

125931

藏館基本

# 电信材料

Г. И. 拉布琴斯卡娅著  
韓鳳麟譯

11  
5041

人民邮电出版社

Г.И.РАБЧИНСКАЯ  
ЭЛЕКТРОМАТЕРИАЛЫ СВЯЗИ  
СВЯЗЬИЗДАТ 1947

内 容 提 要

本書詳盡地敘述了製造電信設備的各種材料（包括導電材料，絕緣材料，磁性材料）的物理機械性能和電氣性能，以及這些材料的制品（電阻、電容器等）的各種性能。此外並對各種電信材料性能的測定方法，也作了簡要的介紹。

電 信 材 料

---

著 者：苏联 Г. И. 拉布琴斯卡娅

譯 者：韓 鳳 麟

出版者：人 民 邮 电 出 版 社  
北京東四區 6 条胡同13号

印 刷 者：人 民 邮 电 出 版 社 南京印 刷 厂  
南京太平路戶部街15号

發 行 者：新 华 書 店

---

1957年9月南京第一版第一次印刷 1—1,671册  
850×1168 1/32 53頁 插頁2 印張 $3\frac{1}{2}$ 印制字數80千字 定价(10)0.65元

★北京市書刊出版業營業許可証出字第〇四八号★

統一書號：15045·总650-1117

## 原序

在电信企業內使用的設備極其多种多样，并且是由許多不同的电工材料制成的。因此，就要求从事制造、修理与使用設備的人員，通曉材料的基本物理—机械性能。因为，只有知道了电工材料的性能，才能正确地設計仪器，增大仪器的效能，減小其重量与尺寸，降低运转价值，提高其工作的可靠性及連續性。如果不知道这些性能，則不免將招致設備正常工作的破坏，修理的質量低劣，工藝复雜化，因而也会使被修理的零件的价格增高。

在这本为广大工程技术工作者所应用的一书中，援引了关于各种導电的、电絕緣的和磁性的电工材料的物理—机械性能和电性能，以及它們的制品：电容器，电阻，陶瓷絕緣子等的物理—机械性能与电性能。

本书系以各处采用的物理学上的材料分类（導体，半導体与介質）为構成基礎。鑑于电信设备可能用在不同气候的条件下，所以，也敘述了各种材料在不同溫度及湿度条件下的性能。

关于这本书的一切意見請寄：*Москва, Центр, ул. Кирова, 40,  
Связьиздат.*

# 目 录

## 第一章 介 质

- |                    |        |             |        |
|--------------------|--------|-------------|--------|
| 1. 气体介质            | ( 1 )  | e. 绝缘胶      | ( 16 ) |
| 2. 液体介质            | ( 4 )  | f. 塑料       | ( 17 ) |
| a. 变压器油            | ( 4 )  | g. 矿物介质     | ( 23 ) |
| b. 苏伏油             | ( 5 )  | h. 玻璃和熔化的岩石 | ( 31 ) |
| c. 茄麻籽油            | ( 6 )  | i. 陶瓷       | ( 36 ) |
| 3. 固体介质            | ( 7 )  | j. 有机纤维材料   | ( 47 ) |
| a. 漆               | ( 7 )  | k. 压电体与酒石酸钾 |        |
| b. 蜡状物质、沥青与<br>化合漆 | ( 11 ) | 纳晶体         | ( 58 ) |

## 第二章 半 导 体

- |           |        |         |        |
|-----------|--------|---------|--------|
| 1. 氧化铜整流器 | ( 62 ) | 2. 硅整流器 | ( 62 ) |
|-----------|--------|---------|--------|

## 第三章 导电材料

- |         |        |          |        |
|---------|--------|----------|--------|
| 1. 金属   | ( 63 ) | 3. 电工用炭  | ( 72 ) |
| 2. 电阻合金 | ( 69 ) | 4. 非线绕电阻 | ( 74 ) |

## 第四章 磁性材料

- |         |        |         |        |
|---------|--------|---------|--------|
| 1. 软磁材料 | ( 76 ) | 2. 硬磁材料 | ( 82 ) |
|---------|--------|---------|--------|

## 第五章 电工材料性能的测定

- |         |        |                       |        |
|---------|--------|-----------------------|--------|
| 1. 物理性能 | ( 84 ) | 4. 干性油等介质要<br>测定的化学性能 | ( 98 ) |
| 2. 机械性能 | ( 88 ) | 5. 磁性能                | ( 98 ) |
| 3. 电性能  | ( 90 ) |                       |        |

附录：镍料的各种牌号、成分和应用范围

化合漆的主要种类

# 第一章 介 質

## I. 气体介質

空气是最流行的气体介質。空气系由 78.03% 氮, 20.99 % 氧与 0.94% 氩組成；其他的为氖，氩，氮，二氧化碳和氢。在普通溫度条件及标准压力下，空气的电容率等于 1.0006，介質損耗角正切等于零，击穿强度約为 3 千伏/公厘，体積电阻率为  $10^8$  欧姆·公分。在制造空气电容器时，要利用空气的高介性能；此外，空气也是電話、电报、有綫广播与高压傳送线路的絕緣介質。

空气的电導率，以空气中含有的气体离子在电場作用下的移动为先决条件。空气中的离子是紫外綫与宇宙綫，以及地球的放射性輻射所引起的。空气在逐渐增高的电压作用下，其电導率的特性如圖 1 所示。由圖可見，曲綫的起始部分符合于欧姆定律：被移动的离子数量（即电流）的增大是与电压成比例的；以后，就达到这样的阶段，这时电压增大而电流不变，因为电荷不足以使电流進一步增大。电压約在 3 千伏/公厘时电流的急剧上升与空气的击穿瞬间相符合。这恰恰是使离子的动能变成足够使气体分子碰撞时电离的那个电压。气体分子碰撞时重新產生的大量离子將使电流急剧增大，并以闪电放电的形式顯露出来。电暈現象在击穿之前直接表現为紫色暈光，与其同时还有作为特征的拆裂声暈出与臭氧形

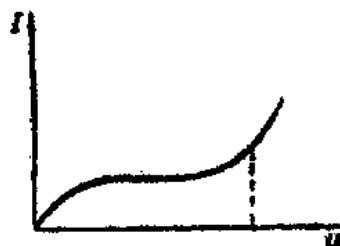


圖 1. 气体一定时，电流随电压而变的关系

成（氧分子由 $O_2$ 变为 $O_3$ ）。在电量存在时不許使用仪器，因为，除上述而外，很多材料在臭氧氛围中会很快地老化和毁坏。以膠皮为例，它在臭氧存在时几分鐘內即会毁坏。在与固体介質染污表面接触的空气中会發生滑动放电，其时，空气的击穿强度不超过0.5千伏/公厘。除污垢外，大气压力也影响空气的击穿强度，这顯明

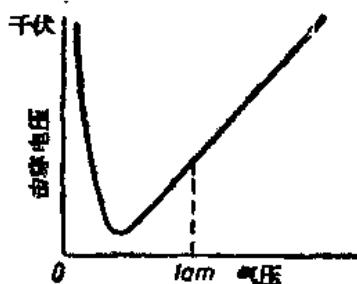


圖 2. 气体的击穿电压和压力的关系  
下面的公式求出：

地示于圖 2。隨空气压力的增大，在較高的电压下才开始發生离子流。在高度真空中，击穿强度急剧增大。空气的击穿發生于最大力場处，照例，是从位于电压作用下的表面的尖銳部分开始，并因电極形狀而急剧改变。在采用各种形狀的电極时空气的击穿强度  $E_d$  可按照

对于以二个半徑为  $R$  公厘的球为电極的情况

$$E_d = 2.72\delta \left(1 + \frac{1.71}{\sqrt{R\delta}}\right) \left[ \frac{\text{千伏麦克斯韋}}{\text{公厘}} \right] ;$$

对于内圆筒半徑为  $r$  公厘，外圆筒半徑为  $R$  公厘的同心圆筒

$$E_d = 3.1\delta \left(1 + \frac{0.93}{\sqrt{r\delta}}\right) \left[ \frac{\text{千伏麦克斯韋}}{\text{公厘}} \right] ;$$

对于二个半徑为  $r$  公厘，而其間距离大于  $r$  的兩個平行圓導体

$$E_d = 3.0\delta \left(1 + \frac{0.95}{\sqrt{r\delta}}\right) \left[ \frac{\text{千伏麦克斯韋}}{\text{公厘}} \right].$$

在上列所有公式中，空气密度  $\delta$  的影响都是用引入修正系数的方法來計算的：

$$\delta = \frac{0.392 P}{273 + t},$$

式中  $P$  — 壓力，公厘水銀柱， $t$  — 溫度， $^{\circ}\text{C}$ 。當  $P = 760$  公厘水銀柱和  $t = 20^{\circ}\text{C}$  時，值  $\delta = 1$ 。

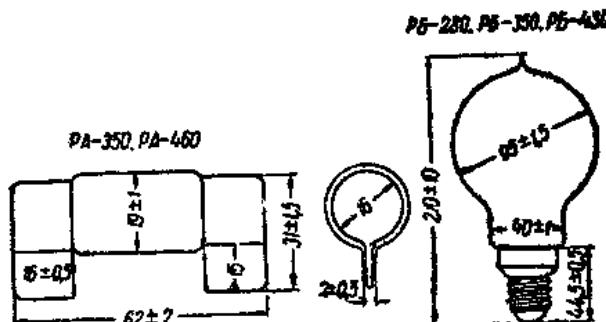


圖 3. 鋁放電器和鎳放電器

在氣體放電器中就是利用空氣的擊穿現象來保護電氣裝置防止過電壓的影響。廣泛地用來保護有線廣播與電話傳送線路的充氣式放電器 ( $\frac{OCT}{HKTII} 3093$ )，系由安裝在玻璃瓶中的兩個鋁的或鎳的電極所組成，其一般形式如圖 3 所示。在工作狀態下一個電極應接地，而另一電極則接防止過電壓的保護線路。當高電壓落于線上時，氣

充氣式放電器的種類 表 1

各類放電器的符號		$PA-350$	$PA-460$	$PB-280$	$PB-350$	$PB-460$
尺 寸	高 (長)	$62 \pm 2$	$62 \pm 2$	$210 \pm 10$	$210 \pm 10$	$210 \pm 10$
	寬	$31 \pm 1.5$	$31 \pm 1.5$	$95 \pm 1.5$	$95 \pm 1.5$	$95 \pm 1.5$
放電電壓 伏		$350 \pm 40$	$460 \pm 60$	$280 \pm 30$	$350 \pm 40$	$430 \pm 40$
最大容許電流 安		3	3	30	30	30
最大容許放電持續時間 穗		2	2	10	10	10

附註：放電器牌號的符號表示： $P$  — 放電器；第二個字母表明電極的種類，如  $A$  — 鋁的， $B$  — 鎳的。數字表明放電電壓的標準值。放電器電極間的絕緣電阻不小于  $40$  兆歐。當周圍介質的溫度自  $-50$  變動到  $+50^{\circ}\text{C}$  時，放電電壓與  $20^{\circ}\text{C}$  時的值相比較不大于  $\pm 10\%$ 。放電器的極間電容不超過  $20$  諾法。

体間隙即被击穿，而使线路接地。电信工程上采用有五种充气式放电器，如表 1 所示。

## 2. 液体介質

### a. 变压器油

变压器油是最流行的液体介質，它是各种碳氢化合物的混合物，是由石油分馏而制得的（在 400—450°C 下被蒸出之馏份）。按照現行T0CT932—43的規定，变压器油应具有表 2 所示之物理—化学性能。

变压器油的物理—化学性能

表 2

序号	物理—化 学 性 能	指 标
1	恩氏粘度： 20°C 时不不大于 50°C 时不不大于	5.0 1.8
2	酸度 1 克油不大于 (KOH 毫克)	0.05
3	稳定性： a) 氧化后沉淀的含量不大于 (%) b) 氧化后酸数 1 克油不大于 (KOH 毫克)	0.1 0.35
4	灰份不大于 (%)	0.005
5	溶于水的酸及酚的含量	无
6	闪点(用馬爾金斯—平斯基法)不低干 (°C)	135
7	凝固点不高于 (°C)	-45
8	鍋試驗不大于 (分)	2
9	5°C 时的透明度	透明的
10	机械雜質的含量	无

油的热容量（比热）为 0.43—0.45 卡 / 克 °C；热傳導—0.03—0.04 瓦 / 公分 °C。

在長期运转的过程中，变压器油会老化；变压器油中侵蝕設備

金屬部分的酸性將增高，并且出現使热量散逸困难的沉澱。繞組中有沉澱存在，將会引起局部過熱，因而也將有击穿的可能（仪器损坏）。變壓器油容易吸收水分，從而使變壓器油的介質性能大為降低：假若干燥的油敞露着放在有濕空氣的房間內，則其击穿强度約自14千伏/公厘下降到2千伏/公厘。變壓器油的击穿强度隨潮湿而变化的特性示于圖4。

老化与潮湿的油必須系統地加以淨化，并且还要檢查其物理—化学性能是否符合 FOCT 的要求。變壓器油的游离水分与机械雜質的清除，可在压濾器或离心机中進行。在压濾器中油在压力作用下通过特制紙板而过濾。用离心机淨化變壓器油的原理，系以在离心力的作用下使較重与較輕的顆粒相分离为基礎的。例如在拉瓦爾离心机中，盛有被淨化油的圓桶以一分鐘6000轉的速度旋轉，这时雜質压于桶壁上，而淨化过的油則移向中心，油即从那里傾瀉出來。当油开始老化时，要進行油的再生。用漂白土（粘土）再生的方法最为流行。这种方法是以某些粘土具有从油中吸附雜質（开始老化的產物）的能力为基礎的。在用漂白土淨化的过程中，將變壓器油与干燥的并磨碎了的粘土相混合，然后用沉積法將油分出—这是接触法。滲濾时，热油通过粘土層过滤。无论用進口的粘土（伏洛里定）淨化，或用本國的粘土（古木布林，齐克伏斯克与浦尔科伏斯科）淨化都可以。

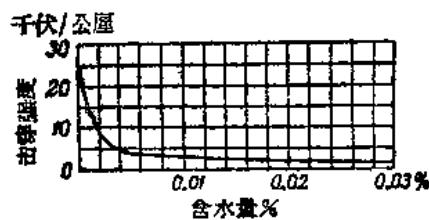


圖 4. 油的击穿强度和其含水量的关系

## 6. 苏 伏 油

苏伏油—E.A. 安德里安諾夫教授用氯化聯苯法制得的合成絕緣液。这是一种无色粘滯油狀的液体，在48—56公厘水銀柱压力的条件下在溫度为235—288°C时沸腾，并且沒有酸性与机械雜質，也

不燃燒。苏伏油广泛地用于浸漬电容器，并且有較大的电容率值（与变压器油比較），因之在同一外形尺寸下可以獲得較大的电容。苏伏多油，即苏伏油与降低其黏度的三氯苯的混合物，可用作防火变压器中的不燃油的代用品。

### B. 莓蔬籽油

莧蔬籽油是从莧蔬籽取得的。莧蔬籽油不同于变压器油，它吸收水分很慢：在97%相对湿度的条件下放置24小时，它的击穿强度实际上不会降低，可是变压器油則降低30%。用氢化莧蔬籽油可制得油蜡—电容率約20的固态或膏狀物質。莧蔬籽油与油蜡用于浸漬电容器。

液体介質的性能 表 3

序号	性 能	变 压 器 油	苏 伏 油	莧蔬籽油	亞 薦 仁 油
1	20°C时的密度 克/公分 <sup>3</sup>	0.85—0.92	1.63—1.68	0.89	0.903—0.937
2	50°C时的恩氏黏度	1.8	10	10	6.5—7.7
3	击穿强度 千伏/公厘	7—12	28—15	12	5.0
4	体積电阻率 欧姆·公分	10 <sup>16</sup> —10 <sup>18</sup>	10 <sup>12</sup>	10 <sup>10</sup>	10 <sup>14</sup>
5	电 容 率	2.2—2.4	5	4.7	3.2
6	介質損耗角正切	0.0002—0.005	0.009—0.012	0.015	—
7	凝固温度°C	—45	0至4	—10至—12	—15至20
8	驗数 1克油(KOH毫克)	0.05	0.0	—	6
9	鐵 数	—	0.0	84.5	170—200
10	皂 化 数	—	0.0	183	187—195
11	耐热性°C	95	150	—	—
12	热膨胀系数(体積的)1°C	0.0007	0.0006	—	—
13	溶 剂	汽油, 白節油	三氯苯	酒 精	汽油, 白節油

液体介質的电的与物理—化学的性能如表 3 所示，表 3 中还援引了亞薦仁油的性能以便比較。

液体电絕緣材料在变压器制造業中已广泛应用，在变压器中用

其作为变压器繞組对外壳的附加絕緣，以及散逸变压器各繞組放出的热量。在制造充油式电缆、电容器以及不同的化合漆时，也都要应用液体介質的絕緣性能。

### 3. 固体介質

#### a. 漆

漆系由揮發溶剂、樹脂、干性油、催干剂、增韌剂、顏料組成。瀝青、天然的与人造的樹脂、干性油是漆的本体，它們都溶于汽油、苯、醇等类溶剂中。增韌剂賦予漆膜以塑性及撓曲性。催干剂加速油漆的干燥过程。若漆太黏，則其中加入稀釋剂。最后，借助于顏料而制得各种不同顏色的漆膜。

**干性油**，用在漆的制造中，來源于植物，系由各种植物的种籽取得的。应用最广的是亞麻仁油与桐油。无论那一种油都一样，在室溫下干燥时都形成坚固的薄膜。油的干燥不是依靠重量減輕而進行的；这不是蒸發过程，而是氧与油分子化合和聚合的化学过程。干燥过程進行得很緩慢，为了加速干燥过程，油中要加以催干剂，催干剂是用重金属的氧化物（二氧化錳，紅鉛，鉛丹等）与松香熔化（于 $250-270^{\circ}\text{C}$ 下）制成的。

**亞麻仁油**。它是許多油漆的本体，系由亞麻籽取得的。亞麻仁油与催干剂一起煮沸可得到干燥油。干燥油的干燥比原來的亞麻仁油要快到十倍。

**桐油**（木質油或中國油）是由油桐樹的果实里榨出來的。与亞麻仁油膜相比桐油膜的耐湿性較大。

用以制造电絕緣漆的各种油的物理—化学性能如表 4 所示。

## 油的物理—化学性能

表 4

油	凝固点 °C	密 度 克/公分 <sup>3</sup>	酸数 1克 (KOH毫克)	碘 数	皂化数
亞麻仁油	-15到-20	0.937	6	170-200	187-195
桐 油	-17到-18	0.944	6-8	154-176	188-197
大麻子油	-20	0.933	3.9	145-166	190-193
紫 苏 油	—	0.934	6.7	180-206	187-197
葵花子油	-16到-19	0.926	6.0	122-138	186-196
棉 子 油	-3到-4	0.930	—	84.5	185

樹脂—產生堅固薄膜的有機物質，這種薄膜是很多漆的本體。用于電絕緣漆製造中的樹脂的性能如表 5 所示。

## 制造電絕緣漆用的樹脂的性能

表 5

序号	性 能	松 香	虫 膠	硬 樹 膠	C 期膠木
1	密 度 克/公分 <sup>3</sup>	1.07-1.09	1-1.04	1.04-1.08	1.27
2	軟化溫度 °C	55-80	80	100-300	不軟化
3	体積電阻率 欧姆·公分	$10^{15}-10^{16}$	$10^{14}-10^{15}$	—	$10^{16}$
4	介質損耗角正切	0.005	0.02-0.05	—	0.02-0.05
5	击穿強度 千伏/公厘	—	50-60	—	60-70
6	电 容 率	3.5	3.8	—	4-6

虫膠—采自熱帶植物的天然樹脂。虫膠是進口原料，輸入時呈小片狀，溶于酒精中；虫膠具有高的膠粘能力，但同時具有大的收濕性及高的脆性。

松香—加工針葉樹樹脂的產物—是除去樹脂中的松節油後剩下的物質。松香依熔化溫度分為三級：高級，一級和二級，它們的性能（按照T0CT797-41）載于表 6。

松香的主要缺點是脆性大。

膠木—以其發明者巴凱蘭德(1908)的名字而命名的人造樹脂。

膠木樹脂系用石碳酸与甲醛水溶液一起熬煮而制成。在起始状态下——A期——樹脂溶于酒精，加热时即行軟化。膠木樹脂最可貴的性能是在溫度升高时（高于 $90^{\circ}\text{C}$ ）由A期变为C期。C期樹脂業已不溶于酒精，并且也不因溫度升高而軟化。

松 香 的 性 能

表 6

序 号	指 标	高 級	一 級	二 級
1	顏色(并不比标准顏色暗)	淺 色	黃 色	黑 色
2	水分含量(%)不大于	0.3	0.4	0.5
3	灰分含量(%)不大于	0.05	0.05	0.07
4	机械雜質含量(%)不大于	0.05	0.1	0.1
5	軟化溫度( $^{\circ}\text{C}$ )不低于	68	65	52
6	酸数 1克松香( $\text{KOH}$ 毫克)不小于	168	160	150

甘油樹脂——用甘油与苯二甲酸酐一起熬煮而制成的人造樹脂。这是一种最耐热和最耐油的樹脂，但比膠木樹脂收湿性大。和膠木樹脂一样，甘油樹脂在加热到溫度約 $160$ — $180^{\circ}\text{C}$ 时，即由A期状态（溶于酒精，丙酮或苯中）轉变为C期，这时它不溶于各种溶剂，溫度升高时也不軟化。

溶剂，用于溶解漆的固体成分。最常用的溶剂的性能載于表7內。

增韌剂——賦予漆膜以柔性和彈性的物質。应用最广的增韌剂有磷酸三甲酚、苯二甲酸丁脂、蓖麻籽油。

磷酸三甲酚的密度为 $1.35$ — $1.83$ 克/公分<sup>3</sup>，闪点 $215^{\circ}\text{C}$ ，沸点 $430$ — $440^{\circ}\text{C}$ ，苯二甲酸丁脂的密度为 $1.06$ 克/公分<sup>3</sup>，闪点 $315$ — $325^{\circ}\text{C}$ 。

表8与表9中（新型的漆）列举了电信电工用漆的数据。表8第一行为漆的成分（漆底，溶剂）、溶剂与漆底的百分含量、密

表 7

序号	材料名称	化学式	标 准	比 重 公斤/公升	沸 点 ℃	燃 点 ℃	闪 点 ℃	燃 烧 的 时 间	冰 点 ℃	20°C时的 粘度 厘 氏 公 分	ε	水 气 的 亲 和 性
1	汽 油	油	“	0.65—0.78	50—180	50—50	-30	—	-100 10 <sup>13</sup> —10 <sup>14</sup>	2.1	大	
2	白 煤 油	油	OCT4023	0.76—0.79	140—200	40—60	+26	—	—	—	中等	
3	苯	“	OCT1842—42	0.77—0.84	150—310	很長	+28	—	—	—	小	
4	C <sub>6</sub> H <sub>6</sub>	“	OCT1043—39	0.88	89	3	-15	+5	10 <sup>14</sup>	2.3	大	
5	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> —CH <sub>3</sub>	“	OCT1930—42	0.86	110	6	+7	-95	—	—	中等	
6	混合物，烷式的	“	OCT1928—42	0.87—0.91	120—180	21—28	—	—	—	—	中等	
7	甲 醇 (木精醇)	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> —OH	OCT2222—43	0.79	64	6	+6	-98	10 <sup>6</sup>	32.5	大	
8	乙 醇，精制品，强度95—99%	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> —OH	OCT278	0.79—0.81	78—79	9	10—15	-117	10 <sup>7</sup> —10 <sup>8</sup>	25.8	小	
9	乙 醇，原品，强度88—90%	同 上	OCT1731—41	0.82—0.93	89—90	—	-15—20	—	—	—	小	
10	丙 醇	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> —OH	CT15—2354	0.8	98	11	+21	+127	10 <sup>6</sup>	22.2	—	
11	丁 醇	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> —OH	CT15—2356	0.81	114	33	+22	-80	—	20	—	
12	戊 醇	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> —OH	—	0.82	131	62	+40	-78	10 <sup>6</sup>	10	—	
13	C <sub>2</sub> 醇(硫酸酯)	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> —O—C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	OCT2576	0.71	34	1	-40	-120	10 <sup>15</sup>	4.37	大	
14	酯酸(烷)基	CH <sub>3</sub> COO—CH <sub>3</sub>	—	0.93	57	2	-13	-98	—	—	中等	
15	醋酸乙基	CH <sub>3</sub> COO—C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	—	0.9	76	3	-5	-84	—	—	大	
16	醋酸丁基	CH <sub>3</sub> COO—C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	—	0.88	122	12	+25	—	—	—	小	
17	醋酸戊基	CH <sub>3</sub> COO—C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	—	0.87	136	13	+31	—	—	—	—	
18	醋酸	CH <sub>3</sub> CO—CH <sub>3</sub>	OCT2768—44	0.79	56	2	-17	-94	10 <sup>6</sup> —10 <sup>7</sup>	21	大	
19	丙 烷	—	—	0.87	160	—	+35	—	10 <sup>13</sup>	—	—	
20	氯化四氟	CCl <sub>4</sub>	—	1.59	77	3	-24	—	—	—	—	
21	三氯化铝	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Cl <sub>3</sub>	—	1.58	213	—	-8	—	—	—	—	

新的电绝缘漆的性能

表 9

序号	性 能	氧化苯基 漆	天然樹脂 漆	醋酸纖維 漆	苯甲基纖維 漆	乙基 纖維 漆
1	干試样的击穿强度 千伏/公厘	138	83.8	70—80	50—60	70—80
	在水中放置 5 夜后	68	45.4	—	—	—
2	干試样的介質損耗角正切	0.016	0.0225	0.015—0.020	0.005—0.01	0.003
	在水中放置 5 夜后	0.0208	0.0253	—	—	—
3	干試样的体積电阻率 歐姆·公分	$5 \times 10^{15}$	$5.23 \times 10^{14}$	$10^{13}—10^{14}$	$10^{15}—10^{16}$	$10^{13}$
	在水中放置 5 夜后	$5.2 \times 10^{14}$	$2.62 \times 10^{14}$	—	—	—
4	电 容 率	—	—	—	3—3.5	3—4
5	吸 水 性 %	—	—	11—12	0.7—0.6	—

度、粘度、漆的干燥方法（爐子干燥，風干）。表的第二部分表示漆膜的性能：耐热性，收湿性，电性能，最后，还指明了应用的范围。

漆有三种：浸漬用漆，塗刷用漆及膠粘用漆。前兩种漆的作用可归結为用漆浸漬或塗敷材料，隨后于干燥时除去溶剂，剩下的樹脂即形成細密的膜。这时击穿强度提高，收湿性減小，導热性增大，并且用漆加工的材料的机械性能也有所改進。在第三种情况下（膠粘用漆），漆膜可將各种不同的材料彼此結合起來（例如——粘合云母）。

#### 6. 蜡狀物質、瀝青与化合漆

蜡狀物質，瀝青与化合漆組成一类材料，其化学成分与來源各不相同，收湿性小，感触多油，易熔，机械强度小但介質性能好。蜡狀物質具有結晶結構，瀝青則是无定形的。

蜡狀物質与瀝青用于浸漬及灌注变压器、电容器和其他零件，

以減小收湿性；化合漆与塑料中也含有蜡狀物質与瀝青。

石蜡是  $C_{n}H_{2n+2}$  型饱和碳氯化物的混合物，系由石油、樹脂、褐煤、泥炭、頁岩制得。石蜡的热膨胀系数大，約自 0.0011 至 0.0035；加热到液态时其体積增大 11—15%。由石油制得的石蜡，其质量比褐煤石蜡高些。若从石蜡中消除无关的夾雜物及气泡，则击穿强度可顯著提高。石油石蜡依照純化程度分成高度純化的、純化的和未純化的（火柴的）。石蜡的牌号是按照 ГОСТ 784—42 的規定并依据熔化溫度（依茹科夫）來划分的：牌号 A 于 54°C 时熔化，B—53°C，C—52°C，D—51°C，E—50°C。前三种牌号的石蜡是高度純化的石蜡，它在白天的散射光线下七日內都不变黃。牌号 D、E 与 F 都是純化石蜡，在白天的散射光线下四天不变黃。牌号 F 是高度未純化的石蜡，在白天的散射光线下三天不变黃。

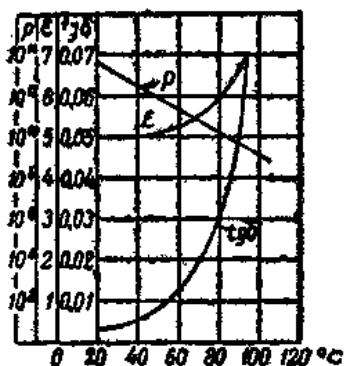


圖 5. 蠕蜡的电性能随温度改变而变化的关系

未純化的——黃色石蜡——沒有牌号，其熔点約为 42°C。依照 ГОСТ 784—42 的要求，石蜡不应有气味，不应有酸、鹼和机械雜質。

齒蜡——蒸在触媒参与下于压力下加热时的氯化產物。出售的齒蜡呈淡黃綠色，熔点为 93 至 132°C。其游离氯的含量不应大于 0.003%，灰分不应高于 0.006%。齒蜡的电性能因溫度改变而变化的特性如圖 5 所示。

純地蜡——純化过的地蜡。地蜡——矿物原料——是石油自然風化的產物，產于費尔干谷、齐里坎（Челикен）島及西烏克蘭。純地蜡比石蜡貴 3—4 倍，因此，就大大地限制了其应用范围；但是，它的收縮比石蜡的小，塑性及耐热性則比石蜡的大。按照 ГОСТ 2488—44 規定有三种純地蜡：80，75 与 67。每一品种的符号数字都

与用烏別勞德 (Убебед) 法測定的滴点相应。完全无水时，三种純地蜡的灰分都不应当大于0.08%，机械杂质的含量应不大于0.1%，酸数1克純地蜡不大于0.28 (KOH毫克)。牌号80的里察尔德松 (Рицардсон) 针入度不大于16，牌号75的不大于18，牌号67的不大于30。

**瀝青**—石油氧化的產物。瀝青有天然的和人造的。天然瀝青是石油在自然条件下氧化形成的矿產原料。人造瀝青是用热空气吹洗石油或重油而制得的。天然瀝青(地瀝青)—彼乔尔 (Печор) 瀝青，沙德坎 (Садкан) 瀝青，苏吉劳夫 (Шугуров) 瀝青等—的軟化溫度为18至190°C。按照 ГОСТ 1544—46的規定，并依据針入度值及軟化溫度而將人造瀝青分为五种牌号(参閱表10)。

石 油 瀝 青 的 性 能 表 10

物理—化学性能	牌 号					試驗方 法
	1	2	3	4	5	
里察尔德松針入度, 20°C 时	121—200	71—120	41—70	21—40	5—2	OCT 17872 M, H, 6B-40
伸展性, 25°C 时不小于	100	50	40	3	1	OCT 17872 M, H, 6B-40
用环球法测定的軟化溫度 不低于°C	30	40	50	70	90	OCT 7872-39 M, H, 35a
在二硫化碳, 氯仿, 苯中的溶解度%不小于	99	99	99	99	99	OCT 7872-39 M, H, 36a
加热到 163°C 时, 5 小时 内的重量损失%不大于	1	1	1	1	1	ГОСТ 1544-46
殘渣的針入度(测定重量 損失之后)与原來的針 入度之比(%)	60	60	60	60	60	OCT 17872 M, H, 6B-40
用布林坎法測定的閃点 °C 不低于	200	200	200	230	230	OCT ВКС 7872 M, H, 12Д-85
在產地的含水量不大于	—	—	痕跡	—	—	ГОСТ 2477-44

針入度表明，用特殊形狀的針在荷重100克及溫度25°C 时，于