

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Харченко В. Г., Чалая С. Н., Литвинов О. В. // ХГС. — 1985. — № 3. — С. 352.
2. Литвинов О. В., Чалая С. Н., Харченко В. Г. // ХГС. — 1991. — № 8. — С. 1095.
3. Пчелинцева Н. В., Чалая С. Н., Харченко В. Г. // ЖОрХ. — 1990. — Т. 26, № 9. — С. 1904.
4. Katritzky R., Al-Omran F., Patel R. S., Thind S. S. // J. Chem. Soc. Perkin Trans. I. — 1980. — N 9. — P. 1890.

Д. А. Цимбаленко, М. И. Скуратова,
О. В. Федотова, В. Г. Харченко

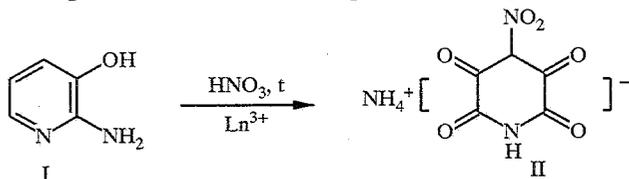
Саратовский государственный университет
им. Н. Г. Чернышевского,
Саратов 410026, Россия
e-mail: cimbalenkoda@info.sgu.ru

Поступило в редакцию 06.07.99
После доработки 25.09.99

ХГС. — 1999. — № 12. — С. 1688.

НЕОБЫЧНОЕ ПОВЕДЕНИЕ 2-АМИНО-3-ОКСИПИРИДИНА
В РЕАКЦИИ НИТРОВАНИЯ

Нами установлено, что 2-амино-3-оксипиридин в присутствии ионов ряда редкоземельных элементов подвергается одновременному нитрованию и окислению с образованием 2,3,5,6-тетраоксо-4-нитропиридата аммония:



Данная реакция отличается от известных тем, что окисление сопровождается нитрованием в положение 4 пиридинового цикла.

Состав и строение соединения подтверждены методом рентгеноструктурного анализа. В кристаллическом состоянии молекулы II попарно ассоциированы таким образом, что плоские тетраоксопиридат-анионы образуют сэндвичевы структуры. Катионы аммония, находящиеся во внешней сфере «сэндвича», являются противоионами.

Соединение II, имеющее ионную природу, хорошо растворимо в воде и полярных растворителях, устойчиво к действию разбавленных кислот и света, однако разлагается разбавленными растворами щелочей. Выход реакции 10%, $T_{пл}$ 172 °С. ИК спектр (KBr): 430, 460, 555, 760, 790, 817, 955, 1240...1260, 1400, 1600 (NO₂), 1690, 1710, 3080 (NH₄⁺+NH), 3150, 3235 см⁻¹. ЭСР (в этаноле): 28500, 41170, 49900 см⁻¹.

О. В. Ковальчукова, С. Б. Страшнова, С. В. Никитин,
Б. Е. Зайцев, К. К. Палкина, Н. Е. Кузьмина

Российский университет дружбы народов,
Москва 117198

Поступило в редакцию 01.10.99

НИИ фармакологии РАМН, Москва 177607

Институт общей и неорганической химии
им. Н. С. Курнакова РАН, Москва 117907

ХГС. — 1999. — № 12. — С. 1690.