

ПРАВИЛА ОФОРМЛЕНИЯ ТЕЗИСОВ

1. Файл тезисов должен быть подготовлен в редакторе MS Word и сохранен с расширением doc.
2. Лист формата А4. Поля страницы: верхнее и нижнее – 20 мм, левое и правое – 25 мм. Межстрочный интервал 1,0. В тексте тезисов следует избегать ручных переносов. Рисунки и графики должны быть выдержаны в черно-белой гамме и иметь четкое изображение.
3. Химические схемы должны быть выполнены в химическом редакторе, а математические формулы – во встроенном редакторе MS Equation Editor.
4. Тезисы должны содержать следующую информацию:

- **НАЗВАНИЕ РАБОТЫ** (шрифт – Times New Roman, размер шрифта – 14, жирный, прописными буквами, выравнивание по центру, без отступа, интервал после – 6);

- на следующей строке симметрично по центру *имя, отчество, фамилии авторов* (Times New Roman, 12, жирный, курсив, интервал после – 6). Для каждого автора сначала указываются инициалы (без пробела между ними), затем пробел и фамилия. Фамилию имя и отчество докладчика необходимо подчеркнуть (докладчиком может быть студент или учащийся школы).

- на следующей строке по центру (Times New Roman, 12, курсив, интервал после – 6) – *краткое название ВУЗа/организации, название города и страны (для зарубежных участников)*;

- на следующей строке симметрично по центру (Times New Roman, 12, курсив, интервал после – 6) – *адрес электронной почты*.

5. Если авторов несколько и они работают в разных организациях, то после фамилии ставится верхний индекс (¹, ² и т.д.), соответствующий организации, указанной ниже под тем же номером.
6. Основной текст тезисов набирается шрифтом Times New Roman, 14, выравнивание по ширине, начало нового абзаца – отступ 1 см).
7. Список литературы набирается шрифтом Times New Roman, 12, выравнивание по ширине, отступ 0,5 см, заголовок «Список литературы» – шрифт Times New Roman, 12, жирный, выравнивание по центру, интервал перед и после – 6. Количество источников не должно превышать трёх наименований.
8. Объем тезисов – от 1 до 2 полных страниц.
9. Тезисы должны быть написаны грамотно, без орфографических, пунктуационных и стилистических ошибок. Для специальных обозначений должны быть использованы верхние и нижние индексы.

Образец оформления тезисов представлен ниже:

ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ 3-МЕТИЛ-4-НИТРО-3-ТИОЛЕН-1,1-ДИОКСИДА С АРОИЛГИДРАЗИНАМИ

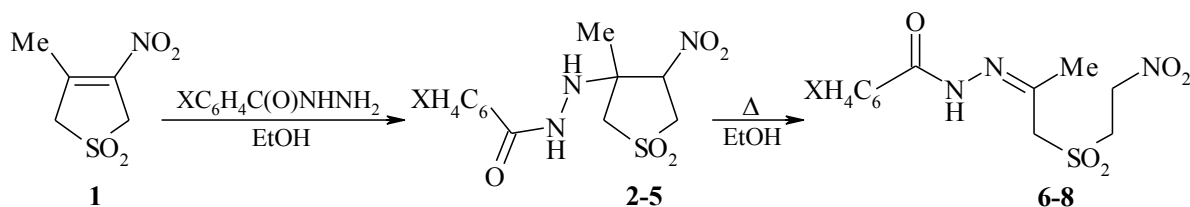
А.В. Нилова¹, Л.В. Лапшина²

¹РГПУ им. А.И. Герцена, ²ВМА им. С.М. Кирова, Санкт-Петербург

participant@yandex.ru

Взаимодействие нитротиолен-1,1-диоксидов с N-нуклеофилами может протекать по двум конкурирующим направлениям: нуклеофильное присоединение (например, с анилином и *n*-толуидином) или аллильное депротонирование с образованием тиоленилнитронатов (в случае морфолина и пиперидина) [1]. С гидразидами ароматических карбоновых кислот 3-метил-4-нитро-3-тиолен-1,1-диоксид **1** реагирует по пути образования аддуктов Михаэля [2].

Нами расширен ряд 3-ароилгидразино-3-метил-4-нитротиолен-1,1-диоксидов **2-5** в результате взаимодействия нитротиолендиоксида **1** с серией гидразидов в спиртовом растворе при комнатной температуре в течение 1 ч.



X = H (**2,6**), 2-Me (**3,7**), 2-Cl (**4,8**), 4-DecO (**5**)

Кипячение соединения **1** с бензоилгидразином в спиртовом растворе привело к образованию смеси аддукта **2** и бензоилгидразона (2-нитроэтилсульфонил)ацетона **6**. Образование последнего является результатом раскрытия сульфоланового цикла по связи C³-C⁴. Индивидуально продукт **6**, а также его аналоги **7**, **8** получены при нагревании в спирте соответствующих ароилгидразиносульфоланов **2-4** с выходами 10-20%. Небольшие выходы связаны, по-видимому, с низкой устойчивостью линейных сульфонов при повышенных температурах.

Строение полученных соединений доказано методами ИК и ЯМР спектроскопии, их состав подтвержден элементным анализом.

Список литературы

1. Берестовицкая В.М. // ЖОХ. 2000. Т. 70. Вып. 9. С. 1512-1529.
2. Вакуленко М.И., Лапшина Л.В., Грищенко С.И., Ефремова И.Е., Берестовицкая В.М. // ЖОХ. 2010. Т. 80. Вып. 11. С. 1930-1932.