Особенности электронной структуры систем CeCu₆, CePd₃, CeSi₂, CeF₃

© А.В. Мурин, И.Н. Шабанова, Е.А. Наймушина

Физико-технический институт Уральского отделения Российской академии наук, Ижевск, Россия

E-mail: xps@fti.udm.ru

(Поступила в Редакцию 13 января 2009 г.)

Изучены электронная структура систем церия, гибридизация 4f- и внешних электронов, влияние положения локализованного 4f-уровня относительно E_F в полосе проводимости. Методом рентгеноэлектронной спектроскопии исследовались системы CeCu₆, CePd₃, CeSi₂ и CeF₃. Расчет плотности состояний выполнялся зонным методом маффин-тин-орбиталей в приближении атомной сферы, позволяющим учитывать ковалентный характер связи и несферическое распределение электронной плотности. Результаты расчетов полной плотности состояний хорошо согласуются с результатами рентгеноэлектронных исследований спектров валентных полос исследуемых систем. Показано, что различие свойств систем Се определяется особенностями их электронной структуры. Для тяжелофермионных систем характерна высокая величина межатомного взаимодействия.

PACS: 71.27.+a, 73.20.At, 71.15.-m

1. Введение

В работе изучалась электронная структура систем CeCu₆, CePd₃, CeSi₂ и CeF₃: гибридизация 4f- и внешних электронов, положение 4f-уровня относительно $E_{\rm F}$ и полосы проводимости, и их влияние на свойства соединений Ce.

Необходимо различать два основных случая: наличие локализованного магнитного момента и промежуточной валентности. Это связано с положением локализованного f-уровня относительно $E_{\rm F}$ и полосы проводимости. В первом случае один 4f-уровень лежит ниже полосы проводимости и всегда заполнен, а второй уровень находится выше ее и всегда пустой, так что на атоме имеется локализованный момент. Во втором случае изза сильной гибридизации f-электронов с электронами 5d-, 6sp-Се локализованные f-состояния частично оказываются на уровне Ферми [1].

2. Результаты и их обсуждение

Изучение электронной структуры систем CeCu₆, CePd₃, CeSi₂ и CeF₃ проводилось методом ренттеноэлектронной спектроскопии и расчетов полной и парциальных плотностей состояний атомов методом маффин-тин-орбиталей в приближении атомной сферы (TB-LMTO-ASA) [2]. Этот базис обладает такими же свойствами симметрии, как и метод линейных комбинаций атомных орбиталей, но в отличие от последнего не требует вычисления большого числа многоцентровых интегралов. Гамильтониан в этом базисе имеет вид одноэлектронного гамильтониана метода сильной связи, и его параметры имеют ясный физический смысл. Особенно важно, что этот базис также позволяет учитывать ковалентный характер связей и несферическое распределение электронной плотности. В настоящее время метод TB-LMTO-ASA является наиболее быстрым и экономичным методом расчета электронной структуры с минимальным базисом. Его эффективность и точность в изучении электронной структуры и степени гибридизации проверены на многочисленных объектах [3]. Сходимость численных результатов проверялась путем удвоения числа узлов *k*-сетки в неприводимости зоны Бриллюэна.

Результаты расчетов полной плотности состояний хорошо согласуются с результатами рентгеноэлектронных исследований спектров валентных полос (рис. 1).

На рис. 2 приведены парциальные плотности состояний электронов CeCu₆. Видно, что *f*-зона имеет вид дублета из-за расщепления состояний кристаллическим полем [4]. Обращает на себя внимание идентичность формы кривых парциальных плотностей состояний *f* (Ce) и *d*, *p*(Cu) (в диапазоне энергий от 2 до 6 eV от E_F), что указывает на их гибридизацию (рис. 2). Заселенность 4*f*-уровня ~ 1.2 электрона.

В системе CeCu₆ расстояние между атомами Ce наибольшее среди исследуемых систем (см. таблицу). Результаты расчетов полной и парциальной плотности состояний CeCu₆ (рис. 2) показали, что локализованные

Расчетные параметры для систем CeCu₆, CePd₃, CeSi₂

Система	I_{\max} , states/eV · atom	Δ_{4f}, eV	$d_{E_{\mathrm{F}}},\mathrm{eV}$	$R_{\rm Ce-Ce}, {\rm \AA}$	k_f
CeCu ₆ CePd ₃	26 25	0.03 0.1	0.4 0.2	4.8 4.13	1.2 1.4
CeSi ₂	20	0.2	0.6	4.05	2

Примечание. I_{\max} — интенсивность резонансного 4f-пика, Δ_{4f} — ширина на полувысоте резонансного 4f-пика в области свободных состояний, $d_{E_{\rm F}}$ — положение резонансного 4f-пика относительно $E_{\rm F}$, $R_{\rm Ce-Ce}$ — ближайшее расстояние Ce-Ce, k_f — заселенность 4f-оболочки.





Рис. 1. Рентгеноэлектронные спектры валентных полос и кривые полной плотности состояний CeCu₆ (*a*) и CePd₃ (*b*).

f-состояния удалены от $E_{\rm F}$ на 0.4 eV. Отсутствие гибридизации локализованных 4f-состояний с внешними электронами Се ведет к малой ширине (0.03 eV) локализованного 4f-пика, увеличению его интенсивности (26 states/eV · atom (см. таблицу)) и появлению локализованного магнитного момента.

На рис. 3 приведены полные и парциальные плотности состояний системы CePd₃. В энергетической области валентной полосы на расстоянии от $E_{\rm F}$ 1.5–6 eV наблюдается сильная гибридизация f-электронов с d-, p-, s-электронами Ce, а также с d-, s-, p-электронами Pd, что следует из идентичности соответствующих структур распределений парциальных плотностей состояний. Поскольку локализованный максимум f-состояний расположен вблизи уровня Ферми (0.2 eV), он частично заполнен 5d-, 6sp-состояниями Ce и 4d-, 5sp-состояниями Pd. Интенсивность 4f-максимума уменьшается до 24–25 states/eV · atom, а его ширина увеличивается

и составляет 0.1 eV (см. таблицу). Таким образом, гибридизация внешних электронов увеличивает ширину локализованного 4*f*-максимума.

В ряде редкоземельных систем 4*f*-оболочка может терять свою стабильность, так как близкими по энергии оказываются состояния с разным числом f-электронов [5]. Это относится к системе CePd₃. Состояние с промежуточной валентностью в системе CePd₃ связано с тем, что 4f-уровень близок к 5d-, 6sp-уровням в Се. Кроме того, внешние 5d-, 6sp-уровни размыты в широкие зоны в твердом состоянии. Поэтому даже под действием незначительных внешних факторов (р, Т, наличие примесей) усиливается гибридизация этих состояний, и система CePd₃ легко переходит в состояние с промежуточной валентностью. Поэтому структура *f*-состояний в валентной полосе для CePd₃ имеет сложную форму и представляет собой суперпозицию спектров двух конфигураций $4f^n$ и $4f^{n-1}$ (sd) с соответствующими весами 2/1 и двумя областями, расположенными на расстоянии 1.5-3.5 eV и 4-6 eV от E_F . Расчет заселенности 4*f*-электронов в данных областях соответствует 1 электрону в первой и 0.4 электрона во второй области. Это соответствует валентностям 3 и 3.3, определенным по химическим слвигам. По относительным интенсивностям соответствующих компонент, которые разнесены по энергиям, может быть найдена средняя валентность



Рис. 2. Полные и парциальные плотности состояний CeCu₆.



Рис. 3. Полная и парциальные плотности состояний CePd₃.



Рис. 4. Полная и парциальные плотности состояний CeSi₂.

исследуемого соединения [6]. Аналогичная структура парциальных плотностей состояний в валентной полосе 4f(Ce) и d, p(Pd) указывает на гибридизацию внешних электронов.

В отличие от систем CeCu₆ и CePd гибридизация внешних электронов Се и Si и CeSi2 намного сильнее. Из рис. 4 можно видеть, что формы кривых полной и парциальных f(Ce), d(Ce), p, s(Ce, Si) плотностей состояний идентичны. Заселенность *f*-состояний увеличивается до 2 электронов. Это связано с уменьшением расстояния между атомами (см. таблицу) и большим перекрытием волновых функций электронов атомов Се и Si, что приводит к уменьшению локализации f-резонансного максимума. 4f-локализованный максимум для CeSi₂ сдвинут относительно уровня Ферми на 0.6 eV, но имеет меньшую интенсивность и большую ширину из-за сильной гибридизации внешних электронов. Поскольку внешние электроны 5d-, 6sp-уровней размыты в широкие зоны в твердом состоянии, имеет место перекрытие локализованных 4f-состояний и для системы CeSi₂. Для этой системы, так же как для системы CePd₃, не исключено состояние с промежуточной валентностью.

Проведено исследование электронной структуры CeF_3 , в которой преобладает ионный тип химической связи. Переход части электронов 4f-, 5d-, 6sp-Ce на p-оболочку F приводит к сдвигу электронной плотности парциальных состояний Ce от E_F на 3-4 eV, а p-состояния фтора приближаются к E_F на это же расстояние. Наличие запрещенной зоны не позволяет осуществлять гибридизацию локализованных f- и делокализованных валентных состояний.

Таким образом, расчеты плотности электронных состояний атомов исследуемых систем показали, что чем больше гибридизация внешних электронов соседних атомов, тем меньше локализация 4f-максимума.

3. Заключение

Результаты проведенных исследований систем Се показали, что различие их свойств определяются особенностями электронной структуры — степенью гибридизации внешних электронов, положением локализованного f-уровня относительно уровня Ферми и полосы проводимости.

В системе CePd₃ существование промежуточной валентности связано с расположением локализованного f-уровня в непосредственной близости от E_F и гибридизацией f-электронов с 5d-, 6sp-электронами Се, приводящей к нестабильности f-электронов.

В системе CeCu₆ наличие локализованного магнитного момента обусловлено узким, интенсивным локализованным 4f-максимумом, удаленным от E_F , и меньшей степенью гибридизации 4f-электронов с 5d-, 6sp-электронами в отличие от сильной гибридизации с d, p-электронами меди. В CeSi₂ из-за резкого уменьшения расстояний между атомами возрастает степень гибридизации внешних электронов, в результате растет заселенность 4*f*-оболочки электронами, снижая локализацию *f*-максимума и увеличивая его ширину.

Разница в электронной структуре между обычными системами Се и системами Се, переходящими при низкой температуре в тяжелофермионное состояние (CeCu₆, CePd₃, CeSi₂) [7], заключается в сильной гибридизации внешних электронов соседних атомов, включая локализованные 4f-состояния, лежащие близко к уровню Ферми и перекрывающиеся частично с внешними делокализованными состояниями. Таким образом, в тяжелофермионных системах даже не в тяжелофермионном состоянии наблюдается необычно высокое межатомное взаимодействие.

Список литературы

- [1] Ю.А. Изюмов, Э.З. Курмаев. УФН 178, 25 (2008).
- [2] K. Andersen, Z. Povlovska, O. Jepsen. Phys. Rev. B 34, 5153 (1986).
- [3] I.N. Shabanova, V.I. Kormilets, N.S. Terebova. J. Electron Spectr. 114–116, 609 (2001).
- [4] В.В. Мощалков, Н.Б. Брандт. УФН 149, 585 (1986).
- [5] Д.И. Хомский. УФН 129, 443 (1979).
- [6] I. Nowik, M. Campagna, G.K. Wertheim. Phys. Rev. Lett. 38, 43 (1977).
- [7] G.R. Stewart. Rev. Mod. Phys. 56, 34 (1984).