添加ゴム(C)を含むブレンドに脱ハロゲン化水素化成分を後添加しても、本発明のブレンドに対すると同じ結果にはならない事を示す。

3 2 0 gのフルオロエラストマー(A)と8 0 gの水素添加ゴム(C)を2本ロールゴムミルに導入し、2 5 ~ 4 0 の温度で混合した。そのようにして得られたエラストマーブレンドを表3に記載の成分とともに配合した。上記の表中に、ムーニー配合物の1日と後2 0 日後及びODRの1日後、7日後及び2 0 日後の経時結果を示した。後硬化後の機械的性質及び圧縮永久歪についても示した。

表3では、実施例10(比較例)の配合物は、121 でのムーニー値が安定でないので

10

20

40

50

、焦げることを示している。実際、ML最低値がML 1+10より低い。

[0041]

実施例11

208gのゴム(D)と192gの水素添加ゴム(C)を2本ロールゴムミルに導入し、25~40 の温度で混合した。そのようにして得られたエラストマーブレンドを表4に記載の成分とともに配合した。上記の表中に、ODRの1日後と12日後の経時結果と後硬化後の機械的性質について示した。

[0042]

実施例12(比較例)

本実施例では、実施例10(比較例)と同様のことを示したい。

200gのフルオロエラストマー(A)と200gの水素添加ゴム(C)を2本ロールゴムミルに導入し、25~40 の温度で混合された。そのようにして得られたエラストマーブレンドを表4に記載の成分とともに配合した。上記の表中に、ODRの1日後と12日後の経時結果と後硬化後の機械的性質について示した。

表 3 と 4 は、本発明の配合物の保存寿命が比較例と比べて、はるかに高い事を示している。機械的性質もより優れている。

[0043]

【表1】

ű.k.	1988	組成 (モル%)	ML (1+10) 121°C	木素添加C , 基 (モル%)
フルオロエラストマー:				
Ø	VDF/HFP	80/20	52	36
木素添加ゴム:				-
æυ	EA/BA EA/BA	55/45 65/35	44.3	

10

20

30

40

【 0 0 4 4 】 【表 2 】

実施例	2	3	4 比較例	5 比較例	7	8 比較例
処方					<u> </u>	11,
水素添加ゴムB 重量% 水素添加ゴムC 重量% フルオロエラストマーA 重量% ゴムD (実施例 1 参照) 重量% ゴムE (実施例 6 参照) 重量%	- 19 - 81 -	4.7 - 95.3	- 20 80 - -	- 5 95 -	48 52	50 - 50 -
ルペルコ®101 XL(1) phr TAIC® 乾燥混合物(2) phr ZnO phr ナウガード®445 phr カーボンブラック SRF(N772) phr カーボンブラック MT N990 phr	3 4 5 0.65 - 40	3 4 5 0.6 - 30	3 4 5 0.65 - 40	4 4 5 0.6 - 30	4 4 4 0.7 40	4 4 4 0.7 40
ODR 177℃、arc3°、24分		.				1
ML 1bf*in MH 1bf*in ts2 s t'50 s t'90 s Vmax 1bf*in/s	10 45 114 229 509 0.15	16 48 109 204 424 0.16	5 27 125 204 390 0.12	3 37 103 206 366 0.28	4.9 56 120 252 498 0.20	3.7 50 120 246 462 0.19
180℃×8 時間の後硬化後の機械的性質		·	·	<u> </u>		<u> </u>
100%モジュラス Mpa 引張強度 Mpa 破断伸度 % 硬度 ショアーA ポイント	4 8.3 371 66	3.3 10.8 418 65	*	*	5.7 8.6 286 70	5.1 6.6 186 71
200℃×70 時間の経時後の機械的性質のパー	-セント変	化率				
△% 引張強度△% 破断伸度△% 硬度 ショアーA	13 - 27 5	29 - 25 4			16 - 44 6	

[0045]

(1) 45重量%で不活性担体上の、2,5-ジメチル-2,5-ジ(tert-ブチルパーオキシ)ヘキサン(アトケム・インク(Atochem.Inc.)が販売)。

(2) 75 重量%で不活性担体上の、トリアリルイソシアヌレート(アーウイック(Arwick)が販売)。

*圧縮成型で平板が得られなかったので、機械的性質は測定できなかった。

[0046]

【表3】

10

20

30

実施例		g)			10比較	例	
<u>処方</u>								
水素添加ゴムC	重量%		19			20		
フルオロエラストマーA ゴムD (実施例 1 参照)	重量%		81			8 O -		
ルペルコ®101 XL(1)	phr		5			5		
TAIC® 乾燥混合物 (2)	phr		5			5		
ZnO	phr		5		1	5		
∦ ナウガード® 445	phr		0.65		l	0.65 40		10
MT N990	phr phr		40			0.4		
TBAHS Ca(OH) ₂	phr		_			4.8		
p-MVE 50%	phr		-			0.1		
日数		1	7	20	1	7	20	
ムーニー配合物 121℃								
ML(最低值)		43		46	36		47	
ML 1+10		43		46	44		47	
ODR 177℃, arc 3°, 24	分			·				20
ML 1bf*in	l	9.3	10.2	10.5	6.8	9.6	12.0	ļ
MH-ML 1bf*in			40.0	38.0	40.8		29.9	
ts2 s	ļ		1.65	1.62	ı	1.52	1.55	
t'50 s			2.90	2.85 5.00	2.53	2.55 4.48	2.57 4.45	ł
t'90 s	_	4.85 0.32		0.27	0.31		0.24	
Vmax 1bf*in/s		0.32	0.28	0.27	0.31	0.27	0.24	
180℃×8 時間の後硬化後の板				<u></u>	L			
 	Мра				5.0			
∦ 100%モジュラス ▮ 引張強度	Мра	5.3			7.9			1
₩破断伸度	%	8.2 274			327			30
一個度 ショアーA	ポイント	71			75			
圧縮永久歪		, -			1			
(積層円板法#175℃×70 時間	引 %	52			66			
					1			il .
								싄

[0 0 4 7]

【表4】

実施例		1 1		1 2 比較例		
<u>処力</u>						
水素添加ゴム C 重量% フルオロエラストマー A 重量% ゴム D (実施例 1 参照) 重量%		4 8 52		50 50		
ルベルコ®101 XL(1) TAIC® 乾燥混合物 (2) ZnO ナウガード® 445 MT N990 TBAHS	phr phr phr phr phr phr	4 4 4 0.7 40	ŀ		4 4 4 0.7 40 .25	
Ca(OH) ₂ p-MVE 50%	phr phr	-		C	3	
日数		1	12	1	12	
ODR 177℃, arc3°, 24	分					
ML 1bf*in MH-ML 1bf*in ts2 s t'50 s t'90 s Vmax 1bf*in/s		5.2 44.8 2.07 4.42 9.38 9.6	6 42 2.83 4.37 9.43 9	2.7 44.3 1.98 4.33 9.30 9.6	4 42 2.00 4.35 9.45 9	
180℃×8 時間の後硬化後の機	械的性質	<u> </u>		-		
100%モジュラス 引張強度 破断伸度 硬度 ショアーA 圧縮永久歪 (O-リング法#175℃×70時	Mpa Mpa % ポイント 間) %	4.4 9.0 278 67		4.9 7.9 288 69		

10

フロントページの続き

(72)発明者ジュリオアプスレメイタリア、ヴァレセ、21047サロンノ、ヴィアベルガモ5

審査官 渡辺 陽子

(56)参考文献 特開平10-219064(JP,A)

特開平11-171920(JP,A)

特開昭54-122350(JP,A)

特開平11-060869(JP,A)

特表平09-504323(JP,A)

(58)調査した分野(Int.CI., DB名)

C08L 1/00-101/14