

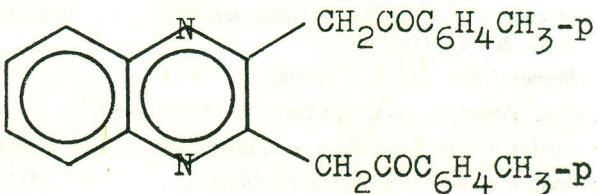
## РЕАКЦИИ ПОМЕГУ 2,3-ДИАРИЛАЦИЛ-ХИНОКСАЛИНИ И ХИДРАЗИН

*И. ЈАНЕВ, М. ЈАНЧЕВСКА и Ј. ЈАНЧУЛЕВ*

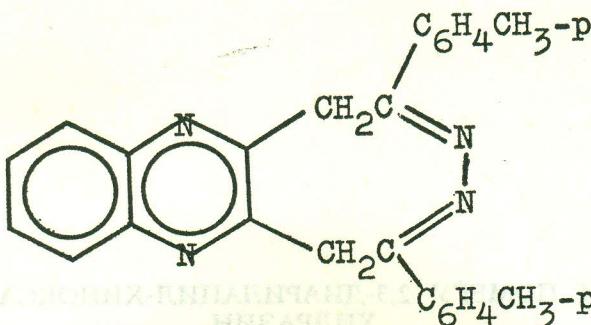
Пред извесно време изведовме реакција помеѓу 2,3-дифенацил-хиноксалин со хидразин и дојдовме до заклучок дека доаѓа до циклизација на хетероцикличен осмочлен прстен; беше добиен 3,8-ди-фенил-1,2-диазо-(5,6-2',3')-хиноксалидо-2,5,8-циклооктатриен (I). Овој пат беше изведена слична реакција. Со Клајзенова естерска кондензациона реакција (2) од р-толил-метил кетон и диетил-естер на оксална киселина (во однос 2:1) во присуство на натриум етилат и апсолутен етер беше добиен 1,6-ди(р-толил)-1,2,4,6-хексантетрон (I), кристална супстанца со жолта боја и со точка на топење 194°C.



Со повеќечасовно загревање на еквимоларни количини на 1,6-ди(р-толил)-1,3,4, 6-хексантетрон и о-фенилец диамин на водена бања во средина на апсолутен етил алкохол се добива 2,3-ди(р-толил-ацил)-хиноксалин (II), кристална супстанца со црвена боја во форма на иглички и со точка на топење 185°C.



3,8-ди-(р-толил)-1,2-диазо-(5,6-2',3')-хиноксалино-2,5,8-циклооктатриен (III) е добиен со повеќечасовно загревање на 2,3-ди(р-толил-ацил) хиноксалин и вишок на хидразин хидрат во средина на апсолутен етил алкохол на водена бања (3-7). Деризватот претставува жолтопортокалова кристалца супстанца со точка на топење 262°C.

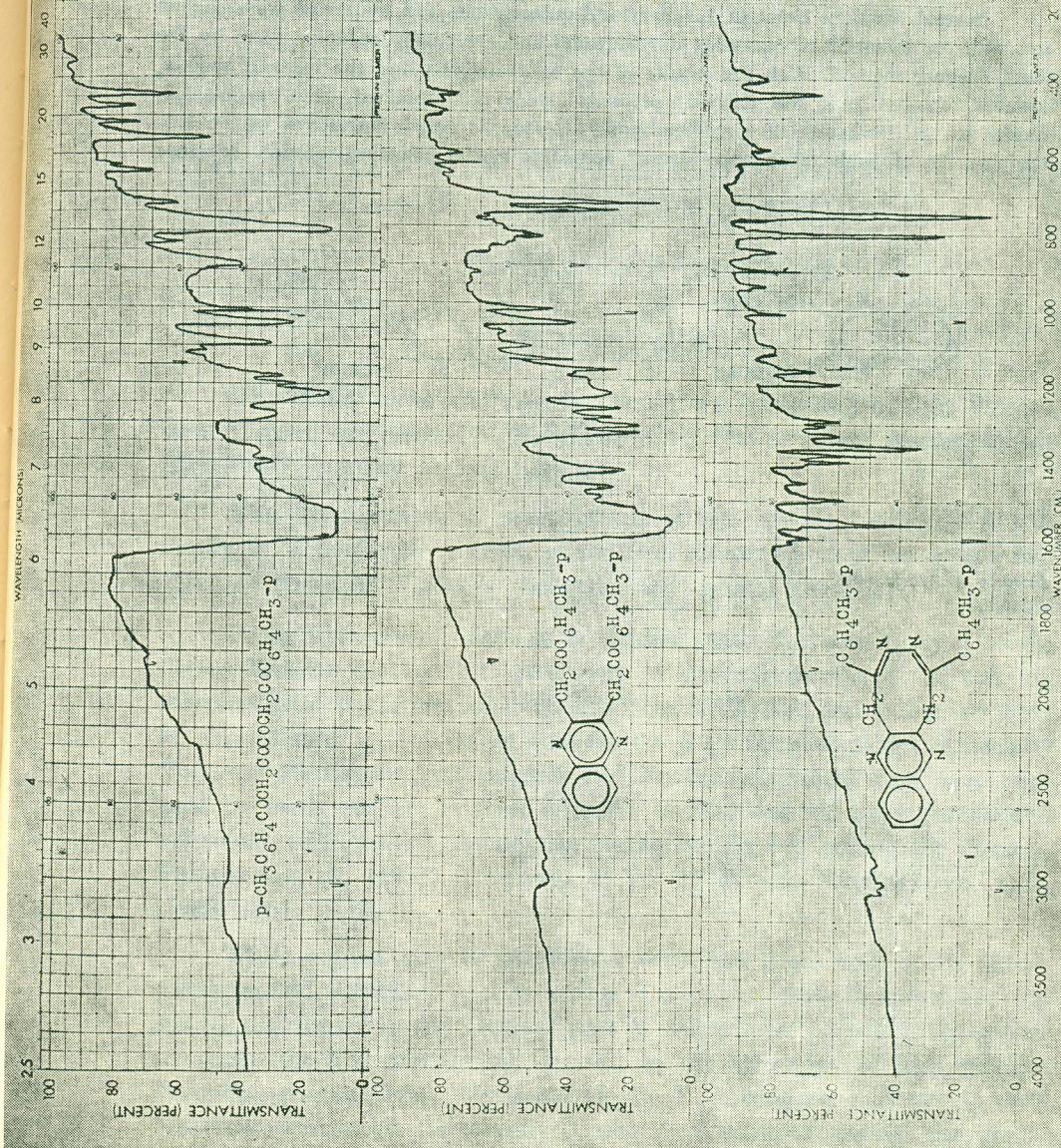


Соединенијата се идентифицирани со инфра-црвена-толил)-спектроскопија. Во инфрацрвениот спектар на 1,6-ди(*p*-1,3,4,6-хексантетрон постои широка и прилично интензивна лента на околу  $1550\text{ cm}^{-1}$ , која е резултат на валентната вибрација на хелатните прстени образувани од енолниот облик на тетракетонот со помош на внатрешномолекуларни водородни врски (8, 9). Со кондензирањето на  $\alpha$ -кето групите на тетракетонот со *o*-фенилен диамин во спектарот на хиноксалинскиот дериват се намалува широчината и интензитетот на лентата што се наоѓа на околу  $1550\text{ cm}^{-1}$ , која овде е резултат на  $\beta$ -кето групите.

Во спектарот на 3,8-ди(*p*-толил)-1,2-диазо-(5,6-2',3')-хиноксалино-2,5,8-циклооктатриен лентата на кето-енолните вибрации за која стануваше збор во спектрите на претходните две соединенија наполно исчезнува, што значи дека при реакцијата на хиноксалинскиот дериват со хидразин се кондензирале и  $\beta$ -кето групите, во спектарот не се присутни вибрации на амино групи од очекуваниот дихидразон, а од тоа може да се заклучи дека јастанала циклизација на осмочлен прстен, дериват на 1,2-диазоцин (3) сл.1.

#### ЛИТЕРАТУРА

1. И. Јанев, Л. Јовевска, М. Јанчевска, Ј. Јанчулев, Год. зборник на ПМФЈ, Унив. Скопје, 25—26, 205 (1975/76).
2. L. Claisen, E. Bromme, Ber. 21, 1131 (1888).
3. N.L. Allinger, G.A. Youngdale, J. Org. Chem. 25, 1509 (1960).
4. J.M. Van der Zanden, G. de Vries, Rec. trav. chem., 75, 9—10, 1159 (1956).
5. J.M. Van der Zanden, g. de Vries, Rec. trav. chem., 76, 6, 519 (1957).
6. C.G. Overberger, I. Tashlick, J. Am. Chem. Soc. 81, 1, 217 (1959).
7. C.G. Overberger, J.P. Anselme, J.R. Hall, J. Am. Chem. Soc. 85, 18, 2752 (1963).
8. D.F. Martin, M. Shamma, W.C. Fernelius, J. Am. Chem. Soc. 80, 4891 (1958).
9. И. Јанев, Б. Шойтарјанов, Л. Јовевска, Ј. Јанчулев, Петто југословенско советување „Применета спектроскопија“, Синоопси на рефератите, Гласник на хемичарите и технолозите на Македонија 1, С. 56 (1974).

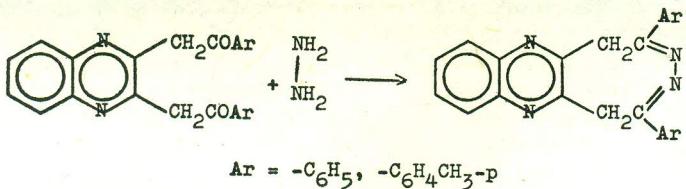


Сл. 1. ИК-спектры для 1,6-ди-(*p*-толил)-1,3,4,6-тетракетона, 2,3-ди-(*p*-толил-хиноксалин) и 3,8-ди-(*p*-толил)-4,2-дизо-(5,6-2',3')-хиноксалино-2,5,8-циклооктатриен

## S U M M A R Y

REACTIONS BETWEEN 2,3-DIARYLACYL-QUINOXALINES  
AND HYDRAZINE*I. Janev, M. Jančevska, I. Jančulev*

Several reactions between 2,3-diarylacyl-quinoxalines and hydrazine were carried out, with the intention of obtaining dihydrazones and eventually reducing them by the Wolff-Kishner method. Both the results of the microanalysis and the infrared spectra, however, showed that the desired products were not obtained, but cyclisation, leading to the formation of eightmembered heterocyclic rings, derivatives of the 1,2-diazicaine, has probably taken place instead, according to the following reaction scheme:



*Faculty of Chemistry  
Skopje.*