

—
T85
1379

制革工业译文选

——鞣制工艺、材料及提高

皮革质量探讨

(二)

赵顺生、吕绪庸、黄 静、陈兰芬 译

轻工业出版社

内 容 简 介

本书选译了1980年前后国外发表的有关皮革鞣制的工艺与材料，以及提高皮革质量方面的论文报告和专利共十四篇。鞣制工艺与材料的内容，有的也与提高皮革质量有关。本书可供制革科技人员和院校皮革专业师生参考。

制革工业译文选 ——鞣制工艺、材料及提高皮革质量探讨 (二)

赵顺生、吕绪廉、黄静、陈兰芬 译

*
轻工业出版社出版

(北京阜成路3号)

涿县辛庄印刷厂印刷

新华书店北京发行所发行

各地新华书店经售

*

787×1092毫米 $\frac{1}{32}$ 印张: 5 $\frac{4}{32}$ 字数: 109千字

1985年10月 第一版第一次印刷

印数: 1—2,500 定价: 1.30元

统一书号: 15042·1934

译者的话

在制革生产中重视采用新工艺和新材料，并不断提高皮革产品质量，对实现皮革工业现代化具有重要意义。鉴于鞣制过程为从皮到革的质变过程，它与制革技术的发展和皮革内在质量的改善都有密切关系。因此，我们选译了1980年前后国外发表的有关皮革鞣制的工艺与材料，以及提高皮革质量方面的论文报告和专利共十四篇。在鞣制工艺部分，介绍了近年较受重视的交联铬鞣工艺，铬-铝鞣法，取代铬鞣法的植-铝鞣法的研究。在鞣制材料部分，阐述了兼具加脂性能的铬鞣剂、铝铬鞣剂和耐光的合成鞣剂。在提高皮革质量探讨这一部分，介绍了从复鞣、染色、整饰各工序改善皮革质量的经验，提高皮革防水、耐汗性能的研究，还对改进猪服装革质量的工艺作了专门论述。

在选译过程中，我们注意到了原文内容的实用性与新意。为了题目能简短明了、切实而具体地概括全文，我们对有的原文题目作了适当改写。

由于译者水平有限，不当之处在所难免，希望读者批评指正。

本书译文的编校工作是吕绪庸同志负责进行的，附此说明。

译者

1983年10月于北京

目 录

鞣 制 工 艺

- 一、可取代铬鞣的荆树皮-铝鞣法 (1)
- 二、交联铬鞣新工艺 (20)
- 三、用二羧酸提高铬鞣剂的利用率 (33)
- 四、用尿素预处理的铬鞣法 (43)
- 五、铬-铝鞣制新法 (46)

鞣 制 材 料

- 一、耐光的水溶性合成鞣剂 (54)
- 二、不同配比的铝锆鞣液的鞣性研究 (66)
- 三、加脂性铬鞣剂的制备、组分和应用 (71)
- 四、兼有加脂作用的复鞣剂 (84)

提高皮革质量探讨

- 一、改进猪服装革质量的工艺报告 (98)
- 二、在复鞣和染色中改善皮革质量 (120)
- 三、能提高皮革防水性能的乳液加脂剂 (129)

- 四、提高全粒面革和美术革的整饰质量(134)**
五、提高铬鞣革耐汗性能的研究(148)

鞣 制 工 艺

一、可取代铬鞣的荆树皮-铝鞣法

[南非]列威尔·P·斯列布尔特

摘 要

本文讨论了研究无铬鞣制法的一些缘由，主要理由是含铬废水的处理问题日趋严重。文中回顾了各种无铬鞣制法，并对植-铝结合鞣法（即植-明矾鞣法）的历史作了讨论。已知的一种有希望的植-明矾鞣法，即荆树皮-铝鞣法，这正是本文研究的主题。此法要点为先以少量荆树皮栲胶作预鞣，随后用碱式硫酸铝进行复鞣，所得成革能耐沸水试验，具有颇佳的手感，以及良好的染色、磨面和压花性能。

文中探讨了荆树皮-铝结合鞣法的理论，认为主要是络合物中的铝离子与已同皮结合的荆树皮鞣质起反应，并由此产生稳定的交联。对此法的进展也作了概述，同时指出：按灰裸皮重量计，荆树皮栲胶的最适用量为15%；硫酸铝的最适用量为6.5%。已列举出具有代表性的荆树皮-铝结合鞣法的工艺操作，还讨论了此法的各个重要方面。

结 论

目前，无铬鞣法之所以引人重视，主要是为解决日益严格限制含铬污水排放的问题。尽管近年在铬鞣工艺上取得了

一些进展，如采用铬鞣液循环使用法^[1~4]与高吸收率的铬鞣法^[5~7]，已使制革厂排放污水中的含铬量有了大大降低，但许多制革厂要达到Cr₂O₃含量为百万分之一的排放标准（某些国家规定的最高排放限额），仍然是困难的。同时，还存在固体含铬废料如何处理的问题，美国在这方面虽尚未出现过于严重的情况，但从最近的“工程实践修正”（EPA）的角度来看^[8]，确应予以重视。探寻无铬鞣法的其它缘由，包括铬矿石资源的可得性（它们主要来自苏联和南非）；高的进口税（例如，巴基斯坦征税额为100%），以及会导致某些工人和使用者皮肤炎症的问题。

任何一种无铬鞣法都须具备的条件，是它必须能赋予同铬鞣革相当的性能，以及此法必须是实用的和经济的。

其它如锆、铝和铁等单纯的矿物鞣法，都需要添加适量掩蔽剂，借以预防由于这些金属离子在低pH值时要水解^[9~13]而沉淀出金属氢氧化物。尽管这样，成革的湿热稳定性也低于铬鞣革，且不耐沸水试验。热稳定性低的皮革，将难以适应在高温下进行的染色、干燥和熨平等工序。也难以适应制鞋中的热加工，如注塑模压、硫化、回软、热定型等，在这些工序中将会引起皮革灼伤。即使采用高碱度的氯化铝鞣剂，也须与铬鞣法相结合，才能制得耐沸水试验的皮革^[13~16]。

虽然，在铬鞣法出现之前，纯植鞣法曾是鞋面革的主要鞣法，但纯植鞣法不适宜作为铬鞣的取代方法。可是，一种有前途的已知为荆树皮-铝鞣的植-铝结合鞣法已取得进展，它能赋予轻度植鞣的坯革以许多改善的特性，使之类似于铬鞣革^[17]。植-铝结合（或植-明矾）鞣法可以追溯到许多年以前^[18]。植-明矾鞣革的高度热稳定性，早在上个世纪于120°C下烘干漆革时就已被利用^[19]。后来，植-铝鞣法在美

革有了发展，即主要以坚木和栗木栲胶充分植鞣后，再进行铝盐复鞣，用这种鞣法来生产底革、书面革、家具革和内底革^[20~24]。成革具有较好的耐酸蚀性；革内水溶物减少；革的耐汗性、防水性、透水汽性和热稳定性都有所提高。虽然，植-明矾鞣法曾被考虑来作为一种代替铬鞣的方法，但该法那时系使用长时间的植物池鞣，随后再用转鼓或池子进行铝复鞣，并由于它的不实用与不经济而被废弃。

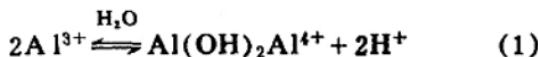
近年来，已研究出生产服装革用的铝复鞣东印度坯革的实用方法^[25~28]。此种植-明矾鞣革内含有Al₂O₃2%，其收缩温度约为100°C，耐光牢度为4级。成革的可染性、绒毛细致和手感方面，被认为至少相当于植-铬鞣革。在英国和法国已大量生产商品化的植-明矾鞣山羊革和绵羊革，并使用东印度的(植鞣)坯革，它所用的植物鞣法(主要用荆树皮和诃子)都是传统的印度方法，而这种方法在别处却不一定适用。

现代的转鼓植鞣法毕竟已取得进展^[29,30]，它能以少量的荆树皮栲胶(为灰裸皮重的15%)在短时间内使皮完全鞣透，再用价廉的硫酸铝进行复鞣，即得到具有类似铬鞣革特性的耐沸水试验的鞋面革^[17]。这种荆树皮-铝鞣工艺的理论、进展和方法，正是本文的研究内容。

荆树皮-铝鞣法的理论

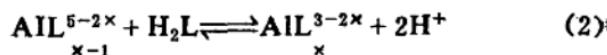
荆树皮栲胶主要是由C-C键直接交联的聚合多元酚的黄酮类化合物所组成^[31]。它们是靠许多氢键与胶原相结合^[32]。

铝离子在水溶液易于水解，生成二羟基络合物^[33]：



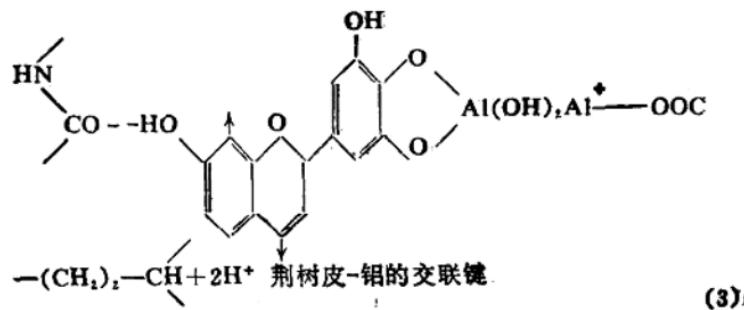
(水的配位体已在式中被省去), 它们如同铬一样, 是靠络合于胶原的羧基^[34]与胶原结合的。

包括荆树皮鞣质在内的邻二酚类, 已知按下列一般反应^[35], 可与铝离子形成螯合物:



(式中, $x = 1, 2$ 或 3 ; H_2L 为一个邻二酚配位体)。由于氢离子在络合时被释出, 故随着溶液pH值的提高将促使络合物的生成。依反应物的浓度为转移, 同荆树皮鞣质的络合作用约始于pH值3时。荆树皮-铝鞣法最好以两阶段进行, 开始用植预鞣, 然后再铝复鞣, 因为栲胶与铝离子的混合物容易在溶液中生成丹宁酸铝的沉淀^[36, 37]。如果混合鞣制是在低pH值时进行, 则丹宁酸铝将不会生成, 但此时却会遇到鞣质难以渗透的问题。可以设想, 在用荆树皮-铝鞣时, 铝离子是借助于络合而固定于已与皮结合的黄酮类化合物链节上的。由于混合邻-酚盐与羧酸铝络合物其结构都是已知的^[37], 故以下类型的交联键, 将是导致荆树皮-铝鞣革具有高度热稳定性的原因:

荆树皮预鞣的皮 + 碱式硫酸铝 \longrightarrow



这也是铝鞣后使得植鞣革的阳离子特性增加的原因。已知荆树皮-铝鞣革的等电点约为6，它与铬鞣革的等电点6.5相比，是合适的。

荆树皮-铝鞣法的进展

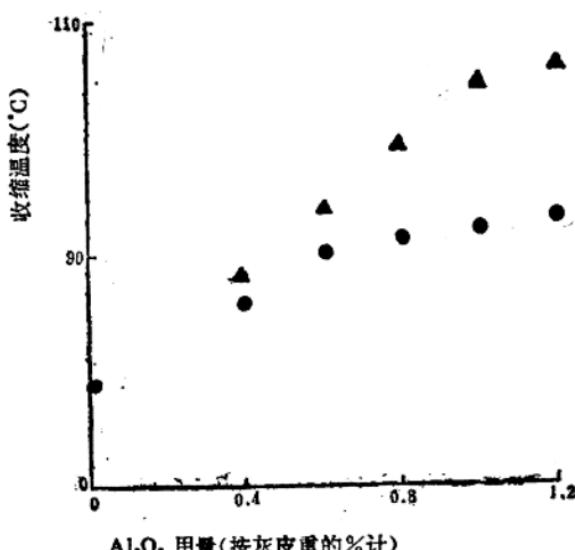


图 1 荆树皮栲胶用量为灰皮重的10% (●) 和15% (▲) 时对铝复鞣程度的影响

荆树皮栲胶与硫酸铝的最适宜和最实用的用量，已曾在荆树皮栲胶为0~25%、硫酸铝为0~1.2% Al_2O_3 的范围内作过选定，上述%均按牛皮漫灰、剖层后的重量计。图1说明：革的热稳定性随着铝盐用量的增加而提高，但在荆树皮栲胶用量为10%时，即使使用高量铝盐也不能得到耐沸水试验的成革。当荆树皮栲胶用量增至15%时，尽管 Al_2O_3 用量约为灰

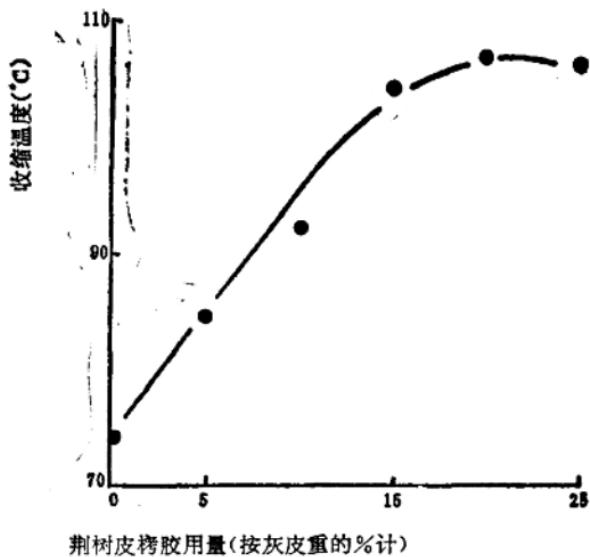


图 2 Al_2O_3 用量为灰皮重的 1% 时对荆树皮栲胶预鞣程度的影响

裸皮重的 1%，也能制得耐沸水试验的荆树皮-铝鞣革。图 2 说明： Al_2O_3 用量约为灰裸皮的约 1% 时，成革收缩温度将随荆树皮栲胶用量（0~15%）的增加而提高。在荆树皮栲胶用量为 15% 以上时，就看不出有明显的改进。这些试验结果表明，荆树皮栲胶最实用和最经济的用量应为灰裸皮重的 15%，而 Al_2O_3 则应为 1.05%，或按 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 16\text{H}_2\text{O}$ 计为灰裸皮重的 6.5%。由于植预鞣剂后的湿革重和荆树皮预鞣后的干革重，分别为灰裸皮重的 70% 和 35%，按这两种革重计算的 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 16\text{H}_2\text{O}$ 用量分别为 9.3% 和 18.6%。

按目前的研究，已看出成革收缩温度与荆树皮-铝鞣革所固定的 Al_2O_3 数量之间，存在直线关系，正如图 3 所示。

图 3 表明：为了获得能耐沸水试验的皮革，需要有约 2% 的 Al_2O_3 为革所固定。对植-明矾鞣革来说，通常，水解类

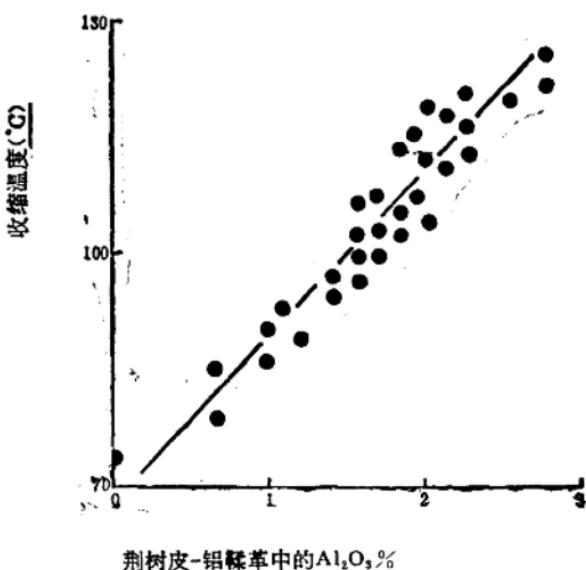


图 3 荆树皮-铝鞣革的收缩温度与 Al₂O₃ 含量的关系

鞣质的栲胶能赋予它以较高的热稳定性，同时，用词子进行充分地植鞣，随后再用大量铝盐复鞣，就会得到收缩温度据报导高达164°C的成革^[38]。但是，使用过量的栲胶和铝鞣剂是不适宜的，因为一般过鞣都会导致成革的物理强度和耐用性降低。此外，栲胶用量应当保持在最低限度，以防止产生植鞣革类型的手感。用少量荆树皮栲胶作预鞣，随后以铝盐复鞣，即能制得具有矿鞣类型手感的荆树皮-铝鞣革。既然此种荆树皮-铝鞣法为复合鞣法，通常的谚语：“在结合鞣法中的最初鞣法起着决定性作用”，看来对它是并不适用的。

已经知道：为便于铝鞣液渗透，铝鞣时的初始 pH 值约为 3 是必要的，因为在此 pH 值络合作用最小。

在铝鞣后期必须提高鞣液的碱度，这样将使前列 1~3 式

向右边强制平衡，从而达到铝盐被革固定。表 1 说明：就铝盐的最佳固定而言，铝鞣液的碱度至少须为 42%（相当于铝鞣液末期 pH 值为 3.8）。在高碱度时，尽管铝盐可以充分地被革吸收，但成革的热稳定性却有所降低。显然，分子量大的高碱度铝化合物，对荆树皮-铝鞣革并无必要，因为胶原分子链之间的间隙部分地被植物鞣质的分子所填充。

表1. 荆树皮-铝鞣法用的不同碱度

碱 度(%)	革内的 Al_2O_3 含量(%)	成革收缩温度(°C)
21	1.5	97
42	2.0	118
50	1.9	116
65*	1.9	97
85*	2.3	87

*工业产品

为了保持上述铝鞣末期的 pH 值为 3.8，就须在铝鞣液中加入掩蔽剂，以防止沉析出 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 。曾用柠檬酸盐、草酸盐、醋酸盐和甲酸盐作为掩蔽剂进行试验，结果表明，醋酸盐是最实用的掩蔽剂，尽管柠檬酸盐是一种较好的能让铝盐较高度碱化的掩蔽剂，但它的价格昂贵。铝-荆树皮鞣质络合物的螯合结构及高的稳定常数 ($\text{pK}_1 = 16.3$)^[36]，可保证鞣质配位体易于取代掩蔽剂。

表 2 中列举了在荆树皮-铝鞣制不同阶段时，湿革具有代表性的收缩温度值。为达到能耐沸水试验，须用常规的中和来提高 pH 值至 4.5 左右，以使 1~3 式进一步向右方平衡，促使产生络合与交联。与铬鞣的主要不同之处，在于当铬鞣

提高碱度后，较低的 pH 值即能达到耐沸水试验。已经知道，用甲酸盐和碳酸氢盐作缓冲中和，能快速地中和并均匀地遍及整个皮层厚度。表 2 中的数据也说明：提高 pH 值至 4.5 以上，收缩温度将不再明显升高。实际上，在 pH 值高至约 8 时，植鞣革就会出现脱鞣，这可用革的热稳定性降低来明说。

表2. 荆树皮-铝鞣革的不同加工阶段的收缩温度

工 序	革 的 收 缩 温 度 (°C)
荆树皮栲胶预鞣后	76
铝鞣后(在 pH 3 时)	84
提高碱度至 pH 3.3 后	88
提高碱度至 pH 3.8 后	95
中和至 pH 4.2 后	105
中和至 pH 4.5 后	115
中和至 pH 5.0 后	117
中和至 pH 6.0 后	116

由于平衡式 1 和 3 都是随 pH 值而定的，与中和及碱化相反的过程，将破坏铝的交联键，并能导致铝鞣剂脱鞣。因此，剧烈地酸化，比如说在用大量染料染色的工艺中，用甲酸来固定阴离子染料，会造成部分铝盐脱鞣，同时湿革的热稳定性降低，见表 3。

因为铝对阴离子染料具有媒染作用^[39,40]，所以要使染料固定并不需要强烈的酸化。用甲酸进行酸化，pH 值最终降至不低于 4，即可获得良好的固定作用以及深浓色调的荆树

皮-铝鞣革，而不致减损其耐沸水性能。

表3. 荆树皮-铝鞣革加工废液中的铝含量

液 体	Al ₂ O ₃ (%)
铝 鞣 液	0.25
水 洗 液	0.05
中 和 液	0
水 洗	0
染 色 液 (pH4.5)	0
染 色 液 *(pH4.0)	0.015
染 色 液 *(pH3.5)	0.05

* 加入甲酸后

乳液加油试验表明：一般的乳液加油混合物，均可顺利地应用于荆树皮-铝鞣革的加油。尚未发现有铝皂生成，而这种铝皂当溶液中存在游离铝时是会生成的。对荆树皮-铝鞣革进行中和，能使铝盐借络合作用而被胶原固定，中和后的水洗液中不含有铝，就证明了这点。可以看出经重复的水洗，也未洗出荆树皮-铝鞣革中的铝离子，而纯铝鞣革在此时会有铝离子被洗出。

正常的干燥方法，如绷板干燥、贴板干燥和真空干燥，甚至在高温下(80°C)，都能安全地应用于荆树皮-铝鞣革。令人满意的物理检验结果，可说明这种情况。

荆树皮-铝鞣革中存在的植物鞣质和铝鞣剂，能赋予修正粒面革、反绒面革和正绒面革极好的磨面性能。不必借助于如铬鞣革所需的专业加工，即可获得细致的绒毛。

荆树皮-铝鞣革内含有的植物鞣质，通常会使它比铬鞣革更易于回湿。因此，干燥可以在荆树皮栲胶(鞣制前脱脂处理)后、铝鞣后、中和后或乳液加油后进行；继后的回湿均无困难。当然，此种革的吸湿性，要根据所用乳液加油剂的类型而定，同时已看出：如果需要的话，使用一般的疏水剂，都能提高成革的防水性。然而，通常这对普通的鞋面革(透水仪测得的数值超过30分钟)并无必要。一般说来，荆树皮-铝鞣革的手感较铬复鞣革略显干枯，故在乳液加油混合物中，应含有某些天然加脂剂。

成革的老化研究表明：随着时间的延长，荆树皮-铝鞣革的质量并无降低。抗汗液的性能也令人满意。

最后，修面革和全粒面革用的标准商品涂饰剂，都能顺利地应用于荆树皮-铝鞣革。革内含有的植物鞣制剂，还能赋予成革以良好的熨平、压花和压纹性能。

荆树皮-铝鞣工艺操作法

现将加工鞋面革用的工艺操作方法介绍如下。应该指出，虽然此法已进行过两次工业规模的试生产，以及制鞋试穿的成功，但此法尚处于发展阶段。

浸水与脱毛工序按通常方法。

灰裸皮(或在以硫酸钠脱水后)的剖层，应控制在所得成革厚度为2毫米左右。

水洗，然后用硫酸铵和亚硫酸氢钠脱灰，至裸皮pH值为8，要求脱净。

即使须进行酶软，也应控制在最低限度。

水洗，然后倒去洗液，保持鼓内液比约0.3。

浸酸：食盐6%(按灰裸皮重量计)，甲酸钠1%，转动

5分钟后，加入硫酸1%(加入前，用水稀释)，再转动1小时。pH值3.8，浓度80°巴克。如巴克表读数过低，再适量加盐。

脱水：加入无水硫酸钠10%，转动2小时，pH值应为4.2，浓度140°巴克。如巴克表读数过低，须适量加入硫酸钠(注：一般说来，此后应尽量倒弃废液，但原文未提及这点。——译者)。

植物鞣：加入Unislip 3958 0.75%、荆树皮栲胶15%。转动至鞣透，约需3小时。加入20°C的水50%，转动2小时，鞣液pH值4.2。液温应不高于38°C，这与转鼓类型、转速和装载荷重(如装入皮量)有关。

出皮，排去废液(植鞣后废液中鞣质约含0.4%)。

挤水，并削匀至所需厚度。

如果需要清除皮面上的铁污斑，可用草酸和(或)乙二胺四醋酸(EDTA)的35°C水溶液。必要时，加入甲酸以使最终pH值为3。转动0.5小时。

水洗

铝鞣：水(30°C)70%(按削里后的湿革重量计)、硫酸铝($\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 16\text{H}_2\text{O}$ ，无铁质的)10%，转动1小时，加入醋酸钠($\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$)1%，转动0.5小时。用氧化镁、碳酸氢钠或碳酸钠提高铝鞣液的碱度，至最终pH值3.8。转动2.5小时。检验革样，要求整个横切面能耐温90°C，如果内层收缩，则应再转动较长时间。

出皮、排去废液(铝鞣废液中 Al_2O_3 约含0.3%)。

水洗

中和：水(30°C)150%，甲酸钙1%，碳酸氢钠0.5%。转动1小时，pH值4.5