

Синтез ферроценсодержащих 4,6-дизамещенных 2-(1*H*-пиррол-1-ил) пиримидинов

© Антуфьева¹⁺ Александра Дмитриевна, Шаврина² Татьяна Владимировна,
Шкляева^{2,3} Елена Викторовна и Абашев^{1,2*+} Георгий Георгиевич

¹ Лаборатория синтеза активных реагентов. Институт технической химии, УрО РАН.

Ул. Ак. Королева, 3. г. Пермь, 614990. Россия. Тел.: (342) 237-82-89. E-mail: gabashev@psu.ru

² Кафедра органической химии. Пермский государственный национальный исследовательский университет. Ул. Букирева, 15. г. Пермь, 614990. Россия.

Тел.: (342) 239-66-12. E-mail: seshurov@yandex.ru

³ Лаборатория органических полупроводников. Естественнонаучный институт. Пермский государственный национальный исследовательский университет. Ул. Генкеля, 4.

г. Пермь, 614990. Россия. Тел.: (342) 239-64-81. E-mail: gabashev@psu.ru

*Ведущий направление; +Поддерживающий переписку

Ключевые слова: ферроцен, 2-аминопиримидин, 2-(4-пиррол-1-ил)пиримидин, электрохимическое окисление, мостиковые структуры.

Аннотация

Существует несколько основных областей использования ферроценсодержащих соединений в химии материалов: ферроценсодержащие хемосенсоры, электропроводящие, электро- и фотохромные соединения, ферроценсодержащие комплексы с металлами, ферроценсодержащие жидкокристаллические соединения, полимерные соединения, включающие ферроцен, поверхности, химически модифицированные соединениями, включающими ферроцен. В состав таких соединений чаще всего входят гетероциклические соединения и, в частности, азины – пиридины, пиримидины, хинолины, триазины. В представленной публикации описан синтез и электрохимические свойства новых замещенных пиримидинов, в которых центральное пиримидиновое ядро окружено несколькими электронодонорными циклическими фрагментами, один из которых – ферроцен.