

СПЕКТРОСКОПИЯ ОКРУЖАЮЩЕЙ СРЕДЫ

УДК 535.34:539.19

А.И. Надеждинский¹, Г.Ю. Григорьев², С.Л. Малюгин²,
А.В. Маккавейский¹, Ш.Ш. Набиев², Д.Б. Ставровский¹,
Я.Я. Понуровский¹, Ю.П. Шаповалов¹, А.П. Бабичев²

Измерение изотопного состава $^{13}\text{CO}_2/^{12}\text{CO}_2$ с использованием диодных лазеров ближнего ИК-диапазона

¹ Центр естественно-научных исследований Института общей физики
им. А.М. Прохорова РАН,

² Институт молекулярной физики Российского научного центра
«Курчатовский институт», г. Москва

Поступила в редакцию 10.06.2005 г.

Разработаны аппаратные и программные средства для экспресс-измерения концентрации $^{13}\text{CO}_2$ по спектру поглощения CO_2 в ближнем ИК-диапазоне. Относительная погрешность определения d -фактора в breath-testе при 100-кратном накоплении единичных измерений не превышала 0,7%. Для определения абсолютной погрешности измерения изотопического отношения были проведены независимые калибровочные измерения пяти проб CO_2 с разным изотопным составом с использованием как техники диодной лазерной спектроскопии, так и масс-спектрометрии.

Интерес к изотопу ^{13}C в наибольшей степени определяется развитием дыхательной диагностики для выявления людей, инфицированных бактерией *Helicobakter pylori* (так называемый «Urea Breath Test»). Бактерия *H. pylori* вызывает гастроэнтерологические заболевания, прежде всего язву желудка. Вкратце суть метода заключается в следующем. Пациент принимает раствор мочевины $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$, меченной углеродом-13. Для *H. pylori* мочевина является пищей, в результате усвоения которой выделяется углекислый газ. Затем CO_2 через стенки желудка и кровеносную систему попадает в легкие и в выдыхаемый воздух. Измеряя изотопное отношение $^{13}\text{CO}_2/^{12}\text{CO}_2$ в выдыхаемом воздухе, можно делать вывод об инфицированности пациента бактерией *H. pylori* и о стадии заболевания. После открытия этой бактерии медики сделали существенный шаг в совершенствовании методов лечения гастроэнтерологических заболеваний. Важный вклад в этом направлении сделан именно изотопной диагностикой, позволяющей кроме прочего наблюдать динамику лечения и выбирать щадящий для пациента медикаментозный режим.

В настоящий момент на Западе, и особенно в США, эта методика, получившая название «breath-test»-диагностика, распространяется быстрыми темпами, переходя из стадии исследований к стадии масштабного обследования пациентов. Определение инфицированности *H. pylori* по измерению отношения $^{13}\text{CO}_2/^{12}\text{CO}_2$ более предпочтительно по сравнению с измерением концентрации радиоактивного ^{14}C , поскольку показано абсолютно всем пациентам, включая беременных женщин и грудных детей.

Кроме дыхательного теста на *H. pylori* с использованием меченой мочевины, изотопный дыхательный тест может быть применен для диагностики целого ряда других заболеваний [1]. Соответственно кроме мочевины в качестве активных агентов используются несколько других препаратов, меченых углеродом-13. Но во всех случаях диагностическим показателем является отношение $^{13}\text{CO}_2/^{12}\text{CO}_2$ в выдыхаемом воздухе.

Идея использовать измерения изотопных отношений в выдыхаемом воздухе были высказаны еще в начале 50-х гг. XX в. Рассматривались различные возможности применения результатов этих измерений для диагностики функционирования различных органов, прежде всего легких.

Уже в 1969 г. был опубликован обзор австралийского ученого Фоулера [2], в котором анализировалось применение масс-спектрометров для дыхательных тестов. Идея проводить диагностику *H. pylori* с помощью изотопного дыхательного теста была предложена и реализована буквально через два года после открытия этой бактерии [3]. Сразу же начали развиваться методы диагностики, появилось большое число публикаций как в медицинских, так и в физических и химических изданиях [4–9]. Ведущие производители масс-спектрометрического оборудования разработали и пустили в продажу специализированные масс-спектрометры изотопного отношения IRMS для изотопной дыхательной диагностики [10, 11].

Эти приборы обеспечивают высокую точность измерений, однако весьма дороги. По этой причине различные группы исследователей начали разработки

новых приборов, основанных на оптических методах измерений. Еще в 1975 г. Ирвинг [10] предложил бездисперсионную схему измерения изотопного отношения $^{13}\text{CO}_2/^{12}\text{CO}_2$. На этом принципе, но с использованием оптоакустических детекторов, построен серийно производимый прибор фирмы «Wagner» [11, 12]. Также серийно производится прибор, основанный на использовании оптогальванического эффекта фирмы «Alimenterics» [13, 14]. Эти приборы несколько дешевле масс-спектрометрических, однако для российского рынка их цена также слишком высока.

Опубликован ряд работ по лазерному методу измерения отношения $^{13}\text{CO}_2/^{12}\text{CO}_2$ [15–19], в которых во взаимодействии с медиками были получены результаты по внедрению изотопной дыхательной диагностики в практику российских клиник.

С момента появления изотопной дыхательной диагностики возник вопрос о точности и достоверности диагностики. Этим вопросам посвящен ряд работ [20–25]. Проводились также сравнительные измерения оптических и масс-спектрометрических методов [26, 27], показавшие, что все серийные приборы обеспечивают требуемую точность.

Изотопное отношение $^{13}\text{CO}_2/^{12}\text{CO}_2$ измеряется в выдохе пациента до приема препарата и после некоторого времени действия препарата:

$$\delta = \left(\frac{\text{^{13}C}/\text{^{12}C}_{\text{кон}}}{\text{^{13}C}/\text{^{12}C}_{\text{нач}}} - 1 \right) \cdot 1000 \% \text{ (промилле).}$$

Весьма важным является вопрос так называемого уровня отсечки, т.е. того значения δ , начиная с которого пациент считается инфицированным. Чаще всего за уровень отсечки принималось значение 5‰. Это значение было установлено в самом начале применения изотопного дыхательного теста и было введено в Европейский стандартный протокол. Однако впоследствии в целом ряде работ было показано (см., например, [20]), что это значение при дозе мочевины от 75 до 100 мг должно быть уменьшено до 3,5‰. В настоящее время это значение считается общепринятым, хотя диапазон 3,5–5‰ многие называют «серой» зоной, где нельзя однозначно сделать вывод об инфицированности пациента *H.pylori*.

Что касается других болезней и диагностических препаратов, то там пока нет однозначно принятого значения δ , поскольку этот метод находится в стадии лабораторных исследований и не внедрен в клиническую практику. Уровень отсечки определяет требования к точности измерительных приборов. Для достоверного определения значения δ точность измерений должна быть, по крайней мере, $\delta/3$, но это с точки зрения физических измерений. На практике принимается, что точность измерений должна быть на уровне 0,5–0,8‰. Специализированные масс-спектрометры имеют точность 0,1–0,2‰. Изготовители оптических ИК-приборов декларируют примерно такую же точность, но реально она несколько хуже и составляет 0,5–0,8‰.

В России, пожалуй, основной сдерживающий фактор распространения изотопного дыхательного теста – это высокая стоимость диагностического обо-

рудования. Стоимость масс-спектрометров и хромато-спектрометров, используемых для этих целей, колеблется в пределах 50–80 тыс. дол. Примерно столько же стоят и приборы с лазерной оптогальванической регистрацией. Немного дешевле инфракрасный прибор с оптоакустической регистрацией.

В связи с этим параллельно работам по созданию в РНЦ «Курчатовский институт» разделительного комплекса «Колонна» для производства изотопа ^{13}C [28] началась разработка новых методов измерения изотопного отношения $^{13}\text{CO}_2/^{12}\text{CO}_2$. Ее задача – найти метод, позволяющий создать прибор, стоимость которого давала бы возможность внедрить изотопную дыхательную диагностику в большом числе российских клиник. Для приобретения опыта налаживания взаимодействия с медиками и проведения сравнительных экспериментов с помощью Минатома были приобретены два хроматомасс-спектрометра фирмы Medi-chems (Republic of Korea), специально предназначенные для дыхательной диагностики. С помощью этих приборов проводились и проводятся измерения дыхательных тестов совместно с рядом московских клиник и медицинских центров [29–32].

В качестве второго варианта исследовался метод диодной лазерной спектроскопии (ДЛС). Использовались перестраиваемый диодный лазер ($\lambda = 1,6 \text{ мкм}$) с распределенной обратной связью и волоконным выводом излучения и многоходовая оптическая кювета с полной длиной оптического пути 42 м. Выбор диапазона 1,6 мкм определялся прежде всего целью – разработать недорогой прибор для изотопной дыхательной диагностики.

В работах [17–19] использовался лазер на селениде свинца, легированном европием $\text{Pb}_{1-x}\text{Eu}_x\text{Se}$ с центром генерации в районе 4,3 мкм. Этот диапазон совпадает с интенсивной полосой поглощения молекулы CO_2 . Однако и лазер, и фотоприемник для этого диапазона требуют охлаждения до температур 80–100 К, а, следовательно, криостатов и жидкого азота. Это удорожает систему и ограничивает ее применение, так как не в каждую клинику можно доставлять жидкий азот.

В данной работе впервые разработаны аппаратные и программные средства для экспресс-измерения концентрации $^{13}\text{CO}_2$ по спектру поглощения CO_2 в ближнем ИК-диапазоне [33, 34].

Регистрировались линии поглощения R4 $^{12}\text{CO}_2$ и P12 $^{13}\text{CO}_2$, расположенные в частотном интервале 6232,7–6232,5 см $^{-1}$. Далее измерялось отношение коэффициентов поглощения в этих линиях, по которому рассчитывалось отношение концентраций изотопомеров $^{13}\text{CO}_2$ и $^{12}\text{CO}_2$.

Диодный модуль (ДЛ-модуль) включал в себя диодный лазер (фирма «Anritsu») с распределенной обратной связью и волоконным выводом излучения (длина волны генерации ДЛ 1,6 мкм), терморезистор и термоэлемент Пельтье.

Многоходовая кювета с базой 25 см и общей оптической длиной 42 м имела волоконный ввод излучения. Конструкция кюветы позволяла ее вакуумировать и заполнять исследуемым газом при пониженном давлении.

Фотоприемник (ФП) с предусилителем (ПУ), установленный на кювете, позволял регистрировать выходящее из нее излучение. Интерфейсный модуль, предназначенный для управления ДЛ-модулем и системой регистрации, включал в себя источник тока накачки ДЛ, систему термостабилизации ДЛ, источник питания предусилителя ФП.

Для управления накачкой ДЛ, системами термостабилизации, а также для регистрации сигналов и последующей их обработки в газоанализаторе использовалась плата ввода-вывода NI DAQ PCI-6052E фирмы «National Instruments». Управление процессом измерения осуществлялось программой, функционирующей в среде NI LabView 7.0.

Накачка диодного лазера осуществлялась импульсами трапециевидной формы. Величина импульса тока $I_{\text{раб}} \sim 80$ мА, длина импульса 0,4–1 мс, частота повторения 1–2 кГц. Сканирование частоты генерации ДЛ ($\Delta\nu \sim 2$ см $^{-1}$) происходило за счет изменения эффективного показателя преломления активной области лазера в течение импульса тока накачки.

Система термостабилизации позволяла производить плавную перестройку частоты генерации в пределах ~ 60 см $^{-1}$ за счет изменения температуры кристалла лазера с помощью термоэлемента Пельтье.

На рис. 1, *а* приведен модельный спектр пропускания CO₂ в окрестности 1,6 мкм (по базе спектров HITRAN). Верхние кривые представляют собой вклад поглощения $^{13}\text{CO}_2$ для естественного содержания изотопов. Здесь же приведена выбранная спектральная область и указаны аналитические спектральные линии двух изотопов углекислого газа. Аналитические спектральные линии выбирались таким образом, чтобы температура газа в кювете практически не влияла на результат измерений. Поэтому выбирались линии с одинаковой температурной зависимостью интегрального сечения поглощения (рис. 1, *б*). Были выбраны линии R4 для $^{12}\text{CO}_2$ и P12 для $^{13}\text{CO}_2$.

На рис. 1, *в* приведен спектр поглощения CO₂ в аналитической спектральной области, полученный в данной работе при измерении изотопного состава CO₂ в воздухе, выдыхаемом человеком. Давление пробы воздуха в кювете составляло 30 торр. Для выбранных экспериментальных условий амплитуда коэффициента поглощения в сильной линии, соответствующей основному изотопу, составляет примерно 0,024, а для слабой линии она находится на уровне 0,0006.

Принимая во внимание требуемую точность измерений изотопного состава $\sim 0,5\%$, приходим к выводу, что необходимая точность измерения поглощения в данном эксперименте должна быть не хуже $3 \cdot 10^{-6}$. В выбранном частотном диапазоне сечение поглощения $^{13}\text{CO}_2$ в 46 раз слабее основного. С учетом этого факта методика определения изотопного состава выдыхаемого пациентом воздуха в случае ДЛС включает пять основных этапов. Схематически они показаны на рис. 2.

1–2. Регистрация и нормализация спектра. Производится вычисление коэффициента поглощения и линеаризация частотной шкалы. В нашем случае ДЛ с распределенной обратной связью частотная шкала с достаточной степенью точности описывается

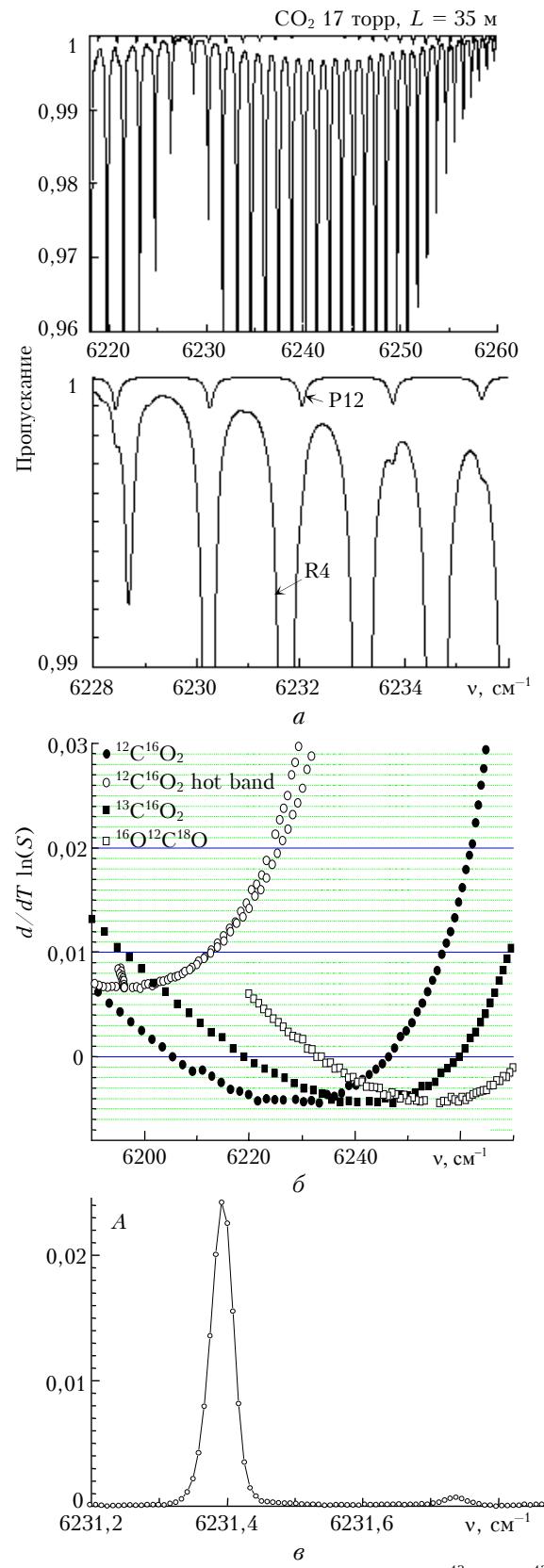


Рис. 1. Модельный спектр пропускания $^{13}\text{CO}_2$, $^{12}\text{CO}_2$ (HITRAN) (*а*), коэффициент относительной температурной зависимости интегрального коэффициента поглощения спектральных линий (*б*) и спектр поглощения CO₂ в аналитической спектральной области (*в*)

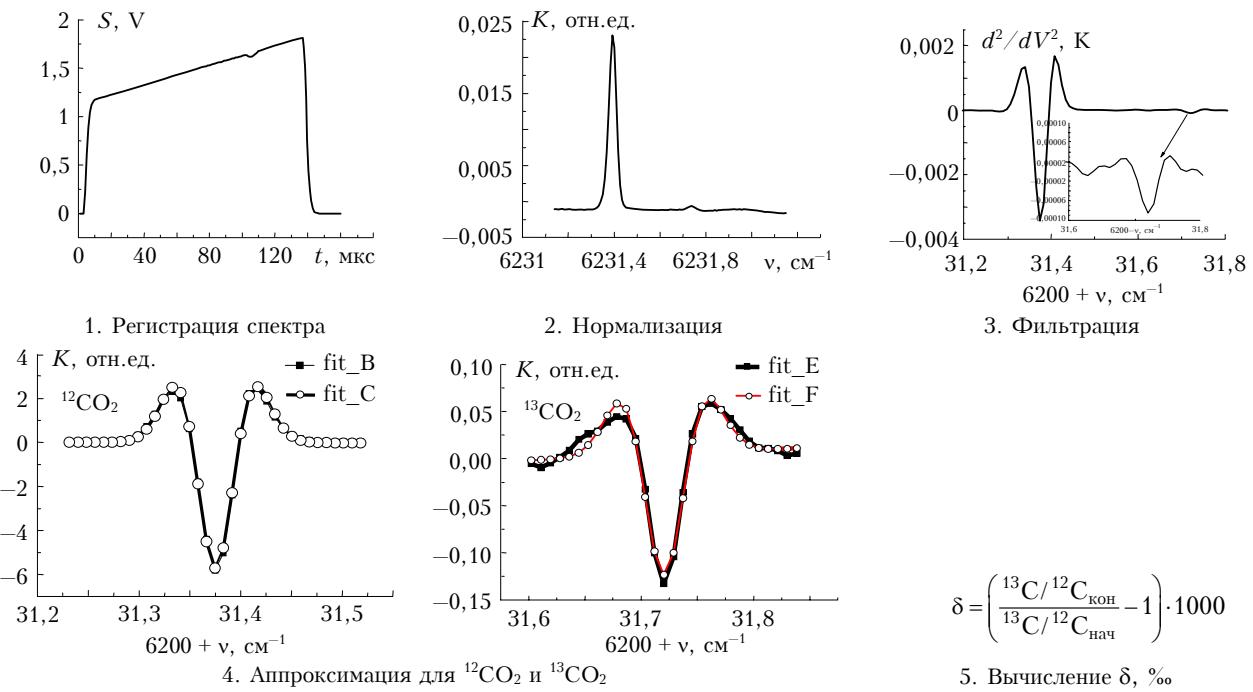


Рис. 2. Основные этапы методики определения величины δ

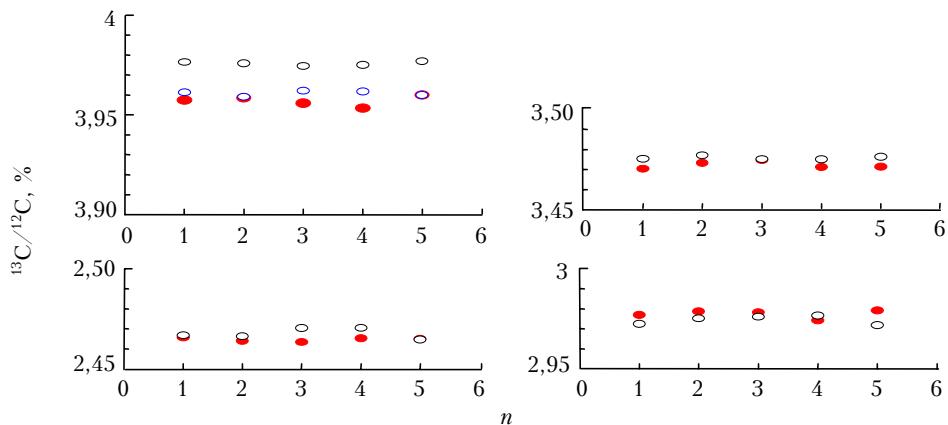


Рис. 3. Результаты независимых измерений изотопного состава одного и того же образца углекислого газа, полученные с помощью ДЛ. Каждая точка соответствует реализации одного измерения

линейной функцией, где в качестве аргумента используется форма импульса тока накачки.

3. Фильтрация спектра. Фильтрация производится с использованием кросскорреляционных функций, а также фильтра Баттерворда 2-го порядка.

4. Аппроксимация спектра. Она осуществляется второй производной доплеровского контура и линейной функцией.

5. Вычисление значения δ . Находятся отношение R интегральных коэффициентов поглощения $^{13}\text{CO}_2/^{12}\text{CO}_2$ и значение $\delta = (R/R_0 - 1) \cdot 1000\%$.

Программа, написанная в среде графического программирования LabWIEV, позволяла в режиме реального времени управлять процессом измерения и вычислять δ . Время единичного измерения δ составляло не более 0,2 с. При 100-кратном накоплении и усреднении результатов единичных измерений относительная погрешность δ не превышала 0,7%, что является приемлемым для клинической практики.

Калибровка прибора при измерении R основана на значениях интегральных сечений поглощения, взятых из спектральной базы данных HITRAN-2004. Для оценки систематической погрешности при проведении измерений было изготовлено пять образцов углекислого газа различного изотопного состава. Содержание изотопов углерода в этих образцах было предварительно измерено на масс-спектрометре. Результаты измерений, проведенных на ДЛ-газоанализаторе, приведены на рис. 3, а данные, полученные с помощью ДЛ-газоанализатора и масс-спектрометра, представлены в таблице (усредненные значения).

№ пробы	15	5	25	3	1
$^{13}\text{C}/^{12}\text{C}$, %, ДЛС	3,97	3,47	2,46	2,97	1,08
$^{13}\text{C}/^{12}\text{C}$, %, масс-спектрометр	3,97	3,48	2,54	2,94	1,10

Статистический анализ приведенных данных позволяет оценить систематическую ошибку по раз-

ным циклам измерений одной и той же пробы, которая не превышала 1,2‰. Для настоящей методики измерений она обусловлена погрешностью определения давления газовой смеси, составлявшей 0,5 торр. Однако при определении значения δ систематическая ошибка частично компенсируется, и тогда, как уже говорилось, относительная погрешность δ не превышает 0,7‰. Таким образом, в данной работе разработаны аппаратные и программные средства для экспресс-измерения концентрации $^{13}\text{CO}_2$ по спектру поглощения CO_2 в ближнем ИК-диапазоне. Были проведены сравнительные тесты пациентов на макете ДЛ-газоанализатора и на приборе HeliView.

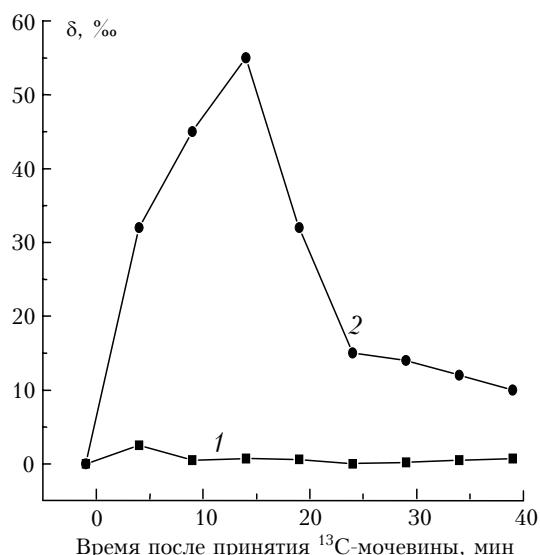


Рис. 4. Изотопный дыхательный тест. Образец записи: 1 – неинфицированный, 2 – инфицированный пациент

На рис. 4 приведены значения δ в зависимости от времени для инфицированного и неинфицированного пациентов. Лабораторный макет ДЛ-газоанализатора может стать основой для разработки серийного анализатора для изотопной дыхательной диагностики.

- Гришина В.Г., Невмержицкий В.И., Свищевский Е.Б. Изотопный тест дыхания // Изотоны. Свойства, получение, применение / Под. ред. В.Ю. Баранова. М.: Физматлит, 2005. Т. 2. С. 311.
- Fowler K.T. The Respiratory Mass Spectrometer // Phys. Med. Biol. 1969. V. 14. N 2. P. 185–199.
- Graham D.Y., Klein P.D., Evans D.J., Jr., et al. Cam-pylobacter pylori detected noninvasively by ^{13}C -urea breath test // The Lancet. 1987. V. 343. P. 1174–1177.
- Logan R.P.H., Dill S., Bauer F.E., et al. The European ^{13}C -urea breath test for the detection of Helicobacter pylori // Eur. J. Gastroenterol. Hepatol. 1991. V. 3. P. 915–921.
- Guilluy R., Billion-Rey F., Pachiaudi C., et al. Online purification and carbon-13 isotopic analysis of carbon dioxide in breath: evaluation of on-line gas chromatography-isotope ratio mass spectrometry // Anal. chim. acta. 1992. V. 259. P. 193–202.
- Braden B., Haisch M., Duan L.P., et al. Clinically feasible stable isotope technique at a reasonable price: analysis of $^{13}\text{CO}_2$ / $^{12}\text{CO}_2$ -abundance in breath samples with a new isotope selective nondispersive infrared spectrometer // Z. Gastroenterol. 1994. V. 32. P. 675–678.

- Koletzko S., Haisch M., Seeboth I., Braden B., Hengels K., Koletzko B., Hering P. Isotope-selective non-dispersive infrared spectrometry for detection of Helicobacter pylori infection with ^{13}C -urea breath test // The Lancet. 1995. V. 345. P. 961–962.
- Сайт Europa Scientific: <http://www.europa-uk.com>
- Прибор HeliView, rep. Korea, <http://www.medicheims.com>
- Irving C.S. Measurement of $^{13}\text{CO}_2$ / $^{12}\text{CO}_2$ abundance by nondispersive infrared heterodyne ratiometry as an alternative to gas isotope ratio mass spectrometry // Anal. Chem. 1975. V. 5S. P. 2172–2175.
- Braden B., Schäfer F., Caspary W.F., Lembcke B. Non-dispersive isotope-selective infrared spectroscopy: a new analytical method for ^{13}C -urea breath tests // Scand. J. Gastroenterol. 1996. V. 31. P. 442–445.
- Серийный оптоакустический прибор фирмы «Wagner», <http://www.wagner-bremen.de/>
- Murnick D.E., Peer B.J. Laser-based analysis of carbon isotope ratios // Science. 1994. V. 263. P. 945–947.
- Schuman R., Rigas B., Prada A., Minoli G. Diagnosis of H. pylori infection by the LARA™ system. Towards a simplified breath test // Gastroenterol. 1995. V. 108. P. A961.
- Crosson E.R., Ricci K.N., Richman B.A., Chilese F.C., Owano T.G., Provencal R.A., Todd M.W., Glasser J., Kachanov A.A., Paldus B.A., Spence T.G., Zare R.N. Stable isotope ratios using cavity ring-down spectroscopy: determination of ^{13}C / ^{12}C for carbon dioxide in human breath // Anal. Chem. 2002. V. 74. N 9. P. 2003–2007.
- Cooper D.E., Martinelli R.U., Carlisle C.B., Riris H., Bour D.B. and Menna R.J. Measurement of $^{12}\text{CO}_2$ / $^{13}\text{CO}_2$ ratios for medical diagnostics with 1.6 μm distributed feedback semiconductor diode lasers // Appl. Opt. 1993. V. 32. P. 6727–6731.
- Степанов Е.В. Лазерный анализ изотопического отношения углерода ^{13}C / ^{12}C в CO_2 выдыхаемого воздуха // Квант. электрон. 2002. Т. 32. № 11. С. 981–986.
- Степанов Е.В. Лазерная спектроскопия и анализ микропропонентов выдыхаемого воздуха: Автореф. дис.... докт. физ.-мат. наук. М.: Институт общей физики РАН, 2003. 41 с.
- Степанов Е.В., Миляев В.А., Селиванов Ю.Г. Лазерная ортомолекулярная медицинская диагностика // Успехи физ. наук. 2000. Т. 170. № 4. С. 458–462.
- Johnston B.J., Levi S., Johnson P.G. Cut-off point for ^{13}C -urea breath test [abstract] // Gut. 1996. V. 39 (suppl. 2). P. A122.
- Stellaard F., Geypens B. European interlaboratory comparison of breath $^{13}\text{CO}_2$ analysis // Gut. 1998. V. 43. P. 2–6.
- Mion F., Rosner G., Rousseau M., et al. ^{13}C -urea breath test for Helicobacter pylori: cut off point determination by cluster analysis // Clin. Sci. 1997. V. 93. P. 3–6.
- Zagari R.M., Pozzato P., Bazzoli F., et al. // A comparative trial to optimize the protocol of the ^{13}C urea breath test for the diagnosis of Helicobacter pylori infection // Digestion. 1998. V. 59 (suppl. 3). P. 461.
- Mansfield C.D., Rutt H.N. A quantitative evaluation of spurious results in the infrared spectroscopic measurement of CO_2 isotope ratios // Phys. Med. Biol. 2002. V. 47. P. 689–696.
- Working Party of the European Helicobacter pylori Study Group. Guidelines for clinical trials in Helicobacter pylori infection // Gut. 1997. V. 41 (suppl. 2). P. 1–23.
- Savarino V., Vaira D., Dulbecco P., et al. Comparison of laser assisted ratio analyser (LARA) and isotope ratio

- mass spectrometry (IRMS) for ^{13}C -urea breath test (UBT) // Gut. 1998. V. 43 (suppl 2). P. A50.
27. Ohara S., Kato M., Asaka M., Toyota T. The UbiT-100 $^{13}\text{CO}_2$ infrared analyser: comparison between infrared spectrometric analysis and mass spectrometric analysis // Helicobacter. 1998. V. 3. P. 49–53.
28. Бабичев А.П., Гнидой И.П., Григорьев Г.Ю., Дылма К.А., Дятлов А.А., Керновский Д.А., Комиссарова Н.В., Степанов В.В., Устинов А.Л., Полевой А.С. // Комплекс для разделения изотопов углерода методом криогенной ректификации CO: Сб. докл. на 7-й Всерос. конф. «Физико-химические процессы при селекции атомов и молекул». М.: ЦНИИатоминформ, 2002. С. 290.
29. Щербаков П.Л., Балаболкин И.И., Невмержицкий В.И., Цой Е.А., Баранов В.Ю., Григорьев Г.Ю., Гришина В.Г., Сенченков С.А., Левченко С.Г. Определение Helicobacter pylori по изменению изотопного отношения $^{12}\text{C}/^{13}\text{C}$ в выдыхаемом воздухе // Тез. VII Конгресса педиатров России. М., 2002. С. 349.
30. Григорьев Г.Ю., Сысоев А.А. Перспективы применения времяпролетной масс-спектрометрии с мембранный сепарацией в ранней диагностике язвенных заболеваний: Сб. научн. трудов МИФИ. М., 2000. Т. 8. С. 44.
31. Grigoriev G., Sysoev A. Fast determination of isotopic composition in carbon dioxide by membrane inlet TOF mass spectrometry // Abstr. 15th International Mass Spectrometry Conference. Barcelona. Spain. 2000. P. 73.
32. Григорьев Г.Ю., Сысоев А.А. Времяпролетная масс-спектрометрия — новое средство диагностики язвенных заболеваний методом дыхательных тестов // Сб. докл. на 5-й Всерос. конф. «Физико-химические процессы при селекции атомов и молекул». М.: ЦНИИатоминформ, 2000. С. 205.
33. Бабичев А., Григорьев Г.Ю., Малюгин С., Набиев Ш., Надеждинский А., Понуровский Я., Ставровский Д. Измерение изотопического состава $^{12}\text{CO}_2/^{13}\text{CO}_2$ с использованием техники TDLS // Тез. докл. IX Всерос. конф. «Физико-химические процессы при селекции атомов и молекул». Звенигород, 2004. С. 64.
34. Надеждинский А.И., Понуровский Я.Я., Ставровский Д.Б., Григорьев Г.Ю., Набиев Ш.Ш. Измерение изотопического состава CO₂ и H₂O с использованием диодных лазеров ближнего ИК-диапазона // Тез. докл. Всерос. конф. по аналитической химии «Аналитика России». М., 2004. С. 116.

A.I. Nadezhdiniskii, G.Yu. Grigoriev, S.L. Malyugin, A.V. Makkaveiskii, Sh.Sh. Nabiev, D.B. Stavrovskii, Ya.Ya. Ponurovskii, Yu.P. Shapovalov, A.P. Babichev. Measurements of the $^{13}\text{CO}_2/^{12}\text{CO}_2$ isotope composition using the near IR diode lasers.

The paper reports on the development of equipment and software for rapid measurements of $^{13}\text{CO}_2$ concentration from the CO₂ absorption spectrum in the near-infrared range. The relative error of the *d*-factor definition in the breath-test on 100-fold accumulation of single measurements was within 0.7‰. To determine the absolute error of isotopic ratio measurements, we have conducted independent calibrating measurements of five CO₂ samples with different isotope compositions using both DLS equipment and mass-spectrometers.