第二节 聚合物的高弹性

聚合物特有的、基于链段运动的一种力学状态 小应力作用下很大的可逆形变

区别于其他材料的优异性能, 重要的使用价值。

2017/5/7

高分子课程教学 授课:陈涛

2.模量随温度升高而增大

橡胶的模量随绝对温度升高而升高;

金属材料的弹性模量随绝对温度升高而降低。

(温度↑分子热运动加剧,弹性回缩的作用力↑,即维持相同形变所需的 作用力 \uparrow , 弹性模量 $E\uparrow$)

3.橡胶具有热弹性效应

橡胶拉伸时放热,温度上升;而金属材料温度下降。

橡胶回缩时会吸热。

热弹性效应: 橡胶拉伸时热效应随伸长率而增加的现象。

源自高弹形变的熵弹性本质

2017/5/7

高分子课程教学 授课: 陈涛

4.具有明显的松弛特性

橡胶的高弹形变是靠分子链段运动来实现的, 要克服分子间的 作用力和内摩擦力,一般情况下形变总是落后于外力,所以橡 胶的形变及回复都是松弛过程。

高弹性是极其特殊的

▶与固体的相似之处:

有稳定的尺寸, 在小形变时, 弹性响应符合虎克定律;

▶与液体的相似之处:

热膨胀系数和等温压缩系数与液体有相同的数量级。表明在高弹态时 高分子间相互作用与液体有相同的数量级;

▶与气体的相似之处:

在高弹态时,导致形变的应力随温度增加而增加,与气体的压强随温 度升高而增加有相似性。

2017/5/7

2017/5/7

4

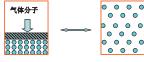
高分子课程教学 授课: 陈涛

两种弹性:

能弹性: 以降低能量为动力的弹性



熵弹性: 以熵增为动力的弹性





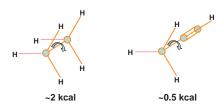
高分子课程教学 授课: 陈涛

受力状态

二. 高弹性的高分子结构特征

1. 分子链的柔性

橡胶类聚合物都是内旋转比较容易、位垒低的柔性高分子.分 子链具有足够的柔顺性,玻璃化转变温度远低于室温。



室温下分子动能(RT=8.31×300 J/mol=2.5 kJ/mol≈0.6 kcal/mol)

2017/5/7 高分子课程教学 授课: 陈涛

一. 聚合物高弹性的特征

1.形变大,可逆,模量小

- ▶ 铜、钢等金属材料的普弹形变不超过1%; (外力作用下键长、键角发生的瞬间形变,服从虎克定律)
- ▶ 橡胶高弹形变: 1000%, 模量比其它物质小一万倍以上。 (链段运动导致构象发生变化,外力只需克服很小的构象改变能即能 产生很大的形变)

▶ 形变可逆

(拉伸使分子链构象从热力学稳定卷曲态转变为热力学不稳定的伸展 态)

2017/5/7

高分子课程教学 授课: 陈涛

 $d O = T \cdot \Delta S$

dO: 体系的吸热量

拉伸时对外放出的热量来源于三方面:

- >在外力作用下,橡胶分子链由卷曲状态变为伸展状态,熵减小,放
- >分子座擦放热.
- >拉伸诱导结晶. 放热

当外力移去后,由于热运动,分子链自发地趋向熵增大的状 杰, 同时晶区熔融, 吸热。

2017/5/7

2017/5/7

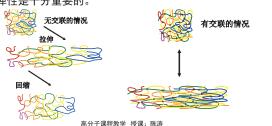
高分子课程教学 授课: 陈涛

2. 分子间的相互作用

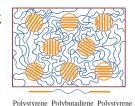
分子间作用力较小的非极性聚合物。极性聚合物分子间作用力 大,不易形变和回复。

3. 分子间的交联

在使用条件下无分子间相对滑动,控制一定的交联密度对于获 得高弹性是十分重要的。



2017/5/7 高分子课程教学 授课: 陈涛 物理交联:玻璃区或晶区作为交联点 化学交联最常见







官能度 : 交汇于一个交联点的网链数 理想网络:完整的网络,无悬挂链、悬 挂环

网链:交联点之间的链

2017/5/7

高分子课程教学 授课:陈涛

10

13

总数

高分子课程教学 授课: 陈涛

 $M_c = \frac{W}{N / \tilde{N}} = \frac{\rho \cdot V \cdot \tilde{N}}{N} = \frac{\rho \cdot \tilde{N}}{N / V}$

(3)交联点密度(μ/V): 单位体积中的交联点数, μ 为交联点

11

2017/5/7

三. 橡胶的弹性理论

网链数与交联点数的关系

为一个交联点,故 $\mu = 2N/\phi$

交联密度的描述方法

(1)网链密度(N/V): 单位体积内所含网链数

(2)网链分子量:重量除以网链摩尔数

第一步:对橡胶的弹性进行热力学分析:

N个网链有2N个链端,每 ϕ 个链端结合

第二步: 用统计方法定量地计算高分子链的末端距和熵:

第三步: 把孤立分子链的性质用于交联网络结构的体系, 用 定量的方法表示网络结构高聚物的高弹性。

1. 橡胶弹性的热力学

高弹形变可分为平衡态形变(可逆)和非平衡态形变(不可逆) 两种,平衡态形变可用热力学第一定律和第二定律来进行分析。

2017/5/7

高分子课程教学 授课, 陈洁

14

$f = \left(\frac{\partial U}{\partial l}\right)_{T,V} - T\left(\frac{\partial S}{\partial l}\right)_{T,V}$

物理意义:

外力作用在橡胶上,一方面使橡胶的内能发生变化,另一方 面使橡胶的熵发生变化。或者说:橡胶的张力是由于内能的 变化和熵的变化引起的。

用 f_{i} 表示内能变化引起的弹性力, f_{i} 表示熵引起的弹性力,则

$$f = \left(\frac{\partial U}{\partial l}\right)_{TV} - T\left(\frac{\partial S}{\partial l}\right)_{TV} = f_u + f_s$$

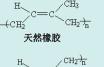
为了验证上式,先要把不能被直接测量的 $\left(\frac{\partial S}{\partial l}\right)_{rrr}$ 加以变换:

高分子课程教学 授课: 陈涛

4.结晶与结晶度

聚乙烯、聚甲醛等, T。低于常温, 但因高度结晶, 常温下链段难以运 动,不呈现高弹性。

前者具有顺式结构, 在室温下不易结 晶, 具有优良的高弹性能, 是一种综 合性能优良的橡胶。而后者具有反式 结构,容易结晶,是没有弹性的树脂



2017/5/7

高分子课程教学 授课: 陈涛

5. 聚合物的分子量

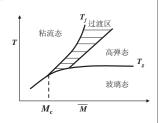
四官能度

三官能度

当高分子的链段开始运动, 而整个分子链尚不能运动时, 聚 合物呈高弹性。

非晶态聚合物高弹性的温度范围是 T_{σ} 和 T_{f} 之间,这个温度范 围通常随分子量的增加而逐渐加宽。

低温下使用的橡胶希望T。较低; 高温下使用的橡胶希望T,较高。



2017/5/7

高分子课程教学 授课: 陈涛

体系对外所做的功dW包括两方面:

①拉伸过程中橡胶体积变化所做的膨胀功PdV:

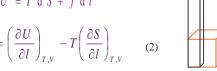
②拉伸过程中外界对系统所做的伸长功-fdl,

$$dW = P dV - f dl$$

$$dU = T dS - P dV + f dl$$

实验证明, 橡胶在拉伸过程中, 体积几乎不变, dV≈0, 得: dU = T dS + f dl

$$f = \left(\frac{\partial U}{\partial l}\right)_{T,V} - T\left(\frac{\partial S}{\partial l}\right)_{T,V} \tag{2}$$



常温下不易结晶的柔性大分子链才具有橡胶弹性。

天然橡胶和古塔波胶:

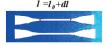
状物质。



(1) 橡胶的热力学方程







假定恒温下,长度为la的橡胶试样,在外力f的作用下伸长dl, 由热力学第一定律可知。体系内能的变化dU等于体系吸收的 热量dQ减去体系对外所做的功dW, 即:

$$dU = dO - dW$$

由热力学第二定律可知, 在等温可逆过程中:

$$dQ = T \cdot dS$$

 $dU = T \cdot dS - dW$

高分子课程教学 授课: 陈涛

根据Gibbs自由能的定义: (; = | - T (= | + P V - T (对于微小的变化:

$$d G = d U + V d P + P d V - T d S - S d T$$

将自由能表达式(1) dU = T dS - P dV + f dl

代入得: dG = f dl + V dP - S dT

由上式可得:

$$\left(\frac{\partial G}{\partial l}\right)_{T,P} = f$$

$$\left(\frac{\partial G}{\partial T}\right)_{IP} = -1$$

2017/5/7

高分子课程教学 授课: 陈涛

2017/5/7

高分子课程教学 授课,陈洁

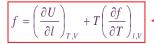
2017/5/7

$$\left[\left(\frac{\partial S}{\partial l} \right)_{T,V} \right] = - \left[\frac{\partial}{\partial l} \left(\frac{\partial G}{\partial T} \right)_{l,P} \right]_{T,V} = - \left[\frac{\partial}{\partial T} \left(\frac{\partial G}{\partial l} \right)_{T,P} \right]_{l,V} = - \left(\frac{\partial f}{\partial T} \right)_{l,V}$$

物理意义: 定伸长下熵的变化可表示为张力的负温度系数。

在试样长度l和体积V维持不变的情况下,试样张力f 随温度T 的 变化可以直接从实验测得。

所以 (2)
$$f = \left(\frac{\partial U}{\partial l}\right)_{T,V} - T\left(\frac{\partial S}{\partial l}\right)_{T,V}$$
可写成:



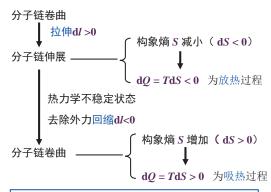
橡胶的热力学方程式

实验测定内能和熵变的基础

2017/5/7

高分子课程教学 授课: 陈涛

解释橡胶拉伸时放热的道理。 f d l = -T d S = - d Q



压缩时dI < 0,但f < 0,故dO < 0 体系也是<mark>放热</mark>的。

2017/5/7

2017/5/7

高分子课程教学 授课: 陈涛

2. 橡胶弹性的统计理论

从热力学分析的结果知道,对于理想弹性体来说,其弹性是 熵弹性, 形变时回缩力仅仅由体系内部熵的变化引起, 因此 有可能用统计方法计算体系熵的变化,进而推导出宏观的应 力-应变曲线,研究高弹形变应力~应变定量关系。













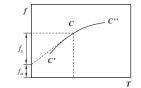


在实验时,将橡皮在等温下拉伸 $f = \left(\frac{\partial U}{\partial l}\right)_{TV} + T\left(\frac{\partial f}{\partial T}\right)_{IV}$ 到一定长度1, 然后测定不同温度 下的张力f。

因为上式是按平衡态热力学处理得到的,实验改变温度时, 必须等待足够长的时间, 使张力达到平衡值为止。为了验证 是否到达平衡态,一般还分别做升温和降温对照。

以f 对绝对温度作图

截距: $f_u = \left(\frac{\partial U}{\partial l}\right)_{T,V}$



喜公子课程教学 塔课,陈涛

(1) 孤立柔性链的熵

分布函数P为:

風程:

在确族下悬一形图。 升温时确族伸长 短月回缩?

温度升高,橡胶要回缩。

热弹效应

温度升高时,分子链内各部分运动加剧,回缩力就要增大 所以高弹模量随温度升高而增加。在应力不变的情况下, 应变要减小, 所以橡胶要回缩。

2017/5/7

22

高分子课程教学 授课, 陈洁

对于一个孤立的柔性高分子链,可以按等效自由结合链来处理,

看作是含有n。个长度为l。的链段自由结合链,各单元键的旋转

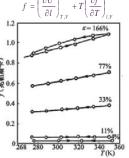
考虑一维情况,分子链一端固定在原点,其末端在到r时几率

完全自由, 分子链的所有构象具有相同的内能。

高分子课程教学 授课: 陈涛

以不同拉伸长度1做平行实验, 在相当宽的伸长范围和温度范 围内, f与T保持良好线性关系, 直线斜率随伸长率增加而增加, 各直线外推到T=0时几乎都通过

拉伸时,内能几乎不变,主要引 起熵的变化。熵弹性本质



象胶<mark>固定伸长</mark>时的张力-温度曲线

f d l = -T d S = -d O

20

高分子课程教学 授课: 陈涛

(2)热弹效应

坐标原点. 即:

指橡胶弹性与热或温度有关的现象。主要表现在以下两方面:

- ① 橡胶在恒定负荷下处于拉伸状态时,通过加热可使其发 生收缩。即加热时橡胶的回弹力增大, 若欲维持原来的 伸长率,则必须增加负荷。
- ② 橡胶在拉伸时放热,而回缩时吸热。

对于三维空间,如果把链的一端固定在直角坐标的原点,另 一端落在距原点距离为r的点(x, y, z)处的几率度可以用高斯 分布函数来描述为:

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

$$\beta^2 = \frac{3}{2} \cdot \frac{1}{n_e l_e^2} = \frac{3}{2\overline{r_0^2}}$$

一个孤立的柔性高分子链的构像熵为:

$$S = k \ln \Omega = C - k \beta^2 r^2$$

 $C = k \ln (\beta / \pi^{1/2})^3$ $r^2 = (x^2 + y^2 + z^2)$

高分子课程教学 授课,陈洁

2017/5/7

高分子课程教学 授课, 陈洁

高分子课程教学 授课, 陈涛 25

(2) 橡胶网络形变时的熵变

真实的橡胶交联网是复杂的, 为了理论处理的方便, 要采用 一个理想的分子交联网代替实际的橡胶交联网。这个理想的 交联网模型假定:

- ▶ 只考虑熵的贡献,不考虑构象能,系统内能与链的构象无 关, 即G = -TS
- ▶ 网链的构象熵具有加和性,即交联网的构象熵为各网链构 象熵之和。
- ▶ 只考虑弹性,不考虑粘性(即不考虑塑性流动)
- ▶ 每个交联点由四个有效链组成,两交联点间的网链可看作 是独立的、自由连接的高斯链,末端距符合高斯分布;

28

31

高分子课程教学 授课: 陈涛

32

reference affine

▶ 交联网中的交联点在形变前后都是固定在其平均位置上的.

符合 "仿射" /相似变形(Affine Deformation)的假定,即

发生与橡胶宏观形变相同比例的移动。

2017/5/7

▶ 拉伸过程体积不变

勾股定理:

$$\sum_{i}^{N} r_{i}^{2} = \sum_{i}^{N} x_{0i}^{2} + \sum_{i}^{N} y_{0i}^{2} + \sum_{i}^{N} z_{0i}^{2}$$

中各向同性假设

$$\sum_{i}^{N} x_{0i}^{2} = \sum_{i}^{N} y_{0i}^{2} = \sum_{i}^{N} z_{0i}^{2} = \frac{1}{3} \sum_{i}^{N} r_{0i}^{2} = \frac{N}{3} \overline{r_{0}^{2}}$$

将上式代入得:

$$\Delta S = -\frac{1}{3} N k \beta^{2} \overline{r_{0}^{2}} \left[\left(\lambda_{1}^{2} - 1 \right) + \left(\lambda_{2}^{2} - 1 \right) + \left(\lambda_{3}^{2} - 1 \right) \right]$$

$$\beta^{2} = \frac{3}{2n_{s} l_{s}^{2}} = \frac{3}{2r_{0}^{2}}$$

$$\Delta S = -\frac{1}{2} k N \left(\lambda_{1}^{2} + \lambda_{2}^{2} + \lambda_{3}^{2} - 3 \right)$$

2017/5/7

高分子课程教学 授课,陈洁

如果试样的起始截面积为 A_0 , 体积 $V_0=A_0I_0$, 单位体积网链数 $N_0=N/V_0$, 则拉伸应力为:

$$\sigma = \frac{f}{A_0} = \frac{NkT(\lambda - \frac{1}{\lambda^2})}{l_0 \cdot A_0}$$

交联橡胶的状态方程 描述了交联橡胶的应

表明橡胶伸长变形时,弹力与绝对温度T成正比,与单位体 积中网络链的数目№成正比,而与化学组成无关。

2017/5/7

如果橡胶试样形变前在x, v, z 方向上每边长为1,1,1,形变 后的长度为礼, 礼, 礼, 礼(主伸 长比率)。

如果交联网中第1个网链的一端 固定在坐标原点,另一端形变 前在点 (x_0, y_0, z_0) 处, 形变后应 在点(x, v, z)处

拉伸前末端距矢量为

 $\vec{r}_0 = (x_0, y_0, z_0)$ 拉伸后末端距矢量为

 $\vec{r} = (x, y, z)$

高分子课程教学 授课: 陈涛

变形前后的坐标关系为

 $x = \lambda_1 x_0, y = \lambda_2 y_0, z = \lambda_3 z_0$

3.橡胶网络形变功

形变过程中, 交联网的内能几乎不变

则Helmhotz自由能 (A=U-TS) 的变化为: $\Lambda U = \emptyset$

$$\Delta A = \Delta U - T \Delta S = -T \Delta S = \frac{1}{2} NkT \left(\lambda_1^2 + \lambda_2^2 + \lambda_3^2 - 3 \right)$$

橡胶拉伸时体积膨胀很小,单位立方体有对于单轴拉伸情况。

假定在x方向上单轴拉伸, $\lambda_1 = \lambda_1, \lambda_2 = \lambda_3$; 由于拉伸时体积不变,则 $\lambda_1 \lambda_2 \lambda_3=1$,

因而: $\lambda_2 = \lambda_3 = (1/\lambda)^{1/2}$

高分子课程教学 授课: 陈涛

对于一般的固体物质:

交联橡胶的状态方程所描述的应力-应变关系不符合虎克定律

$$\varepsilon = \frac{l - l_0}{l_0} = \frac{l}{l_0} - 1 = \lambda - 1 \qquad \lambda = 1 + \varepsilon$$

$$\lambda^{-2} = (1 + \varepsilon)^{-2} = 1 - 2\varepsilon + 3\varepsilon^2 - 4\varepsilon^3 \cdots$$

 ε 很小时,略去高次项, $\chi^{-2} = 1 - 2\varepsilon$

2017/5/7

高分子课程教学 授课: 陈涛

第i个网链形变前构象熵为:

$$S_{i0} = C - k \beta^{2} (x_{0}^{2} + y_{0}^{2} + z_{0}^{2})$$

形变后构象熵为:

$$S_{ij} = C - k \beta^{2} (\lambda_{1}^{2} x_{0}^{2} + \lambda_{2}^{2} y_{0}^{2} + \lambda_{3}^{2} z_{0}^{2})$$

形变时网络链的构象熵的变化为:

$$\Delta S_{i} = S_{i1} - S_{i0} = -k \beta^{2} \left[\left(\lambda_{1}^{2} - 1 \right) x_{0}^{2} + \left(\lambda_{2}^{2} - 1 \right) y_{0}^{2} + \left(\lambda_{3}^{2} - 1 \right) z_{0}^{2} \right]$$

如果试样的网链总数为N. 总熵变为

$$\Delta S = \sum \Delta S_i$$

$$= -k \beta^2 \left[(\lambda_1^2 - 1) \sum_{i=1}^{N} x_{0i}^2 + (\lambda_2^2 - 1) \sum_{i=1}^{N} y_{0i}^2 + (\lambda_3^2 - 1) \sum_{i=1}^{N} z_{0i}^2 \right]$$

2017/5/7

Helmholtz自由能定义:

恒温过程,外力对体系所做的功等于体系自由能的增加,即 $-\Delta W = \Delta A$ 。外力对体系所作的功作为体系的能量被储存起来. 因此也称 ΔA 为储能函数,称 ΔW 为形变功。

交联网变形时体积不变: △W = PdV - fdl = - fdl

$$X \Delta A = -\Delta W = fdl$$

因而
$$A = A^0 + \Delta A$$
 $\lambda = l/l_0$

$$f = \left(\frac{\partial A}{\partial l}\right)_{T,V} = \left(\frac{\partial \left(\Delta A\right)}{\partial \lambda}\right)_{T,V} \left(\frac{\partial \lambda}{\partial l}\right)_{T,V} \xrightarrow{} f = \frac{NkT}{l_0} (\lambda - \frac{1}{\lambda^2})$$

2017/5/7

高分子课程教学 授课,陈涛

高分子课程教学 授课, 陈洁

高分子课程教学 授课: 陈涛

$$\sigma = N_0 kT (\lambda - \frac{1}{\lambda^2}) = N_0 kT (\lambda - 1 + 2\varepsilon)$$

$$\lambda = 1 + \varepsilon$$

$$\sigma = 3 N_0 kT (\lambda - 1) = 3 N_0 kT \varepsilon$$

就是说, 当形变很小时, 交联橡胶的应力-应变关系符合虎克 定律。

根据杨氏模量定义:
$$E = \frac{\sigma}{\varepsilon} = 3N_0 kT$$
 (3)

由于橡胶变形时体积几乎不变,则: $\nu = 0.5$,杨氏模量与剪 切模量的关系为 E = 2G(1+v) = 3G

2017/5/7

高分子课程教学 授课:陈涛

37

高分子课程教学 授课: 陈涛

高分子课程教学 授课: 陈涛

橡胶状态方程总结

$$\sigma = N_0 kT (\lambda - \frac{1}{\lambda^2})$$

橡胶状态方程1

$$\sigma = G(\lambda - \frac{1}{\lambda^2})$$
$$= \frac{E}{3}(\lambda - \frac{1}{\lambda^2})$$

$$\sigma = \frac{\rho RT}{\overline{M}_c} (\lambda - \frac{1}{\lambda^2})$$

橡胶状态方程3

2017/5/7

高分子课程教学 授课, 陈涛

四. 橡胶网络的结构与溶胀

1.橡胶网络的结构与缺陷

实际的网络并不是理想的, 存在着各种缺陷

- ①橡胶在拉伸时体积会发生变化,变化数量级约为10-4。
- 分子链间的物理缠结,限制了链的可能构象数,起着类似化 学交联的作用,这种缺陷将增加橡胶的模量。

此外, 各种构象的位能不相等, 发生分子链伸展的构象变化 时,不可避免地要引起内能的变化。精确的实验结果表明, 实际高弹体的内能对拉伸力是有贡献的。

 $E = \frac{\sigma}{\varepsilon} = 3N_0kT$ E = 2G(1 + v) = 3G $G = N_0kT$

说明橡胶的弹性模量、剪切模量随温度的升高和网链密度的 增加而增大。

因此, 橡胶的状态方程也可写成:

$$\sigma = N_0 kT (\lambda - \frac{1}{\lambda^2}) = G(\lambda - \frac{1}{\lambda^2}) = \frac{E}{3} (\lambda - \frac{1}{\lambda^2})$$

橡胶的应力一应变关系与高聚物的化学结构无关

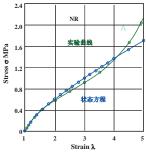
2017/5/7

38

(4) 橡胶状态方程的修正

- $\lambda < 2$, 理论与实验符合得较好, 理论较好地反映了交联橡胶 开始变形时的实际情况:
- $\lambda > 2$, 出现较大的偏离,

在变形适中的部位, 实测的 应力值往往小于理论值: 形变较大的部位,实测的应 力值急剧上升,大大超过理 论值。



2017/5/7

高分子课程教学 授课: 陈涛

造成偏差的原因:

2017/5/7

①在大形变交联网中,网链已接近它的极限伸长比,不符合 高斯链的假定:

对于理想网络,单位体积内的网络链的数目 N_0 可用交联点间

 $N_0 = \frac{\rho}{\overline{M}} \cdot \tilde{N}$

链的平均分子量 \overline{M} 和高聚物的密度 ρ 表示,

 $G = N_0 kT = \frac{\rho kT}{\overline{M}} \cdot \tilde{N} = \frac{\rho RT}{\overline{M}}$

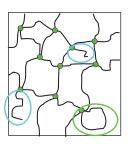
 $\sigma = G(\lambda - \frac{1}{\lambda^2}) = \frac{\rho RT}{M}(\lambda - \frac{1}{\lambda^2})$

- ②大形变下,分子链取向有序排列导致发生结晶,即所谓应 变诱发结晶, 而晶粒可起物理交联作用, 使交联网的模量 增加, 因此应力急剧上升。
- ③在统计理论的推导过程中,采用了许多理想化的假设。 如: 拉伸时体积不变, 内能对高弹性没有贡献, 交联网是理想的, 网 链的末端距符合高斯分布,仿射变形等。

高分子课程教学 授课, 陈洁

- ②由于分子内和分子间相互作用,分子链的内旋转是不自由的。

③线形高聚物交联形成交联 网的过程中,不可能形成 完美的理想交联网。除了 形成对弹性有贡献的网链 之外,还可能形成一些端 链或封闭的链圈, 对网络 的弹性是没有贡献的。



2017/5/7 高分子课程教学 授课, 陈洁

A. 有效网链修正/缺陷校正

端链, 封闭的链圈, 对弹性没有贡 献;由于自由链段的存在,单位体 积内的网链数 N_0 必须修正。



因为每个线型分子链交联后都有两个末端形成自由链, 因此 单位体积内的有效网络链数为:

$$\boxed{N_0' = N_0 - 2N_{end}} = \frac{\tilde{N} \rho}{\overline{M}_c} - \frac{2\tilde{N} \rho}{\overline{M}_n} = \boxed{\frac{\tilde{N} \rho}{\overline{M}_c} (1 - \frac{2\overline{M}_c}{\overline{M}_n})}$$

 \overline{M} : 交联前橡胶的数均分子量。

2017/5/7 高分子课程教学 授课, 陈洁

2017/5/7

高分子课程教学 授课: 陈涛

43

剪切模量

$$G = N_0 kT = \frac{\tilde{N} \rho kT}{\overline{M}_c} (1 - \frac{2\overline{M}_c}{\overline{M}_n}) = \frac{\rho RT}{\overline{M}_c} (1 - \frac{2\overline{M}_c}{\overline{M}_n})$$

橡胶状态方程

$$\sigma = G(\lambda - \frac{1}{\lambda^2}) = \frac{\rho RT}{\overline{M}_c} (1 - \frac{2\overline{M}_c}{\overline{M}_n})(\lambda - \frac{1}{\lambda^2})$$

2017/5/7

高分子课程教学 授课: 陈涛

46

高分子课程教学 授课: 陈涛

47

混合偏摩尔自由能

根据Flory-Huggins的晶格模型理论:

$$\overline{\Delta G^{m}} = \Delta \mu_{1}^{m} = \left(\frac{\partial \Delta G^{m}}{\partial n_{1}}\right)_{T,P,n_{2}}$$
$$= RT\left[\ln\left(1 - \mathcal{V}_{2}\right) + \left(1 - \frac{1}{x}\right)\mathcal{V}_{2} + \chi_{1}\mathcal{V}_{2}^{2}\right]$$

当交联度不太大时,交联聚合物在良溶剂中的溶胀比0可以 大于10, 因此 ₩2 = 1/0 ≈ 0.1

则
$$\ln(1 - \Psi_{-2}) \approx -\Psi_{-2} - \frac{\Psi_{-2}^2}{2}$$
$$\overline{\Delta G}^m = -RT\left(\frac{1}{2} - \chi_1\right)\Psi_{-2}^2$$

2017/5/7

高分子课程教学 授课,陈洁

\bar{x}_{χ_1} 、 \bar{M}

若已知聚合物与溶剂的相互作用参数光,则从交联聚合物 的平衡溶胀比Q可求得交联点间的网链平均分子量 \overline{M} ; 反之若某一聚合物的 \overline{M} 已知, 也可求得参数 χ_1 。

求内聚能密度和溶解度参数

利用溶胀平衡法可近似估计交联聚合物的内聚能密度和溶解 度参数。

2. 橡胶网络的溶胀

溶胀中两种作用力在相互竞争: 一是溶剂力图渗入聚合物内 部使其体积膨胀,另一个是由于交联聚合物膨胀导致网状分 子链向三维空间伸展, 使交联网受到应力而产生弹性回缩。 当这两种竞争的作用相互抵消、达到平衡时溶胀结束, 称达 到了溶胀平衡。

(1) 平衡溶胀度(溶胀比)Q

交联高聚物在溶胀平衡时的体积与溶胀前体 积之比称为溶胀比O,与温度、压力、高聚物 的交联度及溶质、溶剂的性质有关。

2017/5/7

弹性形变偏摩尔自由能

由橡胶弹性自由能方程 $\Delta G^{el} = \frac{NkT}{2} (\lambda_1^2 + \lambda_2^2 + \lambda_3^2 - 3)$

溶胀各向同性: $\lambda_1 = \lambda_2 = \lambda_3 = \lambda$ $\Delta G^{el} = \frac{3}{2} NkT (\lambda^2 - 1)$

干网络体积为1,溶胀总 $\frac{1}{V} = \frac{V}{V}$ 体积为V. $V = \lambda^3$

体系中含 n_1 摩尔溶剂, $\lambda^3 = \frac{1}{V_1} = 1 + n_1 \tilde{V}_1$ 其摩尔体积为 🕡:

 $\lambda^2 = (1 + n_1 V_1^*)^{2/3}$

代入自由能公式

 $\Delta G^{el} = \frac{3}{2} NkT \left[(1 + n_1 \tilde{V}_1)^{2/3} - 1 \right]$

2017/5/7

高分子课程教学 授课: 陈涛



53

2017/5/7

(2) 平衡溶胀方程

从热力学角度考虑,溶胀平衡时,溶胀体内溶剂的化学位与 溶胀体外溶剂的化学位相等,即 $\Delta\mu_1 = 0$ 。

而溶胀过程中体系自由能的变化由两部分组成:

- ①聚合物与溶剂的混合自由能 $\triangle G^m$.
- ②交联网变形的弹性形变自由能 $\triangle G^{el}$.

溶胀平衡时有:

$$\Delta \mu_1 = \Delta \mu_1^m + \Delta \mu_1^{el} = \overline{\Delta G^m} + \overline{\Delta G^{el}} = 0$$

$$< 0 > 0$$

高分子课程教学 授课: 陈涛

$$\begin{split} \overline{\Delta G^{el}} &= \frac{\partial \Delta G^{el}}{\partial n_1} = NkTV_1(1+n_1\tilde{V_1})^{-1/3} \\ & \qquad \qquad \qquad \qquad \qquad \downarrow \\ \lambda^3 &= \frac{1}{\Psi_2} = 1+n_1\tilde{V_1} \longrightarrow (1+n_1\tilde{V_1})^{-1/3} = \Psi_2^{-1/3} \\ \overline{\Delta G^{el}} &= NkT\tilde{V_1}\Psi_2^{-1/3} = \frac{\rho_2RT}{\overline{M}_c}\tilde{V_1}\Psi_2^{-1/3} &\qquad \pmb{\rho}_2$$
是聚合物密度,
$$\overline{M}_c \to M$$

$$\overline{\Delta G^{m}} + \overline{\Delta G^{el}} = RT \left[\frac{\rho_{2} \tilde{V_{1}}}{M_{c}} \Psi_{2}^{1/3} - \left(\frac{1}{2} - \chi_{1} \right) \Psi_{2}^{2} \right] = 0$$

$$\underline{\rho_{2} \tilde{V_{1}}}_{C} \Psi_{2}^{1/3} = \left(\frac{1}{2} - \chi_{1} \right) \Psi_{2}^{2} \qquad \underline{Q^{\frac{1}{3}} - \frac{1}{2}}_{Q^{\frac{5}{3}}} = \underline{\frac{M_{c}}{\rho_{2} \tilde{V_{1}}}} (\frac{1}{2} - \chi_{1})$$

高分子课程教学 授课, 陈洁

- 1.聚合物的高弹性有什么特征?
- 2.具有什么结构特征的分子才可能具有高弹性?
- 3.外力作用在橡胶上会使哪些热力学参数发生变化?
- 4.什么是橡胶的热弹效应?如何解释?
- 5.为什么有顺丁橡胶却无反丁橡胶?
- 6.什么是理想高弹体?为什么称理想高弹体的弹性为熵弹性?
- 7.简述理想橡胶网络模型的特点。
- 8.SBS是热塑性的,却具有橡胶的高弹性,为什么?

2017/5/7

高分子课程教学 授课, 陈洁

2017/5/7

高分子课程教学 授课,陈涛

52