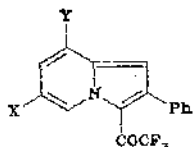


ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ

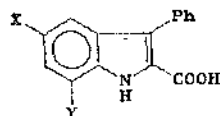
УДК 547.759'752.07

РЕЦИКЛИЗАЦИЯ 6(8)-НИТРО-3-ТРИФТОРАЦЕТИЛ-2-ФЕНИЛИНДОЛИЗИНА С ОБРАЗОВАНИЕМ 5(7)-НИТРО-3-ФЕНИЛИНДОЛ-2-КАРБОНОВОЙ КИСЛОТЫ

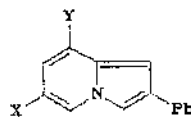
Нами найдено, что индолизины Ia,б под действием водно-спиртовой щелочи (KOH в 50% этаноле, концентрация 3 моль/л) при комнатной температуре гладко подвергаются рециклизации, сопровождающейся галоформной реакцией, с образованием нитроиндолкарбоновых кислот IIa,б. Отметим, что соединение IIa является ключевым полупродуктом в синтезе транквилизаторов нитразепама [1] и глиянона [2]. Не содержащий группы NO₂ ацилиндолизин Ib в этих условиях дезацилируется*, образуя индолизин IIIa-в.



I a-в



II a, б



III a-в

I-III a X=NO₂, Y=H; б X=H, Y=NO₂; в X=Y=H

Соединения Ia-в получены из индолизинов IIIa-в и трифторуксусного ангидрида. Соединение Ia, T_{пл} 183...185°C (из смеси гептан-бензол), выход 96%.

Соединение Ib, T_{пл} 162...164°C (из смеси гептан-бензол), выход 100%.

Соединение Iv, T_{пл} 63...64°C (из гексана), выход 34%.

Соединение IIa, T_{пл} 280...283°C (из спирта), выход 85% [по данным [4], T_{пл} 275...295°C (с разл.)]. Соединение IIб, T_{пл} 268°C (из бензола), выход 80%.

Строение описанных соединений подтверждено данными ИК, УФ, ПМР и масс-спектров и элементного анализа.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Inaba S., Ishizumi H., Mori K., Yamamoto H. // Chem. Pharm. Bull. — 1971. — Vol. 19. — P. 722.
2. Sakai S., Kitagawa S., Yamamoto H. // Arzn. — 1972. — Bd 22. — S. 534.
3. Borrowes E. T., Holland D. O., Kenyon J. // J. Chem. Soc. — 1946. — N 11. — P. 1083.
4. Fryer R. I., Earley J. V., Sternbach L. H. // J. Org. Chem. — 1967. — Vol. 32. — P. 3798.

Е. В. Бабаев, С. И. Бобровский, Ю. Г. Бундель