УСПЕХИ ФИЗИЧЕСКИХ НАУК

ОБЗОРЫ АКТУАЛЬНЫХ ПРОБЛЕМ

Новые подходы к молекулярному лазерному разделению изотопов урана

Г.Н. Макаров

Большой интерес к лазерному разделению изотопов урана стимулировал разработку и развитие в конце XX — начале XXI века целого ряда методов и подходов с использованием как атомарного, так и молекулярного вариантов разделения изотопов. Поиск эффективных лазерных методов разделения изотопов урана активно проводится во многих странах и сегодня. Представлен обзор новых подходов к молекулярному лазерному разделению изотопов (МЛРИ) урана. В основе этих подходов лежит процесс резонансного изотопно-селективного многофотонного возбуждения высоких колебательных состояний (2v3 и 3v3) молекул ²³⁵UF₆ и ²³⁸UF₆ в газодинамически охлаждённых молекулярных потоках бихроматическим лазерным ИК-излучением и последующая диссоциация возбуждённых молекул теми же лазерными импульсами. Рассматриваются основы таких подходов. Приведены и обсуждаются результаты экспериментов по двух- и трёхфотонному возбуждению молекул SF₆, которые по своим спектроскопическим свойствам являются аналогами молекул UF₆, в колебательные состояния 2v₃ и 3v₃ соответственно двухи трёхчастотным излучением импульсных СО2-лазеров. Предложены и анализируются конкретные схемы и параметры резонансного двух- и трёхфотонного изотопно-селективного возбуждения молекул ²³⁵UF₆ и ²³⁸UF₆ в колебательные состояния 2v₃ и 3v₃ бихроматическим ИК-излучением двух импульсных СF₄-лазеров, а также двух пара-Н₂-лазеров, генерирующих в области 16 мкм. Рассматривается метод изотопно-селективного возбуждения и диссоциации молекул UF₆ в смеси с сенсибилизатором (молекулами SF₆) в неравновесных термодинамических условиях скачка уплотнения. Показана возможность реализации с предложенными подходами низкоэнергетических методов МЛРИ урана.

Ключевые слова: атомы, молекулы, кластеры, уран, молекулярные и кластерные пучки, лазерная спектроскопия, индуцированные лазером селективные процессы в молекулах и кластерах, лазерное разделение изотопов урана, лазерная физика

PACS numbers: 07.77.Gx, **28.60.** + **s**, **33.80.** - **b**, **36.40.** - **c**, **42.62.** - **b**, 42.62.Fi, 82.50.Bc DOI: https://doi.org/10.3367/UFNr.2023.02.039325

Содержание

- 1. Введение (48).
- 2. Основы метода резонансного многочастотного возбуждения высоких колебательных состояний молекул (50).
- Резонансное многофотонное возбуждение колебательных состояний 2v₃ и 3v₃ молекул SF₆ многочастотным излучением импульсных CO₂-лазеров (50).
- 4. Схемы и параметры резонансного изотопно-селективного двух- и трёхфотонного возбуждения состояний $2v_3$ и $3v_3$ молекул 235 UF₆ и 238 UF₆ лазерным ИК-излучением (52).

4.1. Общие замечания. 4.2. Резонансное двухфотонное возбуждение состояний $2v_3$ молекул ²³⁸UF₆ и ²³⁵UF₆. 4.3. Резонансное трёхфотонное возбуждение состояний $3v_3$ молекул ²³⁸UF₆ и ²³⁵UF₆.

Г.Н. Макаров. Институт спектроскопии РАН, ул. Физическая 5, 108840 Троицк, Москва, Российская Федерация E-mail: gmakarov@isan.troitsk.ru

Статья поступила 19 января 2023 г., после доработки 17 февраля 2023 г.

- Обсуждение схем изотопно-селективного заселения состояний 2v₃ и 3v₃ молекул ²³⁵UF₆ и ²³⁸UF₆ (55).
- 6. Метод изотопно-селективного возбуждения и диссоциации молекул UF₆ с сенсибилизатором бихроматическим лазерным ИК-излучением в скачке уплотнения (56).
- 7. Заключение (57).

Список литературы (58).

1. Введение

Одним из важнейших применений лазеров практически сразу после создания стало их использование в селективной фотофизике и фотохимии, в том числе в исследованиях по лазерному разделению изотопов различных элементов, включая изотопы урана [1–7]. Исследования по лазерному разделению изотопов урана проводились в двух направлениях: с использованием в качестве исходного вещества атомарного пара металлического урана (метод AVLIS — Atomic Vapor Laser Isotope Separation) [7–17] и молекулярного газа UF₆ (метод MLIS — Molecular Laser Isotope Separation) [7, 10, 13, 17–25].

В случае атомарного варианта для возбуждения атомов урана в экспериментальных исследованиях, а также в технологии для изотопно-селективного возбуждения атомов урана использовались перестраиваемые по длине волны генерации лазеры на красителях, накачиваемые лазерами на парах меди [2, 8–17]. В подавляющем большинстве экспериментов применялись схемы трёх- или четырёхчастотной ионизации атомов [2, 23].

В рамках исследований по молекулярному варианту разделения изотопов урана применялось довольно много методов, основанных на селективной диссоциации молекул UF₆ [2]. Это — метод изотопно-селективной диссоциации UF₆ ультрафиолетовым (УФ) лазерным излучением, метод двухступенчатой ИК + УФ диссоциации UF₆, метод многоступенчатой ИК + УФ диссоциации UF₆, методы двух- и трёхчастотной ИК многофотонной диссоциации (МФД) молекул UF₆. Проводились также исследования с применением низкоэнергетических методов изотопно-селективного подавления кластеризации молекул UF₆ и селективной диссоциации небольших кластеров UF₆ лазерным ИК-излучением (см. обзор [2] и приведённые там ссылки). Наилучшие результаты были получены с применением метода изотопно-селективной ИК многофотонной диссоциации молекул UF₆ [1-7].

В исследованиях по МЛРИ урана методом селективной ИК многофотонной диссоциации молекул UF₆ использовались генерирующий в области 16 мкм оптически накачиваемый излучением мощного CO₂-лазера молекулярный CF₄-лазер [26, 27] и пара-H₂-лазер [28], основанный на смещении частоты излучения CO₂-лазера в область 16 мкм за счёт стимулированного комбинационного (рамановского) рассеяния в пара-водороде.

В 1970–1980-х гг. в целом ряде высокоразвитых стран (в США, Германии, Англии, Франции, Японии, Австралии) велись работы в рамках закрытых проектов по лазерному разделению изотопов урана [8–13, 17–24]. Работы проводились с использованием как атомарного, так и молекулярного вариантов. Ожидалось, что с применением лазеров можно разработать более экономичную и эффективную, чем центрифугирование, технологию обогащения урана — лазерную технологию.

Однако большинство существовавших в конце ХХ века проектов по лазерному разделению изотопов урана по ряду причин было закрыто [1, 2]. Во многих случаях это объяснялось экономическими факторами, а также отсутствием мощных и эффективных лазеров. Считалось, что на том этапе развития лазерной технологии создание модулей промышленного типа для лазерного разделения изотопов урана нерентабельно [25]. В то же время в ряде проектов было показано [2, 8, 9, 11, 12, 24], что экономическая эффективность лазерных методов обогащения урана сопоставима с таковой наиболее продвинутых центрифужных методов. Основная причина закрытия проектов по лазерному разделению изотопов урана была политико-экономическая. Она была результатом заключения в 1993 г. между Россией и США межправительственного соглашения ВОУ-НОУ (высокообогащённый уран-низкообогащённый уран) (Программа "Мегатонны в мегаватты" — Megatons to Megawatts Program) [29, 30]. Данное соглашение действовало 20 лет (до 2013 г). Согласно ему США покупала у России для своих атомных электростанций низкообогащённый уран, вырабатываемый из оружейного урана. Последствием этого в США стало замедление развития технологий по

4 УФН, т. 194, № 1

разделению изотопов урана. Вместе с тем во многих странах (в США, Австралии, Японии, Южной Корее, Индии, Иране, Китае, ЮАР) исследования по лазерному разделению изотопов урана проводятся и сегодня [1, 2, 31–41].

В настоящее время такие исследования направлены главным образом на разработку низкоэнергетических методов МЛРИ урана [1, 2, 7, 33, 42–51]. Исследуются также альтернативные им методы [52–55]. Среди низкоэнергетических методов МЛРИ наиболее перспективными считаются [1, 2, 47, 51] метод изотопно-селективного подавления кластеризации молекул и метод изотопноселективной диссоциации небольших слабосвязанных ван-дер-ваальсовых кластеров (в частности, димеров). Вероятно, именно эти процессы положены в основу разрабатываемой сегодня в США и Австралии лазерной технологии обогащения урана SILEX (Separation of Isotopes by Laser EXitation) [56–60] (см. также обзоры [1, 2, 51]).

В ходе выполнения проектов по лазерному разделению изотопов урана оптимизировались и улучшались первоначальные характеристики применяемых лазеров. Сегодня используемые для возбуждения молекул UF₆ оптически накачиваемые молекулярные CF₄- и пара-H₂-лазеры могут генерировать импульсы излучения длительностью около 100 нс с энергией в импульсе до 0,5–1,0 Дж и спектральной шириной линии генерации $\leq 0,05$ см⁻¹ [2, 13, 61–64]. По многим параметрам они удовлетворяют требованиям, которые предъявляются для работы на крупномасштабных установках [2, 13, 61–64].

СF₄-лазер излучает в области частот $612-650 \text{ сm}^{-1}$ [61, 62, 65–67] и имеет более ста линий генерации [65, 66]. В основе работы пара-H₂-лазера лежит процесс вынужденного комбинационного рассеяния излучения мощного CO₂-лазера на вращательных переходах молекулярного водорода. При таком неупругом рассеянии частота излучения CO₂-лазера уменьшается на величину вращательного кванта молекулы H₂ (\approx 354,33 см⁻¹) и попадает в 16-микронный диапазон [28]. Перестройка частоты излучения CO₂-лазера автоматически ведёт к перестройке частоты излучения пара-H₂-лазера.

Существенными недостатками как СГ₄-лазера, так и пара-Н₂-лазера применительно к разделению изотопов урана являются дискретность перестройки частоты излучения указанных лазеров и отсутствие сильных и перестраиваемых линий генерации в области Q-ветви колебания v₃ молекул ²³⁵UF₆ (в области 628,32 см⁻¹ [68, 69]). Поэтому с помощью CF₄-лазера не удалось реализовать изотопно-селективную диссоциацию молекул UF₆, хотя в целом ряде работ он использовался в экспериментах по двухчастотному возбуждению и диссоциации UF₆ [2, 70]. Разделение изотопов урана со сравнительно высокой селективностью процесса (α ≥ 4) было осуществлено в работах [71, 72] методом ИК МФД молекул UF₆ с использованием двух [71] и трёх [72] пара-H₂-лазеров. На первой ступени изотопно-селективное возбуждение молекул ²³⁵UF₆ осуществлялось лазером с плавно перестраиваемой частотой излучения, а дальнейшее их возбуждение и диссоциация — лазерами с фиксированной частотой генерации. Следует отметить, что использование пара-Н2лазеров с плавно перестраиваемой частотой излучения существенно усложняет техническую реализацию данного метода на практике.

1

В качестве другого подхода к МЛРИ урана рассматривается метод изотопно-селективного возбуждения состояния 3v₃ молекул ²³⁵UF₆ (≈ 1877,5 см⁻¹ [73, 74]), в котором изотопический сдвиг составляет около 1,81 см⁻¹ [68, 69], излучением СО-лазера [37-40, 75, 76]. В данном подходе используется химическая реакция колебательновозбуждённых молекул UF₆ с молекулами HCl [37-40]. Разделение изотопов урана происходит за счёт различия в скоростях реакции колебательно-возбуждённых и невозбуждённых молекул UF₆ с молекулами HCl. В работе [38] таким методом осуществлено разделение изотопов урана с селективностью $\alpha = 1,2$. Для этого подхода создаются мощные СО-лазеры [75, 76], генерирующие в области 5,3 мкм, которые планируется использовать для возбуждения молекул ²³⁵UF₆. Однако эффективное возбуждение состояний 3v₃ молекул UF₆ ИК-излучением с длиной волны ≈ 5,33 мкм проблематично из-за слабого поглощения молекул UF₆ на колебательном переходе $0v_3 \rightarrow 3v_3$. Интегральное поглощение обертонной полосы 0v₃ → 3v₃ молекул UF₆ ($\Gamma_{0\rightarrow3} = 3.8 \times 10^{-2}$ км моль⁻¹) более чем на четыре порядка (примерно в 1.8×10^4 раз) меньше интегрального поглощения основной полосы $0v_3 \rightarrow 1v_3$ UF₆ $(\Gamma_{0\to 1} \approx 6.7 \times 10^2 \text{ км моль}^{-1})$ [73].

Поэтому поиск альтернативных схем изотопно-селективного возбуждения высоких колебательных состояний молекул ²³⁵UF₆ представляется весьма важным и актуальным. Именно такой альтернативой могут стать методы, в основе которых лежит процесс резонансного многофотонного возбуждения высоких колебательных состояний молекул ²³⁵UF₆ и ²³⁸UF₆ многочастотным лазерным ИК-излучением [77]. Отметим, что резонансное многофотонное возбуждение высоких колебательных состояний молекул двух- или трёхчастотным ИК-излучением представляет большой интерес также в исследованиях по разработке и созданию оптически накачиваемых молекулярных лазеров [61, 64, 78].

Возбуждение молекул UF₆ в высокие колебательные состояния $2v_3$ и $3v_3$ можно использовать для разделения изотопов урана с применением низкоэнергетических методов, в основе которых лежат процессы с энергией активации не более 0, 1-0, 2 эВ [1, 2, 50, 51]. Такие энергии активации характерны для процессов адсорбции и десорбции молекул на поверхности, в том числе на поверхности кластеров, а также для процессов диссоциации и фрагментации слабосвязанных ван-дер-ваальсовых молекул (например, энергия диссоциации UF₆ – Ar $\leq 0, 1$ эВ [1, 2, 79, 80]).

Обзор построен следующим образом. В разделе 2 дано краткое описание метода резонансного многофотонного возбуждения высоких колебательных состояний молекул многочастотным лазерным ИК-излучением. В разделе 3 приведены и подробно рассматриваются результаты ранних исследований по резонансному многофотонному возбуждению молекул SF₆ в колебательные состояния 2v₃ и 3v₃ соответственно двух- и трёхчастотным излучением импульсных СО2-лазеров. В разделе 4 представлены и анализируются конкретные схемы и параметры резонансного двух- и трёхфотонного изотопноселективного возбуждения молекул ²³⁵UF₆ и ²³⁸UF₆ в колебательные состояния 2v3 и 3v3 бихроматическим ИК-излучением двух импульсных CF₄-лазеров, а также двух пара-H₂-лазеров, генерирующих в области 16 мкм. В разделе 5 кратко обсуждаются предложенные подходы в плане реализации оптимальной селективности диссоциации молекул UF₆. В разделе 6 рассматривается метод селективного возбуждения молекул ²³⁵UF₆ и ²³⁸UF₆ в колебательные состояния $2v_3$ и $3v_3$ и их диссоциации из этих состояний в неравновесных термодинамических условиях скачка уплотнения с использованием для увеличения эффективности процессов сенсибилизатора — молекул SF₆. В заключительном разделе 7 приведены основные результаты работы и вытекающие из них выводы.

2. Основы метода резонансного многочастотного возбуждения высоких колебательных состояний молекул

Многофотонное возбуждение высоких колебательных состояний молекул можно реализовать при когерентном воздействии на молекулы нескольких лазерных полей, сумма частот которых удовлетворяет условию многофотонного резонанса [77]. Так, например, для резонансного возбуждения колебательных состояний $2v_3$ и $3v_3$ молекул UF₆ излучением двух импульсных ИКлазеров необходимо, чтобы выполнялись следующие соотношения между частотами v_{L1} и v_{L2} излучения используемых лазеров и частотой v_3 возбуждаемого колебания молекул UF₆:

$$v_{L1} + v_{L2} = 2v_3 , \tag{1}$$

$$2v_{L1} + v_{L2} = 3v_3, \qquad (2a)$$

$$v_{\rm L1} + 2v_{\rm L2} = 3v_3 \,. \tag{26}$$

В случае соотношения (2а) предполагается, что возбуждение состояния $3v_3$ UF₆ происходит при поглощении двух фотонов из поля одного (например, более низкочастотного, чем частота колебания v_3 молекулы UF₆) лазерного импульса и одного фотона — из поля другого (более высокочастотного, чем частота колебания v_3 молекулы) лазерного импульса. В случае соотношения (2б) предполагается, что возбуждение состояния $3v_3$ UF₆ происходит при поглощении одного фотона из поля низкочастотного лазерного импульса и двух фотонов из поля более высокочастотного, чем частота колебания v_3 молекулы UF₆, лазерного импульса.

С использованием двух или трёх лазеров, имеющих разные частоты излучения, сравнительно легко обеспечить резонансные условия для возбуждения высоких колебательных уровней молекул. Особенно просто это реализовать в условиях, когда используются лазеры высокого давления с плавной перестройкой частоты излучения. Необходимым условием для реализации таких экспериментов является точное знание частот (энергий) высоких колебательных уровней исследуемых молекул. Для молекул SF₆ [81] и UF₆ [74] такие данные были получены исследователями в Лос-Аламосской научной лаборатории в ходе выполнения проектов по молекулярному лазерному разделению изотопов урана.

3. Резонансное многофотонное возбуждение колебательных состояний 2v₃ и 3v₃ молекул SF₆ многочастотным излучением импульсных CO₂-лазеров

В работах [82, 83] на примере SF_6 показано, что эффективное заселение высоких колебательных состояний молекул можно реализовать в результате их многофо-

тонного возбуждения с использованием двух [82] или трёх [83] лазерных импульсов, имеющих разные частоты, суммарная частота которых равна частоте перехода молекул из основного колебательного состояния в возбуждаемое высоколежащее состояние. В работе [82] проводилось резонансное заселение состояния $2v_3 A_1$ $(\approx 1889,0 \text{ см}^{-1} [81])$ SF₆ при одновременном воздействии на молекулы двух симметрично отстроенных от резонанса лазерных полей (рис. 1а). Возбуждение охлаждённых в импульсной газодинамической струе молекул SF_6 (в смеси SF_6/H_2 при соотношении давлений 1/20) проводилось излучением плавно перестраиваемого СО2лазера высокого давления и перестраиваемого по линиям генерации ТЕА СО2-лазера с частотами соответственно v_{L1} и v_{L2}. Частота Q-ветви полосы поглощения колебания v_3 ³²SF₆ равна \approx 948,1 см⁻¹ [81]. Частота излучения плавно перестраиваемого CO₂-лазера v_{L1} изменялась в диапазоне 936-952 см⁻¹. Дискретно перестраиваемый по частоте лазер настраивался в низкочастотной области полосы линейного поглощения колебания v3 молекул SF₆ на линию излучения либо 10P(26) (частота $v_{L2} = 939,69 \text{ см}^{-1}$), либо 10P(28) ($v_{L2} = 936,80 \text{ см}^{-1}$).

Резонансное возбуждение состояния 2v₃ A_1 $(\approx 1889,0 \text{ см}^{-1})$ молекул SF₆ происходило в случае, когда реализовывалось условие $v_{L1} + v_{L2} = 1889,0 \text{ см}^{-1}$. Диссоциация молекул осуществлялась на частоте $v_{L3} =$ = 929,02 см⁻¹ (линия 10Р(36) лазера). Выход диссоциации SF₆ измерялся по интенсивности ИК-люминесценции (рис. 1б) колебательно-возбуждённых молекул HF*, образующихся в результате реакции атомов фтора (продукта диссоциации SF₆) с молекулами водорода. Показано [82], что с помощью используемой схемы через состояние $2v_3 A_1$ при сравнительно умеренных плотностях энергии лазерного излучения ($\approx 0, 2-0, 3$ Дж см⁻²) можно возбудить из основного состояния около 30 % молекул SF₆. Установлено [82] (см. также рис. 1б), что спектральные ширины наблюдаемых полос резонансного двухфотонного возбуждения молекул SF₆ бихроматическим излучением двух импульсных СО2-лазеров сравнительно малы ($\leq 0,1$ см⁻¹). Они значительно меньше величины изотопического сдвига в спектрах ИК-поглощения колебаний v_3 молекул SF₆ ($\Delta_{is} \approx 17 \text{ см}^{-1}$ для молекул ${}^{32}\text{SF}_6$ и ³⁴SF₆ [1, 2]) и примерно сопоставимы с ширинами Q-ветвей в спектрах поглощения колебательно охлаждённых молекул SF₆ и UF₆ в газодинамической струе ($\leq 0,2 0,3 \text{ см}^{-1}$ [22]). Следовательно, эту методику можно применить для изотопно-селективной диссоциации молекул.

Таким же способом в работе [82] проведено резонансное возбуждение высоких колебательных состояний моды v_3 молекул OsO₄. Исследование спектра многофотонного возбуждения OsO₄ с применением этой методики позволило выявить резонансы, расположенные вблизи Q-ветви основного перехода молекулы (\approx 961 см⁻¹ [85, 86]). Указанный диапазон недоступен для монохроматического возбуждения, так как попадает в провал между Pи R-ветвями генерации CO₂-лазера.

В работе [83] реализовано эффективное резонансное возбуждение состояния $3v_3 F_1 (\approx 2827,55 \text{ см}^{-1}$ [81]) молекул SF₆, охлаждённых в импульсной газодинамической струе, импульсами излучения трёх дискретно перестраиваемых по частоте CO₂-лазеров (рис. 2а). Колебательная, вращательная и поступательная температуры молекул в струе составляли соответственно $T_{\text{vib}} \leq 150 \text{ K}$ и $T_{\text{rot}} \approx \pi_{\text{tr}} \leq 20 \text{ K}$ [87]. Ширина полосы ИК-поглощения коле

952,0 952,3 $\nu_{L1},\,cm^{-1}$ 952,6 Рис. 1. (а) Частоты излучения СО2-лазеров для бихроматического возбуждения молекул SF₆ в состояние $2v_3 A_1 ~(\approx 1889,0 \text{ см}^{-1})$ и последующей их диссоциации третьим лазерным импульсом [82]. Внизу показан спектр многофотонного возбуждения молекул SF₆ в газодинамически охлаждённом молекулярном потоке, полученный в работе [84] с помощью СО2-лазера высокого давления с плавной перестройкой частоты. Пик двухфотонного возбуждения молекул монохроматическим излучением в состояние 2v₃ A₁ заштрихован. (б) Спектральная зависимость интенсивности ИК-люминесценции при бихроматическом возбуждении SF₆ для $v_{L1} = 951,7 - 952,8$ см⁻¹ $v_{L2} = 936,8 \text{ см}^{-1}$ (линия 10Р(28)); штриховая линия — "фоновый" сигнал в отсутствие поля на частоте v_{L2} [82].



VL3





Рис. 2. (а) Схема трёхчастотного возбуждения состояния $3v_3 F_1$ (2827,55 см⁻¹) молекул SF₆ в газодинамически охлаждённом молекулярном потоке [83]. (б) Зависимость поглощённой молекулами SF₆ энергии от времени задержки между двумя предварительно синхронизованными импульсами CO₂-лазеров (P(12) + P(44)) и третьим импульсом (P(6)) при плотности энергии на линиях P(6), P(12) и P(44) — 0,6, 0,2 и 0,5 Дж см⁻² соответственно [83].

а

VLI

бания v_3 SF₆ при таком охлаждении составляет менее 3,5 см⁻¹ на полувысоте [68]. Используемые для возбуждения молекул лазеры работали на частотах $v_{L1} =$ = 951,19 см⁻¹ (линия 10P(12)), $v_{L2} =$ 956,18 см⁻¹ (линия 10P(6)) и $v_{L3} =$ 920,83 см⁻¹ (линия 10P(44)). Отстройки указанных частот генерации лазеров от частоты Q-ветви перехода $0v_3 \rightarrow 1v_3$ молекул SF₆ составляли от 3,1 до 27,2 см⁻¹.

Отметим, что ни одна из частот генерации лазеров, используемых для возбуждения молекул SF₆, ни в отдельности, ни попарно не находилась в резонансе с низколежащими колебательными переходами молекулы. Однако суммарная частота излучений лазеров с довольно хорошей точностью (отстройка менее 0,35 см⁻¹) была равна частоте перехода $0v_3 \rightarrow 3v_3 F_1 (\approx 2827,55 \text{ см}^{-1} [81])$ $(v_{L1} + v_{L2} + v_{L3} = 2827, 20 \text{ см}^{-1} [83])$. Эффект резонансного заселения состояния $3v_3 F_1$ молекул SF₆ регистрировался путём измерения поглощённой молекулами энергии в условиях раздельного и одновременного воздействия на молекулы всеми тремя импульсами (рис. 26). Установлено [83], что при совпадении во времени всех трёх лазерных импульсов происходит эффективное возбуждение молекул SF₆ через колебательное состояние $3v_3$ F_1 . При этом происходило также возбуждение молекул в более высокие колебательные состояния. Показано, что в случае трёхфотонного возбуждения SF₆ достигается более контрастное заселение возбуждаемого состояния 3v₃, чем при двухфотонном возбуждении состояния 2v₃. Последнее видно из сопоставления показанных соответственно на рис. 26 и 16 отношений (контрастов) величин резонансных сигналов к величинам фоновых сигналов, которые связаны с возбуждением молекул в нерезонансные состояния. Следствием этого является более высокая селективность процесса диссоциации молекул в первом случае [4, 88, 89]. Установлено также [83, 89], что описанный метод позволяет заселять высокие колебательные состояния молекул SF₆ существенно более эффективно, чем методы одночастотного и последовательного двух- или трёхчастотного возбуждения.

4. Схемы и параметры резонансного изотопно-селективного двух- и трёхфотонного возбуждения состояний 2v₃ и 3v₃ молекул ²³⁵UF₆ и ²³⁸UF₆ лазерным ИК-излучением

4.1. Общие замечания

В ходе выполнения проектов по молекулярному лазерному разделению изотопов урана была получена обширная и ценная спектроскопическая информация как о самой молекуле UF₆, так и о лазерах, используемых для возбуждения и диссоциации молекул UF₆ [20–28, 61–68] (см. также обзор [2] и приведённые там ссылки). Полученные результаты дают возможность предсказывать схемы резонансного многофотонного возбуждения высоких колебательных состояний молекул UF₆ излучением нескольких ИК-лазеров. В работах [90–92] предложены конкретные схемы и приведены параметры изотопноселективного двухфотонного [90, 92] и трёхфотонного [91, 92] бихроматического возбуждения колебательных состояний $2v_3$ и $3v_3$ молекул 238 UF₆ и 235 UF₆ излучением двух CF₄-лазеров, а также двух пара-H₂-лазеров.

При выборе схем для возбуждения молекул UF₆ и анализе данных о частотах генерации лазеров учитыва-

лась величина изотопического сдвига в ИК-спектрах поглощения колебания v_3 молекул UF₆ — $\varDelta_{is} \approx 0,604$ см⁻¹ [68, 69] в состоянии 1v₃ для молекул ²³⁸UF₆ и ²³⁵UF₆. При выборе оптимальных частот для возбуждения молекул рассматривались только наиболее интенсивные линии генерации как CF₄-лазеров [65, 66], так и CO₂-лазеров, применяемые для накачки пара-Н2-лазеров. Наиболее интенсивной линией генерации CF₄-лазера является линия на частоте $\approx 615,1 \text{ см}^{-1}$ [65, 66], которая излучается при накачке молекул CF₄ на линии 9R(12) CO₂-лазера (частота 1073,28 см⁻¹). Довольно интенсивными являются также линии излучения CF₄-лазера на частотах $\approx 612.2 \text{ cm}^{-1}$, $\approx 618.2 \text{ cm}^{-1}$, $\approx 631.4 \text{ cm}^{-1}$, $\approx 642.4 \text{ cm}^{-1}$, $\approx 643,1$ см⁻¹, и $\approx 645,1$ см⁻¹ [65, 66]. При выборе частот для многофотонного возбуждения молекул UF₆ учитывались прежде всего именно эти линии излучения CF₄-лазера.

Следует отметить, что частоты многих линий излучения CF₄-лазера определены с погрешностью не менее 0,1 см⁻¹ [65, 66]. С гораздо меньшей погрешностью ($\approx 0,01 \text{ см}^{-1}$) определены энергии (частоты) возбуждённых колебательных состояний вплоть до состояний 8v₃ молекул ²³⁸UF₆ [74]. Энергии возбуждённых колебательных состояний молекул ²³⁵UF₆ устанавливались с учётом изотопического сдвига $\Delta_{is} \approx 0,604 \text{ см}^{-1}$ [68, 69] в колебании v_3 для молекул ²³⁸UF₆ и ²³⁵UF₆, $\Delta_{is} \approx 1,21 \text{ см}^{-1}$ в состояний $2v_3$ и $\Delta_{is} \approx 1,81 \text{ см}^{-1}$ в состояний $2v_3$ и $3v_3$ молекул UF₆ нет необходимости в дополнительной подстройке частоты лазеров для резонансного возбуждения молекул, поскольку отстройки суммарных частот излучений лазеров от частот возбуждаемых состояний незначительны (см. ниже рис. За и 4а и табл. 1–4).

4.2. Резонансное двухфотонное возбуждение состояний $2v_3$ молекул 238 UF₆ и 235 UF₆

С использованием двух ИК-лазеров можно осуществить [90, 92] изотопно-селективное возбуждение колебательных состояний $2v_3$ молекул UF₆ (≈ 1253 см⁻¹ [74]). На рисунке За представлена схема возбуждения колебательного состояния $2v_3 E$ молекул ²³⁸UF₆ ($\approx 1252,84$ см⁻¹ [74]) излучением двух CF₄-лазеров, работающих соответственно на частотах $v_{L1} \approx 612,2 \text{ см}^{-1}$ и $v_{L2} \approx 640,9 \text{ см}^{-1}$. Двухфотонное бихроматическое возбуждение указанного уровня 2v₃ E реализуется с отстройкой в конечном состоянии $\Delta v_{\text{fin}} \approx -0.26 \text{ см}^{-1}$ ($v_{\text{L1}} + v_{\text{L2}} = 1253.1 \text{ см}^{-1}$). На рисунке 3б для данного примера приведены (сплошными стрелками) частоты линий генерации CF₄-лазеров и Q-ветви полос поглощения на основных частотах колебания v₃ молекул ²³⁸UF₆ и ²³⁵UF₆ в газодинамически охлаждённом молекулярном потоке. Ширины Р- и R-ветвей (не приведены на рис. 3б) спектра ИК-поглощения колебания v_3 молекул UF₆ при $T \leq 50$ К составляют величину не более 2 см^{-1} [68].

В таблице 1 приведены параметры предложенных схем резонансного двухфотонного бихроматического возбуждения колебательных состояний $2v_3$ ²³⁸UF₆ и ²³⁵UF₆ ИК-излучением двух CF₄-лазеров. Уровни энергии состояний $2v_3$ ²³⁵UF₆ определялись путём смещения уровней $2v_3$ ²³⁸UF₆ в высокочастотную сторону на величину изотопического сдвига для указанных молекул в состоянии $2v_3$ — на $\approx 1,21$ см⁻¹.

В таблице 2 приведены параметры схем резонансного двухфотонного бихроматического возбуждения колеба-



Рис. 3. (а) Схема резонансного двухфотонного бихроматического возбуждения молекул ²³⁸UF₆ в состояние $2v_3 E$ ($\approx 1252,84$ см⁻¹) излучением двух CF₄-лазеров. Справа приведены линии CO₂-лазера и частоты генерации CF₄-лазера [90]. Энергии уровней моды v_3 молекул ²³⁸UF₆ взяты из работы [74]. (б) Частоты линий излучения двух CF₄-лазеров (сплошные стрелки) и двух пара-H₂-лазеров (штриховые стрелки), используемых для резонансного двухфотонного бихроматического возбуждения молекул ²³⁸UF₆ в состояние $2v_3 E$ ($\approx 1252,84$ см⁻¹) (табл. 1, строка 1) и молекул ²³⁵UF₆ в состояние $2v_3 E$ ($\approx 1254,05$ см⁻¹) (табл. 2, строка 4), а также Q-ветвей полос линейного поглощения колебания v_3 молекул ²³⁸UF₆ и ²³⁵UF₆ в газодинамически охлаждённом молекулярном потоке при $T \leq 50$ К [90]. (Q-ветви показаны качественно [22].)

тельных состояний $2v_3^{238}$ UF₆ и ²³⁵ UF₆ ИК-излучением двух пара-H₂-лазеров. Частоты линий генерации пара-H₂-лазеров для возбуждения состояния $2v_3 E^{235}$ UF₆ ($\approx 1254,05 \text{ сm}^{-1}$) (см. табл. 2, строка 4) отмечены на рис. Зб штриховыми стрелками. Как видно из табл. 1 и 2, при применении обоих типов лазеров можно осуществить резонансное возбуждение состояний $2v_3^{238}$ UF₆ и ²³⁵ UF₆ с небольшой частотной отстройкой в конечном состоянии, что способствует достижению высокой селективности процесса возбуждения молекул UF₆.



Рис. 4. (а) Схема резонансного трёхфотонного бихроматического возбуждения молекул ²³⁸ UF₆ в состояние $3v_3 F_1 ~(\approx 1875, 6 \text{ см}^{-1})$ излучением двух CF₄-лазеров [91]. Энергии уровней моды v_3 молекул ²³⁸ UF₆ взяты из работы [74]. (б) Частоты линий излучения двух CF₄-лазеров (сплошные стрелки) и двух пара-H₂-лазеров (штриховые стрелки), используемых для резонансного трёхфотонного бихроматического возбуждения молекул ²³⁸ UF₆ в состояние $3v_3 F_1 ~(\approx 1875, 6 \text{ см}^{-1})$ (табл. 3, строка 1) и молекул ²³⁵ UF₆ в состояние $3v_3 F_1 ~(\approx 1877, 4 \text{ см}^{-1})$ (табл. 4, строка 4), а также Q-ветвей полос линейного поглощения колебания v_3 молекул ²³⁸ UF₆ и ²³⁵ UF₆ в газодинамически охлаждённом молекулярном потоке при $T \leq 50$ К [91]. (Q-ветви показаны качественно [22].)

Таблица 1. Схемы резонансного двухфотонного бихроматического возбуждения колебательных состояний 2v₃ молекул ²³⁸UF₆ и ²³⁵UF₆ ИК-излучением двух CF₄-лазеров [90]

Молекула	Возбуждаемое состояние и его частота, см ⁻¹	Частота CF ₄ -лазера-1 v _{L1} , см ⁻¹	Линия и частота CO ₂ -лазера-1 накачки, см ⁻¹	Частота CF ₄ -лазера-2 v _{L2} , см ⁻¹	Линия и частота CO ₂ -лазера-2 накачки, см ⁻¹	Частотная отстройка в конечном состоянии, $\Delta v_{\rm fin} = 2v_3 - (v_{\rm L1} + v_{\rm L2}),$ см ⁻¹
²³⁸ UF ₆	2v ₃ E (1252,84)	612,2	9R(14), 1074,65	640,9	9R(16), 1075,99	-0,26
²³⁸ UF ₆	2v ₃ A ₁ (1253,09)	612,2	9R(14), 1074,65	640,9	9R(16), 1075,99	-0,01
²³⁸ UF ₆	$2v_3 F_2$ (1255,66)	612,2	9R(14), 1074,65	643,1	9R(20), 1078,59	+0,36
²³⁵ UF ₆	2v ₃ E (1254,05)	612,2	9R(14), 1074,65	641,9	9R(18), 1077,30	-0,05
²³⁵ UF ₆	$2v_3 A_1$ (1254,30)	612,2	9R(14), 1074,65	642,4	9P(4), 1060,57	-0,30
²³⁵ UF ₆	$2v_3 F_2$ (1256,87)	615,1	9R(12), 1073,28	641,9	9R(18), 1077,30	-0,13

Таблица 2. Схемы резонансного двухфотонного бихроматического возбуждения колебательных состояний $2v_3$ молекул 238 UF₆ и 235 UF₆ ИКизлучением двух пара-H₂-лазеров [90]. При стимулированном комбинационном рассеянии на вращательных уровнях молекул пара-водорода частота генерации CO₂-лазера уменьшается на величину 354,33 см⁻¹ [28]

Молекула	Возбуждаемое состояние и его частота, см ⁻¹	Частота пара-H ₂ - лазера-1 v _{L1} , см ⁻¹	Линия и частота CO ₂ -лазера-1 накачки, см ⁻¹	Частота пара-H ₂ - лазера-2 v _{L2} , см ⁻¹	Линия и частота CO ₂ -лазера-2 накачки, см ⁻¹	Частотная отстройка в конечном состоянии, $\Delta v_{\rm fin} = 2v_3 - (v_{\rm L1} + v_{\rm L2}),$ см ⁻¹
²³⁸ UF ₆	2v ₃ E (1252,84)	621,63	10R(20), 975,93	631,19	10R(36), 985,49	+0,02
²³⁸ UF ₆	2 <i>v</i> ₃ <i>A</i> ₁ (1253,09)	622,91	10R(22), 977,21	630,08	10R(34), 984,38	+0,10
²³⁸ UF ₆	$2v_3 F_2$ (1255,66)	620,32	10R(18), 974,62	635,35	10R(44), 989,65	-0,01
²³⁵ UF ₆	2v ₃ E (1254,05)	621,63	10R(20), 975,93	632,27	10R(38), 986,57	+0,15
²³⁵ UF ₆	2v ₃ <i>E</i> (1254,05)	622,91	10R(22), 977,21	631,19	10R(36), 985,49	-0,05
²³⁵ UF ₆	2 <i>v</i> ₃ <i>A</i> ₁ (1254,30)	618,96	10R(16), 973,29	635,35	10R(44), 989,65	-0,01
²³⁵ UF ₆	2 <i>v</i> ₃ <i>A</i> ₁ (1254,30)	624,17	10R(24), 978,47	630,08	10R(34), 984,38	+0,05
²³⁵ UF ₆	$2v_3 F_2$ (1256,87)	621,63	10R(20), 975,93	635,35	10R(44), 989,65	-0,11

Таблица 3. Схемы резонансного трёхфотонного бихроматического возбуждения колебательных состояний 3v₃ молекул ²³⁸UF₆ и ²³⁵UF₆ ИКизлучением двух CF₄-лазеров [91]

Молекула	Возбуждаемое состояние и его частота, см ⁻¹	Частота СF ₄ -лазера-1 v _{L1} , см ⁻¹	Линия и частота CO ₂ -лазера-1 накачки, см ⁻¹	Частота СF ₄ -лазера-2 v _{L2} , см ⁻¹	Линия и частота CO ₂ -лазера-2 накачки, см ⁻¹	Частотная отстройка в конечном состоянии, $\Delta \nu_{fin} = 3\nu_3 - (2\nu_{L1} + \nu_{L2}),$ см ⁻¹
²³⁸ UF ₆	$3v_3 F_1$ (1875,60)	615,1	9R(12), 1073,28	645,1	9R(6), 1058,95	+0,30
²³⁸ UF ₆	$3v_3 F_2$ (1880,98)	631,4	9R(22), 1079,85	618,2	9R(10), 1071,90	-0,02
²³⁸ UF ₆	$3v_3 F_1$ (1881,16)	618,2	9R(10), 1071,90	645,1	9P(6), 1058,96	-0,34
²³⁵ UF ₆	$3v_3 F_1$ (1877,41)	618,2	9R(10), 1071,90	640,9	9R(16), 1075,99	+0,11
²³⁵ UF ₆	$3v_3 F_1$ (1877,41)	631,4	9R(22), 1079,85	615,1	9R(12), 1073,28	-0,49
²³⁵ UF ₆	$3v_3 F_2$ (1882,78)	615,1	9R(12), 1073,28	652,2	9P(10), 1055,63	+0,38

Таблица 4. Схемы резонансного трёхфотонного бихроматического возбуждения колебательных состояний 3v₃ молекул ²³⁸ UF₆ и ²³⁵ UF₆ ИКизлучением двух пара-H₂-лазеров [91]

Молекула	Возбуждаемое состояние и его частота, см ⁻¹	Частота пара-H ₂ - лазера-1 v _{L1} , см ⁻¹	Линия и частота CO ₂ -лазера-1 накачки, см ⁻¹	Частота пара-H ₂ - лазера-2 v _{L2} , см ⁻¹	Линия и частота CO ₂ -лазера-2 накачки, см ⁻¹	Частотная отстройка в конечном состоянии, $\Delta \nu_{fin} = 3\nu_3 - (2\nu_{L1} + \nu_{L2}),$ см ⁻¹
²³⁸ UF ₆	$3v_3 F_1$ (1875,60)	621,60	10R(20), 975,93	632,24	10R(38), 986,57	+0,16
²³⁸ UF ₆	3v ₃ F ₂ (1880,98)	622,88	10R(22), 977,21	635,32	10R(44), 989,65	-0,10
²³⁸ UF ₆	$3v_3 F_1$ (1881,16)	622,88	10R(22), 977,21	635,32	10R(44), 989,65	+0,08
²³⁵ UF ₆	3v ₃ F ₁ (1877,41)	621,60	10R(20), 975,93	634,32	10R(42), 988,65	-0,11
²³⁵ UF ₆	$3v_3 F_2$ (1882,79)	631,16	10R(36), 985,49	620,29	10R(18), 974,62	+0,18
²³⁵ UF ₆	3 <i>v</i> ₃ <i>A</i> ₂ (1885,61)	626,58	10R(28), 980,91	632,24	10R(38), 986,57	+0,21

Отметим, что для некоторых схем возбуждения состояний $2v_3$ UF₆ реализуется возможность резонансного заселения теми же лазерными импульсами состояний $4v_3$ UF₆. Так, в схеме, показанной в табл. 1, строка 1, реализуется резонансное возбуждение молекул ²³⁸ UF₆ в состояние $4v_3 E$ ($\approx 2506,60$ см⁻¹) с частотной отстройкой в конечном состоянии +0,4 см⁻¹. В случае схемы, показанной в табл. 1, строка 5, реализуется возможность возбуждения молекул ²³⁵ UF₆ в состояние $4v_3 A_1$ ($\approx 2509,29$ см⁻¹) и в состояние $4v_3 E$ ($\approx 2509,02$ см⁻¹) с частотными отстройками в конечном состоянии соответственно +0,09 см⁻¹ и -0,18 см⁻¹. Реализация такой воз-

можности является положительным фактором, поскольку при этом происходит [88, 89] значительно более эффективное возбуждение молекул в высокие колебательные состояния.

4.3. Резонансное трёхфотонное возбуждение состояний $3v_3$ молекул $^{238}UF_6$ и $^{235}UF_6$

Бихроматическим излучением двух ИК-лазеров можно осуществить также эффективное возбуждение колебательных состояний 3v₃ молекул UF₆. В работах [91, 92] выполнен анализ и предложены конкретные схемы изотопно-селективного трёхфотонного заселения обертонных колебательных состояний $3v_3 F_1$, $3v_3 F_2$ и $3v_3 A_2$ молекул ²³⁸UF₆ и ²³⁵UF₆ излучением двух CF₄-лазеров, а также двух пара-Н2-лазеров. Рассмотрим основные результаты этих работ. На рисунке 4а приведена схема заселения колебательного состояния 3v₃ F₁ молекул $^{238}{\rm UF_6}~(\approx 1875,6~{\rm cm^{-1}}$ [74]) излучением двух CF₄-лазеров, работающих соответственно на частотах $v_{L1} \approx$ $\approx 615,1 \text{ см}^{-1}$ и $v_{L2} \approx 645,1 \text{ см}^{-1}$. Трёхфотонное бихроматическое возбуждение указанного уровня $3v_3 F_1$ реализуется с отстройкой по конечному состоянию $\Delta v_{\rm fin} \approx$ $\approx +0.3$ см⁻¹ (2 $v_{L1} + v_{L2} = 1875,3$ см⁻¹). На рисунке 4б для данного примера приведены частоты линий генерации CF₄-лазеров и Q-ветви полос линейного поглощения на основных частотах колебания v₃ молекул ²³⁸UF₆ и ²³⁵UF₆ [91]. Частоты генерации пара-Н₂-лазеров для одной из схем возбуждения (см. ниже) отмечены штриховыми стрелками.

Отметим, что указанные частоты лазеров ни по отдельности, ни попарно не находятся в резонансе с низколежащими переходами молекул UF₆ [74]. В условиях низкой колебательной и низкой вращательной температур молекул в газодинамически охлажденном потоке это означает, что молекулы могут возбуждаться в высокие колебательные состояния главным образом только через резонансный канал, т.е. через состояние 3v₃ F₁. Дальнейшее возбуждение и диссоциация возбуждённых молекул возможны, ввиду высокой плотности колебательных состояний молекул ²³⁸UF₆, преимущественно за счёт поглощения фотонов из лазера, имеющего более низкую частоту $v_{L1} \approx 615,1 \text{ см}^{-1}$, поскольку она находится в более хорошем резонансе с высоколежащими колебательными переходами молекулы. Заметим, что в данном конкретном примере используемая для возбуждения состояния 3v₃ F₁ ²³⁸UF₆ комбинация частот лазеров подходит также для дальнейшего резонансного возбуждения молекул из колебательного состояния $3v_3$ F_1 в состояния 6v₃ A₁ (≈ 3750,92 см⁻¹ [74]) с отстройкой по частоте также всего лишь около +0,3 см $^{-1}$.

В таблице 3 приведены параметры предложенных схем резонансного трёхфотонного бихроматического заселения колебательных состояний $3v_3^{238}$ UF₆ и ²³⁵ UF₆ ИК-излучением двух CF₄-лазеров. В первой строке таблицы приведена рассмотренная выше схема возбуждения состояния $3v_3$ F_1 . Уровни энергии состояний $3v_3$ ²³⁵ UF₆ определялись смещением уровней $3v_3^{238}$ UF₆ в высокочастотную сторону на величину изотопического сдвига для указанных молекул в состоянии $3v_3$ — на $\approx 1,81$ см⁻¹.

В таблице 4 приведены параметры схем резонансного трёхфотонного бихроматического заселения колебательных состояний 3v₃²³⁸UF₆ и ²³⁵UF₆ ИК-излучением двух пара-Н2-лазеров. Частоты линий генерации пара-Н2-лазеров для схемы возбуждения состояния $3v_3 F_1^{235} UF_6$, приведённой в табл. 4 на строке 4, показаны на рис. 4б штриховыми стрелками. Отметим, что в схемах, показанных в табл. 4 на строках 2-4, для накачки пара-Н2лазеров используются линии 10R(42) и 10R(44) излучения СО2-лазеров, относительно далеко отстроенные от максимума полосы генерации 10R-ветви. Энергии излучения СО2-лазеров на этих линиях небольшие. В схемах, приведённых в табл. 4 на строках 1, 5 и 6, используются довольно интенсивные линии генерации СО2-лазеров, что позволяет получить также интенсивную генерацию пара-Н2-лазеров.

5. Обсуждение схем изотопно-селективного заселения состояний $2v_3$ и $3v_3$ молекул ²³⁵UF₆ и ²³⁸UF₆

Проанализируем предложенные схемы бихроматического возбуждения молекул UF₆ в контексте получения более высоких значений селективности и выхода диссоциации. Следует отметить, что для оптимального изотопно-селективного возбуждения состояний 2v3 и 3v3 ²³⁸UF₆ необходимо обеспечить либо как можно более точный резонанс при возбуждении, либо возбуждение с небольшой положительной отстройкой суммарной частоты генерации лазеров от частоты возбуждаемого состояния. Например, при трёхфотонном возбуждении необходимо обеспечить условие $\Delta v_{\text{fin}} = 3v_3 - (2v_{\text{L1}} +$ $(+v_{L2}) \ge 0$. А для оптимального изотопно-селективного возбуждения состояний 2v₃ и 3v₃ ²³⁸UF₆ необходимо обеспечить либо как можно более точный резонанс при возбуждении, либо возбуждение с небольшой отрицательной отстройкой суммарной частоты генерации лазеров от частоты возбуждаемого состояния ($\Delta v_{\text{fin}} \leq 0$). Это связано с тем, что даже в случае глубокого охлаждения UF₆ в газодинамических потоках сравнительно большая доля молекул находится [2, 22] на низколежащих колебательных уровнях: $v_6 ~(\approx 143 \text{ см}^{-1}), v_4 ~(\approx 187,5 \text{ см}^{-1}), v_5$ $(\approx 201 \text{ см}^{-1}), 2\nu_6 \ (\approx 286 \text{ см}^{-1}).$ Так, например, при уже довольно низкой температуре $T \approx 70$ К населённость основного колебательного состояния составляет не более 75 %, в то время как остальные молекулы распределены между низколежащими колебательными уровнями. И лишь при температуре $T \le 50$ К населённость основного колебательного состояния UF₆ составляет ≥ 92 % [2, 22]. Частоты переходов молекул с низколежащих колебательных уровней незначительно смещены изза межмодового ангармонизма в красную область относительно полосы поглощения молекул из основного колебательного состояния [2, 4]. Поэтому при сравнительно высоких температурах UF₆ наряду с резонансным возбуждением молекул из основного состояния возможно на тех же лазерных частотах возбуждение молекул из заселённых низколежащих колебательных состояний, что может привести к заметному уменьшению изотопической селективности процесса возбуждения верхних уровней.

В плане практической реализации рассматриваемого метода МЛРИ для разделения изотопов урана методом диссоциации молекул резонансное возбуждение колебательных состояний 3v₃ UF₆ излучением двух лазеров представляется более предпочтительным и целесообразным по сравнению с возбуждением состояний 2v₃. В случае трёхфотонного бихроматического возбуждения состояний 3v₃ UF₆, как уже упоминалось выше, для тех же лазерных импульсов реализуются резонансные переходы в довольно высокие колебательные состояния $6v_3$ UF₆. Дальнейшая диссоциация молекул из указанных состояний, которые находятся в области очень высокой плотности колебательных уровней (в области колебательного квазиконтинуума [4, 5]), будет эффективно происходить под действием тех же лазерных импульсов. Кроме того, как показано на примере молекул SF₆ в работах [83, 88, 89], в случае трёхфотонного возбуждения молекул при совпадении во времени всех трёх лазерных импульсов достигается более контрастное заселение возбуждаемого состояния 3v₃, чем контрастность заселения состояния 2v3 при двухфотонном возбуждении. Это означает, что в

первом случае создаётся довольно узкое распределение колебательно-возбуждённых молекул SF₆, в результате чего формируется более высокая селективность процесса их диссоциации [4, 89].

При применении методов МЛРИ урана обычно проводится изотопно-селективная диссоциация или возбуждение (в случае низкоэнергетических методов) молекул ²³⁵UF₆. В работах [90–92] рассмотрены схемы и параметры изотопно-селективного двух- и трёхфотонного возбуждения состояний $2v_3$ и $3v_3$ как для молекул ²³⁵UF₆, так и для молекул ²³⁸UF₆. Данные для молекул ²³⁸UF₆ полезны на стадии исследования эффективности и селективности предложенных схем возбуждения и диссоциации UF₆.

Возможность реализации в предложенных схемах резонансного многофотонного заселения состояний $4v_3$ и $6v_3$ молекул UF₆ теми же лазерными импульсами, которые используются для изотопно-селективного возбуждения состояний $2v_3$ и $3v_3$, способствует увеличению эффективности и селективности возбуждения молекул. Это было экспериментально продемонстрировано в работах [83, 88, 89] на примере исследования резонансных переходов при многофотонном возбуждении молекул SF₆.

6. Метод изотопно-селективного возбуждения и диссоциации молекул UF₆ с сенсибилизатором бихроматическим лазерным ИК-излучением в скачке уплотнения

Эффективность изотопно-селективного возбуждения молекул 235 UF₆ и 238 UF₆ в колебательные состояния $2v_3$ и 3v3 и их диссоциации из данных состояний можно существенно увеличить, если проводить их облучение в смеси с сенсибилизатором [92]. Недавно в работах [54, 93, 94] на примере изотопно-селективной диссоциации молекул CF₃Br и CF₂HCl, характеризующихся небольшими ($\leqslant 0,\!25~{\rm cm}^{-1})$ изотопическими сдвигами (относительно изотопов брома и хлора) в спектрах ИК-поглощения, показано, что селективность и выход диссоциации молекул можно существенно увеличить, если их облучать в смеси с резонансно поглощающим газом. Происходит это за счёт того, что энергия возбуждения молекул резонансно поглощающего газа эффективно передаётся исследуемым молекулам. В работе [92] такой метод был положен в основу изотопно-селективной лазерной ИК-диссоциации молекул 235 UF₆. Рассмотрим его более подробно.

Предлагаемый метод основан на использовании двух процессов: резонансного трёх- или двухфотонного возбуждения молекул UF₆ в состояния $3v_3$ или $2v_3$ бихроматическим ИК-излучением двух импульсных CF₄- или пара-H₂-лазеров [90, 91] и диссоциации колебательновозбуждённых молекул UF₆ в среде с резонансно поглощающим излучение этих лазеров сенсибилизатором [55, 93, 94]. Возбуждение и диссоциацию молекул UF₆ предлагается проводить в неравновесных термодинамических условиях скачка уплотнения, который формируется перед твёрдой поверхностью при падении на неё интенсивного сверхзвукового газодинамически охлаждённого молекулярного потока [1, 2, 55, 95].

Для формирования молекулярного потока предложено использовать смесь молекул UF₆/SF₆/CH₄ при соотношении давлений примерно 1/3/10 [96]. Молекулы SF₆ используются как сенсибилизаторы, а молекулы CH₄ — как акцепторы атомов фтора, образующихся при диссоциации молекул UF₆ и SF₆. При указанном соотношении давлений используемых газов колебательная температура молекул UF₆ (а также молекул SF₆) в падающем на поверхность потоке, а также в скачке уплотнения будет составлять $T_{vib} \leq 100$ K [20, 96]. При такой колебательной температуре заселённость основного колебательного состояния молекул UF₆ составляет около 50 % [2, 20], и молекулы UF₆ имеют сравнительно узкие ($\approx 7-8$ см⁻¹ на полувысоте) полосы ИК-поглощения [2, 20, 68].

Используемые в качестве сенсибилизатора молекулы SF_6 резонансно возбуждаются теми же лазерными импульсами, что и молекулы UF₆. Частота колебания моды v_4 молекул SF_6 (≈ 615 см⁻¹ [97, 98]) находится в очень хорошем резонансе с высоколежащими переходами колебательно-возбуждённых молекул ²³⁵UF₆. Это обеспечивает эффективную передачу энергии от возбуждённых CF₄- или пара-H₂-лазерами молекул SF_6 к колебательно возбуждённым молекулам ²³⁵UF₆. В результате реализуется эффективная изотопно-селективная диссоциация молекул ²³⁵UF₆ за счёт радиационно-столкновительных процессов возбуждения [93, 94, 99, 100].

Молекулы SF₆ являются сравнительно нейтральными в химическом отношении и имеют довольно высокую энергию диссоциации. В качестве сенсибилизаторов для колебательного возбуждения и диссоциации молекул UF₆ они использовались во многих работах (см., например, [2, 101] и приведённые там ссылки). Однако в них молекулы SF₆ использовались для предварительного накопления колебательной энергии в результате их возбуждения импульсным излучением CO₂-лазера. Молекулы SF₆ имеют интенсивную полосу поглощения в области 10,6 мкм (колебание v_3 , частота \approx 948 см⁻¹ [102]). В последующем запасённая молекулами SF₆ энергия через моду v_4 , резонансную с модой v_3 молекул UF₆, передавалась последним, что и приводило к их возбуждению и диссоциации [2, 101].

В отличие от этого, в предложенном в работе [92] методе молекулы сенсибилизатора, а также молекулы ²³⁵UF₆ возбуждаются резонансным излучением CF₄- или пара-Н2-лазеров одновременно, что приводит к существенному увеличению эффективности диссоциации молекул ²³⁵UF₆ [93, 94, 99, 100]. Поскольку энергия диссоциации молекул UF₆ (≈ 68 ккал моль⁻¹ [103]) намного меньше энергии диссоциации молекул SF₆ (≈ 92 ккал моль⁻¹ [104]), в процессе облучения смеси диссоциация молекул UF₆ будет происходить при значительно меньшей колебательной температуре, чем диссоциация молекул SF₆. В результате при небольшой плотности энергии возбуждающего лазерного излучения ($\Phi \le 1,5-2$ Дж см⁻²) могут реализоваться условия, когда молекулы UF₆ будут диссоциировать, в то время как молекулы SF_6 не будут подвергаться диссоциации [93, 94, 99].

В газодинамически охлаждённом молекулярном потоке для поступательной, вращательной и колебательной температур многоатомных молекул реализуются [105] условия: $T_{1,tr} \leq T_{1,rot} \leq T_{1,vib}$. В скачке уплотнения [106] из-за разницы в скоростях поступательной, вращательной и колебательной релаксаций [107] реализуются обратные неравновесные условия, а именно: $T_{2,tr} \geq T_{2,rot} \geq T_{2,vib}$ [1, 2, 95]. При этом из-за большого времени колебательно-поступательной релаксации молекул (например, для SF₆ $p\tau_{V-T} \approx 150$ мкс Торр [108], для UF₆ $p\tau_{V-T} \approx 32$ мкс Торр [109]) колебательная температура молекул в скачке уплотнения в случае использования

импульсного потока разреженного газа может практически не отличаться от колебательной температуры молекул в падающем потоке ($T_{2, vib} \approx T_{1, vib}$), в то время как поступательная и вращательная температуры молекул в скачке уплотнения значительно выше, чем в невозмущённом потоке: $T_{2, tr} > T_{1, tr}$ и $T_{2, rot} > T_{1, rot}$. Таким образом, в скачке уплотнения создаются новые неравновесные условия, которые характеризуются тем, что колебательная температура молекул существенно меньше поступательной и вращательной температур.

В работе [110] (см. также обзор [95]) на примере молекул SF₆ было показано, что доминирующим фактором при формировании селективности диссоциации является колебательная, а не вращательная температура молекул. Это связано с тем, что колебательно охлаждённые молекулы (при $T_{\rm vib}\leqslant 150~{\rm K})$ даже при довольно высокой вращательной температуре ($T_{\rm rot} \approx 570$ K) имеют (из-за отсутствия "горячих полос") более узкие спектры линейного, а также многофотонного поглощения, чем при комнатной температуре. Поэтому в колебательно "холодном" скачке уплотнения, даже в условиях высокой поступательной и вращательной температуры газа и наличия столкновений, которые уменьшают селективность процесса за счёт колебательно-колебательного V-V обмена энергией между молекулами, реализуются довольно высокие селективности диссоциации молекул [110].

Преимущества процесса облучения молекул ²³⁵UF₆ с резонансно поглощающим излучение лазера сенсибилизатором SF₆ для увеличения эффективности их диссоциации поясняются рис. 5. На нём показаны полоса ИК-поглощения колебания v₄ (частота 615 см⁻¹ [98, 111]) резонансно поглощающих излучение CF₄-лазера молекул SF₆ при температуре T = 213 К [111] и полоса ИК-поглощения колебания v₃ (≈ 627,72 см⁻¹ [20, 68]) молекул UF₆, охлаждённых в сверхзвуковой газодинамической струе в смеси с аргоном при температуре $T \le 130$ К [96]. На рисунке 5 вертикальными стрелками показаны также частотные положения линий генерации СF₄-лазера (частоты $618,2 \text{ см}^{-1}$ и 640,9 см⁻¹), на которых предполагается возбуждать молекулы 235 UF₆ в состояние $3v_3 F_1$ (1877,41 см⁻¹). Горизонтальными стрелками показано направление смещения полос поглощения молекул UF₆ и SF₆ в низкочастотную область при их колебательном возбуждении.

Резонансное возбуждение молекул ²³⁵UF₆ в колебательные состояния 2v₃ и 3v₃ бихроматическим лазерным ИК-излучением приводит из-за ангармонизма колебаний к смещению их полос ИК-поглощения в низкочастотную область, совпадающую с полосой ИК-поглощения колебания v4 молекул SF₆. В результате для колебательно-возбуждённых молекул ²³⁵UF₆ и молекул SF₆ реализуется процесс эффективного резонансного радиационно-столкновительного возбуждения молекул [93, 94, 99], приводящий к существенному увеличению выхода диссоциации молекул ²³⁵UF₆. Возбуждённые лазером молекулы SF₆ за счёт процесса колебательно-колебательного V-V обмена энергией передают поглощённую энергию молекулам ²³⁵UF₆, приводя к увеличению их выхода диссоциации. Поскольку процесс V-V обмена энергией между молекулами происходит в условиях малых частотных отстроек между колебательными переходами молекул SF₆ и UF₆, передача энергии между молекулами очень эффективна [101, 112]. Это приводит к увеличению эффективности диссоциации резонансно возбуждённых молекул ²³⁵UF₆.

Рис. 5. Полоса ИК-поглощения колебания v_4 молекул SF₆ при температуре T = 213 К [111] и полоса ИК-поглощения колебания v_3 молекул UF₆, охлаждённых в сверхзвуковой газодинамической струе в смеси с аргоном при температуре $T \le 130$ К [96]. Вертикальными стрелками показаны частотные положения линий генерации CF₄-лазера, на которых предполагается возбуждать молекулы ²³⁵UF₆ в состояние $3v_3 F_1$ (1877,41 см⁻¹). Горизонтальными стрелками показано направление смещения полос поглощения молекул UF₆ и SF₆ в низкочастотную область при их колебательном возбуждении.

7. Заключение

Результаты экспериментальных исследований по резонансному многофотонному возбуждению состояний $2v_3$ и $3v_3$ молекул SF₆ многочастотным лазерным излучением импульсных CO₂-лазеров показывают, что рассматриваемый метод является сравнительно простым и эффективным способом возбуждения молекул в высокие колебательные состояния и их диссоциации из таких состояний. Установлено, что этот метод позволяет заселять высокие колебательные уровни молекул более эффективно, чем методы одночастотного или последовательного двух- или трёхчастотного возбуждения молекул.

На основе спектроскопических данных об обертонных состояниях колебания v_3 молекул UF₆ и о частотах генерации CF₄- и пара-H₂-лазеров выполнен анализ и предложены схемы изотопно-селективного резонансного бихроматического возбуждения состояний $2v_3$ и $3v_3$ молекул 238 UF₆ и 235 UF₆ ИК-излучением двух CF₄-лазеров, а также двух пара-H₂-лазеров. Селективное возбуждение обертонных колебательных состояний $2v_3$ и $3v_3$ молекул 238 UF₆ и 235 UF₆ бихроматическим излучением можно применить для лазерного разделения изотопов урана с использованием низкоэнергетических методов.

Предложен метод увеличения эффективности изотопно-селективной лазерной ИК-диссоциации молекул ²³⁵UF₆ в неравновесных термодинамических условиях скачка уплотнения, основанный на селективном возбуждении колебательных состояний 2v₃ и 3v₃ ²³⁵UF₆ бихроматическим излучением двух CF₄- или пара-H₂-лазеров и использовании резонансно поглощающего излучение этих лазеров сенсибилизатора — молекул SF₆.

В случае применения для разделения изотопов урана метода ИК-многофотонной диссоциации молекул резонансное возбуждение колебательных состояний $3v_3$ UF₆ излучением двух лазеров с последующей их диссоциацией теми же лазерными импульсами является предпочтительным по сравнению с резонансным возбужде-



нием состояний $2v_3$ UF₆. В первом случае можно реализовать более высокую селективность процесса возбуждения и диссоциации молекул. При использовании на практике низкоэнергетических методов МЛРИ урана в молекулярных потоках более эффективными могут быть схемы резонансного изотопно-селективного возбуждения состояний $2v_3$ молекул UF₆ бихроматическим излучением двух CF₄- или пара-H₂-лазеров.

Предложенные в рассмотренных работах методы и схемы резонансного изотопно-селективного бихроматического возбуждения колебательных состояний $2v_3$ и $3v_3$ молекул ²³⁵UF₆ и ²³⁸UF₆ могут составить основу для МЛРИ урана и представить большой интерес при разработке технологии лазерного разделения изотопов урана.

Автор выражает глубокую благодарность А.Н. Петину за полезные обсуждения и помощь в работе над рисунками. Работа выполнена в рамках Государственного задания FFUU-2022-0004.

Список литературы

- 1. Μακαροв Γ Η *VΦH* **185** 717 (2015); Makarov G N *Phys. Usp.* **58** 670 (2015)
- Μακαροв Γ Η *VΦH* 192 569 (2022); Makarov G N *Phys. Usp.* 65 531 (2022)
- 3. Letokhov V S *Nature* 277 605 (1979)
- 4. Bagratashvili V N et al. *Multiple Photon Infrared Laser Photophysics* and Photochemistry (Chur: Harwood Acad. Publ., 1985)
- Cantrell C D (Ed.) Multiple-Photon Excitation and Dissociation of Polyatomic Molecules (Topics in Current Physics, Vol. 35) (Berlin: Springer-Verlag, 1986)
- Lyman J L, in *Laser Spectroscopy and its Applications* (Optical Engineering, Vol. 11, Eds L J Radziemski, R W Solarz, J A Paisner) (New York: M. Dekker, 1987) p. 417
- Eerkens J W (Ed) Selected Papers on Laser Isotope Separation Science and Technology (SPIE Milestone Series, Vol. MS 113) (Bellingham, WA: SPIE Optical Engineering Press, 1995) pp. 108– 147, 257–687
- Metz W D "Uranium enrichment: laser methods nearing full-scale test" Science 185 602 (1974)
- Glass A J (Sci. Ed.), Cummings K L (Gen. Ed.) "Laser Program Annual Report — 1975", UCRL-50021-75 (Livermore, CA: Lawrence Livermore Laboratory, Univ. of California, 1975) pp. 1–55
- "Soviet Research on Laser Isotope Separation for Uranium Enrichment". Central Intelligence Agency. Freedom of Information Act Electronic Reading Room, https://www.cia.gov/readingroom/document/0000680142
- Guyot J et al. "Uranium enrichment activities: the SILVA program", Demande d'autorisation NIG No. 316, DCC, SACLAY, DPE, 28 June 1994, https://inis.iaea.org/collection/NCLCollectionStore/ _Public/27/010/27010992.pdf?r = 1&r = 1
- 12. Camarcat N et al. Proc. SPIE 1859 14 (1993)
- 13. Becker F S, Kompa K L Nucl. Technol. 58 329 (1982)
- 14. Bokhan P A et al. *Laser Isotope Separation in Atomic Vapor* (Berlin: Wiley-VCH, 2006)
- Radziemski L J, Solarz R V, Paisner J A (Eds) Laser Spectroscopy and its Applications Vol. 11 Optical Engineering (New York: M. Dekker, 1987) Ch. 3
- Григорьев И С, Лабозин В П, Песня А В, в кн. Изотопы: свойства, получение, применение Ч. 1 (Под ред. В Ю Баранова) (М.: Физматлит, 2005) с. 374
- 17. Ramakoteswara Rao P Current Sci. 85 615 (2003)
- Mathi P et al. Proc. Natl. Acad. Sci. India A (2015) https://doi.org/ 10.1007/s40010-015-0249-6
- Schneider K R "LIS: The View from Urenco", in Proc. of the 6th Intern. Symp. on Advanced Nuclear Energy Research: Innovative Laser Technologies in Nuclear Energy, March 23–25, 1994, Mito, Ibaraki, Japan (Mito, Japan: Japan Atomic Energy Research Institute, 1995) p. 280; https://inis.iaea.org/collection/NCLCollectionStore/_Public/ 27/014/27014297.pdf
- 20. Jensen R J et al. *Laser Focus* **12** (5) 51 (1976)
- Jensen R J, Sullivan J Al, Finch F T Separat. Sci. Technol. 15 509 (1980)
- 22. Jensen R J, Judd O P, Sullivan J A Los Alamos Sci. (4) 2 (1982)
- 23. Greenland P T Contemp. Phys. 31 405 (1990)

- Fuß W "Laser isotope separation and proliferation risks", Report MPQ 346, February 2015 (Garching: Max-Planck-Institute für Quantenoptik, 2015); https://www.mpq.mpg.de/5178012/ MPQ346.pdf
- Баранов В Ю и др., в кн. Изотолы: свойства, получение, применение Ч. 1 (Под ред. В Ю Баранова) (М.: Физматлит, 2005) с. 474
- 26. Tiee J J, Wittig C Appl. Phys. Lett. 30 420 (1977)
- 27. Tiee J J, Fischer T A, Wittig C Rev. Sci. Instrum. 50 958 (1979)
- 28. Byer R L IEEE J. Quantum Electron. 12 732 (1976)
- 29. "Атомная энергия 2.0", https://www.atomic-energy.ru/Megatonsto-Megawatts?
- "Megatons to Megawatts program concludes", World Nuclear News, 11 December (2013); https://www.world-nuclear-news.org/ENF-Megatons-to-Megawatts-program-concludes-1112134.html
- 31. Kim J, Eerkens J W, Miller W H Nucl. Sci. Eng. 156 219 (2007)
- 32. Kim J W et al. "Current status of the MLIS uranium enrichment process", in *Proc. of the Korean Nuclear Society Spring Meeting, Korea, May 22, 2009*
- 33. Eerkens J W, Kim J AIChE J. 56 2331 (2010)
- 34. Ronander E, Strydom H J, Botha R L Prama J. Phys. 82 (1) 49 (2014)
- Ferguson C D, Boureston J "Focusing on Iran's Laser Enrichment Program", https://www.iranwatch.org/sites/default/files/perspexfwi-Laser.pdf
- 36. Khlopkov A J. Nonproliferation Rev. 20 (1) 39 (2013)
- 37. Ding H-B, Shen Z Y, Zhang C H Proc. SPIE 1859 234 (1993)
- Xu B et al., in National Meeting of the American Chem. Soc., Boston, MA, USA, 22–27 Apr. 1990, CONF-900402 (Washington, DC: American Chemical Soc., Division of Nucl. Chem. and Technol., 1990) p. 21, Paper NUCL 68; https://inis.iaea.org/search/ search.aspx?orig_q=RN:21077879
- 39. Li Y et al. Opt. Commun. 283 2575 (2010)
- Eerkens J W et al., in Conf. on Lasers and Electro-Optics, San Francisco, California, United States, 9–13 June 1986 (OSA Technical Digest) (Washington, DC: Optica Publ. Group, 1986) paper TUI4, https://doi.org/10.1364/CLEO.1986.TUI4
 Gornwitz M "The South Korean Laser Isotope Separation Experi-
- Gornwitz M "The South Korean Laser Isotope Separation Experience", https://isis-online.org/isis-reports/detail/the-south-korean-laser-isotope-separation-experience-1/10
- Апатин В М и др. ЖЭТФ 152 627 (2017); Apatin V M et al. J. Exp. Theor. Phys. 125 531 (2017)
- Апатин В М и др. Квантовая электроника 48 157 (2018); Apatin V M et al. Quantum Electron. 48 157 (2018)
- 44. Апатин В М и др. ЖЭТФ 154 287 (2018); Apatin V M et al. J. Exp. Theor. Phys. 127 244 (2018)
- Макаров Г Н, Огурок Н-Д Д, Петин А Н Квантовая электроника 48 667 (2018); Makarov G N, Ogurok N-D D, Petin A N Quantum Electron. 48 667 (2018)
- 46. Lokhman V N et al. Laser Phys. 28 105703 (2018)
- Лохман В Н и др. ЖЭТФ 155 216 (2019); Lokhman V N et al. J. Exp. Theor. Phys. 128 188 (2019)
- Петин А Н, Макаров Г Н Квантовая электроника 49 593 (2019); Petin A N, Makarov G N Quantum Electron. 49 593 (2019)
- 49. Апатин В М и др. Оптика и спектроск. **127** 66 (2019); Apatin V M et al. Opt. Spectrosc. **127** 61 (2019)
- Μακαροв Γ Η *УΦΗ* 187 241 (2017); Makarov G N *Phys. Usp.* 60 227 (2017)
- Μακαροв Γ Η *VΦH* 190 264 (2020); Makarov G N *Phys. Usp.* 63 245 (2020)
- 52. Makarov G N, Petin A N Chem. Phys. Lett. 323 345 (2000)
- 53. Makarov G N, Petin A N Chem. Phys. 266 125 (2001)
- 54. Макаров Г Н, Петин А Н *Письма в ЖЭТФ* 111 361 (2020); Makarov G N, Petin A N *JETP Lett.* 111 325 (2020)
- 55. Μακαροв Γ Η, Πетин A Η *ЖЭΤΦ* **159** 281 (2021); Makarov G N, Petin A N J. Exp. Theor. Phys. **132** 233 (2021)
- 56. Silex Systems Ltd, https://www.silex.com.au
- Silex: History, https://www.silex.com.au/about/history#sthash.ayd9oZyC.dpuf
- SILEX Process, https://www.chemeurope.com/en/encyclopedia/Silex_Process.html
- SILEX Uranium Enrichment, SILEX Annual Report 2020, https:// www.silex.com.au/investors/reports/
- Lyman J L "Enrichment separative capacity for SILEX", Report LA-UR-05-3786 (Los Alamos, NM: Los Alamos National Laboratory, 2005)
- Грасюк А 3, Летохов В С, Лобко В В Квантовая электроника 7 2261 (1980); Grasyuk A Z, Letokhov V S, Lobko V V Sov. J. Quantum Electron. 10 1317 (1980)
- Grasiuk A Z, Letokhov V S, Lobko V V Prog. Quantum Electron. 6 245 (1980)

- 63. Баранов В Ю и др. Квантовая электроника 7 87 (1980); Ваranov V Yu et al. Sov. J. Quantum Electron. 10 47 (1980)
- Gupta P K, Mehendale S C Hyperfine Interactions 37 243 (1987) 64 65.
- McDowell R S et al. Opt. Lett. 4 274 (1979)
- 66. Patterson C, McDowell R, Nereson N IEEE J. Quantum Electron. 16 1164 (1980)
- 67. Алимпиев С С и др. Квантовая электроника 6 553 (1979); Alimpiev S S et al. Sov. J. Quantum Electron. 9 329 (1979)
- 68 Aldridge J P et al. J. Chem. Phys. 83 34 (1985)
- Takami M et al. Jpn. J. Appl. Phys. 23 L88 (1984) 69.
- 70. Алимпиев С С и др. Квантовая электроника 8 623 (1981); Alimpiev S S et al. Sov. J. Quantum Electron. 11 375 (1981)
- 71 Takeuchi K et al. J. Nucl. Sci. Technol. 26 301 (1989)
- Okada Y et al. Appl. Phys. B 62 77 (1996) 72.
- Laguna G A et al. Chem. Phys. Lett. 75 357 (1980) 73.
- 74 Krohn B J et al. J. Mol. Spectrosc. 132 285 (1988)
- 75. Budilova O V et al. Opt. Commun. 345 163 (2015)
- 76. Baranov I Y, Koptev A V Proc. SPIE 7915 7915F (2011)
- Летохов В С, Чеботаев В П Принципы нелинейной лазерной 77 спектроскопии (М.: Наука, 1975); Letokhov V S, Chebotayev V P Nonlinear Laser Spectroscopy (Berlin: Springer-Verlag, 1977)
- Barch W E, Fetterman H R, Schlossberg H R Opt. Commun. 15 358 78. (1975)
- Miller R E J. Phys. Chem. 90 3301 (1986) 79.
- 80. Макаров Г Н УФН 180 185 (2010); Makarov G N Phys. Usp. 53 179 (2010)
- 81. Patterson C W, Krohn B J, Pine A S Opt. Lett. 6 39 (1981)
- 82. Алимпиев С С и др. Квантовая электроника 12 434 (1985); Alimpiev S S et al. Sov. J. Quantum Electron. 15 289 (1985)
- Apatin V M, Lokhman V N, Makarov G N Laser Chem. 5 196208 83. (1985)
- 84. Алимпиев С С и др. Квантовая электроника 10 562 (1983); Alimpiev S S et al. Sov. J. Quantum Electron. 13 331 (1983)
- 85 McDowell R S, Goldblatt M Inorg. Chem. 10 625 (1971)
- McDowell R S et al. J. Chem. Phys. 69 1513 (1978) 86.
- Апатин В М, Макаров Г Н ЖЭТФ 84 15 (1983); Apatin V M, 87. Makarov G N Sov. Phys. JETP 57 8 (1983)
- Апатин В М, Лохман В Н, Макаров Г Н Оптика и спектроск. 63 88. 762 (1987); Apatin V M, Lokhman V N, Makarov G N Opt. Spectrosc. 63 452 (1987)
- Макаров Г Н УФН 175 41 (2005); Makarov G N Phys. Usp. 48 37 89 (2005)

- 90. Макаров Г Н ЖЭТФ 160 786 (2021); Makarov G N J. Exp. Theor. Phys. 133 669 (2021)
- 91. Макаров Г Н Квантовая электроника 51 643 (2021); Makarov G N Quantum Electron. 51 643 (2021)
- Макаров Г Н Письма в ЖЭТФ 115 703 (2022); Makarov G N JETP 92. Lett. 115 660 (2022)
- 93. Макаров Г Н, Петин А Н Письма в ЖЭТФ 112 226 (2020); Makarov G N, Petin A N JETP Lett. 112 213 (2020)
- Макаров Г Н, Петин А Н Квантовая электроника 50 1036 (2020); 94. Makarov G N, Petin A N Quantum Electron. 50 1036 (2020)
- 95. Макаров Г Н УФН 173 913 (2003); Makarov G N Phys. Usp. 46 889 (2003)
- 96. Okada Y et al. J. Mol. Struct. 410-411 299 (1997)
- 97. Person W B, Kim K C J. Chem. Phys. 69 1764 (1978)
- 98. Kim K C et al. J. Mol. Spectrosc. 76 322 (1979)
- Макаров Г Н, Петин А Н Письма в ЖЭТФ 115 292 (2022); 99 Makarov G N, Petin A N JETP Lett. 115 256 (2022)
- 100. Лаптев В Б, Макаров Г Н, Петин А Н, Рябов Е А ЖЭТФ 162 60 (2022); Laptev V B, Makarov G N, Petin A N, Ryabov E A J. Exp. Theor. Phys. 135 48 (2022)
- 101. Karve R S et al. Appl. Phys. B 53 108 (1991)
- Kim K, McDowell R S, King W T J. Chem. Phys. 73 36 (1980) 102
- 103 Hildenbrand D J. Chem. Phys. 66 4788 (1977)
- 104. Benson S W Chem. Rev. 78 23 (1978)
- 105. Anderson J B, in Molecular Beams and Low Density Gasdynamics (Gasdynamics, Vol. 4, Ed. P P Wegener) (New York: M. Dekker, 1974)
- 106. Зельдович Я Б, Райзер Ю П Физика ударных волн и высокотемпературных гидродинамических явлений (М.: Наука, 1966); Пер. на англ. яз.: Zel'dovich Ya B, Raizer Yu P Physics Of Shock Waves And High-Temperature Hydrodynamic Phenomena (New York: Academic Press, 1966)
- 107. Ступоченко Е В, Лосев С А, Осипов А И Релаксационные процессы в ударных волнах (М.: Наука, 1965); Пер. на англ. яз.: Stupochenko Ye V, Losev S A, Osipov A I Relaxation in Shock Waves (New York: Springer-Verlag, 1967)
- 108 Steinfeld J I et al. J. Chem. Phys. 52 5421 (1970)
- Bass H E et al. J. Chem. Phys. 67 1136 (1977) 109.
- Апатин В М и др. Оптика и спектроск. 91 910 (2001); Apatin V 110. M et al. Opt. Spectrosc. 91 852 (2001)
- 111. Boudon V, Pierre G, Bürger H J. Mol. Spectrosc. 205 304 (2001)
- 112. Mahan B H J. Chem. Phys. 46 98 (1967)

New approaches to molecular laser separation of uranium isotopes

G.N. Makarov

Institute of Spectroscopy, Russian Academy of Sciences, ul. Fizicheskaya 5, 108840 Troitsk, Moscow, Russian Federation E-mail: gmakarov@isan.troitsk.ru

Significant interest in the laser separation of uranium isotopes at the turn of the century stimulated the search for and development of a number of methods and approaches that use both atomic and molecular mechanisms of isotope separation. Effective laser methods for the separation of uranium isotopes are currently under active development in many countries. New approaches to the molecular laser isotope separation (MLIS) of uranium are reviewed. They are based on resonant isotope-selective multiphoton excitation of high vibrational states ($2v_3$ and $3v_3$) of 235 UF₆ and 238 UF₆ molecules in gas-dynamically cooled molecular flows by bichromatic IR laser radiation and the subsequent dissociation of the excited molecules by the same laser pulses. The foundations of these approaches are analyzed. The results of experiments on two- and three-photon excitation of SF_6 molecules, whose spectroscopic properties are similar to those of UF₆ molecules, into the $2v_3$ and $3v_3$ vibrational states by, respectively, two- and three-frequency radiation of pulsed CO₂ lasers are presented and discussed. Specific setups and parameters of resonant two- and three-photon isotope-selective excitation of 235 UF₆ and 238 UF₆ molecules into the $2\nu_3$ and $3\nu_3$ vibrational states by bichromatic IR radiation from two pulsed CF₄ lasers and two para-H₂ lasers with emissions in the 16-µm region are proposed and analyzed. A method is considered for the isotope-selective excitation and dissociation of UF₆ molecules in a mixture with a sensitizer (SF₆ molecules) under nonequilibrium thermodynamic conditions of a shock wave. Low-energy MLIS methods for uranium based on the proposed approaches are shown to be feasible.

Keywords: atoms, molecules, clusters, uranium, molecular and cluster beams, laser spectroscopy, laser-induced selective processes in molecules and clusters, laser separation of uranium isotopes, laser physics

PACS numbers: 07.77.Gx, 28.60.+s, 33.80.-b, 36.40.-c, 42.62.-b, 42.62.Fi, 82.50.Bc

Bibliography - 112 references Uspekhi Fizicheskikh Nauk 194 (1) 48-59 (2024) DOI: https://doi.org/10.3367/UFNr.2023.02.039325

Received 19 January 2023, revised 17 February 2023 Physics – Uspekhi 67 (1) (2024) DOI: https://doi.org/10.3367/UFNe.2023.02.039325