

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 特 許 公 報 (B2)

(11) 特許番号
特許第5016156号
(P5016156)

(45) 発行日 平成24年9月5日 (2012.9.5)

(24) 登録日 平成24年6月15日 (2012.6.15)

(51) Int.Cl.

F I

C O 8 G 77/388 (2006.01)

C O 8 G 77/388

A 6 1 K 8/89 (2006.01)

A 6 1 K 8/89

C O 8 L 83/08 (2006.01)

C O 8 L 83/08

請求項の数 9 外国語出願 (全 10 頁)

| | | | |
|--------------|-------------------------------|-----------|---|
| (21) 出願番号 | 特願平11-283628 | (73) 特許権者 | 506390498 |
| (22) 出願日 | 平成11年10月5日 (1999.10.5) | | モーメンティブ・パフォーマンス・マテリアルズ・インク |
| (65) 公開番号 | 特開2000-178358 (P2000-178358A) | | アメリカ合衆国 ニューヨーク州 アルバニー コーポレート ウッズ ブールヴァード 22 |
| (43) 公開日 | 平成12年6月27日 (2000.6.27) | (74) 代理人 | 100116872 |
| 審査請求日 | 平成18年10月5日 (2006.10.5) | | 弁理士 藤田 和子 |
| 審判番号 | 不服2010-27415 (P2010-27415/J1) | (72) 発明者 | アンーリ・クオ |
| 審判請求日 | 平成22年12月3日 (2010.12.3) | | アメリカ合衆国、ニューヨーク州、チャップクオ、ターナー・ドライブ、36番 |
| (31) 優先権主張番号 | 09/167122 | | |
| (32) 優先日 | 平成10年10月6日 (1998.10.6) | | |
| (33) 優先権主張国 | 米国 (US) | | |

最終頁に続く

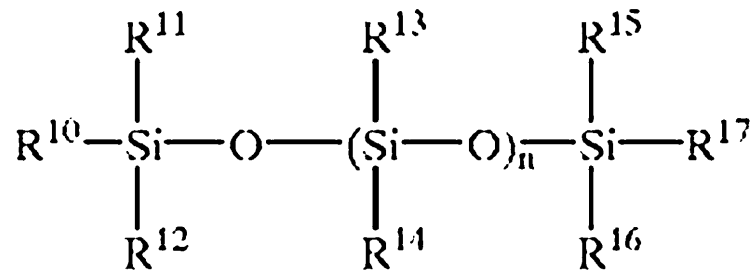
(54) 【発明の名称】 アミノ官能性シリコーンエマルジョン

(57) 【特許請求の範囲】

【請求項 1】

下記一般式 (I) で示される 1 種類以上の線状ポリオルガノシロキサンを含む低分子量ポリオルガノシロキサンの、塩基性水性乳化重合で製造されたヒドロキシ末端停止ポリオルガノシロキサンの水性エマルジョンと、下記構造式 (I) のアミノ官能性シランと、の塩基触媒縮合反応の生成物を含んでなり、当該縮合反応でメタノールが生成されず、かつアルコキシル化アルキルフェノール界面活性剤を含有しないシリコーンエマルジョン。

【化 1】

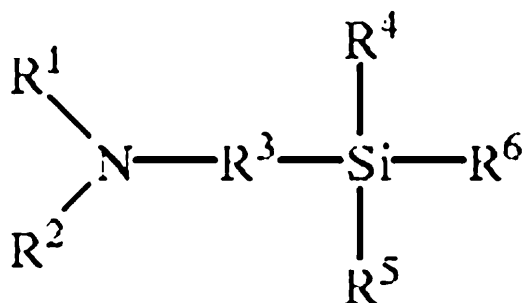


(III)

上記構造式 (I I I) 中、 R^{10} 及び R^{17} は各々ヒドロキシであり、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 、 R^{14} 、 R^{15} 及び R^{16} は各々メチル基であり、 n は 300 ~ 1000 である。

【化 2】

(I)

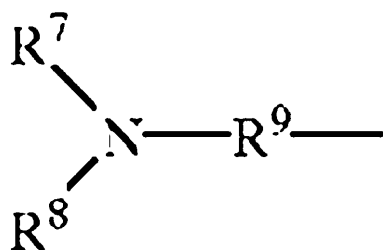


10

上記構造式 (I) 中、 R^1 及び R^2 は各々独立に H、アルキル又は次の構造式 (I I) のアミノアルキル基であり、

【化 3】

(II)



20

R^4 、 R^5 及び R^6 は、 R^4 、 R^5 及び R^6 の少なくとも 2 つが各々 ($C_2 \sim C_8$) アルコキシであることを条件として、各々独立に H、($C_1 \sim C_{12}$) アルキル又は ($C_2 \sim C_8$) アルコキシであり、 R^7 及び R^8 は各々 H 又はアルキルであり、かつ R^3 及び R^9 は各々独立にアルキレンである。

30

【請求項 2】

前記塩基触媒縮合反応における反応混合物が陽イオン性界面活性剤を含んでなる、請求項 1 記載のシリコーンエマルジョン。

【請求項 3】

前記塩基触媒縮合反応における反応混合物が、該混合物 100 重量部を基準にして、20 ~ 60 重量部の前記ヒドロキシ末端停止ポリオルガノシロキサン、0.05 ~ 0.5 重量部の塩基触媒、0.1 ~ 1.2 重量部の前記アミノ官能性シラン及び 1 ~ 20 重量部の陽イオン系界面活性剤を含んでなる、請求項 1 記載のシリコーンエマルジョン。

40

【請求項 4】

R^1 及び R^2 が各々独立に H 又は ($C_1 \sim C_{12}$) アルキルであり、かつ R^3 が ($C_1 \sim C_6$) アルキレンである、請求項 1 記載のシリコーンエマルジョン。

【請求項 5】

R^4 、 R^5 及び R^6 が各々独立に ($C_2 \sim C_8$) アルコキシである、請求項 1 記載のシリコーンエマルジョン。

【請求項 6】

前記アミノ官能性シランが、アミノエチルジエトキシシラン、アミノエチルトリエトキシシラン、アミノプロピルジエトキシシラン及びアミノプロピルトリエトキシシランの 1

50

又はそれ以上を含んでなる、請求項 1 記載のシリコーンエマルジョン。

【請求項 7】

前記低分子量ポリオルガノシロキサンが、前記塩基触媒水性乳化重合の反応混合物中での環状ポリオルガノシロキサンの平衡化によって形成される、請求項 1 記載のシリコーンエマルジョン。

【請求項 8】

前記塩基触媒縮合反応における反応混合物がさらにアルコールアルコキシレート及びエチレン-プロピレンオキシド共重合体から選択される非イオン性界面活性剤を含んでなる、請求項 1 記載のシリコーンエマルジョン。

【請求項 9】

請求項 1 乃至請求項 8 のいずれか 1 項記載のシリコーンエマルジョンを含んでなるヘアケア組成物。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明はシリコーンエマルジョンに関するものであり、より具体的にはアミノ官能性シリコーンの水性エマルジョンに関する。

【0002】

【関連技術の簡単な説明】

水性アミノ官能性シリコーンエマルジョンは公知であり、例えばかかるエマルジョンをベースにした艶出組成物に係る本願出願人の米国特許第 4 6 0 0 4 3 6 号を参照されたい。上記米国特許第 4 6 0 0 4 3 6 号のエマルジョンは 1 種類以上の乳化剤及びアミノ官能性シランの存在下でのポリオルガノシロキサン単量体の酸又は塩基触媒水性乳化重合で作られる。このようにして製造されたエマルジョンは重合反応の副生物としてメタノールを含んでいるのが通例であり、オクチルフェノキシポリオキシエチレンのようなアルコキシル化アルキルフェノール界面活性剤を含んでいることもある。

【0003】

アミノ官能性シリコーンエマルジョンは艶出剤以外の分野、例えばパーソナルケア組成物並びに繊維、紙及び布加工を始めとする織物加工にも潜在的用途を有している。艶出組成物のような用途での使用には適しているものの、メタノールが存在することで上記米国特許第 4 6 0 0 4 3 6 号に開示されたエマルジョンはある種の用途（特にパーソナルケア組成物）での使用には不向きなものになる。さらに、アルコキシル化アルキルフェノール界面活性剤の使用についても近年環境衛生及び安全性の観点から綿密な調査に付されている。

【0004】

パーソナルケア組成物の構成成分として使用するのに適した水性アミノ官能性シリコーンエマルジョンが望まれる。

【0005】

【発明の概要】

本発明の第一の態様では、シリコーンエマルジョンは、ヒドロキシ末端停止ポリオルガノシロキサンの水性エマルジョンと下記構造式（I）のアミノ官能性シランとの塩基触媒反応生成物を含んでなる。

【0006】

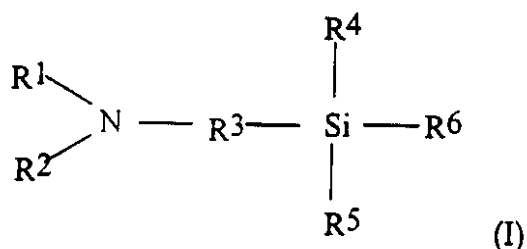
【化 4】

10

20

30

40

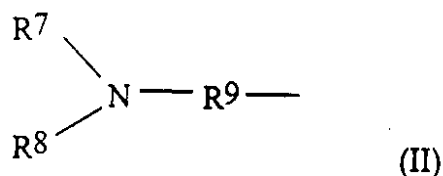


【 0 0 0 7 】

式中、 R^1 及び R^2 は各々独立にH、アルキル又は次の構造式(II)：

【 0 0 0 8 】

【化 5】



【 0 0 0 9 】

のアミノアルキル基であり、

R⁴、R⁵及びR⁶は、R⁴、R⁵及びR⁶の少なくとも2つが各々(C₂~C₈)アルコキシであることを条件として、各々独立に(C₁~C₁₂)アルキル又は(C₂~C₈)アルコキシであり、

R⁷及びR⁸は各々H又はアルキルであり、かつ

R³及びR⁹は各々独立にアルキレン、好ましくは(C₁~C₁₂)アルキレンである。

【 0 0 1 0 】

上記アミノ官能性シリコンエマルジョンは重合反応で生じるメタノール残留物を含まない。

【 0 0 1 1 】

本発明の第二の態様は、上記のシリコーンエマルジョンを含んでなるヘアケア組成物に関する。アミノ官能性シリコーン組成物を添加しても重合反応で生じるメタノール残留物がヘアケア組成物に加わることはない。

【 0 0 1 2 】

【発明の詳しい説明】

好ましい実施形態では、乳化重合反応混合物は陽イオン性界面活性剤を含んでなる。

【 0 0 1 3 】

さらに好ましい実施形態では、水性乳化重合反応混合物は、当該反応混合物 100 重量部 (pbw) を基準にして、20 ~ 60 pbw、さらに好ましくは 25 ~ 50 pbw、さらに一段と好ましくは 25 ~ 45 pbw のポリオルガノシロキサン、0.05 ~ 0.5 pbw、さらに好ましくは 0.1 ~ 0.5 pbw の塩基触媒、0.1 ~ 1.2 pbw、さらに好ましくは 1 ~ 1.0 pbw、さらに一段と好ましくは 2 ~ 8 pbw のアミノ官能性シラン、及び 1 ~ 20 pbw、好ましくは 2 ~ 15 pbw、さらに一段と好ましくは 2 ~ 10 pbw の陽イオン系界面活性剤を含んでなる。

【 0 0 1 4 】

本明細書中で特定の官能基に関して用いる「 $(C_n \sim C_m)$ 」という用語（ n 及び m は整数である）は、該官能基が1基当たり n 乃至 m 個の炭素原子を含んでいることを意味する。例えば、「 $(C_1 \sim C_{12})$ アルキル」という用語は1基当たりの炭素原子数が1～12のアルキル基、例えばメチル、エチル、イソブチル、tert-ブチル、ヘキシル、ドデシル等を意味する。 $(C_2 \sim C_8)$ アルコキシには、例えばエトキシ、プロポキシ、ブトキシ等がある。 $(C_1 \sim C_{12})$ アルキレンには、例えばメチレン、エチレン、プロピレン、オ

クチレン、ドデシレン等がある。

【 0 0 1 5 】

好ましい実施形態では、 R^1 及び R^2 は各々独立にH又は($C_1 \sim C_{12}$)アルキルであり、さらに好ましくはH又は($C_1 \sim C_4$)アルキルであり、さらに一段と好ましくはHである。好ましい実施形態では、 R^3 は($C_1 \sim C_6$)アルキレンであり、さらに好ましくはエチレン又はプロピレンである。好ましい実施形態では、 R^4 、 R^5 及び R^6 は各々独立に($C_2 \sim C_8$)アルコキシであり、さらに好ましくはエトキシである。

【 0 0 1 6 】

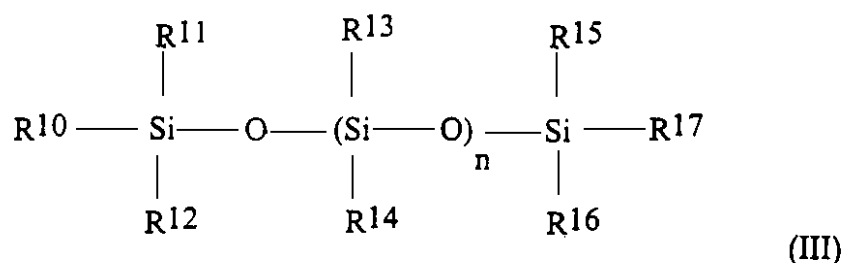
非常に好ましい実施形態では、アミノ官能性シランは、アミノエチルジエトキシシラン、アミノエチルトリエトキシシラン、アミノプロピルジエトキシシラン、アミノプロピルトリエトキシシランの1又はそれ以上を含んでなる。

【 0 0 1 7 】

好適なヒドロキシ末端停止ポリオルガノシロキサンとしては、線状又は枝分れヒドロキシ末端停止ポリオルガノシロキサン単独重合体及び共重合体がある。好ましい実施形態では、ヒドロキシ末端停止ポリオルガノシロキサンは、比較的分子量のポリオルガノシロキサンの塩基触媒水性乳化重合で製造される線状ヒドロキシ末端停止ポリオルガノシロキサンである。好適な低分子量ポリオルガノシロキサンとしては、粘度約10000センチポアズ以下の線状ポリオルガノシロキサンがある。好ましい実施形態では、低分子量ポリオルガノシロキサンは、次の構造式(III)の1種類以上の線状ポリオルガノシロキサンを含んでなる。

【 0 0 1 8 】

【 化 6 】



【 0 0 1 9 】

式中、 R^{10} 及び R^{17} は各々ヒドロキシであり、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 、 R^{14} 、 R^{15} 及び R^{16} は各々独立にH、アルキル、さらに好ましくは($C_1 \sim C_{12}$)アルキル、アルケニル、さらに好ましくは($C_2 \sim C_{12}$)アルケニル、アリール又はアラルキルであり、各nは独立に100～6000の整数である。

【 0 0 2 0 】

アルケニルには、例えばエテニル、プロペニル、ブテニル、オクテニル等がある。本明細書中で用いる「アリール」という用語は、1基当たり1以上の芳香族環を有する基を意味し、1以上の芳香族環が1以上のアルキル又はアルケニル基(各々好ましくは1基当たりの炭素原子数が2～6のもの)で置換されたものでもよく、2以上の環の場合には縮合環であってもよく、例えばフェニル、ナフチル、トリル等がある。アラルキルには例えばフェネチル等がある。

【 0 0 2 1 】

さらに非常に好ましい実施形態では、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 、 R^{14} 、 R^{15} 及び R^{16} は各々独立に($C_1 \sim C_{12}$)アルキル、さらに一段と好ましくは($C_1 \sim C_6$)アルキルである。

【 0 0 2 2 】

さらに非常に好ましい実施形態では、各nは独立に200～2000の整数であり、さらに一段と好ましくは300～1000の整数である。

【 0 0 2 3 】

非常に好ましい実施形態では、比較的分子量のポリオルガノシロキサンは、 R^{10} 及び R^{17} が各々ヒドロキシであって R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 、 R^{14} 、 R^{15} 及び R^{16} が各々メチルである1種類以上のヒドロキシ末端停止ポリジメチルシロキサンを含んでなる。

【 0 0 2 4 】

好適な低分子量線状ポリオルガノシロキサンは、例えばポリオクタメチルテトラシロキサン、ポリドデカメチレンヘキサシロキサンのような環状ポリオルガノシロキサンから水性媒質中での平衡化によって生成させることができる。

【 0 0 2 5 】

好ましい実施形態では、ヒドロキシ末端停止ポリオルガノシロキサンの水性エマルジョンを形成するための低分子量ポリオルガノシロキサンの重合並びにヒドロキシ末端停止ポリオルガノシロキサンとアミノ官能性シランとの反応はそれぞれ1種類以上の界面活性剤の存在下で実施される。好適な界面活性剤は水性反応媒質中での低分子量ポリオルガノシロキサン及びポリオルガノシロキサン重合体の分散を促す非イオン性界面活性剤及び陽イオン性界面活性剤である。

10

【 0 0 2 6 】

好適な陽イオン性界面活性剤としては、例えばエトキシ化第四級アンモニウム塩及び第四級アンモニウムエステルを始めとする第四級アンモニウム塩がある。好適な第四級アンモニウム塩には、例えばジアルキルジメチルアンモニウム塩、アルキルジメチルアンモニウム塩、アルキルトリメチルアンモニウム塩等がある。好適なエトキシ化第四級アンモニウム塩には、例えば N,N,N,N -ペンタメチル- N -タロー-1,3-プロパンジアンモニウムジクロライドがある。好適な第四級アンモニウムエステルには、例えば N,N -ジ(タローイル-オキシ-エチル)- N,N -ジメチルアンモニウムクロライドがある。

20

【 0 0 2 7 】

好ましい実施形態では、界面活性剤は第四級アンモニウム塩、さらに好ましくはアルキルトリメチルアンモニウム塩、さらに一段と好ましくは($C_8 \sim C_{20}$)アルキルトリメチルアンモニウムクロライドから選択される陽イオン性界面活性剤を含んでなる。

【 0 0 2 8 】

好適な非イオン性界面活性剤には、例えばアルコールアルコキシレート、エチレン-プロピレンオキシド共重合体及びアルコキシ化アルキルフェノールがある。アルコールアルコキシレート及びエチレン-プロピレンオキシド共重合体が好ましく、アルコールエトキシレートがさらに好ましい。非常に好ましい実施形態では、非イオン性界面活性剤は10以上のHLB、さらに好ましくは10~30のHLB、さらに好ましくは12~18のHLBを示すものである。

30

【 0 0 2 9 】

非常に好ましい実施形態では、ヒドロキシ末端停止ポリオルガノシロキサンとアミノ官能性シランとの反応を実施する媒質にはアルコキシ化アルキルフェノール界面活性剤は存在せず、かかる反応で生じるアミノ官能性シリコンエマルジョンをパーソナルケア組成物のような他の組成物中の構成成分として使用してもかかる組成物にアルコキシ化アルキルフェノール界面活性剤は加わらない。

40

【 0 0 3 0 】

非常に好ましい実施形態では、界面活性剤は1分子当たり5~30個のエチレンオキシド単位を含む($C_6 \sim C_{24}$)アルコールエトキシレートから選択される。

【 0 0 3 1 】

好ましい実施形態では、陽イオン性界面活性剤と非イオン性界面活性剤の両方を使用する。

【 0 0 3 2 】

好適な塩基触媒は周知であり、例えば強アルカリ、例えば水酸化カリウム、水酸化ナトリウム、テトラアリルアンモニウムヒドロキシド等がある。好ましい実施形態では、水酸化

50

カリウムを塩基触媒として使用する。

【0033】

好ましい実施形態では、低分子量ポリオルガノシロキサン、界面活性剤、酸又は塩基触媒及び水を反応容器中で混合し、ホモジナイズし、加熱してヒドロキシ末端停止ポリオルガノシロキサンを生じさせる。次いでこの反応混合物にアミノ官能性シランを加え、ヒドロキシ末端停止ポリオルガノシロキサンとアミノ官能性シランの縮合反応を進めるべく加熱してアミノ官能性シリコーン重合体を生成させる。縮合反応に続いて、触媒を中和する。別法として、この反応が、界面活性剤及びアミノ官能性シランの存在下水性媒質中での環状ポリオルガノシロキサンの酸又は塩基触媒平衡反応によって一段階で実施できることは明らかであろう。

10

【0034】

本発明のシリコーンエマルジョンは、例えば紙加工、織物加工、艶出、コーティング、パーソナルケア組成物、好ましくはヘアケア組成物を始めとする様々な用途に使用し得る。

【0035】

本発明のヘアケア組成物は、任意成分としてパーソナルケア分野で公知の1種類以上の添加剤、例えば水、アルコール、炭化水素等の非反応性キャリア又は希釈剤；例えばラウリル硫酸アンモニウム、ラウレス硫酸アンモニウム、コアミドプロピルベタイン等の陰イオン性、非イオン性、両性又は陽イオン性界面活性剤；例えばジセチルジモニウムクロライド及びステアラミドプロピルジメチルアミン等のコンディショニング剤；例えばジメチコンコポリオール等の整泡剤；例えばココミドMEA等の起泡剤；例えばグリセリルステアレート、セテアリルアルコール、セチルアルコール等の増粘剤；例えばグリセリン等の保湿剤；例えばメチルパラベン、プロピルパラベン等の保存料；並びに例えばクエン酸等のpH調整剤を含み得る。

20

【0036】

第一の好ましい実施形態では、ヘアケア組成物は、本発明のシリコーンエマルジョンと好ましくは水のような希釈剤とを含んでなるヘアコンディショナー組成物である。さらに好ましくは、上記コンディショナーはさらにシリコーンエマルジョンに加えて第二のコンディショナーをさらに含み、さらに一段と好ましくは増粘剤をさらに含む。

【0037】

第二の好ましい実施形態では、ヘアケア組成物は本発明のシリコーンエマルジョンと1種類以上の界面活性剤と好ましくは水のような希釈剤とを含んでなるヘアコンディショニングシャンプー組成物である。

30

【0038】

本発明のシリコーンエマルジョンは、ヘアケア組成物にメタノール残留物を添加することなく、しかも好ましい実施形態ではかかる組成物にアルコキシシル化フェノール界面活性剤を添加することなく、ヘアケア組成物にヘアコンディショニング特性を付与するのに有効である。

【0039】

【実施例】

実施例1

40

本発明のシリコーンエマルジョンを次の通り製造した。シロキサン（1分子当たり約50～約100のシロキサン構造単位を有する線状ヒドロキシ停止ポリジメチルシロキサン70%と環状ポリオルガノシロキサン（主にポリオクタメチルテトラシロキサン）約30重量%の混合物525pbw）、陽イオン性界面活性剤（25%塩化セチルトリメチルアンモニウム水溶液60pbw）、非イオン性界面活性剤（ $(C_{11} \sim C_{14})$ イソアルコールエトキシレート（Renex 30, ICI社製）90pbw）、塩基（45%KOH水溶液7.5pbw）及び水（脱イオン水683pbw）をステンレス鋼製反応容器に入れ、混合し、次いでAVPゴーリンホモジナイザー内で6000ポンド毎平方インチの圧力でホモジナイズし、73℃に加熱してこの温度に約5時間保温してヒドロキシ末端停止ポリジメチルシロキサンエマルジョン（固形分38%、粒度114nm）を生成させた。次い

50

でエマルジョンの温度を40 未満に下げた後、エマルジョンに63 pbwのアミノプロピルトリエトキシシランを加えた。このヒドロキシ末端停止ポリジメチルシロキサンエマルジョンとシランの混合物を次いで45 に加熱し、この温度に約1時間保温してアミノ官能性シリコン重合体水性エマルジョンを生じさせた。アミノ官能性シリコン重合体エマルジョンを次いで酢酸でpH約1.1に中和し、このエマルジョンに0.1重量%殺菌剤エマルジョン(1,2-ベンズイソチアゾリン、Proxel GXL, Zeneca社製)を加えた。水性アミノ官能性シリコンエマルジョンの固形分は約40%で、アミン当量は約0.3ミリ当量毎グラムであった。

【0040】

実施例 2

本発明のヘアコンディショナー組成物を次の通り製造した。86.85 pbwの水、0.50 pbwのヒドロキシエチルセルロース、2.00 pbwのグリセリン、0.20 pbwのメチルパラベン及び0.10 pbwのメチルパラベンを混合して混合成分を65 に加熱することによりプレミックスAを作った。セテアリルアルコールとジセチルジモニウムクロライドとステアリルアミドプロピルジメチルアミンの混合物3.00 pbw、グリセリルステアレート0.80及びセチルアルコール1.50を混合して融解することによりプレミックスBを作った。溶融プレミックスBをプレミックスAに加え、得られた混合物を40 に冷却し、この冷却混合物に、メチルクロロイソチアゾリノンとメチルイソチアゾリノンの混合物0.05 pbw及び上記実施例1に開示した方法で製造したシリコンエマルジョン5.00 pbwを加えた。クエン酸を添加して生成混合物のpHを4.5

【0041】

実施例2のヘアコンディショナーは毛髪に適用すると改善された櫛通りのよさ、ソフトさ、ボディ及びボリュームを与える。

【0042】

実施例 3

本発明のコンディショニングシャンプー組成物を次の通り製造した。脱イオン水38.72、ジメチコンコポリオール1.00 pbw、26%ラウリル硫酸アンモニウム水溶液24.00 pbw、28%ラウレス硫酸アンモニウム水溶液14.30 pbw、及びコカミドプロピルベタイン1.43 pbwを混合し、混合成分を65 に加熱することによってプレミックスCを作った。4.00 pbwのコカミドMEAと1.5 pbwのPEG-150ペンタエリトリールテトラステアレートを混合して融解することによりプレミックスDを作った。溶融プレミックスDをプレミックスCに加え、得られた混合物を40 に冷却し、この冷却混合物に、メチルクロロイソチアゾリノンとメチルイソチアゾリノンの混合物0.05 pbw及び上記実施例1に開示した方法で製造したシリコンエマルジョン5.0 pbwを加えた。クエン酸を添加して生成混合物のpHを6.0~6.5の範囲に調整した。

【0043】

実施例3のコンディショニングシャンプーは毛髪に適用すると改善された櫛通りのよさ、ソフトさ、ボディ及びボリュームを与える。

【0044】

実施例 4

本発明の油中水型ヘアコンディショナー組成物を次の通り製造した。シクロペンタシロキサン/ジメチコンコポリオール10 pbwと実施例1のアミノシリコンエマルジョン5 pbwを混合して油相プレミックスを作った。0.2 pbwの塩化ナトリウムと84.8 pbwの水を混合して水相プレミックスを作った。上記油相プレミックスに上記水相プレミックス85 pbwを十分に攪拌しながらゆっくりと添加し、次いでこのプレミックス混合物にメチルクロロイソチアゾリノンとメチルイソチアゾリノンの混合物0.05 pbwを加えた。

【0045】

10

20

30

40

50

実施例 4 のヘアコンディショナー組成物は毛髪に適用すると改善されたウェット時の櫛通りのよさ、ソフトでシルキーなウェット感、ドライ時の櫛通りのよさ、ソフトでシルキーでライトなドライ感、改善された髪の解きやすさ(fly-away)とまとまりやすさ(manageability)を与える。

フロントページの続き

- (72)発明者 ヴァージニア・ヴァン・ヴァルケンバーグ・パウエル
アメリカ合衆国、ニューヨーク州、イースト・ナッサウ、ウェブスター・ヒル・ロード、124番
- (72)発明者 フランク・ジョン・トラヴァー
アメリカ合衆国、ニューヨーク州、トロイ、ダウニー・ロード、1番

合議体

審判長 蔵野 雅昭

審判官 藤本 保

審判官 須藤 康洋

- (56)参考文献 特開昭63-307810号公報
特開昭63-307811号公報
特開昭63-275515号公報
特開昭60-096650号公報
特開昭58-101153号公報
特開昭59-080478号公報
特開平9-278626号公報

- (58)調査した分野(Int.Cl., D B名)
C08G77/00-77/62
C08L83/00-83/16