

第三章

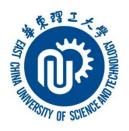
高分子的溶液性质

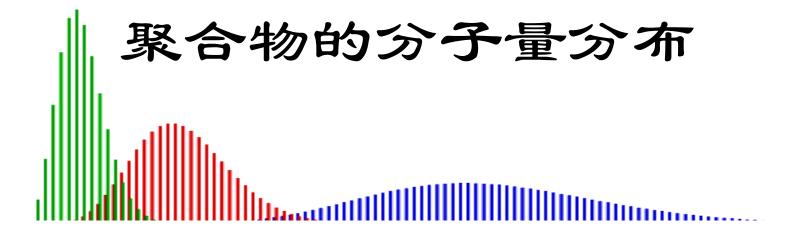












《高分子物理》

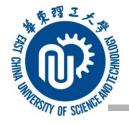








分级在生活中的应用

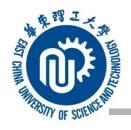


一、分子量分布的表示方法

分子量分布:

各个级分的含量和分子量的关系





图解表示

(1) 微分分布曲线

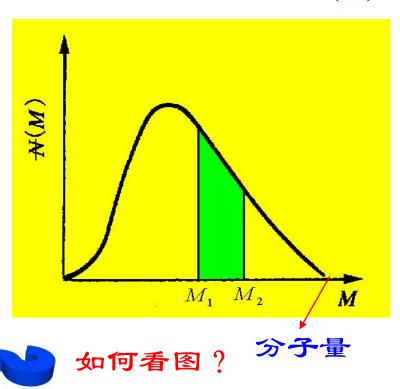
重量微分分布曲线:

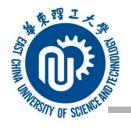
纵坐标 \sim 重量分数 (%)

数量微分分布曲线:

纵坐标~摩尔分数 (%)

重量分数、分子分数(%)





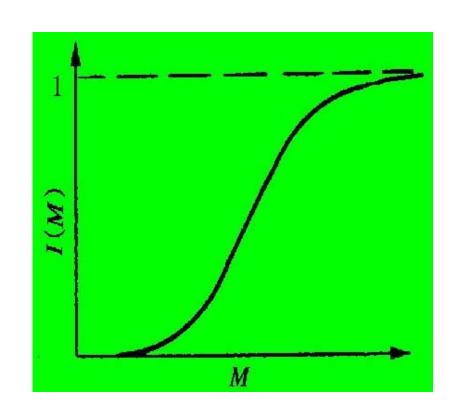
图解表示

(2) 积分分布曲线

横坐标-分子量;

纵坐标-累计重量分数

(累计摩尔分数)





如何看图?

重量积分分布曲线、数量积分分布曲线



二、分子量分布的研究方法

1. 分级 ⇒ 一系列级分

利用溶解度的分子 量依赖性:

沉淀分级、柱上溶 解和梯度淋洗等 利用分子运动的分子量依赖性:

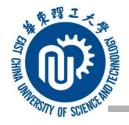
超速离心沉降、动态光散射等

利用流体力学体积的分子量依赖性:

凝胶渗透色谱法

2. 测定级分的含量和分子量

3. 绘制分子量分布曲线: 含量-分子量



高分子分级的实验方法

1、逐步降温法

$$\frac{1}{T_c} = \frac{1}{\theta} \left(1 + \frac{1}{\psi_1} \cdot \frac{1}{\sqrt{x}} \right)$$

分子量越大, T。越大

分子量大的、 高温才能溶解

在较高的温度下将聚合物溶解在某种溶剂中,逐渐降温,溶液分相,把沉淀相逐一取出,得到若干级分. 先得到的级分平均分子量最大。



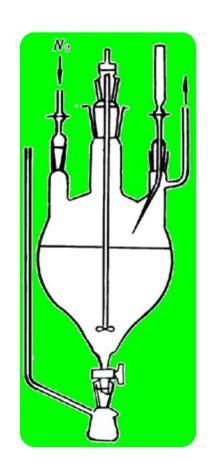
2. 逐步沉淀分级法

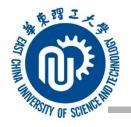
$$\chi_{1c} = \frac{1}{2} + \frac{1}{\sqrt{x}}$$

分子量大的, 只能溶解在良溶剂中

分子量越大, X1c越小

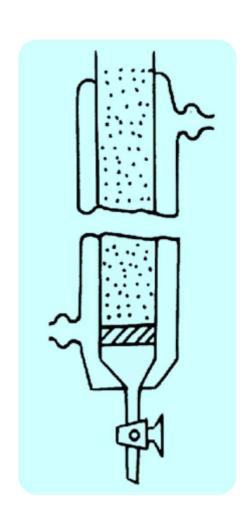
将聚合物溶解在溶剂中,在给 定温度下,逐渐加入沉淀剂, 分子量较大的将首先沉淀出来

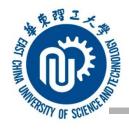




3. 柱上溶解法

- □ 将试样配成溶液,涂布在玻璃 粉上,烘干装柱
- □ 用溶剂和沉淀剂组成的混合溶剂抽提。开始时,沉淀剂含量较高,混合溶剂溶解能力弱,只有最小的分子才能被溶解。 取出第一级分(分子量最小)
- □ 增加溶剂的含量,得到分子量 稍大的级分





4. 梯度淋洗法

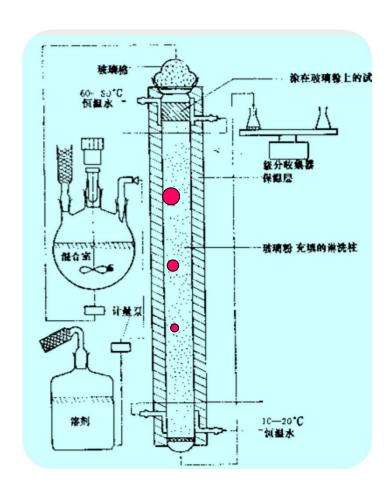
柱中的溶解能力自上而下 由强变弱

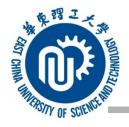
温度梯度:上部温度高

下部温度低

溶剂浓度梯度:

淋洗剂中溶剂的含量从无 到有,逐渐增多

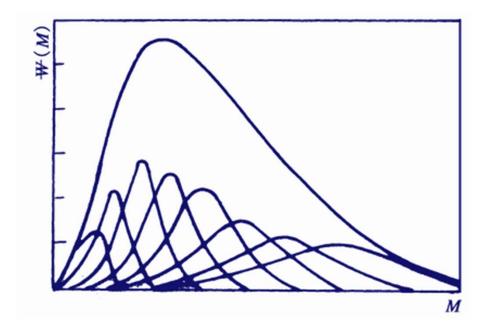




四、数据处理

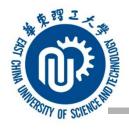
Shulz-Dinliger法

(习惯法)

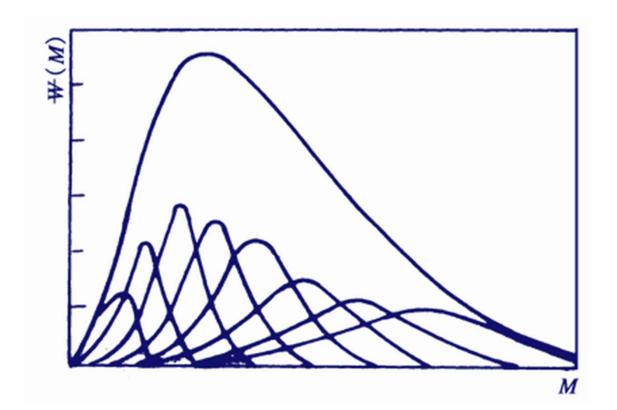


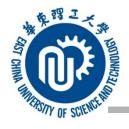
1. 假定

(1)每一级分的分子量分布对称于其平均分子量。即: 每个级分中分子量 大于或小于平均分子量 大于或小于平均分子量的试样各占该 级分的二分之一。

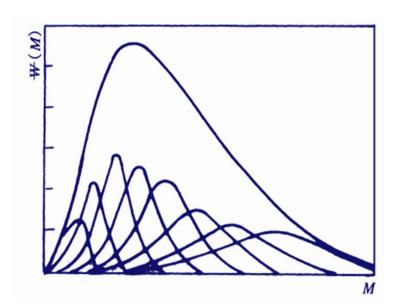


(2) 每一级分的分子量分布范围不 超出其邻近两个级分的平均分子量



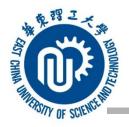


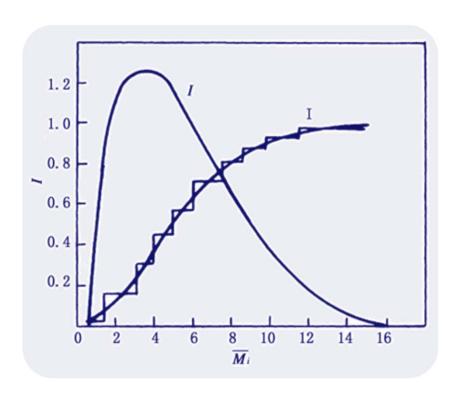
2. 分布曲线



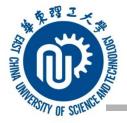
 HM_i 、 W_i 表示级分 I 的平均分子量和重量分数,则第 I 个级分的累计重量分数 I_i 为

$$I_i = \frac{1}{2} \mathbf{W}_i + \sum_{j=1}^{i-1} \mathbf{W}_j$$





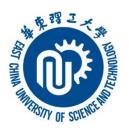
- □ 以曲线各点的斜率 dI(M)/dM 对分子量 作图得重量微分分布 曲线。



由下式计算分子量

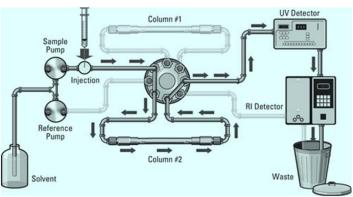
$$\overline{M}w = \sum_{i=1}^{10} \overline{W}_i \overline{M}_i = 0.1 \sum_{i=1}^{10} \overline{M}_i$$

$$\overline{\overline{M}}_n = \frac{W}{n} = \frac{W}{\sum_i n_i} = \frac{1}{\sum_i \frac{0.1}{\overline{M}_i}} = \frac{10}{\sum_i \frac{1}{\overline{M}_i}}$$

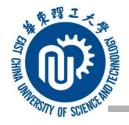


凝胶渗透色谱法





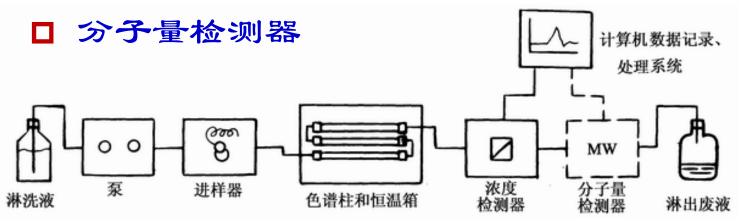


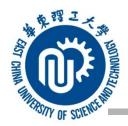


凝胶渗透色谱法

1. 仪器组成

- □ 输液系统
- □ 进样器
- □色谱柱
- □ 浓度检测器

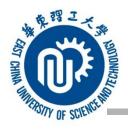




凝胶渗透色谱法

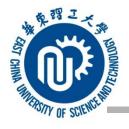


材料学院测试平台-GPC



2. 淋出体积

从试样进柱到被淋洗出来, 所接收到的淋出液体积称为 该试样的淋出体积。



3. GPC分离机理

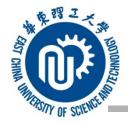
凝胶色谱的分离机理有体积排斥、限

制扩散、与流动分离等。实验证明,

体积排除的分离机理起主要作用。

另一名称: 体积排除色谱 (Size

Exclusion Chromatography, SEC)

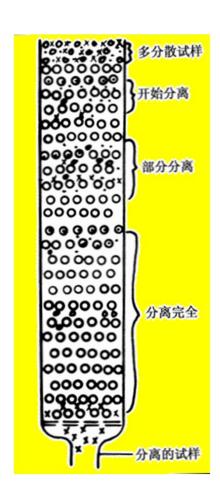


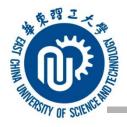
GPC分离机理

设色谱柱总体积为 V_t :

- lue 载体骨架体积 $V_{
 m g}$
- $lacksymbol{\square}$ 内部孔洞体积 V_i
- □ 载体粒间体积 V₀

$$V_t = V_0 + V_i + V_g$$



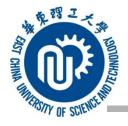


GPC分离机理

高分子体积比空洞大: 淋出体积 $V_e = V_0$

高分子的体积很小:淋出体积 $V_e = V_0 + V_i$

高分子中等大小: 淋出体积 $V_0 < V_e < V_0 + V_i$

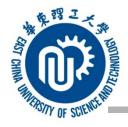


分配系数

孔体积 V_i 中可以被溶质分子进入的部分与 V_i 之比用K 表示

$$K = \frac{V_e - V_0}{V_i}$$

$$V_e = V_0 + KV_i$$



分配系数

对于特别大的溶质分子:

$$V_e = V_0$$

$$K = 0$$

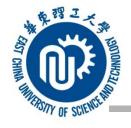
对于特别小的溶质分子:

$$V_e = V_0 + V_i$$

$$K = 1$$

对于中等的溶质分子:

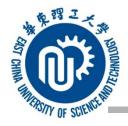
$$V_0 < V_e < V_0 + V_i$$



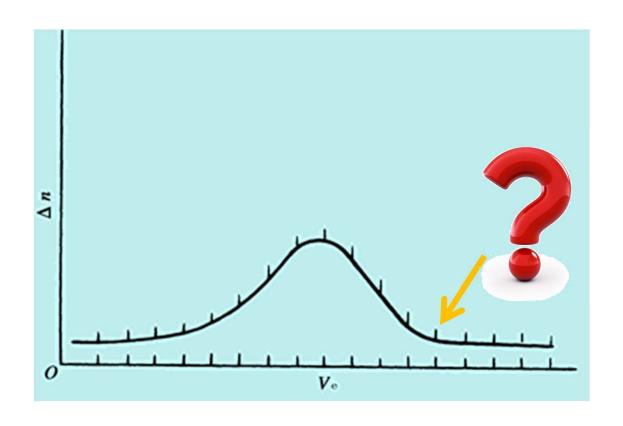
GPC分离机理

溶质分子体积越小,淋出体积越大。这种解释不考 虑吸附效应以及扩散效应,淋出体积仅由溶质分子 和载体孔尺寸决定,分离完全是由体积排除效应所 致,故称为体积排除机理。

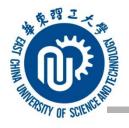
如果溶质的分子量不均一,当它们被溶剂携带流经色谱柱时,就按其体积大小进行分离。



GPC分离机理



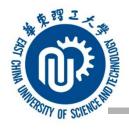
凝胶渗透色谱淋洗曲线



4. GPC标定曲线

当仪器和实验条件确定后,溶质的淋出体积与 其分子量有关,分子量愈大,淋出体积愈小。

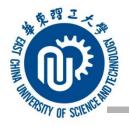
若试样是多分散的,则可按照淋出的先后 次序收集到一系列分子量从大到小的级分。

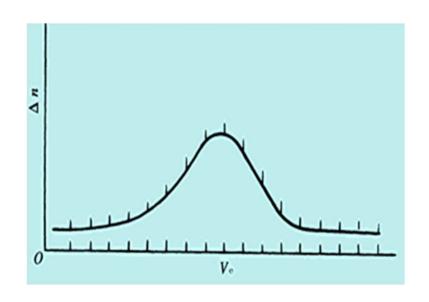


为了测定聚合物的分子量分布,还需测定各级分的含量和各级分的分子量。

对于凝胶色谱来说,级分的含量即是淋出液浓度。

常用的方法:用示差折光仪测定淋出液的折光指数与纯溶剂的折光指数之差 Δn ,以表征溶液的浓度。 在稀溶液的范围内. Δn 与溶液浓度 \mathbb{C} 成正比





GPC谱图反映的是分子

量分布:

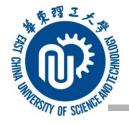
纵坐标 Δn :

正比于淋出液浓度

横坐标Ⅴ。:

代表分子尺寸大小

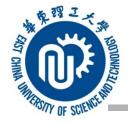
把谱图中的横坐标 V_e 换算成分子量M,就成 为分子量分布曲线了



级分的分子量测定:

直接法和间接法

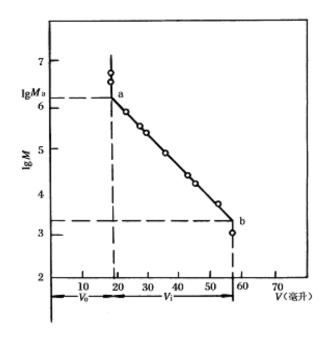
直接法: 在测定淋出液浓度的同时测定 其粘度和光散射, 从而求出其分子量

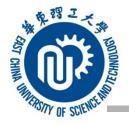


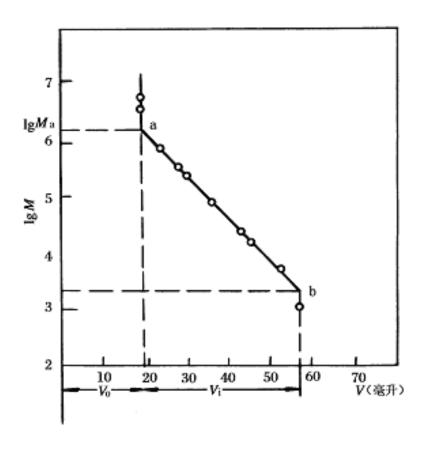
用一组分子量不等的、单分散的标准样品,测定它们的淋出体积和分子量。 lgM 对 Ve 关系如图 所示,直线为分子量-淋出体积标定曲线。

$$|gM| = A' - B'V_e$$

$$\ln M = A - BV_e$$

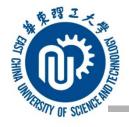






有了标定曲线, 可由 V。求出M(间接法)

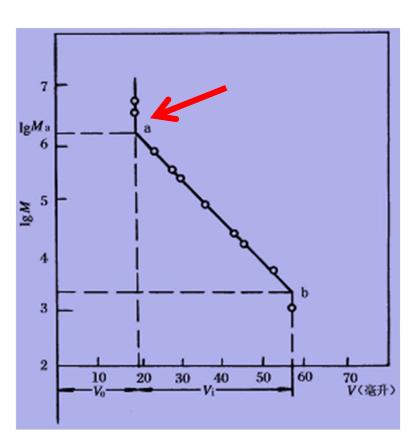
lgM-V_e只在一段范围 内呈直线



 $M>M_a$: 直线向上翘,与纵轴平行,淋出体积与分子量无关,淋出体积是载体的粒间体积 V_0

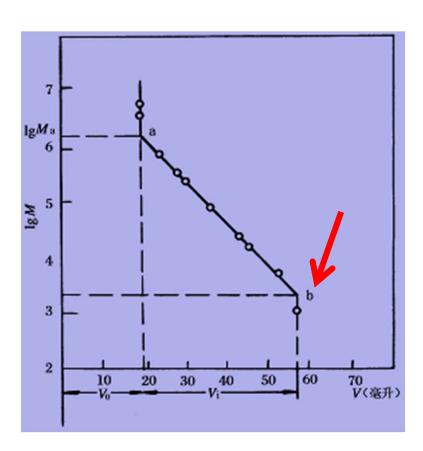
此种载体对于分子量比 M_a 大的溶质没有分离作用, M_a 称为该载体的渗透极限

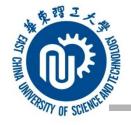
 V_0 值根据这一原理测定





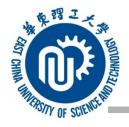
 $M < M_b$: 直线向下弯曲, 淋出体积已经接近 V_i 值 用小分子液体作溶质, 淋出体积可看作是 $V_0 + V_i$, 由此可测定 $V_0 + V_i$ 值





标定曲线只对分子量在 M_a 和 M_b 之间的 溶质适用,这种载体不能测定分子量 $>M_a$ 和 $<M_b$ 的试样

M_b-M_a称为载体的分离范围



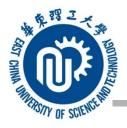
预习内容

1、GPC 普适标定曲线/数据处理

2、高分子浓溶液

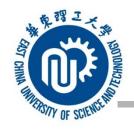
增塑体系/纺丝液/凝胶/冻胶





课堂讨论





课堂讨论

- 1. 简述逐步沉淀分级法的操作过程。
- 2. 简述逐步降温分级法的操作过程。
- 3. 简述柱上溶解分级法的操作过程。
- 4. 简述梯度淋洗分级法的原理和过程。
- 5. GPC的分离机理是什么?
- 6. 叙述GPC是如何分离聚合物的?
- 7. 如何得到GPC的标定曲线?