ナイロンの構造変化と力学物性変化 一ブリル転移に着目して一

Structure and Mechanical Property Changes in Brill Transition of Nylons

吉岡 弥生* 田代 孝二** Yayoi Yoshioka Kohji Tashiro

(2004年7月1日 受理)

キーワード:ナイロン、結晶構造、ブリル転移、分子動力学計算、ヤング率

1. はじめに

ナイロンは極めて広い分野で利用されている重要な 高分子材料の一つである.1920年代に発明されて以 来,膨大な数の研究が蓄積されてきたが,極限状態と も言うべき結晶領域の構造,物性およびそれらに及ぼ す温度効果などについては意外なほどに不明な点が多 い.中でも,ナイロンを室温から加熱していったとき に高温で観測される結晶相転移現象(ブリル転移)¹⁾ は,力学物性の著しい変化と密接な関わりをもってい るが,転移における構造変化に関してはほとんど解明 されていない.

ブリル転移の詳細が依然としてよく理解されていな い第一原因は、ナイロンの結晶領域のサイズが小さく、 かつ乱れが多いことにある.このため、結晶領域から のX線回折や振動スペクトルが非常にブロードとな り、明瞭な解析を困難にさせている.そこで筆者らは、 ナイロンの本質を失うことなく、かつ相転移挙動の明 瞭な低分子モデル化合物も利用し、この転移における 結晶構造変化を明らかにした^{2,3)}.また、これらの情 報をポリマーに応用し、ナイロンのブリル転移におけ る構造変化を系統的に明らかにするとともに³⁻⁵⁾、分 子動力学計算を行いこれらと力学物性との相関につい ても検討した⁶⁾.

2. ナイロンの結晶構造とブリル転移

ナイロンには、主に2つの結晶型、 α 型と γ 型が 存在する(図1). α 型はトランスジグザグ構造の分 子鎖からなり、これらの分子鎖は分子間水素結合によ って平面シートを形成している.そして、これらのシ ートは弱いファンデルワールス力によって互いに積み 重なっている.一方、 γ 型は、メチレンーアミド基間 の結合がトランス(180°)からスキュー(120°)にねじ れており、分子鎖は完全にのびきった α 型のコンフ ォメーションから僅かに縮んでいる.これらの分子鎖 は、 α 型同様、水素結合でつながれシートを形成し、 積み重なっている.このように、 α 、 γ 型いずれも2 次元シートが互いに積み重なった構造をしているた め、力学的性質はシート面内と面外とで大きく異なっ ている.

ナイロンの多くが, ブリル転移を引き起こす²⁻¹⁴⁾. 温度を上げていくと, X線回折における2つの赤道線 反射ピーク(100)と(010/100)が転移温度に近づくに つれて互いに接近し, 1つのピークに変化する.こ



図1 ナイロンの結晶構造 左:α型、右:γ型

^{*} 化学環境部 化学材料系

^{**} 大阪大学大学院理学研究科

のことより,三斜(単斜)晶から擬六方晶へ転移する と言われてきた.しかし,ナイロンの種類によっては このように完全には収れんしない場合もある^{12,14)}. また,このX線回折における変化は熱膨張の大きな 異方性に基づく見かけのものであり相転移は起こって いないとする報告もある⁷⁾.これまでX線回折では, 最も強く観察される2つの赤道線反射ピークについ てのみ解析が行われているだけであり,分子鎖のコン フォメーション変化を見る上で有用な赤外スペクトル やラマンスペクトルについては,ほとんど分かってい ない状況である^{9,15-17)}.このようなことからも,こ の転移における構造変化を明らかにするためには,熱 分析,赤外スペクトルやX線回折など様々な手法を 用いた総合的な解析が必要であると思われる.

3. 温度変化に伴う構造変化

ナイロン10/10([-NH(CH₂)₁₀NHCO(CH₂)₈CO-]_m) は, 測定した赤外スペクトルおよびX線回折より, 室温においてはメチレン鎖部分の充填構造が三斜晶型 副格子を形成していることがわかった.また,アミド 部分のコンフォメーションは,アミドVとVI(NHお よびCO基の面外変角モード)に基づく赤外バンドが 687cm⁻¹および582cm⁻¹にそれぞれ観察されることか ら,アミド基とメチレン鎖部分が同一平面でジグザグ コンフォメーションをとるα型であると思われる.

図2は,熱分析(DSC),X線回折および赤外スペ クトルの温度変化データをまとめて示している. (1) DSC

昇温過程において、約140℃付近から融点(約200℃) 直下までにブロードな吸熱ピークが観察された.

(2) X線回折

三斜晶型副格子に対応する回折ピークは温度の上昇 とともに少しずつ変化していくが、約140℃以上で、 シート間距離に相当する (010) 反射の面間隔が顕著に 変化し、(100) 反射面間隔に次第に近づいていった. このようなことから分子鎖の充填構造は見かけ上、擬 六方晶型へ次第に変化していくものと思われるが、融 点までに1本のピークに完全に収れんすることはな かった.

(3) 赤外スペクトル

図2の下半分は赤外スペクトルに関するデータで ある.

(A) プログレッションバンド

ナイロンおよびそのモデル化合物の赤外スペクトル には、数多くの、いわゆるプログレッションバンドが 観察される (スペクトル: 1200~700 cm⁻¹) ^{3, 18-22)}. これらは有限のメチレントランスジグザグ鎖に基づく ものであり, 隣接メチレン基間の位相差 δ (=k π /(m+1), k=1,2...m;mはメチレン基総数)に応じて異なった 波数位置 v にバンドが現れる^{23,24)}. ナイロンm/nの プログレッションバンドについては, ナイロン6/6や 7/7などのごく限られた振動モードについて, これま でいくつか報告されている¹⁸⁻²²⁾. しかしながら, 様々なナイロンm/nの赤外スペクトルを眺めてみる と, 解釈に矛盾の生じることが明らかとなった. そこ で, n-アルカンやポリメチレン鎖の位相差-振動数 分散曲線 v (δ)を用いて, 筆者らはナイロンm/n お よびモデル化合物のプログレッションバンドを系統的 に解釈し得る手法を新たに見出した³⁾.

この方法を用いることによって、アミド基のNH側 およびCO 側のメチレン連鎖(それぞれNH(CH₂)_mNH, CO(CH₂)_{n-2}CO)に由来するプログレッションバンド を区別することも可能になった.例えばナイロン 10/10の場合、図2に示すように温度が上昇し約 140℃付近に達すると、いくつかのプログレッション バンド、特にNH側のメチレン鎖に基づくバンドが消 失した. また, 高温で残っている CO 側のメチレン鎖 に由来するバンドについても、その強度は約140℃付 近で大きく減少した.同時に,新たなプログレッシッ ンバンドの出現も見られた.これらはn-C9H20~ n-C7H16のプログレッションバンドに対応しているこ とがわかった、また、ゴーシュ結合の発生も赤外バン ド(1454cm⁻¹など)から確認された. つまり、メチレ ンジグザグ鎖部分がゴーシュ結合を含むより短いジグ ザグ鎖へ変化したことを示しており、ナイロン10/10 の場合、メチレンジグザグ鎖はC10~C8からC7~C5 へ短くなったことになる、ブリル転移におけるメチレ ン鎖コンフォメーションの乱れは、ナイロン10/10 のモデル化合物やナイロン6/10、ナイロン6/12など のポリマーでも観察された.また,NH側のメチレン 鎖バンドの方がより低温から消失するという傾向も一 致していた. つまり、コンフォメーション変化は CO(CH₂)_{n-2}CO部分よりNH(CH₂)_mNH部分で顕著 であると思われる.

(B) アミドバンド

アミド基近傍のコンフォメーションについて検討す る.アミドVとVIの赤外バンドは,温度上昇に伴い 高波数側へ徐々にシフトし,約140℃付近でさらにそ の傾向は増加した.また,C-C(O)とC-N伸縮モー ドに基づく赤外バンド(940,1120cm⁻¹)の半値幅も, 約140℃付近で増大した.これらのことから,高温相



スペクトルの温度依存性





図3 ナイロン10/10のブリル転移における構造変化

ではアミド-メチレン結合周りのねじれが生じている と考えられる.低分子モデルの場合,完全にγ型(ア ミド-メチレン結合周りでスキュー構造)に転移する ものもあったが,ポリマーでは,そこまで大きなねじ れは生じていない.N-H伸縮モードに基づくアミド Aの赤外バンド(3310cm⁻¹)の波数も,温度上昇に伴 い徐々に高波数側へシフトし,高温で水素結合が弱く なることを示している.しかし,融点以下では水素結 合が切断されることはなく,融点に至って初めて結合 が切れていった(free NH基に相当するバンドの出現 が確認できる).

(4) ブリル転移における構造変化

これらすべての情報を基にして組み上げた構造変化 の模式図を、図3に示す.室温から約140℃までの I 相では大きな構造変化は起こらないが、140℃から融 点直下の II 相では、メチレン鎖部分の充填構造が三斜 晶型から擬六方晶型へ変化していった.また、メチレ ン鎖やアミド基のコンフォメーションに大きな乱れが 生じた.しかし、この間、水素結合は保持されていた. このように、ブリル転移においては、水素結合を保持 したまま、分子鎖のコンフォメーションが大きく乱れ るものと考えられる.別の見方をすれば、隣接するア ミド基が水素結合によってしっかりと固定されている ことから、温度上昇に伴い、メチレン鎖の各層内で独 立した秩序 — 無秩序型構造変化が生じていると言う こともできる.

ブリル転移は、X線ピークが完全に1つになる、つ まり三斜晶型から六方晶型へ転移する"点"として定 義されることがよくある。その意味からするとナイロ ン10/10にはブリル転移は融点以下には存在しない ことになる(図2).しかし、実際には、図2に示し たように、広い温度域(II相)で分子鎖形態は大きく 乱れている。これは決して分子量分布などに由来する ものではない、事実、低分子モデル化合物においても 広い温度域で全く同じ現象が観測される。このような ことから、ブリル転移とは、これまで言われてきたよ うな一定の決まった温度で生じる相転移ではなく、複 雑な構造変化を伴いながら広い温度域で生じる転移で あると考えるべきである。

4. 分子動力学計算による検討

このようにブリル転移における構造変化を実験的に 明らかにしてきたが、この現象をより具体的なイメー ジで把握するため、分子動力学計算を行った⁶⁾. (1) 計算

分子動力学計算は、NPT法(Hoover法)により Cerius²(Accelrys Inc.)を、また、力場には COMPASSを用いた.2モノマー単位をc軸繰り返 し周期中に含む分子鎖を5×5=25本、従って合計 3100個の原子を動力学セルに充填し、3次元周期境 界条件の仮定の下、計算に用いた.3方向には隣接 セル間に共有結合を導入している.NPT一定条件下、 1fsec 間隔で約100psecの計算を各温度で行った.

(2) ブリル転移における構造変化

図4に計算結果を示す.450~500K範囲を境にし て、b軸長が大きく増大し、a軸長とほぼ一致した. また、二つの軸の間の角度 y も60°に近づき、分子鎖 充填構造が平均として六方晶型に移った. 同時にメチ レン連鎖の形態がトランス-ゴーシュ変換によって大 きく乱れた. 中でもメチレン-アミド基結合周りのね じれ運動が盛んになり、分子鎖長が大きく短縮した. この温度域がブリル転移域に対応していると考えられ る、分子鎖形態の乱れにもかかわらず、隣接分子鎖の 間の水素結合は、強度を弱めつつも保たれていた、こ れらの結果は、前述した赤外スペクトルおよびX線 データとよく対応している. つまり, 分子鎖の途中を 固定されながらメチレン部分で活発なねじれ運動が起 こっている。このように分子動力学計算によってナイ ロンのブリル転移における本質的構造変化を再現する ことができた.

(3) ヤング率の温度依存性

図5は、この構造変化に並行して起こるヤング率の温度変化を計算したものである.分子鎖軸方向のヤング率は、ブリル転移域において250GPa(0K)から180GPa(500K)へ低下した.このとき、主鎖の鎖長はそのねじれ運動により、約0.2~0.5%収縮した.さらに、ブリル転移領域になると、大きなコンフォメーションの乱れのため、ヤング率は80GPa(550K)から30GPa(600K)へ減少し、鎖長は約2~7%収縮した.このヤング率の値は、アミドーメチレン結合周りでねじれたコンフォメーションをもつナイロン6y型の値に近い²⁵⁻²⁸⁾.このようにヤング率と分子鎖の収縮との密接な関係が明らかになった.

(4) ヤング率と収縮率との相関

分子鎖の熱運動による顕著なヤング率の低下は,ナ イロン6やナイロン10/10に特異的なものではなく, ポリエチレンやポリオキシメチレンなどにも観察され る(図6)²⁹⁾.これらは,実用面においても非常に重 要なことである.図6は,高分子鎖のヤング率を高 温でも高い値に維持したい場合,熱によるねじれ運動





図6 様々な高分子鎖における収縮率とヤング率の相関(計算値)

から生じる収縮を制限する必要があることを示してい る. 岡直な構造を有する高分子は,元々この要求を満 たし,ヤング率は安定な温度依存性を示す. 隣接分子 鎖間の架橋も有用であると思われるが,コンフォメー ションが容易に乱れないようフレキシブルな部分(メ チレン鎖部分)を十分に固定する必要がある.ナイロ ン10/10の場合,長いメチレン鎖部分は高温で容易に コンフォメーションが乱れることから, ホング率の温 度依存性は大きい. このようなことから,高温でのヤ ング率の保持を目指すのであれば,より短いメチレン 鎖を有するナイロンの方が有効であると思われる.

5.おわりに

筆者らの一連の研究により,ナイロンm/nおよび そのモデル化合物のブリル転移における構造変化の本 質が明らかとなった.また,このような構造変化と力 学的物性の変化についての相関も分子レベルから明ら かとなった.このような知見は,非晶領域を含むナイ ロンのバルクにおける力学物性を考える上で有用な情 報であるとともに,高温における力学物性の改善を図 る上でも極めて重要な基礎情報になり得るものと期待 できる.

参考文献

- 1) R. J. Brill: J. Prakt Chem., 161 (1942) p.49
- Y. Yoshioka and K. Tashiro: J. Phys. Chem. B, 107 (2003) p.11835
- Y. Yoshioka, K. Tashiro and C. Ramesh: J. Polym. Sci. Part B: Polym. Phys., 41 (2003) p.1294
- Y. Yoshioka and K. Tashiro: Polymer, 44 (2003) p.7007
- 5) Y. Yoshioka, K. Tashiro and C. Ramesh: Polymer, 44 (2003) p.6407
- 6) K. Tashiro and Y. Yoshioka: Polymer, 45 (2004) p.4337

- 7) T. Itoh: Jpn. J. Appl. Phys., 15 (1976) p.2295
- H. W. Jr. Starkweather and G. A. Jones: J. Polym. Sci., Polym. Phys. Ed., 19 (1981) p.467
- H. J. Biangardi: J Macromol. Sci. Phys., B29 (1990) p. 139
- 10) C. Ramesh, A. Keller and S. J. E. A. Eltink: Polymer, 35 (1994) p.2483
- N. A. Jones, E. D. T. Atkins, M. J. Hill, S. J. Cooper and L. Franco: Polymer, 38 (1997) p.2689
- N. A. Jones, E. D. T. Atkins and M. J. Hill: J. Polym. Sci, B: Polym. Phys. Ed., 38 (2000) p. 1209
- X. Yang, G. Li and E. Zhou: Macromol. Chem. Phys., 202 (2001) p.1637
- 14) D. Yan and Y. Li: Polymer, 42 (2001) p.5055
- 15) J. Skrovanek, P. C. Painter and M. M. Colemen: Macromolecules, 19 (1986) p.699
- 16) N. Vasanthan, N. S. Murthy and R. G. Bray: Macromolecules, 31 (1998) p.8433
- S. J. Cooper, M. Coogan, N. Everall and I. Priestnall: Polymer, 42 (2001) p. 10119
- B. Schneider, P. Schmidt and O. Wichterle: Coll. Czech. Chem. Commun., 27 (1962) p.1749
- 19) J. Jakes, P. Schmidt and B. Schneider: Coll. Czech. Chem. Commun., 30 (1965) p.996
- 20) J. Jakes: J. Polym. Sci. C, 16, p.305 (1967)
- 21) J. Jakes and S. Krimm: Spectrochimica Acta., 27A (1971) p.19
- 22) R. Raman, L. B. Deopura and D. S. Varma: Indian J. of Textile Research, 2 (1977) p.56
- 23) R. G. Snyder: J. Mol. Spectrosc., 4 (1960) p.411
- 24) R. Zbinden: Infrared Spectroscopy of High Polymers, Academic Press, New York and London (1964) p.129.
- K. Tashiro and H. Tadokoro: Macromolecules, 14 (1981) p.781
- 26) K. Miyasaka, T. Isomoto, H. Koganeya, K. Uehara, and K. Ishikawa: J. Polym. Sci., Polym. Phys. Ed., 18 (1980) p. 1047
- 27) 中前勝彦, 西野 孝, 畑 克彦, 松本恒隆:高分子論 文集, 44 (1987) p.421
- 28) S. Dasgupta, W. B. Hammond, and W. A. GoddardIII: J. Am. Chem. Soc., 118 (1996) p.12291
- 29) K. Tashiro: Comp. Theor. Polym. Sci., 11 (2001) p.357