

устойчивость галогеноксимов III и IV, является низкая нуклеофильность аминогруппы, связанной с электроноакцепторным фуразановым циклом.

Соединение III. $T_{пл}$ 200...201°C (из смеси спирт-вода). Спектр ПМР (здесь и далее в ДМСО- D_6): 5,69 (2H, с, NH_2), 12,38 (1H, с, OH). ИК спектр: 3461, 3331 (NH_2), 3246 (OH), 1630 ($C=N$), 1012 (фуразан).

Соединение IV. $T_{пл}$ 200...201°C (из смеси спирт-вода). Спектр ПМР: 5,69 (2H, с, NH_2), 12,38 (1H, с, OH). ИК спектр: 3453, 3326 (NH_2), 3220 (OH), 1620 ($C=N$), 1010 (фуразан).

Соединение VI. $T_{пл}$ 88...89°C (из воды). Спектр ПМР: 3,72 (3H, с, CH_3), 6,24 (2H, с, NH_2), 6,39 (2H, с, NH_2). ИК спектр: 3427, 3327, 3210 (NH_2), 1005 (фуразан).

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Krummel H. // Ber. — 1895. — Bd 28. — S. 2227.
2. Ponzio G. // Gazz. chim. Ital. — 1931. — Vol. 61. — P. 704.
3. Ooi N. S., Wilson D A // J. Chem. Soc. Perkin Trans. — 1980. — Pt2. — P. 1792.
4. Grundmann C., Grunanger P. The Nitrile Oxides. — Berlin: Springer-Verlag, 1971. — P. 60.

В. Г. Андрианов, А. В. Еремеев

Латвийский институт органического
синтеза, Рига LV-1006

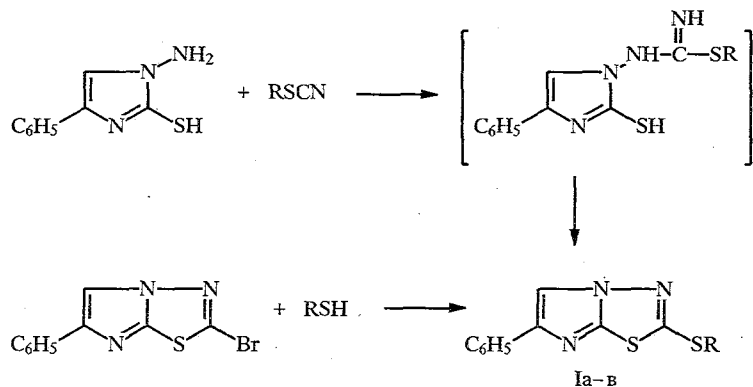
Поступило в редакцию 02.12.93

НОВЫЙ ВАРИАНТ СИНТЕЗА

2R-ТИО-6-ФЕНИЛИМИДАЗО[2,1-*b*]-1,3,4-ТИАДИАЗОЛОВ

Известные методы построения гетероциклической системы имидазо[2,1-*b*]-1,3,4-тиадиазолов основаны на реакции циклодегидратации 2-амино-1,3,4-тиадиазолов с α -бромкетонами [1]. Их производные, 2R-тио-6-фенилимидазо[2,1-*b*]-1,3,4-тиадиазолы (I), также получены этим путем [2, 3].

Соединения Ia,в можно синтезировать взаимодействием эквимольной смеси эфиров тиоциановой кислоты с 1-амино-2-меркапто-4-фенилимидазолом [4, 2] в полифосфорной кислоте. Максимальный выход Ia,в наблюдается при проведении процесса при 90...100 °C в течение 4...6 ч. Свойства



Ia R = CH_3 ; б R = $CH_2C_6H_5$; в R = C_6H_5

соединений Ia,б хорошо согласуются с литературными данными. Соединение Ib получено нами также взаимодействием тиофенола с 2-бром-6-фенилимидазо[2,1-*b*]-1,3,4-тиадиазолом. Свойства соединения Ib, полученного этими двумя методами, оказались идентичными.

2-Метилтио-6-фенилимидазо[2,1-*b*]-1,3,4-тиадиазол (Ia, C₁₁H₉N₃S). Выход 82,9%, T_{пл} 140 °C (диоксан—вода, 5 : 1). По данным [3], T_{пл} 137...139 °C.

2-Бензилтио-6-фенилимидазо[2,1-*b*]-1,3,4-тиадиазол (Iб, C₁₇H₁₃N₃S). Выход 95,9%, T_{пл} 144 °C (диоксан—вода, 9 : 1). По данным [2], T_{пл} 144 °C.

2-Фенилтио-6-фенилимидазо[2,1-*b*]-1,3,4-тиадиазол (Iв, C₁₆H₁₁N₃S). Выход 87,2%, T_{пл} 157...158 °C (диоксан—вода, 9 : 1).

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Matsukawa T., Ban S. // J. Pharm. Soc. Japan [Yakugaku Zasshi]. — 1952. — Vol. 72. — P. 610; C. A. — 1953. — Vol. 47. — P. 6409.
2. Pyl T., Waschke F., Beyer H. // Liebigs Ann. Chem. — 1963. — Bd 663. — S. 113.
3. Eldawy M. A., Shams El-Dine S. A., El-Brembaly K. M. // Pharmazie. — 1978. — Bd 34. — S. 144.
4. Paul H., Sitte A., Wessel R. // Monatsh. Chem. — 1977. — Bd 108. — S. 665.

С. Ш. Шукуров, М. А. Куканиев, Д. М. Осимов,
Д. А. Артыкова

Институт химии им. В. И. Никитина
АН Республики Таджикистан,
Душанбе 734063

Поступило 01.02.94

ХГС. — 1994. — № 3. — С. 421.

НОВЫЙ ЭЛЕКТРОНОДОНОР ДЛЯ ПРОВОДЯЩИХ ПЛЕНОК ЛЕНГМЮРА—БЛОДЖЕТТ — СТЕАРОИЛОКСИМЕТИЛ- БИС(ЭТИЛЕНДИТИО)ТЕТРАТИАФУЛЬВАЛЕН

Значительный интерес вызывают вещества, способные образовывать электропроводящие мономолекулярные слои Ленгмюра—Блоджетт. Для этой цели с успехом используются гексадецилбис(этилендитио)тетратиафульвален [1] и другие амфифильные доноры и акцепторы [2]. С целью дальнейшей модификации структур амфифильных производных тетратиафульвалена мы занялись синтезом стеарилоксиметилбис(этилендитио)-тетратиафульвалена (I).

