EESTI NSV TEADUSTE AKADEEMIA TOIMETISED. 30. KÕIDE KEEMIA. 1981, NR. 1

ИЗВЕСТИЯ АКАДЕМИИ НАУК ЭСТОНСКОЙ ССР. ТОМ 30 ХИМИЯ. 1981, № 1

https://doi.org/10.3176/chem.1981.1.09

УДК 543.426: 543.862

T. TAMM

ПОВЫШЕНИЕ ЧУВСТВИТЕЛЬНОСТИ АНАЛИЗА БЕНЗ(а)ПИРЕНА МЕТОДОМ ШПОЛЬСКОГО

(Представил О. Эйзен)

1. Введение

К настоящему времени как отечественными, так и зарубежными авторами разработан ряд методик количественного анализа бенз (а) пирена (БП) и других ароматических канцерогенных соединений [¹⁻⁵]. Полный цикл анализа включает, как правило, четыре этапа [⁶]: 1) отбор пробы, 2) экстракцию, 3) разделение и 4) собственно анализ. Чувствительность анализа определяется главным образом его последним этапом, тогда как три предварительных лишь переводят анализируемое соединение без особых потерь в форму, удобную для детектирования. Наиболее чувствительным способом количественного измерения остается по сей день метод Шпольского, заключающийся в измерении интенсивностей линий в низкотемпературных (T = 77 K) флуоресцентных спектрах анализируемых молекул, внедренных в качестве примесных в подходящие *н*-парафиновые матрицы [7] *.

Причины высокой чувствительности метода Шпольского просты. При низких температурах электронно-колебательные спектры поликристаллических твердых растворов состоят из квазилиний (полуширины при 77 К порядка 10-30 см-1, при 4 К порядка 1+10 см-1) и сопровождающих их фононных крыльев [^{8, 9}]. Нередко проявляется также неоднородность таких объектов в виде мультиплетов в смысле Шпольского [7]. Такое сужение спектра ведет, во-первых, к существенному повышению разрешающей способности $R = \lambda / \Delta \lambda$ (отношение положения линии к ее полуширине), что уменьшает вероятность случайного наложения на аналитические линии (по которым ведется количественная оценка) линий свечения постороннего происхождения. Во-вторых, на фоне с более широким спектральным распределением узкие линии можно измерить точнее, чем, к примеру, полосу свечения той же интегральной интенсивности (улучшается отношение сигнала к шуму). И, в-третьих, квазилинейчатость спектров поглощения приводит к принципиально новой возможности выделения полезного сигнала среди шума: можно селективно возбуждать флуоресценцию анализируемого соединения спектрально узкой полосой в резонансе с определенной линией поглощения.

По имеющимся сведениям, достигнут предел чувствительности по-

^{*} Наряду с методом Шпольского для анализа применяются: 1) абсорбционная спектроскопия, 2) флуоресцентная спектроскопия при комнатной температуре, 3) цветовые и теплоцветовые тесты [6].

рядка 10⁻¹⁰ г/мл БП ** в измеряемом объеме замороженного раствора н-парафина [^{1, 10, 11}]. При предельных измерениях равно важны два фактора: реальная чувствительность спектральной установки в комплекте с регистрирующей аппаратурой и достигаемая степень очистки реактивов, применяемых в процессе анализа. Кроме того, нельзя исключать и существования принципиального предела, связанного с конечным интервалом концентрации, где проявляется эффект Шпольского [¹²].

В настоящей работе поставлена цель повысить чувствительность анализа БП методом Шпольского. Известно, что для накопления достаточного для анализа количества соединения часто нужны большие объемы первичных проб воды, воздуха, почвы и т. д. Их обработка, концентрирование, разделение, перевод в измерительный объем трудоемки, требуют значительных количеств специально очищенных реактивов. Повышение чувствительности (прежде всего абсолютной) самого анализа непосредственно связано с пропорциональным уменьшением объема проб, что приводит к экономии времени и средств. Кроме того, высокая чувствительность дает в руки исследователя тонкий инструмент для изучения распределения ароматических соединений, к примеру, в процессе их метаболизма в малых объектах, таких как небольшие участки пораженных опухолевыми процессами тканей, культуры, отдельные крупные клетки, в которые проник канцероген, и т. д.

2. Операции с предельно разбавленными растворами БП

Много усилий требует очистка *н*-парафинов и экстрагентов. Соответствующие методики, включающие ректификацию, химическую очистку и хроматографию, подробно описаны в [¹³]. Приготовить чистый *н*-парафин легче, чем сохранить его чистым. Трудности начинаются при концентрациях БП ниже 10⁻⁹—10⁻¹⁰ *м*/*л*, что побудило принять ряд дополнительных мер.

А. Обеспечить чистоту лабораторной посуды, соприкасающейся с *н*-парафинами, проведя цикл очистки в пять этапов. Первый — мытье посуды теплой водой и мылом. Второй — обычная сушка и обработка посуды химически чистым (без существенных следов люминесцирующих примесей) ацетоном для растворения следов органики. Третий обработка посуды в течение 2—3 *ч* свежей хромовой смесью. Четвертый — многократное ополаскивание, сначала водопроводной, а затем дистиллированной водой. Пятый — сушка в чистом, предназначенном исключительно для этих работ сушильном шкафу без принудительной вентиляции. Чистая посуда хранилась под стеклянными колпаками. Б. Приспособить для разбавления растворов ниже 10⁻⁸ моль/л бокс 6П-НЖ из нержавеющей стали. Вытяжная вентиляция была заменена приточной и осуществлена обдувом из бытового пылесоса через последовательно соединенные колонну с активным углем и два пылеулавливающих фильтра марки ФПП-00.

В. Открывать пустые запаянные медицинские ампулы (не нуждающиеся в дополнительной очистке) непосредственно в боксе, а раствор в них вводить по 1 мл с конуса стеклянной пипетки, после чего ампулы запаивать высоко над раствором быстрым нагреванием в пламени спиртовки.

Повышение чувствительности анализа неизбежно требует наличия контролируемого раствора БП с заданными концентрациями. Возмож-

^{**} Для БП 1 г/мл = 4 м/л.

ный предел разбавления может быть оценен после сопоставления данных методически верно проведенного цикла последовательных разбавлений с данными спектральных измерений и при констатации отсутствия в этом сопоставлении противоречий. Основой измерений служил концентрационный ряд (в M/n): 10^{-8} , $3 \cdot 10^{-9}$, 10^{-9} и т. д. На исходном этапе небольшое количество БП растворялось в *н*-октане невысокой чистоты. После полного растворения (через сутки) раствор фотометрировался на «Specord» или «Acta MVII» относительно чистого *н*-октана. Начальная концентрация, составляющая величину порядка 10^{-5} (точность порядка 5%), доводилась тремя этапами до 10^{-8} M/n (точность порядка 10%). Каждый последующий этап разбавления увеличивал ошибку на 1-2%.

Всегда существует реальный предел разбавления, определяемый 1) остаточной концентрацией БП в очищенном растворителе; 2) неконтролируемым загрязнением раствора БП на любом этапе разбавления (наиболее опасны конечные этапы); 3) фоном свечения любого происхождения на месте аналитической линии БП, не позволяющим судить о дальнейшем разбавлении; 4) пределом чувствительности регистрирующей системы. Последние два пункта не исключают дальнейшего разбавления, но отсутствие возможности контролировать такое разбавление с информационной точки зрения равносильно пределу разбавления. Имеется и принципиальный предел разбавления (когда флуктуации концентрации $\Delta N \gg N$), реализующийся при концентрациях N < 1 молекулы в объеме измерения.

3. Чувствительность регистрирующей системы

Использована спектральная аппаратура, входящая в автоматизированный спектрометрический комплекс [14], обладающий всеми достоинст-



Рис. 1. Аналитическая (0—0)-линия БП (4030 Å) в н-октане при 77 К в объекте с концентрацией 3·10⁻¹⁰ м/л при разных щелях регистрации. Щели возбуждения 3×3 мм.



вами, необходимыми для измерения сверхслабых свечений. В канале возбуждения применен двойной монохроматор МДР-1 (1 : 3), а в канале регистрации — ДФС-12 (1:5), на входной щели которого ФЭУ-79 с охлажденным примерно до -30°С фотокатодом позволял измерять потоки фотонов вплоть до 3 фотонов в секунду на фотокатод при 4000 Å. На рис. 1 в качестве примера приведена аналитическая линия БП в объекте с концентрацией 3.10-10 м/л при 77 К. Если учесть, что сигнал от такого объекта при максимальных щелях возбуждения 3×3 мм и щелях регистра-0,8×0,8 мм составил ЦИИ 1,8·10⁴ имп/с, то, экстраполируя, можно получить аппаратурный предел чувствитель-



ности установки в режиме селективного возбуждения $10^{-14} \ m/n$ (или $2.5 \cdot 10^{-15} \ c/mn$).

Для измерения концентрационных серий ампул с БП нами разработан и построен барабанный объектодержатель. Он вмещает до 20 ампул, погружается в жидкий азот и фиксирует положение ампул относительно перекрестия осей возбуждения и регистрации с точностью порядка $\pm 0,2$ мм (рис. 2).

Рассмотрим далее вопрос выбора оптимального режима регистрации флуоресценции. В зависимости от характера спектра дополнительных примесей следует принять либо селективное, либо широкополосное возбуждение. Нельзя без уточнения ситуации говорить о преимуществе одного из вариантов перед другим. Вариант селективного возбуждения, при всех его достоинствах, обладает, как будет показано ниже, недостатком, выражающимся в усложнении спектра из-за эффектов типа комбинационного рассеяния (КР) и снятия неоднородного уширения [¹⁵].

4. Вариант селективного возбуждения

Этот вариант анализа позволяет во многих случаях проводить уверенное количественное определение БП в присутствии других люминесцирующих примесей. Изложим его особенности.

А. Положение полосы возбуждения выбирается в максимуме полосы поглощения БП в замороженном растворе. Мы проводили возбуждение на вибронной группе при 3884 Å, где молекула обладает наибольшим коэффициентом поглощения в ближней УФ-области.



Рис. 3. (0-0)-линия БП в объекте с концентрацией 10-11 м/л при разных комбинациях щелей (приведено также значение средней щели) возбуждения и регистрации (а-в). Тот же участок спектра, измеренный в объекте с чистым н-октаном (г, д).

Б. Регистрация проводится на (0-0)-линии флуоресценции, наиболее интенсивной во всей серии и по этой причине принятой в качестве аналитической авторами всех методик анализа малых концентраций БП методом Шпольского. Для некоторого повышения селективности анализа, но ценой потери чувствительности, можно, в принципе, возбуждать в (0-0)-линии, а регистрировать на некотором вибронном повторении флуоресценции.

В. Оптимальная ширина полосы поглощения зависит от характера спектра примесей и должна отвечать двум противоречивым требованиям: 1) быть достаточно большой для большего значения интенсивности аналитической линии, 2) быть достаточно узкой, чтобы иметь лучшее отношение сигнала к шуму при регистрации сигнала от предельно разбавленных растворов. На рис. З в качестве примера показаны результаты измерения объекта с концентрацией БП 10⁻¹¹ м/л при разных комбинациях щелей.

Г. Геометрия измерения стандартна, возбуждение и регистрация проводятся под углом 90°. Изображение выходной щели возбуждающего монохроматора фокусируется в виде полоски, размером примерно 10×1—3 мм, параллельно оси цилиндрической ампулы.

Д. Отметим еще один фактор принципиального характера, затрудняющий предельные измерения при селективном возбуждении. В актуальном для анализа участке спектра при выбранном положении и достаточной узости полосы возбуждения регистрируется участок спектра КР от основного вещества — матрицы *н*-октана (рис. 3, *д*). Первая полоса может быть отнесена к группе частот 842, 860, 877, 895 см-1; вторая ---1028, 1044, 1062 см⁻¹; третья — 1085, 1137 см⁻¹; четвертая — 1304 см⁻¹[¹³]. В силу того, что н-парафины обладают сложным спектром КР, при относительно малой энергетической разности положений возбуждения и регистрации (<3000 см-1) всегда существует опасность иметь на месте регистрации КР от матрицы.

На рис. 4 показаны результаты измерения спектров нижнего конца концентрационного ряда БП в н-октане.

48



Рис. 4. (0-0)-линия БП в объектах с концентрациями 3·10⁻¹⁰ (a), 10⁻¹⁰ (б), 3·10⁻¹¹ (в), 10⁻¹¹ м/л (г) при щелях возбуждения 1×1×1 мм и 0,4×0,5×0,4 мм регистрации.

5. Вариант широкополосного возбуждения

Когда примеси, люминесцирующие в области (0—0)-линии БП, практически отсутствуют в объекте измерения, люминесценцию БП можно возбуждать и достаточно широким участком спектра ближнего УФ, к примеру лампой ДРШ-500 через фильтры УФС-2 и УФС-5. На рис. 5 показаны измерения аналитической линии БП в объектах нижнего конца концентрационного ряда при таком широкополосном возбуждении. Видно, что наряду с аналитической линией в спектре присутствует бесструктурное фоновое свечение с максимумом в районе 4100 Å (не умещается в приведенный спектральный интервал). Это постороннее свечение принадлежит, по всей видимости, КР матрицы *н*-октана.

Благодаря тому, что барабанный объектодержатель фиксирует объекты в положении измерения достаточно надежно, можно значительно увеличить отношение сигнала к шуму (фону) в спектрах последних членов концентрационного ряда вычитанием сигнала, полученного от объекта с чистым *н*-октаном. На рис. 6, иллюстрирующем такую возможность, спектры дополнительно разделены по высоте вычитанием или сложением некоторого постоянного уровня. Видно, что таким способом можно измерить сигнал от объекта с концентрацией $10^{-12} \ m/л$ (т. е. $2,5 \cdot 10^{-13} \ e/m.$).

6. Абсолютная чувствительность анализа

Достигнутый предел чувствительности порядка 5.10⁻¹³ г/мл соответствует 10⁹ молекулам БП в 1 см³ — в принятом объеме объекта измерения. С другой стороны, понятно, что реально возбуждается и участвует в формировании сигнала лишь незначительная доля молекул БП полного объема объекта, который можно поэтому значительно умень-

4 ENSV TA Toimetised. K 1 1981





Рис. 5. (0—0)-линия БП в объектах с концентрациями $3 \cdot 10^{-11}$ (a), 10^{-11} (б), $3 \cdot 10^{-12}$ (в), 10^{-12} м/л (г) при широкополосном возбуждении. Свечение чистого н-октана (д).



Рис. 6. (0—0)-линия БП в объектах с концентрациями 10^{-11} (*a*), $3\cdot 10^{-12}$ (*б*), 10^{-12} *м*/*л* (*в*) при широкополосном возбуждении после вычитания фонового свечения.

шить, существенно повысив абсолютную чувствительность анализа. По-видимому, за счет некоторого дальнейшего уменьшения объема увеличения интенсивности возбуждения И можно продвинуться по пути повышения абсолютной чувствительности до величины порядка 10⁶—10⁵ молекул БП. Мы сравнили раствор в ампуле с концентрацией 2.10-9 г/см3 и тот же раствор в капиллярной трубке в 0,005 см³. Потеряв в сигнале в 4 раза, но выиграв в уменьшении объема в 200 раз, можно считать, что абсолютная чувствительность анализа в такой капиллярной трубке выше до двух порядков.

Самый перспективный способ повышения абсолютной чувствительности анализа связан с применением лазерного возбуждения. При этом важны три момента: 1) высокая селективность возбуждения; 2) возможность фокусировки энергии луча в малый объем, практически до 1 микрон³, т. е. в 10¹² раз меньще

1 см³; 3) высокая интенсивность возбуждения, что позволяет значительно увеличивать количество фотонов флуоресценции, получаемых в единицу времени от каждой молекулы анализируемого соединения. B принципе, пределом чувствительности метода является молекула.

7. Заключение

В итоге проведенной работы можно считать, что чувствительность анализа БП увеличена на величину около двух порядков. На практике, при соблюдении перечисленых предосторожностей лабораторной работы и применении соответствующей измерительной техники, представляется возможным проводить анализы БП вплоть до концентраций 10-12 г/мл. Для сравнения отметим, что такое количество БП содержится в среднем в 3 л или в одном глотке чистого деревенского воздуха [16].

Выражаю глубокую благодарность К. К. Ребане за постоянный интерес к работе.

ЛИТЕРАТУРА

- Muel, B., Lacrois, G. Caracterisation et dosage du 3,4 benzopyrène par spectrophotometrie de luminescence á —190 °C. Bull. Soc. Chim. France, 1960, N 11/12, p. 2139—2147.
 Sawicki, E., Johnson, H. Thin-layer chromatographic characterization test
- for basic polynuclear compounds. Application to air pollution. Mikrochim. Acta, 1964, N 2/4, p. 435—450; Sawicki, E., Stanley, S. W., Johnson, H. Quenchofluorometric analysis for polynuclear compounds. - ibid.,
- 1965, N 1, p. 178—192. 3. Sawicki, E. The separation and analysis of polynuclear aromatic hydrocarbons present in the human environment. - Chemist-analyst, 1964, v. 53, p. 24-30, 56-62, 88-94.
- 4. Шабад Л. М. Методы определения и изучения бластомогенности химических веществ. М., 1970, с. 206. 5. Теплицкая Т. А. Квазилинейчатые спектры люминесценции как метод иссле
- дования сложных природных органических примесей. М., 1971.
- Sittig, M. Pollution Detection and Monitoring Handbook. Noyes Data Corp., Park Ridge. New Jersey London, 1974, р. 331.
 Шпольский Э. В. Линейные спектры флуоресценции органических соединений и их применения. Успехи физ. наук, 1960, т. 71, вып. 2, с. 215—242; Проблемы происхождения и структуры квазилинейчатых спектров органических соединений при низких температурах. — Там же, 1962, т. 77, вып. 2, с. 321— 336; Новые данные о природе квазилинейчатых спектров органических соеди-
- в. Ребане К. К. Элементарная теория колебательной структуры спектров примесных центров кристаллов. М., 1968.
 9. Ребане К., Саари П., Тамм Т. Природа «мультиплетов» и фононное крыло в спектрах некоторых систем Шпольского. Изв. АН ЭССР. Физ. Матем., 1070 г. 10 М. 9. 251. 1970, т. 19, № 2. с. 251—254. 10. Персонов Р. И. Количественное определение 3,4-бензпирена по линейчатым
- спектрам флуоресценции при 77 К. Ж. аналит. химии, 1962, т. 17, вып. 4, c. 506-510.
- 11. Шабад Л. М., Дикун П. П. Загрязнение атмосферного воздуха канцерогенным веществом 3,4-бензпиреном. Л., 1959. 12. Климова Л. А., Оглоблина А. И., Шпольский Э. В. К вопросу о при-
- роде зависимости резкости спектров ароматических углеводородов от их концентрации в замороженных н-парафиновых растворах. — Изв. АН СССР.
- Сер. физ., 1970, т. 34, вып. 6, с. 1361—1364. 13. Отчет Института химии АН ЭССР по теме № ГП ЭССР 107.226 «Разработка методов получения чистых и особо чистых спектральных сольвентов». Таллин, 1975.

4*

- Тамм Т. Б., Саари П. М. Соответствие компонентов мультиплетов спектров флуоресценции и фосфоресценции 1,2-бензпирена в твердых матрицах. Оптика и спектроскопия, 1975, т. 38, вып: 5, с. 1029—1031.
 Татт, Т. On the drastic effects of inhomogeneity in Shpolsky system spectra. ENSV TA Toimet. Füüs. Matem., 1977, v. 26, N 1, р. 72—78.
 Стерин Х. Е., Алексанян В. Т., Жижин Г. Н. Каталог спектров комби-иситородов и уклароворовор М. 1976.
- национного рассеяния углеводородов. М., 1976.

Институт физики Академии наук Эстонской ССР Поступила в редакцию 15/V 1980

T. TAMM

ŠPOLSKI MEETODIL PÕHINEVA BENSO(a)PÜREENI ANALÜÜSI TUNDLIKKUSE SUURENDAMINE

On kirjeldatud abinõude kompleksi, mis võimaldavad suurendada Spolski meetodil põhineva benso(a)püreeni analüüsi tundlikkust kuni 10-12 mooli/l. On analüüsitud metoodi kaht varianti - selektiivse ja mitteselektiivse ergutusega luminestsentsi - ning hinnatud analüüsi absoluutse tundlikkuse suurendamise viise.

T. TAMM

IMPROVEMENT OF THE SENSITIVITY OF AN ANALYSIS OF BENZO(a) PYRENE BY THE SHPOLSKY METHOD

The paper contains the description of a complex of measures for increasing the sensitivity of the analysis of benzo(a)pyrene by the Shpolsky method up to 10^{-12} moles per litre. Two modifications of the method, with selective and unselective excitation of luminescence, have been analyzed. The pathways for enhancing the absolute sensi-tivity of the analysis have been discussed.