

新型 1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪类衍生物的合成及其抗肿瘤活性

谭绪霞^a 李世宁^a 赵杰^b 毛伸^a 毛龙飞^a 徐桂清^{a*}

(^a河南师范大学化学化工学院 河南 新乡 453007; ^b天方药业有限公司 河南 驻马店 463000)

摘要 以2-硝基苯磺酰氯为起始原料,经多步反应合成了12种新型1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪类衍生物,产物收率高,水溶性好,并经¹H NMR、¹³C NMR、MS-ESI和元素分析法确证结构。用MTT法测试了这类衍生物对肝癌细胞HepG-2生长的抑制作用,结果显示目标化合物能不同程度地抑制肿瘤细胞生长,其中7-氨基-3-环丙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪(**7c**)对肝癌细胞HepG-2的抗性显著,最高抑制率达到79.3%。

关键词 二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪类衍生物;合成;抗肿瘤活性

中图分类号:O626.4

文献标识码:A

文章编号:1000-0518(2016)09-1067-06

DOI:10.11944/j.issn.1000-0518.2016.09.150420

1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪类衍生物不仅具有抗菌、消炎、刺激毛发生长等作用,还具有很强的K_{ATP}通道活化功能^[1-4],能够有效的影响胰岛B细胞中胰岛素释放以及平滑肌的收缩^[5-6],起到利尿、降糖、降压的作用。进一步研究发现,该类化合物还能够作为丙肝病毒NS5B聚合酶抑制剂^[7]和血小板损失抑制剂^[8]。该类化合物可以通过邻氨基苯磺酰胺与羰基化合物经托普反应和齐格勒反应缩合得到^[9]。文献^[10]报道的1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪化合物的合成需要2-氨基苯磺酰胺类化合物先与硫羰基化合物在碳酸钾作用下进行加成,再经剧毒性的光气作用下分子内缩合得到,步骤操作危险复杂,并且收率较低。该类化合物的合成中,使用原甲酸乙酯^[11]或者在高温(~200℃)^[12]下进行关环反应。使用原甲酸乙酯,操作简单,但是反应收率低;利用高温进行关环,反应速率加快,但副反应较多,分离提纯困难,反应收率低。

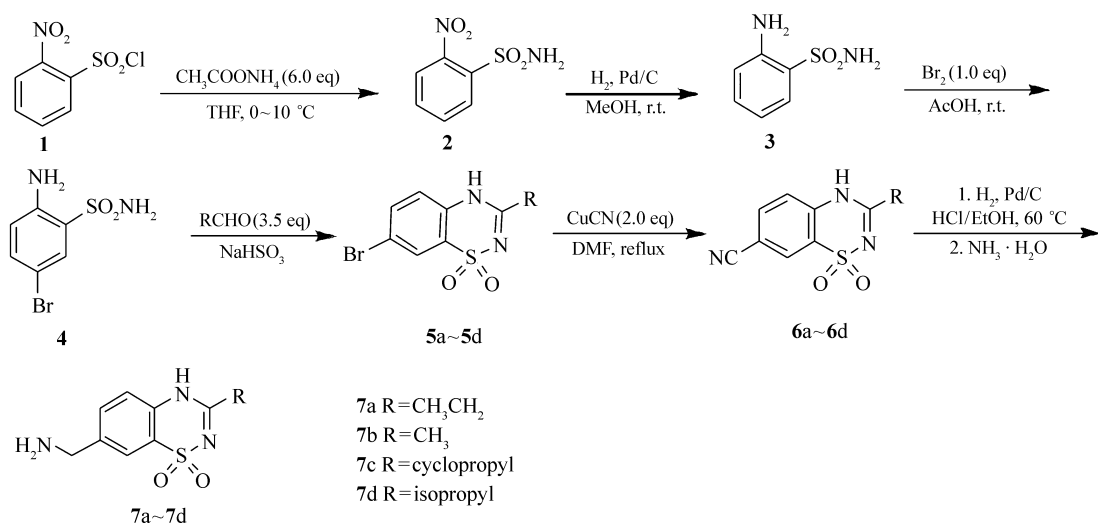


图1 7-氨基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪类衍生物合成路线

Fig. 1 Synthetic route of 4*H*-[1,2,4]-benzothiadiazine-7-carbonitrile 1,1-dioxide derivatives

本研究综合参考上述文献,按图1所示的路线制得7-氨基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪类衍生物(7a~7d)。以2-硝基苯磺酰氯(1)为起始原料与乙酸铵发生置换反应得到2-硝基苯磺酰胺(2),后者在钨碳催化下加氢还原得到2-氨基苯磺酰胺(3),化合物3再与溴发生取代反应得到2-氨基-5-溴苯磺酰胺(4),化合物4在亚硫酸氢钠催化下,与4种羰基化合物缩合成环得到7-溴-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪类衍生物(5a~5d),化合物5a~5d分别与氰化亚铜发生取代反应得到化合物7-氰基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪类衍生物(6a~6d)。最后化合物6a~6d经过钨碳催化还原得到最终产品7a~7d,对这12种化合物进行了抗肿瘤活性测试。

1 实验部分

1.1 仪器和试剂

WRR型目视熔点仪(上海精科实业有限公司),温度经过校正;Bruker AV400型核磁共振仪(德国Bruker公司),溶剂为CDCl₃或DMSO-d₆,TMS为内标;Waters Acquity型液相质谱联用仪(美国Waters公司);Vario EL III型元素分析仪(德国Elementar公司);高压反应釜(上海予捷仪器有限公司);薄层层析板和柱层析硅胶(青岛海洋化工厂)。所用试剂均为市售分析纯,其中溶剂使用前均按标准方法除水。

1.2 合成方法

1.2.1 2-硝基苯磺酰胺(2)的合成 在反应瓶中加入2-硝基苯磺酰氯(1)(120.0 g,0.78 mol)、乙酸铵(360.0 g,4.70 mol)、四氢呋喃(280 mL),加热至回流过夜,TLC监控原料反应完全后冷却至5℃有大量固体析出,过滤后滤饼烘干得到黄色固体2-硝基苯磺酰胺(2)(86.0 g,80%)。mp 193~194℃(文献值^[13] mp 190~191℃);¹H NMR(400 MHz,DMSO-d₆),δ:8.04,7.92(2s,NH₂,2H),7.85~7.80(m,Ar—H,4H);MS(ESI) *m/z*:203.1(M+H⁺)。

1.2.2 2-氨基苯磺酰胺(3)的合成 在高压釜中,将10% Pd/C(10.0 g)和化合物2(80.0 g,0.58 mol)溶于500 mL甲醇中,通入H₂气,使反应釜内压力达到0.4 MPa,在50℃条件下反应过夜,反应结束后过滤除去催化剂,浓缩滤液得到灰白色固体2-氨基苯磺酰胺3(60.0 g,95%)。mp 153~155℃(文献值^[14] mp 153℃);¹H NMR(400 MHz,DMSO-d₆),δ:7.49,7.20(2s,SO₂NH₂,2H),7.17~6.57(m,Ar—H,4H),5.80(s,Ar—NH₂,2H);MS(ESI) *m/z*:173.0(M+H⁺)。

1.2.3 2-氨基-5-溴苯磺酰胺(4)的合成 在室温条件下,向化合物3(232.0 g,1.34 mol)的乙酸(2000 mL)悬浮液中逐滴加入含有液溴(216.0 g,1.37 mol)的乙酸(1000 mL)溶液,搅拌2 h,TLC监控原料反应完全,将所得溶液倒入水中,有大量固体析出,抽滤后得到固体用水洗涤,粗产品经20%乙醇溶液重结晶3次,真空干燥得到白色固体2-氨基-5-溴苯磺酰胺物4(300.0 g,90%)。mp 178~179℃(文献值^[15] mp 179℃);¹H NMR(400 MHz,DMSO-d₆),δ:9.61,8.18(2s,SO₂NH₂,2H),7.82~7.25(m,Ar—H,3H),6.68(s,Ar—NH₂,2H);MS(ESI) *m/z*:250.9(M+H⁺)。

1.2.4 化合物5a~5d的合成(以化合物5a为例) 在反应瓶中向溶有化合物4(30.0 g,0.12 mol)的DMF(300 mL)溶液中加入NaHSO₃(18.7 g,0.18 mol)和丙醛(30.4 mL,0.42 mol),加热至120℃反应3 h,TLC监控原料反应完全。向反应液中加入冰-水混合物,有大量固体析出,过滤得到粗产品,滤饼用水洗涤并真空干燥得到白色固体7-溴-3-乙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪5a(28.0 g,87%)。用类似的方法合成化合物5b、5c和5d。

7-溴-3-乙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪(5a):白色固体(收率87%);mp 231~235℃;¹H NMR(400 MHz,DMSO-d₆),δ:12.06(s,NH,1H),7.89~7.25(m,Ar—H,3H),2.55(q,CH₂,2H),1.16(t,CH₃,3H);¹³C NMR(100 MHz,DMSO-d₆),δ:148.6,141.6,139.2,132.7,123.4,117.7,115.3,29.5,11.6;MS(ESI) *m/z*:288.9(M+H⁺);C₉H₉N₂O₂BrS元素分析实测值(计算值)/%:C 37.34(37.38),H 3.15(3.14),N 9.72(9.69)。

7-溴-3-甲基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪(5b):白色固体(收率89%);mp 226~230℃;¹H NMR(400 MHz,DMSO-d₆),δ:12.10(s,NH,1H),7.90~7.23(m,Ar—H,3H),2.27(s,CH₃,3H);

^{13}C NMR(100 MHz, DMSO- d_6), δ : 147.7, 142.4, 137.6, 132.7, 124.1, 118.5, 115.7, 26.9; MS(ESI) m/z : 274.9 ($M + H^+$); $\text{C}_8\text{H}_7\text{N}_2\text{O}_2\text{BrS}$ 元素分析实测值(计算值)/%: C 34.90(34.92), H 2.53(2.56), N 10.19(10.18)。

7-溴-3-环丙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪(**5c**): 白色固体(收率 93%); mp 252 ~ 257 $^{\circ}\text{C}$; ^1H NMR(400 MHz, DMSO- d_6), δ : 11.9(s, NH, 1H), 7.86 ~ 7.26(m, Ar—H, 3H), 1.88(m, CH, 1H), 1.15 ~ 1.05(m, CH_2 , 2H), 1.04 ~ 1.00(m, CH_2 , 2H); ^{13}C NMR(100 MHz, DMSO- d_6), δ : 145.9, 141.5, 137.9, 132.5, 125.3, 119.6, 115.7, 17.1, 13.2, 9.5; MS(ESI) m/z : 300.9 ($M + H^+$); $\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_2\text{O}_2\text{BrS}$ 元素分析实测值(计算值)/%: C 39.90(39.88), H 2.99(3.01), N 9.32(9.30)。

7-溴-3-异丙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪(**5d**): 白色固体(收率 90%); mp 261 ~ 265 $^{\circ}\text{C}$; ^1H NMR(400 MHz, DMSO- d_6), δ : 11.99(s, NH, 1H), 7.90 ~ 7.29(m, Ar—H, 3H), 2.79(m, CH, 1H), 1.16(d, —(CH_3) CH_2 —, 6H); ^{13}C NMR(100 MHz, DMSO- d_6), δ : 149.2, 141.5, 138.1, 131.9, 127.1, 119.6, 115.7, 33.6, 17.9, 16.3; MS(ESI) m/z : 302.9 ($M + H^+$); $\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{N}_2\text{O}_2\text{BrS}$ 元素分析实测值(计算值)/%: C 39.59(39.62), H 3.63(3.66), N 9.22(9.24)。

1.2.5 化合物**6a**~**6d**的合成(以**6a**为例) 在反应瓶中向溶有化合物**5a**(50.0 g, 0.17 mol)的DMF(500 mL)溶液中加入CuCN(40.0 g, 0.35 mol),在 N_2 气保护下加热至回流20 h, TLC监控原料反应完全,反应液冷却至室温,加入THF(200 mL),过滤,浓缩滤液,经柱层析[洗脱剂: $V(\text{石油醚}):V(\text{乙酸乙酯})=10:1$]纯化得到黄色固体7-氰基-3-乙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪**6a**(26.0 g, 53%)。用类似的方法合成化合物**6b**、**6c**和**6d**。

7-氰基-3-乙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪(**6a**): 黄色固体(收率 53%); mp 243 ~ 247 $^{\circ}\text{C}$; ^1H NMR(400 MHz, DMSO- d_6), δ : 12.30(s, NH, 1H), 8.39 ~ 7.41(m, Ar—H, 3H), 2.60(q, CH_2 , 2H), 1.16(t, CH_3 , 3H); ^{13}C NMR(100 MHz, DMSO- d_6), δ : 147.1, 140.7, 138.5, 131.4, 121.3, 115.2, 104.6, 101.9, 28.6, 12.1; MS(ESI) m/z : 236.0 ($M + H^+$); $\text{C}_{10}\text{H}_9\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$ 元素分析实测值(计算值)/%: C 51.07(51.05), H 3.83(3.86), N 17.84(17.86)。

7-氰基-3-甲基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪(**6b**): 黄色固体(收率 50%); mp 247 ~ 252 $^{\circ}\text{C}$; ^1H NMR(400 MHz, DMSO- d_6), δ : 11.60(s, NH, 1H), 8.37 ~ 7.40(m, Ar—H, 3H), 2.47(s, CH_3 , 3H); ^{13}C NMR(100 MHz, DMSO- d_6), δ : 147.5, 141.0, 138.5, 131.5, 120.9, 115.4, 105.9, 101.7, 31.5; MS(ESI) m/z : 222.0 ($M + H^+$); $\text{C}_9\text{H}_7\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$ 元素分析实测值(计算值)/%: C 48.87(48.86), H 3.18(3.19), N 18.98(18.99)。

7-氰基-3-环丙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪(**6c**): 白色固体(收率 61%); mp 277 ~ 281 $^{\circ}\text{C}$; ^1H NMR(400 MHz, DMSO- d_6), δ : 12.63(s, NH, 1H), 8.34 ~ 7.43(m, Ar—H, 3H), 1.90(m, CH, 1H), 1.15 ~ 1.00(m, — CH_2CH_2 —, 4H); ^{13}C NMR(100 MHz, DMSO- d_6), δ : 146.9, 140.5, 139.7, 131.5, 123.1, 111.4, 102.7, 101.3, 21.4, 9.5; MS(ESI) m/z : 248.0 ($M + H^+$); $\text{C}_{11}\text{H}_9\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$ 元素分析实测值(计算值)/%: C 53.45(53.43), H 3.68(3.67), N 16.96(16.99)。

7-氰基-3-异丙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪(**6d**): 黄色固体(收率 53%); mp 268 ~ 272 $^{\circ}\text{C}$; ^1H NMR(400 MHz, DMSO- d_6), δ : 12.24(s, NH, 1H), 8.38 ~ 7.45(m, Ar—H, 3H), 2.82(m, CH, 1H), 1.19(d, —(CH_3) CH_2 —, 6H); ^{13}C NMR(100 MHz, DMSO- d_6), δ : 148.3, 140.7, 138.5, 131.3, 125.4, 117.5, 112.8, 109.1, 41.2, 33.8; MS(ESI) m/z : 250.1 ($M + H^+$); $\text{C}_{11}\text{H}_{11}\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$ 元素分析实测值(计算值)/%: C 53.01(53.00), H 4.43(4.45), N 16.84(16.86)。

1.2.6 化合物**7a**~**7d**的合成(以**7a**为例) 在高压釜中将化合物**6a**(17.0 g, 72 mmol)和10% Pd/C(5.1 g)加入到HCl/EtOH(750 mL, 3 mol/L)混合液中,置换气体后通入 H_2 气,使釜内压力达到0.4 MPa,在60 $^{\circ}\text{C}$ 条件下过夜搅拌反应, TLC监控原料反应完全,过滤反应液,在0 $^{\circ}\text{C}$ 条件下,向滤液中逐滴滴加450 mL浓氨水,滴加完毕在室温下搅拌0.5 h,浓缩滤液所得固体先后用蒸馏水、THF洗涤并真空干燥得到黄色固体7-氨基-3-乙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪**7a**(15.0 g, 87%)。用类似的方法合成化合物**7b**、**7c**和**7d**。

7-氨基-3-乙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪(7a):黄色固体(收率87%);mp 211 ~ 215 °C;¹H NMR(400 MHz,DMSO-*d*₆), δ :11.74(s,NH,1H),8.46(s,NH₂,2H),7.95 ~ 7.48(m,Ar—H,3H),4.09(d,Ar—CH₂—N,2H),2.61(q,CH₂,2H),1.18(t,CH₃,3H);¹³C NMR(100 MHz,DMSO-*d*₆), δ :146.9,140.1,133.5,129.3,122.9,116.2,112.7,50.3,24.1,9.8;MS(ESI) m/z :240.1($M + H^+$);C₁₀H₁₃N₃O₂S元素分析实测值(计算值)/%:C 50.20(50.19),H 5.46(5.48),N 17.55(17.56)。

7-氨基-3-甲基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪(7b):黄色固体(收率80%);mp 205 ~ 209 °C;¹H NMR(400 MHz,DMSO-*d*₆), δ :11.81(s,NH,1H),8.57(s,NH₂,2H),7.97 ~ 7.37(m,Ar—H,3H),4.21(s,Ar—CH₂—N,2H),2.36(s,CH₃,3H);¹³C NMR(100 MHz,DMSO-*d*₆), δ :146.8,140.1,133.4,129.5,123.3,116.1,114.2,50.4,25.2;MS(ESI) m/z :226.1($M + H^+$);C₉H₁₁N₃O₂S元素分析实测值(计算值)/%:C 47.98(47.99),H 4.94(4.92),N 18.64(18.65)。

7-氨基-3-环丙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪(7c):白色固体(收率80%);mp 217 ~ 221 °C;¹H NMR(400 MHz,DMSO-*d*₆), δ :12.01(s,NH,1H),8.25(s,NH₂,2H),7.95 ~ 7.40(m,Ar—H,3H),4.20(s,Ar—CH₂—N,2H),1.92(m,CH,1H),1.23 ~ 1.10(m,—CH₂CH₂—,4H);¹³C NMR(100 MHz,DMSO-*d*₆), δ :147.1,140.3,133.5,130.0,123.6,115.7,112.6,53.6,19.8,8.7;MS(ESI) m/z :252.1($M + H^+$);C₁₁H₁₃N₃O₂S元素分析实测值(计算值)/%:C 52.58(52.57),H 5.19(5.21),N 16.71(16.72)。

7-氨基-3-异丙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪(7d):黄色固体(收率86%);mp 229 ~ 232 °C;¹H NMR(400 MHz,DMSO-*d*₆), δ :11.92(s,NH,1H),8.44(s,NH₂,2H),7.95 ~ 7.53(m,Ar—H,3H),4.09(d,Ar—CH₂—N,2H),2.92(m,CH,1H),1.20(d,—(CH₃)CH₃,6H);¹³C NMR(100 MHz,DMSO-*d*₆), δ :146.7,140.5,133.6,130.8,124.4,116.2,112.9,51.7,33.2,21.5;MS(ESI) m/z :254.1($M + H^+$);C₁₁H₁₅N₃O₂S元素分析实测值(计算值)/%:C 52.17(52.16),H 5.96(5.97),N 16.58(16.59)。

1.3 抗肿瘤活性测试

收集生长期肝癌细胞 HepG-2,采用 MTT 法对所得的 12 个目标化合物进行初步的抗肿瘤细胞活性测试。取对数生长期的 HepG-2 肿瘤细胞,用 0.25 % 的胰蛋白酶消化液消化,离心、重悬后计数,制备细胞悬液,计数约 4×10^4 个/mL。将细胞悬液注入 96 孔板上(180 μ L/孔),置 37 °C 恒温 CO₂ 培养箱培养 24 h。加入目标化合物的 DMF 溶液(20 μ L/孔),再加入含 10 % 血清培养液 80 μ L,培养 48 h。将 MTT 加入 96 孔板中(20 μ L/孔),置于培养箱中 4 h。吸去上清液,加入 DMSO(150 μ L/孔),在平板摇床振摇 6 min。用酶联免疫检测仪在波长在 470 nm 处测定每孔的吸光值(OD 值)。以未加受试药物,而只加相应溶媒的受试组作为阴性对照,以顺铂为阳性对照计算细胞抑制率^[16-18]。计算公式如下:

$$\text{细胞抑制率}/\% = (\text{阴性对照组 OD 值} - \text{受试药物组 OD 值}) / \text{阴性对照组 OD 值} \times 100$$

2 结果与讨论

2.1 化合物 4 的合成

由于化合物 3 苯环上的氨基为邻对位定位基,磺酰胺基为间位定位基,因此 3,5 位均较为活泼,容易生成化合物 4 和 3-溴取代副产物(2-氨基-3-溴苯磺酰胺),必须严格控制反应温度。我们在 25、50 和 60 °C 下分别进行了取代反应实验,待原料反应完全后,发现化合物 4 收率分别为 90%、77%、54%,表明反应温度超过 60 °C 时,易生成 2-氨基-4-溴苯磺酰胺,导致目标产物收率明显降低。此外,在 25 °C 条件下,分别改变反应时间(1.5、2 和 3 h),当反应超过 2 h 后,TLC 监控显示随着反应时间的延长产物中未知杂质逐渐增多,反应时间为 1.5 h 时,仍有部分原料未反应完全,因此最佳反应时间为 2 h。

2.2 化合物 5 的合成

在化合物 5 的合成中,反应物摩尔比对反应收率有很大的影响,我们研究了 n_a (2-氨基-5-溴苯磺酰胺): n_b (羰基化合物) = 1:1、1:2.5、1:3、1:3.5 和 1:4 时的反应情况,TLC 结果表明,1:1 和 1:2.5 条件下目标产物收率均在 50% 以下,大部分原料仍未反应;当继续增加羰基化合物的量,摩尔比达到 1:3 时,

化合物 **5** 收率明显提高,通过比较,1:3.5 为最佳反应摩尔比。

当反应温度高于 90 ℃ 时,反应 3 h, TLC 监控显示原料反应完全。改变反应温度(90、100 及 120 ℃),并通过液相色谱监控,发现反应速率随温度升高而加快,且在固化析晶步骤中,90 和 100 ℃ 条件下反应液倒入冰水混合物中得到的是粘稠状固体,而 120 ℃ 条件下反应液得到的是大量白色疏松状固体,易过滤洗涤。因此,化合物 **5** 的最佳合成条件为在 120 ℃ 条件下反应 3 h。

2.3 目标化合物的抗肿瘤活性

以抗肿瘤药物顺铂(Cisplatin)为参照,测得 12 个目标化合物的初步抗肿瘤活性实验数据如表 1 所示。按照抗肿瘤活性标准判断,当试样浓度为 1 和 10 mg/L 时,对肿瘤细胞抑制率小于 50%,并且试样浓度为 100 mg/L 时抑制率大于或等于 50% 认定为弱效;当试样浓度为 1 mg/L 时,对肿瘤细胞抑制率小于 50%,并且试样浓度为 10 和 100 mg/L 时抑制率大于或等于 50% 认定为中效;当试样浓度为 1 mg/L时抑制率大于或等于 50% 认定为强效。

表 1 目标化合物对肿瘤细胞增殖影响
Table 1 Inhibitory ratio of the compounds on tumor cell proliferation

Inhibitory ratio of the compounds on HepG-2 cell(%, inhibition)							
Samples	Sample concentration			Samples	Sample concentration		
	1 mg/L	10 mg/L	100 mg/L		1 mg/L	10 mg/L	100 mg/L
5a	18.1	53.4	67.7	6d	17.6	42.1	57.4
5b	14.2	43.5	55.9	7a	31.9	59.3	73.6
5c	37.2	59.2	71.1	7b	27.1	57.5	69.2
5d	31.8	55.8	65.2	7c	43.7	66.2	79.3
6a	14.3	39.3	51.9	7d	39.6	61.3	75.8
6b	15.1	34.8	47.6	Cisplatin	91.7	96.4	99.3
6c	22.5	41.6	55.7				

由表 1 可知,在 12 种目标化合物中,有 7 种化合物(**5a**、**5c**、**5d**、**7a**、**7b**、**7c**、**7d**)对肝癌细胞 HepG-2 抑制效果达到中效水平,其中化合物 **7c** 在样品浓度为 1 mg/L 时的抑制率达到 43.7%,抑制效果接近强效水平。并且不同取代基化合物活性对比,化合物 **7a**~**7d** 这 4 种化合物的抑制效果最强,化合物 **6a**~**6d** 抑制效果最弱,说明胺甲基取代的 1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪化合物抗肿瘤活性强于腈基和卤素取代的衍生物。

3 结 论

经过多步反应合成得到 12 种新型 1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪类衍生物,通过¹H NMR、¹³C NMR、ESI-MS 和元素分析对其结构进行了表征,化合物合成方法简便,收率较高,纯度好。针对肝癌细胞 HepG-2 的抑制试验结果,说明这一系列化合物有一定的抗肿瘤活性,其中 7-氨基-3-环丙基-1,1-二氧化-4*H*-苯并[1,2,4]-噻二嗪 **7c** 对肝癌细胞 HepG-2 的抗性显著,最高抑制率达到 79.3%。

参 考 文 献

[1] Boverie S, Antoine M H, Somers F, *et al.* Effect on KATP channel Activation Properties and Tissue Selectivity of the Nature of the Substituent in the 7- and the 3-Position of 4*H*-1,2,4-Benzothiadiazine 1,1-Dioxides[J]. *J Med Chem*, 2005, **48** (10): 3492-3503.

[2] Pirotte B, Antoine M H, Hermann M, *et al.* A Pyridothiadiazine(BPDZ44) as a New and Potent Activator of ATP⁻ Sensitive K⁺ Channels[J]. *Biochem Pharmacol*, 1994, **47**(8): 1381-1386.

[3] Tullio P, Pirotte B, Lebrun P, *et al.* 3- and 4-Substituted 4*H*-Pyrido[4,3-*e*]-1,2,4-Thiadiazine 1,1-Dioxides as Potassium Channel Openers; Synthesis, Pharmacological Evaluation and Structure Activity Relationships[J]. *J Med Chem*, 1996, **39** (4): 937-948.

[4] Boverie S, Antoine M H, Tullio P, *et al.* Effect on Insulin Release of Compounds Structurally Related to the Potassium Channel Opener 7-Chloro-3-Isopropylamino-4*H*-1,2,4-Benzothiadiazine 1,1-Dioxide (BPDZ73): Introduction of Heteroatoms on the 3-Alkyl-Amino Side Chain of the Benzothiadiazine 1,1-Dioxide ring[J]. *J Pharm Pharmacol*, 2001, **53** (7): 973-980.

[5] Lebrun P, Arkhammar P, Antoine M H, *et al.* A Potent Diazoxide Analogue Activating ATP⁻ Sensitive K⁺ Channels and

- Inhibiting Insulin Release[J]. *Diabetologia*, 2000, **43**(6):723-732.
- [6] Cook N S, Quast U. Potassium Channel Pharmacology. In Potassium Channels, Structure, Classification, Function and Therapeutic Potential[M]. U. K: Ellis Horwood Press, 1990, 181-225.
- [7] Goerke J, Liu N, Sarisky R T, *et al.* Substituted Benzothiadiazine Inhibitors of Hepatitis C Virus Polymerase[J]. *Bioorg Med Chem Lett*, 2009, **19**(15):4350-4353.
- [8] Merck S, Dohme C. N-Piperidin-4-yl Derivatives; English, WO2013/041457 A1[P]. 2013-03-28.
- [9] Tullio P, Pirotte B, Somers F, *et al.* Study of the Ring Closure Reaction of *O*-Aminoaryl-Sulfonamides with 1, 1-Thiocarbonyldiimidazole[J]. *Tetrahedron*, 1998, **54**(19):4935-4942.
- [10] Nielsen F E, Bodvarsdottir T B, Worsaae A, *et al.* 6-Chloro-3-Alkylamino-4*H*-Thieno[3,2-*e*]-1,2,4-Benzothiadiazine 1,1-Dioxide Derivatives Potently and Selectively Activate ATP Sensitive Potassium Channels of Pancreatic B-cells[J]. *J Med Chem*, 2002, **45**(19):4171-4187.
- [11] Novello F C, Bell S C, Abrams E L A, *et al.* Diuretics: 1,2,4-Benzothiadiazine-1,1-Dioxides[J]. *J Org Chem*, 1960, **25**(6):970-981.
- [12] Yale H L, Losee K, Bernstein J. 6-(Trifluoromethyl)-1,2,4-Benzothiadiazine-7-Sulfonamide-1,1-Dioxide and Related Compounds[J]. *J Am Chem Soc*, 1960, **82**(8):2042-2046.
- [13] Miecznikowska-Stolarczyk W. Carboxyazobenzenesulfonamides and Their *N*-Halo Derivatives. II. The Condensation of Nitrobenzenesulfonamides and Aaminobenzoic Acids[J]. *Lodz Towarz Nauk Wydzial III, Acta Chim*, 1962, **8**:95-104.
- [14] Schrader E. Hydrazides and Azides of Sulfocarboxylic Acids. II. Rearrangement of *o*-Aminosulfonylbenzoyl Azide[J]. *J Chem Soc, Abstr*, 1918, **114**(1):1-49.
- [15] Chen X, Zhu C J, Guo F, *et al.* Acetic Acid Derivatives of 3,4-Dihydro-2*H*-1,2,4-benzothiadiazine 1,1-Dioxide as a Novel Class of Potent Aldose Reductase Inhibitors[J]. *J Med Chem*, 2010, **53**(23):8330-8334.
- [16] YANG Lei, FAN Lianghua, ZHAO Dandan, *et al.* Synthesis and Antiproliferative Activity of 22-Abeo-Stigmast-22-Nitrogen-Containing Compounds[J]. *Chinese J Appl Chem*, 2015, **32**(3):273-277 (in Chinese).
杨雷, 范良华, 赵丹丹, 等. 22-降-豆甾-22-含氮化合物的合成及抗肿瘤活性[J]. *应用化学*, 2015, **32**(3):273-277.
- [17] ZHANG Fuxing, KUANG Daizhi, FENG Yonglan, *et al.* Synthesis, Structure and Antitumor Activities of Tri(*o*-bromobenzyl)tin Dithiotetrahydropyrrrolocarbamate[J]. *Chinese J Appl Chem*, 2014, **31**(3):285-289 (in Chinese).
张复兴, 邝代治, 冯泳兰, 等. 锡吡咯烷基二硫代甲酸酯的合成、结构及体外抗癌活性[J]. *应用化学*, 2014, **31**(3):285-289.
- [18] GUAN Songlei, HU Xiuli, LIU Zhongying, *et al.* Anti-tumor Effect of Curcumin Combining with Cis-Platin on Human Ovarian Cancer Cell Line COC1 *in Vitro*[J]. *Chinese J Appl Chem*, 2011, **28**(9):1022-1027 (in Chinese).
关松磊, 胡秀丽, 刘忠英, 等. 姜黄素联合顺铂对卵巢癌细胞 COC1 的体外抗肿瘤作用[J]. *应用化学*, 2011, **28**(9):1022-1027.

Synthesis and Antitumor Activity of Novel 4*H*-1,2,4-Benzothiadiazine 1,1-Dioxide Derivatives

TAN Xuxia^a, LI Shining^a, ZHAO Jie^b, MAO Shen^a, MAO Longfei^a, XU Guiqing^{a*}

(^a*School of Chemistry and Chemical Engineering, He'nan Normal university, Xinxing, He'nan 453007, China;*

^b*Topfond Pharmaceutical Limited by Share Ltd, Zhumadian, He'nan 463000, China)*

Abstract Twelve unreported 4*H*-1,2,4-benzothiadiazine 1,1-dioxide derivatives were synthesized from 2-nitrobenzene sulfonyl chloride with good water-solubility in high yields. These compounds were characterized by ¹H NMR, ¹³C NMR, MS-ESI and elemental analysis. Their inhibiting effects on HepG-2 cell were evaluated with MTT protocol. The results show that 7-(aminomethyl)-3-cyclopropyl-1,1-dioxide-4*H*-benzo[*e*][1,2,4]thiadiazine (**7c**) exhibits the highest inhibition rate of 79.3% among the synthesized compounds.

Keywords 4*H*-benzothiadiazine dioxides derivatives; synthesis; antitumor activities

Received 2015-11-30; Revised 2016-02-02; Accepted 2016-03-24

Supported by the National Natural Science Foundation of China (No. 21402043), the Industry, University, Research Project of He'nan (No. 132107000035)

Corresponding author: XU Guiqing, associate professor; Tel: 0373-3329121; E-mail: guiqingxu@163.com; Research interests: medicinal chemistry