Annuaire de l'Université "St. Kliment Ohridski", Faculté de Physique, 98, 2005

ВЛИЯНИЕ НА ВОДОРОДА ВЪРХУ НАМАГНИТЕНОСТТА НА ИНТЕРМЕТАЛНИТЕ СЪЕДИНЕНИЯ YFe₁₁Ti И ErFe₁₁Ti

РАДОСТИНА ДАМЯНОВА*, РУСЛАН БЕЗДУШНИЙ, НИКОЛА СТАНЕВ, АНДРЕЙ АПОСТОЛОВ

Катедра "Физика на твърдото тяло и микроелектроника" * Лесотехнически университет, София

Радостина Дамянова, Руслан Бездушний, Никола Станев, Андрей Апостолов. ВЛИЯНИЕ НА ВОДОРОДА ВЪРХУ НАМАГНИТЕНОСТТА НА ИНТЕРМЕТАЛ-НИТЕ СЪЕДИНЕНИЯ YFe11Ti И ErFe11Ti

Представени са резултатите от фазовия, структурния, флуоресцентния анализ и изследването на температурната зависимост на намагнитеността на интерметалните съединения YFe₁₁Ti, ErFe₁₁Ti и техните хидриди в температурния интервал 78–700 К в постоянни магнитни полета до 4 kOe при налягане на водорода 0, 13 и 15 atm. Установено е, че абсорбцията на водород води до повишаване на температурата на Кюри на изследваните съединения и до появата на някои особености на кривите на температурните зависимости на намагнитеността.

Radostina Damianova, Ruslan Bezdushnyi, Nikola Stanev, Andrey Apostolov. INFLU-ENCE OF HYDROGEN ON MAGNETIZATION OF YFe₁₁Ti AND ErFe₁₁Ti INTER-METALLIC COMPOUNDS

The results of phase, structural, fluorescent analysis and the investigation of temperature dependence of magnetization of $YFe_{11}Ti$, $ErFe_{11}Ti$ and their hydrides in the temperature range 78–700 K in permanent magnetic fields up to 4 kOe and at hydrogen pressure 0, 13 and 15 atm are reported. It was found that hydrogen absorption leads to an increase of the value of Curie temperature of investigated compounds and to an appearance of some peculiarities on thermomagnetic curves.

 ${\it Keywords:}\ {\rm intermetallic\ compounds,\ magnetization,\ Curie\ temperature,\ spin\ reorientation,\ hydrogen}$

PACS numbers: 75.25.+z; 75.30.-m; 75.50.-y; 75.60.-d

1. УВОД

Богатите на желязо интерметални съединения RFe₁₁Ti са важен клас магнитни материали. Те се характеризират с високи стойности на температурата на Кюри, намагнитеността на насищане и магнитокристалната анизотропия [1-3]. Тези характерни особености ги определят като материали, подходящи за постоянни магнити.

За съединенията RFe₁₁Ti е експериментално установено, че абсорбират умерени количества водород и формират метални хидриди [4, 5]. Тяхната структура и магнитни свойства са обект на детайлно изследване през последните десетина години. Внедряването на водородни атоми води до съществени изменения във физичните свойства. Променят се параметрите на кристалната решетка, константите на магнитната анизотропия, нараства температурата на Кюри и намагнитеността на насищане.

В интерметалните съединения $RFe_{11}Ti$ подрешетката на редкоземния елемент (P3) и тази на желязото дават своя принос както в резултантната намагнитеност, така и в резултантната анизотропия [6]. За леките P3 елементи е характерно феромагнитно подреждане на магнитните моменти на двете подрешетки, а за тежките P3 метали – феримагнитно. При ниски температури е доминиращ приносът на P3 подрешетка към резултантната анизотропия, а при високи температури преобладава приносът на подрешетката на желязото. Компенсацията на двата конкуриращи се фактора в редица съединения $RFe_{11}Ti$ (R = Dy, Ho и др.) [7–9] е причина за появата на спинпреориентационни преходи при изменение на температурата.

В настоящата статия е изследвано влиянието на водорода върху някои магнитни свойства на интерметалните съединения $YFe_{11}Ti$ и $ErFe_{11}Ti$ и техните хидриди. Първото съединение е интересно с това, че P3 елемент не притежава магнитен момент [10] и магнитните свойства зависят от подрешетката на желязото. При второто съединение интерес представлява спинпреориентационният преход при ниски температури, което не се съгласува с факта, че желязната подрешетка притежава едноосна анизотропия, а Ег има положителен фактор на Стивенс от втори порядък ($\alpha_i > 0$).

За разлика от изследванията на други автори [10–12] при нашата методика образците по време на измерванията при високи температури се намират във водородна атмосфера с контролируемо налягане, което прави възможно точното определяне на концентрацията на водорода въз основа на измерените за съответните съединения *PC*-изотерми (налягане–концентрация).

2. ЕКСПЕРИМЕНТАЛНА МЕТОДИКА И АПАРАТУРА

Изследването на магнитните свойства на образците YFe₁₁Ti, ErFe₁₁Ti и техните хидриди е осъществено с помощта на апаратура, разработена на основата на вибрационния магнитометър. Тя позволява измерване на намагнитеността на различни образци в магнитни полета до 12 kOe в температурен

интервал от 4,2 до 700 К и в атмосфера на различни газове (водород, азот, аргон и др.) при налягания от 0 до 15 atm.

При измервания в температурен интервал от 78 до 300 K се използва нискотемпературна вставка. Охлаждането се осъществява чрез изпомпване през нискотемпературната камера на пари от течен азот, които охлаждат изследвания образец. Течният азот, намиращ се в дюаров съд, в който е закрепена и нискотемпературната камера, е в контакт с изпарител, чрез който може да се регулира скоростта на охлаждане на образеца.

За измервания в интервала от 300 до 700 К на мястото на нискотемпературната вставка се поставя високотемпературна. Образецът се намира в камера за високо налягане, върху която е разположена специална пещ. От двете страни на вакуумната риза, осигуряваща необходимата топлоизолация, са пробити две успоредни надлъжни отверстия за водно охлаждане.

В процеса на работа изследваният образец се намира в контролируема газова атмосфера или във вакуум.

3. ОПИСАНИЕ НА ИЗСЛЕДВАНИТЕ ОБРАЗЦИ

Съединенията YFe₁₁Ti и ErFe₁₁Ti са получени чрез дъгово топене на съставящите ги елементи в студен тигел в инертна (аргонова) атмосфера. За постигане на по-добра хомогенност образците са четирикратно претопявани.



Фиг. 1. Дифрактограма на съединението YFe₁₁Ti

Фазовият и структурният анализ на изследваните образци е направен със стандартен рентгенов дифрактометър DRON-3 с Со-К_{α} лъчение и филтър – Fe. Дифрактограмата е снета от масивен образец, шлифован и след това химически ецван за премахване на механичните напрежения (фиг. 1). Фазовият анализ показа, че синтезираните образци YFe₁₁Ti и ErFe₁₁Ti са почти еднофазни с тетрагонална структура от типа ThMn₁₂. Установено е и наличието на втора фаза от α -Fe. Количеството на тази допълнителна фаза е определено чрез термомагнитен анализ. Резултатите показват, че примесната фаза е около 3% от общата маса на образеца.



Фиг. 2. Рентгенов флуоресцентен анализ на съединението YFe₁₁Ti

За интерпретация на експерименталните данни за магнитните свойства на YFe₁₁Ti е направен рентгенов флуоресцентен анализ, за да се провери присъствието на примесни елементи в образеца (фиг. 2). Резултатите показват наличие само на Y, Fe и Ti.

4. ЕКСПЕРИМЕНТАЛНИ РЕЗУЛТАТИ

4.1. ИЗСЛЕДВАНЕ ВЛИЯНИЕТО НА ВОДОРОДНАТА АБСОРБЦИЯ ВЪРХУ МАГНИТНИТЕ СВОЙСТВА НА ИНТЕРМЕТАЛНОТО СЪЕДИНЕНИЕ УFе₁₁Ti

Магнитните свойства на интерметалното съединение YFe₁₁Ti и неговият хидрид YFe₁₁TiH са изследвани в температурен интервал от 78 до 650 K.

При измерванията в нискотемпературния интервал (78–300 K), образецът се намира в естествена атмосфера, тъй като даденото съединение не се окислява при температури, по- ниски от стайната, а неговите хидриди са стабилни.

156

При изследването на магнитните свойства на YFe₁₁Ti в температурния интервал 300-650 K образецът се намира във вакуум (за да се избегне окислението), а неговият хидрид – в атмосфера на чист водород под налягане 15 atm, за да се намали промяната на конентрацията на водорода при повишаване на температурата.

Концентрацията на водорода е определена от съответните *PC*-изотерми [13].



Фиг. 3. Температурна зависимост на намагнитеността на съединението YFe₁₁Ti

На фиг. 3 са представени температурните зависимости на намагнитеността $\sigma(T)$ за YFe₁₁Ti и неговия хидрид YFe₁₁TiH при стойност на магнитното поле 1,7 kOe. Тези зависимости имат типичен феромагнитен характер. В съединението YFe₁₁Ti температурата на Кюри зависи от обменните взаимодействия между атомите на желязото. От получените експериментални резултати температурата на Кюри е определена като температура на най-рязко намаление на намагнитеността при прехода от феромагнитно в парамагнитно състояние в слабо магнитно поле. Стойността ѝ за това съединение е 520 K и е доста по-ниска от температурата на Кюри на Fe. Съгласно литературните данни [14] в съединението YFe₁₁Ti са възможни отрицателни обменни взаимодействия поради малките разстояния между атомите на желязото, намиращи се в позициите 8f-8f и 8i-8i. Хидрирането увеличава междуатомните разстояния и обема на елементарната клетка [15, 16]. Нарастването на атомния обем води до нарастване на температурата на Кюри.

В хидрида Y Fe₁₁ TiH се наблюдава повишение на температурата на Кюри с около 46°. Това увеличение може да се обясни с нарастване на обменната енергия при увеличение на разстоянието между атомите на желязото и атомния обем [16, 17]. Внедряването на водородни атоми в кристалната решетка води до изменение на намагнитеността на съединението $YFe_{11}Ti$. Както се вижда от фиг. 3, намагнитеността при ниски температури намалява, което дава основание да се предположи, че абсорбцията на водород води до нарастване на магнитната анизотропия в нискотемпемпературния интервал. Съгласно литературните данни [10] полето на анизотропия на хидрида $YFe_{11}TiH$ при T = 300 K надвишава 1,5 пъти полето на анизотропия на изходното съединение. Магнитната анизотропия и в двете съединения е едноосна при температури, по-високи от 77 K.

Особеностите на кривата на намагнитеността $\sigma(T)$ (по-точно, първото стъпало при по-ниската температура) не са наблюдавани и описани от други автори. Затова е отделено особено внимание на изследването на фазовия състав и чистотата на образеца YFe₁₁Ti за еднофазност чрез рентгенова дифракция (фиг. 1) и рентгенов флуоресцентен анализ (фиг. 2) за наличие на примеси. Не бе установено наличие на друга фаза (с изключение на малкото количество α -Fe, чиито магнитни свойства нямат особености в изследвания температурен интервал) и на други елементи.

Тази особеност на кривите $\sigma(T)$ за интерметалното съединение и неговия хидрид може да се дължи на структурни изменения, възникнали в образеца при съответната температура, които водят до промяна на намагнитеността му. За по-точно обяснение са необходими допълнителни изследвания (неутронографски, рентгеноструктурни и др.).

4.2. ИЗСЛЕДВАНЕ ВЛИЯНИЕТО НА ВОДОРОДНАТА АБСОРБЦИЯ ВЪРХУ МАГНИТНИТЕ СВОЙСТВА НА ИНТЕРМЕТАЛНОТО СЪЕДИНЕНИЕ ErFe₁₁Ti

Магнитните свойства на интерметалното съединение ErFe₁₁Ti и неговия хидрид ErFe₁₁TiH_{0.95} са изследвани в температурния интервал от 78 до 700 К.

Както и при изследванията на магнитните свойства на YFe₁₁Ti, образецът при ниски температури (78–300 K) се намира в естествена атмосфера. Измерванията на намагнитеността на образеца в температурния интервал 300–700 K са направени във вакуум, а на неговия хидрид – в атмосфера на чист водород под налягане 13 atm.

На фиг. 4 са представени $\sigma(T)$ за ErFe₁₁Ti и ErFe₁₁TiH_{0.95}, измерени в магнитно поле 1,7 kOe. Освен характерното "стъпало" при температурата на Кюри не се наблюдават други особености върху кривите. В отдалечената от T_C температурна област нарастване на намагнитеността при наводородяване практически не се наблюдава.

Вижда се, че абсорбцията на водород в изследваното съединение води до нарастване на температурата на Кюри от $T_C = 510$ K за x = 0 at.H./f.u. до $T_C = 550$ K за x = 0.95 at.H./f.u. Интерметалните съединения RFe₁₁Ti

се характеризират с три типа обменни взаимодействия Fe-Fe, R-Fe и R-R. Температурата на магнитно подреждане на тези съединения зависи най-силно от Fe-Fe обменните взаимодействия и е много чувствителна към разстоянията между железните атоми в решетката [18–20].



Фиг. 4. Температурната зависимост на намагнитеността на съединението ErFe₁₁Ti

Наблюдаваното нарастване на T_C при абсорбция на водород е свързано с увеличение на параметрите на решетката и намаляване на отрицателните обменни взаимодействия между железните атоми.

5. ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Изследвано е влиянието на водорода върху някои магнитни свойства на интерметалните съединения YFe₁₁Ti и ErFe₁₁Ti. Установено е, че абсорбцията на водород и в двете съединения води до нарастване на температурата на Кюри: за първото от тях при концентрация на водорода x = 1 at.H./f.u. $\Delta T_C = 46^\circ$, а за второто – $\Delta T_C = 40^\circ$ при x = 0.95 at.H./f.u.

ЛИТЕРАТУРА

- 1. Buschow, K.H.J. J. Magn. Magn. Mater., 100, 1991, 79.
- Hu, B.P., H.S. Li, J.P. Gavigan, J.M.D. Coey. J. Phys.: Condens. Matter., 1, 1989, 755.

- 3. Solzi, M., R.H. Xue, L. Pareti. J. Magn. Magn. Mater., 88, 1990, 44.
- 4. Qi-nian, Qi, Y.P. Li and J.M.D. Coey. J. Phys.: Condens. Matter 4, 1992, 8209.
- 5. Soubeyroux, J L, D. Fruchart, O. Isnard, S. Miraglia, E. Tomey. J. Alloys Comp., **219**, 1995, 16.
- 6. Hu, B.P., H.S. Li, J.M.D. Coey. Phys. Rev B, 41, 1990, 2221.
- 7. Piquer, C., F. Grandjean, G. J. Long, O. Isnard. J. Alloys Comp., 353, 2003, 33.
- Piquer, C., R.P. Hermann, F. Grandjean, O. Isnard, G.J. Long. J. Phys.: Condens. Matter., 15, 2003, 7395.
- 9. Никитин, С.А., И.С. Терешина, Н.Ю. Панкратов., 41, 1999, 1647.
- Nikitin, S.A., I.S. Tereshina, V.N. Verbetsky, A.A. Salamova. International Journal of Hydrogen Energy, 13, 1999, 217.
- 11. Isnard, O. J. Alloys Comp., 356-357,2003, 17.
- Piquer, C., R.P. Hermann, F. Grandjeana, G.J. Long, O. Isnard. J. Appl. Phys., 93, 2003, 3414.
- 13. Станев, Н., Я. Дамянов. Годишник на СУ Физ. Фак., 91, 2001, 121.
- 14. Yang, J.C., H. Sun, L.S. Kang. J. Appl. Phys., 64, 1988, 5964.
- 15. Coey, J.M.D., H. Sun, D.P.F. Hurley. J. Magn. Magn. Mater., 101, 1991, 301.
- 16. Fruchart, D., S. Miraglia. J. Appl. Phys., 69, 1991, 5578.
- 17. Yang, J., S.Dong, W.Mao, P.Xuau, Y.Yang. Physica B, 205, 1991, 341.
- 18. Coey, J.M.D. Rare-earth Iron Permanent Magnets, Clarendon Press, Oxford, 1996.
- Buschow, K.H.J. In: Handbook of Magnetic Materials, Vol. 10, Elsevier, Amsterdam, 1997.
- Tereshina, I.S., S.A. Nikitin, T.I. Ivanova, K.P. Skokov. J. Alloys Comp., 275–277, 1998, 625.

Руслан Бездушний Па Софийски университет "Св. Климент Охридски" Физически факултет Катедра "Физика на твърдото тяло и микроелектроника" Бул. "Джеймз Баучер" 5 1164 София, България E-mail: ruslan@phys.uni-sofia.bg

Постъпила декември 2004 г.