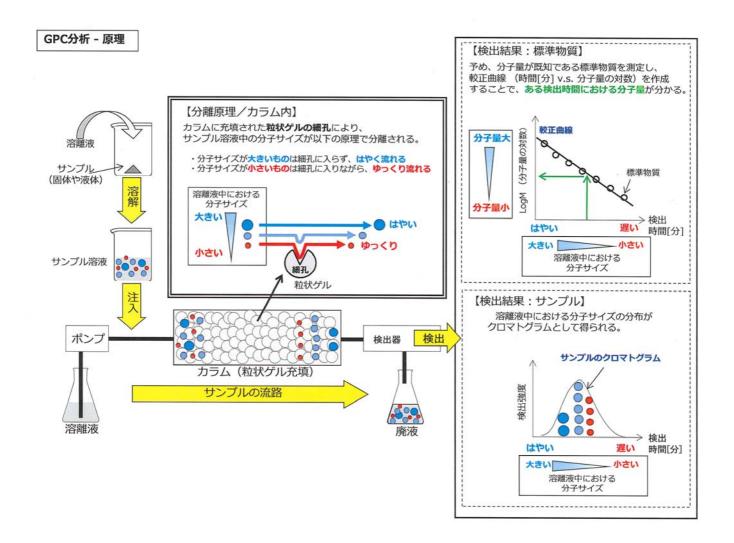


1. GPCとは?

GPC 法(Gel Permeation Chromatography; ゲル浸透クロマトグラフィー)は、液体クロマトグラフィーの1種で高分子物質の分子量分布および平均分子量を求める手法です。最近では、分離機構から SEC 法(Size Exclusion Chromatography; サイズ排除クロマトグラフィー)と総称されることも多くなりましたが、DJKでは慣用的に使われる GPC で表記しています。

2. 原理

図に示したように、多孔質の粒状ゲルが充填されたカラムに試料溶液を注入すると、分子サイズの大きいポリマーは細孔の深部に侵入できずに早くカラムを通過しますが、分子サイズの小さいポリマーは細孔の奥まで達する(浸透)ためカラム通過の時間が長くなります。したがって、分子サイズの大きいポリマーから順にカラム出口に到達することになります(サイズ排除機構)。



3. 得られる情報

カラムを出たポリマーの溶出量はR I (屈折率) やU V (紫外線) 吸収などの変化を検出し溶出曲線が求められます。 これが得られる情報です。

GPC 分析では質量分析計のように直接、ポリマーの分子量を求めることは出来ませんので、以下の方法で溶出時間を

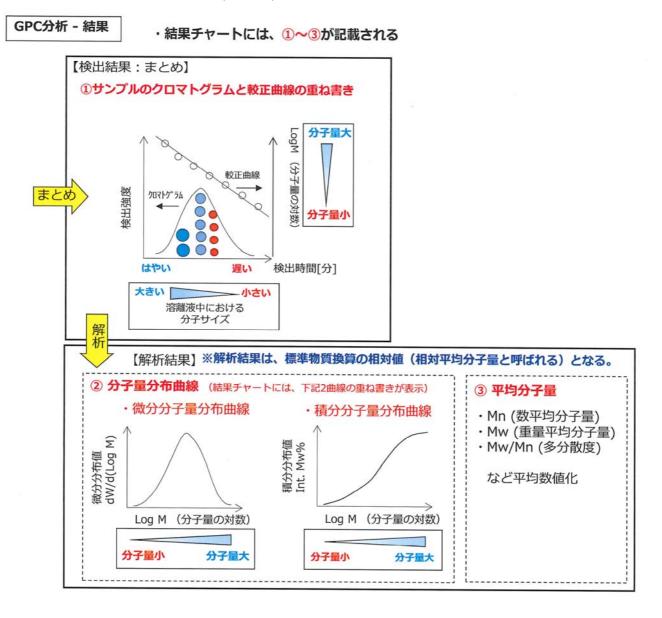
分子量に置き換える必要があります。

分子量への置き換えは、分子量分布が狭く分子量既知の標準ポリマー(異なる分子量のものを数点)を試料ポリマー と同じ条件で分析し溶出時間を求めます。溶出時間と分子量との関係を示すグラフ(検量線)を作成し、「標準ポリマー換算分子量」を算出します。

「標準ポリマー換算分子量」は絶対分子量ではありません。

前述したようにカラムを通過する際は「分子サイズ」で分離されますが、分子サイズは必ずしも分子量と一致しません。溶離液との親和性が高いポリマーはサイズが大きくなり、低い場合は小さくなります。また、極性基をもつポリマーもサイズは大きくなります。

試料ポリマーと同一構造の標準ポリマーを用いて検量線を作成すれば精度は向上しますが、現実的には難しいため、 構造が異なる市販の標準ポリマー(PS, PMMA, PEO等)を使用し分子量に換算します。



4. 弊社で対応可能なポリマーの例

当社は様々な高分子材料に対応するため 6 種類の溶離液で測定を行っております。特に、HFIP を溶離液とした場合、汎用エンプラ(ナイロン、熱可塑性ポリエステル、POM など)を常温で測定することができます(下表参照)。

溶離液組成	標準物質	温度	対象ポリマー例		
		[℃]	ポリマー名	略称	備考
THF	ポリスチレ	40	ポリカーボネート	PC	CHCl₃でも可
	ン		ポリメタクリル酸メチル	PMMA	CHCl₃でも可
	(PS)		ポリカプロラクトン	PCL	
CHCl ₃	PS	40	ポリ乳酸	PLA	その他、脂肪族ポリエステル
			ABS 樹脂	ABS	(※溶解分のみ)
トルエン	PS	50	シリコーン		シロキサン系ポリマー
DME	PEO、PEG	50	ポリエーテルサルホン	PES	
DMF LiBr			ポリアクリロニトリル	PAN	
10 mmol/L			ポリアミドイミド	PAI	
10 mmore			ポリサルフォン	PSF	
HFIP	РММА	40	ポリアミド	PA	ナイロン 6、66、610、6T、9T
CF₃COONa			ポリエチレンテレフタレート	PET	- その他、芳香族ポリエステル
5 mmol/L			ポリブチレンテレフタレート	PBT	
水系	PEO、PEG	35~40	ポリアクリルアミド	PAM	
(GFC) 緩衝溶液など			ポリビニルピロリドン	PVP	

下表の詳細や、記載されていないポリマーの測定の可否ついては、お問い合わせください。

5. 平均分子量について

通常のポリマー合成では、生成あるいは分解の反応が確率的に進むため、分子量に分布を持つようになります。

連鎖重合では、成長・連鎖移動・停止反応が1本1本の高分子鎖ごとに異なるため、様々な分子量を持った高分子鎖の混合物となります。逐次重合の場合も、化学平衡を伴う反応のため分子量分布が生じます。

平均分子量の算出は、「数平均・重量平均・Z 平均」といった統計力学の概念に基づいて算出されますが、特に数平均分子量 Mn と重量平均分子量 Mw が重要となります。

数平均分子量 Mn は単純な分子 1 本あたりの分子量の平均で「本数分率(X_i)」をもとに計算されます。いっぽう、重量平均分子量 Mw は「重量分率(ω_i)」をもとに計算した平均分子量で、ポリマーの本数ではなく「重さ(分子量×本数)」を指標とした平均です。式で表すと次のようになります。

 $M n = \sum M_i N_i / \sum N_i$

 $Mw = \Sigma M_i^2 N_i / \Sigma M_i N_i$

Mn は単なる平均なので理解し易いですが、Mw は普段こういう平均を取らないので理解し難いかもしれません。 一般論として、物性値は Mn よりも Mw に依存します。簡単な計算例を以下に示します。

〔例 1〕

分子量 10000 が 5 本 分子量 5000 が 10 本 分子量 1000 が 5 本 $\Sigma N i = 5 + 10 + 5 = 20$

```
\SigmaM i N i = 10000 x 5(本) + 5000 x 10 (本) + 1000x 5 (本) = 105,000 
\SigmaM i 2 N i = 10000 x {10000 x 5(本)} + 5000 x { 5000 x 10 (本) } + 1000x {1000 x 5 (本)} = 560,000,000 
Mn = 105,000 / 20 = 5,250 
Mw = 755,000,000 /105,000 = 7,190 
Mw / Mn = 1.37
```

株式会社DJK 【問い合せ先】Mail: info@djklab.com