



高等学校试用教材

橡胶化学与物理

华南工学院等合编

朱 敏 主编

化学工业出版社

高等学校试用教材

橡 胶 化 学 与 物 理

华南工学院等合编

朱 敏 主编

化 学 工 业 出 版 社
• 北 京 •

(京) 新登字039号

图书在版编目(CIP) 数据

橡胶化学与物理 / 朱敏主编. —北京: 化学工业出版社,
1984.12 (1996重印)

高等学校试用教材

ISBN 7-5025-0454-0

I . 橡… II . 朱… III . ① 橡胶化学 - 高等学校 - 教材 ② 橡胶 - 物理性能 - 高等学校 - 教材 IV . TQ330.1

中国版本图书馆CIP数据核字 (96) 第03280号

出版发行: 化学工业出版社 (北京市朝阳区惠新里 3 号)

社长: 傅培宗 **总编辑:** 蔡剑秋

经 销: 新华书店北京发行所

印 刷: 北京市朝阳区东华印刷厂

装 订: 三河市延凤装订厂

版 次: 1984年12月第1版

印 次: 1996年4月第4次印刷

开 本: 787×1092 1/16

印 张: 30^{1/2}

字 数: 759千字

印 数: 17 221—20 220

定 价: 23.50元

前　　言

建国以来，我国尚未出版过自己编写的《橡胶化学与物理》理论书籍。而当前各院校橡胶专业极需有一定理论水平的专业理论教材，广大橡胶科技人员及大量专业教育也迫切需要高等院校的《橡胶化学与物理》教材作参考。有鉴于此，遂根据全国高等院校橡胶专业教材编写工作会议所制订的《橡胶化学与物理》教材编写大纲编写了本教材。

《橡胶化学与物理》系橡胶专业理论课程，但橡胶科学技术除本身迅速发展外，也同时随着整个高分子材料学科的发展而发展。在教材内容方面如何处理好这种共性和个性关系，以及如何在一定篇幅内，既要较全面地编写有关各方面的基本概念和理论，介绍最新的发展与成就，而又要能按循序渐进规律编写，以有利于教学和自学，都是需要不断研究、实践和改进的问题。

本教材内容较全面，涉及的领域也较多、较宽，因此各院校可根据本校各自教学计划的实际情况，选用一部分基本章节作为必修，而其余章节可供选修，或供学生自学和参考之用。

本书共十六章，由华南工学院负责编写的各章中：刘鸿编写第十章，杨洪业、王迪珍编写第四、五、十一、十三章，江婉兰编写第十二章、朱敏编写第一、二、七、八、九章。由山东化工学院编写的各章中：邓本诚编写第十四、十六章，纪奎江编写第十五章，罗国华编写第三章。北京化工学院周彦豪编写第六章。绪论由刘鸿、朱敏编写。全书由朱敏主编，刘鸿主审。

由于各编写人员编写的格调不完全一致，难以完全统一，兼之限于编者的水平和经验，因此本书中一定存在不少缺点和错误，尚希广大读者予以指正，以便改进。

编者
1982年11月

内 容 提 要

本书共分十六章，前几章以橡胶为中心论述了高聚物的共性知识和各种基本概念、基本理论，并适当介绍了当前新的发展概况，如高聚物的合成、结构与性能、力学状态、溶液等。在橡胶理论的专章论述中，有橡胶的高弹性、流变、硫化、老化、补强、化学改性、其它物理性质及胶乳等。此外，还就橡胶工程技术综合应用的几个重要领域，如粘合、并用、力化学等的基本理论和概念进行了论述，最后有选择地介绍了近代测试技术的原理及其在橡胶科技中的应用。

本书可作大专院校橡胶专业教材，也可供橡胶行业工程技术人员、研究人员、职工大学和培训班参考。

目 录

结论.....	1
第一章 高聚物的合成.....	4
第一节 加聚反应.....	5
一、游离基聚合反应历程.....	5
二、单体结构与聚合能力.....	11
三、其它.....	12
第二节 聚合反应的实施方法.....	13
一、本体聚合.....	13
二、悬浮聚合.....	13
三、乳液聚合.....	13
四、乳液聚合的反应历程.....	14
第三节 离子型聚合和定向聚合.....	15
一、离子型聚合.....	15
二、定向聚合.....	18
第四节 共聚合.....	20
一、共聚合.....	20
二、游离基共聚合.....	21
三、共聚物组成和单体浓度及竞聚率之间的关系.....	22
四、离子型共聚合.....	23
五、接枝共聚与嵌段共聚.....	24
第五节 缩聚反应.....	25
一、缩聚反应.....	25
二、苯酚-甲醛的缩聚反应	26
第六节 液体橡胶的合成.....	27
一、液体橡胶的合成.....	28
二、液体橡胶分子的链增长和交联.....	28
第二章 高聚物的分子结构与超分子结构.....	30
第一节 高聚物的分子量及分子量分布.....	34
一、高聚物的分子量.....	34
二、高聚物的分子量分布.....	36
三、分子量及其分布与机械性能.....	37
第二节 高聚物分子的近程结构.....	40
一、高聚物分子链链节的连接方式及分子的空间结构.....	40
二、支化与交联结构.....	44

第三节 共聚物的分子结构	46
一、无规和有规链结构	46
二、嵌段共聚物	46
三、接枝共聚物	50
第四节 高聚物分子的远程结构	52
一、分子的内旋转与高聚物分子链的柔性和刚性	52
二、高聚物分子的构型与构象	55
第五节 高聚物的结构模型	60
一、高聚物的晶态结构与非晶态结构的早期概念	61
二、折叠链模型	62
三、高聚物的结晶结构	63
四、高聚物的结构模型	64
第三章 高聚物的力学状态和相态	67
第一节 高聚物分子间的作用力	67
一、分子间作用力的类型	68
二、分子间作用力的表示方法	69
第二节 高聚物的物理状态及其转变	70
一、高聚物分子链运动的特点	70
二、高聚物的温度-形变曲线	71
三、影响温度-形变曲线的因素	72
第三节 非晶相高聚物的玻璃态	74
一、非晶相高聚物玻璃态的特征	74
二、影响玻璃化温度的因素	74
三、玻璃化温度的测定	76
第四节 高聚物的结晶	77
一、橡胶的结晶类型和特点	78
二、橡胶的结晶结构	81
三、分子结构对高聚物结晶能力的影响	82
第五节 高聚物的取向	84
一、高聚物分子链的取向	84
二、取向对力学性能的影响	85
第四章 橡胶的溶液	87
第一节 橡胶溶液热力学	87
一、橡胶溶液的混合熵	89
二、橡胶溶液的混合热	91
三、橡胶溶液的混合自由能	92
四、橡胶溶液的偏克分子数量	93
第二节 橡胶稀溶液的性质与橡胶分子量的测定	95
一、橡胶溶液的渗透压及渗透压法测定分子量	95

二、橡胶溶液的粘度及粘度法测定分子量	97
三、橡胶溶液的光散射及光散射法测定分子量	100
四、橡胶的分子量分级	103
第三节 橡胶的溶胀	108
一、硫化胶的有限溶胀	108
二、橡胶的溶胀和溶剂的关系	109
三、硫化胶交联密度的测定	113
第五章 橡胶的弹性	115
第一节 橡胶的高弹性	115
一、橡胶高弹性的一般特点	115
二、橡胶高弹性的热力学分析	115
三、橡胶高弹变形的统计学研究	119
四、门尼(Mooney)方程	127
第二节 实际橡胶的粘弹性	129
一、应力松弛	129
二、蠕变	136
三、恢复和永久变形	139
四、波尔兹曼叠加原理	140
五、橡胶的往复变形	141
第三节 橡胶的动态力学性质	142
一、动态变形下橡胶应力、应变的正弦波的周期变化	143
二、动态变形中的阻尼与模量	143
三、橡胶动态力学性质与温度和频率的关系	145
四、橡胶在周期变形中的发热量	146
五、橡胶的动态力学性质与分子结构的关系	148
第六章 橡胶的流变性质	151
第一节 高聚物流动的特点与类型	151
一、粘流态的主要特点	151
二、牛顿型流动	152
三、非牛顿型流动	152
第二节 影响橡胶流动性-粘度的因素	156
一、链结构	156
二、切变速率	157
三、温度	158
四、压力	160
五、配合剂	160
第三节 胶料通过不同截面流道时的流动分析	161
一、圆筒形截面流道	162
二、矩形截面流道	165

第四节 用毛细管流变仪测粘度.....	168
一、简介.....	168
二、方法.....	169
第五节 流动过程的粘弹性-弹性记忆效应	171
一、弹性记忆效应的本质与表示方法.....	171
二、影响弹性记忆效应的因素.....	173
第六节 断裂特性.....	175
一、断裂特性.....	175
二、断裂特性与分子结构参数的关系.....	179
三、断裂特性与生胶加工性能的关系.....	181
第七章 橡胶的化学改性.....	186
第一节 概述.....	186
一、化学改性的意义.....	186
二、橡胶化学改性的某些特点.....	186
三、橡胶的反应能力.....	187
第二节 橡胶的各种化学改性.....	189
一、橡胶的卤化.....	189
二、橡胶的氢化.....	192
三、橡胶的环化.....	193
四、橡胶的环氧化.....	195
五、橡胶的磺化.....	196
六、橡胶的顺-反异构化	198
七、橡胶与顺丁烯二酸酐的反应.....	199
八、橡胶的其它化学改性.....	201
第八章 橡胶的硫化.....	204
第一节 无促进剂的硫黄硫化.....	206
一、硫黄分子的裂解和橡胶分子链的反应性.....	206
二、硫黄与橡胶的化学反应.....	208
三、顺式1,4-聚丁二烯硫化时的顺-反异构化	213
第二节 有促进剂的硫黄硫化.....	215
一、有机促进剂的种类.....	216
二、促进剂-硫黄硫化的主要反应阶段	216
三、顺式1,4-聚丁二烯模拟化合物的硫化.....	221
四、有关硫黄硫化的动力学.....	222
第三节 交联密度、交联键类型及交联效率的测定.....	223
一、交联密度的测定	224
二、交联键类型的测定	227
三、交联效率的测定	229
第四节 常用促进剂的硫黄硫化.....	230

一、促进剂M或MBT(2-硫醇基苯并噻唑).....	230
二、促进剂NOBS[2-(4-吗啡啉基硫代)苯并噻唑].....	231
三、促进剂TMTD或TT(二硫化四甲基秋兰姆).....	232
四、促进剂D或DPG(二苯胍).....	234
五、氧化锌与硬脂酸的作用.....	235
六、促进剂的并用.....	236
七、橡胶化学结构对硫化的影响.....	237
第五节 硫化胶的结构与性能.....	239
一、交联密度和交联键类型与强度性能的关系.....	239
二、有关硫化体系与硫化胶的结构及性能.....	241
三、有关交联键端的链型与交联结构.....	245
第六节 橡胶的非硫黄硫化.....	248
一、有机过氧化物.....	248
二、酚树脂硫化体系.....	248
三、辐射硫化.....	249
四、其它硫化剂.....	249
第九章 橡胶的老化与防护.....	250
第一节 橡胶的热降解.....	250
第二节 橡胶的氧化.....	253
一、天然橡胶的自动氧化.....	253
二、聚丁二烯的自动氧化.....	256
三、硫化胶的化学应力松弛曲线.....	259
四、生胶结构与氧化的关系.....	260
五、吸氧曲线与自动氧化机理.....	261
第三节 橡胶氧化的防护.....	263
一、抗氧剂的防护机理.....	264
二、重金属离子钝化剂.....	266
三、抗氧剂的结构与效能.....	267
四、抗氧剂的协同效应.....	274
五、反应性防老剂.....	274
第四节 硫化胶结构对氧化的影响.....	275
一、硫黄交联键的影响.....	276
二、硫化胶分子主链变异和网外物质的影响.....	279
第五节 橡胶的臭氧老化.....	281
一、臭氧与橡胶的作用及臭氧龟裂的产生.....	281
二、对臭氧龟裂生长的影响因素.....	282
三、有关臭氧老化的防护.....	284
第六节 橡胶的光老化与光氧老化.....	285
第十章 炭黑与补强.....	288

第一节 炭黑生产方法概要.....	288
一、油炉法炭黑.....	288
二、槽法炭黑.....	289
三、热裂法炭黑.....	289
第二节 炭黑的分类和命名.....	290
第三节 烃类化合物生成炭黑粒子的过程.....	291
一、晶核的生成和增长.....	291
二、“分散相”学说.....	291
三、“油滴”学说.....	292
第四节 炭黑粒子的微结构.....	293
一、石墨晶体的结构.....	293
二、炭黑的X-光衍射分析结果	293
三、电子显微镜观察氧化炭黑.....	294
四、相差电子显微镜.....	294
五、炭黑的石墨化.....	295
第五节 炭黑的粒度、比表面积和孔隙度	296
一、炭黑粒度的测定和分布.....	296
二、BET 法测定炭黑的比表面积	297
三、碘吸附法.....	299
四、着色强度	299
五、炭黑的孔隙度和“t”表面积.....	302
六、大分子表面活性剂吸附法.....	303
第六节 炭黑的化学性质.....	305
一、炭黑的元素组成	305
二、炭黑的化学性质	305
三、炭黑表面的含氧基团.....	306
四、炭黑的pH值	307
五、炭黑表面上的氢和含氧基团对补强作用的影响.....	308
六、炭黑的游离基反应	310
第七节 炭黑与橡胶的结合反应	312
一、吸附热	313
二、从溶液中吸附橡胶	314
三、化学吸附	315
四、结合橡胶	317
五、炭黑在橡胶中的分布	321
第八节 炭黑的结构	321
一、结构的意义	321
二、测定炭黑结构的方法	322
三、炭黑结构形态的电子显微镜研究	323

四、炭黑结构的断裂.....	326
五、吸留橡胶.....	327
第九节 动态性质.....	328
一、振幅与弹性模量G' 的关系	328
二、损耗模量G"和损耗角正切tanδ	329
三、tanδ与回弹率或打击弹性.....	330
四、动态参数之间的关系.....	330
第十节 补强机理.....	331
一、容积效应.....	331
二、弱键和强键学说.....	331
三、比切 (Bueche)炭黑粒子间橡胶链的有限伸长学说.....	331
四、分子链滑动学说.....	332
第十一章 橡胶的力化学.....	334
第一节 强机械力的作用.....	334
一、高聚物机械活化破坏机理.....	334
二、高聚物机械活化破坏时的分子量分布.....	337
三、温度对高聚物机械活化破坏的影响.....	338
第二节 橡胶与炭黑机械混合时的力化学反应.....	339
一、炭黑凝胶的生成.....	339
二、混炼条件与炭黑凝胶生成量的关系.....	340
第三节 力化学在接枝、嵌段共聚中的应用.....	341
一、原理和应用条件.....	341
二、用冷塑炼法接枝与嵌段的实施方式.....	343
三、其它实施方法.....	344
第四节 橡胶疲劳时化学过程的发展.....	345
第五节 静外力作用下弹性体网状结构的力化学发展过程.....	347
第十二章 橡胶的胶粘.....	350
第一节 胶粘接触的形成.....	350
一、胶粘剂与被粘物分子间的相互作用.....	350
二、胶粘接触的形成.....	353
第二节 胶粘的基本理论.....	357
一、吸附理论.....	357
二、静电理论.....	359
三、扩散理论.....	361
四、化学胶粘理论.....	363
五、胶粘的分子理论.....	365
第三节 胶接强度.....	366
一、胶接破坏的特性.....	366
二、胶接强度与温度-时间的关系	368

三、表面处理对胶接强度的影响.....	370
四、内应力对胶接强度的影响.....	372
五、环境对胶接强度的影响.....	374
第十三章 橡胶的并用.....	376
第一节 橡胶并用的意义及其并用途径.....	376
第二节 橡胶并用的热力学.....	377
一、橡胶并用的混合热.....	378
二、橡胶并用的混合熵.....	379
三、橡胶并用的混合自由能.....	381
第三节 橡胶并用的理论依据.....	382
第四节 并用橡胶的微观结构及其影响因素.....	384
第五节 并用橡胶中填充剂的分布.....	388
一、影响炭黑在并用胶中分配的因素.....	388
二、炭黑在并用胶中的分配对胶料性能的影响.....	390
第六节 并用橡胶的共交联理论.....	391
一、硫黄、硫化促进剂在橡胶中的溶解和扩散.....	392
二、在并用胶中引起硫化不均一的原因和提高并用胶共硫化程度的方法.....	394
第七节 并用橡胶的结构与性能的关系.....	395
一、并用橡胶的相结构与性能的关系.....	395
二、并用橡胶相结构区域大小与性能的关系.....	399
第十四章 橡胶的其它物理性质.....	401
第一节 橡胶的电学性质.....	401
一、橡胶的极化.....	401
二、介电系数.....	402
三、介电损耗.....	404
四、体积电阻与表面电阻.....	406
五、电击穿.....	407
六、橡胶电学性能与力学性能的相似性.....	408
第二节 橡胶的光学性质.....	409
一、橡胶的折射率.....	409
二、橡胶分子的光学各向异性.....	410
三、橡胶的光弹性.....	411
第三节 橡胶的热学性质.....	413
一、橡胶的热膨胀性.....	413
二、橡胶的热传导.....	414
三、导温系数.....	416
第四节 橡胶的声学性质.....	417
一、声波在橡胶中的传播.....	417
二、橡胶的声速.....	418

三、橡胶的声阻抗.....	419
四、橡胶的吸声性能.....	420
第五节 橡胶的低分子透过性.....	421
一、气体透过性.....	422
二、橡胶分子结构与扩散系数的关系.....	423
三、橡胶分子结构与透过性的关系.....	424
第十五章 天然胶乳.....	427
第一节 天然胶乳的来源.....	427
一、橡胶植物.....	427
二、天然胶乳的采集.....	428
三、天然橡胶的生物合成.....	429
第二节 天然胶乳的化学组成及其作用.....	429
一、蛋白质.....	429
二、类脂.....	430
三、水溶物.....	430
四、无机组分.....	431
五、粘性体.....	431
六、酶及细菌.....	431
第三节 天然胶乳的性质.....	432
一、天然胶乳的物理性质.....	432
二、天然胶乳的胶体性质.....	433
第四节 天然胶乳的凝固与保存.....	437
一、天然胶乳的凝固.....	437
二、天然胶乳的保存.....	438
三、天然胶乳的变异性.....	439
第五节 胶乳的胶凝和成膜.....	440
一、胶乳的胶凝.....	440
二、胶乳的胶凝历程及其结构.....	443
三、胶乳的成膜.....	444
第十六章 仪器分析.....	445
第一节 核磁共振波谱.....	445
一、核磁共振的简单原理.....	445
二、核磁共振波谱的分析基础.....	446
三、核磁共振波谱的应用.....	447
第二节 电子显微镜.....	449
一、电子显微镜的基本原理.....	450
二、电子显微镜的构造及样品制备.....	451
三、电子显微镜的应用.....	452
四、扫描电子显微镜简介.....	454

第三节 红外吸收光谱.....	455
一、红外吸收光谱的基本原理.....	455
二、红外吸收光谱的应用.....	457
第四节 热分析.....	460
一、热重量分析(TGA)	460
二、差示热解重量分析(DTG)	462
三、差热分析(DTA)	462
第五节 凝胶渗透色谱.....	465
一、凝胶渗透色谱分离的简要原理.....	466
二、凝胶渗透色谱分离技术简介.....	467
三、凝胶渗透色谱的应用.....	468
附录.....	472

绪 论

高分子科学是一门比较年轻的科学。“高分子”这个概念较普遍地为人们所接受，不过是五十年前的事情，而建立较完整的科学体系，也只有二、三十年的历史。高分子领域的探索研究，多年来主要集中在橡胶、塑料和纤维三大合成材料方面，但近年来关于生物高分子的基础研究和应用研究的发展亦极为迅速。

橡胶作为高分子材料之一，有着和其它高分子材料共同的规律。但橡胶在室温上下很宽阔的温度范围内具有高弹性能，所以常称为高弹体，这是橡胶不同于其它高分子材料的地方，而且橡胶一般要进行交联后才能使用。因此，橡胶在结构、分子运动、力学性能和化学转化以及加工和使用条件等各方面，又都有着独特的地方。本书在介绍高分子材料科学共同规律性的基础上，突出橡胶的特性进行阐述。

橡胶科学的发展又与橡胶工业的发展相互联系，相互促进，现简要概述如下。

1. 天然橡胶和合成橡胶

从1820年汉考克（Hancock）发明炼胶机和1839年固特异（Goodyear）发明硫化方法开始，橡胶工业至今已有一百多年的历史。橡胶制品是交通运输、国防、农田水利、人民生活中的必需品，被认为是重要的战略物资。从化学观点上看，必须搞清楚橡胶的化学结构，然后才能联系橡胶的性质和用途。法拉第（Faraday）于1826年详细分析了天然橡胶的化学组成，确定它的实验式为 $(C_5H_8)_n$ ，也即是不饱和烃化合物，但橡胶的分子量很大，有胶体性质。经过十九世纪末的许多研究，直至1930年才由施陶丁格（Staudinger）等明确了橡胶是线型的高分子化合物，与纤维和塑料相似，都是分子量很大的线型高分子化合物，因为分子量很大，所以它的性质很特殊。

在天然橡胶的结构未搞清楚以前，威廉士（Willians）于1860年通过蒸馏天然橡胶得到异戊二烯，此物质空气中变成海绵状的弹性体，这可以认为是最早的人造橡胶。1879年布查德特（Bouchardat）也做过相似的实验，1884年蒂尔登（Tilden）从松节油中提取异戊二烯，得到与布切代特同样的橡胶，不过都与天然橡胶的结构和性质不一样。1881年范·霍夫曼（Van Hofmann）发现共轭双烯也可以聚合成弹性体，如2,3-二甲基-1,3-丁二烯。

第一次世界大战期间，德国因天然橡胶来源被切断，而异戊二烯和丁二烯也不易得到，遂于1917年采用二甲基丁二烯作单体生产合成橡胶，总共生产了2350吨，因质量远不如天然橡胶，战后即停止生产。

约在二十世纪三十年代期间，德国发明乳液聚合方法，用1%过氧化苯甲酰作引发剂，使丁二烯与苯乙烯共聚合成丁苯橡胶，又可使丁二烯与丙烯腈共聚合成丁腈橡胶。在这段时间里，许多国家都在研制合成橡胶。如美国合成了聚硫橡胶、氯丁橡胶和丁基橡胶。

第二次世界大战期间，日本于1942年占领了马来西亚，垄断了天然胶的来源，于是英、美和加拿大等国大力发展丁苯橡胶，从1942年至1944年期间，建立了87家工厂，生产了一百万吨的合成橡胶，但质量不如天然橡胶。

第二次大战后，冷聚丁苯橡胶的质量大有改进，至五十年代中期，丁苯橡胶在产量上超

过了天然橡胶，成为世界上最重要的合成橡胶。

从三十年代至五十年代中期，除氟橡胶和丙烯酸酯等特种橡胶之外，没有新的合成橡胶出现。五十年代中期，齐格勒（Ziegler）和纳塔（Natta）等创建了定向聚合法，生产了一代崭新的合成橡胶。如结构极规整的顺丁橡胶、结构和性质与天然橡胶一致的异戊橡胶等。

聚异戊二烯的链节有四种异构体，即顺式1,4-反式1,4-, 1,2-和3,4-连接的链节。顺式与反式的区别在于双键的位置，双键在理论上是不能转动的，如果双键都位于长链的同一侧则为顺式结构，如果双键位于长链相反的两侧，则为反式结构。理论上，四种结构都可以存在，但天然橡胶差不多完全是顺式1,4结构，即在一条长分子链上各个链节都是以第1碳原子与相邻链节的第4碳原子依次相连接的。天然橡胶分子链结构的这种规整性说明了，一百年来人们之所以不能真正地合成天然橡胶的原因，直至定向聚合方法发展之后这个问题才得到解决。天然橡胶结构的规整性使其在拉伸时易于结晶，使纯胶有高的强力，凡拉伸不能结晶的橡胶，纯胶的强度都很低，这时就要用活性炭黑来补强，使橡胶的强度达到所需要的水平，因为炭黑粒子可以和多条橡胶分子链有结合点，拉伸的时候，这些结合点的作用就与晶体相似，起着增加橡胶强度的效果。

2. 高聚物的物理性质和橡胶的特征

高聚物的物理性质受两种作用力的影响，即原子间作用力和分子间作用力。原子间以化学键相结合，这种键的强度是很大的，化合物通常要在高温才能分解，而金属或矿物则需很大的力量才能断裂。分子间作用力一般是很弱的，如气体、液体、糖、蜡等分子都易于分离，但高聚物的情况则不相同，它的分子链很长，链节的数目以千计，由于加和作用，分子间的作用力变得很大，大过化学键力。所以聚合作用能使低分子化合物成为强韧耐用的高聚物。

分子是不停地运动的，高聚物的热运动主要是围绕单键的旋转运动，这个运动的结果使长分子链通常呈卷曲状态，温度提高可增加分子链的运动，而分子间的作用力和庞大的侧基则起着阻碍运动的作用。橡胶（或橡胶态）的分子间力较低，在一般使用温度范围内，分子链的形态是卷曲柔软的，杂乱无序且有纠结，这样的分子秩序属液体组织，不过因为分子链很长，由于分子间作用力的阻碍和分子链又相互纠结，所以分子链不易于相对移动或流动，粘度很高，常呈固体状态。

橡胶的这种卷曲柔软的分子链在外力作用下能伸长9~10倍，但分子的热运动要使分子链保持它原来的卷曲状态，所以当外力被除去之后，橡胶立刻恢复到原来的长度，橡胶的这种高弹性质是独特的，是一切橡胶制品的重要性质。橡胶分子链上的双键虽不能旋转，但它能把单键隔开，减少单键旋转的位阻，使分子链更柔顺，弹性更好。

天然橡胶在高度伸长的时候，由于分子链的规整性，定向靠拢，分子间力的作用使橡胶生成一些晶体，抗断裂，所以强度很高，外力去掉之后，晶体熔解又恢复弹性。橡胶的拉伸结晶与纤维（如尼龙）有所不同，尼龙的分子间力很大，拉伸结晶之后，晶体的熔点很高，常温时仍然保留晶体的状态，成为强有力的纤维。塑料方面如聚乙烯，因分子链结构简单，易于紧密聚集而结晶，熔点在100℃上下，所以在常温时是结晶的高分子材料。

高聚物无定形体（液体）在较低温时尚有一个转变过程，称玻璃化温度（ T_g ）。 T_g 可以看作是液体的“过冷却”转变，此时高聚物失去弹性，变成和玻璃一样的脆性物质。橡胶与塑料不同之处在于橡胶的 T_g 常在零度以下。例如，天然橡胶的 T_g 为-72℃，丁苯橡胶为-50℃，聚丁二烯橡胶为-100℃。因此，橡胶在常温时是高弹性材料。而塑料则不是这样，它们的