文章编号:1000-5862(2016)02-0174-05

基于室温条件及无金属催化的多组分反应构建 4-氨基-2-烷基-6-苯基-5-腈基嘧啶分子骨架

顾成浩,王、涛*。唐小丽,徐、亮,余义开,李、柔

(江西师范大学化学化工学院 江西 南昌 330022)

摘要:以硫脲、苯甲醛、丙二腈和溴代脂肪烃为原料,在无金属催化及室温条件下,建立了可以较高产率制 备4-氨基-2-烷基-6-苯基-5-腈基嘧啶等嘧啶环系列化合物的4组分合成新方法,所得的合成新方法具有 良好的普适性以及进一步推广应用的潜力.

关键词:多组分反应;室温;无金属;嘧啶

中图分类号: 0 626 文献标志码: A DOI: 10.16357/j. cnki. issn1000-5862.2016.02.12

0 引言

嘧啶环的骨架结构广泛存在于大量具有生物活 性的天然产物之中,具有潜在的抗菌、HIV 蛋白酶抑 制、抗逆转录酶以及抗坠体虫等生物活性^[1-5].嘧啶杂 环衍生物的合成方法较多,传统的合成工艺大多均需 要通过多步反应才能获得相应的产物,致使存在产物 产率低及工艺不适宜工业化生产等问题,而设计其简 易的合成新工艺,是解决这一问题的关键^[640].

多组分反应(Multicomponent Coupling Reactions,简称 MCRs) 是将 3 种以上相对简单易得的原 料同时进行"一锅煮"反应,不经中间体的分离,直 接一步就可以获得结构复杂分子骨架的合成方法, 具有高效性、高选择性、反应条件温和、操作简洁方 便等优点,同时也能容易合成出常规方法难以合成 的目标分子,因而 MCRs 被认为是合成分子多样性 和复杂性的有效手段.近年来,MCRs 被进一步成功 地应用于对嘧啶环分子骨架的合成构建,一定程度 上克服了其相应传统合成工艺存在的诸多不足,不 过,这类反应仍需在金属催化或较高温度(>70 ℃) 下加热促进等条件下才能有效实现^[1144].

本课题组曾设计合成了一类非常具有潜在应用 价值的嘧啶杂环衍生物,即4-氨基-2-烷基-6-苯基-5-腈基嘧啶的系列化合物^[15],本文在前期工作基础 上,并借鉴国内外同行关于通过 MCRs 合成构建嘧 啶环分子骨架的类似经验,拟进一步设计以无金属 催化及温和的室温条件为基础的多组分合成新方法,用于合成构建4-氨基-2-烷基-6-苯基-5-腈基嘧啶 的嘧啶环系列化合物,所得化合物的结构均通过红 外光谱(FT-IR)、核磁共振(¹H NMR、¹³C NMR)及高 分辨质谱(HRMS)等分析手段进行了表征确定.

1 实验部分

1.1 试剂与仪器

所有的反应均在氮气保护下进行,溶剂均以标 准方法处理.¹ H NMR 及¹³ C NMR 分别在 Bruker AV400 和 Bruker AV100 型核磁共振仪上测试,内标 为 TMS 或 CDCl₃, HRMS 在 Finnigan MAT 8430 型仪 器上测试. 柱层析所用硅胶规格是 300~400 目,板 层析所用硅胶为 GF254 型,均为青岛海洋化工厂产 品. 实验所用试剂均为市售 G. R. 或 A. R. 级产品.

1.2 实验方法

在一个氮气保护并装有磁力搅拌子的反应管中, 分别加入硫脲(1) 0.5 mmol、丙二腈(2) 0.5 mmol、芳 香醛(3) 0.5 mmol 及溴代烷烃(4) 0.5 mmol 然后再 加入1 mL 的二氯甲烷(DCM) 及1 mmol 的二氮杂 二环(DBU),于室温(约 25 ℃)下反应 1.5 h 后 蒸 干溶剂,即可获得产物粗品.产物粗品进一步通过柱 层析分离后(洗脱溶剂:石油醚/乙酸乙酯 = 6/1(体 积比)),最终可获得纯的系列化 4-氨基-2-烷基-6-苯基-5-腈基嘧啶产物.反应方程式见 Scheme 1.

收稿日期:2015-06-18

基金项目:国家自然科学基金(21262018)资助项目.

通信作者:王 涛(1962-) 江西吉安人 教授 博士 博士生导师 主要从事有机合成方面的研究.



的 MCRs 合成路线

2 结果与讨论

2.1 MCRs 合成条件的优化

选用硫脲(1)、苯甲醛(2)、丙二腈(3a)和溴乙 烷(4a)为原料来进行相应的"探针"实验,以获得其 优化的合成反应条件.结果发现,在室温条件下,无 需辅以重金属催化剂,仅需加入一定量的碱性试剂 就能有效催化反应生成相应的目标分子 5a.同时, 分别系统考察了各类碱性试剂(KOH、NaOH、 K₂CO₃、Cs₂CO₃、NaHCO₃、Et₃N、t-BuOK、DABCO、 KF、DBU及吡啶)及溶剂(DCM、EtOH、DMSO、DMF、 CH₃CN、甲苯、NMP、1 A-=氧六环、EtOH及DMAC) 等因素对反应效果的影响结果列于表 1.

> 表1 4-氨基-2-烷基-6-苯基-5-腈基 嘧啶的 MCRs 合成条件优化

Entry	Base	Solvent	5a/%		
1	КОН	EtOH	31		
2	NaOH	EtOH	33		
3	K_2CO_3	EtOH	54		
4	Cs_2CO_3	EtOH	21		
5	NaHCO ₃	EtOH	12		
6	Et_3N	EtOH	Trace		
7	t-BuOK	EtOH	9		
8	DBU	EtOH	73		
9	DABCO	EtOH	41		
10	KF	EtOH	37		
11	Py	EtOH	Trace		
12	DBU	DMSO	49		
13	DBU	DMF	Trace		
14	DBU	CH_3CN	58		
15	DBU	toluene	Trace		
16	DBU	NMP	36		
17	DBU	1 A-dioxane	44		
18	DBU	EtOH	51		
19	DBU	DMAc	17		
20 ^a	DBU	DCM	83		
21	DBU	THF	56		
22 ^b	DBU	DCM	47		
23°	DBU	DCM	61		
24^{d}	DBU	DCM	72		
25^{f}	DBU	DCM	63		

^{*a*} In the presence of DBU(2 eq). ^{*b*} In the presence of DBU (0.5 eq). ^{*c*} In the presence of DBU(1 eq). ^{*d*} In the presence of DBU(3 eq). ^{*f*} In the presence of DBU(4 eq).

由表1可知,在以DCM为反应溶剂及DBU (2.0 equiv)为碱性试剂的条件下,反应所得的产物 5a的产率最佳,高达83%(见表1,entry20),以此 可作为优化的合成反应条件,用于下阶段工作中进 行底物的普适性扩展.此外,在反应过程中,碱剂 DBU的用量会明显影响产物的产率(见表1,entry 22~25),应该有效控制.

2.2 底物的普适性扩展

在获得优化的反应条件后,对反应底物的普适 性进行了研究,结果如表 2 所示.研究发现,各类苯 甲醛($R_1 = -CH_3$, CH_3O- , F^- , Cl^- , Br^- , $-CF_3$ 等) 均很好地参与了反应,且其产物收率不受各类取代 基电子效应的影响(见表 2 ,entry 15~18);此外,各 类 溴 代 脂 肪 烃 (CH_3Br , C_2H_5Br , $n-C_3H_7Br$, $n-C_4H_9Br$, (CH_3)₂CHBr, $C_5H_{11}Br$)也能较好地参与 反应.总体而言,变换各类苯甲醛和溴代脂肪烃作为 原料参与该 MCRs 反应时,所得的系列化 4-氨基-2-烷基-6-苯基-5-腈基嘧啶产物产率达到 62%~94%, 表明所构建的 MCRs 合成新方法在用于制备同类化 合物时具有良好的普适性.

表2 4-氨基-2-烷基-6-苯基-5-腈基嘧啶的底物扩展

Entry	R_1	R_2	Product	Yield/%
1	Н	Et	5a	83
2	4-Me	n Bu	5b	85
3	2-Br	n Pr	5c	81
4	$4-CF_3$	propyl	5d	79
5	4-F	propyl	5e	83
6	4-Me	propyl	5f	89
7	4-Cl	dodecyl	5g	71
8	4-MeO	butyl	5h	91
9	4-Cl	butyl	5i	81
10	4-Cl	propyl	5j	82
11	4-MeO	propyl	5k	94
12	2-Br	ethyl	51	76
13	4-MeO	isopropyl	5m	62
14	4-F	pentyl	5n	79
15	4 - Me	ethyl	50	86
16	$4-CF_3$	ehtyl	5р	82
17	4-Cl	ethyl	5q	84
18	4 - F	ehtyl	5r	86
19	2-Cl	propyl	5s	73

2.3 产物表征

2.3.1 4-氨基-2-乙硫基-6-苯基-5-腈基嘧啶(5a) White solid; yield 83%; m. p.: 170~17°C; ¹H NMR (400 MHz ,CDCl₃) δ : 1.41(t J = 7.2 Hz 3H) 3.17 (m J = 7.2 Hz 2H) 5.79(s 2H) 7.49~7.54(m, 3H) 8.00(d J = 6.8 Hz 2H); ¹³C NMR(100 MHz, CDCl₃) δ_{c} : 14.5,25.5,83.0,116.5,128.7,131.5, 135.8,163.5,167.3,175.2; HRMS(ESI) calcd for C₁₃H₁₂N₄S [M + H]⁺: 257.086 1, found: 257.086 7.

2.3.2 4-氨基-2-丁硫基-6-苯基-5-腈基嘧啶(5b)

White solid; yield 85%; m. p. : $151 \sim 152 \degree$ C; ¹H NMR $(400 \text{ MHz , CDCl}_3) \quad \delta: 0.95(t \ J = 7.2 \text{ Hz } 3\text{H}) \quad 1.48$ (m J = 7.2 Hz 2H) 1.73(m J = 7.2 Hz 2H) 2.43 (s 3H) ,3.17 (m J = 7.2 Hz 2H) ,5.70 (s 2H) , 7.11 (d, J = 8.0 Hz, 2H), 7.92 (d, J = 8.4 Hz, 2H); 13 C NMR (100 MHz , CDCl₃) , δ_{c} : 13.7 ,21.5 , 22. 0 30. 8 31. 3 82. 6 ,116. 7 ,128. 7 ,129. 4 ,133. 0 , 142. 1 ,163. 5 ,167. 0 ,175. 2; HRMS (ESI) calcd for $C_{16}H_{18}N_4S$ [M + H]⁺: 299. 133 0 found: 299. 133 6. 2.3.3 4-氨基-2-丙硫基-6-邻溴苯基-5-腈基嘧啶 White solid; yield 81%; m. p. : 148 ~ 149 °C; (5c) ¹H NMR(400 MHz , CDCl₃) δ : 0.95(t , J = 7.2 Hz , 3H) J. 67 (m J = 7.2 Hz 2H) J. 04 (t J = 7.2 Hz, 2H) 5.73 (s,2H) 7.24 ~ 7.36 (m,3H) 7.61 ~ 7.63(t,1H); 13 C NMR(100 MHz,CDCl₃) δ_{c} : 12.4, 21.6, 32.0, 85.2, 114.0, 120.2, 126.5, 129.1, 130. 3 ,132. 4 ,136. 3 ,161. 4 ,167. 6 ,174. 6; HRMS (ESI) calcd for $C_{14}H_{13}N_4SBr [M + H]^+: 349.012.3$, found: 349. 012 5.

2.3.4 4-氨基-2-丙硫基-6-对三氟甲基苯基-5-腈基 嘧啶(5d) White solid; yield 79%; m. p.: 206 ~ 207 °C; ¹H NMR(400 MHz,CDCl₃), δ : 1.06(t, J =7.2 Hz 3H), 1.78(m, J = 7.2 Hz 2H) β .15(t, J =7.2 Hz,2H), 5.84(s,2H), 7.78(d, J = 8.0 Hz, 2H) β .09(d, J = 8.0 Hz,2H); ¹³C NMR(100 MHz, CDCl₃), δ_{c} : 13.4,22.5,33.1,83.3,115.9,123.7 (q, ¹J = 270.8 Hz),125.6(q, ³J = 3.7 Hz),129.1, 133.0(q, ²J = 33.1 Hz),139.1,163.3,165.9, 175.9; HRMS(ESI) calcd for C₁₅H₁₃N₄SF₃ [M + H]⁺: 339.089 1, found: 339.089 3.

2.3.5 4-氨基-2-丙硫基-6-对氟苯基-5-腈基嘧啶 (**5e**) White solid; yield 83%; m. p.: 163~164 °C; ¹H NMR(400 MHz ,CDCl₃) _,S: 1.05(t ,J = 7.2 Hz , 3H) ,1.77(m ,J = 7.2 Hz ,2H) _,S: 14(t ,J = 7.2 Hz , 2H) 5.76(s ,2H) ,7.19(t ,J = 8.4 Hz ,2H) ,8.03 (dd ,J₁ = 5.2 Hz ,J₂ = 8.8 Hz ,2H); ¹³ C NMR (100 MHz ,CDCl₃) , δ_{c} : 13.4 ,22.6 ,33.0 ,82.6 , 115.8(d ,²J = 21.9 Hz) ,116.4 ,131.0(d ,J = 8.6 Hz) ,164.7(d ,J = 246.2 Hz) ,166.0 ,175.5; HRMS(ESI) calcd for C₁₄ H₁₃ N₄ SF [M + H]⁺: 289.092 3 found: 289.093 1.

2.3.6 4-氨基-2-丙硫基-6-对甲苯基-5-腈基嘧啶
(5f) White solid; yield 89%; m. p.: 154 ~ 155 °C;
¹H NMR(400 MHz, CDCl₃) ,δ: 1.05(t, J = 7.2 Hz, 3H) ,1.78(m, J = 7.2 Hz, 2H) ,3.15(t, J = 7.2 Hz, 2H) ,5.77(s, 2H) ,7.31(d, J = 8.0 Hz, 2H) ,7.91

 $(d J = 8.0 Hz ,2H); {}^{13}C NMR (100 MHz ,CDCl_3) , \delta_C: 13.4 ,21.5 ,22.7 ,33.0 ,82.7 ,116.7 ,128.7 , 129.4 ,133.0 ,142.1 ,163.5 ,167.0 ,175.2; HRMS (ESI) calcd for C_{15}H_{16}N_4S [M + H]^+: 285.117.4 , found: 285.118.0.$

2.3.7 4-氨基-2-十二烷硫基-6-对氯苯基-5-腈基嘧 啶(5g) White solid; yield 71%; m. p.: 120 ~ 121 °C; ¹H NMR (400 MHz , CDCl₃) δ : 0.88 (t , J = 6.8 Hz ,3H) ,1.25 (m ,16H) ,1.43 (m ,2H) ,1.72 (m J = 7.2 Hz 2H) 3.14(m J = 7.2 Hz 2H) 6.01 (s, 2H), 7.48 (d, J = 8.4 Hz, 2H), 7.95 (d, J =8.4 Hz 2H); ¹³C NMR(100 MHz , CDCl₃) δ_{c} : 14.1, 22.7, 28.9, 29.2, 29.3, 29.4, 29.5, 29.6, 29.63, 29.7 31.1 31.9 82.8 116.4 129.0 130.1 134.1 , 137.8,163.5,165.9,175.4; HRMS (ESI) calcd for $C_{23}H_{31}N_4SCI [M + H]^+: 431.2036$ found: 431.2042. 2.3.8 4-氨基-2-丁硫基-6-对甲氧苯基-5-腈基嘧啶 (5h) White solid; yield 91%; m. p. : 158 ~ 159 $^{\circ}$ C; ¹H NMR(400 MHz , CDCl₃) δ : 0.96(t , J = 7.2 Hz , 3H) J. 48 (m J = 7.2 Hz 2H) J. 74 (m J = 7.2 Hz , 2H) 3.16(m, J = 7.2 Hz 2H) 3.88(s 3H) 5.66 (s, 2H), 7.01 (d, J = 8.8 Hz, 2H), 8.05 (d, J =8.8 Hz 2H); 13 C NMR(100 MHz ,CDCl₃) δ_{c} : 12.6, 21. 0 29. 8 ,30. 3 ,54. 4 ,80. 9 ,113. 0 ,116. 0 ,127. 1 , 129. 5 ,161. 3 ,162. 7 ,165. 1 ,173. 8; HRMS (ESI) calcd for $C_{16}H_{18}N_4$ SO [M + H]⁺: 315. 128 0 ,found: 315.128 3.

2.3.9 4-氨基-2-丁硫基-6-对氯苯基-5-腈基嘧啶 (**5i**) White solid; yield 81%; m. p.: 128~129 °C; ¹H NMR(400 MHz ,CDCl₃) , δ : 0.95(t , J = 7.2 Hz , 3H) ,1.47(m ,J = 7.2 Hz ,2H) ,1.71(m ,J = 7.2 Hz , 2H) 3.16(m ,J = 7.2 Hz ,2H) ,6.05(s ,2H) ,7.48 (d ,J = 8.4 Hz ,2H) ,7.95(d ,J = 8.4 Hz ,2H); ¹³C NMR(100 MHz ,CDCl₃) , δ_{c} : 13.6 ,22.0 ,30.8 , 31.3 ,82.8 ,116.2 ,128.9 ,130.0 ,134.2 ,137.8 , 163.6 ,165.8 ,175.5; HRMS(ESI) calcd for C₁₅H₁₅N₄ SCI [M + H]⁺: 319.078 4 found: 319.078 6.

2.3.10 4-氨基-2-丙硫基-6-对氯苯基-5-腈基嘧啶 (**5j**) White solid; yield 82%; m. p.: 182~183 °C; ¹H NMR(400 MHz ,CDCl₃) , δ : 1.05(t ,J = 7.2 Hz , 3H) ,1.77(m J = 7.2 Hz 2H) 3.14(m J = 7.2 Hz , 2H) 5.78(s ,2H) 7.48(d ,J = 8.4 Hz ,2H) 7.95 (d J = 8.4 Hz ,2H); ¹³ C NMR(100 MHz ,CDCl₃) , δ_{c} : 13.4 ,22.6 ,33.1 ,82.7 ,116.3 ,129.0 ,130.0 , 134.1 ,137.8 ,163.4 ,165.9 ,175.6; HRMS (ESI) calcd for C₁₄H₁₃N₄SCl [M + H]⁺: 305.062 8 ,found: 305.061 9. 2.3.11 4-氨基-2-丙硫基-6-对甲氧苯基-5-腈基嘧 啶(5k) White solid; yield 94%; m. p.: 172 ~ 173 °C; ¹H NMR(400 MHz,CDCl₃), δ : 1.06(t, J =7.2 Hz 3H), 1.78(m J =7.2 Hz 2H), 3.15(m J =7.2 Hz 2H), 3.88(s,3H), 5.77(s,2H), 7.01(d, J =8.4 Hz 2H), 8.04(d, J =8.4 Hz 2H); ¹³C NMR (100 MHz,CDCl₃), δ_{c} : 13.4,22.7,33.0,55.4, 81.9,114.0,117.0,128.1,130.5,162.4,163.6, 166.2,175.0; HRMS (ESI) calcd for C₁₅H₁₆N₄SO [M + H]⁺: 301.112,3 found: 301.111,9.

2.3.12 4-氨基-2-乙硫基-6-邻溴苯基-5-腈基嘧啶 (**51**) White solid; yield 76%; m. p.: 131 ~ 132 °C; ¹H NMR(400 MHz ,CDCl₃) ,δ: 1.38(t ,J = 7.2 Hz , 3H) 3.13(m ,J = 7.2 Hz ,2H) 5.76(s ,2H) 7.33 ~ 7.44(m ,3H) ,7.69(d ,J = 8.0 Hz ,1H); ¹³ C NMR (100 MHz ,CDCl₃) , $\delta_{\rm C}$: 13.4 ,24.5 ,85.2 ,114.0 , 120.2 ,126.6 ,129.1 ,130.4 ,132.5 ,136.3 ,161.5 , 167.7 ,174.5; HRMS (ESI) calcd for C₁₃ H₁₁ N₄ SBr [M + H]⁺: 334.996 6 ,found: 334.998 4.

2.3.13 4-氨基-2-异丙硫基-6-甲氧苯基-5-腈基嘧 啶(5m) White solid; yield 62%; m. p.: 197 ~ 198 °C; ¹H NMR(400 MHz,CDCl₃) ,δ: 1.44(d, J =6.4 Hz,6H) ,3.72(m, J = 6.8 Hz,1H) ,3.88(s, 3H) ,5.80(s,2H) ,7.01(d, J = 8.4 Hz,2H) ,8.05 (d, J = 8.4 Hz,2H); ¹³C NMR(100 MHz,CDCl₃) , δ_{c} : 22.9 ,36.2 ,55.5 ,81.8 ,114.0 ,117.0 ,128.1 , 130.5 ,162.4 ,163.6 ,166.3 ,174.8; HRMS (ESI) calcd for C₁₅H₁₆N₄SO [M + H]⁺: 301.112 3 ,found: 301.113 3.

2.3.14 4-氨基-2-戊硫基-6-对氟苯基-5-腈基嘧啶 (**5n**) White solid; yield 79%; m. p.: 135~136°C; ¹H NMR(400 MHz,CDCl₃) ,*S*: 0.91(t, *J* = 7.2 Hz, 3H) ,1.33~1.45(m,2H) ,1.74(m, *J* = 7.2 Hz, 3H) 3.15(t *J* = 8.4 Hz AH) 5.78(s 2H) 7.19(t, *J* = 8.4 Hz 2H) 8.03(dd J_1 = 5.2 Hz J_2 = 8.8 Hz, 2H); ¹³C NMR(100 MHz,CDCl₃), δ_c : 13.9,22.2, 28.9,31.0,31.1,82.6,115.8(d², *J* = 21.8 Hz), 116.4,131.0(d³, *J* = 9.0 Hz),131.8(d⁴, *J* = 2.5 Hz),164.7(d⁴, *J* = 247.0 Hz),166.0,175.5; HRMS(ESI) calcd for C₁₆ H₁₇ N₄ SF [M + H]⁺: 317.123 6 found: 317.124 0.

2.3.15 4-氨基-2-乙硫基-6-对甲苯基-5-腈基嘧啶 (**50**) White solid; yield 86%; m. p.: 200 ~ 201 ℃; ¹H NMR(400 MHz,CDCl₃) ,δ: 1.40(t, J = 7.2 Hz, 3H) 2.43(s,3H) 3.17(m, J = 7.2 Hz,2H) 5.82 (s,2H) ,7.31(d, J = 7.6 Hz,2H) ,7.92(d, J = 8.0 Hz,2H); ¹³C NMR(100 MHz,CDCl₃) ,δ_C: 14.5, 21.5, 25.5, 82.7, 116.7, 128.7, 129.4, 133.0, 142. 1 ,163. 6 ,167. 1 ,175. 0; HRMS (ESI) calcd for $C_{14}H_{13}N_4S$ [M + H]⁺: 270.093 9 found: 270.094 1. 2.3.16. 4-氨基-2-乙硫基-6-对三氟甲基苯基-5-腈 White solid; yield 82%; m. p. : 239 ~ 基嘧啶(5p) 240 °C; ¹H NMR (400 MHz , CDCl₃) δ : 1.41 (t , J = 7.2 Hz (3H) (3.17 (m J = 7.2 Hz (2H) (5.78 (s) 2H) 7.78(d J = 8.0 Hz 2H) 8.09(d J = 8.4 Hz, 2H) $^{13}_{13}$ C NMR (100 MHz , CDCl₃) $^{13}_{13}$ C 14. 4 , 25. 5 , 83.3,116.0,123.7 (q $^{1}_{J}J = 270.9$ Hz),125.7 (q, ${}^{3}J = 3.6 \text{ Hz}$, 129.1, 133.0 ($q_{1}^{2}J = 32.9 \text{ Hz}$), 139. 1 ,163. 3 ,165. 9 ,175. 8; HRMS (ESI) calcd for $C_{14}H_{11}N_4F_3S$ [M + H]⁺: 325. 073 5 found: 325. 074 1. 2.3.17 4-氨基-2-乙硫基-6-对氯苯基-5-腈基嘧啶 (5q) White solid; yield 84%; m. p. : 191 ~ 192 $^{\circ}$ C; ¹H NMR(400 MHz (CDCl₃) δ : 1.40(t J = 7.2 Hz , 3H) 3.16(m J = 7.2 Hz 2H) 5.85(s 2H) 7.48 (d, J = 8.4 Hz, 2H), 7.96(d, J = 8.4 Hz, 2H); ¹³C NMR(100 MHz , CDCl₃) , δ_c : 14. 5 ,25. 5 ,82. 8 , 116.3,129.0,130.4,134.1,137.9,163.5,166.0, 175. 4; HRMS (ESI) calcd for C_{13} H_{11} N_4 SCl [M + H]⁺: 291. 047 1 found: 291. 048 2.

2.3.18 4-氨基-2-乙硫基-6-对氟苯基-5-腈基嘧啶 White solid; yield 86%; m. p. : 159 ~ 160 °C; (5r) ¹H NMR(400 MHz ,CDCl₃) δ : 1.40(t ,J = 7.2 Hz , 3H) 3.16(t, J = 7.2 Hz, 2H), 5.81(s, 2H), 7.19 (td J = 2.4 Hz J = 8.8 Hz 2H) 8.01 ~ 8.05 (m, 2H); ¹³ C NMR (100 MHz , CDCl₃) , $\delta_{\rm C}$: 14.5 ,25.5 , 82. 7 ,115. 8(d $_{I}^{2}J = 21.7$ Hz) ,116. 4 ,131. 0(d $_{I}^{3}J =$ 8.9 Hz) $(131.9 (d^4 J = 2.6 Hz) (163.5 (164.7 (d)))$ $^{4}J = 246.2$ Hz), 175.3; HRMS (ESI) calcd for C₁₃H₁₁N₄SF [M + H]⁺: 275. 076 7 found: 275. 076 9. 2.3.19 4-氨基-2-丙硫基-6-邻氯苯基-5-腈基嘧啶 White solid; yield 73%; m. p. : 134 ~ 135 °C; (5s)¹H NMR(400 MHz , $CDCl_3$) , δ : 1.03 (t , J = 7.2 Hz , 3H) J.75(m J = 7.2 Hz 2H) J.11(t J = 6.8 Hz, 2H) 5.80(s,2H) 7.38 ~ 7.45(m,3H) 7.51(d, J = 7.6 Hz, 1H); ¹³ C NMR (100 MHz, CDCl₃), δ_{c} : 13. 4 22. 6 33. 1 86. 4 ,115. 1 ,127. 0 ,130. 2 ,130. 3 , 131. 3 ,132. 2 ,135. 4 ,162. 5 ,167. 4 ,175. 7; HRMS (ESI) calcd for $C_{14}H_{13}N_4SCI [M + H]^+: 305.062.8$, found: 305.063 9.

3 结论

首先,选择以简单易得的硫脲、苯甲醛、丙二腈 和溴代脂肪烃为原料,在无金属催化及室温条件下, 实现了新的4组分合成方法,该法具有条件温和、原 料易得以及环境友好性等优点.然后,将所构建的合 成新方法用于制备4-氨基-2-烷基-6-苯基-5-腈基嘧 啶的嘧啶环系列化合物,所得目标产物的产率为 62%~94% 表明其在用于制备该类化合物时具有良 好的普适性,具有进一步推广应用的潜力.

4 参考文献

- [1] Bhojgude S S ,Biju D A. Arynes in transition-metal-free multicomponent coupling reactions [J]. Angewandte Chemie International Edition 2012 51(7):1520-1522.
- [2] Alexander D , Wang Wei , Wang Kan. Chemistry and biology of multicomponet reactions [J]. Chemical Reviews , 2012 ,112(6): 3083-3135.
- [3] Junichiro Y ,Atsushi D. C-H bood functionalization: emerging synthetic tools for natural products and pharmaceuticals [J]. Angewandte Chemie International Edition 2012, 51(36): 8960-9009.
- [4] Beingessner R L ,Deng B-L ,Fanwick P E ,et al. A regiose– lective approach to trisubstituted 2 (or 6) -arylaminopyri– midine-5-carbaldehydes and their application in the syn– thesis of structurally and electronically unique G ∧ C base precursors [J]. J Org Chem 2008 ,73(3) :931-939.
- [5] Payton M Geuns-Meyer S D. Discovery of a potent selective and orally bioavailable pyridinyl-pyrimidine phthalazine aurora kinase inhibitor [J]. J Med Chem ,2010 ,53 (17):6368-6377.
- [6] Mukhopadhyay C ,Das P ,Butcher R J. An expeditious and efficient synthesis of highly functionalized [1 6]-naphthyridines under catalyst-free conditions in aqueous medium [J]. Org Lett 2011 ,13(17): 4664-4667.
- [7] Danel K ,Pedersen E B ,Nielsen C. Synthesis and anti-HIV-1 activity of novel 2 ,3-dihydro-7H-thiazolo [3 ,2-a]

pyrimidin-7-ones [J]. J Med Chem ,1998 ,41(2): 191-198.

- [8] Horvath A, Vasvari-Debreczy L, Dessy F, et al. Nitrogen bridgehead compounds. Part 18. New antiallergic 4*H*-pyrido [1,2-a] pyrimidin-4-ones. Part I [J]. J Med Chem, 1982 25(10):1140-1145.
- [9] Bennett L R ,Blankley C J ,Fleming R W. Antihypertensive activity of 6-arylpyrido [2 ,3-d] pyrimidin-7-amine derivatives [J]. J Med Chem ,1981 24(4): 382-389.
- [10] Blankley C J ,Bennett L R ,Fleming R W ,et al. Antihypertensive activity of 6-arylpyrido [2 ,3-d] pyrimidin-7-amine derivatives. 2 ,7-Acyl amide analogs [J]. J Med Chem , 1983 25(3):403-411.
- [11] Wang Zitao ,Wang Yang Zhang Wenxiong ,et al. Efficient one-pot synthesis of 2 ,3-dihydropyrimidinthiones via multicomponent coupling of terminal alkynes ,elemental sulfur ,and carbodiimides [J]. J Am Chem Soc ,2009 ,131 (42):15108-15109.
- [12] Cevher A ,Alan K B ,Esra C ,et al. An efficient one-pot multicomponent approach to 5-amino-7-aryl-8-nitrothiazolo
 [3,2-a] pyridines [J]. Tetrahedron, 2011, 67 (49): 9522-9528.
- [13] Soleimani E ,Ghorbani S ,Ghasempour H R. Novel isocyanide-based three-component reaction: a facile synthesis of substituted 1*H*-chromeno [2 ,3-d] pyrimidine-5-carboxamides [J]. Tetrahedron 2013 69(39):8511-8515.
- [14] Rong Liangce ,Xia Sheng ,Yin Shan ,et al. An efficient multicomponent reaction for synthesis of 4-amino-6-aryl-2alkylthiopyrimidine-5-carbonitrile derivatives [J]. Researches on Chemical Intermediates ,2013 ,39 (8): 3699-3707.
- [15] Wang Tao Liu Shu Zheng Caihua et al. New 3 7-dihydro-4H-pyrazolo [3' A': 2,3] pyrido [4,5-d] pyrimidin-4ones [J]. J Chem Research 2008, 11:619-621.

The Room–Temperature Metal–Free Muticomponent Synthesis of 4–Amino–2–Alkylsulfanyl-6–Aryl-5–Cyanopyrimidines

GU Chenghao ,WANG Tao^{*} ,TANG Xiaoli ,XU Liang ,YU Yikai ,LI Rou (College of Chemistry and Chemical Engineering Jiangxi Normal University Nanchang Jiangxi 330022 ,China)

Abstract: New four-component tandem reactions of malononitrile ,halohydrocarbon ,thiourea and aromatic aldehyde have been successfully developed only at room temperature and under metal-free conditions ,in good to excellent yields of 4-amino-6-aryl-5-cyanopyrimidines.

Key words: multicomponent reactions; room temperature; metal-free; pyrimidine

(责任编辑:刘显亮)