### 芳香族ポリイミドの電荷移動と凝集構造

# 静岡理工科大学・理工学部物質科学科 古知政勝 Tel:0538-45-0165, Fax:0538-45-0110, E-mail:kochi@ms.sist.ac.jp

#### Charge Transfer in Molecular Aggregation of Aromatic Polyimides

The concept of charge transfer (CT) theorized by Mulliken in  $1952^{1}$  was introduced into polyimides (PIs) by Dine - Hart and Wright in  $1971^{2}$ . Since that study, CT theory has been used to explain a number of intrinsic properties of polyimides such as color, fluorescence, photoconductivity, electroconductivity, and glass transition. Now the significance of CT states is increasing especially in polyimide as a functional polymer.

As pointed out by Frank<sup>3)</sup>, questions and arguments concerning CT in polyimides arise mainly for following reasons; (1) There has been little direct evidence for CT in conventional polyimides. (2) The CT bands overlap with other absorption bands. (3) Differentiating between intermolecular and intramolecular CT can be difficult in the solid state.

Among many intrinsic properties fluorescence and photoconductivity must be essentially appropriate to investigate a role of CT in polyimides. Nevertheless, why do questions still remain about these properties of PI (PMDA /ODA), the most widely studied polyimide? A key to solve the problem exists in the packing of PI(PMDA/ODA) molecular chains in the film state.

It may lead to a more quantitative deal with science and technology of polyimides to elucidate in this paper the mechanisms of fluorescence and photoconductivity of PI(PMDA/ODA) in terms of intermolecular CT.

## 1 秩序相と非秩序相の分子鎖配列

磯田等<sup>4)</sup>は、小角X線散乱(SAXS)測定を用い初めて PI(PMDA/ODA)フィルムの凝集構造の定量的な解析に成功したが、秩序/非秩序2相構造模型はそのとき提案された。秩序相には結晶相とスメクチック相が含まれ、非秩序相には無定形相が含まれる。

ポリイミドにおける秩序ある分子鎖配列として、図1の(a)のように隣接分子鎖中の イミド環どうしが向き合って並んでいる「同一層 (PLP:preferred layer packing) 配 列」と、(b)のようにイミド環は隣接分子鎖のジアミンのベンゼン環とサンドイッチ構 造を作っている「交互層 (MLP:mixed layer packing) 配列」の2種類が考えられる。 多くのX線回折の研究から、ポリイミドの結晶格子は同一層配列であることが明らか になっている。一方、交互層配列は、隣接分子間で電子供与性のジアミンのベンゼン 環と電子受容性のイミド環との対が電荷移動 (CT) 錯体を形成することから、近年 注目されている構造である。

#### 1・1 結晶相の分子鎖配列

図2はPI(PMDA/PDA)の結晶格子<sup>5)</sup>で、典型的な同一層配列になっている。すな





図1 ポリイミドの分子鎖配列 (a)同一層(PLP)配列 (b)交互層(MLP)配列

図2 PI(PMDA/PDA)の結晶構造

わち、イミド環(A)とジアミンのベンゼン環(B)とは、それぞれ分子鎖間で ab 面 に平行な同じ高さに並んでいる。分子鎖の充填はイミド環部分がもっとも密である。 ジアミン部分は充填度がやや疎になっていて、ベンゼン環の回転が可能になる。凝集 エネルギーの理論計算では、このようなイミド環どうしの van der Waals 相互作用が 一番強く、イミド環とベンゼン環との間の CT 相互作用の寄与は非常に小さいことが 示されている<sup>6,7)</sup>。

**PI(PMDA/ODA)**の結晶解析は、**Kazaryan** 等<sup>8)</sup> によって繊維および1 軸延伸フィルム試料に対して行われた。格子定数はa = 6.31, b = 3.97, c = 32A の斜方晶系である。繊維軸(c軸)方向に2回のらせん軸を有し、隣接分子鎖中のイミド環とベンゼン環はそれぞれ同じ高さに並んでいる。

これまでのところ分子間 CT 錯体による交互層配列を作っているポリイミド結晶の 例は報告されていないと思われる。ただしオリゴマーでは、黄色の芳香族ピロメリト イミド単結晶の X 線回折を測定した O'Mahoney 等<sup>9)</sup>が、約 3.4A 隔てた最隣接鎖間 のベンゼン環とピロメリトイミドとによる分子間 CT の形成を報告している。

1・2 フィルムのスメクチック相

上に述べたポリイミドの結晶相は、ほとんど延伸繊維のみ実現される構造である。 しかし、ポリイミドの多くの物性が測定されている試料はフィルムであり、その場合 には図3<sup>10)</sup>の広角X線回折(WAXD)からわかるように、完全棒状のPI(PMDA/PDA) であっても、分子鎖はフィルム面内に配向するが分子鎖間秩序は無定形に近い。すな わち、スメクチックな凝集構造である。このときの分子鎖配列は、結晶相と同様の同 一層(PLP)配列がエネルギー的に有利であろう。特に、PI(PMDA/ODA)のような非棒 状分子鎖の場合には、スメクチック相における交互層(MLP)配列は不可能と思われる。

スメクチック E というかなり高い分子鎖秩序を有する非棒状の PI(BPDA/PDA)フィルム<sup>11)</sup>におけるエネルギー移動現象では、2 種類の分子鎖配列が極めて特徴的な役 割を果たしている。Feger 等<sup>12)</sup>は PI(BPDA/PDA)フィルムの誘電測定を解析して、 周波数に依存する誘電分極成分の起源は、分子間 CT から生成した担体電子がホッピ



HOMO

図 3 PI(PMDA/PDA)フィルムの WAXD — 透過法、 …… 反射法



ング機構によってイミド環の局在状態の最低空軌道を移動することにあると考えた。 図4からわかるように、PI(BPDA/PDA)における分子間 CT は、隣接分子鎖が交叉し てはじめて形成される。したがって、担体電子の生成は非晶相でのみ可能になる。一 方、担体電子の BPDA 最低空軌道間の移動に関しては、明らかに BPDA 部分が分子 鎖に垂直な同一平面上に等間隔で並んでいる結晶相が有利である。

2 CT 錯体は分子内か分子間か?

つぎに、ポリイミドの CT 錯体の研究が始まって以来常に中心的な問題の一つであった「CT 錯体は分子内か分子間か?」の論争の要点を述べる。

図5は分子内 CT の実証例として引用される Ishida 等<sup>13)</sup>による PI(PMDA/ODA) 薄膜の吸収スペクトルである。長波長端の 378 nm 付近の肩がピロメリトイミドとフ ェノキシフェニルとの間で生じる CT 吸収である。彼等は、モデル化合物の N,N'-ビ ス (フェノキシフェニル) ピロメリトイミドの溶液スペクトルにおいて、長波長端の 371 nm 付近に観測される吸収肩の強度が1次の濃度依存性を示すことから、先の PI(PMDA/ODA)の CT 吸収を分子内と結論した。LaFemina 等<sup>14)</sup>は、Ishida 等のこ のモデル化合物に対して CNDO/S3 による理論計算を行い、分子内 CT の寄与を支持



図 5 PI(PMDA/ODA)の吸収スペクトル

Absorption (arbitrary scate)

図6「Kapton」の吸収スペクトルの圧力依存性

ポリイミド最近の進歩 2002

している。しかし溶媒との影響を考慮しても、計算されたスペクトルの位置、形とも 測定結果とは違いが大きいように思われる。ここで、ポリイミド鎖の分子内 CT は無 視できるとする理論計算の例を挙げておく。Meyer 等<sup>15</sup>は、PI(PMDA/ODA)の電子 状態を半経験的 SCF-MO で計算し、光電子分光スペクトルの測定結果との一致を確 認した上で、CT 状態のような非局在状態の寄与は重要でないと結論している。

つぎに分子間 CT の根拠としてしばしば引用される「Kapton」の吸収スペクトル の圧力依存性を図6に示す<sup>16)</sup>。0 kBar のとき約410 nm にある吸収端は、圧力の増 加と共に長波長側に移動し、120 kBar で約590 nm に達する。Mulliken の分子間移 動力の理論<sup>17)</sup>を使うと、この長波長移動は供与体と受容体との分子間結合距離の圧力 による減少で説明できる。

この「分子内 CT か分子間 CT か」の議論は、ポリイミドの CT 蛍光スペクトルを めぐっても続くのだが容易に決着がつかない。その間の解説は他書<sup>3,18)</sup>に譲るが、 PI(PMDA/ODA)に関しては、600 nm 付近の蛍光ピークと 520 nm 付近の励起ピーク に注目しておきたい<sup>19)</sup>。また、一つ指摘しておきたいことは、既に述べた

「PI(PMDA/ODA), PI(BPDA/PDA)等の屈曲鎖では、分子間 CT あるいは交互層 (MLP) 配列は非秩序相で可能である」ということの意味である。このことを確認す るならば、例えば、蛍光スペクトルを含む諸物性と凝集構造との関係を論ずる際に、 分子鎖の充填度の簡便な指標としてこれまでしばしば使われてきたフィルムの密度 は、秩序/非秩序の両相の分子鎖配列に関する情報を包含しているので、広角 X 線回 折測定などでそれらを分離しなければならないということになる。

3 分子間 CT と光電導

ポリイミドの光電導は、その蛍光スペクトルと並んで、分子鎖秩序をもっとも直接 的に反映する物性の一つである。

高分子の光電導機構は、一般につぎの3段階に分けられる。すなわち、(1)光励 起、(2)電荷担体の生成、(3)電荷担体の移動、である。ポリイミドの光電導の研 究は、PI(PMDA/ODA)を対象にもっぱら(1)と(2)の段階に集中してきたため

に、凝集構造との関係の解明はいささか不十分 であった。ここでは、光電導機構全体を検討す ることにより、分子間 CT の役割を明らかにし たい。

図7は、電子供与体のN,N-ジメチルアニリン (DMA)を添加した「Kapton」の吸収スペクトル と光電流スペクトルである<sup>20)</sup>。図の差スペクト ル(B)に現れる 460 nm のピークが Mulliken 理 論に従う分子間 CT 吸収として同定されている。 この吸収ピークが光電流スペクトル(C)のピーク と一致していることは、電荷担体の生成過程に 対する分子間 CT の寄与を示している。

**Freilich** 等 <sup>21)</sup>は「**Kapton**」の光電流スペクト ルのピークが前述の励起スペクトルと同様の **500** 



図7 DMA/「Kapton」の吸収および 光電流スペクトル:(A)DMA/「Kapton」 の吸収スペクトル、(B) 吸収差スペク トル、(C) 光電流スペクトル

-69-



図8 DMA/「Kapton」の光電導機構

nm 付近に観測している。

図8は、分子間 CT に基づいて提案された DMA 添加「Kapton」の光電導機構である<sup>20)</sup>。「Kapton」単独の場合には、電子供与体は隣接鎖中のジアミン部になる。ここで電荷担体になっているラジカルアニオンおよびラジカルカチオンの存在は、いずれも過渡吸収スペクトルで確認されている<sup>20,22)</sup>。ここで、図8に従えば光励起と電荷担体生成は非秩序相で起こるが、荷電担体の移動は秩序相で起こることをあらためて強調しておきたい。

つづいて光電導と凝集構造との解明に移る。図9は「Kapton」(厚さ~75 $\mu$ m)の 光電流スペクトルの延伸(60%)効果である<sup>21)</sup>。分子間CTに起因するとされた500 nm 付近のピーク値を含め、400 ~ 700 nm の全測定範囲で光電流は減少していることが 注目される。この延伸によるフィルムの秩序度の低下は図 10<sup>21)</sup>から明らかである。 また図9・10 から、延伸フィルムを塩化メチレンで溶媒結晶化させると光電流が増 加することもわかる。



図9「Kapton」の光電流スペクトル ▲:未延伸、■:60%延伸、●:溶媒結晶化



図 10「Kapton」の WAXD(反射法) A: 未延伸、B:60%延伸、C:溶媒結晶化

ポリイミド最近の進歩 2002

一方 lida 等 <sup>23)</sup>は、図 11 に示したように、厚さ 25 µ m の「Kapton」を約 30 %延伸すると光電流 は増加するという、上述の Freilich 等とは矛盾す る結果を報告している。しかしここでも、フィル ムの厚さと凝集構造との関係を整理すれば、この 矛盾は解決されることを論証したい。

図 12 は、当の Iida 等による厚さ 25 µ m と 127 µ m の「Kapton」広角 X 線回折測定 <sup>24)</sup>であるが、 前者の低い秩序度と後者の高い秩序度の対照に注 目しよう。というのは、既に筆者等によって、「非 晶性の PI(PMDA/ODA)フィルムを延伸すると分子 鎖は延伸方向に配向して分子鎖秩序は高くなるのに 対し、結晶性 PI(PMDA/ODA)フィルムを延伸する とその秩序相が破壊される」ことが明らかにされて いるからである <sup>25,26)</sup>。したがって、結晶性の高い



図 11「Kapton」(25 µ m)の 光電流スペクトルの延伸効果

「Kapton」に対する具体的な光電導機構はつぎのようになる:(1)波長約 500 nm の光エネルギーによって非晶領域の分子間 CT 錯体が励起される。(2)印加された 電場の下で、電荷担体となるイミド部のラジカルアニオンとジアミン部のラジカルカ チオンが生成する。(3)非秩序相から秩序相へのエネルギー移動の後、正負の電荷 担体は、ホッピング的にそれぞれ秩序相内の隣接分子鎖のイミド部とジアミン部を移 動してゆく。この光電導機構を使うと Freilich 等の延伸による光電流の減少(図9) はつぎのように説明できる。すなわち、延伸による結晶相の破壊は、分子間 CT の濃 度を増加させる可能性はあるにしても、明らかに電荷担体の移動度を低下させるから、 延伸すれば光電流は全体的には減少するのである。

それでは、延伸によって光電流の増加する Iida 等の結果(図 11) はどう説明でき るだろうか。もし、そこで用いられた「Kapton」の非晶性に注目するならば、延伸 による非晶相の分子鎖の延伸配向は分子鎖間のエネルギー移動を促進させ、光電流は 増加することが期待される。なお、Iida 等の用いた「Kapton」の広角 X 線回折の反



図 12 「Kapton」の WAXD (反射法): (a) 25 µm, (b) 127 µm

射図形には、他では報告されたことのない延伸により強度の減少する回折ピークが 2 θ~10°に現れている。このピークが分子鎖内秩序に対応しているならば、分子鎖は 延伸の結果面内に配向することになるので上述の仮説の裏づけになる。

4 まとめ

冒頭に述べたように、現在でも最も有名なポリイミドである PI(PMDA/ODA)の光 電導あるいは蛍光スペクトルの測定結果に対する解釈の「混乱」が存在している。こ こでは、ポリイミドの凝集構造における CT 錯体の位置づけを実証的に明らかにする ことにより、これらの「混乱」を整理したつもりである。以下にその要点をまとめる: (1) 一般に、ポリイミドの秩序相には結晶相とスメクチック相とが含まれ、非秩 序相には無定形相が含まれる。

(2)一般に、秩序相における分子鎖配列は同一層(PLP)配列であり、分子間 CT 錯体を形成する交互層(MLP)配列は非秩序相において可能になる。

(3) PI(PMDA/ODA)フィルムの蛍光励起スペクトルおよび光電流スペクトル に観測される 500 ~ 520 nm のピークは、分子間 CT の第一励起状態への直接励起 に対応すると考えられる。

ポリイミドの分野では、機能性の研究が今後ますます盛んになると思うが、凝集構 造および分子鎖配列の明確なイメージと実験によるその確認は非常に大切である。

文献

1) R. S. Mulliken : J. Am. Chem. Soc., 74, 811 (1952). 2) R. S. Dine – Hart and W. W. Wright : Makromol. Chem., 143, 189 (1971). 3) J. M. Sally and C. W. Frank : "Polyimides : Fundamentals and Applications (M. K. Ghosh, K. L. Mittal eds.)", Marcel Dekker, p. 279 (1996). 4) S. Isoda, H. Shimada, M. Kochi, and H. Kambe : J. Polym. Sci. Polym. Phys. Ed., 19, 1293 (1981). 5) Yu. G. Baklagina, I. S. Milevskaya, N. V. Yefanova, A. V. Sidrovich, and V. A. Zubakov : Vysokomol. Soyed. : A18, 1235 (1976). 6) V. A. Zubakov, I. S. Milevskaya : Vysokomol. Soyed. : A25, 279 (1983). 7) Y. Obata, K. Okuvama, S. Kurihara, Y. Kitano, and T. Jinda : Macromolecules, 28, 1547 (1995). 8) L. G. Kazaryan, D. Ya. Tsvankin, B. M. Ginzburg, Sh. Tuichiev, L. N. Korzhavin, and S. Ya. Frenkel : Vysokomol. Soed., A14, 1199 (1972). 9) C.A. O'Mahoney, D. J. Williams, H. M. Colquhoun, R. Mayo, S. M. Younug, A. Askari, J. Kendrick, and E. Robson : Macromolecules, 24, 6527 (1991). 10) M. Ree, T. J. Shin, Y. H. Park, S. I. Kim, S. H. Woo, C. K. Cho, and C. E. Park : J. Polym. Sci., Part B, Polym. Phys., 36, 1261 (1998). 11) D. Y. Yoon, W. Parrish, I. E. Depero, and M. Ree : Mat. Res. Soc. Symp. Proc., 227, 387 (1991). 12) M. O. Aboelfotoh and C. Feger : Phy. Rev., 47, 13395 (1993). 13) H. Ishida, S. T. Wellinghoff, E. Baer, and J. L. Koenig : Macromolecules, 13, 826 (1980). 14) J. P. LaFemina and S. A. Kafafi : J. Phys. Chem., 97, 1455 (1993). 15) H. M. MeyerIII, T. J. Wagener, J. H. Weaver, M. W. Feyereisen, and J. Almlof : Chem. Phys. Letts., 164, 527 (1989). 16) D. Erskine, P. Y. Yu, and S. C. Freilich : J. Polym. Sci. : Part C: Polym. Lett., 26, 465 (1988). 17) 坪村 宏: 電荷移動錯体、田附 重夫他編、化 学同人、p. 3 (1971). 18) M. Hasegawa and K. Horie: Prog. Polym. Sci., 26, 259

(2001). 19) M. Hasegawa, M. Kochi, I. Mita, and R. Yokota : Eur. Polym. J., 25, 349 (1989). 20) S. C. Freilich : Macromolecules, 20, 973 (1987). 21) S. C. Freilich and K. H. Gardner : Polyimides: Materials, Chemistry and Characterization, C. Feger, M. M. Khojasteh, and J. E. McGrath eds., Elsivier, Amsterdam, p. 513 (1989). 22) S. A. Ree, T. Yamashita, K. Horie, and T. Kozawa : J. Phys. Chem. B, 101, 4520 (1997). 23) K. Iida, M. Waki, S. Nakamura, M. Ieda, and G. Sawa : ap. J. App. Phys., 23, 1573 (1984). 24) K. Iida, T. Nohara, S. Nakamura, and G. Sawa : Jap. J. Appl. Phys., 28, 1390 (1989). 25) M. Kochi, H. Shimada, and H. Kambe : J. Polym. Sci., Polym. Phys. Ed., 22, 1979 (1984). 26) S. Isoda, M. Kochi, and H. Kambe : J. Polym. Sci., Polym. Phys. Ed., 20, 837 (1982).