

ЭЛЕКТРОННАЯ СТРУКТУРА И СТЕПЕНЬ ИОННОСТИ АЛМАЗОПОДОБНЫХ ПОЛУПРОВОДНИКОВ В ПРИБЛИЖЕНИИ МЕТОДА КРИСТАЛЛИЧЕСКИХ ФУНКЦИЙ КОМПОНЕНТОВ

Слободян В. З., Раевич Е. И., Гавалешко Н. П.

В приближении метода кристаллических функций компонентов получены уравнения для электронной структуры, выражающиеся через степень ионности и так называемые энергетические параметры компонентов. Показано, что энергетические параметры компонентов практически одни и те же для одного и того же компонента в различных структурных соединениях. Описана методика и проведены расчеты энергетических параметров компонентов и степени ионности алмазоподобных полупроводников. Полученные результаты могут использоваться при исследовании электронной структуры многокомпонентных тетраэдрических кристаллов.

Практически все неэмпирические методы расчета энергетической структуры кристаллов основаны на адиабатическом приближении и одноэлектронном приближении Хартри—Фока, полученных из условия минимума полной энергии основного многоэлектронного состояния. В отличие от большинства неэмпирических методов расчета электронной структуры неметаллических кристаллов метод кристаллических функций компонентов [1-2] исходит из многоэлектронного гамильтониана \hat{H} однократно возбужденных состояний кристалла в одночастичном приближении, который для алмазоподобных полупроводников с двумя атомами на примитивную ячейку удовлетворяет следующим условиям:

$$\begin{aligned} \hat{H}\varphi_i^\pm(\mathbf{k}, \mathbf{r}) &= E_i^\pm(\mathbf{k})\varphi_i^\pm(\mathbf{k}, \mathbf{r}), \\ \langle \varphi_i^\pm(\mathbf{k}, \mathbf{r}) | \varphi_j^\pm(\mathbf{k}, \mathbf{r}) \rangle &= \delta_{ij}, \\ \langle \varphi_i^\pm(\mathbf{k}, \mathbf{r}) | \varphi_j^\mp(\mathbf{k}, \mathbf{r}) \rangle &= 0, \end{aligned} \quad (1)$$

где $\varphi_i^\pm(\mathbf{k}, \mathbf{r})$ и $E_i^\pm(\mathbf{k})$ — соответственно волновая функция и энергетическая структура возбужденного электронного состояния зоны проводимости или возбужденного дырочного состояния валентной зоны. Собственные функции $\varphi_i^\pm(\mathbf{k}, \mathbf{r})$ гамильтониана кристалла выражаются через кристаллические функции $\varphi_i^{a,b}(\mathbf{k}, \mathbf{r})$ компонентов A и B соединения AB в следующем виде [1-2]:

$$\varphi_i^\pm(\mathbf{k}, \mathbf{r}) = \sqrt{\frac{1}{2}(1 \mp \alpha)} \varphi_i^a(\mathbf{k}, \mathbf{r}) \pm \sqrt{\frac{1}{2}(1 \pm \alpha)} \varphi_i^b(\mathbf{k}, \mathbf{r}), \quad (2)$$

где α — степень ионности соединения AB (для $\mathbf{k}=0$, $i=s, px, py$ и pz).

Используя (2), найдем диагональные матричные элементы в базисе кристаллических функций компонентов:

$$\begin{aligned} E_i^\pm(\mathbf{k}) &\equiv \langle \varphi_i^\pm(\mathbf{k}, \mathbf{r}) | \hat{H} | \varphi_i^\pm(\mathbf{k}, \mathbf{r}) \rangle = \frac{1}{2}(1 \mp \alpha) \varepsilon_i^a(\mathbf{k}) + \\ &+ \frac{1}{2}(1 \pm \alpha) \varepsilon_i^b(\mathbf{k}) \pm \sqrt{1 - \alpha^2} V_i^{ab}(\mathbf{k}), \end{aligned} \quad (3)$$

где

$$\varepsilon_i^a(\mathbf{k}) \equiv \langle \varphi_i^a(\mathbf{k}, \mathbf{r}) | \hat{H} | \varphi_i^a(\mathbf{k}, \mathbf{r}) \rangle,$$

$$\varepsilon_i^b(\mathbf{k}) \equiv \langle \varphi_i^b(\mathbf{k}, \mathbf{r}) | \hat{H} | \varphi_i^b(\mathbf{k}, \mathbf{r}) \rangle,$$

$$V_i^{ab}(\mathbf{k}) \equiv \langle \varphi_i^a(\mathbf{k}, \mathbf{r}) | \hat{H} | \varphi_i^b(\mathbf{k}, \mathbf{r}) \rangle,$$

$\varepsilon_i^a(\mathbf{k})$ и $\varepsilon_i^b(\mathbf{k})$ — энергетические параметры компонентов А и В, $V_i^{ab}(\mathbf{k})$ — параметры взаимодействия между компонентами.

Недиагональные матричные элементы в базисе кристаллических функций компонентов имеют следующий вид:

$$0 \equiv \langle \varphi_i^\pm(\mathbf{k}, \mathbf{r}) | \hat{H} | \varphi_i^\mp(\mathbf{k}, \mathbf{r}) \rangle = \frac{1}{2} \sqrt{1 - \alpha^2} \varepsilon_i^a(\mathbf{k}) - \frac{1}{2} \sqrt{1 - \alpha^2} \varepsilon_i^b(\mathbf{k}) + \frac{1}{2} (1 + \alpha) V_i^{ab}(\mathbf{k}) - \frac{1}{2} (1 - \alpha) V_i^{ab}(\mathbf{k}). \quad (4)$$

Из выражения (4) можно найти $V_i^{ab}(\mathbf{k})$:

$$V_i^{ab}(\mathbf{k}) = -\frac{\sqrt{1 - \alpha^2}}{2\alpha} [\varepsilon_i^a(\mathbf{k}) - \varepsilon_i^b(\mathbf{k})]. \quad (5)$$

Подставив (5) в (3), найдем, что

$$E_i^\pm(\mathbf{k}) = \frac{1}{2} [\varepsilon_i^a(\mathbf{k}) + \varepsilon_i^b(\mathbf{k})] \mp \frac{1}{2\alpha} [\varepsilon_i^a(\mathbf{k}) - \varepsilon_i^b(\mathbf{k})]. \quad (6)$$

Выражение (6) не содержит в явном виде параметры $V_i^{ab}(\mathbf{k})$, ответственные за взаимодействие между различными компонентами соединения. Параметры $V_i^{ab}(\mathbf{k})$ не удобны для описания химической связи в кристаллах, поскольку они зависят от волнового вектора \mathbf{k} . Степень ионности α не зависит от волнового вектора \mathbf{k} и характеризует доленое участие энергетических состояний компонентов в образовании химической связи.

Т а б л и ц а 1

Теоретические и экспериментальные значения параметров зонной структуры (в эВ) для точки Γ зоны Бриллюэна и степень ионности α

| AB | α | $E_s^- - E_p^+$ | $E_p^- - E_p^+$ | | $-E_p^+$ | | $E_p^+ - E_s^+$ | |
|------|----------|--------------------|-----------------|------------------------|----------|------------------|-----------------|------------------|
| | (22) | [³⁻⁵] | (16-17) | [^{3, 4, 6}] | (16-17) | [⁷] | (16-17) | [⁸] |
| Si | 0 | 3.8 | 3.4 | 3.4 | 5.17 | 5.17 | 12.5 | 12.5 |
| Ge | 0 | 0.95 | 3.0 | 3.0 | 4.90 | 4.90 | 12.7 | 12.7 |
| Sn | 0 | -0.2 | 2.95 | 2.95 | — | — | — | — |
| AlP | 0.136 | 4.81 | 6.88 | — | 7.20 | — | 13.85 | — |
| AlAs | 0.187 | 2.99 | 4.09 | 4.54 | 5.72 | — | 16.01 | — |
| AlSb | 0.109 | 2.52 | 4.66 | 3.9 | 5.88 | 5.47 | 13.39 | — |
| GaP | 0.258 | 2.90 | 5.46 | 4.9 | 6.25 | 6.1 | 12.41 | 13.2 |
| GaAs | 0.319 | 1.64 | 3.88 | 4.6; 4.2 | 5.38 | 5.59 | 13.93 | 13.8 |
| GaSb | 0.246 | 1.09 | 3.99 | 3.4; 4.0 | 5.30 | 5.03 | 11.70 | 11.6 |
| InP | 0.339 | 1.49 | 4.95 | 4.8; 4.4 | 5.86 | 5.72 | 11.37 | 11.0 |
| InAs | 0.402 | 0.56 | 3.75 | 4.5; 3.7 | 5.18 | 5.44 | 12.83 | 12.3 |
| ZnS | 0.531 | 3.84 | 8.60 | 8.5-9.0 | 7.93 | 7.84 | 12.68 | 13.05 |
| InSb | 0.310 | 0.53 | 4.04 | 3.4; 3.7 | 5.19 | 5.07 | 10.95 | 11.2 |
| ZnSe | 0.575 | 2.96 | 7.61 | 6.7-8.0 | 7.34 | 7.55 | 13.93 | 14.5 |
| ZnTe | 0.458 | 2.62 | 7.24 | 5.1-6.7 | 6.63 | 6.2 | 12.00 | 13.0 |
| CdS | 0.684 | 2.91 | 7.77 | 6.2-9.2 | 7.14 | 7.35 | 11.94 | — |
| CdSe | 0.741 | 1.98 | 6.92 | 6.6-8.0 | 6.62 | 6.88 | 13.00 | — |
| CdTe | 0.618 | 1.84 | 6.58 | 6.1-6.7 | 5.92 | 6.01 | 11.24 | 10.8 |
| HgS | 0.783 | 0.01 | 7.34 | 9.35 | 6.71 | — | 11.25 | — |
| HgSe | 0.777 | 0 | 7.15 | 8.1; 7.4 | 6.52 | — | 12.56 | — |
| HgTe | 0.633 | 0 | 7.11 | 6.15; 4.0 | 5.97 | — | 10.65 | — |
| CuCl | 0.803 | 3.30 | 7.31 | 6.79 | 7.53 | — | 14.72 | — |
| CuBr | 0.794 | 3.11 | 6.96 | 6.65 | 7.18 | — | 15.75 | — |
| CuI | 0.658 | 3.21 | 6.47 | 6.40 | 6.31 | — | 13.80 | — |
| AgI | 0.745 | 3.08 | 6.35 | 6.80 | 6.01 | — | 13.27 | — |

Если для соединения АВ известны зонная структура $E_i^\pm(\mathbf{k})$ и степень ионности α , то, используя систему (6), можно рассчитать энергетические параметры компонентов $\epsilon_i^a(\mathbf{k})$ и $\epsilon_i^b(\mathbf{k})$. Сначала рассчитаем степень ионности α . Для этой цели достаточно рассмотреть частный случай ($\mathbf{k}=0$). В этом случае система (6) имеет следующий вид:

$$\epsilon_i^a + \epsilon_i^b = E_i^+ + E_i^-, \quad (7)$$

$$\epsilon_i^a - \epsilon_i^b = \alpha (E_i^- - E_i^+), \quad (8)$$

где $i=s, p$. Уравнение (7) по внешнему виду напоминает правило Полинга для ковалентных радиусов:

$$r_x^a + r_x^b = d_{ab}, \quad (9)$$

где r_x^a и r_x^b — соответственно ковалентные радиусы компонентов А и В; d_{ab} — кратчайшее межатомное расстояние в кристаллах АВ со структурой сфалерита. Поэтому энергетические параметры компонентов ϵ_i^a и ϵ_i^b можно рассчитать с точностью до постоянной S_i , используя (7) аналогично расчету ковалентных радиусов, считая, что энергетические параметры компонентов одни и те же для одного и того же компонента в различных соединениях со структурой сфалерита. Неизвестные постоянные S_p и S_s найдем из условия минимума среднеквадратичного отклонения $\alpha_p(S_p)$ от $\alpha_s(S_s)$ для целого ряда бинарных соединений. Степень ионности α найдем по формуле, полученной из системы уравнений (7)—(8):

$$\alpha = \frac{2(E_s^- - E_p^+) + (\epsilon_p^a - \epsilon_s^a) + (\epsilon_s^b - \epsilon_p^b)}{(\epsilon_s^a - \epsilon_s^b) + (\epsilon_p^a - \epsilon_p^b)}, \quad (10)$$

поскольку энергетические зазоры $E_s^- - E_p^+ = E_g + \Delta/3$ для прямозонных полупроводниковых кристаллов известны с наибольшей точностью. Результаты расчета степени ионности для ряда бинарных соединений со структурой сфалерита приведены в табл. 1. Результаты расчетов энергетических параметров компонентов $\epsilon_i^a(\mathbf{k}=0)$ приведены в табл. 2. Там же для сравнения приведены значения энергий соответствующих электронных состояний в свободных атомах.

Таблица 2

Энергетические параметры компонентов $\epsilon_i(\mathbf{k}=0)$ и соответствующие энергии ϵ_i электронных состояний в свободных атомах (в эВ)

| A | $-\epsilon_s$ | $-\epsilon_s^0, [^\circ]$ | $-\epsilon_p$ | $-\epsilon_p^0, [^\circ]$ |
|----|---------------|---------------------------|---------------|---------------------------|
| Cu | 6.011 | 6.92 | 0.943 | 1.83 |
| Ag | 5.018 | 6.41 | 0.470 | 2.05 |
| Zn | 7.968 | 8.40 | 1.351 | 3.38 |
| Cd | 6.583 | 7.70 | 0.600 | 3.38 |
| Hg | 7.924 | 7.68 | 0.167 | 3.48 |
| Al | 10.448 | 10.11 | 3.291 | 4.86 |
| Ga | 9.035 | 11.37 | 2.817 | 4.90 |
| In | 8.623 | 10.12 | 2.547 | 4.69 |
| Si | 9.495 | 13.55 | 3.470 | 6.52 |
| Ge | 10.804 | 14.38 | 3.300 | 6.36 |
| Sn | 9.758 | 12.50 | 3.050 | 5.94 |
| P | 12.985 | 17.10 | 4.226 | 8.33 |
| As | 14.002 | 17.33 | 4.055 | 7.91 |
| Sb | 12.182 | 14.00 | 3.799 | 7.24 |
| S | 16.740 | 20.80 | 5.915 | 10.27 |
| Se | 17.681 | 20.32 | 5.725 | 9.53 |
| Te | 14.664 | 17.11 | 4.665 | 8.59 |
| Cl | 20.479 | 24.63 | 6.812 | 12.31 |
| Br | 20.992 | 23.35 | 6.465 | 11.20 |
| I | 17.197 | 19.42 | 5.202 | 9.97 |

Используя рассчитанные значения степени ионности, энергетические параметры компонентов и систему уравнений (7)—(8), можно в обратном порядке рассчитать энергетические зазоры $E_s^- - E_p^+$, $E_p^- - E_p^+$, $E_p^+ - E_s^+$ и энергию состояния E_p^+ . Результаты расчета приведены в табл. 1. Там же для сравнения приведены соответствующие литературные данные, используемые в данной работе.

Используя рассчитанные значения α из табл. 1 и литературные данные о зонной структуре бинарных полупроводников со структурой сфалерита, можно по формулам (6) рассчитать энергетические параметры компонентов $\varepsilon_i^a(\mathbf{q})$ или $\varepsilon_i^b(\mathbf{q})$ для одного и того же элемента Периодической таблицы Д. И. Менделеева в различных изокатионных или изоанионных соединениях, где \mathbf{q} — безразмерный вектор в приведенной единичной зоне Бриллюэна. Результаты расчетов подтверждают, что энергетические параметры компонентов практически одни и те же для одного и того же элемента в различных бинарных соединениях со структурой сфалерита. Поэтому результаты работы можно использовать при исследовании электронной структуры в слабоизученных алмазоподобных кристаллах, а также для уточнения величины тех энергетических зазоров в хорошо изученных соединениях, которые не совсем удобны для экспериментальных исследований.

Список литературы

- [1] Слободян В. З., Гавалешко Н. П. // УФЖ. 1984. Т. 29. В. 10. С. 1550—1553.
- [2] Слободян В. З., Гавалешко Н. П. // УФЖ. 1985. Т. 30. В. 2. С. 270—275.
- [3] Цидильковский И. М. Электроны и дырки в полупроводниках. Энергетический спектр и динамика. М., 1972. 640 с.
- [4] Тягай В. А., Снитко О. В. Электроотражение света в полупроводниках. Киев, 1980. 304 с.
- [5] Goldman A. // Phys. St. Sol. B. 1977. V. 81. N 1. P. 9—47.
- [6] Cardona M. // Phys. Rev. 1963. V. 129. N 1. P. 69—78.
- [7] Phillips J. C., Van Vechten J. A. // Phys. Rev. Lett. 1969. V. 22. N 14. P. 705—708.
- [8] Немошкаленко В. В., Алешин В. Г. Электронная спектроскопия кристаллов. Киев, 1976. 335 с.
- [9] Харрисон У. Электронная структура и свойства твердых тел. Физика химической связи. М., 1983. Т. 1. 381 с.

Черновицкий государственный университет

Получена 29.10.1990
Принята к печати 28.01.1991