

【公報種別】特許法第 17 条の 2 の規定による補正の掲載

【部門区分】第 3 部門第 2 区分

【発行日】平成 18 年 8 月 31 日 (2006.8.31)

【公表番号】特表 2005-537281(P2005-537281A)

【公表日】平成 17 年 12 月 8 日 (2005.12.8)

【年通号数】公開・登録公報 2005-048

【出願番号】特願 2004-522889(P2004-522889)

【国際特許分類】

C 07 D 333/38 (2006.01)

A 61 K 31/381 (2006.01)

A 61 P 1/02 (2006.01)

A 61 P 1/04 (2006.01)

A 61 P 1/18 (2006.01)

A 61 P 3/10 (2006.01)

A 61 P 7/00 (2006.01)

A 61 P 9/00 (2006.01)

A 61 P 9/02 (2006.01)

A 61 P 9/10 (2006.01)

A 61 P 11/00 (2006.01)

A 61 P 11/06 (2006.01)

A 61 P 15/04 (2006.01)

A 61 P 17/00 (2006.01)

A 61 P 17/02 (2006.01)

A 61 P 17/06 (2006.01)

A 61 P 19/02 (2006.01)

A 61 P 19/06 (2006.01)

A 61 P 21/00 (2006.01)

A 61 P 21/04 (2006.01)

A 61 P 25/00 (2006.01)

A 61 P 25/04 (2006.01)

A 61 P 25/08 (2006.01)

A 61 P 25/14 (2006.01)

A 61 P 25/16 (2006.01)

A 61 P 25/18 (2006.01)

A 61 P 25/20 (2006.01)

A 61 P 25/22 (2006.01)

A 61 P 25/24 (2006.01)

A 61 P 25/28 (2006.01)

A 61 P 25/30 (2006.01)

A 61 P 25/36 (2006.01)

A 61 P 27/02 (2006.01)

A 61 P 27/06 (2006.01)

A 61 P 29/00 (2006.01)

A 61 P 29/02 (2006.01)

A 61 P 35/00 (2006.01)

A 61 P 37/02 (2006.01)

A 61 P 43/00 (2006.01)

【 F I 】

C 07 D 333/38 C S P

A 6 1 K	31/381	
A 6 1 P	1/02	
A 6 1 P	1/04	
A 6 1 P	1/18	
A 6 1 P	3/10	
A 6 1 P	7/00	
A 6 1 P	9/00	
A 6 1 P	9/02	
A 6 1 P	9/10	
A 6 1 P	11/00	
A 6 1 P	11/06	
A 6 1 P	15/04	
A 6 1 P	17/00	
A 6 1 P	17/02	
A 6 1 P	17/06	
A 6 1 P	19/02	
A 6 1 P	19/06	
A 6 1 P	21/00	
A 6 1 P	21/04	
A 6 1 P	25/00	
A 6 1 P	25/04	
A 6 1 P	25/08	
A 6 1 P	25/14	
A 6 1 P	25/16	
A 6 1 P	25/18	
A 6 1 P	25/20	
A 6 1 P	25/22	
A 6 1 P	25/24	
A 6 1 P	25/28	
A 6 1 P	25/30	
A 6 1 P	25/36	
A 6 1 P	27/02	
A 6 1 P	27/06	
A 6 1 P	29/00	
A 6 1 P	29/00	1 0 1
A 6 1 P	29/02	
A 6 1 P	35/00	
A 6 1 P	37/02	
A 6 1 P	43/00	1 1 1
C 0 7 M	7:00	

【手続補正書】

【提出日】平成18年7月13日(2006.7.13)

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0037

【補正方法】変更

【補正の内容】

【0037】

式(I)の化合物の塩は、遊離塩基またはその塩、エナンチオマー、もしくはラセミ体を

、1当量以上の適切な酸と反応させることによって形成され得る。反応は、塩が不溶の溶媒もしくは媒体または塩が可溶である溶媒(例えば水、ジオキサン、エタノール、テトラヒドロフラン、またはジエチルエーテル)中で、または溶媒の混合物中で行い得、該溶媒は真空でもしくは凍結乾燥によって除去し得る。反応はまた、複分解プロセスであってもよく、またはイオン交換樹脂上で行ってもよい。