05;06 Коэрцитивность гомогенизированных ансамблей анизотропных наночастиц *у*-Fe₂O₃

© А.Б. Кулаков¹, И.П. Лаврентьев,² В.И. Петинов²

¹ Институт физики твердого тела РАН, 142432 Черноголовка, Московская область, Россия ² Институт проблем химической физики РАН, 142432 Черноголовка, Московская область, Россия e-mail: vip 38@mail.ru

(Поступило в Редакцию 24 февраля 2009 г. В окончательной редакции 18 мая 2010 г.)

> Представлены результаты исследований по влиянию взаимодействия между анизотропными наночастицами γ -Fe₂O₃ на их коэрцитивную силу H_c . Установлено, что в образцах с высоким уровнем гомогенизации анизотропных наночастиц γ -Fe₂O₃, достигнутым в результате применения механического, ультразвукового и магнитного диспергирования и последующей фильтрации полученных взвесей, величина H_c практически не зависит от объемной концентрации частиц η при изменении ее в пределах от 10^{-1} до $4 \cdot 10^{-4}$. В то же время образцы анизотропных частиц γ -Fe₂O₃, гомогенизированные только механическим диспергированием, имеют линейную зависимость H_c от lg η .

Введение

Наряду с известными областями использования частиц магнитной окиси железа γ -Fe₂O₃ в последнее время появились новые сферы их применения, в частности для создания новых материалов [1–3], а также в биомедицине [4–7]. Соответственно возникла необходимость в получении хорошо гомогенизированных взвесей наночастиц γ -Fe₂O₃, которые не содержат агломератов, а также естественное желание исследовать гистерезисное намагничивание таких ансамблей. Особый интерес с этой точки зрения представляют анизотропные по форме наночастицы γ -Fe₂O₃.

Давно обнаружено, что анизотропные частцы у-Fe₂O₃ проявляют зависимость коэрцитивной силы H_c [8,9] и других магнитных характеристик [10-12] от объемной концентрации частиц *η*. Подобные зависимости практически отсутствуют у однодоменных частиц других ферромагнетиков, таких как железо, кобальт, никель [13,14], бариевый феррит, CrO₂, а также у изотропных частиц у-Fe₂O₃ [8]. Таким образом, из целого ряда однодоменных частиц выделяются только анизотропные частицы у-Fe₂O₃, у которых многие исследователи обнаружили различные по характеру зависимости H_c от η — начиная от линейной до степенной [15]. Основная причина такого разброса экспериментальных результатов, полученных различными авторами, осталась невыясненной. Предполагается, что это связано с неконтролируемым содержанием агломератов в образцах, никаких серьезных мер по их удалению не предпринимали, за исключением механического диспергирования взвесей.

В представленной работе была поставлена цель — разработать технологию гомогенизации взвесей анизотропных частиц γ -Fe₂O₃ до уровня наночастиц, обеспечить полное отсутствие агломератов в образцах и исследовать их гистерезисное намагничивание в за-

висимости от концентрации наночастиц. Аналогичное исследование было решено провести для сравнения на образцах изотропных наночастиц *у*-Fe₂O₃.

Для избавления от агломератов была разработана трехступенчатая методика диспергирования частиц γ -Fe₂O₃ в растворе высокомолекулярной эпоксидной смолы. Она включала механическое, ультразвуковое и магнитное диспергирование частиц, последующую мембранную фильтрацию полученных взвесей, которые затем стабилизировали последовательно резким охлаждением, сублимационной сушкой и отверждением при комнатной температуре.

Теоретический анализ

Согласно когерентной модели Стонера–Вольфарта [15], сильно разбавленный ансамбль однодоменных эллипсоидальных частиц должен намагничиваться вдоль гистерезисной кривой с характерными для такого ансамбля значениями коэрцитивной силы H_c и относительной остаточной намагниченности j_r :

$$H_c = 0.96\pi M_s [1 - N(\lambda)], \qquad (1)$$

$$j_r = \frac{M_r}{M_s} = 0.5. \tag{2}$$

Здесь λ — параметр анизотропии формы (отношение длины частицы L к ее поперечному размеру d), а $N(\lambda)$ — относительный размагничивающий фактор, изменяющийся от единицы ($\lambda = 1$) до нуля (при $\lambda \to \infty$), M_r — остаточная намагниченность частиц γ -оксида железа, M_s — их намагниченность насыщения ($M_s \approx 350$).

Теоретическая зависимость (1) представлена на рис. 1. Пунктиром отмечено предельное значение H_c , к которому стремится коэрцитивная сила при приближении



Рис. 1. Зависимость коэрцитивной силы H_c эллипсоидальных частиц γ -Fe₂O₃ от отношения продольного размера частиц к поперечному λ : a — теоретическая зависимость; b — совокупность экспериментальных данных, полученных в течение последних 50 лет для зависимости H_c от λ .

размагничивающего фактора $N(\lambda)$ к нулю. Заштрихованная область b на этом рисунке соответствует основному массиву опубликованных за последние 50 лет экспериментальных значений Н_с для образцов с большим объемным содержанием частиц γ -Fe₂O₃ ($\eta \approx 0.1$). Значком "⊗" обозначена совокупность экспериментальных значений Н_с для ансамблей изотропных по форме частиц у-Fe₂O₃, у которых продольный размер мало отличается от поперечного размера, т.е. $\lambda \approx 1$. Из сравнения теоретической зависимости $H_c(\lambda)$ и экспериментальных значений коэрцитивной силы H_c при разных значениях λ видно существенное различие расчетных и экспериментальных данных. Такое различие обычно объясняется межчастичным взаимодействием в реальных образцах, благодаря которому у анизотропных частиц уменьшается разница размагничивающих факторов и поэтому Н_с заметно падает [8].

Наиболее полно вклад взаимодействия между однодоменными частицами в гистерезисное намагничивание ансамбля удалось теоретически проанализировать, основываясь на концепции локального магнитного поля H [16,17]. Согласно этой концепции, каждая частица в ансамбле в дополнение к внешнему полю H_0 испытывает влияние внутреннего магнитного поля, создаваемого другими частицами ансамбля. В результате гистерезисную петлю намагничивания ансамбля одноосных частиц с хаотическим распределением осей легкого намагничивания можно описать с помощью следующего интегрального уравнения [16]:

$$M(h_0) = \int M_0(\mathbf{h}) F(\mathbf{h} - \mathbf{h}_0) d^3 \mathbf{h},$$
 (3)

где $M(h_0)$ — намагниченность ансамбля взаимодействующих частиц вдоль направления внешнего поля H_0 , $M_0(\mathbf{h})$ — намагниченность идеального ансамбля невзаимодействующих частиц; $F(\mathbf{h} - \mathbf{h}_0)$ — плотность распределения локального поля, $|\mathbf{h}| = H/\beta M_s$, $|\mathbf{h}_0| = H_0/\beta M_s$,

 $\beta = 2K/M_s^2$, *K* — константа одноосной анизотропии, M_s — намагниченность насыщения частицы.

Намагниченность ансамбля частиц можно представить в виде (3) при условии, что $\eta \ll 1$ и перевороты магнитных моментов каждой частицы в отрицательном поле независимы от переворотов окружающих частиц. Это условие выполняется, когда частицы в ансамбле распределены однородно и поле анизотропии ($\sim 2K/M_s$) много больше среднего поля взаимодействия между частицами ($\sim M_s v/r^3$), т.е. когда

$$\beta \gg \eta.$$
 (4)

В работе [16] условие (4) было усилено до уровня:

$$\beta > 1. \tag{5}$$

Гистерезисные кривые намагничивания ансамблей взаимодействующих одноосных частиц были построены численным интегрированием выражения (3) для двух заданных видов плотностей распределения полей взаимодействия $F(\mathbf{h} - \mathbf{h}_0)$:

 а) модельного распределения, имеющего гауссову форму;

б) обрезанного со стороны больших полей лорентцевого распределения.

Для гауссовой формы плотности распределения было найдено [18], что коэрцитивная сила H_c и относительная остаточная намагниченность j_r ансамблей взаимодействующих частиц линейно убывают с ростом объемной концентрации частиц η :

$$H_c = H_{c0} - 14\pi^2 \eta \, \frac{M_s}{15\beta},\tag{6}$$

$$j_r = j_{r0} - 2\pi^2 \eta \, \frac{M_s^2}{30K}.\tag{7}$$

Здесь H_{c0} и j_{r0} — коэрцитивная сила и относительная остаточная намагниченность сильно разбавленных ансамблей невзаимодействующих одноосных частиц, определяемые соответственно выражениями (1) и (2).

Применение функции плотности распределения локального поля $F(\mathbf{h} - \mathbf{h}_0)$ в более реальном с точки зрения физики представлении, а именно в виде обрезанного со стороны больших полей лорентцевого распределения [16], сохранило линейный характер зависимости j_r от η , аналогичный выражению (7). Но зависимость H_c от η в таком представлении $F(\mathbf{h} - \mathbf{h}_0)$ имеет сложный характер и ее нельзя выразить в аналитической форме (см. рис. 3 в работе [16]). Однако в области малых концентраций ($\eta \approx 0.01$) эту зависимость можно представить в аналитической форме:

$$H_c = H_{c0}(1 - 0.28\eta^{2/3}).$$
(8)

Применив формулы (6) и (8) для оценки коэрцитивной силы ансамбля одноосных частиц, можно показать, что отношение H_c/H_{c0} падает меньше чем на 1% при росте объемной концентрации η от 10⁻⁴ до 10⁻². Используя аппроксимацию зависимости H_c от η , приведенной на рис. З в работе [16], на область более высоких концентраций, можно показать, что даже при росте концентрации частиц до 10^{-1} в образце, H_c упадет незначительно (менее чем на 10%).

Таким образом, теория не позволяет объяснить магнитным взаимодействием почти трехкратное уменьшение экспериментальных значений H_c ансамблей частиц γ -Fe₂O₃ по сравнению с расчетными значениями H_c для ансамблей невзаимодействующих частиц (рис. 1). Следует подчеркнуть, что теория была построена для идеализированного ансамбля одноосных частиц и для сравнения ее с экспериментом возникла необходимость в разработке соответствующей технологии получения высокогомогенизированного ансамбля наночастиц γ -Fe₂O₃. Ниже приведено описание методики приготовления таких образцов в виде взвеси наночастиц γ -Fe₂O₃ в твердой эпоксидной матрице.

Экспериментальная методика

Получение частиц γ -Fe₂O₃

В исследованиях по влиянию взаимодействия между наночастицами на их коэрцитивную силу H_c были использованы 3 типа частиц γ -Fe₂O₃, различающихся по способу получения и анизотропией формы.

Первый тип — изотропные частицы, имеющие в основном форму неправильного многогранника и частично форму укороченного параллелепипеда, были получены по обычной сульфатной методике, согласно которой слабощелочной раствор сульфата железа кратковременно насыщали кислородом воздуха. В растворе формировались зародыши кристаллов FeOOH. После этого зародыши отфильтровывали, промывали и подвергали высокотемпературному окислению. В результате кристаллы FeOOH превращались в частицы гематита (α -Fe₂O₃). На следующем этапе синтеза при восстановлении гематита в горячем смесевом потоке водорода с азотом частицы превращались в магнитные кристаллы магнетита (Fe₃O₄). "Мягкое" окисление при температуре 260°С трансформировало их в частицы магхемита (у-Fe₂O₃). Среднеобъемный размер полученных таким способом частиц, по данным электронномикроскопического анализа, соответствовал 53 ± 15 nm, а размер областей когерентного рассеяния рентгеновских лучей был $\sim 40\,$ nm.

Второй тип изотропных наночастиц γ -Fe₂O₃, имеющих сферическую форму, был синтезирован прямым окислением аэрозольных частиц железа, полученных методом Гена–Миллера [19]. В этом методе в вертикально расположенной кварцевой трубке с помощью электромагнитной левитации подвешивали жидкую каплю металла диаметром ~ 10 mm. Каплю формировали и непрерывно подпитывали стальной проволокой диаметром 1 mm. Левитацию, разогрев до температуры ~ 2700°C и испарение навески обеспечивали элек-

тромагнитным полем несимметричного индуктора, питаемого высокочастотным генератором. Пары металла из высокотемпературной зоны в холодную зону конденсации выносились потоком гелия в трубке. Вблизи области конденсации в поток дополнительно вводили смесь воздуха с небольшим количеством паров воды. Образовавшиеся наночастицы γ -Fe₂O₃ улавливали при прохождении потока сквозь столб слабоконцентрированного раствора эпоксидной смолы.

Размер области когерентного рассеяния рентгеновских лучей (~ 50 nm) и электрнно-микроскопический размер аэрозольных частиц, имеющих практически идеальную сферическую форму, в пределах погрешности определения размеров можно считать совпадающими. Распределение частиц по размеру было сравнительно узким, таким что их среднегеометрический размер (64 nm) всего в 1.5 раза превышал среднеобъемный (43 nm) размер. Основная доля частиц (по массе ~ 75%) имела структуру γ -Fe₂O₃.

Третий тип частиц *γ*-Fe₂O₃ — промышленно производимые анизотропные частицы *γ*-Fe₂O₃, которые имели игольчатую форму, средний продольный размер соот-



Рис. 2. Электронно-микроскопический снимок ансамбля частиц γ -Fe₂O₃ (*a*), а также увеличенное изображение отдельно выделенного агломерата (*b*) и схематичное расположение частиц в нем (*c*).

ветствовал $\sim 0.4\,\mu\text{m}$ и среднее отношение продольного к поперечному размеру равнялось 9 : 1.

На рис. 2 приведены электронно-микроскопические снимки ансамбля этих частиц (a), увеличенное изображение отдельно выделенного агломерата (b) и схематичное расположение частиц в нем (c).

Пробы для микроскопического анализа брали после механического и ультразвукового диспергирования взвеси частиц в растворителе (смесь изофорона с бензолом) с добавкой поверхностно-активного вещества (лецитина).

Образцы

Образцы с различным содержанием магнитных частиц готовили по единой методике в виде их взвеси в органическом связующем. В качестве связующего использовали высокомолекулярную эпоксидную смолу, дополнительно содержающую немагнитный наполнитель — сферические частицы оксида алюминия размером 60 nm, полученные аэрозольным методом Гена– Миллера [19]. Немагнитные частицы способствовали стабилизации взвесей и блокировали процессы слипания магнитных частиц.

Анизотропные и изотропные частицы γ -Fe₂O₃, полученные окислительно-восстановительным способом, представляли собой агломераты из наночастиц, которые объединялись химическими связями и магнитными силами. Для исследования влияния взаимодействия между однодоменными частицами γ -Fe₂O₃ на магнитные характеристики их ансамблей вначале необходимо было раздробить эти агломераты до уровня наночастиц. Затем нужно было стабилизировать пространственное положение этих наночастиц в образцах, чтобы предотвратить их слипание за счет магнитного взаимодействия в тот период, когда взвесь еще находится в жидком состоянии.

На первом этапе готовили концентрированную спиртовую пасту из смеси частиц γ -Fe₂O₃ и Al₂O₃. Предварительную объемную концентрацию магнитных частиц в матрице определяли с помощью соотношения

$$\eta = \left(1 + \frac{m_{\rm AI}}{\rho_{\rm AI}} \frac{\rho_{\rm Fe}}{m_{\rm Fe}} + \frac{m_b}{\rho_b} \frac{\rho_{\rm Fe}}{m_{\rm Fe}}\right)^{-1}.$$
 (9)

Здесь $m_{\rm Fe}$ и $\rho_{\rm Fe}$ — масса и плотность частиц γ -Fe₂O₃, m_b и ρ_b — масса и плотность эпоксидной смолы, $m_{\rm Al}$ и $\rho_{\rm Al}$ — масса и плотность частиц оксида алюминия. Окончательная концентрация частиц γ -Fe₂O₃ определялась по отношению удельной намагниченности готового образца к удельной намагниченности γ -Fe₂O₃. После взвешивания и механического смешивания порошковых компонент в полученную смесь добавляли расчетное количество раствора лецитина.

Следующий этап — смесь подвергали предварительному диспергированию в шаровой мельнице в течение суток. Емкость, в которой осуществляли диспергирование, и размольные шары были изготовлены из оксида циркония. После этого в пасту добавляли заданное количество растворителя, и полученную смесь вновь подвергали повторному, но уже более длительному диспергированию (72-80 h) в шаровой мельнице. Затем в взвесь добавляли следующую порцию растворителя и в течение 25-30 min обрабатывали ультразвуком на частоте 20 kHz. Последним этапом была фильтрация разжиженной взвеси при непрерывной циркуляции ее вдоль мембранного фильтра, имеющего отверстия размером 0.8 µm. Фильтровальное устройство располагали в ультразвуковой ванне, что позволяло осуществлять фильтрацию под воздействием ультразвукового поля. Непосредственно перед фильтрацией взвесь частиц дополнительно подвергали магнитному диспергированию в переменном поле (50 Hz) амплитудой 800 Ое при протекании ее по немагнитной трубке внутри соленоида. После фильтрации взвесь при непрерывном перемешивании ультразвуком выливали на алюминиевую фольгу толщиной 0.1 mm, предварительно покрытую тонким слоем отвердителя и охлажденную до температуры жидкого азота. После сублимационной сушки и отверждения взвеси при комнатной температуре из фольги с нанесенным магнитным слоем вырезали образец для магнитных измерений в форме диска диаметром 10 mm.

Гистерезисное намагничивание образцов регистрировали с помощью вибрационного магнитометра, в котором образец располагали таким образом, что плоскость образца была параллельна направлению намагничивающего поля.

Экспериментальные результаты и их обсуждение

Результаты экспериментальных исследований по влиянию концентрации частиц γ -Fe₂O₃ на коэрцитивную силу H_c и относительную остаточную намагниченность j_r представлены на рис. 3 и 4. На этих рисунках приведены зависимости для изотропных (a, a'), сферических (b, b') и анизотропных частиц γ -Fe₂O₃ (c, c') в координатах H_c и j_r от lg η . Светлые точки соответствуют значениям H_c и j_r для образцов, приготовленных из взвесей частиц, подвергнутых только механическому диспергированию. Темными точками обозначены результаты, полученные на образцах из качественно гомогенизированных взвесей частиц, которые дополнительно подвергали магнитному и ультразвуковому диспергированию, а также с целью избавления от оставшихся агломератов пропускали через мембранный фильтр.

Отметим наиболее существенные результаты исследований по влиянию концентрации наночастиц γ -Fe₂O₃, взвешенных в полимерной матрице (эпоксидной смоле), на коэрцитивную силу H_c и относительную намагниченность j_r .

а. Независимо от качества гомогенизации ансамблей изотропных и сферических наночастиц γ -Fe₂O₃ влияние их концентрации на H_c и j_r в пределах экспериментальной ошибки ($\pm 5\%$) не проявляется.

b. Ансамбли анизотропных наночастиц γ -Fe₂O₃ с низким уровнем гомогенизации взвесей, которые были подвергнуты только механическому диспергированию, показали линейный рост H_c и j_r от lg η при уменьшении концентрации частиц в образцах. Зависимость H_c от lg η таких образцов хорошо согласуется с ранее полученными результатами в работе [8].

с. Ансамбли анизотропных наночастиц γ -Fe₂O₃ с высоким уровнем гомогенизации взвесей, которые были подвергнуты не только механическому, но и дополнительно магнитному и ультразвуковому диспергированию и мембранной фильтрации, проявили полную независимость H_c и j_r от объемной концентрации наночастиц γ -Fe₂O₃ при изменении ее в пределах от $4 \cdot 10^{-4}$ до 10^{-1} .

d. Как видно из приведенных на рис. 4 зависимостей j_r от η , у всех типов исследуемых наночастиц γ -Fe₂O₃ значения j_r не превышают 0.5. Это указывает на превалирующую роль одноосной магнитной анизотропии как в анизотропных по форме частицах, так и у изотропных и сферических частиц, несмотря на кубическую симметрию их решетки.



Рис. 3. Зависимости коэрцитивной силы H_c от концентрации изотропных по форме (a, a'), сферических (b, b') и игольчатых (c, c') наночастиц γ -Fe₂O₃, подвергнутых только механическому диспергированию (светлые точки, a, b, c) и дополнительно продиспергированных ультразвуком и магнитным полем с последующей фильтрацией от агломератов (темные точки, a', b', c').



Рис. 4. Зависимости j_r от объемной концентрации η наночастиц γ -Fe₂O₃. Обозначения на рисунке соответствуют обозначениям на рис. 3.

Итак, взаимодействие между анизотропными наночастицами γ -Fe₂O₃ не вносит заметного вклада в коэрцитивную силу H_c , если частицы качественно гомогенизированы внутри образца и их объемная концентрация не превышает 10%. Этим подверждается полное соответствие однодоменных частиц γ -Fe₂O₃ однодоменным частицам других магнитных материалов, у которых также не наблюдается четкой зависимости H_c от объемной концентрации частиц при увеличении ее до 10^{-1} .

Можно оценить максимальную величину магнитного поля H^* , при котором в принципе может проявиться влияние магнитного взаимодействия между частицами на намагниченность их ансамблей. Взаимодействие между однодоменными частицами способно повлиять на процесс намагничивания ансамбля, если энергия магнитного взаимодействия между ближайшими соседними частицами $\mu(\mu/r^3)$ станет сопоставимой с энергией взаимодействия частиц с внешним полем H_c , т.е.

$$\frac{\mu^2}{r^3} \propto \mu H_0. \tag{10}$$

Здесь μ — магнитный момент частицы, равный произведению намагниченности насыщения M_s на объем частицы v. Так как объемная концентрация частиц определяется в виде отношения $\eta = v/r^3$, то из (10) следует

$$H_0^* \propto M_s \eta. \tag{11}$$

У частиц γ -Fe₂O₃ намагниченность насыщения $M_s \approx 350 \,\text{Gs}$, поэтому при $\eta < 10^{-1}$ граничное поле $H_0^* < 35 \,\text{Gs}$. Эта величина существенно меньше обычно наблюдаемых экспериментальных значений коэрцитивной силы H_c у ансамблей частиц γ -Fe₂O₃.

Рост коэрцитивной силы H_c при уменьшении объемной концентрации анизотропных частиц γ -Fe₂O₃ у образцов с низким уровнем гомогенизации можно объяснить только с привлечением некоторых специфических особенностей их получения. Как уже было отмечено выше, все этапы получения частиц магнитного оксида железа протекают при относительно высоких температурах с одновременным изменением структуры решетки и магнитного состояния по схеме:

Fe(OH)O (гётит)
$$\xrightarrow{300^{\circ}C} \alpha$$
-Fe₂O₃ (гематит)
 $\xrightarrow{350^{\circ}C}$ Fe₃O₄ (магнетит) $\xrightarrow{250^{\circ}C} \gamma$ -Fe₂O₃ (магхемит).

Еще на первой стадии этого процесса возникают волосяные кристаллы гетита в виде образований, напоминающие по форме пучки волос или снопы. При этом из-за высокой температуры перехода гетит — гематит и окислительно-структурных превращений в части волосяных образований появляются спайки между кристаллами.

Следующая стадия — переход гематита в магнетит связана не только с изменением химического состава и со структурной перестройкой частиц, но также с появлением у них магнитного момента. Благодаря своему небольшому размеру частицы сразу переходят в однодоменное состояние, т.е. у них появляется спонтанная намагниченность. С целью минимизации энергетического состояния всей системы даже отдельные частицы стремятся объединиться в пучки, образуя магнитно замкнутые агломераты. Поэтому конечный этап этого процесса — превращение частиц магнетита в магхемит — протекает уже в ансамбле, состоящем в основном не из отдельных частиц, а из сформировавшихся агломератов, в виде пучков из плотноупакованных пар, троек и еще большего числа игольчатых частиц. Это хорошо демонстрирует рис. 2, где на фотографии с большим увеличением показаны агломераты из анизотропных частиц γ -Fe₂O₃ (рис. 2, b), и схема упаковки частиц в этих агломератах (рис. 2, *c*).

Так как переход из магнетита в магхемит протекает через этап окисления, и он начинается с поверхности частиц, то вероятность образования спаек в области межчастичных контактов очень высока. Избавиться от таких агломератов практически невозможно без непрерывного воздействия магнитного поля на весь процесс получения частиц γ -Fe₂O₃. При намагничивании частиц в одном направлении между ними возникало бы сильное отталкивание, и они не могли бы образовать агломераты. Однако осуществить весь процесс получения магхемита при непрерывном воздействии на него магнитного поля технически сложно.

В отличие от способа получения однодоменных частиц γ -Fe₂O₃ другие магнитные наночастицы (например, Cr₂O₃ и BaFe₁₂O₁₉) производятся в одну стадию гидротермальным способом, где условия для образования агломератов практически отсутствуют. Таким образом, в окислительно-восстановительном процессе получения частиц γ -Fe₂O₃ всегда имеется вероятность образования плотноупакованных агломератов. Естественно, при механическом диспергировании значительная часть агломератов разрушается, и это находит отражение в зависимости H_c от концентрации анизотропных частиц. Самым надежным способом избавления от агломератов остается фильтрация взвесей. Гидродинамическое сопротивление в порах мембраны является большим препятствием для просачивания агломератов сквозь них.

Зависимость H_c от концентрации анизотропных частиц γ -Fe₂O₃ в плохо гомогенизированных ансамблях позволяет по-новому взглянуть на экзотическую отрицательную зависимость H_c от концентрации кобальтированных по поверхности анизотропных частиц γ -Fe₂O₃ [8]. Оказалось, что если на поверхность анизотропных частиц γ -Fe₂O₃ осадить из раствора ионы кобальта (~ 2 wt.%), то у частиц заметно возрастает коэрцитивная сила (почти на 25–30%). Однако у ансамблей таких частиц зависимость H_c от η носит отрицательный характер, т.е. H_c убывает с понижением концентрации частиц.

Можно полагать, что при осаждении кобальта на поверхность анизотропных частиц у-Fe₂O₃ из раствора ионы кобальта осаждаются в основном на поверхность частиц, находящихся на внешней кромке агломератов. Внутрь агломератов поток ионов кобальта из-за диффузионных затруднений был значительно ослаблен и поэтому поверхность внутренних частиц кобальтировалась мало. При приготовлении образцов с более низкой концентрацией кобальтированных частиц взвесь пришлось подвергать более длительному диспергированию и поэтому доля разрушаемых агломератов увеличивалась. Соответственно росла и доля частиц у-Fe₂O₃, поверхность которых не содержала ионов кобальта. Поэтому возрастало влияние таких частиц у-Fe₂O₃ в намагниченность ансамбля и, следовательно, на коэрцитивную силу H_c . В конечном итоге при уменьшении концентрации кобальтированных частиц в ансамбле их коэрцитивная сила падает, устремляясь к коэрцитивной силе частиц γ -Fe₂O₃, не содержающих кобальта.

Заключение

Проведенные исследования позволяют сделать определенные выводы:

а) в хорошо гомогенизированных ансамблях однодоменных частиц γ -Fe₂O₃ отсутствует влияние концентрации частиц на H_c ; б) наблюдаемая обычно зависимость коэрцитивной силы от концентрации анизотропных частиц γ -Fe₂O₃ с низким уровнем гомогенизации их в образцах является следствием частичного разрушения агломератов, имеющих форму параллельно уложенных пакетов из игольчатых частиц, которые формируются еще на стадии синтеза.

Однако остается один важный момент, который пока не нашел своего объяснения. Он связан с малым значением H_c анизотропных наночастиц по сравнению с теоретически рассчитанной величиной H_c (см. рис. 1). Возможно, это связано с проявлением конфликта кристаллической и одноосной анизотропий в однодоменных частицах γ -Fe₂O₃.

Температурные исследования магнитных свойств ансамблей сферических и анизотропных наночастиц должны помочь в выделении вкладов этих двух типов анизотропий в коэрцитивность ансамблей наночастиц *γ*-Fe₂O₃.

Авторы благодарят своих коллег С.К. Курносова, В.В. Марченкова и З.С. Белоконь за помощь в проведении исследований.

Список литературы

- Hu S.-H., Liu T.-Y., Tsai e-H., Chen S-Y. // JMMM. 2007. Vol. 310. N 2(3).P. 2871–2873.
- [2] Manuel J., Kim J.-K., Ahn J.-H. et al. // J. Power Sources. 2008. Vol. 184. N 2. P. 527–531.
- [3] Braga T.P., Vasconcelos I.F., Sasaki J.M. et al. // JMMM. 2010. Vol. 322. N 6. P. 633–637.
- [4] Kim T., Reis L., Rajan K., Shima M. // JMMM. 2005. Vol. 295. N 2. P. 132–138.
- [5] Kluchova K., Zboril R., Tucek J. et al. Biomater. 2009. Vol. 30. N 15. P. 2855–2863.
- [6] Sulek F., Drofenik M., Habulin M., Knez Z. // JMMM. 2010.
 Vol. 322. N 2. P. 179–185.
- [7] Zhang G., Liao Y., Baker I. // Mater. Sci. and Eng. C. 2010. N 1. P. 92–97.
- [8] Corradi A.R., Andress S.J., French J.E., Bottoni G., Candolfo D., Cessetti A., Masoli F. // IEEE Trans. Mag. 1984. Vol. 20. N 1. P. 33–38.
- [9] Tronc E., Nogues M., Chaneac C. et al. // JMMM. 2004. Vol. 272–276. Pt. 2. P. 1474–1475.
- [10] Jonsson P., Jonsson T., Garsia-Palacios J.L., Svedlindh P. // JMMM. 2000. Vol. 22. N 1–2. P. 219–226.
- [11] Carsughi F., Baio G., Rinaldi D., Guidi T., Casiuffo R., Fiorani D. // JMMM. 2004. Vol. 272–276. Suppl. 1. P. E1173–E1174.
- [12] Albornoz C., Sileo E.E., Jacobo S.E. // Physica B. 2004. Vol. 354. P. 149–156.
- [13] Зверева В.И., Иванов О.А., Ермаков А.Е. ФММ. 1973.
 Т. 36. С. 443–451.
- [14] Петров А.Е., Петинов В.И. // Ргос. ICM-73. 1973. Vol. 5. Р. 347–348.
- [15] Bate G. // Magnetic Materials / Ed. by P. Wohlfarth. Amsterdam: North-Holland, 1980.
- [16] Берков Д.В., Мешков С.В. // ЖЭТФ. 1988. Т. 94. С. 140–152.

- [17] Берков Д.В., Мешков С.В. // ДАН СССР. 1990. Т. 314. С. 604–609.
- Berkov D.V., Petinov V.I. // IEEE Trans. Magn. 1987. Vol. 26.
 P. 189–196.
- [19] Ген М.Я., Миллер А.В. // Поверхность. 1983. Т. 2. С. 150–158.