# ПРАВИЛА ДЛЯ АВТОРОВ

1. В Журнале органической химии печатаются оригинальные *статьи* о методах синтеза органических соединений, теоретических проблемах органической химии, механизмах реакций и реакционной способности органических и элементоорганических соединений. Объем статьи не должен превышать 20 страниц машинописного текста.

Материалы, обладающие существенной научной новизной и заслуживающие срочной публикации, представляются в виде *Писем в редакцию* (не более 2 страниц печатного текста). В виде *Кратких сообщений* (не более 5 страниц) может быть опубликован материал, дополняющий или корректирующий ранее опубликованный, но не требующий публикации в виде полной статьи.

В Журнале также публикуются *Обзоры* по важнейшим и актуальным проблемам теоретической и экспериментальной органической химии (не более 40 страниц). В списке цитируемой литературы должны быть указаны источники, опубликованные, главным образом, за последние 5–10 лет. Цитирование более ранних работ допускается только в крайних случаях. Тематику обзоров авторы должны предварительно согласовать с Редакцией, представив краткую аннотацию (не более 1 страницы).

Следует избегать необоснованного разделения материала по одному вопросу на несколько статей. Редакция сохраняет за собой право принимать решение о сокращении и объединении таких материалов, а также **о сокращении статьи независимо от ее объема.**

2. В Редакцию вместе с направлением от организации и другими необходимыми документами направляются два экземпляра статьи, подписанные всеми авторами. На каждую статью необходимо направлять в Редакцию два договора: на русскую версию (1 экз.) на сайте: **http://www.naukaspb.com/main.aspx** (информация) и английскую версию (1 экз.) на сайте: МАИК Наука/Интерпериодика, Pleiades Publishing, Inc. **www.maik.rssi.ru/rusindex.htm**

Материалы представляются на белой бумаге на одной стороне листа формата А4 (210×297 мм) с полями не менее 20 мм с каждой стороны. Статьи должны быть четко напечатаны на принтере через 1.5 интервала, размер шрифта – не менее 12 пт.

Параллельно материал должен быть представлен в Редакцию в электронном виде [тексты – редактор Word, химические схемы – программа Chem Draw (шаблон ACS Document 1996, шрифт Times New Roman, размер шрифта 9), рисунки – Corel Draw-9 или Corel Photo-Paint-9 в формате tif (черно-белые и в оттенках серого)] на CD либо по электронной почте: nina_36@mail.ru

3. Рукописи, представленные в Редакцию, должны быть тщательно отредактированы, аккуратно размечены и оформлены.

Рекомендуется следующая последовательность расположения материала.

*Индекс Универсальной десятичной классификации* (УДК), *который должен начинаться с* 547... (органическая химия). Руководства по индексации имеются в научных библиотеках и в сети Интернет.

*Название статьи* (буквы прописные) должно быть максимально информативно, отражать *конкретное* содержание работы и содержать ключевые слова, отражающие *направление и/или основной результат* исследования. Если статья является очередным сообщением серии, то предыдущее сообщение указывается в сноске и первым в списке литературы.

*Инициалы и фамилии авторов* (И.И.Иванов, А.Р.Катрицки и т.п.).

*Полное название учреждения и ведомства*, в котором проведена работа. Если учреждений несколько, следует указать, где какие авторы работают.

*Адрес и e-mail автора*, с которым могут вести переписку читатели.

*Краткое резюме* (500–600 знаков), содержащее изложение основных методов и конкретных умозаключений авторов по результатам исследования. В резюме нельзя использовать формулировки типа «Показано, что...» или «Установлено, что...», сокращения, условные обозначения, а также номера соединений и литературные ссылки. Методы доказательства строения приводятся лишь в принципиальных случаях. В Кратких сообщениях и Письмах в редакцию также приводится резюме (150–200 знаков).

*Общая часть* содержит краткое критическое рассмотрение ранее опубликованных работ в данной области, цели и задачи работы, обсуждение результатов собственных исследований, схемы превращений.

**Цель работы** должна быть четко изложена, категорически недопустимы расплывчатые формулировки типа «было интересно…», «представляет интерес…». Каждое положение, высказанное авторами, должно быть подтверждено собственными экспериментами (расчетами) либо литературными ссылками.

При обсуждении результатов следует придерживаться официальной терминологии IUPAC, см. публикации на русском языке: Номенклатурные правила ИЮПАК по химии. М.: ВИНИТИ. **1979**. Т. 1, 2; **1985**, Т. 5; **1993**. Т. 7; Глоссарий терминов, используемых в физической органической химии. *ЖОрХ*. **1995**. *31* (7, 8, 10–12); Глоссарий терминов, используемых в теоретической органической химии. *ЖОрХ*. **2001**, *37* (1–6); см. также официальные публикации IUPAC: Nomenclature of Organic Chemistry, Sections A, B, C, D, E, F and H. Oxford: Pergamon Press, **1979**; A Guide to IUPAC Nomenclature of Organic Compounds (Recommendations **1993**), Blackwell Sci. Publ., **1993**; Nomenclature of Organic Chemistry. IUPAC Recommendations and Preferred Names **2013**, RSC; многие источники доступны в сети Интернет: http://www.acdlabs.com; www.chem.qmw.ac.uk/iupac.

Большие таблицы и рисунки, не представляющие общего интереса для читателей, не публикуются. В тексте кратко описывается их содержание и делается сноска, что дополнительные сведения можно получить у авторов по электронной почте.

*Экспериментальная часть* содержит описание хода и результатов экспериментов, характеристику полученных соединений. В начале экспериментальной части приводятся сведения о приборах и условиях измерения. В препаративных методиках обязательно указывают количества реагентов в мольных и массовых единицах (для катализаторов – массу и мольные проценты), объемы растворителей. Методика эксперимента излагается в *прошедшем* времени и должна быть написана так, чтобы ее можно было однозначно воспроизвести. Ошибками являются отсутствие описания экспериментов, подтверждающих положения общей части, и наоборот, присутствие «лишних», не обсуждаемых в тексте.

**Пример методики:**

**9,10-Антрахинон.** Раствор 0.178 г (1 ммоль) антрацена в 8 мл 75%-ного водного ТГФ прибавляли при перемешивании к 2.2 г (4 ммоль) тонкоизмельченного церий аммоний нитрата. После перемешивания в течение 5 мин при 18–20°C реакционную смесь выливали в воду, обрабатывали бензолом, экстракт сушили $Na_2SO_4$, растворитель отгоняли в вакууме, остаток перекристаллизовывали из ледяной уксусной кислоты. Выход 0.127 г (61%), желтые кристаллы, т.пл. 282–285°C (285–286°C [5]).

**Все значения выходов, физические константы, данные элементного анализа должны приводиться не в отдельных таблицах, а при описании конкретных соединений.**

В Кратких сообщениях и Письмах в редакцию экспериментальная часть в отдельный раздел не выделяется, сведения о приборах и условиях измерения приводятся в конце текста.

*Схемы, рисунки, таблицы, формулы и литературные ссылки* нумеруются в порядке упоминания их в тексте.

*Список цитируемой литературы* оформляется в соответствии с приведенными ниже примерными образцами библиографических описаний. Приводятся фамилии и инициалы всех авторов (сокращения «и др.», «et al.» не допускаются).

**При ссылке на публикации в переводных отечественных журналах вначале приводят ссылку на русскую, затем на английскую версию журнала (в квадратных скобках)**. Содержание английских версий *ЖОрХ* (*Russ. J. Org. Chem.*), *ЖОХ, ЖПХ, Усп. хим., Изв. АН, ХГС, Хим.-фарм. ж.* и др. журналов доступны в сети Интернет на странице издательства Шпрингер: *http://link.springer.com*,- или на странице Научной электронной библиотеки: *www.elibrary.ru*.

## Примерные образцы библиографических описаний

### КНИГИ, МОНОГРАФИИ

1. Ласло П. Логика органического синтеза. М.: Мир, **1998**, *1*, 229.
2. Green T.W., Wuts P.G.M. Protective Groups in Organic Synthesis. N.-Y. etc: J.Wiley & Sons Inc., **1999**.
3. Phase-Transfer Catalysis. Mechanisms and Synthesis (*ACS symp. 659*). Ed. M.E.Halpern. Am. Chem. Soc. **1996**, 310.

### СТАТЬИ ИЗ ЖУРНАЛОВ И ПРОДОЛЖАЮЩИХСЯ ИЗДАНИЙ

1. Великородов А.В., Мочалин В.Б. *ЖОрХ*. **2002**, *38*, 72. [Velikorodov A.V., Mochalin V.B. *Russ. J. Org. Chem.* **2002**, *38*, 63.]
2. Белецкая И.П., Чучурюкин А.В. *Усп. хим.* **2000**, *69*, 699 [Beletskaya I.P., Chuchurjukin A.V. *Russ. Chem. Rev.* **2000**, *69*, 639].
3. Иоффе Б.В., Зеленина Н.Л. *ХГС*. **1970**, 1414. [Ioffe B.V., Zelenina N.L. *Chem. Heterocyclic Compd.* **1970**, *6*, 1321.]

4. Шереметев А.Б., Куликов А.С., Хмельницкий Л.И. *Изв. АН. Сер. хим.* **1993**, 744. [Sheremetev A.B., Kulikov A.S., Khmel'nitskii L.I. *Russ. Chem. Bull.* **1993**, *42*, 708.]
5. Сон А.В., Вайнштейн В.А. *Хим.-фарм. ж.* **2014,** *48* (1), 35. [Son A.V., Vainshtein V.A. *Pharm. Chem. J.* **2014**, *48*, 51.]
6. Островский В.А., Колдобский Г.И. *Рос. хим. ж.* **1997**, *41* (2), 84.
7. Kira M., Ishida S., Imamoto T., Kabuto C. *J. Am. Chem. Soc.* **1999**, *121*, 9722.
8. Duncia J.V., Pierce M.E., Santella J.B. *J. Org. Chem.* **1991**, *56*, 2395.
9. Takahashi O., Sawahata H., Ogawa Y. *J. Mol. Struct. THEOCHEM.* **1997,** *393*, 141.
10. Butler R.N. *Compr. Heterocyclic Chem. II.* **1996**, *4*, 621.

## СБОРНИКИ И СПРАВОЧНИКИ

1. Байер Г., Урбас Л. Химия нитро- и нитрозогрупп. Ред. Г.Фойер. М.: Мир, **1972**, *2*, 63. [Baer H.H., Urbas L. The Chemistry of The Nitro and Nitroso Groups. Ed. H.Feuer. N.Y.–London–Sydney–Toronto, Intersci. Publ. **1970**, *2*, 75].
2. Zeeh B., Metzger H.N. *Meth. Org. Chem. (Houben-Weil). 10*, 1249.
3. *Синт. орг. преп.* **1952**, *3*, 51.
4. *Beilst.* H. *23*, 151.
5. *Beilst.* EV. *20* (5), 3.

## АВТОРСКИЕ СВИДЕТЕЛЬСТВА СНГ, ПАТЕНТЫ ЗАРУБЕЖНЫХ СТРАН

1. Лукьянова Р.С., Пансевич-Коляда Б.И. А.с. 371220 (1972). СССР. *Б.И.* **1973**, № 12.
2. Kornblum N. Пат. 173170 (1980). ВНР. *РЖХим.* **1981**, 22 О393.
3. Maran C.F. Пат. 2309747 (1972). ФРГ. *С.А.* **1973**, *79*, 126622b.
4. Cho I.-S., Hecker S.J., Glinka T.W. Междунар. заявка WO 98 46566. *С.А.* **1998**, *129*, 302435b.
5. Enhsen A., Kramer W. Европ. заявка ЕР 869121. **1998**. *С.А.* **1998**, *129*, 302559a.

## ДИССЕРТАЦИИ, АВТОРЕФЕРАТЫ

1. Гапоник П.Н. Дис. … докт. хим. наук. Минск. **2000**.
2. Кулешов В.Г. Автореф. дис. … канд. хим. наук. М. **1979**.

## ДЕПОНИРОВАННЫЕ НАУЧНЫЕ РАБОТЫ

1. Абдуллаев А.Б., Касымова К.М., Шаженов А.А. Деп. ОНИИТЭХИМ. Черкассы, 1987. № 407-хп87. *РЖХим.* **1987**, 15 Ж185.

**Нежелательно цитирование источников, труднодоступных в сети Интернет:** учебных пособий, методических указаний, сборников тезисов докладов конференций. В ссылках на статьи из малодоступных источников, авторские свидетельства и т.п., а также на депонированные рукописи обязательно указание реферативного журнала (*С.А.*, *РЖХим.*, *Б.И.*) либо интернет-адреса.

При цитировании книг необходимо упоминание автора главы (если имеется) и конкретных номеров страниц, но не их общего числа. Для переводных изданий в скобках приводят библиографическое описание на языке оригинала.

Приведение в списке литературы источников без ссылок на них в тексте не допускается. Одной ссылке должен соответствовать один источник. **Ссылаться на неопубликованные работы не разрешается.** Нежелательны ссылки на вторичные источники информации: справочники (особенно краткие) и энциклопедии (кроме общепризнанных).

К материалу на отдельном листе в рамке размером **размером 50×100 мм** должен быть приложен графический реферат (схема реакции, график, уравнение и т.п., отражающие суть публикации). Реферат должен быть выполнен без изменения масштаба схемы и размера шрифта.

Все полученные впервые соединения должны быть названы согласно номенклатуре IUPAC (см. выше). Рекомендуется пользоваться компьютерной программой ACD/ChemSketch 2015 (www.acdlabs.com), в которой предусмотрена возможность генерировать названия органических соединений по IUPAC на основе их структурных формул. Обязательным является **русский** алфавитный порядок префиксов, обозначающих заместители.

Для краткости и наглядности обсуждения соединения, упоминаемые более одного раза, следует нумеровать **арабскими** цифрами в сочетании со строчными **латинскими** буквами (для обозначения соединений с переменным заместителем). На схемах и в тексте номера соединений выделяются полужирным шрифтом (Bold), в тексте – приводятся вместе со вспомогательным словом: кислота **2b**, эфир **3d**, соединение **4f** и т.п.

Нумерация соединений должна соответствовать порядку их упоминания в тексте и на схемах – только по возрастающей и без пропусков. Каждое химическое соединение может иметь только один номер, и наоборот, каждому номеру должно соответствовать лишь одно соединение. Ошибкой является использование одного и того же номера как для соединения, так и для его сольвата, гидрохло-

рида, гидразона, аниона, протонированной формы.

Предлагаемые интермедиаты, переходные состояния и другие подобные объекты, существование которых трудно или невозможно доказать, следует обозначать не римскими цифрами, а заглавными прямыми **латинскими** буквами.

Приведение одних и тех же структурных формул несколько раз не допускается.

Сокращенные буквенные обозначения (аббревиатуры) применять не следует, за исключением перечисленных ниже общепринятых примеров.

5. Размерности всех физических величин выражаются в Международной системе СИ: г, мг, м, см, мкм (микрометр, микрон), нм (нанометр, миллимикрон), пм (пикометр), Å (ангстрем), с (секунда), мин, ч (час), Гц (герц), МГц (мегагерц), Э (эрстед), Гс (гаусс), В (вольт), эВ (электронвольт), А (ампер), Ом, Па (паскаль), МПа (мегапаскаль), гПа (гектопаскаль), Дж (джоуль), К (кельвин), °С (градус Цельсия), Д (Дебай). **В десятичных дробях целая часть отделяется от дробной не запятой, а точкой.**

Используются следующие сокращения: т.кип. и т.пл. (точки кипения и плавления) – перед цифрами; конц. (концентрированный) – перед формулой соединения, *М* – молекулярная масса; моль, г-ат, г-экв, кал, ккал, н. (нормальный), М (молярный); концентрация растворов обозначается: г/см$^3$, г/л, моль/л.

**В формулах** рекомендуется использовать общепринятые сокращенные обозначения радикалов: Ac (ацетил), Acyl (ацил), 1- или 2-Ad (1- или 2-адамантил), Alk (алкил), All (аллил), Ar (арил), Bn (бензил), Bu (бутил), *i*-Bu (изобутил), *s*-Bu (*втор*-бутил), *t*-Bu (*трет*-бутил), Bz (бензоил), Cy (циклогексил), Et (этил), Hlg (галоген), Ht (гетарил), Me (метил), Mes (мезитил, 2,4,6-триметилфенил), Ms (мезил, метилсульфонил), Ph (фенил), Pr (пропил), *i*-Pr (изопропил), Tf (трифторметилсульфонил), Tr (тритил, трифенилметил), Ts (тозил, *п*-толилсульфонил), Vin (винил), а также известные условные обозначения для других защитных групп и аминокислот.

**На схемах** рекомендуется использование следующих аббревиатур:

*растворителей*: ДМА (диметилацетамид), ДМФА (диметилформамид), ДМСО (диметилсульфоксид), ГМФТА (гексаметапол, гексаметилфосфотриамид), Ру (пиридин), ТГФ (тетрагидрофуран), TFA (трифторуксусная кислота), TFAA (трифторуксусный ангидрид);

*реагентов:* AIBN (азоизобутиронитрил), BINAP [2,2'-бис(дифенилфосфино)-1,1'-бинафтил], CAN [церий(IV) аммоний нитрат], DABCO (1,4-диазабицикло[2.2.2]октан), DBU (1,8-диазабицикло[5.4.0]-ундец-1-ен), DCC (1,3-дициклогексилкарбодиимид), DDQ (2,3-дихлор-5,6-дициано-1,4-бензохинон), DEAD (диэтилазодикарбоксилат), Fc (ферроцен), LDA (диизопропиламид лития), NBS (*N*-бромсукцинимид), TCNE (тетрацианэтилен), TCNQ (тетрацианохинодиметан);

*лигандов:* Hacac (ацетилацетон), bpy (бипиридин), Cp (циклопентадиенил), Cp* (пентаметилциклопентадиенил), en (этилендиамин), $H_2$tpp (5,10,15,20-тетрафенилпорфирин).

**В тексте** рекомендуется использовать аббревиатуры из заглавных букв русского алфавита для обозначения:

*растворителей и вспомогательных веществ:* ГМДС (гексаметилдисилоксан), ГМФТА (гексаметапол, гексаметилфосфотриамид), ДМА (диметилацетамид), ДМФА (диметилформамид), ДМСО (диметилсульфоксид), ТГФ (тетрагидрофуран), ТМС (тетраметилсилан);

*методов физико-химического анализа:* ВЭЖХ (высокоэффективная жидкостная хроматография), ГХ (газовая хроматография), ГХ-МС, ВЭЖХ-МС (газовая или жидкостная хроматография с масс-спектрометрическим детектированием), КД, КРС, РСА и т.д.

6. **Для всех впервые синтезированных соединений обязательны данные элементного анализа либо масс-спектры высокого разрешения.** *В брутто-формулах* элементы располагаются в следующим порядке: С, Н и далее согласно латинскому алфавиту. Формулы молекулярных соединений и ониевых солей даются через точку (например, $C_5H_5N \cdot HCl$). Следует обращать внимание на тщательную проверку формул новых соединений, так как ошибки в данном случае повлекут за собой повторение их в указателях и справочной литературе. Пример записи констант и данных элементного анализа: т.кип. 78°С (100 мм рт.ст.), т.пл. 50°С (EtOH), $d_4^{20}$ 0.9809, $n_D^{20}$ 1.5256; $MR_D$ 50.68, выч. 51.07. Спектроскопические характеристики. Найдено, %: С 59.06; Н 7.05; I 21.00; N 8.01; $H_{акт.}$ 1.51. $M^+$ 145. $C_aH_bI_cN_dO_e$. Вычислено, %: С 59.02; Н 7.01; I 21.20; N 8.22; $H_{акт.}$ 1.36. *М* 144.88.

7. *Таблицы* представляются на отдельных листах, имеют заголовок и порядковый номер, на который дается ссылка в тексте; на полях указывается место таблицы. Заголовок таблицы должен раскрывать ее содержание, по возможности, автономно от текста. Структура таблицы должна быть по возможности простой, и в то же время не должно быть малозаполненных граф. Примечания к таблицам ин-

дексируются буквами русского алфавита, которые должны быть расположены в таблице в возрастающем порядке по горизонтали.

8. *Рисунки* прилагаются к статье в двух экземплярах. Однотипные кривые должны быть выполнены в одинаковом масштабе на одном рисунке. Рекомендуется применение нескольких масштабных шкал для объединения различных кривых в один рисунок. Кривые на рисунках нумеруются арабскими цифрами, которые расшифровываются в подписях к рисункам. Приведение на рисунках структурных и других формул нежелательно. Спектрограммы, кинетические кривые и другие графики печатаются непосредственно с авторского оригинала. Поэтому следует обращать особое внимание на обозначение осей, выбор оптимального масштаба и размер надписей.

Одиночные прямые, как правило, на рисунках не приводят, а заменяют уравнением линии регрессии.

Масштабная шкала должна быть нанесена на осях с помощью штрихов одного размера, ошибкой является отметка на осях не масштабной шкалы, а экспериментальных значений. Шаг шкалы нужно выбирать из рекомендуемого ряда: 1, 2, 5 единиц.

Пересечение осей координат следует располагать в левом углу рисунка, стрелки на концах осей не ставятся, линии, ограничивающие поле рисунка, не проводятся, масштабная сетка не наносится.

Подписи к рисункам даются на отдельном листе в конце статьи, а в тексте указывается место рисунка. На обороте рисунков указываются фамилии авторов, название статьи, номер рисунка.

Подписи к рисункам должны раскрывать его содержание автономно от текста.

**Не допускается дублирование материала в таблицах, на рисунках и в тексте.**

Малоинформативные рисунки, а также не обсуждаемые в тексте спектры, вольтамперограммы и другие зависимости не публикуются.

9. Спектроскопические данные рекомендуется оформлять следующим образом.

а) На спектрограммах электронных спектров по оси абсцисс откладываются длины волн (в нм) или волновые числа (в $см^{-1}$) в возрастающем порядке слева направо. По оси ординат откладывается логарифм мольного показателя поглощения, в случае необходимости – мольный показатель поглощения. В тексте и таблицах положения экстремумов обозначаются $\lambda_{макс.}$ и $\lambda_{мин.}$.

б) Рисунки ИК спектров и спектров КРС, как правило, не приводятся. Спектры описываются в порядке **уменьшения** волновых чисел. Пример описания: ИК спектр, ν, $см^{-1}$: 3350 ш (NH, NOH), 2100 о.с (C≡N), 1700–1600 с (C=O, C=N). При их изображении на нижней оси абсцисс откладываются волновые числа ($см^{-1}$) (в нисходящем порядке слева направо) или частоты в соответствии со шкалой спектрометра; по верхней оси абсцисс могут быть длины волн (в мкм). По оси ординат слева дается пропускание, %, оптическая плотность (для ИК спектров) или интенсивность (для спектров КРС).

в) На спектрограммах ЯМР приводятся по оси абсцисс миллионные доли поля (м.д.); максимум сигнала растворителя или сигнал стандарта могут быть вне пределов рисунка. Рекомендуется приводить уменьшенные ксеро(фото)копии экспериментальных спектров. При описании спектров указывается сокращенно: с – синглет, д – дублет, т – триплет, к – квартет, м – мультиплет. Химические сдвиги протонов приводятся в шкале δ, например: δ 5.24 м. Химические сдвиги ядер $^{13}C$, $^{31}P$ и другие приводятся в соответствии с рекомендациями IUPAC: сдвиг в слабое поле со знаком «+», в сильное – со знаком «–». Сигналы записываются в порядке увеличения значений δ. Пример: Спектр ЯМР $^{1}H$, δ, м.д.: 1.50 с (3H, $CH_3$), 3.55 уш.с (1H, NH), 3.65 д (1H, $H^{3a}$, *J* 8.0 Гц), 3.93 д.д (1H, $H^{6a}$, *J* 8.6, 8.0 Гц), 7.33 д ($2H_{аром.}$, *J* 8.3 Гц), 7.54 д ($2H_{аром.}$, *J* 8.3 Гц).

г) Масс-спектры приводятся в виде числовых величин *m/z* и относительных интенсивностей ионного тока в построчной записи в порядке уменьшения массы ионов. Пример: Масс-спектр, *m/z* ($I_{отн.}$, %): 134 (4.3) $[M]^+$, 119 (18.1), 105 (38.3), 91 (100), 79 (48.9), 6 (31.9), 51 (19.1), 39 (61.7).

д) Данные рентгеноструктурного исследования приводятся в виде рисунка молекулы с пронумерованными атомами либо кристаллической упаковки. В тексте приводятся только важнейшие значения длин связей и углов. В экспериментальной части наряду с кристаллографическими данными (параметры ячейки, пространственная группа и т.п.) следует указать прибор, на котором производились измерения, и методы (программы), использованные для расшифровки структур и расчетов.

е) Хроматограммы (ГХ и ВЭЖХ) приводятся в исключительных случаях. Тонкослойные хроматограммы (ТСХ) не приводятся.

Для ГХ в экспериментальной части указывается марка прибора, детектор, условия съемки (температура, длина и диаметр колонки, стационарная фаза, твердый инертный носитель, содержание стационарной фазы в процентах от твердого носителя, газ-носитель). Для ВЭЖХ – марка прибора,

детектор, температура, длина и диаметр колонки, марка и зернистость сорбента, состав элюента. Для ТСХ – адсорбент, элюент, проявитель.

10. Структурные формулы, схемы и уравнения реакций следует делать компактными и удобными для набора. Буквы, знаки, цифры следует правильно размещать в соответствии со смысловым значением формулы. Между строками формул и линиями дробей сохраняются интервалы, допускающие свободную разметку. Индексы, показатели степеней и линии связей должны стоять точно на нужных местах и не вызывать ни малейшего сомнения при наборе. Греческие буквы не нужно выделять курсивом. Обозначения градусов следует вставлять только через опцию «Вставка>Символы>°» либо путем набора сочетания «Alt+0176» (цифры нужно набирать только на дополнительной числовой клавиатуре).

11. Если представленная рукопись не соответствует вышеизложенным Правилам, Редакция вправе возвратить ее авторам для доработки до представления материала рецензентам. Скорость рассмотрения и публикации в значительной степени зависят от тщательности оформления представленного материала. **Неправильно или небрежно оформленные рукописи получают более низкий приоритет в очереди на публикацию.** В случае возвращения статьи автору для доработки первоначальный текст обязательно возвращается в Редакцию вместе с новым текстом. При задержке статьи автором более чем на 1 месяц без уважительной причины первоначальная дата поступления не сохраняется.

12. В авторскую корректуру необходимо вносить лишь исправления ошибок, допущенных при наборе. Какие-либо изменения и дополнения против первоначального текста статьи в авторской корректуре не допускаются.

## УСЛОВНЫЕ СОКРАЩЕНИЯ НАЗВАНИЙ ЖУРНАЛОВ И СПРАВОЧНИКОВ

| | |
|---|---|
| Биоорганическая химия | *Биоорг. хим.* |
| Бюллетень изобретений | *Б.И.* |
| Вестники государственных университетов, напр. Московского | *Вестн. МГУ* |
| Высокомолекулярные соединения | *Высокомол. соед.* |
| Доклады Академии наук СССР | *Докл. АН СССР, с 1992 г. Докл. АН* |
| Журнал аналитической химии | *ЖАХ* |
| Журнал Всесоюзного химического общества им. Д.И.Менделеева | *ЖВХО* |
| Журнал неорганической химии | *ЖНХ* |
| Журнал общей химии | *ЖОХ* |
| Журнал органической химии | *ЖОрХ* |
| Журнал прикладной спектроскопии | *Ж. прикл. спектр.* |
| Журнал прикладной химии | *ЖПХ* |
| Журнал Русского физико-химического общества | *ЖРХО* |
| Журнал структурной химии | *ЖСХ* |
| Журнал физической химии | *ЖФХ* |
| Известия Академии наук СССР. Серия химическая | *Изв. АН СССР. Сер. хим.* *(с 1992 г. – Изв. АН. Сер. хим.)* |
| Известия вузов. Серия химия и химическая технология | *Изв. вузов. Сер. хим. и хим. технол.* |
| Известия (например) Волгоградского государственного технического университета | *Изв. Волгогр. гос. техн. ун-та* |
| Кинетика и катализ | *Кинетика и катализ* |
| Коллоидный журнал | *Колл. ж.* |
| Металлоорганическая химия | *Металлоорг. химия* |
| Оптика и спектроскопия | *Опт. и спектр.* |
| Реакционная способность органических соединений | *Реакц. способн. орг. соед.* |
| Реферативный журнал «Химия» | *РЖХим.* |
| Российский химический журнал | *Рос. хим. ж.* |
| Теоретическая и экспериментальная химия | *ТЭХ* |
| Украинский химический журнал | *Укр. хим. ж.* |
| Успехи химии | *Усп. хим.* |
| Фармакология и токсикология | *Фарм. и токс.* |

| | |
|---|---|
| Химико-фармацевтический журнал | *Хим.-фарм. ж.* |
| Химия гетероциклических соединений | *ХГС* |
| Химия природных соединений | *ХПС* |
| Синтезы органических препаратов | *Синт. орг. преп.* |
| | |
| Angewandte Chemie | *Angew. Chem.* |
| Angewandte Chemie, International Edition | *Angew. Chem., Int. Ed.* |
| Annalen der Chemie (Justus Liebigs Annalen der Chemie) | *Lieb. Ann.* |
| Annales de chimie (Paris) | *Ann. chim.* |
| Arkiv för Kemi | *Ark. Kemi* |
| Beilsteins Handbuch der organischen Chemie | *Beilst.* |
| Beilstein Journal of Organic Chemistry | *Beilstein J. Org. Chem.* |
| Berichte der deutschen Chemischen Gesellschaft (до 1947) | *Ber.* |
| Bulletin of the Chemical Society of Japan | *Bull. Chem. Soc. Jpn.* |
| Bulletin des Societes chimiques belges | *Bull. Soc. chim. belg.* |
| Bulletin de la Societe chimique de France | *Bull. Soc. chim.* |
| Chemical Abstracts | *C.A.* |
| Chemical Communications | *Chem. Commun.* |
| Chemical Reviews | *Chem. Rev.* |
| Chemiker Zeitung | *Chem. Ztg.* |
| Chemische Berichte | *Chem. Ber.* |
| Chemistry and Industry | *Chem. Ind.* |
| Chimie analytique | *Chim. analyt.* |
| Collection of Czechoslovac Chemical Communications | *Coll. Czech. Chem. Commun.* |
| Comptes rendus hebdomadaires des seances de l'Academie des Sciences | *C. r.* |
| Heterocycles | *Heterocycles* |
| Helvetica chimica acta | *Helv. chim. acta* |
| Industrial and Engineering Chemistry | *Ind. Eng. Chem.* |
| Journal of the American Chemical Society | *J. Am. Chem. Soc.* |
| Journal of Applied Chemistry | *J. Appl. Chem.* |
| Journal of Biological Chemistry | *J. Biol. Chem.* |
| Journal of Chemical Physics | *J. Chem. Phys.* |
| Journal of the Chemical Society (London) | *J. Chem. Soc.* |
| Journal of Heterocyclic Chemistry | *J. Heterocyclic Chem.* |
| Journal of the Indian Chemical Society | *J. Indian Chem. Soc.* |
| Journal of Organic Chemistry | *J. Org. Chem.* |
| Journal of Organometalic Chemistry | *J. Organometal. Chem.* |
| Journal of Physical Chemistry | *J. Phys. Chem.* |
| Journal für praktische Chemie | *J. pr. Chem.* |
| Monatshefte für Chemie | *Monatsh. Chem.* |
| Nature (London) | *Nature* |
| Nippon Kagaku Zasshi (Journal of the Chemical Society of Japan. Pure Chemistry Section) | *Nippon Kagaku Zasshi* |
| Quarterly Reviews | *Quart. Rev.* |
| Recueil des travaux chimiques des Pays-Bas | *Rec. trav. chim.* |
| Revista de chimie (Bucharest) | *Rev. chim.* |
| Roczniki Chemii | *Roczn. Chem.* |
| Tetrahedron Letters | *Tetrahedron Lett.* |
| Zeitschrift für anorganische und allgemeine Chemie | *Z. anorg. allg. Chem.* |
| Zeitschrift für Chemie | *Z. Chem.* |

**Не вошедшие в список журналы и периодические издания сокращаются как в *C.A.* (http://cassi.cas.org/search.jsp); журналы, использующие кириллицу,– как в *РЖХим.***