



(12) **Oversettelse av
europeisk patentskrift**

(11) **NO/EP 2042497 B1**

NORGE

(19) NO
(51) Int Cl.

C07D 333/38 (2006.01)

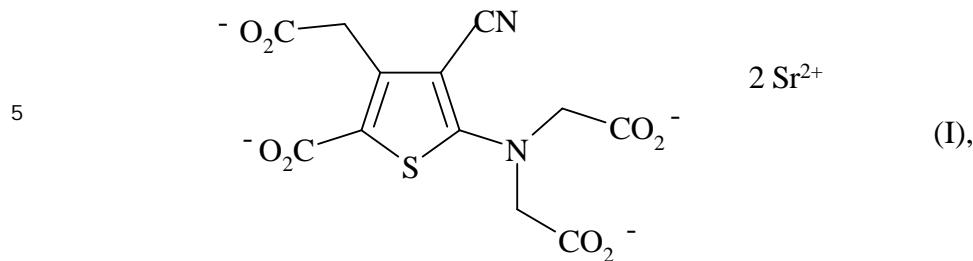
Patentstyret

(45)	Oversettelse publisert:	2010.08.09
(80)	Dato for Den Europeiske Patentmyndighets publisering av det meddelte patentet:	2010.03.10
(86)	Europeisk søknadsnr:	08290906.0
(86)	Europeisk innleveringsdag:	2008.09.25
(87)	Den europeiske søknadens publiseringsdato:	2009.04.01
(84)	Utpekte stater:	AT BE BG CH CY CZ DE DK EE ES FI FR GB GR HR HU IE IS IT LI LT LU LV MC MT NL NO PL PT RO SE SI SK TR
	Utpekte samarbeidende stater:	AL BA MK RS
(73)	Innehaver:	Les Laboratoires Servier 92415 Courbevoie Cedex (FR)
(72)	Oppfinner:	Vaysse-Ludot, Lucile 75490 Saint-Wandrille-Randon (FR) Lecouve, Jean-Pierre 76600 Le Havre (FR) Langlois, Pascal 76210 Saint-Jean-de-la-Neuville (FR)
(74)	Fullmektig i Norge:	Oslo Patentkontor AS, Postboks 7007 Majorstua, 0306 OSLO, NO

(54)	Benevnelse:	Prosess for syntesen av strontiumranelat og dets hydrater
(56)	Anførte publikasjoner:	EP-A1- 0 415 850, EP-A1- 1 403 266, WO-A-2007/020527 DATABASE CA [Online] CHEMICAL ABSTRACTS SERVICE, COLUMBUS, OHIO, US; HUANG, HANZHONG ET AL: "Method for preparing strontium ranelate heptahydrate" XP002482496 extrait de STN Database accession no. 2008: 111403 -& CN 101 108 845 A (TIANJIN INSTITUTE OF PHARMACEUTICAL RESEARCH, PEOP. REP. CHINA) 23 janvier 2008 (2008-01-23)

Prosess for syntesen av strontiumranelat og dets hydrater

Den foreliggende oppfinnelsen angår en prosess for syntesen av strontiumranelat med formel (I):



eller distrontium-saltet av 5-[bis(karboksymetyl)amino]-3-karboksymetyl-4-cyano-2-tiofenkarboksylsyre, og dets hydrater.

- 10 Strontiumranelat har veldig gode farmakologiske og terapeutiske egenskaper, spesielt tydelige anti-osteoporose egenskaper, noe som gjør denne forbindelsen nyttig i behandlingen av bensykdommer.

Strontiumranelat, dets fremstilling og dets terapeutiske anvendelse har blitt beskrevet i beskrivelsen til det europeiske patentet EP 0 415 850.

- 15 Patentbeskrivelsen EP 0 415 850 beskriver tre metoder for syntesen av strontiumranelat.

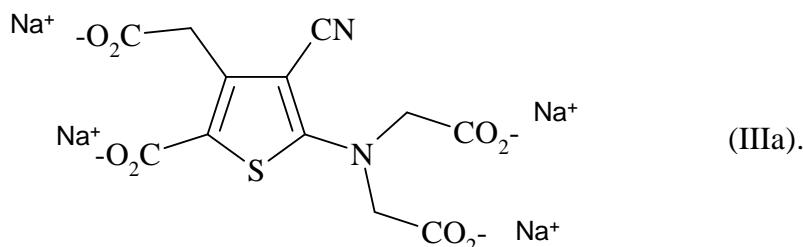
Den andre av metodene beskrevet består av varming av tetraetylesteren med formel (IIa) ved refluks:

20

$$\begin{array}{c} \text{EtO}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}_6\text{H}_3(\text{CN})-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{N}-\text{CH}_2-\text{CO}_2\text{Et} \\ | \\ \text{EtO}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}_6\text{H}_3(\text{CN})-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{N}-\text{CH}_2-\text{CO}_2\text{Et} \\ | \\ \text{EtO}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}_6\text{H}_3(\text{CN})-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_2-\text{N}-\text{CH}_2-\text{CO}_2\text{Et} \end{array} \quad (\text{IIa})$$

med natriumhydroksid, i et vandig alkoholisk medium, for deretter å destillere av etanolen og mesteparten av vannet for å isolere tetranatriumsaltet med formel (IIIa) ved utfelling:

5



Forbindelsen med formel (IIIa) blir så reagert med strontiumklorid i vann for å gi strontiumranelat, som isoleres ved filtrering.

Imidlertid har søkeren bare oppnådd strontiumranelat i et utbytte på mindre enn 70 % når han har anvendt betingelsene beskrevet for den andre metoden.

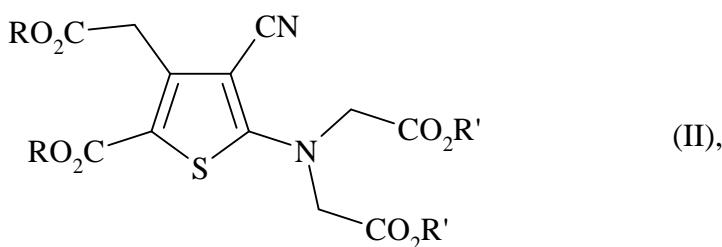
WO 2007/020527 beskriver en prosess for fremstillingen av strontiumranelat ved reaksjon av tetraetylesteren med formel (IIa) med litiumhydroksid, etterfulgt av reaksjon av litiumsaltet, derved oppnådd, med strontiumklorid i et vandig medium.

EP 1 403 266 beskriver en prosess for fremstillingen av strontiumranelat ved reaksjon av tetrametylesteren med strontiumhydroksid.

Søkeren har utviklet en industriell synteseprosess som gjør det mulig å oppnå strontiumranelat i et utmerket utbytte og med utmerket renhet.

Mer spesifikt angår den foreliggende oppfinneren en prosess for syntesen av strontiumranelat med formel (I) ved å starte fra en forbindelse med formel (II):

20



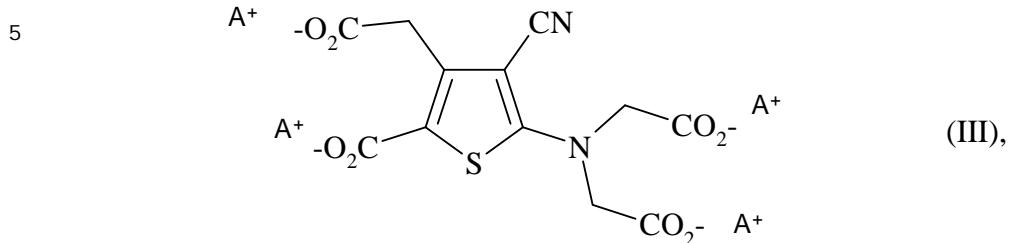
hvor R og R', som kan være like eller forskjellige, hver representerer en rettlinjet eller forgrenet (C₁-C₆)alkylgruppe, fortrinnsvis en metylgruppe,

som blir reagert med natriumhydroksid eller kaliumhydroksid,

i vann eller i en blanding av vann og et organisk løsemiddel,

ved en temperatur fra 0 til 100°C,

for å gi saltet med formel (III):



hvor A representerer Na eller K,

som blir reagert med strontiumklorid,

10 i en blanding av vann og et organisk løsemiddel,

ved en temperatur fra 0 til 100°C,

for å gi, etter isolering, strontiumranelat eller et av dets hydrater.

Blant de organiske løsemidler kan det nevnes, som eksempel, tetrahydrofuran, aceton, 2-metyl-tetrahydrofuran, dimethylsulfoksid, acetonitril, N-metylpyrrolidon og alkoholiske løsemidler slik som metanol, etanol, isopropanol og isobutanol.

Overraskende, nærværet av et organisk løsemiddel i trinnet for saltkonvertering med strontiumklorid gjør det mulig å øke utbyttet veldig mye.

Mengden av natriumhydroksid eller kaliumhydroksid er fortrinnsver større enn, eller ekvivalent med, 4 mol per mol med forbindelse med formel (II).

20 Temperaturen for forsåpningsreaksjonen er fortrinnsvis fra 20 til 70°C.

I henhold til en utførelsesform av den foreliggende oppfinnelsen, blir saltet med formel (III) isolert før reaksjon med strontiumklorid.

I henhold til en annen utførelsesform, blir løsningen av saltet med formel (III) gjort klar før den blir anvendt i reaksjonen med strontiumklorid.

I henhold til en annen utførelsesform blir løsningen av saltet med formel (III) anvendt som sådan i reaksjonen med strontiumklorid.

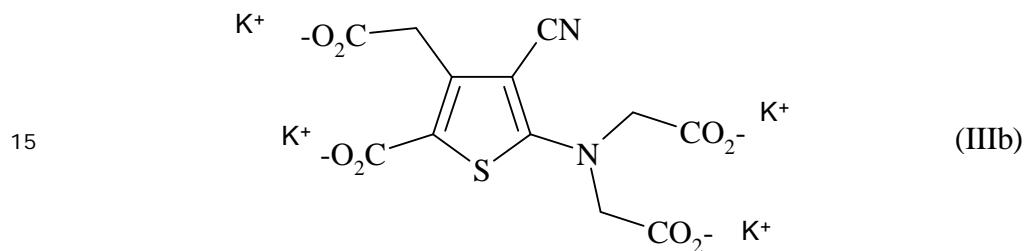
- 5 Mengden av strontiumklorid er fortrinnsver større enn, eller ekvivalent med, 2 mol per mol med forbindelse med formel (II).

Temperaturen til reaksjonen med strontiumklorid er fortrinnsvis fra 20 til 50°C.

I prosessen ifølge oppfinnelsen blir strontiumanelatet fortrinnsvis isolert ved filtrering.

- 10 Isoleringen av strontiumanelatet ved filtrering er fortrinnsvis etterfulgt av ett eller flere trinn med vasking med vann, med et organisk løsemiddel eller med en vann/organisk løsemiddelblanding, og med et tørketrinn.

Kaliumsaltet med formel (IIIb), et spesielt tilfelle a forbindelsene med formel (III) hvor A representerer K:



Er en ny forbindelse, nyttig som et synteseintermediat i den kjemiske eller farmasøytske industrien, spesielt i syntesen av strontiumanelat og dets hydrater, og på grunn av dette danner det en inkludert del av den foreliggende oppfinnelsen.

- 20 Eksemplene heri under illustrerer oppfinnelsen.

Eksempel 1 : **Distrontiumsalt av 5-[bis(karboksymetyl)amino] -3-karboksymetyl-4-cyano-2-thiophenkarboksylsyre**

- Ved 20-25°C, fyll en 800 ml reaktor, utstyrt med en temperaturføler og en rører, med 50 g methyl 5-[bis(2-metoksy-2-oksoetyl)-amino]-4-cyano-3-(2-metoksy-2-oksoetyl)-2-thiophenkarboksylat og 75 ml tetrahydrofuran.

Start røring og fyll deretter reaktoren med en vandig løsning av natriumhydroksid fremstilt på forhånd ved å bruke 22.9 g NaOH og 216 ml vann.

Fortsett å røre reaksjonsblandingen i fra 4 til 6 timer.

Tilsett en vandig løsning av strontiumklorid fremstilt på forhånd ved å bruke 73.9 g SrCl₂ 5 og 340 ml vann.

Fortsett å røre i 20 timer ved fra 20 til 25°C.

Suspensjonen blir sakte mer tydelig (finfordelt gul suspensjon).

Filtrer over en nr. 3 fritte med 100 mm diameter (veldig rask filtrering), og vask umiddelbart gjennom fritten med 2 x 50 ml vann.

10 Fjern flyktige komponenter fra produktet i 30 minutter *in vacuo*. Tørk i en ventilert ovn ved 30°C.

Strontiumranelatet blir på den måten oppnådd i et utbytte på 93.8 %.

Eksempel 2 : **Distrontiumsalt av 5-[bis(karboksymetyl)amino]-3-karboksymetyl-4-cyano-2-tiofenkarboksylsyre.**

15 Prosessen anvendt er den beskrevet i Eksempel 1, tetrahydrofuranen er byttet ut med aceton.

Strontiumranelatet blir på den måten oppnådd i et utbytte på 92.6 %.

Eksempel 3 : **Distrontiumsalt av 5-[bis(karboksymetyl)amino]-3-karboksymetyl-4-cyano-2-tiofenkarboksylsyre**

20 Prosessen anvendt er den beskrevet i Eksempel 1, natriumhydroksidet er byttet ut med 32.1 g KOH.

Løsningen av kaliumsaltet med formel (IIIb) blir gjort klar før reaksjonen med strontiumklorid.

Strontiumranelatet blir på den måten oppnådd i et utbytte på 94 %.

Eksempel 4 : **Distrontiumsalt av 5-[bis(karboksymetyl)amino]-3-karboksymetyl-4-cyano-2-tiofenkarboksylsyre**

Proessen anvendt er den beskrevet i Eksempel 1, tetrahydrofuranen er byttet ut med isopropanol.

- 5 Strontiumranelatet blir på den måten oppnådd i et utbytte på 94.8 %.

Eksempel 5 : **Distrontiumsalt av 5-[bis(karboksymetyl)amino]-3-karboksymetyl-4-cyano-2-tiofenkarboksylsyre**

Ved 20-25°C, fyll en 800 ml reaktor, utstyrt med en temperaturføler og en rører, med 22.9 g NaOH og 500 ml vann. Start røring og fyll reaktoren med 50 g methyl 5-[bis(2-metoksy-2-oksoetyl)-amino]-4-cyano-3-(2-metoksy-2-oksoetyl)-2-tiofenkarboksylat.

Varm blandingen til 70°C i løpet av 30 minutter og oppretthold ved den temperaturen i 25 minutter, og deretter klargjør ved 70°C over en fritte med porositet 4 og 75 mm diameter og skyll med 50 ml vann.

Tilbakefill det overnevnte klare oransje filtratet inn i en 800 ml reaktor.

- 15 Avkjøl reaksjonsblanding til 20°C, og tilsett 75 ml etanol og deretter, i løpet av 15 minutter, en løsning, fremstilt på forhånd, av 73.9 g SrCl₂ i 137 ml vann.

Rør i 2 timer ved fra 20 til 25°C.

Suspensjonen blir sakte mer tydelig (finfordelt gul suspensjon).

Filtrer over en nr. 3 fritte med 100 mm diameter (øyeblikkelig filtrering) og refiltrer 20 umiddelbart over fritten med 2 x 250 ml vann. Tørk i en ventilert ovn ved 30°C.

Strontiumranelatet blir på den måten oppnådd i et utbytte på 94 %.

Eksempel 6 : **Distrontiumsalt av 5-[bis(karboksymetyl)amino]-3-karboksymetyl-4-cyano-2-tiofenkarboksylsyre**

- Trinn A:* *Kaliumsalt av 5-[bis(karboksymetyl)amino]-3-karboksymetyl-4-cyano-2-tiofenkarboksylsyre (forbindelse med formel (IIIb))*

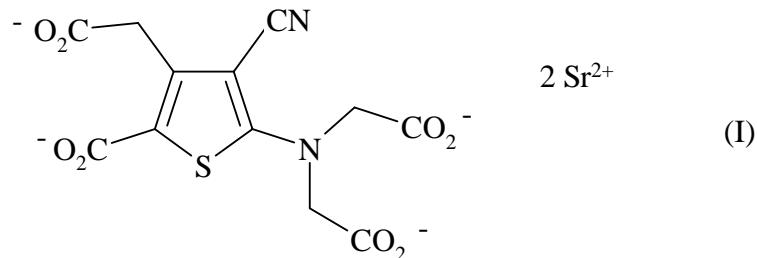
Ved 20-25°C, fyll en 800 ml reaktor, utstyrt med en temperaturføler og en rører, med 40.4 g KOH og 225 ml vann.

Start røring og fyll deretter reaktoren med 60 g methyl 5-[bis(2-metoksy-2-oksoetyl)-amino]-4-cyano-3-(2-metoksy-2-oksoetyl)-2-tiofenkarboksylat og 50 ml vann.

- 5 Varm reaksjonsblanding til 55-60°C i løpet av 30 minutter og fortsett å røre den i 2 timer. Utfør klargjøring ved 60°C og avkjøl deretter reaksjonsblanding til 20-25°C. Tørk ved 40°C *in vacuo*. Til residuet oppnådd på den måten tilsett 200 ml etylacetat og 20 ml metanol. Rør i 8 timer. Filtrer den oppnådde suspensjonen. Fjern flyktige komponenter fra produktet i 30 minutter *in vacuo*. Tørk i en ventilert ovn ved 30°C.
- 10 Trinn B: *Distrontiumsalt av 5-[bis(karboksymetyl)amino]-3-karboksymetyl-4-cyano-2-tiofenkarboksylsyre*
Til 62.0 g av kaliumsaltet oppnådd i det foregående trinnet tilsett 75 ml tetrahydrofuran og 216 ml vann, og deretter en vandig strontiumkloridløsning fremstilt på forhånd ved å bruke 73.9 g SrCl₂ og 340 ml vann.
- 15 Rør i 20 timer ved fra 20 til 25°C.
Suspensjonen blir sakte mer tydelig. Filtrer over en nr. 3 fritte med 100 mm diameter og vask gjennom fritten umiddelbart ved å bruke 2 x 50 ml vann.
Fjern flyktige komponenter fra produktet i 30 minutter *in vacuo*. Tørk i en ventilert ovn ved 30°C.

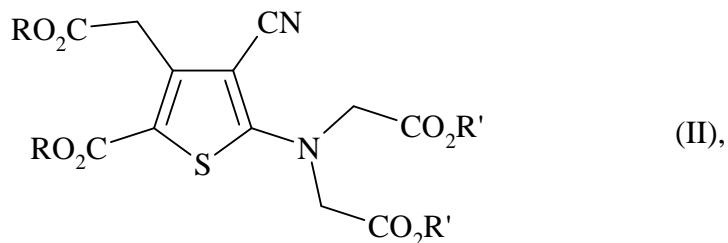
KRAV

1. Fremgangsmåte for syntesen av strontiumranelat med formel (I):



og dets hydrater

ved reaksjon av forbindelsen med formel (II):



hvor R og R', som kan være like eller forskjellige, hver representerer en rettlinjet eller forgrenet (C_1-C_6)alkylgruppe,

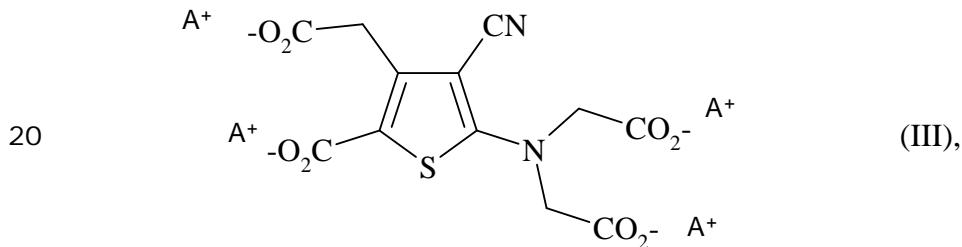
med natriumhydroksid eller kaliumhydroksid,

i vann eller i en blanding av vann og et organisk løsemiddel valgt fra tetrahydrofuran,

15 aceton, 2-metyl-tetrahydrofuran, dimethylsulfoksid, acetonitril, N-methylpyrrolidon, metanol, etanol, isopropanol og isobutanol,

ved en temperatur fra 0 til 100°C,

for å gi saltet med formel (III):



hvor A representerer Na eller K,

som blir reagert med strontiumklorid,

ved en temperatur fra 0 til 100°C,

for å gi, etter isolering, strontiumranelat eller et av dets hydrater,

- 5 k a r a k t e r i s e r t v e d at trinnet for å reagere saltet med formel (III) med strontiumklorid blir utført i en blanding av vann og et organisk løsemiddel valgt fra tetrahydrofuran, aceton, 2-metyl-tetrahydrofuran, dimethylsulfoksid, acetonitril, N-metylpyrrolidon, metanol, etanol, isopropanol og isobutanol.
- 10 2. Fremgangsmåte for syntese ifølge krav 1, hvor mengden av natriumhydroksid eller kaliumhydroksid er større enn, eller ekvivalent med, 4 mol per mol med forbindelse med formel (II).
- 15 3. Fremgangsmåte for syntese ifølge krav 1 eller 2, hvor temperaturen til forsåpningsreaksjonen på forbindelsen med formel (II) er fra 20 til 70°C.
- 15 4. Fremgangsmåte for syntese ifølge ethvert av kravene 1 til 3, hvor saltet med formel (III) blir isolert før reaksjon med strontiumklorid.
- 20 5. Fremgangsmåte for syntese ifølge ethvert av kravene 1 til 3, hvor løsningen av saltet med formel (III) blir gjort klar før den blir anvendt i reaksjonen med strontiumklorid.
- 20 6. Fremgangsmåte for syntese ifølge ethvert av kravene 1 til 3, hvor løsningen av saltet med formel (III) blir anvendt som sådan i reaksjonen med strontiumklorid.
- 25 7. Fremgangsmåte for syntese ifølge ethvert av kravene 1 til 6, hvor mengden av strontiumklorid er større enn, eller ekvivalent med, 2 mol per mol med forbindelse med formel (II).
- 25 8. Fremgangsmåte for syntese ifølge ethvert av kravene 1 til 7, hvor temperaturen til saltkonverteringsreaksjonen av forbindelsen med formel (III) er fra 20 til 50°C.

9. Fremgangsmåte for syntese ifølge ethvert av kravene 1 til 8, hvori strontiumranelatet blir isolert ved filtrering.
10. Fremgangsmåte for syntese ifølge krav 9, hvori filtreringstrinnet blir etterfulgt av ett eller flere vasketrinn og et tørketrinn.
- 5 11. Forbindelse med formel (IIIb):
- (IIIb).
- 10 12. Fremgangsmåte for syntese ifølge ethvert av kravene 1 til 10, hvori R og R' hver representerer en methylgruppe.