

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 特許公報(B2)

(11) 特許番号

特許第4180376号
(P4180376)

(45) 発行日 平成20年11月12日(2008.11.12)

(24) 登録日 平成20年9月5日(2008.9.5)

(51) Int.Cl.

F 1

C 11 D 17/08	(2006.01)	C 11 D 17/08
C 11 D 1/02	(2006.01)	C 11 D 1/02
C 11 D 3/20	(2006.01)	C 11 D 3/20
C 11 D 3/43	(2006.01)	C 11 D 3/43
C 11 D 7/26	(2006.01)	C 11 D 7/26

請求項の数 4 (全 16 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号	特願2002-559532 (P2002-559532)
(86) (22) 出願日	平成14年1月11日 (2002.1.11)
(65) 公表番号	特表2004-523616 (P2004-523616A)
(43) 公表日	平成16年8月5日 (2004.8.5)
(86) 國際出願番号	PCT/US2002/000928
(87) 國際公開番号	W02002/059244
(87) 國際公開日	平成14年8月1日 (2002.8.1)
審査請求日	平成16年11月8日 (2004.11.8)
(31) 優先権主張番号	09/760,035
(32) 優先日	平成13年1月12日 (2001.1.12)
(33) 優先権主張国	米国 (US)

(73) 特許権者	500106743 エス. シー. ジョンソン アンド サン 、インコーポレイテッド アメリカ合衆国 53403 ウィスコン シン州 ラシーン ハウ ストリート 1 525
(74) 代理人	100079049 弁理士 中島 淳
(74) 代理人	100084995 弁理士 加藤 和詳
(74) 代理人	100085279 弁理士 西元 勝一

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】硬質表面用酸性抗菌洗浄剤

(57) 【特許請求の範囲】

【請求項 1】

酸化剤を本質的に含まない消毒液の形態である低残留性及び水性の抗菌洗浄組成物であつて、

25 で水中で 1×10^{-2} 乃至 1×10^{-5} のイオン定数を有し、乳酸及びグリコール酸からなる群から選択される少なくとも 1 つの有機カルボン酸を 0.01 乃至 0.4 重量 % 含有し、

pH が 25 で 2 乃至 4 であり、更に、アニオン界面活性剤を 0.01 重量 % 以上 0.3 重量 % 未満含有し、

並びに、n-ブタノール、ベンジルアルコール、フェニルエタノール、R - O - (CH₂CH₂O)₂OH (式中、R は n-ヘキシル、フェニル又はベンジル)、及び R - O - CH₂CH - (CH₃)OH (式中、R は n-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル、フェニル又はベンジル) からなる群から選択される難溶性の一価溶媒を 0.25 乃至 5 重量 % 含有し、前記溶媒の水に対する溶解度が 25 で 10 重量 % 未満である、低残留性及び水性の抗菌洗浄組成物。

【請求項 2】

25 で水中で 1×10^{-2} 乃至 1×10^{-5} のイオン定数を有する少なくとも 1 つの有機カルボン酸 0.01 乃至 0.4 重量 %、

脂肪族アルコール及びグリコールエーテル類からなる群から選択され、25 で 10 重量 % 未満の水に対する溶解度を有する難溶性の一価溶媒を 0.25 乃至 5 重量 %、及び

10

20

分子量が200原子質量単位未満であり、1,2-アルカンジオール類、1,3-アルカンジオール類、2,3-アルカンジオール類、及び2,4-アルカンジオール類からなる群から選択されるアルカンジオール0.05乃至1重量%、
を含有し、

前記少なくとも1つの有機カルボン酸が、クエン酸、乳酸、グリコール酸、リンゴ酸、酢酸、プロパン酸、及びこれらの混合物からなる群から選択され、前記一価溶媒が、R-O-(CH₂CH₂-O)₂OH(式中、Rはn-ヘキシル、フェニル又はベンジル)、及びR-O-CH₂CH-(CH₃)OH(式中、Rはn-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル、フェニル又はベンジル)からなる群から選択されるグリコールエーテルであり、

pHが2.5で2乃至4である、

低残留性及び水性の抗菌洗浄組成物。

【請求項3】

硬質表面の消毒方法であって、

酸化剤を本質的に含まない水性洗浄組成物に前記表面を接触させるステップであって、前記水性洗浄組成物が、2.5で水中で 1×10^{-2} 乃至 1×10^{-5} のイオン定数を有する少なくとも1つの有機カルボン酸を0.05乃至0.3重量%含有し、前記酸が乳酸及びグリコール酸からなる群から選択され、前記組成物のpHが2.5で2乃至4であり、さらに、アニオン界面活性剤を0.01重量%以上0.3重量%未満含有し、並びにn-ブタノール、ベンジルアルコール、フェニルエタノール、及びグリコールエーテル類からなる群から選択され、ここでグリコールエーテル類は、R-O-(CH₂CH₂-O)₂OH(式中、Rはn-ヘキシル、フェニル又はベンジル)、及びR-O-CH₂CH-(CH₃)OH(式中、Rはn-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル、フェニル又はベンジル)からなる群から選択される、難溶性の一価溶媒0.25乃至5重量%を更に含有し、前記溶媒の水に対する溶解度が2.5で10重量%未満である、

前記ステップと、

前記表面を乾燥させるステップと、

を含み、

前記接触ステップと前記乾燥ステップとの間にすすぎステップを設けず、

これにより前記表面が消毒される、

前記方法。

【請求項4】

2.5で水中で 1×10^{-2} 乃至 1×10^{-5} のイオン定数を有する少なくとも1つの有機カルボン酸を0.05乃至0.3重量%含有し、

前記少なくとも1つの有機カルボン酸が、クエン酸、乳酸、グリコール酸、リンゴ酸、酢酸、プロパン酸、及びこれらの混合物からなる群から選択され、

n-ブタノール、ベンジルアルコール、フェニルエタノール、及びグリコールエーテル類からなる群から選択される難溶性の一価溶媒0.25乃至5重量%含有し、前記グリコールエーテル類が、R-O-(CH₂CH₂-O)₂OH、及びR-O-CH₂CH-(CH₃)OHからなる群から選択されるグリコールエーテルであり、式中、Rはn-ヘキシル、フェニル又はベンジル、Rがn-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル、フェニル又はベンジルであり、

前記溶媒の水に対する溶解度が2.5で10重量%未満であり、

分子量が200原子質量単位未満であり、1,2-アルカンジオール類、1,3-アルカンジオール類、2,3-アルカンジオール類、及び2,4-アルカンジオール類からなる群から選択されるアルカンジオールを0.05乃至1重量%更に含有し、

前記組成物のpHが2.5で2乃至4である、

水性洗浄液。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【 0 0 0 1 】

本発明は、洗浄すべき表面に残る物質の残留量を減少させる水性で液状の洗浄及び抗菌組成物に関する。本発明の組成物は、ある種の有機カルボン酸類と、ベンジルアルコールやある種の低分子量グリコールエーテル類のような水に難溶性の脂肪族一価アルコール溶媒とを特定の量で相乗的に組み合わせたものを含有する。アニオン系の硫酸化又はスルホン化界面活性剤及び共溶媒(co-solvent)もこの好適な組成物に含まれる。

【背景技術】**【 0 0 0 2 】**

種々の表面上に存在する病原性微生物、特にこのような微生物が比較的長期にわたって活動し続けうる硬質表面(hard surfaces)上からの病原性微生物の除去は、消費者が依然として望んでいることである。従来では、四級アンモニウム化合物、高レベルのある種のアルコール、及び酸化剤が家庭用の抗菌性洗浄製品に用いられている。これらのタイプの薬剤を用いることの欠点は、目や皮膚にかゆみを生じる傾向があること、臭いが不快であること、揮発性有機化合物(VOC)の量が多いこと、そして潜在的に表面を損傷する作用を有することにある。いくつかのタイプの硬質表面、特にガラス、施釉セラミック、及び磨き金属は、更に洗浄及び消毒の問題を呈する。洗浄後のこれらの表面の外観は、使用者が拭き取った後でも、表面上に残った洗浄組成物の残留物によってマイナスの影響を受ける。洗浄後に真水ですすぐことによってこれらの見苦しい残留物の除去が促されるが、このステップによって洗浄プロセスに更なる作業が加えられてしまう。よって、種々の硬質表面、特にガラス、施釉セラミック、及び磨き金属上で見苦しい残留物を残すことなく用いることのできる洗浄及び消毒組成物が求められている。また、このような組成物が主に水からなり、コスト、安全性、及び配合物であるVOCを最小にするためにエタノール又はイソプロパノールなどのアルコール類を大量に使用しないようにすることが有益である。

10

【 0 0 0 3 】

ある種の酸が抗菌特性をもつことで公知であり、米国環境保護局(USEPA)などの政府機関により抗菌剤として認可されている。例えば、国立農薬情報検索システム(the National Pesticide Information Retrieval System)(環境及び規制情報システムセンター(Center for Environmental and Regulatory Information Systems)、パードュー大学(Purdue University)、インディアナ州ウェストラファイエット(West Lafayette, Indiana))を用いて、現在のUSEPAの殺菌剤登録データベースを検索することができる。このような検索は、クエン酸、塩酸、乳酸、磷酸、プロピオン酸、及び硫酸などの物質がEPAの認可した活性抗菌剤であることを示している。

20

【 0 0 0 4 】

食品及び工業衛生の用途において現在使用されている抗菌性酸組成物の多くは希釈可能な濃縮物を使用する傾向にあり、そのいくつかは塩酸、磷酸、有機磷酸、硫酸、又は有機スルホン酸などの強酸を用いている。しかしながら、強酸、特に燐を含有する酸を含む洗浄組成物の使用は、消費者が使用する家庭用洗浄製品の配合には望ましくない。乳酸及びクエン酸などの有機弱酸が望ましく、これらは抗菌活性剤として米国環境保護局により認可されている。これらは弱酸であるため、その使用は一般に、使用者及びこれらが使用される表面の双方にとって鉛酸よりも安全である。しかしながら、これらの酸のみを水溶液中に低レベルで用いた場合、これらの酸は一般に強力な抗菌特性をもたない。組成物の抗菌活性を高め、また洗浄後の表面上の見苦しい残留物を生じないような第2の薬剤を、低レベルのこのような弱酸と組み合わせて使用することが理想的である。

30

【 0 0 0 5 】

酸-アニオン界面活性剤のある種の組み合わせが抗菌洗浄剤及び表面処理剤を処方するのに用いることができることも公知である。例えば、酸-アニオン系消毒剤が、食品加工設備及び乳製品業のような、種々の産業用抗菌の用途において満足に使用されている。非揮発性界面活性剤がこれらの配合に用いられているため、一度使用すると、清浄水ですぐに落とさない限り、非揮発性界面活性剤が多少表面に残ってしまう。通常、最適な効力

40

50

は3以下のpHで得られる。腐食の問題を回避し、安全性の懸念を最小にするには約2乃至3のpH範囲が好ましく、この範囲では、低乃至中程度の硬水の汚れ(soiling)、即ちしみ(spotting)に対する洗浄効力も若干ある。

【0006】

従来技術には硬質表面を洗浄するための多くの組成物があり、そのいくつかは酸性の抗菌又は殺菌成分を含有する。これらの中でも、キャランダングら(Carandang, et al.)の米国特許第3,969,258号は、通常高い発泡性を示すアニオン界面活性剤を含有する低発泡性の酸性消毒剤組成物を教示している。C₈乃至C₁₈の脂肪族アルコール又はC₉乃至C₁₂のアルキルフェノールと多価金属塩との発泡を抑制する組み合わせが存在し、更に可溶化したグリコール類及びアルコールが存在する場合もある。しかしながら、この参考文献は、望ましい結果を達成するには3.5未満のpHが必要であり、クエン酸などの弱酸を使用できるが、所望のpHを得るには一般に弱酸と組み合わせて強酸が使用されることを示している。10

【0007】

ラマンチャンドラン(Ramanchandran)は、米国特許第3,915,633号において、織物の汚れのしみ(stain)形成金属イオンを錯化することのできる有機酸を主要活性成分として用いた予洗液の組み合わせを教示している。有機錯化酸は、濃度1乃至20%のクエン酸、コハク酸、酒石酸、マレイン酸、フマル酸、及びこれらの混合物から選択される。

【0008】

ベイカーら(Baker et al.)は、米国特許第4,690,779号において、すじ状の痕を実質的に生じない(substantially non-streaking)硬質表面用水性洗浄組成物を教示しており、この組成物は、界面活性剤約0.05%乃至25.0%、分子量5000未満分岐なしの直鎖ポリマー約0.05%乃至25.0%、水性溶媒約0.05%乃至25.0%、ビルダー約0.05%乃至25.0%、及び水(残りの量)を含有する。よって、この参考文献の洗浄剤は、水の他に界面活性剤、ポリマー、溶媒及びビルダーを含む。20

【0009】

酸性pHでマツ油及び有機油溶性酸を含有する、殺菌性をもつ液状の硬質表面洗浄剤が、スパールディングら(Spaulding, et al)により米国特許第4,867,898号において教示されている。この参考文献は、ベンゼンカルボン酸やヒドロキシカルボン酸のような有機油溶性酸をマツ油及び任意の洗浄剤と組み合わせて使用することを教示している。30

【0010】

ブラウン・スクロボットら(Brown-Skrobot, et al)は、米国特許第4,975,217号において、人間の皮膚に直接塗布する殺菌組成物を教示しており、この組成物は活性剤として有機酸及び界面活性剤を含み、必要に応じてアルコールも使用する。この組成物は、ローション、スプレー、及びクレンザーで使用するように意図されている。

【0011】

エッゲンスパーガーら(Eggensperger, et al)は、米国特許第5,112,541号において水性の表面殺菌組成物を教示しており、この組成物は、必須成分としてエチルアルコール及びイソプロピルアルコールの混合物、アニオン界面活性剤の混合物、並びに約2乃至6又は約8乃至12のpHを与えるpH調節剤を含有する。40

【0012】

米国特許第5,436,008号において、リヒターら(Richter et al.)は抗菌組成物を教示しており、この組成物は、キャリヤを大部分と、有効消毒量のオクタン酸又はオクタン酸誘導体、及び硫黄含有化合物を含有し、酪農場、食品及び飲料加工プラント、台所、給食施設、並びに家庭の汎用ユーティリティ用にこの組成物を使用することができる。

【0013】

前述に加えて、カミングズ(Cummings)の米国特許第5,750,482号はすじ状の痕を生じないガラス洗浄組成物を教示している。この組成物は、エチレングリコールモノヘキシリエーテル、界面活性剤、低沸点有機共溶媒及び高沸点有機共溶媒の混合物を含有する有機共溶媒、ビルダー、並びに水を含む。この組成物は、ガラス洗浄組成物として約3.5乃至50

約 11.5 の pH 範囲で有効である。

【0014】

費用と、処理すべき表面に及ぼしうる抗菌組成物の目に見える好ましくない影響を最小にするために、洗浄後に表面に残る抗菌剤の量を最小にしながらも、黄色ブドウ球菌及び肺炎桿菌などの病原性微生物に対する効力を保つことが望ましい。消費者によって用いられる酸ベースの殺生化学反応では、使用者に有害なほど強い酸性にすることなく、有効な酸性 pH 範囲（約 pH 4 又はそれ未満）を保つことも望ましい。下記により詳細に説明するように、弱酸性有機カルボン酸と選択された揮発性低分子量一価アルコール溶媒の組み合わせにより、広範囲の微生物に対して有効な殺生組成物がもたらされることがわかった。本発明の好適な実施の形態では、汚れた表面の湿潤及び洗浄を改善し、組成物の殺生特性を更に高めるために、低レベルの硫酸化又はスルホン化アニオン界面活性剤も用いられる。本発明の洗浄特性及び蒸発特性を更に改善するために、共溶媒も本発明の好適な実施の形態に含まれる。このような組成物は、洗浄された表面に見苦しい残留物を実質的に残さず、使用後の真水によるすすぎを不要にすることがわかった。10

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0015】

従って、本発明の目的は、残留抗菌活性剤を低濃度で用いる新規の抗菌洗浄液を提供することである。20

【0016】

本発明の更なる目的は、高レベルの見苦しい残留物を洗浄表面に残すことなく有効な抗菌特性を提供する、新規の硬質表面用洗浄組成物を提供することである。

【0017】

本発明の第 3 の目的は、消費者の家庭における使用で一般に安全とされる pH 範囲で有効な酸ベースの抗菌化学作用を提供する、新規の硬質表面用洗浄組成物を提供することである。

【0018】

更なる目的は、はっきりと見える付着物を表面に残さずに表面を洗浄しながら、微生物病原菌を表面から減少させる方法を提供することである。

【課題を解決するための手段】

【0019】

選択された有機カルボン酸及び特定の揮発性一価アルコール溶媒を低レベルで使用した場合、同レベルの有機カルボン酸のみを含有する配合物にくらべて優れた抗菌特性をもつ洗浄組成物がもたらされることがわかった。汚れた表面上の配合物の湿潤特性及び洗浄特性を改善し、殺生活性を更に高めるために、好適な組成物は非常に低レベルの硫酸化又はスルホン化アニオン界面活性剤も含有する。本発明の洗浄特性及び蒸発特性を更に改善するために、共溶媒も本発明の好適な実施の形態に含まれる。更に、これらの組成物が洗浄剤として硬質表面上で使用された場合、拭き取り及び乾燥による見苦しい残留物を実質的に残さない。

【0020】

本発明は抗菌洗浄組成物に関し、この組成物は、25°で水中で約 1×10^{-2} 乃至約 1×10^{-5} のイオン化定数を有するものから選択される少なくとも 1 つの有機カルボン酸を約 0.01 乃至約 0.4 重量 % 含み、組成物の pH が 25° で約 2 乃至約 4 である。更に、本発明の組成物は、脂肪族アルコール類又はグリコールエーテルからなる群から選択される少なくとも 1 つの水に難溶性の揮発性一価アルコール溶媒を約 0.25 重量 % 乃至約 5 重量 % 含有する。40

【0021】

また、好適な態様において、本発明の組成物は、アルキル置換基又はアリール置換基を有するアルキル硫酸塩、アルキルスルホン酸塩、及びアリールスルホン酸塩からなる群から選択される少なくとも 1 つの硫酸化又はスルホン化アニオン界面活性剤を約 0.01 乃至約 50

至約 0 . 3 重量 % 含有する。

【 0 0 2 2 】

また、本発明の他の好適な態様において、組成物は、25で水と完全に混和する少なくとも1つの低分子量一価アルコール共溶媒を約0 . 5 重量 % 乃至約10 重量 % 含有する。本発明の更に他の好適な態様において、組成物は1 , 2 - アルカンジオール、1 , 3 - アルカンジオール、2 , 3 - アルカンジオール、又は2 , 4 - アルカンジオールを約0 . 0 5 乃至1 重量 % 含有し、このようなジオールは200 原子質量単位未満の分子量を有する。

【 0 0 2 3 】

本発明の他の目的、利点及び特徴は、明細書及び特許請求の範囲を検討した上で当業者には明らかになるであろう。 10

【 発明を実施するための最良の形態 】

【 0 0 2 4 】

本発明は、少なくとも1つの有機カルボン酸を水溶液の約0 . 0 1 乃至約0 . 4 重量 % 含有する低残留性抗菌洗浄組成物に関する。有機カルボン酸は、25で水中で約 1×10^{-2} 乃至約 1×10^{-5} のイオン化定数を有する群から選択され、組成物のpHは25で約2 乃至約4 である。このpH範囲は、低乃至中程度の硬水のしみ(鉱物の汚れ)に対して多少の洗浄効力をもたらすとも考えられている。

【 0 0 2 5 】

有機カルボン酸類の例としては、クエン酸、乳酸、グリコール酸、グルコン酸、グルコヘプトン酸、リンゴ酸、マロン酸、グルタル酸、コハク酸、アジピン酸、ギ酸、シュウ酸、酢酸、プロパン酸、安息香酸、フタル酸、及びこれらの混合物が挙げられる。他の好適な有機カルボン酸類としては、ポリ(アクリル酸)及びポリ(マレイン)酸のホモポリマー及びコポリマーなどの低分子量高分子有機カルボン酸(平均分子量 M_w が約60000 原子質量単位未満)が挙げられる。例として、B F グッドリッヂスペシャリティケミカルズ(BF Goodrich Speciality Chemicals)社から入手可能なGoodrite K-7058(登録商標)、及びF M C社(FMC Corporation)から入手可能なBelclene 901(登録商標)が挙げられる。

【 0 0 2 6 】

組成物は、クエン酸、乳酸、グリコール酸、マロン酸、酢酸、プロパン酸、平均分子量が約1000 乃至約10000 原子質量単位である高分子酸、及びこれらの混合物からなる群から選択される酸を約0 . 0 5 乃至0 . 3 重量 % 含有することが好ましい。 30

【 0 0 2 7 】

また、本発明の組成物は、脂肪族アルコール類又はグリコールエーテルからなる群から選択される少なくとも1つの水に難溶性の揮発性一価アルコール溶媒を約0 . 2 5 乃至約5 重量 % 含有する。「水に難溶性である」という用語は、25で約10 重量 % 未満の水溶性を有する、と定義される。溶媒の例としては、n - ブタノール、ベンジルアルコール、フェニルエタノール、及び下記からなる群から選択されるグリコールエーテル類が挙げられる。

(1) R - O - C H₂ C H₂ - O H (式中、R は n - ペンチル、n - ヘキシル、フェニル又はベンジル) 40

(2) R' - O - (C H₂ C H₂ - O)₂ O H (式中、R' は n - ヘキシル、フェニル又はベンジル)

(3) R'' - O - C H₂ C H - (C H₃) O H (式中、R'' は n - ブチル、n - ペンチル、n - ヘキシル、フェニル又はベンジル)

(4) R'' - O (C H₂ C H - (C H₃) O)₂ H (式中、R'' は n - ブチル、n - ペンチル、n - ヘキシル、フェニル又はベンジル)

従って、前述の説明によると、好適な溶媒は、R が n - ペンチル、n - ヘキシル、フェニルもしくはベンジルであり、R' が n - ヘキシル、フェニルもしくはベンジルであるエチレングリコールエーテル又はジエチレングリコールエーテル、又は R'' が n - ブチル、 50

n - ペンチル、n - ヘキシル、フェニルもしくはベンジルを含むプロピレングリコールエーテル又はジプロピレングリコールエーテルである。本発明の組成物は、25で水中への最大の溶解度を得るために必要な、約50乃至95重量%の溶媒を含有することが好ましい。

【0028】

本発明の好適な態様は、下記からなる群から選択される少なくとも1つのアニオン界面活性剤を約0.01乃至約0.3重量%含有する抗菌組成物に関する。

- (i) C₈乃至C₁₆の直鎖アルキル硫酸塩
 - (ii) C₈乃至C₁₆のアルキルスルホン酸塩
 - (iii) C₈乃至C₁₆のアルキルベンゼンスルホン酸塩
 - (iv) C₈乃至C₁₆のアルキルジフェニルオキシドジスルホン酸塩
 - (v) C₄乃至C₁₆のアルキル化ナフタレンスルホン酸塩
- 10

アニオン界面活性剤は、ラウリル硫酸ナトリウム(以下「SLS」とする)などのアルキル硫酸塩、ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム(以下「SDBS」とする)などのアルキルベンゼンスルホン酸塩、又はこれらの混合物が好ましい。他の好適なアニオン界面活性剤としては、ダウケミカル社(The Dow Chemical Company)からDowfax 2A1(登録商標)という商品名で販売されているようなドデシルジフェニルオキシドジスルホン酸二ナトリウム、又はステパン社(Stepan Company)のBioterge PAS-8(登録商標)などのn-オクチルスルホン酸ナトリウムが挙げられる。

【0029】

アニオン界面活性剤は、コストが比較的低いという理由で、アルカリ金属又はアンモニアカチオンを用いたものから選択されることが最も好ましい。最も好適なアルカリ金属はナトリウムである。何故ならば、これらのアニオン界面活性剤のナトリウム塩は市販品を広く入手し易く、低コストだからである。アリールスルホン酸塩アニオン界面活性剤の酸の形を用いてもよい。好適な例としては、ステパン社の商品名Biosoft(登録商標)S-100又はダウケミカル社のDowfax 2A0(登録商標)で販売されているような、ドデシルベンゼンスルホン酸及びドデシルジフェニルオキシドジスルホン酸が挙げられる。

【0030】

例えばエチルアルコール、プロピルアルコール又は完全に水溶性のグリコールエーテル類を添加することによって、完全に水混和性の揮発性一価共溶媒がこれらの水溶液中に含有される。これらの溶媒は、組成物の洗浄特性及び蒸発特性を強化するために用いられる。揮発性溶媒の例としては、エチルアルコール、プロピルアルコール、及び下記の式からなる群から選択されるグリコールエーテル類が挙げられる。

- (a) R-O-CH₂CH₂-OH (式中、Rはエチル、プロピル又はブチル)
 - (b) R'-O-(CH₂CH₂-O)₂OH (式中、R'はエチル、プロピル、ブチル又はペンチル)
 - (c) R''-O-CH₂CH-(CH₃)OH (式中、R''はメチル、エチル又はプロピル)
 - (d) R''-O(CH₂CH-(CH₃))₂H (式中、R''はメチル又はエチル)
- 30

グリコールエーテルの例としては、ユニオンカーバイド社(Union Carbide Corp.)からCarbitol(登録商標)という商品名で入手可能なジエチレングリコールモノエチルエーテル、及びダウケミカル社からDowanol DPM(登録商標)という商品名で入手可能なジプロピレングリコールメチルエーテルが挙げられる。使用の際には、1つ以上の共溶媒が一般に溶液の約0.5乃至約10重量%、好ましくは約1乃至約5重量%の総量で存在する。

【0031】

本発明の好適な形態は、1,2-アルカンジオール、1,3-アルカンジオール又は2,4-アルカンジオールを低レベルで含有してもよく、このようなジオールの分子量は200原子質量単位未満である。ジオールの例としては、1,2-プロパンジオール、2-メチル-2,4-ペンタンジオール、及び1,2-オクタンジオールが挙げられる。使用の際、これらのジオールは一般に溶液の約0.05乃至約1重量%、好ましくは約0.1

40

50

乃至約0.5重量%の量で存在する。前述のアルカンジオールを含有することで、本発明の洗浄特性及び蒸発特性が改善される。

【0032】

本発明の溶液は水性でも非水性でもよい。水溶液が最も好ましい。本発明の水溶液は一般に、約85乃至約99重量%、好ましくは約90乃至約98重量%の量の水を含有する。

【0033】

洗浄技術及び消毒技術において公知の他の添加剤を本発明の溶液に含ませてもよい。このような添加剤は、例えば湿潤剤（即ち、フッ素界面活性剤）、着色剤、芳香剤、保存剤、及び安定剤を含む。

10

【0034】

更に、本発明は、拭き取り、モップかけ、スプレー、霧吹き、滴下などによって組成物を基体に適用することにより、表面に存在する微生物の汚染を洗浄し、同時に汚染を減少させる方法に関する。この方法は、直接物理的に除去することなく溶液を基体に適用する単一の工程を含んでもよいし、スプレーの後に布で拭き取るなど、適用工程及び除去工程の双方を含んでもよい。この方法は、本発明の抗菌溶液で予め湿らせた布製の拭き取り基体の使用を含んでもよい。

【0035】

下記の実施例は、本発明のいくつかの好適な実施の形態を説明するものとして意図される。組成物中の成分の量は、特に指定がない限り、水溶液中の重量%で表される。下記の実施例では、用いられる種々の物質は以下のように省略される。

20

L A	乳酸
C A	クエン酸
G A	グリコール酸
E G P E	エチレングリコールn-ペンチルエーテル
D E G H E	ジエチレングリコールn-ヘキシリエーテル
E P h	エチレングリコールフェニルエーテル
B A	ベンジルアルコール
Carbitol	ジエチレングリコールエチルエーテル
D P M	ジプロピレングリコールメチルエーテル
I P A	イソプロパノール

30

【実施例1】

【0036】

実施例1：選択された溶媒の水に対する溶解度の値

本発明での使用に適した種々の溶媒の溶解度を、難溶性の溶媒又は完全に可溶性の共溶媒として表1に示す。

【0037】

【表 1】

表 1 : 選択された溶媒の水に対する溶解度

溶媒	20-25°Cでの 水に対する溶解度	参考文献
EGPE	3.4 %	1
DEGHE	1.4 %	2
Eph	2.3 %	3
BA	3.8 %	4
Carbitol	無限大	2
DPM	無限大	3
IPA	無限大	4

参考文献 :

1. ユニオンカーバイド社の製品安全性データシート - ペンチルセロソルブ
 2. ユニオンカーバイド社のグリコールエーテルのパンフレット
 3. ダウケミカル社のグリコールエーテルのハンドブック
 4. メルクインデックス、第 11 版

【実施例 2】

【0038】

実施例 2 : 有機カルボン酸及び / 又は難溶性の脂肪族アルコールもしくはグリコールエーテルを含有する組成物の消毒効力

本発明の低残留性硬質表面用洗浄剤配合物の消毒効力を、米国環境保護局の非食品接触消毒剤テスト D I S / T S S - 10 (1982 年 1 月 7 日) に基づいて評価した。具体例に示すように、ガラスのスライドのテスト表面を使用して 30 秒又は 1 分の接触時間を用いた。これらの処方はワンステップの抗菌洗浄剤として使用されるため、ウシ胎仔血清を 5.0 重量 % の濃度で接種剤に添加し、洗浄前の一般的な非食品接触表面上に見られることが予測されるような有機の汚れの負荷量をシミュレートした。

【0039】

黄色プドウ球菌 (*S. aureus*)、肺炎桿菌 (*K. pneumoniae*)、及び豚コレラ菌 (*S. choleraesuis*) に対するテスト溶液の効力を評価した。対照試料として、テスト溶液と同一の方法で Triton X-100 (オキシエチレン 9 - 10 モルを有するイソオクチルフェノキシル - ポリエトキシエタノール) の 0.01 % 溶液を用いて並行テストを行った。テスト溶液の結果を対照試料と比較し、テスト微生物対対照試料の計数の「Log Kill」として表 2 に示す。

5 の「Log Kill」とは、微生物の 99.999 % が死滅したことを意味する。

【0040】

10

20

30

40

【表2】

表2

酸及び酸と溶媒との組み合わせ（接触時間1分）

組成物	処方1	微生物	Log Kill
0.10 % LA	2.8	<i>S. aureus</i>	2.8
0.10 % CA	2.7	<i>S. aureus</i>	3.0
0.10 % GA	2.8	<i>S. aureus</i>	2.9
1.5 % EGPE	7.0	<i>S. aureus</i>	3.3
1.0 % DEGHE	7.0	<i>S. aureus</i>	3.1
1.8 % Eph	7.0	<i>S. aureus</i>	3.9
1.5 % BA	7.0	<i>S. aureus</i>	2.8
2.0 % Carbitol	7.0	<i>S. aureus</i>	1.1
2.0 % DPM	7.0	<i>S. aureus</i>	1.6
2.0 % IPA	7.1	<i>S. aureus</i>	2.1
0.10 % LA + 1.5 % EGPE	2.8	<i>S. aureus</i>	≥ 5.5
0.10 % CA + 1.5 % EGPE	2.7	<i>S. aureus</i>	≥ 5.5
0.10 % GA + 1.5 % EGPE	2.8	<i>S. aureus</i>	≥ 5.5
0.10 % LA + 1.0 % DEGHE	2.8	<i>S. aureus</i>	4.7
0.10 % CA + 1.0 % DEGHE	2.7	<i>S. aureus</i>	4.8
0.10 % GA + 1.0 % DEGHE	2.8	<i>S. aureus</i>	5.2
0.10 % CA + 1.8 % EPh	2.7	<i>S. aureus</i>	5.4
0.10 % GA + 1.8 % EPh	2.8	<i>S. aureus</i>	5.1
0.10 % CA + 1.5 % BA	2.7	<i>S. aureus</i>	5.4
0.10 % GA + 1.5 % BA	2.8	<i>S. aureus</i>	5.1
0.10 % LA + 2.0 % DPM	2.8	<i>S. aureus</i>	2.0
0.10 % CA + 2.0 % DPM	2.7	<i>S. aureus</i>	2.6
0.10 % LA + 2.0 % IPA	2.8	<i>S. aureus</i>	2.8
0.10 % CA + 2.0 % IPA	2.7	<i>S. aureus</i>	2.2
0.10 % LA + 2.0 % Carbitol	2.8	<i>S. aureus</i>	1.6
0.10 % CA + 2.0 % Carbitol	2.7	<i>S. aureus</i>	1.3
0.10 % LA	2.8	<i>K. pneumoniae</i>	2.9
0.10 % CA	2.7	<i>K. pneumoniae</i>	2.5
0.10 % GA	2.8	<i>K. pneumoniae</i>	2.8
1.5 % EGPE	7.0	<i>K. pneumoniae</i>	4.7
1.0 % DEGHE	7.0	<i>K. pneumoniae</i>	4.3
1.8 % Eph	7.0	<i>K. pneumoniae</i>	4.2
1.5 % BA	7.0	<i>K. pneumoniae</i>	4.1
2.0 % DPM	7.0	<i>K. pneumoniae</i>	1.2
2.0 % IPA	7.0	<i>K. pneumoniae</i>	2.1
2.0 % Carbitol	7.0	<i>K. pneumoniae</i>	1.0
0.10 % LA + 1.5 % EGPE	2.8	<i>K. pneumoniae</i>	4.9
0.10 % CA + 1.5 % EGPE	2.7	<i>K. pneumoniae</i>	≥ 5.1
0.10 % GA + 1.5 % EGPE	2.8	<i>K. pneumoniae</i>	≥ 5.1
0.10 % LA + 1.0 % DEGHE	2.8	<i>K. pneumoniae</i>	≥ 5.1
0.10 % CA + 1.0 % DEGHE	2.7	<i>K. pneumoniae</i>	≥ 5.1
0.10 % LA + 1.8 % EPh	2.8	<i>K. pneumoniae</i>	≥ 5.1
0.10 % CA + 1.8 % EPh	2.7	<i>K. pneumoniae</i>	≥ 5.1
0.10 % LA + 1.5 % BA	2.8	<i>K. pneumoniae</i>	≥ 5.1
0.10 % CA + 1.5 % BA	2.7	<i>K. pneumoniae</i>	≥ 5.1
0.10 % CA + 2.0 % DPM	2.8	<i>K. pneumoniae</i>	2.7
0.10 % LA + 2.0 % DPM	2.9	<i>K. pneumoniae</i>	2.3
0.10 % CA + 2.0 % IPA	2.7	<i>K. pneumoniae</i>	2.0
0.10 % LA + 2.0 % IPA	2.7	<i>K. pneumoniae</i>	2.1
0.10 % CA + 2.0 % Carbitol	2.8	<i>K. pneumoniae</i>	0.8
0.10 % LA + 2.0 % Carbitol	2.8	<i>K. pneumoniae</i>	1.1

【0041】

米国環境保護局によって設けられた消毒剤に対する効力の要件を満たすには、並行対照試料の計数と比較して5分以内で少なくとも99.9% (3 log)の細菌の減少を示す必要がある。表2に示されたデータは、本発明の配合物が、EPAの基準を満たすのに必要な時間よりも大幅に短い時間(1分対5分)で細菌のより大幅な減少を達成できることを示している。表2に示すように、いくつかのアルコール溶媒及びグリコールエーテル溶

10

20

30

40

50

媒と低レベルの有機カルボン酸の組み合わせにより、*S. aureus*及び*K. pneumoniae*に対する殺生効力の増大にみられるように、かなりの抗菌効力をもつ組成物が生成される。このことは、EGPE、DEGHE、EPH、及びBAに関して示されており、これらは全て水に対する溶解度が限られている（25で10重量%未満の水溶性）ことを示している。これに対し、carbitol、DPM及びIPAは完全に水混和性であり、*S. aureus*及び*K. pneumoniae*細菌に対する結果にみられるように、これらの溶媒が水性の酸性溶液中で希釈された濃度で使用された場合、有機カルボン酸類が低レベルでは顕著な抗菌相乗作用はみられない。

【実施例3】

【0042】

実施例3：有機カルボン酸、難溶性のグリコールエーテル、スルホン化アニオン界面活性剤、並びに更なるアルコール及びグリコールエーテル溶媒を含有する組成物の消毒効力

米国環境保護局によって設けられた消毒剤に対する効力の要件を満たすには、並行対照試料の計数と比較して5分以内で少なくとも99.9%（3log）の細菌の減少を示す必要がある。

【0043】

【表3】

表3A

テスト組成物

試薬	処方1	処方2
乳酸	0.17%	0.17%
ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム	0.090%	0.090%
エチレングリコールn-ヘキシルエーテル	0.60%	0.60%
ジエチレングリコールエチルエーテル	1.0%	1.0%
イソプロパノール	3.5%	3.5%
ヘキシレングリコール	0.25%	0.25%
3M Fluorad®FC-120 フッ素界面活性剤	0.005%	-0-

10

20

30

表3B
消毒剤のテスト結果－接触時間30秒

組成物	テスト	微生物	Log Kill 対対照試料
表3A、処方1	1	<i>S. aureus</i>	≥5 log の減少
表3A、処方1	1	<i>K. pneumoniae</i>	≥5 log の減少
表3A、処方1	2	<i>S. aureus</i>	≥5 log の減少
表3A、処方1	2	<i>K. pneumoniae</i>	≥5 log の減少
表3A、処方1	2	<i>S. choleraesius</i>	≥5 log の減少
表3A、処方2	1	<i>S. aureus</i>	≥5 log の減少

40

【0044】

表3Bに示されたデータは、本発明の配合物が、EPAの基準を満たすのに必要な時間よりも大幅に短い時間（30秒対5分）で細菌のより大幅な減少を達成できることを示している。

【実施例4】

【0045】

実施例4：有機カルボン酸、難溶性のグリコールエーテル、スルホン化アニオン界面活性剤、並びに更なるアルコール及びグリコールエーテル溶媒を含有する組成物の消毒効力

50

評価

黄色ブドウ球菌、肺炎桿菌、及び豚コレラ菌をテスト微生物として使用する標準の A O A C 殺菌消毒剤スプレー テスト(Germicidal Disinfectant Spray Test)プロトコルによって配合物の消毒効力を評価した。ガラスのスライドのテスト表面を使用して 30 秒の接触時間を用いた。これらの処方はワンステップの抗菌洗浄剤としての使用が意図されているため、ウシ胎仔血清 5 . 0 % を接種剤に添加した。消毒の結果を、配合物毎に評価されるキャリヤの数(反復試験(replicates)と呼ばれる)にみられる(陽性の菌の存在及び増殖を示す)失敗の数として列挙した。

【0046】

【表4】

10

表4 A
テスト組成物

試薬	処方 1	処方 2
乳酸	0.17 %	0.17 %
ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム	0.090 %	0.090 %
エチレングリコールn-ヘキシルエーテル	0.60 %	0.60 %
ジエチレングリコールエチルエーテル	1.0 %	1.0 %
イソプロパノール	3.5 %	3.5 %
ヘキシレングリコール	0.25 %	0.25 %
3M Fluorad®FC-120 フッ素界面活性剤	0.005 %	- 0 -

20

表4 B
消毒剤のテスト結果—接触時間 30 秒

組成物	テスト	反復試験	微生物	失敗
表4 A、処方 1	1	20	<i>S. aureus</i>	0
表4 A、処方 1	1	20	<i>K. pneumoniae</i>	0
表4 A、処方 1	2	30	<i>S. aureus</i>	0
表4 A、処方 1	2	30	<i>K. pneumoniae</i>	0
表4 A、処方 1	2	30	<i>S. choleraesius</i>	0
表4 A、処方 2	3	40	<i>S. aureus</i>	0

30

【0047】

表4 B に示されたデータは、本発明の配合物が、米国 E P A の基準を満たすのに必要な時間よりも大幅に短い接触時間(30秒対10分)で、標準 A O A C 殺菌消毒剤スプレー テストによって測定されたような消毒性能を達成できることを示している。

【実施例5】

【0048】

40

実施例5：可視の表面残留物の評価(すすぎ又は拭き取りなし)

テスト配合物を種々の表面にスプレーし、拭き取りやすすぎを行わずに液切り乾燥させた。次いで、これらの表面を可視の残留物の外観に基づいて評価した。試験片(coupon)として用いた表面は下記の通りであった。

透明ガラスプレート(5×7インチ)

施釉した黒のセラミックタイル(4×4インチ)

クロム化スチール(chromed steel)(5×4.5インチ)

全ての試験片をAlconox(登録商標)粉末状精密洗浄剤(Powdered Precision Cleaner)で予め洗浄し、次いで水道水でよくすすぎ、最後に脱イオン水ですすぎだ。水平位置から70乃至80°傾斜したラックで試験片の水気をきって自然乾燥させ、室温及び周囲湿度で

50

少なくとも 24 時間自然乾燥させ、次に処理及び評価手順で使用した。

【0049】

試験片を水平位置から 70 乃至 80° 傾斜させ、トリガー式噴霧器を備えたボトルからスプレーすることによって表面を液状洗浄処理剤で完全に覆った。湿润処理した試験片を、水平位置から 70 乃至 80° 傾斜したラックに置いて水気をきり、室温及び周囲湿度で約 16 乃至 20 時間自然乾燥させ、次に表面の残留物を目視で評価した。市販の製品を、販売時の容器に入ったまま使用した。ガラスの試験片は両面に処理を行い、黒のセラミックタイル及びクロム化スチールの試験片は黒 / クロム化表面を有する側のみに処理を行った。用いた処理液は以下の通りであった。

Comet (登録商標) 消毒剤を含む家庭及び浴室用強力洗浄剤

10

Formula 409 (登録商標) 多目的洗浄剤

Lysol (登録商標) 殺菌性の洗面器、浴槽、及びタイル用洗浄剤

Windex (登録商標) 抗菌性のガラス及び表面洗浄剤

本発明の処方、実施例 5

脱イオン水

【0050】

【表 5】

表 5 A
本発明の処方、実施例 5

20

試薬	重量%
乳酸	0.17 %
ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム	0.080 %
エチレングリコールn-ヘキシリエーテル	0.78 %
ジエチレングリコールエチルエーテル	1.3 %
イソプロパノール	3.5 %
ヘキシリエングリコール	0.325 %

【0051】

30

評価の手順及び結果

処理された試験片を、処理液を特定する表示を示さずにコード化した。5人のパネリストが、処理された試験片の可視残留物の外観を、0 乃至 5 の尺度 (0.5 きざみ) を用いて評価した。0 = 可視残留物なし、5 = 可視残留物が多い、である。

【0052】

【表6】

図5B
可視残留物のテスト結果

試験片	処理組成物					
	Lysol	409	水	Windex	Comet	実施例5
ガラス						
平均	5.0	4.0	0.9	3.6	2.9	0.4
標準偏差	0.0	0.4	0.5	1.0	0.4	0.4
黒タイル						
平均	4.8	3.9	0.1	1.6	4.3	0.2
標準偏差	0.4	0.5	0.2	1.5	0.6	0.3
クロム						
平均	4.3	3.6	0.6	4.3	4.2	0.4
標準偏差	0.3	1.2	0.4	0.4	1.1	0.2

【0053】

結論

本発明の処方である実施例5は、ガラス、セラミック又はクロムの表面に可視残留物を本質的に全く残さず、外観は脱イオン水と同等であり、テストした全ての市販の消毒剤／殺菌剤よりも優れている。

【実施例6】

【0054】

実施例6：本発明の溶液で予め湿潤させた抗菌タオル(wipes)

【表7】

表6
液状抗菌組成物

試薬	処方6
乳酸	0.21 %
ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム	0.080 %
エチレングリコールn-ヘキシルエーテル	0.85 %
ジエチレングリコールn-ブチルエーテル	0.75 %
イソプロパノール	3.5 %
ヘキシレングリコール	0.30 %

【0055】

本発明の溶液を、Dexter Hydraspun(登録商標)10234不織布基体(デクスター社(Dexter Corporation)、米国コネチカット州ウィンザーロックス(Windsor Locks))に250重量%の液体含浸量(液体対布基体)で均一に含浸した。得られた湿潤布は、抗菌特性及び低残留特性が望まれる種々の硬質表面の洗浄に有用である。このような布基体は、綿、ナイロン、ポリエステル、セルロースのような一般に使用される材料からなる紙、織物、及び不織布、並びに拭き取り布の製造に用いられる他の従来の纖維材料からできてもよい。このような布は、液体含浸量が布の単位重量当たり約100乃至500重量%の液状洗

10

20

30

40

50

淨剤を有することができる。

【産業上の利用可能性】

【0056】

本発明の組成物は、病原性細菌の減少と、浴室部分や台所部分に一般にみられるガラス、セラミックタイル、クロム、ステンレススチール、フォーマイカのような多数の表面や可視残留物が外観に致命的となる他の同様の表面の洗浄に非常に効果的である。この組成物を従来の製造方法や製造設備によって調製し、液状洗浄剤用に一般に用いられる包装で分配されてもよい。また、この組成物を用いて、強力な抗菌特性をもつ湿潤布タオルを製造することもできる。本発明の他の変形例及び変更例は、当業者には明らかであろう。

フロントページの続き

(51)Int.CI. F I
C 1 1 D 7/50 (2006.01) C 1 1 D 7/50

(72)発明者 リーズ、ウェイン、エム。
アメリカ合衆国 5 3 4 0 6 ウィスコンシン州 ラシーン ルドルフ ドライブ 3 1 5 3
(72)発明者 ヒルガーズ、デブラ、エス。
アメリカ合衆国 5 3 4 0 5 ウィスコンシン州 ラシーン フィフティ - インス ストリート 3
5 1 9

審査官 坂井 哲也

(56)参考文献 特開平05-302099(JP, A)
特表2000-514482(JP, A)
特開昭63-284300(JP, A)
国際公開第01/094513(WO, A1)
国際公開第97/015649(WO, A1)
国際公開第00/000028(WO, A1)

(58)調査した分野(Int.CI., DB名)

C11D 1/00-19/00