

# 塑料在国民经济中的应用

〔苏〕M. H. 加尔巴尔 著

化学工业出版社

# 塑料在國民經濟中的應用

〔苏〕 М.И.加尔巴尔 著

薛蕃芙 伍治华 合譯

化学工业出版社

本书以較通俗的形式叙述了塑料在国民经济各个部門中的作用以及其应用范围，并对各种塑料的发展现状和发展前途做了較全面的介紹，供有关专业的一般技术人員、工人和管理人員参考。

М.И.ГАРЕАР  
ПЛАСТИЧЕСКИЕ МАССЫ  
В НАРОДНОМ ХОЗЯЙСТВЕ  
ГОСХИМИЗДАТ МОСКВА•1958

**塑料在国民经济中的应用**

薛蕃英 伍治华 合譯

**化学工业出版社** 出版 北京安定門外和平北路

北京市书刊出版业营业許可証出字第092号

化学工业出版社印刷厂印刷 新华书店发行

开本：787×1092毫米1/32 1959年11月第1版

印张：1<sup>22</sup>/<sub>32</sub>

1959年11月第1版第1次印刷

字数：33千字

印数：1—2000

定价：(10)0.20元

书号：15063·0575

## 目 录

序 言 .....	3
塑料在国民经济中的作用 .....	5
塑料的应用范围 .....	10
塑料在汽车和船舶制造业上的应用 .....	10
塑料用做耐腐蚀材料 .....	12
塑料在建筑业中的应用 .....	15
塑料用做耐磨材料 .....	21
合成树脂在铸造业上的应用 .....	23
塑料在农业上的应用 .....	24
离子交换树脂的应用 .....	26
塑料生产的技术水平和发展前途 .....	28
酚醛塑料 .....	29
氨基塑料 .....	32
酚醛塑料及氨基塑料的填料 .....	33
聚酰胺和聚氨基甲酸酯类 .....	33
环氧树脂 .....	36
聚酯树脂 .....	37
有机硅聚合物 .....	39
离子交换树脂 .....	40
纤维素酯 .....	41
聚氯乙烯 .....	42
聚苯乙烯 .....	45
醋酸乙烯衍生物 .....	46
聚烯烃 .....	47
含氟塑料 .....	48
有机玻璃 .....	49
塑料制品的加工 .....	51

## 目 录

序 言 .....	3
塑料在国民经济中的作用 .....	5
塑料的应用范围 .....	10
塑料在汽车和船舶制造业上的应用 .....	10
塑料用做耐腐蚀材料 .....	12
塑料在建筑业中的应用 .....	15
塑料用做耐磨材料 .....	21
合成树脂在铸造业上的应用 .....	23
塑料在农业上的应用 .....	24
离子交换树脂的应用 .....	26
塑料生产的技术水平和发展前途 .....	28
酚醛塑料 .....	29
氨基塑料 .....	32
酚醛塑料及氨基塑料的填料 .....	33
聚酰胺和聚氨基甲酸酯类 .....	33
环氧树脂 .....	36
聚酯树脂 .....	37
有机硅聚合物 .....	39
离子交换树脂 .....	40
纤维素酯 .....	41
聚氯乙烯 .....	42
聚苯乙烯 .....	45
醋酸乙烯衍生物 .....	46
聚烯烃 .....	47
含氟塑料 .....	48
有机玻璃 .....	49
塑料制品的加工 .....	51

苏联共产党中央委员会全体會議，根据尼·謝·赫魯曉夫同志“关于加速发展化学工业，特別是合成材料及其制品的生产，以滿足居民的需求和国民经济的需要”的报告，在1958年5月7日通过了一項決議，制訂了扩大塑料、化学纤维（人造的和合成的）和合成橡胶生产的宏伟綱要。在1959～1965年内，苏联最主要的化学产品的生产至少要增加到2～3倍，而化学纤维和塑料的生产要增加到4.5～8倍。为此，化学工业和有关各部門拟新建120个企业并投入生产，建成37个企业和扩建100个现有的企业。拨出的基建投資总额在1000亿卢布以上。实现这个綱要，苏联就可能在紡織品、衣服、皮鞋和其他日用品上充分滿足居民的需要，保証国民经济各部门的技术进步。因此，加速发展化学工业必須成为全民的事业。

苏共中央全会決議中指出：最重要的任务之一，是在劳动人民中进行化学知識的科学技术宣传，其中出版关于合成材料的生产及其应用的科学通俗讀物是有很大作用的。这本小冊子的出版，就是为了这个目的。它叙述了苏联和外国在工业、建筑业、农业和家庭用品上应用塑料和合成材料的經驗。小冊子的第一部分舉例說明了塑料在国民经济各方面不同目的的应用，以及应用它們所得到的最大經濟效果；第二部分叙述了各种塑料并指出了其应用的可能性和生产的发展前途。

这本小冊子在准备出版的过程中，遇到了重大困难，需要将复杂的化学物质通俗地叙述出来。这些困难无法全部克服掉，因为要想将本书中每一个化学名称和术语都加以解释，则就要从初級普通化学和有机化学課本中抄写許多章。因此，这本小冊子，特別是它的第二部分，是考虑讀者已熟悉基本化学的。同时，随着化学知識的普及和合成产品生产和应用的扩大，这些尚不甚熟悉的术语大部分都将会日常化，且成为国民经济各部门中广大工作人員所熟識的东西。

## 序　　言

塑料是較新的各种各样的人造材料中的一种，它們在工业、建筑业和日用品的生产上应用很广。

塑料的主要組成部分（即决定塑料性能和特征的部分），大多数是分子量很大的有机物——聚合物。聚合物（通常叫作树脂）是由成千上万的小分子，即所謂单体，彼此連續化学結合而成的长鏈的巨分子。合成聚合物是由单体經過复杂的聚合或縮合的化学过程而制得的，因此树脂也相应地分为聚合的和縮合的两种。如果在聚合过程中有不相同的分子参与反应，则所得到的产品就叫作共聚物（共同聚合的产物）。

塑料在外界作用（热和压力）的影响下，具有可塑性。工业上就是广泛地利用这种非常重要的性能，使塑料成为各种所需要形状，且在以后使用过程中制品的形状仍不改变。

塑料可以完全由聚合物組成，如聚乙烯、聚苯乙烯及聚酰胺树脂等，在这种情况下，塑料和聚合物的概念便合而为一了。大部分塑料只含20~60%的聚合的粘結剂（如酚醛塑料、氨基塑料、木层塑料和一些环氧树脂复合物等），而其余部分是填料、增塑剂（軟化剂）及其他添加剂。填料（木粉、木屑、木片、玻璃纖維、棉布、紙、石棉和各种矿物填料等）是使制品具有机械强度、硬度、耐热性、耐火性以及其他特殊性能，除此而外还能降低塑料的成本。增塑剂能使塑料容易加工，并具有弹性和耐寒性等。在很多情况下，組份中还加入稳定剂（可防止塑料在加工过程中和使用时因受热或光的作用而分解）、染料和其他添加剂。

按照聚合物的特性，塑料可分为两大类：热塑性塑料和热固性塑料。热塑性塑料在热和压力的作用下，不发生根本的化学变化，而是可逆性的变化，即鑄件或压制品可以再軟化，且用一般的方

法将它再制成任何形状。热固性塑料在热和压力的作用下发生不可逆变化，用这种塑料制出的部件和压制品，不能再行软化和加工成其他制品。

大部分聚合物及纤维素酯(醚)都属于热塑性材料，如聚乙烯、聚苯乙烯、乙基纤维素和乙基丁基纤维素等；另外还有聚酯和聚酰胺，它们可以用最新和最经济的方法(压铸、挤压<sup>●</sup>及压延等)加工成制品。热塑性塑料的机械强度非常高，但耐热性不是任何时候都很好。可是由于科学技术的成就，这个缺点已顺利地被克服，如低压聚乙烯能耐温到100°C以上；分子结构正规的聚丙烯甚至在160°C以下还不分解；新的合成材料——聚碳酸酯等的耐热性更高。

属于热固性塑料的主要有酚醛塑料及氨基塑料，用它们做的制品硬度、刚性和耐热性都较高，但强度始终未能满足现代技术成长的需要。由于硬化速度太快，热固性塑料不能经常用生产能力最大的方法加工成制品，所以很少用来做压制品，而多半用来做胶及浸渍剂。

---

① 挤压(Экструзия)——塑料从管孔中挤出。

## 塑料在国民经济中的作用

近年来，化学工业中任何部門也不如高聚物（即高分子聚合物）发展得快。全世界合成高聚物的年产量已超过 800 万吨，其中塑料是 400 万吨以上，化学纤维 290 万吨，合成橡胶 140 万吨（这些都是 1957 年的数字，苏联的并不包括在内），而且现在仍继续高速地增长着。诚然，合成材料（高聚物）的新世界，塑料世界已经来到了。

在苏联，高聚物的生产大约是在 25~30 年前开始的。这些年来，苏联建立了很多合成橡胶、塑料、人造纤维和合成纤维及其他聚合物的大型工厂。现在，苏联的工业已能生产全部世界技术上已知的塑料品种，并且还拥有很多最新的制造方法。但是，现有合成材料的生产水平仍然不能满足国民经济增长的需要。同时，没有足夠数量和品种的新聚合物（塑料、合成橡胶、人造纤维和合成纤维），要想使任何工业部门、农业、运输和电讯得到顺利的发展和提高技术水平，那是不可想象的。为了实现党和政府所制订的民用建筑的宏伟纲要，特别是为了完成苏共中央五月全会决议的任务，在最近五、六年內充分保证居民对纺织品、衣服、鞋子和其他商品的需要，加速发展化学工业和建立生产能力大的聚合物工厂，在目前情况下是具有全国性的重大的政治意义，是刻不容缓和极关重要的任务，完成这个任务必须成为全民的事业。

进一步扩大高聚物生产的重要条件之一，是充分保证原料，首先是重有机合成和石油化学的产品，因而要求这些工业部门必须相应地发展。另一重要条件就是：增加设备的生产；进一步改进设备；创造生产能力高的新的化学设备、机器和仪器，以及合成单体、聚合物和塑料加工成型的自动装置。

塑料对苏联国民经济各部門发展的作用是特别大的。如果在塑料工业发展的初期，它的产品主要是用于电气绝缘和代替部分有色

金属，那末现在聚合物的应用范围已是无限地扩大了。

合成材料对順利解决国民經濟各主要部門中技术进展的很多复杂問題提供了可能性，这主要因为它是聚合物宝贵物理化学性质的綜合体，比其他材料优越，这些性质是：

1. 比重小：最輕的塑料，差不多是鋼的 $\frac{1}{800}$ ，并且可以利用气体、矿物和其他填料加入塑料中，大大改变其比重；
2. 各种塑料的机械强度高，超过木材、玻璃、陶器和金属的强度；
3. 絶热、隔音和电絕緣指标高；
4. 化学稳定性高，不受海水及溶剂作用，不受热带气候条件和生物化学作用的影响，个别塑料对辐射綫也很稳定；
5. 有机玻璃的光学性能特別好，透明而无色；
6. 摩擦性及耐摩擦性好；
7. 特种合成树脂有离子交換 ● 性能；
8. 有些聚合物的粘結性高，可以用做粘結剂及涂料；
9. 有些塑料和类似橡胶的物质有密封性和气密性；
10. 有吸收性和防震性；
11. 可以制成极薄而强度高的薄膜和合成纤维。

当然，这还远远沒有完全一一列出聚合物有价值的重要性能；在很多情况下，我們还应用具有以下性能的塑料：在低温（-250°C）下有稳定性及挠性；耐弧光性（即經得起电弧的作用）；多孔性或整体性；防水性；在一定频率范围内有反射、吸收或通过光、声和无线电波的性能等。

塑料极有价值的性能是：可以用生产能力最大和劳动消耗量最小的方法（压鑄、挤压、压制、焊接、压延和吹塑成型等）制造塑

---

① 能够从水和溶液中吸收离子和化学物质，又可以从树脂中将吸收的离子除去（即再生），然后树脂又重新起吸收作用。

料产品，而且零件沒有毛边，不需要补充处理。热塑性塑料还可以多次加工。

现代的科学技术水平，原則上已能解决預定高聚物性能的“設計”任务。新机器、仪器、设备和新工艺过程的发明家与設計師，不仅能够很快地从已有种类中选择最合适 的塑料，而且可以“預定”解决现代技术复杂問題所必需的新物质。

但是，創造預定（尤其任何一种）性能的新聚合物的难题，现在尚未完全解决。这个問題是非常复杂和艰巨的，而且由于新技术領域，特別是原子、噴气和雷达技术等方面的飞跃发展，对材料的要求不断地提高和使得这个問題更加复杂化。那些昨天工业上認為滿意的，而今天却不适合了。虽然如此，高分子化学的成就、物质结构和接触作用方面的最新成就和聚合物輻射化学的成就都是获得各种共聚物、嵌段聚合物、接枝聚合物和有規則結晶結構的聚合物等的成功制造方法。所以我們相信这个問題是现实的，可以在最短时期內解决。从事关于无机聚合物的合成和聚合物中加入稀有金属方面的研究是有前途的，研究这些的目的，就是要創造新的耐热及防火材料。

现在已不可能、也沒有必要将塑料聚合物、橡胶、合成纖維聚合物和薄膜材料等划出明显的界限。因为高聚物的化学和物理原理及其生产技术和理論的成就，对这些部門来講都是共同的，要想最迅速地发展高聚物工业，就必須全面运用和相互交流該工业有关部門的成就和經驗。同时，这些部門是被同一个原料基地連系起来的。例如，沒有苯乙烯、丙烯腈、丁二烯、异丁烯等单体的大量生产，就不能发展合成橡胶，而且它們又是生产塑料和合成纖維的半成品。要生产大量的合成纖維，就必須組織以对苯二甲酸及氨基庚酸等为主的聚酰胺塑料及树脂的大量生产。同时，所有这些物质又都是塑料及油漆涂料工业极有价值的半成品。油漆工业需要以环氧树脂、聚氨基甲酸酯、聚酯、聚醋酸乙烯、丁二烯-苯乙烯共聚物、

聚丙烯酸乳胶及組成优质塑料的其他产品为主的新的合成粘結剂。

分析一下技术經濟先进的资本主义国家的化学工业发展现状，就知道高聚物工业的发展速度大大超过化学工业的所有其他部門。例如，近十年来(1946~1956)，美国整个工业的产量只增长50%，而在同时期内化学工业的产量则增长110%，塑料增长220%。聚氯乙烯的生产，在这十年内增长350%以上，聚乙烯从1950年的25,000吨增到1956年的254,000吨，即六年内增加到10倍。德意志联邦共和国在1953~1956年内工业总产品平均每年增长11~12%，而化工产品增长14~15%，塑料产品增长23~27%。

苏联塑料工业的增长速度更快：

	1940年	1950年	1955年	1956年
整个工业	100	170	320	350
化学工业	100	183	416	468
塑料工业	100	300	738	855

苏共中央五月全会決議关于加速发展化学工业，特别是合成材料的生产，拟定1965年底，塑料和树脂的生产能力要比1957年增长到8倍，人造纤维和合成纤维增长到4.6倍，合成橡胶增长到3.4倍。在这个基础上，在短时期内，苏联人民迫切需要的商品产量将空前地大大增加。

塑料生产的蓬勃增长，是它在技术上和生活上应用效果非常高的証明。塑料工业的基建投資比其他工业各部門增长較快。組織塑料生产(包括所需原料)的固定投資，比黑色及有色金属的少很多，例如，生产能力为一吨主要产品，所需的投資費(以卢布計)是：

金 屬		塑 料	
黑色金属軋鋼	4000~5000	氨基塑料	500
鉛	17000	聚氯乙烯	4100~1600
鋁	20000	聚苯乙烯	1500
銅	26000	聚酯树脂	1200
錫	330000	聚醋酸乙烯	4500~5000
		聚乙烯	6100~7200

由以上数据可知，投资发展塑料工业是如何的合算。

塑料原料储存量，实际上是无限制的，其中有一部分是年年复生的。由于具有这种优点，高聚物的世界产量，以绝对容积（立方米）来计，已超过有色金属的产量（有色金属的储存量有限，开采和熔炼又非常困难），并且继续在高速地发展着。

应用塑料，其最大技术经济价值有以下三个主要方面：

1. 解决现代重要技术部门进展中存在的新技术问题。这就是说，要发展机器制造业、建筑业、原子、喷气和雷达技术及其他部门，就必须创造机器，解决结构、设备和工艺过程等问题，而大大降低机器重量和提高其使用寿命是有重大意义的。

2. 以劳动量消耗少而制得性能良好的新聚合物代替金属（特别是有色金属、特种不锈钢和合金）和动植物来源的物质。

3. 应用聚合物制造纺织品、人造革、漆布和日用品等。人造革已日益广泛地用来做皮鞋、皮箱、背包、皮包，而且这些制品在经久耐用和颜色方面常常胜过天然皮革。轻巧的微孔鞋底和透气鞋面材料的质量与天然皮革相近。现在，苏联一年出产的人造革数量已抵得上三千万头牲畜的皮革。塑料做的日用品价格便宜、重量轻、容易做成漂亮的形状和花色，这些制品已深入到日常生活中去了。

下一章是叙述塑料在工业各部门实际应用的许多例子。但这些实例远远不是详尽无遗的，因为每年都会出现很多品种的树脂和塑料，会发现合成它们的新可能性，以及扩大它们的应用范围。因此，可以满怀信心地说，只要迅速地洞察物质结构科学的秘密和发现合成聚合物的新方法，就可能在最短时期内创造更多有宝贵性能的新塑料。

---

## 塑料的应用范围

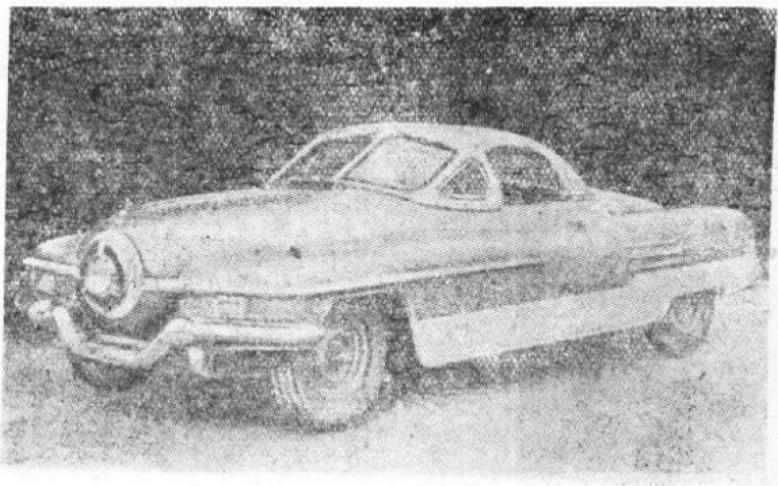
### 塑料在汽車和船舶制造业上的应用

在汽車制造工业上主要是应用塑料来生产小汽車和公共汽車，用做点火电絕緣零件和裝飾与結構制品（如操縱盤、仪表板、仪器度标、按扭和手柄、三层玻璃的填料、蓄电池槽及細孔隔板、布层齒輪、密封圈等）。近来又出现了塑料車身，椅座和靠背也开始用多孔塑料制造。人造絲或聚酰胺帘子綫做的輪胎、合成纖維或用树脂浸漬棉布做的包装織物以及合成材料做的漆布等，同样也被广泛地应用了。

汽車制造业所用的合成材料和塑料制品的名目不断地在扩大，这是因为塑料代替金属会降低制造零件的劳动消耗量，会减少汽車的重量，同时还能减少汽車行驶时的噪声，并能保証外形美观。

小汽車应用塑料車身代替金属是最經濟的，这样一方面节约了金属(特別是薄板)；同时，由于汽車的重量減輕会获得較好的使用特性(增大速度和加速度，减少燃料消耗量)，并且还可以提高車身的机械强度(特別在使用玻璃塑料时)。由于塑料的导热性低，减少了溫度的波动，为乘客創造了較好的条件。另外塑料車身不受腐蝕，因此比金属耐用，修理和涂漆也简单。制造塑料車身的工具装备費用，比金属車身的少很多，制造工时也較少，故塑料車身的汽車价格便宜，生产工时大大縮短。用玻璃塑料做的体育汽車 ЗИЛ 試用車身，其重量比金属的輕一半，速度可以大大提高（每小时高于 200 公里），同时这种車身还較坚固。其他各种小型塑料汽車的試驗也都获得了成功。

应用增强塑料做汽車車身和車壁、帶棚汽車和載重汽車的司机棚、槽車、摩托車和电动机滾輪的流綫型罩（обтекатель）等是很



玻璃塑料的汽車車身

有前途的。

成批生产汽車时，制造冲压零件是有很大意义的，这就需要复杂而又繁重的装备——金属冲模，例如組織小汽車的生产时，一年（有时一年半）必須制造300个大号冲模，900个中号冲模和1500多个小冲模。制造冲模，特別是車身的冲模，是牵連着复杂的机械加工，并且还需要很多高級熟練技术的劳动，而80%的劳动又主要是花費在整个装备的制造。现在，应用塑料做冲模，例如以酚醛树脂、环氧树脂及其他树脂为主，配上适当的填料，冲模的成型件就可以用不大要修整的塑料毛坯鑄成，代替了繁重的車削和鉗工加工，冲模重量減低到 $\frac{1}{4} \sim \frac{1}{5}$ 。制造塑料冲模的劳动工时比金属的少到好几分之一，而制造冲模時間縮短到 $\frac{1}{10} \sim \frac{1}{15}$ ，这对快速組織一系列新机器的生产和設計专用与實驗用的机器是非常重要的。

当然，塑料冲模不仅将来而且現在已經是广泛地应用于汽車制造业，同时已用于航空、船舶、运输和其他机械制造工业上。

多孔塑料做的汽車座位对乘客非常舒适。这样的“塑料弹簧”，会永久不失去弹性，而座垫的重量又不超过几百克。

用塑料代替鉛錫焊料效果很大。例如，“勝利”牌汽車車身的不平處及焊縫就需要用15公斤焊料平整，而“莫斯科人”牌汽車則需要5公斤。現在，用特殊的組成物（以聚乙稀醇縮丁醛樹脂為主，再加以填料）代替焊料，則“勝利”牌汽車只需要3公斤，而“莫斯科人”牌汽車只要1公斤。同時，還減輕了汽車重量，省去了車身酸洗和挂錫工序，改善了工人的勞動衛生條件。

根據概略的估計，在1958～1965年內汽車工業需要10萬噸塑料（其中玻璃塑料35,000噸），可以節約將近20萬噸薄金屬板和5000多噸的有色金屬，生產面積縮小三分之二，工具裝備和設備數量減少到好幾分之一。

造船工業上應用塑料，其效果也很好，用玻璃塑料做的小船、快艇、體育汽艇和帆船都很輕巧、堅固和耐用，因為塑料既不會腐朽，又不會被侵蝕。應用部分金屬與玻璃纖維加強的塑料，製造小型的、甚至中型的河船和海船，是有前途的，這種船隻在載重量增加和強度提高時，也完全不會被腐蝕，而且船壁四周也不會生長軟體動物和水草。

船體整個表面塗刷防腐蝕層和保護漆是具有特別重大意義的。應用聚乙稀、聚酰胺和聚縮醛樹脂為主的新合成材料，就能成功地解決這個問題。

造船工業上，還廣泛地應用塑料做船體內表面的絕熱塗層，從絕熱性和簡易程度來說，它都勝過其他種類的絕緣材料。用片狀塑料裝飾客倉和甲板裏面，用塑料做輕型的間壁和支柱、管子和衛生間設備、照明燈、地毯、座椅和墊子（用多孔塑料），作電氣絕緣材料，用聚酰胺或聚氯乙稀塗刷推進器軸的表面——這都是造船工業將來應用塑料的一些主要方向。

### 塑料用做耐腐蝕材料

熱塑性聚氯乙稀板、片、棒、管子、配件、型材和薄膜等，被

广泛地用来代替鉛与其他有色金属和合金鋼。用聚氯乙烯塑料做腐蝕性气体和蒸气的通风管及通风机都表现得很好。聚氯乙烯塑料很好焊接和粘結，所以可以用来內衬普通鋼制設備及电鍍槽和电解槽，或其他受酸、碱、盐作用的器皿。也可以完全用聚氯乙烯塑料做化学器皿，但須在这些设备外面安装构架、环圈或其他金属结构元件，以增大結構强度。另外，还可采用以打孔金属板加强的聚氯乙烯塑料，来提高其机械强度。加强的聚氯乙烯塑料零件，可以在 $100^{\circ}\text{C}$ 下使用。

平均 1 吨聚氯乙烯塑料可以节约 3 ~ 5 吨鉛材。

多孔聚氯乙烯塑料做蓄电池隔板会增长蓄电池的使用寿命和牢固性，同时大大节约了鉛。

如果在用聚氯乙烯塑料的同样情况下，使用法奧里特（由酚醛树脂和石棉填料組成）則使用溫度还可提高到  $160^{\circ}\text{C}$ 。炼焦厂用法奧里特做分离器的罩子，每个罩子可节省 2 吨鉛，而 1 吨法奧里特可代替 3 ~ 4 吨鉛。

用 ATM 塑料（酚醛树脂和石墨填料組成）压制或挤压的內衬板、管子和换热器，在  $200^{\circ}\text{C}$  以下的耐酸性和导热性不亚于鋼。

