



(11) (21) (C) **2,030,732**
(22) 1990/11/23
(43) 1991/05/25
(45) 2000/06/13

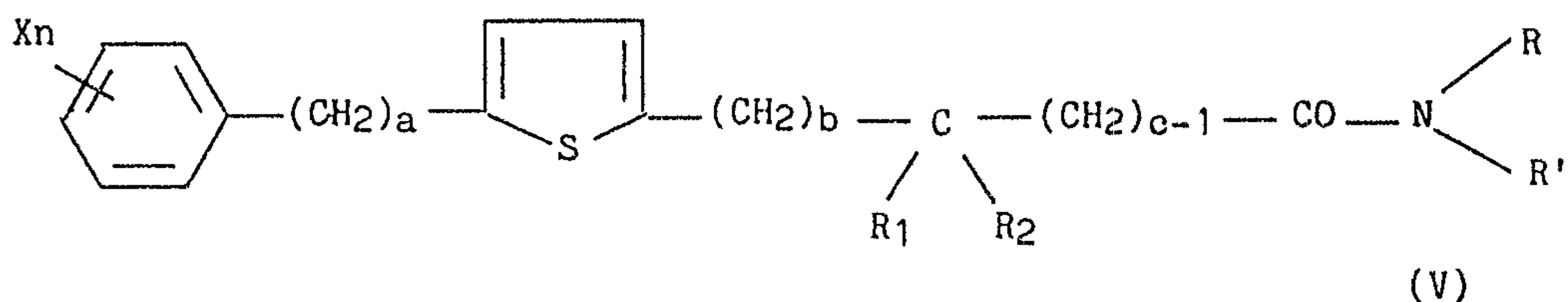
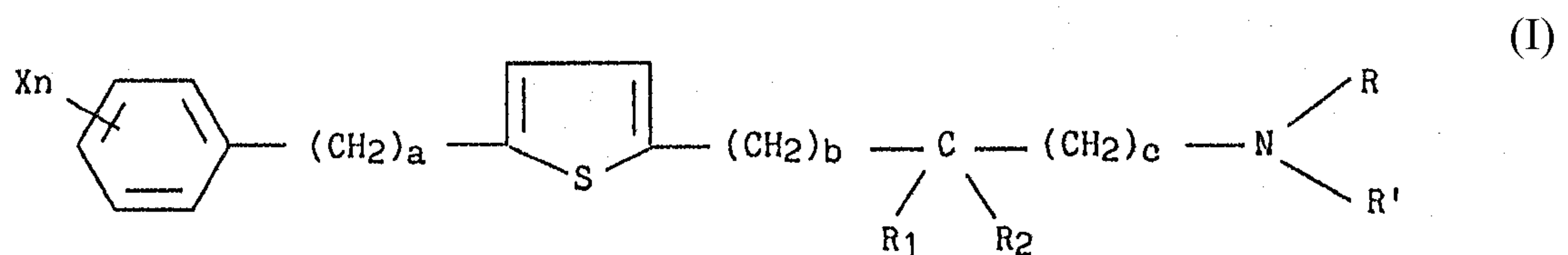
(72) Wierzbicki, Michel, FR
(72) Sauveur, Frédéric, FR
(72) Bonnet, Jacqueline, FR
(72) Brisset, Martine, FR
(72) Tordjman, Charles, FR
(73) ADIR ET COMPAGNIE, FR

(51) Int.Cl.⁵ C07D 413/06, A61K 31/395, A61K 31/38, C07D 333/20,
C07D 409/06

(30) 1989/11/24 (89.15458) FR

(54) **NOUVEAUX DERIVES DU THIOPHENE, LEUR PROCEDE DE
PREPARATION ET LES COMPOSITIONS
PHARMACEUTIQUES LES RENFERMANT**

(54) **THIOPHENE DERIVATIVES; PROCESS FOR PREPARING THE
SAME AND PHARMACEUTICAL COMPOSITIONS
CONTAINING THEM**

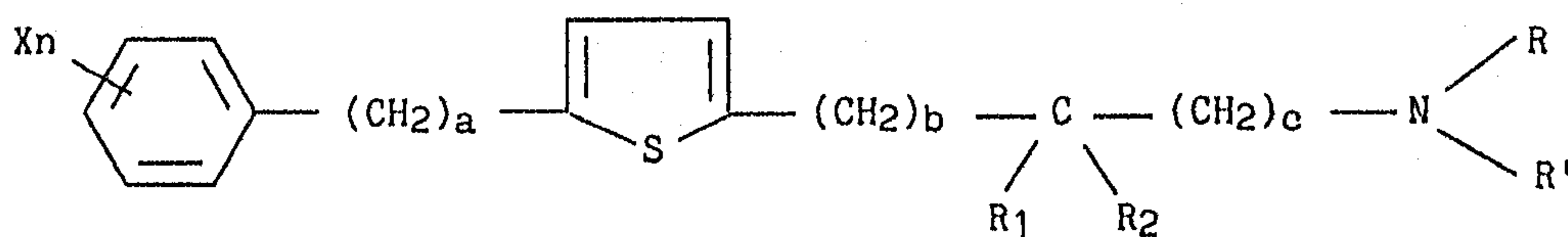


(57) 1. Nouveaux dérivés du thiophène, utilisables comme médicament et répondant à la formule: (voir formule I) dans laquelle : - X, est hydrogène, halogène, C₁-C₅ alkyle ou alkoxy ou dialkylamino ; - n est 1 ou 2 ; - a est un nombre entier de 2 à 6 ; - b est 2 ou 3 ; - c est 1 ou 2 de telle sorte que b+c = 4 ; - R₁ et R₂ sont hydrogène, (C₁-C₅) alkyle ou forment avec le carbone auquel ils sont liés un cycle hydrocarboné de C₃ à C₆ ; et - R et R' sont hydrogène, (C₁-C₅) alkyle ou forment avec l'atome d'azote auquel ils sont liés un hétérocycle penta ou hexagonal renfermant éventuellement un atome d'oxygène ou un deuxième atome d'azote qui peut être lui-même substitué ; et leurs sels physiologiquement tolérables. Les produits de l'invention peuvent être utilisés en thérapeutique notamment dans le traitement des pathologies caractérisées par une perte du tissu osseux. 2. A titre de produits intermédiaires nouveaux, les amides de formule (voir formule V) dans laquelle X, n, a, b, c, R₁, R₂, R et R' ont les significations définies ci-dessus.



NOUVEAUX DERIVES DU THIOPHENE,
LEUR PROCEDE DE PREPARATION ET
LES COMPOSITIONS PHARMACEUTIQUES LES RENFERMANT.

1. Nouveaux dérivés du thiophène, utilisables comme médicament et répondant à la formule :



dans laquelle :

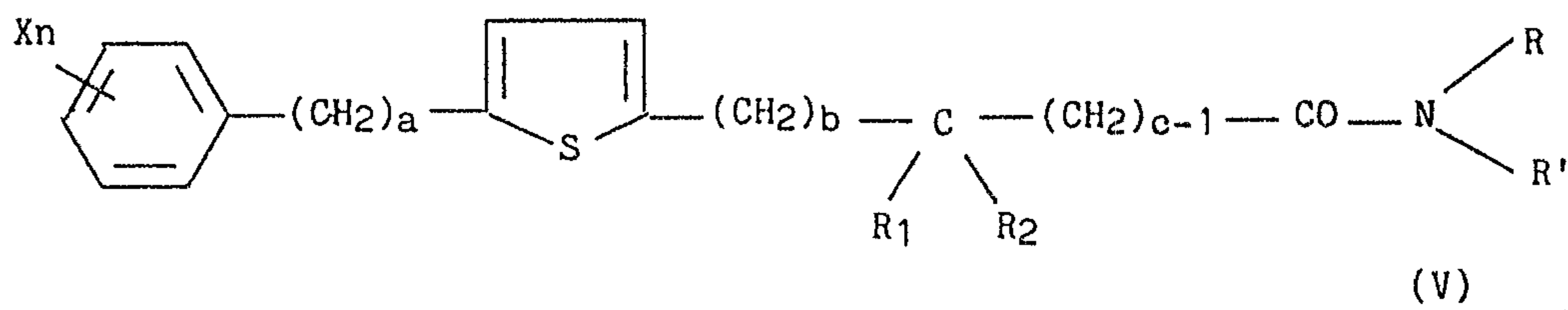
- 5 - X, est hydrogène, halogène, C₁-C₅ alkyle ou alkoxy ou dialkylamino ;
- n est 1 ou 2 ;
- a est un nombre entier de 2 à 6 ;
- b est 2 ou 3
- c est 1 ou 2 de telle sorte que b+c = 4 ;
- 10 - R₁ et R₂ sont hydrogène, (C₁-C₅) alkyle ou forment avec le carbone auquel ils sont liés un cycle hydrocarboné de C₃ à C₆ ;
- et
- R et R' sont hydrogène, (C₁-C₅) alkyle ou forment avec l'atome d'azote auquel ils sont liés un hétérocycle penta ou hexagonal renfermant
- 15 éventuellement un atome d'oxygène ou un deuxième atome d'azote qui peut être lui-même substitué ;
- et leurs sels physiologiquement tolérables.

Les produits de l'invention peuvent être utilisés en thérapeutique notamment dans le traitement des pathologies caractérisées par une perte

20 du tissu osseux.

2030732

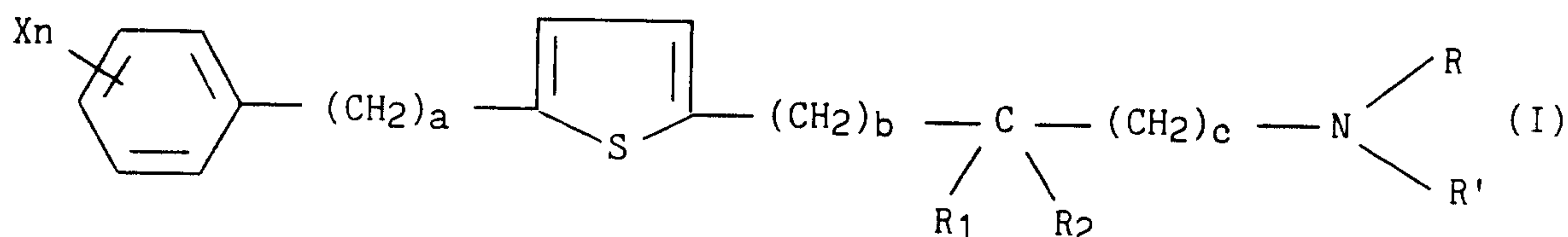
2.A titre de produits intermédiaires nouveaux, les amides de formule



dans laquelle X, n, a, b, c, R₁, R₂, R et R' ont les significations définies ci-dessus.

La présente invention a pour objet les nouveaux dérivés du thiophène, leur procédé de préparation et les compositions pharmaceutiques les renfermant.

Elle concerne particulièrement les dérivés du thiophène de formule générale I :



dans laquelle :

- X représente un atome d'hydrogène ou d'halogène, un radical alkyle ou alkoxy ayant chacun de 1 à 5 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée ou un radical dialkylamino dans lequel chaque groupe alkyle renferme de 1 à 5 atomes de carbone ;
- n représente 1 ou 2 ;
- a représente un nombre entier de 2 à 6 inclus ;
- b représente 2 ou 3 ;
- c représente 1 ou 2, de telle sorte que $b+c = 4$;

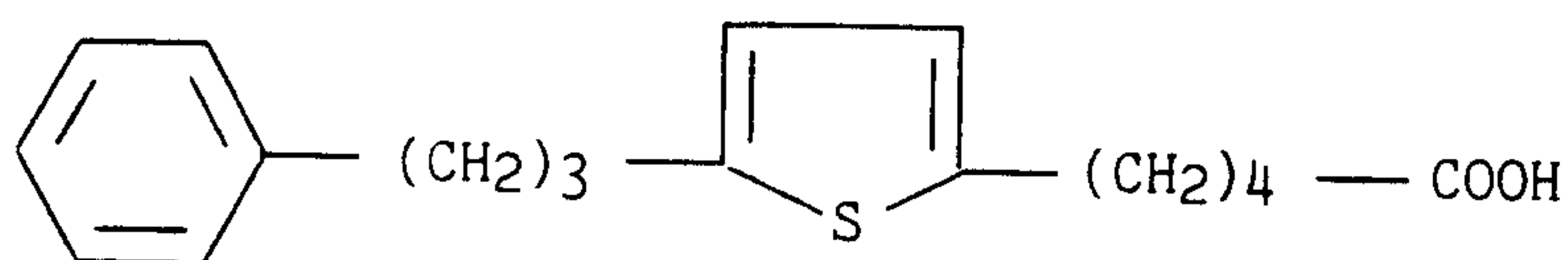
R₁ et R₂, identiques ou différents, représentent chacun un atome d'hydrogène ou un radical alkyle ayant de 1 à 5 atomes de carbone, ou

- R₁ et R₂ forment ensemble avec l'atome de carbone auquel ils sont liés un cycle hydrocarboné renfermant de 3 à 6 atomes de carbone ; et
- R et R', identiques ou différents, représentent chacun un atome d'hydrogène ou un radical alkyle ayant de 1 à 5 atomes de carbone, ou
- R et R' forment ensemble avec l'atome d'azote auquel ils sont liés un radical hétérocyclique penta ou hexagonal renfermant éventuellement un atome d'oxygène ou un deuxième atome d'azote lequel peut être lui-même substitué par un radical alkyle renfermant de 1 à 5 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée, ou par un radical arylalkyle dans lequel le groupe alkyle renferme de 1 à 5 atomes de carbone et le groupe aryle est éventuellement mono- ou poly- substitué par un atome d'halogène ou un radical alkyle ou alkyloxy ayant chacun de 1 à 5 atomes de carbone.

L'état antérieur de la technique le plus proche de la présente invention est illustré notamment par :

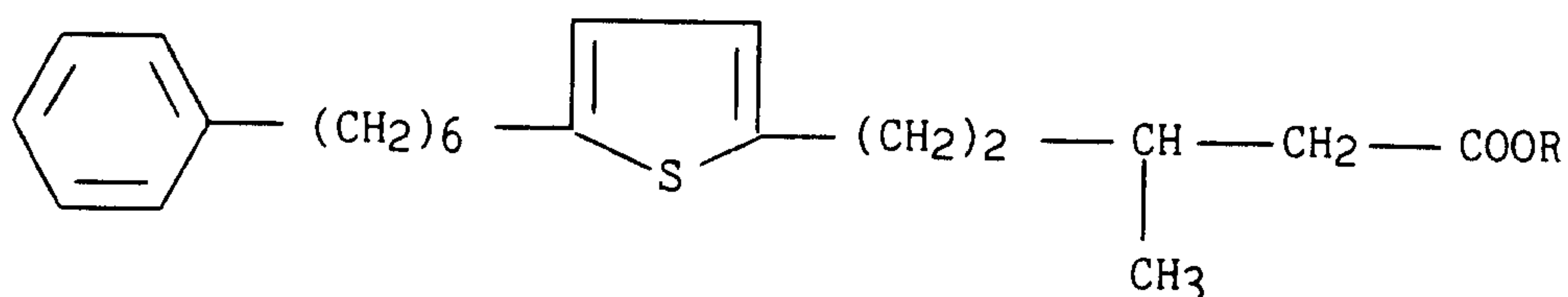
le brevet DE.3.407.510 qui concerne, entre autres, l'acide de formule :

5

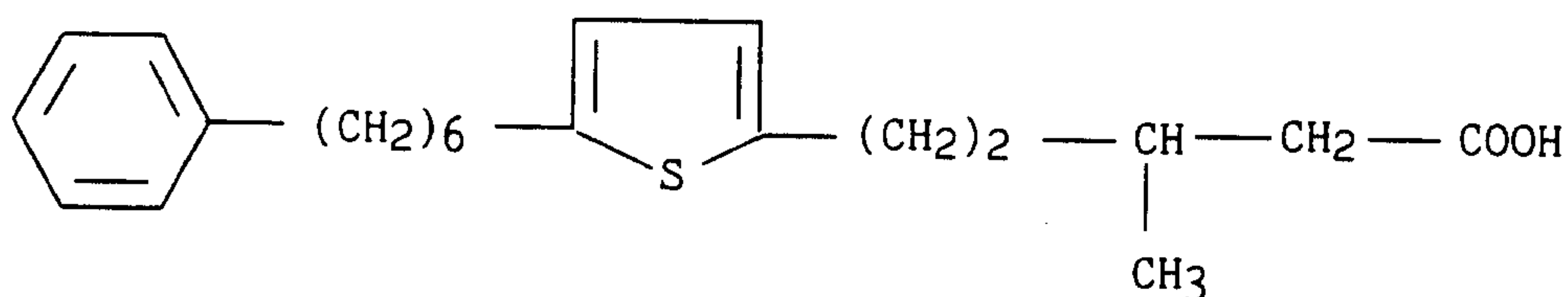


lequel a une activité anti-inflammatoire ;

F.F.KNAPP et coll. Journal of nuclear Medicine, 27 (4), 521-31 (1986) qui décrit notamment les esters de formule :



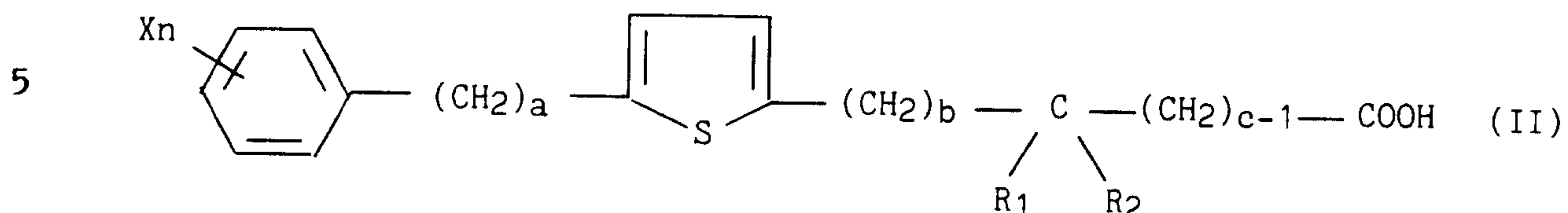
10 et M.M. GOODMAN et coll. J. Med. Chem. 27, 390-97 (1984) qui décrit, entre autres, le dérivé de formule :



15 Aucune de ces références ne décrit ni suggère les amines de formule générale I objet de la présente invention, lesquelles amines possèdent une activité anti résorbante osseuse, nullement mentionnée pour les acides et esters structurellement les plus proches de l'état antérieur de la technique.

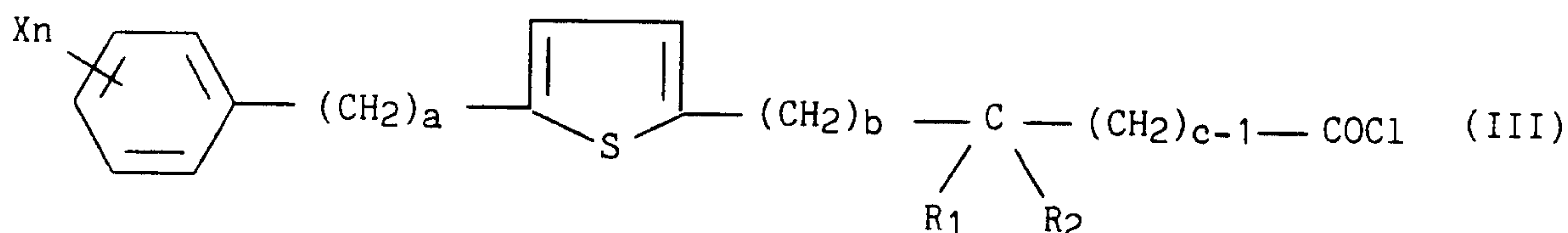
La présente invention a également pour objet le procédé de préparation des dérivés de formule générale I caractérisé en ce que :

l'on transforme, au moyen par exemple de chlorure de thionyle, l'acide de formule générale II :



dans laquelle X, n, a, b, c, R₁ et R₂ ont les significations précédemment définies,

en chlorure d'acide correspondant de formule générale III :

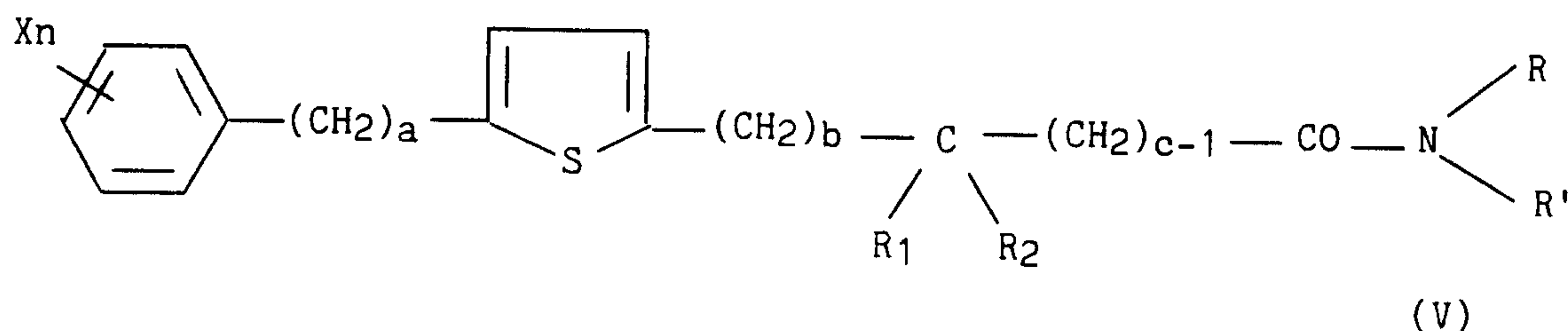


10 dans laquelle X, n, a, b, c, R₁ et R₂ ont les significations précédemment définies,

lequel chlorure d'acide sert à acyler l'amine de formule générale IV :



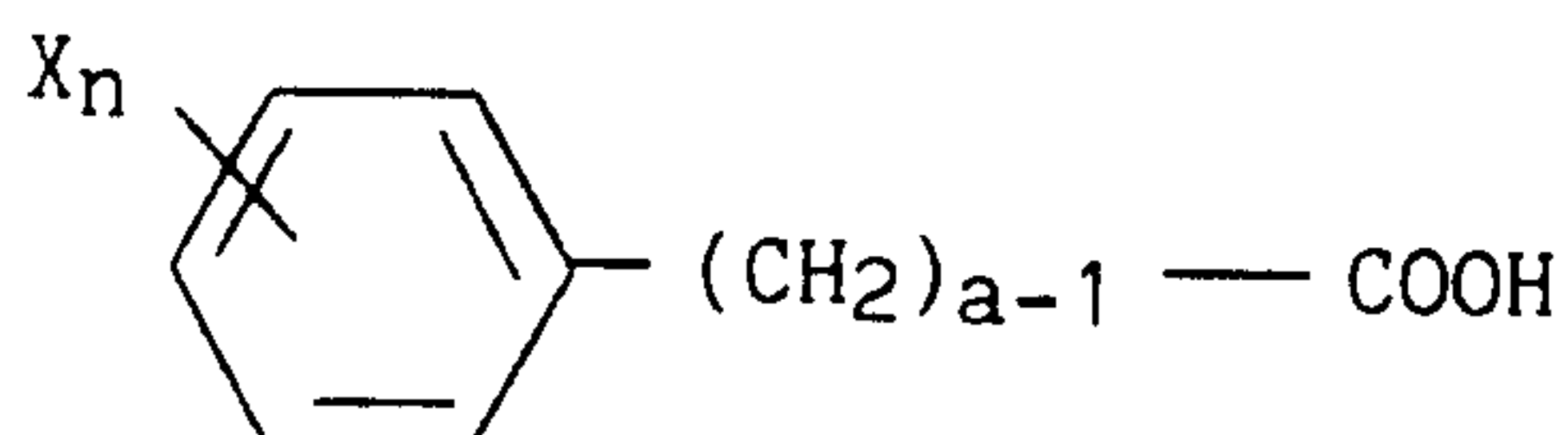
15 dans laquelle R et R' ont les significations précédemment définies, et l'on réduit l'amide ainsi obtenue de formule générale V :



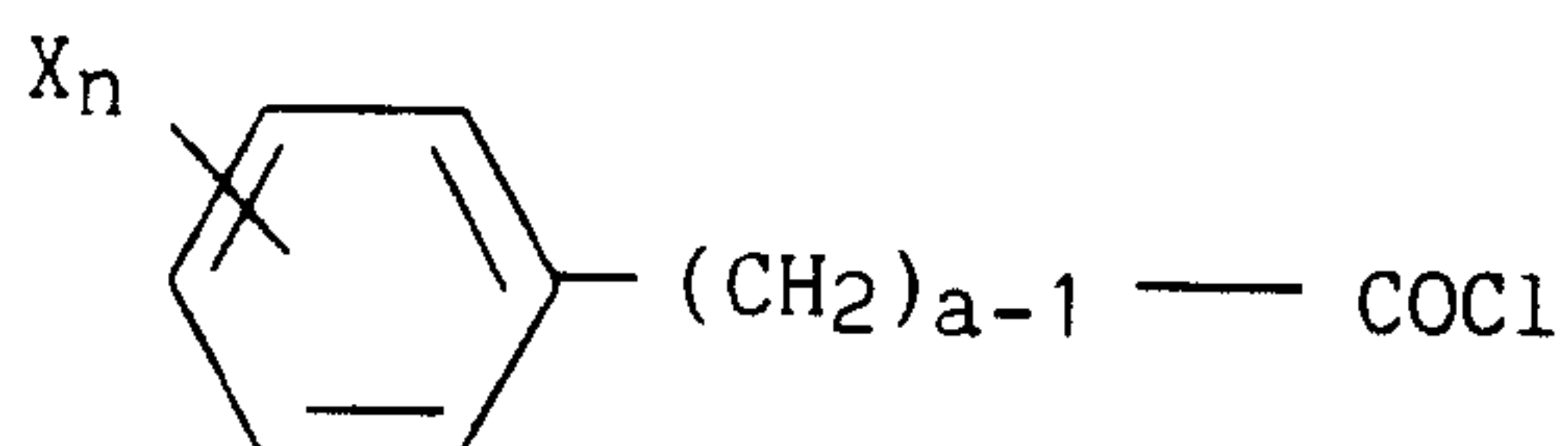
dans laquelle X, n, a, b, c, R₁, R₂, R et R' ont les significations précédemment définies.

Il est particulièrement adéquat d'effectuer cette réduction au moyen de Li Al H_4 en opérant à reflux dans un solvant adéquat tel que, par exemple, l'éther.

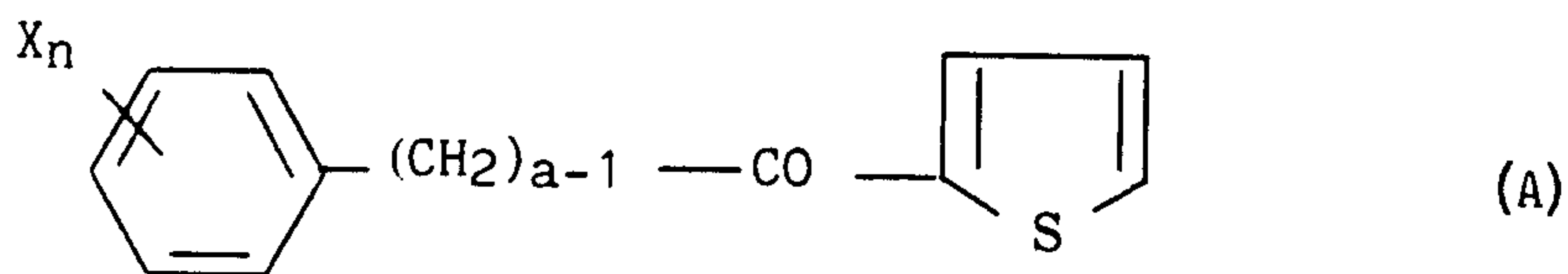
5 L'acide de formule générale II de départ a été préparé soit à partir de l'acide de formule générale :



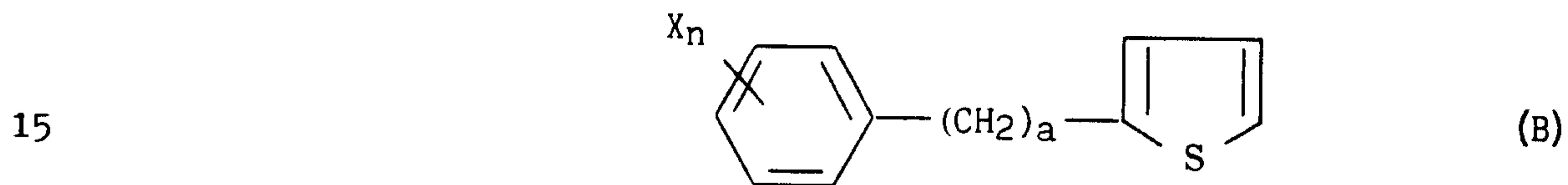
transformé en chlorure d'acide correspondant de formule générale :



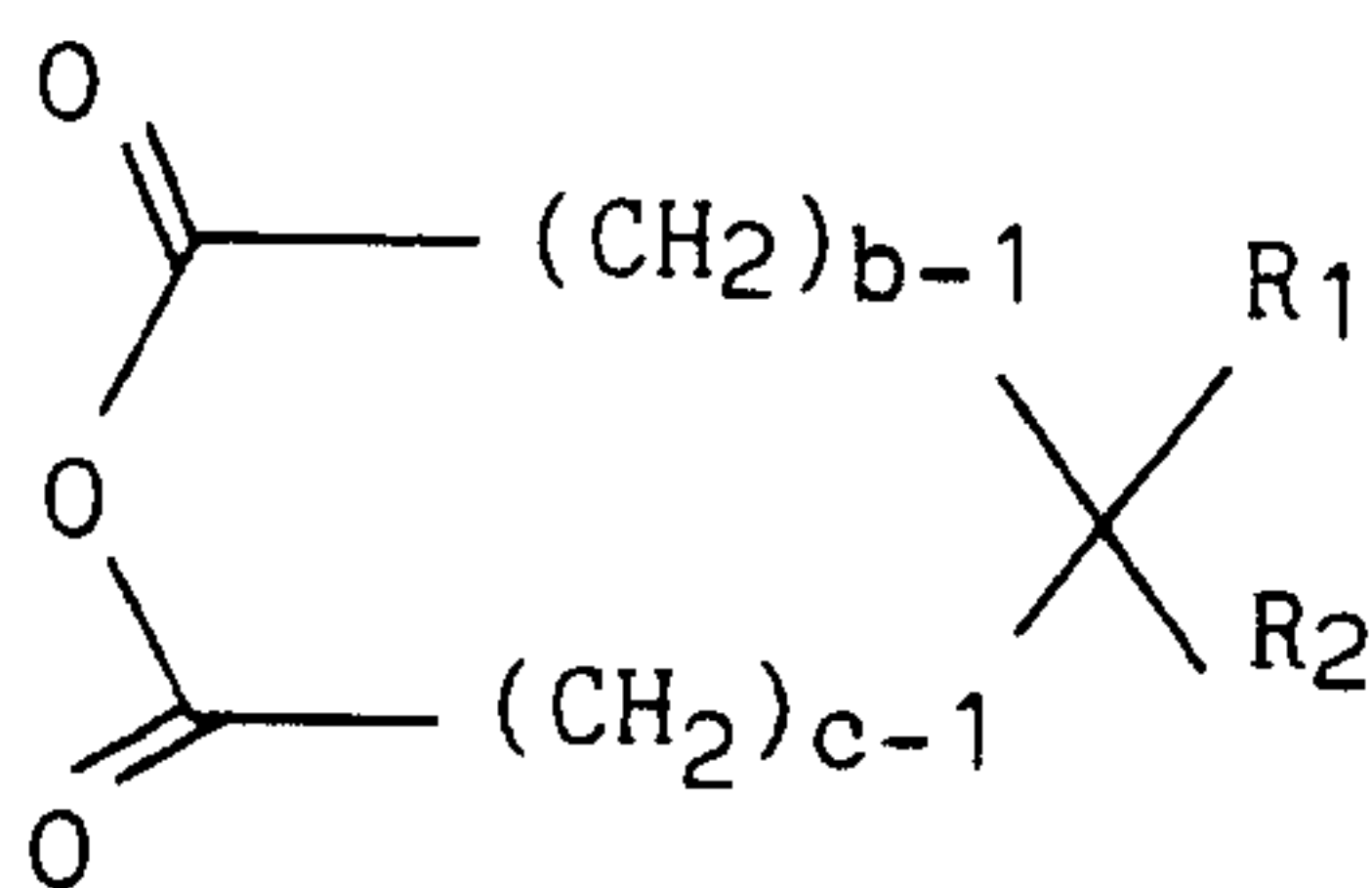
10 lequel, avec une quantité équimoléculaire de thiophène est soumis à la réaction de Friedel-Crafts en présence de Al Cl_3 ou Sn Cl_4 pour donner le composé de formule générale A :



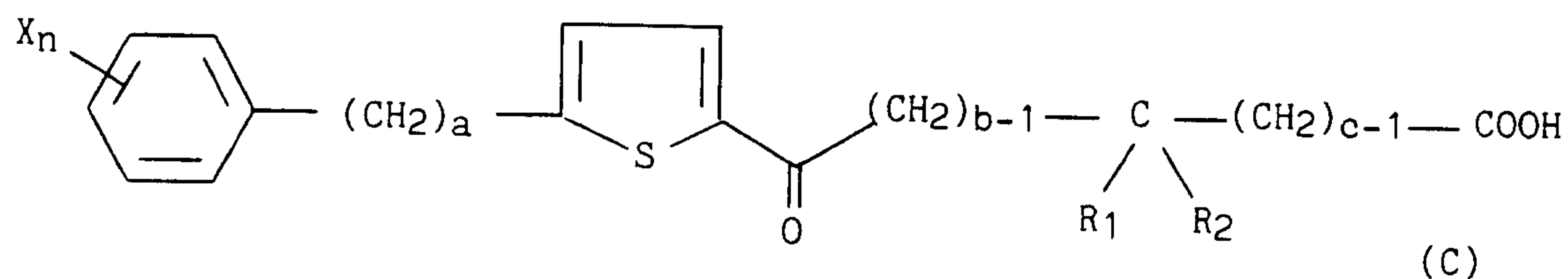
lequel soumis à la réduction de Wolff-Kishner en présence de potasse et d'hydrazine, donne le composé de formule générale B :



qui soumis à la réaction de Friedel-Crafts avec l'anhydride glutarique substitué de formule générale :

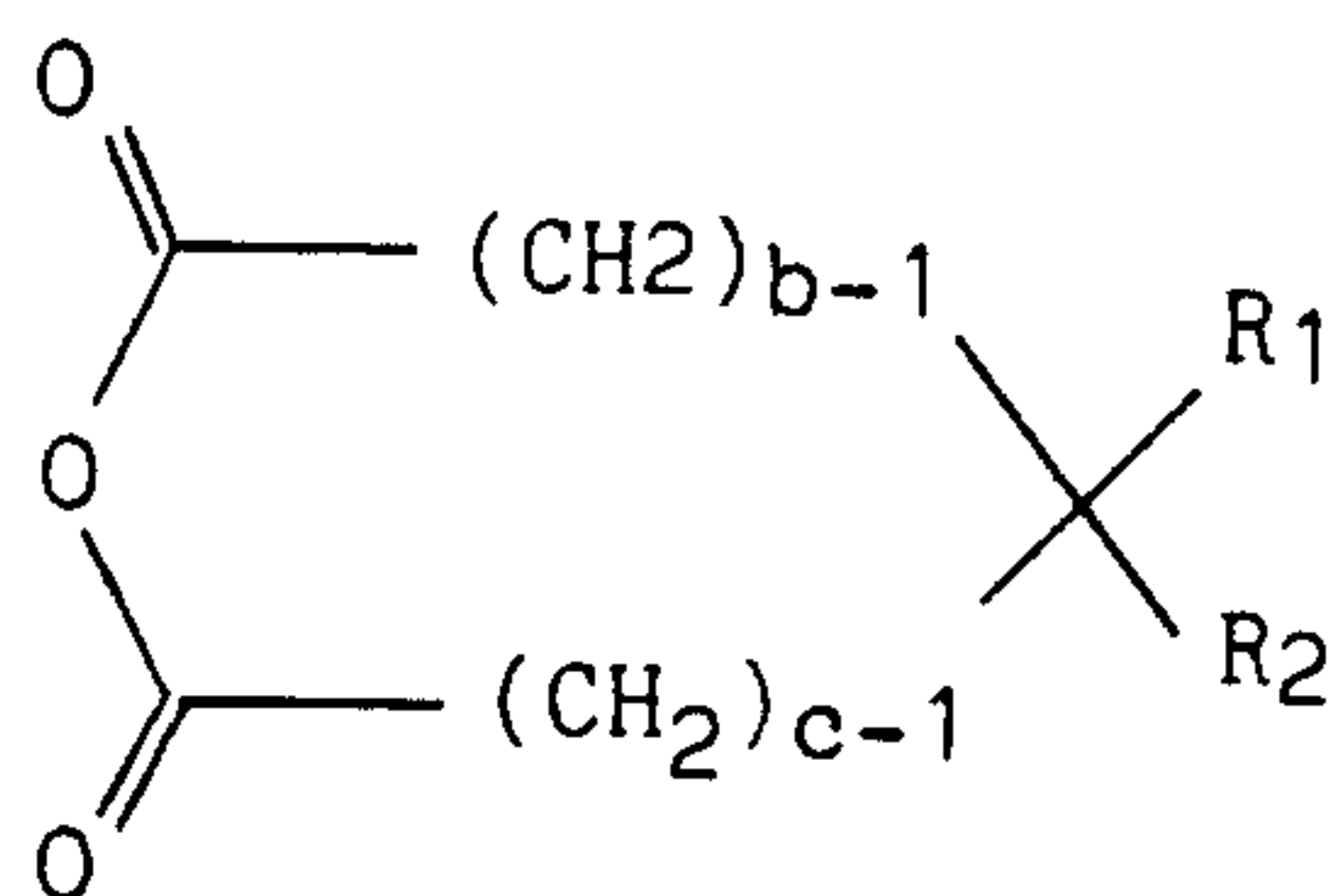


donne le composé de formule générale C :

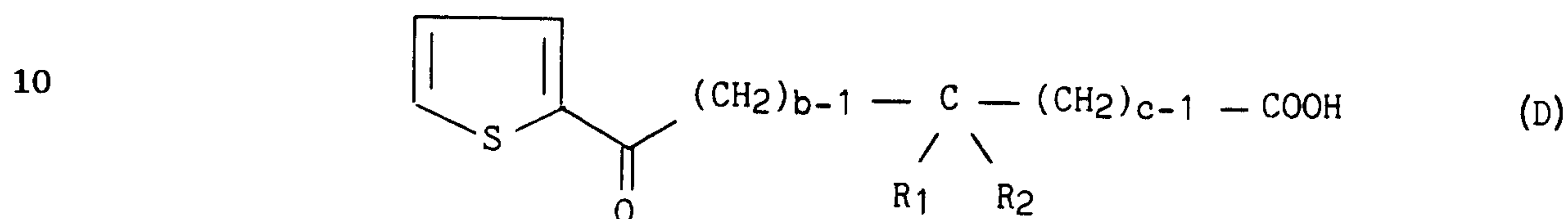


qui par réduction de Wolff-Kishner donne l'acide de formule générale II ;

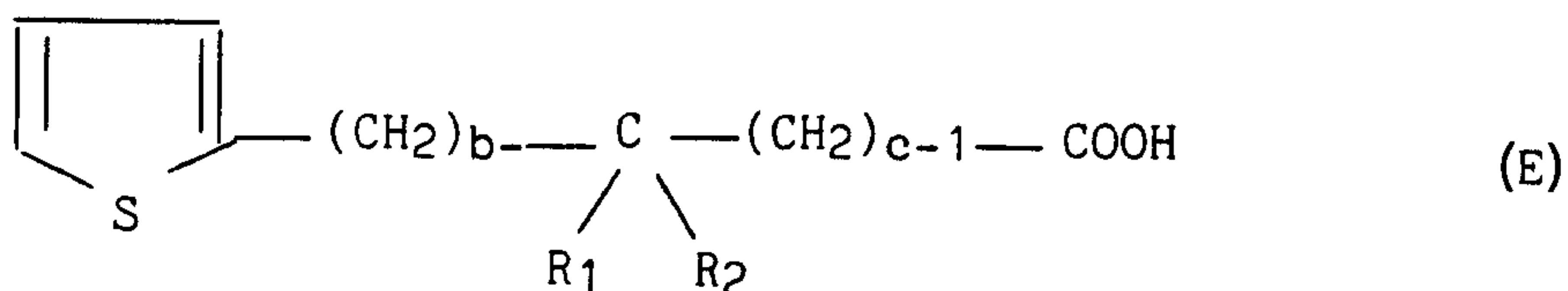
5 soit à partir de thiophène et de l'anhydride glutarique substitué de
formule générale :



qui soumis à la réaction de Friedel-Crafts en présence d'Al Cl₃ dans le nitrobenzène donnent le composé de formule générale D :



lequel réduit selon la méthode de Wolff-Kishner, au moyen d'hydrazine et de potasse, donne l'acide de formule générale E :



Dans le dessin qui illustre l'invention, la figure 1 est une courbe représentant l'activité du composé de l'exemple 8.

Par exemple, le composé objet de l'exemple 8 a présenté sur ce test l'activité traduite par la courbe illustrée en figure 1.

- 5 On notera que sur cette courbe, chaque valeur en ordonnée est la valeur moyenne \pm esm (le nombre de calvaria traitées étant indiqué entre parenthèses). Comparaison à la valeur moyen témoin *P<0.05, **P<0.01, ***P<0.001.

Par ailleurs, certains composés de la présente invention et notamment le composé objet de l'exemple 9 ont exercé une activité stimulante sur la formation osseuse in vitro (incorporation de proline-H3 dans le tissu osseux de calvaria de souris, mis en culture selon la technique décrite par M.C. MEIKLE et coll. -Calcif.Tissue Int 34, 359-64, (1982) - pour des concentrations de 10^{-6} à 10^{-5} M.

Ces composés ont montré ces intéressantes propriétés sur le métabolisme osseux, tout en conservant une activité inhibitrice de libération des métabolites lipoxygénase-dépendants de l'acide arachidonique avec des IC50 comprises entre 10^{-6} et 10^{-5} M. (technique d'étude de la biosynthèse des métabolites de l'acide arachidonique par polynucléaires de rat stimulés à l'ionophore A 23187 ; mesure par HPLC avec détection radioactive).

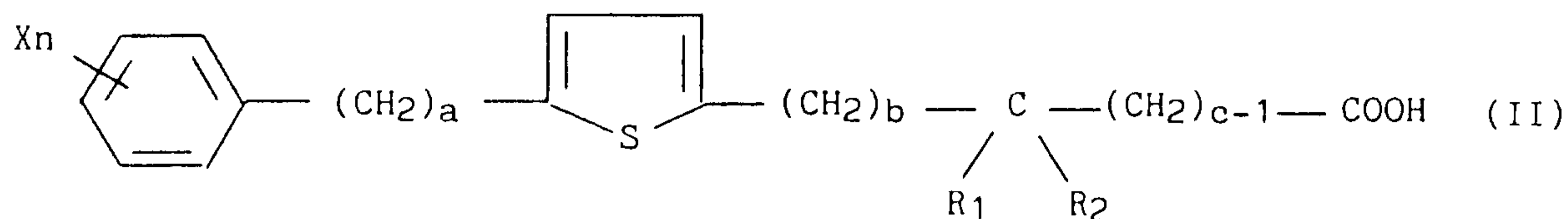
D'autre part ces composés ne sont pas toxiques après administration aiguë par voie orale chez la souris ($DL_{50} \geq 1000$ mg/kg).

En conséquence, les propriétés pharmacologiques et l'absence de toxicité des composés de la présente invention permettent leur utilisation dans les pathologies caractérisées par une perte du tissu osseux, comme l'ostéoporose, la maladie de Paget, la parodontite et la polyarthrite rhumatoïde.

La présente invention a également pour objet les compositions pharmaceutiques contenant comme principe actif un composé de formule générale I ou un de ses sels physiologiquement tolérable, mélangé ou associé à un excipient pharmaceutique approprié, comme par exemple, le glucose, le lactose, l'amidon, le talc, l'éthyl cellulose, le stéarate de magnésium ou le beurre de cacao.

Les compositions pharmaceutiques ainsi obtenues se présentent généralement sous forme dosée et peuvent revêtir, par exemple, la forme de comprimés, dragées, gélules, suppositoires, solutions injectables ou buvables et être selon les cas administrées par voie orale, rectale ou parentérale.

Les exemples suivants illustrent la présente invention.

I) Synthèse des matières premières de formule générale II :

A) Première méthode :

a) Préparation des dérivés de formule générale A :

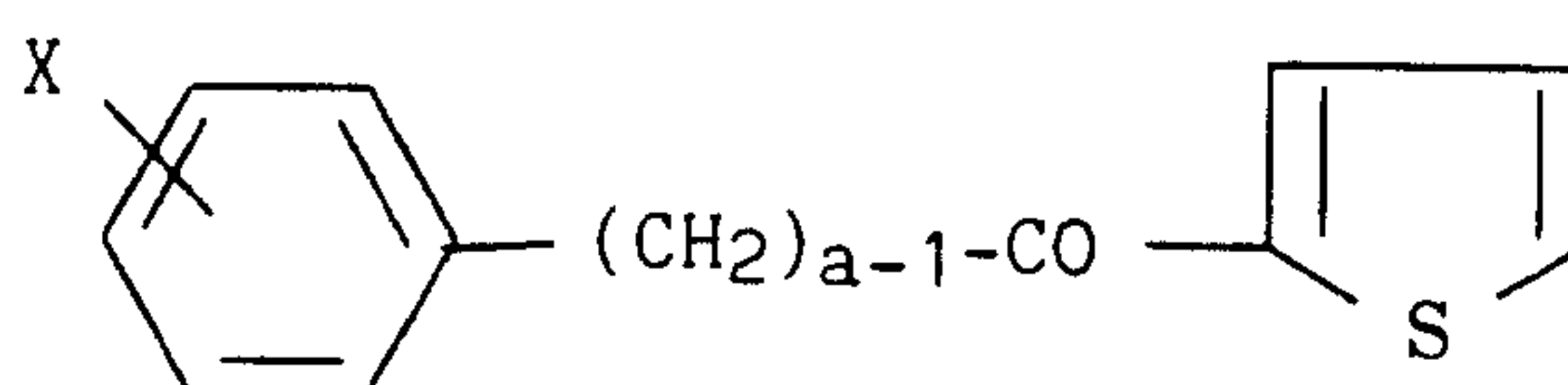
- 5 150,18g (1 mole) d'acide hydrocinnamique sont ajoutés par fractions à 95ml (1,3 mole) de chlorure de thionyle à froid sous agitation. Après une heure d'agitation le milieu réactionnel est porté à 40°C jusqu'à fin du dégagement gazeux. L'excès de chlorure de thionyle est distillé sous pression réduite.
- 10 Le chlorure d'acide ainsi obtenu et 82,55g (1,1 mole) de thiophène sont mis en solution dans 1,2l de dichlorométhane anhydre. La température est amenée à 0°C sur saumure. 312,6g (1,2 mole) de chlorure d'étain sont coulés goutte à goutte sous vive agitation en maintenant la température à 0°C. Après une heure à 0°C, le milieu réactionnel est agité pendant 12
- 15 heures à température ambiante, hydrolysé sur 600ml d'HCl en solution 6 N, décanté et la phase aqueuse est extraite par 4 fois 100ml de dichlorométhane. Les phases organiques sont filtrées sur Célite*, lavées par une solution N d'HCl, une solution N de Na OH, et par l'eau, puis séchées sur sulfate de magnésium et décolorées au noir animal. Le solvant
- 20 distillé laisse 216g d'huile brute.

Ce produit brut peut être distillé pour donner le (phényl-3 propanoyl)-2 thiophène, Eb/10-2 torr = 135°C

Ont ainsi été préparés les produits regroupés dans le tableau 1 ci-après.

* Marque de commerce

Tableau 1 : Dérivés de formule :



a	X
2	H
2	p. CH ₃
3	H
3	m. F
3	p. Cl
3	m. CH ₃
3	p. CH ₃
3	p. OCH ₃
4	H
4	p. CH ₃
6	H

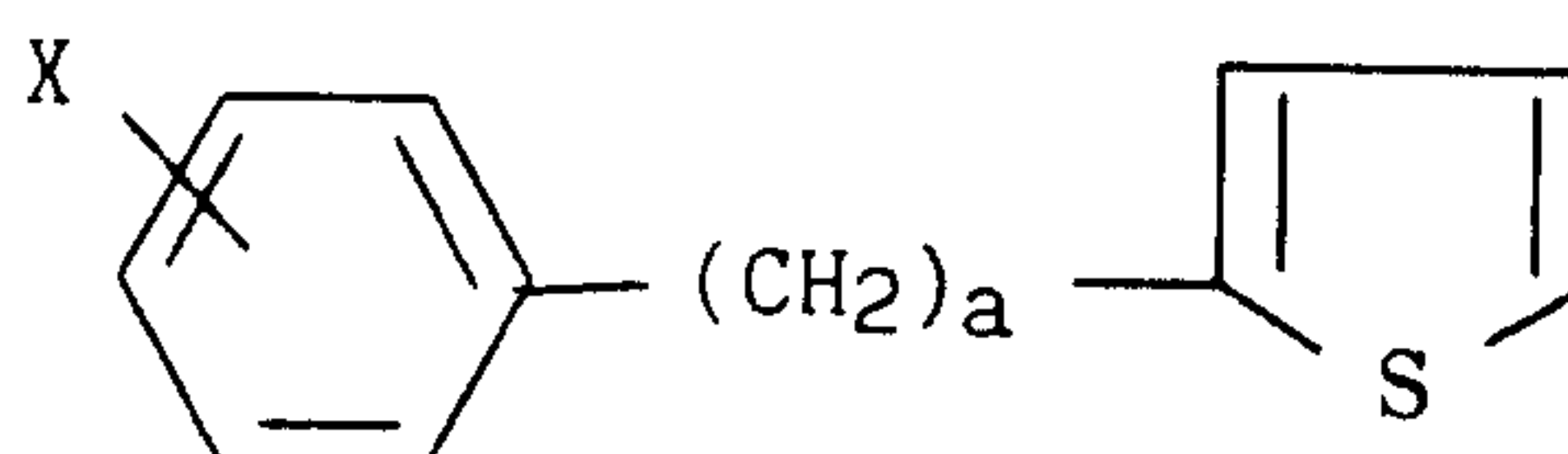
b) Préparation des dérivés de formule générale B :

5 90g (0,416 mole) de (phényl-3 propanoyl)-2 thiophène sont placés dans 500ml de triéthylène glycol. La dissolution est obtenue par chauffage à 70°C sous agitation. On ajoute en une fois 62g (1,56 mole) d'hydrate d'hydrazine (80%) et on porte la température à 100°C. Puis 75g (1,335 mole) de potasse sont ajoutés rapidement et le reflux est maintenu pendant 45mn.

10 L'eau formée est distillée jusqu'à ce que la température atteigne 210-220°C. Le reflux est ainsi maintenu, pendant 2 heures puis la température du milieu réactionnel est amenée à 40°C. Le mélange est hydrolysé par 400ml d'eau et 100ml d'HCl concentré, puis extrait successivement par 250ml puis 3 fois 80ml d'éther. La phase organique est lavée successivement par une solution normale d'HCl, de l'eau, une solution aqueuse saturée de bicarbonate, puis de l'eau et enfin séchée sur 15 Mg SO₄ et décolorée au noir animal. Le solvant distillé laisse 70g d'huile brute de (phényl-3 propyl)-2 thiophène.

Ont ainsi été préparés les produits regroupés dans le tableau 2 ci-après.

Tableau 2 : Dérivés de formule :



a	X
2	H
2	p.CH ₃
3	H
3	m.F
3	p. Cl
3	m. CH ₃
3	p.CH ₃
3	p. OCH ₃
3	p.OH
4	H
4	p.CH ₃
6	H

c) Préparation des dérivés de formule générale C :

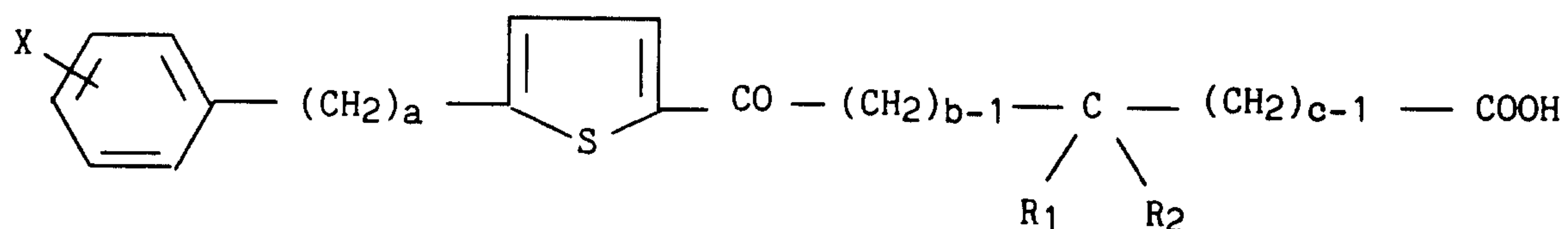
35g (0,173 mole) de (phényl-3 propyl)-2 thiophène et 27,05g (0,190 mole) d'anhydride diméthyl-3,3 glutarique sont mis en solution dans 500ml de nitrobenzène. La température du milieu réactionnel est amenée à 0°C et 57,67g (0,433 mole) de chlorure d'aluminium sont ajoutés par fractions, sous vive agitation en maintenant la température à 5°C.

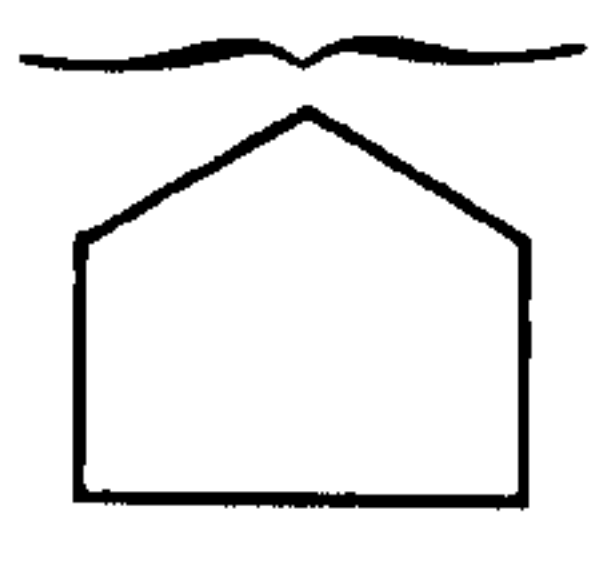
Après 1 heure à 5°C, l'agitation est maintenue 12 heures à température ambiante.

Le mélange est versé sur 500g de glace additionnée de 50ml d'HCl concentré. L'hydrolyse est poursuivie pendant 2 heures sous agitation, puis la phase organique est grossièrement décantée et le nitrobenzène entraîné à la vapeur.

5 L'acide est extrait par 3 fois 100ml d'éther, la phase organique est séchée sur Mg SO₄ et le solvant distillé. Le résidu est dissous dans 200ml de bicarbonate de sodium saturé, extrait par 50ml d'éther et décoloré au noir animal. La solution aqueuse est acidifiée par HCl aqueux 4N et extraite par 3 fois 100ml d'éther. La phase organique lavée par HCl aqueux 1N, puis de l'eau, est séchée 3 heures sur Mg SO₄. Le solvant distillé laisse 55g d'huile jaune pâle qui cristallise lentement en (phényl-3 propyl)-5 (diméthyl-3,3 glutaryl)-2 thiophène. Ont ainsi été préparés les produits regroupés dans le tableau 3 ci-après.

10 Tableau 3 : Dérivés de formule :



X	a	b	c	R ₁	R ₂
H	2	2	2	CH ₃	CH ₃
p.CH ₃	2	2	2	CH ₃	CH ₃
H	3	2	2	H	H
p.CH ₃	3	2	2	H	H
H	3	2	2	CH ₃	H
p.CH ₃	3	2	2	CH ₃	H
H	3	2	2	CH ₃	CH ₃
p.CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃
m.CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃
H	3	2	2	CH ₃	CH ₃
					
H	3	3	1	CH ₃	CH ₃
p.CH ₃	3	3	1	CH ₃	CH ₃
H	4	2	2	CH ₃	CH ₃
p.CH ₃	4	2	2	CH ₃	CH ₃
H	6	2	2	CH ₃	CH ₃

d) Préparation des dérivés de formule générale II :

50g (0,145 mole) de (phényl-3 propyl)-5 (diméthyl-3,3 glutaryl)-2 thiophène sont mis en solution dans 250ml de triéthylène glycol.

5 La température est portée à 70°C et on ajoute 28,5mg (0,536 mole) d'hydrate d'hydrazine (80%).

La température est amenée à 100°C et on ajoute 24,4g (0,435 mole) de potasse. Le reflux est maintenu 45 minutes, puis l'eau est distillée jusqu'à ce que la température atteigne 210-220°C.

Le reflux est alors maintenu 2 heures.

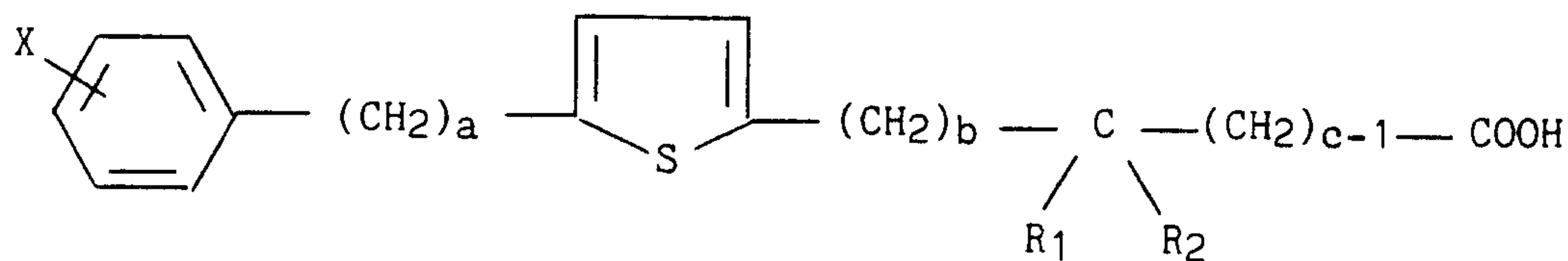
10 Le milieu réactionnel est hydrolysé par 300ml d'eau additionnée de 35ml d'HCl concentré, puis extrait par 3 fois 100ml d'éther.

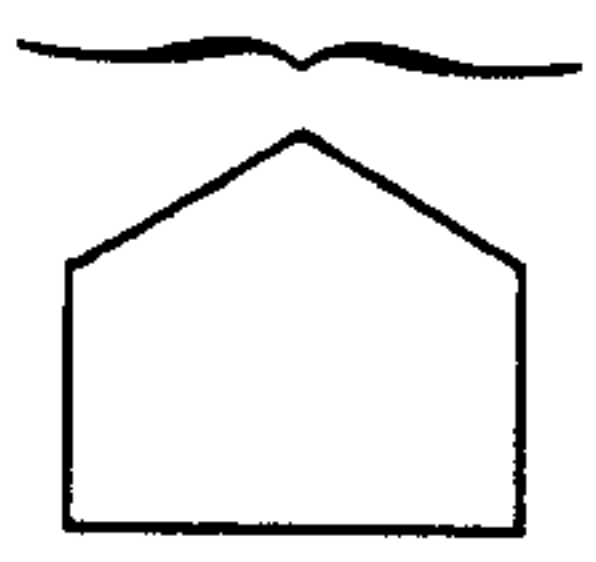
La phase organique est lavée par HCl aqueux N puis de l'eau, séchée sur Mg SO₄ et décolorée au noir animal.

15 Le solvant distillé laisse 41,5g d'huile incolore qui cristallise lentement en (phényl-3 propyl)-5 (carboxy-4 diméthyl-3,3 butyl)-2 thiophène.

Ont ainsi été préparés les produits regroupés dans le tableau 4 ci-après :

Tableau 4 : Dérivés de formule :



X	a	b	c	R ₁	R ₂
H	2	2	2	CH ₃	CH ₃
p.CH ₃	2	2	2	CH ₃	CH ₃
H	3	2	2	H	H
p.CH ₃	3	2	2	H	H
H	3	2	2	CH ₃	H
p.CH ₃	3	2	2	CH ₃	H
H	3	2	2	CH ₃	CH ₃
p.CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃
m.CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃
H	3	2	2	CH ₃	CH ₃
					
H	3	3	1	CH ₃	CH ₃
p.CH ₃	3	3	1	CH ₃	CH ₃
H	4	2	2	CH ₃	CH ₃
p.CH ₃	4	2	2	CH ₃	CH ₃
H	6	2	2	CH ₃	CH ₃

B) Deuxième méthode :

5 a) préparation des dérivés de formule générale D :

42,07g(0,5 mole) de thiophène et 71,07g (0,55 mole) d'anhydride diméthyl-3,3 glutarique sont mis en solution dans 1500ml de nitrobenzène. Le milieu réactionnel est refroidi à 0-2°C sur bain de saumure et 166,67g (1,25 mole) de chlorure d'aluminium sont ajoutés par fractions sous vive agitation en maintenant la température du milieu réactionnel à une valeur inférieure à 5°C. La réaction est poursuivie 30 minutes à une température de 0-5°C puis complétée à température ambiante pendant 10 heures.

10

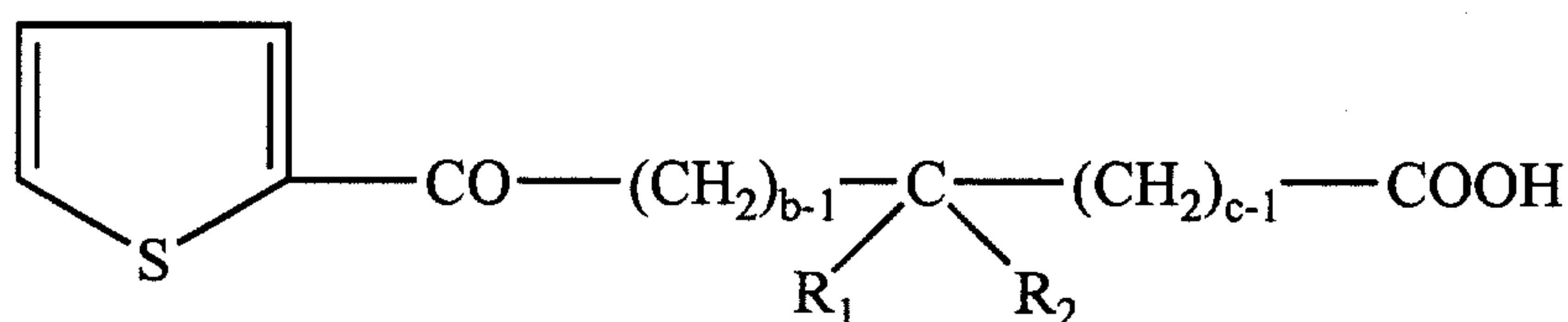
15

Le milieu réactionnel est hydrolysé sur 31, d'un mélange eau/glace. Après addition de 217ml d'HCl concentré, la phase organique est décantée, le nitrobenzène entraîné à la vapeur et la phase aqueuse résiduelle extraite par 3 fois 200ml d'éther éthylique. Les phases étherées réunies sont lavées par une solution aqueuse d'HCl normale puis par de l'eau. Après traitement sur sulfate de magnésium et noir animal, les solvants distillés laissent 106,5g d'une huile jaune pâle qui cristallise lentement (Rendement : 94%) .

Le produit peut être recristallisé dans l'eau pour donner après filtration et séchage le (diméthyl-3,3 glutaryl)-2 thiophène sous forme d'un solide blanc, P.F. : 70°C.

Ont ainsi été préparés les produits regroupés dans le tableau 5 ci-après.

Tableau 5 : Dérivés de formule :



b	c	R ₁	R ₂
2	2	CH ₃	CH ₃
2	2	CH ₃	H
2	2	H	H
1	3	CH ₃	CH ₃
3	1	CH ₃	CH ₃

15

b) Préparation des dérivés de formule générale E :

17,5g (0,0773 mole) de (diméthyl-3,3 glutaryl)-2 thiophène sont mis en suspension dans 100ml de triéthylèneglycol. La température est portée à 70°C et l'agitation est maintenue jusqu'à dissolution complète. 10,83g (0,27 mole) d'hydrate d'hydrazine à 80% sont ajoutés. La température est portée à 100°C puis on ajoute 13g (0,23 mole) de potasse en pastilles.

20

16

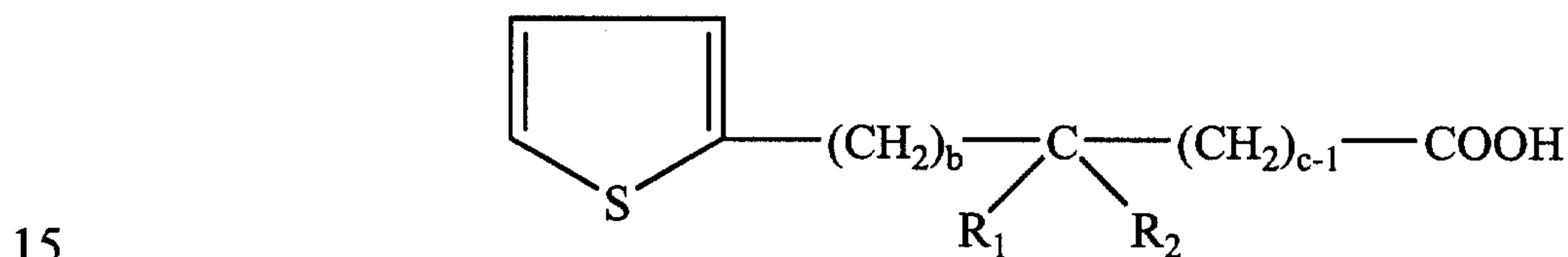
On maintient le reflux 30 minutes puis on distille l'eau formée en une heure environ ; la température s'élève jusqu'à 200-210°C, la réaction est complète après une heure à cette température.

Après avoir refroidi le milieu réactionnel à 20°C, on hydrolyse par 300ml
5 d'eau et on neutralise à l'acide chlorhydrique concentré.

La phase aqueuse est extraite par 3 fois 100ml d'éther éthylique, puis, les phases étherées sont lavées par une solution aqueuse normale d'HCl, puis par de l'eau. Après traitement par le sulfate de magnésium anhydre et le noir animal, la distillation du solvant laisse 14,37g d'une huile jaune pâle qui cristallise lentement
10 en acide (thiényl-2)-5 diméthyl-3,3 pentanoïque. Rendement : 80%.

Ont ainsi été préparés les produits regroupés dans le tableau 6 ci-après.

Tableau 6 : Dérivés de formule :



b	c	R ₁	R ₂
2	2	CH ₃	CH ₃
2	2	CH ₃	H
2	2	H	H
1	3	CH ₃	CH ₃
3	1	CH ₃	CH ₃

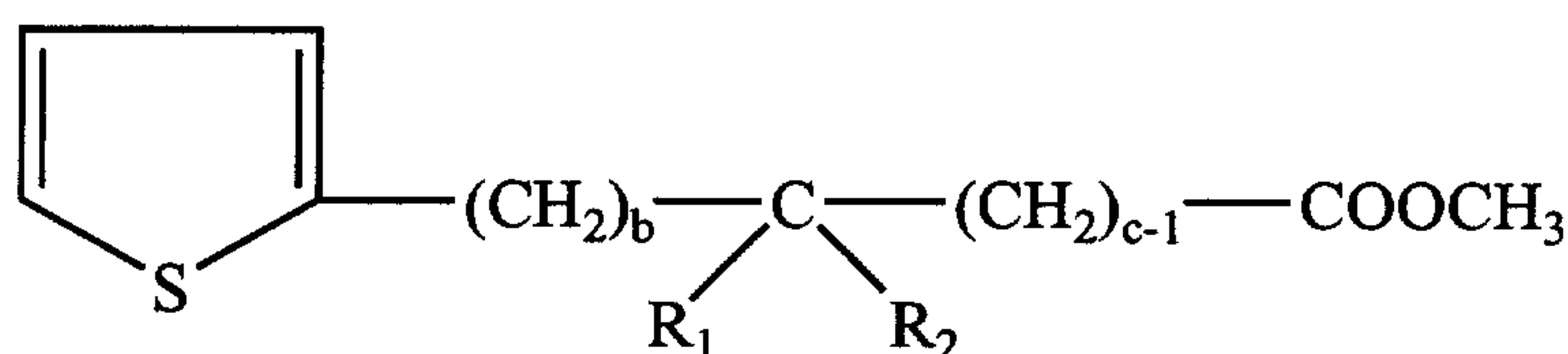
c) Préparation des dérivés de formule générale F :

13g (0,0612 mole) d'acide (thiényl-2)-5 diméthyl-3,3 pentanoïque sont mis en
20 solution dans 200ml de méthanol anhydre en présence d'une quantité catalytique (0,025g) d'acide p.toluènesulfonique.

Le milieu est porté puis maintenu au reflux pendant 20 heures. Après vérification de l'absence d'acide de départ (par chromatographie en couche mince), on distille le méthanol et reprend le résidu dans l'éther éthylique. Après lavage de la phase étherée à l'eau, traitement sur Mg SO_4 anhydre puis noir animal, la distillation du solvant laisse une huile brute qui est chromatographiée ($\text{SiO}_2/\text{CH}_2\text{Cl}_2$) pour laisser 12,25g d'une huile incolore. Rendement : 88%.

Ont ainsi été préparés les esters méthyliques des acides du tableau 6, c'est-à-dire les produits regroupés dans le tableau 7, ci-après.

Tableau 7 : Dérivés de formule :



b	c	R ₁	R ₂
2	2	CH ₃	CH ₃
2	2	CH ₃	H
2	2	H	H
1	3	CH ₃	CH ₃
3	1	CH ₃	CH ₃

d) Préparation des dérivés de formule générale G :

7g (0,0309 mole) d'ester méthylique de l'acide (thiényl-2)-5 diméthyl-3,3 pentanoïque et un équivalent de chlorure de l'acide p.fluorophényl propanoïque - préparé à partir de 5,2g (0,0309 mole) d'acide p.fluorophénylpropanoïque et 3,36ml de SOCl_2 - sont mis en solution dans 175ml de chlorure de méthylène anhydre. A la solution maintenue à 0°C on ajoute goutte à goutte 4,52ml (0,0386 mole) de chlorure d'étain sous vive agitation. La réaction est complète après 30 mn à 0°C, puis une nuit à température ambiante.

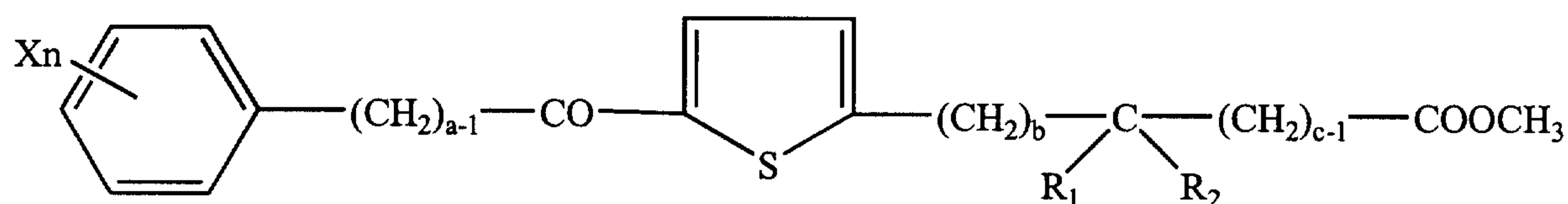
Le milieu réactionnel est hydrolysé sur 500ml d'un mélange eau-glace acidifié par 50ml d'HCl concentré. Après 4 heures d'agitation, la phase organique est décantée et la phase aqueuse est extraite par 3 fois 100ml de dichlorométhane.

Les phases organiques, lavées par une solution aqueuse normale d'HCl, une solution aqueuse saturée de bicarbonate de sodium puis de l'eau, puis traitées par $Mg SO_4$ et le noir animal et concentrées à sec laissent 11,00g d'une huile brute qui, après chromatographie (SiO_2/CH_2Cl_2) donnent 10,48g d'une huile incolore.

5 Rendement : 90,5%.

Ont ainsi été préparés les produits regroupés dans le tableau 8 ci-après.

Tableau 8 : Dérivés de formule :



10

X	a	b	c	R ₁	R ₂
H	3	2	2	CH ₃	CH ₃
p.F	3	2	2	CH ₃	CH ₃
p. F	3	2	2	CH ₃	H
m.F	3	2	2	CH ₃	CH ₃
o.Cl	3	2	2	CH ₃	CH ₃
H	6	2	2	CH ₃	CH ₃
2,4 diCH ₃	3	2	2	CH ₃	H
2,4 diCH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃
m.F	3	2	2	CH ₃	H
p.CH ₃	4	2	2	CH ₃	H
p.CH ₃	4	2	2	CH ₃	CH ₃
2,5 diCH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃
2,5 diCH ₃	3	2	2	CH ₃	H
p.CH ₃	3	2	2	H	H
p.CH ₃	3	1	3	CH ₃	CH ₃
p.CH ₃	3	3	1	CH ₃	CH ₃
p.-CH(CH ₃) ₂	3	2	2	CH ₃	H
p.-CH(CH ₃) ₂	3	2	2	CH ₃	CH ₃
p.-(CH ₂) ₄ -CH ₃	3	2	2	CH ₃	H
p.-(CH ₂) ₄ -CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃
3-F, 4-CH ₃	3	2	2	CH ₃	H
3-F, 4-CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃

e) Préparation des dérivés de formule générale II :

5 10,48g (0,0278 mole) de [(p.fluorophényl-3 propionyl)-5 thiényl-2]-5 diméthyl-3,3 pentanoate de méthyle sont mis en solution dans 80ml de triéthylèneglycol porté à 70°C. 3,12g (0,0974 mole) d'hydrate d'hydrazine à 80% sont ajoutés.

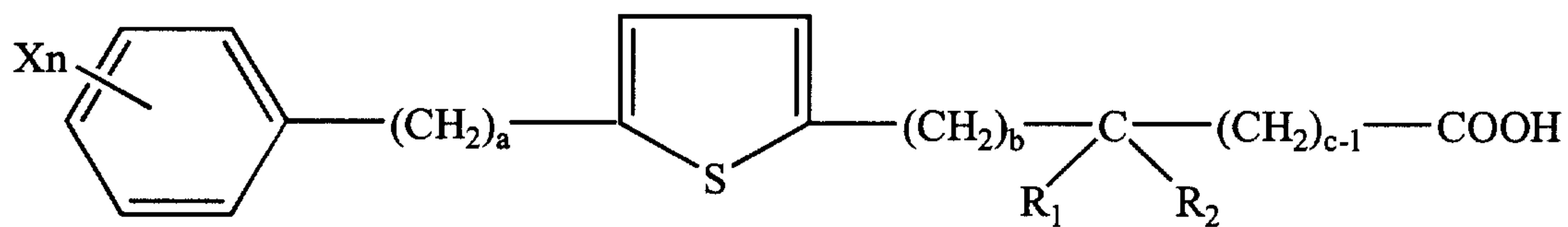
La température est portée à 100°C et 4,68g (0,083 mole) de potasse en pastilles sont ajoutées en une fois. Après 30 mn de reflux, l'eau formée est distillée en une heure durant laquelle la température monte à 210-220°C. Après une heure à cette température la réaction est terminée.

10 Le milieu réactionnel est hydrolysé, après refroidissement à 20°C, par 200ml d'eau, acidifié par 30ml d'HCl concentré et extrait par 3 fois 100ml d'éther sulfurique. Les phases éthérées réunies sont lavées par une solution normale d'HCl puis de l'eau, traitées par Mg SO₄ anhydre puis le noir animal et concentrées à sec.

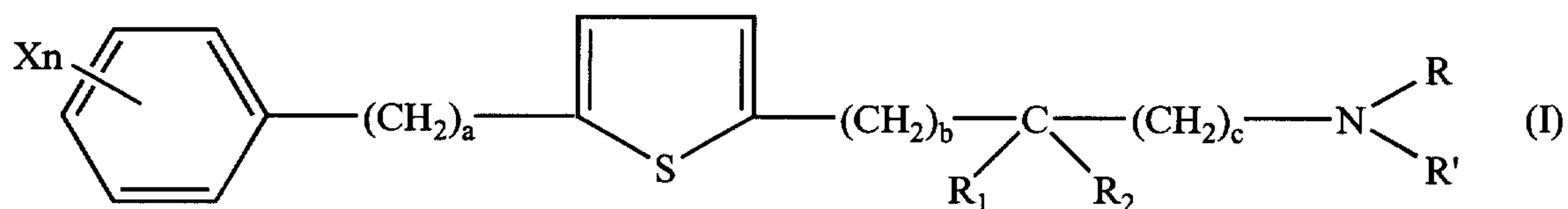
15 Elles fournissent 10,5g d'huile brute qui est chromatographiée (SiO₂/CH₂Cl₂) pour donner 9,10g d'une huile incolore. Rendement : 94%.

Ont ainsi été préparés les produits regroupés dans le tableau 9 ci-après.

Tableau 9 : Dérivés de formule :



X	a	b	c	R ₁	R ₂
H	3	2	2	CH ₃	CH ₃
p.F	3	2	2	CH ₃	CH ₃
p.F	3	2	2	CH ₃	H
m. F	3	2	2	CH ₃	CH ₃
o.Cl	3	2	2	CH ₃	CH ₃
H	6	2	2	CH ₃	CH ₃
2,4-diCH ₃	3	2	2	CH ₃	H
2,4-diCH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃
m.F	3	2	2	CH ₃	H
p.CH ₃	4	2	2	CH ₃	H
p.CH ₃	4	2	2	CH ₃	CH ₃
2,5-diCH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃
2,5-diCH ₃	3	2	2	CH ₃	H
p.CH ₃	3	2	2	H	H
p.CH ₃	3	1	3	CH ₃	CH ₃
p.CH ₃	3	3	1	CH ₃	CH ₃
p.-CH(CH ₃) ₂	3	2	2	CH ₃	H
p.-CH(CH ₃) ₂	3	2	2	CH ₃	CH ₃
p.-(CH ₂) ₄ -CH ₃	3	2	2	CH ₃	H
p.-(CH ₂) ₄ -CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃
3-F, 4-CH ₃	3	2	2	CH ₃	H
3-F, 4-CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃

II) Synthèse des dérivés de formule générale I :

- 5 A) Préparation des dérivés de formule générale V : 16,5g (0,05 mole) de (phényl-3 propyl)-5 (carboxy-4 diméthyl-3,3 butyl)-2 thiophène et 6,5g (0,055 mole) de chlorure de thionyle sont mis en solution dans 300ml de chloroforme anhydre, et l'agitation est maintenue jusqu'à la fin du dégagement gazeux. Puis, le solvant et l'excès de chlorure de thionyle sont
- 10 distillés, sous pression réduite.

Le chlorure d'acide ainsi obtenu, en solution dans 250ml d'éther anhydre, et 8,71g (0,1 mole) de morpholine en solution dans 150ml d'éther anhydre sont coulés simultanément sur 100ml d'éther anhydre agités magnétiquement.

15

Après 20 minutes, le chlorhydrate de morpholinium formé est filtré et lavé à l'éther.

La phase étherée est lavée par 2 fois 30ml d'eau, séchée sur Mg SO_4 et

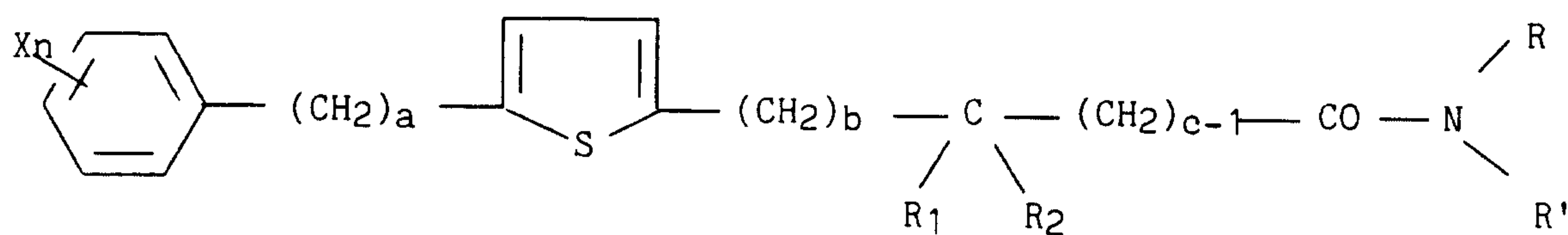
20 décolorée au noir animal.

L'évaporation du solvant laisse 18,8g d'une huile incolore : le (phényl-3 propyl)-5 (diméthyl-3,3 N-morpholinocarbonyl-4 butyl)-2 thiophène.

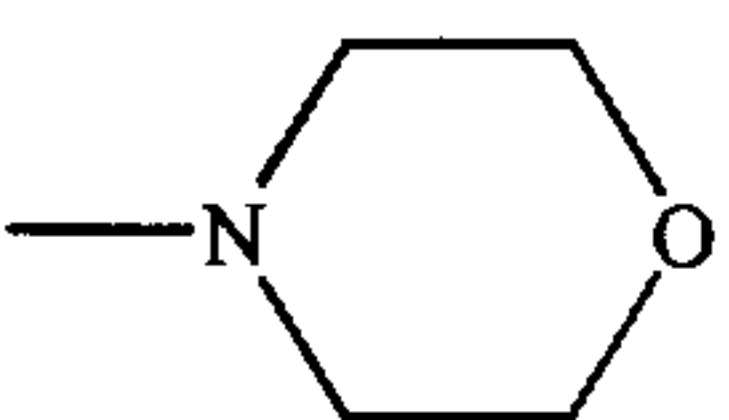
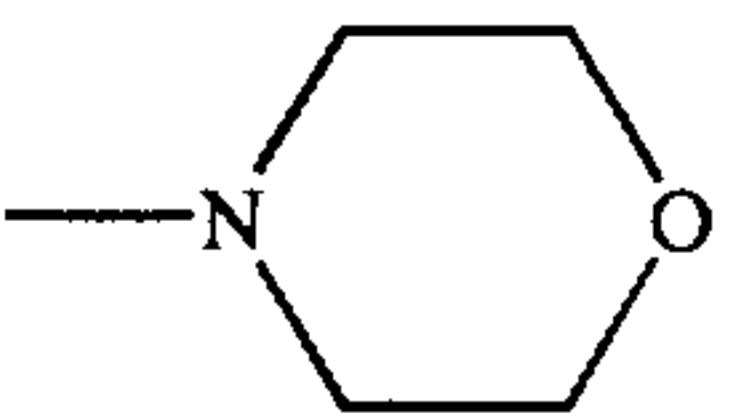
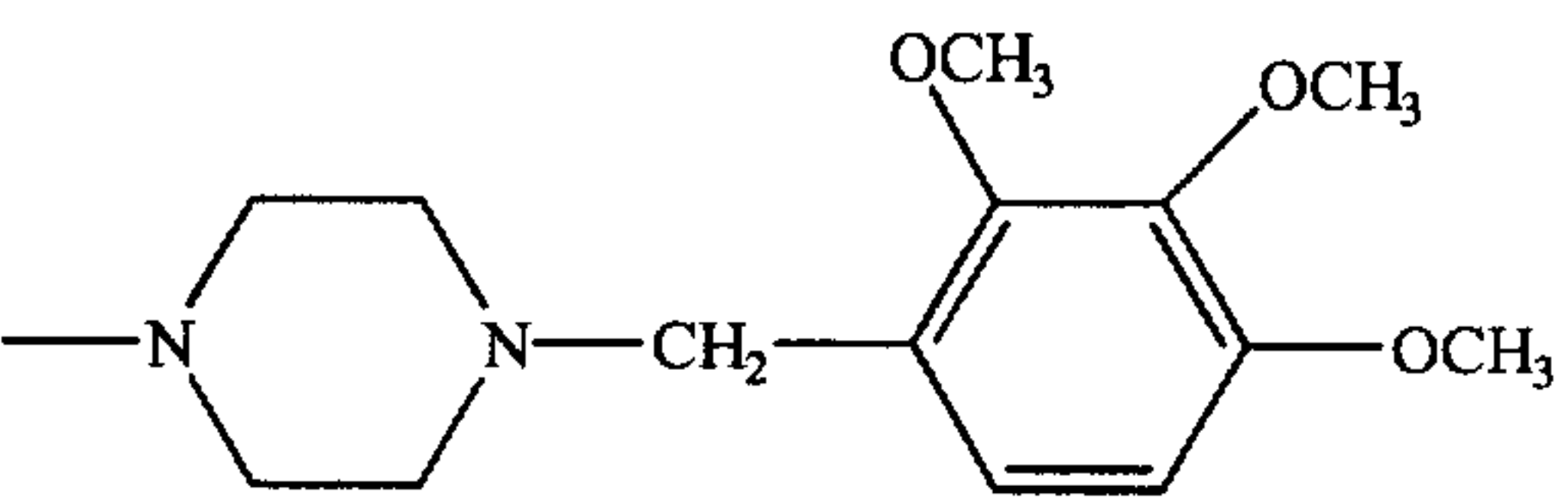
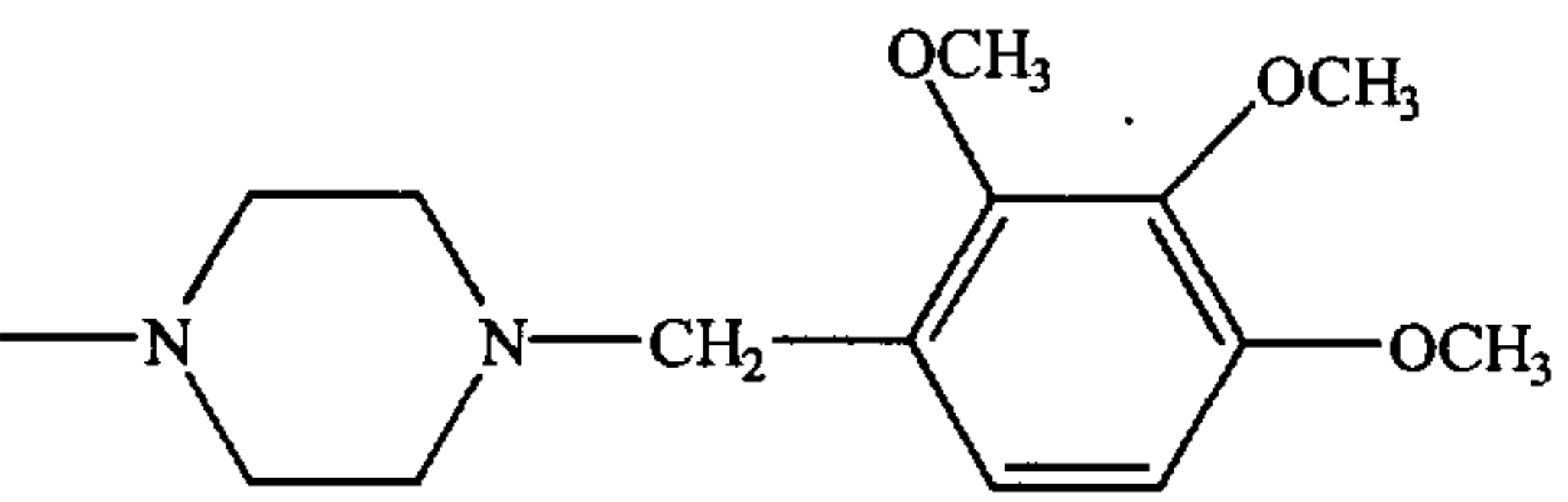
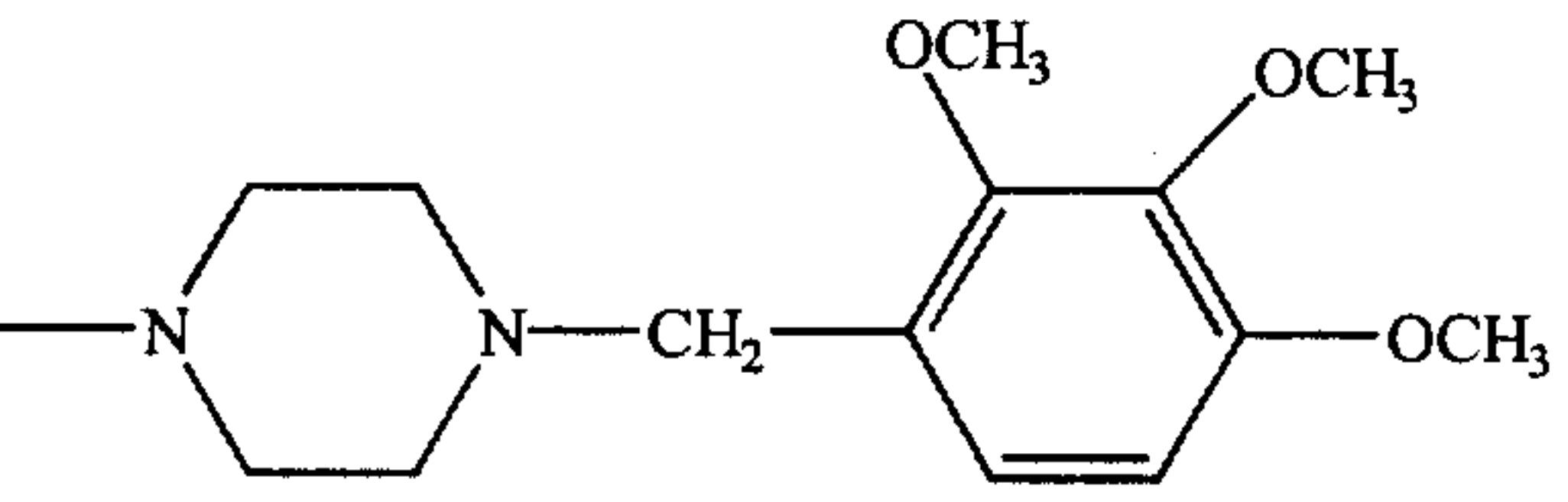
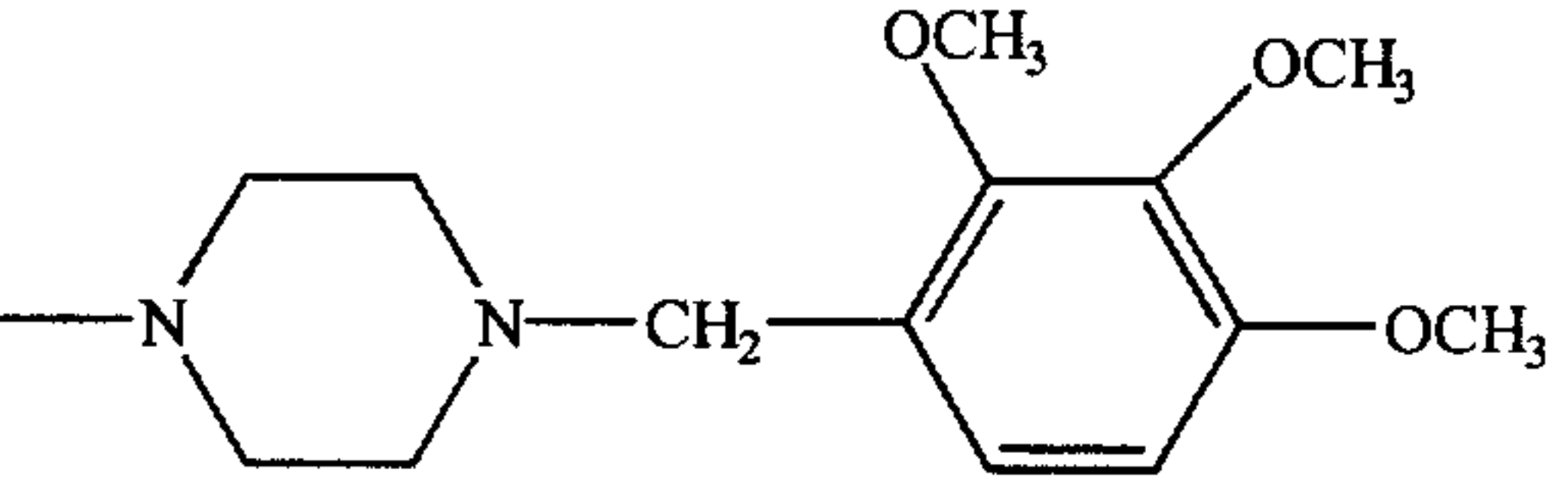
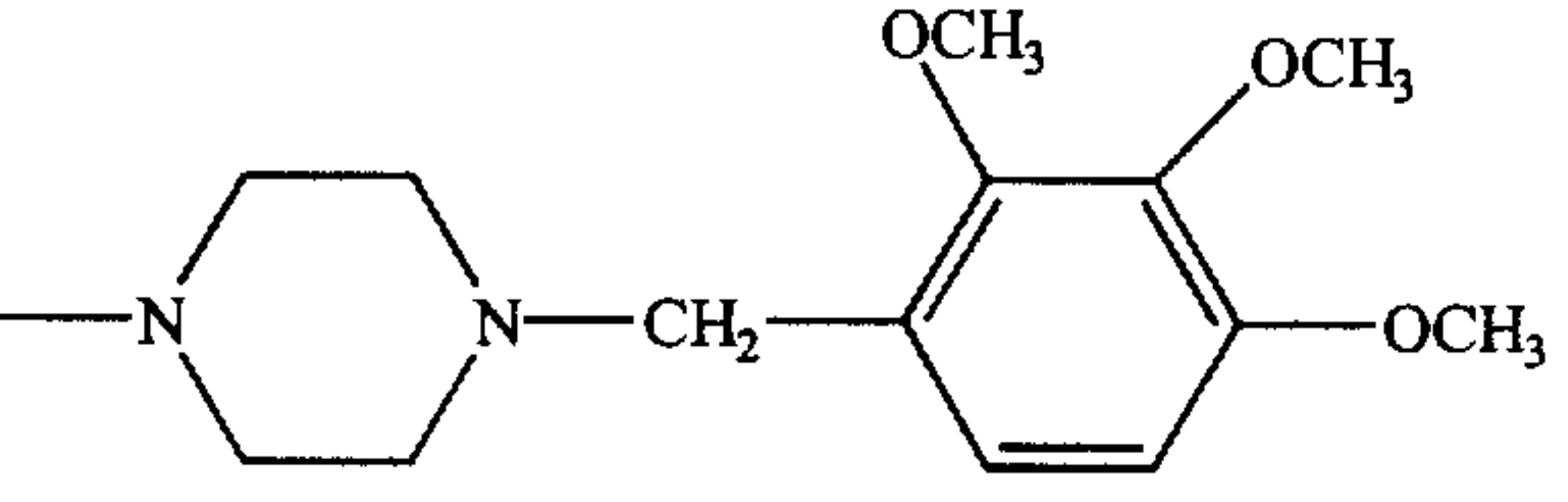
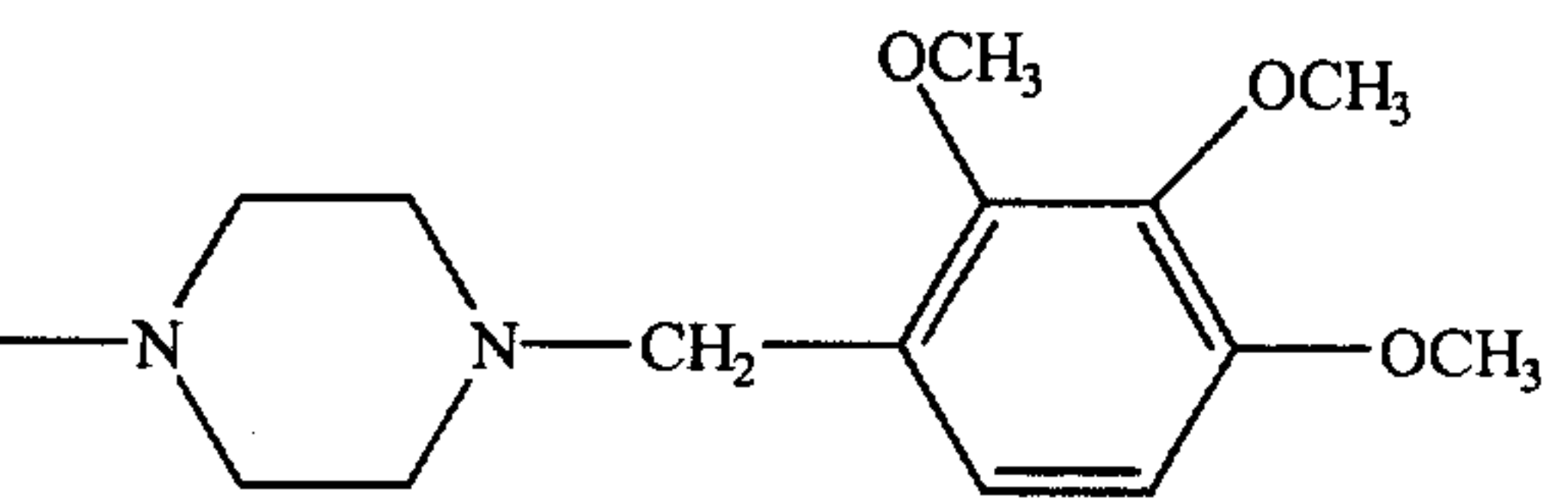
25

Ont ainsi été préparés les produits regroupés dans le tableau 10 ci-après.

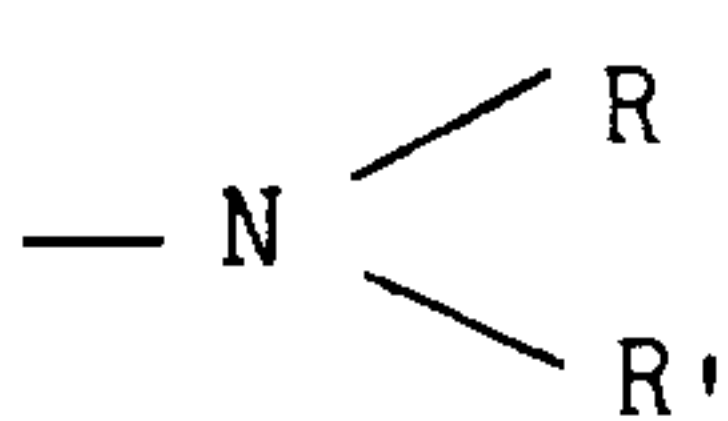
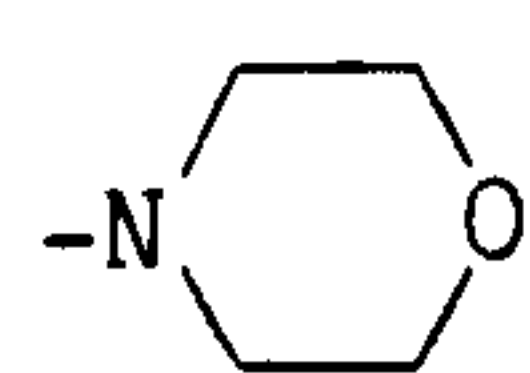
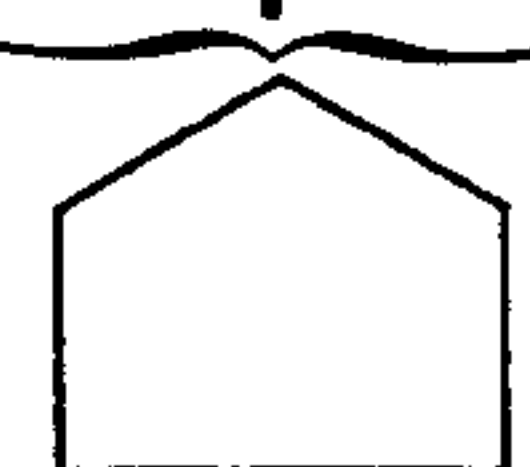
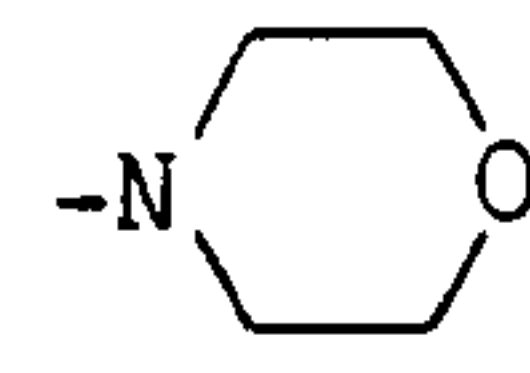
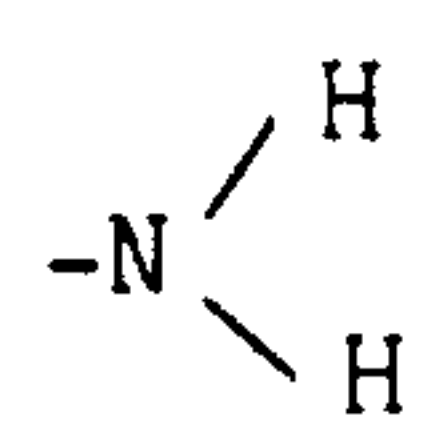
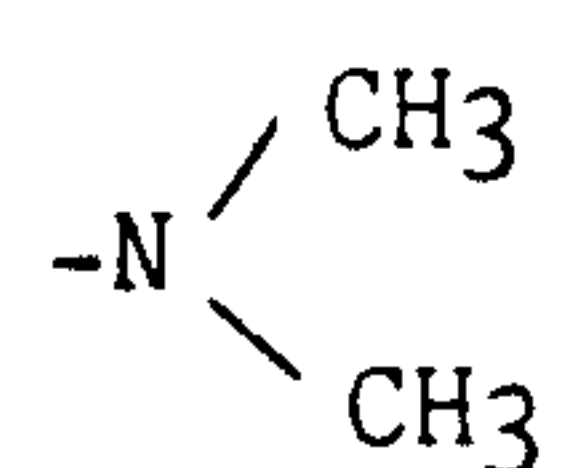
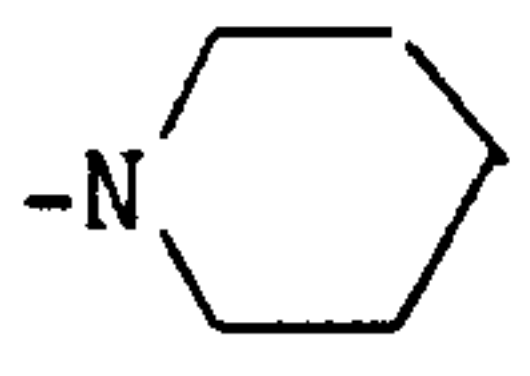
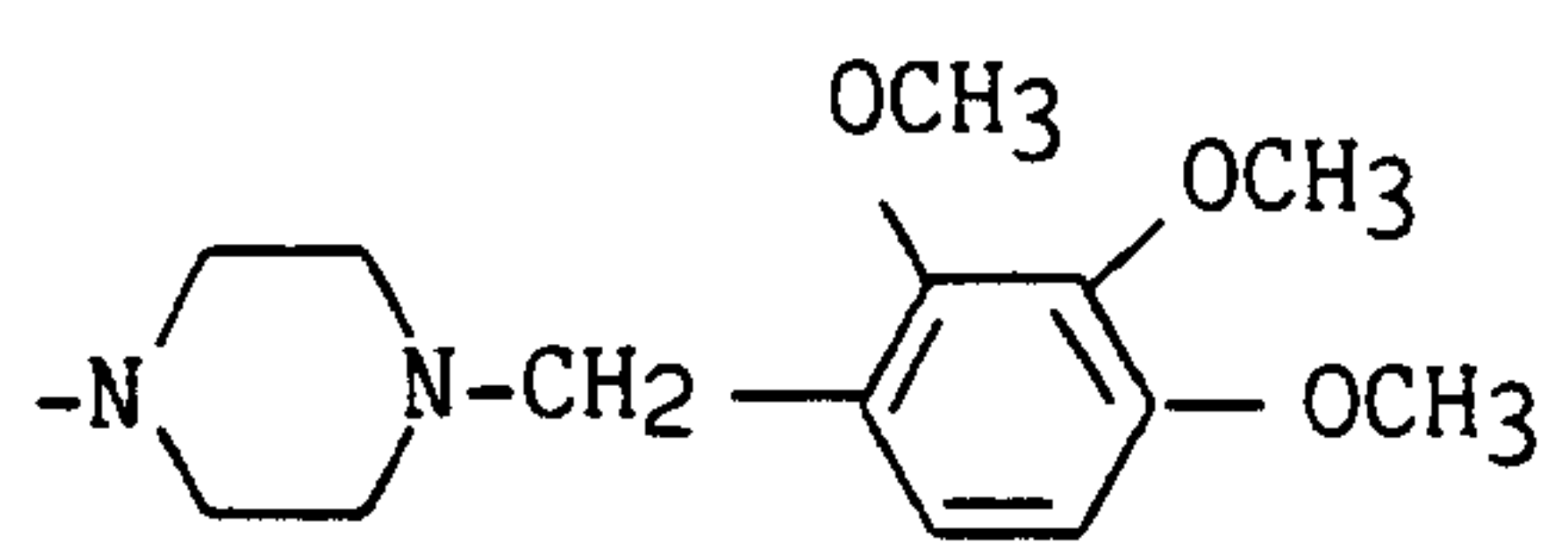
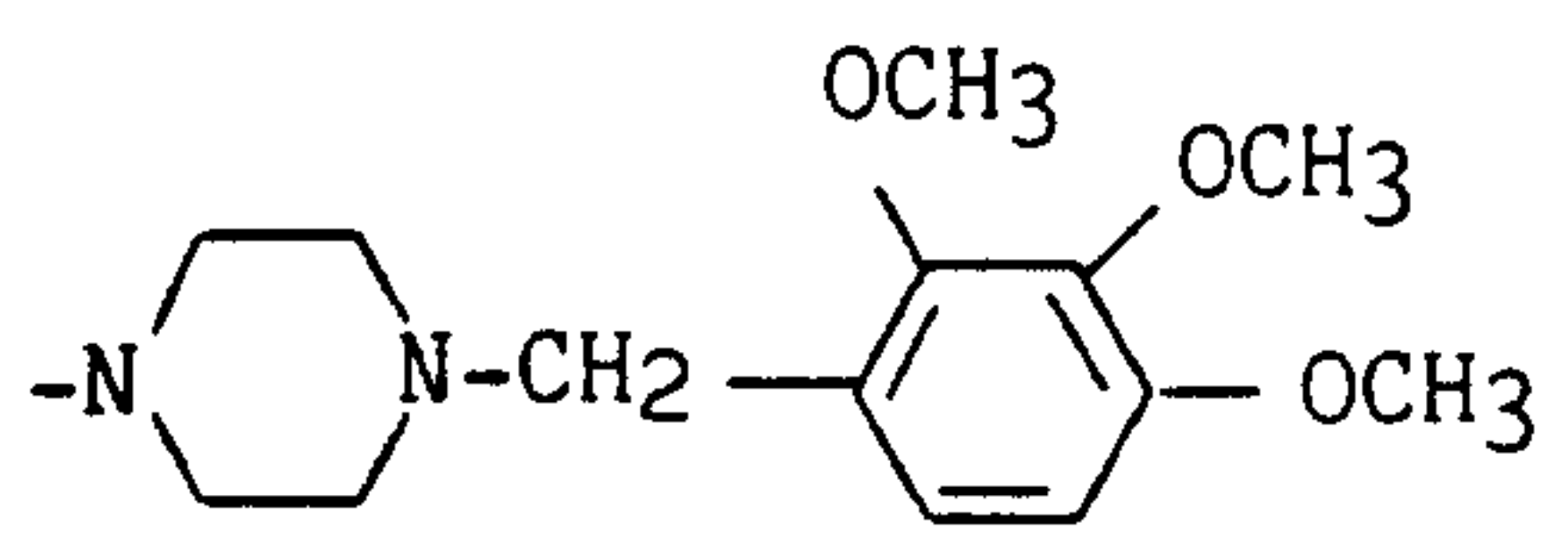
Tableau 10 : Dérivés de formule :

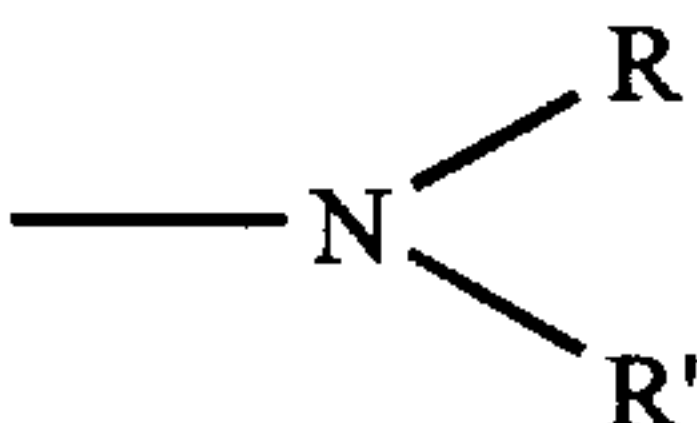
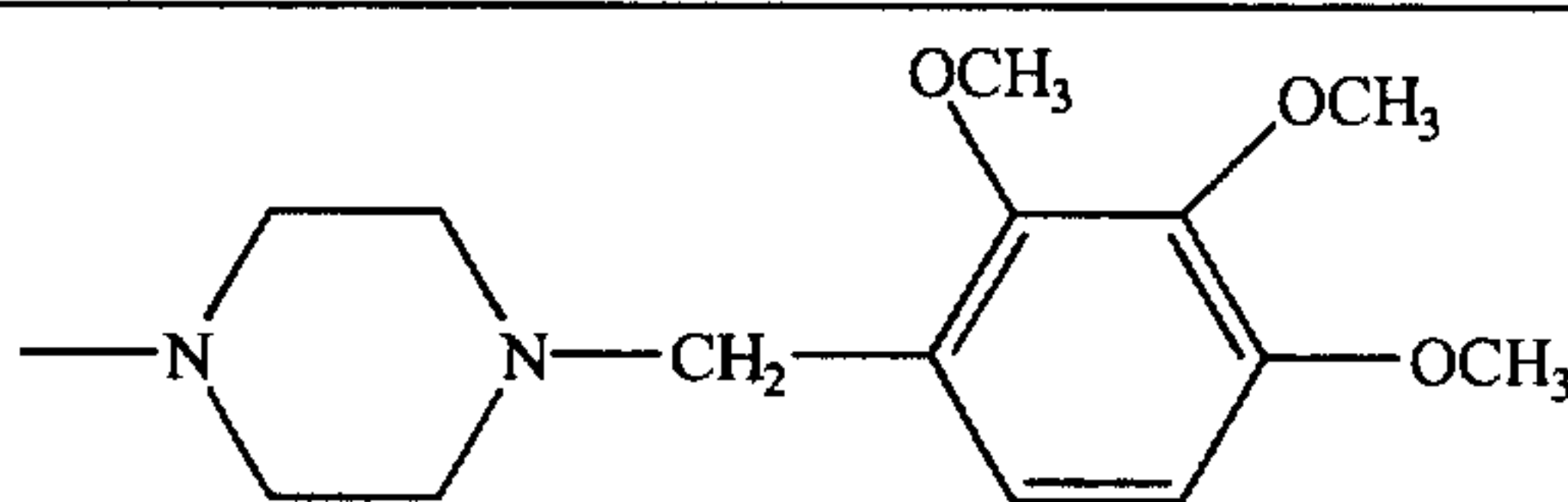
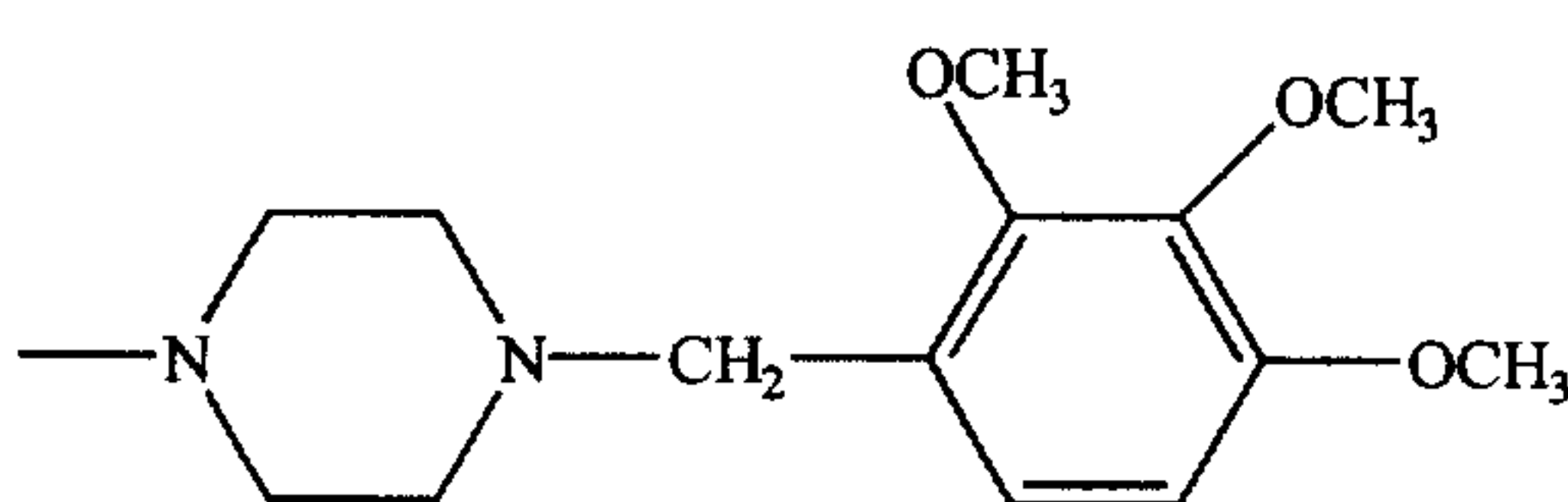
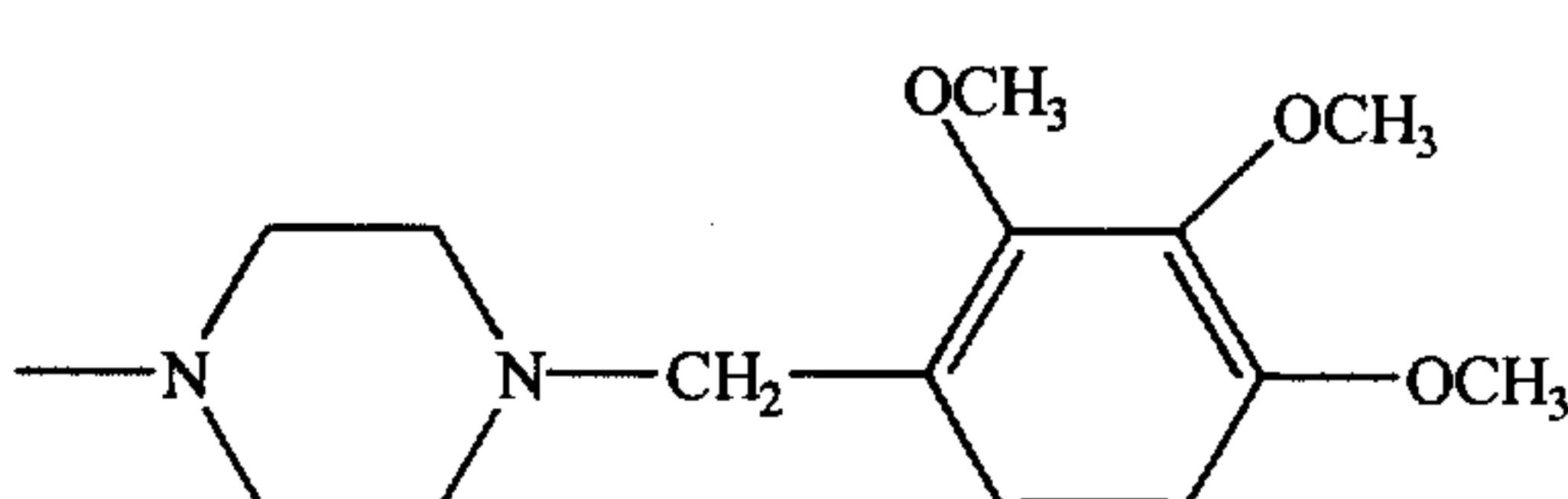
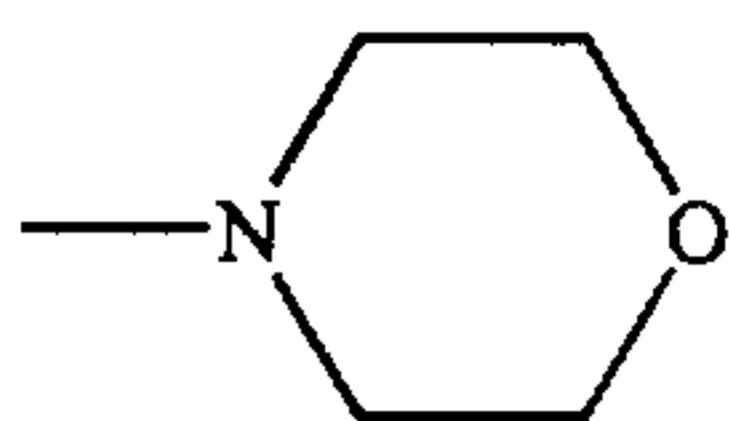
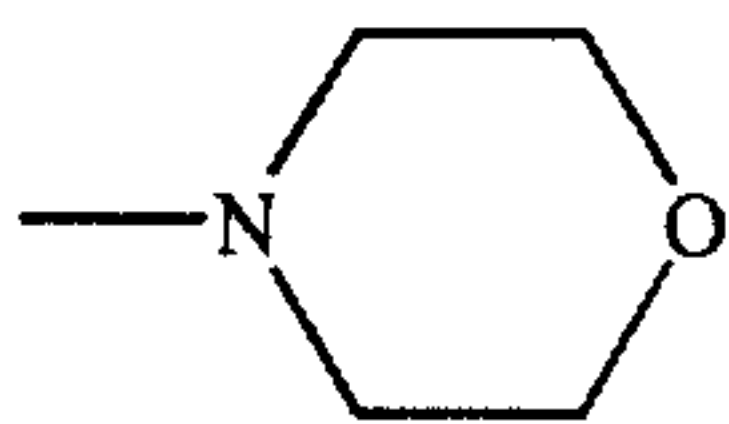
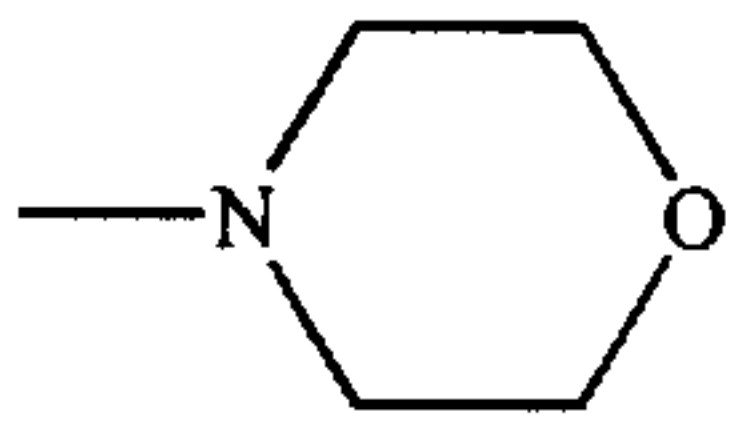
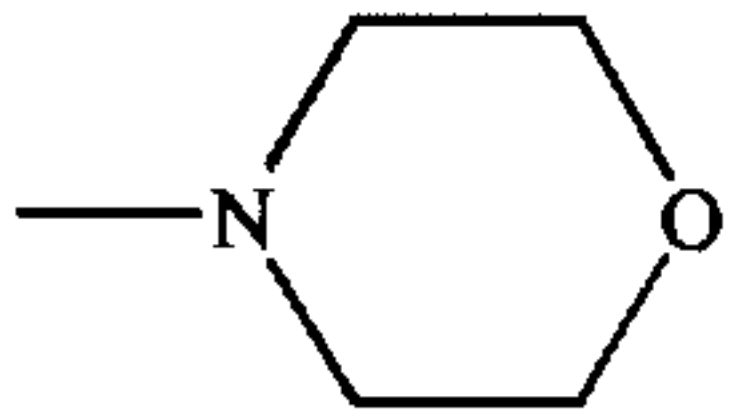
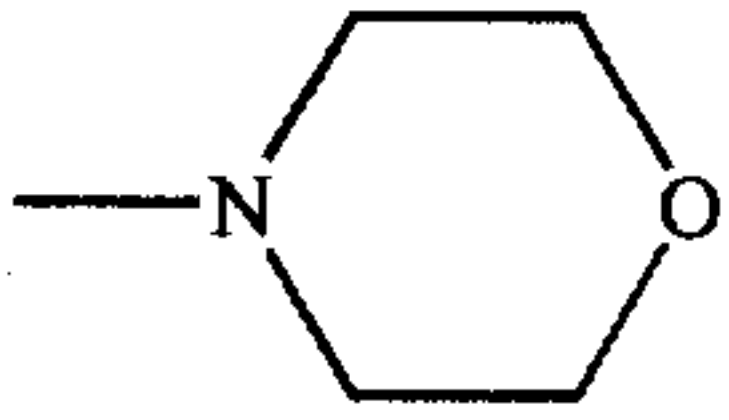
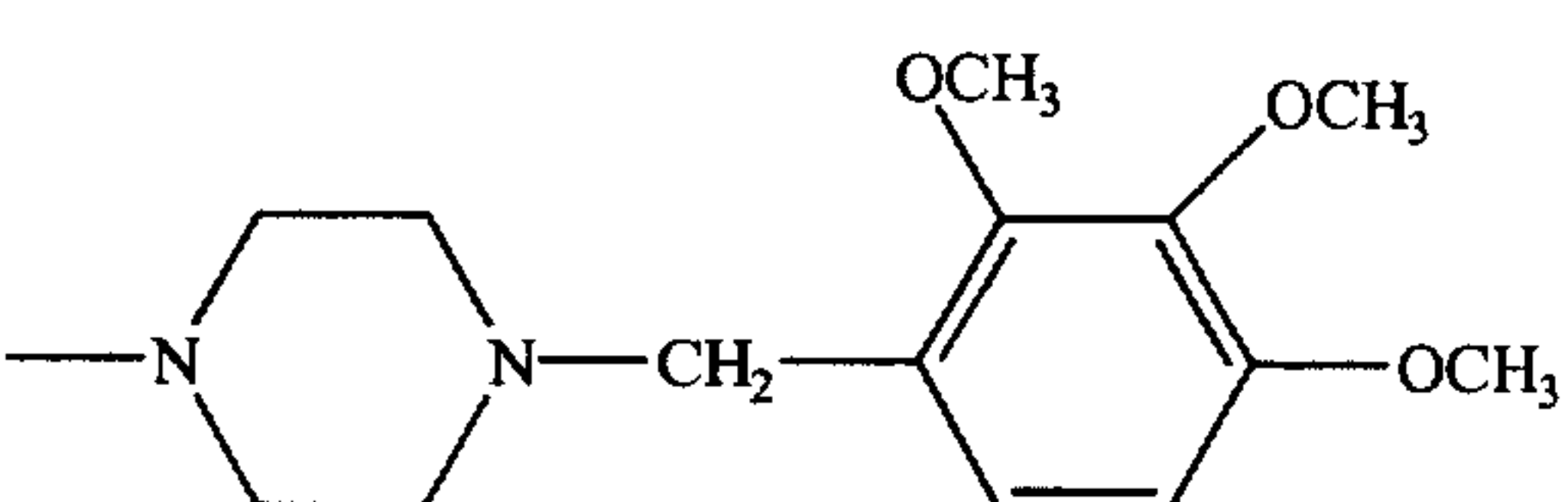


Xn	a	b	c	R ₁	R ₂	
H	2	2	2	CH ₃	CH ₃	
p.CH ₃	2	2	2	CH ₃	H	
p.CH ₃	2	2	2	CH ₃	CH ₃	
p.CH ₃	2	2	2	CH ₃	CH ₃	
H	3	2	2	H	H	
p.CH ₃	3	2	2	H	H	
H	3	2	2	CH ₃	H	
p.CH ₃	3	2	2	CH ₃	H	
p.F	3	2	2	CH ₃	H	
H	3	2	2	CH ₃	CH ₃	
p.CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃	
m.CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃	

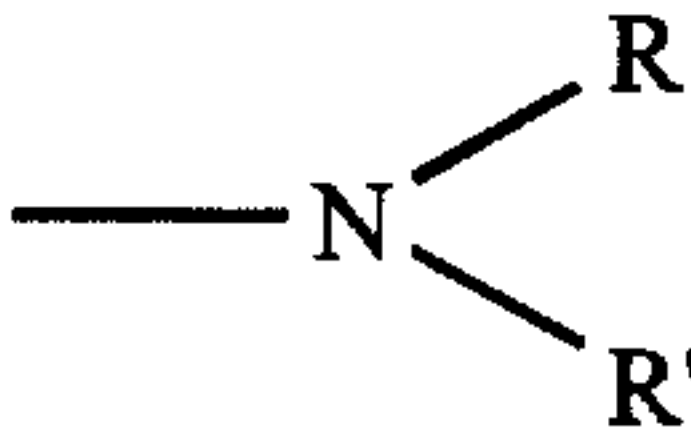
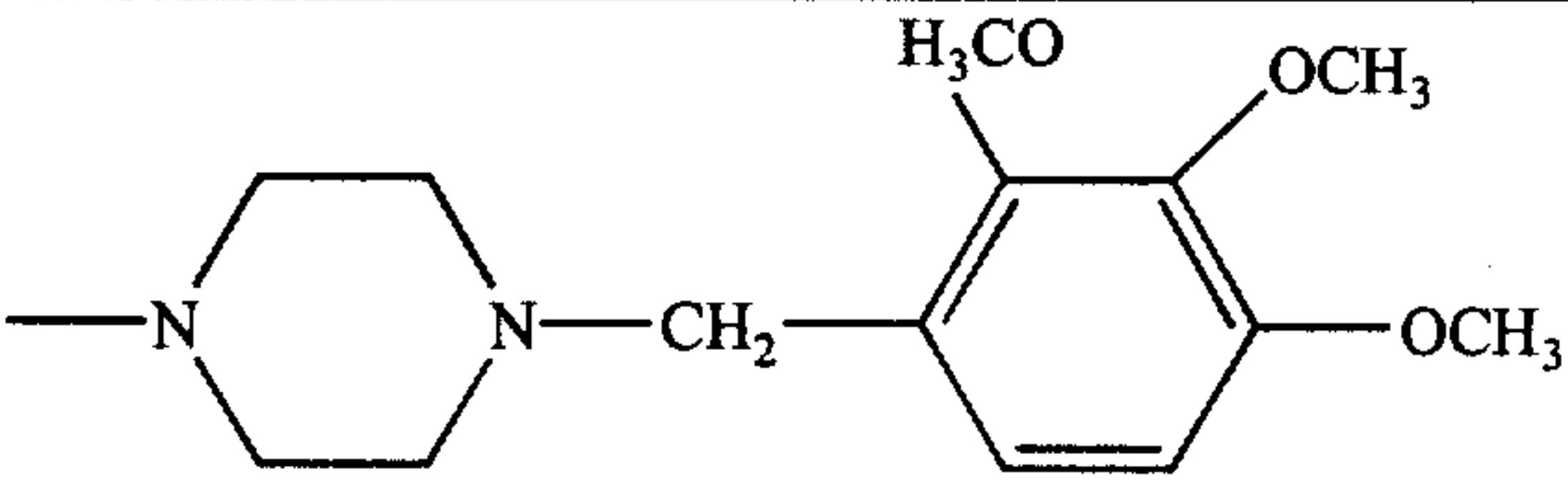
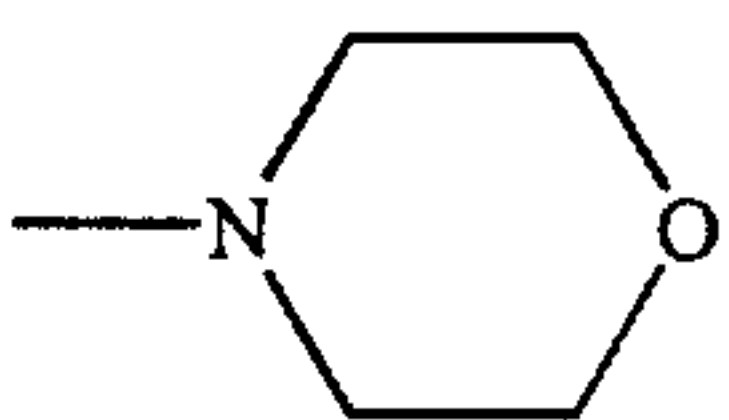
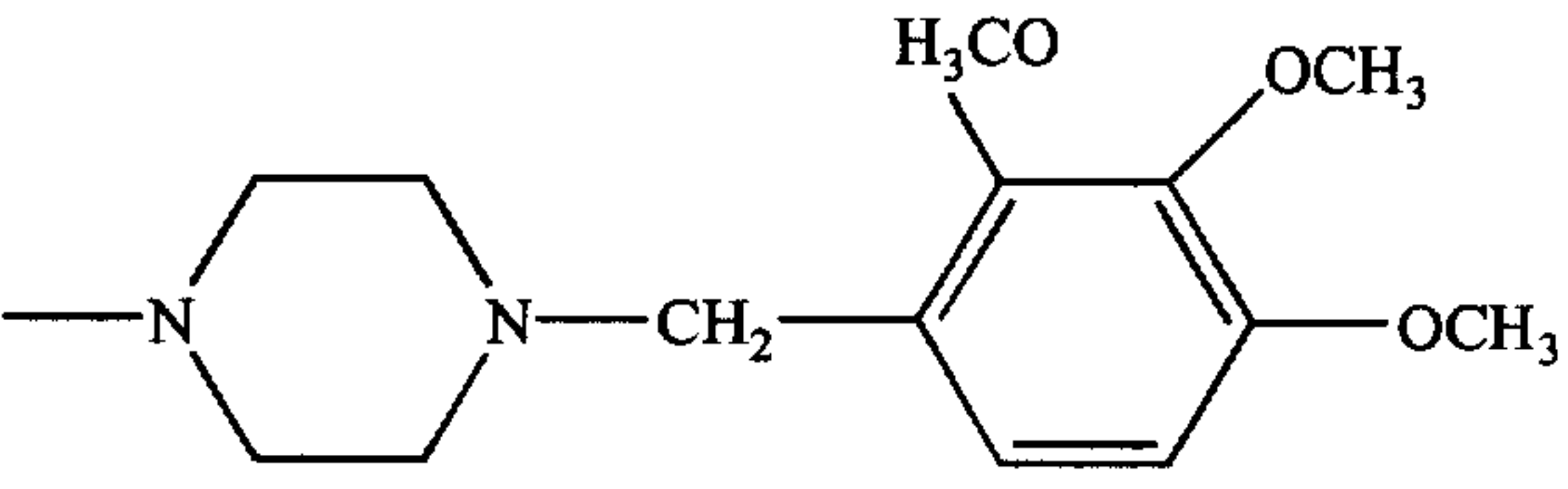
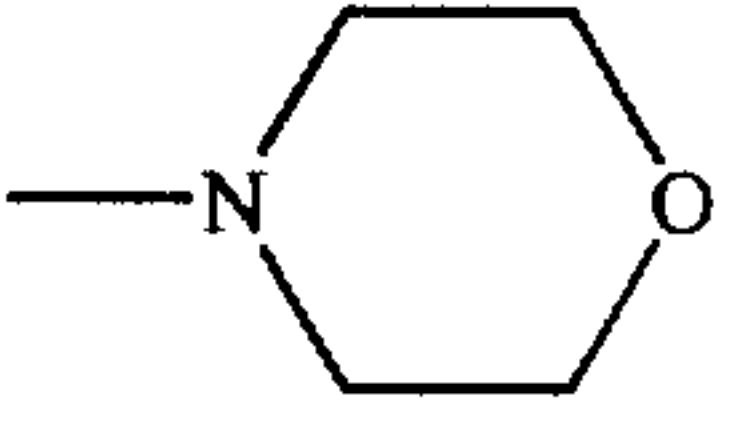
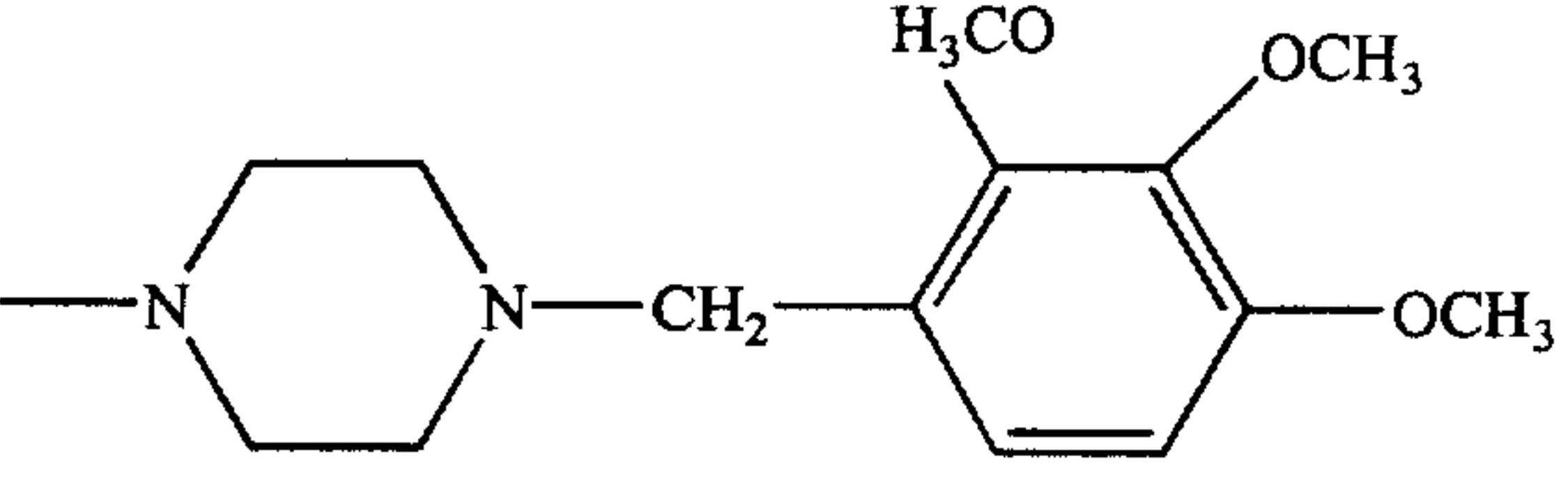
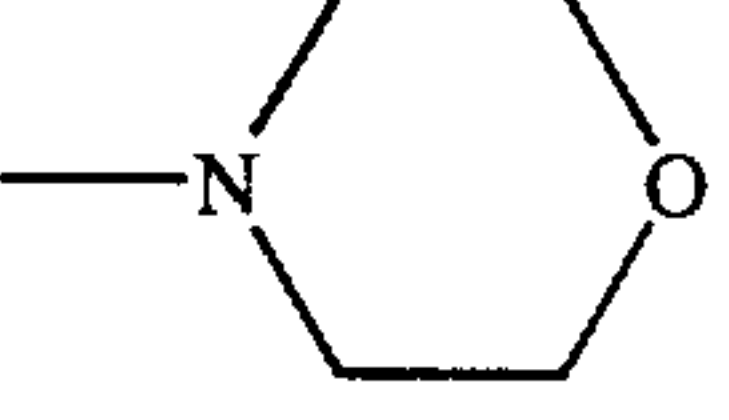
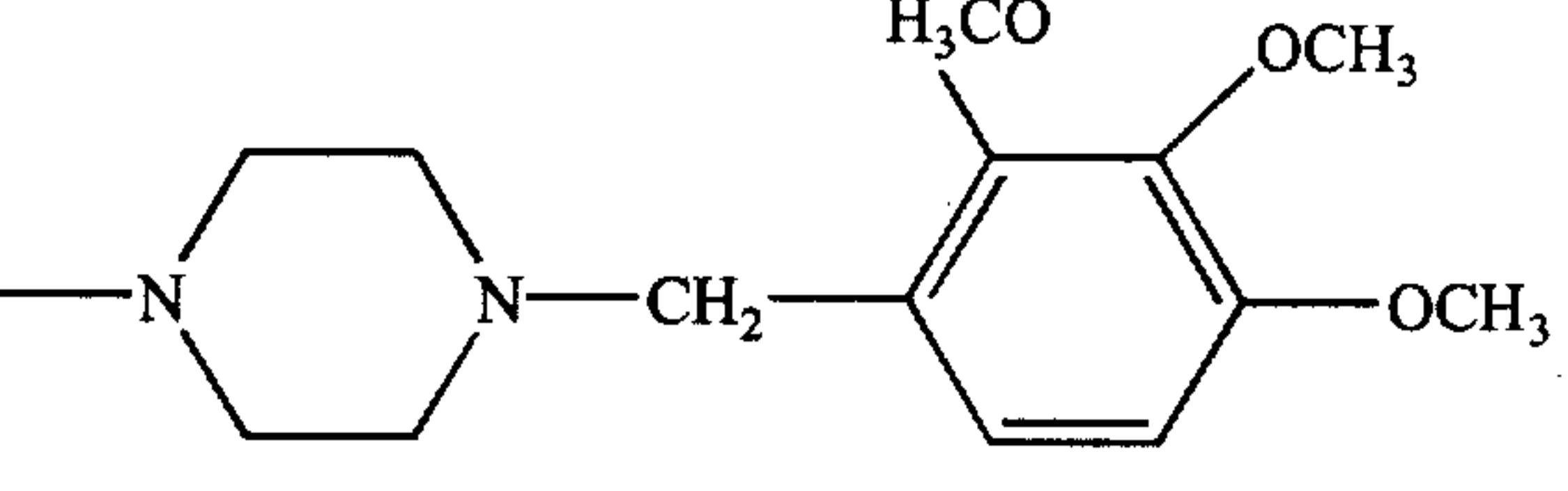
Xn	a	b	c	R ₁	R ₂	$\begin{array}{c} \text{R} \\ \diagup \\ \text{---N} \\ \diagdown \\ \text{R}' \end{array}$
p.F	3	2	2	CH ₃	CH ₃	
m.F	3	2	2	CH ₃	CH ₃	
2,4 diCH ₃	3	2	2	CH ₃	H	
2,4 diCH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃	
2,5 diCH ₃	3	2	2	CH ₃	H	
2,5 diCH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃	
p.CH ₃	4	2	2	CH ₃	H	
p.CH ₃	4	2	2	CH ₃	CH ₃	

2030732

Xn	a	b	c	R ₁	R ₂	
O.cl	3	2	2	CH ₃	CH ₃	
H	3	2	2			
H	3	2	2	CH ₃	CH ₃	
H	3	2	2	CH ₃	CH ₃	
H	3	2	2	CH ₃	CH ₃	
H	3	2	2	CH ₃	CH ₃	
m.F	3	2	2	CH ₃	CH ₃	

Xn	a	b	c	R ₁	R ₂	
m.F	3	2	2	CH ₃	H	
p.F	3	2	2	CH ₃	CH ₃	
p-CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃	
H	3	3	1	CH ₃	CH ₃	
p-CH ₃	3	3	1	CH ₃	CH ₃	
H	4	2	2	CH ₃	CH ₃	
p-CH ₃	4	2	2	CH ₃	CH ₃	
H	6	2	2	CH ₃	CH ₃	
H	6	2	2	CH ₃	CH ₃	

25 bis

Xn	a	b	c	R ₁	R ₂	
p.CH ₃	3	2	2	H	H	
p.CH ₃	3	1	3	CH ₃	CH ₃	"
p.CH ₃	3	3	1	CH ₃	CH ₃	"
p.CH ₃	3	1	3	CH ₃	CH ₃	
p.-CH(CH ₃) ₂	3	2	2	CH ₃	H	
p.-CH(CH ₃) ₂	3	2	2	CH ₃	CH ₃	"
p.-CH(CH ₃) ₂	3	2	2	CH ₃	H	
p.-CH(CH ₃) ₂	3	2	2	CH ₃	CH ₃	"
3-F, 4-CH ₃	3	2	2	CH ₃	H	
3-F, 4-CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃	"
p.-(CH ₂) ₄ -CH ₃	3	2	2	CH ₃	H	
p.-(CH ₂) ₄ -CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃	"
p.-(CH ₂) ₄ -CH ₃	3	2	2	CH ₃	H	
p.-(CH ₂) ₄ -CH ₃	3	2	2	CH ₃	CH ₃	"

B) Préparation des dérivés de formule générale I :

18g (0,045 mole) de (phényl-3 propyl)-5 (diméthyl-3,3 N-morpholinocarbonyl-4 butyl)-2 thiophène en solution dans 150ml d'éther sont
5 versés, goutte à goutte, sur une suspension de 4g (0,1 mole) d'hydruure de lithium aluminium dans 200ml d'éther au reflux.

Le reflux est maintenu 2 heures après l'addition, puis le mélange réactionnel est refroidi à 20°C et hydrolysé avec précaution par 4ml d'eau, 4ml de soude
10 aqueuse 4N, puis 8ml d'eau. Le solide formé est filtré et lavé à l'éther.

La phase étherée est lavée par 3 fois 50ml d'eau, séchée sur Mg SO₄,
décolorée au noir animal et concentrée à sec.

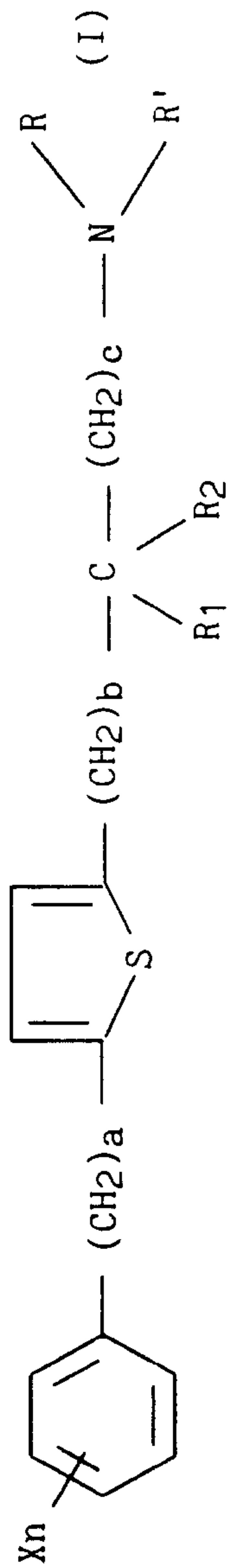
15 Le résidu est chromatographié sur SiO₂ (solvant : CH₂ Cl₂ - CH₃ COO C₂H₅, 95-5).

Les fractions contenant l'amine sont concentrées à sec. Le résidu est repris dans 600ml d'éther anhydre et le chlorhydrate est obtenu par addition d'un
20 équivalent d'HCl en solution dans l'éther.

Après une heure d'agitation, le chlorhydrate est filtré, lavé à l'éther, essoré et séché sous vide. On obtient 16g de chlorhydrate de (phényl-3 propyl)-5 (diméthyl-3,3 N-morpholino-5 pentyl)-2 thiophène, sous forme d'un solide blanc (cf
25 exemple 8 du tableau 11 ci-après).

Ont ainsi été préparés les produits correspondants aux exemples 1 à 51 regroupés dans le tableau 11 ci-après.

Tableau 11 : Dérivés de formule :



Exemples n°	X	n	a	b	c	R ₁	R ₂	$\text{---N---}\begin{matrix} \text{R} \\ \text{R}' \end{matrix}$	forme isolée	P.F. °C (Kofler)
1	H	1	2	2	2	CH ₃	CH ₃		HCl	210
2	p.CH ₃	1	2	2	2	CH ₃	CH ₃		HCl	220-222
3	H	1	3	2	2	H	H		CH ₃ SO ₃ H	81
4	p.CH ₃	1	3	2	2	H	H		HCl	112-113
5	H	1	3	2	2	CH ₃	H		HCl	146-148
6	p.CH ₃	1	3	2	2	CH ₃	H		HCl	150-152
7	p.F	1	3	2	2	CH ₃	H		HCl	146
8	H	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃		CH ₃ SO ₃ H	≈ 100
9	p.CH ₃	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃		HCl	207-208

Tableau 11 suite 1

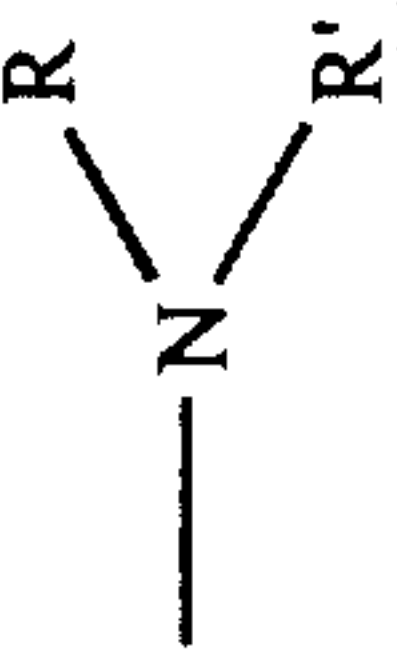
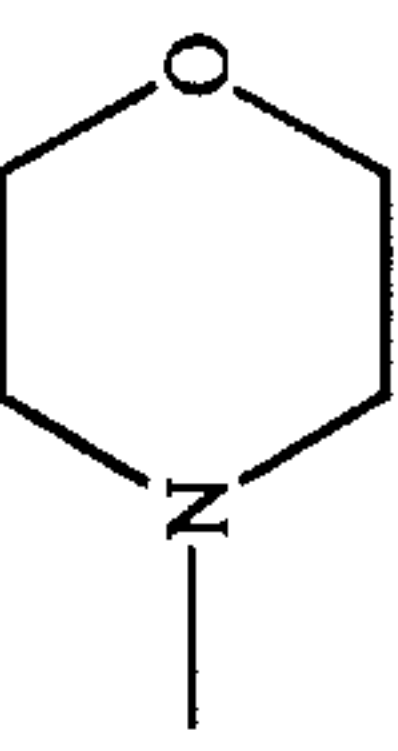
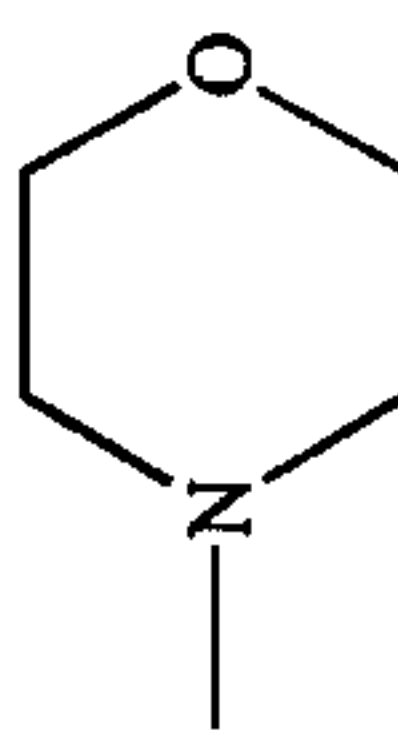
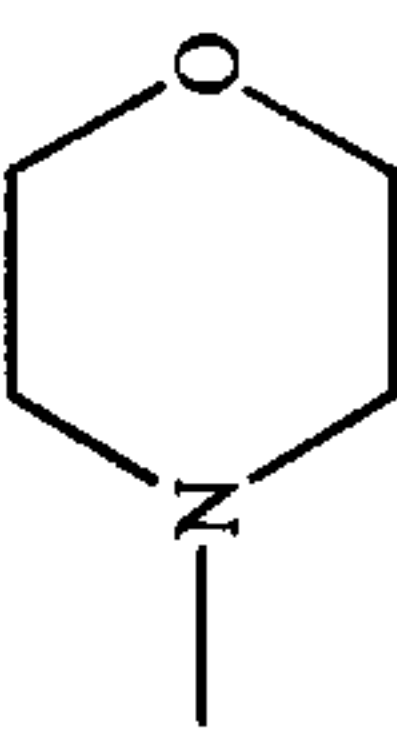
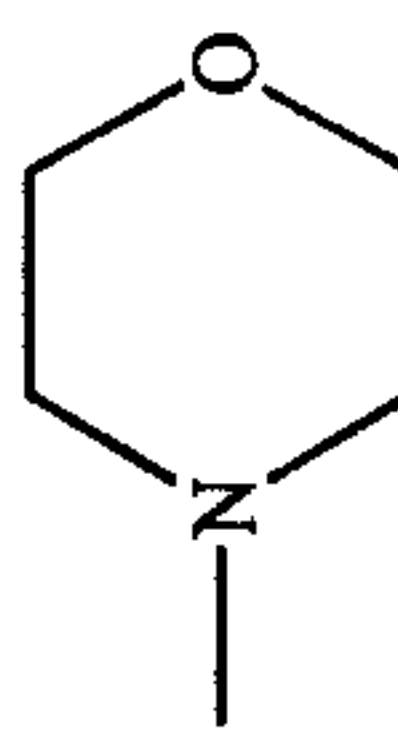
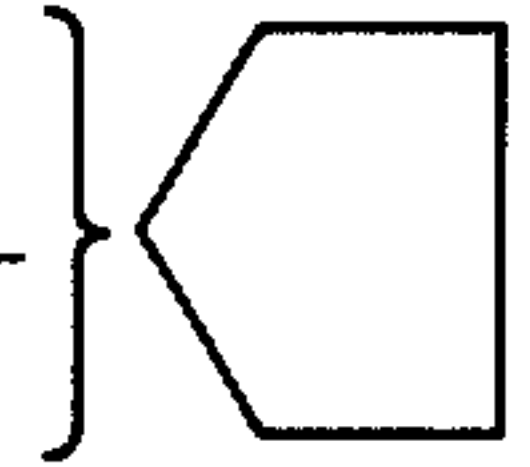
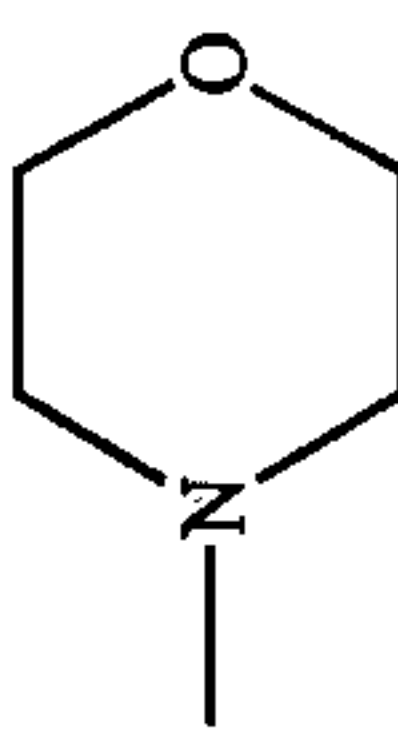
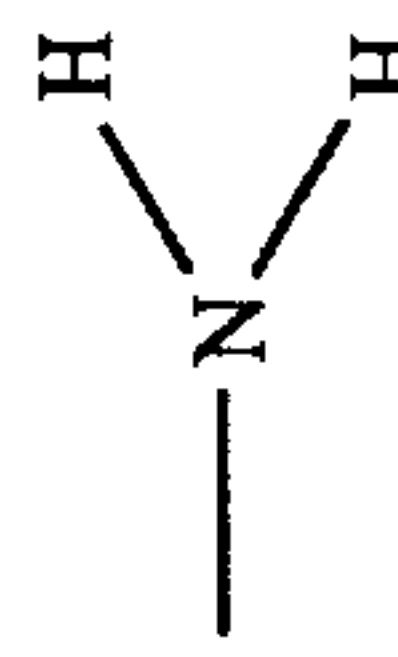
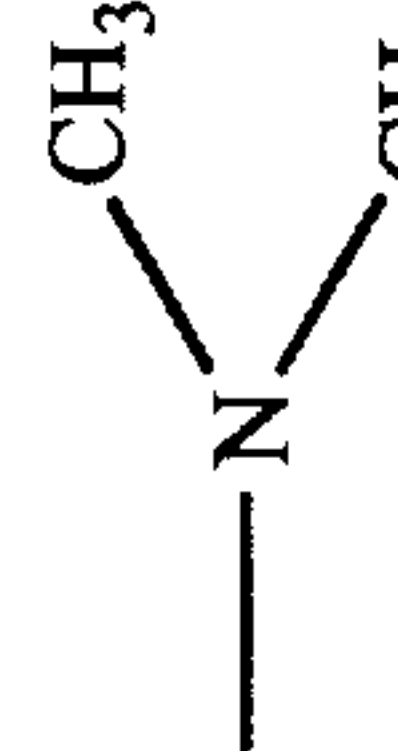
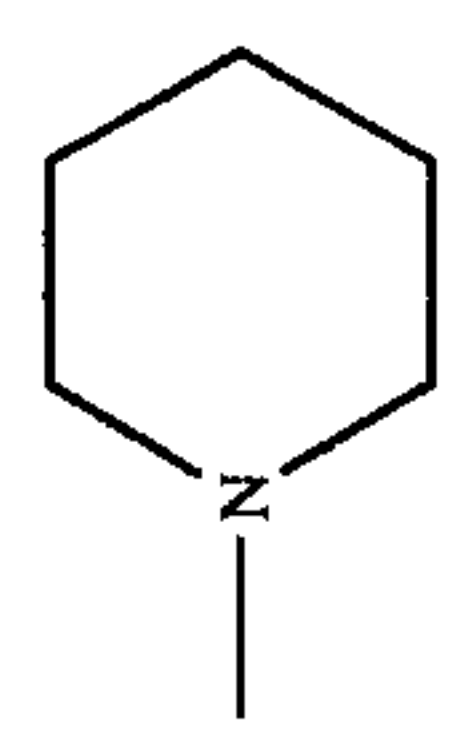
Exemples n°	X	n	a	b	c	R ₁	R ₂		forme isolée	P.F. °C (Kofler)
10	m . CH ₃	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃		HCl	≈206
11	p.F	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃		HCl	195-200
12	m.F	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃		HCl	190
13	o.Cl	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃		HCl	205
14	H	1	3	2	2				HCl	166-168
15	H	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃		HCl	108
16	H	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃		HCl	170
17	H	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃		HCl	110-112

Tableau 11 suite 2

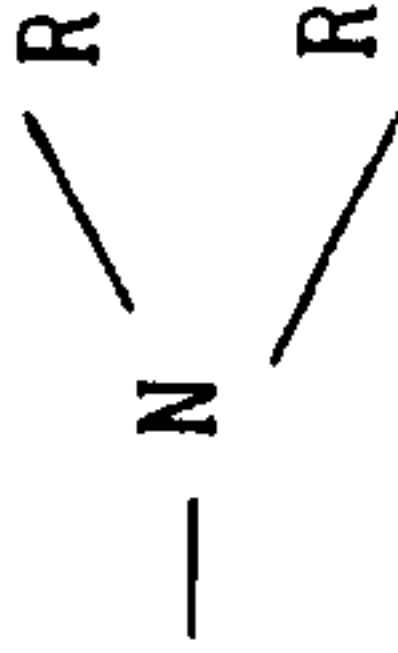
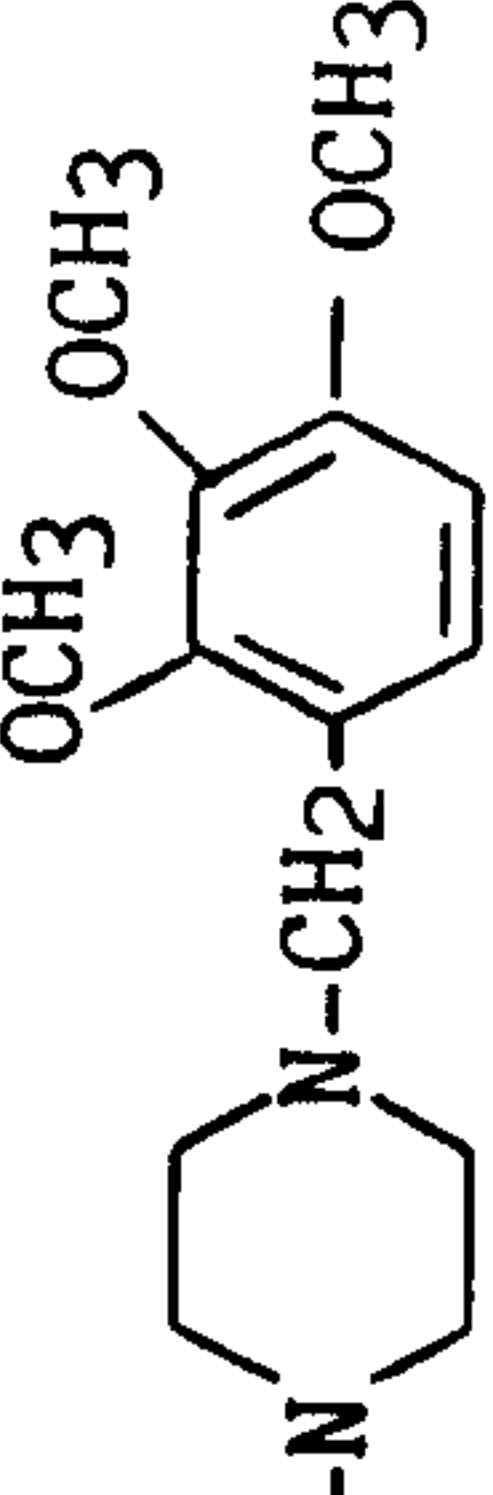
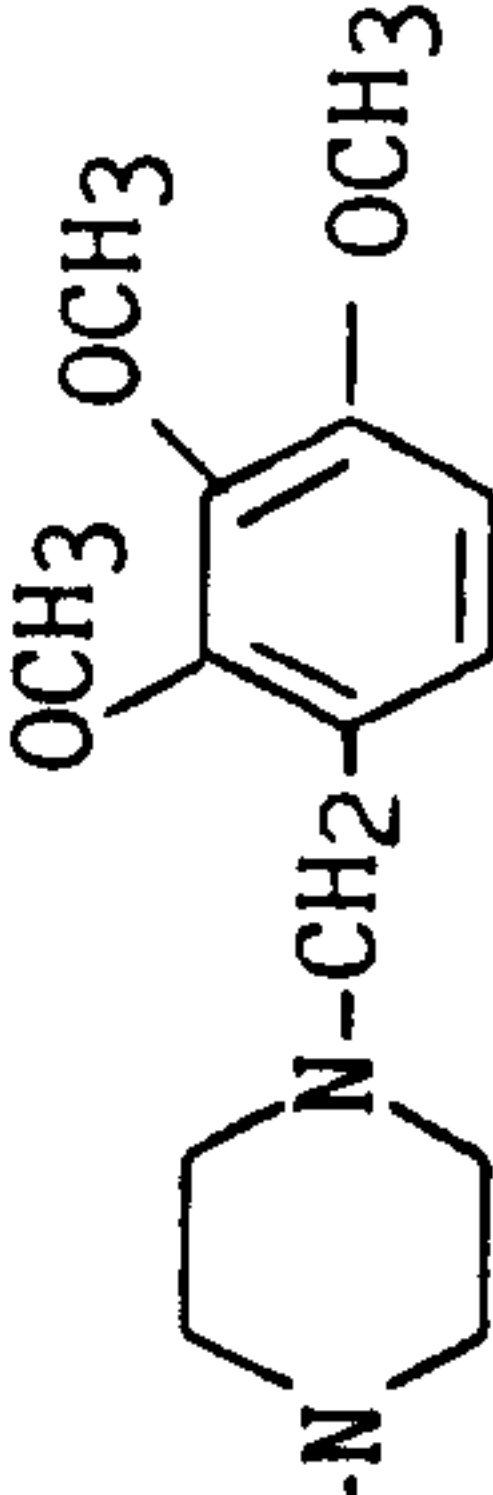
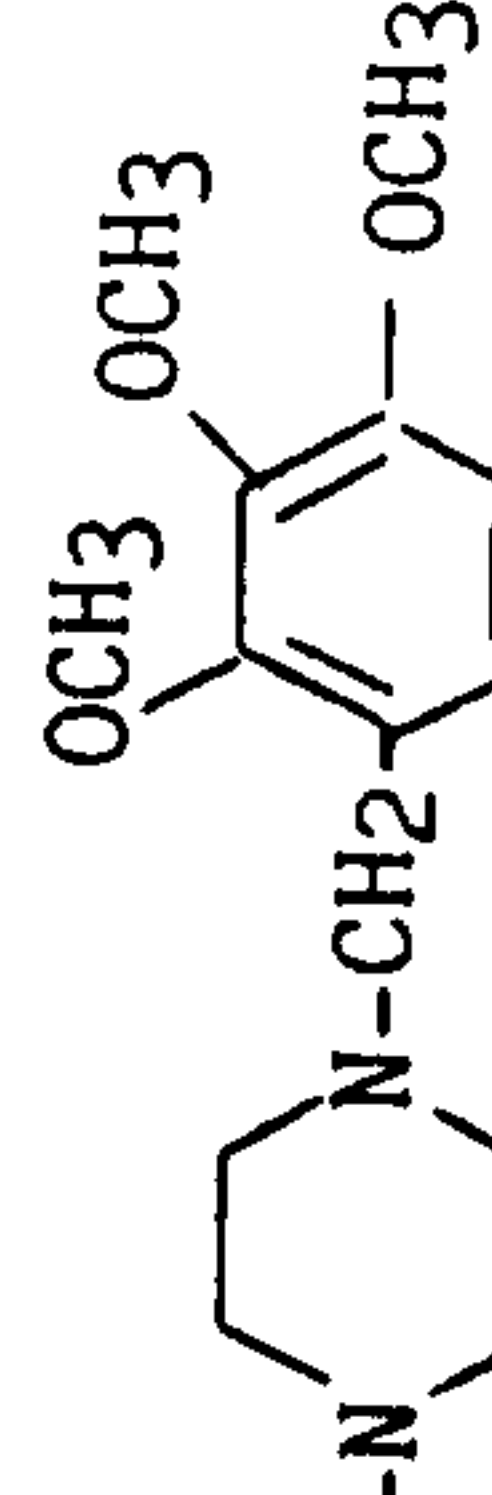


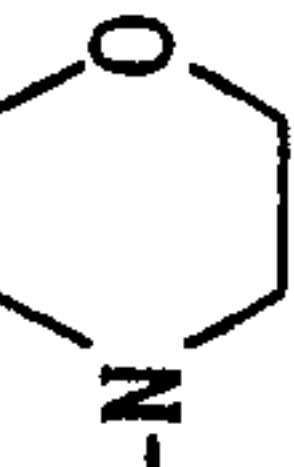
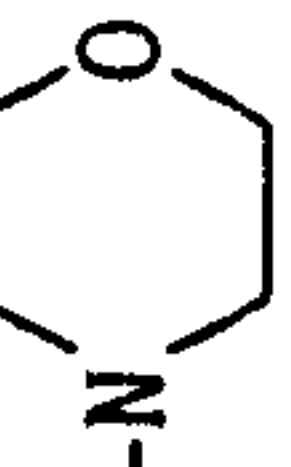
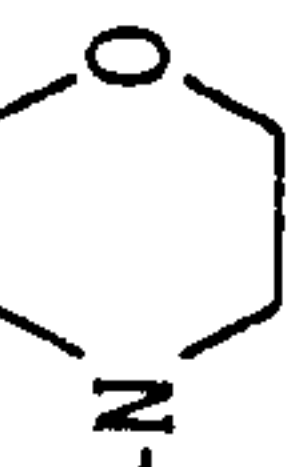
Exemples n°	X	n	a	b	c	R ₁	R ₂		forme isolée	P.F. °C (Kofler)
18	H	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃		2 HCl	206
19	m.F	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃		2 HCl	207
20	p.F	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃		2 HCl	235
21	H	1	3	3	1	CH ₃	CH ₃		HCl	108-110
22	p.CH ₃	1	3	3	1	CH ₃	CH ₃		HCl	128-130
23	H	1	4	2	2	CH ₃	CH ₃		HCl	194-196
24	p.CH ₃	1	4	2	2	CH ₃	CH ₃		HCl	192-194
25	H	1	6	2	2	CH ₃	CH ₃		HCl	197

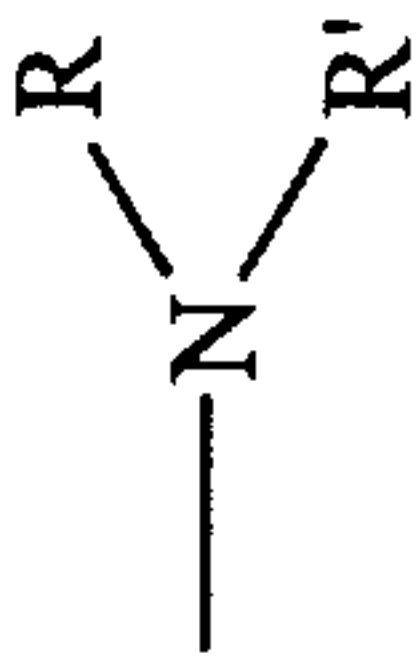
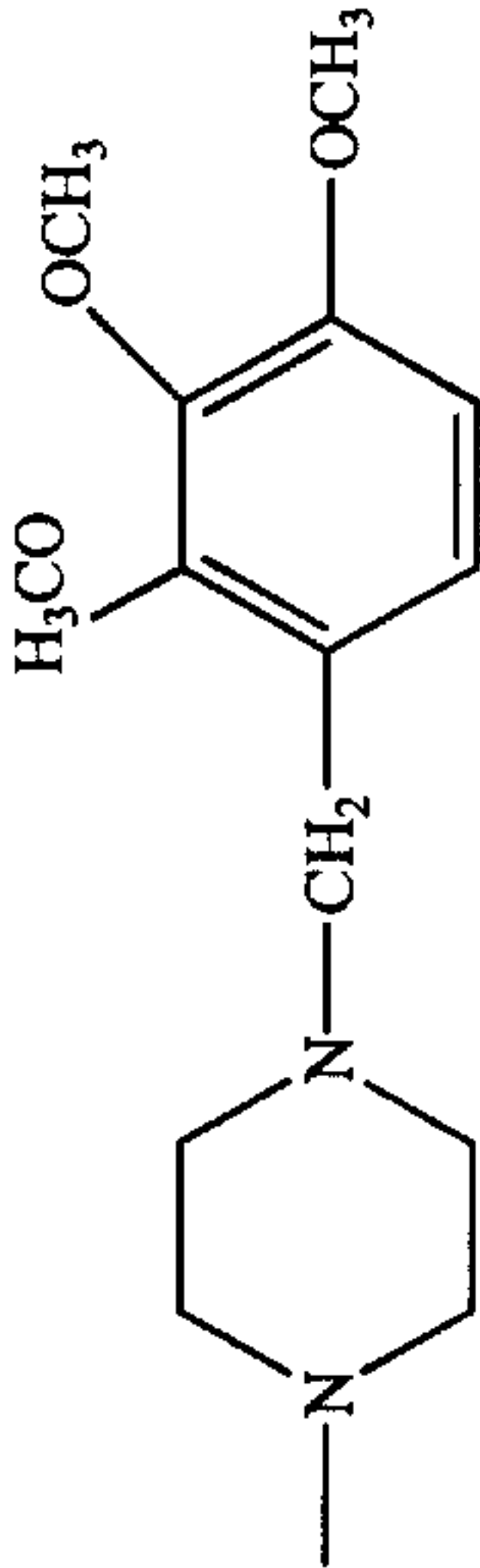
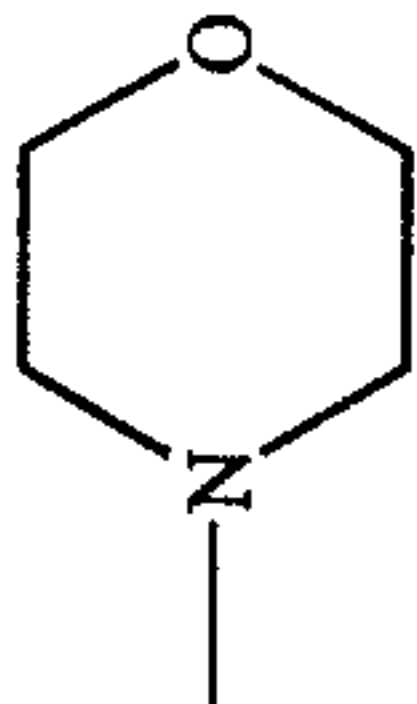
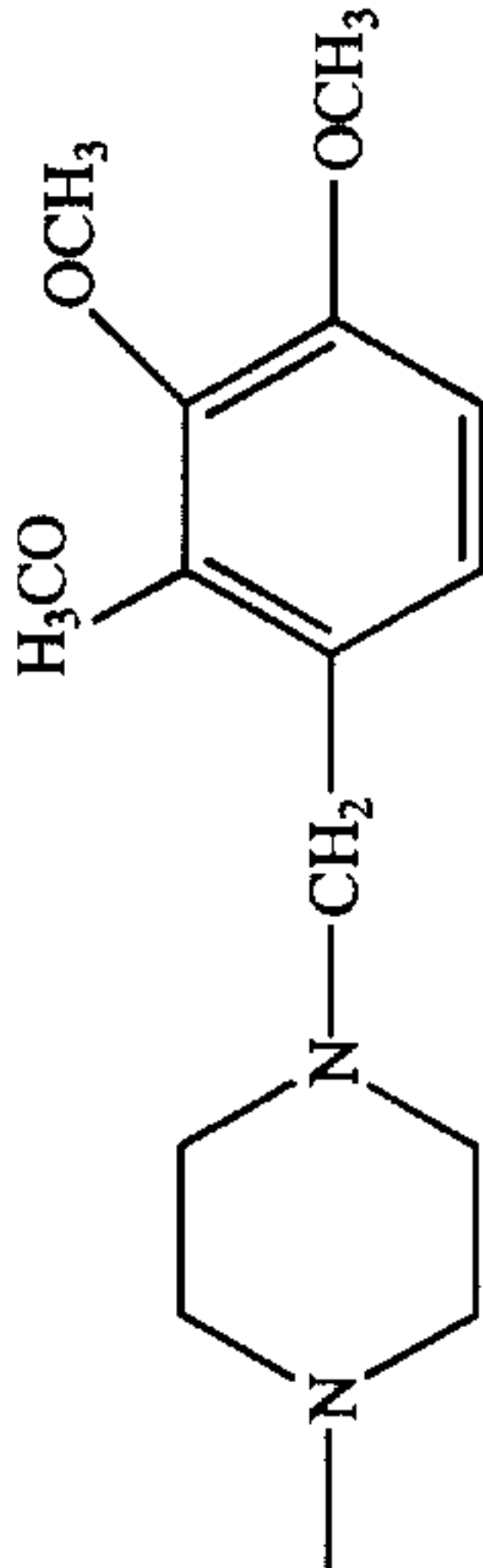
Tableau 11 suite 3

Exemples n°	X	n	a	b	c	R ₁	R ₂	<div><div><div><div><div></div><div>R</div></div><div><div></div><div>R'</div></div></div><div>N</div></div></div>	forme isolée	P.F. °C (capillaire)
26	p.CH ₃	1	3	2	2	CH ₃	<div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div><div>CH₃</div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div><div><div><div><div></div><div>CH₃</div></div><div><div></div><div>CH₃</div></div></div></div></div></div>			

Tableau 11 suite 4

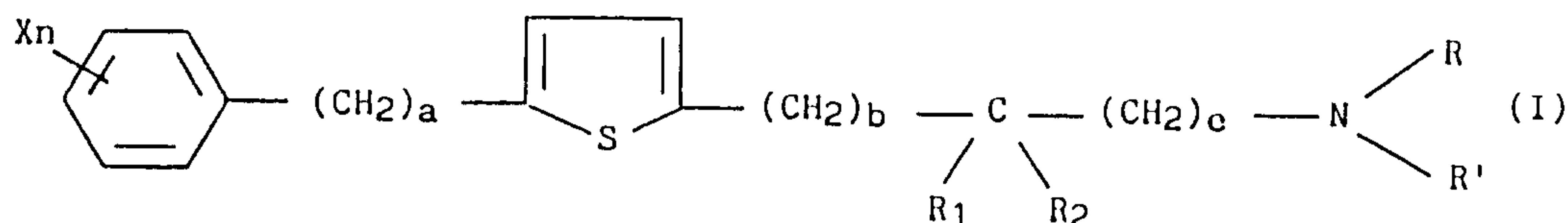
Exemples n°	X	n	a	b	c	R ₁	R ₂	<div><div><div><div></div><div>R</div><div></div></div><div>N</div><div><div></div><div>R'</div><div></div></div></div></div>	forme isolée	P.F. °C (capillaire)
37	p.CH ₃	1	4	2	2	CH ₃	CH ₃		2 HCl	238-240
38	p.CH ₃	1	3	2	2	H	H	"	2 HCl	212-214
39	p.CH ₃	1	3	1	3	CH ₃	CH ₃	"	2 HCl	225-230 (dec)
40	p.CH ₃	1	3	3	1	CH ₃	CH ₃	"		
41	p.CH ₃	1	3	1	3	CH ₃	CH ₃			
42	p.-CH(CH ₃) ₂	1	3	2	2	CH ₃	H			
43	p.-CH(CH ₃) ₂	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃	"		
44	p.-CH(CH ₃) ₂	1	3	2	2	CH ₃	H		HCl	170
45	p.-CH(CH ₃) ₂	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃	"	HCl	210

Tableau 11 suite 5

Exemples n°	X	n	a	b	c	R ₁	R ₂		forme isolée	P.F. °C (capillaire)
46	3-F, 4-CH ₃	2	3	2	2	CH ₃	H		2 HCl	195-198
47	3-F, 4-CH ₃	2	3	2	2	CH ₃	CH ₃	"		
48	p.-((CH ₂) ₄ -CH ₃)	1	3	2	2	CH ₃	H			
49	p.-((CH ₂) ₄ -CH ₃)	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃	"		
50	p.-((CH ₂) ₄ -CH ₃)	1	3	2	2	CH ₃	H		2 HCl	220-225 (dec)
51	p.-((CH ₂) ₄ -CH ₃)	1	3	2	2	CH ₃	CH ₃	"	2 HCl	> 240 (dec)

Les réalisations de l'invention, au sujet desquelles un droit exclusif de propriété ou de privilège est revendiqué, sont définies comme il suit:

1. Les dérivés du thiophène de formule générale I:



dans laquelle:

- X représente un atome d'hydrogène ou d'halogène, un radical alkyle ou alkoxy ayant chacun de 1 à 5 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée ou un radical dialkylamino dans lequel chaque groupe alkyle renferme de 1 à 5 atomes de carbone;

- n représente 1 ou 2;

- a représente un nombre entier de 2 à 6 inclus;

- b représente 2 ou 3;

- c représente 1 ou 2, de telle sorte que $b+c = 4$;

- R_1 et R_2 , identiques ou différents, représentent chacun un atome d'hydrogène ou un radical alkyle ayant de 1 à 5 atomes de carbone, ou R_1 et R_2 , forment ensemble avec l'atome de carbone auquel ils sont liés un cycle hydrocarboné renfermant de 3 à 6 atomes de carbone; et

- R et R', identiques ou différents, représentent chacun un atome d'hydrogène ou un radical alkyle ayant de 1 à 5 atomes de carbone, ou

R et R' forment ensemble avec l'atome d'azote auquel ils sont liés un radical hétérocyclique penta ou hexagonal contenant:

a) un ou 2 atomes d'azote,
le deuxième atome d'azote étant non substitué ou substitué par un radical alkyle renfermant de 1 à 5 atomes de carbone, ou par un radical phénylalkyle dans lequel le groupe alkyle renferme de 1 à 5 atomes de carbone et le groupe phényle est non substitué ou mono- ou poly-substitué par un atome d'halogène ou un radical alkyle ou alkyloxy ayant chacun de 1 à 5 atomes de carbone, ou

b) un atome d'azote et un atome d'oxygène,
ainsi que leurs sels d'addition acides physiologiquement acceptables.

2. Le (phényl-2 éthyl)-5 (N-morpholino-5 diméthyl-3,3 pentyl)-2 thiophène, et son chlorhydrate.

3. Le (p.méthylphényl-2 éthyl)-5 (N-morpholino-5 diméthyl-3,3 pentyl)-2 thiophène, et son chlorhydrate.

4. Le (phényl-3 propyl)-5 (N-morpholino-5 pentyl)-2 thiophène, et son méthanesulfonate.

5. Le (p.méthylphényl-3 propyl)-5 (N-morpholino-5 pentyl)-2 thiophène, et son chlorhydrate.

6. Le (phényl-3 propyl)-5 (N-morpholino-5 méthyl-3 pentyl)-2 thiophène, et son chlorhydrate.

7. Le (p.méthylphényl-3 propyl)-5 (N-morpholino-5 méthyl-3 pentyl)-2 thiophène, et son chlorhydrate.
8. Le (p.fluorophényl-3 propyl)-5 (N-morpholino-5 méthyl-3 pentyl)-2 thiophène, et son chlorhydrate.
9. Le (phényl-3 propyl)-5 (N-morpholino-5 diméthyl-3,3 pentyl)-2 thiophène, et son méthanesulfonate.
10. Le (p.méthylphényl-3 propyl)-5 (N-morpholino-5 diméthyl-3,3 pentyl)-2 thiophène, et son chlorhydrate.
11. Le (p.fluorophényl-3 propyl)-5 (N-morpholino-5 diméthyl-3,3 pentyl)-2 thiophène, et son chlorhydrate.
12. Le (m.fluorophényl-3 propyl)-5 (N-morpholino-5 diméthyl-3,3 pentyl)-2 thiophène, et son chlorhydrate.
13. L' (o.chlorophényl-3 propyl)-5 (N-morpholino-5 diméthyl-3,3 pentyl)-2 thiophène, et son chlorhydrate.
14. Le (phényl-3 propyl)-5 (N-morpholino-5 tétraméthylène-3,3 pentyl)-2 thiophène, et son chlorhydrate.
15. Le (p.fluorophényl-3 propyl)-5 {[(tri-méthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 diméthyl-3,3 pentyl}-2 thiophène, et son dichlorhydrate.

16. Le (p.méthylphényl-3 propyl)-5 (N-morpholino-5 diméthyl-4,4 pentyl)-2 thiophène, et son chlorhydrate.
17. Le (phényl-3 propyl)-5 {[triméthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 diméthyl-3,3 pentyl}-2 thiophène, et son dichlorhydrate.
18. Le (m.fluorophényl-3 propyl)-5 {[triméthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 diméthyl-3,3 pentyl}-2 thiophène, et son dichlorhydrate.
19. Le (p.méthylphényl-3 propyl)-5 {[triméthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 diméthyl-3,3 pentyl}-2 thiophène, et son dichlorhydrate.
20. Le (m.fluorophényl-3 propyl)-5 {[triméthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 méthyl-3 pentyl}-2 thiophène.
21. Le (p.méthylphényl-2 éthyl)-5 {[triméthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 méthyl-3 pentyl}-2 thiophène.
22. Le (p.méthylphényl-2 éthyl)-5 {[triméthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 diméthyl-3,3 pentyl}-2 thiophène.
23. Le (phényl-6 hexyl)-5 {[triméthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 diméthyl-3,3 pentyl}-2 thiophène.
24. Le [(diméthyl-2,4 phényl)-3 propyl]-5 {[triméthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 méthyl-3 pentyl}-2 thiophène.

25. Le [(diméthyl-2,4 phényl-3 propyl)-5 {[(triméthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 diméthyl-3,3 pentyl}-2 thiophène.

26. Le [(diméthyl-3,5 phényl)-3 propyl]-5 {[(triméthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 méthyl-3 pentyl}-2 thiophène.

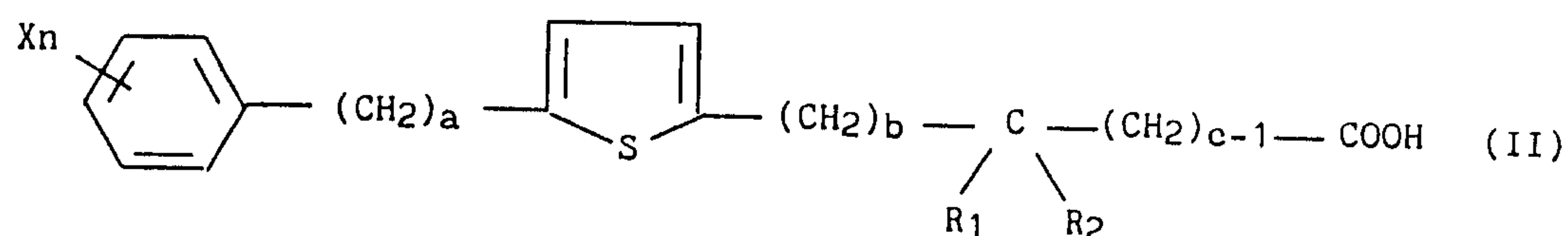
27. Le [(diméthyl-3,5 phenyl)-3 propyl]-5 {[(triméthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 diméthyl-3,3 pentyl}-2 thiophène.

28. Le (p.méthylphényl-4 butyl)-5 {[(triméthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 méthyl-3 pentyl}-2 thiophène.

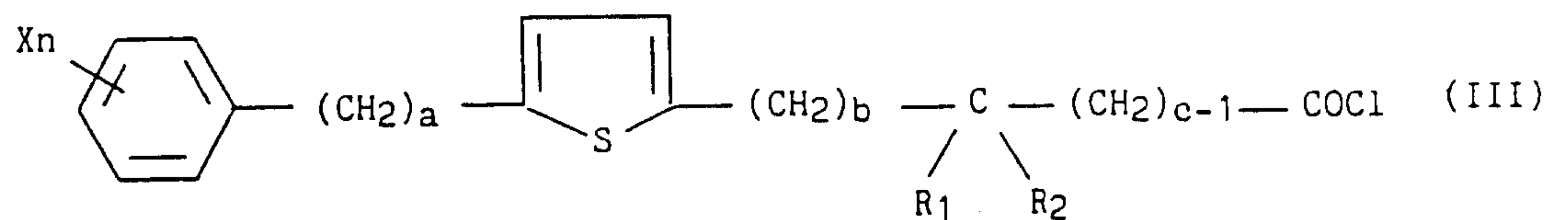
29. Le (p.méthylphényl-4 butyl)-5 {[(triméthoxy-2,3,4 benzyl)-4 pipérazinyl]-5 diméthyl-3,3 pentyl}-2 thiophène.

30. Le procédé de préparation des dérivés de la revendication 1, caractérisé en ce que:

l'on transforme, l'acide de formule générale II:



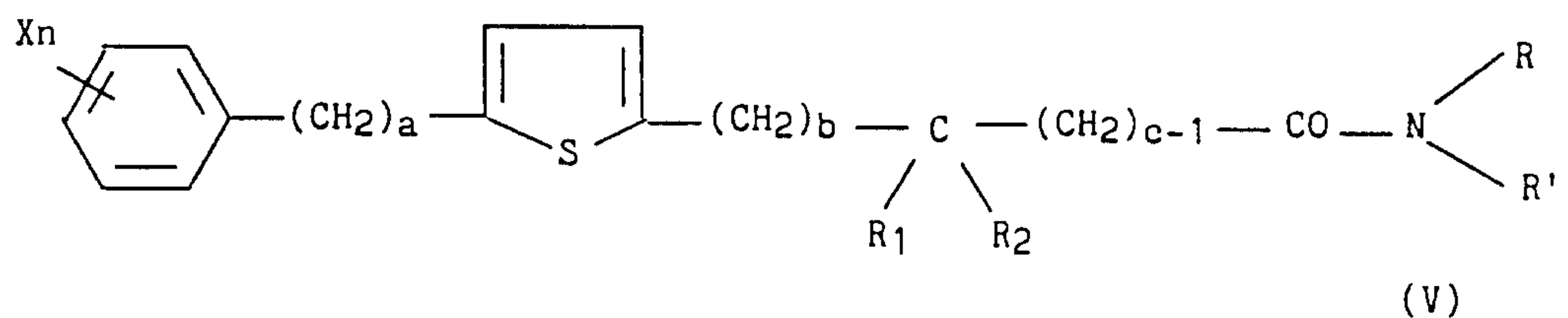
dans laquelle X, n, a, b, c, R₁ et R₂ ont les significations définies, dans la revendication 1, avec du chlorure de thionyle en chlorure d'acide correspondant de formule générale III:



dans laquelle X, n, a, b, c, R₁ et R₂ ont les significations définies, dans la revendication 1, lequel chlorure d'acide sert à acyler l'amine de formule générale IV:



dans laquelle R et R' ont les significations définies dans la revendication 1, et l'on réduit l'amide ainsi obtenue de formule générale V au moyen de LiAlH₄, en opérant à reflux

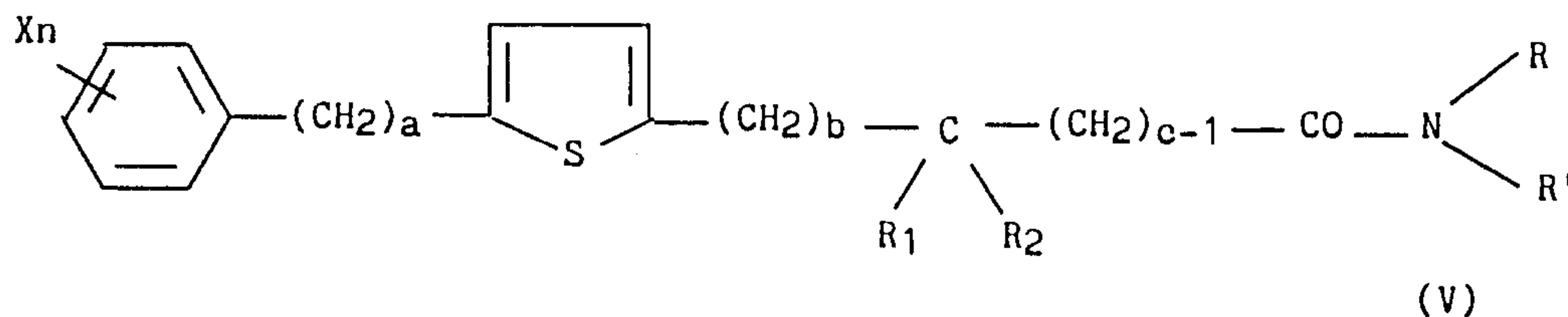


dans laquelle X, n, a, b, c, R₁, R₂, R et R' ont les significations définies dans la revendication 1.

31. Les compositions pharmaceutiques, utilisables pour le traitement des pathologies caractérisées par une perte du tissu osseux,

contenant un dérivé selon la revendication 1, avec des excipients pharmaceutiques.

32. À titre de produits industriels nouveaux, utilisables dans la synthèses des dérivés de formule I selon la revendication 1, les amides de formule générale V:



dans laquelle X , n , a , b , c , R_1 , R_2 , R et R' ont les significations définies dans la revendication 1.

^{45}Ca relargué
Traité/Témoin

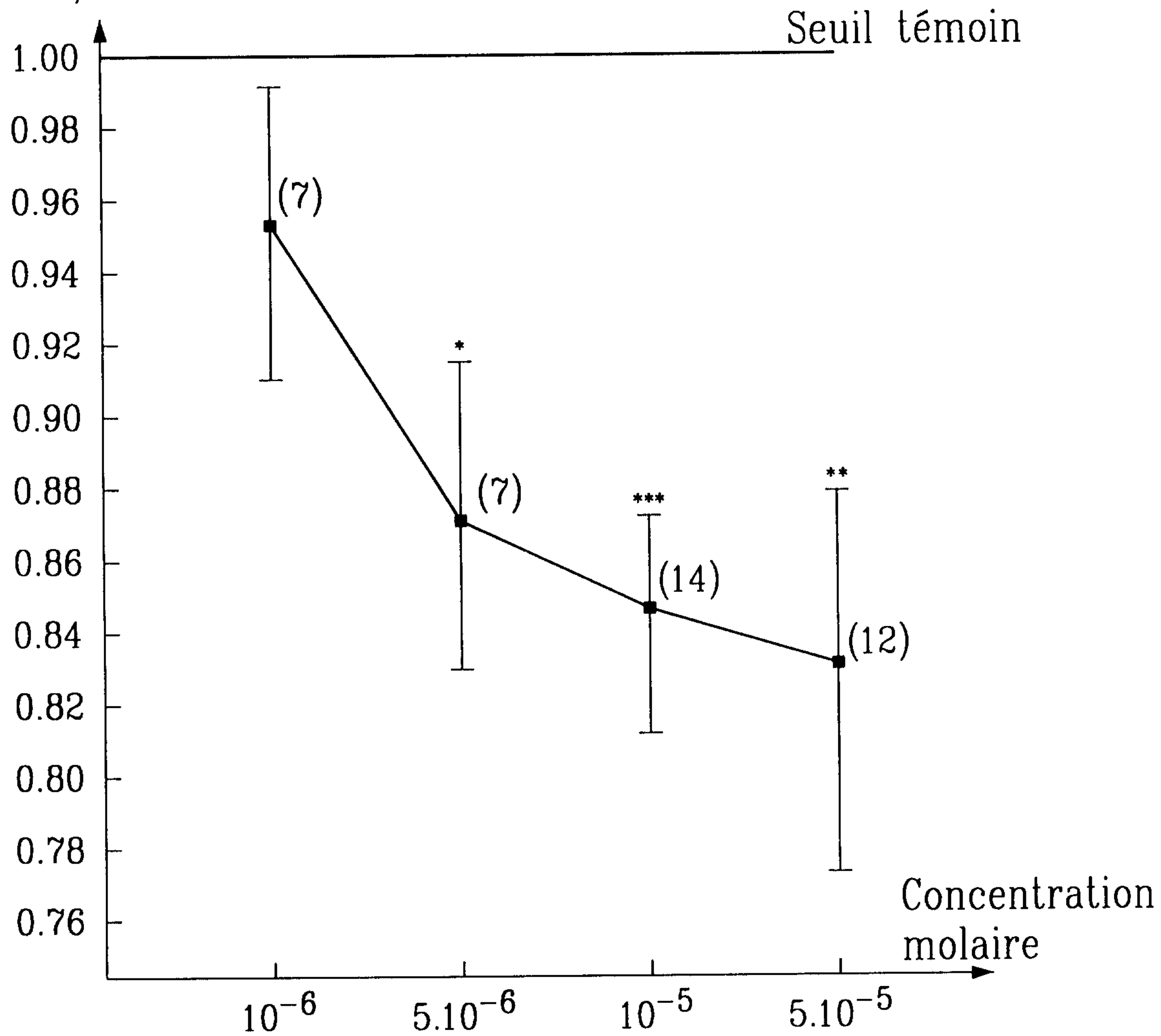


Fig. 1