## 05;12 Методики интерпретации асимметричной формы мессбауэровских спектров для природных ультрадисперсных систем

## © А.А. Залуцкий, Р.Н. Кузьмин

Ярославский государственный технический университет Московский государственный университет им. М.В. Ломоносова E-mail: zalutskii@mail.ru

## Поступило в Редакцию 11 января 2011 г.

Впервые на примерах результатов конкретных исследований при использовании мессбауэровской спектроскопии показана необходимость учета широкого класа физических причин при анализе асимметричной формы экспериментальных спектров в модельных объектах "FeCl<sub>3</sub> – FeCl<sub>3</sub> · nH<sub>2</sub>O-раствор – глинистый минерал" почвенно-минеральных системах Земли и некоторых грунтах Марса. Предложенная методика эффективна для изучения физико-химических и геохимических процессов, происходящих в многокомпонентных природных объектах.

Мессбауэровские спектры природных систем в большинстве случаев состоят из большого числа перекрывающихся линий, поэтому математический анализ результатов эксперимента представляет собой довольно непростую задачу [1]. Необходимость корректного подхода к анализу мессбауэровских данных еще больше усилилась при появлении в 2004 году экспериментальных результатов по исследованию грунтов Марса [2] и потенциальной возможности из сравнительного анализа с почвами Земли [3].

Целью настоящей работы является поиск на базе современных теорий адекватных подходов и методик для анализа экспериментальных мессбауэровскиех спектров природных почвенно-минеральных систем Земли и некоторых грунтов Марса. Выбор метода мессбауэровской спектроскопии (МС) обусловлен как спецификой объектов исследования (многокомпонентностью и ультрамалыми размерами частиц (1–100 nm)), так и ограниченностью возможностей применения на настоящий момент других физических методов.

73

С помощью МС нами исследованы три группы образцов. Первая группа представлена модельными системами "FeCl<sub>3</sub>-FeCl<sub>3</sub> · nH<sub>2</sub>Oраствор-глинистый материал", методика получения которых подробно описана в [4,5]. Во вторую группу мы относим природные системы, специально отобранные из практически всех почвенно-биоклиматических поясов (полярный, бореальный, тропический и т.д.) Земли и различного генезиса (подзолитые, лесные, пеплововулканические, погребенные почвы, глубоководные глины Тихого и Индийского океанов) [6]. В третью группу включены результаты минералогических исследований поверхности Марса, полученных с помощью двух американских марсоходов MER (Mars Exploration Rovers): "Spirit" ("Дух") и "Opportunity" ("Возможность"). Мессбауэровские данные (из двух мест посадки марсоходов: кратер Гусева (Gusev crater) и Полуденная равнина (Meridiani Planum)) были взяты нами из созданной Родионовым Д.С. базы марсианских спектров [7], которая доступна всем желающим [8]. МС образцов земного происхождения проводилась в геометрии пропускания и по необходимости в связке с климатическими условиями Марса в температурном диапазоне от 90 до 290 К и различной влажности (в широком диапазоне равновесных относительных давлений паров воды  $P/P_0 = 0.10 - 0.985$ ).

Информацию по изученным нами системам целесообразно представить двумя группами: 1) парамагнитные соединения железа (модельные системы), 2) магнитоупорядоченные системы (для почв и грунтов магнитные минералы — гематит, гётит, магнетит и т.п.).

Для системы FeCl<sub>3</sub> лабораторного приготовления асимметрия мессбауэровской линии поглощения ( $A = S_{3/2}/S_{1/2}$ ) обусловлена анизотропией фактора Дебая—Валлера или эффектом Годанского—Карягина (ЭГК) [9]. При рассмотрении иона Fe<sup>3+</sup> на поверхности хлорида железа как гармонического осциллятора (в класическом или квантовом приближении) нами подобно [10] была получена температурная зависимость параметра асимметрии мессбауэровской линии  $A = f(T, \gamma)$ , где аргумент  $\gamma$  выражается разностью среднеквадратичных смещений атома железа по двум перпендикулярным направлениям. Экспериментальные точки (рис. 1, *a*) хорошо коррелируют с теоретической кривой, а значение параметра  $\gamma$  удовлетворительно согласуется с литературными данными для соединений железа (см., например, [11]).

Наряду со спецификой требований МС к агрегатному состоянию изучаемых объектов возникает дополнительно необходимость учиты-



а



**Рис. 1.** Температурные зависимости параметра асимметрии  $(A = S_{3/2}/S_{1/2})$  мессбауэровской линии поглощения ядер <sup>57</sup>Fe в системах: a — образец лабораторного производства (ЯГТУ), I — эксперимент, 2 — теория ЭГК; b — искусственно текстурированный образец (направление гамма-квантов перпендикулярно (I) и параллельно (2) базальным плоскостям минерала, 3 — нетекстурированный образец).

вать высокую гидроскопичность соединения FeCl<sub>3</sub>. Поэтому была использована специальная методика [5], которая в условиях ограниченного количества паров воды позволила нам с помощью MC проследить за динамикой образования кристаллогидратов хлорида железа. Установлено, что гидратация образца в парах воды, при которой образуются молекулы (FeCl<sub>3</sub> · nH<sub>2</sub>O, где n = 2-6), приводит к дополнительному асимметричному искажению спектра квадрупольного расщепления. Асимметричный вид спектров моно интерпретировать как наложение нескольких спектров (с некоторой асимметрией в интенсивности компонент), различающихся по величине квадрупольного расщепления и изомерного сдвига. Каждый из таких спектров соответствует различному числу n молекул воды во внешеней координационной сфере ( $0 \le n \le 6$ ). Однако наряду с вышесказанным причина асимметрии дублетной линии

b



Рис. 1 (продолжение).

для системы FeCl<sub>3</sub> · nH<sub>2</sub>O (n = 2) может быть другой и объясняется диффузионным механизмом [12]. При этом из схожей температурной зависимости A(T) (рис. 1, a), но далекого от физики значения параметра  $\gamma$  автоматически следует, что для данного вещества гидратация не приводит к возникновению или увеличению динамической анизотропии по механизму ЭГК. Более тонкий анализ температурных зависимостей мессбауэровских параметров показал, что анизотропия диффузии проявляется в различном уширении компонент квадрупольной СТС спектра, подобно тому, как анизотропия фактора Дебая–Валлера приводит к асимметрии в интенсивностях этих компонент.

"Непрерывное" изменение влажности  $(P/P_0 \cong 0.0-0.5)$  у исходного образца приводило сразу к образованию соединения, мессбауэровский спектр которого имел вид резко асимметричного дублета (рис. 2, *a*). В данном случае причина асимметрии может быть объяснена нормальным эффектом Блюма [13]. В пользу релаксационной модели говорят следующие факты. Во-первых, температурные исследования и ориентация образца под характерным углом ( $\vartheta = 54.7^{\circ}$ ) исключили наличие в образце текстуры (рис. 2, *b*). Во-вторых, асимметрию спектра



**Рис. 2.** Результаты мессбауэровских исследований комплексов хлоридов железа: спектры ядер <sup>57</sup>Fe в FeCl<sub>3</sub>, выдержанного в широком диапазоне равновесных относительных давлений паров воды ( $P/P_0 = 0.0 - 0.5$ ), и разной ориентации образца ( $\vartheta$  — угол между нормалью к поверхности образца и направлением пролета гамма-квантов).

нельзя приписать ЭГК, так как математическая обработка показала, что при изменении температуры площади под  $\pi$ - и  $\sigma$ -переходами оставались равными при различной ширине мессбауэровской линии. Температурное поведение параметра асимметрии A(T) для искусственного текстурированного образца (методика описана в [5]) у системы "димеры железа—минерал" объяснимо в рамках модели ограниченного диффузионного движения [14,15], которое частично нарушает ориентировку димеров относительно друг друга. При этом угол между осью квантования и направлением  $\gamma$ -квантов перестает быть фиксированным, и процедура усреднения по всему ансамблю частиц наряду с уменьшением асимметрии линий (рис. 1, *b*) позволила получить количественную оценку энергии связи димеров железа с поверхностью глинистого минерала.



Описанные выше результаты полезны для корректной диагностики с помощью МС почв Земли и особенно грунтов Марса. Так, авторы работы [2,7] столкнулись с трудностью корректной диагностики мессбауэровского "дублета", который может иметь различную физическую природу. С подобной проблемой мы встречались при иссследовании оглеенных горизонтов различных типов почв Земли [16]. Математическая обработка данных осложняется тем, что практически все спектры указанного типа почв не имеют принципиальных различий в значениях мессбауэровских параметров в области температур 80-300 К (диапазон попадает в марсианский). Разработанные нами в [5,6] методики оказались не пригодными по причине отсутствия на настоящий момент образцов с Марса. Чтобы частично снять эту проблему, необходимо учитывать сведения по поведению профиля температурной зависимости площади  $S_a(T)$  парциального спектра (или сдвига  $\delta_a(T)$  мессбауэровской линии поглощения). Такой подход позволил нам разработать новую методику по разделению с помощью МС на "обменные" и "структурные" фазы соединений железа в почвенных образцах.



**Рис. 3.** Мессбауэровский спектр ядер <sup>57</sup>Fe в высушенном осадке ( $P/P_0 \sim 0.5$ ) "состаренного" раствора FeCl<sub>3</sub> (T = 105 K) (a) и сравнительный мессбауэровский анализ по результатам реставрации функции распределения сверхтонкого магнитного поля  $p(H_n)$  на ядрах <sup>57</sup>Fe для грунтов Марса (I) и модельной системы "раствор-минерал" (2) (T = 240 - 250 K) (b).

Подавляющая часть экспериментальных спектров для почвенноминеральных систем, находящихся в магнитоупорядоченном состоянии [6], традиционно анализируется на основе статической сверхтонкой структуры (СТС), когда положения и интенсивности спектральных линий описываются в рамках действующих на ядро статических магнитных и электрических полей. Но для природных наносистем с большой вероятностью уширение спектров СТС по статической причине может сочетаться и с процессами флуктуации намагниченности. Анализ литературных данных (см., например, [16]) позволяет заключить, что современные релаксационные модели правильно описывают флуктуации магнитного момента в нанокристаллических частицах магнетита, гематита, сплава (Fe–Cu–Nb–B) и дают удовлетворительное согласование с



наблюдаемой в эксперименте структурой мессбауэровского спектра. Исключение составляют спектры модельных систем  $\alpha$ -FeOOH,  $\beta$ -FeOOH, которые трудно описать в рамках существующих релаксационных моделей по следующим причинами. В пользу "статики" говорит отсутствие характерной для релаксации трансформации спектров с изменением температуры и внешнего магнитного поля. Так, в диапазоне температур 100-330 К вклад релаксационной уширенной переходной от секстета к дублету компоненты спектров практически близок к нулю. Приложенное внешнее магнитное поле ( $H = 1 - 6 \, \mathrm{kOe}$ ) также не изменяло форму нашего спектра, хотя, согласно [16], форма релаксационного спектра ансамбля наночастиц очень чувствительна даже в слабых полях  $(H = 0.2 - 1.0 \,\mathrm{kOe})$ . Асимметричная форма линий спектра (с резким внешним и пологим внутренним фронтами (рис. 3, a)) в противовес релаксационному объяснению [16] может быть аргументирована суперпозицией секстетов с разными параметрами, которые соответствуют различным неэквивалентным положениям атомов железа.

В качестве примера рассмотрим дискуссионный момент, связанный с исследованием системы "гематит-гетит" земного и неземного происхождения. Поскольку гетит образуется только при участии воды [17], то совпадение пиков для  $p(H_n)$  у марсианских грунтов и нашей модельной системы "жидкий раствор-минерал" (рис. 3, b) является подтверждением гипотезы существования в прошлом воды на поверхности Марса. Последующая расшифровка указанных спектров показала удовлетворительное совпадение мессбауэровских параметров гетитов в наших модельных системах и грунтах Марса ( $H_n = H_n(T) = 454-381$  kOe,  $2\varepsilon = -0.21$  mm/s,  $\delta = 0.37-0.42$  mm/s) [18]. Наши исследования не претендуют на первенство подтверждения факта наличия в прошлом жидкой воды на Марсе. Но они позволяют двигаться дальше с корректно выбранной на настоящий момент моделью кинетики соединений железа в многокомпонентных природных системах (см., например, [4,5]).

Работа выполнена при частичной финансовой поддержке РФФИ, грант 09-04-01107.

## Список литературы

- [1] Залуцкий А.А. // Математические методы в технике и технологиях ММТТ-21: Сб. трудов XXI Междунар. науч. конф.: в 10 т. Саратов: Сарат. гос. техн. ун-т, 2008. Т. 7. С. 130.
- [2] Morris R.V., Klingelhoefer G., Bernhardt B. et al. // Science. 2004. V. 305. Issue. 5685. P. 833.
- [3] Залуцкий А.А., Седьмов Н.А., Кузьмин Р.Н., Иванов А.В. // Изв. РАН. Сер. Физ. 2010. Т. 74. № 3. С. 410.
- [4] Залуцкий А.А., Кузьмин Р.Н., Пухов Д.Э. // Записки РМО. 2007. Ч. 136. В. 7. С. 214.
- [5] Залуцкий А.А., Степанов Е.Г. Физические методы исследования твердофазных реагентов и катализаторов. Ярославль: Изд-во ЯГТУ, 2005. 312 с.
- [6] Родионов Д.С. Мессбауэровский спектрометр для анализа минералогии железа на поверхности Марса / Автореф. дис... канд. физ.-мат. наук. М.: ИКИ РАН, 2006. 14 с.
- [7] http://www.mtholyoke.edu/courses/mdyar/database/ (Mars Mineral Spectroscopy Database).
- [8] Карягин С.В. // ДАН СССР. 1963. Т. 148. С. 1102.
- [9] Гольданский В.И., Суздалев И.П. // Успехи химии. 1970. Т. XXXIX. В. 7. С. 1307.
- 6 Письма в ЖТФ, 2011, том 37, вып. 11

- [10] Flinn P.A., Ruby S.L., Kehl W.L. // Scinece. 1964. V. 143. N 3613. P. 1434.
- [11] Гольданский В.И., Корытко Л.А. // Письма в ЖЭТФ. 1973. Т. 17. В. 6. С. 317.
- [12] Blume M. // Phys. Rev. Lett. 1965. V. 14. N 4. P. 96.
- [13] Шайтан К.В. // Вестн. Московск. Ун-та. Сер. 3. Физика. Астрономия. 1982. Т. 23. № 1. С. 15.
- [14] Шайтан К.В., Рубин А.Б. // Биофизика. 1980. Т. XXV. В. 5. С. 796.
- [15] Бабанин В.Ф., Трухин В.И., Карпачевский Л.О., Иванов А.В., Морозов В.В. Магнетизм почв. Ярославль: ЯГТУ, 1995. 223 с.
- [16] Чуев М.А., Черепанов В.М., Поликарпов М.А. // Письма в ЖЭТФ. 2010. Т. 74. № 1. С. 27.
- [17] Мессбауэровская спектроскопия замороженных растворов: Пер. с англ. / Ред. А. Вертеш, Д. Надь. М.: Мир, 1998. 398 с.
- [18] Klingelhofer G., DeGrave E., Morris R.V. et al. // Hyperfine Interact. 2005. V. 166. P. 549.