УДК 538.915+544.171.6+544.178

ЭЛЕКТРОННОЕ И АТОМНОЕ СТРОЕНИЕ ПОЛИМЕРНОГО НАНОКЛАСТЕРНОГО МАТЕРИАЛА НА ОСНОВЕ МОЛЕКУЛЯРНОГО МАГНЕТИКА MN₁₂O₁₂(OAC)₁₆(H₂O)₄

Максимова А.В., Козинкин А.В., Власенко В.Г.

Южный федеральный университет, Научно-исследовательский институт физики, Ростов-на-Дону, e-mail: anyuto4ka2006@rambler.ru

Настоящая статья посвящена исследованию локального атомного и электронного строения молекулярного магнетика $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ и синтезированного на его основе нанокомпозитного материала $[Mn_{12}O_{12}]$ +РЕ (РЕ – полиэтилен) методами рентгеновской спектроскопии поглощения и рентгеновской эмиссионной спектроскопии. Из анализа EXAFS Mn *K*-краев поглощения показано, что основные особенности локального атомного строения (радиусы и состав координационных сфер, соответствующие координационные числа) исходного молекулярного кристалла в нанокомпозитном материале $[Mn_{12}O_{12}]$ +РЕ сохраняются. Получены рентгеновские эмиссионные Mn $K\beta_1\beta'$ -спектры, из анализа интегральных интенсивностей которых проведена оценка среднего числа неспаренных 3d– электронов, локализованных на атомах Mn в этих соединениях. Число неспаренных 3d-электронов составило 5 е⁻ в молекулярном комплексе $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ и 4,8 е⁻ в нанокомпозитном материале.

Ключевые слова: молекулярный магнетик, наночастицы, рентгеновские спектры, электронное строение, локальное атомное строение

ELECTRONIC AND ATOMIC STRUCTURE NANOCLUSTER POLYMER MATERIAL BASED MOLECULAR MAGNETS MN₁₂O₁₂(OAC)₁₆(H₂O)₄

Maksimova A.V., Kozinkin A.V., Vlasenko V.G.

Southern Federal University, Physics Research Institute, Rostov-on-Don, e-mail:_anyuto4ka2006@rambler.ru

The paper is devoted to the study of local atomic and electronic structures of molecular magnetic $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ and derived from it nanocomposite material $[Mn_{12}O_{12}]+PE$ (PE- polyethylene) by X-ray absorption spectroscopy and X-ray emission spectroscopy. The analysis of Mn K-edge absorption spectra showed, that the main parameters of the local atomic structure (radii, composition of coordination shells and corresponding coordination numbers) of the initial molecular crystal preserve in the nanocomposite material $[Mn_{12}O_{12}]+PE$. The average number of uncoupled 3d-electrons, localized on the Mn atoms, has been estimated basing on integral intensities of x-ray emission spectra to be 5 e⁻ for molecular complex $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ and 4,8 e⁻ for nanocomposite material.

Keywords: single molecule magnets, nanoparticles, X-ray emission spectra, electronic structure, local atomic structure

Молекулярные (Singleмагнетики Molecule Magnets, SMMs), к которым относятся и полиядерный комплекс марганца состава [Mn₁₂O₁₂(OAc)₁₆ (H₂O)₄], активно исследуются в последнее время различными теоретическими и экспериментальными методами. Основные данные о взаимосвязи структуры и магнитных свойств таких объектов представлены в монографиях [7, 11]. Синтез, структура и магнитные свойства SMMs $[Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16} (H_2O)_4]$, в котором восемь ионов Мп находятся в состоянии окисления +3 (спин S = 2) и четыре находятся в состоянии +4 (S = 3/2), впервые представлены в [8]. За прошедшие 35 лет опубликовано более сотни научных работ, уточняющих и детализирующих структурные и магнитные свойства этого молекулярного магнетика. Такие материалы, проявляющие магнитный гистерезис в отсутствие магнитного порядка, являются новыми перспективными системами для фундаментальной науки и возможных практических применений, но температура, при которой магнитная память существует,

остается еще довольно низкой. Тем не менее двенадцатиионный кластер марганца является наиболее доступным, универсальным и эффективным SMMs на сегодняшний день, на основе которого и его аналогов продолжается поиск новых композитных магнитных материалов [1, 5, 10], в том числе с целью увеличения температуры, сохраняющей магнитную память. Возможные перспективы в области молекулярного наномагнетизма также рассмотрены в этих и других работах [1, 5, 7, 8, 11].

В настоящей работе впервые проведено исследование электронного и атомного строения нанокластерного полимерного материала на основе ацетатного двенадцатиядерного комплекса $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$, внедренного в полиэтиленовую матрицу, далее $[Mn_{12}O_{12}] + PE$. Основная задача данной работы – исследовать электронное, атомное строение нанокомпозитного материала $[Mn_{12}O_{12}] + PE$ и установить возможные структурные изменения кластеров марганца $Mn_{12}O_{12}$ в наноматериале по

сравнению с соответствующими молекулярными кристаллами. Для решения этой задачи использовались методы рентгеновской спектроскопии поглощения (анализ EXAFS – дальней тонкой структуры спектров поглощения) и рентгеновской эмиссионной спектроскопии.

Материалы и методы исследования

Рентгеновские Mn *К*-края поглощения молекулярного кристалла $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ и нанокомпозитного материала $[Mn_{12}O_{12}] + PE$ были получены на лабораторном EXAFS-спектрометре на базе рентгеновского дифрактометра ДРОН-3М с фокусирующим кварцевым кристалл-монохроматором (1340)[4].

Полученные рентгеновские спектры поглощения обрабатывали путем стандартных процедур выделения фона, нормирования на величину скачка *K*-края и выделения атомного поглощения μ_0 [8], после чего проводили Фурье-преобразование полученных EXAFS (χ)-спектров в интервале волновых векторов фотоэлектронов *k* от 2,5 до 12 Å⁻¹ с весовой функцией k^3 . Полученные модули Фурье-трансформант (**МФТ**) χ -спектров с точностью до фазового сдвига соответствовали радиальной функции распределения атомов вокруг поглощающего атома металла. Пороговую энергию ионизации (E_0) выбирали по значению максимума первой производной *K*-края и в дальнейшем варьировали при подгонке.

Точные значения параметров ближайшего окружения атомов марганца в соединениях определяли путем нелинейной подгонки параметров соответствующих координационных сфер (**КС**) при сопоставлении рассчитанного EXAFS-сигнала и выделенного из полного EXAFS-спектра методом Фурье-фильтрации. Указанную нелинейную подгонку производили с использованием пакета программ IFFEFIT [9]. Необходимые для построения модельного спектра фазы и амплитуды рассеяния фотоэлектронной волны рассчитывали по программе FEFF7 [12]. В качестве модельных соединений были взяты структурно охарактеризованные оксиды марганца и молекулярного кристалла $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ [6].

Число параметров, варьируемых при многосферной подгонке, во всех случаях не превышало числа независимых параметров N_{ind} , которое можно достоверно определить из данного EXAFS-спектра в заданных интервалах Δk и Δr , которое определяется по формуле

$$N_{ind} = (2\Delta r \Delta k/p) + 1, \tag{1}$$

где Δk – анализируемая область EXAFS-спектра в пространстве волновых векторов фотоэлектрона; Δr – область *R*-пространства, в которой проводится Фурье-фильтрация.

В процессе подгонки минимизировалась функция

Рентгеновские эмиссионные Mn $K\beta_1\beta'$ -спектры получены на аппаратуре и по методике, подробно изложенной в [2]. Для возбуждения флуоресценции атомов марганца в исследуемых соединениях применялась рентгеновская трубка БХВ 7-Си в режиме 40 кВ и 60 мА. Рентгеновские эмиссионные спектры были получены в первом порядке отражения от плоскости (1340) кварцевого кристалла-анализатора и зарегистрированы на рентгеновскую пленку Agfa.

Результаты исследования и их обсуждение

Локальное атомное строение в полиядерном комплексе $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ и нанокомпозитном материале $[Mn_{12}O_{12}] + PE$ установлено из анализа EXAFS Mn *K*-краев поглощения этих соединений. На рис. 1 приведены МФТ Mn *K*-краев поглощения рассчитанной и экспериментальной EXAFS-функций с(*k*) комплекса $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ и наноматериала $[Mn_{12}O_{12}] + PE$.

Как видно из рис. 1, МФТ для наноматериала и комплекса близки и содержат два основных пика примерно одинаковой амплитуды при r = 1,44, 1,50 Å и r = 2,33,2,43 Å, соответственно, которые являются проявлением ближайших КС, состоящих из атомов кислорода ацетатных лигандов и атомов Mn полиядерного ядра. Пики МФТ при больших r соответствуют последующим КС. Исходя из модели двенадцатиядерного комплекса Mn [6] установлено, что первый основной максимум МФТ комплекса $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ соответствует проявлению КС, состоящей из шести атомов кислорода со средним значением R = 1,90 Å (табл. 1). Широкое варьирование длин связей Mn...O от R = 1,82 Å до R = 1,97 Å, как это видно из кристаллографических данных для молекулярного кристалла, приводит к значительному увеличению фактора Дебая – Валлера 6² для этой КС в комплексе Мп. Для первой КС [Мп₁₂O₁₂] + РЕ установлено уменьшение ее радиуса до 1,86 Å и значения координационного числа (КЧ) до 5,2. Это может указывать, что при вхождении полиядерных комплексов в полиэтиленовую матрицу часть внешних ионов марганца кластера взаимодействуют напрямую с полимером.

$$\chi^{2} = \frac{N_{ind}}{N_{pts}} \sum_{i=1}^{Npts} \left\{ \left[Re\left(\tilde{\chi}_{data}\left(R_{i}\right) - \tilde{\chi}_{ih}\left(R_{i}\right) \right) \right]^{2} + \left[\operatorname{Im}\left(\tilde{\chi}_{data}\left(R_{i}\right) - \tilde{\chi}_{ih}\left(R_{i}\right) \right) \right]^{2} \right\},$$
(2)

где N_{pts} – количество точек в подгоняемой области. Абсолютное значение среднеквадратичного отклонения между модельным и экспериментальным спектрами определялось \Re -фактором, который рассчитывался по формуле

$$\Re = \sum_{i=1}^{N_{pes}} \frac{\left[\operatorname{Re}\left(\chi_{data}\left(R_{i}\right) - \chi_{th}\left(R_{i}\right)\right)\right]^{2} + \left[\operatorname{Im}\left(\chi_{data}\left(R_{i}\right) - \chi_{th}\left(R_{i}\right)\right)\right]^{2}}{\left[\operatorname{Re}\left(\chi_{data}\left(R_{i}\right)\right)\right]^{2} + \left[\operatorname{Im}\left(\chi_{data}\left(R_{i}\right)\right)\right]^{2}}.$$
(3)

ФУНДАМЕНТАЛЬНЫЕ ИССЛЕДОВАНИЯ № 8, 2016



Рис. 1. МФТ EXAFS Mn K-краев поглощения комплекса $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ и наноматериала $[Mn_{12}O_{12}] + PE$ (эксперимент – сплошная линия, теория – кружки)

Таблица 1

Структурные характеристики, полученные из многосферной подгонки EXAFS Mn *K*-края комплекса $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ и нанокомпозита $[Mn_{12}O_{12}] + PE$

â	D Å	17	2 8	ICO	22 0/	
Соединение	<i>R</i> , A	N	σ², A	КС	Ж, %	
Комплекс Мп, О,	(1,825–1,978)	(6)	-	_		
12 12	1,90	6	0,010	0		
	(2,631, 2,757, 2,919, 3,063)	(4)	-		2.0	
	2,84	4	0,005	Mn	5,0	
	(3,448, 3,453)	(2)				
	3,43	2	0,007	Mn		
$[Mn_{12}O_{12}]+PE$	1,86	5,2	0,003	O/C		
12 123	2,75	2,8	0,007	Mn	2,0	
	3,52	0,6	0,009	Mn		

Примечание. R – межатомные расстояния, N – координационное число, σ^2 – фактор Дебая – Валлера, \Re – функция невязки (форм. (3)), в скобках приведены значения, полученные из рентгеновской дифракции [6].

Второй и третий максимумы обоих МФТ соответствуют проявлению КС, соответствующих Мп...Мп расстояниям, значения которых приведены в табл. 1. Как видно из рис. 1 и данных табл. 1, локальное атомное окружение ионов Мп в наноматериале $[Mn_{12}O_{12}] + PE$ близко к таковому в исходном комплексе $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ с учетом влияния полимера-полиэтилена.

Энергетическое положение Mn K-краев образцов комплекса $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ и нанокомпозита $[Mn_{12}O_{12}]$ + РЕ практически одинаково и поэтому следует считать, что ион Mn

в исследуемых наночастицах имеет среднюю степень окисления близкую к степени окисления ионов марганца в исходном комплексе.

По рентгеновским эмиссионным Mn $K\beta_1\beta'$ -спектрам проведена оценка числа неспаренных 3d-электронов, локализованных на атомах марганца в исходном комплексе и композитном наноматериале на его основе.

Как показано на рис. 2, рентгеновские эмиссионные Мп $K\beta_1\beta'$ -спектры Мп₁₂O₁₂(OAc)₁₆(H₂O)₄, композитного наноматериала [Mn₁₂O₁₂] + РЕ и МпО, состоят из двух компонент $K\beta'$ и $K\beta_1$.



Рис. 2. Рентгеновские эмиссионные Мп Кβ₁β'-спектры: 1 – комплекса Мп₁₂O₁₂(OAc)₁₆(H₂O)₄; 2 – композитного наноматериала [Mn₁₂O₁₃] + PE; 3 – оксида МпО

Таблица 2

Характеристики Mn $K\beta_1\beta'$ -спектров Mn₁₂O₁₂(OAc)₁₆(H₂O)₄, и композитного наноматериала [Mn₁₂O₁₂] + PE и оксидов MnO, Mn₂O₃

Соединение	<i>Е</i> _{<i>m</i>} , эВ	Асимметрия К _{β1}	Отношение I <i>K</i> β' /I <i>K</i> β_1 (%)	$n_{e}^{}, e^{-}$
$Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$	6491,5	1,4	29	5
$[Mn_{12}O_{12}] + PE$	6491,9	1,6	27	4,8
MnO	6491,6	1,6	29	5
Mn ₂ O ₃	6491,2	1,5	20	4

Примечание. E_m – энергия максимума $K\beta_1$ -спектра, асимметрия $K\beta_1$ -спектра, отношение $IK\beta'/IK\beta_1(\%)$), n_e – число неспаренных 3d-электронов, локализованных на атомах Mn.

Длинноволновый компонент $K\beta'$, отстоящий от основной $K\beta_1$ линии на 8–15 эВ, имеет мультиплетную природу, связанную с многоэлектронными переходами, и интенсивность $K\beta'$ -компоненты зависит от числа неспаренных 3d-электронов, локализованных на атоме металла. В табл. 2 приведены основные характеристики Mn $K\beta_1\beta'$ -спектров исследованных образцов – комплекса Mn₁₂O₁₂(OAc)₁₆(H₂O)₄, композитного наноматериала [Mn₁₂O₁₂] + PE и стандартных соединений MnO и Mn₂O₂.

Отношение $IK\beta'/IK\beta_1$ позволяет оценить число неспаренных 3d-электронов, локализованных на атомах Mn. Как видно из табл. 2, для комплекса Mn₁₂O₁₂ средняя величина $n_e \approx 5$, так же, как и для MnO. Немного отличается образец наноматериала $[Mn_{12}O_{12}] + PE$, для которого $n_e \approx 4,8$. Последнее хорошо согласуется с нашими выводами о том, что атомное и электронное строение наноматериала [Mn₁₂O₁₂] + РЕ близко к таковому в комплексе Mn₁₂O₁₂(OAc)₁₆(H₂O)₄ с учетом влияния полимера-полиэтилена, приводящего к уменьшению зарядовых и спиновых характеристик атомов марганца, взаимодействующих с полиэтиленовой матрицей.

Заключение

Методами рентгеновской спектроскопии поглощения и рентгеновской эмиссионной спектроскопии исследовано локальное атомное и электронное строение молекулярного магнетика $Mn_{12}O_{12}(OAc)_{16}(H_2O)_4$ и синтезированного на его основе нанокомпозитного материала $[Mn_{12}O_{12}] + PE$. Показано, что основные особенности атомного и электронного строения исходного молекулярного кристалла в наноматериале сохраняются. Установлено влияние полимерной матрицы на особенности атомного строения исходного комплекса, а также проведена

оценка числа неспаренных 3d-электронов, локализованных на атомах Mn в комплексе и наноматериале.

Работа выполнена при поддержке Минобрнауки РФ, в рамках базовой части внутреннего гранта ЮФУ № 213.01-2014/011-ВГ.

Список литературы

1. Ерёменко И.Л. Химическое конструирование наноразмерных высокоспиновых молекул // Российские нанотехнологии. – 2008. – Т. 3, № 1–2. – С. 6–25.

2. Козинкин А.В., Север О.В., Губин С.П., Шуваев А.Т., Дубовцев И.А. Кластеры в полимерной матрице. Исследование состава и строения железосодержащих кластеров во фторопластовой матрице // Неорг. материалы. – 1994. – Т. 30. – № 5. – С. 678–684.

3. Кочубей Д.И., Бабанов Ю.А., Замараев К.И. и др. Рентгеноспектральный метод изучения структуры аморфных тел: EXAFS-спектроскопия. – Новосибирск: Наука. Сиб. отд., 1988. – 306 с.

4. Шуваев А.Т., Хельмер Б.Ю., Любезнова Т.А. Лабораторный EXAFS-спектрометр // Приборы и техн. эксп. – 1988. – № 3. – С. 234.

5. Cornia A., Costantino A.F., Zobbi L., Caneschi A., Gatteschi D., Mannini M., Sessoli R. Preparation of Novel Materials Using SMMs (In: Struct. Bond. Vol. 122). – Springer Verlag, Berlin, 2006. – P. 133–162.

6. Farrell A.R., Coome J.A., Probert M.R., Goeta A.E., Howard J.A.K., Lemee-Cailleau M.-H., Parsons S., Murrie M., Cryst. Eng. Comm. – 2013. – Vol. 15. – P. 3423.

7. Gatteschi D., Sessoli R., Villain J. Molecular Nanomagnets. – Oxford University Press, Oxford, UK, 2006. – 395 p.

8. Lis T., Acta Cryst. - 1980. - B 36. - P. 2042-2046.

9. Newville M., J. Synchrotron Rad. - 2001. - № 8. - P. 96-100.

10. Sessoli R., Inorg. Chim. Acta. – 2008. – Vol. 361. – № 12–13. – P. 3356–3364.

11. Willet R.D., Gatteschi D., Kahn O. Magneto-structural correlations in exchange coupled systems. Reidel Publ., Dordrecht, 1983. 616 p. 12. Zabinski S.I., Rehr J.J., Ankudinov A., Alber R.C. Phys. Rev. - 1995. - B52. - P. 2995-3009.

References

1. Erjomenko I.L. Himicheskoe konstruirovanie nanorazmernyh vysokospinovyh molekul // Rossijskie nanotehnologii. 2008. T. 3, no. 1–2. pp. 6–25.

2. Kozinkin A.V., Sever O.V., Gubin S.P., Shuvaev A.T., Dubovcev I.A. Klastery v polimernoj matrice. Issledovanie sostava i stroenija zhelezosoderzhashhih klasterov vo ftoroplastovoj matrice // Neorg. materialy. 1994. T. 30. no. 5. pp. 678–684.

3. Kochubej D.I., Babanov Ju.A., Zamaraev K.I. i dr. Rentgenospektralnyj metod izuchenija struktury amorfnyh tel: EXAFS-spektroskopija. Novosibirsk: Nauka. Sib. otd., 1988. 306 p.

4. Shuvaev A.T., Helmer B.Ju., Ljubeznova T.A. Laboratornyj EXAFS-spektrometr // Pribory i tehn. jeksp. 1988. no. 3. pp. 234.

5. Cornia A., Costantino A.F., Zobbi L., Caneschi A., Gatteschi D., Mannini M., Sessoli R. Preparation of Novel Materials Using SMMs (In: Struct. Bond. Vol. 122). Springer Verlag, Berlin, 2006. pp. 133–162.

6. Farrell A.R., Coome J.A., Probert M.R., Goeta A.E., Howard J.A.K., Lemee-Cailleau M.-H., Parsons S., Murrie M., Cryst. Eng. Comm. 2013. Vol. 15. pp. 3423.

7. Gatteschi D., Sessoli R., Villain J. Molecular Nanomagnets. Oxford University Press, Oxford, UK, 2006. 395 p.

8. Lis T., Acta Cryst. 1980. B 36. pp. 2042-2046.

9. Newville M., J. Synchrotron Rad. 2001. no. 8. pp. 96–100.

10. Sessoli R., Inorg. Chim. Acta. 2008. Vol. 361. no. 12-13. pp. 3356-3364.

11. Willet R.D., Gatteschi D., Kahn O. Magneto-structural correlations in exchange coupled systems. Reidel Publ., Dordrecht, 1983. 616 p.

12. Zabinski S.I., Rehr J.J., Ankudinov A., Alber R.C. Phys. Rev. 1995. B52. pp. 2995–3009.