第四节 高分子链的构象

一. 高分子链的内旋转构象

一个典型的线形高分子链长度与直径之比I/D是很大的。

例如聚异丁烯大分子 $L=2.5\times10^4$ nm, D=0.5 nm, $L/D=5\times10^4$, 即大分子长度是直径的5万倍。

在无外力作用下,通常并不是伸直的,可以卷曲起来,使分 子采取各种形态,形态的变化与单键的内旋转(rotation)有关。

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

3. 构象与构型的区别

构型是由化学键固定的,不能通过单健的内旋转而改变。构 象是由于单健内旋转而形成的分子在空间的不同的形态,在 外力作用下很容易改变。

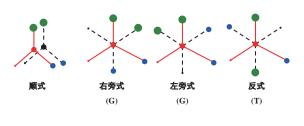
构型的改变一定要通过化学健的破坏和重组。而构象的改变 不涉及化学键的破坏。不管在外力的作用下,分子呈现什么 固定的形态或形状,都属于构象的范畴。

2017/2/25

高分子课程教学 授课, 陈涛

6. 内旋转位能图(理解)

(1) 首先考虑最大的两个原子(或基团)之间的相互作用, 当它 们相距最远时(反式), 能量最低, 当它们相距最近时(顺 式), 能量最高。



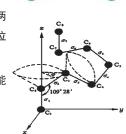
2017/2/25 高分子课程教学 授课, 陈涛

1. 内旋转

单键是由 σ 电子组成,电子云轴对称 分布, 由键相连的两个原子可相对旋 转(内旋转)而不影响其电子云的分布。

单键内旋转的结果是使分子内与这两 个原子相连的原子或基团在空间的位 置发生变化

高分子链中含有大量的单键, 它也能 象有机小分子一样内旋转。

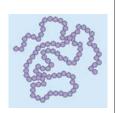


2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

4. 无规线团

单键的内旋转是导致高分子链呈卷曲构 象的根本原因,内旋转愈是自由,卷曲 的趋势就越大。我们称这种不规则地卷 曲的高分子的构象为无规线团。



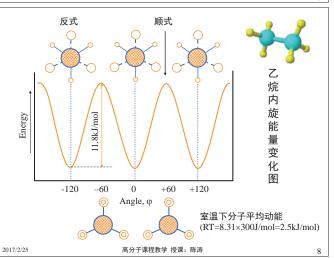
构象的改变是通过单键内旋转来完成,不是通过将分子链"弯 曲"形成的。

分子链可以弯曲, 但是弯曲是内旋转的结果。

2017/2/25

7

高分子课程教学 授课, 陈洁



2. 构象

C-C键a可以绕键轴旋动。当a键转动到不 同角度时,基团-COOH和-CH。的空间位 置是不同的.



由于单键内旋转而产生的分子在空间的不同形态称为构象。a 键旋转到任何位置, 它的构象都不同。

由于分子的热运动、分子的构象在时刻改变着、因此、高分子 链的构象是统计性的。

由统计规律可知,分子链呈伸直构象的几率极小,而呈卷曲构 象的几率较大。

高分子课程教学 授课: 陈涛

5. 内旋转障碍

- (1) 键角的限制 单键内旋转时、各个键之间的键角保持不变。
- (2) 立体位阳

当碳链上不带有任何其它原子或基团时, C-C键的内旋 转应该是完全自由的。

带有其它的原子或基团使内旋转必然受到阻碍, 旋转 时需要消耗一定的能量,因此内旋转总是不完全自由 的,分子的空间形态更多地停留于能量较低的构象。

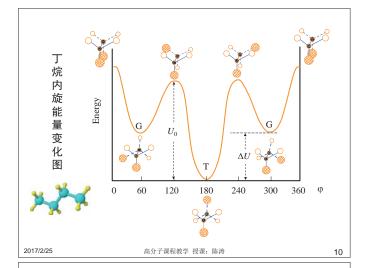
高分子课程教学 授课: 陈涛

(2) 其次考虑最大的原子(或基团)与次大的原子(或基团)之间 的相互作用, 当它们相距最远时, 能量最低(旁式), 当它们相 距最近时(偏式重叠构象), 能量最高。



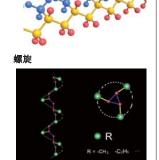
- (3) 旋转周期是360%
- (4) 顺式能量最高, 属最不稳定构象, 反式能量最低, 属稳 态, 旁式能量介于二者之间, 属亚稳态。偏式重叠构象能量 较高. 属较不稳定构象。

2017/2/25 高分子课程教学 授课: 陈涛



PP中若采用反式构象, 相邻 取代基距离太近,相互排斥。 采取反式、旁式交替构象—— 螺旋结构(反式、左式、右式 交替进行) 螺旋型

高分子链的构象受温度、聚 集态中分子间作用力、溶液 中高分子-溶剂间相互作用以 及外加力场的影响



2017/2/25

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

c.一个高分子有许多单键,每个单 键都能内旋转, 所以高分子在 空间的形态有无穷多个。

- ①(1)键自转带动(2)键公转, C3可在 圆锥面上出现的位置假定为m个。
- ②(2)键自转带动(3)键公转, C4可在 圆锥面上出现的位置假定也为m个。
- ③如果考虑(2)的公转,则C4就有 m^2 个位置可出现。
- ④以此类推,对于第i键上的第i+1个原子,如果考虑所有键 的公转和自转,则他它上面的原子的出现位置是 m^{i-1} 个。

高分子课程教学 授课, 陈涛

位垒差: 从一种构象改变为另一种构象时, 能量的差值称为 内旋转位垒差。内旋转位垒差越高, 内旋转越困难。

分子结构不同, 取代基的大小和极性不同, 内旋转位垒不同;

- 1.CH₃-CH₃分子的旋转位垒为11.7 kJ/mol, 键长0.154 nm。
- 2.氢被甲基或卤素等取代,位垒增大,取代基团越多,位垒 越大。
- 3.分子中存在双键,则邻近的单键的内旋转位垒较低。

二. 高分子链的柔性

1. 柔性(柔顺性, flexibility)

内旋转的能力。

越多,柔顺性越好。

4.碳一杂原子(O、N、S、Si)单键的内旋转位垒较小。

2017/2/25

2017/2/25

13

16

高分子课程教学 授课: 陈涛

柔顺性: 高分链能够改变其构象的性质, 或高分链中单键

高分子课程教学 授课: 陈涛

高聚物许多性能不同于低分子物质的主要原因。

内旋转的单键数目越多,内旋转受阻越小,构象

11

14

17

A. 理想情况下

2017/2/25

碳链上无任何其它原子或基团, C-C单 键内旋转无位阻效应, 是完全自由的。

7. 高分子链的内旋转及构象

内

旋能

变

PE晶相分子链构象诵

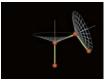
常取位能最低的反式 即分子主链呈锯齿型

a. C₁-C₂键沿Z轴固定, (1)的自转带动 (2)公转,因键角限制,(2)的轨迹是 圆锥面, C₃可以出现在圆锥底边的 任何位置上。

b.同理 (3)的轨迹也是圆锥面, C4可以 在圆锥底边的任何位置上。

事实上, 自转和公转同时进行, (4) 的活动余地更大。

高分子课程教学 授课: 陈涛



高分子课程教学 授课: 陈涛

B. 实际上

碳键上总要带有其它原子或基团, 当这些原子或基团充

互作用限制了构象自由交换, 使C-C单键的内旋转不完全自 由,不能任意取某种构象,也不能任意从一种构象过渡到另 一种构象。

所以高分子链的构象也不可能是无穷多的。

第(i)键上($C_{i,1}$)出现的位置为 m^{i-1}

第(3)键上(C_4) 出现的位置为 $m^{3-1}=m^2$

第(4)键上(C_5)出现的位置为 $m^{4-1}=m^3$

即 第 (2) 键上 (C_3) 出现的位置为 $m^{2-1}=m$

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

2017/2/25 高分子课程教学 授课: 陈涛

分接近时, 电子云之间将产生斥力使单键的内旋转受到阻力。

这些原子或基团之间的排斥力, 以及高分子链之间的相

2.从统计热力学观点看柔顺性的本质

熵是量度体系无序程度的热力学函数。体系的熵值与构象数 之间的关系服从玻尔兹蔓公式:

$$S = k \cdot \ln \Omega$$
 $k = 1.38 \times 10^{-23} JK^{-1}$

当高分子链完全伸直(刚性)时,构象数为1(Ω =1),S=0 当高分子链卷曲时,构象数 Ω 很大,S因此也很大。

根据执力学熵增原理: 自然界一切过程都自发的朝熵增加的 方向进行。

高分子链在无外力作用下总是自发地取卷曲的形态。这就是 从统计热力学观察到的高分子链柔性的实质

2017/2/25

 U_0 越低

温度越高

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

固定温度

柔性 越高

内旋越容易

固定 U_{α}

聚二甲基硅氧烷主链为Si-O 键,柔顺性非常

好,其制品要么为液体,用作耐高温导热油,

要么经交联(硫化)后,成为性能优异的橡胶。

脂肪族的聚酯、聚醚常温下为液体或蜡状固

很柔顺,但由于链的对称性,可以结晶,成为

C-O 含量越多, 柔顺性越好

体,不能单独做材料应用。

例外: 聚甲醛(POM)

工程塑料。

高分子课程教学 授课: 陈涛

内旋越容易

19

链越卷曲

链越卷曲

CH₃ CH₃ CH₃

~Si-O-Si-O-Si-O-

ĊH₃ ĊH₃

22

平衡柔顺性也就越好。

的位垒差, ΔU

180

提供可能性

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

20

3. 影响高分子链柔性的因素

(1) 静态柔性(平衡态柔性/热力学柔性)

平衡态柔性取决于高分子链中单

键的反式与左、右旁式构象之间

单键的反式与左、右旁式三种构

象的势能越接近, ΔU 越小, 则

三种构象出现几率越相近,链的

--高分子链处于热力学平衡态时的蜷曲程度。

静态柔性和动态柔性有时一致,有时不一致。动态柔性用于 高分子链在外力作用下的柔性表现, 而高分子的链结构对其 柔性的影响是对静态柔性而言。

由于分子内旋转是导致分子链柔顺性的根本原因, 而高分子 链的内旋转又受其分子结构的制约,因而分子链的柔顺性与 其分子结构密切相关

2017/2/25

高分子课程教学 授课, 陈洁

(B) 主链中含有双键

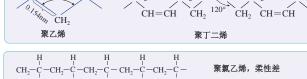
孤立双键π电子云不具有轴对称性,不能内 旋转,但键角张大、取代基减少,使邻近双



23

26

键的单键内旋转变得容易、增加柔性。 CH, 109.5° CH,

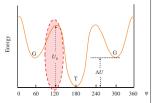


聚氯丁二烯,柔性高

2017/2/25 高分子课程教学 授课: 陈涛 25

动态柔性是指在外界条件的影响 下,从反式构象转变为旁式构象 的难易程度。它取决于高分子链 单键内旋转位垒U。

(2) 动态柔性(动力学柔顺性)



$$au = au_0 \exp\left(\frac{U_0}{kT}\right)$$
 提供现实性

 U_0 越小,反式与旁式构象间的转变越容易,转变速度越快, 所需时间(称为持续时间 τ) 越短,分子链的动态柔顺性越好。

2017/2/25 高分子课程教学 授课: 陈涛

21

(1) 主链结构: 决定性因素, 影响最为显著

(A) 主链全部是由单键组成

由于每个单键都能旋转,因此,一般说来,键长越长,键角 越大, 越易内旋转, 柔顺性越好。

柔性顺序: -S.-O->-C-N->-C-O->-C-C-

聚硅氧烷>聚氨酯>聚甲醛>聚乙烯

这是因为O上没有其它的原子和基团, S,-O 键的键长比C-O 键要大, 而 且S;-O-S; 键角比C-O-C 键角也要大。



2017/2/25

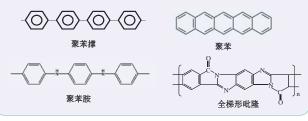
高分子课程教学 授课: 陈涛

子. 难于加工成型。

共轭双键不能内旋转(聚苯撑、聚乙炔、 聚苯、聚苯胺),是典型的结构性导电聚 合物, 以及某些杂环高分子都是刚性分

27

聚乙炔 ~~CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH



2017/2/25 高分子课程教学 授课: 陈涛

CH₂ CH≡CH CH₂

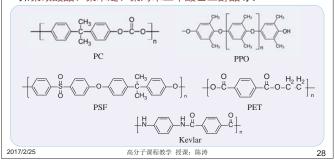
2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

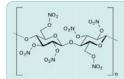
(C) 主链中含有芳杂环结构

由于芳杂环结构的体积、共轭效应,不能内旋转,所以链柔顺 性比较差。

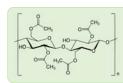
如聚碳酸酯、聚苯醚、聚对苯二甲酸乙二醇酯等。



讨论: 以下哪种纤维素可用于制备纤维?



硝酸纤维素,最早出现的半合成塑料, 曾被用作纤维材料,但因脆性大,失败 了。

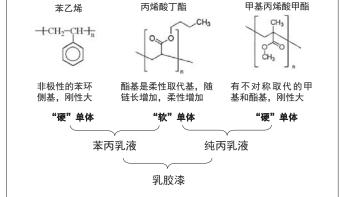


醋酸纤维素, 醋酸酯基的极性较硝酸酯 基小,刚性减小,刚柔适中,可以作为 纤维材料使用

2017/2/25

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

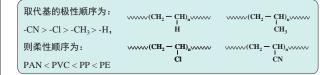


控制软硬单体比例控制柔性大小,得到不同用途的乳液

(2) 取代基的影响

(A) 取代基的极性

取代基的极性愈强,链的柔顺性愈差。



极性基团的分布密度越高, 非键合原子间呈现斥力, 内旋转 愈困难,柔性愈小。

2017/2/25

2017/2/25

(3)分子量的影响

越多. 柔性增大。

(4)支链和交联

高分子课程教学 授课: 陈涛

如果极性基团在分子链上是对称取代,取代基极性互相抵消,

高分子课程教学 授课, 陈洁

对于线形分子,分子量越大,链越长,可以内旋转的单键数目

当分子量增大到一定数值,也就是说,当分子量的构象数服从

短支链一阻碍分子链间的接近, 有助于各分子链的内旋转,

交联—程度很小,对链的柔顺性影响不大;程度大到一定程

统计规律时,分子量对柔顺性的影响就可以忽略不计了。

长支链一阻碍链的内旋转起主导作用时,柔顺性下降。

而且使主链间的距离增大,内旋转变得容易,柔性较好。

例如, 聚偏氯乙烯和聚偏氟乙烯的分子链都是柔性的。

-CH₂-Ç-CH₃-Ç-CH₂-Ç-CH₃-Ç-

29

32

35

脆性很大的塑料

食品等包装用软塑料材料

(B) 侧基的体积

2017/2/25

非极性取代基的体积愈大, 空间位阻 效应愈大,链的内旋转愈不利,链的 刚性增加。

非极性对称取代,增大主链间距,降



甲基取代基供电子. 耐高温老化性能较





氯原子对主链双键和α 氢具有保护作用,是双 烯类橡胶中耐热性最好 的。刚性较大, 硬度大,

不能用作轮胎材料



高分子课程教学 授课: 陈涛

PS < PP < PE

双键容易被臭氢破坏

导致裂解, 双键旁的

α次甲基上的氢容易

被氫化. 导致降解或

交联,不耐高温,容

易老化。

低相互作用,柔性增加。



33

PIB > PE > PPCH2-C-CH2-C-CH2-C-CH2-C-CH2-C-CH2-C-

2017/2/25 高分子课程教学 授课: 陈涛

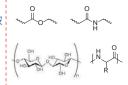
(5)分子间作用力

分子间作用力愈小,链的柔顺性愈大,因此通常非极性链比 极性链柔顺性大。

分子内(和分子间)存在氢键,则分子链的柔顺性大大减弱。

讨论:

- > 聚已二酸已二酯与聚已二酸已二胺 哪个更柔顺?
- 纤维素、蛋白质分子柔性? 刚性?
- 增塑剂会增加分子链柔性吗?



2017/2/25 高分子课程教学 将课, 陈涛

高分子课程教学 授课: 陈涛

度时,则大大影响链的柔顺性。

使柔性增加。

34

31

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

36

(6) 分子链的规整性(regularity)

分子结构越规整,结晶能力越强,一旦结晶,分子链的运动受 到晶格力的限制,链的柔顺性就表现不出来,呈现刚性。(晶 态PE)。

(7) 外界条件

温度升高,分子热运动能量增加,内旋转容易,柔顺性增加。 外力作用速度(频率)缓慢时,柔性容易显示,而外力作用速度 很高时, 高分子链来不及内旋转, 分子链显得僵硬。

溶剂与高分子链的相互作用也会改变链的旋转难易,因而使高 分子表现出不同的柔顺性。

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

37

(2) 均方末端距(mean-square end-to-end distance)

末端距的平方的平均值,是标量,表示为 $\overline{h^2}$ 平均有双重含义:一是对同一分子的所有构象平均,二是对 所有的分子平均。

(3) 根均方末端距(root mean-square end-to-end distance) 均方末端距的平方根: $\sqrt{h^2}$

2017/2/25

高分子课程教学 授课, 陈涛

40

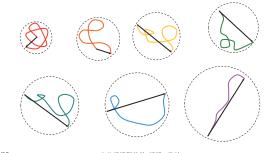
所以长链可看作是由许多链段组成,每个链段包括i个键。 链段之间可看成是自由连接的,它们有相对的运动独立性,不 受键角限制。



链段的定义: 高分子链上由若干链节组成的一段链, 是主链中 可以任意取向的最小单元或高分子链上能够独立 运动的最小单位。

三. 高分子链的构象统计

由于高分子链的内旋转情况复杂,不能像小分子一样用位能 的数据来表示柔顺性



2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

38

44

(4) 自由结合链/自由连接链(freely jointed chain)

高分子是由n个不占体积的长 l 的 单键自由连接而成, 主链内旋转时 没有键角的限制和位垒障碍,每个 键在任何方向上取向的几率相等



自由结合链是一种假想链、理想链、只用于理论计算,不对 应仟何真实高分子链。

(5) 自由旋转链(freely rotating chain)

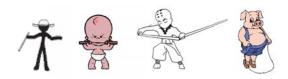
分子链中每一个键都可以在键角所允许的范围内自由转动。 不考虑空间位阻对转动的影响。即只有键角限制,没有空间 位阴障碍。

2017/2/25

高分子课程教学 授课, 陈洁

41

高分子链上单键数目越多,内旋转越自由,则高分子链的形 态(构象)越多,链段数也越多,链段长度越小,链的柔顺 性越好。

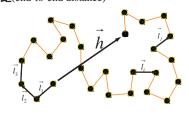


2017/2/25

高分子课程教学 授课, 陈洁

1. 基本概念

(1) 末端距(end-to-end distance)



线形高分子的一端到另一端的距离,用 \vec{h} 表示,是矢量。可表 征分子的柔性。高分子链愈柔顺、卷曲愈厉害, / 愈小。 由于构象随时改变, 所以末端距也在变化, 且因方向任意, 统 计平均值趋于0。

2017/2/25

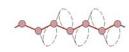
高分子课程教学 授课: 陈涛

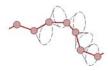
(6) 链段(segment)

实际上键角的限制和位垒的障碍都是存在的, 高分子链 中的单键旋转时互相牵制,一个键转动,要带动附近一段链 一起运动,这样,每个键不成为一个独立运动单元。

把高分子链想象为一根摆动的绳子, 由许多可动的段落 连接而成。由前面分析可推想,当i足够大时,第i+1个键上 的原子在空间可取的位置已与第1个键完全无关。







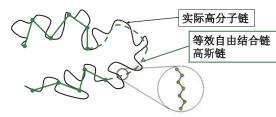
39

2017/2/25

高分子课程教学 将课, 陈涛

(7) 等效自由结合链

实际高分子链不是自由结合链,但可以看成是有 n_a 个长 度为 1。的等效链段组成, 令链段与链段间自由结合, 并且无 规取向,这种链称为等效自由结合链,统计单元是链段。



拉直后自由连接,伸直链长不变

2017/2/25 高分子课程教学 授课: 陈涛

45

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

43

(8) 高斯链

末端距的分布符合高斯分布函数的高分子链。

等效自由结合链、自由结合链都是高斯链。

自由结合链是不存在的,但高斯链是确确实实存在的,它体现 了大量柔性高分子的共性。

当高斯链中的链段长度相当于一个键长时, 高分子链上每个键 都能完全自由旋转,此链将极柔顺,为真正的自由结合链,是 高斯链中的一个特例。

如果高分子链上所有键都不能内旋转, 链段长度等于整个分子 链的伸直长度,则这种高分子链极端刚硬。

通常, 高分子链段长度介于两极端情况之间。

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

46

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

(9) 均方旋转/回转半径(mean-square radius of gyration)

均方末端距的意义就不明确了, 所以引入新的表征方式

从高分子链的质量中心(重心)

到各链段质量中心的距离为旋转

旋转半径的平方值的平均为均方

回转半径, 是标量, 越小越柔顺

对于支化聚合物大分子来讲,一个分子有若干个端基。这样

47

50

53

 $\overline{S^2} = \frac{\sum_{i} m_i S_i^2}{\sum_{i} m_i}$

2. 均方末端距的计算

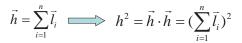
(1) 均方末端距的几何计算

通过向量运算,从自由结合链模型入手

A.自由结合链模型(或称无规线团模型)

键长固定、键角不固定、内旋转自由, 末端距是各键长矢量 矩的和





2017/2/25

高分子课程教学 授课, 陈涛

B自由旋转链

键长固定、键角固定、内旋转自由, 共价键有方向



$$\overline{h^2} = (\sum_{i=1}^n \overline{l_i})^2 = (\overline{l_1} + \overline{l_2} + \overline{l_3} + \cdots + \overline{l_n})(\overline{l_1} + \overline{l_2} + \overline{l_3} + \cdots + \overline{l_n})$$

$$= nl^2 + 2 \left(\overline{\overline{l_1} \cdot \overline{l_2}} + \overline{\overline{l_1} \cdot \overline{l_3}} + \cdots + \overline{\overline{l_1} \cdot \overline{l_n}} + \overline{\overline{l_2} \cdot \overline{l_n}} + \cdots + \overline{\overline{l_n} \cdot \overline{l_n}} \right)$$

$$+ \cdots$$

$$+ \overline{\overline{l_{n-1}} \cdot \overline{l_n}}$$

2017/2/25 高分子课程教学 授课: 陈涛 52 均方末端距

半径, 是向量。

$$\overline{h^2} = \overline{(\sum_{i=1}^n \overline{l_i})^2} = \overline{(\overline{l_1} + \overline{l_2} + \overline{l_3} + \dots + \overline{l_n})(\overline{l_1} + \overline{l_2} + \overline{l_3} + \dots + \overline{l_n})}$$

$$= \overline{l_1^2 + \overline{l_2}^2 + \overline{l_3}^2 + \dots + \overline{l_n^2} + 2(\overline{l_1} \cdot \overline{l_2} + \overline{l_2} \cdot \overline{l_3} + \dots + \overline{l_{n-1}} \cdot \overline{l_n})}$$

因为
$$\vec{l_i}^2 = l_i^2 = l^2$$

$$\vec{l_m} \cdot \vec{l_n} = l_m \cdot l_n \cos \theta(m,n) = l^2 \cos \theta(m,n)$$

表示 n 键在 m 键方向上的投影。 θ 为 两个键的夹角(是键角 α 的补角)。

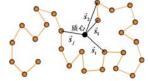


高分子课程教学 将课, 陈涛

 $\overrightarrow{l_i \cdot l_{i+1}} = l \cdot l \cos \theta = l^2 \cos \theta$ $\overline{\vec{l}_{\cdot} \cdot \vec{l}_{\cdot + \dots}} = l^2 \cos^m \theta$ $\overline{\vec{l}_i \cdot \vec{l}_{i+j}} = l^2 \cos^{|i-j|} \theta$

$$\overline{h_{f,r}^2} = l^2 \left\{ n + 2 \left[\left(\cos \theta + \cos^2 \theta + \cos^3 \theta + \dots + \cos^{n-1} \theta \right) + \left(\cos \theta + \cos^2 \theta + \dots + \cos^{n-2} \theta \right) + \left(\cos \theta + \dots + \cos^{n-3} \theta \right) + \dots + \cos \theta \right] \right\}$$

2017/2/25 高分子课程教学 将课, 陈涛 均方回转半径的概念适用于高 斯链。



均方回转半径直观,可实验测定,数学处理繁琐 均方末端距不直观,不可实验测定,数学处理简易 对于自由结合链、自由旋转链和等效自由结合链, 其在0 条 件下测得的均方末端距与均方旋转半径之间的关系是:

2017/2/25 高分子课程教学 授课: 陈涛

因此 $\overline{h^2} = nl^2 + 2l^2 \overline{\sum_{i=1}^{\infty} \cos \theta(m, n)}$

由于假设分子链是自由连接的,各个键在各方向出现的几率 相等, 所以, 各键的总平均投影值为零。

$$\sum_{m\neq n} \vec{l}_m \cdot \vec{l}_n = l^2 \sum_{m\neq n} \cos \theta(m, n) = 0$$

这就是自由结合链(freely jointed chain)的均方末端距,

< 完全伸直链的尺寸 (nl)2

根均方末端距 $\sqrt{h^2} = \sqrt{n \cdot l}$

高分子课程教学 授课, 陈涛

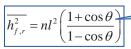
利用 $x + x^2 + x^3 + \dots + x^n = \frac{x(1 - x^n)}{1 + \dots}$

$$\begin{split} & \overline{h_{f,r}^2} = l^2 \left\{ n + 2 \frac{\cos \theta}{1 - \cos \theta} \left[(n-1) - \left(\cos \theta + \cos^2 \theta + \cos^3 \theta + \dots + \cos^{n-1} \theta \right) \right] \right\} \\ &= l^2 \left\{ n + 2 \left[\frac{(n-1)\cos \theta (1 - \cos \theta) - \cos^2 \theta (1 - \cos^{n-1} \theta)}{(1 - \cos \theta)^2} \right] \right\} \\ &= l^2 \left\{ n + 2 \left[\frac{n\cos \theta - \cos \theta - n\cos^2 \theta - \cos^2 \theta + \cos^2 \theta - \cos \theta \cos^n \theta}{(1 - \cos \theta)^2} \right] \right\} \\ &= l^2 \left\{ n + 2 \left[\frac{n\cos \theta (1 - \cos \theta) - \cos \theta (1 - \cos^n \theta)}{(1 - \cos \theta)^2} \right] \right\} \end{split}$$

高分子课程教学 将课, 陈涛

$$\overline{h_{f,r}^2} = l^2 \left[\frac{n(1+\cos\theta)}{1-\cos\theta} - \frac{2\cos\theta(1-\cos^n\theta)}{(1-\cos\theta)^2} \right]$$

当 n 很大时,第二项可忽略,可得自由旋转链的均方末端距



注意! 此式中 θ 为键角 α 的补角, 教材上 θ 是键角

若θ是键角 (教材)

$$\sqrt{\overline{h_{f,r}^2}} = l\sqrt{n\frac{1-\cos\theta}{1+\cos\theta}}$$

2017/2/25

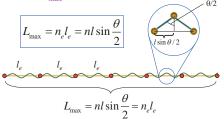
高分子课程教学 授课: 陈涛

55

自由结合链可伸直为直线: $L_{\max} = n_e l_e = n l$

自由旋转链:

有键角限制, 拉直后只能为锯齿链。这种锯齿形长链在主链 方向上的投影即是 L_{\max} 。

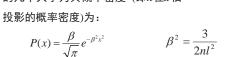


2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

求概率密度P(h)

用数学中的"三维空间无规行走"的结果。 对于在x轴的一维空间无规行走,从 坐标原点出发, 每跨一步距离为 1, 走 了 n 步后, 出现在离原点距离为 h 处 的几率大小为其概率密度 (即h在x轴



概率为
$$P(x)dx = \frac{\beta}{\sqrt{\pi}}e^{-\beta^2x^2}dx$$

2017/2/25 高分子课程教学 授课, 陈涛

这个函数是对称的, 它是一种高斯型分布函数。

PE键角 $109^{\circ}28'$, $\cos \theta = -1/3$,

自由结合链的均方末端距 $h_{\epsilon}^2 = nl^2$



自由旋转链的均方末端距 $h_{\varepsilon}^2 = 2nl^2$

由于键角的限制。自由旋转链的刚性增大。均方末端距比自 由结合链大一倍。可见,高分子链的均方末端距不仅与n和l有关,而且对键角也有很大的依赖性

 θ 状态下实测: $\overline{h^2} = 6.76nl^2$

理论值<实际值

原因:内旋受阻,分链段运动

高分子课程教学 授课: 陈涛 2017/2/25

通常 n_{o} 和 l_{o} 可由试验得到的 h_{o}^{2} 和 M 求得

[书上P237的下标 0 要去掉,下标 0 有特定含义,是指分子 链在无扰条件 $(\theta$ 条件)1

高分子课程教学 授课, 陈涛

相应地, h在y和z轴投影的概率密度分



则//在三维空间无规行走的概率:

 $P(x, y, z)dxdydz = P(x)dx \cdot P(y)dy \cdot P(z)dz$

$$= \left(\frac{\beta}{\sqrt{\pi}}\right)^3 e^{-\beta^2(x^2+y^2+z^2)} dx dy dz$$

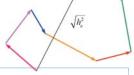
2017/2/25 高分子课程教学 将课, 陈涛

C. 等效自由结合链(高斯链)

运动单元由链节变为链段, 且链段间不受键角限制

设:等效链长为 l_s ;等效链段数为 n_s ,则:





等效含义:

等效前后的伸直链长 L_{max} 相等,均方末端距也相等

伸直链长 L_{mov} : 就是分子链伸直时的长度。也就是假定维持 各个键的键长和键角不变,把主链拉直到最大限度时的长度。

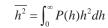
高分子课程教学 授课: 陈涛

(2) 均方末端距的统计计算

通过概率和分布函数运算,不仅可以得出末端距,而且可以 得到末端距的分布。

方法也是从"自由结合链"的模型入手,同样假设高分子链 的每个键均可自由旋转, 且不受键角限制。

将键长为l, 键数为n 的自由结合链一 端固定在坐标原点,另一端在空间的 位置随时间而变化,均方末端距为:



一旦有了末端距的概率密度P(h), 就可计算 h^2

62

高分子课程教学 授课: 陈涛

由于是无规行走,向量在三个坐标轴 上的投影的平均值是一样的,即

$$x^2 = y^2 = z^2 = \frac{h^2}{2}$$

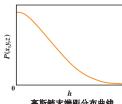


$$P(x, y, z) dx dy dz = \left(\frac{\beta}{\sqrt{\pi}}\right)^{3} e^{-\beta^{2} h^{2}} dx dy dz$$

$$P(x, y, z) = \left(\frac{\beta}{\sqrt{\pi}}\right)^3 e^{-\beta^2 h^2}$$

为高分子链末端距在三维空间的 点概率分布函数, 也称为高斯密 度分布函数。

这种末端距的分布符合高斯函数 的高分子链称为"高斯链"



高斯锛末端距分布曲线

高分子课程教学 授课: 陈涛

若只考虑末端距大小,不考虑方向,则可将直角坐标换算成球坐标,求高分子链终点出现在离原点为*h*到*h+dh*的球壳4*mh*²*dh*中的概率

$$dxdydz = 4\pi h^2 dh$$

$$\longrightarrow P(h)dh = \left(\frac{\beta}{\sqrt{\pi}}\right)^3 e^{-\beta^2 h^2} 4\pi h^2 dh$$

式中
$$P(h) = \left(\frac{\beta}{\sqrt{\pi}}\right)^3 e^{-\beta^2 h^2} 4\pi h^2$$

为高分子链末端距在三维空间的壳层概率分布函数, 称为径向分布函数, 但它是不对称函数

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

64

67

四. 高分子链柔顺性的表征

1. 等效链长/。

 l_e 愈小,分子量愈柔顺。自由结合链的 l_e 就是键长l,因此最柔顺,实际高分子链的 l_e 大于键长l。

2. 空间位阻参数 σ ——刚性因子

$$\sigma = \left(\frac{\overline{h_0^2}}{\overline{h_{f,r}^2}}\right)^{\frac{1}{2}}$$

 h_0^2 : 无扰均方末端距,就是分子链处在无扰状态下(θ 状态)。 σ 愈小,分子愈柔顺。

2017/2/25

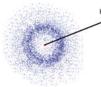
高分子课程教学 授课, 陈涛

女学 授课: 陈涛

保堂讨论



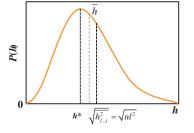
函数在h=0和 $h=\infty$ 处有极小值,在 dP/dh=0处有最大值h*,称为最可几末 端距,比高分子链的伸直长度nl小得多。



 $h^{*2} = \frac{1}{\beta^2} = \frac{2}{3}nl^2$

平均末端距

$$\overline{h} = \int_0^\infty hP(h)dh$$
$$= \frac{2}{\sqrt{\pi \cdot \beta}} = \sqrt{\frac{8n}{3\pi}}l$$



2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

θ 状态

- □ 由于分子的均方末端距是单个分子的尺寸,必须把高分子 分散在溶液中才能进行测定,这又产生了问题:
- □ 高分子与溶剂分子间的相互作用对高分子链的构象产生干扰(良溶剂,链伸展;不良溶剂,链收缩),不能真实地反映高分子本身的性质,
- 干扰的程度随溶剂和温度的不同而不同,可以选择合适的溶剂和温度,创造一种特定的条件,使溶剂分子对高分子构象所产生的干扰可以忽略不计,这样的条件叫θ条件。
- 在θ条件下测得的高分子的尺寸称无扰尺寸。只有无扰尺寸才是高分子本身结构的反映。

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

1.什么是构象?

- 2、熔融态和结晶态PE分子链构象有什么差别?
- 3、什么是静态柔顺性、动态柔顺性?
- 4、哪些分子结构因素会影响柔顺性?
- 5、什么是自由结合链、自由旋转链、等效自由结合链、高 斯链?
- 6、试比较真实链、自由旋转链、自由结合链的根均方末端 距与平均末端距及最可几末端距的大小。
- 7、表征高分子链柔顺性的参数有哪些?

/2/25 高分子课程者

自由结合链的均方末端距:

$$\overline{h_{f,j}^{2}} = \int_{0}^{\infty} h^{2} P(h) dh = \int_{0}^{\infty} h^{2} \left(\frac{\beta}{\sqrt{\pi}}\right)^{3} e^{-\beta^{2} h^{2}} \cdot 4\pi h^{2} dh$$

积分得

$$\overline{h_{f,j}^2} = \frac{3}{2\beta^2}$$

由于

$$\beta^2 = \frac{3}{2nl^2}$$





与几何计算法的结果完全相同

根均方末端距

$$\sqrt{\overline{h_{f,j}^2}} = \sqrt{nl} > \overline{h} > h^*$$

2017/2/2

68

高分子课程教学 授课: 陈涛

_

3.无扰尺寸 $A = \sqrt{\frac{\overline{h_0^2}}{M}}$

 $\frac{1}{h_0^2}/M$: 单位分子量的均方末端距。A越小,分子越柔顺。

4.极限特征比

特征比:无扰均方末端距与自由结合链均方末端 $C\equiv \frac{\overline{h_0}}{nl}$ 距比值,大小同分子链的化学结构有关。

一定范围内特征比随主链长度(或n)增加而增大,最后趋于定值,这一极限值称为极限特征比,也称为Flory特性比。 C. 愈小,链愈柔顺。

$$C_{\infty} = \lim_{n \to \infty} \frac{\overline{h_0^2}}{nl^2}$$

2017/2/25 高分

高分子课程教学 授课: 陈涛

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛

2017/2/25

高分子课程教学 授课: 陈涛