СТРУКТУРА И МАГНИТНЫЕ СВОЙСТВА СИНТЕТИЧЕСКОГО ПИРРОТИНА С ЗАМЕЩЕНИЕМ ПО ПОДРЕШЕТКЕ ЖЕЛЕЗА

Селезнева Н.В.¹, Ибрахим П.Н.Г.¹, Волегов А.С.¹, Баранов Н.В.^{1,2}

¹ – Уральский федеральный университет им. Б.Н. Ельцина, ИЕН, г. Екатеринбург ² – Институт физики металлов УрО РАН, г. Екатеринбург, hope s@mail.ru

Природный пирротин Fe₇S₈ обладает слоистой структурой типа NiAs с чередованием слоев атомов железа и серы и образованием сверхструктуры 4C [$(2\sqrt{3})A \times 2A \times 4C$] (пространственная группа F2/d), где A и C являются параметрами решётки основной ячейки NiAs [Wang, 2005]. Наличие сверхструктуры является следствием упорядочения вакансий, которые различным образом располагаются в каждом втором слое атомов Fe. Поэтому структура пирротина может быть представлена в виде последовательности слоев FAFBFCFD, где F соответствует слою атомов железа без вакансий, а символы A, B, C, D означают слои железа, содержащие вакансии с разным упорядочением. Соединение Fe₇S₈ может также обладать гексагональной сверхструктурой 3С [2А×3С] с утроенным параметром с по отношению к структуре NiAs [Wang, 2005; Takayama, 2006]. Это фаза является стабильной при температуре выше 220 °C, однако она может быть получена и при комнатной температуре после закалки от высокой температуры. Медленное охлаждение образца до комнатной температуры или термообработка при низких температурах приводят к получению моноклинной структуры 4С. Пирротин Fe₇S₈ является ферримагнетиком с температурой Кюри T_C = 315-325 °C [Powell, 2004]. Слоистый характер кристаллической структуры пирротина накладывает отпечаток на упорядочение магнитных моментов железа при $T < T_{C}$. Как следует из данных нейтронографии, магнитная структура соединения Fe₇S₈ также является слоистой с ферромагнитным упорядочением магнитных моментов Fe внутри слоев и антиферромагнитным взаимодействием между слоями. Однако из-за наличия вакансий в каждом втором слое железа, магнитные моменты соседних слоев оказываются не скомпенсированы полностью, что приводит к ферримагнетизму [Powell, 2004]. Проведенные ранее исследования показали, что замещение атомов железа в пирротине другими 3d металлами может приводить к значительным изменениям магнитных свойств. В частности, обнаружено, что увеличение концентрации кобальта в системе $(Fe_{1-x}Co_x)_7S_8$ до $x_c \approx 0.6$ приводит к исчезновению магнитного порядка даже при низких температурах [Sato, 1990].

Целью настоящего исследования является изучение влияния замещения железа титаном в соединении Fe_7S_8 на структуру и магнитные свойства, а также определение предела растворимости титана в пирротине. Что касается природного пирротина, в литературе сообщается о существовании пирротина с содержанием титана до 3,9 вес. %.

Поликристаллические образцы $Fe_{7-x}Ti_xS_8$ (x = 0, 1, 2, 3, 4, 5) были получены методом твердофазного ампульного синтеза в вакуумированных кварцевых ампулах. Для синтеза был использован йодидный титан чистотой 99,95 %,; сера (99,99%) и карбонильное железо (Fe)(99,98%). Смесь исходных элементов нагревали постепенно до 950 °C, затем отжигали при этой температуре в течение 2 недель. Гомогенизационный отжиг проводился при T=800 °C в течение одной недели с последующим медленным охлаждением до комнатной температуры. Аттестация полученных образцов осуществлялась на дифрактометре Bruker D8 ADVANCE (Cu-k α —излучение, в интервале углов $10^0 \le 20 \le 100^0$ шаг 0.03, сканирование в точке составляло 7 секунд). Измерения магнитной восприимчивости и намагниченности образцов осуществлялись с помощью СКВИД-магнитометра MPMS-XL-5 и установки PPMS (Quantum Design, США) в температурном интервале 2–350 К и в магнитных полях до 90 kOe.

В результате исследования получены однофазные поликристаллические соединения $Fe_{7-x}Ti_xS_8$ (x = 0, 1, 2, 3 и 4). Растворимость титана в пирротине является ограниченной до 31,1 масс. %. Увеличение концентрации титана приводит к различному характеру упорядочений, что отражается на дифракционных картинах. При x = 1 наблюдается переход

от 4C сверхструктуры к 3C, а при x = 2, 3 и 4 упорядочение перпендикулярно базисной плоскости можно описать сверхструктурой 2C. При этом наблюдается переход от гексагональной сингонии к моноклинной. Установлено, что замещение железа титаном в соединении Fe₇S₈ оказывает большое влияние на структурные превращения и приводит к снижению температуры магнитного упорядочения. Магнитные измерения показали, что температура Кюри уменьшается с ростом содержания титана. Это свидетельствует о том, что замещение железа титаном приводит к уменьшению обменного взаимодействия между атомами железа. Кроме того, при замещении наблюдается рост результирующей намагниченности, что указывает на неравновероятное замещение железа титаном в двух подрешетках.

В отличие от исходного соединения Fe_7S_8 , магнитный и структурный фазовый переходы в соединениях, содержащих титан, происходят при разных температурах. Структурный переход в образце Fe_6TiS_8 , также является переходом первого рода, как и в исходном соединении, однако он сопровождается менее резкими изменениями объема. При повышении концентрации титана до x = 4 структурный переход не выявлен. Магнитные превращения во всех образцах, содержащих титан, являются фазовыми переходами второго рода.

Настоящая работа выполнена при поддержке РФФИ (проекты 13-02-00364 и 13-02-96038), а также Программы УрО РАН (проект № 12-T-2-1012).

Литература

- 1. *Powell A.V., Vaqueiro P., Knight K.S., Chapon L.C., Sanchez R.D.* Structure and magnetism in synthetic pyrrhotite Fe₇S₈: a powder neutron-diffraction study // Phys. Rev. Serie 3.B Condensed Matter. V. 70. 2004. P. 014415-1 014415-12.
- 2. Sato M., Kamimura T., Shinohara T., Sato T. Magnetic phase diagram of (Fe,Co)₇S₈ and (Mn,Ti)Sb // J. Magn. Magn. Mat. 90&91. 1990. P. 179-180.
- 3. *Takayama T., Takagi H.* Phase-change magnetic memory effect in cation-deficient iron sulfide Fe_{1-x}S // Appl. Phys. Lett. V. 88. 2006. P. 012512.
- 4. *Wang H., Salveson I.* A review on the mineral chemistry of the non-stoichiometric iron sulphide, Fe_{1-x}S (0≤x≤0.125): polymorphs, phase relations and transitions, electronic and magnetic structures // Phase Transitions. 2005. V. 78. № 7-8. P. 547-567.