

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 特許公報(B2)

(11) 特許番号

特許第6236473号
(P6236473)

(45) 発行日 平成29年11月22日(2017.11.22)

(24) 登録日 平成29年11月2日(2017.11.2)

(51) Int.Cl.	F 1
CO8F 220/10	(2006.01) CO8F 220/10
CO8F 216/12	(2006.01) CO8F 216/12
CO8F 4/52	(2006.01) CO8F 4/52

請求項の数 22 (全 20 頁)

(21) 出願番号	特願2015-562137 (P2015-562137)
(86) (22) 出願日	平成26年3月12日 (2014.3.12)
(65) 公表番号	特表2016-513744 (P2016-513744A)
(43) 公表日	平成28年5月16日 (2016.5.16)
(86) 國際出願番号	PCT/EP2014/054896
(87) 國際公開番号	W02014/140138
(87) 國際公開日	平成26年9月18日 (2014.9.18)
審査請求日	平成29年3月7日 (2017.3.7)
(31) 優先権主張番号	1304624.8
(32) 優先日	平成25年3月14日 (2013.3.14)
(33) 優先権主張国	英國 (GB)

早期審査対象出願

(73) 特許権者	514056229 ヘンケル アイピー アンド ホールディ ング ゲゼルシャフト ミット ベシュレ ンクテル ハフツング ドイツ連邦共和国 40589 デュッセ ルドルフ ヘンケルシュトラーゼ 67
(74) 代理人	100106297 弁理士 伊藤 克博
(74) 代理人	100129610 弁理士 小野 晓子
(72) 発明者	ホウリハン、 ジェイムズ アイルランド国 カウンティ ダブリン ルカン アビーウッド ウェイ 3

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 硬化性アクリレートまたはメタクリレート組成物

(57) 【特許請求の範囲】

【請求項 1】

硬化性アクリレートまたはメタクリレート成分と、
オルガノボラン開始剤成分と、
ビニルエーテル成分と、
オルガノボラン成分用活性化剤と
を含む、硬化性組成物。

【請求項 2】

前記ビニルエーテル成分が、少なくとも 2 つのビニルエーテル基を有するビニルエーテル分子を含む、請求項 1 に記載の硬化性組成物。

10

【請求項 3】

前記ビニルエーテル成分が、ジビニルエーテルを含む、請求項 1 または 2 に記載の組成物。

【請求項 4】

前記ビニルエーテル成分が、1,4-ブタンジオールジビニルエーテル、ジエチレンジコールジビニルエーテル、およびトリエチレンジコールジビニルエーテルのうちの少なくとも 1 つを含む、請求項 1 から 3 のいずれか一項に記載の組成物。

【請求項 5】

前記硬化性組成物が 2 液組成物の形態であって、

第 1 液が、前記オルガノボラン開始剤成分および前記ビニルエーテル成分を含み、

20

第2液が、前記オルガノボラン成分用活性化剤を含む、
請求項1から4のいずれか一項に記載の硬化性組成物。

【請求項6】

前記硬化性アクリレートまたはメタクリレート成分が、前記2液組成物において、前記オルガノボラン成分用活性化剤と同じ液中にある、請求項5に記載の組成物。

【請求項7】

前記オルガノボラン開始剤成分が、トリアルキルボランを含む、請求項1から6のいずれか一項に記載の組成物。

【請求項8】

前記オルガノボラン開始剤成分が、ボラン：アミン錯体を含む、請求項1から7のいずれか一項に記載の組成物。 10

【請求項9】

前記オルガノボラン開始剤成分が、トリアルキルボラン：アミン錯体を含む、請求項1から8のいずれか一項に記載の組成物。

【請求項10】

前記オルガノボラン開始剤成分が、前記組成物の合計重量に基づいて、0.1~1.0重量%の量で存在する、請求項1から9のいずれか一項に記載の組成物。

【請求項11】

前記オルガノボラン開始剤成分が、前記組成物の合計重量に基づいて、0.25~5重量%の量で存在する、請求項1から10のいずれか一項に記載の組成物。 20

【請求項12】

前記オルガノボラン化合物用活性化剤が、ルイス酸、カルボン酸、リン酸、カルボン酸の無水物およびイソシアネートならびにこれらの組合せからなる群から選択される、請求項1から11のいずれか一項に記載の組成物。

【請求項13】

前記活性化剤が、前記組成物の合計重量に基づいて、1~4.0重量%の量で存在する、請求項1から12のいずれか一項に記載の組成物。

【請求項14】

前記活性化剤が、前記組成物の合計重量に基づいて、2~2.0重量%の量で存在する、請求項1から13のいずれか一項に記載の組成物。 30

【請求項15】

前記アクリレートまたはメタクリレート成分が、前記組成物の合計重量に基づいて、1.0~9.5重量%の量で存在する、請求項1から14のいずれか一項に記載の組成物。

【請求項16】

前記アクリレートまたはメタクリレート成分が、前記組成物の合計重量に基づいて、2.0~8.5重量%の量で存在する、請求項1から15のいずれか一項に記載の組成物。

【請求項17】

前記第2液が、硬化性マレエート、フマレートまたはマレイミド硬化成分を含む、請求項1から16のいずれか一項に記載の組成物。

【請求項18】

前記マレエート、フマレートまたはマレイミド硬化成分が、前記組成物の合計重量に基づいて、1~2.0重量%の量で存在する、請求項17に記載の組成物。 40

【請求項19】

前記マレエート、フマレートまたはマレイミド硬化成分が、前記組成物の合計重量に基づいて、1.5~1.0重量%の量で存在する、請求項17または請求項18に記載の組成物。

【請求項20】

強靭化剤成分を更に含む、請求項1から19のいずれか一項に記載の組成物。

【請求項21】

前記強靭化剤成分が、前記組成物の合計重量に基づいて、5~5.0重量%の量で存在す 50

る、請求項 20 に記載の組成物。

【請求項 22】

前記強剝離剤成分が、前記組成物の合計重量に基づいて、10 ~ 30 重量%の量で存在する、請求項 20 または請求項 21 に記載の組成物。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、硬化性アクリレートまたはメタクリレート組成物に関する。

【背景技術】

【0002】

オルガノボランは、自発的に自動酸化しないように、しばしばアミン錯体として安定化される。これらの錯体は、必要なときにオルガノボランが自動酸化できるように、酸により活性化できる。しかし、メタクリレートおよびポリマー強剝離剤 (polymeric toughener) の少なくとも一方の存在下で、オルガノボラン：アミンは、しばしば樹脂系組成物である組成物をゲル化させることがあり、これにより、経時安定性を著しく損なう。このような組成物は、多くの場合、十分に長い保存期間は有さない。

10

【0003】

また、表面エネルギーの低い基板上での接着性の改善に対する要求もある。ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリブテン、ポリイソブレンを含むポリオレフィンおよびこれらのコポリマーなどの表面エネルギーの低い表面は、接着剤の接着技術を使用して、互いに、および他の表面に接着することが難しいことはよく知られている。これは、これらが自由表面で利用できる活性接着部位をほとんど有していないという事実のためであると考えられる。低い表面エネルギーは、典型的には、表面エネルギー値が 45 mJ/m^2 未満であり、より典型的には、 40 mJ/m^2 未満であり、例えば 35 mJ/m^2 未満である。

20

【0004】

火炎処理、プラズマ処理、酸化、スパッタエッティング、コロナ放電、またはプライマー処理などの表面の前処理により、エネルギーの低い表面を、表面エネルギーの高い材料と接着することは、よく知られている。このような処理は、エネルギーの低い材料の表面の結合を崩壊させ、反応性であって、かつ接着材料との接着反応に関与できる部位を提供する。しかし、このような表面の前処理は通常望ましくない。なぜなら、これはプロセスのコストを増大させ、その結果について特に再現可能でなく、かつ前処理の効果は経時に低下するので、妥当な時間内に接着しない場合には、前処理された表面を再度前処理しなければならないためである。

30

【0005】

安定で、混合が容易な、2成分の接着用配合物の提供も望ましい。構造的接着用途での使用に適する組成物の提供は有利である。

【0006】

米国特許出願第 10587872 号は、ボラン：アミン / メタクリレート組成物の安定性を増加させる方法として、トリアルキルボランアミンを有機金属アルミニウム化合物と共に使用することに関する。しかし、有機金属アルミニウム化合物は、水および酸素に非常に敏感であり、接着性能に悪影響を与える副生成物を生成することがある。

40

【0007】

米国特許第 7,247,596 号は、オルガノボラン / メタクリレート組成物用の安定剤として、ヒドロキシルアミンまたはニトリルオキシドを開示している。このような安定剤の使用により保存安定性は上昇すると言われているが、これは時には、接着強度性能の減少という結果と共に達成される。

【0008】

米国特許第 4,999,216 号は、ビニルエーテル / メタクリレート組成物に関する。組成物は、マレートまたはフマレートモノマーの存在下で、光開始剤によりラジカル共重合する。このような組成物では、効果的に接着するために、表面エネルギーの低い基

50

板の表面処理を必要とする。

【0009】

U S 2 0 0 7 0 1 3 5 6 0 1 (H u n t s m a n) は、オルガノボランと、アミノ官能基を有するオルガノシリコン化合物との新規な錯体を提供することに關し、これはラジカル重合系のための効果的な重合開始剤である。H u n t s m a n は、アクリルまたはメタクリルモノマーおよびラジカル重合性ビニルエーテルを含む、多くの重合系のための適切な重合開始剤として、オルガノボラン錯体の使用を記載している。

【0010】

U S 2 0 0 4 0 2 4 2 8 1 7 (K e n d a l l) も新規なオルガノボランに関するものであり、不飽和アミン、アミジンまたはグアニジン、およびジアルキルヒドロボランから、ヒドロホウ素化条件下で形成される異なるサイズの環としての、内部配位された (i n t e r n a l l y c o o r d i n a t e d) オルガノボランを開示している。また、ラジカル重合性材料および内部配位されたオルガノボランを含む 2 液 (t w o - p a r t) 接着剤コーティングキットも開示している。K e n d a l l は、任意選択によりポリビニルアルキルエーテルを含む接着剤またはコーティングの実施形態を記載している。

10

【0011】

同様に、W O 2 0 0 5 0 0 0 9 1 1 (同じく K e n d a l l) は、環状オルガノボランおよびそれを含む組成物に関する。

【0012】

L o c t i t e (登録商標) 3 0 3 5 (H e n k e l C o r p o r a t i o n, R o c k y H i l l, C T, U S A から入手可能) として販売される製品は、ボラン：アミン開始剤を使用する 2 液アクリル接着剤である。第 1 液は、開始剤およびメタクリル酸エステルを有する。他方の液は、メタクリレートエステルおよび共重合性の酸を有する。

20

【0013】

利用可能な解決策ではあるが、代替組成物の提供が望ましい。

【発明の概要】

【課題を解決するための手段】

【0014】

一態様において、
硬化性アクリレートまたはメタクリレート成分と、
オルガノボラン開始剤成分と、
ビニルエーテル成分と、
オルガノボラン成分用活性化剤と
を含む 2 液重合性組成物が提供される。

30

【0015】

本発明の組成物は、アクリレートまたはメタクリレート、オルガノボランおよび活性化剤を含む他の組成物と比較して、良好な保管安定性を示すことが見出された。望ましい物理的特性を付与するために、添加剤が組成物に含まれてもよく、例えば、ポリマー強靱化剤、シリカおよび／もしくは他のレオロジー改質剤、例えば、ゼオライト、ハロイサイト、マイカ、タルクなどの天然由来の鉱物材料、ならびに木粉を含む木材微粒子材料などの他の微粒子材料、ならびに炭酸塩、例えば、炭酸カルシウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、および／もしくは炭酸マグネシウム、またはこれらの組合せが挙げられる。

40

【0016】

ビニルエーテル成分は、少なくとも 2 つのビニルエーテル基を有するビニルエーテル分子、例えばジビニルエーテルを含んでもよい。

【0017】

ビニルエーテル成分は、1, 4 - ブタンジオールジビニルエーテル、ジエチレングリコールジビニルエーテル、およびトリエチレングリコールジビニルエーテルのうちの少なくとも 1 つを含んでもよい。

【0018】

50

本発明のいくつかの実施形態は、
硬化性アクリレートまたはメタクリレート成分と、
オルガノボラン開始剤成分およびビニルエーテル成分を含む第1液と、
オルガノボラン成分用活性化剤を含む第2液と
を含む2液組成物を含んでもよい。

【0019】

硬化性アクリレートまたはメタクリレート成分は、2液組成物において、オルガノボラン成分用活性化剤と同じ液中にあってもよい。

【0020】

オルガノボラン開始剤成分は、トリアルキルボランを含んでもよい。 10

【0021】

オルガノボラン開始剤成分は、ボラン：アミン錯体、例えば、トリアルキルボラン：アミン錯体を含んでもよい。

【0022】

オルガノボラン開始剤成分は、組成物の合計重量に基づいて、約0.1～約10重量%の量で存在してもよく、好適には、組成物の合計重量に基づいて、約0.25～約5重量%の量で存在してもよい。

【0023】

オルガノボラン化合物用活性化剤は、ルイス酸、カルボン酸、リン酸、無水物およびイソシアネートならびにこれらの組合せからなる群から選択してもよい。 20

【0024】

活性化剤は、組成物の合計重量に基づいて、約1～約40重量%の量で存在してもよく、好適には、組成物の合計重量に基づいて、約2～約20重量%の量で存在してもよい。

【0025】

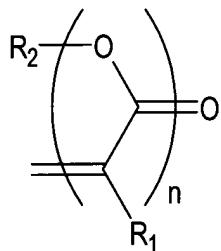
適切なアクリレートまたはメタクリレート成分としては、メチルアクリレート、メチルメタクリレート、2-エチルヘキシルアクリレート、2-エチルヘキシルメタクリレート、テトラヒドロフルフリルアクリレート、テトラヒドロフルフリルメタクリレート、フェノキシエチルアクリレート、フェノキシエチルメタクリレート、エチルアクリレート、エチルメタクリレート、プロピルアクリレート、プロピルメタクリレート、n-ブチルアクリレート、n-ブチルメタクリレート、t-ブチルアクリレート、t-ブチルメタクリレート、イソボルニルアクリレート、イソボルニルメタクリレート、イソオクチルアクリレート、イソオクチルメタクリレート、アクリルアミド、n-メチルアクリルアミド、ラウリルメタクリレートおよびステアリルメタクリレート、シクロヘキシルメタクリレート、ヒドロキシエチルアクリレート、ヒドロキシエチルメタクリレート、ヒドロキシエチルアクリレート、ヒドロキシプロピルメタクリレートが挙げられる。 30

【0026】

他の適切なアクリレートまたはメタクリレートは、以下に示される多量体のアクリレートおよびメタクリレートである。

【0027】

【化1】



式中、R₁はHまたはC₁～C₂₀アルキルであってもよく、好適にはC₁H₃であってもよく、R₂は複数のモノマーのアクリレートおよび/またはメタクリレートを結合し得る 50

。式中、R₂は、C₁～C₂₀アルキル、C₂～C₂₀アルケニル、C₃～C₂₀シクロアルキル、任意選択により環内に少なくとも1つのC-C不飽和結合を有するC₃～C₂₀シクロアルキル、C₅～C₂₀アリール、C₃～C₂₀ヘテロアリール、ウレタン、尿素、グリコール、エーテル、ポリエーテルまたはグリシジル成分、およびこれらの組合せからなる群から選択してもよく、これらは、ヒドロキシ、アミノ、ハロゲン、シアノ、ニトロ、C₁～C₅アルコキシ、および/またはC₁～C₅チオアルコキシのうちの少なくとも1つで1回以上、任意に置換されている。

nは、2～4(2および4を含む)のアクリレート単位に及び得る。例としては、ジエチレングリコールジアクリレート、ジエチレングリコールジメタクリレート、1,6-ヘキサンジオールジアクリレート、1,6-ヘキサンジオールジメタクリレート、ネオペンチルグリコールジアクリレート、ネオペンチルグリコールジメタクリレート、ポリエチレングリコールジアクリレート、ポリエチレングリコールジメタクリレート、テトラエチレングリコールジメタクリレート、テトラエチレングリコールジメタクリレート、トリエチレングリコールジアクリレート、トリエチレングリコールジメタクリレート、トリメチロールプロパントリアクリレート、トリメチロールプロパントリメタクリレート、ペンタエリスリトールトリアクリレート、ペンタエリスリトールトリメタクリレート、トリス(2-ヒドロキシエチル)イソシアヌレートトリアクリレート、トリス(2-ヒドロキシエチル)イソシアヌレートトリメタクリレート、トリシクロデカンジメタノールジアクリレート、トリシクロデカンジメタノールジメタクリレートならびにエトキシル化ビスフェノールジアクリレートおよびジメタクリレートが挙げられる。

【0028】

好適なアクリレートまたはメタクリレートモノマー単位としては、メチルアクリレート、メチルメタクリレート、2-エチルヘキシルアクリレート、2-エチルヘキシルメタクリレート、ラウリルメタクリレート、ステアリルメタクリレート、イソボルニルアクリレート、ジエチレングリコールジアクリレート、ジエチレングリコールジメタクリレート、1,6-ヘキサンジオールジアクリレート、1,6-ヘキサンジオールジメタクリレート、ネオペンチルグリコールジアクリレート、ネオペンチルグリコールジメタクリレート、ポリエチレングリコールジアクリレート、ポリエチレングリコールジメタクリレート、テトラエチレングリコールジメタクリレート、テトラエチレングリコールジメタクリレート、トリエチレングリコールジアクリレート、トリエチレングリコールジメタクリレート等が挙げられる。

【0029】

アクリレートまたはメタクリレート成分は、組成物の合計重量に基づいて、約10～約95重量%の量で存在することができ、望ましくは、組成物の合計重量に基づいて、約20～約85重量%の量で存在することができる。

【0030】

組成物の第2液は、硬化性成分を含んでもよく、好適には、マレエート、フマレート、もしくはマレイミド成分またはこれらの組合せを含んでもよい。例としては、モノ-2-(アクリロイルオキシ)エチルマレエート、モノ-2-(メタクリロイルオキシ)エチルマレエート、マレイン酸無水物、マレイン酸、トキシル酸、フマル酸、フマルアミド、フマリルニトリル、フマリルクロリド、亜鉛、カルシウムおよびマグネシウムのフマレートモノエチルエステル塩、2,5-ピロールジオンならびに1,1'--(メチレンジ-4,1-フェニレン)ビスマレイミド、またはこれらの組合せが挙げられる(ただし、これらに限定されない)。

【0031】

組成物の第2液は、ビニルエーテルモノマーをカチオン硬化できるプロトン酸化合物も含んでもよく、例としては、アクリル酸、メタクリル酸、メタンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸、トリフリン酸またはこれらの組合せなどのプロトン酸が挙げられる(ただし、これらに限定されない)。

【0032】

10

20

30

40

50

組成物の第2液は、ビニルエーテル分子をカチオン硬化できるルイス酸性化合物も含んでもよく、例としては、三塩化ホウ素、三フッ化ホウ素もしくは四フッ化ホウ酸リチウムまたはこれらの組合せが挙げられる（ただし、これらに限定されない）。

【0033】

マレート、フマレートまたはマレイミド硬化成分は、組成物の合計重量に基づいて、約1～約20重量%の量で存在し、好適には、組成物の合計重量に基づいて、約1.5～約10重量%の量で存在する。本発明のいくつかの実施形態は、強靭化剤成分を含んでもよい。強靭化剤成分の例としては、アクリロニトリル/ブタジエンゴム（NBRゴム）、ポリウレタン、スチレン/ブタジエンゴム、スチレン/ブタジエン/メタクリレートゴム、クロロブレンゴムもしくはブタジエンゴムなどの合成ゴム、天然ゴム、スチレン/ポリブタジエン/スチレン合成ゴムなどのスチレン熱可塑性エラストマー、ポリアクリレートもしくはポリメタクリレートエラストマー、メタクリレート/アクリレートブロックコポリマーまたはポリスチレン/EPM（エチレン/プロピレン/共役ジエンコポリマー）合成ゴムなどのオレフィン熱可塑性エラストマーが挙げられる。塩素化およびクロロスルホン化ポリエチレンエラストマーも使用できる。強靭化剤成分は、これらの種類の材料の混合物または分散体であってもよい。

【0034】

強靭化剤成分は、組成物の合計重量に基づいて、約5～約50重量%の量で存在することができ、望ましくは、組成物の合計重量に基づいて、約10～約30重量%の量で存在することができる。

【0035】

本発明者が硬化性アクリレートまたはメタクリレート成分について言及するとき、これは、アクリレートまたはメタクリレート官能性による硬化に基づく、任意の硬化性組成物を含み、アクリレートおよび/もしくはメタクリレートの組合せ、または実際には、1よりも多い硬化性官能基を有する成分を特に排除しないことに注意すべきである。

【0036】

オルガノボラン開始剤成分の組合せを用いてもよいことも、認識されるであろう。ビニルエーテル成分の組合せを用いてもよい。また、実際には、オルガノボラン成分用活性化剤の組合せを使用してもよい。

【0037】

本発明の組成物は、良好な保管安定性を示し、それでもなお、強く、耐久性のある接着を提供するために活性化できる。

【0038】

更に、本発明の組成物は、表面エネルギーの低い基板の接着時の使用に適する。上述のように、エネルギーの低い表面は、典型的には、表面エネルギー値が45mJ/m²未満であり、より典型的には、40mJ/m²未満であり、例えば35mJ/m²未満である。

【0039】

本発明の組成物は、表面エネルギーの低い基板を、別の表面エネルギーの低い基板、または別の基板のいずれかに接着する際の使用に適する。例えば、本発明の組成物は、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリブテン、ポリイソブレン、およびこれらのコポリマーを含むポリオレフィンの接着に利用できる。

【0040】

組成物に、例えば組成物の液Bに含まれるビニルエーテル成分は、任意のビニルエーテルであってもよいが、望ましいものとしては、ビス[4-(ビニルオキシ)ブチル]イソフタレート（商品名VECTOMER（商標）として、例えばVECTOMER（商標）4010として、商業的に入手可能であり、この化学構造を以下に示す）が挙げられる。

【0041】

VECTOMER（商標）4010

【0042】

10

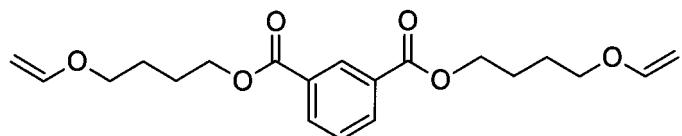
20

30

40

50

【化2】



【0043】

同様に、VECTOMER（商標）5015およびVECTOMER（商標）4020を使用してもよい。これらの化学構造を以下に示す。

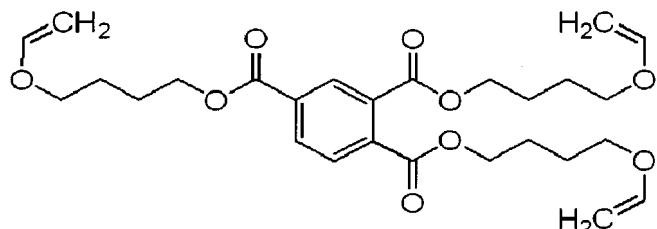
10

【0044】

VECTOMER（商標）5015

【0045】

【化3】



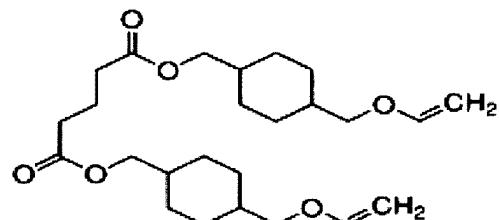
20

【0046】

VECTOMER（商標）4020

【0047】

【化4】



30

本明細書で使用することができ、かつBASF Corporationから商業的に入手可能な追加のビニルエーテルとしては、エチルビニルエーテル、n-ブチルビニルエーテル、イソ-ブチルビニルエーテル、t-ブチルビニルエーテル、シクロヘキシリビニルエーテル、1,4-シクロヘキサンジメタノールジビニルエーテル、1,4-シクロヘキサンジメタノールモノビニルエーテル、2-エチルヘキシリビニルエーテル、ドデシリビニルエーテル、オクタデシリビニルエーテル、1,4-ブタンジオールジビニルエーテル、ジエチレングリコールジビニルエーテル、トリエチレングリコールジビニルエーテルおよびヒドロキシブチルビニルエーテルおよびこれらの組合せが挙げられる。

40

【0048】

ビニルエーテル成分は、組成物の液A（Part A）に、組成物の合計重量に基づいて、約0.1～約20重量%の範囲内の量で、例えば約0.25～約5重量%の範囲内の量で含まれるべきである。

【0049】

上で議論したように、様々な性能特性に影響を与えるために、組成物の液Aまたは液B（Part B）のいずれかまたは両方に、添加剤が含まれてもよい。

【発明の効果】

【0050】

本発明のビニルエーテル/メタクリレート組成物は、ビニルエーテルを含まないオルガ

50

ノボラン組成物と比較して、ポリオレフィン、プラスチックおよび金属基板上での接着性能を改善する。

【0051】

ビニルエーテルは、酸化防止剤、フリーラジカル安定剤、または有機金属アルミニウム化合物を必要とすることなく、オルガノボラン／アクリレートおよびオルガノボラン／メタクリレート組成物を安定化する。これは、本明細書で明らかに示される。

【0052】

上の特性は組み合わされ、これは従来技術に対する格別な効果となる。

【発明を実施するための形態】

【0053】

本発明は硬化性組成物、および望ましくは、2液重合性組成物の形態のものに関する。2液組成物は、しばしば「液A」および「液B」を有すると言われる。液Aは、オルガノボラン開始剤、好ましくはトリアルキルボラン：アミン錯体、およびビニルエーテルモノマー（一官能および／または二官能）を含んでもよい。メタクリレートまたはアクリレートエステル（いずれも一官能および／または多官能）、ポリマー強靱化剤、シリカおよび他のレオロジー改質剤が、任意選択により含まれる。

10

【0054】

液Bは、メタクリレートまたはアクリレートエステル（いずれも一官能および／または多官能）、ならびに好ましくはマレートおよび／またはフマレート官能性を含む化合物を含む。オルガノボラン化合物用活性化剤も存在しなければならず、これは、ルイス酸、カルボン酸、リン酸、無水物およびイソシアネートから選択できる（ただし、これらに限定されない）。ポリマー強靱化剤、シリカおよび他のレオロジー改質剤は、任意選択により含まれる。

20

【0055】

液AおよびBを、スタティックミキサを使用して成分を混合することにより、500gの量で調製し、オーバーヘッドスター（o v e r h e a d s t i r r e r）で混合した。

【0056】

その後、2液カートリッジ内で、成分を別々に保管した。この2液カートリッジは液を放出でき、基板への塗布前に、例えば、スタティックミキサにより混合できる。成分は、1:1～10:1の比率で混合できる。

30

【0057】

以下の例において、液AおよびBを混合し、スタティックミキサに取り付けたカートリッジを通して放出して、最大0.5平方インチ（12.7mm²）の面積を覆うように1つのラップシア（l a p s h e a r）に塗布した後、別のラップシアに接合して、室温で24時間クランプした。以下のテスト方法を使用して、引張接着強度（t e n s i l e bond s t r e n g t h）を決定した。テスト方法は、A S T M D 1 0 0 2 - 0 5に基づくものとした。測定された寸法1インチ×4インチ（25.4mm×101.6mm）のラップシアと接合されたラップシアとを0.5インチ（12.7mm）のマーカで重ね、H a r g r a v e N o . 1クランプでクランプした。I n s t r o n（商標）5567A材料テストシステム（M a t e r i a l s t e s t i n g S y s t e m）を使用して、接着されたラップシアをテストした。クロスヘッドスピードは6mm／分とした。

40

【0058】

液を2液カートリッジ内に詰め、オープン内で35で加熱することにより、熱エージングを行った。（上記のテスト方法を使用した）経時的なラップシア引張強度の保持の比較により、または、組成物のゲル化もしくは硬化により、サンプルをカートリッジから放出できなかったときを書き留めることにより、熱エージングの効果を比較した。

【0059】

例1

50

トリエチレングリコールジビニルエーテルを含む 1 : 1 混合比の配合物および熱エージングデータ

【0060】

【表1】

液A	重量%	液B	重量%
トリエチレングリコールジビニルエーテル	10	THFMA	48.98
テトラヒドロフルメタクリレート (THFMA)	61.5	EHMA	13
エチルヘキシルメタクリレート (EHMA)	6	TMPTMA (トリメチロールプロパントリメタクリレート)	5
トリエチルボラントリエチレンジアミン錯体 (TEB : DETA)	2.5	モノ-2-(メタクリロイルオキシ)エチルマレート	12
Kraton (商標) D 1155 ES (スチレン-ブタジエン-スチレンブロックコポリマーゴム)	20	B lendex (商標) B 362 (アクリロニトリル-スチレン-ブタジエンコアシェルゴム)	20
		Aerosil (商標) R 972 (親水性ヒュームドシリカ)	1
		ヨウ素	0.02

【0061】

【表2】

週数 @ 35°C	PP-C MPa	PE MPa	G F P P - E 被覆 スチール MPa
0週間	3.48 ± 0.17	3.06 ± 0.27	5.90 ± 0.27
1週間	3.44 ± 0.41	2.67 ± 0.79	5.16 ± 0.37
2週間	3.21 ± 0.13	3.62 ± 0.57	5.32 ± 0.94
3週間	3.80 ± 0.23	5.58 ± 0.39	4.47 ± 0.64
4週間	2.84 ± 0.03	4.41 ± 0.79	3.60 ± 1.34
5週間	2.61 ± 0.27	2.48 ± 0.27	4.70 ± 1.07
6週間	2.73 ± 0.11	2.32 ± 0.30	2.91 ± 0.22
7週間	3.00 ± 0.10	2.13 ± 0.01	2.82 ± 1.02
8週間	液Aを放出できなかった		

【0062】

例2

ビニルエーテルを含まない1:1混合比の配合物および熱エージングデータ

【0063】

10

20

30

【表3】

液A	重量%	液B	重量%	
テトラヒドロフルメタクリレート (THFMA)	71.5	THFMA	48.98	
エチルヘキシルメタクリレート (EHMA)	6	EHMA	13	
トリエチルボラントリエチレンジアミン錯体 (TEB : DETA)	2.5	TMP TMA (トリメチロールプロパントリメタクリレート)	5	
Kraton (商標) D 1155 ES (スチレン-ブタジエン-スチレンブロックコポリマーゴム)	20	モノ-2-(メタクリロイルオキシ)エチルマレート	12	10
		Blenex (商標)) B362 (アクリロニトリルースチレン-ブタジエンコアシェルゴム)	20	
		Aerosil (商標)) R972 (親水性ヒュームドシリカ)	1	20
		ヨウ素	0.02	

【0064】

【表4】

週数 @ 35°C	PP-C MPa	PE MPa	G F P P - E 被覆スチール MPa	
2週間	2.26 ± 0.88	3.00 ± 0.59	5.06 ± 1.00	
3週間	2.92 ± 0.25	4.48 ± 0.99	4.04 ± 0.31	30
4週間	液Aが重合した			

【0065】

例2は、トリエチレングリコールジビニルエーテルを除くことにより、液Aの安定性が低下することを示す。

【0066】

例3

シクロヘキサンジメタノールジビニルエーテルを含む1:1混合比の配合物および熱工-ジングデータ

【0067】

40

【表5】

液A	重量%	液B	重量%
シクロヘキサンジメタノールジビニルエーテル	10	T H F M A	48.98
テトラヒドロフルメタクリレート (T H F M A)	61.5	E H M A	13
エチルヘキシリメタクリレート (E H M A)	6	T M P T M A (トリメチロールプロパントリメタクリレート)	5
トリエチルボラントリエチレンジアミン錯体 (T E B : D E T A)	2.5	モノ-2-(メタクリロイルオキシ)エチルマレエート	12
K r a t o n (商標) D 1 1 5 5 E S (スチレン-ブタジエン-スチレンブロックコポリマーゴム)	20	B l e n d e x (商標) B 3 6 2 (アクリロニトリルースチレン-ブタジエンコアシェルゴム)	20
		A e r o s i l (商標) R 9 7 2 (親水性ヒュームドシリカ)	1
		ヨウ素	0.02

【0068】

【表6】

週数 @ 35°C	PP-C MPa	PE MPa	G F P P - E 被覆 スチール MPa
0週間	6.99 ± 0.04	4.60 ± 1.58	3.99 ± 0.57
1週間	6.56 ± 0.09	5.01 ± 0.40	4.16 ± 0.67
2週間	5.97 ± 1.02	4.31 ± 0.71	4.32 ± 1.94
3週間	5.05 ± 0.65	4.02 ± 0.65	4.38 ± 0.95
4週間	5.34 ± 0.22	3.76 ± 0.32	3.98 ± 0.66
5週間	5.29 ± 0.54	3.54 ± 0.75	3.46 ± 1.29
6週間	5.24 ± 1.56	3.02 ± 0.33	3.42 ± 1.56
7週間	5.76 ± 0.83	3.11 ± 0.04	3.01 ± 1.06
8週間	3.24 ± 0.89	2.98 ± 0.51	3.68 ± 0.76

【0069】

例3は、例1と同様に、例2と比較して、ジビニルエーテルであるシクロヘキサンジメタノールジビニルエーテルが安定性を改善し、良好な性能を付与することを示す。

【0070】

例4

n-ブチルビニルエーテルを含む1:1混合比の配合物および熱エージングデータ

【0071】

【表7】

液A	重量%	液B	重量%	
n-ブチルビニルエーテル	10	THFMA	48.98	
テトラヒドロフリルメタクリレート (THFMA)	61.5	EHMA	13	
エチルヘキシルメタクリレート (EHMA)	6	TMPTMA (トリメチロールプロパントリメタクリレート)	5	
トリエチルボラントリエチレンジアミン錯体 (TEB:DETA)	2.5	モノ-2-(メタクリロイルオキシ)エチルマレート	12	10
Kraton (商標) D1155 ES (スチレン-ブタジエン-スチレンブロックコポリマーゴム)	20	Blenex (商標) B362 (アクリロニトリルースチレン-ブタジエンコアシェルゴム)	20	
		Aerosil (商標) R972 (親水性ヒュームドシリカ)	1	20
		ヨウ素	0.02	

【0072】

【表8】

週数 @ 35°C	PP-C MPa	PE MPa	GFPPE被覆 スチール MPa	
0週間	5.33 ± 1.23	5.50 ± 0.61	6.98 ± 0.47	30
1週間	4.99 ± 0.80	5.32 ± 0.12	6.34 ± 1.59	
2週間	5.62 ± 1.45	5.07 ± 0.34	7.03 ± 0.72	
3週間	5.12 ± 0.12	4.51 ± 0.46	6.92 ± 1.23	
4週間	4.76 ± 0.33	4.01 ± 0.12	6.11 ± 2.35	40
5週間	4.21 ± 0.65	4.26 ± 0.60	6.27 ± 2.30	
6週間	4.45 ± 0.71	3.32 ± 0.25	3.87 ± 2.57	
7週間	液Aを放出できなかつた			50

【0073】

例4は、n-ブチルビニルエーテルが例2よりも良好な安定性および性能を付与するが、例1および3のジビニルエーテルほど良好ではないことを示す。

【0074】

例5

ヒドロキシブチルビニルエーテルを含む1:1混合比の配合物および熱エージングデータ

【0075】

【表9】

液A	重量%	液B	重量%	10
n-ヒドロキシブチルビニルエーテル	10	THFMA	48.98	
テトラヒドロフルメタクリレート(THFMA)	61.5	EHMA	13	
エチルヘキシルメタクリレート(EHMA)	6	TMP TMA(トリメチロールプロパントリメタクリレート)	5	
トリエチルボラントリエチレンジアミン錯体(TEB:DET A)	2.5	モノ-2-(メタクリロイルオキシ)エチルマレート	12	20
Kraton(商標)D 11 55 ES(ステレン-ブタジエン-ステレンブロックコポリマーゴム)	20	Blendex(商標)B 362(アクリロニトリル-ステレン-ブタジエンコポリマー)	20	
		Aerosil(商標)R 972(親水性ヒュームドシリカ)	1	
		ヨウ素	0.02	

【0076】

30

【表10】

週数 @ 35°C	PP-C MPa	PE MPa	G F P P - E 被覆 スチール MPa	40
0週間	6.88 ± 1.07	5.34 ± 0.40	7.65 ± 0.28	
1週間	5.95 ± 0.56	5.11 ± 0.85	6.45 ± 0.77	
2週間	5.67 ± 0.59	5.30 ± 0.12	6.12 ± 0.53	
3週間	5.76 ± 0.88	5.32 ± 0.25	4.70 ± 0.46	
4週間	液Aを放出できなかった			

【0077】

例5は、ビニルエーテルであるn-ヒドロキシブチルビニルエーテルが、例1および3のジビニルエーテルほど安定性および性能を付与しないことを示す。

50

【0078】

例6

トリエチレングリコールジビニルエーテルを含む10:1混合比の配合物および熱エンジングデータ

【0079】

【表11】

液A 1 (1部)	重量%	液B (10部)	重量%	
トリエチレングリコールジ ビニルエーテル	73.68	THFMA	50	
TEB : D E T A	21.05	E HMA	13	10
A e r o s i l (商標) R 972	5.26	T M P T M A	5	
		モノ-2-(メタク リロイルオキシ)エ チルマレート	12	
		B l e n d e x (商 標) B 3 6 2	20	

【0080】

【表12】

週数 @ 35 °C	G F P P - E 被覆 M Pa	PP-C MPa	PE MPa	ゲル化 時間	
0週間	7.76 ± 4.17	3.88 ± 0.54	5.21 ± 0.96	18秒	20
1週間	9.89 ± 0.62	6.76 ± 0.06	5.44 ± 0.62	18秒	
2週間	8.61 ± 1.62	6.41 ± 0.67	5.21 ± 1.82	18秒	30
3週間	8.91 ± 2.09	6.20 ± 0.98	5.93 ± 0.39	18秒	
4週間	6.50 ± 1.80	6.59 ± 0.66	5.52 ± 0.20	16秒	
5週間	7.06 ± 0.62	5.77 ± 1.36	5.76 ± 0.53	18秒	40
6週間	5.58 ± 1.05	6.09 ± 0.43	4.44 ± 1.73	18秒	
7週間	6.30 ± 1.37	3.90 ± 1.34	3.83 ± 0.51	18秒	
8週間	6.02 ± 0.40	3.70 ± 1.04	3.53 ± 0.50	20秒	

【0081】

例 7

ブタンジオールジビニルエーテルを含む 10 : 1 混合比の配合物および熱エージングデータ

【0082】

【表 13】

液A 1 (1部) ブタンジオールジビニル エーテル	重量% 73.68	液B (10部) THFMA	重量% 50	
TEB : DETA	21.05	EHMA	13	
Aerosol (商標) R 972	5.26	TMP TMA	5	10
		モノ-2-(メタクリロイルオキシ)エチルマレート	12	
		B lendex (商標) B 362	20	

【0083】

【表 14】

週数 @ 35 °C	G F P P - E 被覆 M Pa	PP-C MPa	PE MPa	ゲル化時間	
0週間	9.19 ± 1.15	6.30 ± 0.74	6.25 ± 0.10	15秒	
1週間	9.99 ± 2.22	6.52 ± 0.24	6.09 ± 0.04	15秒	30
2週間	8.54 ± 1.40	6.30 ± 1.16	3.41 ± 2.16	15秒	
3週間	9.73 ± 0.32	6.92 ± 0.12	5.62 ± 0.38	15秒	
4週間	6.65 ± 1.46	6.29 ± 0.11	3.38 ± 0.72	15秒	40
5週間	5.92 ± 0.53	5.50 ± 2.06	5.66 ± 0.53	25秒	

【0084】

例 8

ビニルエーテルの代わりにメタクリレートモノマーを含む 10 : 1 混合比の配合物およ 50

び熱エージングデータ

【0085】

【表15】

液A 1 (1部)	重量%	液B (10部)	重量%
THFMA	73.68	THFMA	50
TEB : DETA	21.05	EHMA	13
Aerosil (商標)	5.26	TMP TMA	5
R 972		モノ-2-(メタクリロイルオキシ)エチルマレート	12
		Blendex (商標) B362	20
			10

【0086】

【表16】

週数 @ 35°C	G F P P - E被覆 MPa	PP-C MPa	PE MPa	ゲル化時間
0週間	7.24 ± 0.15	6.30 ± 0.74	5.05 ± 0.13	20秒
1週間	8.79 ± 2.57	5.56 ± 0.94	4.23 ± 0.34	25秒
2週間	4.54 ± 1.49	4.31 ± 1.43	2.41 ± 0.19	35秒
3週間	液Aを放出できなかった			30

【0087】

ジビニルエーテルおよびボラン：アミンを同じ液に含む例6および7は、メタクリレートエステルモノマーTHFMAおよびボラン：アミンを同じ液に含む場合と比較して改善された安定性を示す。

40

【0088】

本発明に関して本明細書で使用される際、単語「含む (comprises / comprising)」および単語「有する / 含む (having / including)」は、記述された特徴、整数、工程または成分の存在を規定するために使用されるが、1つまたは複数の他の特徴、整数、工程、成分または群の存在または追加を排除しない。

【0089】

明確にするために別々の実施形態の文脈に記載される本発明のある特徴は、单一の実施形態において、組み合わせて提供してもよいことが認識される。逆に、簡潔にするために单一の実施形態の文脈に記載される本発明の様々な特徴は、別々に、または任意の適切な部分的組合せ (sub-combination) で、提供してもよい。

50

フロントページの続き

(72)発明者 ニーフセイ、 ブレンダン
アイルランド国 カウンティ ダブリン ハーミティジ プレイス ハーミティジ ロード 75
(72)発明者 スウェニー、 ナイジェル
アイルランド国 6 W ダブリン テレニュア グレナヴィ パーク 24

審査官 柳本 航佑

(56)参考文献 特表2007-510788(JP, A)
米国特許出願公開第2007/0135601(US, A1)
特表2002-540228(JP, A)
米国特許出願公開第2002/0040116(US, A1)
特表2008-502742(JP, A)
米国特許出願公開第2005/0004332(US, A1)
特開昭60-243108(JP, A)
米国特許第04525232(US, A)
特開平07-196947(JP, A)

(58)調査した分野(Int.Cl., DB名)

C 08 F 6 / 00 - 246 / 00
C 08 F 301 / 00
C 08 C 19 / 00 - 19 / 44
C 08 F 4 / 00 - 4 / 58
C A p l u s (S T N)