

(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
2010年12月16日(16.12.2010)

PCT

(10) 国際公開番号
WO 2010/143724 A1

(51) 国際特許分類:

<i>C08L 33/02</i> (2006.01)	<i>C08L 23/26</i> (2006.01)
<i>B01F 17/52</i> (2006.01)	<i>C08L 101/00</i> (2006.01)
<i>B01J 13/00</i> (2006.01)	<i>C09D 5/02</i> (2006.01)
<i>B05D 7/00</i> (2006.01)	<i>C09D 123/04</i> (2006.01)
<i>C08J 3/03</i> (2006.01)	<i>C09D 123/10</i> (2006.01)
<i>C08J 7/04</i> (2006.01)	<i>C09D 133/02</i> (2006.01)
<i>C08L 23/02</i> (2006.01)	<i>C09D 151/06</i> (2006.01)

(21) 国際出願番号: PCT/JP2010/059989

(22) 国際出願日: 2010年6月7日(07.06.2010)

(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 2009-139961 2009年6月11日(11.06.2009) JP

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 住友化学株式会社(SUMITOMO CHEMICAL COMPANY, LIMITED) [JP/JP]; 〒1048260 東京都中央区新川二丁目27番1号 Tokyo (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 肥後睦子 (HIGO, Mutsuko) [JP/JP]; 〒5600026 大阪府豊中市玉井町4-2-8-207 Osaka (JP). 森本順次 (MORIMOTO, Junji) [JP/JP]; 〒5600021 大阪府豊中市本町9-5-1-235 Osaka (JP). 吉田礼 (YOSHIDA, Yukio) [JP/JP]; 〒5670841 大阪府茨木市桑田町2-1-231 Osaka (JP).

(74) 代理人: 中山亨, 外(NAKAYAMA, Tohru et al.); 〒5418550 大阪府大阪市中央区北浜四丁目5番33号住友化学知的財産センター株式会社内 Osaka (JP).

(81) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IS, KE, KG, KM, KN, KP, KR, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PE, PG, PH, PL, PT, RO, RS, RU, 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.

(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, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (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, SE, SI, SK, SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

— 国際調査報告 (条約第21条(3))

(54) Title: AQUEOUS EMULSION

(54) 発明の名称: 水性エマルション

(57) Abstract: Disclosed is an aqueous emulsion which contains the following component (A), component (B) and component (C). (A) an acrylic resin that contains a structural unit derived from an α,β -unsaturated carboxylic acid and a structural unit derived from a compound that has at least two groups selected from the group consisting of acryloyl groups and methacryloyl groups (B) a thermoplastic polymer (C) water

(57) 要約: 下記成分 (A)、成分 (B) および成分 (C) を含む水性エマルション。(A) α,β -不飽和カルボン酸に由来する構造単位と、アクリロイル基およびメタクリロイル基からなる群から選ばれる少なくとも2つの基を有する化合物に由来する構造単位とを含むアクリル樹脂 (B) 熱可塑性ポリマー (C) 水



WO 2010/143724 A1

明 細 書

水性エマルジョン

5 技術分野

本発明は、水性エマルジョンに関する。

背景技術

10 ポリプロピレンは、加工性や強度に優れるため、バンパー等の自動車部品に用いられている。自動車部品には、装飾等のために、通常、塗料が塗布される。しかしながら、ポリプロピレンの表面には塗料等の他の材料が接着し難いため、一般には、ポリプロピレンとの接着性に優れた塩素化ポリオレフィンをポリプロピレンに塗布し、その上に塗料が塗布されている（例えば、特開平5-7832号公報参照）。

15 発明の開示

本発明は、

<1> 下記成分（A）、成分（B）および成分（C）を含む水性エマルジョン；

20 （A） α 、 β -不飽和カルボン酸に由来する構造単位と、
アクリロイル基およびメタクリロイル基からなる群から選ばれる少なくとも2つの基を有する化合物に由来する構造単位と
を含むアクリル樹脂

（B）熱可塑性ポリマー

（C）水

25 <2> 成分（B）が、エチレンおよび／またはプロピレンに由来する構造単位を含有する熱可塑性ポリマーを含む<1>に記載の水性エマルジョン；

<3> 成分（B）が、エチレンおよび／またはプロピレンに由来する構造単位と、式（I）



（式中、Rは、2級アルキル基、3級アルキル基または脂環式炭化水素基を表わす。）

30 で示されるビニル化合物に由来する構造単位を含む共重合体、または、該共重合体に、 α 、 β -不飽和カルボン酸無水物をグラフト重合させることにより得られる重合体を含む<1>または<2>に記載の水性エマルジョン；

<4> 式（I）で示されるビニル化合物が、ビニルシクロヘキサンである<3>に記載の水性エマルジョン；

35 <5> 成分（B）が、MFR（190℃、2.16kgf）が、130g/10分以上300g/10分以下の熱可塑性ポリマーである<1>～<4>のいずれかに記載の水性エマルジョン；

< 6 > 水性エマルションが、前記成分 (A) および前記成分 (B) を分散質とし、前記成分 (C) を分散媒とする水性エマルションであり、該分散質の体積基準メジアン径が 0.

0 1 μm ~ 3 μm である < 1 > ~ < 5 > のいずれかに記載の水性エマルション ;

< 7 > アクリロイル基およびメタクリロイル基からなる群から選ばれる少なくとも 2 つの基を有する化合物が、アクリル酸およびメタクリル酸からなる群から選ばれる少なくとも一つと、ポリエチレングリコールおよびポリプロピレングリコールからなる群から選ばれる少なくとも一つとから導かれるジエステルである < 1 > ~ < 6 > のいずれかに記載の水性エマルション ;

< 8 > 成分 (A) および成分 (B) を熔融混練し、得られた熔融混合物と水とを混合することを特徴とする水性エマルションの製造方法 ;

(A) α , β - 不飽和カルボン酸に由来する構造単位と、

アクリロイル基およびメタクリロイル基からなる群から選ばれる少なくとも 2 つの基を有する化合物に由来する構造単位と

を含むアクリル樹脂

(B) 熱可塑性ポリマー

(C) 水

< 9 > < 1 > ~ < 6 > のいずれかに記載の水性エマルションを乾燥させることにより得られる硬化物 ;

< 10 > 木質材料、セルロース材料、プラスチック材料、セラミック材料および金属材料からなる群から選ばれる少なくとも 1 種の材料からなる基材層と < 9 > に記載の硬化物からなる層とを有する積層体 ;

< 11 > 木質材料、セルロース材料、プラスチック材料、セラミック材料および金属材料からなる群から選ばれる少なくとも 1 種の材料からなる基材層に、< 1 > ~ < 8 > のいずれかに記載の水性エマルションを塗布し、該基材層と該水性エマルション層とを有する積層体を得る工程と、

前記工程で得られた積層体を乾燥して、前記基材層と前記水性エマルションから得られる硬化物層とを有する積層体を得る工程とを含む積層体の製造方法 ;

< 12 > α , β - 不飽和カルボン酸に由来する構造単位と、

アクリロイル基およびメタクリロイル基からなる群から選ばれる少なくとも 2 つの基を有する化合物に由来する構造単位と

を含むアクリル樹脂を有効成分として含む乳化剤 ;

< 13 > α , β - 不飽和カルボン酸に由来する構造単位が、アクリル酸およびメタクリル酸からなる群から選ばれる少なくとも一種に由来する構造単位である < 12 > に記載の乳化剤 ; を提供するものである。

発明を実施するための最良の形態

本発明の水性エマルションは、下記成分 (A)、成分 (B) および成分 (C) を含む。

(A) α , β -不飽和カルボン酸に由来する構造単位 (以下、構造単位 (a 1) と略記する。) と、

5 アクリロイル基およびメタクリロイル基からなる群から選ばれる少なくとも2つの基を有する化合物に由来する構造単位 (以下、構造単位 (a 2) と略記する。) と

を含むアクリル樹脂

(B) 熱可塑性ポリマー

(C) 水

10 まず、成分 (A) について説明する。

成分 (A) は、構造単位 (a 1) と構造単位 (a 2) を含むアクリル樹脂である。構造単位 (a 1) を導く α , β -不飽和カルボン酸としては、アクリル酸、メタクリル酸、クロトン酸、イソクロトン酸、マレイン酸、フマル酸、イタコン酸、シトラコン酸、アングリカ酸、ソルビン酸、メサコン酸等の炭素数3~20の α , β -不飽和カルボン酸が挙げられる。該 α , β -不飽和カルボン酸としては、カルボキシル基 ($-\text{COOH}$) を一つまたは二つ有する α , β -不飽和カルボン酸が好ましい。

15

成分 (A) のアクリル樹脂は、二種類以上の構造単位 (a 1) を有していてもよい。

構造単位 (a 1) としては、アクリル酸に由来する構造単位およびメタクリル酸に由来する構造単位からなる群から選ばれる少なくとも一種が好ましい。

20

構造単位 (a 2) を導く化合物は、アクリロイル基およびメタクリロイル基からなる群から選ばれる少なくとも2つの基を有する。2つのアクリロイル基を有する化合物および2つのメタクリロイル基を有する化合物が好ましい。

アクリロイル基およびメタクリロイル基からなる群から選ばれる少なくとも2つの基を有する化合物としては、

25

1, 3-ブタンジオールジアクリレート、1, 4-ブタンジオールジアクリレート、1, 6-ヘキサンジオールジアクリレート、1, 9-ノナンジオールジアクリレート、1, 10-デカンジオールジアクリレート、ネオペンチルグリコールジアクリレート、1, 3-ブタンジオールジメタクリレート、1, 4-ブタンジオールジメタクリレート、1, 6-ヘキサンジオールジメタクリレート、1, 9-ノナンジオールジメタクリレート、1, 10-デカ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メタクリレート、2-ヒドロキシ-3-アクリロイルオキシプロピルメタクリレート等の炭素数2~12の2つ以上の水酸基を有するアルカンと、アクリル酸およびメタクリル酸からなる群から選ばれる2つとから導かれるジエステル；

30

35

ジプロピレングリコールジアクリレート、トリプロピレングリコールジアクリレート、テトラ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アクリレート、ポリ

プロピレングリコールジアクリレート、ジプロピレングリコールジメタクリレート、トリ
プロピ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、
ポリエチレングリコールジメタクリレート、ポリプロピレングリコールジメタクリレート
等のエチレンオキサイドまたはプロピレンオキサイドに由来する繰り返し数が2～100
5 0のポリエチレングリコールまたはポリプロピレングリコールと、アクリル酸およびメタ
クリル酸からなる群から選ばれる2つとから導かれるジエステル；

エチレンオキサイド変性ビスフェノールAジアクリレート、エチレンオキサイド変性ビス
フェノールAジメタクリレート等のビスフェノールAとエチレンオキサイドとの反応生成
物と、アクリル酸およびメタクリル酸からなる群から選ばれる2つとから導かれるジエス
10 テルが挙げられる。

なかでも、炭素数4～10のアルカンジオールと、アクリル酸およびメタクリル酸から
なる群から選ばれる2つとから導かれるジエステル、および、ポリエチレングリコールま
たはポリプロピレングリコールと、アクリル酸およびメタクリル酸からなる群から選ばれ
る2つとから導かれるジエステルが好ましく、1, 3-ブタンジオールジアクリレート、
15 1, 4-ブタンジオールジアクリレート、1, 6-ヘキサジオールジアクリレート、1,
9-ノナンジオールジアクリレート、ポリプロピ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アクリレート、ポリプロピレングリコールジメタクリレートおよびポ
リエチレングリコールジメタクリレートがより好ましい。ポリプロピレングリコールジア
クリレートおよびポリプロピレングリコールジメタクリレートとしては、プロピレンオキ
20 サイドに由来する構造単位の数2～9であるものが好ましく、ポリエチレングリコール
ジアクリレートおよびポリエチレングリコールジメタクリレートとしては、エチレンオキ
サイドに由来する構造単位の数2～9であるものが好ましい。

成分(A)のアクリル樹脂は、二種類以上の構造単位(a 2)を有していてもよい。

成分(A)のアクリル樹脂中の構造単位(a 1)の含有量は、該アクリル樹脂を構成す
る全ての構造単位100モルに対して、通常0. 1～99. 9モルであり、好ましくは2
25 ～99モルであり、より好ましくは5～99モルである。

成分(A)のアクリル樹脂中の構造単位(a 2)の含有量は、該アクリル樹脂を構成す
る全ての構造単位100モルに対して、通常0. 1～99. 9モルであり、好ましくは1
～98モルであり、より好ましくは1～95モルである。

成分(A)のアクリル樹脂は、二種類以上のアクリル樹脂を含んでもよい。

成分(A)のアクリル樹脂は、構造単位(a 1)および構造単位(a 2)に加え、他の
構造単位を有していてもよい。

他の構造単位としては、
炭素数1～20の脂肪族アルコールと α , β -不飽和カルボン酸とから導かれる α , β -

不飽和カルボン酸エステルに由来する構造単位（以下、構造単位（b 1）と略記する。）、置換基を有していてもよいアミノ基を有する炭素数 1～10 の脂肪族アルコールと α 、 β -不飽和カルボン酸とから導かれる α 、 β -不飽和カルボン酸エステルに由来する構造単位（以下、構造単位（b 2）と略記する。）、および、

- 5 カルボン酸基を有する炭素数 1～10 の脂肪族アルコールと α 、 β -不飽和カルボン酸とから導かれる α 、 β -不飽和カルボン酸エステルに由来する構造単位（以下、構造単位（b 3）と略記する。）が挙げられる。

上記他の構造単位を導く α 、 β -不飽和カルボン酸としては、前記したものと同様のものが挙げられ、アクリル酸またはメタクリル酸が好ましい。

- 10 構造単位（b 1）を導く α 、 β -不飽和カルボン酸エステルは、炭素数 1～20 の脂肪族アルコールと α 、 β -不飽和カルボン酸とから導かれる。かかる炭素数 1～20 の脂肪族アルコールとしては、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、tert-ブタノール、ペンタノール、3-メチルブタノール、2, 2-ジメチルプロパノール、3-メチル-2-ブタノール、2-エチルヘキサノール、ノナノール、
15 デカノール、ドデカノール、トリデカノール、ヘキサデカノール、オクタデカノール、シクロヘキサノール等の炭素数 1～20 の直鎖状、分枝鎖状または環状の脂肪族アルコールが挙げられる。

- 炭素数 1～20 の脂肪族アルコールと α 、 β -不飽和カルボン酸とから導かれる α 、 β -不飽和カルボン酸エステルとしては、アクリル酸メチル、アクリル酸エチル、アクリル
20 酸プロピル、アクリル酸ブチル、アクリル酸ペンチル、アクリル酸 3-メチルブチル、アクリル酸 2, 2-ジメチルプロピル、アクリル酸 3-メチル-2-ブチル、アクリル酸 2-エチルヘキシル、アクリル酸ノニル、アクリル酸デシル、アクリル酸ドデシル、アクリル酸トリデシル、アクリル酸ヘキサデシル、アクリル酸オクタデシル、アクリル酸シクロヘキシル、メタクリル酸メチル、メタクリル酸エチル、メタクリル酸プロピル、メタクリル
25 酸ブチル、メタクリル酸ペンチル、メタクリル酸 2-メチル-2-ブチル、メタクリル酸 2-エチルヘキシル、メタクリル酸ノニル、メタクリル酸デシル、メタクリル酸ドデシル、メタクリル酸トリデシル、メタクリル酸ヘキサデシル、メタクリル酸オクタデシルおよびメタクリル酸シクロヘキシルが挙げられる。

成分（A）のアクリル樹脂は、二種以上の構造単位（b 1）を有していてもよい。

30

構造単位（b 2）を導く α 、 β -不飽和カルボン酸エステルは、置換基を有していてもよいアミノ基を有する炭素数 1～10 の脂肪族アルコールと α 、 β -不飽和カルボン酸とから導かれる。

- 置換基を有していてもよいアミノ基としては、アミノ基；メチルアミノ基、エチルアミノ基、プロピルアミノ基、イソプロピルアミノ基、ブチルアミノ基、イソブチルアミノ基、
35 sec-ブチルアミノ基、tert-ブチルアミノ基等の 1 個の炭素数 1～10 の直鎖状、

分枝鎖状または環状のアルキル基を有するアミノ基；ジメチルアミノ基、メチルエチルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジプロピルアミノ基等の2個の炭素数1～10の直鎖状、分枝鎖状または環状のアルキル基を有するアミノ基；および環状アミノ基が挙げられ、2個の炭素数1～10の直鎖状または分枝鎖状のアルキル基を有するアミノ基が好ましく、2
5 個の炭素数1～3の直鎖状または分枝鎖状のアルキル基を有するアミノ基がより好ましい。

炭素数1～10の脂肪族アルコールとしては、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、tert-ブタノール、ペンタノール、3-メチルブタノール、2, 2-ジメチルプロパノール、3-メチル-2-ブタノール、2-エチルヘキサノール、ノナノール、デカノール、シクロヘキサノール等の炭素数1～10の直鎖状、
10 分枝鎖状または環状の脂肪族アルコールが挙げられ、炭素数1～4の直鎖状、分枝鎖状または環状の脂肪族アルコールが好ましい。

置換基を有していてもよいアミノ基を有する炭素数1～10の脂肪族アルコールとしては、N, N-ジメチルアミノエタノール、N, N-ジエチルアミノエタノール、N-メチル-N-エチルアミノエタノール、N, N-ジプロピルアミノエタノール、N-メチル-N-プロピルアミノエタノール、N-エチル-N-プロピルアミノエタノール、N, N-ジメチルアミノプロパノールおよびN, N-ジメチルアミノブタノールが挙げられる。
15

置換基を有していてもよいアミノ基を有する炭素数1～10の脂肪族アルコールと α , β -不飽和カルボン酸とから導かれる α , β -不飽和カルボン酸エステルとしては、N, N-ジエチルアミノエチルアクリレート、N, N-ジエチルアミノエチルメタクリレート、N, N-ジメチルアミノエチルアクリレート、N, N-ジメチルアミノエチルメタクリレート、N-メチル-N-エチルアミノエチルアクリレートおよびN-メチル-N-エチルアミノエチルメタクリレートが挙げられ、N, N-ジメチルアミノエチルメタクリレートが好ましい。
20

成分(A)のアクリル樹脂は、二種以上の構造単位(b2)を有していてもよい。

構造単位(b3)は、カルボン酸基を有する炭素数1～10の脂肪族アルコールと α , β -不飽和カルボン酸とから導かれる α , β -不飽和カルボン酸エステルに由来する。ここで、“カルボン酸基”は、カルボキシ基($-\text{COOH}$)を有する有機基を意味し、カルボキシメチル基、1, 2-ジカルボキシエチル基、2-カルボキシフェニル基および2, 3-ジカルボキシフェニル基が挙げられる。
30

かかるカルボン酸基を有する炭素数1～10の脂肪族アルコールと α , β -不飽和カルボン酸とから導かれる α , β -不飽和カルボン酸エステルとしては、2-アクリロイルオキシエチルコハク酸、2-アクリロイルオキシエチルフタル酸、2-メタクリロイルオキシエチルコハク酸および2-メタクリロイルオキシエチルフタル酸が挙げられる。

成分(A)のアクリル樹脂は、二種以上の構造単位(b3)を有していてもよい。

成分 (A) のアクリル樹脂は、構造単位 (b 1) を含むことが好ましい。

成分 (A) のアクリル樹脂が、構造単位 (b 1) を含む場合、構造単位 (b 1) の含有量としては、該アクリル樹脂を構成する全ての構造単位 100 モルに対して、通常 5 ～ 9 5 モルであり、好ましくは 10 ～ 80 モルである。

成分 (A) のアクリル樹脂における構造単位 (b 2) の含有量としては、該アクリル樹脂を構成する全ての構造単位 100 モルに対して、通常 0 ～ 80 モルであり、好ましくは 1 ～ 50 モルである。

成分 (A) のアクリル樹脂が、構造単位 (b 3) の含有量としては、該アクリル樹脂を構成する全ての構造単位 100 モルに対して、通常 0 ～ 80 モルであり、好ましくは 1 ～ 50 モルである。

成分 (A) のアクリル樹脂としては、該アクリル樹脂を構成する全ての構造単位 100 モルに対して、5 ～ 80 モルの構造単位 (a 1)、0.1 ～ 20 モルの構造単位 (a 2) および 10 ～ 80 モルの構造単位 (b 1) を含有し、構造単位 (a 1)、(a 2) および (b 1) の合計が 100 モルであるアクリル樹脂が好ましい。

成分 (A) のアクリル樹脂は、エチレンに由来する構造単位、プロピレンに由来する構造単位、後述の炭素数 4 以上の直鎖状 α -オレフィンに由来する構造単位、後述の式 (I) で示されるビニル化合物に由来する構造単位、後述の付加重合可能なモノマーに由来する構造単位等を含有してもよいが、その含有量は、本発明の水性エマルジョンから得られる硬化物の接着性を損なわない量であればよく、該アクリル樹脂を構成する全ての構造単位 100 モルに対して、約 5 モル以下が好ましく、付加重合可能なモノマーに由来する構造単位は、1 モル以下が好ましい。

成分 (A) のアクリル樹脂は、各構造単位を導くモノマーを付加重合させることにより製造することができる。例えば、イソプロパノール等のアルコール溶媒、水等の溶媒と、モノマーを混合し、得られる混合物とラジカル開始剤等の重合開始剤を、通常 70 ～ 100 °C、好ましくは 75 ～ 95 °C、より好ましくは 75 ～ 85 °C で混合し、得られる混合物を通常 1 ～ 24 時間程度攪拌することにより、重合反応を行う方法、前記溶媒とモノマーの一部とを混合し、得られる混合物と重合開始剤と残りのモノマーとを、通常 70 ～ 100 °C、好ましくは 75 ～ 95 °C、より好ましくは 75 ～ 85 °C で混合し、得られる混合物を通常 1 ～ 24 時間程度攪拌することにより、重合反応を行う方法が挙げられる。重合反応を制御しやすくするため、重合開始剤や残りのモノマーを有機溶媒に溶解して得られる溶液を用いてもよい。

重合開始剤の使用量は、モノマーの合計量 100 重量部に対して、通常 0.01 ～ 5 重量部、好ましくは 0.2 ～ 3 重量部である。

重合開始剤としては、2, 2'-アゾビスイソブチロニトリル、2, 2'-アゾビス (2-メチルブチロニトリル)、1, 1'-アゾビス (シクロヘキサン-1-カルボニトリル)、2, 2'-アゾビス (2, 4-ジメチルバレロニトリル)、2, 2'-アゾビス (2, 4-ジメチル-4-メトキシバレロニトリル)、ジメチル-2, 2'-アゾビス (2-メチルプロピオネート)、2, 2'-アゾビス (2-ヒドロキシメチルプロピオニトリル) 等のアゾ化合物；

ラウリルパーオキシド、tert-ブチルヒドロパーオキシド、過酸化ベンゾイル、tert-ブチルパーオキシベンゾエート、クメンヒドロパーオキシド、ジイソプロピルパーオキシジカーボネート、ジプロピルパーオキシジカーボネート、tert-ブチルパーオキシネオデカノエート、tert-ブチルパーオキシピバレート、(3, 5, 5-トリメチルヘキサノイル) パーオキシド等の有機過酸化物；および、過硫酸カリウム、過硫酸アンモニウム、過酸化水素等の無機過酸化物が挙げられる。重合開始剤と還元剤とを併用したレドックス開始剤も重合開始剤として使用することができる。

本発明の水性エマルションは、例えば90℃～120℃程度で乾燥させることにより、ポリプロピレン等の基材に対する接着性に優れる硬化物を与える。また、本発明の水性エマルションは、60℃以上90℃未満の温度範囲、好ましくは65℃～80℃で乾燥させることによっても、ポリプロピレン等の基材に対する接着性に優れる硬化物を与える。

成分(A)は、本発明の水性エマルションにおいて、成分(B)を成分(C)中に分散させるための乳化剤として作用する。

本発明の乳化剤は、成分(A)を含み、好ましくは、さらに、水を含む。本発明の乳化剤が、成分(A)と水とを含む場合、さらに、アンモニウムカチオンを含んでもよい。アンモニウムカチオン源としては、アンモニアが好ましい。本発明の乳化剤のNH₃中和度は、50～300であることが好ましく、100～200であることがより好ましい。ここで、"NH₃中和度"は、成分(A)に含まれるアニオン性基を有するモノマーに由来する構造単位の合計モル数に対する乳化剤に含まれるアンモニウムカチオンのモル数の割合(%)を意味する。アニオン性基を有するモノマーに由来する構造単位としては、構造単位(a1)および構造単位(b3)が挙げられる。

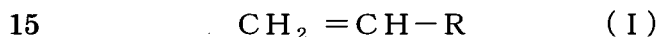
続いて、成分(B)について説明する。

成分(B)は、熱可塑性ポリマーであり、その具体例としては、エチレンに由来する構造単位を含有する熱可塑性ポリマー、プロピレンに由来する構造単位を含有する熱可塑性ポリマー、エステル系ワックス、カルナバワックス、フィッシュートロプスワックス、マイクロクリスタリンワックス、パラフィンワックスおよびそれらの酸化物、低分子量ポリアミドおよび脂肪酸アミド等のアミド化合物に由来する構造単位を含有する熱可塑性ポリ

マー等が挙げられる。

熱可塑性ポリマーとしては、エチレンおよび／またはプロピレンに由来する構造単位を含有する熱可塑性ポリマーが好ましい。エチレンおよび／またはプロピレンに由来する構造単位を含有する熱可塑性ポリマーとしては、低密度ポリエチレン等のポリエチレン、ポリ
 5 エチレンワックス、エチレン・酢酸ビニル共重合体、エチレン・プロピレン・酢酸ビニル共重合体、エチレン・アクリル酸共重合体、エチレン・プロピレン・アクリル酸共重合体、エチレン・アクリルエステル共重合体、エチレン・プロピレン・アクリルエステル共重合体、エチレン・アクリル酸共重合体、エチレン・プロピレン・メタクリル酸共重合体、エチレン・メタクリルエステル共重合体、エチレン・プロピレン・メタクリルエステル共
 10 重合体、ポリプロピレン、エチレン・プロピレン共重合体、エチレン・ヘキセン共重合体、プロピレン・ヘキセン共重合体、エチレン・プロピレン・ヘキセン共重合体、エチレン・ブテン共重合体、プロピレン・ブテン共重合体、エチレン・プロピレン・ブテン共重合体およびこれらの無水マレイン酸変性物が挙げられる。

なかでも、エチレンおよび／またはプロピレンに由来する構造単位と、式 (I)



(式中、Rは、2級アルキル基、3級アルキル基または脂環式炭化水素基を表わす。)

で示されるビニル化合物(以下、ビニル化合物(I)と略記する。)に由来する構造単位を含む共重合体(以下、重合体(B-1)と略記する。)、および重合体(B-1)に、 α 、 β -不飽和カルボン酸無水物をグラフト重合させることにより得られる重合体(以下、重
 20 合体(B-2)と略記する。)が好ましい。

Rで示される2級アルキル基としては、炭素数3~20の2級アルキル基が好ましく、3級アルキル基としては、炭素原子数4~20の3級アルキル基が好ましく、脂環式炭化水素基としては、3~16員環の脂環式炭化水素基が好ましい。脂環式炭化水素基としては、シクロアルキル基、シクロアルケニル基およびシクロアルキニル基が挙げられ、シク
 25 ロアルキル基が好ましい。

Rとしては、3~10員環の炭素数3~20の脂環式炭化水素基および炭素数4~20の3級アルキル基がより好ましい。

ビニル化合物(I)としては、3-メチル-1-ブテン、3-メチル-1-ペンテン、3-メチル-1-ヘキセン、3-メチル-1-ヘプテン、3-メチル-1-オクテン、3,
 30 4-ジメチル-1-ペンテン、3,4-ジメチル-1-ヘキセン、3,4-ジメチル-1-ヘプテン、3,4-ジメチル-1-オクテン、3,5-ジメチル-1-ヘキセン、3,5-ジメチル-1-ヘプテン、3,5-ジメチル-1-オクテン、3,6-ジメチル-1-ヘプテン、3,6-ジメチル-1-オクテン、3,7-ジメチル-1-オクテン、3,4,4-トリメチル-1-ペンテン、3,4,4-トリメチル-1-ヘキセン、3,4,
 35 4-トリメチル-1-ヘプテン、3,4,4-トリメチル-1-オクテン等のRが2級アルキル基であるビニル化合物(I); 3,3-ジメチル-1-ブテン、3,3-ジメチル-

1-ペンテン、3,3-ジメチル-1-ヘキセン、3,3-ジメチル-1-ヘプテン、3,3-ジメチル-1-オクテン、3,3,4-トリメチル-1-ペンテン、3,3,4-トリメチル-1-ヘキセン、3,3,4-トリメチル-1-ヘプテン、3,3,4-トリメチル-1-オクテン等のRが3級アルキル基であるビニル化合物(I);ビニルシクロプロパン、ビニルシクロブタン、ビニルシクロペンタン、ビニルシクロヘキサン、ビニルシクロヘプタン、ビニルシクロオクタン等のRがシクロアルキル基であるビニル化合物(I);1-ビニルアダマンタン、5-ビニル-2-ノルボルネンおよび4-ビニル-1-シクロヘキセンが挙げられる。

なかでも、3-メチル-1-ブテン、3-メチル-1-ペンテン、3-メチル-1-ヘキセン、3,4-ジメチル-1-ペンテン、3,5-ジメチル-1-ヘキセン、3,4,4-トリメチル-1-ペンテン、3,3-ジメチル-1-ブテン、3,3-ジメチル-1-ペンテン、3,3,4-トリメチル-1-ペンテン、ビニルシクロペンタン、ビニルシクロヘキサン、ビニルシクロヘプタン、ビニルシクロオクタンおよび5-ビニル-2-ノルボルネンが好ましく、3-メチル-1-ブテン、3-メチル-1-ペンテン、3,4-ジメチル-1-ペンテン、3,3-ジメチル-1-ブテン、3,3,4-トリメチル-1-ペンテン、ビニルシクロヘキサンおよびビニルノルボルネンがより好ましく、3,3-ジメチル-1-ブテンおよびビニルシクロヘキサンが特に好ましく、ビニルシクロヘキサンが最も好ましい。

重合体(B-1)中のビニル化合物(I)に由来する構造単位の含有量は、重合体(B-1)を構成する全ての構造単位100モルに対して、通常5~40モルであり、本発明の水性エマルジョンを乾燥して得られる硬化物の接着性の観点から、好ましくは10~30モルであり、より好ましくは10~20モルである。

重合体(B-1)中のビニル化合物(I)に由来する構造単位の含有量は、重合体(B-1)を¹H-NMR分析や¹³C-NMR分析することにより求めることができる。

重合体(B-1)は、さらに、炭素数4~20の直鎖状α-オレフィンに由来する構造単位を含んでもよい。炭素数4~20の直鎖状α-オレフィンとしては、1-ブテン、1-ペンテン、1-ヘキセン、1-ヘプテン、1-オクテン、1-ノネン、1-デセン、1-ウンデセン、1-ドデセン、1-トリデセン、1-テトラデセン、1-ペンタデセン、1-ヘキサデセン、1-ヘプタデセン、1-オクタデセン、1-ナノデセンおよび1-エイコセンが挙げられる。中でも、1-ブテン、1-ペンテン、1-ヘキセンおよび1-オクテンが好ましい。

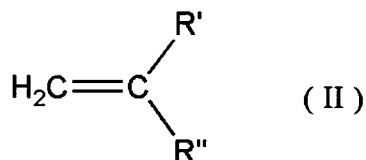
重合体(B-1)中の、エチレン、プロピレンおよび炭素数4~20の直鎖状α-オレフィンに由来する構造単位の含有量の合計は、重合体(B-1)を構成する全ての構造単位100モルに対して、通常95~60モルであり、好ましくは90~70モルであり、より好ましくは90~80モルである。

重合体(B-1)は、さらに、付加重合可能なモノマーに由来する構造単位を有してい

てもよい。

付加重合可能なモノマーは、エチレン、プロピレン、炭素数4～20の直鎖状 α -オレフィンおよびビニル化合物（I）以外のモノマーであって、エチレン、プロピレン、炭素数4～20の直鎖状 α -オレフィンおよびビニル化合物（I）と付加重合可能なモノマーであり、該モノマーの炭素数は、通常3～20程度である。

付加重合可能なモノマーの具体例としては、シクロオレフィン、式（II）



（式中、R' およびR'' はそれぞれ独立して、炭素数1～18の直鎖状、分枝状または環状のアルキル基またはハロゲン原子を表わす。）

で示されるオレフィン、ジエン化合物、ハロゲン化ビニル、脂肪族カルボン酸ビニル、ビニルエーテル化合物、シアノビニル化合物、前記 α 、 β -不飽和カルボン酸、前記 α 、 β -不飽和カルボン酸エステルおよび後述する α 、 β -不飽和カルボン酸無水物が挙げられる。

シクロオレフィンとしては、シクロブテン、シクロペンテン、シクロヘキセン、シクロオクテン、3-メチルシクロペンテン、4-メチルシクロペンテン、3-メチルシクロヘキセン、2-ノルボルネン、5-メチル-2-ノルボルネン、5-エチル-2-ノルボルネン、5-ブチル-2-ノルボルネン、5-フェニル-2-ノルボルネン、5-ベンジル-2-ノルボルネン、2-テトラシクロドデセン、2-トリシクロドデセン、2-トリシクロウンデセン、2-ペンタシクロペンタデセン、2-ペンタシクロヘキサデセン、8-メチル-2-テトラシクロドデセン、8-エチル-2-テトラシクロドデセン、5-アセチル-2-ノルボルネン、5-アセチルオキシ-2-ノルボルネン、5-メトキシカルボニル-2-ノルボルネン、5-エトキシカルボニル-2-ノルボルネン、5-メチル-5-メトキシカルボニル-2-ノルボルネン、5-シアノ-2-ノルボルネン、8-メトキシカルボニル-2-テトラシクロドデセン、8-メチル-8-メトキシカルボニル-2-テトラシクロドデセンおよび8-シアノ-2-テトラシクロドデセンが挙げられる。なかでも、シクロペンテン、シクロヘキセン、シクロオクテン、2-ノルボルネン、5-メチル-2-ノルボルネン、5-フェニル-2-ノルボルネン、2-テトラシクロドデセン、2-トリシクロドデセン、2-トリシクロウンデセン、2-ペンタシクロペンタデセン、2-ペンタシクロヘキサデセン、5-アセチル-2-ノルボルネン、5-アセチルオキシ-2-ノルボルネン、5-メトキシカルボニル-2-ノルボルネン、5-メチル-5-メトキシカルボニル-2-ノルボルネンおよび5-シアノ-2-ノルボルネンが好ましく、2-ノルボルネンおよび2-テトラシクロドデセンがより好ましい。

式（II）で示されるオレフィンとしては、イソブテン、2-メチル-1-ブテン、2

ーメチルー1ーペンテン、2ーメチルー1ーヘキセン、2ーメチルー1ーヘプテン、2ーメチルー1ーオクテン、2, 3ージメチルー1ーブテン、2, 3ージメチルー1ーペンテン、2, 3ージメチルー1ーヘキセン、2, 3ージメチルー1ーヘプテン、2, 3ージメチルー1ーオクテン、2, 4ージメチルー1ーペンテン、2, 4, 4ートリメチルー1ーペンテンおよび塩化ビニリデンが挙げられ、イソブテン、2, 3ージメチルー1ーブテンおよび2, 4, 4ートリメチルー1ーペンテンが好ましい。

ジエン化合物としては、1, 3ーブタジエン、1, 4ーペンタジエン、1, 5ーヘキサジエン、1, 6ーヘプタジエン、1, 7ーオクタジエン、1, 5ーシクロオクタジエン、2, 5ーノルボルナジエン、ジシクロペンタジエン、5ービニルー2ーノルボルネン、5ーアリルー2ーノルボルネン、4ービニルー1ーシクロヘキセンおよび5ーエチリデンー2ーノルボルネンが挙げられ、1, 4ーペンタジエン、1, 5ーヘキサジエン、2, 5ーノルボルナジエン、ジシクロペンタジエン、5ービニルー2ーノルボルネン、4ービニルー1ーシクロヘキセンおよび5ーエチリデンー2ーノルボルネンが好ましい。

脂肪族カルボン酸ビニルとしては、酢酸ビニル、プロピオン酸ビニルおよび酪酸ビニルが挙げられ、ビニルエーテル化合物としては、メチルビニルエーテル、エチルビニルエーテルおよびブチルビニルエーテルが挙げられる。ハロゲン化ビニルとしては、塩化ビニルが挙げられ、シアノビニル化合物としては、アクリロニトリルおよびメタクリロニトリルが挙げられる。

重合体(B-1)中の付加重合可能なモノマーに由来する構造単位の含有量は、本発明の水性エマルジョンを乾燥して得られる硬化物の接着性を損なわない量であればよく、重合体(B-1)を構成するすべての構造単位100モルに対して、5モル以下が好ましく、1モル以下がより好ましい。

重合体(B-1)は、例えば、インデニルアニオン骨格または架橋されたシクロペンタジエニルアニオン骨格を有する基を有する遷移金属化合物を触媒として、対応するモノマーを重合させることにより製造することができる。なかでも、特開2003-82028号公報、特開2003-160621号公報および特開2000-128932号公報に記載の方法が好適である。

重合体(B-1)の製造においては、用いる触媒の種類や重合条件によって、重合体(B-1)に加えて、エチレンの単独重合体、プロピレンの単独重合体および／またはビニルシクロヘキサンの単独重合体が生成することがある。そのような場合は、ソックスレー抽出器等を用いた溶媒抽出を行うことにより、重合体(B-1)を容易に取り出すことができる。溶媒として、トルエンを用いると、不溶成分として、ビニルシクロヘキサンの単独重合体を除去することができる。溶媒として、クロロホルムを用いると、エチレンの単独重合体、プロピレンの単独重合体などのオレフィンの単独重合体を、不溶成分として除去することができる。重合体(B-1)は、これら溶媒への可溶成分として分離することができる。

できる。その用途において問題がない場合には、上記のような副生物を含む重合体（B-1）を用いてもよい。

重合体（B-1）の分子量分布（ M_w/M_n ＝[重量平均分子量]／[数平均分子量]）は、通常1.5～10程度であり、本発明の水性エマルジョンを乾燥して得られる硬化物の機械的強度および透明性の観点から、好ましくは1.5～7程度であり、より好ましくは1.5～5程度である。

重合体（B-1）の重量平均分子量（ M_w ）は、通常5,000～1,000,000程度であり、本発明の水性エマルジョンを乾燥して得られる硬化物の機械的強度および重合体（B-1）の流動性の観点から、好ましくは10,000～500,000程度であり、より好ましくは15,000～400,000程度である。

重合体（B-1）の分子量分布は、ゲル・パーミエーション・クロマトグラフィー（GPC）により求めることができる。

JIS K 7210に準拠して、メルトインデクサ（L217-E14011、テクノ・セブン社製）を用いて、190℃、2.16 kgfの条件下で測定した重合体（B-1）のメルトフローレート（MFR）の値は、通常130～300 g／10分であり、本発明の水性エマルジョン中の重合体（B-1）の分散性の観点から、好ましくは130～220 g／10分である。

重合体（B-2）は、重合体（B-1）に α 、 β -不飽和カルボン酸無水物をグラフト重合させることにより得られる重合体である。

α 、 β -不飽和カルボン酸無水物のグラフト重合量は、重合体（B-2）100重量部に対して、通常0.01～20重量部程度、好ましくは0.05～10重量部程度、より好ましくは0.1～5重量部程度である。

α 、 β -不飽和カルボン酸無水物のグラフト重合量が0.01重量部以上の重合体（B-2）を含む本発明の水性エマルジョンは、乾燥して得られる硬化物の接着性が向上する傾向にあり好ましい。 α 、 β -不飽和カルボン酸無水物のグラフト重合量が20重量%以下の重合体（B-2）を含む本発明の水性エマルジョンは、その着色が低減される傾向にあり好ましい。

α 、 β -不飽和カルボン酸無水物としては、無水マレイン酸、無水イタコン酸、無水シトラコン酸等の炭素数4～20の α 、 β -不飽和カルボン酸無水物が挙げられ、無水マレイン酸が好ましい。二種以上の α 、 β -不飽和カルボン酸無水物を組み合わせて用いてもよい。

重合体（B-2）は、例えば、重合体（B-1）を溶融させて得られる溶融重合体（B-1）に、 α 、 β -不飽和カルボン酸無水物を添加してグラフト重合させる方法、重合体（B-1）をトルエン、キシレン等の溶媒に溶解し、得られた溶液に α 、 β -不飽和カルボン酸無水物を添加してグラフト重合させる方法等により製造することができる。

グラフト重合は、通常ラジカル開始剤の存在下に行われる。

ラジカル開始剤の使用量は、重合体（B-1）100重量部に対して、通常0.01～10重量部、好ましくは0.01～1重量部である。ラジカル開始剤の使用量がかかる範囲内であると、本発明の水性エマルジョンを乾燥して得られる硬化物の接着性が向上する傾向があり、また、重合体（B-2）中に含まれる未反応のラジカル開始剤の量が低減される傾向にある。

ラジカル開始剤としては、通常有機過酸化物が用いられ、半減期が1分となる分解温度が50～210℃である有機過酸化物が好ましい。分解温度が50℃以上である有機過酸化物を用いた場合には、 α 、 β -不飽和カルボン酸無水物のグラフト重合量が向上する傾向があり、分解温度が210℃以下である有機過酸化物を用いた場合には、グラフト重合における重合体（B-1）の分解が低減される傾向がある。分解によりラジカルを発生した後、重合体（B-1）からプロトンを引き抜く機能を有する有機過酸化物が好ましい。

半減期が1分となる分解温度が50～210℃である有機過酸化物としては、ジアシルパーオキサイド化合物、ジアルキルパーオキサイド化合物、パーオキシケタール化合物、アルキルパーエステル化合物およびパーカーボネート化合物が挙げられ、ジアルキルパーオキサイド化合物、ジアシルパーオキサイド化合物、パーカーボネート化合物およびアルキルパーエステル化合物が好ましい。具体的には、ジセチルパーオキシジカルボネート、ジ-3-メトキシブチルパーオキシジカルボネート、ジ-2-エチルヘキシルパーオキシジカルボネート、ビス（4-tert-ブチルシクロヘキシル）パーオキシジカルボネート、ジイソプロピルパーオキシジカルボネート、tert-ブチルパーオキシイソプロピルカーボネート、ジミリスチルパーオキシカルボネート、1,1,3,3-テトラメチルブチルパーオキシネオデカノエート、 α -クミルパーオキシネオデカノエート、tert-ブチルパーオキシネオデカノエート、1,1-ビス（tert-ブチルパーオキシ）シクロヘキサン、2,2-ビス（4,4-ジ-tert-ブチルパーオキシシクロヘキシル）プロパン、1,1-ビス（tert-ブチルパーオキシ）シクロドデカン、tert-ヘキシルパーオキシイソプロピルモノカーボネート、tert-ブチルパーオキシ-3,5,5-トリメチルヘキサノエート、tert-ブチルパーオキシラウレート、2,5-ジメチル-2,5-ジ（ベンゾイルパーオキシ）ヘキサン、tert-ブチルパーオキシアセテート、2,2-ビス（tert-ブチルパーオキシ）ブテン、tert-ブチルパーオキシベンゾエート、ブチル 4,4-ビス（tert-ブチルパーオキシ）バレレート、ジ-tert-ブチルベルオキシイソフタレート、ジクミルパーオキサイド、 α - α' -ビス（tert-ブチルパーオキシ-m-イソプロピル）ベンゼン、2,5-ジメチル-2,5-ジ（tert-ブチルパーオキシ）ヘキサン、1,3-ビス（tert-ブチルパーオキシイソプロピル）ベンゼン、tert-ブチルクミルパーオキサイド、ジ-tert-ブチルパーオキサイド、p-メンタンハイドロパーオキサイドおよび2,5-ジメチル-2,5-ジ（tert-ブチルパーオキシ）-3-ヘキシンが挙げられる。

ラジカル開始剤の添加量は、重合体（B-1）100重量部に対して、通常0.01～10重量部、好ましくは0.01～1重量部である。

押出機を用いて熔融混練を行うことができ、複数の重合体または重合体と固体もしくは液体の添加物とを混合するための公知の各種方法が採用可能であるという点で、重合体（B-1）を熔融させて得られる熔融重合体（B-1）に、 α 、 β -不飽和カルボン酸無水物を添加してグラフト重合させる方法が好ましい。グラフト重合を行う各成分の全部またはいくつかを組み合わせ、別々に、ヘンシェルミキサー、リボンブレンダー、ブレンダー等により混合し、均一な混合物を得た後、該混合物を熔融混練する方法がさらに好ましい。

5 熔融混練の手段としては、バンバリーミキサー、プラストミル、ブラベンダープラストグラフ、一軸または二軸の押出機等の公知の混練手段が広く採用可能である。重合体（B-2）を連続的に生産可能であり、生産性が向上するという観点から、重合体（B-1）、 α 、 β -不飽和カルボン酸無水物およびラジカル開始剤を予め十分に混合して得られる混合物を、一軸または二軸の押出機の供給口より供給し、混練を行う方法が好ましい。押出機の

10 熔融混練を行う部分の温度（例えば、押出機のシリンダー温度）は、通常50～300℃、好ましくは80～270℃である。温度が50℃以上であるとグラフト量が向上する傾向があり、温度が300℃以下であると重合体（B-1）の分解が抑制される傾向がある。熔融混練は、二段階で行うことが好ましく、二段階目の熔融混練の温度を、一段階目の熔融混練の温度よりも高くすることが好ましい。熔融混練時間は、通常0.1～30分間、

15 好ましくは0.1～5分間である。熔融混練時間が0.1分以上であるとグラフト量が向上する傾向があり、また、熔融混練時間が30分以下であると重合体（B-1）の分解が抑制される傾向がある。

重合体（B-2）中の α 、 β -不飽和カルボン酸無水物に由来する構造単位は、酸無水物構造が保持された構造単位であってもよいし、酸無水物構造が開環した α 、 β -不飽和カルボン酸に由来する構造単位であってもよく、酸無水物構造が保持された構造単位と酸無水物構造が開環した α 、 β -不飽和カルボン酸に由来する構造単位の両方を含む構造単位であってもよい。

25

重合体（B-2）の分子量分布（ M_w/M_n ）は、通常1.5～10であり、好ましくは1.5～7、より好ましくは1.5～5である。重合体（B-2）の分子量分布は、前記重合体（B-1）の分子量分布と同様の方法により測定することができる。

30

JIS K 7210に準拠し、メルトインデкса（L217-E14011、テクノ・セブン社製）を用いて、190℃、2.16 kgfの条件下で測定した、重合体（B-2）のメルトフローレート（MFR）の値は、通常130 g/10分以上300 g/10分以下であり、本発明の水性エマルション中の重合体（B-2）の分散性の観点から、130 g/10分以上200 g/10分以下が好ましい。

35

本発明の水性エマルションは、成分（A）および成分（B）に加えて、成分（C）であ

る水を含み、成分（A）および成分（B）を分散質とし、成分（C）を分散媒とするエマルジョンである。

分散質の体積基準メジアン径は、通常0.01 μm 以上であり、好ましくは0.1 μm 以上である。また、該メジアン径は、通常3 μm 以下であり、好ましくは2 μm 以下であり、より好ましくは1 μm 以下である。

体積基準メジアン径が0.01 μm 以上であると、水性エマルジョンの製造が容易であり、3 μm 以下であると、水性エマルジョンの静置安定性および水性エマルジョンを乾燥して得られる硬化物の接着性が向上する傾向がある。”静置安定性”は、水性エマルジョンを攪拌せずに3日間保存したとき、水性エマルジョンが均一である性質、すなわち、水性エマルジョン中に成分（B）が豊富な層および／又は成分（C）が豊富な層が生じにくい性質を意味する。”体積基準メジアン径”は、体積基準で積算粒子径分布の値が50%に相当する粒子径を意味する。

本発明の水性エマルジョン中の成分（A）の含有量は、（B）100重量部に対して、通常1～30重量部であり、好ましくは2～15重量部であり、より好ましくは2～10重量部である。

本発明の水性エマルジョン中の成分（A）と成分（B）の含有量の合計は、水性エマルジョン100重量部に対して、通常10～70重量部、好ましくは20～60重量部、より好ましくは30～60重量部、特に好ましくは30～55重量部である。

本発明の水性エマルジョンにおける（C）の含有量は、水性エマルジョン100重量部に対して、通常90～30重量部、好ましくは80～40重量部、より好ましくは70～40重量部、特に好ましくは70～45重量部である。

本発明の水性エマルジョンは、成分（A）および成分（B）を熔融混練し、得られた熔融混合物と水とを混合する方法；加熱した成分（B）に成分（A）を混合する工程を含む方法；成分（A）および成分（B）を加熱および混練し、得られた混練混合物を成分（C）中に分散させる方法；および、成分（B）をトルエン等の有機溶媒に溶解させ、得られた溶液と成分（A）を混合し、得られた混合物から前記有機溶媒を除去する工程を含む方法が挙げられる。

また、自己乳化等の化学乳化法を用いることもできる。

なかでも、成分（A）および成分（B）を熔融混練し、得られた熔融混合物と水とを混合する方法および加熱した成分（B）に成分（A）を混合する工程を含む方法が好適である。

成分（A）および成分（B）を熔融混練する工程に用いられる装置としては、2軸押出機、ラボプラストミル（株式会社東洋精機製作所製）、ラボプラストミルマイクロ（株式会社東洋精機製作所製）等の多軸押出機、ホモジナイザー、T. Kフィルミクス（プライミ

クス株式会社製)等バレル(シリンダー)を有する機器、攪拌槽、ケミカルスターラー、ボルテックスミキサー、フロージェットミキサー、コロイドミル、超音波発生機、高圧ホモジナイザー、分散君(株式会社フジキンの登録商標)、スタティックミキサー、マイクロミキサー等のバレル(シリンダー)を有さない機器等が挙げられる。

5 バレルを有する機器の剪断速度は、通常 $200 \sim 100,000 \text{ 秒}^{-1}$ 程度、好ましくは $1,000 \sim 2,500 \text{ 秒}^{-1}$ 程度である。剪断速度が 200 秒^{-1} 以上であると、水性エマルションを乾燥して得られる硬化物の接着性が向上する傾向があり、 $100,000 \text{ 秒}^{-1}$ 以下であると、水性エマルションを工業的に製造することが容易になる傾向がある。”剪断速度”は、スクリュウエレメント最外周部の周速度 $[\text{mm}/\text{sec}]$ をスクリュウとバレルとのクリアランス $[\text{mm}]$ で除した数値を意味する。

10 成分(A)および成分(B)を溶融混練する方法としては、二軸押出機のホッパーまたは供給口から、成分(B)を連続的に供給して、成分(B)の加熱溶融混練を行い、該押出機の圧縮ゾーン、計量ゾーンまたは脱気ゾーンに設けられた少なくとも1個の供給口から、成分(A)を加圧供給し、成分(A)と成分(B)とをスクリュウで混練し、続いて、
15 該押出機の圧縮ゾーンに設けられた少なくとも1個の供給口から、成分(C)を供給することにより、ダイより連続的に水性エマルションを押出製造する方法が挙げられる。

20 加熱された成分(B)に、成分(A)を混合する工程を含む方法としては、ニーダーのシリンダーを加熱した後、該シリンダー内に成分(B)を投入し、回転させながら成分(B)を溶融させ、続いて、成分(A)を投入し、回転させながら成分(A)と成分(B)を混合し、得られた混合物を温水中に投入することにより、成分(A)と成分(B)とを成分(C)中に分散させて、水性エマルションを得る方法が挙げられる。

25 加熱された成分(B)に成分(A)を混合する工程を含む方法には、多軸押出機を用いる方法が好適である。具体的には、まず、2本以上のスクリュウをケーシング内に有する多軸押出機のホッパーから、成分(B)を供給し、成分(B)の加熱溶融混練を行い、次に、該押出機の圧縮ゾーンまたは／および計量ゾーンに設けられた少なくとも1個の液体供給口から成分(A)を供給し、成分(A)と成分(B)とを混練しながら成分(C)に分散させる方法が挙げられる。

30 本発明のエマルションは、ポリウレタン水性エマルション、エチレン-酢酸ビニル共重合体水性エマルション等の他の水性エマルション、尿素樹脂、メラミン樹脂、フェノール樹脂等の熱硬化性樹脂、クレー、カオリン、タルク、炭酸カルシウム等の充填剤、防腐剤、防錆剤、消泡剤、発泡剤、ポリアクリル酸、ポリエーテル、メチルセルロース、カルボキシルメチルセルロース、ポリビニルアルコール、澱粉等の増粘剤、粘度調整剤、難燃剤、酸化チタン等の顔料、コハク酸ジメチル、アジピン酸ジメチル等の高沸点溶剤、可塑剤等
35 を含んでいてもよい。

 本発明の水性エマルションを乾燥させることにより、木質材料、セルロース材料、プラ

スチック材料、セラミック材料、金属材料等の基材との接着性に優れる硬化物を得ることができる。乾燥温度は、通常30～180℃であり、好ましくは60～150℃である。乾燥時間は、通常1分～12時間程度、好ましくは10分～6時間程度である。乾燥は、通風下で行ってもよいし、減圧下で行ってもよい。本発明の水性エマルジョンを乾燥させて得られる硬化物は、塗料等の他の材料が接着し難いポリオレフィン（例えば、ポリプロピレンなど）に対しても、優れた接着性を有する。

本発明の水性エマルジョンを、基材上に、塗布することにより、基材上に該水性エマルジョン層が積層された積層体を得られ、該積層体を乾燥することにより、基材層と硬化物からなる層とを有する積層体を形成することができる。かかる硬化物からなる層は、塗料、プライマー、下地材、接着剤等として使用することができる。

基材は、本発明の水性エマルジョンを塗布可能なものであればよく、その形状も任意である。

基材としては、木材、合板、MDF、パーティクルボード、ファイバーボード等の木質材料；壁紙、包装紙等の紙質材料：綿布、麻布、レーヨン等のセルロース材料；ポリエチレン（エチレンに由来する構造単位を主成分とするポリオレフィン、以下同じ）、ポリプロピレン（プロピレンに由来する構造単位を主成分とするポリオレフィン、以下同じ）、ポリスチレン等のポリオレフィン、ポリカーボネート、アクリロニトリル／ブタジエン／スチレン共重合体（ABS樹脂）、（メタ）アクリル樹脂ポリエステル、ポリエーテル、ポリ塩化ビニル、ポリウレタン、発泡ウレタン等のプラスチック材料；ガラス、陶磁器等のセラミック材料；および、鉄、ステンレス、銅、アルミニウム等の金属材料が挙げられる。

かかる基材は、複数の材料からなる複合材料であってもよい。また、タルク、シリカ、活性炭等の無機充填剤や炭素繊維等とプラスチック材料との混練成形品であってもよい。

ここで、ポリウレタンは、ウレタン結合によって架橋された高分子であり、通常、アルコール（-OHを有する化合物）とイソシアネート（-NCOを有する化合物）との反応によって得られる。発泡ポリウレタンは、イソシアネートと、架橋剤である水との反応によって生じる二酸化炭素やフロン等の揮発性溶剤によって発泡されたポリウレタンである。自動車の内装用部材には、通常半硬質のポリウレタンが用いられ、塗料には、通常硬質のポリウレタンが用いられる。

基材としては、なかでも、ポリプロピレン、ポリスチレン、ポリカーボネート、アクリロニトリル／ブタジエン／スチレン共重合体（ABS樹脂）、ポリエチレンテレフタレート、ポリ塩化ビニル、（メタ）アクリル樹脂、ガラス、アルミニウムおよびポリウレタンが好ましく、ポリプロピレン、ポリ塩化ビニル、ガラス、アルミニウムおよびポリウレタンがより好ましい。

本発明のエマルジョンから得られる硬化物は、二種類の基材を接着する接着層として用いることができる。一方の基材が、木質材料、紙質材料、セルロース材料等の吸水性の基材である場合は、本発明の水性エマルジョンを該吸水性の基材上に塗布すると、水性エマ

ルションに含まれる成分（C）が吸水性の基材に吸収され、吸水性の基材上に成分（A）および成分（B）を含む接着層が形成される。そのため、該接着層上に、もう一方の基材を貼りあわせることにより、吸水性の基材、接着層およびもう一方の基材とがこの順で積層した積層体が得られる。

- 5 一方の基材がポリオレフィン等の非吸水性の基材である場合は、該非吸水性の基材上に本発明の水性エマルションを塗布した後、加熱して、非吸水性の基材上に硬化物を形成した後、もう一方の基材を、該硬化物上に貼合し、さらに、加熱することにより、積層体を得ることができる。加熱温度は、通常60～200℃である。本発明の水性エマルションは、加熱温度が60～90℃であっても、接着性に優れる硬化物を与え、さらに、加熱温度が65～80℃の低温であっても、接着性に優れる硬化物を与える。

10 本発明の硬化物には、さらに、液状材料を塗料として塗布してもよい。塗料としては、ポリウレタン等の前記基材の材料が挙げられ、液状材料であると、該硬化物との接着性に優れる。

15 実施例

以下、実施例により本発明をさらに詳細に説明するが、本発明はこれら実施例に限定されるものではない。

[固形分]

- 20 固形分は、J I S K-6828に準じた方法で測定した。

[分子量および分子量分布]

- 成分（B）の分子量は、ゲル・パーミエーション・クロマトグラフィー（GPC）により測定した。ポリスチレン（分子量688～400,000）標準物質で校正を行い、下記条件にて求めた。なお、分子量分布は、重量平均分子量（Mw）と数平均分子量（Mn）との比（Mw/Mn）で評価した。

機種：W a t e r s 製 150-C

カラム：s h o d e x p a c k e d c o l u m n A-80M

測定温度：140℃

- 30 測定溶媒：オルトジクロロベンゼン

測定濃度：1mg/ml

[ビニルシクロヘキサンに由来する構造単位の含有量]

- 成分（B）中のビニルシクロヘキサンに由来する構造単位の含有量は、成分（B）の¹³C-NMRスペクトルを下記条件で測定して得られた結果と下記式（X）に基づき、算出した。

^{13}C -NMR装置：BRUKER社製 DRX600

測定溶媒：オルトジクロロベンゼンとオルトジクロロベンゼン-d₄ 4：1（容積比）混合液

測定温度：135℃

5 測定方法：Powergate Decoupling法 パルス角度：45度

測定基準：テトラメチルシラン

ビニルシクロヘキサンに由来する構造単位の含有量（mol%）

$$= 100 \times A / (B - 2A) \quad (\text{X})$$

10 （式（X）中、Aは、45 ppm～40 ppmのシグナルの積分積算値を表わし、Bは、35 ppm～25 ppmのシグナルの積分積算値を表わす。）

〔グラフト量〕

成分（B）中の無水マレイン酸のグラフト量は以下のようにして求めた。

15 （i）試料1.0 gをキシレン20 mlに溶解させて、試料溶液を調製する。

（ii）調製した溶液をメタノール300 ml中に攪拌しながら滴下する。

（iii）メタノール中に析出した沈殿を回収し、80℃で、8時間乾燥する。

（iv）乾燥した固体を用いて、熱プレスにより厚さ100 μmのフィルムを作製する。

20 （v）作製したフィルムの赤外吸収スペクトルを測定し、1780 cm⁻¹付近の吸収ピークに基づきマレイン酸グラフト量を定量した。

〔メルトフローレート〕

重合体のメルトフローレート（MFR）は、JIS K 7210に準拠し、メルトインデクサ（L217-E14011、テクノ・セブン社製）を用いて、190℃、2.16 kgfの条件下で測定した。

25

〔ガラス転移温度および融点〕

成分（B）のガラス転移温度（[T_g]、単位：℃）および融点（[T_m]、単位：℃）は、示差走査熱量計（セイコー電子工業社製 SSC-5200）を用いて、下記条件で示差走査熱量測定曲線を測定し、工程（c）で得られる示差走査熱量測定曲線に基づき求めた。

30

＜測定条件＞

（a）試料を、20℃から200℃まで、10℃/分で昇温した後、200℃で10分間保持する。

（b）（a）で得られる試料を、200℃から-100℃まで、10℃/分で降温した後、-100℃で10分間保持する。

35

（c）（b）で得られる試料を、-100℃から200℃まで10℃/分で昇温する。

〔極限粘度〕

成分（B）の極限粘度（ $[\eta]$ 、単位： dl/g ）は、ウベローデ型粘度計を用い、テトラリンを溶媒として 135°C で測定した。

〔 NH_3 中和度〕

乳化剤の NH_3 中和度は、乳化剤中に含まれる成分（A）のアクリル酸および／またはメタクリル酸に由来する構造単位のリットル数に対する用いたアンモニアのリットル数の割合（％）で表した。ここで、各構造単位のリットル数は、成分（A）を製造する際に用いた各モノマーのリットル数と同じであると仮定した。

構造単位（a 1）を導くモノマーとして、アクリル酸（三菱化学（株）製、以下、AAと略記する。）およびメタクリル酸（関東化学（株）製、以下、MAAと略記する。）を用い、構造単位（a 2）を導くモノマーとして、FA-129AS（製品名；日立化成工業（株）製、ノナンジオールジアクリレート）およびFA-P240A（製品名；日立化成工業（株）製、ポリプロピレングリコール#400とアクリル酸とから導かれるジエステル）を用いた。

構造単位（b 1）を導くモノマーとして、メチルメタクリレート（三菱レイヨン（株）製、以下、MMAと略記する。）およびラウリルメタクリレート（三菱レイヨン（株）製、以下、SLMAと略記する。）を用い、成分（A）を製造した。なお、以下の例中の”部”および”％”は、特に断らないかぎり重量基準を意味する。

<成分（A）の製造例1>

AA 7.5部（10.5モル比）、MAA 22.5部（26.5モル比）、MMA 57.6部（58.3モル比）、SLMA 11.0部（4.2モル比）およびFA-P240A 1.3部（0.5モル比）を $10\sim 30^{\circ}\text{C}$ で混合し、モノマー混合物100部を調製した。ここで、”モル比”は、上記モノマーの合計モル数を100としたときの、それぞれのモノマーのモル数を表わす。

反応器に、イオン交換水100部とイソプロパノール150部とモノマー混合物100部を仕込んだ。反応容器内のガスを窒素に置換した後、得られた溶液を攪拌しながら、その内温を 80°C に調整した。さらに、重合開始剤として2, 2'-アゾビスイソブチロニトリル2.6部を徐々に加えながら、得られた混合物を、窒素雰囲気下で、 80°C で4時間攪拌した。次に、得られた反応混合物を沸騰するまで加熱し、イソプロパノールを留去した。得られた濃縮物を 50°C まで冷却した後、28％アンモニア水溶液33部（56モル比、該モル比は、上記モノマーの合計モル数を100としたときの、アンモニアのモル数を表わす。）を混合し、さらに、水を加えて、アクリル樹脂を含み、固形分の含有量が4

9%である粘稠な乳化剤を得た。収率90%。得られた乳化剤を(A-1)と称す。結果を表1に示す。ここで、”固形分”は、水およびアンモニア以外の成分を意味する。

<成分(A)の製造例2>

- 5 使用するモノマーの種類および使用量、および28%アンモニア水の使用量を表1に記載のものに変更した以外は上記成分(A)の製造例1と同様に行い、アクリル樹脂を含む粘稠な乳化剤を得た。得られた乳化剤を、(A-2)と称す。結果を表1に示す。

[表1]

		製造例1		製造例2	
		(A-1)		(A-2)	
		部	モル比	部	モル比
モノマー	AA	7.5	10.5	7.5	10.6
	MAA	22.5	26.5	22.5	26.5
	MMA	57.6	58.3	57.6	58.4
	SLMA	11.0	4.2	11.0	4.2
	FA-129AS	0	0	1.4	0.3
	FA-P240A	1.3	0.5	0	0
	合計	99.9	100	100	100
NH ₃ 使用量		33	56	33	56
NH ₃ 中和度(%)		151		151	
固形分の含有量(%)		49		49	
収率(%)		90		90	

<成分(B)の製造例1>

ステンレス製反応器の内部の気体をアルゴンガスで置換した後、ビニルシクロヘキサン386部とトルエン3,640部を投入した。得られた混合物を50℃に昇温した後、エチレンを0.6MPaで加圧しながら反応器内に仕込んだ。さらに、トリイソブチルアルミニウムのトルエン溶液(東ソー・アクゾ(株)製、濃度20%)10部を仕込み、続いて、ジエチルシリル(テトラメチルシクロペンタジエニル)(3-tert-ブチル-5-メチル-2-フェノキシ)チタニウムジクロライド0.001部を脱水トルエン87部に溶解させることにより得られた溶液とジメチルアニリニウムテトラキス(ペンタフルオロフェニル)ボレート0.03部を脱水トルエン122部に溶解させることにより得られた溶液を、反応器内に仕込んだ。得られた混合物を2時間攪拌した。得られた反応混合物をアセトン約10,000部中に注ぎ、沈殿した白色固体を濾過により取り出した。取り出

した固体をアセトンで洗浄した後、減圧乾燥し、エチレン・ビニルシクロヘキサン共重合体300部を得た。得られた共重合体のMnは15,600であり、Mw/Mnは2.0であり、 $[\eta]$ は0.48 dl/gであり、Tmは57℃であり、Tgは-28℃であり、ビニルシクロヘキサンに由来する構造単位の含有率は13モル%であった。得られた共重合体を(B-1a)と称す。

<成分(B)の製造例2>

(B-1a)100部に、無水マレイン酸0.4部および1,3-ビス(tert-ブチルパーオキシイソプロピル)ベンゼン0.04部を添加し、得られた混合物を十分に攪拌し、予備混合を行った。得られた混合物を二軸押出機の供給口より供給して熔融混練を行った。なお、熔融混練を前半と後半の二段階に分けて行い、押出機の熔融混練を行う部分の前半部分の温度は180℃に、後半部分の温度は260℃に、それぞれ設定し、熔融混練を行った。その結果、エチレン・ビニルシクロヘキサン共重合体に無水マレイン酸をグラフト重合させることにより得られた重合体を得た。得られた重合体のマレイン酸グラフト量は0.2%であり、MFRは180g/10分(190℃、荷重:2.16kgf)であった。得られた重合体を、(B-2a)と称す。

<成分(B)の製造例3>

<成分(B)の製造例1>において、エチレンに代えてプロピレンを用いる以外は、<成分(B)の製造例1>と同様に実施することにより、プロピレン・ビニルシクロヘキサン共重合体を得ることができる。該共重合体を(B-1b)と称す。

<成分(B)の製造例4>

<成分(B)の製造例2>において、(B-1a)に代えて(B-1b)を用いる以外は、<成分(B)の製造例2>と同様に実施することにより、プロピレン・ビニルシクロヘキサン共重合体に無水マレイン酸をグラフト重合させることにより得られる重合体を得ることができる。該重合体を(B-2b)と称す。

実施例1

卓上型ニーダーPBV-0.3型(入江商会から購入)のシリンダー温度を97℃に設定した後、該シリンダー内に、(B-2a)110部を投入し、毎分10回転で順回転させながら、(B-2a)を、10分間かけて熔融させた。その後、固形分量が10部となる量の(A-1)を投入し、毎分60回転でカバーガラスをときどき開け、4分間混練乳化を行った。次いで、90℃の温水110部を投入し、水性エマルションを得た。

得られた水性エマルション中の分散質の体積基準メジアン径は1.0μmであった。該体積基準メジアン径は、レーザー回折/散乱式粒度分布測定装置(LA-910、株式会社

社堀場製作所製、粒子屈折率：1.50－0.20i）により測定した。

該水性エマルションから得られた硬化物の接着性を、下記試験方法（碁盤目剥離テープ法）で評価した。結果を表2に示す。

5 <接着性の試験方法>

厚さ3mmのポリプロピレン板の表面をイソプロパノールで洗浄した後、乾燥して得られる硬化物の膜厚が10 μ mとなるように、バーコーターを用いて、水性エマルションをポリプロピレン板上に塗布した。得られた塗膜を熱風乾燥機で80℃5分間乾燥させ、さらに90℃のオーブンで30分間加熱乾燥して、硬化物を得た。

- 10 JIS-K5400（碁盤目剥離テープ法試験）に準拠して、得られた各硬化物に、すきま間隔1mmの碁盤目状の切り傷を付けた後、その上にセロハンテープを貼り付けた。1～2分経過後に、テープの一方の端を持って直角に引き剥がし、接着性を下記評価基準に基づき、評価した。

◎：硬化物の剥がれは全く観察されない。

- 15 ○：硬化物の剥がれが観察され、剥がれの面積が正方形面積の40%未満である。

×：硬化物の剥がれが観察され、剥がれの面積が正方形面積の40%以上である。

実施例2

- 20 実施例1において、(A-1)を(A-2)に代えた以外は、実施例1と同様に実施して、水性エマルションを得た。

得られた水性エマルション中の分散質の体積基準メジアン径は、0.6 μ mであった。および該水性エマルションから得られた硬化物の接着性および粗粒粒子径の評価結果を表2に示す。

25 [表2]

			実施例1	実施例2
水性エマルション	成分(A)	種類	(A-1)	(A-2)
		部(固形分)	10	10
	成分(B)	種類	(B-2a)	(B-2a)
		MFR	180	180
		部	110	110
	成分(C)	部	110	110
接着性評価			◎	◎

実施例3

実施例 1 において、(B-2 a) に代えて (B-1 a) を用いる以外は、実施例 1 と同様に実施することにより、水性エマルションを得ることができる。

実施例 4

- 5 実施例 1 において、(B-2 a) に代えて (B-1 b) を用いる以外は、実施例 1 と同様に実施することにより、水性エマルションを得ることができる。

実施例 5

- 10 実施例 1 において、(B-2 a) に代えて (B-2 b) を用いる以外は、実施例 1 と同様に実施することにより、水性エマルションを得ることができる。

実施例 6

- 15 実施例 2 において、(B-2 a) に代えて (B-1 a) を用いる以外は、実施例 2 と同様に実施することにより、水性エマルションを得ることができる。

実施例 7

- 20 実施例 2 において、(B-2 a) に代えて (B-1 b) を用いる以外は、実施例 2 と同様に実施することにより、水性エマルションを得ることができる。

実施例 8

- 25 実施例 2 において、(B-2 a) に代えて (B-2 b) を用いる以外は、実施例 2 と同様に実施することにより、水性エマルションを得ることができる。

産業上の利用可能性

- 25 本発明の水性エマルションは、ポリプロピレン等の塗料等の他の材料が接着し難い基材との接着性に優れた硬化物を与えることができる。

請 求 の 範 囲

1. 下記成分 (A)、成分 (B) および成分 (C) を含む水性エマルジョン。

5 (A) α , β -不飽和カルボン酸に由来する構造単位と、
アクリロイル基およびメタクリロイル基からなる群から選ばれる少なくとも2つの基を有する化合物に由来する構造単位と
を含むアクリル樹脂

(B) 熱可塑性ポリマー

10 (C) 水

2. 成分 (B) が、エチレンおよび／またはプロピレンに由来する構造単位を含有する熱可塑性ポリマーを含む請求項1に記載の水性エマルジョン。

3. 成分 (B) が、エチレンおよび／またはプロピレンに由来する構造単位と、式 (I)

15
$$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{R} \quad (\text{I})$$

(式中、Rは、2級アルキル基、3級アルキル基または脂環式炭化水素基を表わす。)で示されるビニル化合物に由来する構造単位を含む共重合体、または、該共重合体に、 α , β -不飽和カルボン酸無水物をグラフト重合させることにより得られる重合体を含む請求項1に記載の水性エマルジョン。

20 4. 式 (I) で示されるビニル化合物が、ビニルシクロヘキサンである請求項3に記載の水性エマルジョン。

5. 成分 (B) が、MFR (190°C、2.16 kgf) が、130 g/10分以上300 g/10分以下の熱可塑性ポリマーである請求項1～4のいずれかに記載の水性エマルジョン。

25 6. 水性エマルジョンが、前記成分 (A) および前記成分 (B) を分散質とし、前記成分 (C) を分散媒とする水性エマルジョンであり、該分散質の体積基準メジアン径が0.01 μm ～3 μm である請求項1～5のいずれかに記載の水性エマルジョン。

7. アクリロイル基およびメタクリロイル基からなる群から選ばれる少なくとも2つの基を有する化合物が、アクリル酸およびメタクリル酸からなる群から選ばれる少なくとも一つと、ポリエチレングリコールおよびポリプロピレングリコールからなる群から選ばれる少なくとも一つとから導かれるジエステルである請求項1～6のいずれかに記載の水性エマルジョン。

8. 成分 (A) および成分 (B) を溶融混練し、得られた溶融混合物と水とを混合することを特徴とする水性エマルジョンの製造方法。

35 (A) α , β -不飽和カルボン酸に由来する構造単位と、
アクリロイル基およびメタクリロイル基からなる群から選ばれる少なくとも2つの基を有

する化合物に由来する構造単位と
を含むアクリル樹脂

(B) 熱可塑性ポリマー

(C) 水

5 9. 請求項1～6のいずれかに記載の水性エマルションを乾燥させること
により得られる硬化物。

10 10. 木質材料、セルロース材料、プラスチック材料、セラミック材料および
金属材料からなる群から選ばれる少なくとも1種の材料からなる基材層と請求項9に記載
の硬化物からなる層とを有する積層体。

10 11. 木質材料、セルロース材料、プラスチック材料、セラミック材料および
金属材料からなる群から選ばれる少なくとも1種の材料からなる基材層に、請求項1～8
のいずれかに記載の水性エマルションを塗布し、該基材層と該水性エマルション層とを有
する積層体を得る工程と、
前記工程で得られた積層体を乾燥して、前記基材層と前記水性エマルションから得られる
15 硬化物層とを有する積層体を得る工程とを含む積層体の製造方法。

12. α 、 β -不飽和カルボン酸に由来する構造単位と、
アクリロイル基およびメタクリロイル基からなる群から選ばれる少なくとも2つの基を有
する化合物に由来する構造単位と
を含むアクリル樹脂を有効成分として含む乳化剤。

20 13. α 、 β -不飽和カルボン酸に由来する構造単位が、アクリル酸およびメ
タクリル酸からなる群から選ばれる少なくとも一種に由来する構造単位である請求項12
に記載の乳化剤。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2010/059989

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

See extra sheet.

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)

C08L33/02, B01F17/52, B01J13/00, B05D7/00, C08J3/03, C08J7/04, C08L23/02, C08L23/26, C08L101/00, C09D5/02, C09D123/04, C09D123/10, C09D133/02, C09D151/06

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

Jitsuyo Shinan Koho	1922-1996	Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1996-2010
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2010	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2010

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

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	WO 2008/072689 A1 (Nippon Paper Chemicals Co., Ltd.), 19 June 2008 (19.06.2008), claims; examples & US 2010/0029836 A & CA 2672498 A & KR 10-2009-0080126 A & CN 101589101 A	1-13
A	JP 2008-63557 A (Sumitomo Chemical Co., Ltd.), 21 March 2008 (21.03.2008), claims; examples & US 2009/0186232 A1 & EP 2014719 A1 & WO 2007/123071 A1 & KR 10-2009-0006121 A & CN 101460565 A	1-13

☒ 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
08 July, 2010 (08.07.10)

Date of mailing of the international search report
20 July, 2010 (20.07.10)

Name and mailing address of the ISA/
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2010/059989

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	JP 2008-24755 A (Chuo Rika Kogyo Corp.), 07 February 2008 (07.02.2008), claims; examples (Family: none)	1-13
P,A	JP 2009-173752 A (Chuo Rika Kogyo Corp.), 06 August 2009 (06.08.2009), claims; examples (Family: none)	1-13
P,A	WO 2010/030033 A1 (Sumitomo Chemical Co., Ltd.), 18 March 2010 (18.03.2010), claims; examples (Family: none)	1-13
P,A	JP 2010-90369 A (Sumitomo Chemical Co., Ltd.), 22 April 2010 (22.04.2010), claims; examples (Family: none)	1-13

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2010/059989

Continuation of A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

(International Patent Classification (IPC))

*C08L33/02(2006.01)i, B01F17/52(2006.01)i, B01J13/00(2006.01)i,
B05D7/00(2006.01)i, C08J3/03(2006.01)i, C08J7/04(2006.01)i,
C08L23/02(2006.01)i, C08L23/26(2006.01)i, C08L101/00(2006.01)i,
C09D5/02(2006.01)i, C09D123/04(2006.01)i, C09D123/10(2006.01)i,
C09D133/02(2006.01)i, C09D151/06(2006.01)i*

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

A. 発明の属する分野の分類（国際特許分類（I P C））

Int.Cl. 特別ページ参照

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（I P C））

Int.Cl. C08L33/02, B01F17/52, B01J13/00, B05D7/00, C08J3/03, C08J7/04, C08L23/02, C08L23/26, C08L101/00, C09D5/02, C09D123/04, C09D123/10, C09D133/02, C09D151/06

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	1 9 2 2 - 1 9 9 6 年
日本国公開実用新案公報	1 9 7 1 - 2 0 1 0 年
日本国実用新案登録公報	1 9 9 6 - 2 0 1 0 年
日本国登録実用新案公報	1 9 9 4 - 2 0 1 0 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）

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
A	WO 2008/072689 A1（日本製紙ケミカル株式会社）2008. 06. 19, 請求の範囲, 実施例 & US 2010/0029836 A & CA 2672498 A & KR 10-2009-0080126 A & CN 101589101 A	1-13
A	JP 2008-63557 A（住友化学株式会社）2008. 03. 21, 特許請求の範囲, 実施例 & US 2009/0186232 A1 & EP 2014719 A1 & WO 2007/123071 A1 & KR 10-2009-0006121 A & CN 101460565 A	1-13

☒ 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

0 8 . 0 7 . 2 0 1 0

国際調査報告の発送日

2 0 . 0 7 . 2 0 1 0

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁（I S A / J P）

郵便番号 1 0 0 - 8 9 1 5

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）

松元 洋

4 J

4 1 6 6

電話番号 0 3 - 3 5 8 1 - 1 1 0 1 内線 3 4 5 7

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
A	JP 2008-24755 A (中央理化工業株式会社) 2008.02.07, 特許請求の範囲, 実施例 (ファミリーなし)	1-13
P, A	JP 2009-173752 A (中央理化工業株式会社) 2009.08.06, 特許請求の範囲, 実施例 (ファミリーなし)	1-13
P, A	WO 2010/030033 A1 (住友化学株式会社) 2010.03.18, 請求の範囲, 実施例 (ファミリーなし)	1-13
P, A	JP 2010-90369 A (住友化学株式会社) 2010.04.22, 特許請求の範囲, 実施例 (ファミリーなし)	1-13

発明の属する分野の分類

C08L33/02(2006.01)i, B01F17/52(2006.01)i, B01J13/00(2006.01)i, B05D7/00(2006.01)i,
C08J3/03(2006.01)i, C08J7/04(2006.01)i, C08L23/02(2006.01)i, C08L23/26(2006.01)i,
C08L101/00(2006.01)i, C09D5/02(2006.01)i, C09D123/04(2006.01)i,
C09D123/10(2006.01)i, C09D133/02(2006.01)i, C09D151/06(2006.01)i