

化学工業基本知識叢書
第二十种

塑 料 工 業

倪 鍾 甫 編

化 學 工 業 出 版 社

(、)这套化学工業基本知識叢書是我社为了貫徹党中央技术下乡的方針，向全国广大讀者介紹化学工業基本知識而出版的一套小冊子。目前我們組織編写了 20 多种，这是其中的第 20 种，以后还将陸續組織編寫。

本書簡要地介紹塑料工業的一般情況，着重敘述以酚醛塑料、胺基塑料、聚氯乙烯、聚乙烯、聚苯乙烯、纖維素塑料及有机玻璃等为主的塑料原料、制造方法、工艺流程以及产品的化学結構和用途等；同时还介绍了塑料的加工情况。

一、概 述

塑料工业是比较新的一门化学工业。世界各国都以很高的速度在发展着。目前美国的塑料年产量约200万吨，英国的年产量约40万吨，苏联的年产量接近美国。我国目前年产量还只2~3万吨，需要积极的进行研究与发展，俾在15年内或更短一点时间赶上英美。

塑料是高分子化学产品，品种很多，在机械、电气、光学、耐热、耐化学、老化等性能方面各具独特性能，为近代工业生产不可缺少的一类材料，亦为天然物质的优良代用品。塑料用途日益广泛，在人们日常生活中已占有重要地位，并将起革命性作用。

塑料原料主要为煤、鹽、石灰石、天然气、石油气和纖維素等等，在我国都有取之不尽，用之不竭的丰富资源，因此发展塑料工业具有重大的经济意义，它既可促进其它工业发展，亦可提高与改善人民生活水平。

塑料是一种在一定温度等条件下具有可塑性能的高分子有机化合物。利用这种可塑性能，人们可以很方便、很经济地制成各种各样有用物品。根据塑料受热时可塑性能的改变，我们把塑料分成两大类：第一类叫做热固性塑料，这类塑料在一次受热塑制后，已起了一定的化学变化而失去了再受热可塑性能，如酚醛塑料、胺基塑料等；第二类叫做热塑性塑料，这类塑料受热塑制时不起化学变化，因此可以重复受热塑制，如聚乙烯，聚氯乙烯等。按照化合物分子结构来说，第一类塑料具有体形分枝状分子结构，第二类塑料为线状分子结构。

按照高分子化合物生成化学反应来说，塑料也分成两大类：第一类为聚合型塑料，即在生成反应时，相同或不相同的单体分子化合成为高分子化合物而不产生任何副产物，如聚氯乙烯，聚乙烯等。第二类为缩合型塑料，即在生成高分子化合物反应时有水和氮等副产物产生，如酚醛塑料，胺基塑料等。根据高分子化合物主链结构，

也可以分成兩类：第一类为 碳鏈化合物，即主鏈由 碳原子連合而成，如聚乙稀，乙稀衍生物的聚合物。第二类为杂鏈化合物，即主鏈除碳原子外，还有其它原子，如氧、硅等；如纖維素衍生物，多酰胺类等。通常我們还以制成各种塑料主要原料来分类，如酚醛塑料以酚与甲醛为主要原料，聚氯乙稀以氯乙稀为主要原料。由于配方或聚合度不同，填充料与增塑剂不同，各类又有很多牌号，其性質也各不相同。

塑料工業有四个組成部份，第一、原料生产，亦即有机化学合成工業，差不多世界上三分之一以上有机化合物生产应用于塑料制造。第二、塑料生产。第三、塑料加工成型，即將塑料成型为有用形狀。第四、塑料加工工具及設備制造，以提供成型所必需的工具与設備。上述四个部份根据原料生产性質，加工过程与使用情况、联合組織、部份联合組織与分別組織均可。一般說来原料与塑料生产宜于比較集中，加工成型宜于分散一些。茲將使用較广的几种主要塑料分述于后。

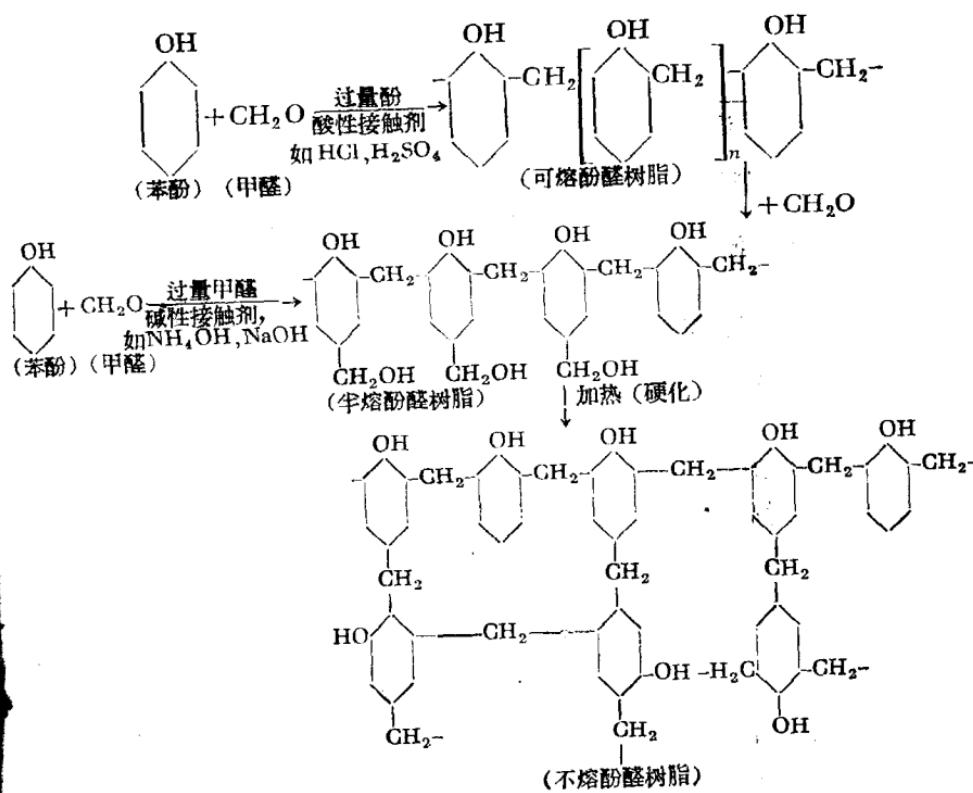
二、几种主要的塑料

酚 醛 塑 料

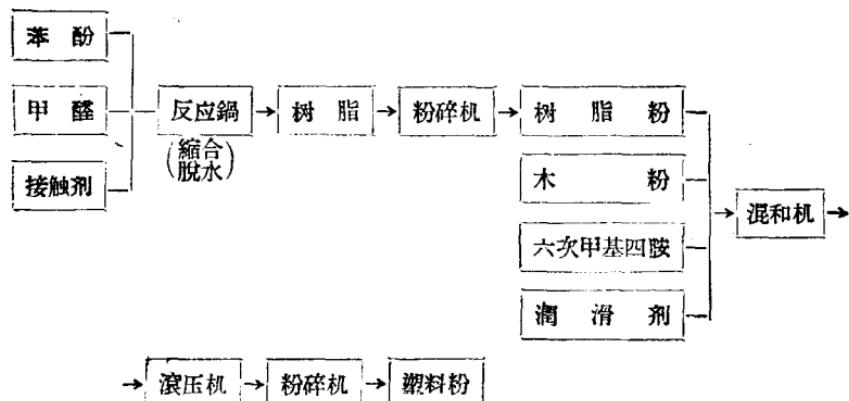
酚醛塑料是我国目前生产最多的塑料，它具有优良的机械与电气性能被广泛地应用于机械及电气工业，它具有优良的耐酸性能也被用作化学工业耐腐蚀材料，它具有优良的粘結能力，是良好木材粘結剂与铸工壳模用树脂。此外，油漆工业及日常用品亦都应用。

酚醛塑料主要原料为苯酚、甲酚、甲醛、六次甲基四胺、木粉、紙張、棉布、石棉屑及石棉布和玻璃布等。前三种是主要化学原料，后面几种称为填充材料。它的制造分一步法（采用碱性接触剂）与二步法（采用酸性接触剂）两种。由于制法不同与加入填充料不同可以制成许多种产品，各具有不同特性，适合不同用途。

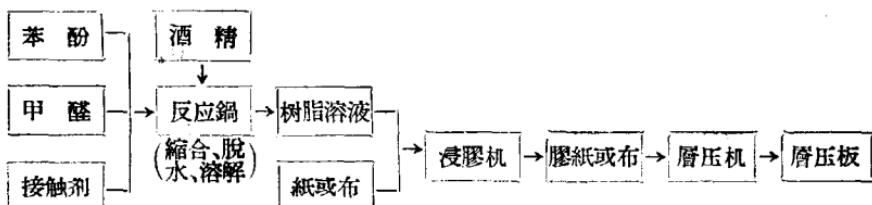
制造过程是首先将苯酚与甲醛在接触剂存在下制成树脂，然后根据填充料性质，采用不同方法与不同工具与填充料相接合制成各种产品。树脂制造及硬固化学反应如下：



一般用塑料粉制造，采用酸性接触剂，其过程如下：



層压塑料制造，采用碱性接触剂为多，概略过程如下：



用酸性接触剂制造树脂，在适当調整配方与控制反应条件下制得树脂粉，即可应用于薄壳鑄造。

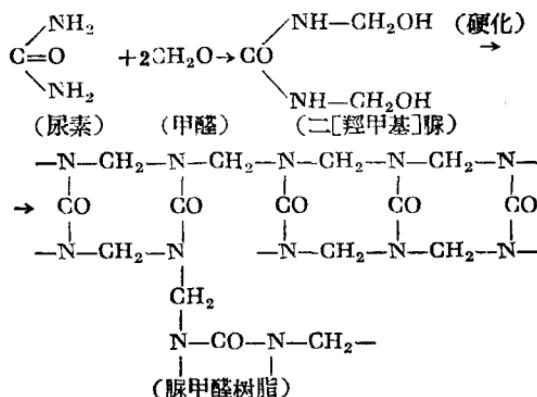
用碱性接触剂制造树脂，在适当調整配方与控制反应条件下，所得树脂溶液，可用作木材粘合剂。

胺 基 塑 料

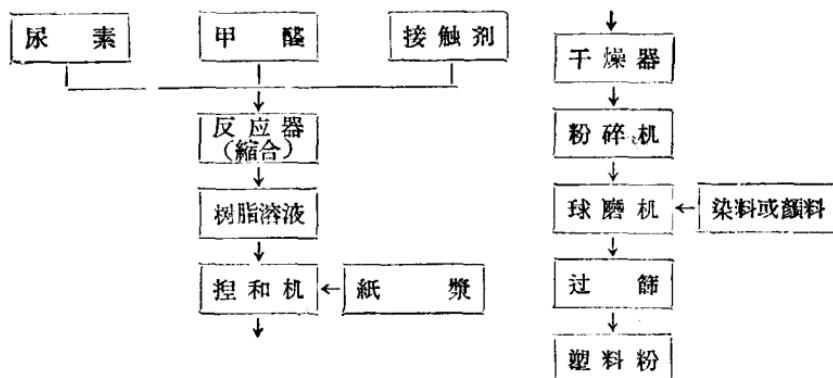
通常用的胺基塑料有兩类： 尿素甲醛塑料和三聚氰氨 甲醛 塑料，前者主要化学原料为尿素与甲醛，后者为三聚氰氨与甲醛，填充材料为紙漿，木粉，紙張等。这两类制造过程相仿，設備可以通用。我国即將有大量廉价原料生产，各地正在試制或已小規模生产，这是有發展前途的塑料品种之一。

胺基树脂及塑料主要有五种用途：1. 制成塑料粉供模制日用品，如杯碟、盘盒、钮扣、收音机壳与机电配件等；2. 制成层压板供傢具及裝飾用；3. 树脂溶液或粉供木材膠合用以提高木材利用率与紙張及織物处理剂；4. 改性树脂供油漆塗料用；5. 制成多孔塑料供隔热与隔音用。这类塑料由于本身無色，可以制成各种鮮艳色彩。三聚氰氨塑料具有更好耐电弧与抗潮湿性能及較好硬度，更适用于电气絕緣用。

制造过程是首先將尿素或三聚氰氨与甲醛制成树脂溶液，然后与填料混合而制成塑料，树脂制造及硬化反应如下：



塑料粉的制造过程如下：

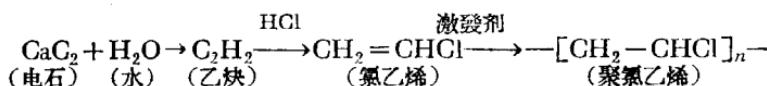


層壓材料生产方法与酚醛層壓材料生产方法基本相同。

聚氯乙烯

聚氯乙烯具有極高的化学稳定性及电絕緣性，并能制成硬的材料或具有彈性的如橡膠狀材料（当加入增塑剂时）。軟聚氯乙烯广泛应用于电綫絕緣、民用及包裝薄膜、假皮及舖地材料、管子及型材，亦可以代替橡膠制作运输膠帶、各种模型制品以及其它特殊用途。硬聚氯乙烯可以制成板材、管子型材及各色模型制品，可作化学工业耐酸設備及管道用以及一般用途，如輸水管道，电綫管道等等。并可制成紡織纖維。

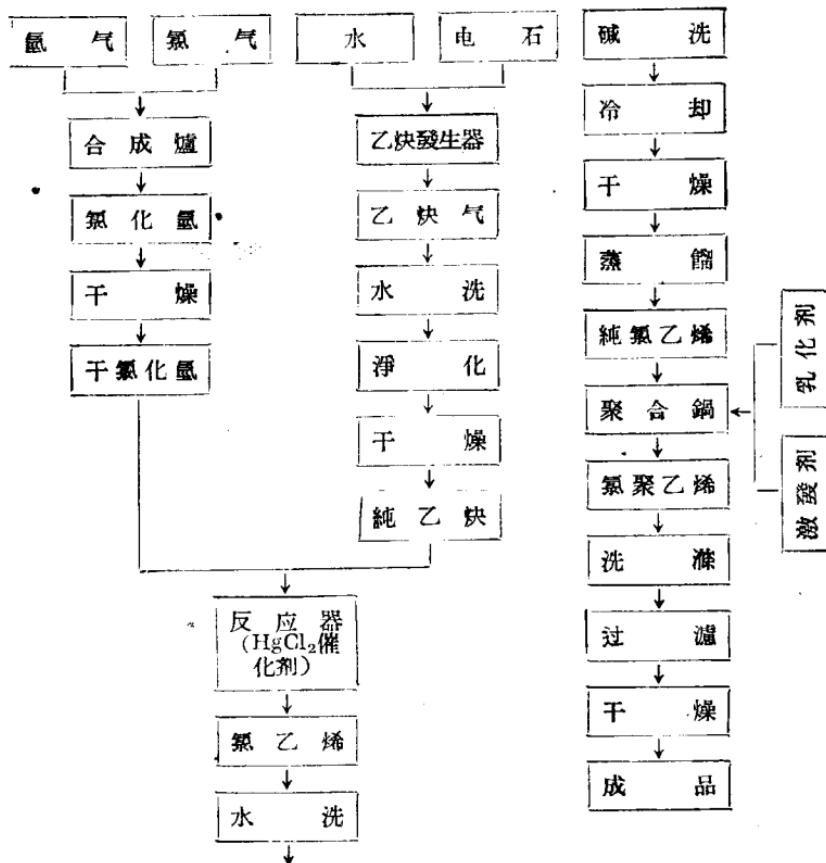
聚氯乙烯原料为氯乙烯，氯乙烯可由乙炔及氯化氫合成，或由乙烯加氯再脱氯化氫制成。由于氯乙烯不便运输，故氯乙烯合成与聚氯乙烯生产通常均在一处。生成化学反应如下：



电石由石灰石和焦炭在电爐內高温下制成，我国水力資源丰富，并在积极开发，电价低廉故电石成本亦低，并且各地均在大力發展电石生产。

氯化氫为电解食鹽制燒碱之副产物，由于大量生产燒碱，氯化氫需要找寻出路，制造聚氯乙烯适可解决此問題。我国已建成規模相当大的生产工厂，技术已較成熟，有大量發展条件。其制造流程見第7頁。

通常聚氯乙烯聚合有兩种方法，悬浮聚合与乳液聚合，前者为間歇生产，后者为連續生产，其产品各具有不同的特性。一般說来悬浮法聚合的有較好的絕緣性能。乳液法树脂用噴霧法干燥所得产品由于顆粒細小与顆粒表面具有特性，在增塑剂中于室温下不易起膨脹作用，因此宜于与增塑剂調成糊狀来制成各种产品，如假皮及浸漬制品等。



聚氯乙烯的生产流程

为了改进聚氯乙烯性能，氯乙烯亦常与其他單体，如醋酸乙烯、偏氯乙烯等共聚合。

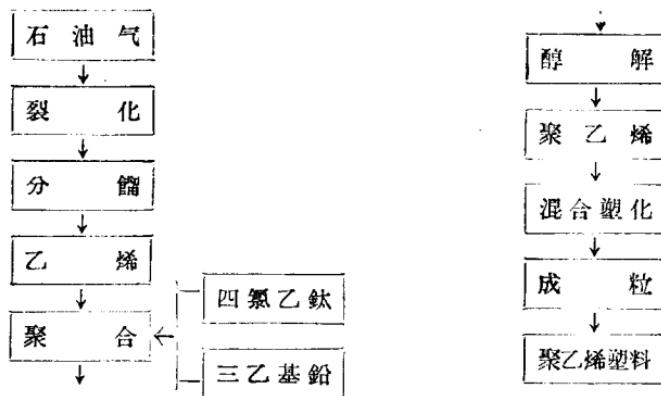
聚 乙 烯

聚乙烯具有良好絕緣性能与稍具彈性的良好机械与化学性能，为高週波电纜良好絕緣材料，并广泛应用于工業装备，如薄膜容器管道及金屬保护等，也可大量应用于日常生活用品，如盆、梳、盒、瓶等，并可抽紡成紡織纖維。

聚乙烯原料为乙烯，乙烯可由石油气体或焦爐气中提煉，或由酒精脫水制得。我国有丰富資源为，具有發展前途的塑料之一。目前为世界上产量最大的塑料品种之一，預計不久产量即將佔居首位。

由乙烯制造聚乙烯，世界上已工業化的有三种方法：英国首先使用高压法，美国中压法，和德国常压法。产品性質略有不同，各有其發展前途。国内正在研究，不久將有中間工厂投入生产。由于原料丰富与价格低廉，生产成本亦將很低。

聚乙烯常压生产簡單流程如下：



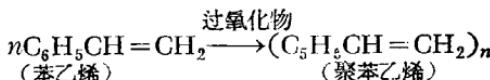
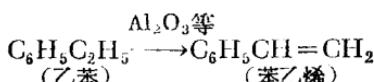
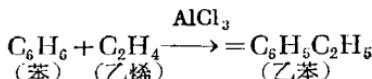
高压法須采用1400~1500大气压，以氧为接触剂制成聚乙烯，經塑化成粒即成。

聚苯乙烯

聚苯乙烯具有良好絕緣性能与一定机械强度，为高頻率絕緣方面不可缺少的原料，例如电视、雷达等絕緣部件都需采用聚苯乙烯制成。聚苯乙烯可以制成薄膜作电容器介質。由于价格低廉、成型方便，亦广泛应用于日用品及包装盒等。純聚苯乙烯在机械强度上較差、耐热性較低，但苯乙烯与其它單体，如丁二烯、丙烯腈等共聚物，或在苯乙烯苯环上以某些基团代替所制得聚苯乙烯，对上述性能均有改进，例如共聚的高强度聚苯乙烯可以制成板，再成型成各种容器，如冰箱室等，具有無可非議的性能，近代工业上应用得很多。

聚苯乙烯原料为苯与乙烯，苯为炼焦工业产品，由于用途广，可能要受一些限制，乙烯来源为石油廢气、焦爐气或酒精脱水，我国有丰富資源。因此发展聚苯乙烯生产在我国亦有一定条件。

制造过程主要反应如下：



由于乙烯不便运输，乙基苯生产都与乙烯生产在一处，下面工序可以分开，但以合在一起生产較为經濟方便。

苯乙烯聚合有三种方法：塊狀聚合、悬浮聚合与乳液聚合。塊狀聚合純度最高，可供制高絕緣材料用。后兩种方法制的产品应用于絕緣要求較低的制品及一般用品。

聚苯乙烯工厂，国内正在兴建，不久將有产品問世。

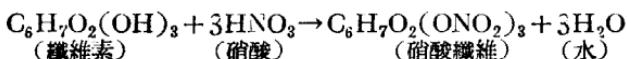
纖維素塑料

纖維素塑料可以分成三个大类：硝酸纖維塑料，醋酸纖維塑料与纖維醚类塑料，其特性各有不同，制法也不一样，分述如下。

(1) 硝酸纖維塑料

硝酸纖維根据含氮量的多少、性质与用途的不同，含氮量高的12.5%以上者为炸药用，不再叙述。含氮在12.2%以下者供作膠片、噴漆、制革等塑料用。

硝酸纖維的制备 精炼脱脂棉或化学紙漿用硝酸与硫酸混合酸进行硝化，其中硝酸起硝化作用，而硫酸起脱水作用，其反应如下：



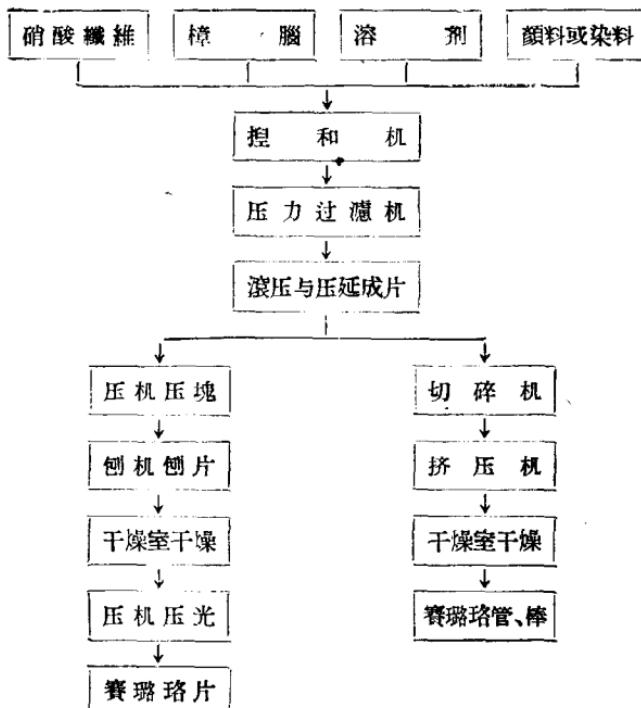
硝化后经脱酸、水洗、蒸煮稳定、漂白、脱水、酒精替水而制成含有30%左右酒精硝棉中间产品，供进一步加工用，这样产品保存起来比较安全。

供噴漆用硝酸纖維常常多一道加压蒸煮，以降低粘度，使制成噴漆后，易于噴刷。

用于噴漆时，将硝棉溶于溶剂（如香蕉水）中，加入增塑剂、顏料或染料或再与其他漆基相混合而成。将硝化纖維制成較稠的漆塗刮于織物表面經干燥、压花等工序而制成假革，假革被广泛应用于書面及家庭用品。

硝酸纖維为良好照相膠片材料，只是由于易燃缺点，近年来在电影膠片上应用受到若干限制，但还是广泛用于一般民用膠卷。其制法是将硝酸纖維与增塑剂（通常用樟腦）溶解于酒精与乙醚中制成溶液，经过仔細过滤后在压延机上制成膠片。

賽璐珞为硝酸纖維制成一种塑料，通常制成張、片、管、棒，然后再制成各种形狀，如笔桿、眼鏡架、乒乓球、盒、梳和各种玩具等等。其制造过程如下：



目前国内赛璐珞生产已有相当数量，但进行再加工制成最后成品与使用推广还是不够的。

硝酸纖維加入增塑剂与矿質及纖維質填充料后，可以制成模塑用粉，为制造汽車方向盤及其他对耐火要求不高制品的良好材料。

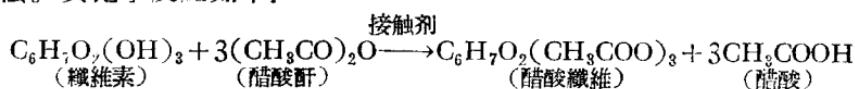
(2)醋酸纖維

醋酸纖維按醋酸根含量的多少分三醋酸纖維(醋酸根含量55%以上)与二醋酸纖維(醋酸根含量52—54%)，三醋酸纖維强度大、吸水性小、为安全电影膠片的良好原料，及电气絕緣材料，只是因为需要溶剂較多，应用上受到一些限制。二醋酸纖維可以制成良好模塑粉供制造电气零件、日用百货，如笔桿、梳、牙刷柄、紐扣等；制成片材，供再加工成容器、繪圖仪器、航空用品等等；制成薄膜供包装等用途。醋酸纖維可抽紡成紡織纖維，为具有發展前途的工

業。目前国内已有小規模生产，并在筹建大厂中。

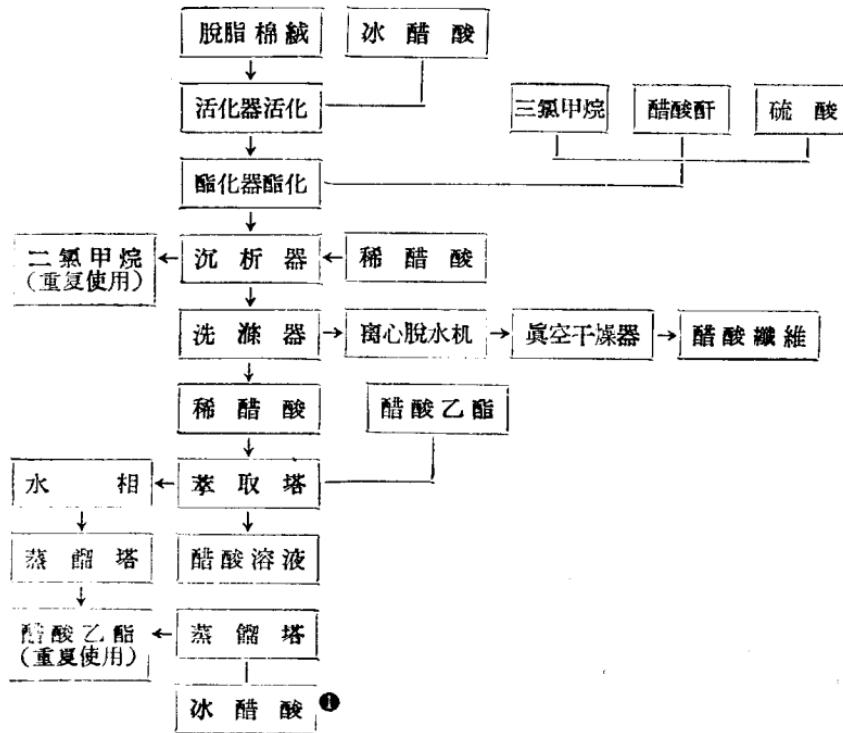
醋酸纖維原料为脱脂棉绒或化学木漿及醋酸与醋酐。醋酸与醋酐可由电石制取或由石油气中丙烯制得。醋酸纖維原料丰富，价格亦廉。

醋酸纖維制备 醋酸纖維制造有兩种方法，均相法与非均相法。其化学反应如下：



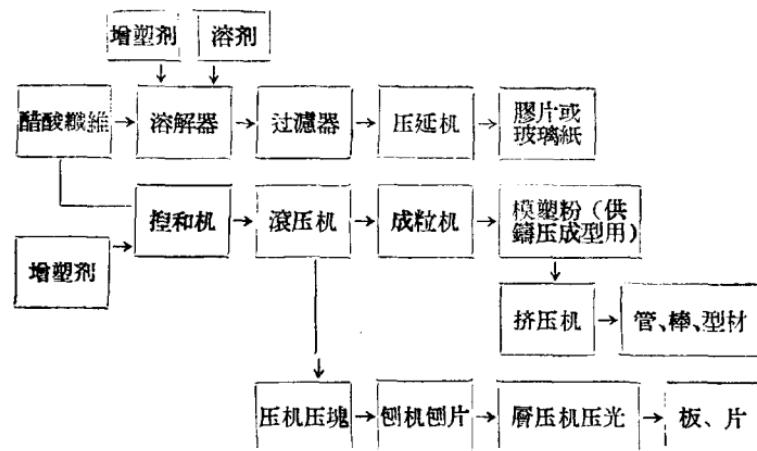
均相法生产直接用冰醋酸或二氯甲烷为溶剂，产品已無纖維状态，非均相法一般采用苯为脱水剂。

以二氯甲烷为溶剂醋酸纖維生产过程如下：



註：①多余部分裂化成醋酸酐或作商品出售。

从醋酸纖維进一步加工过程如下：

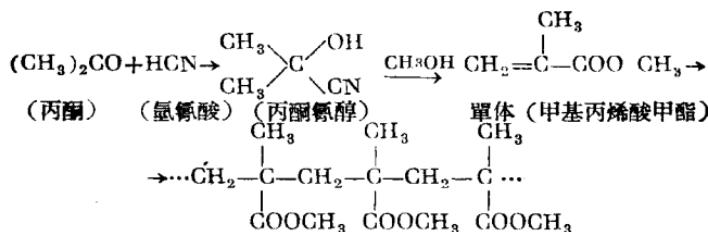


(3) 纤维醚塑料 将纤维素用18—25%烧碱处理制成碱纤维素，然后再用烃化基，如氯乙烷制成纤维醚，用类似制造醋酸纤维塑料过程可以制成纤维醚塑料。

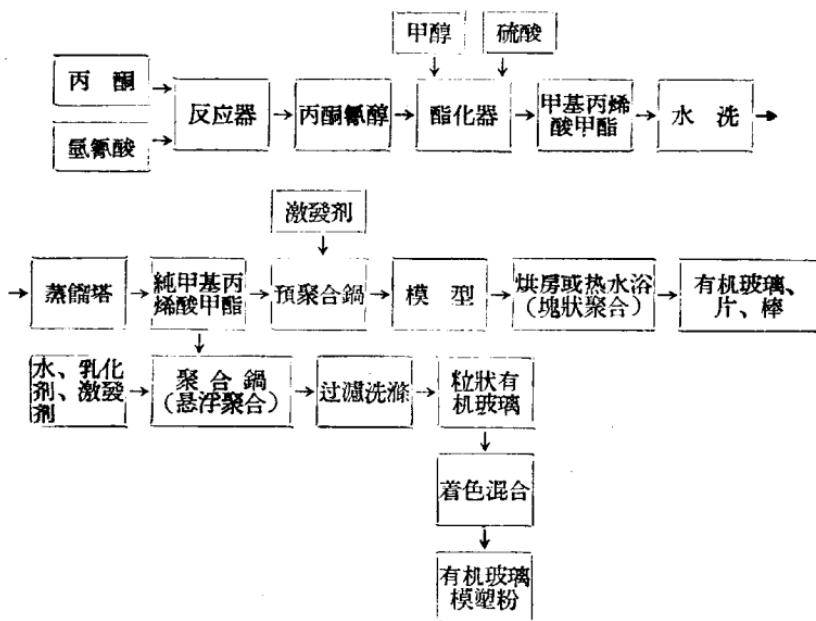
有机玻璃

有机玻璃除具有良好机械性能外，还有优良的光学性能，能透过95%光线，为航空工业方面重要材料之一。可以做机电仪器保护罩、透光建筑材料、模型标本、商标广告、日用百货、光学仪器、牙科材料等等。其商品形状有板、棒和模塑粉等。国内已有生产，原料为丙酮、甲醇、及氯氟酸。目前国内氯氟酸或氟化钠还没有大规模生产，因此价格比较贵。不久天然气开发、氯氟酸工业生产亦随之而起，估计将来有机玻璃价格亦可以很便宜，为有发展前途的塑料品种之一。

有机玻璃生产化学反应如下：



由單体制造有机玻璃，有塊狀聚合与悬浮聚合兩种，其生产过程大致如下：



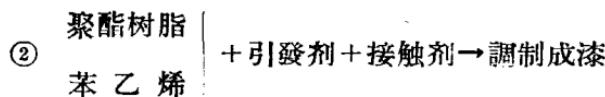
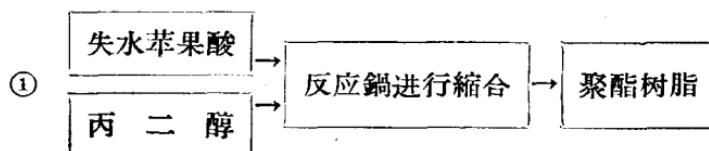
不饱和聚醋增强塑料

不饱和多元酸与多元醇进行酯化可得液状树脂，由于还具有不饱和双键，在激發剂引發下能进行聚合而成热固性塑料。在聚合进行时可以使玻璃纖維等强力纖維予以增强。这样制得的塑料具有很高的机械强度。由热塑性树脂变成热固性树脂系聚合反应，無任何

低分子副产物發生，故制造增强塑料时就無須使用很大压力，这就給予制造大型塑料制件以有利条件。也就是近几年来引起塑料工作者很大兴趣的原因。

不饱和聚酯增强塑料已被采用作船艇、車輛外壳、航空工业部件、水塔水箱、耐腐蝕貯槽、机器防护罩、建筑瓦楞板等大形塑料制件，并取得优良使用效果。

不饱和聚酯增强塑料主要原料为失水苹果酸、丙二醇、苯乙烯玻璃纖維等。其工艺过程略举如下：



③ 將玻璃纖維鋪在模型上，塗刷上述的漆，并使纖維貼上模型。然后置于紅外綫下或爐內加热进行聚合，或即在室温下較長時間下讓其聚合。聚合后进行脫模修飾即成制件。制件表面上可以进行塗漆修飾。

不饱和聚酯增强塑料所需原料正在中間試制阶段，估計这类塑料將有很大前途。

其他塑料

以上所介紹的，只是一些用途比較多而常見的塑料。还有許多品种，如聚醋酸乙烯、聚乙烯醇及其縮醛、尼龙、环氧树脂、有机硅、含氟塑料等各具特殊性能，各具特殊重要的用途，限于时间和篇幅以后再介紹。