

H6

高分子物理学进展

(论文集)

科学出版社

高分子物理学进展

(论文集)

B. A. 卡尔金等著

錢人元等譯

科学出版社

1964

Журнал всесоюзного химического общества
им. Д. И. Менделеева, VI [4], 362—442 (1961)

Москва, Госхимиздат

內 容 簡 介

本书共有 12 篇論文，选譯自 1961 年全苏化学会会志，原作者都是高分子物理各个方面的专家。内容是用物理化学的方法来研究高聚物的性质和结构方面的总结性論文。这些論文討論了研究高聚物结构的电子显微鏡方法、X 射綫衍射法及紅外光譜法；討論了高聚物的力学性质、电性能、強度的研究方法以及研究高聚物的热化学方法及溫度形变曲綫法；同时也討論了高聚物的分子量、柔性和形状以及高聚物的溶液性质等。

高分子物理学进展 (論文集)

B. A. 卡尔金等著

錢人元等譯

科学出版社出版

北京朝陽門大街 117 号

北京市书刊出版业营业許可証出字第 061 号

中国科学院印刷厂印刷

新华书店北京发行所发行 各地新华书店經售

*

1964 年 9 月第 一 版

开本：850×1168 1/32

1964 年 9 月第一次印刷

印张：6

印数：0001—5,250

字数：156,000

統一书号：13031·1971

本社书号：3034·13—3

定价：[科七] 1.00 元

目 录

研究高聚物的电子显微镜方法.....	
..... B. A. 卡尔金, Г. C. 馬尔科娃 (1)	
高聚物的X射綫衍射方法..... A. И. 基塔伊戈罗德斯基 (17)	
用紅外光譜方法研究高聚物.....	
..... H. K. 尼基金, Б. З. 伏尔契克 (25)	
高聚物力学性質的測試方法..... B. A. 別利斯脫涅夫 (43)	
温度形变曲綫法研究高聚物.....	
..... Т. И. 索戈洛娃, Г. Л. 斯洛尼姆斯基 (56)	
研究高聚物強度的方法.....	
..... Г. М. 巴尔切涅夫, В. Е. 古尔 (66)	
高聚物电性能研究..... Г. П. 米哈伊洛夫 (87)	
热化学法研究高聚物..... С. И. 米尔松, С. М. 列帕托夫 (104)	
高聚物溶液及熔体流变(粘性)性質的研究方法.....	
... Г. В. 維諾格拉多夫, И. М. 別尔金, И. В. 康紐赫 (117)	
研究接枝和嵌段共聚物的方法..... А. А. 帕拉泰 (130)	
高分子柔性和形状的測定..... В. Н. 萊特科夫 (146)	
高聚物的分子量及其多分散性..... С. Г. 弗兰克尔 (165)	

研究高聚物的电子显微镜方法

院 士 В. А. 卡尔金(Каргин)

化学副博士 Г. С. 马尔科娃(Маркова)

得到具有各种性质的新合成材料的必要性和提高它们的使用特性,都要求应用新的方法来研究这些化合物的结构和性质。

到目前为止,关于高聚物结构的观念仅仅是建立在间接数据的基础上。这是高聚物结构研究的直接方法的局限性所决定的,因为这些方法只可能确定比高聚物分子小一百倍或更多倍的链状分子的一部分的相互排列。

近年来由于电子显微镜方法的广泛应用,对高聚物结构的认识

在非晶态高聚物中分子的形状和结构的形成

根据不久以前流行的把非晶态高聚物看成是紊乱地相互纏結的分子鏈体系的概念,結晶过程必須通过形成局部有序区域;聚合物永远不能完全結晶,在其内部非晶相与晶相是同时存在的,分子有序排列区域的大小應該比高聚物分子的长度小許多倍。因此,同一个高聚物分子必須貫穿几个非晶区和晶区。

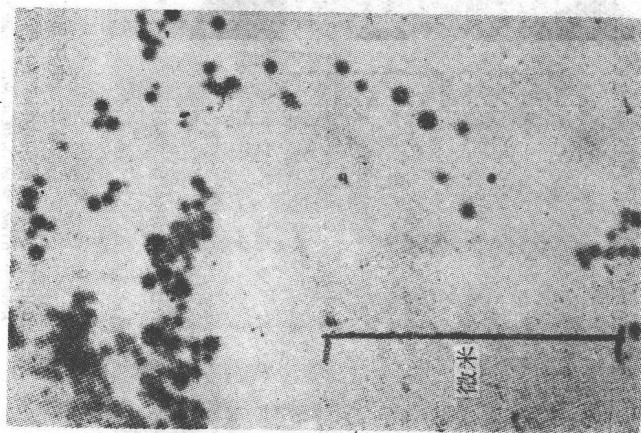
許多实验数据,例如已經发现許多高聚物容易发生相变,吸附作用的开始阶段与所謂“結晶度”无关,非晶态高聚物具有較大的密度值等等都不能用“非晶态毛毡”图来解释。現在对高聚物結構已經提出了新的观点^[2],根据这个观点,高聚物是由平行取向的长鏈束构成。这些鏈束类似于小分子液体体系中分子聚集的“羣”。但由于有較大的松弛時間和巨大的分子間相互作用力,鏈束可以較長時間地存在,而鏈束的尺寸比液体中的分子“羣”較大。在热运动的影响下整个鏈束可以蜷曲起来。实验証实在高聚物体系中存在有鏈束。

在許多工作中曾应用电子显微鏡方法观察非晶态高聚物中产生有序性的过程^[3]。通过对較少数分子的观察,同时研究某些高聚物鏈在相互作用时,出現的基本結構。曾研究了在不同介質中容易改变本身构象的聚丙烯酸。用加一滴溶液于支持膜上的方法,在 VOM-100 型电子显微鏡上,直接用电子光学方法放大了 20000—25000 倍,接着再以照象放大进行研究。

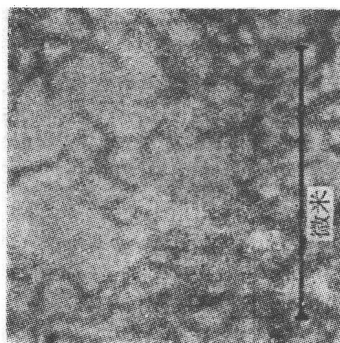
在图 1a 中可以看出单个被分离的球状聚丙烯酸分子,其大小达到 100—150 埃,这相当于单个分子鏈本身蜷曲成一团的大小。随着高聚物溶液浓度的增大可观察到“次級”結構的生成,它們是借球粒結合方式生成的,其間并无相互交錯。

在图 1b 中可看出由聚丙烯酸的中和作用而得到的单个弯曲的綫状聚丙烯酸鈉,这些綫具有纖維狀結構,其直径为 60—120 埃,显然,纖維狀結構是由几个結合成“束”的伸展分子鏈构成的。

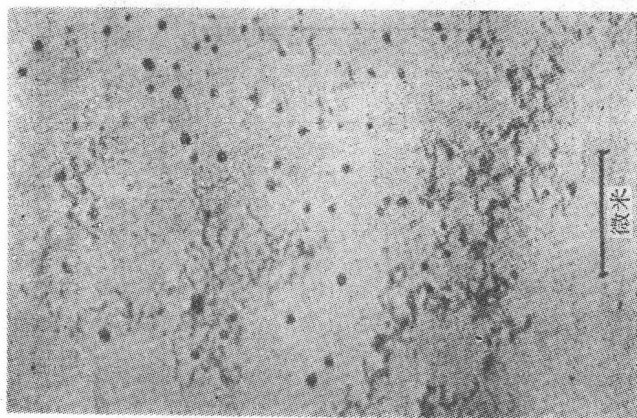
在图 1c 中表示聚丙烯酸分子电子显微照相是由中等中和



a

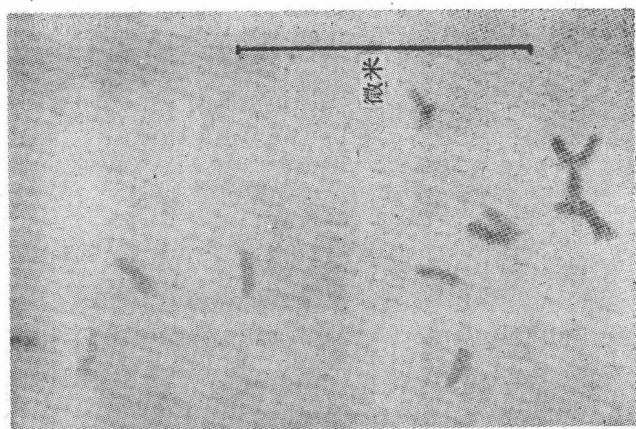
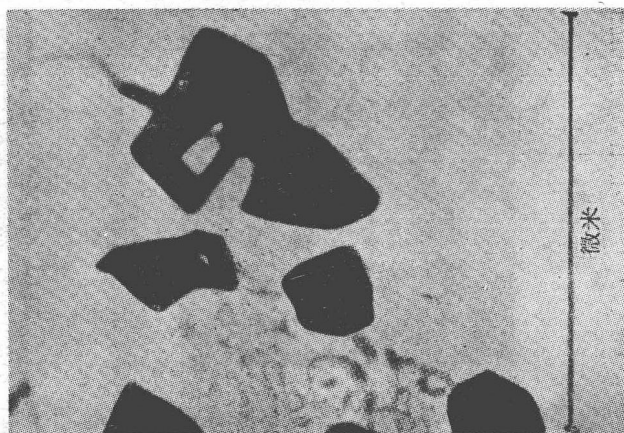
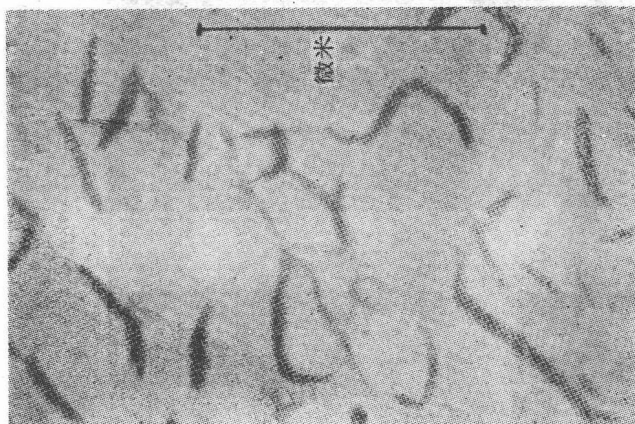


b



c

图 1. 电子显微照相:
a) 聚丙烯球晶(250000 倍) b) 聚丙烯的纤维状结构(250000 倍) c) 聚丙烯(250000 倍)



a

b

图 3. 由 0.0001% 溶液中得到的聚丙硫胺的电子显微照相 (30000 倍)

图 2. 电子显微照相:

a) 由 0.0001% 溶液中得到, 洒尔佛散分子束 (50000 倍)

b) 由 0.01% 溶液中得到, 洒尔佛散分子束 (50000 倍)

度的聚离子溶液中得到。可以很明显地看到两类结构：单个的球粒和伸展开的链束。

以聚丙烯酸和它的盐类为例只确定了两类基本结构的形成：

1) 分子链蜷曲成对称线团的典型球状结构和 2) 由不对称的分子链结合成“束”的纤维状结构。

由结构规整的链所组成的链束可以有各种不同的几何形状。在图 2a, b 中所示洒尔佛散 (Salvarsan, 砷的高聚物) 分子的显微照相, 样品是由浓度为 0.0001% 和 0.01% 的溶液制得的, 在直接放大至 18000—20000 倍时进行研究。在稀溶液中高聚物的分子链聚集并形成有明显界限的和较少弯曲的分子链束。当提高溶液中高聚物的浓度时, 链束的长度增大且弯折加多, 导致形成大块的和几何规整的聚集体 (图 26)。根据实验所得结果可以作出如下的结论：对于非晶态高聚物只有依靠大分子的有序排列才可以产生几何规整的形状。

在聚丙烯酰胺 (图 3) 的例子中已确定了链束弯曲的可能性。在电子显微照相中可以明显地看到孤立的及弯曲约 180° 的链束。这些弯曲的产生仅可以解释为是由于在分子链的排列中高度有序的结果。在分子链有序排列的过程中, 链束内部出现应力并导致链束弯曲至某一定的角度。在溶液的浓度增加至 0.01% 时得到纤维状的次级结构, 其直径达到 50—150 埃。增加溶液的粘度将引起分子链移动的减慢。由于这个原因形成某些几何规整的形状, 它们从外形看来好像是四方晶体, 但从电子衍射分析的数据来看, 这些结构是非晶态的并且是分子“羣”的特殊形状。

因此, 实验数据证实了早先提出的假设, 即非晶态高聚物的结构必须看成是聚集束的展开链或是蜷曲的分子球的体系。在非晶态高聚物中产生次级结构时球粒或链束可以起独立结构单元的作用。

问题在于依靠球粒粘在一起能否获得结晶的结构。大家知道某些蛋白质的结晶结构是由球粒紧密堆砌而成的。这样的结晶只有在天然化合物中才能遇到。显然是由于在这些化合物中高聚物

是单分散的缘故。

在生物体系和天然蛋白质中，球状和纤维状结构的存在，使有可能得出結論：高聚物鏈相互排列成鏈束的情况是最普遍的現象。

結晶高聚物的形态

前面我們所討論的非晶态“毛毡”的高聚物模型不能够解释形成正規的高聚物晶体的可能性。但是大家都知道，在許多實驗室独立研究的結果中获得了聚乙烯、古塔波胶、聚酰胺、全同立构聚烯烴等高聚物的晶体^[4]。Keller 对这些晶体，例如聚乙烯已作了很詳細的敘述，他还写了有关高聚物結晶形态的总結性文章^[5]。

現在可以肯定地認為：任何規整結構的高聚物在适宜的實驗条件下都可能得到結晶的形态。Keller 已指出过，綫型聚乙烯能够生成一系列形态結構。他曾确定，根据結晶的条件(温度、浓度、溶剂性質)，聚乙烯能够生成三种形式的晶体。晶体是通过同样厚度的螺旋式台阶的生成而增长。这些晶体的电子衍射証明它們具有单晶的衍射图形。并且指出，分子是垂直于晶面取向的。图4表示聚乙烯单晶体的电子显微照相。从图5中明显地看出結晶的平面和体型晶体通过这些平面的重迭方式螺旋形地增长。高聚

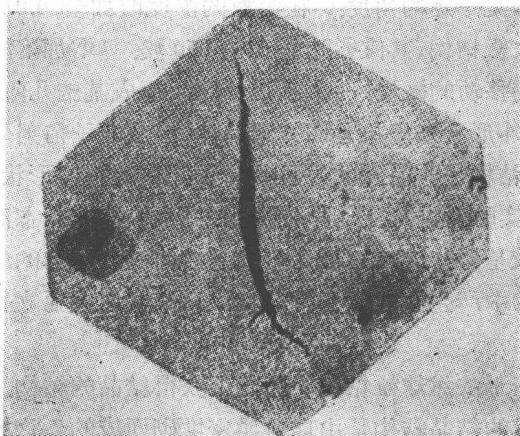


图4. 綫型聚乙烯的单晶体(5000 倍)

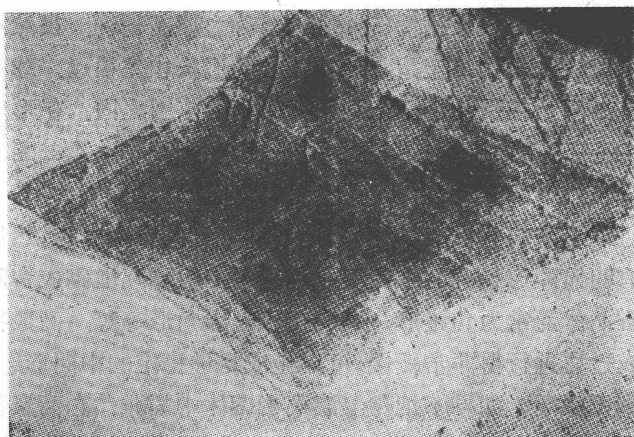


图 5. 由 0.01% 的二甲苯溶液在 78° 时得到的綫型聚乙烯单晶体，噴涂 Au-Pd 合金(5000 倍)(A. Keller 照片)

物单晶体可以达到从几个微米到几百微米的大小。

如何能生成这样規整构造的高聚物晶体呢？在构成这样晶体时什么是独立的結構单元？晶体生成的机理如何？

許多研究者确定：从单个高聚物的鏈蜷曲成球（在这种情况下高聚物自然是非晶态的）到形成規整外形的晶体的結晶过程是分阶段进行的。結晶过程的第一阶段是綫团伸展并形成平行取向的鏈束。在綫型聚乙烯的例子中曾已表明^[1]：在选择适当的条件时，高聚物只形成分子大小的球。改变条件，同时可以得到象小球一样的和有很大外形的晶体。显然，在这种情况下可以断言晶相和非晶相是分开存在的。在前面所述的工作中曾研究了結晶过程的不同阶段。表明在产生次級結構时，鏈状分子的鏈束起独立結構单元的作用。

因此，許多研究者工作表明：对于构成宏观的結構来說鏈束是必要的結構单元。带状的折迭結構是由整个鏈束全部弯曲 180° 而形成的，在帶中鏈束是平行地排列着。对于聚乙烯来說，帶的宽度为 100 埃。然后层的形成是由平行地排列的鏈束以层的特殊增建方法而产生。所生成的平面层与支持膜表面成某一定角度而增

长。这些过渡的次級結構(帶或面)通称为球晶結構。虽然对于聚合物來說这些結構甚至是与球狀顆粒的形状相差很远。球晶的大小也各不同,在从几个微米到几百微米的范围之内。在形成大球晶的情况下,其大小可达到几个厘米(例如聚癸二酸乙二酯的大球晶)。

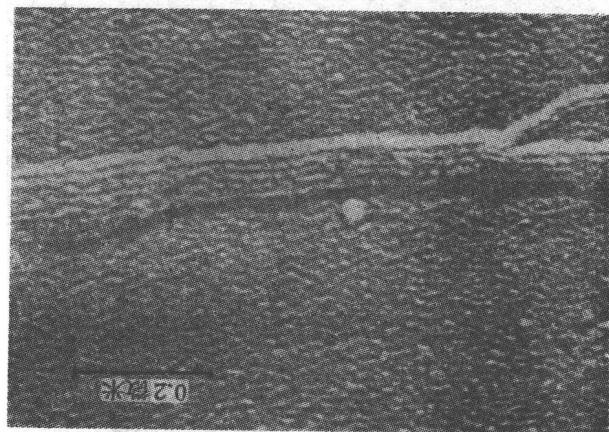
可以逐步观察次級結構的形成,从个别的鏈生成帶,然后到出現具有明显外形輪廓的平面层。这些平面层相互堆砌成台阶而形成三維晶体通常为角錐形,主要有菱形、六角形等等。高聚物单晶体形成过程进行得非常緩慢,可以生成足够稳定的中間形态。

毫无疑问,如果不把在溶液或者熔体中的非晶态高聚物看作是有序的体系,就很难理解这些高級形式(高聚物的晶体)的产生,同时对于具有規整鏈結構的綫型高聚物(在适当的温度和結晶介質粘度的条件下)可以預期能生成所有的形态以至于单晶。实际上可以举出一系列曾經获得单晶的高聚物。

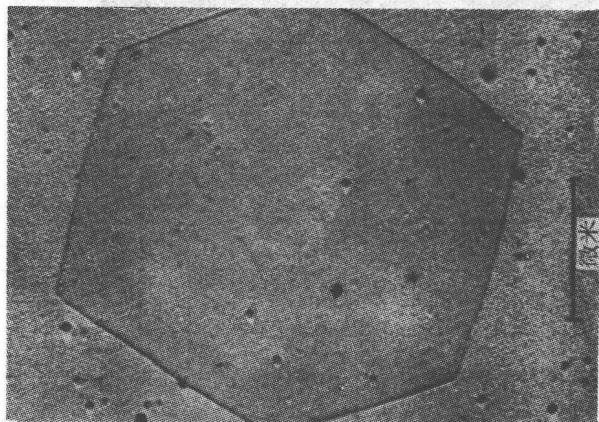
早已指出过,所有綫型的結晶高聚物都可以得到单晶的形式。显然,在这些晶体中高聚物分子成为折迭形式并垂直于层的平面而排列。結晶过程必須在高于高聚物玻璃化温度时进行,在接近于結晶高聚物熔点时所得到的晶体最大。

在一系列綫型聚酯类的例子中証明了形成各种形态直到单晶的可能性^[7]。在图 6a 中明显地看出由单个平行地排列的高聚物的綫生成带的过程。帶与支持膜成一定的角度,单个綫的宽度約为 130 埃。总放大率 100000 倍。在图 6b 中表示具有明显外形的单个結晶层,层的厚度約为 30 埃。在图 6c 中明显地看出結晶的薄片构造在堆砌平面层时晶体以螺旋台阶的形式增长。放大 10000—20000 倍。

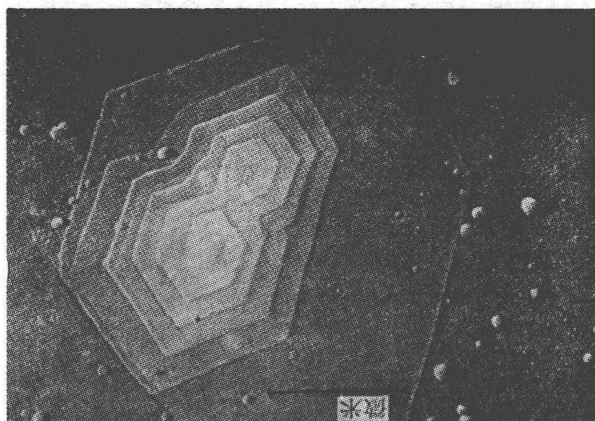
图 7a 表示由 0.01—0.05% 二甲苯溶液中得到的全同立构聚苯乙烯单晶的电子显微照相,結晶形成特殊的星状,其大小从几个微米到 150 微米。对于聚苯乙烯的次級結構來說,几种形态的形式已确定(图 7b)。晶体形态的特征是纖維結構。单个纖維通常是垂直于菱形的长对角綫^[8]。



a

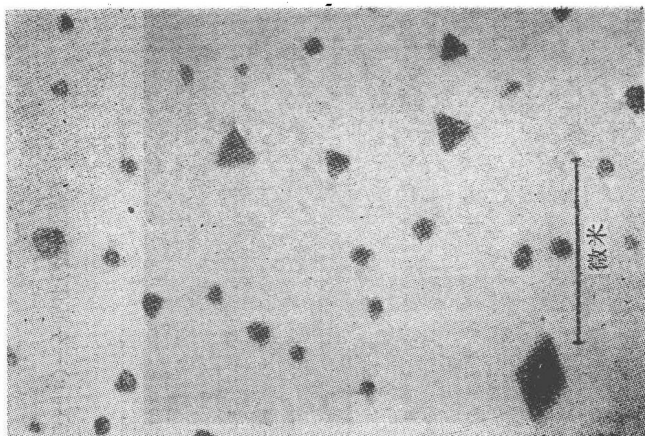
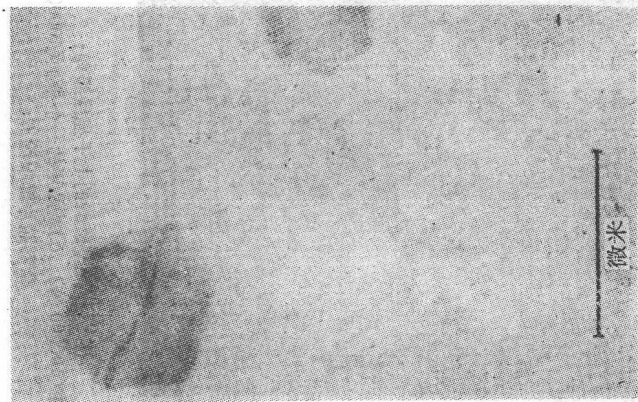
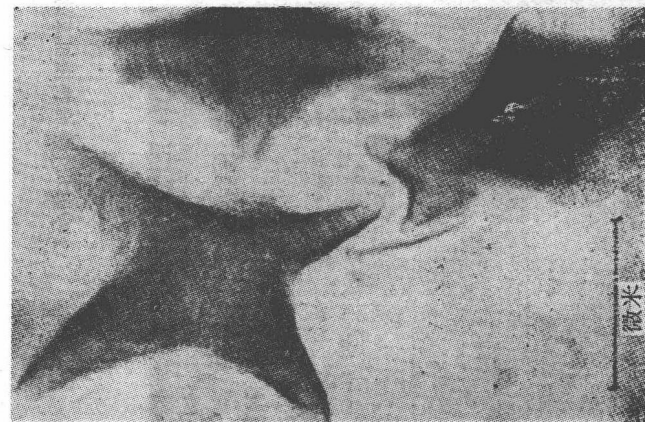


b



c

图 6. 綫型聚酯的电子显微照相:
a) 由几个聚合物綫组成的带(100000 倍) b) 結晶层的一个平面(10000 倍) c) 一个晶体(20000 倍)
全部照片都噴涂 Cr



6

a

图7. 全同立构聚苯乙烯的电子显微照相:
a)由0.01—0.05% 溶液得到的个别晶体(12800 倍)
b)从溶液得到的晶体(21000 倍)

图8. 从溶液中得到全同立
构聚丙烯的晶体

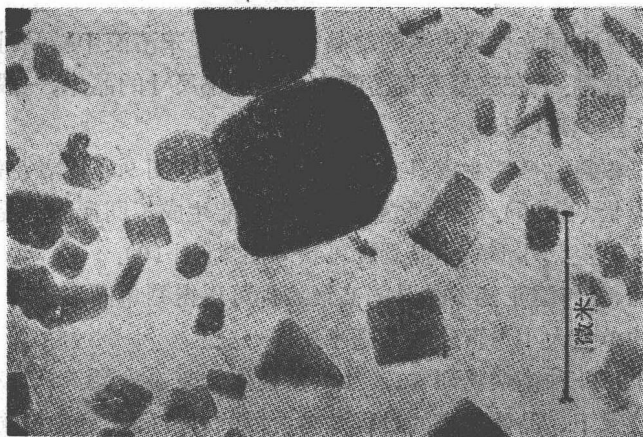
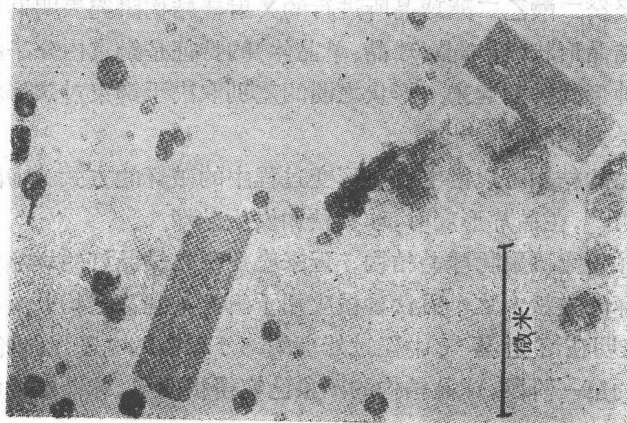


图 10. 聚丙烯酸晶体的电子显微照相



b



a

图 9. a), b) 聚三氟乙烯的晶体

发现了全同立构聚丙烯的单晶^[8]。从二甲苯溶液中结晶时生成较大的片晶。在三氯乙烯溶液中生成较小尺寸的晶体,一般为菱形或正三角形(图 8)。

聚三氟氯乙烯能生成具有很好外形的晶体(图 9a) 或者花瓣、薄片等形状(图 9b)。全同立构聚丙烯酸能生成不同形状的晶体——从具有规整外形的单晶到纤维状的晶体(图 10)。

因此,任何真正能够结晶的高聚物都可以得到单晶形式。最常看到的单晶大小为百分之几毫米。

对于每一种高聚物而言,产生大块晶体的复杂途径不只一种。在所有情况下,晶体形成的过程是多阶段的并伴随着产生不同的形态结构。即使是同一种高聚物也可以建立晶体形成的不同途径。如已经证明了聚乙烯结晶可以得到螺旋的形式,在这种情况下^[9],结构的单元也是螺旋体,已经确定了平面结构和螺旋结构是同时存在的。在增长过程中平面结构相迭成螺旋体台阶,而螺距不同的大螺旋是由起始的螺旋结构形成的。

如前所指出的,结晶过程可以进行到获得一定区域内分子链的有序排列。已经叙述了获得大小达到几个毫米的聚癸二酸乙二醇酯大球晶的条件^[10]。所生成的球晶为球状。在图 11 中描述了正在形成中的球晶,这些球晶结构容易分裂为小块;在干燥时晶体沿半径方向破裂。

从聚癸二酸乙二醇酯球晶所进行的 X 射线结构研究表明高聚物的任何结晶形状(纤维晶、球晶、单晶体)的特征是链束内分子链都以同一种形式排列起来。形状之间的差别取决于链束对该形状的主要生长方向的取向^[11]。

球晶的结构可以借它们在形变过程中的破坏的方式来研究。曾经表明^[12],在晶片形变时,球状结构发生破坏。

为了研究高聚物球晶结构,近来应用预先结晶好的样品使其表面破坏的方法。这个方法曾被应用于研究某些高聚物^[13]。在图 12a 中表明在溶剂蒸气中经过处理的部分球晶的电子显微照相。在处理的第一阶段,球晶结构的图象已变得很明显,球晶结构逐渐

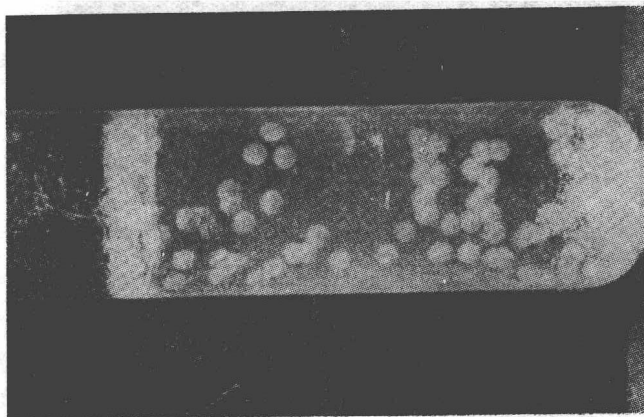


图 11. 由 4% 的乙醇溶液中聚癸二酸
乙二酯大球晶的形成



^a



⁶

图 12. a) 经受腐蚀的聚癸二酸乙二酯部分球晶的电子显微照相(13500 倍);
6) 聚癸二酸乙二酯球晶的螺旋带状结构单元