

有机絕緣材料

上册

(内部教材)

姜玉本 編

北京科学教育編輯室

1962.6.

有机绝缘材料(上册)

出版者: 北京科学教育编辑室

印刷者: 中国人民解放军535工厂

787 × 1092毫米^{1/16} 印张

1961年5月第一版

1962年6月第二次印刷

定价: 1.00元

73.179
377
22

有机絕緣勘誤表

頁 行 (目录)	原 文	更 正
4 8	决定油的純度的性能	决定于油的純度的性能
2 20	(如作为电容器介质的有机薄膜 以及紙)	(如作为卷繞式薄膜电容器的介质)
5 倒 9	氟塑料;	氟塑料的
倒 7	有机硅油,	有机硅油、
13 倒15	超离心机	超速离心机
18 倒17	一定物理机械性能时	一定物理机械性能的产物时
倒14	所以之間不存在庫侖作用力	所以,它們之間不存在庫侖作用力
59 倒 5	介质中进行聚合反应	介质中进行的聚合反应
61 倒 4	但也显然攪拌不能过猛。	但也显然,攪拌不能猛。
63 倒 2	(无不对碳原子的飽和碳鍵高分子 子物如聚乙烯,聚偏二氯乙烯及 聚異丁烯等均有結晶的可能)	(无不对称碳原子的飽和碳鍵高分子 物,如聚乙烯、聚偏二氯乙烯及聚異 丁烯等均有結晶的可能)
68 2	$[-(\text{CH}_2)_x-\text{S}_4]_n$	$[-(\text{CH}_2)_x-\text{S}_4-]_n$
15 倒 2 } 倒 3 }	原料	原料物
71 倒 8 } 倒10 }	原料	原料物
72 5	变更原料用量比	变更原料物用量比
73 倒11	某一組分过量以改变縮聚物分子 量外,尚有于反应物中加一定量 单官能化合物	某一組分过量方法以改变縮聚物分子 量外,尚有于反应物中加入一定量官 能化合物
74 14 17 } 倒 8 }	原料	原料物
77 倒10左	料	始的
79 11	(它們具三种以上的不同的官能 团)	(它們具有三种以上的不同的官能 团)
倒17	并且扩大了应用	并且扩大了应用范围
83 7~8		[添加] (1) 微分子理論
倒 8 右	纖維素及其許多衍生物	从纖維素及其許多衍生物.
84 4~5		[添加] (2) 微晶体理論

頁 行	原 文	更 正
85 8 左	虽然这种理长期(八年)为人公認	虽然这种理論长期(八年)为人公認
10~11		[添加](3)大分子理論
18右	这所指性質既适固体	这里所指的性質既适于固体
倒5左	另一部則可能位于无定形部分	另一部分則可能位于无定形部分
倒7	成为纖維无定形的非定向部分	故成为纖維无定形的非定向部分
倒15~16		[添加](4)纖維素结构的近代理論
86 倒1	試驗証明組成纖維素的 β 型葡萄糖，而 α 型葡萄糖为淀粉的組成单体。	試驗証明，組成纖維素的是 β 型葡萄糖，而 α 型葡萄糖为淀粉的組成单体。
87 13	但是并不裂出甲氧基	但是并不分裂出甲氧基
倒5	到目前为止	到目前为止，
88 17	因此在磨木之前	因此，在磨木之前
倒1	(楊树和白楊)的紙浆	(楊树和白楊)木材的紙浆
89 3 右	还	还須
13	石灰石或石灰溶液	石灰石或石灰乳溶液
90 倒7	在已蒸煮硷液苛性化之前加入碳酸鈉以补充之。	在已蒸煮过的硷液苛性化之前加入碳酸鈉以补充之。
91 倒6	木材中以白楊与楊較适，	木材中以白楊与楊木較适宜，
92 倒3 右	是纖維素达到	乃是使纖維达到
倒4~5		[添加](1)普通漂白
倒10	而在硷性溶液制备时	同时在硷性溶液制备时
倒14	40~43%的浆	40~43%的紙浆
93 1 頂		[添加](2)活性漂白
倒4	纖維素是多分散产物	纖維素是多分散性产物
倒14	由氧桥接起来	由氧桥連接起来
95 7 左	加入少許的鹼性填料	可加入少許的鹼性填料
12	(过氧化物、过錳酸鉀、氧、臭 氧)	(过氧化物、过錳酸鉀、氧、臭 氧等)
13	(……次氯酸盐)	(……次氯酸盐等)
96 5	氧化剂的量等条件	氧化剂的用量等条件
9	当高碘酸(HIO_4)用于	当高碘酸(HIO_4)作用于
97 14左	氧化过可以中止	氧化过程可以中止
100 12	发生水解	則发生水解
101 倒4	$-\text{Si}-\text{Si}- + \text{H}_2\text{O}$	$-\text{Si}-\text{Si}- + 2\text{H}_2\text{O}$
102 倒2	也不可能保有硅—氮鍵。	也不可能保持有硅—氮鍵。
105 倒16	对于高分子硅有机化学	对于高分子硅有机化合物化学

頁 行	原 文	更 正
110 倒10	由方程式 (1—5—3) 可知对单官能化合物 ($f=1$) ,	由方程式 (1—5—3) 可知, 对单官能化合物 ($f=1$) ,
113 13	綫状聚二甲基硅氧螺旋分子	綫状聚二甲基硅氧烷螺旋分子
114 8	聚二甲基硅氧烷彈料	聚二甲基硅氧烷彈性体
114 倒 7	而且因为聚有机硅氧烷树脂是一种极性很弱的化合物,	需要物別指出的是, 而且因为聚有机硅氧烷树脂是一种极性很弱的化合物,
116 2	决定油的純化的性能	决定于油的純淨程度的性能
117 倒16	物理化学	物理—化学
118 倒 9	而严重影响絕緣油的电气性能	而严重影响絕緣油的电气性能
125 倒 2	温度对变压器油的 $\text{tg } \delta$, 的影响	温度对变压器油的 $\text{tg } \delta$ 的影响
133 倒16	树脂混合用	树脂混合使用
139 倒12	电場作用的稳定性	电場作用下的稳定性
141 倒 3	絕緣性能稳定外	絕緣性能和稳定性外
155 3	含氟低分子聚合物	含氟低分子量聚合物

“有机絕緣材料”(上册)勘誤表

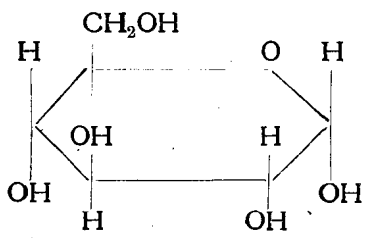
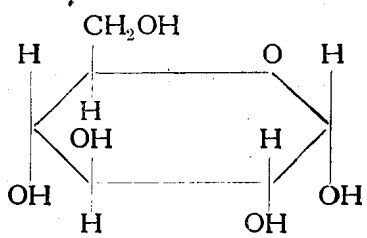
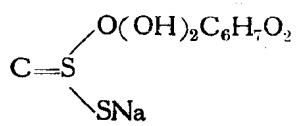
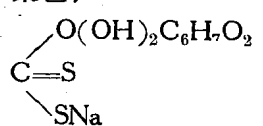
頁号	行 数	誤	正
目录 2	16	3. ……的濃度影响	3. ……濃度的影响
目录 3	倒 2	1. 硅有化合物	1. 硅有机化合物
1	3	气跃的成就	飞跃的发展
2	8,	应用性。	应用范围。
	10	电性,	电性能,
	15~16	有机絕緣材料浸漬材料	有机絕緣浸漬材料
	16	用有机材料	用某些有机材料
3,4,7	13,2,3	腊	蜡
7	倒 8	所謂高分子者	所謂高分子量者
	倒8~9	高分子产物	高分子量产物
	倒10	高分子	高分子物
8	倒 2	不同支鏈	不同的支鏈
9	14	己	己
	倒10~11	整数的	整数倍的
10	倒 3	显有	具有
	倒 8	增加	增长
	倒14左	$\begin{array}{ccccccc} -C-C= & C-C-C- & \cdots & & & & \\ H_2 & CH_2 & H & H_2 & H_2 & & \end{array}$	$\begin{array}{ccccccc} -C-C= & C-C-C- & \cdots & & & & \\ H_2 & CH_3 & H & H_2 & H_2 & & \end{array}$
11	7	高分子的	高分子物的
	14	高分子	高分子物
	倒 2	图案	图象
	倒 8	鏈間滑动	鏈間相对滑动
	倒10	一般說分子鏈	一般說来, 分子鏈
13	13	得預期的	得到預期的
	13	纖維素硝酸酯	纖維素硝酸酯
13	倒14	超离心机	超速离心机
15	2	某一級高分子物	某一級份高分子物
	9	高聚的	高聚物的
	15	某一級高分子	某一級份高分子物
	19	性能够	性能
	(1-1-3) 式末	$\sum \frac{n_i M_i^2}{n_i M_i}$	$\sum \frac{n_i M_i^2}{\sum n_i M_i}$
17	3	随分子量而改变	随分子量和溶剂的性质而改变
18	18	性能时	性能的产物时
	19	作用,	作用力,

頁号	行 数	誤	正
18	倒 3	分子每个原子	分子中每个原子
	倒15	高分子的分子	高分子物的分子
19	9 末	而产生的力。	而产生的力，叫做誘導力。
	倒 7	鏈节之間	鏈节之間
20	18	所需要的，具有一定	所需要的具有一定
	19	达到	以达到
	倒 1	次作力	次价力
	倒14	物理质的	物理性质的
21	1	按照原理	按此原理
	6	熔融	熔焔
	7	随分子量而增加	随分子量的增加而增加
	倒 1	特徵之一	特征之一
22	11	7300时可粒成	7300时可形成
	13	分子总	分子量
	14	呈現	形成
24	4	一般說来，	一般說来，
	5	杂质的离	杂质离子
	倒 3	可是假如	可是，假如
	倒 4	(黑点表示偶极，	(黑点表示偶极)，
	倒 9	由此可知，	由此可知，
	倒10	也不可能获致	也不可能得到
25	倒 3	团結較疏远	联系較疏远
	倒 8	內塑作用	內塑化作用
26	11	等分子量的	等克分子量的
	13	交鏈	交联
	倒 9	“解裂作用”	“解聚作用”
	倒11	高分子发生	高分子物发生
27	6, 倒5	……的裂解。	……的裂解
	7	①热裂解。	①热裂解：
28	10	$\begin{array}{c} \text{—CH—O—} \\ \\ \text{O—} \end{array} \rangle \text{—CO—NH—} \rangle \text{—}$ $\text{CO—O—} \rangle \text{—O—}$	$\begin{array}{c} \text{—CH—O—} \\ \\ \text{O—} \end{array} \rangle \text{—CO—NH—} \rangle \text{—}$ $\text{CO—O—} \rangle \text{—O—}$
	倒4~5	硬酯酸作用之	硬脂酸作用下之
29	6	胺之解	之胺解
	倒 7	高分子物	高分子物

頁号	行 数	誤	正
29	倒 9	具活性	具有活性
30	倒 2	交鍵剂	交联剂
31	2	加	与
	倒12	碳氢物	碳氢化合物
32	倒 1		(全部划去)
	倒 8	苯基-萘胺	苯基- α 萘胺
	倒10	如石腊、腊等。	如石蜡等。
	倒15	一除	一处
33	7	“树脂”	“树脂”
	8	稀，酯	烯，脂
	倒5~6	連結	連接
34	表1-1-4	已	己
	倒 2		
	倒 9	体形	体型
	倒11	縮合的	縮聚的
35	2	双鍵	双键
36	13, 14	已	己
37	5	聚丙三醇，丙二醇	聚丙三醇，聚丙二醇
	12	碳、硫、氧	碳·硫·氧
	14	由多硫化物 β	由多硫化物与 β
	15	碳、硫	碳·硫
	倒 1	$\begin{array}{ccccccc} \text{R} & & \text{R} & & \text{R} & & \\ & & & & & & \\ \text{---Si---O---Si---O---Si---O---} & & & & & & \text{.....} \\ & & & & & & \\ \text{R} & & \text{R} & & \text{R} & & \end{array}$	$\begin{array}{ccccccc} \text{R} & & \text{R} & & \text{R} & & \\ & & & & & & \\ \text{---Si---O---Si---O---Si---O---} & & & & & & \text{.....} \\ & & & & & & \\ \text{R} & & \text{R} & & \text{R} & & \end{array}$
	倒 2	硅、氧	硅·氧
	倒 5	已	己
38	3	高分子电介质、	高分子电介质，
	4	高分子化学原理、	高分子化学原理，
	倒14	H_2SO_4	H_2SO_4
39	7, 倒 5	已	己
40	倒4, 倒4	单聚物	单基物
41	表1-2-1 的倒 1, 倒 2	已	己
45	表1-2-5	……的聚合	……的聚合性能
45	倒 6	影响。	影响，

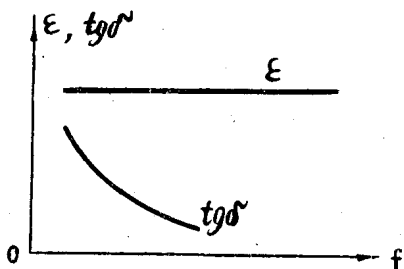
頁号	行 数	誤	正
46	倒 1	$\text{CH}_2=\text{C} \begin{array}{l} \swarrow \text{H} \\ \searrow \text{X} \end{array}$	$\text{CH}_2=\text{C} \begin{array}{l} \swarrow \text{H} \\ \searrow \text{X} \end{array}$
	倒 6	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{C} \leftarrow \text{CH}_3 \\ \uparrow \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{C} \leftarrow \text{CH}_3 \\ \uparrow \\ \text{CH}_3 \end{array}$
47	2~3	对称构結	对称結構
	3	不对称构結	不对称結構
48	12	聚分性能	聚合性能
49	图1-2-1	(曲綫 2 未标“2”)	
	图1-2-4 注	3—(C ₆ H ₅ COO)	3—(C ₆ H ₅ COO) ₂
51	倒 3	三氯甲烷溶剂	三氯甲烷等溶剂
52	10	硫酸脂	硫酸酯
	倒13	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{CHR} \\ \vdots \\ \text{催化剂} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{CHR} \\ \vdots \\ \text{催化剂} \end{array}$
		$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CHR}-\text{CH}=\text{CHR} \\ \vdots \\ \text{催化剂} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3=\text{CHR}-\text{CH}=\text{CHR} \\ \vdots \\ \text{催化剂} \end{array}$
54	5, 6, 10	π -电子极化	π -电子极化
55	9	丙烯酸酯, 己二酸	丙烯酸酯、己二酸
	10	二物烯酯	二丙烯酸酯
56	倒 4	影响曾在	影响, 曾在
	倒 7	·MB _n *	BM _n *
	倒13	单基物的濃度影响	单基物濃度的影响
57	6	二氯甲烷	三氯甲烷
58	倒13	优点	优缺点
59	16	单聚物	单基物
60	15	占 15~30%	占全体总重的 15~30%
	17	另一端是	另一端基是
	19	浮	乳
	倒 4	为 2~5%	为单体重量的 2~5%
61	1,3,5,7	用量为……	用量为单体重量的……
62	倒11	溶脹	溶脹
64	表 1-2-9 中3-甲基 丁烯-1之 下	85~90	85~95

頁号	行 数	誤	正
64	倒 8	$\begin{array}{c} \rightarrow > \text{Ti} & \text{H} & \text{H} \\ & & \\ & \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{C}_2\text{H}_5 \\ & & \\ & \text{R} & \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \rightarrow > \text{Ti} & \text{H} & \text{H} \\ & & \\ & \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{C}_2\text{H}_5 \\ & & \\ & \text{R} & \text{R} \end{array}$
66	倒13 表1-3-1 中 同上	反应中所采用的 己二酸 $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H} = \text{C} - \end{array}$	反应中，所采用的 己二酸 $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{O} = \text{C} - \end{array}$
67	19	$n \text{HO}(\text{CH}_2)_y\text{OH}$	$n \text{HO}(\text{CH}_2)_y\text{OH}$
68	7	$n \text{H}_2\text{O}, n \text{HX}$	$(4-n)\text{H}_2\text{O}, (4-n)\text{HX}$
	19	聚縮反应	縮聚反应
69	倒 1	响影	影响
70	10	学說、	学說、
	14	7、	七、
71	2	响影	影响
	倒 3	$(2n-1) \cdot M_{ab}$	$2n \cdot M_{ab}$
	倒4, 倒5	$(n+1)$	$(n+1)$
	倒 8	当量为 1:1	当量比为 1:1
73	4	$(n+1)$	$(n+1)$
	倒 9	己	己
74	倒4, 倒5	己	己
76	图1-3-5 注	……分布曲办	……分布曲綫
	倒 3	能反应的基	能反应的基团
	倒 4	始止	停止
77	10	$x \text{H}_2\text{NR}'\text{NH}_2$	$x \text{H}_2\text{NR}'\text{NH}_2$
78	表1-3-8	ClCH_2CH_3	$\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$
	同上		(“元”字去掉)
	同上	$\text{CO}(\text{NH}_2)$	$\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
79	倒16	ε -	ω -
83	倒1, 倒2	α -葡萄糖酐	d -葡萄糖酐
	倒 4	同时也証明了	同时，实验也証明了
	倒 6	因此关于	因此，关于
	7~8之間		添“(1)微分子理論”
84	8	公分 ³ ，葡萄糖酐基	厘米 ³ ，葡萄糖酐基
	4~5間		添“(2)微晶体理論”

頁号	行 数	誤	正
84	倒 5	葡萄糖基	葡萄糖基
85	3, 倒 2	醣	糖
	8	理會长期	理論會长期
	10~11間		添“(3)大分子理論”
	11	第三种理論是大分子理論。	(划去)
	19	不不弯曲	不弯曲
	倒15~16間		添“(4)近代的連續結構理論”
86	2	2000的	2000 Å 的
	倒 2 的 α-葡萄糖		
	倒 3	己醣	己醣
	倒 6	$x \text{ C}_5\text{H}_{12}\text{O}_6$	$x \text{ C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
87	6	纖維式醣	纖維式醣
	倒 6	缺点之一是	缺点之一, 是
89	16~17	酸性亚硫盐	酸性亚硫酸盐
90	倒 6	蒸煮碱法	蒸煮鈉碱法
91	9	$\text{H}_2\text{O} \quad \text{NaOH}$	$\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NaOH}$
92	倒 3	……除了是……是使……	……除了能……也是使
93	倒11倒12	1. 2.	(1)、(2),
95	倒 7	纖維素	纖維素
97	13~14	氧化过可以	氧化过程可以
	倒17	染色。	染色,
99	2		
	7	$\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_2(\text{OH})_2\text{C}_2\text{H}_5$	$\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_2(\text{OH})_2\text{OC}_2\text{H}_5 + \text{NaCl}$
	11	$\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5 \cdot \text{NaOH}$	$\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5 \cdot \text{NaOH}$
	16	作用时便形成	作用时, 便形成
100	2	烷用基	用烷基
	3	cl	Cl

頁号	行 数	誤	正
102	16	H ₂	2H ₂
103	倒6, 倒7 倒8	cl	Cl
	倒12~13 倒16	(RSi(OR') ₃ , R ₂ SiCOR') ₂ , R ₃ SiOR) a=1~3	{RSi(OR') ₃ , R ₂ Si(OR') ₂ , R ₃ SiOR'}
104	倒3, 倒5	R ₂ SiCl ₂	n=1~3 R ₂ SiCl ₂
105	倒14	二烷基二烷氧基烷	二烷基二烷氧基硅烷
106	1	乙基三乙氧基烷硅	乙基三乙氧基硅烷
108	5	单官能的化合物	单官能化合物
109	, 3	$\begin{array}{c} \text{R} \\ \\ n \text{HO}-\text{Si}-\text{OH} \\ \\ \text{R} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{R} \\ \\ n \text{HO}-\text{Si}-\text{OH} \\ \\ \text{R} \end{array}$
	倒1	$\begin{array}{c} \text{R} \\ \\ \left[-\text{Si}-\text{O}- \right] \\ \\ \text{R} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{R} \\ \\ \left[-\text{Si}-\text{O}- \right]_n \\ \\ \text{R} \end{array}$
110	14	統系	系統
111	倒1	聚有机代硅氧烷	聚有机硅氧烷
116	6	粘重	粘度
	倒1	而不同,	而不同。
	倒6	某一温度。	某一温度,
117	8	电容器的	电容器油的
118	倒4	形成,	形成。
	倒9	电气性能,	电气性能。
	倒10	中和油内	中和-克油内
119	5	电容器的使用寿命	电容器的使用寿命
120	倒8	开,	开。
	倒9	除去,	除去。
121	12	(电场的形状)电极	(电场的形状)、电极
	17	(1)……关系;	(1)……关系
	倒1	結果,	結果。
	倒16	击穿强度	耐压强度
122	3, 倒10	(2)……关系;	(2)……关系
	倒2	而終得	而終达
	倒8	逐漸	逐漸
	倒18	击穿强度	耐压强度

頁号	行 数	誤	正
123	倒 2	相关联,	相关联。
	倒 3	最小值。	最小值,
124	2.	$\text{tg } \delta$ 。	$\text{tg } \delta$ 。
	18	紙电容器	紙介电容器
	倒 1	有关,	有关。
	倒 7	温度、皆	温度的影响皆
	倒 13	酸,	酸、
125	6	$\text{tg } s$	$\text{tg } \delta$
	6	尤为显著,	尤为显著。辟如,
	7	1:2,	1:2。
	8	所示,	所示。
126	6	千伏/公分	千伏/厘米
127	10	离子性的,	离子性的。
	倒 5~4	范温度圍	温度范围
	倒 2	表示,	表示。
128	4	注意,	注意。
	9	浮悬物	悬浮物
	14	无关,	无关。
	18	大小,	大小。
	倒 4	1957。	1957年。
	倒 10	电气性质	电气性能
	倒 15	增加,	增加。
129	1	$\kappa_{\text{рей}} \text{ и } P$	$\kappa_{\text{рей}} \text{ и } P$
	12	有机溶剂中,	有机溶剂中。
	倒 3	含有羰	含有羰基
	倒 16	干燥性油	干性油
130	倒 13	$\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$ 。	$\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$
131	4	丙酮	丙酮
	9	<u>酯化</u>	<u>酯化</u>
			<u>水解</u>
	倒 4	成份,	成份。
132	6	不是,	不是。
	7	甘油酯,	甘油酯。
	倒 3	体积比电阻	比体积电阻
	倒 4	介质系数	介电系数
	倒 5	主要电性能	主要介电性能

頁号	行 数	誤	正
132	倒16	亚麻油:	亚麻油
133	7	酸值:	酸值
	18	加热炼制。	加热炼制,
	倒3	化学主要成份	主要化学成份
	倒12	而得的,	而得的。
135	9	多孔性物(在……)质	多孔性物质(在……)
136	11	得如	倘如
138	3, 5	精炼	精炼
	10	時間,	時間。
	11	第一次(0.9%用来	首先(0.9%)用来
	16	90~95.C	90~95°C
	倒3	ρ_v, E_{np} 温度, 頻率	ρ_v, E_{np} 温度、頻率
	倒5	相同,	相同。
	倒6	液体,	液体。
	倒9	公厘	毫米
	图2-2-6		
139	表2-2-3	50°C不低于时的粘度	50°C时的粘度
	5	油漬	油浸
	倒2~3	几率最大,	几率最大。
	倒3	四周,	四周。
	倒9	……动能, ……分子,	……动能。……分子。
140	3	去氢反应: —C—H 鍵	去氢反应: C—H 鍵
141	2	應該是芳香类	應該是: 芳香类
	倒4	浸漬的,	浸漬的。
142	6	крейн Р	крейн и Р
	8	масква。	масква, 1957г。
144	倒8	和氯苯	和三氯苯
145	8	酸0.010 值为克毫 KOH/克	酸值为0.010 毫克 KOH/克
	9	是是中性的	是中性的
	倒11末	作工的。	工作的。
146	8	範圍內。。在加热	範圍內。在加热

頁号	行 数	誤	正
146	倒 4	$\text{tg } \delta$:	$\text{tg } \delta$
147	倒 2	10^3 赫时为 $\div 5^\circ\text{C}$	10^3 赫时为 $+5^\circ\text{C}$
148	倒 5	氯化氢之体	氯化氢气体
149	倒11~12	HCl 再产生, 氯离子	HCl 再产生氯离子,
150	1	比紙介电容器	比油浸紙介电容器
	3	无綫电容器	无綫电电容器
	12	工作工作以前	工作以前
151	7	稳定,	稳定。
	11	紙介容电容	紙介电容器
	图2-3-13	1, 2, 3……結構图	1, 3, 3……結構图
152	15~16	英国“爱列麦克司”	美国“爱列麦克司”
	倒 5	第二种方法	两种方法
153	表2-3-2	凝固度温 $^\circ\text{C}$	凝固温度, $^\circ\text{C}$
	同上	导热系数 400°C 时	导热系数, 400°C 时
	同上	$\text{tg } \delta$	$\text{tg } \delta$
154	13~14	苏脫油	苏伏脫油
	倒12	氟化合	氟化物
	倒14	适用于	适应于
155	9~10	AgF_2 M_nF_3	AgF_2 , M_nF_3
	倒 2	$\text{H}(\text{CF}_2)_8\text{CooH} \rightarrow \text{H}(\text{CF}_2)_8\text{CooNa}$	$\text{H}(\text{CF}_2)_8\text{COOH} \rightarrow \text{H}(\text{CF}_2)_8\text{COONa}$
	表2-3-3	体膨胀强度系数	体膨胀温度系数
156	2	性能。	性能
	表2-3-4	带四聚氟乙烯	带聚四氟乙烯
157	表2-3-5	$\text{C}-\text{C}_8\text{F}_{16}\text{O}$	$\text{c}-\text{C}_8\text{F}_{16}\text{O}$
	表2-3-6	$\epsilon \cdot \text{tg } \delta$	$\epsilon \cdot \text{tg } \delta$
158	表2-3-7	欧姆厘米在电场	欧姆-厘米, 在电场
159	7	用通常的	同通常的
160	图2-3-18 图2-3-19 注	……关系。	……关系
161.	倒 5	凝結态的蒸汽	凝結态的水蒸汽
162	图2-3-22	(曲綫 1 未标出“1”)	添“1”
	倒 1	比积电阻	比体积电阻
164	3~4	浸漬。剂	浸漬剂。
166	12	单基共同水解	单基物共同水解
	表2-3-9 标题	聚甲基硅烷氧的部分物理性质	聚甲基硅氧烷液体的部分物理性质

頁号	行 数	誤	正
166	倒 2	聚甲基硅烷	聚甲基硅氧烷
169	图2-3-27	$\text{tg } \delta$ 和 ε关系	聚甲基硅氧烷油的 $\text{tg } \delta$ 和 ε关系
	标题		
171	12	潤滑油	潤滑油
	倒 1	以上。	以上，
	倒 3	145°C,千伏/毫米，	145°C;千伏/毫米；
	倒 4	-60°C	-60°C;
	倒 13	可使避免	可以避免
172	5	<i>Б. И. тареев</i>	<i>Б. М. тареев</i>
	6	<i>том Ах том Т'</i>	<i>томах том I</i>
	倒 3	<i>издательство</i>	<i>издательство</i>
	10	<i>В. Г. 連聶</i>	<i>В. Т. 連聶</i>

目 录

緒 論

1. 有机絕緣材料在无线工程上所占的地位	(1)
2. 有机絕緣材料的分类	(2)
3. 本課程的学习目的和課程內容	(3)
4. 我国在有机絕緣材料方面的成就	(4)
5. 有机絕緣材料的发展方向	(5)

第一篇 有机絕緣材料的物理化学基础

第一章 高分子化合物的性質

§ 1—1 高分子化合物的一般概念	(7)
§ 1—2 高分子化合物的結構	(9)
§ 1—3 高分子化合物的分子量	(12)
1. 高分子化合物的多分散性	(12)
2. 平均分子量	(15)
3. 高分子物分子量的測定方法	(16)
§ 1—4 分子結構对高分子物物理性質的影响	(18)
1. 高分子鏈間的作用力	(18)
2. 影响高分子物物理性質的結構因素	(20)
§ 1—5 高分子化合物的化学变化	(26)
1. 高分子化合物的化学变化的特点	(26)
2. 高分子化合物的裂解	(26)
3. 高分子化合物的交联	(29)
4. 高分子化合物的老化 (陈化)	(31)
§ 1—6 高分子化合物的命名与分类	(33)
1. 高分子化合物的命名	(33)
2. 高分子化合物的分类	(34)

第二章 高分子物的聚合

§ 2—1 聚合反应的定義和类别	(38)
1. 聚合反应的定義	(38)
2. 聚合反应的类别	(38)