

(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
2015年4月2日(02.04.2015)



(10) 国際公開番号

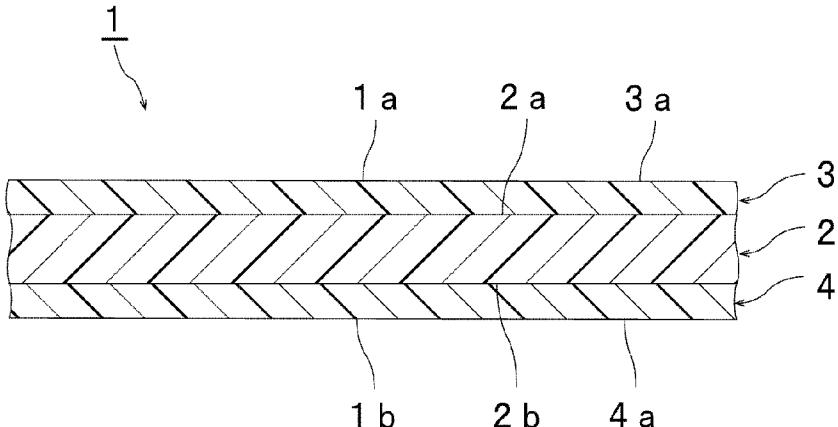
WO 2015/046585 A1

- (51) 国際特許分類:
C03C 27/12 (2006.01) *B32B 27/30* (2006.01)
B32B 17/04 (2006.01) *C08L 29/14* (2006.01)
- (21) 国際出願番号: PCT/JP2014/076144
- (22) 国際出願日: 2014年9月30日(30.09.2014)
- (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 2013-205104 2013年9月30日(30.09.2013) JP
- (71) 出願人: 積水化学工業株式会社(SEKISUI CHEMICAL CO., LTD.) [JP/JP]; 〒5308565 大阪府大阪市北区西天満2丁目4番4号 Osaka (JP).
- (72) 発明者: 岩本 達矢(IWAMOTO, Tatsuya); 〒5288585 滋賀県甲賀市水口町泉1259 積水化学工業株式会社内 Shiga (JP). 内村 裕二(UCHIMURA, Yuji); 〒5288585 滋賀県甲賀市水口町泉1259 積水化学工業株式会社内 Shiga (JP).
- (74) 代理人: 特許業務法人 宮▲崎▼・目次特許事務所(MIYAZAKI & METSUGI); 〒5400028 大阪府大阪市中央区常盤町1丁目3番8号 中央大通F Nビル 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, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IR, IS, JP, KE, KG, KN, KP, KR, 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.
- (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),

[続葉有]

(54) Title: INTERMEDIATE FILM FOR LAMINATED GLASS, AND LAMINATED GLASS

(54) 発明の名称: 合わせガラス用中間膜及び合わせガラス



(57) Abstract: Provided is an intermediate film for a laminated glass, which can increase the penetration resistance of a laminated glass. The intermediate film (1) for a laminated glass according to the present invention is provided with a first layer (2) which comprises a polyvinyl acetal resin and a plasticizer and a second layer (3) which is arranged on the first surface (2a) side of the first layer (2) and comprises a polyvinyl acetal resin and a plasticizer, wherein the content of a hydroxyl group of the polyvinyl acetal resin in the first layer (2) is larger than the content of a hydroxyl group of the polyvinyl acetal resin in the second layer (3), and the content of the plasticizer contained in the first layer (2) relative to 100 parts by weight of the polyvinyl acetal resin contained in the first layer (2) is smaller than the content of the plasticizer contained in the second layer (3) relative to 100 parts by weight of the polyvinyl acetal resin contained in the second layer (3).

(57) 要約: 合わせガラスの耐貫通性を高めることができる合わせガラス用中間膜を提供する。本発明に係る合わせガラス用中間膜1は、ポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む第1の層2と、第1の層2の第1の表面2a側に配置されており、かつポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む第2の層3とを備え、第1の層2に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率が、第2の層3に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂の各水酸基の含有率よりも高く、第1の層2に含まれる上記可塑剤の含有量が、第2の層3に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する第1の層2に含まれる上記可塑剤の含有量が、第2の層3に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する第2の層3に含まれる上記可塑剤の含有量よりも少ない。

WO 2015/046585 A1

WO 2015/046585 A1



OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, KM, 添付公開書類:

ML, MR, NE, SN, TD, TG).

— 国際調査報告（条約第 21 条(3)）

明 細 書

発明の名称：合わせガラス用中間膜及び合わせガラス

技術分野

[0001] 本発明は、合わせガラスに用いられる合わせガラス用中間膜に関する。また、本発明は、上記合わせガラス用中間膜を用いた合わせガラスに関する。

背景技術

[0002] 合わせガラスは、外部衝撃を受けて破損してもガラスの破片の飛散量が少なく、安全性に優れている。このため、上記合わせガラスは、自動車、鉄道車両、航空機、船舶及び建築物等に広く使用されている。上記合わせガラスは、一対のガラス板の間に合わせガラス用中間膜を挟み込むことにより、製造されている。

[0003] 下記の特許文献 1 には、合わせガラスの高周波域での遮音性を広い温度範囲に渡り高めることができる中間膜が開示されている。この中間膜は、ポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む第 1 の層と、上記第 1 の層の第 1 の表面に積層されており、かつポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む第 2 の層と、上記第 1 の層の上記第 1 の表面とは反対の第 2 の表面に積層されており、かつポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む第 3 の層とを備える。この中間膜では、上記第 1 の層に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率が、上記第 2、第 3 の層に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂の各水酸基の含有率よりも低く、上記第 1 の層の厚みの上記第 2 の層と上記第 3 の層との合計厚みに対する比が 0.14 以下である。

[0004] また、下記の特許文献 2 には、広い温度範囲に渡り耐貫通性を高めることができる中間膜が開示されている。特許文献 2 では、耐貫通性を高めるために、ポリビニルアセタール樹脂のアセタール基の炭素数を小さくしたり、炭素数が小さいアルデヒドを用いた共アセタール樹脂を用いたりすることが記載されている。

先行技術文献

特許文献

[0005] 特許文献1：WO 2012/043816 A1

特許文献2：WO 2006/038332 A1

発明の概要

発明が解決しようとする課題

[0006] 近年、合わせガラスを軽量化するために、合わせガラスの厚みを薄くすることが検討されている。しかし、合わせガラスの厚みを薄くすると、合わせガラスの耐貫通性が低くなりやすいという問題がある。

[0007] そこで、従来の中間膜と比較して、耐貫通性がより一層高められた中間膜の開発が求められている。

[0008] 本発明の目的は、合わせガラスの耐貫通性を高めることができる合わせガラス用中間膜を提供することである。また、本発明は、上記合わせガラス用中間膜を用いた合わせガラスを提供することも目的とする。

課題を解決するための手段

[0009] 本発明の広い局面によれば、ポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む第1の層と、前記第1の層の第1の表面側に配置されており、かつポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む第2の層とを備え、前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率が、前記第2の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率よりも高く、前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する前記第1の層に含まれる前記可塑剤の含有量が、前記第2の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する前記第2の層に含まれる前記可塑剤の含有量よりも少ない、合わせガラス用中間膜が提供される。

[0010] 本発明に係る合わせガラス用中間膜のある特定の局面では、前記第1の層の前記第1の表面とは反対の第2の表面側に配置されており、かつポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む第3の層を備え、前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率が、前記第3の層に含ま

れる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率よりも高く、前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する前記第1の層に含まれる前記可塑剤の含有量が、前記第3の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する前記第3の層に含まれる前記可塑剤の含有量よりも少ない。

- [0011] 本発明に係る合わせガラス用中間膜のある特定の局面では、前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率が、32モル%以上である。
- [0012] 本発明に係る合わせガラス用中間膜のある特定の局面では、前記合わせガラス用中間膜の厚みは700μm以下である。
- [0013] 本発明に係る合わせガラス用中間膜のある特定の局面では、前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率と、前記第2の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率との差の絶対値が、好ましくは2モル%以上、より好ましくは3モル%を超える。
- [0014] 本発明に係る合わせガラス用中間膜のある特定の局面では、前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率は34モル%を超える。
- [0015] 本発明に係る合わせガラス用中間膜のある特定の局面では、前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率は33.9モル%以下である。
- [0016] 本発明に係る合わせガラス用中間膜のある特定の局面では、前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂はポリビニルブチラール樹脂であり、前記ポリビニルブチラール樹脂のブチラール化度は61.5モル%以上である。
- [0017] 本発明に係る合わせガラス用中間膜のある特定の局面では、前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率と、前記第2の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率との差の絶対値が、4.8モル%以下である。

[0018] 本発明に係る合わせガラス用中間膜のある特定の局面では、前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する前記第1の層に含まれる前記可塑剤の含有量と、前記第2の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する前記第2の層に含まれる前記可塑剤の含有量との差の絶対値が、好ましくは2重量部以上、より好ましくは8.1重量部以上である。

[0019] 本発明に係る合わせガラス用中間膜のある特定の局面では、合わせガラス用中間膜の厚みをTとしたときに、前記第1の層の厚みが0.14T以上である。

[0020] 本発明に係る合わせガラス用中間膜のある特定の局面では、合わせガラス用中間膜の厚みが700μm以下であり、前記第1の層の厚みは前記第2の層の厚みよりも薄い。

[0021] 本発明の広い局面によれば、第1の合わせガラス部材と、第2の合わせガラス部材と、上述した合わせガラス用中間膜とを備え、前記第1の合わせガラス部材と前記第2の合わせガラス部材との間に、前記合わせガラス用中間膜が配置されている、合わせガラスが提供される。

発明の効果

[0022] 本発明に係る合わせガラス用中間膜は、ポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む第1の層と、上記第1の層の第1の表面側に配置されており、かつポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む第2の層とを備えており、更に、上記第1の層に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率が、上記第2の層に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率よりも高く、かつ、上記第1の層に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する上記第1の層に含まれる上記可塑剤の含有量が、上記第2の層に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する上記第2の層に含まれる上記可塑剤の含有量よりも少ないので、本発明に係る合わせガラス用中間膜を用いた合わせガラスの耐貫通性を高めることができる。

図面の簡単な説明

[0023] [図1]図1は、本発明の一実施形態に係る合わせガラス用中間膜を模式的に示す部分切欠断面図である。

[図2]図2は、図1に示す合わせガラス用中間膜を用いた合わせガラスの一例を模式的に示す部分切欠断面図である。

発明を実施するための形態

[0024] 以下、図面を参照しつつ、本発明の具体的な実施形態及び実施例を説明することにより本発明を明らかにする。

[0025] 図1に、本発明の一実施形態に係る合わせガラス用中間膜を模式的に部分切欠断面図で示す。

[0026] 図1に示す中間膜1は、2層以上の積層構造を有する多層の中間膜である。中間膜1は、合わせガラスを得るために用いられる。中間膜1は、合わせガラス用中間膜である。中間膜1は、第1の層2と、第1の層2の第1の表面2a側に配置された第2の層3と、第1の層2の第1の表面2aとは反対の第2の表面2b側に配置された第3の層4とを備える。第2の層3は、第1の層2の第1の表面2aに積層されている。第3の層4は、第1の層2の第2の表面2bに積層されている。第1の層2は、中間層である。第2の層3及び第3の層4は、例えば、保護層であり、本実施形態では表面層である。第1の層2は、第2の層3と第3の層4との間に配置されており、挟み込まれている。従って、中間膜1は、第2の層3と第1の層2と第3の層4とがこの順で積層された多層構造を有する。

[0027] 第2の層3の第1の層2側とは反対側の表面3aは、合わせガラス部材が積層される表面であることが好ましい。第3の層4の第1の層2側とは反対側の表面4aは、合わせガラス部材が積層される表面であることが好ましい。

[0028] なお、第1の層2と第2の層3との間、及び、第1の層2と第3の層4との間にはそれぞれ、他の層が配置されていてもよい。第1の層2と第2の層3、及び、第1の層2と第3の層4とはそれぞれ、直接積層されていること

が好ましい。他の層として、ポリビニルアセタール樹脂等の熱可塑性樹脂を含む層、及びポリエチレンテレフタレート等を含む層が挙げられる。

- [0029] 第1の層2、第2の層3及び第3の層4はそれぞれ、ポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む。第1の層2に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率は、第2の層3に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率よりも高い。第1の層2に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する第1の層2に含まれる上記可塑剤の含有量は、第2の層3に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する第2の層3に含まれる上記可塑剤の含有量よりも少ない。
- [0030] 中間膜1では、上述した構成が備えられているので、中間膜1を用いた合わせガラスの耐貫通性を高めることができる。同じ厚みの中間膜で耐貫通性を比べたときに、上述した構成を備える中間膜の耐貫通性は、上述した構成を備えていない中間膜の耐貫通性よりも高くなる。また、中間膜1の厚みを薄くしたり、中間膜1を用いた合わせガラスの厚みを薄くしたりしても、充分に高い耐貫通性を維持することができる。
- [0031] 中間膜1では、第1の層2の両面に第2の層3と第3の層4とが1層ずつ積層されている。上記第1の層の上記第1の表面側に上記第2の層が配置されていればよい。上記第1の層の上記第1の表面側に上記第2の層が配置されており、かつ上記第1の層の上記第2の表面側に上記第3の層が配置されていなくてもよい。但し、上記第1の層の上記第1の表面側に上記第2の層が配置されており、かつ上記第1の層の上記第2の表面側に上記第3の層が配置されていることが好ましい。上記第1の層の上記第2の表面側に上記第3の層が配置されていることにより、中間膜の柔軟性が高くなり、中間膜の取扱いが容易になる。さらに、中間膜の両側の表面で、合わせガラス部材などに対する接着性を調整することができる。なお、上記第3の層が存在しない場合には、中間膜の上記第2の層の外側の表面の合わせガラス部材に対する接着性を調整することができる。
- [0032] また、中間膜を用いた合わせガラスの耐貫通性をより一層高める観点から

は、上記第3の層は、ポリビニルアセタール樹脂を含むことが好ましく、可塑剤を含むことが好ましい。中間膜を用いた合わせガラスの耐貫通性をより一層高める観点からは、上記第1の層に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率が、上記第3の層に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率よりも高いことが好ましい。中間膜を用いた合わせガラスの耐貫通性をより一層高める観点からは、上記第1の層に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する上記第1の層に含まれる上記可塑剤の含有量が、上記第3の層に含まれる上記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する上記第3の層に含まれる上記可塑剤の含有量よりも少ないことが好ましい。

[0033] 以下、本発明に係る合わせガラス用中間膜を構成する上記第1の層、上記第2の層及び上記第3の層の詳細、並びに上記第1の層、上記第2の層及び上記第3の層に含まれる各成分の詳細を説明する。

[0034] (ポリビニルアセタール樹脂)

上記第1の層は、ポリビニルアセタール樹脂（以下、ポリビニルアセタール樹脂（1）と記載することがある）を含む。上記第2の層は、ポリビニルアセタール樹脂（以下、ポリビニルアセタール樹脂（2）と記載することがある）を含む。上記第3の層は、ポリビニルアセタール樹脂（以下、ポリビニルアセタール樹脂（3）と記載することがある）を含むことが好ましい。上記ポリビニルアセタール樹脂（2）と上記ポリビニルアセタール樹脂（3）とは、同一であってもよく、異なっていてもよい。上記ポリビニルアセタール樹脂（1）、上記ポリビニルアセタール樹脂（2）及び上記ポリビニルアセタール樹脂（3）はそれぞれ、1種のみが用いられてもよく、2種以上が併用されてもよい。

[0035] 上記ポリビニルアセタール樹脂は、例えば、ポリビニルアルコールをアルデヒドによりアセタール化することにより製造できる。上記ポリビニルアルコールは、例えば、ポリ酢酸ビニルをけん化することにより得られる。上記ポリビニルアルコールのけん化度は、一般に70～99.9モル%である。

- [0036] 上記ポリビニルアルコールの平均重合度は、好ましくは200以上、より好ましくは500以上、更に好ましくは1000以上、特に好ましくは1300以上、最も好ましくは1500以上、好ましくは3000以下、より好ましくは2700以下、更に好ましくは2400以下である。上記平均重合度が上記下限以上であると、合わせガラスの耐貫通性がより一層高くなる。上記平均重合度が上記上限以下であると、中間膜の成形が容易になる。
- [0037] 合わせガラスの耐貫通性をより一層高める観点からは、上記ポリビニルアルコールの平均重合度は、1500以上、3000以下であることが特に好ましい。
- [0038] 上記ポリビニルアルコールの平均重合度は、JIS K 6726「ポリビニルアルコール試験方法」に準拠した方法により求められる。
- [0039] 上記ポリビニルアセタール樹脂に含まれるアセタール基の炭素数は特に限定されない。上記ポリビニルアセタール樹脂を製造する際に用いるアルデヒドは特に限定されない。上記ポリビニルアセタール樹脂におけるアセタール基の炭素数は3～5であることが好ましく、3又は4であることが好ましい。上記ポリビニルアセタール樹脂におけるアセタール基の炭素数が3以上であると、中間膜のガラス転移温度が充分に低くなる。上記ポリビニルアセタール樹脂は、ポリビニルブチラール樹脂であることが好ましい。
- [0040] 上記アルデヒドは特に限定されない。上記アルデヒドとして、一般には、炭素数が1～10のアルデヒドが好適に用いられる。上記炭素数が1～10のアルデヒドとしては、例えば、ホルムアルデヒド、アセトアルデヒド、プロピオンアルデヒド、n-ブチルアルデヒド、イソブチルアルデヒド、n-バニルアルデヒド、2-エチルブチルアルデヒド、n-ヘキシリアルデヒド、n-オクチルアルデヒド、n-ノニルアルデヒド、n-デシルアルデヒド、及びベンズアルデヒド等が挙げられる。なかでも、プロピオンアルデヒド、n-ブチルアルデヒド、イソブチルアルデヒド、n-ヘキシリアルデヒド又はn-バニルアルデヒドが好ましく、プロピオンアルデヒド、n-ブチルアルデヒド又はイソブチルアルデヒドがより好ましく、n-ブチルアルデヒ

ドが更に好ましい。上記アルデヒドは、1種のみが用いられてもよく、2種以上が併用されてもよい。

- [0041] 上記ポリビニルアセタール樹脂（1）の水酸基の含有率（水酸基量）は、好ましくは31.5モル%以上、より好ましくは32モル%以上、更に好ましくは32.5モル%以上、特に好ましくは34モル%を超え、好ましくは36.5モル%以下、より好ましくは36モル%以下、更に好ましくは33.9モル%以下である。上記水酸基の含有率が上記下限以上であると、中間膜の機械的強度がより一層高くなり、合わせガラスの耐貫通性がより一層高くなる。特に、上記ポリビニルアセタール樹脂（1）の水酸基の含有率が31.5モル%以上であると、合わせガラスの耐貫通性が効果的に高くなる。合わせガラスの耐貫通性がより一層高くなることから、上記ポリビニルアセタール樹脂（1）の水酸基の含有率は34モル%を超えることが好ましい。また、上記水酸基の含有率が上記上限以下であると、中間膜の柔軟性が高くなり、中間膜の取扱いが容易になる。
- [0042] 上記ポリビニルアセタール樹脂（2）及び上記ポリビニルアセタール樹脂（3）の水酸基の各含有率は、好ましくは28モル%以上、より好ましくは28.5モル%以上、更に好ましくは29モル%以上、特に好ましくは29.5モル%以上、好ましくは32モル%以下、より好ましくは31モル%以下、更に好ましくは30.5モル%以下である。上記水酸基の含有率が上記下限以上であると、中間膜の機械的強度がより一層高くなる。また、上記水酸基の含有率が上記上限以下であると、中間膜の柔軟性が高くなり、中間膜の取扱いが容易になる。
- [0043] 合わせガラスの耐貫通性を高めるために、上記ポリビニルアセタール樹脂（1）の水酸基の含有率は、上記ポリビニルアセタール樹脂（2）の水酸基の含有率よりも高い。合わせガラスの耐貫通性をより一層高める観点からは、上記ポリビニルアセタール樹脂（1）の水酸基の含有率は、上記ポリビニルアセタール樹脂（3）の水酸基の含有率よりも高いことが好ましい。
- [0044] 合わせガラスの耐貫通性をより一層高める観点からは、上記ポリビニルア

セタール樹脂（1）の水酸基の含有率と、上記ポリビニルアセタール樹脂（2）の水酸基の含有率との差の絶対値、並びに、上記ポリビニルアセタール樹脂（1）の水酸基の含有率と、上記ポリビニルアセタール樹脂（3）の水酸基の含有率との差の絶対値はそれぞれ、好ましくは0.5モル%以上、より好ましくは1モル%以上、更に好ましくは1.5モル%以上、更に一層好ましくは2モル%以上、特に好ましくは3モル%以上、最も好ましくは3.1モル%以上である。上記ポリビニルアセタール樹脂（1）の水酸基の含有率と、上記ポリビニルアセタール樹脂（2）の水酸基の含有率との差の絶対値、並びに、上記ポリビニルアセタール樹脂（1）の水酸基の含有率と、上記ポリビニルアセタール樹脂（3）の水酸基の含有率との差の絶対値はそれぞれ、好ましくは8.5モル%以下、より好ましくは7モル%以下、更に好ましくは6モル%以下、特に好ましくは5モル%以下、最も好ましくは4.8モル%以下である。耐貫通性がより一層高くなることから、上記ポリビニルアセタール樹脂（1）の水酸基の含有率と、上記ポリビニルアセタール樹脂（2）の水酸基の含有率との差の絶対値、並びに、上記ポリビニルアセタール樹脂（1）の水酸基の含有率と、上記ポリビニルアセタール樹脂（3）の水酸基の含有率との差の絶対値はそれぞれ、3モル%を超えることが好ましい。

[0045] 上記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率は、水酸基が結合しているエチレン基量を、主鎖の全エチレン基量で除算して求めたモル分率を百分率で示した値である。上記水酸基が結合しているエチレン基量は、例えば、JIS K 6728「ポリビニルブチラール試験方法」に準拠して測定できる。

[0046] 上記ポリビニルアセタール樹脂（1）のアセチル化度（アセチル基量）は、好ましくは0.3モル%以上、より好ましくは0.5モル%以上、更に好ましくは0.7モル%以上、特に好ましくは1.1モル%以上、好ましくは8モル%以下、より好ましくは5モル%以下、更に好ましくは2モル%以下、特に好ましくは1.8モル%以下である。上記アセチル化度が上記下限以

上であると、ポリビニルアセタール樹脂と可塑剤との相溶性が高くなる。上記アセチル化度が上記上限以下であると、中間膜の機械的強度がより一層高くなる。

[0047] 上記ポリビニルアセタール樹脂（2）及び上記ポリビニルアセタール樹脂（3）の各アセチル化度は、好ましくは0.3モル%以上、より好ましくは0.5モル%以上、更に好ましくは0.8モル%以上、好ましくは2モル%以下、より好ましくは1.8モル%以下である。上記アセチル化度が上記下限以上であると、ポリビニルアセタール樹脂と可塑剤との相溶性が高くなる。上記アセチル化度が上記上限以下であると、中間膜の機械的強度がより一層高くなる。上記ポリビニルアセタール樹脂（1）のアセチル化度は、上記ポリビニルアセタール樹脂（2）及び上記ポリビニルアセタール樹脂（3）の各アセチル化度と異なることが好ましい。上記ポリビニルアセタール樹脂（1）のアセチル化度と、上記ポリビニルアセタール樹脂（2）のアセチル化度との差の絶対値、並びに、上記ポリビニルアセタール樹脂（1）のアセチル化度と、上記ポリビニルアセタール樹脂（3）との差の絶対値はそれぞれ、好ましくは0.1モル%以上、より好ましくは0.2モル%以上である。

[0048] 上記アセチル化度は、主鎖の全エチレン基量から、アセタール基が結合しているエチレン基量と、水酸基が結合しているエチレン基量とを差し引いた値を、主鎖の全エチレン基量で除算して求めたモル分率を百分率で示した値である。上記アセタール基が結合しているエチレン基量は、例えば、JIS K 6728「ポリビニルブチラール試験方法」に準拠して測定できる。

[0049] 上記ポリビニルアセタール樹脂（1）のアセタール化度（ポリビニルブチラール樹脂の場合にはブチラール化度）は、好ましくは61.5モル%以上、より好ましくは61.7モル%以上、更に好ましくは62モル%以上、好ましくは69モル%以下、より好ましくは68.2モル%以下、更に好ましくは68モル%以下、特に好ましくは67モル%以下、最も好ましくは64.9モル%以下である。上記アセタール化度が上記下限以上であると、ポリ

ビニルアセタール樹脂と可塑剤との相溶性が高くなる。上記アセタール化度が上記上限以下であると、ポリビニルアセタール樹脂を製造するために必要な反応時間が短くなる。

- [0050] 上記ポリビニルアセタール樹脂（2）及び上記ポリビニルアセタール樹脂（3）の各アセタール化度（ポリビニルブチラール樹脂の場合にはブチラール化度）は、好ましくは65モル%以上、より好ましくは67モル%以上、更に好ましくは67.2モル%以上、特に好ましくは68.1モル%以上、好ましくは71.7モル%以下、より好ましくは71.5モル%以下、更に好ましくは70モル%以下である。上記アセタール化度が上記下限以上であると、ポリビニルアセタール樹脂と可塑剤との相溶性が高くなる。上記アセタール化度が上記上限以下であると、ポリビニルアセタール樹脂を製造するために必要な反応時間が短くなる。
- [0051] 上記アセタール化度は、アセタール基が結合しているエチレン基量を、主鎖の全エチレン基量で除算して求めたモル分率を百分率で示した値である。上記アセタール化度は、JIS K 6728「ポリビニルブチラール試験方法」に準拠した方法により、算出され得る。
- [0052] なお、上記水酸基の含有率（水酸基量）、アセタール化度（ブチラール化度）及びアセチル化度は、JIS K 6728「ポリビニルブチラール試験方法」に準拠した方法により測定された結果から算出することが好ましい。但し、ASTM D 1396-92 JIS K 6728による測定を用いてもよい。ポリビニルアセタール樹脂がポリビニルブチラール樹脂である場合は、上記水酸基の含有率（水酸基量）、上記アセタール化度（ブチラール化度）及び上記アセチル化度は、JIS K 6728「ポリビニルブチラール試験方法」に準拠した方法により測定された結果から算出され得る。
- [0053] (可塑剤)

上記第1の層は可塑剤（以下、可塑剤（1）と記載することがある）を含む。上記第2の層は可塑剤（以下、可塑剤（2）と記載することがある）を含む。上記第3の層は可塑剤（以下、可塑剤（3）と記載することがある）

を含むことが好ましい。ポリビニルアセタール樹脂と可塑剤との併用により、ポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む層の合わせガラス部材又は他の層に対する接着力が適度に高くなる。上記可塑剤は特に限定されない。上記可塑剤（1）と上記可塑剤（2）と上記可塑剤（3）とは同一であってもよく、異なっていてもよい。上記可塑剤は、1種のみが用いられてもよく、2種以上が併用されてもよい。

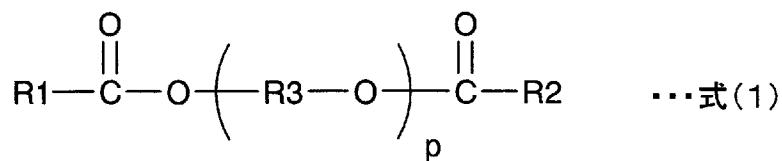
- [0054] 上記可塑剤としては、一塩基性有機酸エステル及び多塩基性有機酸エステル等の有機エステル可塑剤、並びに有機リン酸可塑剤及び有機亜リン酸可塑剤などの有機リン酸可塑剤等が挙げられる。なかでも、有機エステル可塑剤が好ましい。上記可塑剤は液状可塑剤であることが好ましい。
- [0055] 上記一塩基性有機酸エステルとしては、グリコールと一塩基性有機酸との反応によって得られたグリコールエステル等が挙げられる。上記グリコールとしては、トリエチレングリコール、テトラエチレングリコール及びトリプロピレングリコール等が挙げられる。上記一塩基性有機酸としては、酪酸、イソ酪酸、カプロン酸、2-エチル酪酸、ヘプチル酸、n-オクチル酸、2-エチルヘキシル酸、n-ノニル酸及びデシル酸等が挙げられる。
- [0056] 上記多塩基性有機酸エステルとしては、多塩基性有機酸と、炭素数4～8の直鎖又は分岐構造を有するアルコールとのエステル化合物等が挙げられる。上記多塩基性有機酸としては、アジピン酸、セバシン酸及びアゼライン酸等が挙げられる。
- [0057] 上記有機エステル可塑剤としては、トリエチレングリコールジ-2-エチルプロパノエート、トリエチレングリコールジ-2-エチルブチレート、トリエチレングリコールジ-2-エチルヘキサノエート、トリエチレングリコールジカプリレート、トリエチレングリコールジ-n-オクタノエート、トリエチレングリコールジ-n-ヘプタノエート、テトラエチレングリコールジ-n-ヘプタノエート、ジブチルセバケート、ジオクチルアゼレート、ジブチルカルビトールアジペート、エチレングリコールジ-2-エチルブチレート、1,3-プロピレングリコールジ-2-エチルブチレート、1,4-

ブチレングリコールジー 2-エチルブチレート、ジエチレングリコールジー 2-エチルブチレート、ジエチレングリコールジー 2-エチルヘキサノエート、ジプロピレングリコールジー 2-エチルブチレート、トリエチレングリコールジー 2-エチルペンタノエート、テトラエチレングリコールジー 2-エチルブチレート、ジエチレングリコールジカプリレート、アジピン酸ジヘキシル、アジピン酸ジオクチル、アジピン酸ヘキシルシクロヘキシル、アジピン酸ヘプチルとアジピン酸ノニルとの混合物、アジピン酸ジイソノニル、アジピン酸ジイソデシル、アジピン酸ヘプチルノニル、セバシン酸ジブチル、油変性セバシン酸アルキド、及びリン酸エステルとアジピン酸エステルとの混合物等が挙げられる。これら以外の有機エステル可塑剤を用いてもよい。上述のアジピン酸エステル以外の他のアジピン酸エステルを用いてもよい。

[0058] 上記有機リン酸可塑剤としては、トリブトキシエチルホスフェート、イソデシルフェニルホスフェート及びトリイソプロピルホスフェート等が挙げられる。

[0059] 上記可塑剤は、下記式（1）で表されるジエステル可塑剤であることが好ましい。

[0060] [化1]



[0061] 上記式（1）中、R1及びR2はそれぞれ、炭素数2～10の有機基を表し、R3は、エチレン基、イソプロピレン基又はn-プロピレン基を表し、pは3～10の整数を表す。上記式（1）中のR1及びR2はそれぞれ、炭素数5～10の有機基であることが好ましく、炭素数6～10の有機基であることがより好ましい。

[0062] 上記可塑剤は、トリエチレングリコールジー 2-エチルヘキサノエート（3GO）、トリエチレングリコールジー 2-エチルブチレート（3GH）又

はトリエチレングリコールジー 2-エチルプロパノエートであることが好ましく、トリエチレングリコールジー 2-エチルヘキサノエート又はトリエチレングリコールジー 2-エチルブチレートであることがより好ましく、トリエチレングリコールジー 2-エチルヘキサノエートであることが更に好ましい。

- [0063] 上記ポリビニルアセタール樹脂（1）100重量部に対する上記可塑剤（1）の含有量（以下、含有量（1）と記載することがある）は好ましくは20重量部以上、より好ましくは25重量部以上、更に好ましくは27.1重量部以上、好ましくは35重量部以下、より好ましくは32重量部以下、更に好ましくは30重量部以下である。上記含有量（1）が上記下限以上であると、中間膜の柔軟性が高くなり、中間膜の取扱いが容易になる。上記含有量（1）が上記上限以下であると、中間膜の機械的強度がより一層高くなり、合わせガラスの耐貫通性がより一層高くなる。特に、上記含有量（1）が35重量部以下であると、合わせガラスの耐貫通性が効果的に高くなる。
- [0064] 上記ポリビニルアセタール樹脂（2）100重量部に対する上記可塑剤（2）の含有量（以下、含有量（2）と記載することがある）及び上記ポリビニルアセタール樹脂（3）100重量部に対する上記可塑剤（3）の含有量（以下、含有量（3）と記載することがある）はそれぞれ、好ましくは32重量部以上、より好ましくは35重量部以上、更に好ましくは37重量部以上、特に好ましくは38重量部以上、好ましくは50重量部以下、より好ましくは45重量部以下、更に好ましくは42重量部以下、特に好ましくは41重量部以下、最も好ましくは39.9重量部以下である。上記含有量（2）及び上記含有量（3）がそれぞれ上記下限以上であると、中間膜の柔軟性が高くなり、中間膜の取扱いが容易になる。上記含有量（2）及び上記含有量（3）がそれぞれ上記上限以下であると、合わせガラスの耐貫通性がより一層高くなる。
- [0065] 合わせガラスの耐貫通性を高めるために、上記含有量（1）は上記含有量（2）よりも少ない。合わせガラスの耐貫通性を高める観点からは、上記含

有量（1）は上記含有量（3）よりも少ないことが好ましい。

[0066] 合わせガラスの耐貫通性をより一層高める観点からは、上記含有量（1）と上記含有量（2）との差の絶対値、並びに上記含有量（1）と上記含有量（3）との差の絶対値はそれぞれ、好ましくは2重量部以上、より好ましくは5重量部以上、更に好ましくは8重量部以上、特に好ましくは8.1重量部以上、最も好ましくは9重量部以上である。上記含有量（1）と上記含有量（2）との差の絶対値、並びに上記含有量（1）と上記含有量（3）との差の絶対値はそれぞれ、好ましくは22重量部以下、より好ましくは20重量部以下、更に好ましくは15重量部以下、特に好ましくは12重量部以下である。

[0067] （他の成分）

上記第1の層、上記第2の層及び上記第3の層はそれぞれ、必要に応じて酸化防止剤、紫外線遮蔽剤、光安定剤、難燃剤、帯電防止剤、顔料、染料、接着力調整剤、耐湿剤、蛍光増白剤及び赤外線吸収剤等の添加剤を含んでいてもよい。これらの添加剤は、1種のみが用いられてもよく、2種以上が併用されてもよい。

[0068] 上記第2の層及び上記第3の層は接着力調整剤を含むことが好ましい。接着力調整剤として、特に限定されないが、例えば、アルカリ金属の塩、アルカリ土類金属の塩又はマグネシウムの塩であることが好ましい。上記第2の層及び上記第3の層の接着力を容易に制御することができることから、接着力調整剤は、マグネシウムの塩又はカリウムの塩であることが好ましく、カルボン酸のマグネシウムの塩又はカルボン酸のカリウムの塩であることがより好ましい。カルボン酸のマグネシウムの塩は特に限定されないが、酢酸マグネシウム、プロピオン酸マグネシウム、2-エチルブタン酸マグネシウム、2-エチルヘキサン酸マグネシウム等が挙げられる。上記第2の層及び上記第3の層中のマグネシウム元素の含有量は200 ppm以下であることが好ましく、150 ppm以下であることがより好ましく、100 ppm以下であることが更に好ましく、80 ppm以下であることが特に好ましい。上

記マグネシウム元素は、マグネシウムの塩に由来するマグネシウムとして含んでもよく、ポリビニルアセタールを合成する際に用いる中和剤に由来するマグネシウムとして含んでもよい。カルボン酸のカリウムの塩は特に限定されないが、ギ酸カリウム、酢酸カリウム、プロピオン酸カリウム、2-エチルブタン酸カリウム、2-エチルヘキサン酸カリウム等が挙げられる。上記第2の層及び上記第3の層中のカリウム元素の含有量は400 ppm以下であることが好ましく、300 ppm以下であることがより好ましく、250 ppm以下であることが更に好ましく、200 ppm以下であることが特に好ましく、180 ppm以下であることが最も好ましい。上記カリウム元素は、カリウム塩に由来するカリウムとして含んでもよく、ポリビニルアセタールを合成する際に用いる中和剤に由来するカリウムとして含んでもよい。なお、上記カリウム元素や上記マグネシウム元素の含有量は、ICP発光分析装置（島津製作所社製「ICPE-9000」）により測定することができる。

[0069] (合わせガラス用中間膜の他の詳細)

本発明に係る合わせガラス用中間膜の厚みは特に限定されない。実用面の観点、並びに遮熱性を充分に高める観点からは、中間膜の厚みは、好ましくは0.1 mm以上、より好ましくは0.25 mm以上、好ましくは3 mm以下、より好ましくは1.5 mm以下である。中間膜の厚みが上記下限以上であると、合わせガラスの耐貫通性が高くなる。中間膜の厚みが上記上限以下であると、中間膜の透明性がより一層良好になる。

[0070] また、本発明に係る合わせガラス用中間膜では、該中間膜の厚みが薄くても、耐貫通性を高めることができる。また、中間膜の厚みが薄いほど、合わせガラスを軽量化できる。耐貫通性を高く維持しつつ、合わせガラスをより一層軽量化する観点からは、中間膜の厚みは、好ましくは700 μm以下、より好ましくは600 μm以下である。

[0071] 中間膜の厚みをTとする。合わせガラスの耐貫通性をより一層高める観点からは、上記第1の層の厚みは、好ましくは0.14 T以上、より好ましく

は0.16T以上、好ましくは0.72T以下、より好ましくは0.67T以下である。

- [0072] 中間膜の柔軟性を高め、中間膜の取扱いを容易にする観点からは、上記第2の層及び上記第3の層の各厚みは、好ましくは0.14T以上、より好ましくは0.16T以上、好ましくは0.43T以下、より好ましくは0.42T以下である。また、上記第2の層及び上記第3の層の各厚みが上記下限以上及び上記上限以下であると、可塑剤のブリードアウトを抑制できる。
- [0073] 合わせガラスの耐貫通性をより一層高める観点からは、中間膜が上記第2の層と上記第3の層とを備える場合に、上記第2の層と上記第3の層との合計の厚みは、好ましくは0.28T以上、より好ましくは0.33T以上、好ましくは0.86T以下、より好ましくは0.84T以下である。また、上記第2の層と上記第3の層との合計の厚みが上記下限以上及び上記上限以下であると、可塑剤のブリードアウトを抑制できる。
- [0074] また、合わせガラスを自動車等の車両のフロントガラスに使用する場合、車両の事故等により、フロントガラスに車両の乗員の頭部が衝突することがある。乗員の頭部がフロントガラスに衝突した場合、乗員がフロントガラスを貫通し、車両の外部に飛び出してしまうことがある。乗員の安全を守るために、乗員の頭部がフロントガラスに衝突したとしても乗員がフロントガラスを貫通しないことが好ましい。本発明に係る合わせガラス用中間膜を用いると、乗員がフロントガラスを貫通することを防止できる。中間膜の厚みが薄くても、乗員がフロントガラスを貫通することを防止できることから、中間膜の厚み(=T)が700μm以下であることが好ましく、上記第1の層の厚みは上記第2の層又は上記第3の層の厚みよりも薄いことが好ましく、10μm以上薄いことがより好ましく、20μm以上薄いことが特に好ましく、30μm以上薄いことが最も好ましい。同様に、中間膜の厚みが薄くても、乗員がフロントガラスを貫通することを防止できることから、第1の層の厚みの好ましい下限は50μm、より好ましい下限は100μm、特に好ましい下限は150μm、好ましい上限は400μm、より好ましい上限は

300 μm、特に好ましい上限は250 μm、最も好ましい上限は200 μmである。更に、上記第2の層と上記第3の層との合計の厚みは、好ましくは0.6T以上、より好ましくは0.65T以上、更に好ましくは0.7T以上、好ましくは0.9T以下、より好ましくは0.85T以下、更に好ましくは0.8T以下である。

[0075] 本発明に係る合わせガラス用中間膜の製造方法としては特に限定されないが、各層を形成するための各樹脂組成物を用いて各層をそれぞれ形成した後に、例えば、得られた各層を積層する方法、並びに各層を形成するための各樹脂組成物を押出機を用いて共押出することにより、各層を積層する方法等が挙げられる。連続的な生産に適しているため、押出成形する製造方法が好ましい。

[0076] 中間膜の製造効率が優れることから、上記第2の層と上記第3の層とに、同一のポリビニルアセタール樹脂が含まれていることが好ましく、上記第2の層と上記第3の層とに、同一のポリビニルアセタール樹脂及び同一の可塑剤が含まれていることがより好ましく、上記第2の層と上記第3の層とが同一の樹脂組成物により形成されていることが更に好ましい。

[0077] (合わせガラス)

図2に、本発明の一実施形態に係る合わせガラス用中間膜を用いた合わせガラスの一例を模式的に断面図で示す。

[0078] 図2に示す合わせガラス11は、第1の合わせガラス部材21と、第2の合わせガラス部材22と、中間膜1とを備える。中間膜1は、第1の合わせガラス部材21と第2の合わせガラス部材22との間に配置されており、挟み込まれている。

[0079] 中間膜1の第1の表面1aに、第1の合わせガラス部材21が積層されている。中間膜1の第1の表面1aとは反対の第2の表面1bに、第2の合わせガラス部材22が積層されている。中間膜1の第2の層3の外側の表面3aに第1の合わせガラス部材21が積層されている。中間膜1の第3の層4の外側の表面4aに第2の合わせガラス部材22が積層されている。

- [0080] このように、本発明に係る合わせガラスは、第1の合わせガラス部材と、第2の合わせガラス部材と、上記第1の合わせガラス部材と第2の合わせガラス部材との間に配置された中間膜とを備えており、該中間膜が、本発明の合わせガラス用中間膜である。
- [0081] 上記合わせガラス部材としては、ガラス板及びP E T（ポリエチレンテレフタレート）フィルム等が挙げられる。合わせガラスには、2枚のガラス板の間に中間膜が挟み込まれている合わせガラスだけでなく、ガラス板とP E Tフィルム等との間に中間膜が挟み込まれている合わせガラスも含まれる。上記合わせガラスは、ガラス板を備えた積層体であり、少なくとも1枚のガラス板が用いられていることが好ましい。上記第1の合わせガラス部材及び上記第2の合わせガラス部材がそれぞれ、ガラス板又はP E Tフィルムであり、上記第1の合わせガラス部材及び上記第2の合わせガラス部材の内の少なくとも一方が、ガラス板であることが好ましい。
- [0082] 上記ガラス板としては、無機ガラス及び有機ガラスが挙げられる。上記無機ガラスとしては、フロート板ガラス、熱線吸収板ガラス、熱線反射板ガラス、磨き板ガラス、型板ガラス、網入り板ガラス、及び線入り板ガラス等が挙げられる。上記有機ガラスは、無機ガラスに代用される合成樹脂ガラスである。上記有機ガラスとしては、ポリカーボネート板及びポリ（メタ）アクリル樹脂板等が挙げられる。上記ポリ（メタ）アクリル樹脂板としては、ポリメチル（メタ）アクリレート板等が挙げられる。
- [0083] 上記合わせガラス部材の厚みは、好ましくは1mm以上、好ましくは5mm以下、より好ましくは3mm以下である。また、上記合わせガラス部材がガラス板である場合に、該ガラス板の厚みは、好ましくは1mm以上、好ましくは5mm以下、より好ましくは3mm以下である。上記合わせガラス部材がP E Tフィルムである場合に、該P E Tフィルムの厚みは、好ましくは0.03mm以上、好ましくは0.5mm以下である。
- [0084] 上記合わせガラスの製造方法は特に限定されない。例えば、上記第1の合わせガラス部材と上記第2の合わせガラス部材との間に、中間膜を挟んで、

押圧ロールに通したり、又はゴムバッグに入れて減圧吸引したりして、上記第1の合わせガラス部材と上記第2の合わせガラス部材と中間膜との間に残留する空気を脱気する。その後、約70～110℃で予備接着して積層体を得る。次に、積層体をオートクレーブに入れたり、又はプレスしたりして、約120～150℃及び1～1.5 MPaの圧力で圧着する。このようにして、合わせガラスを得ることができる。

- [0085] 上記中間膜及び上記合わせガラスは、自動車、鉄道車両、航空機、船舶及び建築物等に使用できる。上記中間膜及び上記合わせガラスは、これらの用途以外にも使用できる。上記中間膜及び上記合わせガラスは、車両用又は建築用の中間膜及び合わせガラスであることが好ましく、車両用の中間膜及び合わせガラスであることがより好ましい。上記中間膜及び上記合わせガラスは、自動車のフロントガラス、サイドガラス、リアガラス又はルーフガラス等に使用できる。上記中間膜及び上記合わせガラスは、自動車に好適に用いられる。
- [0086] 以下に実施例を掲げて本発明を更に詳しく説明する。本発明はこれら実施例のみに限定されない。

- [0087] 以下の実施例及び比較例で用いたポリビニルブチラール（PVB）樹脂に関しては、ブチラール化度（アセタール化度）、アセチル化度及び水酸基の含有率はJIS K 6728「ポリビニルブチラール試験方法」に準拠した方法により測定した。なお、ASTM D1396-92により測定した場合も、JIS K 6728「ポリビニルブチラール試験方法」に準拠した方法と同様の数値を示した。

[0088] (実施例1)

第1の層を形成するための組成物Xの作製：

ポリビニルアセタール樹脂（ポリビニルブチラール（PVB）樹脂、ポリビニルアルコール（PVA）の平均重合度1700、水酸基の含有率32.6モル%、アセチル化度0.7モル%、ブチラール化度66.7モル%）100重量部と、可塑剤であるトリエチレングリコールジ-2-エチルヘキサ

ノエート（3 G O）30重量部とを混合し、第1の層を形成するための組成物Xを得た。

[0089] 第2の層及び第3の層を形成するための組成物Yの作製：

可塑剤であるトリエチレングリコールジー2-エチルヘキサノエート（3 G O）40重量部に、酢酸マグネシウムと2-エチル酪酸マグネシウムとの混合物（酢酸マグネシウムの混合比：2-エチル酪酸マグネシウムとの混合比=50重量%：50重量%）を添加し、混合し、可塑剤溶液とした。なお、酢酸マグネシウムと2-エチル酪酸マグネシウムとの混合物は、第2の層及び第3の層中のマグネシウム元素の濃度が50 ppmとなるように調整した。

[0090] ポリビニルアセタール樹脂（ポリビニルブチラール（P V B）樹脂、ポリビニルアルコール（P V A）の平均重合度1700、水酸基の含有率30.6モル%、アセチル化度1.0モル%、ブチラール化度68.4モル%）100重量部と、可塑剤溶液全量とを混合し、第2の層及び第3の層を形成するための組成物Yを得た。

[0091] 中間膜の作製：

第1の層を形成するための組成物Xと、第2の層及び第3の層を形成するための組成物Yとを、共押出機を用いて共押出しすることにより、第2の層（厚み100 μ m）／第1の層（厚み380 μ m）／第3の層（厚み100 μ m）の積層構造を有する中間膜（厚み580 μ m）を作製した。

[0092] 合わせガラスの作製：

得られた中間膜（多層）を、縦35 cm×横35 cmに切り出した。次に、2枚のクリアガラス（縦30 cm×横30 cm×厚み2.5 mm）の間に中間膜を挟み込み、真空ラミネーターにて90℃で30分間保持し、真空プレスし、積層体を得た。積層体において、ガラスからはみ出た中間膜部分を切り落とし、合わせガラスを得た。

[0093] （実施例2～20）

ポリビニルアセタール樹脂の種類及び含有量、可塑剤の種類及び含有量、

並びに第1の層、第2の層及び第3の層の各厚みを下記の表2、3に示すように設定したこと以外は実施例1と同様にして、中間膜及び合わせガラスを作製した。

[0094] (比較例1)

第1の層を形成するための組成物Xの作製：

ポリビニルアセタール樹脂（ポリビニルブチラール（PVB）樹脂、ポリビニルアルコール（PVA）の平均重合度1700、水酸基の含有率31.0モル%、アセチル化度1.0モル%、ブチラール化度68.0モル%）100重量部と、可塑剤であるトリエチレングリコールジ-2-エチルヘキサンオエート（3GO）40重量部とを混合し、第1の層を形成するための組成物Xを得た。

[0095] 第2の層及び第3の層を形成するための組成物Yの作製：

可塑剤であるトリエチレングリコールジ-2-エチルヘキサンオエート（3GO）40重量部に、酢酸マグネシウムと2-エチル酪酸マグネシウムとの混合物（酢酸マグネシウムの混合比：2-エチル酪酸マグネシウムとの混合比=50重量%：50重量%）を添加し、混合し、可塑剤溶液とした。なお、酢酸マグネシウムと2-エチル酪酸マグネシウムとの混合物は、第2の層及び第3の層中のマグネシウム元素の濃度が65 ppmとなるように調整した。

[0096] ポリビニルアセタール樹脂（ポリビニルブチラール（PVB）樹脂、ポリビニルアルコール（PVA）の平均重合度1700、水酸基の含有率31.0モル%、アセチル化度1.0モル%、ブチラール化度68.0モル%）100重量部と、可塑剤溶液全量とを混合し、第2の層及び第3の層を形成するための組成物Yを得た。

[0097] 中間膜の作製：

第1の層を形成するための組成物Xと、第2の層及び第3の層を形成するための組成物Yとを、共押出機を用いて共押出しすることにより、第2の層（厚み100 μm）／第1の層（厚み380 μm）／第3の層（厚み100

μm ）の積層構造を有する中間膜（厚み580 μm ）を作製した。

また、得られた中間膜の押出方向とは垂直方向（幅方向）における一端と他端との最短距離Xで中間膜を切断し、一端から0.1X、一端から0.5X（他端から0.5X）、及び、一端から0.9X（他端から0.1X）において、それぞれ第1の層の厚み、第2の層の厚み及び第3の層の厚みを測定した。第1の層の厚み、第2の層の厚み及び第3の層の厚みの平均値は、第1の層の厚みが380 μm 、第2の層の厚みが100 μm 、第3の層の厚みが100 μm であった。なお、厚みの測定は、LED照明器キュービック300の上に切断された中間膜を置き、切断された部分を光学顕微鏡（KEYENCE社製「デジタルマイクロスコープVHX-100」）で観察し、測定した。

[0098] (比較例2～5)

ポリビニルアセタール樹脂の種類及び含有量、可塑剤の種類及び含有量、並びに第1の層、第2の層及び第3の層の各厚みを下記の表4に示すように設定したこと以外は実施例1と同様にして、中間膜及び合わせガラスを作製した。

[0099] 合わせガラスの作製：

得られた中間膜を用いたこと以外は実施例1と同様にして、合わせガラスを作製した。

[0100] (評価)

(1) 合わせガラスのパンメル値の測定

得られた合わせガラスを−18°C±0.6°Cの温度にて16時間調整し、この合わせガラスの中央部（縦150mm×横150mmの部分）を頭部が0.45kgのハンマーで打って、ガラスの粒径が6mm以下になるまで粉碎し、ガラスが部分剥離した後の膜の露出度を測定し、下記表1によりパンメル値を求めた。なお、パンメル値とは、合わせガラス用中間膜とガラス板との接着力の度合いを調べる値であり、合わせガラスを−18°C±0.6°Cの温度にて16時間調整し、この合わせガラスの中央部（縦150mm×横

150 mmの部分) を頭部が0.45 kgのハンマーで打って、ガラスの粒径が6 mm以下になるまで粉碎し、ガラスが部分剥離した後の膜の露出度(面積%)により規定した値であり、表1で定義される。すなわち、パンメル値が高いほど、中間膜とガラスとの接着力が高く、ガラスの飛散防止性が優れていることを意味する。

[0101] [表1]

中間膜の露出度(面積%)	パンメル値
90 < 露出度 \leq 100	0
85 < 露出度 \leq 90	1
60 < 露出度 \leq 85	2
40 < 露出度 \leq 60	3
20 < 露出度 \leq 40	4
10 < 露出度 \leq 20	5
5 < 露出度 \leq 10	6
2 < 露出度 \leq 5	7
露出度 \leq 2	8

[0102] (2) 耐貫通性

得られた合わせガラス(縦30 cm×横30 cm)を、表面温度が23°Cとなるように調整した。次いで、JIS R 3212:1998に準拠して、4 mの高さから、6枚の合わせガラスに対してそれぞれ、質量2260 g及び直径82 mmの剛球を、合わせガラスの中心部分に落下させた。6枚の合わせガラス全てについて、剛球が衝突した後5秒以内に剛球が貫通しなかった場合を合格とした。剛球が衝突した後5秒以内に剛球が貫通しなかった合わせガラスが3枚以下であった場合は不合格とした。4枚の場合には、新しく6枚の合わせガラスの耐貫通性を評価した。5枚の場合には、新しく1枚の合わせガラスを追加試験し、剛球が衝突した後5秒以内に剛球が貫通し

なかった場合を合格とした。同様の方法で、4.5 m、5.0 m、5.5 m、及び6.0 mの高さから、6枚の合わせガラスに対してそれぞれ、質量2260 g 及び直径82 mmの剛球を、合わせガラスの中心部分に落下させ、合わせガラスの耐貫通性を評価した。

[0103] (3) ヘッドフォームの評価

合わせガラスの作製：

得られた中間膜（多層）を、縦1100 mm×横500 mmに切り出した。次に、2枚のクリアガラス（縦1100 mm×横500 mm×厚み2.5 mm）の間に中間膜を挟み込み、真空ラミネーターにて90°Cで30分間保持し、真空プレスし、積層体を得た。積層体において、ガラスからはみ出た中間膜部分を切り落とし、ヘッドフォームの評価用合わせガラスを得た。

[0104] ヘッドフォーム試験を、JIS R 3212：1998に準拠して、ヘッドフォーム（質量が 10 ± 0.2 kg）と合わせガラスサンプル固定用の支持枠とを用いて実施した。得られた合わせガラスは、試験直前まで少なくとも4時間、 23 ± 2 °Cの温度で保管した。4枚の合わせガラスに対して、各1回限りでヘッドフォームを高さ4 mから落下させて試験を行った。落下点は、合わせガラスの幾何学的中心から40 mm以内とした。落下後の状態について合わせガラスを以下の4項目について観察した。1) 落下点を中心とする円形状の多数のき裂が生じ、落下点に最も近いき裂は、落下点から80 mm以内にあること。2) ガラスと中間膜が接着していること。ただし、落下点の中心から60 mmの外側では幅4 mm未満のはく離があってもよい。3) 落下面で 20 cm^2 を超える中間膜の露出がないこと。4) 中間膜の裂目の長さは35 mm以下であること。以上の4項目から、ヘッドフォームを下記の基準で判定した。

[0105] [ヘッドフォームの判定基準]

○○：4枚中3枚以上が1)～4)の項目を満たす

○：4枚中2枚が1)～4)の項目を満たす

△：4枚中1枚が1)～4)の項目を満たす

×：4枚中1枚も1)～4)の項目を満たさない

[0106] 結果を下記の表2～4に示す。

[0107]

[表2]

		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	実施例 8	実施例 9	実施例 10
第1の層 の組成	厚み PVAの平均重合度	μm	380	380	100	160	260	260	260	160	160
	水酸基の含有率	モル%	32.6	33.4	35.4	35.4	35.4	32.6	33.4	35.4	35.4
	アセチル化度	モル%	0.7	0.9	0.8	0.8	0.8	0.7	0.9	0.8	0.8
	ブチラール化度	モル%	66.7	65.8	63.9	63.9	63.9	66.7	65.8	63.9	63.9
	含有量 重量部		100	100	100	100	100	100	100	100	100
	可塑剤 種類		3GO								
	含有量 重量部		30	30	30	30	30	30	30	30	30
	厚み PVAの平均重合度	μm	100	100	100	240	210	160	160	210	210
	水酸基の含有率	モル%	30.6	30.6	30.6	30.6	30.6	30.6	30.6	30.6	30.6
	アセチル化度	モル%	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0
第2、第3の 層の組成	ブチラール化度	モル%	68.4	68.4	68.4	68.4	68.4	68.4	68.4	68.4	68.4
	含有量 重量部		100	100	100	100	100	100	100	100	100
	可塑剤 種類		3GO								
	マグネシウム元素の濃度 重量部	ppm	40	40	40	40	40	40	40	45	33
	ペンメル値		4	4	5	5	5	4	4	5	5
	耐貫通性		4m	合格							
			4.5m	合格							
			5m	合格							
			5.5m	合格							
	ヘッドフォーム			△	△	△	○	○	○	○	○

[0108] [表3]

		実施例 11	実施例 12	実施例 13	実施例 14	実施例 15	実施例 16	実施例 17	実施例 18	実施例 19	実施例 20
第1の層 の組成	厚み μm	160	160	100	160	260	380	380	380	380	380
	PVAの平均重合度		1700	1700	1700	1700	1700	1700	1700	1700	1700
	水酸基の含有率 モル%	35.4	35.4	35.4	31.1	31.1	31.1	32.6	33.4	35.4	
	アセチル化度	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8	0.8	0.7	0.9	0.8	
	ブチラール化度	63.9	63.9	63.9	68.1	68.1	68.1	66.7	65.8	63.9	
	含有量 重量部	100	100	100	100	100	100	100	100	100	
第2, 第3の 層の組成	種類	3GO									
	含有量 重量部	30	20	35	30	30	30	30	30	30	
	厚み μm	210	210	210	240	210	160	100	100	100	
	PVAの平均重合度		1700	1700	1700	1700	1700	1700	1700	1700	
	水酸基の含有率 モル%	30.6	30.6	30.6	30.6	30.6	30.6	30.6	30.6	30.6	
	アセチル化度	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	
評価	ブチラール化度	68.4	68.4	68.4	68.4	68.4	68.4	68.4	68.4	68.4	
	含有量 重量部	100	100	100	100	100	100	100	100	100	
	種類	3GO									
	マグネシウム元素の濃度 ppm	35	40	40	30	30	30	30	30	30	
	パンメリル値	5	5	4	4	4	4	4	4	5	
	耐貫通性	4m	合格								
		4.5m	合格								
		5m	合格								
		5.5m	合格								
		6m	合格								
	ヘッドフォーム	○	○	○	×	×	×	×	×	×	

[0109] [表4]

		比較例 1	比較例 2	比較例 3	比較例 4	比較例 5
第1の層 の組成	厚み PVAの平均重合度	μm	380	100	100	100
	水酸基の含有率	モル%	1700	1700	2300	3000
	アセチル化度	モル%	31.0	31.0	23.2	23.0
	ブチラール化度	モル%	1.0	1.0	12.0	12.0
	含有量	重量部	100	100	100	100
	種類 可塑剤		3GO	3GO	3GO	3GO
第2、第3の 層の組成	厚み PVAの平均重合度	μm	40	40	60	60
	水酸基の含有率	モル%	100	100	240	240
	アセチル化度	モル%	1700	1700	1700	1700
	ブチラール化度	モル%	31.0	31.0	31.0	31.0
	含有量	重量部	100	100	100	100
	種類 可塑剤		3GO	3GO	3GO	3GO
評価	マグネシウム元素の濃度 ナノメル値	ppm	65	50	50	50
			5	5	5	5
耐貫通性	4nm	合格	合格	合格	合格	合格
	4.5nm	不合格	不合格	不合格	不合格	不合格
	5nm	不合格	不合格	不合格	不合格	不合格
	5.5nm	不合格	不合格	不合格	不合格	不合格
	6nm	不合格	不合格	不合格	不合格	不合格
ヘッドフォーム		○○	○○	○○	○○	○○

符号の説明

[0110] 1 … 中間膜

1 a … 第1の表面

1 b … 第2の表面

2 … 第1の層

2 a … 第1の表面

2 b …第2の表面

3 …第2の層

3 a …外側の表面

4 …第3の層

4 a …外側の表面

1 1 …合わせガラス

2 1 …第1の合わせガラス部材

2 2 …第2の合わせガラス部材

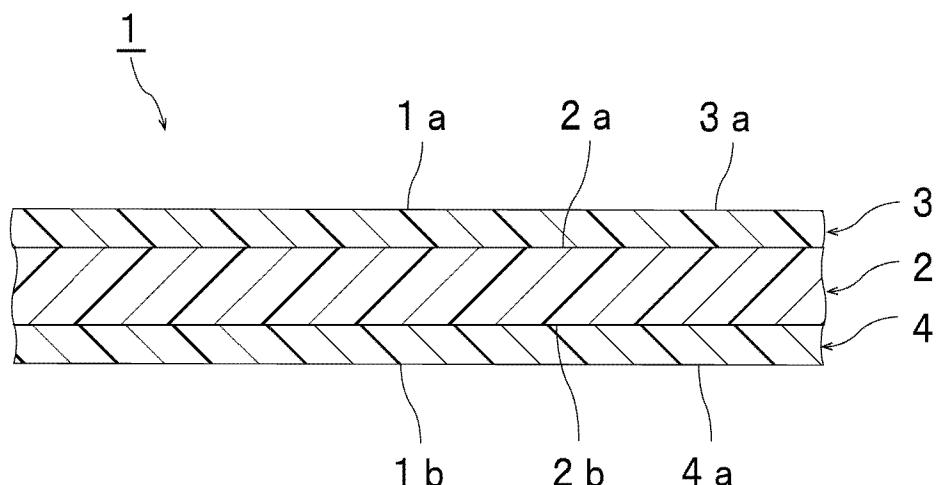
請求の範囲

- [請求項1] ポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む第1の層と、
前記第1の層の第1の表面側に配置されており、かつポリビニルア
セタール樹脂と可塑剤とを含む第2の層とを備え、
前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の
含有率が、前記第2の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の
水酸基の含有率よりも高く、
前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量
部に対する前記第1の層に含まれる前記可塑剤の含有量が、前記第2
の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する
前記第2の層に含まれる前記可塑剤の含有量よりも少ない、合わせガ
ラス用中間膜。
- [請求項2] 前記第1の層の前記第1の表面とは反対の第2の表面側に配置され
ており、かつポリビニルアセタール樹脂と可塑剤とを含む第3の層を
備え、
前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の
含有率が、前記第2の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の
水酸基の含有率よりも高く、
前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量
部に対する前記第1の層に含まれる前記可塑剤の含有量が、前記第3
の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する
前記第3の層に含まれる前記可塑剤の含有量よりも少ない、請求項1
に記載の合わせガラス用中間膜。
- [請求項3] 前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の
含有率が、32モル%以上である、請求項1又は2に記載の合わせガ
ラス用中間膜。
- [請求項4] 合わせガラス用中間膜の厚みは700μm以下である、請求項1～
3のいずれか1項に記載の合わせガラス用中間膜。

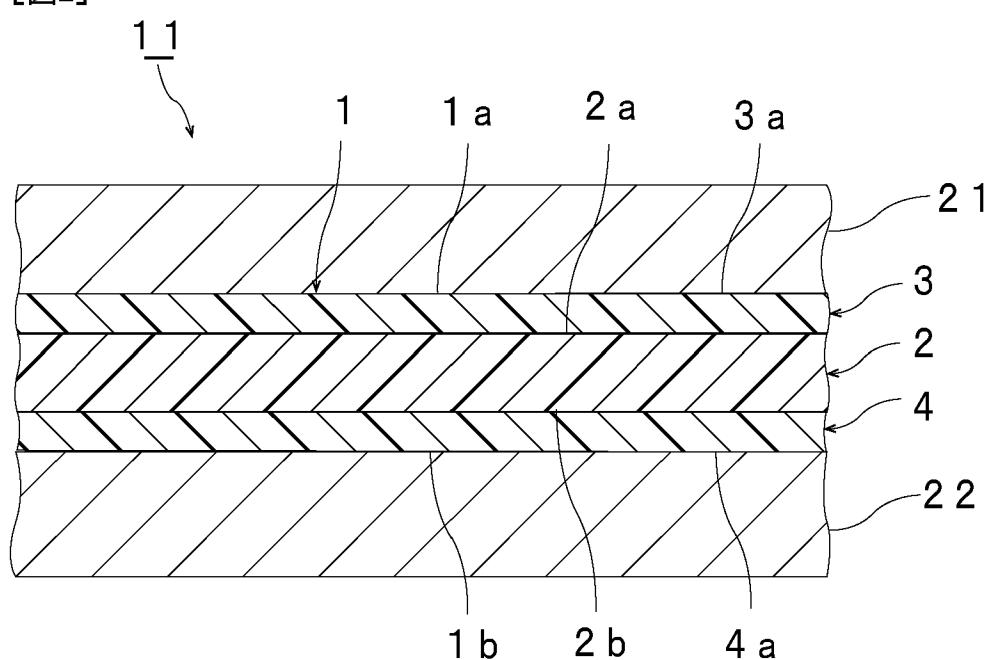
- [請求項5] 前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率と、前記第2の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率との差の絶対値が、2モル%以上である、請求項1～4のいずれか1項に記載の合わせガラス用中間膜。
- [請求項6] 前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率と、前記第2の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率との差の絶対値が、3モル%を超える、請求項5に記載の合わせガラス用中間膜。
- [請求項7] 前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率は34モル%を超える、請求項1～6のいずれか1項に記載の合わせガラス用中間膜。
- [請求項8] 前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率は33.9モル%以下である、請求項1～6のいずれか1項に記載の合わせガラス用中間膜。
- [請求項9] 前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂はポリビニルブチラール樹脂であり、前記ポリビニルブチラール樹脂のブチラール化度は61.5モル%以上である、請求項1～8のいずれか1項に記載の合わせガラス用中間膜。
- [請求項10] 前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率と、前記第2の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂の水酸基の含有率との差の絶対値が、4.8モル%以下である、請求項1～9のいずれか1項に記載の合わせガラス用中間膜。
- [請求項11] 前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する前記第1の層に含まれる前記可塑剤の含有量と、前記第2の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する前記第2の層に含まれる前記可塑剤の含有量との差の絶対値が、2重量部以上である、請求項1～10のいずれか1項に記載の合わせガラス用中間膜。

- [請求項12] 前記第1の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する前記第1の層に含まれる前記可塑剤の含有量と、前記第2の層に含まれる前記ポリビニルアセタール樹脂100重量部に対する前記第2の層に含まれる前記可塑剤の含有量との差の絶対値が、8.1重量部以上である、請求項11に記載の合わせガラス用中間膜。
- [請求項13] 合わせガラス用中間膜の厚みをTとしたときに、前記第1の層の厚みが0.14T以上である、請求項1～12のいずれか1項に記載の合わせガラス用中間膜。
- [請求項14] 合わせガラス用中間膜の厚みが700μm以下であり、前記第1の層の厚みは前記第2の層の厚みよりも薄い、請求項1～13のいずれか1項に記載の合わせガラス用中間膜。
- [請求項15] 第1の合わせガラス部材と、
第2の合わせガラス部材と、
請求項1～14のいずれか1項に記載の合わせガラス用中間膜とを備え、
前記第1の合わせガラス部材と前記第2の合わせガラス部材との間に、前記合わせガラス用中間膜が配置されている、合わせガラス。

[図1]



[図2]



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2014/076144

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

C03C27/12(2006.01)i, B32B17/04(2006.01)i, B32B27/30(2006.01)i, C08L29/14 (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)

C03C27/12, B32B17/04, B32B27/30, C08L29/14

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	1996-2014
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2014	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2014

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

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	JP 6-926 A (Sekisui Chemical Co., Ltd.), 11 January 1994 (11.01.1994), claim 1; paragraphs [0087] to [0088], [0113] to [0115]; examples 5, 9 to 10, 21, 28, 38, 45 & US 5340654 A1 & EP 56890 A1 & DE 69322432 T2 & CA 2092395 A1 & KE 10-192528 B1	1-15
A	WO 2011/078314 A1 (Sekisui Chemical Co., Ltd.), 30 June 2011 (30.06.2011), claims 1 to 20 & JP 2011-225449 A1 & US 2012/288722 A1 & EP 2518032 A1 & CN 102666420 A & KR 10-2012-105010 A	1-15

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
24 October, 2014 (24.10.14)

Date of mailing of the international search report
04 November, 2014 (04.11.14)

Name and mailing address of the ISA/
Japanese Patent Office

Authorized officer

Faxsimile No.

Telephone No.

A. 発明の属する分野の分類（国際特許分類（IPC））

Int.Cl. C03C27/12(2006.01)i, B32B17/04(2006.01)i, B32B27/30(2006.01)i, C08L29/14(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. C03C27/12, B32B17/04, B32B27/30, C08L29/14

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	1971-2014年
日本国実用新案登録公報	1996-2014年
日本国登録実用新案公報	1994-2014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
X	JP 6-926 A (積水化学工業株式会社) 1994.01.11, 請求項1、【0087】-【0088】、【0113】-【0115】、実施例5, 9-10, 21, 28, 38, 45 & US 5340654 A1 & EP 56890 A1 & DE 69322432 T2 & CA 2092395 A1 & KE 10-192528 B1	1-15
A	WO 2011/078314 A1 (積水化学株式会社) 2011.06.30, 請求項1-20 & JP 2011-225449 A1 & US 2012/288722 A1 & EP 2518032 A1 & CN 102666420 A & KR 10-2012-105010 A	1-15

□ 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

24. 10. 2014

国際調査報告の発送日

04. 11. 2014

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）

4T 3648

正 知晃

電話番号 03-3581-1101 内線 3465