# [19] 中华人民共和国国家知识产权局



# [12] 发明专利申请公布说明书

「21〕申请号 200710014602.2

[51] Int. Cl.

CO7D 498/04 (2006.01)

CO7D 515/04 (2006.01)

CO7D 513/04 (2006.01)

CO7F 9/6584 (2006.01)

CO7H 19/11 (2006.01)

[43] 公开日 2008年10月22日

「11] 公开号 CN 101289455A

[51] Int. Cl. (续)

A61K 31/54 (2006.01)

A61K 31/675 (2006.01)

A61K 31/7072 (2006.01)

A61P 31/16 (2006.01)

[22] 申请日 2007.4.17

[21] 申请号 200710014602.2

[71] 申请人 靳广毅

地址 250014 山东省济南市历下区经十路 4 号泉城专利事务所转

共同申请人 王竹林

[72] 发明人 靳广毅 王竹林

[74] 专利代理机构 济南泉城专利商标事务所 代理人 李桂存

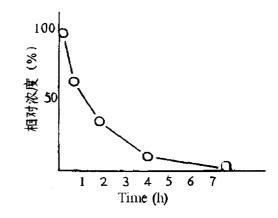
权利要求书1页 说明书9页 附图1页

#### [54] 发明名称

一种抗流感病毒前体药及其应用

#### [57] 摘要

本发明涉及一种抗流感病毒前体药及其应用,特别涉及一种 6- 氟 -3- 羟基 - 吡嗪 -2- 甲酰胺抗流感病毒前体药及其应用。 本发明公开了一种抗流感病毒前体药,是有关 1 , 3- 吡嗪并恶嗪 -2 , 4 二酮的衍生物,其化学结构式为 [I] ; 其中  $R_1$  和  $R_2$ 分别代表氢,卤素等; Z 代表  $NR_3$  ,  $R_3$  代表为氢等; X 代表羰基 (CO) 等; Y 代表羰基 (CO) ,亚胺基 (C=N) ,硫代羰基 (CS) 。 本发明的抗流感病毒前体药,通过体内酯水解酶的作用下,缓慢水解为具有抗病毒、抗流感和禽流感的药物,具有生物利用度高,体内作用时间长,水溶性高。



1. 一种抗流感病毒前体药, 其特征在于其化学结构式为 [ I ]:

 $R_1$  和  $R_2$  分别代表下述基团中的一种: 氢,卤素,烷氧基,烷基或卤代烷基,酰基,羰基,醛基,酯基,酰胺基,羟基,甲氧基,硝基,氨基或取代胺基,亚硝基,氰基,硫氰基,烯丙基,炔基;

Z 代表 NR<sub>3</sub>, R<sub>3</sub> 代表下述基团中的一种: 氢, 羟基, 硝基, 亚硝基, 氨基, 卤素, 芳基, 芳香酰基, 芳香酰胺基, 烷基酰基, 烷基;

X代表下述基团中的一种: 羰基(CO), 硫代羰基(CS),磺酰基(SO<sub>2</sub>),亚磺酰基(SO), 磷酰基(PO(OH)),磷酰酯基[PO(OR)];

Y代表下述基团中的一种:羰基(CO),亚胺基(C=N),硫代羰基(CS)。

- 2. 根据权利要求 1 所述的前体药, 其特征在于: 为结构式[I] 的可药用盐。
- 3. 根据权利要求 2 所述的前体药,其特征在于: 所述的  $R_3$ 为 Li、 Na、 K、Ca 的金属离子或氨基丁三醇。
- 4. 根据权利要求 2 所述的前体药, 其特征在于: 所述的 X 为磷酸的钠盐或胺盐。
- 5. 根据权利要求 1 或 2 所述的前体药,其特征在于: 所述的  $R_1$ 代表氟,  $R_2$ 代表氢, $R_3$ 为以下基团的一种: 氢,羟基,溴,氯,甲酰基,对三氟甲基苯甲酰基,对三氟甲基苯甲酰胺基和三氟甲酰基。
- 6.根据权利要求1或2所述的前体药,其特征在于制成以下制剂的一种:固体制剂,注射剂,外用制剂,喷剂,液体制剂,复方制剂,药学上可接受的载体的复合物或结合物。
- 7. 一种权利要求 1 所述的前体药, 其特征在于: 用于制备用于抗病毒、抗流感或禽流感药物。

# 一种抗流感病毒前体药及其应用

# (一) 技术领域

本发明涉及一种抗流感病毒前体药及其应用,特别涉及一种 6-氟-3-羟基-吡嗪-2-甲酰胺抗流感病毒前体药及其应用。

# (二) 背景技术

世界专利 WO 2000010569 A1 和 WO 2001060834 A1 公开了一系列吡嗪—2—甲酰胺类化合物; 近期研究显示此类化合物中的代表化合物 10 (6-氟-3-羟基-吡嗪-2-甲酰胺) 具有很强的抗病毒作用(*Antimicrobial Agents and Chemotherapy*, 2007, Vol.51, No.3, 845-851), 特别是具有优越的抗禽流感病毒作用。但是该类化合物的生物利用度不高,体内作用时间差,水溶性也有待提高。

F 
$$N$$
  $OH$   $Q = O, S, NH$ 

# (三) 发明内容

本发明为了克服上述技术上的不足,提供一种生物利用度高,体内作用时间长,水溶性高的抗流感病毒前体药。

本发明的另一目的在于提供上述前体在抗病毒,抗流感或禽流感上的应用。

本发明是通过以下措施来实现的:

本发明公开了一种抗流感病毒前体药,是有关 1, 3一吡嗪并恶嗪-2, 4 二酮的衍生物,其化学结构式为 [I]:

$$R_1$$
 $R_2$ 
 $N$ 
 $X$ 
 $X$ 
 $X$ 

其中  $R_1$ 和  $R_2$ 可相同或不同,分别代表下述基团中的一种: 氢,卤素(如 F,Cl,I等),烷氧基(如甲氧基),烷基或卤代烷基(如三氟甲基),酰基,羧基,醛基,酯基,酰胺基,羟基,甲氧基,硝基,氨基或取代胺基,亚硝基,氰基,硫氰基,烯丙基,炔基。优选为  $R_1$ 代表氟取代基,  $R_2$ 代表氢。

Z代表 NR<sub>3</sub>, R<sub>3</sub>代表下述基团中的一种: 氢, 羟基, 硝基, 亚硝基, 氨基, 卤素, 芳基, 芳香酰基(如苯甲酰基, 取代苯甲酰基), 芳香酰胺基, 烷基酰基(如甲酰基, 乙酰基, 三氟乙酰基), 烷基(如甲基, 乙基等)。 优选为下述基团中的一种: 氢, 羟基, 溴, 氯, 甲酰基, 对三氟甲基苯甲酰基, 对三氟甲基苯甲酰胺基和三氟甲酰基。

 $\mathbf{X}$ 代表下述基团中的一种: 羰基( $\mathbf{CO}$ ), 硫代羰基( $\mathbf{CS}$ ),磺酰基( $\mathbf{SO}_2$ ), 亚磺酰基( $\mathbf{SO}$ ) 和磷酰基( $\mathbf{PO}(\mathbf{OH})$ ), 磷酰酯基[ $\mathbf{PO}(\mathbf{OR})$ ]。

Y代表下述基团中的一种:羰基(CO),亚胺基(C=N),硫代羰基(CS)。

上述本发明的前体药,为进一步提高稳定性和溶解度,可以制成结构式[ $\mathbf{I}$ ] 的可药用盐。 所述的  $\mathbf{R_3}$ 为 Li、 Na、 K、Ca 的金属离子或氨基丁三醇,最优选为钠盐。所述的  $\mathbf{X}$  为磷酸的钠盐 [ $-\mathbf{PO}(\mathbf{ONa})$ -]或胺盐(如 N,N一二环己基胺盐)。

上述本发明的前体药,可以制成以下制剂的一种:固体制剂,注射剂,外用制剂,喷剂,液体制剂,复方制剂,药学上可接受的载体的复合物或结合物。

上述本发明的前体药,用于制备抗病毒、抗流感、禽流感、抗微生物或抗肿瘤的药物。

本发明化合物[I]和它们的盐的制备方法可用以下化合物的制备反应式来说明。

# 1) 化合物 1 的合成:

#### 方法 1-A:

反应物 10 和氯甲酸乙酯在乙睛中反应,用吡啶为碱,合成化合物 1。

#### 方法 1-B:

反应物2和氯磺酰异氰酸酯在乙睛中反应,以三乙胺为碱,合成化合物1。

# 方法 1-C:

反应物 3 和溴化氰在 N, N一二甲基甲酰胺中反应,得化合物 1。化合物 1 和等摩尔的乙醇钠 反应,得化合物 1 的钠盐 4。通过以上方法还可以合成其它类似物,比如以下化合物:

# 2) 化合物 8、9、11、12 的合成:

反应物 4 和氯化溴在二氯甲烷中反应,得化合物 8;和甲酸乙酯反应得化合物 9;和亚硝酸异戊酯反应,硼氢化钠还原,再和对三氟甲基苯甲酰氯反应得 11;和三氟乙酸酐反应得 12。

# 3) 化合物 13 的合成:

# 4) 化合物 15 的合成:

# 5) 化合物 17 的合成:

# 6) 化合物 25 的合成:

# 7) 化合物 27 的合成:

# 8) 化合物 29 的合成:

# 9) 化合物 34 的合成:

# 10) 化合物 36 的合成:

### 11) 化合物 38 的合成:

## 12) 体内代谢途径:

本发明的化合物在体内酯水解酶的作用下,能够代谢为已知的活性化合物 **10** 及其类似物。 其代谢的代表化学反应式为:

化合物 1 在酯水解酶作用下,生成化合物 10,同时释放出二氧化碳。

图 1 和 图 2 分别表示在小鼠体内,单次灌胃给药后化合物 10 和化合物 1 的血浆药物浓度随时间的变化。化合物 10 在体内的代谢时间约为 6 小时(图 1)。而化合物 10 通过化合物 1 的代谢时间达到 24 小时(图 2),其血药有效浓度时间大大延长。

本发明的抗流感病毒前体药,通过体内酯水解酶的作用下,缓慢水解为具有抗病毒、抗流感和禽流感的药物,具有生物利用度高,体内作用时间长,水溶性高。

### (四) 附图说明

图 1 为口服给药化合物 10 的血药浓度随时间变化

图 2 口服给药化合物 1 (●) 和代谢产物 10 (O) 的血药浓度随时间变化

# (五) 具体实施方式

合成例一

化合物 1 的合成:

将化合物 **3**(1.80 克,0.01mol)和溴化氰(1.06 克,0.01mol)溶于 100 毫升 DMF, 混合物 加热回流 1 小时。减压蒸除溶剂,残余加入 100 毫升水,用乙酸乙酯提取(2 x 70mL),无水 硫酸钠干燥,减压蒸除溶剂,残余用硅胶柱层析分离(用 10%甲醇一二氯甲烷)得化合物 **1**(0.89 克,收率 49%)。熔点 245-247°C。HRMS(ESI) Calcd.for  $C_6H_2FN_3O_3$ : 183.0969; Found 183.0971.

### 合成例二

#### 化合物 4 的合成:

将化合物  $\mathbf{1}$  (0.5 克, 2.7mmol)溶于 30 毫升无水甲醇,于 0 ℃加入甲醇钠 (0.15 克, 2.7mmol),混合物继续于 0℃搅拌 30 分钟,将析出的固体过滤,干燥,得化合物  $\mathbf{4}$  (0.48 克,收率 87%),熔点大于 250℃。

#### 合成例三

#### 化合物 8 的合成:

将化合物 **4** (0.2 克, 0.97mmol) 溶于 50 毫升干燥的 DMF,于 0℃加入氯化溴(0.12 克, 1mmol),将反应混合物于室温搅拌 20 分钟,过滤,滤液减压蒸除尽 DMF,得化合物 **8** (0.24 克, 收率 97%)。HRMS(ESI) Calcd. for  $C_6$ HBrFN<sub>3</sub>O<sub>3</sub>: 261.9930; Found 261.9933。

#### 合成例四

#### 化合物 11 的合成:

将化合物 **4** (0.2 克,0.97mmol) 溶于 50 毫升干燥的异戊醇,加入亚硝酸异戊酯(0.15 克,1.1mmol),混合物于  $70^{\circ}$ C反应 1 小时,冷却至室温,加入硼氢化钠(0.15 克,3mmol),于室温反应 10 小时,减压蒸除溶剂,残余物用二氯甲烷提取,水洗提取液,干燥,浓缩,得化合物 **14**。将此粗品溶于无水吡啶(5 毫升),于  $0^{\circ}$ C加入对三氟甲基苯甲酰氯(0.21 克,1mmol),将反应混合物于室温搅拌 75 分钟,过滤,滤液减压蒸除尽吡啶,得化合物 **11** 粗品,用无水乙醇重结晶,得化合物 **11** (0.26 克,收率 71%)。熔点 **183-184**  $^{\circ}$ C。 HRMS(ESI) Calcd. for  $C_{14}H_6IF_4N_4O_4$ : 370.2156; Found 370.2159。

#### 合成例五

#### 化合物 13 的合成:

将硫氰化铅(3.24 克,0.01mol)混合于 200 毫升的干燥二氯甲烷,于 0℃滴加溴素(1.66 克,0.01mol),过滤除去溴化铅沉淀得二聚硫氰溶液。冷却至-40℃加入三苯基磷(2.62 克,0.01mol),继续于-40℃加入化合物 **2**(1.58 克,0.01mol),缓慢升至室温搅拌 30 分钟,回流 3 小时。冷却,过滤,滤液浓缩至干,残余用甲苯重结晶得化合物 **13**(1.1 克,收率 55%)。熔点 251-255℃。HRMS(ESI) Calcd. for C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>FN<sub>3</sub>O<sub>2</sub>S: 199.1635; Found 199.1630。

#### 合成例六

### 化合物 15 的合成:

将化合物 10 (1.57 g, 0.01mol) 溶于 20 毫升无水吡啶, 冷却至 0℃, 缓慢滴加入硫酰氯 (1.35 g,

0.01mol),加完后,继续室温搅拌 2 小时。将反应混合物倾倒于 100 克冰水,搅拌后,析出 固体,过滤得粗品。用乙酸乙酯重结晶,得化合物 **15**(1.68 g,收率 77%)。ESIMS: 220( $MH^+$ )。 **合成例**七

#### 化合物 17 的合成:

将化合物 10 (1.57 g, 0.01mol) 溶于 20 毫升无水吡啶,冷却至 0°C,缓慢滴加入二氯氧磷乙酯 (1.63 g, 0.01mol),加完后,继续室温搅拌 2 小时。将反应混合物倾倒于 100 克冰水,搅拌后,用 100 毫升二氯甲烷提取,提取液用冷水洗,5%的盐酸洗,水洗,无水硫酸钠干燥,过滤,滤液蒸干,残余用硅胶柱层析分离,用乙酸乙酯洗脱,得化合物 16。将 16 溶于丙酮 (50mL),再加入 10 NaI (2 克),加热回流 10 小时,冷却到室温,过滤,滤液蒸干,固体中加入 10 25% 乙醇重结晶, 得化合物 10 (1.1 g, 收率 10 47%), 熔点大于 10 250°C。

#### 合成例八

#### 化合物 25 的合成:

将化合物 **10** (1.57 g, 0.01mol) 溶于 20 毫升无水吡啶,冷却至  $0^{\circ}$ C,缓慢滴加入三氯氧磷(1.53 g, 0.01mol),加完后,继续室温搅拌 2 小时。于  $0^{\circ}$ C加入 d4T(3.14 g, 0.014mol),于室温搅拌 3 小时。倾倒于 200 克的冰水中,用乙酸乙酯提取四次,0.5%盐酸洗一次,饱和碳酸氢钠溶液洗一次,水洗一次,无水硫酸钠干燥,蒸除溶剂,残余硅胶柱层析分离,用 10%的甲醇一二氯甲烷洗脱,得化合物 **25** (2.25 g, 收率 53%),熔点 173—176°C。 ESIMS: 426 (MH<sup>+</sup>)。 **合成例**九

### 化合物 27 的合成:

将化合物 **10** (1.57 g, 0.01mol) 溶于 50 毫升 1,4一二氧六环,冷却至 0°C,缓慢滴加入三氯氧磷(1.53 g, 0.01mol),加完后,继续室温搅拌 2 小时。减压蒸干溶剂,再加入 50 毫升 1,4一二氧六环,再减压蒸干,如此反复 3 次。残余物溶于 30 毫升无水乙睛,于 0°C加入 N,N一二甲基乙醇胺 (0.9g, 0.01mol),于室温搅拌 3 小时。冷却至室温,过滤出沉淀固体,用叔丁醇一乙酸乙酯重结晶,得化合物 **27** (1.4g., 收率 43%) 熔点 200°C (分解)。ESIMS: 291 (MH<sup>+</sup>)。合成例十

#### 化合物 29 的合成:

参照化合物 **25** 的合成反法条件和步骤,将化合物 **10** 和等摩尔的三氯氧磷在无水吡啶中反应,再与等摩尔的化合物 **28** 反应,得化合物 **29** (1.77g, 收率 39%),熔点大于 200℃ (分解)。 ESIMS: 457 ( $MH^{+}$ )。

#### 合成例十一

#### 化合物 34 的合成:

将化合物 **19**(1.86g, 0.01mol)和化合物 **32**(1.72g, 0.01mol)与二苯醚 100 毫升中混合加热回流 1 小时,冷却,过滤,乙醚洗得固体。将此固体和 10%的氢氧化钾溶液加热回流 12 小时,冷却,于 0<sup>°</sup> $\mathbb{C}$ 用浓盐酸中和至 pH6,过滤,干燥得化合物 **33** 粗品。将此粗品用酸碱重精

制得化合物 **33**(0.9g, 收率 30%)。将化合物 **33**(0.5g, 0.0017mol)与 50 毫升的四氢呋喃混合,加入三光气(0.5g, 0.0017mol)。混合物于室温搅拌反应 12 小时,加入饱和碳酸氢钠溶液,乙酸乙酯提取,无水硫酸钠干燥,残余物用硅胶柱层析分离,用乙酸乙酯洗脱,得化合物 **34**(0.42 g, 77%),ESIMS:321 (MH<sup>+</sup>); HRMS(ESI) Calcd.for  $C_{12}H_5FN_4O_4S$ : 320.2571; Found 320.2574.

### 合成例十二

### 化合物 36 的合成:

将化合物 4 (2.05g, 0.01mol) 和化合物 35 (3.61g, 0.01mol) 溶于无水甲醇 100 毫升。混合物加热回流 4 小时,冷却,析出固体产品,过滤,无水甲醇重结晶,得化合物 36 (3.9g, 77%) 熔点 250-255°C; ESIMS: 513 (MH<sup>+</sup>); HRMS(ESI) Calcd.for  $C_{16}H_{13}FN_8O_9S$ : 512.3873; Found 512.3875。

## 合成例十三

### 化合物 38 的合成:

将化合物 **14**(1.98g, 0.01mol)和化合物 **37**(2.78g, 0.01mol)混合于无水甲醇 100 毫升。混合物加热回流 4 小时,冷却,析出固体产品,过滤,无水甲醇重结晶,得化合物 **38**(3.19g, 73%)熔点 135-137°C; ESIMS: 445 (MH<sup>+</sup>); HRMS(ESI) Calcd.for  $C_{18}H_{25}FN_4O_6S$ : 444.4789; Found 444.4792。

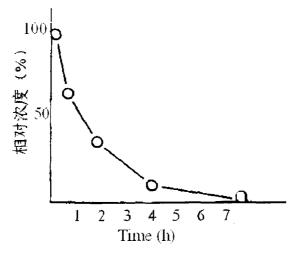


图 1

