

PATENTOVÝ SPIS

(11) Číslo dokumentu:

304 576

(13) Druh dokumentu: **B6**

(51) Int. Cl.:

<i>C07C 215/46</i>	(2006.01)
<i>C07C 213/08</i>	(2006.01)
<i>C07C 213/10</i>	(2006.01)
<i>A61K 31/137</i>	(2006.01)
<i>A61P 29/00</i>	(2006.01)

(19)
ČESKÁ
REPUBLIKA



ÚŘAD
PRŮMYSLOVÉHO
VLASTNICTVÍ

(56) Relevantní dokumenty:

Tetrahedron Asymmetry, 23, 2012, str. 577-582, název: A practical and enantioselective synthesis of tapentadol.
WO 2012/038974 A; WO 2011/080736 A; CZ 302 993 B6; WO 2011/128784 A; EP 0 693 475 A; US 2012/0022117 A; US 2007/0213405 A; WO 2008/128739 A.

(73) Majitel patentu:

Zentiva, k.s., Praha - Dolní Měcholupy, CZ

(72) Původce:

Ivan Stehlíček, Brno, CZ

Josef Černý, Slaný, CZ

Jiří Verner, Nedvědice, CZ

(74) Zástupce:

Rott, Růžička & Guttman

Patentové, známkové a advokátní kanceláře, Ing.
Jana Fuchsová, Vinohradská 37, 120 00 Praha 2

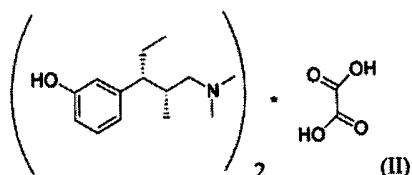
(54) Název vynálezu:

**Oxalát TAPENTADOLU a způsob jeho
přípravy**

(57) Anotace:

Řešení se týká nových krystalických forem oxalátu tapentadolu vzorce II, chemicky oxalátu 3-[(1R,2R)-3-(Dimethylamino)-1-ethyl-2-methylpropyl]fenol. Dalším řešením je způsob přípravy krystalické formy oxalátu tapentadolu, přičemž tapentadol báze se rozpustí ve vhodném rozpouštědle, přidá se kyselina šťavelová nebo její roztok a vzniklý roztok se pak ponechá krystalovat, případně se ochladí a/nebo se přidá antisolvent a vykrystalovaný oxalát se izoluje.

CZ 304576 B6

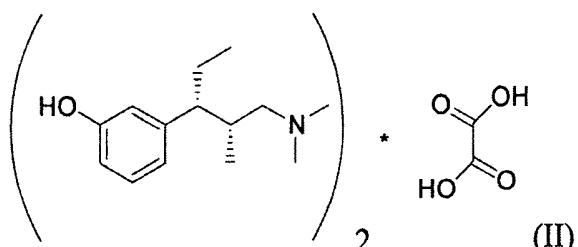


Oxalát TAPENTADOLU a způsob jeho přípravy

Oblast techniky

5

Vynález se týká nové krystalické formy oxalátu tapentadolu vzorce II, chemicky oxalátu 3–[(1*R*,2*R*)-3–(Dimethylamino)–1–ethyl–2–methylpropyl]fenol, a způsobu jeho přípravy.



10

Dosavadní stav techniky

US patent 6 344 558 uvádí skupinu 1–fenyl–3–dimethylaminopropanových sloučenin, procesy jejich přípravy, jejich farmaceutické kompozice a metody použití. Tyto sloučeniny jsou využívány do farmaceutických kompozicí jako účinná analgetika. Patří mezi ně i tapentadol hydrochlorid, jakožto centrálně působící analgetikum s duálním mechanismem účinku. Jako agonista μ -opioidních receptorů zabraňuje přenosu nervového vznachu míchou a zároveň zabraňuje zpětnému vstřebávání noradrenalinu v synaptických štěrbinách.

20

Různé procesy pro přípravu tapentadolu, jeho optických isomerů a farmaceuticky akceptovatelných solí jsou popsány v patentech: US patentech 6 248 737 a 6 344 558 a dále v PCT přihláškách WO 2004/108658, WO 2005/000788, WO 2008/012046, WO 2008/012047, WO 2008/012283, WO 2011/1026314.

25

Patent EP 0 693 475 zmiňuje možnost tvorby farmaceuticky akceptovatelných solí tapentadolu a jemu podobných látek s vhodnými kyselinami (jako např. chlorovodíkovou, bromovodíkovou, sírovou, methansulfonovou, mravenčí, octovou, šťavelovou, jantarovou, vinnou, mandlovou, fumarovou, mléčnou, citronovou a podobně), ale jediný hydrochlorid byl z této škály připraven a izolován a to v krystalovém usporádání odpovídajícím formě B.

Dokument US 2007/0213405 popisuje dvě krystalové formy hydrochloridu: již zmíněnou formu B a formu A. Jednotlivé polymorfy jsou zde charakterizovány X-ray práškovou difraccí, přičemž polymorf A je označen jako stabilnější z obou forem. Dokument US 2010/272815 popisuje také amorfni formu tapentadol hydrochloridu.

Patent WO 2009/0149634 popisuje 3 různé formy tapentadolu–báze, proces jejich přípravy a uvádí jejich charakterizaci pomocí X-ray práškové difrakce. V patentové přihlášce US 2011/071120 je uvedena příprava a charakterizace několika solí tapentadolu (kafrsulfonát, dibenzoylvinan, jablečnan, maleinan a salicylan). Soli s kyselinami s vysokou molekulární hmotností (např. kyselina kafrsulfonová, dibenzoylvinan apod.) však nejsou vhodné pro farmaceutické použití, protože mohou neúnosně zvýšit velikost lékové formy (Handbook of Pharmaceuticals Salts, Wiley, 2011, Kapitola 7). Tento problém je třeba zvláště v případě Tapentadolu nutné brát v úvahu, protože komerčně prodávané lékové formy obsahují 50 až 250 mg tapentadolu (jako hydrochloridu).

Širokou škálu solí kokrystalů popisuje WO 2012/010316, většina forem však nebyla nijak fyzičkálně chemicky charakterizována a ani nebyl uveden konkrétní postup jejich přípravy. Specifická

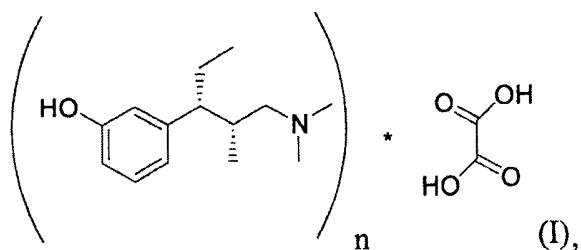
forma hydrobromidu byla popsána také v WO 2012/051246. Jiné soli pak mohou vykazovat nevhodné fyzikálně–chemické vlastnosti jako např. nízký bod tání, malá rozpustnost ve vodě nebo chemická či polymorfní nestabilita.

5

Podstata vynálezu

Vynález se týká nových krystalických forem oxalátu tapentadolu vzorce I, chemicky oxalátu 3–[(1*R*,2*R*)-3-(Dimethylamino)-1–ethyl-2–methylpropyl]fenol, a způsobu jeho přípravy

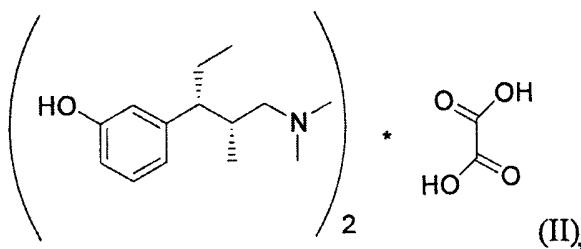
10



kde n je 1 nebo 2.

15

Zejména se týká krystalické formy oxalátu tapentadolu vzorce II



20

charakterizovaná těmito charakteristickými reflexemi v RTG práškovém záznamu s grafitovým monochromátorem měřeném za použití záření CuK α při vlnové délce $\lambda = 0,1542$ nm: 11,8; 14,2; 19,4; 20,7 a $25,4 \pm 0,2^\circ$ 2-theta. Tato forma vykazuje ještě další charakteristické reflexe 7,1; 13,1; 16,8; 17,5; 21,3; 23,2; 23,6; a $28,8 \pm 0,2^\circ$ 2-theta.

25

Oxalát podle tohoto vynálezu je charakterizován práškovým XRPD záznamem uvedeným v tabulce 1.

Tab. 1: XRPD – charakteristické difrakční páky odpovídající tapentadolu oxalátu vzorce II

Pos. [°2Th.]	Meziroviná vzdálenost [Å] = 0,1nm	Rel. Int. [%]
7,10	12,420	9,7
8,29	10,657	8,5
11,76	7,521	96,7
13,09	6,760	25,9
14,20	6,219	92,5
15,80	5,599	7,0
16,83	5,265	49,6
17,54	5,052	40,7
18,30	4,843	13,9
18,80	4,714	16,6
19,39	4,574	100,0
20,69	4,290	71,0
21,30	4,164	34,3
22,26	3,991	11,5
23,24	3,824	47,3
23,60	3,759	37,9
25,39	3,505	55,6
28,77	3,101	24,5
30,49	2,930	11,4
32,26	2,773	8,8
34,30	2,612	9,1
37,48	2,398	8,5

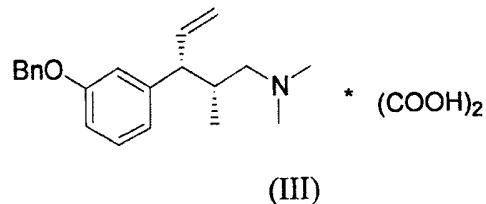
5 Oxalát vzorce II podle tohoto vynálezu dále byl měřen diferenční skenovací kalorimetrií DSC a vykazuje hlavní onset teplotu 158,8 °C. (viz obrázek 2)

Krystalický oxalát vzorce II podle tohoto vynálezu má nízkou relativní molekulovou hmotnost 10 532,7, jeho molekula obsahuje 2 molekuly tapentadolu. Tato sůl je vhodná do farmaceutických formulací, které obsahují vysokou dávku aktivní složky bez toho, že by došlo k neúměrnému nárůstu velikosti farmaceutické formulace.

Dalším předmětem podle tohoto vynálezu je způsob přípravy oxalátu vzorce II. Oxalát se připravuje z volné báze tapentadolu ve vhodném rozpouštědle nebo směsi rozpouštědel působením 15 kyseliny šťavelové. Vzniklý oxalát bud' z roztoku přímo vykrysaluje nebo se vzniklý roztok zahustí a/nebo se přidá další rozpouštědlo jako antisolvant.

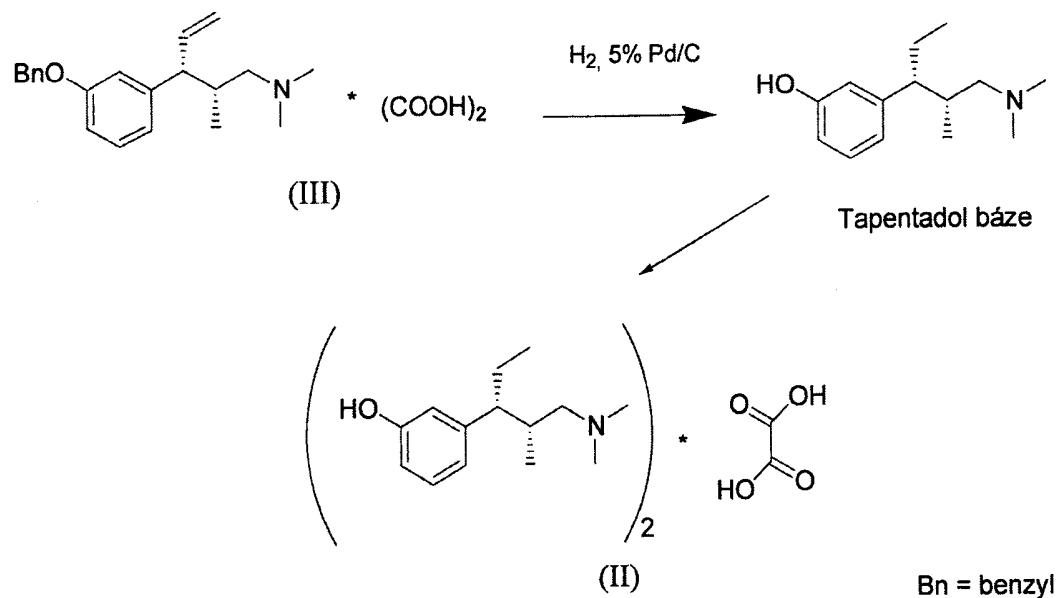
Ve výhodném provedení podle tohoto vynálezu se báze tapentadolu rozpustí v rozpouštědle, kterým je např. C3–C5 keton, C4–C6 éther, C1–C3 alkohol, cyklohexan nebo jejich směsi, přidá se 20 kyselina šťavelová v množství 0,45 až 0,55 ekvivalentu nebo její roztok v C1–C3 esteru kyseliny octové, C3–C5 ketonu nebo C1–C3 alkoholu. Vzniklý roztok se výhodně ochladí na teplotu v rozmezí 0 až 40 °C a případně se přidá další rozpouštědlo jako antisolvant, kterým je např. diethylether, terc.butylmethylether nebo diisopropylether. Vykrysalovaný oxalát se pak isoluje 25 známými technikami. Oxalát lze dále čistit krystallizací z výše uvedených rozpouštědel, výhodně ze směsi methylethylketonu a methanolu.

Příprava oxalátu tapentadolu vzorce II ve vysoké čistotě s využitím pokročilého dobře krystalického intermediátu vzorce III, kde Bn znamená benzyl.



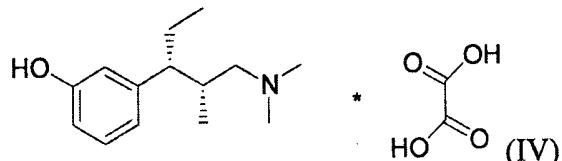
Meziprodukt vzorce III se z reakční směsi dobře isoluje a má velmi dobré čisticí schopnosti, po vykristalování z reakční směsi se získává ve vysokém výtežku více než 86 % s chemickou čistotou vyšší než 99,8 % a s optickou čistotou vyšší než 98,5 %.

Meziprodukt vzorce III se pak hydrogenuje ve běžně používaném hydrogenačním rozpouštědle jako je například methanol nebo ethanol na hydrogenačním katalyzátoru, kterým je například Pd na nosiči a vzniklý se pak isoluje tapentadol ve formě báze, případně ve formě organické nebo anorganické soli vhodné pro isolaci. Vhodnou solí může být i oxalát podle tohoto vynálezu.



Tapentadol isolovaný ve formě báze se pak převádí metodami podle tohoto vynálezu na oxalát. Tapentadol isolovaný ve formě jiné soli se nejprve uvolní ze soli působením anorganické nebo organické báze na tapentadol bázi, která se pak opět převeďe metodami podle tohoto vynálezu na oxalát.

Tapentadol může tvořit s kyselinou šťavelovou, která má dvě karboxylové skupiny, 2 druhy oxalátů a to v poměru tapentadol : kyselina šťavelová 2:1, a v poměru 1:1, jehož strukturu lze vyjádřit strukturním vzorcem IV.



Oxalát vzorce IV lze připravit přímo hydrogenací sloučeniny vzorce III například v methanolu nebo ethanolu na Pd katalyzátoru, od odfiltrování katalyzátoru a odpařením rozpouštědla vzniká Tapentadol oxalát vzorce IV. Stejně tak ho lze připravit reakcí tapentadolu báze rozpuštěné v *terc*-butylmethyletheru (MTBE) s 0,95 až 1,05 ekvivalenty kyseliny šťavelové rozuměné například v ethylacetátu.

Oxalát vzorce IV charakterizovaný těmito charakteristickými reflexemi v RTG práškovém záznamu s grafitovým monochromátorem měřeném za použití záření CuK α při vlnové délce $\lambda=0,1542$ nm; 8,3, 13,0, 15,9, 18,3, 22,3, a $23,8\pm0,2^\circ$ 2-theta. Tato forma vykazuje ještě další charakteristické reflexe: 11,1; 11,5; 11,9; 12,1; 16,6; 19,9; 20,6; 25,1; 25,5; 26,2; 32,2 a $33,9 \pm 0,2^\circ$ 2-theta.

Oxalát vzorce IV byl charakterizován XRPD záznamem uvedeným v tabulce 2.

10 Tab. 2: XRPD – charakteristické difrakční páky odpovídající tapentadolu oxalátu vzorce IV

Pos. [$^{\circ}$ 2Th.]	Meziroviná vzdálenost [Å] = 0,1nm	Rel. Int. [%]
8,29	10,655	74,2
11,07	7,985	47,7
11,47	7,706	25,4
11,86	7,459	19,6
12,13	7,291	27,0
13,01	6,801	61,4
15,86	5,583	74,0
16,63	5,328	39,3
18,33	4,835	69,6
19,85	4,469	26,3
20,58	4,313	31,9
22,27	3,988	61,4
23,82	3,732	100,0
25,05	3,552	16,1
25,46	3,496	27,1
26,16	3,404	22,9
27,90	3,196	5,9
29,10	3,066	4,8
32,23	2,776	7,9
33,85	2,646	7,0
35,05	2,558	5,8

15 Tento oxalát byl dále měřen diferenční skenovací kalorimetrií DSC a vykazuje hlavní onset teplotu 112,6 °C. (viz obrázek 5). Tato teplota tání je poměrně nízká pro další zpracování ve formulacích, může během úpravy velikosti částic jako je mletí a při různých technologických farmaceutické výroky jako je například granulace nebo kompaktace docházet ke technologickým komplikacím jako nalepování zpracovávané hmoty na zařízení apod. Tato forma také ve srovnání s tapentadolem oxalátem vzorce I má vyšší molekulovou hmotnost vztázenou na 1 molekulu tapentadolu báze 311,34. Ztrácí tedy výhodnost z hlediska možnosti přípravy menší tablety, jak bylo naznačeno výše pro tapentadol vzorce II.

20 Snadno krystaluje i po hydrogenaci přímo z reakční směsi a lze ho velmi dobře využít pro isolaci a čištění tapentadolu během výroby.

25

Přehled obrázků

Obr. 1: XRPD záznam pro tapentadol oxalát vzorce II

30

Obr. 2: DSC záznam pro tapentadol oxalát vzorce II

Obr. 3: IČ spektrum sloučeniny vzorce III

5 Obr. 4: XRPD záznam pro sloučeninu vzorce III

Obr. 5" DSC záznam pro tapentadol oxalát vzorce IV

Obr. 6 XRPD záznam pro tapentadol oxalát vzorce IV

10

Příklady provedení

Vzorky v následujících příkladech byly charakterizovány metodou práškové rentgenové difrakce (XRPD) a diferenční skenovací kalorimetrie (DSC).

Měřicí parametry XRPD: Difraktogramy byly naměřeny na difraktometru X'PERT PRO MPD PANalytical s grafitovým monochromátem, použité záření CuK α ($\lambda=0,1542$ nm (1,542 Å)), excitační napětí: 45 kV, anodový proud: 40 mA, měřený rozsah: 2 až 40° 2 θ , velikost kroku: 0,01° 2 θ . Měření probíhalo na plochém práškovém vzorku, který byl umístěn na Si destičku. Pro nastavení primární optiky byly použity programovatelné divergenční clonky s ozářenou plochou vzorku 10 mm, Sollerovy clonky 0,02 rad a protirozptylová clonka ¼. Pro nastavení sekundární optiky byl použit detektor X'Celerator s maximálním otevřením detekční štěrbiny, Sollerovy clonky 0,02 rad a protirozptylová clonka 5,0 mm.

Záznamy diferenční skenovací kalorimetrie (DSC) byly naměřeny na přístroji DSC Pyris 1 od firmy Perkin Elmer. Navážka vzorku do standardního Al kelímku byla mezi 3 až 4 mg a rychlosť ohrevu 10 °C/min. Teplotní program, který byl použit je složen z 1 stabilizační minuty na teplotě 50 °C a poté z ohrevu do 250 °C rychlosť ohrevu 10 °C/min. Jako nosný plyn byl použit 4,0 N₂ o průtoku 20 ml/min.

Chemická čistota vzorků byla hodnocena metodou UPLC na koloně XSelect CSH fenyl–hexyl, 2,5 µm, 4,6 x 100 mm, detekce spektrofotometrická 220 nm
a následujících podmínek

mobilní fáze: A: 1,36 g dihydrogenfosforečnanu draselného se rozpustí v 1 l MQ vody, pH roztoku se upraví na hodnotu $3,0 \pm 0,05$ pomocí 50% kyseliny fosforečné.

B: acetonitril

eluce: gradient

Čas (min.)	průtok (ml/min.)	% A	% B
0	1,2	80	20
2	1,2	80	20
6	1,2	45	55
8	1,2	80	20
9	1,2	80	20

40

Optická čistota vzorků byla hodnocena HPLC metodou na chirální koloně Chiraldak AD–H (Daicel), 5 µm, 4,6 x 250 mm. Jako mobilní fáze byla použita směs heptan:2–propanol:diethylamin, 980:20:1 (v/v/v) a detekce byla použita fluorescenční 273 ex/295 em

Příprava tapentadolu oxalátu vzorce II

Příklad 1

Tapentadol báze (6,30 g; 28,46 mmol) se rozpustí v 50 ml *terc*.butylmethyletheru (MTBE) za teploty místnosti. Ke vzniklému roztoku se za míchání přikape předem připravený roztok bezvodé kyseliny šťavelové (1,28 g; 14,2 mmol) v 50 ml ethylacetátu. Vzniklá směs se míchá za teploty místnosti 5 hodin. Vyloučená látka se odsaje a promyje minimálním množstvím MTBE. Výsledný produkt se pak suší ve vakuové sušárně při teplotě 50 °C. Bylo získáno 6,77 g (83,1 % teoretického množství) oxalátu krystalové formy odpovídající XRPD záznamu uvedenému na obrázku 1 a DSC uvedenému na obrázku 2.

Příklad 2

Tapentadol báze (2,52 g; 11,39 mmol) se rozpustí v 20 ml diethyletheru za teploty místnosti. Ke vzniklému roztoku se za míchání přikape předem připravený roztok bezvodé kyseliny šťavelové (0,51 g; 5,66 mmol) v 20 ml methylethylketonu (MEKu). Vzniklá směs se míchá za teploty místnosti 5 hodin. Vyloučená látka se odsaje a promyje minimálním množstvím diethyletheru. Výsledný produkt se pak suší ve vakuové sušárně při teplotě 50 °C. Bylo získáno 2,71 g (89,7 % teoretického množství) odpovídající XRPD záznamu uvedenému na obrázku 1 a DSC uvedenému na obrázku 2.

Příklad 3

Tapentadol báze (2,52 g; 11,39 mmol) se rozpustí v 20 ml cyklohexanu za teploty místnosti. Ke vzniklému roztoku se za míchání přikape předem připravený roztok bezvodé kyseliny šťavelové (0,51 g; 5,66 mmol) v 20 ml acetonu. Vzniklá směs se míchá za teploty místnosti 5 hodin. Vyloučená látka se odsaje a promyje minimálním množstvím cyklohexanu. Výsledný produkt se pak suší ve vakuové sušárně při teplotě 50 °C. Bylo získáno 2,57 g (85,1 % teoretického množství) odpovídající XRPD záznamu uvedenému na obrázku 1 a DSC uvedenému na obrázku 2.

Příklad 4

Tapentadol báze (2,52 g; 11,39 mmol) se rozpustí v 20 ml diisopropyletheru za teploty místnosti. Ke vzniklému roztoku se za míchání přikape předem připravený roztok bezvodé kyseliny šťavelové (0,51 g; 5,66 mmol) v 20 ml 2-propanolu. Vzniklá směs se míchá za teploty místnosti 5 hodin. Vyloučená látka se odsaje a promyje minimálním množstvím 2-propanolu. Výsledný produkt se pak suší ve vakuové sušárně při teplotě 50 °C. Bylo získáno 2,44 g (80,1 % teoretického množství) odpovídající XRPD záznamu uvedenému na obrázku 1 a DSC uvedenému na obrázku 2.

Příklad 5

Tapentadol báze (2,52 g; 11,39 mmol) se rozpustí v 20 ml cyklohexanu za teploty místnosti. Ke vzniklému roztoku se za míchání přikape předem připravený roztok bezvodé kyseliny šťavelové (0,51 g; 5,66 mmol) v 20 ml butylacetátu. Vzniklá směs se míchá za teploty místnosti 5 hodin. Vyloučená látka se odsaje a promyje minimálním množstvím cyklohexanu. Výsledný produkt se pak suší ve vakuové sušárně při teplotě 50 °C. Bylo získáno 2,69 g (89,1 % teoretického množství) odpovídající XRPD záznamu uvedenému na obrázku 1 a DSC uvedenému na obrázku 2.

Příklad 6

Tapentadol báze (2,52 g; 11,39 mmol) se rozpustí v 20 ml diethyletheru za teploty místnosti. Ke vzniklému roztoku se za míchání přikape předem připravený roztok bezvodé kyseliny šťavelové (0,51 g; 5,66 mmol) v 20 ml isopropylacetátu. Vzniklá směs se míchá za teploty místnosti 5 hodin. Vyloučená látka se odsaje a promyje minimálním množstvím diethyletheru. Výsledný produkt se pak suší ve vakuové sušárně při teplotě 50 °C. Bylo získáno 2,04 g (67,5 % teoretického množství) odpovídající XRPD záznamu uvedenému na obrázku 1 a DSC uvedenému na obrázku 2.

10

Krystalizace tapentadolu oxalatu vzorce II

Příklad 7

15

Tapentadol oxalat (3,57 g; 6,70 mmol) se rozpustí ve směsi 75,7 ml methylethylketon (MEK) + 15,15 ml metanol (MeOH) při teplotě 67,5 °C. Při teplotě 75 °C a p_n se oddestiluje 30 ml destilátu. Záhustek se vychladí na teplotu 15 °C za dobu 2 hodin. Vyloučená látka se odsaje a promyje minimálním množstvím vychlazeného MEKu. Výsledný produkt se pak suší ve vakuové sušárně při teplotě 50 °C. Bylo získáno 2,79 g (78,2 % teoretického množství) oxalátu odpovídající DSC uvedenému na obrázku 2.

Příprava tapentadolu oxalátu vzorce IV

25

Příklad 8

V 100 ml baňce bylo rozpuštěno 5 g tapentadolu báze v 40 ml MTBE. K intenzivně míchanému roztoku byl během 30 minut přikapán roztok bezvodé kyseliny šťavelové (2,3 g) v ethylacetátu (40 ml) za laboratorní teploty. Vzniklá suspenze byla míchána po dobu 2 hodin. Přes fritu byla odsáta pevná látka. Po promytí MTBE (30 ml) a vysušení ve vakuové sušárně bylo získáno 6,3 g (86 %) bílé látky tapentadolu oxalátu (1/1) odpovídající XRPD záznamu uvedenému na obrázku 6 a DSC uvedenému na obrázku 5.

35

Příklad 9

Do autoklávu Buchi 31 bylo vloženo 50 g Pd/C (3 %) a přilit roztok 500 g sloučeniny vzorce III připravené podle příkladu 8 v 2,5 l methanolu. Autokláb byl propláchnut 3 x dusíkem. Hydrogenace byla prováděna za tlaku 1 MPa při teplotě 45 až 55 °C. Odreagovaný vodík byl průběžně dopouštěn. Poté co tlak přestal klesat, tak byla reakční směs míchána po min. 1 hodiny. Vodík byl odpuštěn, autokláb promyt 3 x dusíkem. Katalyzátor byl odfiltrován přes křemelinu a promyt 2 x 150 ml methanolu. Čirý lehce nažloutlý roztok byl odpařen do sucha, byl získán tapentadol oxalát 1 : 1 odpovídající XRPD záznamu uvedenému na obrázku 6.

45

Příprava oxalátu sloučeniny vzorce III

Příklad 10

50

(2*R*,3*R*)-3-(3-benzyloxyfenyl)-*N,N*,2-trimethyl-pent-4-en-1-amin (4,8 kg, 15,6 kmol) byl rozpuštěn v 9 l toluenu a roztok se ohřál na 50 °C. K roztoku byl během 2 hodin připuštěn přes děličku roztok bezvodé kyseliny šťavelové (1,4 kg) v butanonu (10 l) z děličky. Následovalo přidání MTBE (12 l) během 2 hodin při teplotě 50 až 60 °C. Po přidání MTBE byla reakční směs míchána po dobu 2 hodin za teploty 55 °C. K suspenzi byl připuštěn druhý podíl MTBE (10 l)

během 1 hodiny při teplotě 55 až 60 °C. Suspenze byla ochlazena na teplotu 40 °C během 2 hodin. Po dosažení teploty 40 °C byla při této teplotě suspenze míchána po dobu 1 hodiny a následně byla postupně ochlazena na 8 až 12 °C (přes noc) a míchána po dobu 1 hodiny. Pevná látka byla separována na nuči a promyta celkem 9 l ledového butanonu. Oxalát byl sušen v sušárně (Venticell – horkovzduch, 50 °C) do konstantní váhy (4 hodiny). Bylo získáno 5,39 kg (86,6 %) (2R,3R)-3-(3-benzyloxyfenyl)-N,N,2-trimethyl-pent-4-en-1-aminu oxalátu 1/1, vzorce III. Chemická čistota byla charakterizována UPLC 99,83 %, chirální čistota byla stanovována HPLC na chirální fázi 98,65 %.

10 Příprava Tapentadolu báze

Příklad 11

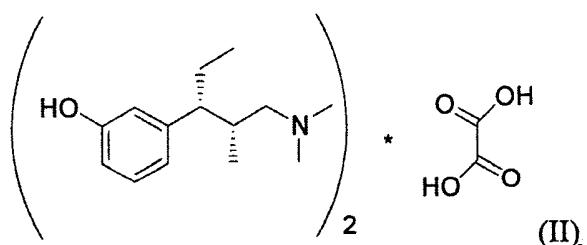
15 Do autoklávu Buchi 31 bylo vloženo 50 g Pd/C (3 %) a přilit roztok 500 g sloučeniny vzorce III připravené podle příkladu 8 v 2,5 l methanolu. Autokláb byl propláchnut 3 x dusíkem. Hydrogenace byla prováděna za tlaku 1 MPa při teplotě 45 až 55 °C. Odreagovaný vodík byl průběžně dopouštěn. Poté co tlak přestal klesat, tak byla reakční směs míchána po min. 1 hodiny. Vodík byl odpuštěn, autokláb promyt 3 x dusíkem. Katalyzátor byl odfiltrován přes křemelinu a promyt 20 2 x 150 ml methanolu. Čirý lehce nažloutlý roztok byl odpařen do sucha, rozpuštěn v 3,0 l MTBE a byl extrahován vodným roztokem Na₂CO₃ (10%, 500 ml) a pak vodou. Organická fáze pak byla odpařena do sucha a byl získán tapentadol báze s chemickou čistotou 98,6 % (UPLC) a optickou čistotou 96,6 % (chirální HPLC)

25

P A T E N T O V É N Á R O K Y

30

1. Tapentadol oxalát vzorce II



35 vykazující tyto charakteristické reflexe v RTG práškovém záznamu s grafitovým monochromátem měřeném za použití záření CuKα při vlnové délce $\lambda = 0,1542$ nm, vykazující tyto charakteristické reflexe: 11,8; 14,2; 19,4; 20,7 a $25,4 \pm 0,2^\circ$ 2-theta.

40 2. Tapentadol oxalát podle nároku 1 vykazující tyto další charakteristické reflexe: 7,1; 13,1; 16,8; 17,5; 21,3; 23,2; 23,6; a $28,8 \pm 0,2^\circ$ 2-theta.

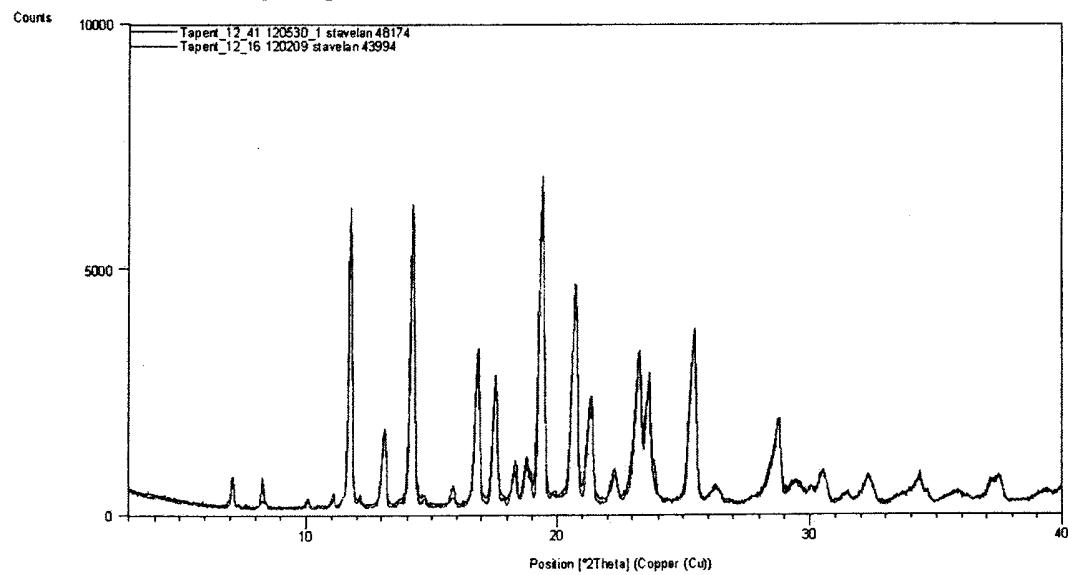
45 3. Způsob přípravy tapentadol oxalátu definovaného v nárocích 1 a 2, **v y z n a č u j í c í s e t i m**, že se tapentadol báze rozpustí ve vhodném rozpouštědle vybraném z C3–C5 ketonu, C4–C6 étheru, C1–C3 alkoholu, cyklohexanu nebo jejich směsi, přidá se kyselina šťavelová nebo její roztok v C1–C3 esteru kyseliny octové, C3–C5 ketonu nebo C1–C3 alkoholu, vzniklý roztok se pak ponechá krystalovat, případně se ochladí a/nebo se přidá antisolvent a vykrystalovaný oxalát se izoluje.

4. Způsob přípravy podle nároku 3, **v y z n a č u j í c í s e t í m**, že se použije kyselina šťávelová v rozmezí 0,45 až 0,55 ekvivalentu.
5. Způsob přípravy podle nároků 3 a 4, **v y z n a č u j í c í s e t í m**, že vzniklý roztok se ochladí na teplotu v rozmezí 0 až 40 °C.
6. Použití tapentadolu oxalátu definovaného v nároku 1 pro přípravu farmaceutické kompozice.

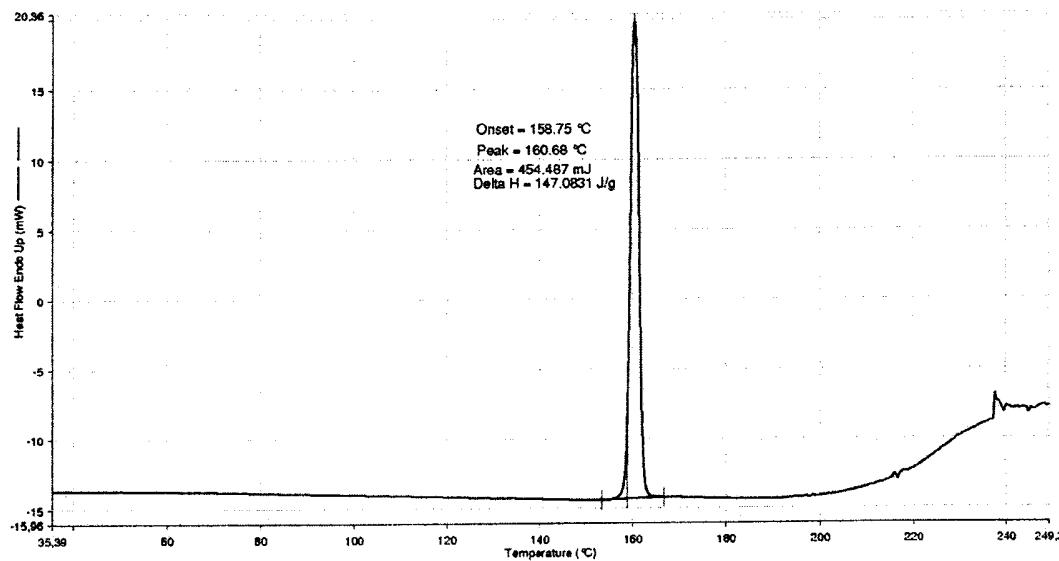
10

4 výkresy

Obr. 1: XRPD záznam pro tapentadol oxalát vzorce II

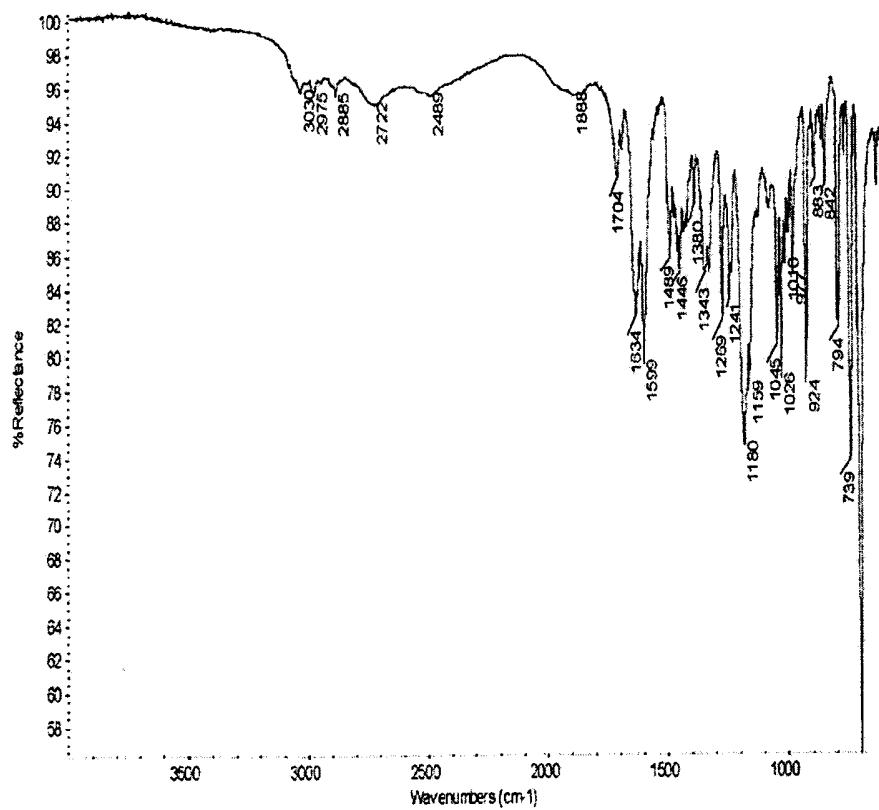


Obr. 2: DSC záznam pro tapentadol oxalát vzorce II



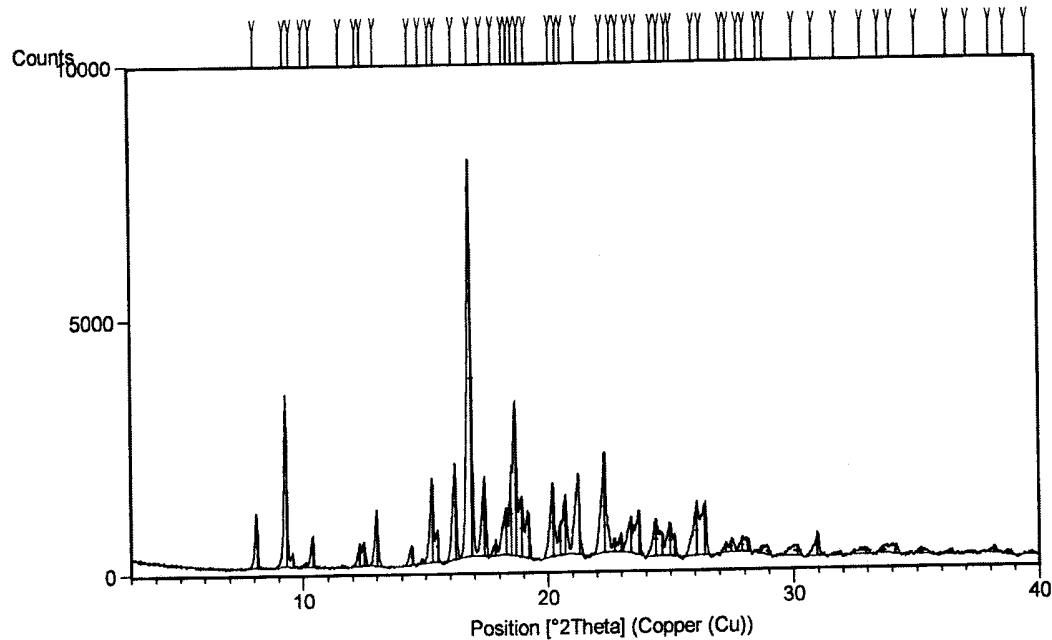
Obr 3. IČ spektrum sloučeniny vzorce III

Identification IR / Identifikace TapB8Ox_260312_2-4_nuc.jpg

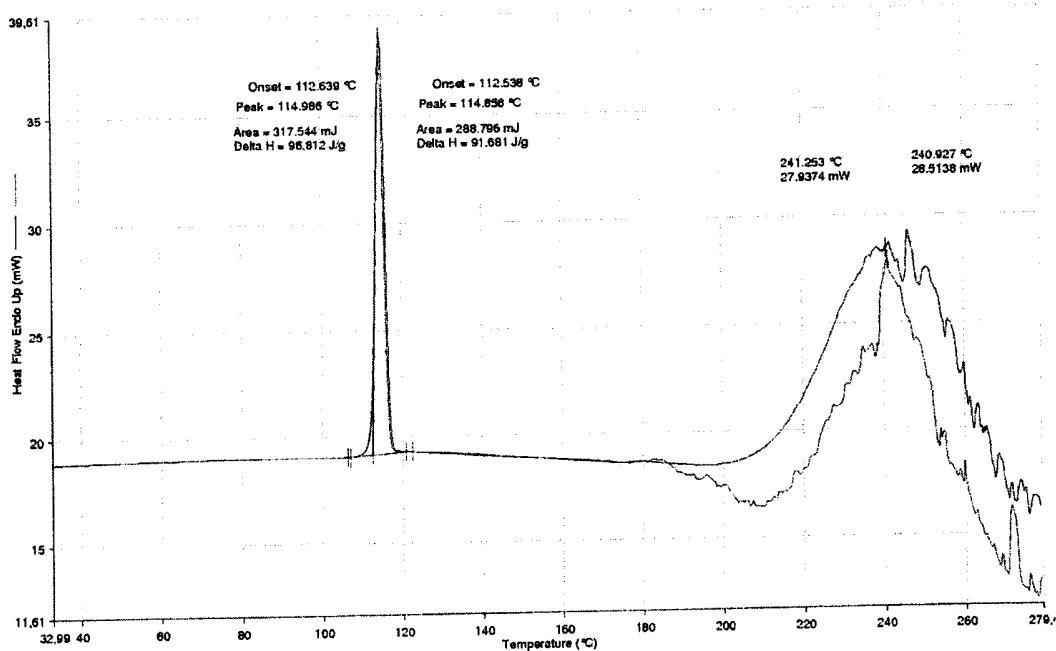


Tapentadol meziprodukt B8 oxalate 1:1 260312-2-4 nuc 2654 DM/2012: $\nu(\text{CH})$ 2975, $\nu(\text{C=O}) + \nu(\text{C=C})$ 1704, 1634, 1599, $\nu(\text{CO})$ 1180 cm⁻¹.

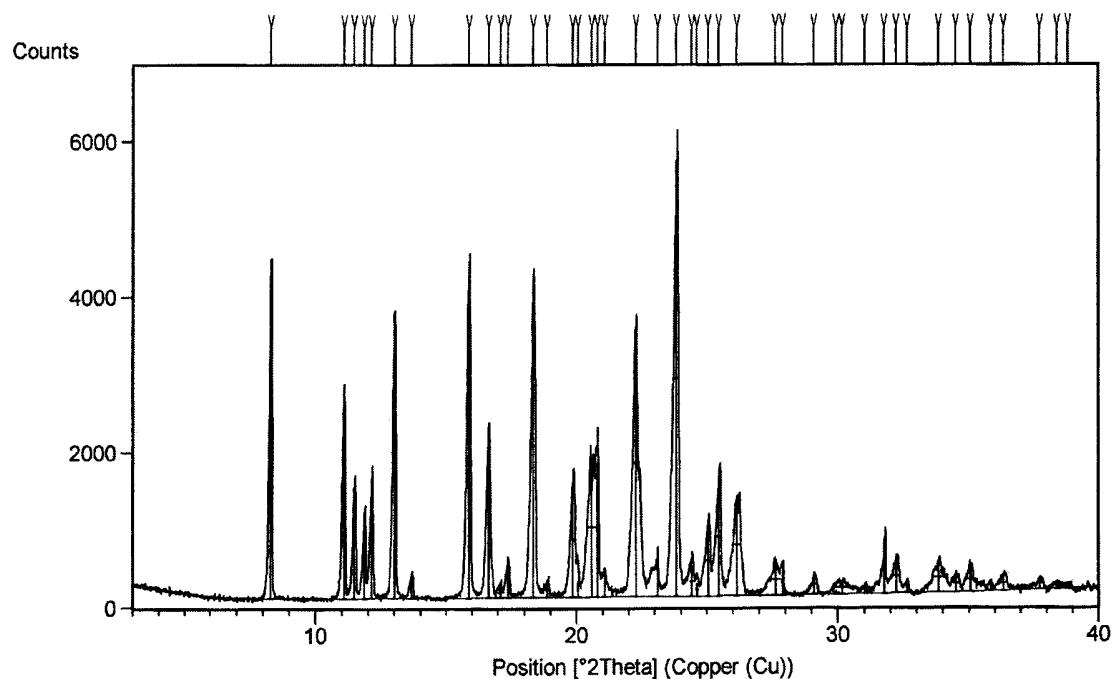
Obr.4: XRPD záznam pro sloučeninu vzorce III



Obr.5 DSC záznam pro tapentadol oxalát vzorce IV



Obr.6 XRPD záznam pro tapentadol oxalát vzorce IV



Konec dokumentu
