

①② **DEMANDE DE BREVET D'INVENTION** **A1**

②② Date de dépôt : 03.01.13.

③③ Priorité :

④③ Date de mise à la disposition du public de la
demande : 04.07.14 Bulletin 14/27.

⑤⑥ Liste des documents cités dans le rapport de
recherche préliminaire : *Se reporter à la fin du
présent fascicule*

⑥③ Références à d'autres documents nationaux
apparentés :

⑦① Demandeur(s) : L'OREAL Société anonyme — FR.

⑦② Inventeur(s) : TERRISSE ISABELLE et BARRE-
TEAU-VRIGNAUD SABINE.

⑦③ Titulaire(s) : L'OREAL Société anonyme.

⑦④ Mandataire(s) : CABINET LAVOIX.

⑤④ **COMPOSITION COSMETIQUE COMPRENANT UNE BASE SAVON ET PLUSIEURS POLYSACCHARIDES.**

⑤⑦ La présente invention concerne une composition cos-
métique comprenant, dans un milieu cosmétiquement
acceptable:

- au moins un acide gras neutralisé par une base miné-
rale ou un sel d'acide gras,
- de la gomme de xanthane,
- au moins un polysaccharide, et
- au moins une charge minérale ou organique.



Composition cosmétique comprenant une base savon et plusieurs polysaccharides

La présente invention concerne des compositions cosmétiques, notamment de nettoyage et/ou de démaquillage de la peau, comprenant une base savon et plusieurs polysaccharides.

Les compositions cosmétiques de nettoyage et/ou de démaquillage sont couramment employées pour nettoyer les matières kératiniques, notamment la peau, en particulier lorsqu'elles sont recouvertes de produits de maquillage tels que le fond de teint. Ces compositions contiennent généralement une base de savon liquide.

Les savons liquides sont apparus sur le marché de l'hygiène corporelle dans les années 1940. Ce sont généralement des savons d'acides gras de sodium, potassium, arginine, sarcosine ou encore d'amines. Ils présentent l'avantage d'être plus pratiques et plus hygiéniques que les savons solides.

Ces compositions cosmétiques destinées au nettoyage des matières kératiniques doivent présenter des qualités d'application telles qu'un effet glissant et une qualité et quantité de mousse, tout en respectant ces matières kératiniques qui peuvent être relativement sensibles (yeux, muqueuses, peau). De plus, elles doivent présenter une viscosité appropriée pour garantir une utilisation efficace, simple et agréable par le consommateur. Elles doivent notamment être gélifiées pour faciliter leur étalement sur la surface à nettoyer et éviter qu'elles ne coulent, par exemple dans les yeux, pendant et après application.

Toutefois, les savons liquides sont difficiles à gélifier en raison de leur pH élevé. Par conséquent, peu de gélifiants d'origine naturelle sont compatibles avec ces bases.

Par ailleurs, ces compositions comprennent généralement des charges minérales ou organiques. En effet, ces dernières permettent notamment de conférer du corps, de la rigidité et/ou de la douceur à une composition, et peuvent augmenter l'efficacité d'absorption et de libération de principes actifs par exemple au niveau de la peau. Ainsi, ces compositions doivent avoir une rhéologie permettant de suspendre ces charges de manière stable.

Par conséquent, il subsiste un besoin de disposer de compositions cosmétiques dont la viscosité permette une application agréable et facile par le consommateur, et la stabilisation d'une suspension de charges.

La présente invention a pour but de fournir une composition cosmétique présentant une consistance et une rhéologie permettant une application simple et agréable de la composition, et qui soit apte à stabiliser une suspension de charges.

5 Ainsi, la présente invention concerne une composition cosmétique comprenant, dans un milieu cosmétiquement acceptable :

- au moins un acide gras neutralisé par une base minérale ou un sel d'acide gras,
- de la gomme de xanthane,
- 10 - au moins un polysaccharide, et
- au moins une charge minérale ou organique.

De manière inattendue, il a été observé que l'association d'une base de savon liquide et de plusieurs polysaccharides dont de la gomme de xanthane, permettait non
15 seulement de gélifier la composition et donc d'augmenter sa viscosité, mais également de stabiliser une suspension de charges.

Au sens de la présente invention, on entend par « charge » une substance inerte sous forme de particules solides, insolubles et dispersées dans le milieu de la composition. Les charges peuvent également être désignées par « particules inertes ».

20 Comme charges, on peut citer les charges minérales telles que la silice, les argiles, les billes céramique, le carbonate de calcium, les oxydes de titane, le talc ou silicate de magnésium (granulométrie : 5 microns) commercialisé sous la dénomination LUZENAC 15 M00® par la société LUZENAC, le kaolin ou silicate d'aluminium comme par exemple celui commercialisé sous la dénomination KAOLIN SUPREME® par la société IMERYS, ou les
25 charges organiques telles que les amidons comme par exemple le produit commercialisé sous la dénomination AMIDON DE MAIS B® par la société ROQUETTE, l'amidon de maïs, les sphères de NATPURE HOLLOW BEAD, CELLULOBEAD D-10 les microsphères de Nylon comme celles commercialisées sous la dénomination ORGASOL 2002 UD NAT COS® par la société ATOCHEM, les microsphères à base de copolymère de chlorure de
30 vinylidène/acrylonitrile/méthacrylonitrile enfermant de l'isobutane, expansées comme celles commercialisées sous la dénomination EXPANCEL 551 DE® par la société EXPANCEL, les poudre végétales micronisées (comme les poudres de fruits de la société LESSONIA) ou non micronisées, ou encore la poudre de coques de grains de riz, et leurs mélanges.

On peut également citer comme charges, des particules exfoliantes qui vont
35 permettre le gommage de la peau. Comme particules exfoliantes, on peut utiliser des particules exfoliantes ou gommantes d'origines minérale, végétale ou organique. Ainsi, on

peut utiliser par exemple les billes ou la poudre de polyéthylène, comme celles commercialisées sous la dénomination Microthene MN 727 ou Microthene MN 710-20 par la société Equistar ou comme la poudre commercialisée sous la dénomination Gotalene 120 Incolore 2 par la société Dupont ; les particules de Nylon comme celles commercialisées par la société Arkema sous la dénomination Orgasol 2002 EXD NAT COS ; la poudre de polychlorure de vinyle ; la pierre ponce (nom INCI : pumice) comme le ponce 3/B d'Eyraud ; les coques de noyaux de fruits broyées comme les broyats de noyaux d'abricots ou de coques de noix ; la sciure de bois, la farine de bois, la farine de liège ; les billes de verre ; l'alumine (oxyde d'aluminium) (nom INCI : Alumina) comme le produit commercialisé sous la dénomination Dermagrain 900 par la société Marketech International, ; les cristaux de sucre ; des billes qui fondent lors de l'application sur la peau, telles que par exemple, les sphères à base de mannitol et cellulose commercialisées sous les dénominations Unisphères par la société Induchem, les capsules à base d'agar commercialisées sous les dénominations Primasponge par la société Cognis, et les sphères à base d'esters de jojoba commercialisées sous les dénominations Florasphères par la société Floratech ; et leurs mélanges.

De préférence, la composition de l'invention comprend au moins une charge minérale, notamment du talc.

Selon l'invention, la composition cosmétique comprend au moins un acide gras neutralisé par une base minérale ou un sel d'acide gras.

Le terme « savon liquide » désigne ainsi l'acide gras neutralisé par une base minérale ou le sel d'acide gras.

Selon un mode de réalisation, l'acide gras est un acide carboxylique comprenant une chaîne alkyle linéaire ou ramifiée, saturée ou insaturée, ayant de 6 à 30 atomes de carbone, avantageusement de 12 à 22 atomes de carbone.

Il peut s'agir d'un acide gras seul ou d'un mélange d'acides gras.

Avantageusement, l'acide gras est choisi dans le groupe constitué de l'acide laurique, de l'acide myristique et de leurs mélanges. De préférence, l'acide gras est choisi dans le groupe constitué de l'acide laurique, de l'acide myristique et de leurs mélanges.

De préférence, l'acide gras est un mélange d'acide myristique et d'acide laurique.

L'acide gras est généralement introduit dans la composition sous forme libre. L'addition d'une base minérale permet alors d'effectuer la neutralisation au sein même de la composition.

La quantité d'acide gras introduite dans la composition est généralement de 1% à 25%, avantageusement de 5% à 15% du poids total de la composition.

La quantité d'acide gras est par exemple de 7% du poids total de la composition.

La base minérale utilisée pour neutraliser l'acide gras est généralement choisie parmi les hydroxydes de métaux alcalins, les hydroxydes de métaux alcalino-terreux ou encore l'ammoniaque.

Typiquement, la base minérale est choisie parmi les hydroxydes de métaux alcalins.

De préférence, la base minérale utilisée est l'hydroxyde de potassium.

La quantité de base minérale introduite dans la composition est généralement de 1% à 10%, avantageusement de 1% à 5% du poids total de la composition.

La quantité de base minérale est par exemple de 3% du poids total de la composition.

Selon un mode de réalisation, la composition de l'invention comprend un sel d'acide gras choisi parmi le laurate de potassium, le laurate de sodium, le myristate de potassium, le cocoate de potassium, le cocoate de sodium, et leurs mélanges.

De préférence, la composition de l'invention comprend un sel d'acide gras choisi parmi le laurate de potassium, le cocoate de potassium et leurs mélanges.

Par ailleurs, la composition de l'invention comprend de la gomme de xanthane.

La quantité de gomme de xanthane introduite dans la composition est généralement de 0,1% à 3%, avantageusement de 0,25% à 0,75% du poids total de la composition.

La composition de l'invention comprend également au moins un polysaccharide.

Dans le cadre de l'invention, ce polysaccharide est différent de la gomme de xanthane.

Il peut s'agir d'un polysaccharide seul ou d'un mélange de polysaccharides.

Généralement, ce polysaccharide ou ce mélange de polysaccharides est présent en une quantité de 0,1% à 3%, avantageusement de 0,25% à 1% du poids total de la composition.

Selon un mode de réalisation, le polysaccharide est choisi dans le groupe constitué des carraghénanes, des composés cellulosiques, éventuellement substitués, des dérivés de guar et de leurs mélanges.

Ainsi, selon un mode de réalisation, le polysaccharide est un carraghénane.

Les carraghénanes sont une famille de polysaccharides linéaires, comprenant de longues chaînes galactanes, extraits d'algues rouges telles que *Chondrus crispus*, mais également *Kappaphycus alvarezii* et *Euchema denticulatum*. Les carraghénanes sont essentiellement utilisés en tant qu'épaississant, gélifiant et/ou stabilisant, notamment dans les compositions alimentaires et cosmétiques.

Parmi les carraghénanes, on peut citer le iota carraghénane, le lambda carraghénane, le kappa carraghénane et leurs mélanges.

Plus précisément, ces carraghénanes sont choisis parmi les composés suivants :

- Iota carraghénane (Aquagel) ;
- Kappa carraghénane ;
- Mélange lambda/kappa carraghénane Satiagel ;
- Lambda carraghénane.

Selon un autre mode de réalisation, le polysaccharide est un composé cellulosique, éventuellement substitué.

Dans le cadre de l'invention, on entend par « composé cellulosique » un composé polysaccharidique possédant dans sa structure des enchaînements de résidus glucose unis par des liaisons β -1,4.

Parmi les composés cellulosiques, on peut citer les éthers de cellulose non-ioniques, dont les alkylcelluloses, les hydroxyalkylcelluloses, les celluloses mixtes hydroxyalkyl-alkylcelluloses et les hydroxyalkylcelluloses modifiées par une chaîne alkyle.

Le polysaccharide est par exemple choisi parmi les hydroxyalkylcelluloses.

De préférence, le polysaccharide est l'hydroxyéthylcellulose.

Selon un autre mode de réalisation, le polysaccharide est un dérivé de guar.

Dans le cadre de la présente invention, on désigne par guar la plante *Cyanopsis tetragonoloba*. Ainsi, au sens de la présente invention, les dérivés de guar désignent les différents polysaccharides pouvant être issus de cette plante, tels que la gomme de guar. Ils peuvent être utilisés en tant qu'épaississant, stabilisant et/ou émulsifiant, notamment dans les aliments.

Le polysaccharide est par exemple de l'hydroxypropylguar.

Selon une variante, le polysaccharide est un mélange d'hydroxypropylguar et d'hydroxyéthylcellulose.

Ainsi, le polysaccharide peut être choisi dans le groupe constitué de l'hydroxyéthylcellulose, de l'hydroxypropylguar et de leurs mélanges.

Selon l'invention, la composition comprend un milieu cosmétiquement acceptable.

Par « milieu cosmétiquement acceptable », on entend désigner un milieu approprié aux applications cosmétiques. Le milieu cosmétiquement acceptable est adapté à la surface sur laquelle une composition de l'invention est appliquée, comme par exemple la peau.

Le milieu cosmétiquement acceptable de la composition comprend généralement une phase aqueuse, c'est-à-dire une phase comprenant de l'eau. Il peut également comprendre d'autres solvants tels que les glycols, et notamment le propanediol.

Généralement, la composition comprend une teneur en eau d'au moins 70%, avantageusement de 70% à 90% du poids total de la composition.

La composition de l'invention peut en outre comprendre au moins un adjuvant choisi dans le groupe constitué des huiles, des actifs, des parfums, des conservateurs, des séquestrants, des pigments, des nacres et des colorants.

Ces adjuvants et leurs concentrations sont tels qu'ils ne modifient pas les propriétés recherchées pour la composition de l'invention.

Selon un mode de réalisation, la composition de l'invention comprend en outre au moins un agent tensioactif, notamment un tensioactif moussant choisi parmi les tensioactifs anioniques, les tensioactifs non ioniques tels que les alkylpolyglucosides (APG), les tensioactifs amphotères et leurs mélanges.

Selon un mode de réalisation, la composition de l'invention comprend en outre au moins une huile.

La ou les huiles sont des corps gras liquides à température ambiante (25 °C) et pression atmosphérique.

Comme huiles utilisables dans la composition de l'invention, on peut citer par exemple :

- les huiles hydrocarbonées d'origine végétale, telle que le squalane, les triglycérides liquides d'acides gras comportant de 4 à 30 atomes de carbone comme les triglycérides des acides heptanoïque ou octanoïque ou encore, par exemple, les huiles de jojoba, de babassu, de tournesol, d'olive, de noix de coco, de noix du Brésil, de marula, de maïs, de soja, de courge, de pépins de raisin, de lin, de sésame, de noisette, d'abricot, de macadamia, d'arara, de coriandre, de ricin, d'avocat, les triglycérides des acides caprylique/caprique comme ceux commercialisés par la société Stearineries Dubois ou ceux commercialisés sous les dénominations Miglyol 810, 812 et 818 par la société Dynamit Nobel, l'huile de beurre de karité ;

- les esters et les éthers de synthèse, notamment d'acides gras, comme les huiles de formules R^1COOR^2 et R^1OR^2 dans laquelle R^1 représente le reste d'un acide gras ou d'un alcool gras comportant de 8 à 29 atomes de carbone, et R^2 représente une chaîne hydrocarbonée, ramifiée ou non, contenant de 3 à 30 atomes de carbone, comme par exemple l'huile de Purcellin, le stéarate d'octyl-2-dodécyle, l'érucate d'octyl-2-dodécyle, l'isostéarate d'isostéaryle ; les esters hydroxylés comme l'isostéaryl lactate, l'octylhydroxystéarate, l'hydroxystéarate d'octyldodécyle, le diisostéaryl-malate, le citrate de triisocétyle, les heptanoates, octanoates, décanoates d'alcools gras ; les esters de polyol, comme le dioctanoate de propylène glycol, le diheptanoate de néopentylglycol et le diisononanoate de diéthylèneglycol ; et les esters du pentaérythritol comme le tétraisostéarate de pentaérythrytle ; et

- leurs mélanges.

On peut citer également les huiles suivantes :

- les esters issus de la réaction d'au moins un acide gras comportant au moins 6 atomes de carbone, de préférence de 6 à 26 atomes de carbone et mieux de 6 à 20 atomes de carbone, encore mieux de 6 à 16 atomes de carbone et d'au moins un alcool comprenant de 1 à 17 atomes de carbone et mieux de 3 à 15 atomes de carbone ; on peut citer notamment le myristate d'isopropyle, le palmitate d'isopropyle, le caprate/caprylate d'ethyl-2-hexyle (ou caprate/caprylate d'octyle), le palmitate d'ethyl-2-hexyle, le néopentanoate d'isostéaryle, l'isononanoate d'isononyle, le laurate d'hexyle, les esters d'acide lactique et d'alcools gras comprenant 12 ou 13 atomes de carbone, le carbonate de dicaprylyle tel que celui qui est commercialisé sous la dénomination CETIOL CC par la société COGNIS,

- les éthers d'acide gras comprenant de 6 à 20 atomes de carbone tel que le dicaprylyl éther (Cetiol OE de Cognis),

- les éthers de glycérol comprenant de 6 à 12 atomes de carbone comme le 2-éthyl hexyle éther de glycérol (nom INCI : ethylhexylglycerin) tel que le Sensiva SC 50 de la société Schulke & Mayr GmbH,

- l'octyldodécanol,

- les alcanes linéaires volatils, avantageusement d'origine végétale, comprenant de 7 à 17 atomes de carbone, en particulier de 9 à 15 atomes de carbone, et plus particulièrement de 11 à 13 atomes de carbone.

A titre d'exemples d'alcanes linéaires volatils convenant à l'invention, on peut mentionner ceux décrits dans la demande de brevet de la société Cognis WO 2007/068371, ou WO2008/155059 (mélanges d'alcanes distincts et différant d'au moins

un carbone). Ces alcanes sont obtenus à partir d'alcools gras, eux-mêmes obtenus à partir d'huile de coprah ou de palme.

A titre d'exemple d'alcane linéaire volatil convenant à l'invention, on peut citer le n-nonane (C₉), le n-décane (C₁₀), le n-undécane (C₁₁), le n-dodécane (C₁₂), le n-tridécane (C₁₃), le n-tétradécane (C₁₄), le n-pentadécane (C₁₅), le n-héxadécane (C₁₆) et le n-heptadécane (C₁₇) et leurs mélanges. Selon un mode préféré, on peut citer les mélanges de n-undécane (C₁₁) et de n-tridécane (C₁₃) obtenus aux exemples 1 et 2 de la demande WO2008/155059 de la Société Cognis. On peut également citer le n-dodécane (C₁₂) et le n-tétradécane (C₁₄) tels que ceux vendus par Sasol respectivement sous les références PARAFOL 12-97 et PARAFOL 14-97, ainsi que leurs mélanges.

- les polyesters obtenus par condensation de dimère et/ou trimère d'acide gras insaturé et de diol comme par exemple les polyesters d'acide dilinoléique et de diol commercialisés par Biosynthis sous la dénomination Viscoplast et notamment le polymère portant le nom INCI dilinoleic acid/propanediol copolymer ;

et leurs mélanges.

De préférence, l'huile est choisie parmi les huiles végétales telles que citées ci dessus.

Parmi les huiles, on peut citer les huiles végétales, les esters et les alcanes.

A titre d'huile végétale, on peut notamment citer l'huile de jojoba et l'huile de macadamia.

A titre d'ester ou d'éther, on peut citer le dicaprylyl carbonate et le dicaprylyl éther.

A titre d'alcane, on peut citer en particulier l'undécane, le squalane et les huiles minérales.

La quantité d'huiles pouvant être ajoutée à la composition est généralement de 0,1% à 10% du poids total de la composition.

Parmi les pigments, les oxydes de fer associés à de l'oxyde de titane sont préférentiellement utilisés. On peut également citer les micas, les laques et les oxydes de baryum ou d'aluminium.

Généralement, la quantité de pigments introduite dans la composition est de 0,1% à 25% du poids total de la composition.

Plus particulièrement, parmi les actifs, on peut citer les filtres solaires ; les agents desquamants ; les agents hydratants ; les agents dépigmentants ; les pro-pigmentants ; les alpha-hydroxyacides ; les agents anti-bactériens ; les agents anti-radicalaires ; les

agents anti-pollution ; les anti-inflammatoires ; les rétinoïdes ; les extraits d'algues, de champignons, de végétaux, de levures, de bactéries ; les protéines hydrolysées, partiellement hydrolysées ou non hydrolysées ; les enzymes, les hormones, les vitamines et leurs dérivés, les flavonoïdes et isoflavones, et leurs mélanges.

5 De préférence, les actifs utilisés sont ceux classiquement utilisés dans des produits de soin, les filtres solaires, les extraits végétaux, les vitamines et les charges naturelles ou synthétiques.

10 La composition de l'invention comprend par exemple de l'acide éthylène diamine tétraacétique (EDTA) en tant que conservateur et/ou séquestrant.

15 La présente invention concerne également l'utilisation cosmétique non thérapeutique d'une composition cosmétique selon l'invention, comme produit de nettoyage et/ou de démaquillage des matières kératiniques humaines, notamment la peau.

Au sens de la présente invention, on entend par « matières kératiniques » la peau, les ongles et les phanères tels que les cheveux, les cils et les sourcils.

20 La présente invention concerne également l'utilisation cosmétique non thérapeutique d'une composition cosmétique selon l'invention comme produit démaquillant des yeux, du visage ou des lèvres.

La composition de l'invention peut également être utilisée comme produit pour la douche, comme produit pour le bain, comme produit de nettoyage des mains et comme shampooing, ou encore pour le nettoyage du visage.

25 La présente invention concerne également un procédé cosmétique non thérapeutique de nettoyage et/ou démaquillage des matières kératiniques humaines comprenant l'application d'au moins une couche d'une composition cosmétique selon l'invention sur lesdites matières kératiniques.

30 La présente invention a également pour objet un procédé de traitement cosmétique non thérapeutique des matières kératiniques humaines comprenant l'application d'au moins une couche d'une composition cosmétique selon l'invention sur lesdites matières kératiniques.

10
EXEMPLES

Plusieurs compositions cosmétiques selon l'invention ont été préparées.

Exemple 1 :

Le mode opératoire est le suivant :

- Chauffer la phase A pendant 1/2h à 75°C sous agitation
- Ajouter la phase B
- Laisser refroidir vers 50°C pour ajouter la phase C
- Ajuster le pH à 9,5
- Refroidir sous agitation jusqu'à température ambiante et ajouter la phase D

Les phases A, B, C et D telles que mentionnées ci-dessus correspondent aux composés indiqués dans le tableau ci-après.

INCI	Type cosmétique	% en masse	phases
Hydroxyde de potassium	actif	3	A
Sel d'EDTA disodique	actif	0,1	B
Talc	charge	10	D
Hydroxyéthylcellulose	polymère	0,8	C
Gomme de xanthane	polymère	0,3	C
Eau	solvant	75,8	A
glycol	solvant	3	D
Acide myristique	acide gras	2,3	A
Acide laurique	acide gras	4,7	A

La composition obtenue est un gel blanc nacré, stable pendant 2 mois à température ambiante.

Exemple 2 :

Le mode opératoire est le suivant :

- Chauffer la phase A pendant 1/2h à 75°C sous agitation
- Ajouter la phase B
- Laisser refroidir vers 50°C pour ajouter la phase C
- Ajuster le pH à 9,5
- Refroidir sous agitation jusqu'à température ambiante et ajouter la phase D

Les phases A, B, C et D telles que mentionnées ci-dessus correspondent aux composés indiqués dans le tableau ci-après.

INCI	Type cosmétique	% en masse	phases
Hydroxyde de potassium	actif	3	A
Sel d'EDTA disodique	actif	0,1	B
Talc	charge	10	D
Hydroxyéthylcellulose	polymère	0,6	C
Gomme de xanthane	polymère	0,5	C
Eau	solvant	75,8	A
glycol	solvant	3	D
Acide myristique	acide gras	2,3	A
Acide laurique	acide gras	4,7	A

La composition obtenue est un gel blanc nacré, stable pendant 2 mois à température ambiante.

5

Exemple 3 :

Le mode opératoire est le suivant :

- Chauffer la phase A pendant 1/2h à 75°C sous agitation
- Ajouter la phase B
- Laisser refroidir vers 50°C pour ajouter la phase C
- Ajuster le pH à 9,5
- Refroidir sous agitation jusqu'à température ambiante et ajouter la phase D

10

Les phases A, B, C et D telles que mentionnées ci-dessus correspondent aux composés indiqués dans le tableau ci-après.

15

INCI	Type cosmétique	% en masse	Phases
Hydroxyde de potassium	actif	3	A
Sel d'EDTA disodique	actif	0,1	B
Talc	charge	10	D
Hydroxyéthylcellulose	polymère	0,5	C
Hydroxypropylguar	polymère	0,25	C
Gomme de xanthane	polymère	0,55	C
Eau	solvant	73,6	A
glycol	solvant	5	D
Acide myristique	acide gras	2,3	A
Acide laurique	acide gras	4,7	A

La composition obtenue est un gel blanc nacré, stable pendant 2 mois à température ambiante.

Ces exemples de composition démontrent que l'addition de la gomme de xanthane et d'un autre polysaccharide à une base de savon liquide confère à la composition une capacité à suspendre de façon stable des charges, comme le talc.

Exemple 5 :

Le mode opératoire est le suivant :

- Chauffer la phase A pendant 1/2h à 75°C sous agitation
- Ajouter la phase B
- Laisser refroidir vers 50°C pour ajouter la phase C
- Ajuster le pH à 9,5
- Refroidir sous agitation jusqu'à température ambiante et ajouter la phase D

Les phases A, B, C et D telles que mentionnées ci-dessus correspondent aux composés indiqués dans le tableau ci-après.

INCI	Type cosmétique	% en masse	Phases
Hydroxyde de potassium	actif	3	A
EDTA disodium	actif	0,1	B
Hydroxypropylguar	polymère	0,25	C
Gomme de xanthane	polymère	0,55	C
Eau	solvant	83,9	A
glycol	solvant	5	D
Acide myristique	acide gras	2,3	A
Acide laurique	acide gras	4,7	A
Talc		10	D

La composition obtenue est un gel blanc nacré, stable pendant 2 mois à température ambiante.

REVENDICATIONS

- 5 1. Composition cosmétique comprenant, dans un milieu cosmétiquement acceptable :
- au moins un acide gras neutralisé par une base minérale ou un sel d'acide gras,
 - de la gomme de xanthane,
 - au moins un polysaccharide, et
 - 10 - au moins une charge minérale ou organique.
- 15 2. Composition cosmétique selon la revendication 1, dans laquelle l'acide gras est un acide carboxylique comprenant une chaîne alkyle linéaire ou ramifiée, saturée ou insaturée, ayant de 6 à 30 atomes de carbone, avantageusement de 12 à 22 atomes de carbone.
- 20 3. Composition cosmétique selon la revendication 1 ou 2, dans laquelle l'acide gras est choisi dans le groupe constitué de l'acide laurique, de l'acide palmitique, de l'acide myristique et de leurs mélanges, de préférence choisi dans le groupe constitué de l'acide laurique, de l'acide myristique et de leurs mélanges.
- 25 4. Composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, dans laquelle la base minérale est choisie parmi les hydroxydes de métaux alcalins.
5. Composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 1 à 4, dans laquelle la base minérale est l'hydroxyde de potassium.
- 30 6. Composition cosmétique selon la revendication 1, dans laquelle le sel d'acide gras est choisi dans le groupe constitué du laurate de potassium, du cocoate de potassium et de leurs mélanges.
- 35 7. Composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 1 à 6, dans laquelle le polysaccharide est choisi dans le groupe constitué des

carraghénanes, des composés cellulosiques, éventuellement substitués, des dérivés de guar et de leurs mélanges.

- 5 8. Composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 1 à 7, dans laquelle le polysaccharide est choisi dans le groupe constitué du iota carraghénane, du lambda carraghénane, du kappa carraghénane et de leurs mélanges.
- 10 9. Composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 1 à 7, dans laquelle le polysaccharide est choisi dans le groupe constitué de l'hydroxyéthylcellulose, de l'hydroxypropylguar et de leurs mélanges.
- 15 10. Composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 1 à 9, dans laquelle la charge minérale ou organique est le talc.
- 20 11. Composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 1 à 10, comprenant de l'eau en une teneur d'au moins 70%, avantageusement de 70% à 90% du poids total de la composition.
- 25 12. Utilisation cosmétique non thérapeutique d'une composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 1 à 11, comme produit de nettoyage et/ou de démaquillage des matières kératiniques humaines.
- 30 13. Utilisation cosmétique non thérapeutique selon la revendication 12, comme produit démaquillant des yeux, du visage ou des lèvres.
14. Procédé cosmétique non thérapeutique de nettoyage et/ou démaquillage des matières kératiniques humaines comprenant l'application d'au moins une couche d'une composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 1 à 11 sur lesdites matières kératiniques.



RAPPORT DE RECHERCHE PRÉLIMINAIRE

établi sur la base des dernières revendications
déposées avant le commencement de la recherche

N° d'enregistrement
national

FA 777436
FR 1350027

DOCUMENTS CONSIDÉRÉS COMME PERTINENTS		Revendication(s) concernée(s)	Classement attribué à l'invention par l'INPI
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes		
X	FR 2 944 443 A1 (ARKEMA FRANCE [FR]) 22 octobre 2010 (2010-10-22) * exemple 3.2 *	1,2,4,5, 7,9, 12-14	A61K8/36 A61Q1/14
X	----- DATABASE GNPD [Online] MINTEL; février 2000 (2000-02), Anonyme: "Stick Foundation", XP002711552, Database accession no. 10064824 * le document en entier *	1,2,4,7, 8	
X	----- US 2007/215184 A1 (JONKE HERMANN [DE] ET AL) 20 septembre 2007 (2007-09-20) * exemple E3 *	1-3	
X	----- WO 2011/111854 A1 (NISSHIN OILLIO GROUP LTD [JP]; INA FOOD INDUSTRY CO LTD [JP]; KACHI HI) 15 septembre 2011 (2011-09-15) * tableau 34 * -& EP 2 545 903 A1 (NISSHIN OILLIO GROUP LTD [JP]) 16 janvier 2013 (2013-01-16) * alinéa [0106] - alinéa [0116] * * alinéa [0121] - alinéa [0124] * * alinéa [0274] - alinéa [0278]; tableau 34 *	1-14	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHÉS (IPC) A61K A61Q C11D
X	----- WO 2012/078154 A1 (COLGATE PALMOLIVE CO [US]; SCALA DIANA [US]; HALL-PUZIO PATRICIA [US]) 14 juin 2012 (2012-06-14) * le document en entier *	1-14	
		-/--	
Date d'achèvement de la recherche		Examineur	
21 août 2013		Sala-Jung, Nathalie	
CATÉGORIE DES DOCUMENTS CITÉS			
X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document intercalaire		T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet bénéficiant d'une date antérieure à la date de dépôt et qui n'a été publié qu'à cette date de dépôt ou qu'à une date postérieure. D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons & : membre de la même famille, document correspondant	



RAPPORT DE RECHERCHE PRÉLIMINAIRE

établi sur la base des dernières revendications
déposées avant le commencement de la recherche

N° d'enregistrement
national

FA 777436
FR 1350027

DOCUMENTS CONSIDÉRÉS COMME PERTINENTS		Revendication(s) concernée(s)	Classement attribué à l'invention par l'INPI
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes		
X	WO 02/072063 A1 (BEIERSDORF AG [DE]; RUPPERT STEPHAN [DE]; COUNRADI KATRIN [DE]) 19 septembre 2002 (2002-09-19) * page 1 - page 8; revendications 1,6; exemples * * page 10, ligne 29 - page 11, ligne 8 * * page 12 - page 13 * -----	1-14	
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHÉS (IPC)
Date d'achèvement de la recherche		Examineur	
21 août 2013		Sala-Jung, Nathalie	
CATÉGORIE DES DOCUMENTS CITÉS X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document intercalaire T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet bénéficiant d'une date antérieure à la date de dépôt et qui n'a été publié qu'à cette date de dépôt ou qu'à une date postérieure. D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons & : membre de la même famille, document correspondant			

ANNEXE AU RAPPORT DE RECHERCHE PRÉLIMINAIRE
RELATIF A LA DEMANDE DE BREVET FRANÇAIS NO. FR 1350027 FA 777436

La présente annexe indique les membres de la famille de brevets relatifs aux documents brevets cités dans le rapport de recherche préliminaire visé ci-dessus.

Les dits membres sont contenus au fichier informatique de l'Office européen des brevets à la date du **21-08-2013**

Les renseignements fournis sont donnés à titre indicatif et n'engagent pas la responsabilité de l'Office européen des brevets, ni de l'Administration française

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
FR 2944443	A1	22-10-2010	EP 2421494 A2	29-02-2012
			FR 2944443 A1	22-10-2010
			JP 2012524765 A	18-10-2012
			KR 20120027247 A	21-03-2012
			US 2012093901 A1	19-04-2012
			WO 2010122258 A2	28-10-2010

US 2007215184	A1	20-09-2007	AT 443754 T	15-10-2009
			DE 102004040849 A1	02-03-2006
			EP 1781766 A1	09-05-2007
			ES 2331959 T3	21-01-2010
			JP 2008510862 A	10-04-2008
			US 2007215184 A1	20-09-2007
			WO 2006021255 A1	02-03-2006

WO 2011111854	A1	15-09-2011	CN 102892399 A	23-01-2013
			EP 2545903 A1	16-01-2013
			KR 20130028062 A	18-03-2013
			US 2013029932 A1	31-01-2013
			WO 2011111854 A1	15-09-2011

EP 2545903	A1	16-01-2013	CN 102892399 A	23-01-2013
			EP 2545903 A1	16-01-2013
			KR 20130028062 A	18-03-2013
			US 2013029932 A1	31-01-2013
			WO 2011111854 A1	15-09-2011

WO 2012078154	A1	14-06-2012	AU 2010365058 A1	02-05-2013
			CA 2819002 A1	14-06-2012
			CN 103228256 A	31-07-2013
			WO 2012078154 A1	14-06-2012

WO 02072063	A1	19-09-2002	DE 10111536 A1	12-09-2002
			EP 1370236 A1	17-12-2003
			WO 02072063 A1	19-09-2002
