

高分子物理 基本概念与问题

朱永群 编

科学出版社

高分子物理
基本概念与问题

朱永群 编

科学出版社

1988

内 容 简 介

本书简要介绍高分子物理的基本概念和原理，并通过大量例题(92题)和参考题(258题)，使读者进一步理解和运用高分子物理的基本概念、基础理论和有关公式。全书共分七章，即：绪论，聚合物的结构，聚合物的分子运动和转变，聚合物的力学性能，聚合物的电学性能，高分子溶液，聚合物的分子量与分子量分布，聚合物的热稳定、老化和分析测试。各章列有“内容提要”、“概念及原理简介”、“名词”、“例题”、“参考题”、“参考文献”等项内容。本书内容简明扼要，重点突出，叙述简洁，习题较多，是一本较好的学习和复习参考书。

本书可作为高校有关专业大学生、研究生及教师的教学参考书，也可供从事高分子科研和材料研制、开发、测试工作的科技人员参阅。

高分子物理基本概念与问题

朱永群 编

责任编辑 郑飞勇

科学出版社出版

北京朝阳门内大街137号

中国科学院条件印刷厂印刷

新华书店北京发行所发行 各地新华书店经售

1988年9月第一版 开本：787×1092 1/32

1988年9月第一次印刷 印张：9 7/8

印数：0001—2,950 字数：223,000

ISBN 7-03-000438-8/O·122

定价：5.20元

前　　言

高分子物理(包括高分子物理化学)是近年来发展很快的一个学科。早期高分子物理的内容,除了高分子溶液和少数其它部分外,大都局限于定性的描述。当时有关理论还没有很好发展,物理模型不够完善,论点有时会有矛盾。读者在学习了有关高分子物理的论述后,印象往往不十分深刻,概念也不容易掌握。近一二十年来,由于研究手段的不断完善,得出许多新的实验事实,从而得以建立相应的理论和建立比较能反映实际情况的模型。这本《高分子物理基本概念与问题》就是在这种新的条件下编写的,它反映了高分子物理近年来发展的成就。本书比较清楚地用问题的形式来引导学习,是一种很好的形式。

这本书从扼要介绍基本概念着手,提出问题来帮助思考,与试题汇编一类的书籍有本质的不同。书中首先介绍有关内容的要点,然后举出有实际意义的例题,引导读者如何去进行思考,最后列出一些参考题,供读者巩固所学得的知识。必须指出的是,这本书是一本学习辅导书,而不是教科书,读者只有首先在学习高分子物理课程的基础上,才能找出这本书在参考和复习上的价值。

高分子物理还在迅速发展,概念也在不断完善和提高,因此本书各章节的份量并不平衡,而且同其重要性也不一定成比例,希望读者注意到这一点。

于同隐

1987年6月28日

编 者 的 话

高分子科学发展到今天，已成为大学化学系学生不可缺少的一门学科。随着材料科学、生命科学的研究深入，高分子科学尤显出其重要地位。

自从 1953 年 P.J.Flory 的高分子名著《高分子化学原理》[“Principles of Polymer Chemistry”, Cornell University Press (1953)] 出版以来，有关高分子物理与物化的专著和教科书，重要的不下几十种，它们的编写风格各有不同，内容的深度与广度也各有侧重；目前国内“高分子物理”的教学时数也不尽相同。为此，编写本书的目的就是为了配合教学内容，使读者巩固和运用所学的有关基础理论、基本知识与公式，并以提出问题和解答问题的形式，掌握教学重点，加深对基本内容的理解，培养分析与解决实际问题的能力。

本书共分七章，每章开头先指出本章应掌握的基本内容，然后分节简述有关的基本概念、基本原理与公式；列举了一些有代表性的例题，用来理解和熟练前述的原理和公式，示范了解题的技巧；再选集了一定数量的参考问题，作为学过本章内容后自我测验的一种手段，对于所选问题根据其难易程度分别给予详解、部分解、答案或提示；每章最后列出了作者认为对该章内容阐述得最好的有关文献。

本书编选的例题和参考题，已经过多年的教学实践，在编写中注意到国内大多数院校，分别采用中国科学技术大学高分子物理教研室编著的《高聚物的结构与性能》和何曼君等编的《高分子物理》作为主要教学用书这一实际情况，因此在全书系统上，以及所采用的名词和物理符号上，尽量与上述书籍

相一致。同时全书统一采用法定计量单位。

在本书编写过程中，得到复旦大学于同隐教授的关怀和鼓励，并在百忙中审阅了全部书稿和为书作序；得到杭州大学陈义镛教授以及复旦大学陈维孝副教授、北京化工学院华幼卿副教授的鼓励和支持；并得到杭州磁带厂张鸿安同志的支持和帮助，他参加了编写大纲的讨论，校阅了部分初稿，为本书的出版做了不少工作。北京大学丘坤元教授、张鸿志和王盈康副教授，浙江大学风兆玄副教授，中国科学技术大学何平笙副教授审阅了此稿。作者在此一并致以深切的谢意。

本人才疏学浅，书中漏误之处亦必颇多，尚祈国内专家和读者给予指正为感。

目 录

绪 论	1
第一章 聚合物的结构	7
§ 1-1 高分子链的近程结构	7
§ 1-2 高分子链的远程结构	16
§ 1-3 高分子的聚集态结构	31
第二章 聚合物的分子运动和转变	44
§ 2-1 聚合物的玻璃化转变	45
§ 2-2 晶态聚合物的转变	56
§ 2-3 聚合物的粘性流动	64
第三章 聚合物的力学性能	77
§ 3-1 玻璃态和结晶态聚合物的力学性能	78
§ 3-2 聚合物的高弹性	91
§ 3-3 聚合物的粘弹性	103
第四章 聚合物的电学性能	130
§ 4-1 聚合物的介电性能	131
§ 4-2 聚合物的导电性和电击穿	147
§ 4-3 聚合物的静电现象	158
§ 4-4 聚合物的其它电学性能	161
第五章 高分子溶液	165
§ 5-1 聚合物的溶解	166
§ 5-2 聚合物稀溶液热力学	177
§ 5-3 高分子溶液的相平衡与相分离	185
§ 5-4 聚合物浓溶液	197
§ 5-5 聚电解质溶液	201
第六章 聚合物的分子量与分子量分布	207
§ 6-1 分子量的统计意义	209

§ 6-2 聚合物分子量的测定方法 218

§ 6-3 聚合物的分子量分布 237

第七章 聚合物的热稳定、老化和分析测试 260

§ 7-1 聚合物的热稳定与老化 260

§ 7-2 聚合物的分析与测试 272

附 表

1. 常用聚合物的英文缩写和某些物理常数 297

2. 一些基本物理常数的数值 300

3. 有关的法定计量单位 300

4. 单位倍数的名称和符号 301

5. 有关的单位换算因数 302

绪 论

【内容提要】^[1-12]

高分子科学是一门迅速发展的现代科学，它既是一门基础科学又是一门应用科学。

高分子科学是研究高分子化合物的合成、结构、加工成型、性能和应用的新型学科。它又可分成“高分子化学与工艺”、“高分子物理与物化”、“聚合物加工成型”等几个分支。具体而言，高分子学科的研究内容包括以下几个方面：

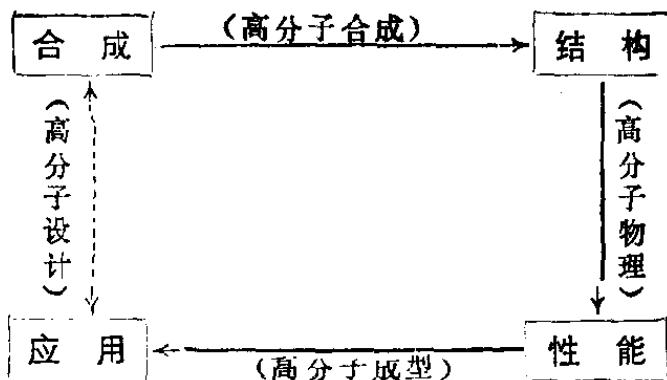
1. 高分子的合成和化学反应——聚合反应理论，新的聚合方法及改性方法，高分子的基团反应，高分子的降解、老化与交联；

2. 高分子的结构与性能——高分子链的构型与构象，高分子的聚集态及分子运动、固态及液态聚合物的物性（热学、力学、电学、光学、磁学、流变学等性能），高分子溶液及分子量；

3. 高分子的加工、成型与应用——成型的理论基础及方法，塑性、弹性等力学性能，流变学理论，高分子材料应用范围的研究；

4. 高分子的分子设计研究——综合高分子合成、结构、性能和应用的相互关系和规律，设计和制造具有预期性能的高分子材料。

以上四个方面的相互关系，可用以下“四角关系”来表示：



高分子学科已形成了系统的理论，作为本学科的一些基本概念及有关理论，包括以下一些内容：

聚合物的来源——天然聚合物，合成聚合物，它们与低分子物的主要差别，大分子学说。

聚合物的分类——按主链组成(碳链、杂链、元素有机链、无机链)，按反应类型(加聚物、缩聚物、共聚物)和按材料用途(塑料、纤维、橡胶等)的分类。

聚合物的命名——按照有机低分子物命名原则命名，习惯名和商品名。

由单体合成聚合物的两类主要反应——逐步聚合反应和链式聚合反应。

组成高分子的单元——链节、大分子链——以及高分子的聚集态、织态等多层次结构。

聚合物的分子量——平均分子量，分子量的多分散性，以及分子量和分子量分布的测定原理及方法。

以分子运动的观点研究聚合物的结构、性能及其相互关系，是高分子物理与物化根本内容。研究它们的最终目的就在于了解聚合物的结构与其物理性能的关系，以此指导我们正确地选用高分子材料，合理地控制加工成型条件，通过各种途径改造聚合物的结构，从而有效地改进其性能，并最终指导设计和合成具有预定性能的高分子材料。

具体而言，高分子物理的基本内容，包括以下几个方面：

1. 聚合物的结构：大分子链的近程与远程结构，高分子的聚集态结构，以及织态结构等更高层次的结构。

2. 聚合物的分子运动和热转变：聚合物的分子运动特征，玻璃化转变，相转变，聚合物的粘性流动等。

3. 聚合物本体的物理性能：如热性能，力学性能，电学性能，以及光学、声学、磁学、表面性能等。

4. 聚合物溶液的性能：分子间的相互作用与高分子溶液特征，稀溶液的依数性、渗透压、粘度、光散射，浓溶液的性质，聚电解质溶液特征。

5. 聚合物的分子量和分子量分布：分子量与分子量分布的表征方法，测定方法，分子量和分子量分布对聚合物性能的影响。

6. 研究聚合物结构和性能的近代技术：它们的基本原理，和在聚合物研究中的应用。

与其它学科相比，高分子学科是发展很快的一个学科，它的发展前景广阔，其发展方向大致是以下几个方面：

1. 从聚合物品种上，对老产品进行改性、复合，使材料获得新性能，其中聚合物的共混就是一个有重要价值的活跃的研究领域。

2. 从高分子工业方面，发展新设备、新工艺，提高催化效率，强化生产工艺，降低生产成本。

3. 从材料角度：发展能耐严酷环境和具有高功能的高分子材料，如宇航所用的耐高温、耐超低温、高模量的材料，以及高分子半导体、导体、超导体材料，提高普通高分子材料的使用寿命。

4. 从生命科学角度：向医用、生物高分子发展，如生物膜和各种医用构件和材料等。

5. 在合成-结构-性能三者关系研究的基础上，进行高分

子的分子设计。

6. 从环境角度：研究和开发“废弃高分子”材料的途径，以防止或治理高分子废料的公害。

【参考题】

1. 简单解释下列高分子基本概念或名词，并各举一例：

单体，齐聚体，聚合物；

链节，链段，大分子链；

平均聚合度，平均分子量，分子量分布；

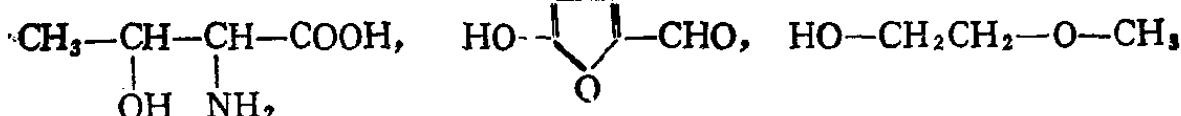
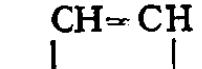
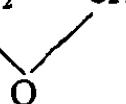
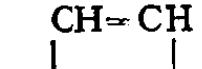
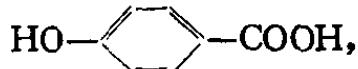
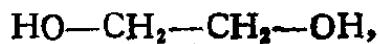
均聚物，缩聚物，共聚物，共混物；

塑料，纤维，胶橡，胶粘剂，涂料；

热塑性聚合物，热固性聚合物。

2. 聚合物与低分子化合物对比，在结构上和性能上各有什么主要特征？

3. 指出下列低分子有机化合物，哪些可生成加聚物，哪些可生成缩聚物，哪些都不能？



4. 解释下述现象：

(1) 聚合物的溶解很慢，多数需经过相当长的溶胀过程最后才能溶解；

(2) 聚合物的结晶特征与低分子结晶不同，很难找到完全结晶的聚合物；

(3) 结晶聚合物熔融时，其熔点及熔界与低分子结晶不相同。

5. 今有乙烯、氯乙烯、苯乙烯三种单体，分别经过加聚反应制成聚合物，试问下述三种情况下，哪种聚合物的平均聚合度大？平均分子量大？

(1) 等重量的三种单体分别聚合时；

(2) 等分子数的三种单体分别聚合时；

(3) 等摩尔的三种单体聚合成等摩尔的高分子时。

6. 试说明以下用于低分子测定的性质，能否完全适用于聚合物的测定，并简述理由：

(1) 蒸气压，(2) 活度，(3) 溶液依数性。

7. 试写出以下单体得到链状高分子时，重复结构单元的化学结构：

α -甲基苯乙烯，丙烯酸酐，二异丙烯，N-乙烯基咔唑，对苯二胺，半乳糖。

8. 简单回答下列问题：

(1) 你能否用一个简单的实验确定某未知单体X的聚合反应，属于逐步聚合还是链式聚合？

(2) 如何知道一种透明溶液里是否含有聚合物？

(3) 怎样简单判断一块高分子材料能否二次加工成型？

9. 根据哪些基本知识和生活经验，来判断某种高分子材料适合用作塑料、橡胶或纤维。

10. 常用大品种聚合物的分子量，通常分别在如下范围：

聚合物	$M \times 10^{-4}$	聚合物	$M \times 10^{-4}$
LDPE	6—30	PA 66	1.2—1.8
PVC	5—15	PAN	2.0—2.6
PS	10—30	NR	20—40
PET	1.8—2.3	BSR	15—20

(1) 试由上述分子量数值计算出各自的聚合度范围；

(2) 结合它们的通常用途，说明用于塑料、橡胶、纤维的分子量和分子量分布各有何特征？

11. 由下列一些聚合物(我国的商品名称)：

环氧树脂，脲醛塑料，密胺塑料；

涤纶，锦纶，腈纶；

丁苯橡胶，氯丁橡胶，硅橡胶

试分别写出：(1) 它们一个重复结构单元的化学结构式；(2) 组成该聚合物的单体的化学结构式。

12. 由己二胺(I)、己二酸(II)和癸二酸(III)



进行熔融缩聚反应，若三种原料的起始摩尔比相等，试问：(1) 反应完成后产物中有哪几种缩聚物？(2) 三种原料在共缩聚物中的排列顺序有哪几种？

【参考文献】

[1] 林尚安、陆耘、梁兆熙编著，《高分子化学》，第一、九章，科学出版社(1984)。

[2] 成都科技大学、天津轻工业学院、北京化工学院合编，《高分子化学及物理学》，第一章，轻工业出版社(1984)。

- [3] H. S. 考夫曼, J. J. 法尔西塔编,《聚合物科学与工艺学引论》第一章,吴景诚等译,科学出版社(1986)。
- [4] 日本高分子学会编,《高分子科学基础》,第一章,习复等译,化学工业出版社(1983)。
- [5] 汉斯-乔治·伊利亚斯著,《大分子(上册)结构和性能》,第1、2章,复旦大学材料科学研究所译,上海科技出版社(1986)。
- [6] G. 奥迪安著,《聚合反应原理》,第一章,李弘等译,科学出版社(1987)。
- [7] A. 鲁丁著,《聚合物科学与工程学基本原理》,徐支祥译,科学出版社(1988)。
- [8] S. L. Rosen, "Fundamental Principles of Polymer Materials", 2nd Ed. Chapter 1. 2. 3., John Wiley & Sons. (1982).
- [9] 安智珠著,《聚合物分子设计原理》,第1章,湖南科技出版社(1985)。
- [10] 冯新德,“高分子化学的进展——八十年代的特征”,《高分子化学与物理专论》,第1—13页,中山大学出版社(1984)
- [11] 钱人元,“高分子材料科学展望”,化学通报,(9) 527 (1982)。
- [12] 王葆仁,“发展中的高分子”,高分子通讯,(1), 47(1979)。

第一章 聚合物的结构

【内容提要】

与低分子相比，聚合物的结构非常复杂，其主要特征是：

1. 大分子链都是由数目很大(一般 $>10^3$)的结构单元，以共价键连接而成；
2. 大分子链的几何形状可为线形、支链形、梯形、网状或体形等；
3. 大分子链的单键若没有位阻时，可以内旋转，呈现出无数构象，使高分子具有柔顺性；
4. 大分子链之间靠 van der Waals 力、氢键等聚集在一起，可以成为晶态、非晶态、取向态、液晶态或织态结构等。

由于聚合物结构层次的复杂性、多样性，故其研究方法也应当是由小到大，由简到繁，分层次地以下列次序进行：

高分子的近程(一级)结构——链的化学组成，单体的键接次序，结构单元的空间构型；

高分子的远程(二级)结构——单键内旋转与大分子链的构象，高分子链的柔顺性；

高分子的聚集态(三级)结构——分子间的相互作用，聚合物的物态与相态。

研究聚合物结构的根本目的，就在于了解聚合物结构与物理性能之间的关系，以指导我们正确地选择、合理地使用高分子材料；更好地掌握聚合物的成型工艺条件；找出通过改变聚合物结构来改善其性能的规律；进一步合成具有指定性能的高分子材料——即进行高分子的分子设计。

§ 1-1 高分子链的近程结构^[1-8]

【应掌握内容】

1. 高分子的近程(一级)结构所研究的内容是什么?

高分子的构型指的是什么?

2. 长链分子中,一个重复结构单元的构型特征:

缩聚物——均缩聚物、共缩聚物、杂缩聚物;

单烯类加聚物——单体的键接方式;

双烯类加聚物——单体的加成方式及顺反异构;

定向聚合物的立构规整性;

大分子链的文化与交联;

共聚物的结构——二元共聚物的单体序列、无规共聚物的序列分布.

3. 以物理方法或化学方法确证高分子的近程结构. 如红外光谱法、裂解色谱法、核磁共振法等.

【名词】

近程结构,结构单元,键接方式,头-尾结合,单体序列分布,聚 α -烯烃;构型,顺反异构,规整聚合物,有规立构,无规立构,全同立构,间同立构,双全同立构,叠同三重全同立构,非叠同三重间同立构;线形高分子,支链形高分子,网状或体形高分子,离子型高分子,星形、梯形、篦形、梳形高分子;无规共聚物,嵌段共聚物,接枝共聚物,交替共聚物;链的裂解,裂解气相色谱法(PrGC),红外光谱法(IR)、核磁共振谱法(NMR).

【概念及原理简介】

构成聚合物的最小单元是大分子链,而大分子链则是由数目众多的重复结构单元,以共价键连接而成. 单体在连接成聚合物时,既有连接顺序问题,也有结构单元在空间的基团

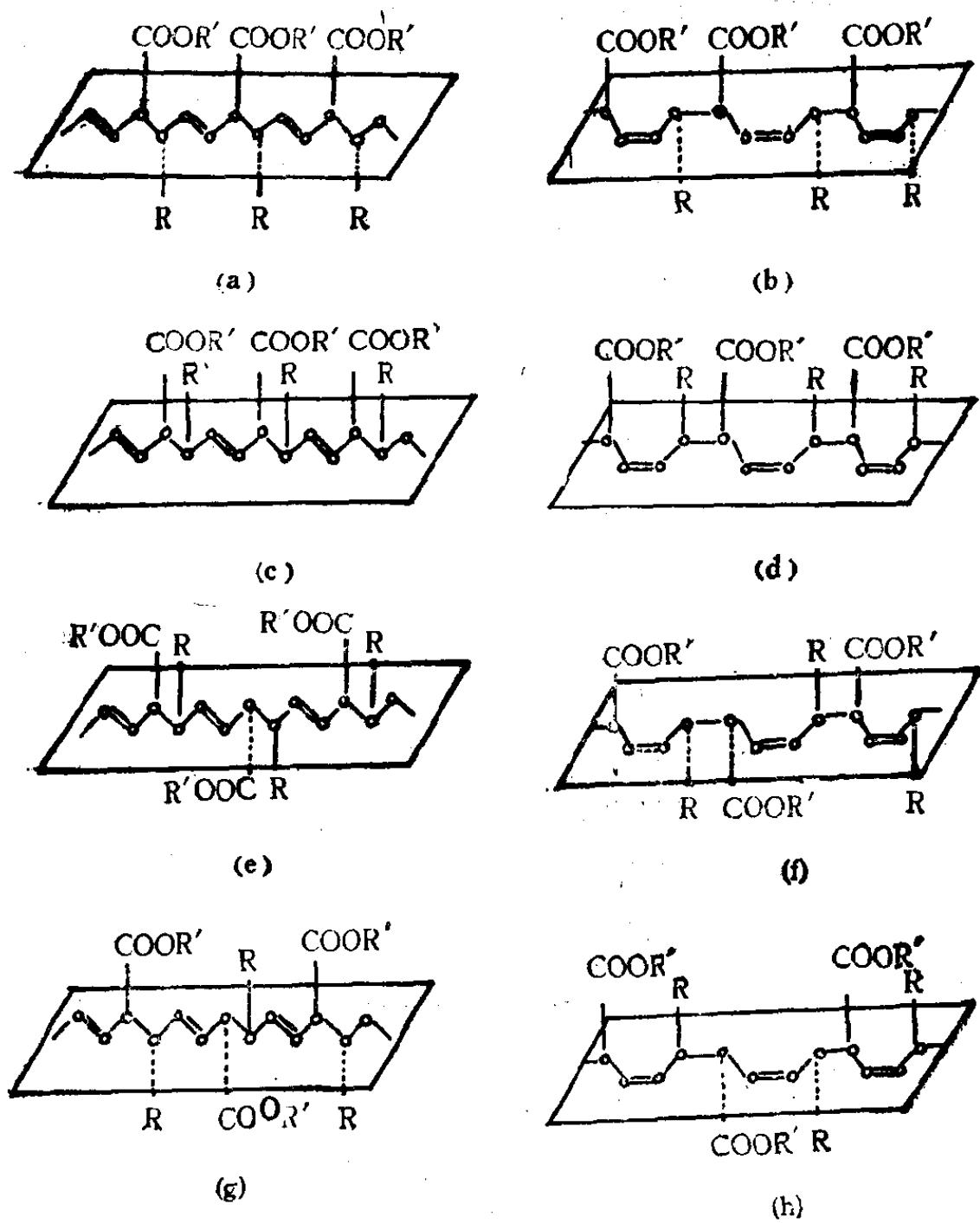


图 1-1 三重有规立构的聚合物

- (a) 反式-叠同三重全同立构 (*trans*-erythrotriisotactic)
- (b) 反式-非叠同三重全同立构 (*trans*-threotriisotactic)
- (c) 顺式-叠同三重全同立构 (*cis*-erythro-triisotactic)
- (d) 顺式-非叠同三重全同立构 (*cis*-threo-triisotactic)
- (e) 反式-非叠同三重间同立构 (*trans*-threotrisyndiotactic)
- (f) 反式-叠同三重间同立构 (*trans*-erythrotrisyndiotactic)
- (g) 顺式-非叠同三重间同立构 (*cis*-threotrisyndiotactic)
- (h) 顺式-叠同三重间同立构 (*cis*-erythrotrisyndiotactic)