Локализованные электронные состояния в ветвящихся молекулах полиацетилена

А.А.Горбацевич^{+*1}, М.Н.Журавлев^{*}

+Физический институт им. Лебедева РАН, 119991 Москва, Россия

*Национальный исследовательский университет "МИЭТ", 124498 Зеленоград, Россия

Поступила в редакцию 30 сентября 2014 г.

Аналитически (в рамках приближения сильной связи) и с помощью ab initio моделирования методом функционала плотности исследована электронная структура Y-разветвителя на основе молекулярных цепочек *транс*-полиацетилена. Показано, что в зависимости от конфигурации валентных π -орбиталей в точке ветвления образуются локализованные состояния либо солитонного (с уровнем энергии посередине запрещенной зоны), либо поляронного (с парой симметрично расположенных в запрещенной зоне уровней) типа.

DOI: 10.7868/S0370274X14210085

Введение. Быстрое развитие современных информационных и энергосберегающих технологий тесно связано с успехами в разработке и создании новых материалов. К их числу относятся органические и углеродные материалы с сопряженными π-электронными связями: полиацетилен, полифенилен и более сложные молекулярные структуры [1–3]. Помимо обычных для физики твердого тела носителей заряда, электронов и дырок, сопряженные полимеры имеют также и необычные носители заряда – солитоны [4-6] и поляроны [7, 8]. Солитон образует энергетический уровень электрона, расположенный строго посередине запрещенной зоны, а с поляроном связана пара уровней в запрещенной зоне, симметричных относительно ее центра. Существование солитонов и поляронов было подтверждено исследованием трансформации оптических спектров при легировании полимеров [9, 10].

Электрические свойства полимеров зависят от особенностей технологического процесса их получения. В процессе синтеза фрагменты молекулярных цепочек могут формировать сетки ветвящихся молекул. Простейшей структурной единицей ветвящегося полимера служит Y-разветвитель (рис. 1). На раннем этапе развития молекулярной электроники Y-разветвители рассматривались в качестве возможного базового переключающего элемента (переключатели Картера [11]). Однако попытки создать работающие прототипы не привели к успеху. Электрон-



Рис. 1. Условная схема У-разветвителя

ная структура ветвящихся молекул при этом оставалась неясной. Недавно на примере простой одноорбитальной модели сильной связи было показано, что с У-переключателем должен быть связан новый тип локализованных электронных состояний - топологические локализованные состояния (ТЛС) [12]. В точке ветвления происходит изменение топологии системы, сопровождающееся локальным выигрышем в кинетической энергии в соответствии с принципом неопределенности. Таким образом, независимо от знака носителя заряда в точке ветвления формируется потенциальная яма и образуются локализованные состояния – ТЛС (как для электронов, так и для дырок). В однозонной одноорбитальной модели ТЛС формируются выше потолка и ниже дна разрешенной зоны (внешние ТЛС).

В настоящей работе аналитически *ab intio* численным моделированием на основе метода функционала плотности показано, что в *Y*-разветвителе на базе *транс*-полиацетилена наряду с внешними присутствуют также и *внутренние* ТЛС, расположенные

¹⁾e-mail: aagor137@mail.ru

внутри запрещенной зоны. Их энергии зависят от геометрии и структуры валентных связей разветвителя (рис. 1а и b).

Аналитическая модель. Рассмотрим Yразветвитель, образованный соединением трех молекул полиацетилена (см. рис. 1). Две возможные структуры разветвителя (а и b) отличаются геометрией одинарных и двойных связей. Уравнения для узельных амплитуд π -электронов в линейной молекуле полиацетилена, элементарная ячейка которой содержит два атома, имеют стандартный вид [6, 8]:

$$\varepsilon v_n^{(j)} = -t_{\mathrm{I}} u_{n-1}^{(j)} - t_{\mathrm{II}} u_{n+1}^{(j)}, \\ \varepsilon u_{n+1}^{(j)} = -t_{\mathrm{I}} v_{n+2}^{(j)} - t_{\mathrm{II}} v_n^{(j)},$$
(1)

где ε – энергия носителя в цепочке, $t_{\rm I,\,II}$ = t \mp $\mp\,\delta$ – интегралы перескока вдоль одинарной и двойной связи соответственно, $u_p^{(j)}$, $v_p^{(j)}$ – амплитуды, характеризующие различные атомы в элементарной ячейке, верхний индекс "j" – номер цепочки, нижний индекс "р" – номер атома в цепочке. Энергетический спектр цепочки полиацетилена при этом имеет две зоны и описывается соотношением ε = $=\pm 2\sqrt{t^2\cos^2(ka)}+\delta^2\sin^2(ka),$ где k – волновой вектор (комплексный для связанных состояний), 2а – период цепочки. Нижняя (валентная) зона в нелегированном полиацетилене полностью заполнена, а верхняя (зона проводимости) пуста. Энергетическая щель при $\delta < t$ расположена на краю зоны Бриллюэна $k = \pi/a$. Ее величина $\varepsilon_q = 4\delta$ определяется параметром δ , связанным с пайерлсовской неустойчивостью системы относительно удвоения периода.

Обозначим узельную амплитуду атома в точке ветвления через b. Уравнение для амплитуды b играет роль граничного условия к уравнениям (1) и зависит от конфигурации валентных связей в точке ветвления. Будем нумеровать атомы в цепочках от точки ветвления, которой присвоим номер n = 0, в порядке возрастания номера *n*. При этом амплитуда *v* будет соответствовать атому, связанному двойной связью с атомом с большим номером и одинарной связью с атомом с меньшим номером (и амплитудой и). При таком выборе обозначений уравнения (1) для пары амплитуд $u_p^{(j)}, v_p^{(j)}$ внутри цепочек имеют одинаковый вид независимо от номера цепочки *j*. Для описания качественной картины электронного спектра в рамках аналитической модели будем пренебрегать отличием значений интегралов перескока вблизи дефекта от их значений в глубине цепочки. Рассмотрим сначала разветвитель, изображенный на рис. 1а. Уравнение для амплитуды b имеет вид

$$(\varepsilon - \varepsilon_b) b = -t_{\rm II} u_1^{(1)} - t_{\rm I} v_1^{(2)} - t_{\rm I} v_1^{(3)}.$$
(2)

Письма в ЖЭТФ том 100 вып. 9-10 2014

Здесь ε_b – энергия электрона на узле с n = 0. Из уравнений (1), записанных для близлежащих к точке ветвления узлов с номером n = 1, получим соотношение между амплитудой b и экстраполированными на узел n = 0 значениями амплитуд $u_n^{(j)}$, $v_n^{(j)}$:

$$b = \tilde{v}_0^{(1)} = \tilde{u}_0^{(2)} = \tilde{u}_0^{(3)}.$$
 (3)

Граничное условие в точке ветвления (2) следует дополнить граничными условиями на краях цепочек. Пусть цепочка оканчивается атомом с номером N. Как известно, свойства полимеров, у которых оконечный атом связан с цепочкой двойной или одинарной связью, существенно различаются. В первом случае имеем насыщенную связь, а во втором – химически активный радикал. В случае насыщенной связи уравнение для узельных амплитуд (граничное условие) имеет вид

$$\varepsilon v_N^{(j)} = t_{\mathrm{II}} u_{N-1}^{(j)}.$$
(4)

Радикал на краю цепочки, как правило, химически неустойчив. Далее он рассматриваться не будет. Заметим, однако, что радикал (одиночная связь на конце цепочки) и солитон (две одиночные связи в одном узле, разделяющем две вырожденные конфигурации молекулы полиацетилена) характеризуются одним типом локализованного состояния с энергией, расположенной строго посередине запрещенной зоны ("нулевой модой"). По-видимому, впервые подобное решение было описано в работе Попла и Уолмсли в модели топологического солитона в трансполиацетилене с резким скачком валентных связей [4]. Впоследствии "нулевая мода" рассматривалась уже в работах по теории поля [13] и получила обобщение в модели полиацетилена с учетом самосогласованной релаксации решетки [5, 6, 8], определяющей длину валентных связей и величину интегралов перескока в модели (1).

Для нахождения энергетического спектра модели (1) с граничными условиями (2), (4) воспользуемся формализмом непрерывных дробей. Для упрощения соотношений перейдем к безразмерным обозначениям $\xi = \varepsilon/t_{\rm I}$, $\tau = t_{\rm II}/t_{\rm I}$, $\xi_b = \varepsilon_b/t_{\rm I}$. В принятых обозначениях нижним связанным состояниям соответствуют значения $|\xi| < \tau - 1$, а верхним – значения $|\xi| > \tau + 1$.

Из уравнений (1) и граничного условия (4) для отношения амплитуд на соседних узлах находим (номер цепочки опускаем)

$$\frac{v_{N-p}}{u_{N-p-1}} = -\frac{1}{\xi - \eta_p(\xi)}, \quad \frac{u_{N-p+1}}{v_{N-p}} = -\frac{1}{\tau} \eta_p(\xi).$$
(5)

Здесь мы ввели функцию энергии $\eta_p(\xi)$:

$$\eta_p(\xi) = \frac{\tau^2}{\xi - \frac{1}{\xi - \frac{\tau^2}{\xi - \frac{\tau^2}{\xi - \frac{1}{\xi - \dots}}}}$$
(6)

Значение индекса "p" функции $\eta_p(\xi)$ равняется числу дробей (знаков деления) в выражении для $\eta_p(\xi)$ в виде непрерывной дроби (6). В случае насыщенной связи в конце молекулярной цепочки параметр p в этих соотношениях принимает значения p = 2m + 1 (m == 0, 1, 2, ...). В пределе $N, p \gg 1$ ((полу)бесконечная цепочка) функцию $\eta_p(\xi)$ можно считать не зависящей от параметра $p: \eta_p(\xi) \approx \eta(\xi)$, где функция $\eta(\xi)$ принимает два значения:

$$\eta_{\pm}(\xi) = \frac{1}{2\xi} \left[\xi^2 + \tau^2 - 1 \pm \sqrt{(\xi^2 - \tau^2 - 1)^2 - 4\tau^2} \right].$$
(7)

Для отношения амплитуд на однотипных атомах, сдвинутых на период в (полу)бесконечной цепочке, при $N, p \to \infty, N - p = n, m = \text{const из (6)}$ получаем

$$\frac{v_{n+2}}{v_n} = \frac{u_{m+2}}{u_m} = \frac{1}{\tau} \frac{\eta(\xi)}{\xi - \eta(\xi)} = \frac{1}{2\tau} \left(z \pm \sqrt{z^2 - 4\tau^2} \right),$$
(8)

где $z = \xi^2 - \tau^2 - 1$, а знаки перед корнем соответствуют двум решениям (7) уравнения для функции $\eta(\xi)$. Нетрудно показать, что в (7), (8) для внутренних связанных состояний (z < 0) решению, убывающему при удалении от точки ветвления, отвечает верхний знак "+", а для внешних связанных состояний (z > 0) – знак "-".

Получим уравнение для определения энергии локализованных состояний (спектральное уравнение) в Y-разветвителе. Рассмотрим сначала случай бесконечно длинных ответвлений $(N \rightarrow \infty)$ и Yразветвитель, изображенный на рис. 1а $(Y_1: \text{ одна}$ двойная и две одинарные связи у центрального атома). Будем искать решение, локализованное в области точки ветвления. Подставив соотношения (7), (8) в граничное условие (2), с учетом соотношения (3) находим спектральное уравнение:

$$l(\xi) = \mp \sqrt{z^2 - 4\tau^2}.$$
 (9)

Здесь правая часть имеет неизменный вид для различных типов разветвлений, z определено в (8), а верхний и нижний знаки относятся к областям внутренних и внешних связанных состояний (решения $\eta_+(\xi)$ и $\eta_-(\xi)$ в (7)) соответственно. Для левой части спектрального уравнения в случае Y₁-разветвителя с бесконечными цепочками имеем

$$l(\xi) = l_1(\xi) = \frac{1}{3}(\xi^2 + 2\xi\xi_b - \tau^2 + 1).$$
(10)

Графическое решение (9), (10) представлено на рис. 2. Правая часть уравнения (9) при $\xi = 0$ рав-



Рис. 2. Графическое решение уравнения (9). Пунктирная линия 1 соответствует правой части уравнения (9). Сплошные линии: 2–график функции $l(\xi)$ (10), 3–график функции $l(\xi)$ (11). Точки \overline{A} , A (\overline{B} , B) – решения спектрального уравнения (9) для внутренних (внешних) ТЛС в разветвителе с рис. 1а. "Нулевая мода" в разветвителе с рис. 1b – точка касания кривых 1 и 3

на $1 - \tau^2 < 0$. С ростом $|\xi|$ она растет и обращается в нуль при $|\xi| = \tau - 1$. Эта область значений [٤] отвечает внутренним локализованным состояниям. В области внешних связанных состояний правая часть равна нулю при $|\xi| = \tau + 1$ и монотонно возрастает с ростом $|\xi|$. Левая часть (10) уравнения (9) при $\xi = 0$ равна $1 - \tau^2 < 0$, т.е. лежит выше правой части. Так как левая часть монотонно возрастает с ростом $|\xi|$, внутренние связанные состояния будут существовать при условии $l_1(|\xi| = \tau - 1) < 0$. В качестве примера рассмотрим случай $\xi_b = 0$. При этом $l_1(\tau - 1) = -2/3(\tau - 1) < 0$. Следовательно, внутренние связанные состояния существуют при всех допустимых значениях интегралов перескока. Аналогичным образом рассуждаем и в случае внешних связанных состояний. В силу того что правая часть уравнения (9) при больших значениях $|\xi|$ растет как ξ^2 , а левая – как $\xi^2/3$, связанные состояния существуют, если $l_1(|\xi| = \tau + 1) > 0$. Поскольку $l_1(\tau+1) = 2/3(\tau+1) > 0$ (при $\xi_b = 0$), внешние локализованные состояния также существуют при всех значениях интегралов перескока.

Из графического решения (рис. 2) видно, что как внутренние, так и внешние связанные состояния всегда возникают парами (как для электронов, так и для дырок). В этом заключается принципиальное отличие рассматриваемых топологических связанных состояний [12] от локализованных состояний на обычном дефекте в линейной цепочке, создающем потенциальную яму либо для электрона, либо для дырки. Аналогичной структурой энергетических уровней локализованных состояний обладает полярон в линейной молекуле *транс*-полиацетилена [7, 8].

Графики на рис. 2 построены для $\tau = 1.33$, что соответствует значениям интегралов перескока, принятым для *транс*-полиацетилена (t = 3.2 эВ, $\delta = 0.45$ эВ)[8]. Уровни энергии локализованных состояний при этом расположены в непосредственной близости от краев зон с энергией ионизации $\varepsilon_{\rm I} = 0.03$ эВ.

Изображенный на рис. 1b *Y*-разветвитель (*Y*₂: три одинарные связи у центрального атома) описывается совершенно аналогично. Спектральное уравнение имеет общий вид (9), в котором для левой части получаем

$$l(\xi) = l_2(\xi) = \frac{1}{3}(\xi^2 + 2\xi\xi_b) - \tau^2 + 1.$$
(11)

В точке $\xi = 0$ функция $l_2(\xi)$ принимает значение $1 - \tau^2$, в точности равное значению в этой точке правой части уравнения (9). Других общих точек у этих функций нет. Таким образом, получается, что единственное решение для связанного состояния – "нулевая мода" $\varepsilon_0 = 0$ (на рис. 2 график функции (11) представлен кривой 3. В этом случае ТЛС аналогично солитону в одиночной цепочке.

Развитый здесь формализм позволяет дать качественное описание (без учета релаксации длин связей, которая будет рассмотрена ниже в рамках ab initio моделирования) электронного спектра молекулярных структур с конечными длинами ответвлений. Можно показать, что в У-разветвителе поляронного типа (рис. 1а) в случае ответвления конечной длины, соответствующего цепочке 2 (или 3), ТЛС существуют при всех значениях au (при четном числе атомов в ответвлении, соответствующем насыщенной связи на конце цепочки). В случае ответвления, соответствующего цепочке 1, для табличных значений интегралов перескока ТЛС присутствуют только для числа атомов в ответвлении, большего или равного девяти. В случае *Y*-разветвителя солитонного типа (рис. 1b) решение типа "нулевая мода" (или солитонного типа) сохраняется при любом четном числе атомов в ответвлении.

Письма в ЖЭТФ том 100 вып. 9-10 2014

Ab initio моделирование. Рассмотренная выше аналитическая модель имеет весьма упрощенный характер. Прежде всего, в ней не учитываются реальная геометрия атомов в цепочках, а также кулоновское внутри- и межцепочечное взаимодействие. Направления цепочек в У-разветвителе не совпадают с направлением валентных связей в точке ветвления, которые соединяют ближайшие атомы и всегда расположены друг относительно друга под углом, близким к 120°, в случае *sp*²-гибридизации валентных орбиталей атома в точке ветвления. Цепочка транс-полиацетилена (в предположении ее линейности) направлена вдоль линии, проходящей через эквивалентные атомы цепочки, т.е. через соседей, следующих за ближайшими. Нетрудно показать, что для У-разветвителя типа рис. 1а возможны четыре неэквивалентные плоские конфигурации, различающиеся ориентацией цепочек. Две из них, отвечающие наборам углов между цепочками (162.3°, 81.2°, 116.3°) и (122.6°, 118.2°, 119.2°), представлены на рис. За и b соответственно (первым в



Рис. 3. *Y*-разветвитель из линейных молекул полиацетилена. Пунктиром обозначены линии молекулярных цепочек

скобках указан угол между цепочками 2 и 3). Заметим, что даже симметричная по углам между цепочками конфигурация (рис. 3b) несимметрична по отношению к расположению реальных атомов. Следовательно, с учетом кулоновского взаимодействия распределение электронной плотности для отдельных орбиталей может быть несимметричным. Для *Y*-разветвителя солитонного типа (рис. 1b) возможны всего две неэквивалентные конфигурации, одна из которых обладает осью третьего порядка и соответствующей симметрией распределения атомов и электронной плотности.

Корректный учет реальной геометрии атомов и кулоновского взаимодействия обеспечивает использование *ab initio* моделирования. Вычисления про-

водились методами теории функционала плотности. Обменно-корреляционные составляющие полной энергии учитывались с помощью гибридного функционала B3LYP, дающего наилучшее соответствие энергии НОМО-орбитали экспериментальным данным [14, 15]. Структура многоэлектронной волновой функции выбиралась аналогичной методу Хартри-Фока (RHF). Использовался базисный набор 6-311+G, содержащий дополнительную поляризационную функцию, соответствующую высокоэнергетичной *d*-орбитали. Учет межэлектронного взаимодействия в молекуле полиацетилена приводит к асимметричному расположению уровней локализованных состояний относительно середины запрещенной зоны. Тем не менее качественная картина электронного спектра не меняется по сравнению с аналитическим расчетом.

Волновая функция внутренних ТЛС знакопеременна. Ее знак меняется при переходе через каждую одинарную связь, а значение амплитуды в атомах углерода зависит от взаимной ориентации ветвей. Распределение электронной плотности, соответствующее ТЛС, является асимметричным. Выберем в качестве меры асимметрии η отношение максимальных значений волновой функции вдоль линий химических связей α , β , γ к максимальному значению волновой функции вдоль химической связи ω . Для конфигурации, показанной на рис. За, параметр η для ветвей 1–3 равен 0.789, 0.705 и 0.968 соответственно. Таким образом, электронная плотность ТЛС смещена в 3-ю ветвь и распределена в основном вдоль 1-й и 3-й цепочек. Данные цепочки соответствуют изначально линейной молекуле полиацетилена, к которой при образовании разветвителя присоединен дополнительный отросток (ветвь 2). В случае конфигурации, показанной на рис. 3b, электронная плотность ТЛС также смещена в сторону ветви 3, но практически одинакова в ветвях 1 и 2. Значения параметра
 η для ветвей 1–3 равны 0.72, 0.72 и 0.95 соответственно. В обеих конфигурациях разветвителя солитонного типа при учете кулоновского взаимодействия решения типа "нулевой моды" сохраняются. Расчеты также показывают, что возможен переход к молекулярной конфигурации, отвечающей sp³-гибридизации валентных орбиталей центрального атома в точке ветвления, сопровождающийся исчезновением ТЛС из-за разрыва делокализованных π -орбиталей.

Заключение. В настоящей работе мы показали, что в Y-разветвителе с двойной связью (рис. 1a) в запрещенной зоне имеется пара уровней локализованных состояний, аналогичных энергетическим уровням полярона в модели полиацетилена. Разветвитель с одинарными связями на центральном атоме (рис. 1b) аналогичен солитону в линейной молекуле полиацетилена.

Полученные результаты могут быть использованы при молекулярном конструировании органических и углеродных материалов с высокой концентрацией локализованных зарядов, используемых, в частности, при создании суперконденсаторов [16, 17]. В настоящее время основное направление исследований в данной области связано с разработкой материалов с развитой поверхностью. Ветвящиеся структуры можно рассматривать как развитие и распространение идеологии систем с развитой поверхностью на молекулярный уровень.

Работа выполнена при частичной поддержке программы фундаментальных исследований президиума РАН. Авторы признательны В.М. Кобрянскому и Ю.А. Успенскому за полезные обсуждения.

- 1. A. Heeger, Rev. Mod. Phys. 73, 681 (2001).
- 2. R. Friend, Nature 441, 37 (2006).
- T. Aida, E. W. Meijer, and S. I. Stupp, Science 335, 813 (2012).
- J. A. Pople and S. H. Walmsley, Mol. Physics 5, 15 (1962).
- 5. С.А. Бразовский, Письма в ЖЭТФ **28**, 656 (1978).
- W.-P. Su, J. R. Schrieffer, and A. J. Heeger, Phys. Rev. Lett. 42, 1698 (1979).
- С. А. Бразовский, Н. Н. Кирова, Письма в ЖЭТФ 33, 6 (1981).
- A. J. Heeger, S. Kivelson, J. R. Schrieffer, and W.-P. Su, Rev. Mod. Phys. 60, 781 (1988).
- A. O. Patil, A. J. Heeger, and F. Wudl, Chem. Rev. 88, 183 (1988).
- В. М. Кобрянский, Т. А. Кулаков, Д. Ю. Паращук, Письма в ЖЭТФ 57, 530 (1993).
- 11. F.L. Carter, Physica D 10, 185 (1984).
- А. А. Горбацевич, М. Н. Журавлев, Письма в ЖЭТФ 90, 634 (2009).
- 13. R. Jackiw and C. Rabi, Phys. Rev. D 13, 3398 (1976).
- Ch. Ho Choi, M. Kertesz, and A. Karpfen, J. Chem. Phys. 107, 6712 (1997).
- D. Jacquemin, E. A. Perpéte, I. Ciofini, and C. Adamo, Chem. Phys. Lett. **405**, 376 (2005).
- Y. Zhu, Sh. Murali, M. D. Stoller, K. J. Ganesh, W. Cai, P. J. Ferreira, A. Pirkle, R. M. Wallace, K. A. Cychosz, M. Thommes, D. Su, E. A. Stach, and R. S. Ruof, Science **332**, 1537 (2011).
- Yu. Li, Z. Li, and P.K. Shen, Adv. Mater. 25, 2474 (2013).