¹¹ Формирование полимерных периодических структур на поверхности оптических волокон

© А.И. Сидоров,¹ А.А. Цирухин²

 ¹ Санкт-Петербургский государственный университет информационных технологий, механики и оптики 197101 Санкт-Петербург, Россия
² Санкт-Петербурский государственный электротехнический университет "ЛЭТИ"
197376 Санкт-Петербург, Россия
e-mail: aisidorov@newmail.ru

(Поступило в Редакцию 4 августа 2008 г. В окончательной редакции 3 июня 2009 г.)

Самоорганизация растворов органических и неорганических полимеров на поверхности круглых волокон при испарении растворителя приводит к образованию продольных и поперечных периодических структур. Период таких структур лежит в интервале от десятков до сотен микрометров и зависит от типа полимера, исходной концентрации раствора и диаметра волокна. При использовании суспензий неорганических наночастиц в растворе полимера и последующем термическом разложении полимера могут быть сформированы нанопористые периодические структуры из неорганических материалов. Показано, что описанные процессы позволяют создавать длиннопериодные волоконные решетки для волоконных сенсорных систем и волоконных оптических фильтров.

Введение

Длиннопериодные волоконные решетки (ДВР) используются в волоконной оптике в качестве датчиков температуры, давления, механического напряжения [1], химических сенсоров [2], в качестве широкополосных фильтров [3], а также как спектральные селекторы в волоконных лазерах [4]. Они представляют собой волокно с гофрированной поверхностью либо волокно с гладкой поверхностью, но с периодической модуляцией показателя преломления материала волокна. У ДВР период гофра или период модуляции показателя преломления лежит в интервале от десятков микрометров до 1-2 mm. ДВР применяются в основном в спектральном интервале $0.8-2\,\mu$ m.

Как правило, ДВР изготавливаются путем модификации показателя преломления волокон из фоточувствительного стекла при воздействии пространственномодулированного ультрафиолетового излучения [1,2]. Пространственная модуляция показателя преломления в продольном направлении в ДВР может достигаться и путем внедрения в волокно ускоренных ионов с последующим отжигом волокна [5]. Запись ДВР может производиться воздействием излучения СО2-лазера через маску с периодическими отверстиями [6]. Для формирования гофра на поверхности оптических волокон используются более сложные методы. Для этого волокно из фоточувствительного стекла подвергают воздействию ультрафиолетового лазерного излучения с пространственно-периодическим распределением интенсивности, после чего волокно подвергают химическому травлению [7].

Полимерные материалы из-за относительно высоких оптических потерь редко используются для изготовления ДВР. В то же время такие материалы дешевы, а многообразие процессов, происходящих в полимерах при механической, термической и физико-химической обработке, позволяет существенно модифицировать свойства полимерных покрытий. Целью настоящей работы являлось исследование процессов самоорганизации тонких слоев растворов органических и неорганических полимеров на поверхности оптических волокон и изучение возможности использования этих процессов для создания ДВР.

Методика экспериментов

В работе исследовались процессы формирования гофров на оптических волокнах при самоорганизации растворов следующих органических полимерных материалов: полиуретан (ПУ), поливинилацетат (ПВА), нитроцеллюлоза (НЦ), полиметилметакрилат (ПММА) и полистирол (ПС). В первых трех случаях в качестве растворителя использовался этилацетат, в двух последних случаях — смесь ацетона, этилацетата и толуола. Концентрация С полимера в растворе варьировалась от 5 до 30%. В ряде случаев для лучшей визуализации процессов в раствор вводился органический краситель с концентрацией не более 1%. Для формирования периодических структур на основе неорганических слоев использовались водные золи метакремниевой и поливанадиевой кислот с концентрацией С = 1-5%. Исследования проводились на оптических волокнах из кварцевого стекла, силикатного стекла и полиамида диаметром 50-300 µm и длиной 10-15 cm.

Методика формирования гофров на поверхности волокон заключалась в следующем [8]. Волокно вертикально погружали в раствор полимера, после чего вертикально извлекали волокно из раствора со скоростью не менее 10 mm/s. После этого производилось высушивание волокна на воздухе при комнатной температуре до полного удаления растворителя из полимера. Для создания нанопористых неорганических слоев на волокнах из кварцевого стекла использовались суспензии наночастиц TiO_2 (средний размер 100 nm) и SiO_2 (средний размер 50 nm) в растворе НЦ в этилацетате. Концентрация наночастиц в растворе составляла 1–5%. После высушивания полимера производился отжиг волокна на воздухе при температуре 300°C для изотермического разложения полимера и повторный отжиг на воздухе при температуре 700°C для спекания наночастиц в нанопористый слой.

Обсуждение результатов

Эксперименты показали, что при быстром извлечении волокна из раствора полимера равномерное распределение раствора вдоль волокна наблюдается только на начальной стадии извлечения (рис. 1, a). Затем стекающий по волокну раствор собирается в неподвижные капли, которые располагаются вдоль волокна с определенным периодом (рис. 1, b). По мере стекания раствора диаметр капель увеличивается за счет поступления нового материала (рис. 1, c). После испарения растворителя на волокне остаются периодически расположенные утолщения, формирующие гофр.

На рис. 2 показаны фотографии кварцевых волокон диаметром 50, 150 и 300 μ m с покрытием из НЦ. Можно видеть, что после удаления растворителя капли полимера образуют гофры, периодически расположенные вдоль волокна. При относительно низкой концентрации полимера гофры представляют собой вытянутые и усеченные с двух сторон эллипсоиды вращения. Высота гофров зависит от исходной концентрации полимера в растворе и увеличивается с ростом концентрации. Минимальная высота гофров составляет $2-5\mu$ m, максимальная достигает 50 μ m. Толщина слоя полимера в промежутках между гофрами также зависит от концентрации полимера и

а

b

С

Рис. 1. Схема формирования продольных периодических структур на волокне.



Рис. 2. Продольные периодические структуры на стеклянных оптических волокнах. Полимер — НЦ. a — волокно из силикатного стекла, диаметр волокна — $50\,\mu$ m, масштаб — $50\,\mu$ m; b — волокно из кварцевого стекла, диаметр волокна — $150\,\mu$ m, масштаб — $150\,\mu$ m; c — волокно из кварцевого стекла, диаметр волокна — $150\,\mu$ m, масштаб — $300\,\mu$ m, масштаб — $300\,\mu$ m.

лежит в пределах $1-10\,\mu$ m. Период гофров возрастает с увеличением диаметра волокна и уменьшением концентрации полимера в растворе (рис. 3). Минимальный период гофров получен с помощью данной методики для волокна диаметром $50\,\mu$ m и составляет $100\,\mu$ m. Материал волокна практически не оказывает влияния на период формируемых структур. Результаты, аналогичные приведенным на рис. 2, получены и для волокон из силикатного стекла и полиамида.

Формирование периодических структур при стекании раствора полимера по круглому волокну в основном связано с конкуренцией нескольких процессов: вопервых, вязкое течение раствора под действием силы тяжести; во-вторых, стремление раствора полимера принять форму с минимильной площадью поверхности, т.е. сферическую; в-третьих, неравномерное распределение растворителя по толщине полимера при его высыхании. Это приводит к тому, что вязкость полимера вблизи поверхности капли выше, чем вязкость внутри капли. Уменьшение толщины слоя полимера в промежутках между каплями приводит к быстрому удалению растворителя из этого слоя. Его вязкость повышается, это препятствует поступлению нового материала внутрь капель и перемещению этих капель вдоль волокна. Указанные процессы приводят к формированию устойчивых капель раствора полимера. Уменьшение диаметра волокна облегчает условия формирования капель полимера минимального диаметра с минимальной поверхностью. Поэтому уменьшение диаметра волокна



Рис. 3. Зависимости периода гофров от диаметра волокна (*a*) и концентрации полимера (ПВА) в растворе (*b*). *a* — концентрация полимера 10%; *b* — диаметр волокна 150 µm.

приводит к уменьшению периода гофров. Увеличение вязкости полимера приводит к аналогичному эффекту, так как в этом случае снижается скорость перемещения раствора полимера вдоль волокна и возрастает сила поверхностного натяжения в каплях и в промежутках между ними.

Очевидно, что описанная методика позволяет создавать ДВР с полимерным покрытием. Ее основным достоинством является простота и дешевизна. Дополнительными преимуществами являются возможность варьирования показателя преломления гофров в широких пределах при использовании модифицированных полимеров или их смесей, а также высокая чувствительность показателя преломления полимера к внешним воздействиям (температура, давление, изгиб и т. д.). Это позволяет считать ДВР с полимерными покрытиями перспективными для использования в волоконных датчиках и сенсорах.

В то же время существенным недостатком полимеров является их низкая термическая стойкость и относительно высокие оптические потери. Поэтому для ряда практических применений более выгодными являются ДВР с гофрами из неорганических материалов. Наши эксперименты показали, что при использовании водных золей метакремниевой и поливанадиевой кислот описанная методика также позволяет получать гофрированные периодические покрытия. Известно, что метакремниевая кислота может полимеризоваться за счет образования водородных связей. Аналогичным свойством обладает и поливанадиевая кислота, в которой могут возникать и нематические жидкокристаллические структуры в виде лент длиной до $100\,\mu$ m [9]. После формирования гофров и высушивания прогрев волокна при температуре $200-300^{\circ}$ С приводит к термическому разложению гелей и формированию гофров из SiO₂ и V₂O₅. Однако использование данных материалов существенно ограничивает возможности варьирования оптических и геометрических параметров покрытия из-за низкой вязкости используемых золей.

Для создания ДВР с неорганическими гофрами, обладающими более широкими функциональными характеристиками, была использована модифицированная методика покрытия. В данном случае волокно погружалось в раствор полимера, содержащий суспензию неорганических наночастиц. После формирования гофров и удаления растворителя проводилось термическое разложение полимера на воздухе, а затем спекание наночастиц при более высокой температуре. В процессе спекания из слоя на волокне удаляются остатки продуктов разложения полимера и формируются гофры из неорганического материала с нанопористой структурой. В экспериментах использовались суспензии наночастиц TiO2 и SiO2 в растворах НЦ. Концентрация наночастиц в растворе составляла 3-5%. Средний размер наночастиц ТіО₂ был равен 100 nm, наночастц SiO₂ — 50 nm.

На рис. 4 представлено волокно из кварцевого стекла диаметром 130 µm на разных стадиях формирования гофров на основе нанопористого TiO₂. Можно видеть, что после стадии термического разложения и окисления полимера гофры еще содержат большое количество продуктов разложения (рис. 4, b). Однако после прогрева при температуре 700°С покрытие становится полностью прозрачным и состоит только из нанопористого TiO₂. Толщина гофров не превышает 5 µm и определяется концентрацией наночастиц в растворе. При использовании наночастиц из материала с относительно низкой температурой плавления на последней стадии процесса может быть проведено не спекание, а сплавление наночастиц с образованием гофров из слошного материала. Очевидно, что данная методика позволяет существенно расширить функциональные возможности гофрированных покрытий путем использования наночастиц из материала с требуемым показателем преломления, а также использования смесей наночастиц из разных материалов. Можно ожидать, что ДВР с гофрами из нанопористых материалов будет перспективны для волоконных сенсоров газов и жидкостей.

При высокой концентрации полимера в растворе в процессе формирования гофров могут возникать не только продольные периодические структуры, расположенные вдоль волокна, но и поперечные, расположенные по периметру гофра.

Рис. 4. Формирование продольных периодических структур на основе нанопористого TiO₂. a — исходные полимерные (HЦ) структуры; b — вид волокна после термичесого разложения полимера ($t = 300^{\circ}$ C); c — вид волокна после высокотемпературного отжига ($t = 700^{\circ}$ C). Диаметр кварцевого волокна 130 μ m, масштаб — 130 μ m. Стрелками показаны области, покрытые нанопористым TiO₂.

На рис. 5 показаны два основных типа возникающих поперечных структур. Первый тип (рис. 5, а) в поперечном сечении состоит из 3-5 утолщений, имеющих форму, близкую к цилиндрической, и характерен для НЦ, ПУ и ПВА. Диаметр утолщений лежит в пределах от 50 до 150 µm. В нижней и верхней частях гофра цилиндры сливаются воедино, а весь гофр вписывается в вытянутый эллипсоид вращения. Такие структуры в поперечном сечении подобны "фотонным молекулам" [10], представляющими собой упорядоченную структуру сферических или цилиндрических микрорезонаторов, и должны обладать аналогичными оптическими свойствами. "Фотонные молекулы" и системы микрорезонаторов обладают уникальными резонансными свойствами, позволяющими использовать их в качестве чувствительных сенсоров [10], а также форсмирователей "фотонных струй" [11,12] для устройств интегральной оптики. Второй тип поперечных структур характерен для ПММА и ПС и представляет собой поперечный гофр, состоящий из большого количества продольных борозд с периодом $20-50\,\mu$ m (рис. 5, *b*). Такая структура в оптическом смысле представляет собой сложную "фотонную молекулу", но может рассматриваться и как дифракционная решетка, обладающая спектральноселективными свойствами.

Формирование поперечных периодических структур при высокой концентрации и вязкости полимера может быть вызвано следующими факторами. На поверхности капли формируется тонкий слой полимера в виде оболочки с низким содержанием растворителя, имеющий более высокую плотность и вязкость, чем материал внутри капли. Дальнейшее испарение приводит к сжатию оболочки, при этом вся капля стремится принять форму с минимальной площадью поверхности. Однако более



Рис. 5. Поперечные периодические структуры на кварцевом волокне диаметром 150μ m, масштаб — 150μ m. a — НЦ, b — ПММА. В нижней части рисунков показано поперечное сечение структур.

тонкие слои в нижней и верхней частях капли уже имеют высокую вязкость, фиксируют оболочку в этих частях капли и препятствуют образованию формы, близкой к сферической. Поэтому сжатие оболочки приводит к образованию вытянутых структур с формой, близкой к цилиндрической.

В процессе стекания раствора полимера по волокну происходит ориентация молекул полимера вдоль направления течения. Эта ориентация сохраняется и при удалении растворителя из полимера. Можно предположить, что ориентационные эффекты также оказывают влияние на формирование поперечных структур, особенно в случае ПММА и ПС. Следует отметить, что наличие ориентации молекул представляет интерес и в оптическом плане, так как приводит к двулучепреломлению и может быть использовано для селекции волноводных мод.

Выводы

Представленные результаты показывают, что эффекты самоорганизации растворов полимеров на поверхности оптических волокон приводят к образованию продольных и поперечных периодических структур в виде гофров. Период продольных структур определяется концентрацией раствора и диаметром волокна и может варьироваться от $100 \,\mu$ m до 2 mm. Предложенные методы формирования периодических структур позволяют создавать гофрированные покрытия из органических и неорганических полимеров, а также в виде нанопористых и сплошных слоев из неорганических материалов. Полученные результаты могут быть использованы при создании ДВР для волоконных датчиков и сенсоров, а также в устройствах интегральной оптики.

Список литературы

- [1] James S.W., Tatam R.P. // Measur. Sci. and Technol. 2003. Vol. 14 P. R49.
- [2] Patric H.J., Kersey A.D., Bucholtz F // J. of Lightwave Technol. 1998. Vol. 16. P. 1606.
- [3] Vengsarkar A.M., Lemaire P.J., Judkins J.B. // J. of Lightwave Technol. 1996. Vol. 14. P. 58.
- [4] Chen L.R. // Opt. Comm. 2001. Vol. 200. P. 187.
- [5] Fujimaki M., Ohki Y. // Opt. Lett. 2000. Vol. 25. P. 88.
- [6] Davis D.D., Gaylord T.K., Glytsis E.N., Kosinski S.G., Mettler S.C., Vengsarkar A.M. // Electron. Lett. 1998. Vol. 34. P. 302.
- [7] Lin C.-Y., Chern G.-W., Wang L.A. // J. of Lightwave Technol. 2001. Vol. 19. P. 1212.
- [8] Sidorov A.L., Tsirukhin A.A. // XIII Int. Conf. on Laser Optics. St. Petersburg, 2008.
- [9] Livage J. // Coord. Chem. Rev. 1999. Vol. 190. P. 391.
- [10] Boriskina S.V. // JOSA B. 2006. Vol. 23. P. 1565.
- [11] Chen Z., Taflov A., Backman V. // Opt. Expr. 2004. Vol. 12. P. 1214.
- [12] Itagi A.V., Challener W.A. // JOSA A. 2005. Vol. 22. P. 2847.