有機イソシアナート触媒による メタクリル酸メチル重合物の電気伝導

岡本 省三 *1, 小嶋 憲三 *1, 前田 昭徳 *1 岡本 弘 *2, 稲垣 慎二 *2, 尾之内千夫 *2

Electrical Conduction Properties of Poly (Methyl Methacrylate) Synthesized by Organic Isocyanate Catalyst.

Shozo OKAMOTO, Kenzo KOJIMA, Akinori MAEDA, Hiroshi OKAMOTO, Shinji INAGAKI, Yukio ONOUCHI

要 旨 これまで筆者らの一部の者が従来の過酸化ベンゾイル (BPO) を開始剤に用いるポリメタクリル酸メチル (PMMA) に対して,有機イソシアナート類 (R—N=C=O) を 触媒とするメタクリル酸メチルの重合物がはるかに高い分子量と軟化温度を有することを明らかとした。 $^{1)}$ $^{2)}$ 本報ではこれらの重合物の電気伝導機構について検討した結果,本法による重合物では低電界伝導での活性化エネルギーがガラス転移温度以上では常法のものに比べて約 10Kcal/mol 高い値を示し,そのミクロ構造との関係を 述べた。さらに 0.2MV/ $_{cm}$ までの電流一電界特性は Sinh 則が成立し,低電界から高電界にわたってイオン伝導機構で説明できることを示した。

1. 緒 言

最近内外で電力事情が高電圧化するのに伴って有機絶縁物の高電界伝導現象に対する関心がたかまり活発な研究が行なわれている。しかし特に高分子材料では試料の精製が困難なために伝導機構の本質についての解明のさまたげとなっている。電気伝導機構を知る上でまず電荷担体が何であるかということが問題となるが,近年その光電導性等から多くのポリマーで電子性の伝導が確められつつある。またこれに対し導電率の圧力依存性等からイオン性の伝導を積極的に支持する結果も得られている3)。

このような点から筆者らは,有機イソシアナート類を 触媒としたメタクリル酸メチル重合物の電気伝導につい て検討した.

2. 実 験

本法で用いた 重合触媒はフェニルイソシアナート (P I), トルエン-2, 4-ジイソシアナート (T DI) およびフェニルイソチオシアナート (P TI) の三種で,これに触媒の活性剤としてトリエチルアミン (T EA) を添加した共触媒系である.表 I に試料の性状を示す.

表1 試料の性状

試 料	触媒	分子量×10-4	軟化温度(℃)
A	BPO	7.1	110~130
В	PI-TEA	19.0	$150 \sim 170$
С	TDI-TEA	12.3	$150 \sim 170$
D	PTI-TEA	31.0	$180 \sim 200$
В	PI-TEA TDI-TEA	19.0 12.3	$150\sim170$ $150\sim170$

また測定試料は表1の軟化温度を参考にして約160 $^{\circ}$ \sim 250 $^{\circ}$ $^{\circ}$ の範囲で真空ホットプレスで約0.5 $^{\circ}$ $^{\circ}$ の範囲で真空ホットプレスで約0.5 $^{\circ}$ $^{\circ}$ のでは、電流測定は川口電気社製の振動容量型微小電流計 Model MMA II – 17 を用いて、 2^{KV} $^{\circ}$ $^$

2. 結果および考察

2.1 低電界電気伝導

一般に固体絶縁物では図1に示すように時間 t_0 で直流電圧Vを印加すると、電子および原子分極が瞬時に生じて大きな充電電流 (I_{co}) が瞬間的に流れる。 つづいて 双極子やイオンの配向分極が形成されるに伴って時間と

^{*1} 愛知工業大学 電気工業教室

^{*2} 同 学 応用化学教室

ともに減衰する吸収電流(I_d)を生ずる。この I_d は直接に双極子配向に基づくものであるから分子運動の情報を提供してくれる。

ところがガラス状態にあるポリマーの I_d の平均緩和時間では数時間から数週間におよぶ場合もあるため,真の平衡もれ電流(I_R)を測定することが非常に困難となる。このため本報ではガラス転移温度(T_g)以下では電圧印加後120分値を採用し, 60° C以下ではほとんど $\cdot I_d$ を測定しているものと考えられたので省略した。

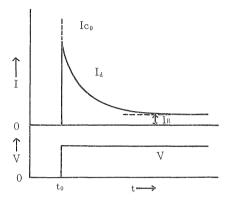


図1 吸収電流と平衡もれ電流の模式図

低電界ではイオンが電荷担体と考えられており、この場合にはオームの法則が成立する。いま導電率を σ 、イオンの密度と電荷を夫々nとqとし、その移動度を μ とすると

$$\sigma = q n \mu \tag{1}$$

また1対の正負のイオンを生成する解離エネルギーをWとすると、nは次式で示される。

$$n = n_0 \exp\left\{-\frac{W}{2kT}\right\} \tag{2}$$

 $CCCn_0$ は $\frac{1}{T}$ がゼロの時のイオン密度,kおよび Tはボルツマン定数と絶対温度を夫々示す.

バリヤー理論によればのは次式で近似される.

$$\sigma = \frac{q^{2}n_{0}\lambda^{2}\nu}{kT} \exp\left\{-\frac{U}{kT}\right\}$$

$$= \sigma_{0} \exp\left\{-\frac{U}{kT}\right\}$$
(3)

ただし $\sigma_0 = q^2 n_0 \lambda^2 \nu / kT$ で、 λ はイオンの平均移動 (ジャンプ) 距離、 ν はイオンの安定位置における振動 数である。また Uは見掛けの活性化エネルギーと呼ばれ U=2W+4H の関係がある。4H はイオンが移動する際 の真のポテントシャルバリヤーである。

図2に σ - $\frac{1}{T}$ 特性を示す。すべての試料について $\log \sigma$ は2本の直線で表わされ。式(3)にしたがうことが わかる。それを次式に示すと

$$\sigma = \sigma_{\text{OL}} \exp \left\{ -\frac{E_{\text{L}}}{kT} \right\} + \sigma_{\text{OH}} \exp \left\{ -\frac{E_{\text{H}}}{kT} \right\}$$
 (4) となり,ここで σ_{OL} , E_{L} は屈曲点より低温側での直線の

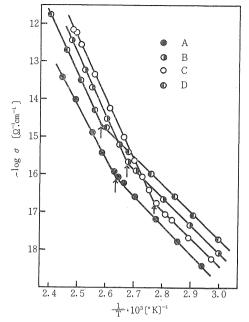


図2 導電率の温度特性

T が無限大における極限導電率と見掛けの活性化エネルギーを示し、 σ_{OH} と E_{H} は夫々屈曲点以上の高温領域における極限導電率と見掛けの活性化エネルギーを示す。

また図中の屈曲点 (T_c) は多くのポリマーで比容一温度曲線から得られた T_g とほぼ一致することが確められており、イオン伝導が自由体積の増大と関連の深いことを示している。したがって本報では以後この屈曲点 (T_c) をガラス転移点 (T_g) として取り扱うことにする

表2に式(4)の諸定数およびTcをまとめて記載する.

図 2 から明らかなように σ の大きさは試料 A にくらべて、本法で得た 試料は $1\sim2$ ケタ大きな 値を示している。 このことは表 2 $0\sigma_{OL}$, σ_{OH} の値を見れば一層明瞭であり、式(4)において後述のイオンジャンプ距離 λ を考慮すると 1/T がゼロでのイオン密度 n_0 の差が主な原因と考えられる。

表2 極限導電率と活性化エネルギー

試料	$\sigma_{\rm OH}$ E $(^{\rm mho}/_{\rm cm})(^{\rm K}$	H cal/mol)	$\frac{\sigma_{\mathrm{OL}}}{(^{\mathrm{mho}}/_{\mathrm{cm}})}$	$\mathrm{E_{L}}_{ ext{Kcal}/_{ ext{m}}}$	T _C
Α	$9.3 \cdot 10^{20}$	62.8	$4.6 \cdot 10^{3}$	35.3	106.5
В	$2.4 \cdot 10^{27}$	73.8	$6.8 \cdot 10^{4}$	34.5	101.0
C	$9.9 \cdot 10^{26}$	72.8	$8.6 \cdot 10^{3}$	34.8	87.4
D	$6.9 \cdot 10^{25}$	73.0	$1.8 \cdot 10^{4}$	33.5	114.6

しかしポリマーではイオン結晶体におけるほど電荷担体の種類は明確にされておらず、一般的にいって系内の低分子物質、触媒残査および不純物等と考えられている。このような観点から n_0 の差は一応イソシアナート

触媒の未反応分が電荷担体として作用している可能性が 考えられる。

表2に示された試料Aの E_H と E_L の値は,例えばMunick 4)が plexiglas*で得た値(E_H = $63\sim69^{Kcal}/_{mol}$, E_L = $33.4^{Kcal}/_{mol}$)や Fowler と Farmer 5)等の値(E_L = $36.8^{Kcal}/_{mol}$) とほぼ一致しており. 標準試料として 妥当な値を有するものと考えられる.

しかしTgについては試料Aでは plexiglasに比べて約 30℃高い 106.5℃という値が得られている。ところが普 通BPOで重合した PMMAは数十パーセントのシンジオ タクチック部分を含み、その Tgは約105 Cであると報告 されていることを考えると試料AのTc は妥当な値と い える. 4 種の試料から得られた Tcは80℃~115℃と約30 °Cの巾を持っており、重合触媒とミクロ構造との関連と いう点で興味深いことである. いまガラス転移温度に影 響をおよぼす 因子として 考えられることは (1) 分子量の 差,(2)立体規則性および(3)架橋効果の三つがあげられ る。(1)については試料 Aと同程度の分子量を持つものを 選んだが表1に示したように、Aの7万からDの35万まで 変化している. 斉藤によると平均重合度で850~11000の 変化に対するTgは93℃~107℃と高々15℃の変化巾にす ぎず,本報の測定結果の説明には不十分である。図3に 斉藤の測定値13) (比容温度曲線から 求められたもの) と比較して, 分子量とTgの関係を示した。

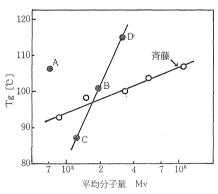


図3 分子量と Tg の関係

次に (2) については 高度にシンジオタクチック 化した PMMA の T_g は約115 \mathbb{C} , アイソタクチックが主なものは45 \mathbb{C} で両者のステレオブロックコポリマーでは60 \mathbb{C} \mathbb{C} 95 \mathbb{C} \mathbb{C} \mathbb{C} の \mathbb{C} \mathbb

さらに表2の高温側での活性化エネルギーが本法の触媒を用いた試料では一様に大きくなっており、主鎖のミクロブラウン運動が架橋によって阻害され、その効果がイオンの移動に対する電位障壁に影響をおよぼすためと考えられる。

2.2 高電界電気伝導

ここでは粉末状の PMMAをベンゼンに溶解して、テフロン台上で厚さ約 50μ のフィルムを作成した。 測定試料は約 80 Cで2昼夜保ったのちに 10^{-5} Torr の真空中に 1 昼夜おいて十分ベンゼンをとばしてから金蒸着をほどこした。 測定は各試料のガラス転移領域で、約 0.2^{MV} /cm以下の電界を印加して気中で行なった。 またガラス状態での測定は吸収電流が長時間残留するために、 電圧印加後10 分値を採用した。

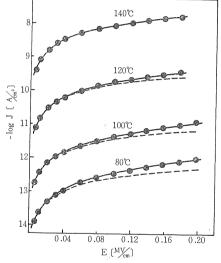


図4 試料Aの電流-電界特性

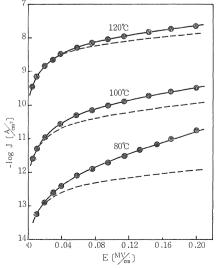


図5 試料Cの電流―電界特性

じて報告する予定である。)

^{*}PMMAの商品名 (Robmand Haas社)

絶縁物の低電界伝導はイオンの移動が伝導の主体をなすものと考えられており 31 , Munick 41 はplexiglasの低電界伝導($^{3KV}/_{cm}$)について導電率(σ)の温度特性から σ ₀と活性化エネルギーの大きさからイオン伝導を支持している.

イオン伝導の電界依存性は電流密度を J, イオンの密度と電荷を夫々 n, q とし、電界Eの下での移動度を μ とすれば

$$J = nq\mu E \tag{5}$$

また一回のジャンプで電位障壁 Uを越えて、イオンが平均距離 λ だけ移動するモデルによると、Jは最終的に次式で示される。

$$J = \nu q \lambda n \exp \left\{ -\frac{U}{kT} \right\} 2 \sinh \frac{q E \lambda}{2kT} \tag{6}$$

したがって J ∞ Sinh qE λ /2kT となり,J \rightarrow E 曲線の高電界領域での傾きからイオンジャンプ距離 λ が求められる。図 6に λ の温度依存性を示す。とこで BPO 触媒による試料Aを除いた 3 つの試料の λ は図中矢印で示したガラス転移点を中心に大きく変化しており,主鎖の分子運動が活発になるにつれて自由体積の場所的,時間的な変化が増大し,イオンは連続的に移動が可能となるととを物語っている。

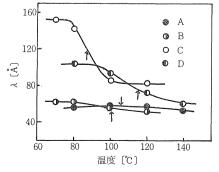


図6 イオンジャンプ距離入の温度特性

しかしてれまでにポリエチレンテレフタレート(PET) $^{8)}$ やポリ塩化ビニル (PVC) $^{9)}$ 等で得られた 2 一 の関係は高温になるにつれて 2 が増大する,本報とは逆の結果が報告されている.この点については現在 2 の物理的意味(イオンが-C-C-結合に沿って移動するかどうか)が不明であり,今後の資料の集積を待つ必要がある.また先に述べた 2 Munickの 2 2 の。
家田等によって計算された値はガラス点以下の 2 2 2 で 2 で 2 2 2 で 2

図 6 に示した λ は平均電界を用いて計算されたものであるが、式(6)中のEは局所電界 $E'=\{3\epsilon'_r/(2\epsilon'_r+1)\}$ ・Eを用いて電界の補正をしてやると測定温度領域では比誘電率 (ϵ'_r) は主に側鎖の緩和が原因で3.5~5.2の変化をするために λ の値は表 3 に示すようになる。ただし λ は転移点上下の温度に依存しない一定値を λ H と λ Lと記した。

表3 電界補正後の λ 値

試料	$\lambda_{ m L} \stackrel{\circ}{({ m A})}$	λ _H (Å)	
A	33	24	
В	42	22	
С	108	54	
D	78	32	

さらに表4に参考としてこれまで多くの研究者達によって得られた代表的なポリマーの λ値をあげておく

表4 λの測定例

物質	温度(℃)	電界($(MV/_{cm})$ λ (A)	文献
PMMA	76	≤0.03	190	4
PET	$-30\sim20$	≤ 4	$2.8 \sim 3.4$	10
PET	$130 \sim 190$	\leq 0.2	69~81	8
PVC	$40 \sim 120$	\leq 1.0	$12 \sim 31$	9
PP	55	\leq 0.16	200	11
PE	55~ 85	\leq 1.5	20	12

以上の諸結果から低電界および 0.2^{MV}/cm までの高電 界を通じ てPMMA (本法で重合した試料も含めて) の 電気伝導はイオン伝導機構が主体と考えてよいだろう.

さらに今後誘電挙動との関連において分子運動と電気 伝導を詳しく検討する予定である.

(昭和48年4月3日,昭和48年電気学会全国大会講演発表)

引 用 文 献

- 1) 岡本,稲垣,尾之内:中部化学関係学協会支部連合秋季大会予稿,P 15 (1971)
- 2) 岡本,稲垣,尾之内:日化24年会予稿,4 2169 (1971)
- 3) S. Saito etal: J. Polym. Sci., A-2, 6, 1297 (1968)
- 4) R. J. Munick: J. Appl. phys., Vol. 28,11, 1302 (1957)
- 5) J. F. Fowler and F. U. Farmer: Nature, 175, 516 (1955)
- 6) T. G. Fox and Others: J. Am. Chem. Soc., 80, 1768 (1958)
- 7) J. D. Stroupe and R. E. Hughes: J. Am. Chem. Soc., 80, 2341 (1958)
- 8) L. E. Ambroski: J. Polym. Sci., 62, 331 (1962)
- 9) M. Kosaki etal: J. Appl. Phys., 42, 3388 (1971)
- 11) Y. Inuishi etal: J. Appl. Phys., 28, 1017 (1959)
- 11) 井出:高分子化学, 23, 865 (1966)
- 12) W. G. Lawson: Brit. J. Appl. Phys., 16, 1805 (1965)
- 13) S. Saito: Res. Electrotechnical Lab., 648, (1964)