

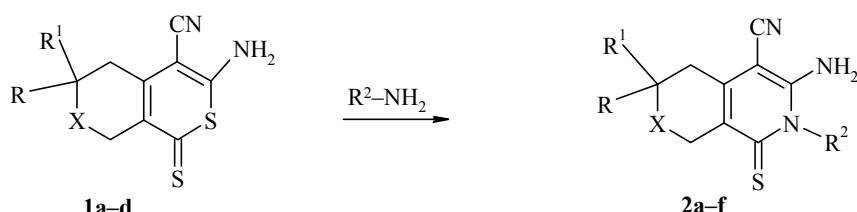
Е. Г. Пароникян, А. С. Норавян, А. С. Арутюнян\*

СИНТЕЗ НОВЫХ ПРОИЗВОДНЫХ КОНДЕНСИРОВАННЫХ  
ПИРИДИНОВ И ПИРИДО[2,3-*d*]ПИРИМИДИНОВ

Разработаны методы синтеза новых производных пирано[3,4-*c*]пиридинов, 2,7-нафтиридинов и конденсированных пиридо[2,3-*d*]пириимидинов на основе конденсированных тиопирантионов.

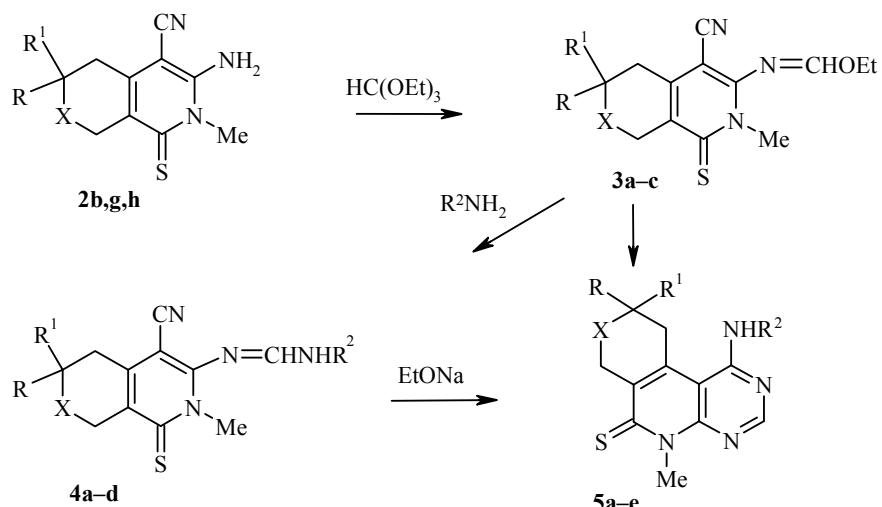
**Ключевые слова:** 2,7-нафтиридины, пирано[3,4-*c*]пиридины, пиридо[2,3-*d*]-пириимиидины, тиопирантион, циклизация.

Производные пиранопиридинов и изохинолинов проявляют антибактериальное действие [1], а 2,7-нафтиридины являются ингибиторами фосфодиэстеразы [2]. С целью поиска биологически активных соединений в настоящей работе осуществлён синтез новых производных конденсированных пиридинов (пиранопиридинов, 2,7-нафтиридинов, изохинолинов, пиридо[2,3-*d*]пириимидинов). Для получения указанных соединений нами была расширена область применения описанной ранее рециклизации пирано(пиридо)[3,4-*c*]тиопиран-1-тионов в пирано[3,4-*c*]пиридины и 2,7-нафтиридины [3]. Так, взаимодействием известных конденсированных тиопирантионов **1a–d** [4, 5] с гидразингидратом или метиламином были синтезированы соответствующие пиридинтионы **2a–f**.



**1a, 2a,b** X = O, R = Me, R<sup>1</sup> = Et; **1b, 2c,d** X = NMe, R = R<sup>1</sup> = H; **1c, 2e** X = O, R = Pr-*i*, R<sup>1</sup> = H; **1d, 2f** X = NCH<sub>2</sub>Ph, R = R<sup>1</sup> = H; **2a,c** R<sup>2</sup> = NH<sub>2</sub>; **b,d-f** R<sup>2</sup> = Me

Взаимодействием полученного соединения **2b**, а также описанных ранее пиридинтионов **2g,h** [3, 6] с триэтиловым эфиром ортомуравьиной кислоты синтезированы этоксиметилиденаминопроизводные тетрагидро-1Н-пирано[3,4-*c*]пиридина **3a,c** и гексагидроизохинолина **3b**. Соединения **3a–c** действием аммиака превращены в соответствующие аминопроизводные **4a–c**, а из соединения **3c** и метиламина получено также



**2b, 3a–5a** X = O, R = Me, R<sup>1</sup> = Et; **2g, 3b–5b** X = CH<sub>2</sub>, R = R<sup>1</sup> = H;  
**2h, 3c, 4c,d, 5c,d,e** X = O, R = R<sup>1</sup> = Me; **4, 5 a–c** R<sup>2</sup> = H, **d** R<sup>2</sup> = Me; **5e** R<sup>2</sup> = NH<sub>2</sub>

**метиламинопроизводное 4d.** Циклизация производных **4a–d** с помощью этилата натрия привела к конденсированным 1-амино(аминометил)пиридо[2,3-*a*]пиримидинам **5a–d**. Следует отметить, что из соединения **3c** и гидразингидрата сразу образовалось 1-гидразинопроизводное **5e**, а соответствующее промежуточное соединение **4e** выделено не было.

Состав и строение синтезированных соединений подтверждены результатами элементного анализа (см. таблицу), а также данными ИК и ЯМР <sup>1</sup>H спектров (см. экспериментальную часть).

## ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

ИК спектры зарегистрированы на спектрометре UR-20 для суспензий в вазелиновом масле. Спектры ЯМР <sup>1</sup>H синтезированных соединений записаны на приборе Varian Mercury 300VX (300 МГц), растворитель ДМСО-d<sub>6</sub>, внутренний стандарт ТМС. Масс-спектры получены на приборе MX-1320 с системой прямого ввода образца в источник ионов и энергией ионизирующих электронов 70 эВ. Чистота соединений контролировалась с помощью ТСХ на пластинках Silufol UV-254, в системах: этанол–хлороформ, 1:2 (**2a,c**), этанол–хлороформ, 1:1 (**2b,d–f**), ацетон–гексан, 1:1 (**3a–c**), бутанол–уксусная кислота–вода, 4:2:5 (**4a–d, 5a–e**).

Характеристики синтезированных соединений приведены в таблице.

**6,7-Диамино-3-метил-3-этил-8-тиоксо-3,4,7,8-тетрагидро-1Н-пирано[3,4-*c*]-пиридин-5-карбонитрил (**2a**), 2,3-диамино-7-метил-1-тиоксо-1,2,5,6,7,8-гексагидро-2,7-нафтиридин-4-карбонитрил (**2c**) (общая методика).** Смесь 5 ммоль соединения **1a** или **1b** и 10 мл 80% водного раствора гидразингидрата выдерживают на кипящей водяной бане 4 ч. К охлаждённой реакционной массе прибавляют 50 мл воды, образовавшиеся кристаллы соответствующего продукта отфильтровывают, промывают водой, сушат и перекристаллизовывают из диоксана.

ИК спектр соединения **2a** или **2c** (основные данные спектров идентичны)  $\nu$ , см<sup>-1</sup>:

3150–3460 (NH<sub>2</sub>), 2220 (CN), 1580–1590 (C=C Ar). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H, δ, м. д. (J, Гц): соединение **2a** – 0.96 (3H, т, J = 7.4, CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 1.18 (3H, с, CH<sub>3</sub>); 1.50 (1H, д, к, <sup>2</sup>J = 14.0, <sup>3</sup>J<sub>1</sub> = 7.4, CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 1.62 (1H, д, к, <sup>2</sup>J<sub>1</sub> = 14.0, <sup>3</sup>J<sub>2</sub> = 7.4, CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 2.42 (1H, д, <sup>2</sup>J = 17.2, CH<sub>2</sub>); 2.52 (1H, д, <sup>2</sup>J = 17.2, CH<sub>2</sub>); 4.35 (1H, д, <sup>2</sup>J = 16.2, OCH<sub>2</sub>); 4.40 (1H, д, <sup>2</sup>J = 16.2, OCH<sub>2</sub>); 6.45 (2H, с, NNH<sub>2</sub>); 7.45 (2H, ш. с, NH<sub>2</sub>); соединение **2c** – 2.44 (3H, с, CH<sub>3</sub>); 2.61 (2H, т, <sup>3</sup>J = 5.8, CH<sub>2</sub>); 2.75 (2H, т, <sup>3</sup>J = 5.8, NCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>); 3.36 (2H, с, NCH<sub>2</sub>); 6.50 (2H, с, NNH<sub>2</sub>); 7.36 (2H, ш. с, NH<sub>2</sub>).

#### Физико-химические характеристики соединений 2–5

Соединение	Брутто-формула	Найдено, %				Т. пл., °C	Выход, %
		C	H	N	S		
<b>2a</b>	C <sub>12</sub> H <sub>16</sub> N <sub>4</sub> OS	54.39 54.52	6.21 6.10	21.28 21.19	12.21 12.13	232–234	56.8
<b>2b</b>	C <sub>13</sub> H <sub>17</sub> N <sub>3</sub> OS	59.42 59.29	6.22 6.51	15.84 15.95	12.23 12.18	220–222	63.5
<b>2c</b>	C <sub>10</sub> H <sub>13</sub> N <sub>5</sub> S	51.24 51.04	5.43 5.57	29.92 29.76	13.51 13.63	240–243	64.1
<b>2d</b>	C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> S	56.21 56.38	6.18 6.02	24.02 23.91	13.60 13.69	221–224	66.7
<b>2e</b>	C <sub>13</sub> H <sub>17</sub> N <sub>3</sub> OS	59.04 59.29	6.70 6.51	16.08 15.95	12.07 12.18	208–210	67.6
<b>2f</b>	C <sub>17</sub> H <sub>18</sub> N <sub>4</sub> S	65.92 65.78	5.70 5.84	18.19 18.05	10.26 10.33	228–229	60.3
<b>3a</b>	C <sub>16</sub> H <sub>21</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> S	60.31 60.16	6.84 6.63	13.03 13.15	10.24 10.04	105–107	69.4
<b>3b</b>	C <sub>14</sub> H <sub>17</sub> N <sub>3</sub> OS	61.25 61.06	6.07 6.22	15.38 15.26	11.41 11.64	109–110	70.4
<b>3c</b>	C <sub>15</sub> H <sub>19</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> S	58.72 58.99	6.42 6.27	13.54 13.76	10.61 10.50	127–128	71.2
<b>4a</b>	C <sub>14</sub> H <sub>18</sub> N <sub>4</sub> OS	58.11 57.91	6.02 6.25	19.41 19.29	11.19 11.04	237–239	72.1
<b>4b</b>	C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> S	58.74 58.51	5.58 5.73	22.88 22.74	12.89 13.02	256–257	65.1
<b>4c</b>	C <sub>13</sub> H <sub>16</sub> N <sub>4</sub> OS	56.69 56.50	6.03 5.84	20.12 20.27	11.69 11.60	240–241	69.1
<b>4d</b>	C <sub>14</sub> H <sub>18</sub> N <sub>4</sub> OS	57.81 57.91	6.37 6.25	19.08 19.29	10.95 11.04	242–244	65.7
<b>5a</b>	C <sub>14</sub> H <sub>18</sub> N <sub>4</sub> OS	58.05 57.91	6.01 6.25	19.36 19.29	11.19 11.04	251–253	70.1
<b>5b</b>	C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> S	58.78 58.51	5.85 5.73	22.94 22.74	13.11 13.02	292–294	72.4
<b>5c</b>	C <sub>13</sub> H <sub>16</sub> N <sub>4</sub> OS	56.63 56.50	6.05 5.84	20.02 20.27	11.47 11.60	270–272	74.1
<b>5d</b>	C <sub>14</sub> H <sub>18</sub> N <sub>4</sub> OS	57.72 57.91	6.14 6.25	19.12 19.29	10.88 11.04	259–262	70.2
<b>5e</b>	C <sub>13</sub> H <sub>17</sub> N <sub>5</sub> OS	53.43 53.59	6.01 5.88	24.21 24.04	11.18 11.00	254–256	71.3

**6-Амино-3,7-диметил-8-тиоксо-3-этил-** (2b) **и 6-амино-3-изопропил-7-ме-**

**тил-8-тиоксо-1,2,7,8-тетрагидро-1Н-пирано[3,4-с]пиридин-5-карбонитрил (2е), 3-амино-2,7-диметил- (2д) и 3-амино-7-бензил-2-метил-1-тиоксо-1,2,5,6,7,8-гексагидро-2,7-нафтиридин-4-карбонитрил (2f)** (общая методика). Смесь 5 ммоль соединения **1а,с,d** или **1f** и 20 мл 25% водного раствора метиламина выдерживают 5 ч при 70–80 °С. К охлаждённой массе прибавляют 50 мл воды, образовавшиеся кристаллы продукта **2b,d,e** или **2f**, соответственно, отфильтровывают, промывают водой и перекристаллизовывают из этанола. ИК спектр соединений **2b,d-f**, ν, см<sup>-1</sup>: 3190–3450 (NH<sub>2</sub>), 2220 (CN), 1600 (C=C Ar). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H, δ, м. д. (J, Гц): соединение **2b** – 0.96 (3H, т, <sup>3</sup>J = 7.4, CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 1.17 (3H, с, CH<sub>3</sub>); 1.50 (1H, м) и 1.59 (1H, м, CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 2.39 (1H, д, <sup>2</sup>J = 17.3, CH<sub>2</sub>); 2.49 (1H, д, <sup>2</sup>J = 17.3, CH<sub>2</sub>); 3.94 (3H, с, NCH<sub>3</sub>); 4.32 (1H, д, <sup>2</sup>J = 16.4, OCH<sub>2</sub>); 4.38 (1H, д, <sup>2</sup>J = 16.4, OCH<sub>2</sub>); 7.43 (2H, ш. с, NH<sub>2</sub>); соединение **2d** – 2.40 (3H, с, NCH<sub>3</sub>); 2.54 (2H, т, <sup>3</sup>J = 5.8, CH<sub>2</sub>); 2.70 (2H, т, <sup>3</sup>J = 5.8, NCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>); 3.30 (2H, с, NCH<sub>2</sub>); 3.95 (3H, с, NCH<sub>3</sub>); 7.36 (2H, ш. с, NH<sub>2</sub>); соединение **2e** – 1.00 (3H, д, <sup>3</sup>J = 6.1, CH<sub>3</sub>); 1.02 (3H, д, <sup>3</sup>J = 6.1, CH<sub>3</sub>); 1.78 (1H, м, CH); 2.43 (1H, д, д, <sup>2</sup>J<sub>1</sub> = 17.0, <sup>2</sup>J<sub>2</sub> = 10.1, CH<sub>2</sub>); 2.52 (1H, м, CH<sub>2</sub>); 3.19 (1H, м, OCH); 3.93 (3H, с, NCH<sub>3</sub>); 4.18 (1H, д, <sup>2</sup>J = 15.7, OCH<sub>2</sub>); 4.71 (1H, д, <sup>2</sup>J = 15.7, OCH<sub>2</sub>); 7.43 (2H, ш. с, NH<sub>2</sub>); соединение **2f** – 2.58 (2H, т, <sup>3</sup>J = 6, CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>N); 2.69 (2H, т, <sup>3</sup>J = 5.6, CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>N); 3.45 (2H, с, NCH<sub>2</sub>); 3.68 (2H, с, NCH<sub>2</sub>); 3.95 (3H, с, NCH<sub>3</sub>); 7.17–7.33 (5H, м, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>); 7.36 (2H, ш. с, NH<sub>2</sub>).

**3,7-Диметил-8-тиоксо-3-этил- (3а) и 3,3,7-триметил-8-тиоксо-6-[(E)-(этоксиметилен)амино]-3,4,7,8-тетрагидро-1Н-пирано[3,4-с]пиридин-5-карбонитрил (3c), 2-метил-1-тиоксо-3-[(E)-(этоксиметилен)амино]-1,2,5,6,7,8-гексагидроизохинолин-4-карбонитрил (3b)** (общая методика). Смесь 5 ммоль соединения **2b,g** или **2h** и 25 мл триэтилового эфира ортомуравьиной кислоты кипятят с обратным холодильником 3 ч. Далее отгоняют излишek эфира досуха, к остатку прибавляют 10 мл гексана. Образовавшиеся кристаллы продукта **3a-c**, соответственно, отфильтровывают, промывают гексаном, сушат и перекристаллизовывают из гексана. ИК спектр соединений **3a-c**, ν, см<sup>-1</sup>: 2230 (CN), 1650 (C=N), 1600 (C=C Ar). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H, δ, м. д. (J, Гц): соединение **3b** – 1.46 (3H, т, <sup>3</sup>J = 7.1, CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 1.79 (4H, м, CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>); 2.67 (2H, м, CH<sub>2</sub>); 2.71 (2H, м, CH<sub>2</sub>); 3.86 (3H, с, NCH<sub>3</sub>); 4.48 (2H, к, <sup>3</sup>J = 7.1, CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 8.20 (1H, с, CH); соединение **3c** – 1.29 (6H, с, 2CH<sub>3</sub>); 1.47 (3H, т, <sup>3</sup>J = 7.5, CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 2.61 (2H, с, CH<sub>2</sub>); 3.83 (3H, с, NCH<sub>3</sub>); 4.40–4.60 (4H, м, CH<sub>2</sub>O, CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 8.22 (1H, с, CHO).

**6-[(E)-(Аминометилен)амино]-3,7-диметил-8-тиоксо-3-этил- (4а), 6-[(E)-(аминометилен)амино]-3,3,7-триметил-8-тиоксо- (4c) и 3,3,7-триметил-6-[(E)-(метиламинометилен)амино]-8-тиоксо-3,4,7,8-тетрагидро-1Н-пирано-[3,4-с]пиридин-5-карбонитрил (4d), 3-[(E)-(аминометилен)амино]-2-метил-1-тиоксо-1,2,5,6,7,8-гексагидроизохинолин-4-карбонитрил (4b)** (общая методика). Смесь 5 ммоль соединения **3a,b** или **3c** и 20 мл 20% этанольного раствора метиламина выдерживают 48 ч при 20–22 °С. Образовавшиеся кристаллы отфильтровывают, промывают водой, сушат и перекристаллизовывают из этанола. ИК спектр соединений **4a-d**, ν, см<sup>-1</sup>: 3120–3440 (NH, NH<sub>2</sub>), 2220 (CN), 1670 (C=N), 1580 (C=C Ar).

**1-Амино-5,9-диметил-9-этил- (5а), 1-амино-5,9,9-триметил- (5с), 5,9,9-три-метил-1-метиламино- (5d) и 1-гидразино-5,9,9-триметил-5,6,9,10-тетрагидро-7Н-пирано[4',3':4,5]пиридо[2,3-d]пиримидин-6-тион (5e), 1-амино-5-метил-7,8,9,10-тетрагидропиримидо[4,5-с]изохинолин-6-тион (5b)** (общая методика). К раствору этилата натрия полученного из 1.12 г (5.2 ммоль) натрия и 20 мл абсолютного этанола, прибавляют 5 ммоль соединения **4a-d**. Смесь кипятят с обратным холодильником 20 мин. После охлаждения образовавшиеся кристаллы соответствующего продукта отфильтровывают, промывают водой, сушат и перекристаллизовывают из ДМСО. ИК спектр соединений **5a-d**, ν, см<sup>-1</sup>: 3320–3500

(NH, NH<sub>2</sub>), 1600–1610 (C=C Ar). Спектр ЯМР <sup>1</sup>H, δ, м. д. (J, Гц): соединение **5a** – 0.96 (3H, т, <sup>3</sup>J = 7.4, CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 1.16 (3H, с, CH<sub>3</sub>); 1.50 и 1.63 (1H, м и 1H, м, CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>); 2.86 (1H, д, <sup>2</sup>J = 17.3, CH<sub>2</sub>); 3.03 (1H, д, <sup>2</sup>J = 17.3, CH<sub>2</sub>); 4.17 (3H, с, NCH<sub>3</sub>); 4.53 (1H, д, <sup>2</sup>J = 17.5, OCH<sub>2</sub>); 4.61 (1H, д, <sup>2</sup>J = 17.5, OCH<sub>2</sub>); 7.24 (2H, ш. с, NH<sub>2</sub>); 8.26 (1H, с, NCH); соединение **5b** – 1.69–1.85 (4H, м, CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>); 2.80 (2H, т, <sup>3</sup>J = 6.2, CH<sub>2</sub>); 3.05 (2H, т, <sup>3</sup>J = 6.2, CH<sub>2</sub>); 4.19 (3H, с, NCH<sub>3</sub>); 7.16 (2H, ш. с, NH<sub>2</sub>); 8.23 (1H, с, NCH); соединение **5d** – 1.25 (6H, с, 2CH<sub>3</sub>); 3.02 (3H, с, NCH<sub>3</sub>); 3.04 (2H, с, CH<sub>2</sub>); 4.18 (3H, с, NCH<sub>3</sub>); 4.60 (2H, с, OCH<sub>2</sub>); 7.06 (1H, ш. с, NH); 8.36 (1H, с, NCH). Масс-спектр соединения **5c**, m/z (I<sub>отн.</sub>, %): 277 (15), 276 [M]<sup>+</sup> (74), 261 (37), 260 (91), 243 (50).

**1-Гидразино-5,9,9-тритиометил-5,7,9,10-тетрагидро-6Н-пирано[4',3':4,5]пиридо-[2,3-d]пиримидин-6-тион (5e).** Смесь 1.53 г (5 ммоль) соединения **3c**, 3 мл гидразингидрата и 15 мл этанола кипятят с обратным холодильником 2 ч. После охлаждения выпавшие кристаллы продукта **5e** отфильтровывают, промывают водой, сушат и перекристаллизовывают из ДМСО. Масс-спектр, m/z (I<sub>отн.</sub>, %): 292 (4), 291 [M]<sup>+</sup> (30), 276 (38), 275 (47), 260 (62), 249 (100).

## СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Е. Г. Пароникян, Г. В. Мирзоян, А. С. Норавян, Д. А. Авакимян, Ю. З. Тер-Захарян, *Хим.-фарм. журн.*, **24**, № 11, 29 (1993).
2. T. Ukita, Y. Nakamura, A. Kubo, Y. Yamamoto, Y. Moritani, K. Saruta, T. Higashijima, J. Kotera, K. Fujishige, M. Takagi, K. Kikkawa, K. Omori, *Bioorg. Med. Chem. Lett.*, **13**, 2341 (2003).
3. Е. Г. Пароникян, Г. В. Мирзоян, А. С. Норавян, *Хим. журн. Армении*, **48**, № 3, 132 (1995).
4. Е. Г. Пароникян, А. С. Норавян, *XTC*, 914 (1999). [*Chem. Heterocycl. Comp.*, **35**, 799 (1999)].
5. K. Gewald, *J. Prakt. Chem.*, **31**, 209 (1966).
6. K. Gewald, M. Buchwalder, M. Peukert, *J. Prakt. Chem.*, **315**, 679 (1973).

Институт тонкой органической химии  
им. А. Л. Минджояна НТЦ ОФХ  
НАН Республики Армения,  
Ереван 0014, Армения  
e-mail: harutyunyan\_arpi@mail.ru

Поступило 25.08.2009  
После доработки 31.03.2010