

# 珐瑯制品的热稳定性

К. П. 阿札罗夫著

輕工業出版社

# 珐瑯制品的热稳定性

K. П. 阿札罗夫 著

华东化工学院硅酸鹽教研組 譯

輕工業出版社

1958年·北京

## 内 容 介 绍

在这本小册子中，說明了玻璃層受熱損壞的原因，及其預防的方法。又敘述了測定玻璃制品應力及熱穩定性的方法，也敘及玻璃層耐熱性和對凍結融解交替作用抗阻的測定方法。

這本小冊子寫給玻璃車間的技術工作者，以及工廠實驗室中的科學研究工作者閱讀。

K. П. Азаров

Термическая стойкость эмалированных изделий

(本書根據蘇聯國立冶金科技出版社 1954 年莫斯科版譯出)

## 玻 璃 制 品 的 热 稳 定 性

K. П. 阿札羅夫 著

华东化工学院硅酸鹽教研組 譯

輕 工 業 出 版 社 出 版

(北京市廣安門內自忠路)

北京市書刊出版業營業許可證字第 099 號

北京市印刷一廠印刷

新華書店發行

737×1092 公厘 1/52 ·  $\frac{50}{32}$  印張 · 19,000 字

1958年12月第1版

1958年12月北京第1次印刷

印量：1—5,000 定價：(10) 0.16 元

統一書號：15042·505

## 目 录

<b>一、影响珐琅面层热稳定性的因素</b>	4
1. 珐琅的热稳定性	4
2. 在珐琅层中的应力	6
3. 金属与珐琅层的热膨胀系数	12
4. 珐琅层的厚度	13
5. 制品的形状	14
6. 加热与冷却的情形	16
<b>二、珐琅层热稳定性的测定法</b>	17
1. E. B. 顧克林法	18
2. 沸水法	19
3. 滴水法	19
4. 週期(循环)法	20
5. 样品的总加热法	22
6. 其他方法	25
<b>三、测定珐琅层耐热性的方法</b>	25
1. 珐琅层下金属氧化程度的测定	26
2. 测定耐热珐琅层的热稳定性	28
<b>四、测定珐琅层抵抗冷冻和融解交替作用的方法</b>	29
1. 珐琅层孔隙结构的研究	29
2. 珐琅层对冷冻和融解抵抗力的测定	30

## 一、影响琺瑯面层热稳定性的因素

耐温度剧变的能力，是琺瑯制品质量重要指标之一。

当使用琺瑯制品时，往往会受到频繁而剧烈的温度波动（骤冷与骤热，凝结与融化）。温度剧变，可能引起应力，超过琺瑯质的强度极限，而使琺瑯层损坏。

在大多数情况下，厨房琺瑯餐具、化学工业和食品工业设备，以及其他制品，由于琺瑯面层热稳定性不够而引起的损坏，较化学侵蚀的结果所引起的损坏，要发生得早。

确定琺瑯层热稳定性的最重要因素，有下列几种：

- 1) 琺瑯质（熔块）的热稳定性；2) 加热与冷却时，琺瑯层内所产生的应力；3) 琺瑯层与金属热膨胀系数的差异程度；4) 琺瑯层与金属的厚度；5) 制品的形状；6) 琺瑯层加热与冷却的情况；7) 琺瑯层与金属的结合强度。

### 1. 琺瑯的热稳定性

普通玻璃与琺瑯，抵抗温度剧变的力量不强。为了表示玻璃的热稳定系数  $K$ ，已有人建议了好几个方法。一般的讲，它们也适用于琺瑯。最广泛采用的公式为：

$$K = \frac{P}{\alpha E} \sqrt{\frac{\lambda}{c \cdot d}}, \quad (1)$$

式中  $K$ ——热稳定性系数；

$P$ ——玻璃的抗张极限强度；

$\alpha$ ——热膨胀系数；

$E$ ——弹性系数；

$\lambda$ ——导热系数;

$c$ ——比热;

$d$ ——密度。

及

$$t - t_0 = \frac{R_{\text{抗裂}}(1-\sigma)}{\alpha E} \quad (2)$$

式中  $t$  与  $t_0$ ——加热与冷却温度;

$R_{\text{抗裂}}$ ——抗裂强度;

$\sigma$ ——“泊松氏系数”(коэффициент Пуассона)。

珐瑯与玻璃的抗张极限强度不大(珐瑯是5.5~9.8公斤/毫米<sup>2</sup>)。但当玻璃与珐瑯层的厚度减少时, 它们的强度显著增加。例如直径为3~5微米的玻璃丝的抗拉极限强度达到400公斤/毫米<sup>2</sup>, 超过了铜的强度。

珐瑯有大的体积膨胀系数( $260\sim360\times10^{-7}$ ), 因而在加热和冷却时, 它的体积就会发生显著的变迁, 这是引起应力的原因。高热稳定性的石英玻璃能经受得住由赤热的情况下投入冷水而不损坏。这首先是因为它有低的热膨胀系数( $17.5\times10^{-7}$ )。

珐瑯相当大的弹性系数(4700~6300公斤/毫米<sup>2</sup>)是同样不利于它的热稳定性的。在加热与冷却时, 由于珐瑯的导热性低, 促使温度分布不均匀, 这就引起体积变化不均匀与产生应力。

金属跟玻璃和珐瑯的区别, 是它有高的热传导(例如铜的热传导, 几乎比珐瑯大400倍), 所以温度很快趋于均匀, 甚至连热膨胀系数很高的金属, 也容易经受温度的剧变。因之, 有人建议在熔融与研磨时加入矽、矽铁及其他物质, 借以提高导热性, 亦即提高珐瑯的热稳定性。

珐瑯的抗裂性、弹性、导热性、热容量及密度, 较小地随珐瑯组成的改变而改变。因此, 实际上常认为珐瑯的热稳定性,

基本上取决于它的热膨胀系数，并可用下列公式表示之：

$$K \approx \frac{1}{\alpha} \quad (3)$$

然而应该注意到，与金属相比较，珐琅膨胀系数的显著减小，是形成制品上珐琅层破坏的原因，这些将在下面敍述。

## 2. 在珐琅层中的应力

在珐琅层中发生应力，有关的因素很多，很难把它控制。在加热或冷却时，不仅应力的大小要改变，而且应力的方向也要改变。例如，由于珐琅层化学上及构造上的不均匀所发生的应力是有某些意义的。H. H. 哈劳迭令氏和 П. А. 洛司捷司脱文斯基氏曾指出：当珐琅面层干燥时，珐琅内溶入的盐类，经毛细管作用迁移到表面层来，就改变了表面层的组成。因而，珐琅面层在短时期的煅烧，不能保证珐琅熔融物的均匀化，也不能保证上述盐类以及研磨时所加入的物料能在熔融物内全部熔解，且均匀分布。此时，在表面层上的珐琅熔融，进行得较内部剧烈，这样亦导致结构上的不均匀。

金属（钢或铸铁）在内层相接触且吸收了大量氧化铁的底粉的结构上及化学上的不均匀性，有特别重要的意义。氧化铁的浓度，在和金属接触的一层内，可到达30~40%。离金属面愈远，氧化铁的含量也就愈少。由于熔融底粉的粘度相当大，氧化铁的扩散不能保证底粉层内氧化铁浓度相同。氧化铁在不同层次中，并不相等地增加了底粉的热膨胀系数。底粉的内层和外层中氧化铁的含量相差越大，热膨胀系数的差异亦愈大，在珐琅底层中所引起的应力也就愈严重。底粉长期在高温中加热，引起氧化铁过饱和，所以热膨胀系数增大。在这种情况下，就可能在面层上生成裂纹（细毛线纹）。

長期在低溫下加熱，則熔融的底粉粘度高，其接近金屬的一面，可含有過量的氧化鐵，而其另一面，則含氧化鐵極少。由於底粉上面與下面熱膨脹系數差異很大，便在分界處發生了剪力，而在表面發生了壓力，致使琺瑯層“鱗脫”（отсламвание）。同樣的結果，在底粉過厚時，也會得到。故知應力的產生，與琺瑯層的不均勻有關，即無溫度的突變，也會表現出來。

由於制品加熱後很快的冷卻，琺瑯層上，就發生了應力。開始冷卻時，表面層的冷卻及收縮，將比內層及為琺瑯所保護住的金屬要快。直到這個時候，琺瑯還是柔軟的，能承受塑性變形，就無阻碍地發生了琺瑯層的收縮。在琺瑯層變硬後，即是說在彈性狀態的範圍內，伴隨着冷卻過程有應力產生。這些應力，是琺瑯的低導熱性和琺瑯內外層及金屬不均一收縮的結果。

我們再研究一下發生應力的幾種場合。實際上常應用的這些琺瑯，它們的熱膨脹系數比金屬小不了多少。溫度高時，在個別分離部分上的琺瑯層與金屬將有相同的長度，如圖1甲。如果琺瑯層和金屬沒有以內聚力互相結合，冷卻時金屬就會收縮得比琺瑯多，如圖1乙。但因琺瑯堅固地與金屬相結合，琺瑯與金屬將是一樣長，如圖1丙。此時，在琺瑯層中，就會有壓縮力出現，其大小為 $d_1$ （見圖1）的數值所決定；而在金屬層中，有張力出現，其大小相當於圖中 $d_2$ 。在琺瑯及金屬層間，則有剪力，欲使琺瑯層與金屬分離。當琺瑯有較大的熱膨脹系數，而金屬有較小的熱膨脹系數時，力的分佈相反，即在琺瑯層中產生張力，它可使琺瑯層上發生裂縫，而金屬則有如圖1丁所示發生壓縮力。

當反復的劇熱劇冷時，在琺瑯層中，產生了新的應力，附加於上述的應力上。在圖2中顯示出應力在具較低熱膨脹系數琺

琺瑯層橫切面中的分佈情況。在室溫時，于燒成琺瑯層中，有出張力，而金屬中則有張力，其方向及大小，如圖 2 甲中箭頭所示。

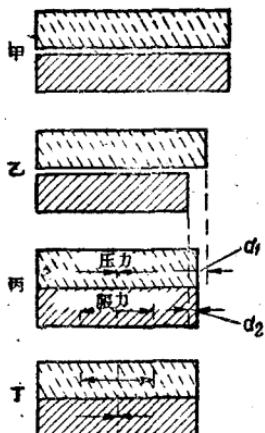


圖 1 冷却時在琺瑯與金屬間所發生之应力

在琺瑯層表面的罩粉單獨加熱後，立即增加壓縮力，如圖 2 乙（簡圖，沒有畫明底粉層）。開始加熱後片刻應力的分配，略有增加，如圖 2 丙（簡化了的示意圖，沒有畫出底粉）。達到熱平衡時，應力分配如圖 2 丁。當表面層突然冷卻時，其內復面的表面層產生極大張力，如圖 2 戊所示。冷卻後開始，經過一些時間，應力將如圖 2 己所示。冷卻終了時，應力又再一次分配得如圖 2 甲所示。很明顯，當扯裂作用力大于琺瑯的強度極限時，在琺瑯上即將出現裂紋。

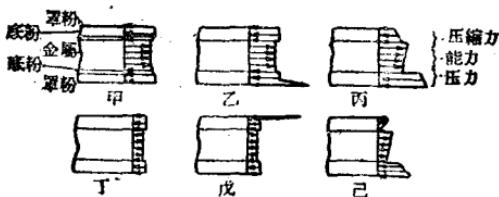


圖 2 琺瑯制品冷卻和加熱時應力分配的圖解

圖 2 中的應力分配，代表了理想情況。實際上，由於琺瑯結構的不均勻、不同成份琺瑯復面的分層以及燒成後製品各部份冷卻不平衡等等使應力的分配變得極為複雜。

應力的存在，用簡單實驗很容易發現。挑選同厚度的銅片，切成  $203.2 \times 25$  毫米大小的小條片。在距小條片末端 5 毫

米处，鑽一直徑為 1.5 毫米的孔。在定規上把它變成直徑為 65 毫米的環，在兩端間留 10 毫米的空隙。把環淨潔後，蓋上底粉琺瑯，放在垂直位置燒成，以後再蓋上罩粉琺瑯，把它裝在預先加熱過的裝置上，如圖 3 所示。重新再放在爐中去燒。同時，用平頭釘把環裝牢在設備上，以保証兩端間空隙為 10 毫米。在加熱與冷卻後，環可取下，測定空隙距離。如果在環冷卻時在琺瑯層上發生應力，則空隙的距離，在環從設備上取下後應該減小。為測定琺瑯層的壓縮力，可將環掛在特制稱上，如圖 4 所示，以測定使其恢復原來空隙距離所需的載荷。

壓縮力可用下列方程式計算：

$$F = (\alpha_c - \alpha_s) \Delta T \frac{A_c E_c \cdot A_s E_s}{A_c E_c + A_s E_s} \quad (4)$$

$\alpha_c$  及  $\alpha_s$ ……鋼及琺瑯的平均熱膨脹系數；

$\Delta T$ ………琺瑯軟化溫度與室溫間的溫度差（距離）；

$A_c$  及  $A_s$ ………鋼與琺瑯的截面積；

$E_c$  及  $E_s$ ………鋼與琺瑯的彈性系數。

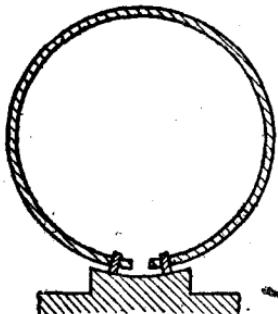


圖 3 測定琺瑯層應力的鋼圈

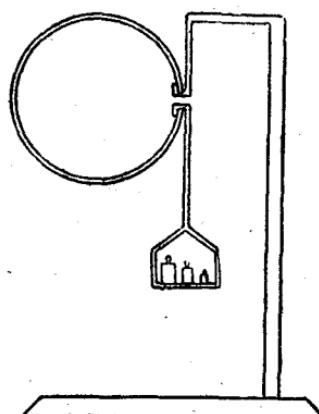


圖 4 測定琺瑯層壓縮力的稱

用上述方法可以檢查出在不同成份琺瑯層中的應力。壓縮力隨琺瑯層的厚度而增加（空隙大小減少）。應力與環的大小、鋼的厚薄、熱膨脹系數、鋼及琺瑯的彈性系數，以及琺瑯的軟化溫度等，均有關係。例如用薄鋼做的環，比用厚鋼做的壓縮得更大些。在油池中迅速冷卻，則環所需恢復原來孔間距離之載荷，要比在空气中冷卻，約多35%。

利用鋼環也可以測定由琺瑯層的壓縮力變到張力（引起裂紋）的溫度。這可在環的外面，塗上欲測定的試驗琺瑯。經燒成（如上所述）冷卻後，測定恢復到原來孔隙所需的載荷。以後環重新加熱到 $200^{\circ}\text{C}$ 、 $250^{\circ}\text{C}$ 、 $300^{\circ}\text{C}$ 等等，再冷卻。每次加熱後都測定恢復到原來孔隙所需的載荷。

這試驗，或者可用另一種方法來進行。琺瑯環在爐中漸漸加熱，用光學儀器測定孔隙的距離。得到最小的載荷時的溫度，即為壓縮力與張力互變時的溫度。根據已有的數據，這個轉變發生在溫度 $300^{\circ}\text{C}$ 以下。

上面已經指出，具較小熱膨脹系數的琺瑯，在加熱時出現壓縮力，會引起鱗脫。琺瑯的碎片，在此情況下成楔狀，如圖5甲所示。突然冷卻時，則出現張力，會生成裂縫。相反地，在琺瑯層具較大熱膨脹系數情況下，加熱就出現剪力，促使裂縫從琺瑯表面向深處發展。在這種情況下，突然冷卻會產生壓縮力引起鱗脫。碎片邊緣將變鈍，如圖5乙所示。

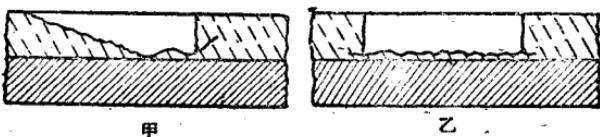


圖 5 在溫度突變時產生琺瑯碎片的形狀

甲——當琺瑯層具低熱膨脹系數時； 乙——當琺瑯層具高熱膨脹系數時

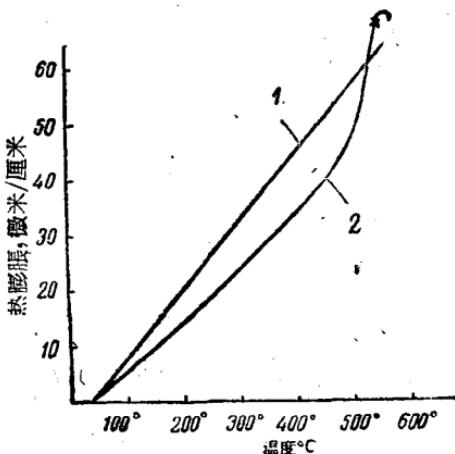
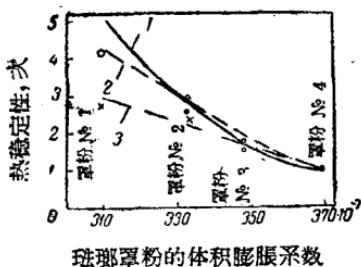


圖 6 加熱時玻璃層和金屬的膨脹

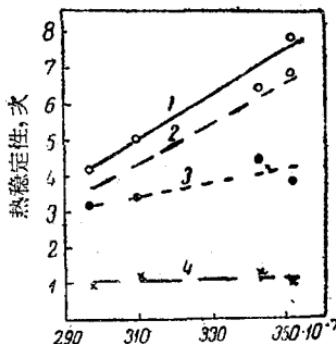
1. 鋼片 2. 玻璃層



玻璃罩粉的体积膨胀系数

圖 7 玻璃罩粉的热膨胀系数对于玻璃层热稳定性的影响

1. 玻璃罩粉真热膨胀系数  $229 \times 10^{-7}$  的曲綫;
2. 玻璃罩粉具热膨胀系数  $275 \times 10^{-7}$  的曲綫;
3. 玻璃罩粉具热膨胀系数  $259 \times 10^{-7}$  的曲綫;



玻璃底粉的体积膨胀系数

圖 8 玻璃底粉的热膨胀系数对于玻璃层热稳定性的影响

1. 玻璃具热膨胀系数  $247 \times 10^{-7}$  的曲綫;
2. 玻璃具热膨胀系数  $272 \times 10^{-7}$  的曲綫;
3. 玻璃具热膨胀系数  $295 \times 10^{-7}$  的曲綫;
4. 玻璃具热膨胀系数  $332 \times 10^{-7}$  的曲綫

要在琺瑯層中消除有害的应力，可以由下面各点来达到。正确选择琺瑯的成份、物理性质的相互一致（如热膨胀系数、熔点、弹性等）、减少产品上琺瑯層的厚度和保证正确的加热和冷却。

### 3. 金属与琺瑯層的热膨胀系数

上面已經指出，在琺瑯層上产生应力的基本原因之一，是琺瑯層与金属間有不同的膨胀系数。金属的伸長，与温度的升高几乎是直線的关系。而琺瑯則在开始升温时，膨胀比較慢，迨至一定温度，与琺瑯的轉化点相近时，其膨胀即加快（見圖6）。可見琺瑯層所發生应力的大小，是与琺瑯層与金属的膨胀差額成比例的，而应力的符号，则視琺瑯層的膨胀曲綫的位置而定。在金属膨胀曲綫下，产生压缩力。在金属膨胀曲綫上，则产生張力。

因为琺瑯的耐压强度較抗張强度几乎大十倍，所以琺瑯在受压时較比受拉时的危險性要小，因此，膨胀系数低的琺瑯，在受温度剧变的作用下，較之膨胀系数高的琺瑯，來得稳定。

据几个作者的研究指出，如琺瑯層的热膨胀系数增大，则会急剧的降低該層的热稳定性（見圖7）。圖8所示系琺瑯底粉的热膨胀系数对琺瑯層热稳定性的影响。从这些圖看来，我們要提高琺瑯層的热稳定性，就要減小罩粉的热膨胀系数，而增加琺瑯底粉的热膨胀系数。在增加琺瑯的热稳定性目的下来調节琺瑯的热膨胀系数时，必須考慮到琺瑯制品的貯藏，尤其在使用时，如过份增加琺瑯底粉的热膨胀系数，则易引起琺瑯層的开裂及細紋（即毛髮狀的裂紋）。而如过份減小琺瑯罩粉的膨胀系数，则常会引起琺瑯層自行剝落。琺瑯層的剝落，首先發生在曲率較小的表面上。

#### 4. 琥珀層的厚度

增加玻璃試樣的厚度則會引起其熱穩定性的急劇降低。這個規律同樣地適用於琥珀層。K. П. 阿柴洛夫和H. С. 哈爾琴柯夫曾指出，琥珀層的厚度增加如超過0.65毫米（對白色的琥珀，超過0.5毫米）時，則會急劇地降低其熱穩定性。其他作者亦同樣證明了上述結果（見圖9）。

有為所謂“斑點”琥珀復蓋的一次燒成制品，以及以塗薄層（0.2~0.3毫米）為其特點的鈦琥珀制品，有最高的熱穩定性。

從圖10來看，底層金屬的厚度，對琥珀層的熱穩定性，無顯著的影響。

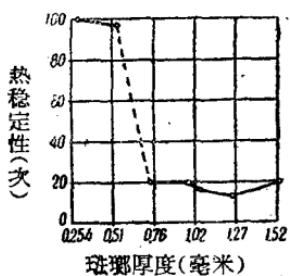


圖 9 琥珀層厚度對其熱穩定性的影响

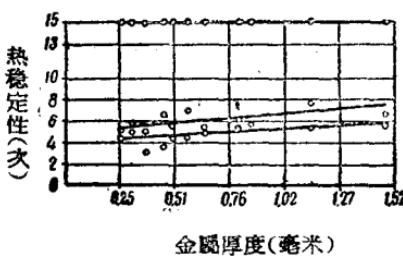


圖 10 金屬厚度對於琥珀層熱穩定性的影响

已經指出(ГИКИ<sup>①</sup>及其他)，小制品在抵抗溫度的變化方面較大件的制品要好些。這可以用小制品的底部較之大制品蓋上較薄的琥珀層來解釋。

① 國立陶瓷制品研究所——編者註

## 5. 制品的形狀

琺瑯餐具、化學工業用設備及其他琺瑯制品，可能會因底的扭曲，而底上不平。为了避免扭曲，常常使制品的底部具有較复杂的外形，把他們做成凹形或凸形（例如做成綫脚等）。在不能保証制品由一平面逐漸过渡至另一平面，或曲面有較小的圓弧情况下，底部的不平大大地增加了琺瑯質內部的应力。尖銳突出部分上所發生的应力，在灼燒后片刻，或在保存期內，会引起片狀的剝落。这种剝落，在溫度劇变下，特別容易發生。既然已經做过的實驗，沒有發現在塗于整個器皿底上的琺瑯層以及自器皿上割下的底上琺瑯層的熱穩定性間有任何巨大的區別，顯然，器皿壁在阻碍底的膨脹上，沒有多大影响。

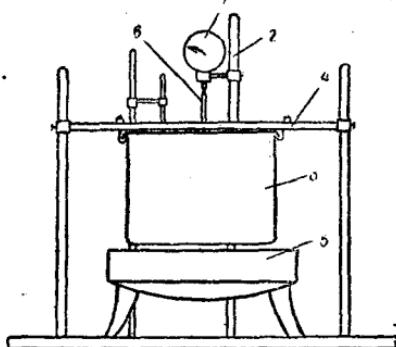


圖 11 觀察制品底部在加熱和冷卻時變形的設備

- |            |          |
|------------|----------|
| 1——指示器；    | 2——支架；   |
| 3——受試驗的器皿； | 4——橫架；   |
| 5——電熱板；    | 6——石英質小棒 |

在加熱和冷卻時，底部發生了變形。這個現象，作者會進行研究，可依靠指示器 1 的幫助觀察之。為了確定變形的大小，指示器（採用鐘表式）系裝在支架 2 上（參閱插圖 11）。試驗的器

皿3系鉛鉤固定在橫梁4上，並安放在電熱板5上。指示器的一端與石英小棒6連接，棒有拉長的末端，它通過橫梁上的小孔，壓在器皿的底上。器皿底部變形時，石英棒的一端借指示器的彈簧向底壓緊。底部的溫度，由溫度計測定，其水銀球也緊壓在器皿的底部。這個方法並未將加熱時因器皿的伸張而起的底的變形估計在內。

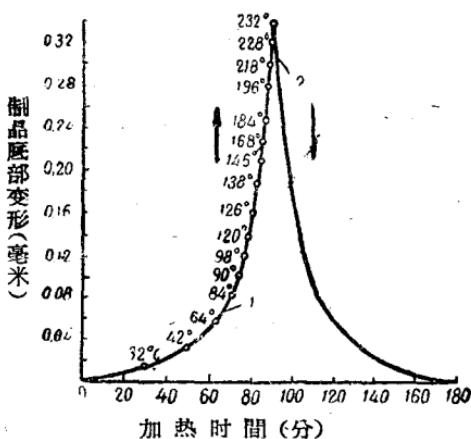


圖 12 制品底部变形圖

1—在加熱中； 2—在冷卻中

縱軸：制品底部的變形（毫米）

橫軸：加熱的時間（分鐘）

在測定器皿底部加熱時或冷卻後變形的試驗中（參閱圖12）發現加熱時底部向上變形，而冷卻時底部向下變形。在這些情況下，加熱及底部變形開始時，琺瑯層中的原始應力為由底部突起所生的應力所抵消。以後，隨著底部變形的增加，過度的張力會把琺瑯層拉破和產生裂縫。

在大多數情況下，琺瑯制品在熱穩定性試驗中的損壞，不是出現在中心，而是靠近底部的邊緣部分。這就是底部變形所

引起的張力最大的区域。

## 6. 加热与冷却的情形

不均匀的加热，对于珐瑯样品除热的应力外，会引起附加的机械应力。

寻常利用的用煤气或电加热的珐瑯器具，在多次加热与冷却后，常有平行裂紋出現，这給我們指出有机械应力存在。在許多情况下，加热后裂紋的發生，是与器皿在制造时及机械处理或包裝时發生的应力有关。因热而出現的裂紋，往往順着机械应力的綫路而扩展，甚至不經突冷也会在300°C下(150~260°C)产生。局部或一般加热，会在器皿个别部分引起歪曲，产生張力。这个应力最初則抵偿压力，但以后会破坏珐瑯層。危險性应力区的温度愈高，珐瑯开始破坏时的弯曲度愈小。另一方面（見圖13），珐瑯層总厚度愈大則引起珐瑯碎裂的弯曲

度愈小。要避免裂紋，可以減低珐瑯層的热膨胀系数和增加金属的厚度来达到。同时，冷却的速度、冷却介质的种类和特性（如傳热性，沸点等）具有重要意义。例如已經確知器皿在空气中冷却，較用冷水冷却損害要小得多。

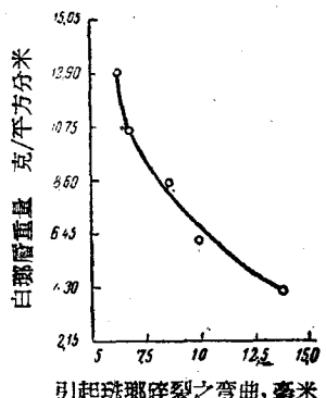


圖 13 琵瑯層之重 (厚) 对于增加弯曲(引起珐瑯層碎裂)的影响

当用水迅速冷却时，珐瑯層表面收縮，要比内部和金属快得多。温度的突降，可引起較大的应力，因而产生網狀裂紋，这种裂紋几乎垂直于珐瑯層的面，而