

## ПРАВИЛА ДЛЯ АВТОРОВ

### 1. Общие положения

1.1 Международный журнал "Химия гетероциклических соединений" включен в базы данных Chemical Abstract Science, Chemistry Database, SCOPUS, ISI WEB of Science, Chemweb, а также в список журналов, рекомендованных ВАК России. Перевод журнала на английском языке Chemistry of Heterocyclic Compounds издается издательством Springer Science+Business Media, Inc., доступна также его on-line версия.

Журнал публикует оригинальные статьи, письма в редакцию и обзоры по химии гетероциклических соединений на русском и английском языках, рецензии и аннотации на новые книги и обзоры, а также краткую информацию о научных съездах, конгрессах и конференциях по химии гетероциклических соединений, материалы, посвященные химикам-гетероциклистам.

Журнал публикует работы независимо от гражданства и ведомственной принадлежности авторов.

1.2. В **оригинальных статьях** могут рассматриваться синтез, строение, реакции и свойства гетероциклических соединений. Превращения заместителей, связанных с гетероциклом, могут обсуждаться, если они протекают своеобразно, вследствие специфического влияния гетероциклической системы.

1.3. В связи с наличием специализированных журналов редакция ограничивает публикацию материалов по технологии производства гетероциклических соединений, химии высокомолекулярных соединений и т. п.

Опубликованные материалы, а также материалы, представленные для публикации в других журналах, к рассмотрению не принимаются.

1.4. **Письма в редакцию** должны содержать изложение существенно новых результатов, требующих закрепления приоритета. В них нежелательно наличие таблиц и графиков. Приводятся только необходимые для подтверждения основного вывода экспериментальные данные (обязательно элементные анализы) и ссылки на литературу. Предварительное изложение частных экспериментальных результатов в виде писем в редакцию не допускается.

1.5. Авторы, желающие опубликовать **обзорную статью**, должны предварительно согласовать с редакцией ее тематику, представив развернутую (1–2 с.) аннотацию.

В обзорах следует освещать темы, представляющие достаточно общий интерес для химии гетероциклических соединений или отражающие

какой-либо важный аспект применения гетероциклов в промышленности, сельском хозяйстве, медицине и т. д. Допускается обобщение результатов многолетних исследований научных коллективов по актуальному направлению химии гетероциклов. Обзоры, сводящиеся к простому перечислению литературных данных без их обобщения и анализа, к публикации в журнале не принимаются.

1.6. Объем обзорной статьи не должен превышать 30–35 с., письма в редакцию – 3 с., объем оригинальной статьи рекомендуется не более 15 с. машинописного текста.

Не следует необоснованно разделять материал по одному вопросу на несколько статей. Редакция сохраняет за собой право принимать решение об объединении таких материалов.

Автор несет **полную ответственность** за достоверность экспериментальных данных, приводимых в статье.

## 2. Структура публикаций

2.1. Текст статьи должен начинаться с указания инициалов и фамилий авторов, затем печатается заглавие статьи (**просим обратить особое внимание на максимальную информативность заголовка, который должен раскрывать суть работы**). Если публикация является серийным сообщением, ее заглавие дополняется подстрочным примечанием (к порядковому номеру сообщения), дающим ссылку на предыдущую работу. Серийные сообщения нумеруются арабскими цифрами. Если тема серии не соответствует профилю журнала, ее название приводят в подстрочном примечании, например: "Сообщение 9 серии "Хиноны"; сообщение 8 см. [1]."

После заголовка следует краткая аннотация, в которой должны быть изложены основные результаты работы. Аннотация не должна содержать шифров соединений и экспериментальных подробностей. Затем даются ключевые слова (5–10), отражающие общий тип изучаемых соединений и характер реакций. В конце статьи приводится Список литературы, а ниже его, слева – полное название научных учреждений, в которых выполнена работа, их местонахождение, почтовый индекс и **адрес электронной почты**. Если статья представляется от имени нескольких организаций, должно быть оговорено, кто из авторов в какой из них работает.

2.2. Все таблицы и подписи к рисункам печатаются на отдельных листах.

2.3. К обзорам, статьям и письмам в редакцию на русском языке на отдельном листе прилагаются фамилии и инициалы авторов в английской транскрипции, затем аутентичный перевод на английский язык заглавия, ключевых слов, названия научных учреждений, их адресов с номерами факсов и адресами электронной почты. Авторы обязаны обеспечить точность и качество перевода. *Во избежание ошибок при переводе следует представить список используемых терминов на английском языке, английские названия упоминаемых в статье именных реактивов и реакций, биологических объектов.*

2.4. В письмах в редакцию аннотация не приводится, даются название статьи, ключевые слова, затем текст, список литературы, назва-

ние научных учреждений, в которых выполнена работа, их местонахождение, почтовый индекс и **адрес электронной почты**, инициалы и фамилии авторов.

### 3. Требования к оформлению рукописей

3.1. Все печатные материалы представляются в редакцию в **одном** экземпляре, подписанных всеми авторами. На отдельном листе прилагаются сведения о лице, с которым следует вести переписку, с указанием служебного и домашнего адреса и телефона, номера факса и адреса электронной почты.

3.2. Статья должна быть написана сжато, аккуратно оформлена и тщательно отредактирована так, чтобы облегчалось восприятие материала и сохранялась возможность воспроизведения результатов. Не рекомендуется приводить во введении схемы реакций, взятые из литературы. **Редакция оставляет за собой право сокращать статьи независимо от их объема.**

3.3. Текст статьи печатается **через два интервала** (без помарок и вставок) на белой бумаге стандартного размера (формат А4) с полями 4 см с левой стороны. На странице – не более 30 строк по 60–65 знаков в строке. Текст первой страницы должен начинаться на 4 см ниже верхнего края листа. Заголовки не подчеркиваются и не печатаются заглавными буквами или вразрядку. Для печатания используется **принтер с крупным и четким шрифтом** (кегель 12–13); черновая точечная печать (draft) не допускается.

3.4. Наряду с напечатанным текстом следует представить в редакцию либо одному из региональных редакторов текст статьи в виде текстовых и графических файлов на IBM-совместимой дискете или переслать текст электронной почтой в виде файлов, которые должны быть названы с использованием **только латинских букв**; при этом необходимо обратить внимание на возможность их дальнейшей идентификации, избегая названий типа *article, paper, table, pyridine, stat, hgs*. Тексты предпочтительно представлять в кодах ASCII или в формате RTF, с использованием текстовых редакторов Microsoft Word for Windows.

Для написания химических формул следует использовать **ISIS Draw**, шрифт Times New Roman, размер букв – кегль 9, длина связи 0.5 см. Формулы должны быть встроены в текст, ширина схемы не более 12.5 см. Громоздкие схемы могут быть размещены на отдельных листах, размер 12.5 × 22.5 или 22.5 × 12.5 см.

**Нельзя пользоваться программами:** Pain Brush из Windows или Paint из Windows 95, Microsoft Draw (поставляется с Microsoft Word), Microsoft Graph (поставляется с Microsoft Word).

3.5. Все страницы рукописи, включая список литературы, таблицы и подписи к рисункам, следует пронумеровать. Уравнения, схемы, таблицы и рисунки должны быть пронумерованы строго в порядке их упоминания в тексте. Каждая таблица должна быть озаглавлена и напечатана на отдельной странице, а на полях текста должно быть указано ее место.

**Повторение одних и тех же данных в тексте, таблицах и на рисунках не допускается.**

3.6. Не допускаются никакие сокращения в тексте, в графах и заголовках таблиц, кроме указанных ниже (см. 3.12, 3.13). Упоминаемые в заголовках граф величины должны сопровождаться отделенным запятой указанием, в каких единицах они выражены (например: "Выход, %").

3.7. Количество рисунков должно быть минимальным. Формат рисунка должен обеспечивать ясность передачи всех деталей (минимальный размер рисунка – 9.0 × 12.0, максимальный – 12.0 × 22.5 или 22.5 × 12.0 см). Рисунки и подписи к ним прилагаются отдельно в одном экземпляре. Ксерокопии фотографий не принимаются. На обороте каждого рисунка следует указать фамилии авторов, название статьи, номер рисунка и номер соответствующей ему страницы в рукописи, а в тексте рукописи на полях – место соответствующего рисунка. Надписи на рисунках должны быть по возможности заменены цифрами, расшифровка которых дается в подписи к рисунку.

Не рекомендуется приводить в виде рисунков данные, которые могут быть кратко отображены в таблице или тексте. Рисунки необходимых спектров не должны быть выполнены от руки.

**Для рисунков, выполненных с использованием компьютера, необходимо представить графические файлы в формате .jpg.**

Принимаются только **черно-белые** рисунки.

3.8. Химические и физико-математические символы в тексте должны быть набраны на компьютере или ясно и четко вписаны от руки черными чернилами либо тушью. Следует избегать громоздких математических обозначений. **Нумеруются лишь те формулы и уравнения, на которые даются ссылки в тексте.**

В **уравнениях, вписанных от руки**, подстрочные и надстрочные индексы следует отмечать дугами снизу или сверху. Нужно обратить особое внимание на различия между знаками русского, латинского и греческого алфавитов, прописными и строчными буквами. Греческие буквы следует подчеркнуть красным карандашом, латинские заглавные буквы – подчеркнуть простым карандашом двумя черточками снизу, строчные – двумя черточками сверху. Математические символы необходимо отмечать квадратной скобкой снизу. *Курсивные буквы (italic) подчеркиваются карандашом волнистой линией.* Следует также показать различие между Q, o и 0 (ноль не подчеркивается). Необходимо тщательно выписывать похожие буквы.

3.9. Для химических соединений, впервые описанных в статье или являющихся основным объектом исследования, помимо формулы приводится **полное название по номенклатуре ИЮПАК**. Для обозначения повторяющихся химических соединений в тексте статьи необходимо пользоваться цифровыми шифрами, а для обозначения терминов – аббревиатурами из заглавных букв русского алфавита (см. п. 3.13). **Формулы соединений, упоминаемых более одного раза, как правило, шифруются арабскими цифрами.** При упоминании полного названия соединения шифр дается в скобках. Нельзя употреблять шифры без обобщающего слова (например, следует писать "реакция соединения **2a**", а не "реакция **2a**"). При сочетании цифровых шифров с буквенными

индексами используются буквы латинского алфавита. Соединения родственной структуры шифруются общей цифрой, например RX (2); для обозначения их производных, содержащих различные заместители, используется та же цифра с буквенным индексом, например, спирт X = OH (2a), ацетат X = OAc (2b), тозилат X = OTs (2c). Нумерация соединений должна строго соответствовать порядку их упоминания в тексте. Стереохимические символы и приставки, характеризующие структурные особенности или положение заместителя в молекуле, следует набирать курсивом (*italic*) или подчеркивать волнистой чертой, например: *R*-энантиомер, *trans*-бутил, *n*-ксилол. Структурные формулы химических соединений должны быть изображены максимально четко. Вместо громоздких названий несложных химических соединений следует давать их простые формулы, например NaBr вместо "бромид натрия". При названии элемента его степень окисления заключается в скобки (железо(II)), при символе элемента степень окисления указывается в строку (Fe II).

3.10. В Экспериментальной части необходимо привести названия приборов, на которых получены физико-химические характеристики веществ, указать либо **источники использованных нетривиальных реагентов** (например "коммерческие препараты, название фирмы"), либо дать ссылки на **методики их получения**, а также привести **условия дополнительной подготовки** использованных реагентов и растворителей (или дать соответствующие литературные ссылки). Для всех **впервые синтезированных соединений**, описываемых в Экспериментальной части, необходимо привести **доказательства** приписываемого им **строения** и данные, позволяющие судить об их **индивидуальности и степени чистоты**. В частности, должны быть представлены **данные элементного анализа или масс-спектры высокого разрешения**. Для известных веществ литературные данные следует приводить только в случае значительных расхождений найденных значений с приведенными в литературе. **В числах десятичные разряды отделяются точкой (!)**. В эмпирических брутто-формулах элементы располагаются по системе *Chemical Abstracts*: C, H и далее согласно латинскому алфавиту. Формулы молекулярных соединений и ионных солей даются через точку (например, C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>•2HCl).

При указании массы введенных в реакцию реагентов одновременно приводится их молярное количество, например, " ... 0.103 г (1 ммоль) 2-этилпиридина...".

Экспериментальную часть следует писать в настоящем времени (кипятят, сушат и т. п.). Нельзя начинать текст методики с цифры. Следует избегать вульгаризмов (вместо "прикапывают" следует писать "прибавляют по каплям", вместо "изопропанол" следует писать "изопропиловый спирт" или "2-пропанол" и т. п.). По возможности нужно избегать лишних слов и ненужных экспериментальных подробностей. Так фраза "...нагревают с обратным холодильником при температуре 100 °С в течение 6 ч" должно выглядеть "...нагревают 6 ч при 100 °С").

**Физические константы, спектральные характеристики** рекомендуется сводить в таблицы. Для отдельных соединений эти данные приводятся в Экспериментальной части по следующей форме: т. пл. 16–17 °С

(из пентана), т. кип. 127–128 °С (10 мм рт. ст.),  $n_D^{20}$  1.5126,  $d_4^{20}$  0.9286;  $R_f$  0.45 (Silufol UV-254, спирт–эфир, 5 : 1).

**УФ спектр** (EtOH),  $\lambda_{\max}$ , нм ( $\lg \epsilon$ ): 250 (2.8) или  $\lambda_{\max}$ , нм ( $\epsilon$ ): 250 (631).

**ИК спектр** (тонкий слой),  $\nu$ ,  $\text{см}^{-1}$ : 1650 (C=N), 3200–3440 (O–H).

**Спектр ЯМР  $^1\text{H}$** . Спектр ЯМР  $^1\text{H}$  (90 МГц,  $\text{CDCl}_3$ ),  $\delta$ , м. д. ( $J$ , Гц): 1.75 (3H, с, 3- $\text{CH}_3$ ); 3.31–4.00 (8H, м, 4 $\text{CH}_2$  морфолин); 3.80, 4.00 (2H, два д, АВ-система,  $^2J = 18$ ,  $\text{SO}_2\text{CH}_2$ ); 4.88 (1H, уш. с, Н-6); 5.31 (1H, д,  $^3J = 1.0$ , Н-7).

Необходимо указать рабочую частоту прибора для исследуемых ядер и использованный стандарт. Если для ЯМР  $^1\text{H}$  и  $^{13}\text{C}$  используется не ТМС, то следует указать химический сдвиг стандарта в шкале  $\delta$ . Не рекомендуется использовать аббревиатуру ПМР для обозначения ЯМР  $^1\text{H}$ . Протоны в составе сложных групп, к которым относится сигнал, следует подчеркивать снизу.

Для обозначения положения протонов следует использовать обозначения типа Н-3, протоны в составе сложных групп, к которым относится сигнал, следует подчеркнуть снизу, [3.17–3.55 (4H, м,  $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$ )], заместители обозначать 3- $\text{CH}_3$ ; для обозначения положения атомов использовать: С-3, N-4 и т. д.

Химические сдвиги в спектрах ЯМР  $^1\text{H}$  и  $^{13}\text{C}$ , полученных на приборах с частотой ниже 400 МГц (100 МГц для  $^{13}\text{C}$ ), не следует приводить с точностью до тысячных долей; достаточно дать соответствующие значения с точностью до сотых долей; КССВ, измеренные на таких приборах, надо приводить с точностью не более чем до десятых долей.

Если какой-либо сигнал в спектре описывается как дублет, триплет и т. п. (а не синглет или мультиплет), то необходимо привести соответствующее количество КССВ (одну для дублета, триплета, две для дублета дублетов и дублета триплетов).

Обозначать мультиплетность сигналов следует кириллицей без точек:

с – синглет, д – дублет, т – триплет, к – квадруплет, кв – квинтет; при описании мультиплетности сложных сигналов ставится точка между их обозначениями: д. д, д. т и т. д.

Нижние индексы, указывающие какие протоны взаимодействуют друг с другом, при КССВ следует разделять запятой ( $J_{5,6}$ ).

**Масс спектры** приводятся в виде числовых значений  $m/z$  и относительных величин ионного тока в построчной записи или в виде таблицы. Необходимо указывать использованную разновидность метода ионизации, энергию ионизации, массовые числа характеристических ионов, их генезис и интенсивность по отношению к основному иону.

Примеры записи:

**Масс-спектр** (ЭУ, 70 эВ),  $m/z$  ( $I_{\text{отн}}$ , %): 386 [ $\text{M}^+$ ] (36), 368 [ $\text{M} - \text{H}_2\text{O}^+$ ] (100), 353 [ $\text{M} - \text{H}_2\text{O} - \text{Me}^+$ ] (23) и т. д.

**Масс-спектр** (ХИ, 200 эВ),  $m/z$  ( $I_{\text{отн}}$ , %): 387 [ $\text{M} + \text{H}^+$ ] (100), 369 [ $\text{M} + \text{H} - \text{H}_2\text{O}^+$ ] (23) и т. д.

В статьях по масс-спектрометрии спектры следует приводить в форме, рекомендуемой журналом *Org. Mass Spectrom.*, **14**, 1 (1979).

**Пример записи данных масс-спектра высокого разрешения:**

Найдено:  $m/z$  292.1684 [ $\text{M}^+$ ].  $\text{C}_{17}\text{H}_{24}\text{C}_{20}$ . Вычислено:  $M = 292.1675$ .

**Пример записи данных элементного анализа:** Найдено, %: С 55.42; Н 5.60.  $\text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{O}_9$ . Вычислено, %: С 55.43; Н 5.47.

Литературные данные для ранее полученных веществ без особой необходимости приводить не следует, достаточно ссылки на первоисточник.

3.11. **Данные рентгеноструктурного исследования** следует представлять в виде схемы (рисунка) молекулы с пронумерованными атомами или кристаллической упаковки, а также таблиц, содержащих необходимые геометрические характеристики молекул (основные длины связей, валентные ( $\omega$ ) и торсионные ( $\tau$  или  $\theta$ ) углы – номер атома приводится в скобках на строке C(2), N(5) и т. д.) и кристаллографические данные (растворитель, в котором выращен кристалл, параметры элементарной ячейки, (для триклинных кристаллов следует привести значения  $\alpha$ ,  $\beta$  и  $\gamma$ ), пространственная группа, окончательный фактор расходимости (*R*-фактор), максимальный угол Брэгга  $\theta_{\max}$  (или  $2\theta_{\max}$ ), температура съемки, вид излучения, количество используемых отражений и т. д.). Полные таблицы координат атомов и температурные факторы в журнале печататься не будут.

Желательно депонировать результаты в Кембриджском банке структурных данных и дать соответствующую ссылку, в противном случае авторы обязаны предоставлять указанные данные по запросу читателей.

3.12. Стандартные физико-химические методы и связанные с ними термины, а также широко распространенные реагенты обозначаются в тексте общепринятыми аббревиатурами из заглавных букв русского алфавита. В формулах, на схемах и рисунках для обозначения следует пользоваться общепринятыми английскими аббревиатурами.

Используемые авторами нестандартные обозначения и сокращения поясняются в тексте при первом упоминании.

Надлежит придерживаться следующих **основных сокращений**: микрограмм – мкг, миллиграмм – мг, грамм – г, нанометр – нм, микрометр – мкм, миллиметр – мм, сантиметр – см, миллилитр – мл, градус (по Цельсию) – °С, градус абсолютной шкалы (по Кельвину) – К, джоуль – Дж, килоджоуль – кДж, ампер – А, миллиампер – мА, вольт – В, милливольт – мВ, герц – Гц, мегагерц – МГц, ватт – Вт, моль – моль, миллимоль – ммоль, молярная концентрация – моль/л, однонормальный (раствор) – 1 н., молярная масса – М, эквивалент – Э, температура плавления или кипения (перед цифрами и в заголовках таблиц) – т. пл. и т. кип., час – ч, минута – мин, секунда – с, сутки – сут.

Сокращения слов вторичный, третичный и приставки *орто*-, *мета*-, *пара*- и т. п. пишутся при формулах латинскими буквами: *s*-, *t*-, *o*-, *m*-, *p*-, *i*-, *cis*-, *trans*-. При русских названиях соединений эти сокращения пишутся русскими буквами: *втор*-, *трет*-, *о*-, *м*-, *п*-, *цис*-, *транс*-.

3.13. **Только в формулах и схемах реакций** можно применять следующие условные обозначения:

**Растворители**: AcOH – уксусная кислота, Ac<sub>2</sub>O – уксусный ангидрид, AcOEt (или EtOAc) – этилацетат; BuOH – бутиловый спирт, *s*-BuOH – *втор*-бутиловый спирт, *t*-BuOH – *трет*-бутиловый спирт, DMF – диметил-формамид; DMSO – диметилсульфоксид, EtOH – этиловый спирт, Et<sub>2</sub>O – ди-этиловый эфир, MeOH – метиловый спирт, Me<sub>2</sub>CO – ацетон, MeCN – ацето-нитрил, PhOH – фенол, PhCl – хлорбензол, PhMe – толуол, *i*-PrOH – изо-пропиловый спирт, THF – тетрагидрофуран и т. д.

**Реагенты, радикалы, лиганды, защитные группы**: Ac – ацетил, асас – ацетилацетонат, Ad – адамантил, Alk – алкил, All – аллил, Ar – арил;

arene – арен; Bn – бензил (PhCH<sub>2</sub>); Bu – бутил (соответственно *s*-Bu, *i*-Bu, *t*-Bu), Bz – бензоил (PhCO), Cbm – карбамоил, Cp – циклопентадиенил, en – этилендиамин (только как лиганд), Et – этил, Ac – ацетилацетон, Hal – галоген, Het – гетарил, Me – метил, Mes – мезитил (1,3,5-триметилфенил), Ph – фенил, Pr – пропил, *i*-Pr – изопропил, Py – пиридин, Tf – трифторметансульфонил, Ts – *p*-толуолсульфонил (тозил), Vin – винил, а также принятые условные обозначения для аминокислот, углеводов и защитных групп.

**Только в тексте** можно использовать следующие **русские аббревиатуры**: ГМДС – гексаметилдисилоксан, ГМФА – гексаметилфосфотриамид, ДМСО – диметилсульфоксид, ДМФА – диметилформамид, ТГФ – тетрагидрофуран, ТМС – тетраметилсилан.

3.14. Ссылки на литературные источники в тексте приводятся в квадратных скобках и нумеруются строго в порядке упоминания. Под **одним** номером может быть указан только **один** источник. Условные сокращения названий журналов и справочников приводятся в соответствии с сокращениями, принятыми в *Реферативном журнале Химия*; англоязычных и других иностранных журналов – в соответствии с сокращениями, рекомендуемыми Американским химическим обществом (American Chemical Society).

Ссылки на неопубликованные результаты и частные сообщения даются исключительно в виде сносок, а в списке литературы не упоминаются и не нумеруются. Исключением являются статьи авторов, ранее посланные в журнал *ХГС*, но еще не опубликованные. Они могут быть включены в список литературы с указанием полного заглавия статьи.

3.15. Список цитируемой литературы печатается с указанием фамилий и инициалов **всех авторов** (*и др.* и *et al.* не допускаются). Все ссылки даются в оригинальной транскрипции; иероглифические тексты могут цитироваться как в русской (см. *РЖХим*), так и в латинской (см. *Chem. Abstr.*) транскрипции, но единообразно. Предпочтительнее латинская.

### **Книги**

При обсуждении частных вопросов следует указывать конкретную страницу или главу книги.

А. Ф. Пожарский, *Теоретические основы химии гетероциклов*, Химия, Москва, 1985.

*Общая органическая химия*, под ред. Д. Бартона, У. Д. Оллиса, Химия, Москва, 1985, т. 9, с. 45.

### **Статьи в сборниках и справочниках**

Е. В. Громачевская, В. О. Логинова, в кн. *Химия и технология фурановых соединений. Межвуз. сб. науч. тр. Краснодар. политехн. ин-та*, Краснодар, 1987, с. 45.



A. K. Sarkar, in *Rodd's Chemistry of Carbon Compounds*, S. Coffey (Ed.), Elsevier Science Publishers Co., Amsterdam, 1974, vol. IIIb, p. 236.

H. Glaser, in *Houben-Weil Methoden der Organischen Chemie*, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, 1957, vol. XI, Teil 1, S. 108.

#### **Статьи в журналах**

Для журналов со сквозной пагинацией тома или за год номер выпуска не указывается.

О. Нейландс, *XГС*, 1763 (2003).

Н. С. Зефилов, *ДАН*, **252**, 111 (1980).

Э. Лукевиц, Н. П. Ерчак, Л. Е. Демичева, *Хим.-фарм. журн.*, **26**, № 1, 45 (1992).

В. Ю. Котов, А. Б. Никольский, А. М. Попов, *Вестн. ЛГУ*, **25**, вып. 4, 39 (1985).

F. C. Schaeffer, G. A Peters, *J. Org. Chem.*, **26**, 2778 (1961).

R. Maroni, G. Melloni, G. Modena, *J. Chem. Soc. Perkin Trans. 1*, 353 (1974).

T. Sato, *Yakugaku Zasshi*, **77**, 771 (1957); *Chem. Abstr.*, **51**, 17941(1957).

#### **Сборники тезисов**

Х. М. Миначев, В. И. Аваев, Е. С. Шпиро, М. А. Ряшенцева, Г. В. Антошин, в кн. *Нанесенные металлические катализаторы превращения углеводородов. Тез. Всесоюз. совещ.*, Наука, Новосибирск, 1978, с. 131.

А. Ю. Егорова, в кн. *Кислород- и серусодержащие гетероциклы*, IBS PRESS, Москва, 2003, т. 2, с. 80.

L. Brandsma, B. A. Trofimov, N. A. Nedolya, A. Malkina, in *Abstracts of 17th International Symposium on the Organic Chemistry of Sulfur*, Tsukuba, Japan, 1996, p. 233.

#### **Авторские свидетельства, патенты**

О. Е. Насакин, Е. Г. Николаев, А. с. СССР 1168554; *Б. И.*, № 27, 90 (1985).

J. E. Dunbar, J. W. Zemba, US Pat. 3764608; *Chem. Abstr.*, **80**, 14852 (1974).

Заявка Франции № 2408575, 1978; *РЖХим*, 17Н39П (1980). Ссылка на *Chem. Abstr.* предпочтительнее.

#### **Авторефераты и диссертации**

Д. А. Майборода, Автореф. дис. канд. хим. наук, Москва, 1998.

Л. А. Родиновская, Дис. докт. хим. наук, Москва, 1994.

**Для диссертаций и патентов можно указывать адрес сайта в Internet.**

**При несоблюдении указанных правил рукописи статей к рассмотрению не принимаются.**

#### 4. Редакционная подготовка, корректура

4.1. Редакция в случае необходимости посылает автору статью для проверки и исправления и/или корректуру. **Статья, задержанная на исправлении более двух месяцев или требующая повторной переработки, рассматривается как вновь поступившая.** Первоначальная дата поступления рукописи в редакцию и дата принятия рукописи к печати после переработки приводятся в конце публикуемой статьи.

4.2. При чтении авторской корректуры рекомендуется тщательно проверить рисунки, подписи к ним, правильность формул, уравнений и цифрового материала, сверить с оригиналом литературные ссылки. Статья, направленная авторам на доработку, должна быть возвращена в исправленном виде (в одном экз.). К переработанной рукописи необходимо приложить письмо от авторов, содержащее ответы на все замечания и комментарии и поясняющее все внесенные изменения. Необходимо также представить файл переработанной статьи на дискете или по электронной почте.

**В случае задержки автором корректуры редакция оставляет за собой право печатать статью без авторских исправлений.**

#### 5. Направление рукописей

Направление в редакцию работ, опубликованных или уже посланных для опубликования в другие редакции, не допускается.

Рукописи для опубликования следует направлять по адресу:

**Редакция журнала "Химия гетероциклических соединений",**  
Латвийский институт органического синтеза,  
Айзкрауклес, 21, Рига LV-1006, Латвия  
тел: (371) 67555918, (371) 67014921  
факс / телефон: (371) 7821038  
e-mail: hgs@osi.lv

Для ускорения публикации рекомендуем направлять рукописи и вести переписку с одним из региональных редакторов, которыми являются:

**проф. Л. И. Беленький,**  
Институт органической химии им. Н. Д. Зелинского РАН,  
117913 Москва, В-334, Ленинский пр., 47,  
тел.: (8-095) 135-88-38,  
факс: (095) 135-53-28,  
e-mail: libel31@mail.ru

**проф. М. А. Юровская,**  
Химический факультет  
Московского государственного университета им. М. В. Ломоносова,  
119992 Москва, ГСП-2, Ленинские горы, д. 1, стр. 3  
тел.: (8-095) 939-53-76,  
факс (095) 932-88-46 (с указанием фамилии),  
e-mail: yumar@org.chem.msu.ru

**проф. А. А. Толмачев,** региональный редактор по Украине,  
НПП "Енамин"  
02160, Украина, Киев, Харьковское шоссе, 48,  
тел. 8(044) 5022082  
факс 8(044) 5024832  
e-mail: A.Tolmachev@mail.enamine.net

**Не следует направлять рукописи сразу в несколько адресов.**

**Рукописи не возвращаются.**

С момента опубликования статьи авторское право на нее переходит к издателю.

**Информацию о журнале *Химия гетероциклических соединений* и его англоязычной версии *Chemistry of Heterocyclic Compounds*, содержания номеров журнала, годовые авторские указатели, а также Правила для авторов можно получить в сети Интернет по адресу:**

**<http://www.osi.lv/hgs/hgs.html>**

**<http://www.springer.com/chemistry/organic/journal/10593>**