

(19) RÉPUBLIQUE FRANÇAISE
INSTITUT NATIONAL
DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE
PARIS

(11) N° de publication :
(à n'utiliser que pour les
commandes de reproduction)

2 670 482

(21) N° d'enregistrement national :

90 15668

(51) Int Cl⁵ : C 07 C 65/24, 65/105, 69/86

(12)

DEMANDE DE BREVET D'INVENTION

A1

(22) Date de dépôt : 14.12.90.

(71) Demandeur(s) : ATOCHEM — FR.

(30) Priorité :

(72) Inventeur(s) : Gillet Jean Philippe.

(43) Date de la mise à disposition du public de la
demande : 19.06.92 Bulletin 92/25.

(56) Liste des documents cités dans le rapport de
recherche : Se reporter à la fin du présent fascicule.

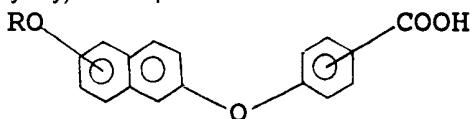
(60) Références à d'autres documents nationaux
apparentés :

(73) Titulaire(s) :

(74) Mandataire : Atochem Lebas Jean-Pierre.

(54) Dérivés des acides naphtyloxy benzoïques et naphtoïques leur procédé de synthèse.

(57) La présente invention concerne les dérivés des acides
(naphtyloxy) benzoïques de formule:



dans laquelle R représente l'hydrogène une chaîne hydro-
carbonée aliphatique, cycloaliphatique, linéaire ou
ramifiée, ou un radical -C₁₋₆R', R' étant un radical alkyle,

leur procédé de synthèse et leur utilisation.

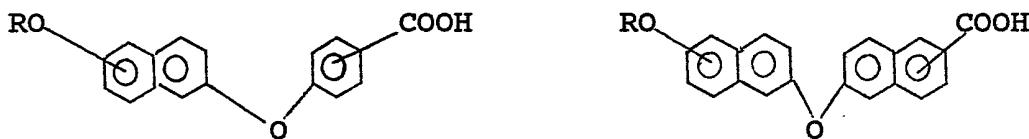
FR 2 670 482 - A1



**DERIVES DES ACIDES NAPHTYLOXY BENZOIQUES ET NAPHTOIQUES
LEUR PROCEDE DE SYNTHESE**

* * * * *

La présente invention concerne des dérivés d'acides (hydroxy, alcoxy et acétyloxy - naphtyloxy) benzoïques et naphtoïques qui répondent à l'une ou l'autre des formules :



dans lesquelles R représente l'hydrogène, une chaîne hydrocarbonée aliphatique, cycloaliphatique, linéaire ou ramifiée ayant de 1 à 4 atomes de carbone ou un radical $-C-R'$, R' étant un radical méthyle ou éthyle.

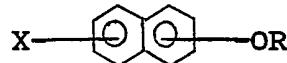


Les substituants -OR et -COOH des cycles naphtalènes des formules ci-dessus peuvent occuper les positions 1 à 8, étant entendu que les positions 1 et 3 sont particulièrement défavorables.

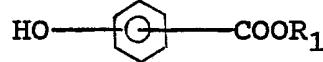
Parmi ces acides benzoïques, on peut tout particulièrement citer:

- les acides (méthoxy-6' naphtyloxy-2') 3 et 4 benzoïques
- les acides (hydroxy-6' naphtyloxy-2') 3 et 4 benzoïques
- les acides (acétoxy-6' naphtyloxy-2') 3 et 4 benzoïques

Les acides (alcoxy-naphtyloxy) benzoïques peuvent être préparés par condensation d'un dérivé halogéné d'un alcoxy naphtalène de formule:



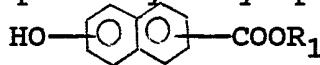
dans laquelle X est un atome d'halogène, de préférence Cl ou Br, et R répond à la définition précédente, sur l'hydroxybenzoate d'alkyle de formule



dans laquelle R₁ représente un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 4 atomes de carbone, de préférence méthyle, en présence d'un composé du cuivre selon la réaction de Ullmann bien connue dans la littérature. L'ester obtenu est ensuite saponifié, par exemple à la potasse de façon à obtenir

le sel de l'acide correspondant qui est acidifié.

Pour préparer les acides (alcoxy-naphtyloxy) naphtoïques on peut opérer de façon identique en remplaçant l'hydroxybenzoate d'alkyle par l'hydroxynaphtoate d'alkyle :



Le solvant utilisé peut être un glyme diéther de bas poids moléculaire tel que le diéthylène glycol diéthyl éther. On peut également effectuer la réaction en présence d'agent séquestrant tel qu'un éther couronne, du polyéthylène glycol(diéther) de haut poids moléculaire (≥ 1000), une triamine telle que définie dans la demande de brevet EP21868 de formule $N[CHR_1-CHR_2-O-(CHR_3-CHR_4-O)_n-R_5]_3$ avec $0 \leq n \leq 10$, R_1, R_2, R_3, R_4 identiques ou différents représentant un atome d'hydrogène ou un radical alkyle de 1 à 4 atomes de carbone et R_5 un radical (cyclo)alkyle, phényle ou $C_mH_{2m}^\phi$ ou $C_mH_{2m+1}^\phi$ avec $1 \leq m \leq 12$.

L'ester obtenu est ensuite saponifié et le sel de l'acide correspondant obtenu est acidifié.

Les acides (hydroxy-naphtyloxy) benzoïques peuvent être obtenus à partir des acides (alcoxy-naphtyloxy) benzoïques précédents ou de leurs sels (il n'est alors pas nécessaire de procéder à l'étape d'acidification finale décrite ci-dessus).

L'acide ou le sel est mis en solution dans l'acide acétique que l'on chauffe à une température d'environ 120°C préalablement à l'introduction de HBr. On porte l'ensemble à reflux et agite pendant plusieurs heures et laisse refroidir avant de récupérer le produit qui a précipité.

Lorsque le produit de départ est un acide, il est préférable que le rapport molaire HBr/acide soit voisin de 5.

Lorsque le produit de départ est un sel, il est nécessaire d'opérer avec un équivalent supplémentaire de HBr.

Etant donné la faible solubilité des produits de départ dans l'acide acétique, il est souhaitable d'opérer avec un fort excès d'acide acétique en général de l'ordre de 15 à 20 fois la quantité de produit de départ.

Les acides (acétoxy-naphtyloxy) benzoïques peuvent être synthétisés à partir des acides (hydroxy-naphtyloxy) benzoïques et d'anhydride d'acide.

On opère de préférence en présence d'un excès d'anhydride.

Une fois le mélange des constituants réalisé, il est chauffé jusqu'au reflux pendant 30 mn environ. On refroidit alors le mélange, le dilue à l'eau et filtre le solide obtenu. De préférence le solide est ensuite recristallisé, par exemple dans un mélange eau/acétone.

Les acides (hydroxy-naphtyloxy) et (acétoxy-naphtyloxy) naphtoïques peuvent être synthétisés de façon identique aux acides (hydroxy-naphtyloxy) et (acétoxy-naphtyloxy) benzoïques.

Les acides benzoïques et naphtoïques naphtyloxy-substitués selon l'invention peuvent être utilisés comme monomères et notamment ce sont des monomères particulièrement intéressants pour la synthèse de polymères thermotropes.

Exemple 1

Synthèse de l'acide (méthoxy-6' naphtyloxy-2')₄ benzoïque Mode opératoire

A. Dans un réacteur de 0,25 l équipé d'une bonne agitation, d'un thermomètre et d'un dean stark on place:

- 0,21 M (49,8 g) de bromo-2 méthoxy-6 naphtalène
- 0,2 M (30,4 g) de parahydroxybenzoate de méthyle
- 0,2 M (27,6 g) de carbonate de potassium
- 10 ⁻²M (0,63 g) de cuivre métallique (5% molaire)
- 22 g de diéthylèneglycol diéthyléther

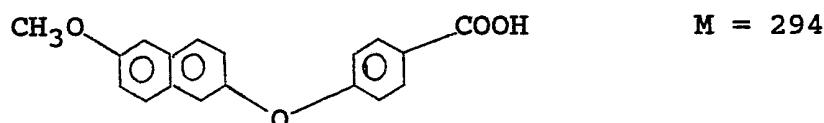
Le milieu est porté à 200°C sous agitation au moyen d'un bain d'huile thermostaté. On maintient 1h45 à 200°C. On distille ainsi 3,6 g de phase liquide et il se dégage 3 l de gaz. On refroidit le milieu vers 100°C et transvase dans un réacteur de 1 l puis on ajoute 0,3 M de potasse 85% dans 570cm³ d'eau. La suspension est chauffée à 100°C pendant 4h. On filtre la solution pour éliminer le catalyseur (cuivre, oxydes de cuivre).

Après séchage on obtient 57 g de sel de potassium dosé à 92 % par potentiométrie et 94 % en HPLC après acidification. Le rendement en produit isolé est de 80 %. L'acidification du filtrat et des eaux de lavage donne 2 autres fractions. Le rendement global est de 84 %.

B. Dans le même appareillage que sous A, on introduit:

- 0,308 M (73 g) de bromo-2 méthoxy-6 naphtalène
- 0,28 M (42,6g) de parahydroxybenzoate de méthyle
- 0,28 M (38,6 g) de carbonate de potassium
- $1,4 \times 10^{-2}$ M (0,88 g) de cuivre métallique
- 31 g de diéthylèneglycol diéthyléther
- 1 g d'éther couronne (dicyclohexano-18 crown-6) et réalise la synthèse dans les mêmes conditions que décrites sous A. Le rendement global en sel de potassium est de 89 %.

Caractéristiques du produit



F°: 212°-213°C (après recristallisation dans l'acide acétique).

RMN: structure conforme en RMN: C¹³ et H¹
pureté >99%

HPLC: un seul pic

analyse élémentaire:

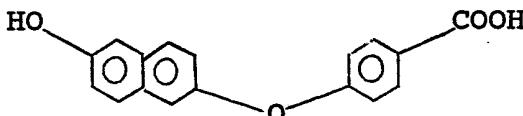
	% C	% H	% O
théorie	73,46	4,79	21,74
exp.	73,31	4,53	21,41

Exemple 2

Synthèse de l'acide (hydroxy-6' naphtyloxy-2')4 benzoïque

Mode opératoire

Dans un réacteur de 1 l agité pour le reflux on place 0,275M du méthoxyacide de l'exemple 1 sous forme de sel d'acide avec 5 M (300 g) d'acide acétique puis 1,39 M (240g) d'HBr 47%. On chauffe tout d'abord la solution acétique avant de couler l'HBr en 45 mm (température ~ 120°C). Le reflux s'établit à 116°C. On laisse agiter au reflux pendant 6 h. Le bromure de méthyle qui se dégage est piégé. En fin de réaction on laisse refroidir. Le produit qui précipite est filtré et lavé à l'eau. On obtient 48,5 g de produit (pureté RMN: 95,3%). Le filtrat est dilué avec 400 cm³ d'eau pour récupérer le produit solubilisé. Le rendement total est de 78%.

Caractéristiques du produit:

M=280

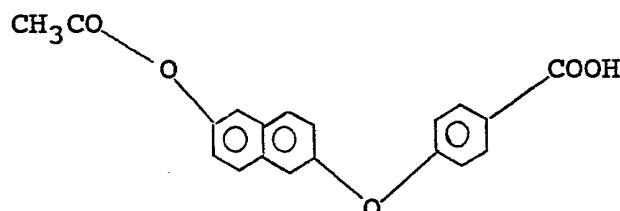
F°: 221° - 222°CRMN: conforme en RMN H¹ et C¹³

pureté: 99,4% après purification

HPLC: un seul picExemple 3Synthèse de l'acide (acétoxy-6'naphtyloxy-2')4 benzoïqueMode opératoire:

Dans un réacteur de 100 cm³ agité équipé pour le reflux on place 20 mmoles d'hydroxyacide de l'exemple 2 dans 73 mmoles (7,5 g) d'anhydride acétique. On chauffe le tout à 136°C pendant 30 mn. On refroidit et on dilue à l'eau puis on filtre le solide.

On récupère ainsi 3,2 g après recristallisation dans un milieu acétone/eau. La pureté HPLC est de 99%.

Caractéristiques du produit:

M=322

F°: 200°CRMN: conforme en RMN H¹ et C¹³HPLC: un seul picExemple 4:Synthèse de l'acide (méthoxy-6'naphtyloxy-2')3 benzoïqueMode opératoire:

Dans un réacteur équipé d'une bonne agitation, d'un thermomètre et d'un dean stark on place:

- 0,208 M (49,3 g) de bromo-2 méthoxy-6 naphtalène
- 0,19 M (29 g) de métahydroxybenzoate de méthyle
- 0,19 M (26,2 g) de carbonate de potassium
- 0,6 g de cuivre métallique
- 21,5 g de diéthylèneglycol diéthyléther

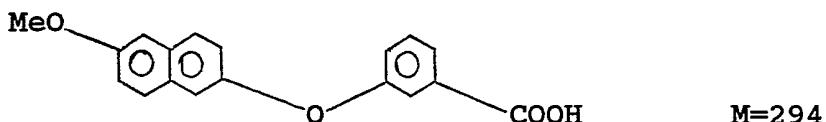
Le milieu est porté sous agitation à 200°C pendant 45'.

On ajoute alors 60 g de glyme supplémentaire. On refroidit après 2h 30 de réaction. Il s'est dégagé 2,9 l de gaz et l'on a distillé une fraction liquide de 2,6 g. On saponifie en coulant à 100°C 29 g de potasse 85 % dans 750 g d'eau. La réaction dure 4 h à 100°C. On filtre à chaud pour éliminer le cuivre. A froid le sel reste dissous. On acidifie alors avec HCl 12 N (35 cm³). Le précipité est filtré, lavé et séché: (43,7g).

pureté RMN: 97 % - Rendement : 83,7 %

On note une solubilité plus grande du sel obtenu que celle du sel de l'exemple 1.

Caractéristiques du produit



F°: 178°C

RMN : conforme à la structure en RMN H¹ et C¹³

pureté : 97 %

dosage potentiométrique: 97,2 %

HPLC : compatible avec le système adopté.

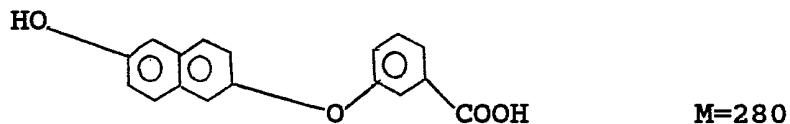
Exemple 5

Synthèse de l'acide (hydroxy-6' naphtyloxy-2')3 benzoïque

Mode opératoire :

Dans un réacteur de 0,5 l équipé pour le reflux on place 0,135 M (41 g) du méthoxyacide de l'exemple 4 dans 120 g (2M) d'acide acétique. Puis on coule 120 g (0,7 M) d'HBr 48 %. Le tout est porté sous agitation à reflux (116°C) pendant 4 h puis 6 h. En fin de réaction le milieu étant homogène on précipite le composé par ajout de 600 g d'eau. On récupère ainsi un solide qui est filtré, lavé et séché (16,5 g). La pureté est de 98 % ce qui donne un rendement de 43 %.

Caractéristiques du produit



F° : 193°C - 196°C

RMN : conforme en RMN H¹ et C¹³

pureté : 98,8%

HPLC : un seul pic
pureté : 98 %

Exemple 6

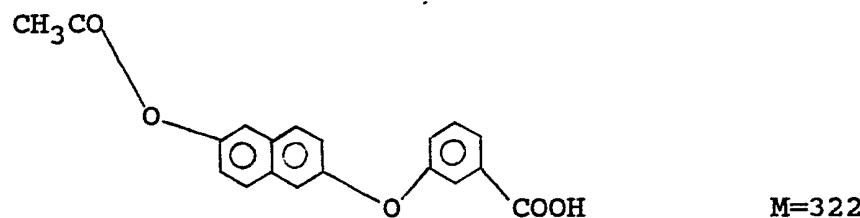
Synthèse de l'acide (acétoxy-6' naphtyloxy-2)3 benzoïque

Mode opératoire:

Dans un réacteur de 100 cm³ équipé pour le reflux on place (0,02M) 5,6 g du composé de l'exemple 5 avec 16 g (0,156M) d'anhydride acétique. On porte à 130°C en agitant pendant 15 mn.

Après refroidissement, filtration, lavage à l'eau on isole 4,2 g du dérivé acétylé pur à 98,5 % Le rendement non optimisé est de 64 % en produit isolé.

Caractéristiques du produit



F° : 186 - 187°C

RMN : structure conforme en RMN H¹ et C¹³

pureté : 98,5 %

HPLC : un seul pic dans le système adopté -

pureté : 99 %

R E V E N D I C A T I O N S

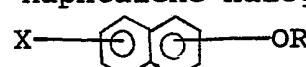
1. Dérivés des acides naphtyloxy benzoïques et naphtoïques de formule



dans lesquelles R représente l'hydrogène, une chaîne hydrocarbonée aliphatique, cycloaliphatique, linéaire ou ramifiée ou un radical $-C-R'$, R' étant un radical alkyle.



2. Acides (méthoxy-6' naphtyloxy-2') 3 et 4 benzoïques
3. Acides (hydroxy-6' naphtyloxy-2') 3 et 4 benzoïques
4. Acides (acétoxy-6' naphtyloxy-2') 3 et 4 benzoïques
5. Procédé de synthèse des acides (alcoxy-naphtyloxy) benzoïques et naphtoïques (ou de leurs sels) par condensation de Ullman en présence d'un catalyseur à base de cuivre à partir d'un alcoxy naphtalène halogéné de formule



X est un atome d'halogène, et de préférence Cl ou Br, sur l'hydroxybenzoate (hydroxynaphtoate) d'alkyle suivi d'une saponification (et d'une acidification).

6. Procédé de synthèse des acides (hydroxy-naphtyloxy) benzoïques (naphtoïques) à partir d'acides (alcoxy-naphtyloxy) benzoïques (naphtoïques) et HBr en milieu acétique.

7. Procédé de synthèse des acides (acétyloxy-naphtyloxy) benzoïques (naphtoïques) à partir d'acides (hydroxy-naphtyloxy) benzoïques (naphtoïques) et d'anhydride d'acide.

8. Polymères obtenus à partir des acides (hydroxy-naphtyloxy) benzoïques (naphtoïques) et/ou des acides (acétoxy-naphtyloxy) benzoïques (naphtoïques).

INSTITUT NATIONAL
de la
PROPRIETE INDUSTRIELLE

RAPPORT DE RECHERCHE

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

N° d'enregistrement
nationalFR 9015668
FA 452117

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		Revendications concernées de la demande examinée
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	
A	US-A-3 651 134 (ELPERN et al.) * Revendication 1; colonne 2, lignes 40-50 * -----	1
DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. CL5)		
C 07 C 65/00 C 07 C 69/00		
Date d'achèvement de la recherche 14-08-1991		Examinateur KLAG M.J.
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES <p> X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : pertinent à l'encontre d'au moins une revendication ou arrière-plan technologique général O : divulgation non-écrite P : document intercalaire </p> <p> T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet bénéficiant d'une date antérieure à la date de dépôt et qui n'a été publié qu'à cette date de dépôt ou qu'à une date postérieure. D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons & : membre de la même famille, document correspondant </p>		