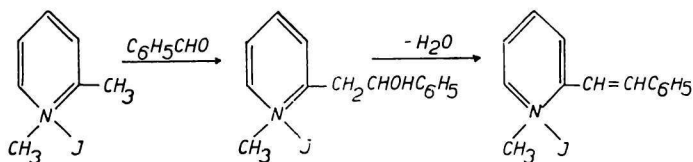


**K REAKTIVITĚ METHYLOVÉ SKUPINY NA HETEROCYKICKÉM
JÁDŘE (VI)
KONDENSACE JODMETHYLATU CHINALDINU S BENZALDEHYDEM**

J. STANĚK, V. ZVĚŘINA

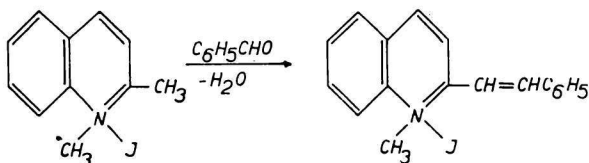
Ústav pro chemii organickou University Karlovy v Praze

Jodmethylat α -pikolinu se velmi snadno kondensuje s benzaldehydem zpravidla za vzniku jodmethylatu α -stilbazolu [1—7]; lze také zachytit mezi-produkt kondensace [1], jímž je jodmethylat fenyl (2-pyridylmethyl)-karbinolu:



Vzhledem k tomu, že reaktivita methylové skupiny chinaldinu je větší ve srovnání s reaktivitou methylové skupiny na pyridinovém jádře, neočekávali jsme ani, že by se nám podařilo zachytit meziprodukt kondensace jodmethylatu chinaldinu s benzaldehydem takového typu, jaký jsme zachytili při kondensaci jodmethylatu α -pikolinu s benzaldehydem [1]. Skutečně bylo nalezeno, že zatím co kondensace jodmethylatu α -pikolinu s benzaldehydem za vzniku jodmethylatu α -stilbazolu probíhá varem v alkoholickém roztoku za přítomnosti piperidinu po dobu 4 hodin, vzniká jodmethylat α -styrylechinolinu z jodmethylatu chinaldinu a benzaldehydu jedině za chladu a v nepříliš dobrém výtěžku; kromě očekávaného produktu vznikají temně fialová barviva, pravděpodobně cyaninového typu. Kondensací jodmethylatu chinaldinu s benzaldehydem ve vroucím alkoholu za přítomnosti piperidinu nelze izolovat leč zmíněná fialová barviva.

Kondensace jodmethylatu chinaldinu s benzaldehydem za přítomnosti morfolinu probíhá shodně za vzniku jodmethylatu α -styrylechinolinu; totožný produkt byl také získán addicí methyljodidu na α -styrylechinolin v prostředí toluenu:



Pokusná část

Jodmethylat α -styrylchinolinu

a) Směs 15 g jodmethylatu chinaldinu [8] (b. t. 195° C) a 7,5 g benzaldehydu byla v roztoku 25 ml absolutního methylalkoholu ponechána po přidání 5 ml piperidinu (anebo 5 ml morfolinu) 2 hodiny za laboratorní teploty; vyloučený produkt, tvořící zlatožluté jehličky, byl odssát a rekrystalován z methylalkoholu (b. t. 224—225° C, výtěžek cca 45%).

b) Směs 2 g 2-styrylchinolinu a 5 g methyljodidu byla v roztoku 10 ml toluenu zahřívána hodinu k varu; produkt odssát a rekrystalován z methylalkoholu (b. t. 224—225° C).

Produkty získané oběma způsoby jsou podle analýsy a směšného bodu tání totožné.

Analýsa: Pro $C_{18}H_{16}NI$ (373,24)

vypočteno	57,92% C	4,32% H	3,75% N	34,00% I
nalezeno	57,83% C	4,11% H	3,66% N	33,66% I

Souhrn

Popsána kondensace jodmethylatu chinaldinu s benzaldehydem za přítomnosti piperidinu, jež vede k jodmethylatu 2-styrylchinolinu.

К РЕАКТИВНОСТИ МЕТИЛОВОЙ ГРУППЫ НА ГЕТЕРОЦИКЛИЧЕСКОМ ЯДРЕ (VI) КОНДЕНСАЦИЯ ИОДМЕТИЛАТА ХИНАЛДИНА С БЕНЗАЛЬДЕГИДОМ

И. СТАНЕК, В. ЗВЕРЖИНА

Кафедра органической химии Карловского университета, Прага

Выводы

Описана конденсация иодметилата хиналдина с бензальдегидом в присутствии пиперидина, вследствие которой получается иодметилат 2-стирилхннолина.

Получено в редакции 18-го августа 1953. г.

ÜBER DIE REAKTIVITÄT DER METHYLGRUPPE AM HETEROCYKLISCHEN KERN (VI) KONDENSATION VON CHINALDIN-JODMETHYLAT MIT BENZALDEHYD

J. STANEK, V. ZVĚŘINA

Institut der organischen Chemie an der Karls Universität in Praha

Zusammenfassung

Es wird die Kondensation von Chinaldin-Iodmethylat mit Benzaldehyd in Gegenwart von Piperidin, die zum Iodmethylat des 2-Styrylchinolins führt, beschrieben.

In die Redaktion eingelangt den 18. VIII. 1953

LITERATURA

1. Staněk J., Hebký J., Zvěřina V., *Chem. listy* 46, 735 (1952).
2. Mills W. H., Pope W. J., *J. Chem. Soc.* 121, 946 (1922).
3. Mills W. H., Smith W. L. B., *J. Chem. Soc.* 121, 2724 (1922).
4. Cocker W., Turner D. G., *J. Chem. Soc.* 57 (1940).
5. Doja M., Prasad D., *J. Indian. Chem. Soc.* 19, 125 (1942).
6. Koelsch C. F., *J. Amer. Chem. Soc.* 66, 2126 (1944).
7. Phillips C. F., *J. Org. Chem.* 12, 33 (1947).
8. Doebner O., Miller W., *Ber.* 16, 2468 (1883).

Došlo do redakcie 18. VIII. 1953