ポリイミドフィルムの炭素化とミクロ細孔の生成

豊橋技科大・エ 有松和人・松本明彦・竹市 力

【緒言】

一般の高分子は黒鉛化が困難な有機材料として知られているが、芳香族ポリイミドフィルムは、フィ ルムの形状や分子の面内配向を維持したまま炭素化および黒鉛化する興味深い高分子である [1]。我々は、 ポリ(ウレタン―イミド)フィルムを 300~400℃で熱処理してポリウレタン成分のみを熱分解させるこ とによって多孔性ポリイミドフィルムが得られることを以前報告した [2,3]。さらに多孔性ポリイミドフ ィルムを 900℃で焼成することにより、ウレタンドメインの熱分解に対応するマクロ細孔と共に、ポリ イミドの熱分解に由来すると考えられるミクロ細孔を有する多孔性炭素化フィルムが生成することを見 出した [4-6]。以前、草壁らによってポリイミドフィルムを 700~800℃で熱分解させた炭素化フィルム

が、ガス分離膜として有用であることが報告されて いる [7]。しかし、熱分解条件と細孔の生成過程の相 関関係については、はっきりとわかっていない。そ こで、本研究ではポリイミドフィルムから得られる 炭素化フィルムについて、ミクロ細孔が生成してい く過程を窒素吸着等温線測定と熱重量分析(TGA) を用いて検討した。

【実験】

ポリアミド酸は PMDA と ODA とから合成した。 キャストフィルムを 400℃まで段階的に熱処理して ポリイミドフィルムを得た (スキーム 1)。

ポリイミドの炭素化は2つの方法で行った。一つ はポリイミドフィルムを 400℃から昇温速度 1℃



Fig. 1 Programs of temperature control in one-step method.



Scheme 1 Preparation of polyimide.



Fig. 2 Programs of temperature control in step-wise method.

min⁻¹で目的の温度まで一挙に昇温する方法(one-step 法、 図 1) で、もう一つは 400℃から 1℃min⁻¹ で昇温して 100℃毎に 1 時間保持しながら段階的に熱処理する方法(step-wise 法、 図 2) である。何 れの方法においても、窒素気流下で昇温後、目的温度に達した後、その温度で 1 時間保持して試料を得た。

TGA は 100ml min⁻¹のアルゴン気流中、昇温速度 5℃ min⁻¹で測定した。窒素吸着等温線測定は自作 装置を用い、-196℃、容量法で測定した。この測定に先立ち、試料は 150℃、1mPa で 8 時間前処理を 行った。

【結果と考察】

得られたポリイミドの熱分解挙動を TGA により検討した。図 3 に示すように、500℃付近までは重量 減少がなく、500℃~600℃の範囲で約 40%の急激な重量減少が起き、600℃以上では漸次重量が減少し た。500℃以上の重量減少はポリイミドの熱分解ならびに炭素化に伴う CO₂(500~700℃)、CO(500 ~800℃)、CH₄(600~800℃)、H₂(600℃以上)、N₂(800℃以上)等の低分子ガスの発生による [1]。 そこで、ポリイミドフィルムを one-step 法ならびに step-wise 法の 2 種類の方法で熱処理温度を 400~ 900℃の範囲で変化させて炭素化フィルムを作製した。何れの方法でも 500℃以上で熱処理することによ り、黒色光沢のある炭素化フィルムが得られた。

調製した各炭素化フィルムの細孔構造を調べるために、窒素吸着等温線測定を行った。One-step 法で は、図4に示すように700℃以下で熱処理したフィルムは圧力増加に伴い吸着量が直線的に増大する Henry型等温線となり、ミクロ孔並びにメソ孔領域の細孔が存在しないことを示している。しかし、800℃ および900℃で熱処理したフィルムでは相対圧0.03以下で吸着量が急激に増大し、その後ほぼ一定にな る IUPAC Ia 型になり、ミクロ孔の生成が示唆された[8]。800℃および900℃熱処理試料の等温線につ いて α_s法によりミクロ孔比表面積を求めたところ、熱処理温度が高くなるにつれてミクロ孔比表面積が 400m²g¹から 600m²g¹へと増大した(表 1)。熱処理温度、重量減少そしてミクロ孔比表面積の関係を 図5に示す。熱処理温度が高くなるにつれてポリイミドの熱分解が進行するため、重量減少率は増大す る。700℃の熱処理で50%の重量減少率を示し、試料も炭素フィルム特有の黒色金属光沢を有すること からポリイミドの熱分解は相当進行していると見られるが、吸着等温線の解析からミクロ細孔からミク



Fig. 3 TGA of polyimide.



Fig. 4 Nitrogen adsorption isotherms of carbon films prepared by the one-step method.

Heaing	Treated temperature	Surface area		
method	/ °C	total	external surface	micropore surface
		$/ m^2 g^{-1}$	$/ m^2 g^{-1}$	/ m ² g ⁻¹
One-step	900	670	70	600
	800	47 0	70	400
	700	60	60	0
Step-wise	900	290	60	230
	800	510	70	440
	700	460	60	400
	600	40	40	0

Table 1 Pore characteristics of carbon films treated at various temperatures

ロ細孔の生成は確認されなかった。従って、500 ~700℃で起こるポリイミドフィルムの熱分 解・炭素化過程では、生成した低分子量分解物 の脱離に伴ってフィルムが収縮して密な炭素化 フィルムになったのか、あるいは分解生成物が そのまま熱分解途上のポリイミド鎖の間隙に捉 えられたままでいるためにミクロ細孔性が発現 しないと考えられる。これに対して 800℃以上 で熱処理した試料では著しいミクロ孔の発達が 観察された。800℃以上の温度領域では分解生 成物がより揮発しやすくなるだけでなく、炭素 化の一層の進行による鎖末端の含酸素、炭化水 素残基の脱離で空隙が成長するためと考えられ る。

Step-wise 法の場合、図6に示すように600℃





以下熱処理したフィルムはミクロ孔が存在しない。しかし、700℃以上で熱処理したフィルムでは、 one-step 法の場合と同様に吸着等温線の形状は Ia 型になりミクロ孔が形成されていることがわかった。 Step-wise 法の場合も、 α_s 法を用いて等温線を解析した結果、700℃から 800℃と熱処理温度が高くな るにつれミクロ孔の比表面積が 400m²g¹から 440m²g¹へ増大するが、900℃の熱処理により 230m²g¹ に減少した(表 1)。熱処理温度、重量減少そしてミクロ孔比表面積の関係を図 7 に示す。重量減少は step-wise 法では 500℃で 10%、600℃で 37%、700℃で 47%、800℃で 54%、900℃で 69%であった。 これらの値は one-step 法とほぼ同じ (500℃で 10%、600℃で 40%、700℃で 53%、800℃で 62%、900℃ で 72%) であった。しかしながら、Step-wise 法は one-step 法と比較すると、フィルムが熱分解および 炭素化が進行する高温条件下にある時間が長い。従って、同一温度でも step-wise 法の方が分解性生成物 の脱離、鎖末端官能基等の脱離が進行すると思われる。そのため、700℃でミクロ孔が生成したものと考 えられる。800℃の熱処理で比表面積は最大値を示し、それ以上の熱処理で減少した要因としては、フィ



Fig. 6 Nitrogen adsorption isotherms of carbon films prepared by the step-wise method.



Fig. 7 Effect of temperature in weight loss and micropore surface area (step-wise method).

ルム内の炭素構造が無定形炭素から炭素六員環の網平面構造の広がりと重なりの構造へと相転移し始め るため、ポリイミドの熱分解により形成された不整構造の間隙が減少し、ミクロ孔が徐々に消失したた めだと考えられる。以上の結果は、ポリイミドフィルムの炭素化における熱履歴が細孔生成に影響を及 ぼすことを示唆している。

【結論】

ポリイミドフィルムを 400℃~900℃まで系統的に熱処理して調製した炭素化フィルムの窒素吸着等 温線測定より、ミクロ孔が生成し消失していく過程が明らかになった。One-step 法では、800℃以上の 熱処理温度でミクロ孔が生成し、ミクロ孔の比表面積は 900℃の熱処理で 600m²g¹まで単調に増加した。 一方、Step-wise 法では、700℃以上の熱処理でミクロ孔の生成が確認され、熱処理温度が高くなるにつ れミクロ孔の比表面積が増大したが、900℃で熱処理することにより一転してミクロ孔の比表面積が減少 にむかった。熱処理法の違いによりミクロ孔の生成、消失の過程に違いがみられたことから、熱履歴が 大きな影響を及ぼしていることがわかる。

参考文献

[1] M. Inagaki, T. Takeichi, Y. Hishiyama and A. Oberlin, Chem. Phys. Carbon, 26, 245 (1999).

[2] 伊藤彰啓, 左 敏, 竹市 力, ポリイミド最近の進歩 1998, pp97-100 (1998).

[3] T. Takeichi, M. Zuo and A. Ito, High Perform. Polym., 11, 1 (1999).

[4] 山崎 裕, 福井健人, 河合 健, 有松和人, 竹市 力, ポリイミド最近の進歩 2000, pp50-53 (2000).
[5] 竹市 力, 山崎 裕, 福井健人, 松本明彦, 稲垣道夫, 炭素, No195, 388 (2000).

- [6] T. Takeichi, Y. Yamazaki, M. Zuo, A. Ito, A. Matsumoto and M. Inagaki, Carbon, 39, 257 (2001).
- [7] K. Kusakabe, M. Yamamoto and S. Morooka, J. Membr. Sci. 149 59 (1998).
- [8] F. Rouquerol, J. Rouquerol and K. S. W. Sing, Adsorption Academic in press, London, 1999.