

(12) DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

(19) Organisation Mondiale de la
Propriété Intellectuelle
Bureau international



(43) Date de la publication internationale
29 janvier 2015 (29.01.2015)

WIPO | PCT

(10) Numéro de publication internationale
WO 2015/011375 A1

(51) Classification internationale des brevets :
C07C 235/10 (2006.01) C07C 235/16 (2006.01)
C07C 235/14 (2006.01) C09D 4/00 (2006.01)

(21) Numéro de la demande internationale :
PCT/FR2014/051844

(22) Date de dépôt international :
18 juillet 2014 (18.07.2014)

(25) Langue de dépôt : français

(26) Langue de publication : français

(30) Données relatives à la priorité :
1357347 25 juillet 2013 (25.07.2013) FR

(71) Déposant : ARKEMA FRANCE [FR/FR]; 420, Rue d'Estienne d'Orves, F-92700 Colombes (FR).

(72) Inventeur : BERNARD, Michael Y.; 3 bis rue du Temple, F-95880 Enghien-les-Bains (FR).

(74) Mandataire : KILLIS, Andréas; Arkema France, 420, rue d'Estienne d'Orves, F-92705 Colombes Cedex (FR).

(81) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre de protection nationale disponible) : 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, LT, 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) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre de protection régionale disponible) : ARIPO (BW, GH, GM, KE, LR, LS, MW, MZ, NA, RW, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, RU, TJ, TM), européen (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), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Publiée :

- avec rapport de recherche internationale (Art. 21(3))
- avant l'expiration du délai prévu pour la modification des revendications, sera republiée si des modifications sont reçues (règle 48.2.h))

(54) Title : CYCLOALIPHATIC AND ALIPHATIC DIAMINE-BASED FATTY ACID DIAMIDES USED AS ORGANOGELATORS

(54) Titre : DIAMIDES D'ACIDES GRAS A BASE DE DIAMINES CYCLOALIPHATIQUES ET ALIPHATIQUES, UTILISES COMME ORGANOGELATEURS

(57) Abstract : The invention relates to a fatty diamide containing or consisting of a reaction material obtained from: a) at least one cycloaliphatic diamine containing a cycle of 6 carbon atoms; b) a fatty acid hydroxyl from among 12-hydroxystearic acid (12-HSA), 9-hydroxystearic acid (9-HSA), 10-hydroxystearic acid (10-HAS), 14-hydroxyeicosanoic acid (14-HEA), or the binary, ternary, or quaternary mixtures thereof; c) at least one second diamine from among the primary straight aliphatic diamines of C₂ to C₁₂; d) optionally, at least one monoacid from among the straight, saturated, non-hydroxylated, carboxylic acids of C₂ to C₁₈; e) optionally, at least one third primary diamine, different from c), from among the straight aliphatic diamines of C₂ to C₁₂; and f) at least one aromatic amino acid from among xylylene diamines, said aromatic diamine being partially or totally replaceable by said diamine a). The invention also covers the use of said diamide as an organogelator agent, particularly as a rheology additive, for coating, glue, adhesive, or cosmetic compositions; abrasive, molding, or mastics agents; or sealing agents.

(57) Abrégé : L'invention concerne un diamide gras comprenant ou consistant d'un produit de réaction obtenu à partir de: a) au moins une diamine cycloaliphatique comprenant un cycle en 6 atomes de carbone, b) un acide gras parmi l'acide 12-hydroxy stéarique (12-HSA), l'acide 9-hydroxy stéarique (9-HSA), l'acide 10-hydroxystéarique (10-HSA), l'acide 14-hydroxy eicosanoïque (14-HEA) ou leurs mélanges binaires ou ternaires ou quaternaires, c) au moins une deuxième diamine parmi les diamines primaires aliphatiques linéaires en C₂ à C₁₂, d) en option, au moins un monoacide parmi les acides carboxyliques linéaires saturés et non hydroxylés en C₆ à C₁₈, e) en option, au moins une troisième diamine primaire différente de c) parmi les diamines aliphatiques linéaires en C₂ à C₁₂, f) au moins une aminé aromatique parmi les xylylène diamines, ladite diamine aromatique pouvant être remplacée partiellement ou totalement par ladite diamine a). L'invention couvre également l'utilisation de ce diamide comme agent organogélateur, en particulier comme additif de rhéologie, pour compositions de revêtements, colles, adhésifs ou de cosmétique ou d'agent décapant, de moulage, de mastics ou d'agents d'étanchéité.

WO 2015/011375 A1

DIAMIDES D'ACIDES GRAS A BASE DE DIAMINES CYCLOALIPHATIQUES ET ALIPHATIQUES, UTILISES COMME ORGANOGELEATEURS

L'invention concerne d'abord un diamide d'acide gras comprenant dans sa structure à la fois des diamines cycloaliphatiques et aliphatiques avec un ratio molaire
5 spécifique et l'utilisation de ce produit comme organogélateur ou comme agent ou additif de rhéologie, en particulier dans des compositions de revêtements, de moulage, de mastics ou d'agents d'étanchéité, d'agent décapant ou de cosmétique.

US 3 977 894 décrit des additifs de rhéologie auto-activables à base de mélange homogène d'organoargiles, de glycéryl tri-12-hydroxystéarate et d'un amide gras à base
10 d'une diamine aliphatique en C₂ à C₁₈ et d'acide 12-hydroxystéarique.

Des additifs de rhéologie, en particulier de thixotropie à base de diamides comprenant comme composant diamine, une amine aliphatique et la xylylène diamine et en particulier la m-xylylène diamine, sont déjà connus avec des performances intéressantes. Cependant, compte tenu des contraintes environnementales liées à sa
15 toxicité et surtout ses effets potentiels sur la santé lors de sa manipulation, la question de sa substitution au moins partielle à taux plus réduit et de préférence de sa substitution totale se pose. Une telle substitution ne doit cependant pas affecter de manière significative les performances rhéologiques des diamides gras obtenus. Plus particulièrement, les diamides visés doivent avoir des performances élevées, en termes
20 d'effet thixotrope et de résistance à la coulure, avec des conditions d'activation imposées à relativement basse température, c'est-à-dire de 40°C à moins de 80°C. Ceci correspond en particulier au cas des compositions de liant en milieu solvant organique réactif ou non réactif, lequel solvant ne doit pas par effet d'évaporation ou par effet de réaction subir des températures d'activation élevées et ne doit pas présenter de risque pour l'environnement
25 et la santé s'il y a émission de vapeurs de solvant à température élevée ni de risque pour la stabilité de la composition de liant si ledit solvant est susceptible de réagir par chauffage à température plus élevée. En plus, aucune affectation significative des performances finales d'application ne doit avoir lieu. Ce problème est surtout valable pour les compositions de revêtements comme les peintures, vernis, encres et enduits gélifiés
30 (couramment appelés aussi « gel coats ») ou de colles ou d'adhésifs ou d'agent décapant ou de moulage ou de cosmétique en milieu solvant organique réactif ou non réactif. Par exemple, un solvant type non réactif, utilisé dans les peintures est le xylène. Comme exemple de solvant réactif (appelé aussi diluant réactif), on peut citer le styrène ou des monomères acryliques dans des compositions d'enduits gélifiés (gel coats) ou de
35 moulage à base de polyesters insaturés ou des vinyl esters.

L'affinité de la m-xylylène diamine et des diamides à base de cette diamine et d'acide 12-hydroxy stéarique par rapport aux solvants utilisés dans les compositions d'application, en particulier dans les revêtements ou colles ou adhésifs, fait que cette diamine est un composant essentiel pour des additifs organogélateurs ou des additifs de
5 rhéologie, convenables pour ces applications. Plus particulièrement, dans les revêtements comme les peintures, vernis et encres en milieu solvant non réactif, comme le xylène, la question de son remplacement demande à trouver un bon compromis de performances dans ce solvant et avec les liants organiques utilisables dans ce milieu, ceci sans affecter de manière significative les performances rhéologiques lors de l'application finale.

10 En fonction des paramètres liés au milieu d'utilisation, des paramètres liés à la composition spécifique (paramètres moléculaires et de structure) et d'autres paramètres liés aux conditions d'activation dans un système donné, les performances rhéologiques peuvent varier significativement et il est très difficile d'extrapoler et de prédire ces performances d'une manière générale à partir de ce qui est connu pour les performances
15 d'un système connu très particulier. L'effet de gélation dans un milieu particulier d'application visée nécessite un compromis spécifique entre l'aptitude de l'amide à se solubiliser (avec une solubilité visée spécifiquement limitée) et liée à l'aptitude à former des fibres cristallines et la tendance à la précipitation et sédimentation dans ledit milieu à base dudit solvant organique. Le terme solvant dans les définitions données ci-dessus et
20 par la suite est à comprendre comme un solvant organique principal qui ne peut pas subir (n'est pas apte à) une activation à haute température, en particulier supérieure à 90°C. Par conséquent, ledit solvant selon l'invention est apte à être activé qu'à des températures inférieures à 90°C.

Ainsi, la présente invention a comme but de surmonter les inconvénients exposés
25 et vise donc à mettre au point des nouveaux diamides gras de composition spécifique et sélective. Cette composition comprend des diamines de structure cycloaliphatique en remplacement partiel et plus particulièrement en remplacement total de xylylène diamines, en particulier de la m-xylylène diamine en présence d'au moins une diamine aliphatique comme composants essentiels amines desdits diamides dans des rapports
30 spécifiques. L'invention vise ainsi des performances d'agent organogélateur satisfaisantes et en particulier au moins aussi bonnes que celles des organogélateurs à base de xylylène diamine seule (100% du composant amine), c'est-à-dire sans aucun remplacement par ladite diamine cyclique, pris comme référence de comparaison. Les diamides selon l'invention sont particulièrement aptes à être activés à basse température
35 comme décrit ci-haut.

Les avantages de la présente invention, par rapport aux produits et utilisations de l'état de la technique dans le domaine des compositions de liant en milieu solvant organique, sont des performances rhéologiques satisfaisantes et de préférence au moins aussi bonnes que celles obtenues avec les amides à base de m-xylylène diamine seule (en absence totale de diamine cycloaliphatique) avec des performances au moins équivalentes. Ces performances sont obtenues sans avoir les contraintes environnementales et de santé liées à la toxicité de ladite diamine aromatique.

La présente invention couvre d'abord ledit diamide de composition spécifique.

Le deuxième objet de l'invention concerne l'utilisation dudit diamide comme organogélateur.

Un autre objet est l'organogélateur comprenant ledit diamide.

Finalement, l'invention concerne une composition de liant comprenant ledit diamide pour diverses utilisations.

Donc, le premier objet de l'invention concerne un diamide d'acide gras caractérisé qui comprend au moins un produit de réaction obtenu à partir d'un mélange réactionnel comprenant :

- a) au moins une diamine cycloaliphatique comprenant un cycle en 6 atomes de carbone et en particulier comprenant globalement, y compris ledit cycle, de 6 à 18 atomes de carbone, de préférence ladite diamine étant choisie parmi : la bis(aminométhyl)-1,3 cyclohexane (1,3-BAC), la bis(aminométhyl)-1,4 cyclohexane (1,4-BAC), la bis(aminométhyl)-1,2 cyclohexane (1,2-BAC) et leurs mélanges d'isomères, décahydronaphtalène diamines, isophorone diamines, plus préférentiellement la bis(aminométhyl)-1,3 cyclohexane (1,3-BAC), la bis(aminométhyl)-1,4 cyclohexane (1,4-BAC), et encore plus préférentiellement la la bis(aminométhyl)-1,3 cyclohexane (1,3-BAC),
- b) un hydroxy acide gras parmi l'acide 12-hydroxy stéarique (12-HSA), l'acide 9-hydroxy stéarique (9-HSA), l'acide 10-hydroxystéarique (10-HSA), l'acide 14-hydroxy eicosanéique (14-HEA) ou leurs mélanges binaires ou ternaires ou quaternaires, de préférence l'acide 12-hydroxy stéarique ou un mélange binaire ou ternaire de l'acide 12-hydroxy stéarique avec les autres hydroxyacides cités,
- c) au moins une deuxième diamine sélectionnée parmi les diamines primaires aliphatiques linéaires en C₂ à C₁₂, de préférence en C₂ à C₈, plus préférentiellement en C₂ à C₆,

- d) en option, au moins un monoacide sélectionné parmi les acides carboxyliques linéaires saturés et non hydroxylés en C₆ à C₁₈, de préférence de C₆ à C₁₅, plus préférentiellement de C₆ à C₁₂,
- e) en option, au moins une troisième diamine primaire différente de c) sélectionnée
5 parmi les diamines aliphatiques linéaires en C₂ à C₁₂, de préférence en C₂ à C₈, plus préférentiellement en C₂ à C₆,
- f) au moins une diamine aromatique choisie parmi les xylylène diamines, de préférence parmi m-, p-xylylène diamines (m-, p-XDA), plus préférentiellement la m-xylylène diamine (m-XDA), ladite diamine aromatique pouvant être remplacée
10 partiellement ou totalement par une diamine cycloaliphatique telle que définie selon a).

Selon une option préférée, le % molaire de a/(a+f) est d'au moins 50% et va jusqu'à 100% et le pourcentage molaire de (a+f) / (a+c+e+f) qui représente le rapport molaire des amine cycloaliphatique a) et aromatique f) par rapport à l'ensemble des
15 amines, varie de 30 à 80% et de préférence de 30 à 65%. Plus particulièrement, le rapport molaire a/(c+e) de la diamine a) sur les autres diamines aliphatiques est d'au moins 0,25 et de préférence varie de 0,45 à 0,95, plus préférentiellement de 0,5 à 0,85.

Le terme « linéaire » n'a de signification par rapport à une structure ramifiée, que pour les chaînes comprenant au moins 4 atomes de carbone et signifie pour ces chaînes
20 l'absence de toute ramification, les chaînes de longueur inférieure (C₂ et C₃) étant par définition toujours linéaires.

Selon une autre possibilité de la présente invention, ladite diamine cycloaliphatique a), de préférence la 1,3-BAC ou 1,4-BAC, est en présence de xylylène diamines f), de préférence p-XDA ou m-XDA, plus préférentiellement m-XDA, avec ladite
25 diamine a) représentant de 50 à 99% en moles du total en moles de diamine a)+xylylène diamines f), de préférence de 60 à 99% dudit total.

Selon une option alternative et plus préférée de l'invention, ladite diamine f) est absente (0%) avec un rapport molaire a/(a+f) de 100%, de préférence avec ladite diamine cycloaliphatique a) étant la 1,4-BAC ou la 1,3-BAC. Ladite diamine a) peut être présente
30 seule ou sous forme de mélange comprenant ladite diamine a).

Selon une option plus particulière, ledit diamide selon l'invention comprend :

- i) un diamide consistant du produit de réaction de 1 mole de ladite diamine a) avec 2 moles dudit hydroxy acide b) comme défini ci-haut, de préférence ledit hydroxy acide b) étant l'acide hydroxy-12 stéarique et

- ii) un diamide consistant du produit de réaction de 1 mole de diamine c) avec 2 moles dudit hydroxy acide b) comme défini ci-haut, de préférence ledit hydroxy acide b) étant l'acide hydroxy-12 stéarique et
- iii) un diamide consistant du produit de réaction de 1 mole de diamine selon e) et de 2 moles dudit hydroxy acide b) comme défini ci-haut, de préférence ledit hydroxy acide b) étant l'acide hydroxy-12 stéarique.

Le diamide de l'invention peut comprendre au moins 2, de préférence au moins 3, produits de réaction différents tels qu'issus de la réaction entre lesdites diamines a), c), e) et éventuellement des xylylène diamines f) et les monoacides b) et éventuellement d).

Selon un mode particulier, ledit monoacide d) est présent à un taux tel que le rapport molaire $d/(b+d)$ est inférieur à 0,5 et de préférence il varie entre 0,02 et 0,5.

Selon une préférence particulière, ledit diamide de l'invention est sous forme de poudre micronisée, de préférence sous forme de poudre ayant une taille moyenne en volume inférieure à 20 μ , plus préférentiellement inférieure à 15 μ . La détermination de ladite taille peut être réalisée avec un appareil de mesure équipé d'un détecteur laser.

La micronisation est réalisée par broyage mécanique suivie éventuellement d'un tamisage ou par broyage à jet d'air pour l'obtention des poudres les plus fines avec une distribution de granulométrie contrôlée et plus étroite.

Le second objet de l'invention concerne l'utilisation du diamide de l'invention en tant qu'agent organogélateur en milieu solvant organique.

Ainsi, ledit additif peut être utilisé en tant qu'additif de rhéologie, en particulier sous forme de pâte préactivée préconcentrée dans un solvant organique. Le solvant organique peut être un mélange de solvants. De préférence, il est un solvant polaire ou comprend au moins un solvant polaire. Une utilisation importante préférée dudit diamide est une utilisation (comme additif de rhéologie) dans une composition de revêtements en particulier dans les peintures, vernis, encres et enduits gélifiés (« gel coats ») ou dans une composition de colle et d'adhésif ou d'agent décapant ou de moulage ou de cosmétique. Plus préférentiellement, ladite utilisation concerne une composition de revêtements, compte tenu des questions posées d'affinité dans ces milieux de la diamine m-xylylène diamine à remplacer selon l'objectif de l'invention, comme expliqué ci-haut.

Un autre objet de l'invention est un agent organogélateur, en particulier additif de rhéologie qui comprend au moins un diamide tel que défini selon l'invention, comme décrit ci-dessus. Plus particulièrement, il peut s'agir d'un agent ou d'un additif de rhéologie en particulier thixotrope dans une composition préconcentrée dans au moins un solvant

organique, y compris un mélange de solvants, de préférence dans au moins un solvant organique polaire, sous forme de pâte préactivée.

Le terme « solvant organique polaire » selon la description ci-haut inclut dans sa définition ou est à interpréter comme signifiant « au moins un solvant organique polaire »
5 ou « un mélange de solvants organiques comprenant au moins un solvant organique polaire ». Est considéré comme solvant organique polaire, un solvant comprenant au moins un groupement polaire, comme par exemple un groupement alcool ou ester. Comme exemple de solvant organique polaire selon la première option d'interprétation, on peut citer un alcool tel que l'éthanol ou le butanol ou leur mélange et selon la deuxième
10 option d'interprétation (mélange de solvants organiques comprenant au moins un solvant organique polaire), un mélange d'un tel alcool (éthanol ou butanol) avec un solvant non polaire comme par exemple le xylène.

Finalement, l'invention couvre une composition de liant organique, laquelle comprend en tant qu'agent (ou additif étant un terme équivalent à agent) de rhéologie au
15 moins un diamide comme défini ci-haut selon l'invention.

Plus particulièrement, cette composition de liant organique est une composition de revêtements, de peintures, de vernis, d'encre et d'enduits gélifiés (« gel coats ») ou une composition de colle ou d'adhésif ou d'agent décapant ou de moulage ou de cosmétique. Selon une option plus préférée, ladite composition est une composition de revêtements.
20 Selon une autre possibilité, ladite composition est une composition de mastic ou d'agent d'étanchéité. Selon une autre option, cette composition est une composition de moulage. Les compositions de moulage ou d'enduits gélifiés (« gel coats ») ou de revêtements réticulables par rayonnement sont des compositions en milieu solvant réactif (appelé également diluant réactif), comme les polyesters insaturés ou vinyl esters dans le styrène
25 ou dans un autre comonomère équivalent ou des monomères et/ou oligomères acryliques (signifiant acrylés) multifonctionnels, lesdits oligomères utilisant comme diluant réactif un monomère acrylique multifonctionnel.

Plus spécifiquement, ledit liant organique peut être sélectionné parmi : résines époxy, polyesters insaturés, vinyl esters, alkydes, résines silanées, polyuréthanes,
30 polyesters-amides, résines acryliques solvantées (diluant non réactif), monomères et/ou oligomères acryliques (multifonctionnels) avec dans le dernier cas le diluant réactif étant un monomère acrylique (multifonctionnel) ou élastomères chlorés et élastomères non chlorés et polymères chlorés autres qu'élastomères chlorés, de préférence, résines époxy, polyesters insaturés, vinyl esters, alkydes, polyuréthanes, polyesters-amides,

résines acryliques solvantées et lesdits monomères et/ou oligomères acryliques ou élastomères chlorés et élastomères non chlorés.

Monomères et/ou oligomères acryliques signifient porteurs d'au moins une fonction acrylate ou méthacrylate et en particulier multifonctionnels, c'est-à-dire avec au moins deux desdites fonctions acrylate ou méthacrylate par molécule.

Les exemples présentés ci-dessous sont à titre d'illustration de l'invention et de ses performances et ne limitent en rien sa couverture.

Partie expérimentale

10

I - Matières premières utilisées

Tableau 1 : Matières premières utilisées

Produit	Fonction	Référence commerciale	Fournisseur
Hexaméthylènediamine	Composant vs amide	Hexaméthylènediamine 98%	Aldrich
Meta -xylylènediamine	Composant vs amide	mXDA	Mitsubishi Chemicals
1,3-bis(aminométhyl) cyclohexane	Composant vs amide	1,3-BAC	Mitsubishi Chemicals
Acide 12 hydroxy stéarique	Composant vs amide	12-HSA	Jayant Agro
Ethylène diamine	Composant vs amide	Ethylène diamine ≥ 99,5% (GC)	Aldrich
Résine époxy	Liant vs formulation	Araldite [®] GZ 7071X75	Huntsman
Résine époxy	Liant vs formulation	Araldite [®] GY 783 BD	Huntsman
Agent débullant	Agent débullant	BYK [®] A530	Byk
Agent Dispersant	Dispersant	Disperbyk [®] 110	Byk
Dioxyde de titane	Pigment	Tiona [®] 595	Société des ocres de France

Oxyde de fer	Pigment	Bayferrox [®] 915	Lubrizol
Phosphate de zinc	Pigment	ZP 10	HEUCOPHOS
Talc	Additif vs formulation	Finntalc [®] MO5	Mondo minerals
Silice	charge	HPF6	Sibelco
n-Butanol	Solvant	n-Butanol	Aldrich
Polyamide	Durcisseur vs liant	CRAYAMID [®] 140	Arkema
Xylène	solvant	Xylène, reagent grade	Aldrich

II - Méthodes et tests utilisés

Les formulations sont évaluées avec deux tests : le test de résistance à l'écoulement (coulure) et une évaluation de la viscosité à différentes vitesses.

5

- Test de résistance à l'écoulement

Il s'effectue à l'aide d'un contrôleur de coulure (Levelling/Sagging Tester de Sheen Instruments) qui permet d'établir la résistance d'un revêtement à la coulure due à la gravité. Fabriqué en inox et doté d'une lame droite, ce contrôleur comporte des encoches de valeur croissante.

10

Le test consiste à déposer différentes bandes de peinture d'épaisseur parallèle sur une bande de contraste grâce au contrôleur de coulure. La carte de contraste est immédiatement placée en position verticale, le film le plus fin en haut. L'épaisseur à laquelle les bandes se rejoignent indique la tendance à la coulure.

15

- Evaluation de la viscosité

Elle s'effectue ici à l'aide d'un Brookfield[®] RV à 25°C (mobile : S 4). La vitesse du mobile est fixée à 50 RPM (rotations par minute) et l'on mesure la viscosité de chaque peinture après que celle-ci est stabilisée. On répète l'opération pour une vitesse de 20 RPM, 10 RPM, 5 RPM, 1 RPM.

20

III - Préparation et caractérisation des diamides (ou organogélateurs, additifs de rhéologie)

EXEMPLE 1 : Amide à base de méta-xylylène diamine et d'hexaméthylène diamine et de 12-HSA

Dans un ballon de 1-Litre équipé d'un thermomètre, un Dean-Stark, un condensateur et d'un agitateur, on introduit sous un courant d'azote, 61,29 g de méta-xylylène diamine (0,46 moles), 63,8 g de éthylène diamine (soit 0,54 moles), 315,2 g d'acide 12-hydroxy stéarique (1,00 mole).

Le mélange est chauffé à 200°C toujours sous courant d'azote. L'eau éliminée commence à s'accumuler dans le Dean Stark dès 150°C. La réaction est contrôlée par l'indice d'acide et d'amine. Lorsque les valeurs d'acides et d'amines sont inférieures à 10 (en mg KOH/g), le mélange réactionnel est refroidi à 150°C, puis déchargé dans un moule siliconé. Une fois refroidi à la température ambiante, le produit est micronisé mécaniquement par broyage et tamisé pour obtenir une granulométrie fine et contrôlée avec taille moyenne obtenue de 7 µm.

Pour les EXEMPLES 2, 3 et 4 : le même mode opératoire a été utilisé mais avec les proportions de composants de réaction présentés dans le tableau 2 ci-dessous :

Tableau 2 : produits amides préparés 1 à 4

Exemple	Réactifs amines/ acides	Mole
1	Méta-xylylène diamine	0,46
	Hexaméthylène diamine	0,54
	Acide 12-hydroxystéarique	1,00
2	Méta-xylylène diamine	0,42
	Ethylène diamine	0,18
	Hexaméthylène diamine	0,40
	Acide 12-hydroxystéarique	1,00
3	1,3- bis (aminométhyl) cyclohexane	0,46
	Hexaméthylène diamine	0,54
	Acide 12-hydroxystéarique	1,00
4	1,3- bis (aminométhyl) cyclohexane	0,42
	Ethylène diamine	0,18
	Hexaméthylène diamine	0,40
	Acide 12-hydroxystéarique	1,00

IV - Evaluation des performances rhéologiques dans une formulation de peinture

Les amides préparés ont été évalués dans des formulations (réactives) de peintures époxy à haut taux de solides (ou haut extrait sec) dans le xylène.

5 1) Préparation des formulations de peinture

Une formulation dite « millbase » est préparée avec les proportions présentées au tableau 3 ci-dessous et de la manière suivante :

10 Dans un bol de disperseur (Dispermill® 2075 yellow line, fournisseur : Erichsen) chauffé par un système de double enveloppe, on effectue les opérations suivantes et successives :

1.1) Introduction des liants époxy ainsi que du dispersant et de l'agent débullant. L'homogénéisation se fait pendant 2 minutes à 800 tours/minute (800 rotations par minute ou 800 rpm).

15 1.2) Introduction des charges et des pigments, puis broyage à 3000 rpm pendant 30 minutes à l'aide d'une pôle de 7 cm. Le bol à double enveloppe permet que cette étape ait lieu à température ambiante avec un bain d'eau froide (à 20°C).

1.3) Introduction des solvants (butanol selon tableau 3) et homogénéisation

20 2) Activation de l'additif amide dans la « millbase »

24 heures après la préparation de la millbase, la formulation est de nouveau dispersée à l'aide d'une pôle de 4 cm à 3000 rpm. Le diamide à évaluer est introduit dans la millbase et activé in situ à 2 températures d'activation testées, de 50°C et 70°C pendant 20 minutes et à 3000 rpm.

25 L'évaluation n'est réalisée que 24 h après l'activation et 30 minutes après l'ajout dans la millbase du durcisseur dilué dans le xylène (voir tableau 4) et les peintures ainsi obtenues sont ajustées en viscosité d'application peinture, avec un mélange xylène/butanol (1/1 en poids) à environ 0,4 P ou environ 40 mPa.s (plus précisément à 0,37-0,38 P ou 37-38 mPa.s) mesuré sur le cône 4 à 25°C à 2500 s⁻¹ à l'aide d'un viscosimètre Brookfield® CAP 1000. Les proportions entre le durcisseur et le mélange de solvants sont définies dans le tableau 4 ci-dessous. La quantité de mélange xylène/butanol 1/1 utilisée pour l'ajustement de viscosité peut varier, mais en général de moins de 1% (de variation) d'un essai à l'autre.

Après l'ajustement, la peinture est mélangée/homogénéisée à 1500 rpm durant 2 minutes, puis laissée au repos pendant 30 minutes avant l'évaluation 24 h après.

Tableau 3 : formulation « Millbase »

A-COMPOSITION de la Millbase	Fonction	% poids
Araldite® GZ 7071X75	liant	17,3
Araldite® GY 783 BD	liant	12,9
BYK® A530	Agent débullant	0,5
Disperbyk® 110	Dispersant	0,5
Tiona® 595 (Titanium dioxyde)	Pigment	1,9
Bayferrox® 915 595 (oxyde de fer)	Pigment	4,1
ZP 10 (phosphate de zinc)	Pigment	7,5
Finntalc® MO5	charge	9,4
Silice HPF6	charge	19,0
n-Butanol	Solvant	5,4
Diamide 1, 2, 3 ou 4	Additif de Rhéologie	0,8
TOTAL		79,3

Tableau 4 : durcisseur

B-Composition du durcisseur	% massique
CRAYAMID® 140	8,8
Xylène	11,9
TOTAL	20,7

5 3) Evaluation de la rhéologie des formulations préparées des peintures époxy et résultats

Différentes formulations de peinture ont été réalisées avec les amides préparés 1 à 4 suivant les proportions présentées aux tableaux 3 et 4 et avec 2 températures d'activation examinées de 50 et 70°C suivant le protocole exposé plus haut.

10 Les résultats de résistance à la coulure et de rhéologie montrent que l'amide 3 à base de 1,3-bis(aminométhyl) cyclohexane a un effet thixotropique comparable ou au moins similaire à celui de l'amide 1 à base de m-xylène diamine pour la même formulation activée à 50°C ou à 70°C.

Les résultats de résistance à la coulure et de rhéologie montrent que l'amide 4 à base de 1,3-bis(aminométhyl) cyclohexane a un effet thixotropique comparable ou au moins similaire à celui de l'amide 2 à base de m-xylylène diamine pour la même formulation activée à 50°C ou à 70°C.

- 5 En conséquence, les amides 3 et 4 à base de 1,3-bis(aminométhyl) cyclohexane présentent les caractéristiques nécessaires et très satisfaisantes d'un additif de rhéologie. La diamine 1,3-bis (aminométhyl) cyclohexane peut donc substituer la m-xylylène diamine dans le contexte de l'invention avec des résultats au moins aussi bons que ceux obtenus sans substitution mais, dans ce dernier cas, avec le problème de la toxicité dudit diamine
- 10 non résolu et inconvénients cités.

Les résultats de résistance à la coulure sont présentés au tableau 5 et ceux de performances rhéologiques au tableau 6 ci-dessous.

Tableau 5 : résultats de résistance à la coulure

Température d'activation (°C)	Amide évalué	Résistance à la coulure (µm)
50	1	450
50	3	425
50	2	375
50	4	425
70	1	425
70	3	450
70	2	450
70	4	450

15

Les résultats d'évaluation rhéologique (viscosité et indice de thixotropie TI 1/10 et TI 5/50) sont présentés au tableau 6 ci-dessous.

Tableau 6 : résultats rhéologiques

Température d'activation (°C)	Amide évalué	Viscosité Brookfield à 25°C (mPa.s) à différentes vitesses de rotation allant de 1, 5, 10, 50 et 100 rpm					Indices de Thixotropie	
		1	5	10	50	100	TI 1/10	TI 5/50
50	1	11600	3960	2640	1232	948	4,39	3,21
50	3	10200	3540	2360	1132	878	4,32	3,13
50	2	10200	3520	2380	1140	886	4,29	3,09
50	4	8800	3040	2060	1020	806	4,27	2,98
70	1	9600	3360	2260	1076	834	4,25	3,12
70	3	10400	3440	2280	1048	812	4,56	3,28
70	2	11800	3840	2540	1100	826	4,65	3,49
70	4	10000	3320	2200	1008	772	4,55	3,29

REVENDECATIONS

1. Diamide d'acide gras, caractérisé en ce qu'il comprend au moins un produit de réaction obtenu à partir d'un mélange réactionnel comprenant :
 - 5 a) au moins une diamine cycloaliphatique comprenant un cycle en 6 atomes de carbone et en particulier comprenant globalement, y compris ledit cycle, de 6 à 18 atomes de carbone, de préférence ladite diamine étant choisie parmi : la bis(aminométhyl)-1,3 cyclohexane (1,3-BAC), la bis(aminométhyl)-1,4 cyclohexane (1,4-BAC), la bis(aminométhyl)-1,2 cyclohexane (1,2-BAC) et leurs
10 mélanges d'isomères, décahydronaphtalène diamines, isophorone diamines, plus préférentiellement la bis(aminométhyl)-1,3 cyclohexane (1,3-BAC), la bis(aminométhyl)-1,4 cyclohexane (1,4-BAC) et encore plus préférentiellement la la bis(aminométhyl)-1,3 cyclohexane (1,3-BAC),
 - b) un hydroxy acide gras parmi l'acide 12-hydroxy stéarique (12-HSA), l'acide 9-
15 hydroxy stéarique (9-HSA), l'acide 10-hydroxystéarique (10-HSA), l'acide 14-hydroxy eicosanéique (14-HEA) ou leurs mélanges binaires ou ternaires ou quaternaires, de préférence l'acide 12-hydroxy stéarique ou un mélange binaire ou ternaire de l'acide 12-hydroxy stéarique avec les autres hydroxyacides cités,
 - c) au moins une deuxième diamine sélectionnée parmi les diamines primaires
20 aliphatiques linéaires en C₂ à C₁₂, de préférence en C₂ à C₈, plus préférentiellement en C₂ à C₆,
 - d) en option, au moins un monoacide sélectionné parmi les acides carboxyliques linéaires saturés et non hydroxylés en C₆ à C₁₈, de préférence de C₆ à C₁₅, plus préférentiellement de C₆ à C₁₂,
 - 25 e) en option, au moins une troisième diamine primaire différente de c) sélectionnée parmi les diamines aliphatiques linéaires en C₂ à C₁₂, de préférence en C₂ à C₈, plus préférentiellement en C₂ à C₆,
 - f) au moins une diamine aromatique choisie parmi les xylylène diamines, de préférence parmi m-, p-xylylène diamines (m-, p-XDA), plus préférentiellement la
30 m-xylylène diamine (m-XDA), ladite diamide aromatique pouvant être remplacée partiellement ou totalement par une diamine cycloaliphatique telle que définie selon a).
2. Diamide selon la revendication 1, caractérisée en ce que le % molaire de a/(a+f) est d'au moins 50% et va jusqu'à 100% et que le % molaire de (a+f)/(a+c+e+f) varie de 30
35 à 80% et de préférence de 30 à 65%.

3. Diamide d'acide gras selon la revendication 1 ou 2, caractérisé en ce que ladite diamine cycloaliphatique a), de préférence la 1,3-BAC ou 1,4-BAC, est en présence de xylène diamines f), de préférence p-XDA ou m-XDA et plus préférentiellement m-XDA et que ladite diamine a) représente de 50 à 99% en moles du total en moles de diamines a) + xylène diamine f).
4. Diamide d'acide gras selon la revendication 1 ou 2, caractérisé en ce que ladite diamine f) est absente, avec un rapport molaire $a/(a+f)$ de 100%, de préférence avec ladite diamine cycloaliphatique a) étant la 1,4-BAC ou la 1,3-BAC.
5. Diamide selon l'une des revendications 1 à 4, caractérisé en ce qu'il comprend :
- 10 i) un diamide consistant du produit de réaction de 1 mole de ladite diamine a) avec 2 moles dudit hydroxy acide b) comme défini selon la revendication 1, de préférence ledit hydroxy acide b) étant l'acide hydroxy-12 stéarique, et
- ii) un diamide consistant du produit de réaction de 1 mole de diamine c) avec 2 moles d'hydroxy acide b) comme défini selon la revendication 1, de préférence
- 15 ledit hydroxy acide b) étant l'acide hydroxy-12 stéarique, et
- iii) un diamide consistant du produit de réaction de 1 mole de diamine selon e) et de 2 moles d'hydroxy acide b) comme défini selon la revendication 1, de préférence ledit hydroxy acide b) étant l'acide hydroxy-12 stéarique.
6. Diamide selon l'une des revendications 1 à 5, caractérisé en ce qu'il comprend au
- 20 moins 2, de préférence au moins 3, produits de réaction différents tels qu'issus de la réaction entre lesdites diamines a), c), e) et éventuellement des xylène diamines f) et les monoacides b) et éventuellement d).
7. Diamide selon l'une des revendications 1 à 6, caractérisé en ce que ledit monoacide d) est présent à un taux tel que le rapport molaire $d/(b+d)$ est inférieur à 0,5 et
- 25 de préférence il varie entre 0,02 et 0,5.
8. Diamide selon l'une des revendications 1 à 7, caractérisé en ce qu'il est sous forme de poudre micronisée, de préférence sous forme de poudre ayant une taille moyenne en volume inférieure à 20 μ , plus préférentiellement inférieure à 15 μ .
9. Utilisation du diamide tel que défini selon l'une des revendications 1 à 8 en tant
- 30 qu'agent organogélateur en milieu solvant organique.
10. Utilisation selon la revendication 9, caractérisée en ce que ledit diamide est utilisé en tant qu'additif de rhéologie, en particulier sous forme de pâte préactivée préconcentrée dans un solvant organique.
11. Utilisation selon la revendication 9 ou 10, caractérisée en ce que ledit diamide est
- 35 utilisé dans une composition de revêtements, en particulier dans les peintures, vernis,

encres et enduits gélifiés (« gel coats ») ou dans une composition de colle ou d'adhésif ou d'agent décapant ou de moulage ou de cosmétique, plus particulièrement dans une composition de revêtements.

12. Utilisation selon la revendication 9 ou 10, caractérisée en ce que ledit diamide est
5 utilisé dans une composition de mastic ou d'agent d'étanchéité.

13. Agent organogélateur, en particulier additif de rhéologie, caractérisé en ce qu'il comprend au moins un diamide tel que défini selon l'une des revendications 1 à 8.

14. Composition de liant organique, caractérisée en ce qu'elle comprend en tant
10 qu'additif de rhéologie au moins un diamide tel que défini selon l'une des revendications 1 à 8.

15. Composition de liant organique selon la revendication 14, caractérisée en ce qu'il s'agit d'une composition de revêtements, en particulier de peintures, de vernis, d'encres et d'enduits gélifiés (« gel coats ») ou d'une composition de colle ou d'adhésif ou d'agent décapant ou de cosmétique.

16. Composition de liant organique selon la revendication 14, caractérisée en ce qu'il s'agit d'une composition de mastic ou d'agent d'étanchéité.

17. Composition de liant organique selon la revendication 14, caractérisée en ce qu'il s'agit d'une composition de moulage.

18. Composition selon la revendication 14, caractérisée en ce que ledit liant est
20 sélectionné parmi : résines époxy, polyesters insaturés, vinyl esters, alkydes, résines silanées, polyuréthanes, polyesters-amides, résines acryliques solvantées, monomères et/ou oligomères acryliques ou élastomères chlorés ou élastomères non chlorés et polymères chlorés autres qu'élastomères chlorés.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No

PCT/FR2014/051844

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

INV. C07C235/10 C07C235/14 C07C235/16 C09D4/00
ADD.

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)

C07C C09D

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

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

EPO-Internal

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X,P	WO 2014/016517 A1 (ARKEMA FRANCE [FR]) 30 January 2014 (2014-01-30) page 6, line 3 - line 5 -----	1,4,7-18
X	US 3 977 894 A (WHITE ROBERT WINSLOW ET AL) 31 August 1976 (1976-08-31) cited in the application page 9 - page 16; examples 1, 11, 12 -----	1,4,6-18
A	EP 2 045 293 A1 (MITSUI CHEMICALS INC [JP]) 8 April 2009 (2009-04-08) m-xylylene bis-1,2-hydroxy stearic acid amide; paragraph [0052] -----	3,5
X	EP 2 098 502 A1 (XEROX CORP [US]) 9 September 2009 (2009-09-09) example 17 -----	1
X	----- -/-	1,2,4



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

16 December 2014

Date of mailing of the international search report

07/01/2015

Name and mailing address of the ISA/

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Tabanella, Stefania

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No

PCT/FR2014/051844

C(Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	JP 10- 328 882 A (MATSUSHITA ELECTRIC INDUSTRIAL CO., LTD., JAPAN) 15 December 1998 (1998-12-15) compounds 2-4 -----	1,6, 9-11,13, 14
X	JP 3- 168647 A (KYOCERA CORP., JAPAN) 22 July 1991 (1991-07-22) m-xylylene bis-1,2-hydroxy stearic acid amide; page 455 -----	1

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No

PCT/FR2014/051844

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 2014016517 A1	30-01-2014	FR 2993885 A1	31-01-2014
		WO 2014016517 A1	30-01-2014

US 3977894 A	31-08-1976	AR 229666 A1	31-10-1983
		AU 1788876 A	23-03-1978
		BE 845905 A1	31-12-1976
		BR 7604049 A	05-07-1977
		CA 1066160 A1	13-11-1979
		DE 2641353 A1	24-03-1977
		DK 420476 A	20-03-1977
		FR 2324701 A1	15-04-1977
		GB 1517868 A	12-07-1978
		IT 1061418 B	28-02-1983
		JP S5237579 A	23-03-1977
		MX 4159 E	13-01-1982
		NL 7609846 A	22-03-1977
		NO 763067 A	22-03-1977
		NZ 182059 A	28-07-1978
		SE 431763 B	27-02-1984
		US 3977894 A	31-08-1976

EP 2045293 A1	08-04-2009	CN 101495572 A	29-07-2009
		EP 2045293 A1	08-04-2009
		JP 5404040 B2	29-01-2014
		KR 20090042819 A	30-04-2009
		TW 200815524 A	01-04-2008
		US 2009203852 A1	13-08-2009
		WO 2008013058 A1	31-01-2008

EP 2098502 A1	09-09-2009	BR PI0900711 A2	03-11-2009
		CA 2656505 A1	07-09-2009
		CA 2782826 A1	07-09-2009
		CN 101525300 A	09-09-2009
		EP 2098502 A1	09-09-2009
		EP 2514741 A1	24-10-2012
		JP 5507864 B2	28-05-2014
		JP 2009215290 A	24-09-2009
		KR 20090096341 A	10-09-2009
		US 2009223409 A1	10-09-2009
		US 2011060081 A1	10-03-2011
		US 2011061565 A1	17-03-2011
		US 2011061566 A1	17-03-2011
		US 2011065850 A1	17-03-2011
		US 2011100254 A1	05-05-2011
		US 2012227622 A1	13-09-2012

JP 10-328882 A	15-12-1998	-----	-----
JP 3-168647 A	22-07-1991	-----	-----

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande internationale n°

PCT/FR2014/051844

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE INV. C07C235/10 C07C235/14 C07C235/16 C09D4/00 ADD.		
Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB		
B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement) C07C C09D		
Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche		
Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si cela est réalisable, termes de recherche utilisés) EPO-Internal		
C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie*	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X,P	WO 2014/016517 A1 (ARKEMA FRANCE [FR]) 30 janvier 2014 (2014-01-30) page 6, ligne 3 - ligne 5 -----	1,4,7-18
X	US 3 977 894 A (WHITE ROBERT WINSLOW ET AL) 31 août 1976 (1976-08-31) cité dans la demande	1,4,6-18
A	page 9 - page 16; exemples 1, 11, 12 -----	3,5
X	EP 2 045 293 A1 (MITSUI CHEMICALS INC [JP]) 8 avril 2009 (2009-04-08) m-xylylene bis-1,2-hydroxy stearic acid amide; alinéa [0052] -----	1
X	EP 2 098 502 A1 (XEROX CORP [US]) 9 septembre 2009 (2009-09-09) exemple 17 -----	1,2,4
-/-		
☒ Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents ☒ Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe		
* Catégories spéciales de documents cités:		
"A" document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent "E" document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date "L" document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée) "O" document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens "P" document publié avant la date de dépôt international, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée "T" document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention "X" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément "Y" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier "&" document qui fait partie de la même famille de brevets		
Date à laquelle la recherche internationale a été effectivement achevée 16 décembre 2014	Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale 07/01/2015	
Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Fax: (+31-70) 340-3016	Fonctionnaire autorisé Tabanella, Stefania	

C(suite). DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie*	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	JP 10- 328 882 A (MATSUSHITA ELECTRIC INDUSTRIAL CO., LTD., JAPAN) 15 décembre 1998 (1998-12-15) composés 2-4 -----	1,6, 9-11,13, 14
X	JP 3- 168647 A (KYOCERA CORP., JAPAN) 22 juillet 1991 (1991-07-22) m-xylylene bis-1,2-hydroxy stearic acid amide; page 455 -----	1

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Demande internationale n°

PCT/FR2014/051844

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
WO 2014016517	A1	30-01-2014	FR 2993885 A1	31-01-2014
			WO 2014016517 A1	30-01-2014

US 3977894	A	31-08-1976	AR 229666 A1	31-10-1983
			AU 1788876 A	23-03-1978
			BE 845905 A1	31-12-1976
			BR 7604049 A	05-07-1977
			CA 1066160 A1	13-11-1979
			DE 2641353 A1	24-03-1977
			DK 420476 A	20-03-1977
			FR 2324701 A1	15-04-1977
			GB 1517868 A	12-07-1978
			IT 1061418 B	28-02-1983
			JP S5237579 A	23-03-1977
			MX 4159 E	13-01-1982
			NL 7609846 A	22-03-1977
			NO 763067 A	22-03-1977
			NZ 182059 A	28-07-1978
			SE 431763 B	27-02-1984
			US 3977894 A	31-08-1976

EP 2045293	A1	08-04-2009	CN 101495572 A	29-07-2009
			EP 2045293 A1	08-04-2009
			JP 5404040 B2	29-01-2014
			KR 20090042819 A	30-04-2009
			TW 200815524 A	01-04-2008
			US 2009203852 A1	13-08-2009
			WO 2008013058 A1	31-01-2008

EP 2098502	A1	09-09-2009	BR PI0900711 A2	03-11-2009
			CA 2656505 A1	07-09-2009
			CA 2782826 A1	07-09-2009
			CN 101525300 A	09-09-2009
			EP 2098502 A1	09-09-2009
			EP 2514741 A1	24-10-2012
			JP 5507864 B2	28-05-2014
			JP 2009215290 A	24-09-2009
			KR 20090096341 A	10-09-2009
			US 2009223409 A1	10-09-2009
			US 2011060081 A1	10-03-2011
			US 2011061565 A1	17-03-2011
			US 2011061566 A1	17-03-2011
			US 2011065850 A1	17-03-2011
			US 2011100254 A1	05-05-2011
			US 2012227622 A1	13-09-2012

JP 10-328882	A	15-12-1998	-----	-----
JP 3-168647	A	22-07-1991	-----	-----