

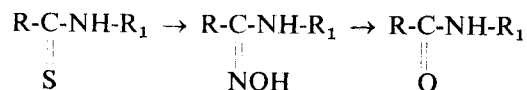
РЕАКЦИЈА НА НЕКОИ ТИОАМИДИ НА α , β , γ -ПИРИДИН КАРБОНКИТЕ КИСЕЛИНИ СО ХИДРОКСИЛАМИД ХИДРОХЛОРИД

В. Присаѓанец-Алексиќ и М. Јанчевска-Николовска

Хемиски факултет, Универзитет „Кирил и Методиј“ — Скопје

Опишана е реакцијата на некои тиамиди на α , β , γ пиридин карбонските киселини со хидроксиламин хидрохлорид

Целта на оваа работа беше да се продолжи испитувањето на реакцијоноспособноста на тиамидите¹⁻⁵. Затоа се затоплувани еквимоларни количества од тиамилиди на α , β , γ пиридин карбонските киселини и алкохолан раствор од хидроксиламин хидрохлорид во присуство на натриум ацетат^{6,7}. При тоа доаѓа до замена на сулфурниот атом од тиамидната група со амински остаток и се добиваат соодветни оксими;



Добиените оксими се кристални супстанции, лесно растворливи во органски растворувачи, а тешко растворливи во вода. При затоплување со воден раствор од неорганички киселини⁸ хидролизираат до анилиди на соодветните пиридин карбонски киселини и хидроксиламин.

ЕКСПЕРИМЕНТАЛЕН ДЕЛ

(Точките на топење не се корегирани)

I. Пиколиноил α нафталин оксим

1,3 гр (0,005 Мол) N-тиопиколиноил- α -нафталин, по мешањето со 0,4 гр (0,005 Мол) хидроксиламин хидрохлорид, 0,8 гр натриум-ацетат и 10 мл 96% етил алкохол, се рефлуксираат на водена бања во текот на 3—4 саати. По оладувањето до собна температура реакцио-

ната смеса се излива во 200 мл ледена вода. Се одделува жолто обоен талог, кој се филтира, мие и суши. Се добива 0,91 гр (70%) суров продукт со т.е. 121—123°C. Со прекристализација од оалкохол се добиваат жолти плочки со т.т. 124—125°C. Супстанцата е растворлива во алкохол, бензол и јагентетрахлорид.

Анализа $C_{16}H_{13}N_3O$ (263,288)

Пресмет.	C 73,06%	H 4,98%	N 15,98%
Најдено	C 73,13%	H 4,88%	N 16,01%

II. Никотиноил α нафтиламин оксим

Синтезиран е веќе на опишаниот начин. Се добива 0,91 гр (70%) суров продукт со т.т. 137—139,5°C. Со прекристализација од оцетна киселина се добиваат сивкасти лушци со т.т. 140—141°C.

Анализа $C_{16}H_{13}N_3O$ (263,288)

Пресмет.	C 73,06%	H 4,98%	N 15,98%
Најдено	C 73,10%	H 4,96%	N 15,94%

III. Пиколиноиланилин оксим

Се добива портокалово обоен суров продукт со т.т. 49—51°C. Со прекристализација од бензол се добиваат портокалови призмици со т.т. 52—53°C.

Анализа $C_{12}H_{11}N_3O$ (213,232)

Пресмет.	C 67,66%	H 5,21%	N 19,73%
Најдено	C 67,58%	H 5,18%	N 19,81%

IV. Никотиноил-р-толуидин оксим

Се добива 0,9 гр (80%) суров продукт со т.т. 158—160°C. Со прекристализација од етанол се добиваат жолтеникави обоени плочки со т.т. 160—161°C.

Анализа $C_{13}H_{13}N_3O$ (227, 258)

Пресмет.	C 68,78%	H 5,77%	N 18,51%
Најдено	C 68,80%	H 5,75%	N 18,50%

V. Изоникотаноил-р-толуидин оксим

Добиен е 1 гр. суров продукт со т.т 156—158°C. Со прекристализација од етанол дав жолти иглици со т.т 160—161°C. Тие се раствору-

ваат во алкохол, етер, бензол, јаглентетрахлорид и др. органски растворувачи.

Анализа $C_{13}H_{13}N_3O$ (227, 258)

Пресмет.	C 68,78%	H 5,77%	N 18,51%
Најдено	C 68,73%	H 5,81%	N 18,56%

XI. Никотиноил-р-хлор-анилин оксим

Се добива 0,534 гр. (85%) суров продукт со т.т. 155—157°C. Со прекристализација од етанол се добиваат жолтеникви плочки со т.т. 157—158°C.

Анализа $C_{12}H_{10}ClN_3O$ (247, 724)

Пресмет.	C 58,35%	H 4,08%	N 17,01%
Најдено	C 58,34%	H 3,99%	N 17,10%

XII. Никотиноил-р-бром-анилин оксим

Се добива жолто обоен суров продукт со т.т. 135—137°C. Со прекристализација од етанол дава жолти плочки со т.т. 138—139°C.

Анализа $C_{12}H_{10}BrN_3O$ (292, 140)

Пресмет.	C 49,36%	H 3,45%	N 14,39%
Најдено	C 49,44%	H 3,42%	N 14,33%

XIII. Никотиноил-р-јод-анилин оксим

Добиен е жолто обоен суров продукт со т.т. 113—115°C. Со прекристализација од етанол дава жолти игли со т.т. 116—117°C.

Анализа $C_{12}H_{10}IN_3O$ (339, 134)

Пресмет.	C 42,51%	H 2,98%	N 12,40%
Најдено	C 42,50%	H 2,93%	N 12,41%

IX. Никотиноил-р-нитроанилин оксим

Се добива жолтеникав суров продукт со т.т. 215—217°C. Со прекристализација од алкохол дава жолтеникви иглички со т.т. 218—219°C.

Анализа $C_{12}H_{10}N_4O_3$ (258, 232)

Пресмет.	C 55,86%	H 3,91%	N 21,72%
Најдено	C 55,90%	H 3,87%	N 21,70%

LITERATURA

1. N. Pravdić und V. Hahn, Croat. Chem. Acta 37 (1965) 55.
2. M. Jančevska und V. Prisaganec, Croat. Chem. Acta 44 (1972) 295.
3. E. Klingsberg und D. Papa, J. Am. Chem. Soc. 73 (1951) 4988.
5. M. Jančevska, V. Prisaganec i M. Lazarević,
6. Zettnow, Ann. d. Physik, 142, 306.
7. a. J. Jonston, Am Soc., 31, 1010.
b. J. Tafel, Ber., 27, 819, 823
8. E. Beckmann, Ber., 27, 300.

ZUSSAMMENFASxUNG

**DER REAKTION VON EINIGER THIOAMIDE VON $\alpha^2 \beta^2 \gamma$ -PYRIDIN-
CABONSÄURE MIT HYDROCILAMINHYDROCHLORID**

V. Prisaganec-Aleksić und M. Jančevska-Nikolovska

Fakultet fur chemy Universitet „Kiril and Metodij“ — Shopje

Bei Reaktion mit Hydroxylaminhydrochlorid in Anwesenheit von Natriumacetat geben der Thioamide von α, ν, g -Pyridencarbonsaure entsprechende gefärbte Oxime.

LITERATURA

1. N. Pravdić und V. Hahn, Croat. Chem. Acta 37 (1965) 55.
2. M. Jančevska und V. Prisaganec, Croat. Chem. Acta 44 (1972) 295.
3. E. Klingsberg und D. Papa, J. Am. Chem. Soc. 73 (1951) 4988.
5. M. Jančevska, V. Prisaganec i M. Lazarević,
6. Zettnow, Ann. d. Physik, 142, 306.
7. a. J. Jonston, Am Soc., 31, 1010.
b. J. Tafel, Ber., 27, 819, 823
8. E. Beckmann, Ber., 27, 300.

ZUSSAMMENFASxUNG

**DER REAKTION VON EINIGER THIOAMIDE VON $\alpha^2 \beta^2 \gamma$ -PYRIDIN-
CABONSÄURE MIT HYDROCILAMINHYDROCHLORID**

V. Prisaganec-Aleksić und M. Jančevska-Nikolovska

Fakultet fur chemy Universitet „Kiril and Metodij“ — Shopje

Bei Reaktion mit Hydroxylaminhydrochlorid in Anwesenheit von Natriumacetat geben der Thioamide von α, ν, g -Pyridencarbonsaure entsprechende gefärbte Oxime.