параметров при этом не накладывается. Примененный метод минимизации (метод главных осей) допускает прямое обобщение предложенного подхода на многомерный случай.

Авторы благодарны А.С.Чиркину за обсуждение



Рис. 1. Воспроизведение коэффициента теплоемкости

Литература

- 1. Pade O., Mandelis A. // J. de Physique. 1994. C7. P. 99.
- 2. Funak F., Mandelis A., Munidasa M. // Ibid. P. 95.
- Mandelis A., Peralta S.B., Thoen J.J. // Appl. Phys. 1991. 70. P. 1761.
- 4. Glorieux C., Fivez J., Thoen J.J. // Ibid. 1993. 73. P. 684.
- Lan T.T.N., Seidel U., Walther H.G.J. // Ibid. 1995. 77. P. 4739.
 Vidberg H.J., Jaarinen J., Riska D.O. // Can. J. Phys. 1986. 64.



УДК 539.126



работы. Работа выполнена при частичной финансо-

вой поддержке Петербургского конкурсного центра в

области фундаментального естествознания. В. Алешин

благодарит также Соросовскую образовательную про-

грамму ISSEP за финансовую поддержку.

Рис. 2. Воспроизведение коэффициента теплопроводности

- 7. Aleshin V.V., Chirkin A.S. // Proc. SPIE. 1995. 2797. P. 69.
- 8. Aleshin V., Vysloukh V. // Appl. Phys. 1997. A64, No. 6. P. 579.
- 9. Денисов А.М. Введение в теорию обратных задач. М., 1994.
- 10. Brent R.P. Algorithms for Finding Zeros and Extrema of Functions without Calculating Derivatives. N.Y., 1973.

Поступила в редакцию 23.05.97

ОБРАЗОВАНИЕ ПЕРЕСЫЩЕННЫХ ТВЕРДЫХ РАСТВОРОВ И МЕТАСТАБИЛЬНЫХ ФАЗ В СИСТЕМЕ Fe-Ti НА РАЗНЫХ СТАДИЯХ МЕХАНИЧЕСКОГО СПЛАВЛЕНИЯ

А. А. Новакова, О. В. Агладзе, Б. П. Тарасов, С. В. Свешников, Е. В. Лихушина

(кафедра физики твердого тела)

С целью получения нанокристаллического соединения FeTi в высокоэнергетической шаровой мельнице размалывалась эквиатомная смесь порошков Fe и Ti. Для анализа кинетики процесса механического сплавления, а также структурных и фазовых превращений, происходящих при этом, методами рентгеновской дифракции и мёссбауэровской спектроскопии исследовались образцы, полученные на разных этапах размола.

В последние годы резко возрос интерес исследователей к изучению термодинамически неравновесных состояний твердого тела, образующихся в процессе высокоэффективного механического измельчения [1, 2]. Происходящее при этом механическое сплавление в настоящее время используется для синтеза новых фаз [3], формирования нанокристаллов [4], получения аморфных состояний в более широкой области концентраций по сравнению с быстрой закалкой [5].

В настоящей работе с целью получения нанокристаллического соединения FeTi в высокоэнергетической шаровой мельнице размалывалась эквиатомная смесь порошков Fe и Ti чистоты 99,99% в атмосфере аргона в течение 2, 22 и 36 ч. Масса загруженной смеси относилась к массе стальных шаров мельницы как 1:20.

Последовательность структурных превращений в системе Fe–Ti на разных стадиях размола исследована методами рентгеновской дифракции и мёссбауэровской спектроскопии. Рентгенограммы сняты на дифрактометре АДП-1, на Fe-K_{α}-излучении, с применением монохроматора Si(111). Использована симметричная схема съемки с фокусировкой по Брэггу–Брентано. Измерение интенсивности проведено методом постоянного времени с набором не менее 1000 импульсов в каждой точке. Съемки проводились в диапазоне углов по шкале 2 θ от 20 до 110° с шагом 0,2°. Идентификация фаз осуществлялась по данным ASTM.

Мёссбауэровские спектры снимались при температуре кипения жидкого азота на спектрометре электродинамического типа с источником ⁵⁷Co(Rh). Расчет спектров проведен с помощью линий лоренцевской формы с использованием программы UNIVEM.

Мёссбауэровские спектры образцов после 2, 22 и 36 ч размола приведены на рис. 1. В спектре образца после 2 ч размола наблюдаются сверхтонкие магнитные расщепления, а также парамагнитные дублеты. Соотношение их площадей составляет 57,5% и 37%. После 22 ч размола вклад парамагнитной части увеличился до 42%, в то время как уширенные линии сверхтонкой магнитной структуры уменьшились по интенсивности и спектр как бы «замазался». После 36 ч размола в основном наблюдается парамагнитный дублет, а вклад компонент со сверхтонким магнитным расщеплением составляет меньше 11%.

Разложение спектра образца после 2 ч размола показало, что он состоит из набора подспектров с эффективными магнитными полями в интервале $337 \div 80$ кЭ, а также из дублетов, составляющих парамагнитную часть спектра, со следующими параметрами: $\delta_1 = -0, 45$ мм/с, $\Delta_1 = 0, 40$ мм/с и $\delta_2 = -0, 15$ мм/с, $\Delta_2 = 0, 30$ мм/с, относящимися к фазам FeTi и Fe₂Ti соответственно [6, 7]. Нужно также учесть, что при = 80 K в спектре фазы Fe₂Ti помимо дублетной части присутствует сверхтонкое магнитное расщепление с эффективным магнитным полем 92 кЭ, что обусловлено вкладами от двух неэквивалентных положений атомов Fe в элементарной ячейке.

Эффективное магнитное поле 337 кЭ соответствует номинальному значению для чистого α -Fe при = 80 К. Известно, что при внедрении одного атома Ti в ближайшее окружение атома Fe эффективное магнитное поле уменьшается на 19 кЭ, соответственно уменьшается и изомерный сдвиг [8], поэтому эффективные магнитные поля в диапазоне 322 ÷ 200 кЭ с уменьшающимся изомерным сдвигом от -0,01 до -0,06 мм/с можно отнести к неравновесным твердым растворам α -Fe(Ti). Кроме того, в разложении спектра присутствует секстет с эффективным магнитным полем 80 кЭ, который, по-видимому, можно отнести к неравновесному твердому раствору α -Fe(Ti), очень близкому по концентрации к фазе FeTi. I, отн. ед.





По этой же модели были проведены разложения мёссбауэровких спектров образцов после 22 и 36 ч размола. Значения эффективных магнитных полей для секстетов, относящихся к твердым растворам α -Fe(Ti), в спектрах образцов после 22 и 36 ч размола меньше, чем после 2 ч размола. Кроме того, нарастают интенсивности подспектров, имеющих меньшие значения эффективных магнитных полей. Все это свидетельствует

об увеличении концентрации Ті, входящего в твердые растворы в процессе механического сплавления.

Дифрактограммы, полученные от исследуемых образцов, приведены на рис. 2 в диапазоне углов $2\theta = 45 \div 65^{\circ}$, так как, во-первых, только в этом диапазоне наблюдались интенсивные линии, и, во-вторых, именно здесь находятся все основные отражения от фаз, образующихся в системе Fe–Ti. На дифрактограмме образца после 2 ч размола видна интенсивная широкая линия, «размазанная» в интервале углов $55 \div 60^{\circ}$, поднятие на углах $49 \div 55^{\circ}$ и слабые широкие рефлексы на углах $47 \div 49^{\circ}$ и $63 \div 65^{\circ}$.







После 22 и 36 ч размола наблюдаются широкие диффузные максимумы слабой интенсивности и несколько отличающейся формы. Во всем диапазоне съемок по шкале $2\theta = 20 : 110^{\circ}$ ни на одной из дифрактограмм не было обнаружено второго «гало», что было бы характерным признаком аморфного состояния исследуемых образцов. Следует отметить, что на дифрактограмме отсутствуют разрешенные структурные рефлексы от α -Fe, α -Ti, FeTi и Fe₂Ti.

Опираясь на результаты расчета мёссбауэровских спектров, а также на данные работы [9], в которой было изучено образование твердых растворов β -Ti(Fe) в широком интервале концентраций Fe при механическом размоле различных смесей *α*-Fe и *α*-Ti с содержанием α -Fe в смеси до 15%, мы провели модельную расшифровку этих дифрактограмм. Модель для расшифровки строилась как суперпозиция гауссовских линий, каждая из которых моделировала один рефлекс. Поправки на зависимость ширины линии от угла дифракции учтены введением множителя $\cos(\theta)$. Самая интенсивная и широкая линия на дифрактограмме образца после 2 ч размола может быть описана как суперпозиция рефлексов от α -Fe и от метастабильных пересыщенных твердых растворов α -Fe(Ti). На дифрактограммах нет рефлексов от α -Ті, в то время как присутствуют слабые уширенные линии от β -Ті, что свидетельствует о превращении α -Ті в β-Ті. Таким образом, можно предположить, что в процессе механического сплавления на межфазных границах образуются неравновесные пересыщенные твердые растворы *β*-Ті(Fe), дающие рефлексы на дифрактограмме в области углов 49 ÷ 55°. Также мы включили в нашу модель для описания дифрактограмм рефлексы от стабильных фаз FeTi и Fe₂Ti. Кроме того, поскольку образец во время съемки дифрактограммы был открыт для доступа воздуха и поскольку известно, что фаза FeTi активно взаимодействует с кислородом с образованием тройных соединений [10], в модель были включены рефлексы от фазы Fe₂TiO₅. Аналогичным образом были построены модели для описания дифрактограмм образцов после 22 и 36 ч размола, которые показаны на рис. 2 более жирными линиями. Согласие расчитанных моделей с экспериментальными данными, оцененное по методу МНК, является удовлетворительным. Из сравнения этих модельных расшифровок дифрактограмм видно, что с нарастанием времени механического размола увеличивается интенсивность рефлексов образующихся фаз FeTi и Fe2Ti, а также происходит перераспределение интенсивностей в рефлексах, соответствующих твердым растворам α -Fe(Ti) и β -Ti(Fe): увеличиваются интенсивности рефлексов растворов с большей концентрацией растворенного элемента, т.е. приближающихся по стехиометрии к фазе FeTi (ОЦК).

Проведенная нами математическая обработка экспериментальных данных позволила воссоздать картину структурных и фазовых превращений, происходящих в системе Fe–Ti при механическом размоле. Уже после 2 ч размола происходят самые главные превращения в эквиатомной смеси Fe–Ti: как показали мёссбауэровские данные, большая часть α -Fe (OЦK) — 73% в результате процессов измельчения, деформации и диффузии вступает в реакцию с Ti. При этом, как показывают дифрактограммы, практически весь исходный гексагональный α -Ti переходит в β -Ti (OЦK). Таким образом, создается благоприятная возможность для формирования непрерывного ряда неравновесных твердых растворов α -Fe(Ti) и β -Ti(Fe) и образования фазы FeTi (ОЦК), а также фазы Fe_2Ti . Количественное содержание фаз FeTi и Fe_2Ti в смеси увеличивается с ростом времени размола за счет изменений в концентрациях твердых растворов и уменьшения их количества. Кинетика этих процессов, рассчитанная по данным мёссбауэровских спектров, представлена на рис. 3.



Рис. 3. Кинетика фазовых превращений, происходящих в эквиатомной порошковой смеси Fe-Ti в процессе механического сплавления при увеличении времени размола

В результате 36 ч размола получается неоднофазная смесь, которая в основном содержит фазы FeTi и Fe₂Ti в пропорции 5:4. В смеси также содержится до 11% неупорядоченных твердых растворов, близких по стехиометрии к фазе FeTi.

Авторы благодарят профессора А. А. Кацнельсона за полезные обсуждения полученных результатов.

Литература

- 1. Аввакумов Е.Г. Механические методы активации химических процессов. Новосибирск, 1984.
- 2. Болдырев В.В. Экспериментальные методы в механохимии неорганических веществ. Новосибирск, 1983.
- Umemoto M., Masuyama K., Raviprasad K. // Mat. Sci. Forum. 1997. 235–238. P. 47.
- 4. Schlump W., Grewe H. // Tech. Mitt. Krupp. 1989. No.2. P. 69.
- Seidel M., Eckert J., Schultz L. // Mat. Sci. Forum. 1997. 235–238. P. 29.
- 6. Chien C.L., Liou S.H. // Phys. Rev. B31, No. 12. P. 8238.
- 7. Chien C.L., Liou S.H. // Appl. Phys. 1984. 55(6). P. 1820.
- Литвинов В.С., Каракишев С.Д., Овчинников В.В. Ядерная γ-резонансная спектроскопия сплавов. М., 1982.
- Zaluski L., Tessier P., Ryan D.H. et al. // J. Mater. Res. 1993.
 8, No. 12. P. 3059.
- 10. Бродовой А.В., Братанич Т.И., Лашкаров Г.В. и др. // ФТТ. 1995. **37**, № 11. С. 3446.

Поступила в редакцию 02.07.97