橡胶配合加工技术讲座 第7讲 氯 橡胶(CR)

周 琼 (青岛化工学院 266042)

CR 由氯丁二烯聚合而得, 最早由美国 杜邦公司进行生产和销售, 商品名为 Duprene, 后改为 Neoprene, 其结构式为:

$$CH_2$$
— $C=CH$ — CH_2 $=$

其中反式-1,4 加成结构占 85%,分子链有线形、支化和交联 3 种结构,相对分子质量分布很宽,在 10 万~20 万之间,一般在一40 [©]左右发生玻璃化转变,70 ~90 [©]发生粘流化转变。大部分 CR 分子链是线形结构,能够结晶,具有较好的自补强性。分子链中含有极性氯侧基,降低了双键电子密度,使双键的活性下降,从而使 CR 具有良好的耐候性和耐热氧老化性,同时氯侧基又使它兼有阻燃、耐介质等优良特性,广泛用于使用条件要求苛刻的场合,如难燃输送带、耐热胶管、耐候性电线电缆护套等,同时也是 SR 粘合剂的主要品种,在 SR 行业中占有特殊地位。

自从 1931 年杜邦公司生产 CR 以来,一直到 60 年代世界各国才开始生产 CR。 我国分别于 1957, 1958 和 1960 年在四川、山西和青岛筹建 CR 合成加工厂,生产都采用电石 乙炔法。

1 制备方法

CR的制备方法是在 Niewland (尼乌兰德)研究的基础上由 Carothers H (卡洛斯)完

作者简介 周琼、女,30岁。 讲师。1992年毕业于青岛化工学院并获工学硕士学位。 主要从事橡胶工程的教学与科研工作。

成的,包括单体制造、配制、聚合、断链与终止、凝聚干燥和包装等步骤。

- (1)单体制造。氯丁二烯的单体生产方法有两种,即乙炔法和丁二烯法。乙炔法是将乙炔气体通入氯化亚铜、氯化铵络盐的溶液中,使之生成乙烯基乙炔(MVA),再降温到20~50 °C,与盐酸作用制得氯丁二烯。丁二烯法是利用石油裂解产物 C_4 馏分中的丁二烯经氯化得到 1, 4-二氯丁烯和 3, 4-二氯丁烯,再使前者也异构化为 3, 4-二氯丁烯,脱氯化氢即得氯丁二烯。制得的氯丁二烯溪无色、活泼的液体,沸点为 59.4 °C,密度为 0.9583 $Mg \, ^{\circ} m^{-3}$ 。
- (2)聚合。最初氯丁二烯的聚合是将精制的单体加热到 20~100 [℃]进行本体聚合,后改为溶液法聚合,现在都用乳液法聚合。此法采用松香酸皂为乳化剂 (3~5 份)、过硫酸盐 (0.2~1.0 份)作引发剂,用硫黄 (0.5~0.7 份)、二硫化四甲基秋兰姆或硫醇作为调节剂。具体步骤如下:
- ①配制。将精制氯丁二烯经干燥、冷却后, 计量送入油相配制槽, 按配方加入硫黄, 溶解后加入松香配成油相。用软水、氢氧化钠、分散剂二萘间亚甲基磺酸钠配制水相。同时配制引发剂过硫酸钾溶液及终止剂溶液。
- ②聚合。将水相和油相在乳化槽中混合乳化后,送入聚合釜,加引发剂溶液,在 40° 0 左右进行聚合。 $2\sim2.5$ h 后,当转化率达到 89%时停止聚合。
 - ③终止。在胶乳中加入终止剂,将胶乳

放到断链槽中,在碱性介质中终止,终点通过塑性控制。

④凝聚与干燥。以上胶乳在凝聚剂氯化钠、氯化钙作用下,橡胶呈小颗粒析出。经过洗涤、脱水、干燥、扑粉、切割和包装为成品。

2 结构品种和性能

2.1 结构

氯丁二烯在聚合过程中生成 4 种不同结构的产物,分别是:

(1)1,4 加成反式结构

其结构式如下:

这种结构约占 85%, 其链结构规整, 含量越高, 结晶能力越强;

(2)1,4 加成顺式结构

其结构式如下:

这种结构约占 10%, 此链柔顺, 使材料弹性增大;

(3)1,2 加成结构 其结构式如下:

这种结构占 1.5% 左右, 这种链上有叔烯丙基氯, 很不稳定, 是硫化时的活性点。其余的是 3,4 加成的产物。

由于调节剂的不同,链的结构也不同。一种是用硫黄作调节剂,分子内含有多硫键,此键不稳定,所得 CR 稳定性差,易粘辊,称为硫调节型 CR;另一种是用硫醇作调节剂,

稳定性好,耐热性、加工性和填充性能均优于 硫调节型。

聚氯丁二烯分子内有线形、支化和交联 3 种结构的链,线形结构的分子链规整,容易结晶,支化结构和交联结构塑性小。

根据产品的不同用途,在聚合过程中可调节相对分子质量的大小,相对分子质量大的橡胶强渡高、弹性好、硬度大、流动性差。反之,强伸性差、硬度小、流动性好而且容易结晶。

2.2 品种

CR根据用途分为 3 类:

- (1)通用型。有硫调节型(G型,又可分为A,B,C,D,E,F和G七个等级)和非硫调节型(W型)。
- (2)专用型。有粘接型(分通用型和粘接 专用型)和 特殊用途型(如软型、膏状 CR 等)。
- (3)胶乳。有通用胶乳(包括硫调节型、 非硫调节型、复合调节型和非污染型)和特种 胶乳(有阳离子型、非离子型、溶剂型和水乳 型等)。

2.3 性能

CR的主要性能如下:

密度	1.15 \sim 1.25 Mg $^{\circ}$ m
介电常数	75
导热系数	$0.18 \mathrm{W} ^{\circ} (\mathrm{m} ^{\circ}\mathrm{K})^{-1}$
折射率(25 ℃)	1.404 0
玻璃化温度	-40 ℃
介电损耗因子	0.203
分解温度	233 ~258 ℃
门尼粘度[ML(1+	4)100 °G 45 ~120
结晶温度范围	-35 ~+35 °C
最佳结晶温度	-10 ℃
结晶相质量分数	

硫调节型

非硫调节型

0.35

溶解度参数

19.2 $(M \, J^{\circ} m^{-3})^{1/2}$

CR的良溶剂有:四氯化碳、二甲苯、甲苯、乙苯、三氯乙烯、二氯乙烷和苯;不溶于烷类、酮类和烷基醇类。

CR分子内有极性键,分子间力较大,且存在结晶,因此,纯硫化胶的强度很高,达27.5 MPa,而填充炭黑及无机填料的配合胶料的强度略有下降; CR 的扯断伸长率可达

800%

CR 还具有优良的耐老化、耐燃、耐溶剂性能, 四氧化三铅硫化体系具有良好的耐水性, 气密性仅次于 IIR。广泛应用于使用条件苛刻的场合。

CR在不同的聚合条件下得到的产物结构不同,而不同结构聚合物的性能也有很大的差异,可根据各自的性能决定它们的最终用途。表 1 示出了 CR 的结构、性能和用途之间的关系。

表 1 CR 不同品种的结构、性能和用途之间的关系

CR	制备	结构	性能	用 途
通用型				
硫调节型	用硫黄加秋兰姆调节	线形结构含有多硫键	加工稳定性不好,自补	电线、胶管等一般制品
(G)			强,塑炼性能类似	
			NR	
非硫调节型	用硫醇或调节剂丁调	不含硫,结晶度较高	加工稳定性好 耐热	一般制品
(W)	节		性好,硫化速度慢	
专用型				
粘接型	不含结合硫(AC 和	结晶度高	门尼粘度高,加工稳定	粘合剂
	AD), 有结合硫(G)		性差,粘合强度大	
膏状		结晶度中等,相对分	稳定性差,溶液粘度	无溶剂的嵌缝剂, CR
		子质量小	低	软化助剂
刚性		线形反式结构,结晶最	50 ℃以下是固体, 50	密封材料衬里
		快	℃以上是液体,高强度	

3 配合

1,4 加成的 CR,由于双键位置含有氯,因而双键的活性下降,不宜采用硫黄硫化方法进行硫化。氯丁二烯在聚合过程中,分子内有 1.5%左右的 1,2 加成的产物,这种产物的结构极不稳定, 叔烯丙基氯在金属氧化物的作用下产生交联反应。

硫调节型 CR 在氧化物作用下可硫化,非硫调节型 CR 则必须加促进剂,因为反应若无促进剂吸收产物中的 Cl⁻使反应顺利进行,则此反应终因过慢而无实用价值。为了保证 CR 的快速安全硫化,合理选择硫化体系及其加工助剂是十分必要的。

CR的配合体系包括硫化体系、防护体

系、填充软化体系及加工助剂。下面分别介绍常见的硫调节型、非硫调节型和粘接型 CR的配合。

- 3.1 硫调节型 CR 的配合
- 3.1.1 硫化体系
 - (1) 金属氧化物

CR采用金属氧化物作为硫化剂,常见的有氧化镁/氧化锌并用体系(并用比为 4/5)和四氧化三铅体系(用量为 10~20 份)。前者的优点是可以使加工安全性和硫化速度取得较好的平衡,并且硫化平坦,耐热性好;而四氧化三铅硫化的优点是具有耐水性,但加工安全性差,且四氧化三铅的比表面积小时反应速度慢,用含硫促进剂时,存在制品变色、分散困难等缺点。

在氧化镁/氧化锌并用体系中,氧化镁先加入作稳定剂改进 CR 混炼胶的贮存稳定性,在硫化温度下接收 HCl 变成硫化剂。氧化镁的活性和用量对加工性能和硫化胶的性能影响很大。

- CR对氧化镁的要求如下:
- ①用量在 4 份左右为宜:
- ②纯度高,氧化钙等杂质少;
- ③轻质, 粒度小, 比容大:
- ④应活性高。活性越高,加工安全性越好,低活性氧化镁配合的胶料极易焦烧,即使是高活性氧化镁也应注意在使用过程中维持其活性,不能使之与二氧化碳反应而失去活性。氧化锌是作为主硫化剂,用量为 5 份时和 4 份氧化镁并用能取得硫化速度、硫化安全性的平衡。

(2)硫化促进剂

为加快硫调节型 CR 的硫化,一般选用 NA-22 作为促进剂,用量为 $0.2 \sim 1.0$ 份,以 0.5 份为宜,促进剂 NA-22 可以缩短硫化时间,但用量过多胶料易焦烧。 在氧化镁/氧化锌体系中可加 $0.5 \sim 1.0$ 份乙酸钠作防焦剂来改善其加丁安全性。

3.1.2 防护体系

CR有很好的耐热、耐光、抗氧化等性能。为进一步提高它的耐热、光、氧老化性能。

仍需选择恰当的防老剂。

一般对 NR 有效的防老剂对 CR 均有效, CR 的防老化性能分耐一般老化和耐臭氧老化两种。

(1)耐一般老化

根据防老剂在硫化时是否变色分为污染型和非污染型两种。

- ①污染型防老剂。使用污染型防老剂后橡胶制品容易变色,一般适用黑色或深色制品,常用的有防老剂 A 和防老剂 D,用量为 2 份。
- ②非污染型防老剂。适用于浅色制品,用量也为 2 份, 一般为酚类, 如防老剂 246 或2246。

(2)耐臭氧老化

用防老剂 4010 与防老剂 A 和 D 并用, 具有很好的耐臭氧老化的能力。

3.1.3 补强填充体系

CR类似于 NR, 有一定的结晶性, 纯胶 具有很好的强伸性能, 加入补强剂、填充剂对 提高强度作用不大, 主要是提高定伸应力和 撕裂强度。而加入无机填料不仅强度得不到 提高, 而且扯断伸长率下降, 扯断永久变形增 大, 但胶料的挤出性能好, 硬度提高。不同的 补强填充剂对 CR 填充效果的比较如表 2 所示。

表 2	不同品种炭黑对	CR	植杂物	里的比	较
18 4	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	\sim	ᄸᄉ	スカリンレし	+ X

		—————————————————————————————————————				
性能	能 喷雾 混气	高耐磨	半补强	瓦斯槽法		
拉伸强度/MPa	14. 5	15. 7	15. 1	12. 6	21.7	
扯断伸长率/ %	500	612	330	500	384	
邵尔 A 型硬度/ 度	65	65	75	56	75	
300%定伸应力/MPa	11.6	7.8	_	6. 2	13. 2	
扯断永久变形/ %	6	16	4	12. 5	15. 3	
阿克隆磨耗量/ cm ³	0. $37 \sim 0.51$	0.48~0.90	0. 16 ~ 0. 17	$0.53 \sim 0.57$	0. 14 ~ 0. 24	
屈挠寿命/ 万次	50	_	9.6	> 200	9.6	

注: 基本配方: CR(G) 100. 氧化锌 5. 硬脂酸 2. 石蜡 7.1. 增塑剂 DBP 10. 炭黑 30。 硫化条件: 143 [℃]× 30 min。