

(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
26 janvier 2017 (26.01.2017)

WIPO | PCT

(10) Numéro de publication internationale
WO 2017/013368 A1

(51) Classification internationale des brevets :
C08G 65/40 (2006.01) C08L 71/00 (2006.01)

(21) Numéro de la demande internationale :
PCT/FR2016/051894

(22) Date de dépôt international :
21 juillet 2016 (21.07.2016)

(25) Langue de dépôt : français

(26) Langue de publication : français

(30) Données relatives à la priorité :
1556931 22 juillet 2015 (22.07.2015) FR

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

(72) Inventeurs : LE, Guillaume; 23, rue Pierre et Marie Curie, 14460 Colombelles (FR). BUSSI, Philippe; 7, Villa Henri Jeanson, 78600 Maisons Laffitte (FR).

(74) Mandataire : FRAGNAUD, Aude; API Conseil, Technopole Hélioparc, 2 Avenue Pierre Angot, 64053 Pau Cedex 9 (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, 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, ST, 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))

(54) Title : COMPOSITION MADE FROM POLY(ARYLENE-ETHER-KETONE) (PAEK) STABLE IN A MOLTEN STATE

(54) Titre : COMPOSITION A BASE DE POLYARYLENE-ETHER-CETONE (PAEK) STABLE A L'ETAT FONDU

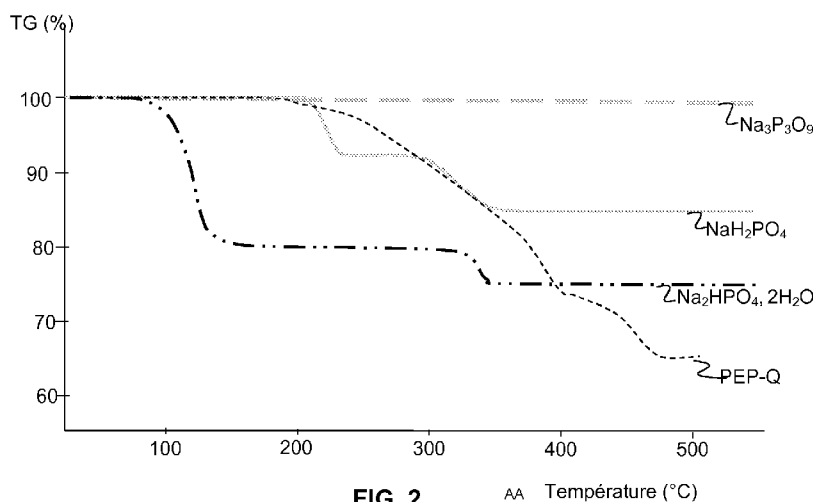


FIG. 2

AA Température (°C)

AA Temperature (°C)

(57) Abstract : The present invention concerns a composition made from poly(arylene-ether-ketone) (PAEK), characterised in that it comprises an organo-metallic phosphate salt, or a mixture of organometallic phosphate salts.

(57) Abrégé : La présente invention concerne une composition à base de Polyarylene-éther-cétone (PAEK), caractérisée en ce qu'elle comprend un sel de phosphate organométallique, ou un mélange de sels de phosphate organométallique(s).

WO 2017/013368 A1

COMPOSITION A BASE DE POLYARYLENE-ETHER-CETONE (PAEK) STABLE A L'ETAT FONDU

[0001] L'invention concerne le domaine des polyarylène-éther-cétones.

[0002] Plus particulièrement, l'invention concerne une composition à base de
5 polyarylène-éther-cétone (PAEK) stable à l'état fondu.

[Art antérieur]

[0003] Le terme générique de polyarylène-éther-cétone (PAEK) désigne une famille
de polymères très performants à propriétés thermomécaniques élevées. Ces
polymères sont constitués de noyaux aromatiques liés par un atome d'oxygène
10 (éther) et/ou par un groupe carbonyle (cétone). Leurs propriétés dépendent
principalement du rapport éther/cétone. Dans les abréviations utilisées pour nommer
les matériaux de la famille des PAEK, la lettre E désigne une fonction éther et la lettre
K désigne une fonction cétone. Dans la suite de la description, ces abréviations
seront utilisées à la place des noms d'usage pour désigner les composés auxquels
15 elles se rapportent.

[0004] La famille des PAEK regroupe plus particulièrement le poly-éther-cétone
(PEK), le poly-éther-éther-cétone (PEEK), le poly-éther-éther-cétone-cétone
(PEEKK), le poly-éther-cétone-cétone (PEKK), le poly-éther-cétone-éther-cétone-
cétone (PEKEKK), le poly-éther-éther-cétone-éther-cétone (PEEKEK), le poly-éther-
20 éther-éther-cétone (PEEEK) et le poly-éther-diphényle-éther-cétone (PEDEK).

[0005] Ces polymères sont utilisés pour des applications contraignantes en
température et/ou en contraintes mécaniques, voire chimiques. On retrouve ces
polymères dans des domaines aussi variés que l'aéronautique, les forages off-shore,
les implants médicaux. Selon leur nature et leurs applications, ils peuvent être mis en
25 œuvre par différentes techniques connues, telles que le moulage, l'extrusion, le
moulage par compression, le compoundage, l'injection, le calandrage, le
thermoformage, le rotomoulage, l'imprégnation, le frittage laser ou encore le
modelage par dépôt de matière en fusion (FDM) par exemple, à des températures
comprises en général entre 320 et 430°C.

30 [0006] Les PAEK présentent des températures de fusion élevées, typiquement
supérieures à 300°C. Par conséquent, pour pouvoir être mis en œuvre, ils doivent

être fondus à haute température, typiquement supérieure à 320°C, de préférence supérieure à 350°C, et plus généralement à une température de l'ordre de 350 à 390°C. Ces températures dépendent bien évidemment des structures PAEK considérées et des viscosités. Dans l'état de l'art, on considère qu'il faut fondre les PAEK à une température supérieure d'au moins 20°C à la température de fusion du PAEK considéré.

[0007] Cependant, à de telles températures de mise en œuvre, les PAEK fondus ne sont pas stables vis-à-vis de la thermo-oxydation si on n'optimise pas leur composition et/ou en l'absence d'additifs permettant de stabiliser la structure. On assiste alors à des phénomènes d'évolution de la structure soit par des mécanismes de coupure et/ou d'allongement de chaînes induits par des branchements et/ou des couplages à partir de fins de chaînes ou des défauts. Ces défauts peuvent venir de réactions d'oxydation, sous l'effet de la température et du dioxygène de l'atmosphère ou déjà présent dans le polymère. Ces évolutions de structure peuvent aller jusqu'à la réticulation du polymère et aussi conduire à des dégagements de composés, parmi lesquels on peut citer le dioxyde de carbone (CO₂), le monoxyde de carbone (CO), des phénols et des éthers aromatiques. Ces phénomènes d'évolution de structure entraînent une dégradation des propriétés physicochimiques et/ou mécaniques des PAEK et une évolution de leur viscosité à l'état fondu. Ces évolutions rendent plus difficile la mise en œuvre de ces polymères à l'état fondu, induisant par exemple des variations non seulement dans les paramètres de fonctionnement des machines utilisées pour la transformation des polymères, mais aussi dans l'aspect et les dimensions des produits obtenus après transformation.

[0008] Des solutions ont déjà été envisagées pour stabiliser les compositions de PAEK à l'état fondu, mais elles ne donnent pas entière satisfaction à ce jour.

[0009] Le document US5 208 278 décrit l'utilisation de bases organiques pour stabiliser des PAEK. Selon les auteurs de ce document, ces bases organiques permettent de capter l'acidité dans le polymère. Des exemples montrent une meilleure stabilité de la viscosité à l'état fondu, mais toujours en milieu confiné, c'est-à-dire en l'absence d'un environnement avec du dioxygène. D'autre part, l'utilisation de ces bases organiques est problématique car elles peuvent s'évaporer et/ou elles

gènèrent des composés organiques volatils aux températures de transformation des PAEK.

[0010] Les stabilisants, de type oxydes métalliques, tels que décrits dans le document US3925307 ou les aluminosilicates, tels que décrits dans le document
5 US4593061 permettent eux aussi de capter l'acidité mais ne permettent pas d'améliorer suffisamment la stabilité du polymère fondu vis-à-vis de la thermo-oxydation et peuvent générer eux-mêmes des évolutions de structure. D'autre part, pour atteindre une stabilité suffisante, il faut ajouter des quantités très importantes de ces additifs qui peuvent alors avoir aussi une action de charge impactant les
10 propriétés du polymère et sa mise en œuvre.

[0011] Les documents US5 063 265, US 5 145 894 et WO2013/164855 décrivent l'utilisation de composés organophosphorés aromatiques pour stabiliser des compositions de PAEK fondues soit utilisés seuls ou en synergie avec un autre additif. Le document US5 063 265 décrit par exemple l'utilisation d'un phosphonite, et
15 plus particulièrement du [1,1-biphényl]-4,4'-diylbisphosphonite de tétrakis (2,4-di-ter-butylphényle), noté par la suite PEP-Q, et d'un acide organique pour stabiliser des PAEK. De tels composés organophosphorés présentent un degré d'oxydation peu élevé. Ils sont typiquement dans un état d'oxydation 2 ou 3, et jouent par conséquent le rôle de réducteur des groupes peroxydes dans le polymère fondu. Un inconvénient
20 majeur de ces composés organophosphorés aromatiques, tels que les phosphonites ou les phosphites par exemple, réside dans le fait qu'ils sont sensibles à l'hydrolyse et de ce fait, il est très difficile de les incorporer par voie aqueuse ou au cours d'un procédé de synthèse. D'autre part, ils ne sont pas suffisamment stables aux températures de transformation si bien qu'ils se dégradent en générant l'émission de
25 composés organiques volatils.

[0012] Or, par exemple dans le domaine de la fabrication de composites structuraux par imprégnation, trois voies principales sont possibles :

– soit on imprègne en fondant le polymère au-dessus de sa température de fusion et souvent en présence d'air. On comprend ainsi que la matrice polymère ne doit pas
30 être trop sensible aux phénomènes de thermo-oxydation. D'autre part, si il y a génération de composés organiques volatils, cela peut conduire à des défauts au

niveau de l'imprégnation, avec formation de porosités dommageables pour les propriétés du matériau composite final,

- soit on utilise une voie solvant. Cependant, les PAEK ne sont solubles que dans quelques solvants organiques, en général très acides, ou à chaud dans des solvants lourds tels que le diphénylsulfone. En plus de la difficulté d'utiliser ce type de solvant, il est très difficile de l'éliminer complètement, ce qui peut générer les mêmes difficultés que les composés organiques volatils.

- ou enfin, on utilise plus généralement une suspension aqueuse de poudre de PAEK, tel que décrit le document intitulé « Wet impregnation as route to unidirectional carbon fibre reinforced thermoplastic composites manufacturing », K.K.C.Ho & al, *Plastics, Rubber and composites*, 2011, Vol. 40, N°2, p.100- 107. Ainsi on utilise par exemple une suspension de poudre de PEKK et d'un agent tensio-actif que l'on dépose sur des fibres de carbone ou de verre par exemple. Les fibres sont passées dans un four pour évaporer l'eau puis dans une filière à haute température, typiquement supérieure à 400°C, de manière à ce que le polymère fonde et enrobe les fibres de carbone. Les rubans pré-imprégnés obtenus sont ensuite utilisés pour former des objets composites en les chauffant à nouveau à haute température.

[0013] Par conséquent, le fait que le stabilisant soit sensible à l'hydrolyse et se dégrade thermiquement pose problème lors de son incorporation dans le polymère fondu et/ou lors de la mise en œuvre, à haute température, du polymère. De plus, les composés organiques volatils qui se dégagent lors de la dégradation du stabilisant, sont malodorants, néfastes pour l'environnement et/ou la santé et créent des porosités dans le matériau composite en fabrication, entraînant des défauts mécaniques dans la pièce composite finie. Enfin, lors d'une imprégnation de fibres, les composés organiques volatils émis peuvent en outre gêner l'enrobage des fibres et générer des défauts mécaniques importants dans les objets qui en résultent.

[0014] Le document WO9001510 décrit un traitement d'une poudre de polymère de la famille des PAEK dans une solution aqueuse d'un sel de phosphate, à haute température et sous pression pendant 3 heures pour réduire le taux d'impuretés. Le polymère ainsi traité est ensuite filtré et lavé à l'eau trois fois, puis séché pendant 16 heures. Rien n'indique, dans ce document, que le sel de phosphate, qui est soluble dans l'eau, reste effectivement dans la poudre de polymère. De plus, le traitement

décrit est lourd et long à mettre en œuvre et est très différent d'une additivation. Enfin, rien ne dit dans ce document, qu'il est efficace contre le phénomène de thermo-oxydation puisque la stabilité n'est évaluée qu'en milieu confiné. Les sels de phosphates sont en effet connus pour être utilisés dans d'autres matrices polymères, telles que des polysulfones, ou des polychlorures de vinyl par exemple, pour capter l'acidité et les chlorures contenus dans le polymère. De telles utilisations sont par exemple décrites dans les documents US3 794 615 ou EP0933 395 ou encore US2013/0281587 mais là aussi il n'est pas décrit d'action stabilisante en présence d'air.

10 [Problème technique]

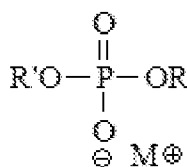
[0015] L'invention a donc pour but de remédier à au moins un des inconvénients de l'art antérieur. En particulier, l'invention a pour but de proposer une composition à base de PAEK, qui soit stable à l'état fondu vis-à-vis de la thermo-oxydation, et qui ne génère pas l'émission de composés organiques volatils.

15 [Brève description de l'invention]

[0016] De manière surprenante, il a été découvert qu'une composition à base de Poly-arylène-éther-cétone (PAEK), caractérisée en ce qu'elle comprend un sel de phosphate organométallique, ou un mélange de sels de phosphate organométalliques, présente une très grande stabilité à l'état fondu vis-à-vis de la thermo-oxydation, même en présence d'air, sans dégagement de composés volatils organiques, le stabilisant utilisé étant très stable à haute température, typiquement supérieure à 350°C, et insensible à l'hydrolyse. Les sels de phosphate organométallique (s) étant majoritairement solubles dans l'eau leur incorporation dans la composition à base de PAEK s'en trouve facilitée.

25 [0017] Selon d'autres caractéristiques optionnelles de la composition:

- le(s) sel(s) de phosphate organométallique(s) présentent la formule suivante :



dans laquelle R est différent ou non de R', R et R' étant formés par un ou plusieurs groupements aromatiques substitués ou non par un ou plusieurs

groupements possédant de 1 à 9 carbones, R et R' pouvant être directement liés entre eux ou séparés par au moins un groupement choisi parmi les groupement suivants : -CH₂- ; -C(CH₃)₂- ; -C(CF₃)₂- ; -SO₂- ; -S-, -CO- ; -O- et M représente un élément du groupe IA ou IIA de la classification périodique,

- 5 - le sel de phosphate organométallique est le phosphate de sodium 2,2'-methylene-bis-(4,6-di-tert-butylphenyl),
- les proportions en sel de phosphate organométallique (s) dans la composition sont comprises entre 10ppm et 50000 ppm, de préférence entre 100 et 5000 ppm,
- 10 - la composition à base de PAEK est plus particulièrement une composition à base de l'un des polymères suivants : PEKK, PEEK, PEEKK, PEKEKK, PEEEEK ou PEDEK,
- la composition à base de PAEK est plus particulièrement une composition de poly-éther-cétone-cétone (PEKK),
- 15 - la composition à base de PAEK est plus particulièrement une composition à base de PEKK, et comprend, en plus du PEKK, l'un au moins des polymères suivants : PEK, PEEKEK, PEEK, PEEKK, PEKEKK, PEEEEK, PEDEK, avec une teneur de moins de 50% massique de la composition, de préférence inférieure ou égale à 30% massique de la composition.
- 20 - la composition comprend en outre au moins une charge et/ou au moins un autre additif,
- la composition est stable à l'état fondu,
- le sel de phosphate organométallique, ou le mélange de sels de phosphate organométalliques, agit en outre comme nucléant au sein de ladite
- 25 composition.

[0018] L'invention porte aussi sur un objet fabriqué par une technologie choisie parmi le frittage laser, le modelage par dépôt de matière en fusion, le moulage, l'injection, l'extrusion, le thermoformage, le rotomoulage, le compoundage, le moulage par compression ou l'imprégnation à partir d'une composition telle que

30 décrite ci-dessus.

[0019] L'invention porte enfin sur une utilisation d'un sel de phosphate organométallique pour stabiliser une composition à base de Poly-arylène-éther-cétone (PAEK) à l'état fondu.

[0020] D'autres avantages et caractéristiques de l'invention apparaîtront à la lecture de la description suivante donnée à titre d'exemple illustratif et non limitatif, en référence aux Figures annexées qui représentent :

- la Figure 1, une courbe de la viscosité complexe mesurée par un rhéomètre oscillatoire en fonction du temps, d'un produit de référence non stabilisé sous azote,
- la Figure 2, une courbe de thermogravimétrie en fonction de la température d'un stabilisant de référence utilisé à titre comparatif.

[Description de l'invention]

[0021] Les poly-arylène-éther-cétones (PAEK) utilisés dans l'invention comportent les motifs de formules suivantes:

(- Ar - X -) et (- Ar₁ - Y -)

dans lesquelles :

Ar et Ar₁ désignent chacun un radical aromatique divalent;

Ar et Ar₁ peuvent être choisis, de préférence, parmi le 1,3-phénylène, 1,4-phénylène, le 4,4'-biphénylène, le 1,4- naphthylène, le 1,5-naphthylène et le 2,6-naphthylène ;

X désigne un groupe électroattracteur ; il peut être choisi, de préférence, parmi le groupe carbonyle et le groupe sulfonyle,

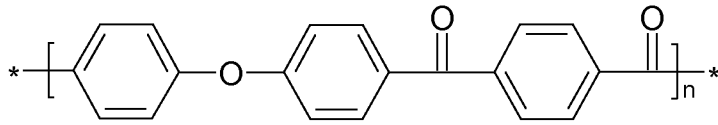
Y désigne un groupe choisi parmi un atome d'oxygène, un atome de soufre, un groupe alkylène, tel que -CH₂- et isopropylidène.

Dans ces motifs X et Y, au moins 50%, de préférence au moins 70% et plus particulièrement, au moins 80% des groupes X sont un groupe carbonyle, et au moins 50%, de préférence au moins 70% et plus particulièrement au moins 80% des groupes Y représentent un atome d'oxygène.

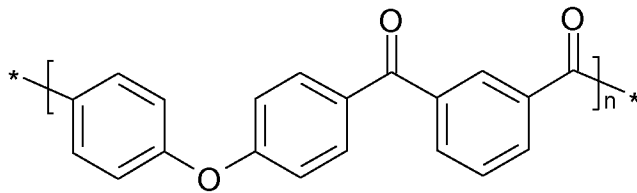
Selon un mode de réalisation préféré, 100% des groupes X désignent un groupe carbonyle et 100% des groupes Y représentent un atome d'oxygène.

[0022] Plus préférentiellement, le poly-arylène-éther-cétone (PAEK) peut être choisi parmi :

- un poly-éther-cétone-cétone également nommé PEKK comprenant des motifs de formule I A, de formule I B et leur mélange :

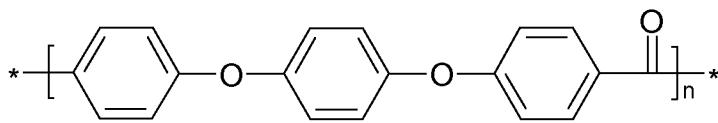


Formule I A



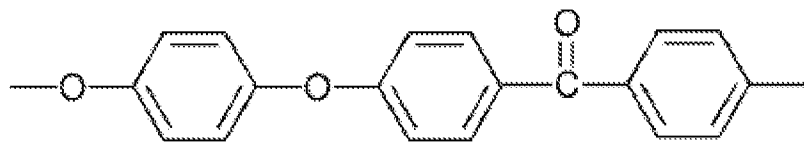
Formule I B

- un poly-éther-éther -cétone également nommé PEEK comprenant des motifs de formule IIA:



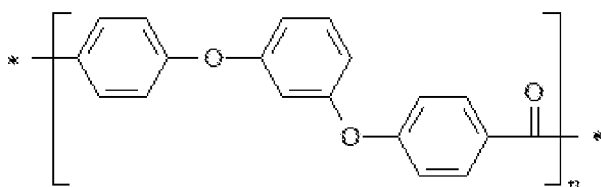
Formule IIA

De la même façon on peut introduire des enchaînements para dans ces structures au niveau des éthers et des cétones selon la formule IIB :



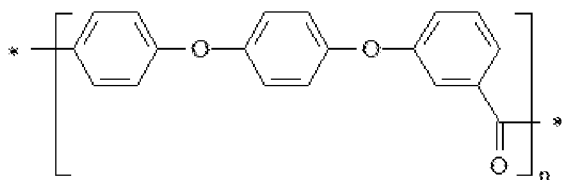
Formule IIB

L'enchaînement peut être totalement para mais on peut introduire aussi des enchaînements méta partiellement ou totalement:



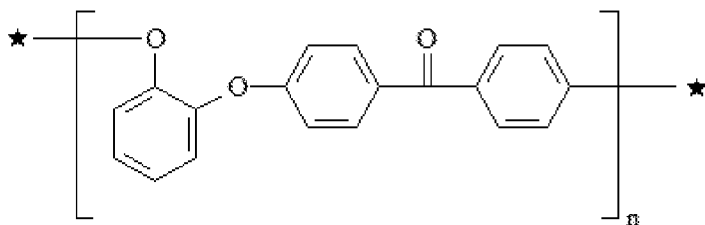
Formule III

Ou encore :



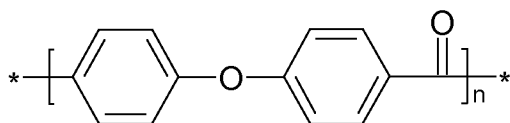
Formule IV

Ou des enchainements en ortho selon la formule V :



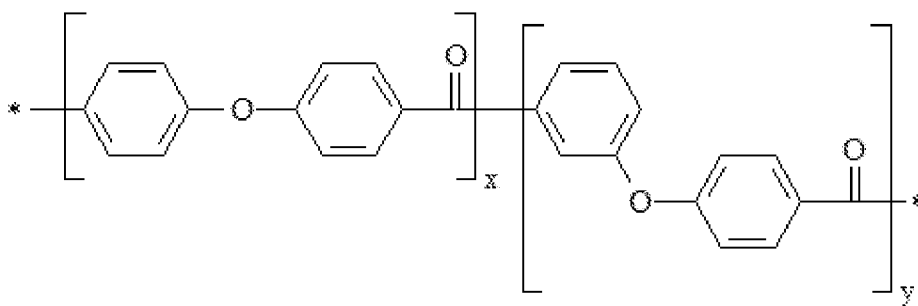
Formule V

- un poly-éther-cétone également nommé PEK, comprenant des motifs de formule VI :



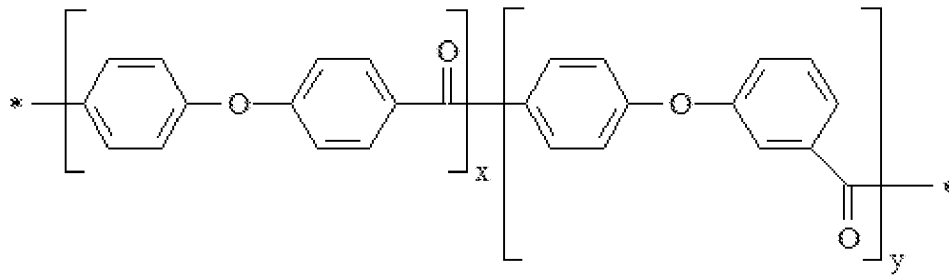
Formule VI

De la même façon, l'enchainement peut être totalement para mais on peut introduire aussi des enchainements méta partiellement ou totalement (formules VII et VIII):



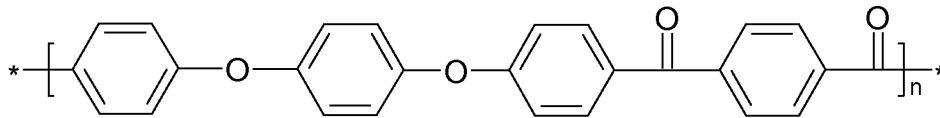
Formule VII

Ou



Formule VIII

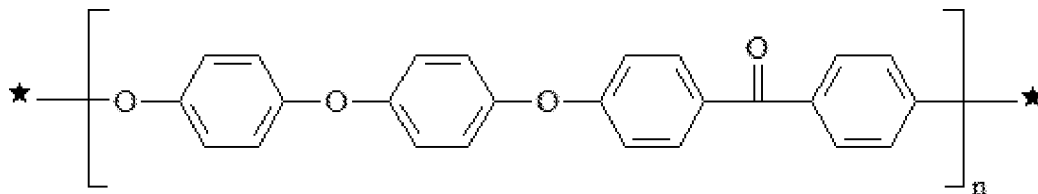
- un poly-éther-éther-cétone-cétone également nommé PEEKK, comprenant des motifs de formules IX :



Formule IX

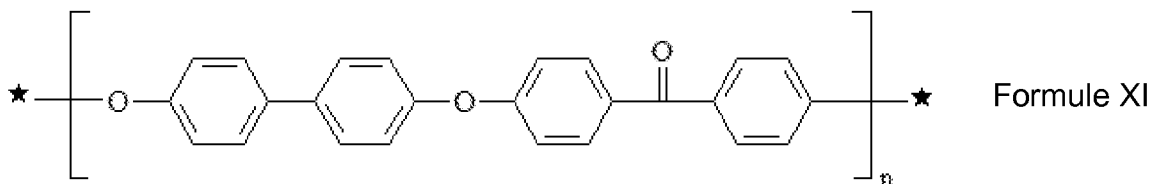
De la même façon on peut introduire des enchaînements méta dans ces structures au niveau des éthers et des cétones.

- un poly-éther-éther-éther-cétone également nommé PEEEK, comprenant des motifs de formules X :



Formule X

De la même façon on peut introduire des enchaînements méta dans ces structures au niveau des éthers et des cétones mais aussi des enchaînements biphénols selon la formule XI :



Formule XI

[0023] D'autres arrangements du groupe carbonyle et de l'atome d'oxygène sont également possibles.

[0024] La composition objet de l'invention est à base de PAEK. Plus particulièrement, la composition est une composition à base de poly-éther-cétone-cétone (PEKK).

[0025] Selon une variante de réalisation, la composition à base de PAEK peut également être une composition à base de l'un des polymères suivants : PEEK, PEEKK, PEKEKK, PEEEEK ou PEDEK.

[0026] La composition à base de PAEK peut également être une composition à base d'un mélange de polymères de la famille des PAEK. Ainsi, la composition peut être à base de PEKK et comprendre, en plus du PEKK, l'un au moins des polymères suivants : PEK, PEEKEK, PEEK, PEEKK, PEKEKK, PEEEEK, PEDEK, avec une teneur de moins de 50% massique de la composition, de préférence inférieure ou égale à 30% massique de la composition.

[0027] De manière avantageuse, la composition de PAEK selon l'invention est stable à l'état fondu grâce à l'incorporation d'un sel de phosphate dans la composition.

[0028] Dans la présente description, on entend par « polymère stable à l'état fondu », un polymère dont la structure évolue peu lorsqu'il est fondu, de sorte que ses propriétés physico-chimiques, notamment la viscosité, ne varient que dans un intervalle limité. Plus spécifiquement, on considérera un polymère comme stable à l'état de fusion sous azote lorsque l'évolution de sa viscosité à l'état fondu en 30 minutes, mesurée par un rhéomètre oscillatoire sous azote et avec une fréquence d'oscillation de 1Hz, à 380°C ou 20°C au-dessus de sa température de fusion lorsque celle-ci est supérieure à 370°C, est inférieure à 100%, notamment inférieure à 50%, en particulier inférieure à 20%, et tout particulièrement comprise entre -20% et +20%. De même, on considérera un polymère comme stable à l'état de fusion sous air lorsque l'évolution de sa viscosité à l'état fondu en 30 minutes mesurée comme indiqué ci-dessus mais sous air et avec une fréquence d'oscillation de 0,1Hz est inférieure à 150%, notamment inférieure à 100%, en particulier préférée inférieure à 50% et tout particulièrement comprise entre -20% et +50%.

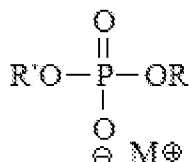
[0029] Selon une variante, le stabilisant incorporé dans la composition peut être un mélange de sels de phosphate.

[0030] Il a en effet été découvert qu'un tel sel de phosphate permet de stabiliser une composition de PAEK à l'état fondu aussi bien sous azote que sous air. Cet effet de stabilisation du PAEK à l'état fondu sous air est très surprenant et il n'était pas du tout intuitif pour un homme du métier de choisir d'incorporer un sel de phosphate pour stabiliser un PAEK à l'état fondu vis-à-vis d'un phénomène de thermo-oxydation. Un sel de phosphate présente en effet un degré d'oxydation maximum si bien qu'il n'est pas connu pour être un antioxydant. Pourtant, en présence de l'oxygène de l'air, il arrive à stabiliser le polymère à l'état fondu vis-à-vis du phénomène de thermo-oxydation. On obtient en effet une viscosité, de la composition à l'état fondu, plus stable comparativement à une même composition dépourvue de sel de phosphate, ce qui signifie que les phénomènes d'allongement des chaînes, par des phénomènes de branchement entre autres, sont plus limités.

[0031] Le sel de phosphate se présente donc comme un actif stabilisant des compositions de PAEK à l'état fondu, même en présence d'air, avec une efficacité aussi grande qu'un composé organophosphoré aromatique. Néanmoins, il présente en outre un avantage considérable par rapport à un composé organophosphoré aromatique car il ne s'hydrolyse pas et ne génère aucune émission de composé volatil organique. Seule de l'eau peut être générée dans certains cas où le sel de phosphate se présente sous une forme hydratée ou lorsque le sel de phosphate dimérise.

[0032] Avantageusement, un ou plusieurs sel(s) de phosphate peut (peuvent) être incorporé(s) dans la composition à base de PAEK. Le sel de phosphate est avantageusement choisi parmi un (des) sel(s) de phosphate d'ammonium, de sodium, de calcium, de zinc, d'aluminium, de potassium, de magnésium, de zirconium, de baryum, de lithium, ou de terres rares. De préférence, le(s) sel(s) de phosphate est (sont) un (des) sel(s) de phosphate organométallique.

[0033] Le ou les sel(s) de phosphate organométallique(s) utilisé(s) présente(nt) la formule suivante :



dans laquelle R est différent ou non de R', R et R' étant formés par un ou plusieurs groupements aromatiques substitués ou non par un ou plusieurs groupements possédant de 1 à 9 carbones, R et R' pouvant être directement liés entre eux ou séparés par au moins un groupement choisi parmi les groupement suivants : -CH₂- ; -
5 C(CH₃)₂- ; -C(CF₃)₂- ; -SO₂- ; -S-, -CO- ; -O- et M représente un élément du groupe IA ou IIA de la classification périodique.

[0034] De manière davantage préférée, le sel de phosphate organométallique est le phosphate de sodium 2,2'-methylene-bis-(4,6-di-tert-butylphenyl).

[0035] De préférence le sel de phosphate, ou le mélange de sels de phosphate, est
10 incorporé dans la composition à base de PAEK dans des proportions comprises entre 10ppm et 50000ppm et, de manière encore plus préférée, entre 100 et 5000ppm.

[0036] Un autre effet surprenant lié à l'incorporation du sel de phosphate dans la composition à base de PAEK réside dans le fait qu'il permet d'agir en tant qu'agent nucléant. Augmenter la cinétique de cristallisation pour en faire un produit
15 cristallisable dans des conditions standard de transformation, ou par exemple en frittage laser, et ainsi disposer d'un PEKK semi-cristallin, est avantageux pour certaines propriétés telles que la résistance chimique. De plus, un tel agent nucléant permet de contrôler la morphologie cristalline du polymère, et notamment la taille des zones cristallines (ou sphérolites), afin d'assurer une constance dans les propriétés
20 mécaniques du polymère et ce, quelles que soient les conditions de mise en œuvre du polymère.

[0037] L'invention se rapporte en outre à un procédé de stabilisation à l'état fondu, d'une composition à base de PAEK, ledit procédé comprenant une étape d'incorporation d'un agent stabilisant vis-à-vis des phénomènes de thermo-oxydation,
25 ledit procédé étant caractérisé en ce l'agent stabilisant incorporé est un sel de phosphate, ou un mélange de sels de phosphate.

[0038] L'incorporation du sel de phosphate dans la composition à base de PAEK peut être réalisée par l'une des techniques suivantes : mélangeage à sec (encore connu sous la terminologie anglo-saxonne « dry blend »), compoundage,
30 imprégnation humide ou au cours du procédé de synthèse du polymère PAEK.

[0039] Le procédé de synthèse d'un PAEK consiste généralement en une polycondensation. La synthèse peut se faire selon deux voies : une voie nucléophile, selon laquelle des liaisons éther se forment au cours de l'étape de polymérisation, ou une voie électrophile, selon laquelle des ponts carbonyle se forment pendant l'étape de polymérisation. Le PEKK par exemple, résulte d'une réaction de polycondensation de Friedel-Crafts entre le DPE (diphényl éther) et un chlorure de téréphthaloyl et/ou un chlorure d'isophthaloyl par exemple.

[0040] Avantageusement, la composition stabilisée à base de PAEK peut être obtenue sous forme de granulés par compoundage, sur un outil connu de l'homme de l'art, tel qu'une extrudeuse bi vis, un comalaxeur, ou un mélangeur interne.

[0041] La composition ainsi préparée, peut être ensuite transformée pour une utilisation ou une transformation ultérieure connue par l'homme de l'art à l'aide d'outils tels qu'une presse à injecter, une extrudeuse, équipement de frittage laser etc....

[0042] Le procédé de préparation de la composition selon l'invention peut aussi utiliser une extrudeuse bi-vis alimentant, sans granulation intermédiaire, une presse à injecter ou une extrudeuse selon un dispositif de mise en œuvre connu par l'homme de l'art.

[0043] La composition stabilisée à base de PAEK peut aussi être obtenue sous forme de poudre, par malaxage à sec par exemple (plus connu sous la terminologie anglo-saxonne « Dry Blend »).

[0044] A partir de la composition obtenue qui peut être soit sous forme de granulés soit sous forme de poudre, il est possible de fabriquer différents objets par une technique de frittage laser, d'injection ou d'extrusion, de thermoformage, de rotomoulage, de moulage par compression, ou encore d'imprégnation par exemple.

[0045] L'imprégnation par voie humide par exemple, pour fabriquer des rubans composites pré-imprégnés, encore dénommés sous leur terminologie anglo-saxonne « tape », consiste à déposer sur des fibres de carbone ou de verre par exemple, une dispersion aqueuse d'une poudre de PAEK et de sel(s) de phosphate. Plus particulièrement, la dispersion peut par exemple comprendre une poudre de PEKK et de sel(s) de phosphate et un agent tensioactif en solution aqueuse. Les fibres ainsi

recouvertes de la dispersion aqueuse sont ensuite passées dans un four pour évaporer l'eau. Puis, elles sont passées dans une filière à haute température, typiquement supérieure à 370°C, afin de pouvoir faire fondre le polymère de PEKK stabilisé et qu'il puisse enrober les fibres correctement. Après refroidissement, on obtient des « tapes » ou rubans pré-imprégnés que l'on utilise ensuite en les assemblant et/ou en les superposant, pour les refondre et former des objets composites.

[0046] Un grand avantage des sels de phosphates réside dans le fait que même chauffés à très haute température, supérieure ou égale à 350°C par exemple, ils ne génèrent pas l'émission de composés organiques volatils mais ils perdent simplement de l'eau, sous forme de vapeur. Par conséquent, les sels de phosphates ne présentent aucun risque pour l'environnement et/ou la santé et ils ne créent pas de porosités susceptibles de gêner l'enrobage des fibres et/ou de générer l'apparition de défauts dans l'objet final fabriqué, susceptibles d'entraîner alors une dégradation des propriétés mécaniques.

[0047] La composition à base de PAEK et de sel(s) de phosphate telle que définie ci-dessus, peut être préparée par toute méthode connue, permettant l'obtention d'un mélange homogène contenant la composition selon l'invention et éventuellement d'autres additifs, charges, autres polymères. Une telle méthode peut être choisie parmi les techniques de dry blend (ou malaxage à sec utilisant par exemple un malaxeur à rouleau), d'extrusion à l'état fondu, de compoundage, ou encore d'imprégnation humide ou au cours du procédé de synthèse du polymère.

[0048] Plus particulièrement, la composition selon l'invention peut être préparée par mélange à l'état fondu de tous ses composants, notamment dans un procédé dit en direct.

[0049] Le compoundage, par exemple, est un processus qui permet de mélanger par fusion des matières plastiques et/ou des additifs et/ou des charges. Pour fabriquer la composition, les matières premières, se présentant sous forme de granulés, sont disposées dans une extrudeuse co-rotative bi-vis.

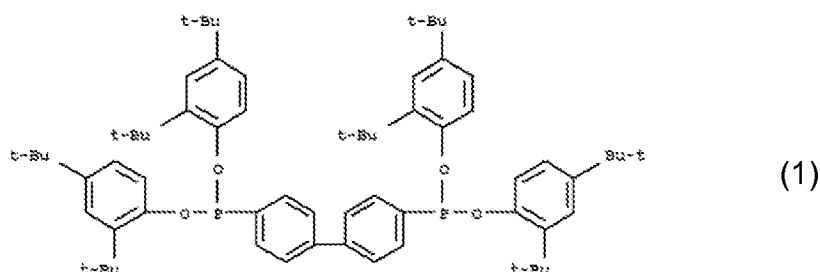
[0050] Les exemples suivants illustrent de façon non limitative la portée de l'invention :

Exemple 1 : mesures de viscosité sous azote

[0051] Plusieurs compositions à base de PEKK ont été préparées. Une composition témoin C_T de PEKK ne comportant aucun stabilisant a été préparée par un procédé de synthèse classique par réaction de polycondensation.

- 5 [0052] Une deuxième composition à base de PEKK, référencée C1, a été préparée par imprégnation humide, dans laquelle du PEP-Q ([1,1-biphényl]-4,4'-diylbisphosphonite de tétrakis (2,4-di-ter-butylphényle)), de formule (1) ci-dessous, a été incorporé à hauteur de 1000ppm. Ce phosphonite est utilisé à titre d'exemple comparatif pour stabiliser la composition de PEKK.

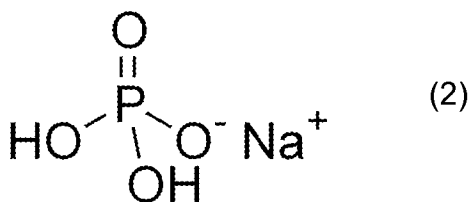
10



15

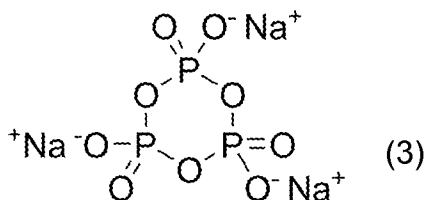
[0053] Une troisième composition à base de PEKK, référencée C2, a été préparée par imprégnation aqueuse, dans laquelle du phosphate monosodique anhydre (NaH₂PO₄), encore dénommé dihydrogénophosphate de sodium, de formule (2) ci-dessous a été incorporé à hauteur de 1000ppm.

20



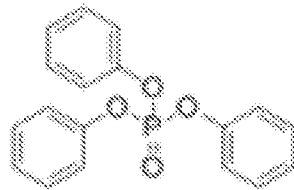
25

[0054] Une quatrième composition à base de PEKK, référencée C3, a été préparée de la même façon que les deuxième et troisième compositions, par imprégnation aqueuse, dans laquelle du trimétaphosphate de sodium (Na₃P₃O₉), encore dénommé phosphate trisodique anhydre, de formule (3) ci-dessous, a été incorporé à hauteur de 1000ppm.



[0055] Une cinquième composition à base de PEKK, référencée C4 a été préparée de la même façon que les compositions précédentes, par imprégnation avec l'acétone, dans laquelle un phosphate organique, et plus particulièrement du triphénylphosphate de formule (4) ci-dessous, a été incorporé à hauteur de 1000ppm.

5



(4)

[0056] La viscosité à l'état fondu de ces compositions C_T à C4 a ensuite été mesurée, avec un rhéomètre oscillatoire en fonction du temps, à 380°C, sous azote, avec une fréquence d'oscillation, encore dénommée sollicitation, de 1Hz, et avec une amplitude de déformation de 0,5%.

[0057] La courbe de la Figure 1 représente la viscosité de la composition témoin C_T de PEKK, mesurée de cette manière. A partir de la viscosité initiale et de la viscosité au bout d'une durée de 30 minutes, on calcule alors la stabilité du polymère dans le temps, exprimée en pourcentage d'évolution de la viscosité (EV %), à 380°C. La stabilité du polymère est alors calculée selon la formule suivante :

$$\%EV = (\text{viscosité à 30min} - \text{viscosité initiale}) / \text{viscosité initiale} * 100$$

[0058] Il ressort de la courbe de la Figure 1 que la stabilité, exprimée en pourcentage d'évolution de la viscosité EV, de la composition témoin C_T à base de polymère à base de PEKK, sous azote avec une sollicitation de 1Hz, est égale à 160%.

[0059] Le tableau I ci-dessous regroupe les données de stabilité (EV%) sous azote des différentes compositions C_T à C4 obtenues par imprégnation humide avec ou sans stabilisant.

Référence	composition	EV (%) (sous N2, 1Hz)
CT	PEKK de référence	160%
C1	1000ppm PEP-Q	50%
C2	1000ppm de phosphate monosodique anhydre	50%
C3	1000ppm de phosphate trisodique anhydre	50%
C4	1000ppm de triphénylphosphate	110%

Tableau I

[0060] Il ressort des résultats présentés dans le tableau I que la présence d'un sel de phosphate dans une composition à base de PEKK, permet d'avoir une composition à l'état fondu qui présente une viscosité plus stable dans le temps, contrairement à la composition témoin CT dont la viscosité augmente rapidement avec le temps, indiquant des allongements de chaînes et donc des évolutions importantes des caractéristiques du polymère.

[0061] Le phosphate organique (dans la composition C4), même s'il présente un effet moindre par rapport aux sels de phosphate, permet également l'obtention d'une composition à l'état fondu présentant une viscosité plus stable que la composition témoin C_T de PEKK.

Exemple 2 : mesures de viscosité sous azote et sous air

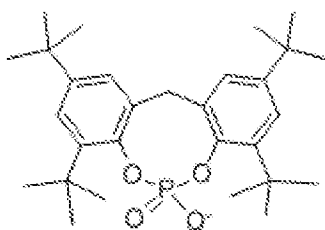
[0062] Plusieurs composés à base de PEKK ont été préparés par la technique de compoundage. Les différents composés sont réalisés avec une extrudeuse de plusieurs compositions à base de PEKK. Le comportement des différentes compositions à 380°C sous azote et sous air a été comparé.

[0063] Une première composition témoin C_T' de PEKK sous forme de granulés et ne comportant aucun stabilisant a été préparée.

[0064] Une deuxième composition à base de PEKK, référencée C5, a été préparée par la technique de coumpoundage dans laquelle du phosphate monosodique (NaH₂PO₄), de formule (1) ci-dessus, a été incorporé à hauteur de 1000ppm.

[0065] Une troisième composition à base de PEKK, référencée C6, a été préparée par la technique de coumpoundage dans laquelle du phosphate trisodique (Na₃P₃O₉), de formule (3) ci-dessus, a été incorporé à hauteur de 1000ppm.

[0066] Une quatrième composition à base de PEKK, référencée C7, a été préparée par la technique de compoundage, dans laquelle du ADK STAB NA-11UH (Sodium 2,2'-methylene- bis-(4,6-di-tert-butylphenyl)phosphate), de formule (5) ci-dessous, a été incorporé à hauteur de 1000ppm.



(5)

15

20

[0067] La viscosité à l'état fondu de ces compositions C_T', C5, C6 et C7 a ensuite été mesurée, avec un rhéomètre oscillatoire en fonction du temps à 380°C, sous azote puis sous air avec une fréquence d'oscillation, encore dénommée sollicitation, respectivement de 1Hz et de 0,1Hz et avec une amplitude de déformation de 0,5%.

[0068] Le tableau II ci-dessous regroupe les données de stabilité (EV%) sous azote et sous air de ces différentes compositions obtenues par coumpoundage avec ou sans stabilisant.

Référence	composition	EV (%) (sous N2, 1Hz)	EV(%) (sous air, 0,1Hz)
C _T '	PEKK granulé	230%	390%
C5	1000ppm de phosphate monosodique anhydre	30%	115%
C6	1000ppm de phosphate trisodique anhydre	45%	115%
C7	1000ppm de phosphate de sodium 2, 2'-méthylène-bis-(4,6-di-tert-butylphenyl)	15%	2%

Tableau II

[0069] Il ressort des résultats du tableau II que les sels de phosphate sont de bons stabilisants du PEKK aussi bien sous azote que sous air. Le phénomène de stabilisation le plus surprenant réside dans le fait que, même sous air, la viscosité mesurée à l'état fondu reste relativement stable. Les sels de phosphate sont donc des agents stabilisant très efficaces vis-à-vis du phénomène de thermo-oxydation, et ceci même en présence d'air.

Exemple 3 : influence du ratio de sel de phosphate incorporé.

- 10 [0070] Plusieurs compositions à base de PEKK ont été préparées. Une composition témoin C_T de PEKK ne comportant aucun stabilisant a été préparée par un procédé de synthèse classique par réaction de polycondensation. Les autres compositions sont à base de PEKK et comprennent chacune du phosphate trisodique anhydre à des teneurs différentes.
- 15 [0071] Les compositions comparées sont préparées par imprégnation aqueuse.

[0072] La composition référencée C8 dans le tableau III ci-dessous, comprend 500ppm de phosphate trisodique anhydre, tandis que la composition référencée C9 en comprend 1000ppm et que la composition référencée C10 en comprend 3000ppm.

[0073] La viscosité à l'état fondu de ces compositions C_T, C8, C9 et C10 a ensuite été mesurée, avec un rhéomètre oscillatoire en fonction du temps à 380°C, sous azote, avec une sollicitation de 1Hz et avec une amplitude de déformation de 0,5%.

[0074] Le tableau III ci-dessous regroupe les données de stabilité (EV%) sous azote de ces différentes compositions.

Référence	composition	EV (%) (sous N ₂ , 1Hz)
CT	PEKK de référence	160%
C8	500ppm de phosphate trisodique anhydre	50%
C9	1000ppm de phosphate trisodique anhydre	45%
C10	3000ppm de phosphate trisodique anhydre	10%

Tableau III

[0075] Il ressort de ce tableau III que la stabilité dans le temps de la viscosité de la composition à l'état fondu augmente avec la teneur en sel de phosphate.

Exemple 4 : influence du cation

10 [0076] Plusieurs compositions à base de PEKK ont été préparées. Une composition témoin C_T de PEKK ne comportant aucun stabilisant a été préparée par un procédé de synthèse classique par réaction de polycondensation. Les autres compositions sont à base de PEKK et comprennent chacune un dihydrogénophosphate de contre anion différent.

15 [0077] La composition référencée C11 dans le tableau IV ci-dessous, comprend 1000ppm de dihydrogénophosphate de sodium anhydre (de formule (1) ci-dessus), tandis que la composition référencée C12 comprend 1000ppm de dihydrogénophosphate d'ammonium.

20 [0078] La viscosité à l'état fondu de ces compositions C_T, C11 et C12 a ensuite été mesurée, avec un rhéomètre oscillatoire en fonction du temps, à 380°C, sous azote, avec une sollicitation de 1Hz et avec une amplitude de déformation de 0,5%.

[0079] Le tableau IV ci-dessous regroupe les données de stabilité (EV%) sous azote de ces différentes compositions.

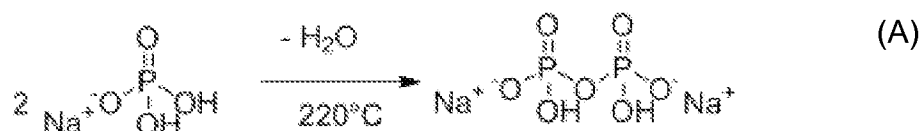
Référence	composition	EV (%) (sous N2, 1Hz)
CT	PEKK de référence	160%
C11	1000ppm de dihydrogénophosphate de sodium anhydre	50%
C12	1000ppm de dihydrogénophosphate d'ammonium	55%

Tableau IV

[0080] Il ressort de ce tableau IV, que la présence de dihydrogénophosphate d'ammonium ou de dihydrogénophosphate de sodium anhydre dans une composition à base de PEKK permet l'obtention d'une composition à l'état fondu qui présente une viscosité plus stable dans le temps, contrairement à la composition témoin CT dont la viscosité augmente rapidement avec le temps, indiquant des allongements de chaînes et donc des évolutions importantes des caractéristiques du polymère.

Exemple 4 : stabilité thermique

[0081] Les sels de phosphate incorporés dans la composition à base de PAEK sont par ailleurs très stables thermiquement. En effet, pour les sels de phosphates, les pertes de poids mesurées correspondent à des pertes d'eau. Le phénomène qui se passe alors, par exemple avec le phosphate monosodique, est une déhydratation et une dimérisation conformément à l'équation (A) suivante :



[0082] Le PEP-Q, quant à lui, commence à se dégrader et à émettre des composés organiques à une température de l'ordre de 200°C.

[0083] Les courbes de thermogravimétrie (TG) en fonction de la température T(°C) présentées sur le graphe de la Figure 2, permettent de mettre en évidence une perte de poids des sels de phosphates due à une perte d'eau, alors que le phosphonite PEP-Q se dégrade rapidement à partir de 200 °C en émettant des composés organiques volatils.

[0084] Les sels de phosphate présentent donc une grande stabilité thermique combinée à une grande stabilité vis-à-vis des phénomènes de thermo-oxydation.

[0085] Exemple 5 : Effet de nucléation additionnel des sels de phosphate

[0086] Une étude de cristallisation a été réalisée sur différents échantillons, référencés E1 à E4, de compositions différentes et répertoriés dans le tableau V ci-dessous.

[0087] L'étude de cristallisation est réalisée par calorimétrie différentielle à balayage, noté DSC. La DSC, de l'acronyme anglo-saxon « Differential Scanning Calorimetry », est une technique d'analyse thermique permettant de mesurer les différences des échanges de chaleur entre un échantillon à analyser et une référence.

[0088] Pour réaliser cette étude de cristallisation, on a utilisé l'équipement Q 2000 de la société TA instruments. L'étude a été menée en cristallisation anisotherme et isotherme.

[0089] Les échantillons étudiés se présentent sous forme de granulés. Un échantillon témoin à base de PEKK, référencé E1, est comparé à des échantillons E2 et E3 à base de PEKK et d'un sel de phosphate dans les mêmes proportions. Les différents échantillons sont plus particulièrement décrits dans le tableau V ci-dessous.

Cristallisation anisotherme

[0090] Le protocole de la DSC en anisotherme, sur les différents échantillons E1 à E3, consiste dans un premier temps à stabiliser la température à 20°C. La température est ensuite augmentée progressivement, selon une rampe de 20°C par minute jusqu'à 380°C, puis elle est à nouveau diminuée progressivement jusqu'à 20°C, selon une rampe inverse de 20°C par minute.

[0091] La cristallisation est étudiée durant l'étape de refroidissement. Le flux de chaleur est mesuré en fonction de la température, et une courbe représentant

l'évolution du flux de chaleur en fonction de la température est obtenue pour chaque échantillon étudié. La température de cristallisation, notée T_c et exprimée en degrés Celsius, est ensuite déterminée pour chaque échantillon, en projetant sur l'axe des abscisses le maximum de la courbe correspondante. Cette détermination est réalisée directement par l'équipement de DSC utilisé. La température de cristallisation T_c mesurée pour chaque échantillon E1 à E3 est reportée dans le tableau V ci-dessous.

Cristallisation isotherme

[0092] Une analyse DSC en isotherme a en outre été réalisée sur les échantillons E1 à E3 pour mesurer le temps de demi-cristallisation. Pour cela, le protocole de la DSC isotherme comprend les trois étapes suivantes : une première étape consiste dans un premier temps à stabiliser la température à 20°C, une deuxième étape consiste ensuite à augmenter la température progressivement, selon une rampe de 20°C par minute, jusqu'à 380°C. Enfin, la température est diminuée de 380°C jusqu'à 315°C, selon une rampe de 20°C par minute, puis elle est stabilisée à 315°C pendant une heure.

Référence échantillons	Description	T_c (°C)	Temps de demi-cristallisation à 315°C (min)
E1	Granulé PEKK témoin	292	3,1
E2	Granulé (PEKK témoin + 1000ppm NaH_2PO_4)	296	2,2
E3	Granulé (PEKK + 1000ppm $\text{Na}_3\text{P}_3\text{O}_9$)	301	1,2

Tableau V

[0093] Il résulte du tableau V de résultats obtenus que le temps de demi-cristallisation est d'environ 3,1 minutes pour l'échantillon E1 de granulé de PEKK témoin. Le temps de demi-cristallisation d'un polymère est le temps nécessaire à la cristallisation de 50% de ce polymère.

[0094] Le temps de demi-cristallisation des échantillons E2 et E3 dont la composition comprend des sels de phosphate est diminué alors que la température de cristallisation augmente. Ce phénomène est dû à l'effet de nucléation des sels de phosphate. Ainsi, pour des gros barreaux obtenus avec une telle composition, l'effet
5 de nucléation permet d'éviter l'apparition de grosses zones cristallisées et d'obtenir de bonnes propriétés mécaniques.

[0095] Concernant les granulés destinés à être utilisés en injection ou en extrusion, la cristallisation accélérée permet de contrôler la morphologie cristalline et notamment la taille des sphérolites, et d'assurer ainsi des propriétés mécaniques spécifiques et
10 une constance de ces dernières.

[0096] Concernant les granulés destinés à être utilisés par voie d'imprégnation aqueuse, les sels de phosphates hydratés peuvent être utilisés dans la composition. Les sels de phosphates anhydres sont cependant préférés car de l'eau peut être libérée pendant le traitement ultérieur de la composition qui peut entraîner un
15 éventuel effet négatif sur les propriétés physiques de la composition.

[0097] Les sels de phosphate sont donc de bons stabilisants des PAEK, et plus particulièrement, mais non exclusivement, des PEKK. Ces sels de phosphates combinent en outre plusieurs effets très avantageux. Ils procurent en effet une stabilité en température en absence ou en présence d'air et ils sont stables vis-à-vis
20 de l'hydrolyse, à contrario d'autres stabilisants phosphorés tels que les phosphites ou les phosphonites comme le PEP-Q, et ne génèrent pas de composés organiques volatils mais simplement de la vapeur d'eau. Ils combinent en outre tous les effets positifs d'un stabilisant pour la transformation : ils permettent de limiter les évolutions de couleur lors de la transformation, ils permettent d'améliorer la stabilité de la
25 structure à l'état fondu, réduisant de manière significative l'évolution des chaînes polymères et permettant ainsi de conserver les propriétés cristallines et mécaniques du matériau. Enfin, ils agissent comme nucléant et régulateur d'acides résiduels (effet tampon), si bien qu'ils peuvent aussi aider à la protection des équipements contre la corrosion.

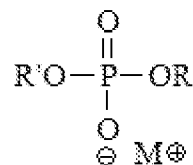
[0098] Les sels de phosphates peuvent en outre être facilement incorporés dans le polymère de PAEK, soit par imprégnation en solution aqueuse, soit par malaxage à sec, ou encore par compoundage.

[0099] Ils peuvent enfin être utilisés en synergie avec d'autres additifs, tels que d'autres stabilisants et/ou nucléants par exemple, et en présence de charge(s) continue(s) ou dispersée(s), et de plastifiants.

REVENDEICATIONS

1. Composition à base de Poly-arylène-éther-cétone (PAEK), caractérisée en ce qu'elle comprend un sel de phosphate organométallique, ou un mélange de sels de phosphate organométallique(s).

5 2. Composition selon la revendication 1, caractérisée en ce que le(s) sel(s) de phosphate organométallique(s) présentent la formule suivante :



10 dans laquelle R est différent ou non de R', R et R' étant formés par un ou plusieurs groupements aromatiques substitués ou non par un ou plusieurs groupements possédant de 1 à 9 carbones, R et R' pouvant être directement liés entre eux ou séparés par au moins un groupement choisi parmi les groupement suivants : -CH₂- ; -C(CH₃)₂- ; -C(CF₃)₂- ; -SO₂- ; -S-, -CO- ; -O- et M représente un élément du groupe IA ou IIA de la classification périodique.

15 3. Composition selon la revendication 1 ou 2, caractérisée en ce que le sel de phosphate organométallique est le phosphate de sodium 2,2'-methylene-bis-(4,6-di-tert-butylphenyl).

20 4. Composition selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisée en ce que les proportions en sel de phosphate organométallique dans la composition sont comprises entre 10ppm et 50000ppm, de préférence entre 100 et 5000ppm.

5. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce que la composition à base de PAEK est plus particulièrement une composition à base de l'un des polymères suivants : PEKK, PEEK, PEEKK, PEKEKK, PEEEEK ou PEDEK.

25 6. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce que la composition à base de PAEK est plus particulièrement une composition de poly-éther-cétone-cétone (PEKK).

7. Composition selon la revendication 6, caractérisée en ce que la composition à base de PAEK est plus particulièrement une composition à base de PEKK, et comprend, en plus du PEKK, l'un au moins des polymères suivants : PEK, PEEKEK, PEEK, PEEKK, PEKEKK, PEEEEK, PEDEK, avec une teneur de moins de 50% massique de la composition, de préférence inférieure ou égale à 30% massique de la composition.
8. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'elle comprend en outre au moins une charge et/ou au moins un autre additif.
9. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'elle est stable à l'état fondu.
10. Composition selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce que le sel de phosphate organométallique, ou le mélange de sels de phosphate organométalliques, agit en outre comme nucléant au sein de ladite composition.
11. Objet fabriqué par une technologie choisie parmi le frittage laser, le modelage par dépôt de matière en fusion, le moulage, l'injection, l'extrusion, le thermoformage, le rotomoulage, le moulage par compression, le compoundage ou l'imprégnation, à partir d'une composition selon l'une des revendications 1 à 10.
12. Utilisation d'un sel de phosphate organométallique pour stabiliser une composition à base de Poly-arylène-éther-cétone (PAEK) à l'état fondu.

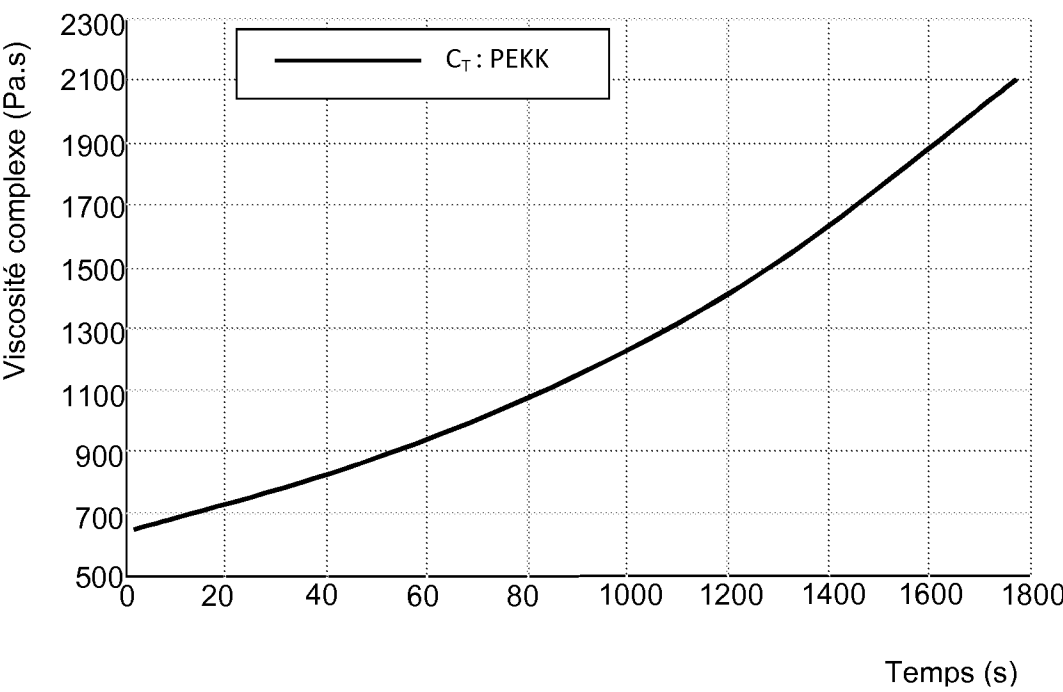


FIG.1

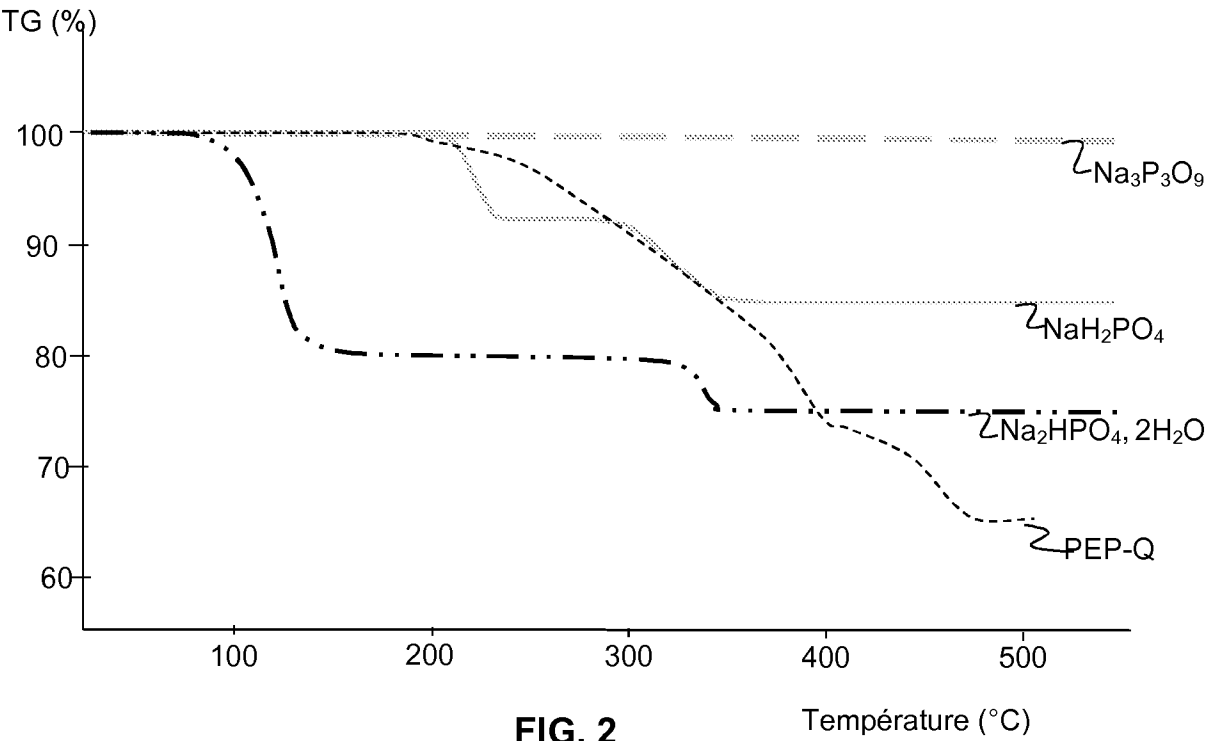


FIG. 2

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No
PCT/FR2016/051894

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
INV. C08G65/40 C08L71/00
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)
C08G C08K C08L

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, WPI Data

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	EP 0 308 803 A2 (HOECHST AG [DE]) 29 March 1989 (1989-03-29)	1,2,4-12
A	claims 1-15 tables 1-3	3
A	----- US 4 593 061 A (VOGDES CHRISTINE E [US] ET AL) 3 June 1986 (1986-06-03) claims 1, 5-7, 10 column 2, line 6 - line 10 column 7, line 18 - line 22 example 1 column 2, line 3 - line 6 claim 11 column 7, line 14 - line 17 ----- -/-	1-12



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

20 October 2016

Date of mailing of the international search report

27/10/2016

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

Popescu, Teodora

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No
PCT/FR2016/051894

C(Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	US 4 874 839 A (MONTAYA WAYNE [US] ET AL) 17 October 1989 (1989-10-17) example 4 table 4 claims 1-12 -----	1-12
A	US 5 063 265 A (HARRIS JAMES E [US]) 5 November 1991 (1991-11-05) claims 1-22 tables I-IV -----	1-12
A	GB 1 446 962 A (ICI LTD) 18 August 1976 (1976-08-18) claims 1-13 examples 1-4 -----	1-12

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No

PCT/FR2016/051894

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 0308803	A2	29-03-1989	DE 3731607 A1 30-03-1989
		EP 0308803 A2 29-03-1989	
		JP H01104650 A 21-04-1989	

US 4593061	A	03-06-1986	AU 581742 B2 02-03-1989
		AU 5536386 A 02-10-1986	
		BR 8601376 A 02-12-1986	
		CA 1279742 C 29-01-1991	
		EP 0197727 A2 15-10-1986	
		IL 78305 A 18-01-1990	
		JP H0830143 B2 27-03-1996	
		JP S61225248 A 07-10-1986	
		US 4593061 A 03-06-1986	
		ZA 8602333 B 25-11-1987	

US 4874839	A	17-10-1989	AT 127817 T 15-09-1995
		DE 68924267 D1 19-10-1995	
		DE 68924267 T2 15-05-1996	
		EP 0430994 A1 12-06-1991	
		EP 0592051 A2 13-04-1994	
		JP H04500088 A 09-01-1992	
		US 4874839 A 17-10-1989	
		WO 9001510 A1 22-02-1990	

US 5063265	A	05-11-1991	NONE

GB 1446962	A	18-08-1976	GB 1446962 A 18-08-1976
		US T948008 I4 06-07-1976	

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande internationale n°

PCT/FR2016/051894

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE INV. C08G65/40 C08L71/00 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) C08G C08K C08L		
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, WPI Data		
C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie*	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	EP 0 308 803 A2 (HOECHST AG [DE]) 29 mars 1989 (1989-03-29) revendications 1-15 tableaux 1-3	1,2,4-12 3
A	----- US 4 593 061 A (VOGDES CHRISTINE E [US] ET AL) 3 juin 1986 (1986-06-03) revendications 1, 5-7, 10 colonne 2, ligne 6 - ligne 10 colonne 7, ligne 18 - ligne 22 exemple 1 colonne 2, ligne 3 - ligne 6 revendication 11 colonne 7, ligne 14 - ligne 17 -----	1-12
-/-		
☒ 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	Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale	
20 octobre 2016	27/10/2016	
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 Popescu, Teodora

C(suite). DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie*	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
A	US 4 874 839 A (MONTTOYA WAYNE [US] ET AL) 17 octobre 1989 (1989-10-17) exemple 4 tableau 4 revendications 1-12 -----	1-12
A	US 5 063 265 A (HARRIS JAMES E [US]) 5 novembre 1991 (1991-11-05) revendications 1-22 tableaux I-IV -----	1-12
A	GB 1 446 962 A (ICI LTD) 18 août 1976 (1976-08-18) revendications 1-13 exemples 1-4 -----	1-12

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

Demande internationale n°

PCT/FR2016/051894

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
EP 0308803	A2	29-03-1989	DE 3731607 A1	30-03-1989
			EP 0308803 A2	29-03-1989
			JP H01104650 A	21-04-1989

US 4593061	A	03-06-1986	AU 581742 B2	02-03-1989
			AU 5536386 A	02-10-1986
			BR 8601376 A	02-12-1986
			CA 1279742 C	29-01-1991
			EP 0197727 A2	15-10-1986
			IL 78305 A	18-01-1990
			JP H0830143 B2	27-03-1996
			JP S61225248 A	07-10-1986
			US 4593061 A	03-06-1986
			ZA 8602333 B	25-11-1987

US 4874839	A	17-10-1989	AT 127817 T	15-09-1995
			DE 68924267 D1	19-10-1995
			DE 68924267 T2	15-05-1996
			EP 0430994 A1	12-06-1991
			EP 0592051 A2	13-04-1994
			JP H04500088 A	09-01-1992
			US 4874839 A	17-10-1989
			WO 9001510 A1	22-02-1990

US 5063265	A	05-11-1991	AUCUN	

GB 1446962	A	18-08-1976	GB 1446962 A	18-08-1976
			US T948008 I4	06-07-1976
