



文部科学省ナノテクノロジープラットフォーム平成 28 年度秀でた利用成果 高温でも使える,光で剥がせる接着材料の開発に成功

京都大学 齊藤 尚平, 大阪大学 信末 俊平, 名古屋大学 山口 茂弘, イレ・ステファン 名古屋大学 原 光生, 関 隆広





(左から)名古屋大学 関隆広,原光生,京都大学 齊藤 尚平,大阪大学 信末 俊平



熱で剥がせるホットメルト接着材料は産業的に広く用 いられているが、高温では接着力を失ってしまうため使 用に制約がある.今回、独自に設計した光応答性の分子 骨格 FLAP を凝集力の高いカラムナー液晶として材料化す ることで、光で剥がせる機能と高温でも接着を維持する 機能を両立する「ライトメルト接着材料」を開発した [1][2] [3][4][5].



光照射による相転移現象は,光を当てると形を変える アゾベンゼン分子などを含む材料において,光学特性の 制御や機械的運動の誘起を可能にすることから注目を浴 びてきた [6][7][8][9][10].また,光照射で流動体が固ま る光硬化樹脂は,接着・コーティング・封止などの用途 で産業的に幅広く応用されている.この中には,光硬化 によって剥離を誘起するダイシングテープ(半導体用の シリコンウェハーを切削加工する際に仮固定するための テープ)も含まれる[11].一方で,「かたい物質が光で 流動化する」という現象の報告は比較的新しく[12][13], 光で剥がせる機能性接着材料としての用途が期待されて いる [14][15]. また近年,光照射で高分子鎖や超分子鎖 が切断されることにより接着力の低下を引き起こす機能 材料が報告されるようになり [16][17][18],活発に研究が 進んでいる.本稿では筆者の研究を中心に,光融解現象 を示すカラムナー液晶を光剥離接着材料へと応用した例 について紹介する.本研究では,我々が合成した接着材 料を薄膜にして,高温環境で光照射による構造変化を追 跡することが不可欠であり,その高度な測定を実施する ために文部科学省ナノテクノロジープラットフォーム(名 古屋大学分子・物質合成プラットフォーム)を利用した. 実施機関担当者であり共著者でもある原光生氏と関 隆広 氏による全面的な協力により,我々だけでは達成できな かった実験を行い,信頼度の高いデータを得ることに成 功した.



はじめに筆者は複数の企業研究者と相談して「光で剥 がせる接着材料」の機能要件を整理した.それが以下の3 点である.

①高温環境下でも 1MPa 以上の接着力を保つ
 ②光照射によって大幅に接着力が低下する
 ③数秒以内に光剥離を起こす

特に,1つめに挙げた耐熱接着性を備えることができれ

ば,既に産業的に普及しているホットメルト接着材料(加 熱すると融解する高分子材料)が使用できない高温環境 でも使えるため,用途によっては実用上の優位性が生ま れる.

筆者は、剛直な π 共役骨格と柔軟な π 共役骨格をハイ ブリッドさせて両者の長所を活用するという分子設計指 針に基づいて、独自の光機能性分子を合成し、一連の分子 群をまとめて FLAP (FLexible and Aromatic Photoactive systems) と呼んでいる [3][4][5].

今回,このFLAP 骨格を基盤としてカラムナー液晶という自己凝集力の高い材料へと発展させることで,上記の困難な諸要件①高温環境での接着力の維持②光照射による接着力の大幅低下③迅速な剥離をすべて満たす新しい機能材料を開発し,「ライトメルト接着材料」と名付けた(図1)[1][2].

開発したライトメルト接着材料を2枚のガラス板に挟 んで接着性能を評価したところ,①室温では1.6MPa(メ ガパスカル:1MPaは1cm²の面積あたり約10kgの重り をつり下げる接着力),100℃高温でも1.2MPaという高 い接着力を示す一方で,②紫外光を当てると液化に伴っ て接着力は85%低下し,③一般的なLED光源で紫外光を 照射すると,わずか数秒間(320mJ/cm²という少ない光 量)で剥がすことができた(図2).さらに,④160℃加 熱処理することにより再び接着力を取り戻すリワーク性 に優れ(接着作業のやり直しが可能),⑤接着状態と非接 着状態を蛍光色の違いで見分けることのできる発光機能 を備えている.これらの優れた材料機能はすべて,分子 の骨格構造に由来して発現している.以下では,特に① ~③の材料機能につながった分子構造の特徴について紹 介する.



一般に高い接着力を実現するには、接着したい部材と 接着材料の界面における相互作用(Adhesion force)と、 接着材料そのものの自己凝集力(Cohesive force)の両方 を強くする必要がある(図3a).界面の相互作用が弱け れば試験片は界面から剥がれ、接着材料の凝集力が弱け れば接着材料の内部で破壊が起こってしまう(凝集破壊). ガラス板と接着材料を用いた今回の接着試験片では、ガ ラス表面の加工状態(親水加工または疎水加工)によらず、 同じせん断接着力を示した(図3b).このことから、試 験片の接着力を決定しているのは、ガラスと接着材料の 界面における相互作用ではなく、接着材料そのものの凝 集力であることがわかった.すなわち、高い自己凝集力



図1 (a) ライトメルト液晶接着材料の分子構造.オレンジ色は化合物の液晶状態を引き出す部位,青色は光反応を起こす部位,中央の屈曲箇所は光を当てたときの分子の動きを可能にする部位.V字型の分子構造は液晶材料の高い自己凝集力を引き出している(図3参照).(b)光照射によるカラムナー液晶相の崩壊.[11]



図2 ライトメルト液晶接着材料の性能.高温環境における強い接着, 紫外光照射による迅速な剥離,せん断接着力の大幅な減少が達成された.



図3 (a) 界面接着力と内部凝集力.(b) ガラス基板表面の親水性を変えても、ライトメルト接着材料試験片のせん断 接着力は変わらなかった.(c) V 字型 FLAP 分子骨格の単結晶 X 線構造解析.液晶基を取り除いた化合物を新たに合成 することで得られた.(d) ライトメルト液晶接着材料の示差走査熱分析.カラムナー液晶と等方性液体との間で観測さ れた大きな相転移エンタルピー変化.

をもつ材料を開発したことが、仮固定に充分な接着力の 実現につながった.

この「高い自己凝集力」を引き出したのが、 集積しや すい V 字型の分子構造である. この V 字型の分子骨格は, 両腕の剛直な π 共役部位 (アントラセン) が両方とも π スタッキングに関与するため非常に強く分子間相互作用 してカラム状に集積する(図 3c).実際、ライトメルト接 着材料の熱分析を行ったところ、カラムナー液晶相(70-135℃)とより高温の等方性液体の相の間のエンタルピー 変化 ΔH=34kJ/mol は, これまで報告された多くの液晶化 合物と比較しても大きい値であり,特に水素結合を伴わ ないものではトップレベルである [19]. このことは本液 晶材料の自己凝集力の高さを物語っている(図 3d). 一 般に液晶というと、ディスプレイに使われているような 流動性の高い材料が想像されるが、開発したカラムナー 液晶材料は強い分子間相互作用のため流動性が低く、2枚 のガラス板を強く固定できる.また、分子設計により液 品状態を示す温度を高温領域に調整することで,

耐熱接 着を実現している.



高分子材料では、光を当てるとさまざまなメカニズム

で接着が弱くなるものが報告されている.この中には, 紫外光を当てると分子が網目のように重合し,材料が硬 化することで剥離を誘起するダイシングテープも含まれ る.これに対し,同じ形の小さい分子を集めて並べた液 晶材料では,形の異なる不純物を少し混ぜるだけで,秩 序だった分子の集積構造が自発的に崩れ,ばらばらになっ て液化する現象が知られている[6].特に,光を当てると 形を変えるアゾベンゼン分子などを液晶化することで, 光照射によって形の異なる分子(不純物)を液晶内部で 生み出し,光で液化する材料を作ることができる.この ような機能性液晶は,これまで光で情報を記録するメモ リー材料などへの展開が注目されてきたが,一方で,液 晶本来の柔らかい性質のため,接着材料としての展開は 最近まで注目されていなかった.

開発したライトメルト接着材料は,液晶でありながら, 高い自己凝集力を保持している.このカラムナー液晶が 紫外光で融解するメカニズムを,以下のように推定した. まず,液晶状態を示す温度範囲で紫外光を当てるとV字 型の分子が光励起状態(S₁)でコンフォメーション変化し て平面型になる(図4a)[3][4][5].ここで,光2量化す る相手となる分子がすぐ近くにいない場合は単独で緑色 の蛍光を発してそのまま基底状態(S₀)へと戻るが,隣の 分子が反応できる位置にいる場合にはこれと結合するこ とで,2量体を形成する(図4b).こうして生成する一部



図4 (a) 最低一重項励起状態(S₁) における FLAP 骨格のエネルギーダイアグラム.S₁でV字型から平面型へとコンフォメーション変化を 起こす.(b) FLAP 骨格の光2量化メカニズム.コンフォメーション変化によって結合を形成する反応点間の距離dが縮まると光2量化が進 行する.(c) V字型の骨格がカラムナー集積している液晶の内部で光2量体が生成すると、光2量体分子の形が集積に適さないので液晶相が 崩壊し,強い凝集力が失われて混合物として液化が進行する.(d) 偏光顕微鏡で観察したカラムナー液晶相.紫外光を照射した部分が等方 性液体(混合物)へと変化する(左).光照射による接着力の低下と,加熱(160℃)による接着力の復元(右).

の2量体は,秩序だった集積には不向きな形をしている ため不純物として働き,V字型分子の集積構造を壊す(図 4c).これにより,接着力の強いカラムナー液晶が崩れ, 液体となった混合物は大幅に接着力が下がる(図4d). また,光2量体は160℃程度に加熱すると徐々に元の単 量体に戻るため接着機能が復元する.

前述のメカニズムは、以下の実験事実より推定した.

- 光2量化反応では、結合をつくる炭素-炭素間距離 (図3cの距離d)が4.2Å以下でなければ起こらない ことが知られているが[20]、FLAP 骨格のV字型集 積構造ではその距離が4.7Åと長く、実際に固体状態 では光融解は見られなかった(液晶相でなければ光 応答しなかった).
- 2)液晶温度における接着フィルムの蛍光スペクトル測定で、光励起状態(S₁)におけるコンフォメーション変化が起こっていることを示す、平面型由来の緑色発光帯が観測された.
- 3) 光照射後の液体混合物をサイズ排除カラムクロマト

グラフィーにかけると、未反応の単量体が多く残っ ていた.

- 液体混合物から単離した光2量体の¹H および¹³C NMRの解析から,対称性の低い構造が支持された.
- 5)液晶薄膜の時間分解電子線回折測定,時間分解 IR 測 定および分子動力学計算によって,同様の光応答カ ラムナー液晶における直接的な構造解析を行ったと ころ,液晶中でコンフォメーション変化する光励起 分子周辺のピコ秒ダイナミクスを追跡することがで きた [21].

これらの実験結果から,バルク材料としては流動性が 低く凝集力の高いカラムナー液晶の内部でも FLAP 分子の コンフォメーション変化が許容されており,この動きが 光2量化反応の進行の鍵となっていることがわかる.ま た,光2量化で分子量が倍になるにもかかわらず固体ア モルファスへの相転移が起こらず液体へと融解するのは, 2量体の構造が秩序集積に適さないことが効いていると考 えられる.



図 5 (a) ライトメルト接着材料からなる薄膜の光吸収スペクトル.(b) 365nmの励起光を薄膜にあて た際の透過率と膜厚の関係.励起光は界面から 3μmの深さまでにほぼ全て吸収されている.(c)界面近 傍のおける光融解と剥離.剥離後の糊残りは数 μmの厚みとなり,汎用有機溶媒で容易に洗い流せる.



「光で溶ける材料」を仮固定用の接着材料として製造工 程の流れの中で使うには,一般的な光照射装置を用いて すぐに剥がせる必要がある.そのためには,少ない光量 で剥離が起こることが望まれる.開発したライトメルト 接着材料を2枚のガラス板に挟んで接着し,ドライヤー で温めた状態で紫外光のLEDで光照射すると,わずか数 秒間(光量にして320mJ/cm²)で剥がすことができた. この光量は,一般的な光硬化樹脂を硬化させるのに必要 な光量よりも少なく,比較的応答性が良い.この迅速剥 離の実現には,以下のメカニズムが作用している.

- 1)素反応である光2量化反応がきわめて速い(4-200ns) [22]
- 2) すべての分子が反応しなくても,不純物である2量 体の生成により自発的に液晶構造が壊れて液化が進 行する
- 3) ガラスと接しているほんのわずかな材料の界面さえ 溶けてしまえば,剥離が起こる

実際に、紫外光がライトメルト接着材料の膜の内部に 到達する深さはガラスとの界面からわずか数マイクロ メートルの範囲のみであり、膜の厚みによらず約 320mJ/ cm²の光量で剥がせることが確認できた.また、これら の実験から、ライトメルト接着材料はごく少量の使用で も膜厚を気にせず光剥離が実現でき、光を当てた透明部 材には剥離後に接着材料がわずかしか残らないことが示 された(図 5).



ライトメルト接着材料の開発は、近年になって注目され始めた「光液化材料を用いた仮固定接着」という科学 技術を大きく前進させるものである.特に、耐熱接着と 迅速な光剥離という2つの機能を両立させるための、鍵 となる分子論的な設計指針やカラムナー液晶の新しい活 用法を示したことは、学術的にも産業的にも意義のある 成果といえる.今後、透明なものの接着用途としてライ トメルト接着材料が広く利用されることを期待し、現在 研究を続けている.



本研究では、文部科学省ナノテクノロジープラット フォーム(名古屋大学 分子・物質合成プラットフォー ム)の超強力 X 線室の設備を用いた in-situ エックス線回 折測定によって、液晶構造の同定や光照射による構造変 化の追跡を行った.特に、接着薄膜の光応答性や温度依 存性について定量的かつ精確な解析ができたのは、名古 屋大学工学研究科の原光生助教のアイディアにもとづく dewetting(高温で基盤が液晶をはじいてしまい測定の妨 げとなる現象)の克服法や、原助教の自作セルによる理 想的な測定環境によるところが大きい.

本研究は、現・大阪大学大学院基礎工学研究科 信末 後平特任助教,名古屋大学大学院理学研究科 津坂 英里 さん,袁春雪博士(現・同済大学助教),森千草さん, 山口 茂弘教授,Cristopher Camacho 博士(現・コスタリ カ大学 講師),Stephane Irle 教授および名古屋大学大学 院工学研究科 原光生助教,関隆広教授と共同で行った ものである.また本研究は、JST さきがけ「分子技術と新 機能創出」(総括:加藤隆史 東京大学教授),科研費 新 学術領域「高次複合光応答分子システムの開拓と学理の 構築」(領域代表:宮坂 博 大阪大学教授),科研費 若手 研究(A)の支援を受けて行われた.この場を借りて御礼 申し上げます.



- [1] S. Saito, S. Nobusue, E. Tsuzaka, C. Yuan, C. Mori,
 M. Hara, T. Seki, C. Camacho, S. Irle, S. Yamaguchi,
 Nature Commun. 7, 12094 (2016). JST プレスリリース
 Attp://www.jst.go.jp/pr/info/info1195/ 日経産
 業新聞、サイエンスポータルほか
- [2] 齊藤尚平,山口茂弘,渡辺淳,小谷真央:特開 2015-157769.
- [3] C. Yuan, S. Saito, C. Camacho, S. Irle, I. Hisaki, S. Yamaguchi, J. Am. Chem. Soc. 135, 8842 (2013).
- [4] C. Yuan, S. Saito, C. Camacho, T. Kowalczyk, S. Irle, S. Yamaguchi, *Chem. Eur. J.* 20, 2193 (2014).
- [5] R. Kotani, H. Sotome, H. Okajima, S. Yokoyama, Y. Nakaike, A. Kashiwagi, C. Mori, Y. Nakada, S. Yamaguchi, A. Osuka, A. Sakamoto, H. Miyasaka, S. Saito, *J. Mater. Chem. C* 5, 5248 (2017).
- [6] H. Yu, T. Ikeda, Adv. Mater. 23, 2149 (2011).
- [7] M. Irie, T. Fukaminato, K. Matsuda, S. Kobatake, *Chem. Rev.* 114, 12174 (2014).
- [8] W. R. Browne, B. L. Feringa, *Nature Nanotech.* 1, 25 (2006).
- [9] T. Seki, Polymer Journal 46, 751 (2014).
- [10] A. Priimagi, C. J. Barrett, A. Shishido, *J. Mater. Chem. C* 2, 7155 (2014).
- [11] K. Ebe, H. Seno, K. Horigome, J. Appl. Polym. Sci. 90, 436 (2003).
- [12] K. Uchida, N. Izumi, S. Sukata, Y. Kojima, S. Nakamura, M. Irie, *Angew. Chem. Int. Ed.* **45**, 6470 (2006).
- [13] Y. Norikane, Y. Hirai, M. Yoshida, *Chem. Commun.* 47, 1770 (2011).

- [14] H. Akiyama, M. Yoshida: *Adv. Mater.* **24**, 2353 (2012).
- [15] H. Akiyama, S. Kanazawa, Y. Okuyama, M. Yoshida, H. Kihara, H. Nagai, Y. Norikane, R. Azumi, ACS Appl. Mater. Interfaces 6, 7933 (2014).
- [16] E. Sato, K. Taniguchi, T. Inui, K. Yamanishi, H. Horibe, A. Matsumoto, *J. Photopolym. Sci. Technol.* 27, 531 (2014).
- [17] C. Heinzmann, S. Coulibaly, A. Roulin, G. L. Fiore, C. Weder, ACS Appl. Mater. Interfaces 6, 4713 (2014).
- [18] A. M. Asadirad, S. Boutault, Z. Erno, N. R. Branda, J. Am. Chem. Soc. 136, 3024 (2014).
- [19] W. E. Acree, Jr., J. S. Chickos, J. Phys. Chem. Ref. Data

35, 1051, (2006).

- [20] R. Bhola, P. Payamyar, D. J. Murray, B. Kumar, A. J. Teator, M. U. Schmidt, S. M. Hammer, A. Saha, J. Sakamoto, A. D. Schlüter, B. T. King, *J. Am. Chem. Soc.* 135, 14134 (2013).
- [21] M. Hada, S. Saito, S. Tanaka, R. Sato, M. Yoshimura, K. Mouri, K. Matsuo, S. Yamaguchi, M. Hara, Y. Hayashi, F. Röhricht, R. Herges, Y. Shigeta, K. Onda, R. J. D. Miller, *submitted*.
- [22] M. Okuda, K. Katayama, J. Phys. Chem. A 112, 4545 (2008).

(京都大学大学院理学研究科 齊藤 尚平)

