

(19)



**Евразийское
патентное
ведомство**

(11) **038207**(13) **B1**

(12) ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ К ЕВРАЗИЙСКОМУ ПАТЕНТУ

(45) Дата публикации и выдачи патента
2021.07.23

(51) Int. Cl. *A61Q 5/00* (2006.01)
A61K 8/44 (2006.01)

(21) Номер заявки
201991672

(22) Дата подачи заявки
2018.02.05

(54) СПОСОБ УКРЕПЛЕНИЯ ВОЛОС

(31) **17155882.8**

(32) **2017.02.13**

(33) **EP**

(43) **2020.02.29**

(86) **PCT/EP2018/052835**

(87) **WO 2018/146054 2018.08.16**

(71)(73) Заявитель и патентовладелец:
**ЮНИЛЕВЕР АЙПИ ХОЛДИНГС Б.В.
(NL)**

(72) Изобретатель:
**Паул Прем Кумар Чеялазхаган,
Роджерс Шарлотт Бриони Тенди (GB)**

(74) Представитель:
Нилова М.И. (RU)

(56) WO-A1-0040217
DATABASE WPI Week 201554 Thomson
Scientific, London, GB; AN 2015-351385
XP002769643, & KR 2015 0062590 A
(AMOREPACIFIC CORP) 8 June 2015 (2015-06-08)
abstract

CA-A1-2144912

EP-A1-1493423

CA-A1-2023090

EP-A1-0422765

FR-A1-2912650

(57) В настоящем изобретении предложен способ укрепления волокон волос, подвергнутых окислительной обработке, включающий последовательные стадии: (i) мытья волос; (ii) пропитывания вымытых волос водной композицией для обработки; и (iii) сушки пропитанных волос, характеризующийся тем, что водная композиция для обработки содержит по меньшей мере 1% N-ацетиллизина по массе в расчете на общую массу композиции. В настоящем изобретении также предложено применение водной композиции для обработки, содержащей по меньшей мере 1% N-ацетиллизина по массе в расчете на общую массу композиции, для укрепления волокон волос, подвергнутых окислительной обработке.

B1

038207

038207

B1

Область изобретения

Настоящее изобретение относится к способу укрепления волокон волос.

Уровень изобретения

Волосное волокно подвержено повреждению при воздействии ряда источников. Указанные источники включают факторы окружающей среды, такие как интенсивное воздействие ультрафиолета; химические факторы, такие как обесцвечивание или другие окислительные процессы; и механические факторы, такие как излишне частое применение устройств для укладки волос с подогревом. Со временем совокупное действие таких повреждающих факторов может ослабить волокно волос. Слабые волосы обычно легко ломаются, что приводит к появлению секущихся кончиков волос и рваной прически. Кроме того, ослабленные волосы могут выглядеть утратившими упругость, склонными к пушению или непослушными, или быть менее способными удерживать прическу.

При обработке для укладки и кондиционирования волос часто используют пленкообразующие полимеры, поскольку они изменяют поверхностные свойства волос, придавая им гладкость и струистость и блеск, а также оказывают значительное влияние на макроскопическое поведение массы волос. Однако пленкообразующие полимеры по своей природе предназначены для обеспечения волокон волос гидрофобным покрытием, которое может замедлять или препятствовать проникновению активных веществ. Поэтому указанные способы обработки могут не обеспечить волокна естественными преимуществами, такими как укрепление.

Настоящее изобретение решает эту проблему.

Краткое описание изобретения

В настоящем изобретении предложен способ укрепления волокон волос, включающий последовательные стадии:

- (i) мытья волос;
- (ii) пропитывания вымытых волос водной композицией для обработки, и
- (iii) сушки пропитанных волос,

характеризующийся тем, что водная композиция для обработки содержит по меньшей мере 1% N-ацетиллизина (по массе в расчете на общую массу композиции).

В настоящем изобретении также предложено применение водной композиции для обработки, содержащей по меньшей мере 1% N-ацетиллизина (по массе в расчете на общую массу композиции), для укрепления волокон волос.

Подробное описание и предпочтительные варианты реализации

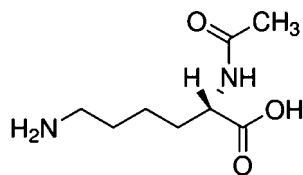
Все молекулярные массы, используемые в настоящем документе, представляют собой средневесовые молекулярные массы, если не указано иное.

Водная композиция для обработки для применения на стадии (ii) способа согласно настоящему изобретению, как правило, будет содержать непрерывную водную фазу.

Под "непрерывной водной фазой" подразумевают непрерывную фазу, содержащую воду в качестве основы. Соответственно, водная композиция для обработки обычно будет содержать по меньшей мере 60%, предпочтительно по меньшей мере 70% и более предпочтительно по меньшей мере 80% воды (по массе в расчете на общую массу композиции). Предложенная композиция предпочтительно содержит не более 99% и более предпочтительно не более 98% воды (по массе в расчете на общую массу композиции). Кроме того, могут присутствовать другие органические растворители, такие как низшие алкиловые спирты и многоатомные спирты. Примеры низших алкиловых спиртов включают одноатомные спирты C1-C6, такие как этанол и изопропанол. Примеры многоатомных спиртов включают пропиленгликоль, гексенгликоль, глицерин и пропандиол. Также можно использовать смеси любых из перечисленных выше органических растворителей.

Водная композиция для обработки для применения на стадии (ii) способа согласно настоящему изобретению содержит по меньшей мере 1% N-ацетиллизина (по массе в расчете на общую массу композиции).

N-ацетиллизин представляет собой ацетильное производное аминокислоты лизин. N-ацетиллизин встречается в нескольких изомерных формах. Предпочтительной изомерной формой N-ацетиллизина для применения на стадии (ii) способа согласно настоящему изобретению является N- α -ацетил-L-лизин. N- α -ацетил-L-лизин имеет следующую структурную формулу:



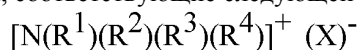
N-ацетиллизин предпочтительно используют на уровне от 1 до 6%, более предпочтительно от 1 до 3% и наиболее предпочтительно от 1,5 до 2,5% (по массе в расчете на общую массу композиции).

Особенно предпочтительная водная композиция для обработки для применения на стадии (ii) спо-

состава согласно настоящему изобретению содержит N- α -ацетил-L-лизин на уровне от 1,5 до 2,5% (по массе в расчете на общую массу композиции).

Водная композиция для обработки для применения на стадии (ii) способа согласно настоящему изобретению может соответствующим образом включать кондиционирующую гелевую фазу, которую в общем случае можно описать как гелевую (L β) мезофазу поверхностно-активного вещества, состоящую из двойных слоев поверхностно-активного вещества. Такую кондиционирующую гелевую фазу можно получить из катионного поверхностно-активного вещества, жирного спирта с высокой температурой плавления и водного носителя. Как правило, указанные компоненты нагревают с получением смеси, которую охлаждают при сдвиге до комнатной температуры. Полученная смесь во время охлаждения подвергается ряду фазовых переходов, что обычно приводит к образованию гелевой (L β) мезофазы поверхностно-активного вещества, состоящей из двойных слоев поверхностно-активного вещества.

Примеры подходящих катионных поверхностно-активных веществ, которые можно использовать для получения кондиционирующей гелевой фазы, включают катионные поверхностно-активные вещества на основе четвертичного аммония, соответствующие следующей общей формуле:



в которой каждый R¹, R², R³ и R⁴ независимо выбирают из (а) алифатической группы, содержащей от 1 до 22 атомов углерода, или (б) ароматической, алкокси, полиоксиалкиленовой, алкиламидо, гидроксиалкильной, арильной или алкиларильной группы, содержащей до 22 атомов углерода, и X представляет собой солеобразующий анион, такой как анионы, выбранные из галогенидного (например, хлоридного, бромидного), ацетатного, цитратного, лактатного, гликолятного, нитратфосфатного, сульфатного и алкилсульфатного радикалов.

Наряду с атомами углерода и водорода алифатические группы могут содержать простые эфирные связи и другие группы, такие как аминогруппы. Алифатические группы с более длинной цепью, например группы, содержащие примерно 12 атомов углерода или более, могут быть насыщенными или ненасыщенными.

Конкретными примерами таких катионных поверхностно-активных веществ на основе четвертичного аммония согласно приведенной выше общей формуле являются хлорид цетилтриметиламмония, хлорид бегенилтриметиламмония (ВТАС), хлорид цетилпиридиния, хлорид тетраметиламмония, хлорид тетраэтилламмония, хлорид октилтриметиламмония, хлорид додецилтриметиламмония, хлорид гексадецилтриметиламмония, хлорид октилдиметилбензиламмония, хлорид децилдиметилбензиламмония, хлорид стеарилдиметилбензиламмония, хлорид дидодецилдиметиламмония, хлорид диоктадецилдиметиламмония, хлорид таллового триметиламмония, хлорид кокотриметиламмония, хлорид дипальмитоилэтилдиметиламмония, хлорид ПЭГ-2 олеиламмония и их соли, в которых хлорид замещен другим галогенидом (например, бромидом), ацетатом, цитратом, лактатом, гликолятом, нитратфосфатом, сульфатом или алкилсульфатом.

В предпочтительном классе катионного поверхностно-активного вещества согласно приведенной выше общей формуле R¹ представляет собой насыщенную или ненасыщенную, предпочтительно насыщенную, C₁₆-C₂₂ алкильную цепь, при этом каждый R², R³ и R⁴ независимо выбирают из CH₃ и CH₂CH₂OH, предпочтительно CH₃.

Конкретными примерами таких предпочтительных катионных поверхностно-активных веществ на основе четвертичного аммония для применения при получении кондиционирующей гелевой фазы являются хлорид цетилтриметиламмония (СТАС), хлорид бегенилтриметиламмония (ВТАС) и их смеси.

Кроме того, подходящими могут быть смеси любых перечисленных выше катионных поверхностно-активных веществ.

Уровень катионного поверхностно-активного вещества составляет соответствующим образом от 0,1 до 10%, предпочтительно от 0,2 до 5% и более предпочтительно от 0,25 до 4% (по массе в расчете на общую массу композиции).

В контексте настоящего изобретения под "высокой температурой плавления" обычно подразумевают температуру плавления 25°C или выше. В общем случае температура плавления составляет от 25 до 90°C, предпочтительно от 40 до 70°C и более предпочтительно от 50 до 65°C.

Жирный спирт с высокой температурой плавления можно использовать в виде отдельного соединения или в виде комбинации или смеси по меньшей мере двух жирных спиртов с высокой температурой плавления. При применении комбинации или смеси жирных спиртов температура плавления означает температуру плавления указанной комбинации или смеси.

Подходящие жирные спирты такого типа имеют общую формулу R-OH, где R представляет собой алифатическую углеродную цепь. R предпочтительно представляет собой насыщенную алифатическую углеродную цепь, содержащую от 8 до 30 атомов углерода, более предпочтительно от 14 до 30 атомов углерода и наиболее предпочтительно от 16 до 22 атомов углерода.

Наряду с атомами углерода и водорода R может содержать простые эфирные связи и другие группы, такие как аминогруппы.

Наиболее предпочтительно, если жирный спирт имеет общую формулу CH₃(CH₂)_nOH, где n пред-

ставляет собой целое число от 7 до 29, предпочтительно от 15 до 21.

Конкретными примерами подходящих жирных спиртов являются цетиловый спирт, стеариловый спирт, бегениловый спирт и их смеси. Особенно предпочтительными являются цетиловый спирт, стеариловый спирт и их смеси.

Также могут подходить смеси любых из перечисленных выше жирных спиртов.

Уровень жирного спирта составляет соответствующим образом от 0,01 до 10%, предпочтительно от 0,1 до 8%, более предпочтительно от 0,2 до 7% и наиболее предпочтительно от 0,3 до 6% (по массе в расчете на общую массу композиции).

Массовое отношение катионного поверхностно-активного вещества к жирному спирту составляет соответствующим образом от 1:1 до 1:10, предпочтительно от 1:1,5 до 1:8, оптимально от 1:2 до 1:5.

Для повышения эффективности и/или приемлемости потребителем водная композиция для обработки для применения на стадии (ii) способа согласно настоящему изобретению может также содержать и другие необязательные ингредиенты. Подходящие необязательные ингредиенты включают: консерванты, окрашивающие средства, хелатные компоненты, антиоксиданты, душистые вещества, противомикробные средства, средства против перхоти, катионные кондиционирующие полимеры, ингредиенты для укладки волос, солнцезащитные средства, белки и гидролизованные белки.

На стадии (i) способа согласно настоящему изобретению волосы можно помыть одной водой или шампунем.

На стадии (ii) способа согласно настоящему изобретению вымытые волосы пропитывают водной композицией для обработки. В общем случае достаточно любого наносимого количества водной композиции для обработки, которое покрывает обрабатываемые волосы. Можно использовать меньшие количества, например, если необходимо обработать только часть волос или просто кончики волос. Водную композицию для обработки предпочтительно распределяют равномерно, например, путем нанесения ее от корня до кончика волос.

Волосы предпочтительно пропитывают водной композицией для обработки при температуре от 15 до 40°C и более предпочтительно при температуре от 20 до 30°C.

Волосы предпочтительно пропитывают водной композицией для обработки в течение периода времени от 1 до 60 мин, более предпочтительно от 3 до 45 мин.

В конце периода пропитывания предпочтительно, чтобы волосы высушивали или оставляли высушиваться, не смывая с волос водную композицию для обработки. Пропитанные волосы можно высушить естественным путем под воздействием воздуха, с помощью устройства для сушки волос с подогревом, путем протирания изделием, впитывающим воду, или с применением комбинации любого из указанных способов.

Таким образом, после первоначального нанесения водная композиция для обработки может оставаться в контакте с волосами в течение периода времени, составляющего по меньшей мере 1 мин, и предпочтительно до следующего мытья, например от 24 до 72 ч после первоначального нанесения.

Способ согласно настоящему изобретению применяют для волос, подвергнутых окислительной обработке.

В настоящем документе термин "волосы, подвергнутые окислительной обработке" означает волосы, которые были подвергнуты любой обработке, включающей по меньшей мере одну стадию приведения волос в контакт по меньшей мере с одной окисляющей композицией. Примерами окислительной обработки в случае человеческих волос являются обесцвечивание, окрашивание или перманентная завивка.

В настоящем документе термин "окисляющая композиция" означает композицию, содержащую по меньшей мере один окислитель, подходящий для применения на волосах, такой как пероксид водорода, калиевые, натриевые или аммонийные соли пербората, перкарбоната, персульфата и перкарбамида и их смеси. Примерами таких композиций являются композиции окислительных красок и композиции для обесцвечивания.

Далее настоящее изобретение проиллюстрировано со ссылкой на следующие неограничивающие примеры.

Примеры

В указанных примерах все ингредиенты выражены в процентах по массе от общего состава и в виде содержания активного ингредиента. Сравнительные примеры (не в соответствии с настоящим изобретением) обозначены буквой; примеры согласно настоящему изобретению обозначены цифрой.

Натуральные, не подвергавшиеся химическому воздействию темно-каштановые европейские наращенные волосы длиной 25 см и весом 2 г обрабатывали следующим образом:

Контрольный пример: После первоначального мытья пропитывали водой в течение 30 мин.

Пример 1.

После первоначального мытья пропитывали 2% водным раствором N-α-ацетил-L-лизина в течение 30 мин.

Пример А.

После первоначального мытья пропитывали 2% водным раствором L-лизина в течение 30 мин.

Пример В.

После первоначального мытья пропитывали 2% водным раствором N-α-ацетил-L-аргинина в течение 30 мин.

В конце периода времени пропитывания наращенные волосы оставляли высушиваться и использовали обрезки из нескольких волокон для измерения температуры денатурации T_d с помощью DSC (дифференциальной сканирующей калориметрии). Полученные результаты показаны в табл. 1.

Таблица 1

Обработка	Среднее значение T_d (n=3)
Контрольный способ (вода)	148,8
Пример 1	153,4
Пример А	148,1
Пример В	148,2

Из полученных результатов можно видеть, что обработка наращенных волос согласно способу, предложенному в настоящем изобретении (пример 1), обеспечивает существенное и значительное увеличение T_d обработанных волокон. Напротив, сравнительные способы обработки (примеры А и В, соответственно) фактически приводят к снижению T_d .

Это свидетельствует, что способ согласно настоящему изобретению может укреплять волокна волос.

Кроме того, способ согласно настоящему изобретению обладает способностью восстанавливать волокна волос, которые были повреждены, например, окислительными процедурами, такими как обесцвечивание.

Улучшенное укрепление волокон, обеспечиваемое способом согласно настоящему изобретению, также может способствовать предотвращению или уменьшению дальнейшего повреждения волокон в будущем, независимо от того, вызвано ли оно окислительной обработкой или чем-либо иным.

Пример 2.

Следующий состав иллюстрирует водную композицию для обработки, предназначенную для применения в способе согласно настоящему изобретению (см. табл. 2).

Таблица 2

Ингредиент	Активность, %	Исходный материал, % масс./масс.
Хлорид бегентримония	70	1,1429
Цетеариловый спирт	100	3,0
Ароматизирующее вещество	100	0,60
Консервант	100	0,2
Эмульсия диметикона	70	1,429
N-α-ацетил-L-лизин	100	2,0
Вода, второстепенные компоненты	100	до 100%

ФОРМУЛА ИЗОБРЕТЕНИЯ

1. Способ укрепления волокон волос, подвергнутых окислительной обработке, включающий последовательные стадии:

- (i) мытья волос;
- (ii) пропитывания вымытых волос водной композицией для обработки; и
- (iii) сушки пропитанных волос,

характеризующийся тем, что водная композиция для обработки содержит по меньшей мере 1% N-ацетиллизина по массе в расчете на общую массу композиции.

2. Способ по п.1, согласно которому N-ацетиллизин представлен в изомерной форме N-α-ацетил-L-лизина.

3. Способ по п.1 или 2, согласно которому N-ацетиллизин применяют в количестве от 1,5 до 2,5% по массе в расчете на общую массу композиции.

4. Способ по любому из пп.1-3, согласно которому волосы пропитывают водной композицией для

обработки при температуре от 15 до 40°C.

5. Способ по любому из пп.1-4, согласно которому волосы пропитывают водной композицией для обработки в течение периода времени от 3 до 45 мин.

6. Способ по любому из пп.1-5, согласно которому в конце периода пропитывания волосы высушивают или оставляют высушиваться, не смывая с волос водную композицию для обработки.

7. Применение водной композиции для обработки, содержащей по меньшей мере 1% N-ацетиллизина по массе в расчете на общую массу композиции, для укрепления волокон волос, подвергнутых окислительной обработке.



Евразийская патентная организация, ЕАПВ

Россия, 109012, Москва, Малый Черкасский пер., 2
