## 01.1;01.4;05.2;09.1;15.2

# Сдвиг инфракрасных спектров поглощения и излучения ионов переходных металлов в твердых растворах полупроводниковых соединений

#### © С.В. Найденов

Институт монокристаллов НАН Украины, Харьков, Украина E-mail: sergei.naydenov@gmail.com

Поступило в Редакцию 18 февраля 2021 г. В окончательной редакции 21 марта 2021 г. Принято к публикации 26 марта 2021 г.

Предложена универсальная теоретическая модель, объясняющая эффект сдвига инфракрасных полос поглощения и излучения ионов переходных металлов в твердых растворах полупроводниковых соединений. На примере кристаллов тройных соединений  $Zn_{1-x}Mg_xSe:Cr^{2+}$  и  $Cd_{1-x}Mn_xTe:Fe^{2+}$  дана оценка параметров длинноволнового сдвига полос люминесценции с ростом концентрации твердого раствора. Рассмотрено обобщение эффекта на случай многокомпонентных твердых растворов.

Ключевые слова: твердые растворы полупроводниковых соединений, монокристаллы A<sup>II</sup>B<sup>VI</sup>: TM<sup>2+</sup>, лазерные приложения для среднего ИК-диапазона, люминесценция ионов переходных металлов, внутрицентровый переход.

DOI: 10.21883/PJTF.2021.12.51068.18742

Кристаллические материалы полупроводниковых соединений группы А<sup>II</sup>В<sup>VI</sup>: ТМ<sup>2+</sup>, допированные ионами переходных металлов, относятся к перспективным материалам для лазерных сред ближнего и среднего инфракрасного (ИК) диапазона [1,2]. В различных приложениях требуется разработка ИК-лазерных сред с широкой перестраиваемой полосой генерации, смещенной в сторону больших длин волн (вплоть до  $5-6\,\mu m$ ). Новые возможности по сравнению с бинарными соединениями предоставляют твердые растворы сложных халькогенидов, в которых основной катион кристаллической решетки замещается более легким атомом. В частности, вызывают интерес кристаллы  $Zn_{1-x}Mg_xSe:Cr^{2+}$  [3],  $Zn_{1-x}Mn_xS:Fe^{2+}$  [4],  $Cd_{1-x}Mn_xTe:Cr^{2+}$  [5],  $Cd_{1-x}Mn_xTe:Fe^{2+}$  [6,7], на которых была получена лазерная генерация в среднем ИК-диапазоне. Отличительной чертой этих кристаллов является существенный сдвиг полос поглощения и люминесценции ионов переходного металла при изменении катионной концентрации твердого раствора  $(\propto 20-50$  nm на каждые 10% прироста концентрации x) и температуры (в меньшей степени). Благодаря этому открывается возможность контролируемого изменения их лазерных свойств и сдвига полосы лазерной генерации в сторону больших длин волн. Физическая природа этого эффекта не была выяснена в достаточной степени. Цель настоящей работы — построить теоретическую модель, объясняющую наблюдаемый эффект, и связать микроскопические параметры электронной энергетической структуры с экспериментальными данными.

Рассмотрим люминесценцию изовалентных примесей переходных металлов TM<sup>2+</sup> (Cr, Fe, Co, Ni и др.),

которыми допируются кристаллы соединений группы А<sup>II</sup>В<sup>VI</sup>: ТМ<sup>2+</sup>. Поскольку различие между ионными радиусами и электроотрицательностью TM<sup>2+</sup>-ионов и катионов кристаллической решетки (Zn, Cd, Hg и др.) обычно не превосходит 10-15% и 0.4-0.6 единиц Поллинга соответственно, ион переходного металла, согласно правилу Гольдшмидта, изоморфно замещает катион кристаллической решетки. В результате замещения "центральный ион" оказывается в октаэдрическом или тетраэдрическом (в зависимости от типа решетки) окружении соседних анионов халькогена (S, Se, Te). При этом уровни примесного иона оказываются расположенными глубоко в запрещенной зоне полупроводника [8,9]. Люминесценция TM<sup>2+</sup>-ионов в области ИК-диапазона имеет внутрицентровой характер. Процессы перезарядки ТМ<sup>2+</sup>-ионов при облучении коротковолновым излучением видимого и ультрафиолетового диапазона или в результате ударной ионизации свободными электронами (в сильном электрическом поле порядка нескольких киловольт) и связанную с ними рекомбинационную (коротковолновую) люминесценцию здесь не рассматриваем.

Кристаллическое поле лигандов приводит к расщеплению энергетических уровней центрального иона (см., например, [10]). Для изолированного тетраэдрического комплекса энергия расщепления  $\Delta E^*$  выражается формулой Бете (в системе единиц СИ)

$$\Delta E^* = \frac{20}{27} \frac{e^2 Z^2}{4\pi\epsilon_0 \epsilon} \frac{\langle r^4 \rangle}{d^{*5}},\tag{1}$$

где  $\epsilon_0 = 8.85 \cdot 10^{-12}$  F/m — диэлектрическая постоянная вакуума,  $\epsilon$  — диэлектрическая постоянная среды,  $e = 1.6 \cdot 10^{-19}$ C —заряд электрона, Z — заряд лиганда

Πορομοτρ	Допированные ионами Cr <sup>2+</sup>					Допированные ионами Fe <sup>2+</sup>			
Параметр	ZnS	ZnSe	ZnTe	CdS	CdSe	ZnS	ZnSe	CdSe	CdTe
Тип кристаллической решетки	ZB	ZB	ZB	W	W	ZB	ZB	W	ZB
Параметр решетки, Å	5.41	5.67	6.10	c = 6.75 a = 4.14	c = 7.02 a = 4.30	5.41	5.67	c = 7.02 a = 4.30	6.48
Ширина запрещенной щели, eV	3.7	2.7	2.3	2.5	1.7	3.7	2.7	1.7	1.5
Пик поглощения $\lambda_{ab}$ , $\mu$ m	1.69	1.77	1.79	1.85	1.92	2.8	3.1	3.5	3.65
Пик излучения $\lambda_{em}$ , $\mu$ m	2.35	2.45	2.4	2.6	2.75	3.94	4.35	4.81	5.94
Энергия расщепления $\Delta E^*$ , eV	0.464	0.442	0.438	0.393	0.371	0.286	0.253	0.216	0.192

**Таблица 1.** Параметры [2] бинарных кристаллов  $A^{II}B^{VI}$ :  $TM^{2+}$  и рассчитанная для них энергия расщепления  $\Delta E^*$  внутрицентрового перехода  $TM^{2+}$ -иона

(равный заряду иона) в единицах заряда электрона,  $\langle r^4 \rangle$  — матричный элемент от четвертой степени  $r^4$  расстояния валентного *d*-электрона от ядра иона, вычисленный по волновой функции многочастичной системы (центрального иона со всеми его электронами),  $d^*$  — расстояние между центральным ионом и лигандами, т. е. длина связей в кристаллической решетке. Для кубической решетки бинарного соединения (типа сфалерит)  $d^* = (\sqrt{3}/4)a$ . В общем случае можно считать, что параметр  $d^* \propto d$  пропорционален периоду кристаллической решетки.

Для бинарных кристаллов  $A^{II}B^{VI}$ :  $TM^{2+}$  формулу (1) можно считать хорошим приближением для оценки энергетической щели между электронными уровнями основного и возбужденного состояний  $TM^{2+}$ -иона. Спин-орбитальное взаимодействие при искажении решетки и взаимодействие решетки с электронной подсистемой (вибронные возбуждения) в силу эффекта Яна-Теллера приводят к дополнительному расщеплению уровней *d*-электронов  $TM^{2+}$ -иона, которые размываются в достаточно широкие подзоны. Обычно величина  $\Delta E^* \propto 10^3$  сm<sup>-1</sup>, тогда как для вибронных уровней  $\Delta E_v \propto 1-10$  сm<sup>-1</sup>.

Внутрицентровый переход  $TM^{2+}$ -иона при поглощении и излучении в ИК-диапазоне происходит между подзонами основного и возбужденного состояний иона, разделенными энергетической щелью  $\Delta E^*$ . Из формулы (1) следует, что с ростом параметра  $d^*$ , а значит, с ростом параметра решетки бинарного соединения  $A^{II}B^{VI}$ :  $TM^{2+}$  величина  $\Delta E^*$  уменьшается. Поэтому максимумы полос поглощения и излучения должны сдвигаться в длинноволновую область. В табл. 1 приведены экспериментальные и расчетные данные (детали расчета опускаем) для серии бинарных лазерных кристаллов ZnS, ZnSe, ZnTe, CdS, CdSe, CdTe, допированных ионами хрома и железа. При переходе от более легких к более тяжелым катионам и/или анионам ковалентная связь в решетке ослабляется (заменяется на ионную), параметр

решетки возрастает (ширина запрещенной зоны при этом падает, так как ослабляется ковалентная связь); ширина энергетической щели  $\Delta E^*$  внутрицентрового перехода также падает: ИК-полосы поглощения и излучения согласованно сдвигаются в сторону больших длин волн. Несмотря на простоту и очевидность последнего вывода, цитируемого в большом числе работ по лазерным кристаллам А<sup>II</sup>В<sup>VI</sup>: ТМ<sup>2+</sup>, данная закономерность напрочь отсутствует в кристаллах твердых растворов тройных соединений. Например, для  $Zn_{1-x}Mg_xSe:Cr^{2+}$ с увеличением концентрации магния постоянная решетки растет, а для  $Cd_{1-x}Mn_xTe:Fe^{2+}$  с увеличением концентрации марганца, наоборот, падает. Вместе с тем для обоих кристаллов по-прежнему наблюдается длинноволновый сдвиг ИК-полос поглощения и излучения [3–7].

В твердом растворе замещения типа  $A_{1-x}B_xC$ : TM<sup>2+</sup> (здесь А и В — катионы основной решетки и разбавителя, С — халькогена, х — концентрация твердого раствора) примесный ион может замещать не один, а любой из двух сортов катионов. Энергия расщепления  $\Delta E^*$  уровней ТМ<sup>2+</sup>-иона зависит от этого локального окружения. Поэтому в данном случае она не может выражаться формулой (1). Для того чтобы связать ее с параметрами полупроводникового материала, воспользуемся тем, что физическая величина при переходе от простых соединений к их твердому раствору должна изменяться (в первом приближении) пропорционально их концентрации в твердом растворе. В частном случае этот принцип, примененный к параметру решетки d = d(x), соответствует известному закону Вегарда  $d(x) = d_1 + (d_2 - d_1)x$ , который неплохо выполняется для исследуемых материалов.

В применении к энергетической щели  $\Delta E^*$  между состояниями примесного TM<sup>2+</sup>-иона указанный принцип аддитивности означает

$$\Delta E_{ABC:TM}^*(x) = (1 - x)\Delta E_{AC:TM}^* + x\Delta E_{BC:TM}^*.$$
 (2)

**Таблица 2.** Параметры бинарных компонентов (i = 1, 2) твердого раствора *ABC*: TM<sup>2+</sup> (диэлектрическая проницаемость  $\epsilon$ , ионный радиус r катиона, параметр решетки d) и параметры длинноволнового сдвига  $\delta_{12}$  и  $\kappa$  для внутрицентрового перехода (в качестве радиуса  $r_1$  валентного d-электрона TM-иона для оценок выбран радиус примесного атома)

Кристалл	$\epsilon_1$	$\epsilon_2$	<i>r</i> <sub>1</sub> , Å	r2, Å	$d_1$ , Å	<i>d</i> <sub>2</sub> , Å	$r_I$ , Å	$\delta_{12}$ , eV	к
ZnMgSe: Cr <sup>2+</sup>	7.32	4.66	0.74	0.71	5.67	6.88	1.27	$6.84\cdot 10^{-2}$	$1.55\cdot 10^{-1}$
CdMnTe: Fe <sup>2+</sup>	12.82	19.30	0.92	0.80	6.48	6.33	1.26	$1.22\cdot 10^{-2}$	$6.36\cdot 10^{-2}$

В рамках этого подхода можно также учесть влияние температуры, добавив к выражению (2) слагаемое  $\propto T$  (здесь не рассматриваем). Переобозначив величины, запишем (2) в виде

$$\varepsilon(x) = \varepsilon_1^* - \delta_{12}x, \quad \delta_{12} = (\varepsilon_1^* - \varepsilon_2^*), \tag{3}$$

Энергия  $\varepsilon(x)$  соответствует энергии поглощенного или излученного фотона при внутрицентровом переходе  $TM^{2+}$ -иона в матрице твердого раствора с концентрацией x. Изменение длины волны  $\Delta\lambda$  связано с изменением энергии фотона  $\Delta\varepsilon$  соотношением

$$\Delta \lambda / \lambda = -\Delta \varepsilon / \varepsilon. \tag{4}$$

При небольшом приращении величин  $\Delta \lambda \ll \lambda$  или  $\Delta \varepsilon \ll \varepsilon$  из уравнений (3), (4) следует

$$\Delta \lambda \approx \lambda \kappa \Delta x, \quad \kappa = \delta_{12} / \varepsilon_1^* \ll 1 \tag{5}$$

— закон линейного сдвига максимума полосы поглощения или излучения при изменении концентрации  $\Delta x$  твердого раствора. Значения  $\lambda$  соответствуют максимумам в спектрах поглощения  $\lambda_{ab}$  или излучения  $\lambda_{em}$  "неразбавленного" бинарного соединения. Характер сдвига определяется знаком величины  $\delta_{12}$ . Длинноволновому спектральному сдвигу соответствует  $\delta_{12} > 0$ , а коротковолновому —  $\delta_{12} < 0$ . В общем случае значение коэффициента сдвига  $\kappa = \kappa_{\alpha}$  зависит от структуры зонного энергетического спектра ТМ-иона в матрице твердого раствора. Для каждой выделенной  $\alpha$ -й полосы сложного спектра поглощения или излучения он может принимать различные (хотя, как правило, близкие) значения. Основной вклад вносит штарковское расщепление уровней, т. е. величина  $\Delta E^*(x)$ .

В табл. 2 приведена упрощенная оценка параметра  $\delta_{12}$  для тройных кристаллов  $Zn_{1-x}Mg_xSe:Cr^{2+}$  и  $Cd_{1-x}Mn_xTe:Fe^{2+}$ . Для обоих соединений  $\delta_{12}>0$ , т.е. сдвиг полос является длинноволновым. Как видно из табл. 1, 2, по порядку величины  $\varepsilon^*\propto 10^{-1}\,eV$ ,  $\delta\propto 10^{-2}\,eV$  и  $\kappa\propto 10^{-1}$ .

Для ИК-диапазона  $\lambda \propto 10^3$  nm. Отсюда следует, что максимальный сдвиг полос при изменении концентрации  $\Delta x \propto 1$  может достигать нескольких сотен нанометров,  $\Delta \lambda \propto 10^2$  nm. По порядку величины эта оценка справедлива и для других ИК-лазерных кристаллов на основе тройных халькогенидов. "Красный"

сдвиг максимумов полос люминесценции у кристаллов  $Cd_{1-x}Mn_xTe:Fe^{2+}$  в несколько раз меньше, чем у кристаллов  $Zn_{1-x}Mg_xSe:Cr^{2+}$ , так как у них сильно отличается параметр  $\delta_{12}$  и коэффициент сдвига  $\kappa$  уменьшается в 2.4 раза (в рамках теоретической оценки), что соответствует наблюдаемому в эксперименте уменьшению величины сдвига в 2–2.5 раза.

Линейная зависимость (5) и оценки подтверждаются в эксперименте (см., например, [3–7]). В этих работах установлен длинноволновый сдвиг полос поглощения и люминесценции на  $\propto 50 \, \text{nm}$  (кристаллы  $Zn_{1-x}Mg_xSe:Cr^{2+})$  или на  $\propto 20-25\,$ nm (кристаллы  $Cd_{1-x}Mn_xTe:Fe^{2+})$  при изменении концентрации твердого раствора (магния или марганца соответственно) на каждые 10%. Отсюда следует, что коэффициент пропорциональности для линейного сдвига полос поглощения и излучения соответственно принимает значения  $\kappa_{ab} \approx 2.82 \cdot 10^{-1}$ ,  $\kappa_{em} \approx 2.04 \cdot 10^{-1}$ для  $Zn_{1-x}Mg_xSe$ :  $Cr^{2+}$  (максимумы поглощения и излучения при 1770 и 2450 nm) и  $\kappa_{ab} \approx 6.85 \cdot 10^{-2}$ ,  $\kappa_{em} pprox 4.21 \cdot 10^{-2}$ для Cd $_{1-x}$ Mn $_x$ Te:Fe $^{2+}$  (максимумы поглощения и излучения при 3650 и 5940 nm). По порядку величины эти значения соответствуют расчетным данным в табл. 2. Различия связаны с грубым характером оценки параметров кристаллического поля, не учитывающей помимо штарковского дальнейшее расщепление вырожденных состояний в основной и возбужденной зоне энергий ТМ-иона. Последнее приводит к размытию (уширению) спектра уровней ТМ-иона и расщеплению спектров поглощения и излучения на несколько перекрывающихся полос. Параметры указанного изменения энергетической структуры зависят от концентрации твердого раствора. Однако для каждой из полос линейная зависимость вида (5), каждая со своим параметром сдвига  $\kappa_{\alpha}$ , сохраняется.

Отметим, что присутствующие в твердых растворах соединений A<sup>II</sup>B<sup>VI</sup>:TM<sup>2+</sup> примеси и дефекты могут влиять на свойства зонной структуры и люминесценцию, особенно в коротковолновой области. Условия применения лазерных кристаллов в ИК-области требуют высокой степени очистки этих кристаллов от посторонних примесей, которые могут приводить к росту концентрации свободных носителей заряда и ухудшению оптической ИК-прозрачности кристаллов из-за рассеяния ИК-излучения на электронах. Для хороших лазерных

кристаллов на основе твердых растворов  $A^{II}B^{VI}$  концентрация вредных примесей обычно составляет менее  $10^{-2}-10^{-50}$  (степень очистки сырья от 3N до 6N), что значительно меньше концентрации активных ТМионов, которая составляет величину порядка нескольких процентов в матрице. Поэтому влиянием посторонних примесей на рассмотренные эффекты можно пренебречь.

Обнаруженную закономерность можно распространить на многокомпонентные твердые растворы типа  $A(x_1)\{B_i(x_i)\}C(y_1)\{D_j(y_j)\}$ : TM<sup>2+</sup>, в которые кроме основного катиона с концентрацией  $x_1$  и основного аниона с концентрацией  $y_1$  входят еще i = 2, ..., N катионов с концентрацией  $y_i$ . Например, к ним относятся кристаллы Zn<sub>1-x</sub>Mg<sub>x</sub>Se<sub>1-y</sub>S<sub>y</sub>: Cr<sup>2+</sup> или Cd<sub>1-x</sub>Mn<sub>x</sub>Te<sub>1-y</sub>Se<sub>y</sub>: Fe<sup>2+</sup>. Ожидаемый сдвиг энергетической щели для состояний TM<sup>2+</sup>-иона

$$\varepsilon(\lbrace x_i \rbrace, \lbrace y_j \rbrace) = \varepsilon_{11} - \sum_{i=2}^{N} \delta_i x_i - \sum_{j=2}^{M} \gamma_j y_j + \sum_{j=2}^{N} \sum_{j=2}^{M} \xi_{ij} x_i y_j,$$
(6)

где  $\varepsilon_{11}$  — энергия расщепления  $\Delta E^*$  для основного компонента *AC*, а также введены параметры

$$\delta_{i} = \delta_{i}(y_{1}) = \varepsilon_{11} - y_{1}\varepsilon_{i1}, \gamma_{j} = \gamma_{j}(x_{1}) = \varepsilon_{11} - x_{1}\varepsilon_{1j},$$
  
$$\xi_{ij} = \varepsilon_{11} + \varepsilon_{ij} \ge 0, \qquad (7)$$

где  $\varepsilon_{i1}$ ,  $\varepsilon_{1j}$ ,  $\varepsilon_{ij}$  — энергии  $\Delta E^*$  для бинарных компонентов  $B_iC$ ,  $AD_j$ ,  $B_iD_j$  соответственно. Концентрации компонентов твердого раствора удовлетворяют условию нормировки

$$x_1 = 1 - \sum_{i=2}^{N} x_i, \quad y_1 = 1 - \sum_{j=2}^{M} y_j.$$
 (8)

В многокомпонентной системе с почти "равноправным" парциальным составом  $x_i \propto 1/N$  и  $y_j \propto 1/M$ . Поэтому при N > 2 и M > 2 нелинейным слагаемым  $\propto x_i y_j \ll 1$  в уравнении (7) можно пренебречь. Ожидаемый "квазилинейный" сдвиг полос поглощения и излучения

$$\Delta\lambda(\{x_i\},\{y_j\}) \approx \lambda \left[\sum_{i=2}^N \kappa_i \Delta x_i + \sum_{j=2}^M \nu_j \Delta y_j\right],$$
  
$$\kappa_i = \frac{\delta_i}{\varepsilon_{11}}, \nu_j = \frac{\gamma_j}{\varepsilon_{11}}.$$
(9)

В зависимости от знака параметров  $\delta_i$  и  $\gamma_j$  возможно (N + M - 2) типов поведения ИК-спектров при изменении концентрации компонентов твердого раствора. В самом простом случае N = 2, M = 1 зависимость (9)

переходит в закон (5) для тройного соединения. Максимальный сдвиг ИК-спектров соответствует соединению, для которого параметры "сдвига"  $\delta_i$  и  $\gamma_j$ , а значит, и параметры  $\kappa_i$  и  $\nu_j$  принимают максимальные значения

$$\Delta\lambda(\{x_i\},\{y_j\}) \leqslant \lambda[\kappa_{\max}\Delta x_{\max} + \nu_{\max}\Delta y_{\max}].$$
(10)

Для тройных соединений величину спектрального сдвига также можно оценить на основе экспериментальных измерений максимумов полос поглощения  $\lambda_{ab}$  и излучения  $\lambda_{em}$  на двух образцах кристаллов с разной концентрацией твердого раствора  $x_1 \neq x_2$  по формуле

$$\Delta \lambda = \frac{\lambda_2 - \lambda_1}{x_2 - x_1} \Delta x, \tag{11}$$

причем одна из концентраций может соответствовать бинарному составу ( $x_1 = 0$ ). Для (N + M)-компонентной системы для этого потребуется (N + M - 2) измерений, чтобы восстановить значения всех параметров сдвига в законе (9), т. е. решить "обратную" задачу.

Полученные закономерности позволяют предсказать ожидаемое смещение полос ИК-люминесценции твердых растворов халькогенидов без предварительного выращивания самих кристаллов. Это может оказаться полезным при разработке новых лазерных сред среднего ИК-диапазона.

#### Конфликт интересов

Автор заявляет, что у него нет конфликта интересов.

### Список литературы

- I.T. Sorokina, in *Solid-state mid-infrared laser sources*, ed. by I.T. Sorokina, K.L. Vodopyanov. Topics in Applied Physics (Springer, Berlin-Heidelberg, 2003), vol. 89, p. 255–351. DOI: 10.1007/3-540-36491-9\_7
- [2] S.B. Mirov, I.S. Moskalev, S. Vasilyev, V. Smolski, V.V. Fedorov, D. Martyshkin, J. Peppers, M. Mirov, A. Dergachev, V. Gapontsev, IEEE J. Sel. Top. Quantum Electron., 24 (5), 1601829 (2018). DOI: 10.1109/JSTQE.2018.2808284
- [3] M.E. Doroshenko, V.V. Osiko, H. Jelinkova, M. Jelinek, M. Nemec, J. Sulc, N.O. Kovalenko, A.S. Gerasimenko, V.M. Puzikov, Opt. Mater., 47, 185 (2015). DOI: 10.1016/j.optmat.2015.05.015
- [4] A.D. Martinez, D.V. Martyshkin, R.P. Camata, V.V. Fedorov, S.B. Mirov, Opt. Mater. Express, 5 (9), 2036 (2015).
   DOI: 10.1364/OME.5.002036
- [5] U. Hommerich, X. Wu, V.R. Davis, S.B. Trivedi, K. Grasza,
  R.J. Chen, S. Kutcher, Opt. Lett., 22 (15) 1180 (1997).
  DOI: 10.1364/OL.22.001180
- [6] M.E. Doroshenko, V.V. Osiko, H. Jelinkova, M. Jelinek, J. Sulc, D. Vyhlidal, N.O. Kovalenko, I.S. Terzin, Opt. Mater. Express, 8 (7), 1708 (2018). DOI: 10.1364/OME.8.001708
- [7] M.E. Doroshenko, H. Jelinkova, M. Jelinek, J. Sulc,
  D. Vyhlidal, N.O. Kovalenko, I.S. Terzin, Opt. Lett., 43 (20), 5058 (2018). DOI: 10.1364/OL.43.005058

- [8] A. Zunger, Solid state physics, ed. by H. Ehrenreich, D. Turnbull (Academic Press, 1986), vol. 39, p. 275. DOI: 10.1016/S0081-1947(08)60371-9
- [9] T.P. Surkova, M. Godlewski, K. Swiatek, P. Kaczor, A. Polimeni, L. Eaves, W. Giriat, Physica B, 273-274, 848 (1999). DOI: 10.1016/S0921-4526(99)00519-0
- [10] И.Б. Берсукер, Электронное строение и свойства координационных соединений. Введение в теорию, 3-е изд. (Химия, Л., 1986), с. 69, 269.