

СОДЕРЖАНИЕ

<i>Радушев А.В., Батуева Т.Д., Катаев А.В., Горбунов А.А., Чеканова Л.Г.</i> Физико-химические свойства 1,2-диацилгидразинов на основе α -разветвленных третичных карбоновых кислот Versatic	1057
<i>Гридин С.Н.</i> Термодинамические характеристики протолитических равновесий <i>L</i> -валил- <i>L</i> -валина в водном растворе	1061
<i>Кобзев Г.И., Сагида М.О., Казаева А.Н.</i> Квантовохимическое исследование гидрофобности алкилосибензолов	1065
<i>Загуменнов В.А., Сизова Н.А., Лодочникова О.А., Криволапов Д.Б., Литвинов И.А.</i> Диперхлорат дифосфониоиминоборнана: электросинтез, кристаллическая структура и гидролиз	1071
<i>Бажин Д.Н., Кудякова Ю.С., Горбунова Т.И., Бургарт Я.В., Запелов А.Я., Салоутин В.И.</i> Синтез и свойства водорастворимых 2-аминометилиденовых производных 1,3-дикарбонильных соединений	1077
<i>Газизов М.Б., Бурангулова Р.Н., Миннеханов Р.И., Хайруллин Р.А., Аксенов Н.Г.</i> Синтез и ацилирование <i>O,O</i> -дигексил(диоктил)-[1-гидрокси-3-(этил-, диэтиламино)-2,2-диметилпропил]фосфонатов	1083
<i>Леванова Е.П., Грабельных В.А., Елаев А.В., Руссавская Н.В., Клыба Л.В., Албанов А.И., Тарасова О.А., Корчевин Н.А.</i> Домино-реакция 2,3-дихлор-1-пропена с дифенилдисульфидом в системе гидразингидрат-КОН	1088
<i>Бурявлев Е.В., Чукичева И.Ю., Супоничкий К.Ю., Кучин А.В.</i> Синтез и молекулярная структура ди(4-гидрокси-2,6-диизоборн-2-илфенил)метана	1093
<i>Курдюкова И.В., Ищенко А.А., Мысык Д.Д.</i> Синтез и спектральные свойства мероцианиновых красителей на основе полинитрофлуоренов	1097
<i>Хачикян Р.Дж., Симонян А.Г., Манукян Р.С., Инджикян М.Г.</i> Особенности взаимодействия производных пиридина, хинолина и родственных соединений с трифенилфосфинем	1107
<i>Белова Л.О., Плетнева М.В., Кирилин А.Д.</i> Химические превращения диазолов в реакциях карбоксилирования, <i>N</i> -силоксикарбонилирования и пересилилирования	1113
<i>Неклидов В.В., Боос Г.А., Фаттахов С.Г., Чмутова Г.А., Шулаева М.М., Сальников Ю.И.</i> 2,4-Диамино-6-(ацетогидразидометилсульфинилметил)-1,3,5-триазин. Состояние в растворе, кислотно-основные и комплексообразующие свойства	1118
<i>Попов Л.Д., Бородкин С.А., Щербаков И.Н., Ткаченко Ю.Н., Александров Г.Г., Белобородов С.С., Зубенко А.А., Коган В.А., Маевский О.В.</i> Синтез, строение и свойства нового фосфорсодержащего основания Шиффа на основе пиразол-5-она	1125
<i>Дяченко И.В., Русанов Э.Б., Гуттов А.В., Вовк М.В.</i> Синтез и алкилирование 1-алкил(арил)-4-циано-3-дицианометилзамещенных карбо[с]аннелированных пиридинов. Молекулярная и кристаллическая структура 2-(1-метил-4-циано-5,6,7,8-тетрагидроизохинолин-3-ил)-2-(2-оксо-2-фенилэтил)малононитрила и 10-амино-8-фенил-5-(2-хлорфенил)-1,2,3,4-тетрагидро-7 <i>H</i> -пиридо[2',3':3,4]циклопента[1,2- <i>c</i>]изохинолин-7,7,9-трикарбонитрила	1132
<i>Дяченко В.Д., Карпов Е.Н.</i> 4-Алкил-6-амино-4- N^3, N^5 -диарил-2-тиоксо-1,2,3,4-тетрагидропиридин-3,5-дикарбоксамиды. I. Тандемный синтез и алкилирование. Молекулярная и кристаллическая структура 6-аллилсульфанил-2-амино-4-изо-бутил- N^3, N^5 -ди(и-толил)-3,4-дигидропиридин-3,5-дикарбоксамид	1145
<i>Корниенко А.Н., Пильо С.Г., Прокопенко В.М., Русанов Э.Б., Броварец В.С.</i> Взаимодействие 2-арил-4-циано-1,3-оксазол-5-сульфонилхлоридов с амидами	1151

<i>Иванова Ю.Б., Пуховская С.Г., Семейкин А.С., Сырбу С.А.</i> Исследование кислотных и координационных свойств 2,3,7,8,12,13,17,18-октабром-5,10,15,20-тетрафенилпорфирина в системе 1,8-диазабицикло[5.4.0]ундец-7-ен-ацетонитрил	1156
<i>Березин Б.Д., Звездина С.В., Березин М.Б.</i> Реакции двойного металло-лигандного обмена в системах сольватоконплекс-металлопорфирин	1160
<i>Ибрагимова Ю.Э., Ходжаев О.Ф., Партиеv Н.А.</i> Координационные соединения некоторых металлов с N,N'-бис(м-этоксикарбонилфенил)мочевинной	1170
<i>Мамардашвили Г.М., Мамардашвили Н.Ж.</i> Самоорганизация порфиринатов цинка(II) и олова(IV) в супрамолекулярные тримеры	1175
<i>Усубалиев Б.Т., Томуева А.Ш., Ганбаров Д.М., Мунишева М.К., Гасанова М.М.</i> Клатратообразование бисфталата дигидроксомоноаквадидкадия(II) и гексагидроксотетраникеля(II)	1181
<i>Моторина Е.В., Ломова Т.Н.</i> Количественное исследование квазиравновесия в системе гидроксооксо-(5,10,15,20-тетрафенилпорфиното)молибден(V)-пиперидин в толуоле	1187
<i>Калиновская И.В., Задорожная А.Н.</i> Люминесценция иттербия(III) в соединениях с коричной кислотой	1197
<i>Чихачева И.П., Зубов В.П., Гомзяк В.И., Руми Л.Д., Кубракова И.В.</i> Влияние микроволнового излучения на каталитическую активность трипсина в присутствии поли-N-виниламидов	1201

Письма в Редакцию

<i>Кузнецов В.В.</i> Теоретическая оценка барьера инверсии триметиламина в нанотрубке	1207
<i>Кузнецов В.В.</i> Теоретическая оценка конформационной предпочтительности молекулы 2,2,3,3-тетраметилбутана в нанотрубке	1209
<i>Лисицын Ю.А., Сухов А.В.</i> Селективность электрохимического аминирования анизолa в водных растворах H ₂ SO ₄	1211
<i>Нуркенов О.А., Ахметкаримова Ж.С., Мулдахметов Ж.Х., Аринова А.Е., Ермуханбетова Р.А.</i> Синтез и строение N-аминогликозидов на основе n-аминоацетофенона	1213
<i>Багаутдинова Р.Х., Бурилов А.Р., Пудовик М.А.</i> Новые тетраденатные лиганды в ряду фосфорсодержащих бисазометинов	1215
<i>Саргсян М.С., Айоцян С.С., Хачатрян А.Х., Бадасян А.Э., Конькова С.Г.</i> Синтез функционально замещенных глутаримидов	1217
<i>Фазылов С.Д., Нуркенов О.А., Сатпаева Ж.Б., Ахметкаримова Ж.С.</i> Синтез 2-анабазинилметил-1,3,4-оксадиазола в условиях конвекционного нагрева и микроволнового облучения	1219
<i>Козлов В.А., Новиков К.В., Мокеева Т.Г., Кузьмина С.А.</i> Реакции циклоконденсации оксокислот с мочевиной	1221
Правила для авторов.....	1223
Условные сокращения	1229

ПРАВИЛА ДЛЯ АВТОРОВ

1. ОБЩИЕ ПОЛОЖЕНИЯ

Журнал общей химии публикует работы, посвященные актуальным общим вопросам химии и проблемам, возникающим как на стыке различных разделов химии, так и на границах химии и смежных с ней наук. Все поступающие в редакцию материалы проходят рецензирование. К печати преимущественно принимаются статьи, описывающие результаты крупных завершённых исследований. Малоинформативные материалы, в значительной мере повторяющие ранее опубликованные данные, к публикации не принимаются. Наряду с оригинальными научными статьями журнал публикует итоговые обзоры, подготовленные по специальному заказу редакции. Сообщения, требующие срочной публикации для закрепления приоритета и представленные в форме писем в редакцию (объемом не более двух страниц, преимущественно без рисунков и таблиц), публикуются вне очереди. Принимаются к печати дискуссионные статьи объемом не более четырех страниц. Журнал также публикует краткие материалы по разделам «Хроника» и «Рецензии». Журнал одновременно публикуется на русском и английском языках. В связи с сокращением объема английской версии журнала редакция оставляет за собой право отбирать статьи для публикации их в английской версии Журнала общей химии. Это означает, что не все статьи, опубликованные в русскоязычной версии журнала, будут опубликованы в англоязычной версии журнала.

Согласно авторскому договору, редколлегии Журнала принадлежит исключительное право отбора и/или отклонения материалов, направляемых в редакцию Журнала с целью их опубликования. Рукопись (материальный носитель), направляемая автором в редакцию Журнала, возврату не подлежит. Редакция Журнала в переписку по вопросам отклонения статьи редколлегией Журнала не вступает. Если статья не принята к печати или отклонена, редакция Журнала извещает об этом автора при условии предоставления им контактных данных.

2. ПРЕДСТАВЛЕНИЕ СТАТЕЙ

Редакция принимает статьи от российских и зарубежных авторов на русском или английском языках (авторы из бывших советских республик представляют свои материалы на русском языке). Статья должна быть подписана всеми авторами. На отдельном листе должны быть приложены следующие данные для всех авторов: фамилия, имя и отчество, место работы, служебный адрес, номер телефона, электронный адрес, правильное написание фамилий и места работы на английском языке. Если статья является очередным сообщением серии, то авторы должны указать, где опубликовано предыдущее сообщение и его выходные данные. **Следует отметить, что обязательным условием для принятия и регистрации статьи редакцией является предоставление договоров о передаче авторских прав** (см. пункт 12). Это означает, что статья не будет зарегистрирована и отдана в работу до поступления таковых договоров от авторов.

Статья, содержащая результаты исследований, проведенных в российском учреждении, должна обязательно иметь направление и экспертное заключение этого учреждения.

Материал представляется в редакцию (Россия, 199034, Санкт-Петербург, В-34, Менделеевская линия, 1, наименование журнала) в одном экземпляре в виде отпечатанного через два интервала текста и рисунков на бумаге или кальке. Текстовый материал должен быть представлен параллельно в электронной версии (см. пункт 9). **В случае возвращения статьи автору для доработки первоначальный текст обязательно возвращается в редакцию вместе с новым текстом.** При задержке статьи авторами более чем на два месяца первоначальная дата поступления не сохраняется и статья считается вновь поступившей.

3. РАСПОЛОЖЕНИЕ МАТЕРИАЛА В СТАТЬЕ

Страницы рукописи должны иметь единую нумерацию, включая текст, список литературы, табли-

цы и подписи к рисункам. На первой странице в правом верхнем углу ставится индекс Универсальной десятичной классификации (руководства по УДК имеются в научных библиотеках).

Название статьи дается заглавными буквами. Ниже приводятся инициалы и фамилии авторов, а под ними – наименование организации, почтовый адрес организации и действующий адрес электронной почты автора, ответственного за переписку. Далее следует краткое резюме (500–600 знаков), содержащее изложение основных методов и результатов исследования. Использование сокращений и условных обозначений в резюме не рекомендуется. В резюме не следует давать литературные ссылки.

Основной текст статьи начинается со второй страницы. Рекомендуется подзаголовками обозначать различные разделы статьи. **Введение, обсуждение результатов, заключение или выводы соответствующими заголовками в статье не выделяются, за исключением экспериментальной части, которая располагается в конце статьи.** Подзаголовки 1-го уровня набираются заглавными буквами отдельной строкой, 2-го уровня – строчным курсивом и также отдельной строкой, подзаголовки 3-го уровня набираются как часть абзаца полужирным шрифтом. Возможно большее число данных приводится в виде таблиц. Не допускается дублирование материала в таблицах, на рисунках и в тексте. Спектральные и структурные данные приводятся лишь в том объеме, который необходим при обсуждении результатов, направленном на решение поставленных в статье задач.

Благодарность за помощь в работе и финансовую поддержку помещается в конце основного текста. Статья завершается списком литературы.

На отдельном листе печатаются фамилия, имя и отчество автора, с которым должна вестись переписка, его адрес, номер телефона, а также адрес электронной почты.

Кроме того, во избежание ошибок авторам необходимо предоставить на отдельной странице для англоязычной версии журнала инициалы и фамилии авторов в английской транскрипции, затем полностью соответствующий русскому тексту перевод на английский язык заглавия, названий научных учреждений, их адресов с номерами факсов и адресами электронной почты.

4. ОПИСАНИЕ ХИМИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

Все вновь полученные соединения должны быть названы. Для названий соединений следует пользо-

ваться номенклатурой ИЮПАК (см. «Номенклатурные правила ИЮПАК по химии». М., 1979). Для краткости соединения рекомендуется нумеровать, используя римские цифры (в тексте в скобках); порядок возрастания номеров соединений **должен строго соответствовать** порядку их упоминания в тексте, при многократном упоминании соединения используется его номер. **Не допускается использование в тексте сокращений, построенных из первых букв сложных названий, для обозначения соединений.** Приведение одних и тех же структурных формул **несколько раз не допускается.** Для распространенных реагентов, растворителей и лигандов допускается использование буквенных сокращений (ТГФ, ДМСО, ТМС, Ру, *acac*, *ep* и т. п.) с расшифровкой **при первом упоминании.** Не следует пользоваться сокращениями для привычных названий. Используются следующие сокращения: моль, г-ат, г-экв, кал, ккал, н. (нормальный), М. (молярный), м. (моляльный); концентрация растворов обозначается: г/см³, г/л, моль/л, моль/кг Н₂О; т. кип. и т. пл. (точки кипения и плавления) – перед цифрами; конц. (концентрированный) – перед формулой соединения, *M* – молекулярный вес.

В формулах органических соединений элементы располагаются в следующем порядке: С, Н и далее согласно латинскому алфавиту. Формулы молекулярных соединений и ониевых солей даются через точку (например, С₆Н₇Н·НСl). Рекомендуется применять в формулах следующие условные обозначения: алкил – Alk, арил – Ar, гетерил – Ht, галоген – Hlg, СН₃ – Me, С₂Н₅ – Et, С₃Н₇ – Pr (*i*-Pr), С₄Н₉ – Bu (соответственно *s*-Bu, *i*-Bu, *t*-Bu), С₆Н₅ – Ph, СН₃СО – Ac, мезил – Ms, тозил – Ts, а также принятые условные обозначения для аминокислот и защитных групп.

Не допускается включение в текст формул, выходящих за пределы строки. Необходимо тщательно планировать расположение формул на схемах. Линии связей должны располагаться точно на требуемых местах. Следует тщательно проверять формулы новых соединений, так как ошибки в данном случае будут повторены в указателях и справочной литературе.

Пример порядка записи анализа и констант для вновь полученного соединения (десятичные знаки отделять точкой): т. кип. 78°C (100 мм рт. ст.), т. пл. 18°C, n_D^{20} 1.5256, MR_D 50.68, выч. 51.07. ИК спектр, ν , см⁻¹: ... Спектр ЯМР ¹H, δ , м. д.: ... Спектр ЯМР ¹³C, δ_C , м. д.: ... Масс-спектр, m/z ($I_{\text{отн}}$, %): ... Найдено, %: С 59.06, 59.10; Н 7.05, 7.04; I 21.00, 24.08; N 8.01, 8.08. N_{act} 1.74, 1.51. M 143, 145. С₂H₆L₂N₂O₂.

Вычислено, %: С 59.02; Н 7.01; I 21.20; N 8.22. $N_{\text{сет}}$ 1.36. M 144. Если желательно отразить неопределенность соединений, помещается формула с указанием количества двойных и тройных связей, например: MR_D 52.42. $C_6H_3=2\equiv$. Вычислено 52.18.

5. ФИЗИЧЕСКИЕ ВЕЛИЧИНЫ И ФОРМУЛЫ

Во всей статье необходимо придерживаться единой системы условных обозначений и сокращений с первоначальным их объяснением. Размерность единиц дается в соответствии с Международной системой единиц СИ: г, кг; 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 (гектапаскаль), Дж (джоуль), К (кельвин), °С (градус Цельсия). Следует обратить внимание на то, что **десятичные разряды отделяются точкой!**

Для обозначения физических величин и индексов к ним рекомендуется латиница, русскоязычные обозначения не допускаются. Символы переменных физических величин должны быть набраны *курсивом (italic)*, а единицы их измерения — прямым начертанием (normal) (например, Т, К). Индексы и показатели степеней должны располагаться точно на требуемых местах. Должно быть отчетливо видно различие между прописными и строчными буквами. Если они одинаковы по начертанию, то прописные буквы надо подчеркнуть снизу двумя черточками, а строчные отметить двумя черточками сверху. Отчетливо должна выявляться разница между буквами и цифрами (например, латинская буква *I*, римская цифра I и арабская 1). Греческие буквы подчеркиваются красным карандашом, векторные величины — синим.

Рекомендуется компьютерный набор математических формул, а при написании их вручную формулы и все обозначения в тексте должны быть размечены простым карандашом (показатели степени и другие надстрочные индексы отмечаются скобкой вверх, а подстрочные — скобкой вниз). Формулы с номером обязательно пишут в красную строку. Нумерация должна быть сквозной по всей статье, причем нумеруются только те формулы, на которые впоследствии имеются ссылки. Математические символы типа \sin , \lim , \lg , \exp необходимо отметить квадратной скобкой снизу.

6. СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

Список литературы печатается на отдельной странице с указанием инициалов и фамилий **всех авторов** (не допускаются записи и др., et al.).

Литературные ссылки даются в квадратных скобках и нумеруются в порядке упоминания их в тексте (включая рисунки и таблицы). Список цитируемой литературы оформляется следующим образом: порядковый номер ссылки (в квадратных скобках), заголовок описания, необходимые области описания. К ссылкам на переводные издания **обязательно** следует отдельно прилагать описание иностранного издания в оригинале (в латинице). Для статей, опубликованных одновременно в русской и английской версиях журналов РАН, следует также дополнительно на отдельном листе давать ссылки на переводную версию журнала (на английском языке). В ссылках на статьи из журналов название статьи не приводится. Ниже даются примерные образцы библиографических описаний.

КНИГИ, МОНОГРАФИИ

- [1] Басоло Ф., Пирсон Р. Механизмы неорганических реакций. М.: Мир, 1972. С. 52.
- [2] Yungnickel L.L., Peter E.D., Polgar A., Weiss E.T. Organic Analysis. New York, 1953. Vol. 1. P. 127.
- [3] Булах А.Г., Булах К.Г. Физико-химические свойства минералов и компонентов растворов. Л.: Недра, 1978. 167 с.
- [4] Неводные растворители / Под ред. Т. Ваддингтона. М.: Химия, 1971. 369 с.

СТАТЬИ ИЗ ЖУРНАЛОВ

- [1] Стрижов Н.К., Тюрина Л.В. // ЖОХ. 1980. Т. 50. Вып. 5. С. 1143.
- [2] Thomson C. // Chem. Commun. 1977. N 9. P. 322.
- [3] Barnes L.A., Lin B., Lindh R. // J. Chem. Phys. 1993. Vol. 98. N 5. P. 3978.

СБОРНИКИ

- [1] Порай-Кошиц М.А., Шевченко Ю.Н. // Тезисы докладов XV Всесоюзного Чугаевского совещания по химии комплексных соединений. Киев, 1985. С. 5.
- [2] Порай-Кошиц М.А., Кукина Г.А., Шевченко Ю.Н. // Применение рентгеновских лучей к исследованию материалов. Киянцев: Штгницца, 1986. С. 31.
- [3] Kohnstamm Ph. // Handbuch der Physik. Springer Verlag. 1926. Bd 10. S. 271.

АВТОРЕФЕРАТЫ ДИССЕРТАЦИЙ

- [1] Зых В.Г. Автореф. дис. ... канд. хим. наук. М., 1979. 17 с.

АВТОРСКИЕ СВИДЕТЕЛЬСТВА СНГ,
ЗАРУБЕЖНЫЕ ПАТЕНТЫ

- [1] Лукьянова Р.С., Панасевич-Колыда В.И. А. с. 371220 (1972) // Б. И. 1973. № 11.
[2] Пат. 173170 (1980). ВНР // РЖХим. 1981. 22 О 393.
[3] Wolf R. Pat. 567273 (1932). Germany // С. А. 1933. Vol. 27. P. 1362.
[4] Пат. 2309747 (1972). ФРГ // С. А. 1973. Vol. 79. N 126622.

ДЕПОНИРОВАННЫЕ НАУЧНЫЕ РАБОТЫ

- [1] Сазанов В.П., Жилыева И.Н., Филиппов В.В. Деп. ВИНТИ. М., 1986. № 4960-72.

ПРОГРАММЫ

- [1] Sheldrick G.M., SHELXL93, Program for the Refinement of Crystal Structure. Göttingen University, Göttingen (Germany), 1993.

БАНКИ ДАННЫХ

- [1] Cambridge Structural Database System, Version 5.17, 1999.

7. ТАБЛИЦЫ

Таблицы представляются на отдельных листах, имеют заголовки и порядковые номера, на которые даются ссылки в тексте. В статье на полях указывается место таблицы. Таблицы должны быть оформлены с обязательным применением табличной разметки (толщина линий – 0.25). Графы в таблицах разделяются вертикальными линиями; **горизонтальное разделение не рекомендуется**. Сокращение слов в таблицах **не допускается**. Структурные формулы в таблицах, как правило, **не приводятся**. Большие таблицы рекомендуется разделять на части (например, выделить данные элементного анализа, спектры и т. п.).

Таблицы должны содержать не менее четырех строк, меньшее количество информации оформляется в виде выводов или вставляется непосредственно в текст.

В таблицах синтезированных соединений рекомендуется придерживаться следующего порядка граф: номер соединения (римскими цифрами без скобок) или номер по порядку (№ п/п, арабскими цифрами), название соединения или радикал в общей формуле, метод синтеза (если использовались различные методы), выход (%), т. кип. (в скобках приводится давление, мм рт. ст. или гПа), т. пл. (в

скобках указывается растворитель для кристаллизации), физико-химические константы – d , n_D , MR_D (последняя графа делится на две – найдено и вычислено), анализ (найденно, % : С, Н и т. д., в порядке следования в формуле; формула; вычислено, %: С, Н и т. д.), молекулярная масса (M) (графа делится на две – найдено и вычислено). Различные производные (пикраты, гидразоны и т. д.) включаются в основную таблицу.

8. РИСУНКИ

Рисунки должны быть выполнены с применением компьютеров. Рисунки прилагаются к статье в двух экземплярах. Размер рисунка не должен превышать 150×200 мм. 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. Фотографии размером не более 60×90 мм прилагаются в двух экземплярах и только на глянцевой бумаге.

Подписи к рисункам и фотографиям даются в конце статьи, а в тексте на полях указывается их место. На обороте рисунков приводятся фамилии авторов, название статьи, номер рисунка. На обороте фотографий, кроме того, отмечаются «верх», «низ» и масштаб. Спектрограммы, кинетические кривые и другие графики переносятся сканированием непосредственно авторского оригинала. Поэтому следует обращать особое внимание на качественное изображение линий, обозначение осей, выбор оптимального масштаба. Подобные материалы рекомендуется оформлять следующим образом.

а) При изображении электронных спектров по нижней оси абсцисс откладываются длины волн (в нм) в возрастающем порядке слева направо; по верхней оси абсцисс могут быть даны, кроме того, волновые числа (в см^{-1}). По оси ординат слева откладывается логарифм коэффициента молярной экстинкции, в случае необходимости – коэффициент молярной экстинкции. В тексте и таблицах положения экстремумов обозначаются λ_{max} и λ_{min} (в нм).

б) При изображении инфракрасных спектров и спектров комбинационного рассеяния света по нижней оси абсцисс откладываются волновые числа (см^{-1} , в нисходящем порядке слева направо) или