

# 织物防缩防皱整理

纺织工业出版社

# 織物防縮防皺整理

本社編

紡織工業出版社

## 織物防縮防皺整理

紡織工業出版社編輯出版

(北京東長安街紡織工業部內)

北京市書刊出版業營業許可證出字第 16 號

京華印書局印刷·新華書店發行

787×1092 1/32開本·1 16/32印張·27千字·

1960年8月初版

1960年8月北京第1次印刷·印數 0001~2500

定價(10) 0.23 元

## 內 容 簡 介

織物的縮水和起皺，影響織物的使用效果，特別是縮水，近來隨著高分子化的迅速發展，愈來愈多地採用合成樹脂來進行防縮防皺整理。本書共收集了有關防縮防皺的論文和資料四篇，對應用新型合成樹脂進行防縮防皺整理作了詳細的敘述和理論分析，此外還介紹了工藝過程和條件。其中“棉布縮水研討”一篇，並對縮水的原因作了詳細的探討。

## 目 录

- 环亚乙基脲的应用.....  
华东紡織工学院亞乙基脲樹脂整理研究組(5)  
國營上海第一印染廠
- 活性樹脂——环亚乙基脲.....孙 鑑(14)
- 棉織物的樹脂整理.....天津市織染廠(21)
- 棉布縮水研討.....青島華新紡織染廠 李興弟(27)

## 环亞乙基脲的应用

近数年来紡織品的防皺防縮整理中，采用新型合成樹脂的数量逐渐增多，这类樹脂又常称做“活性樹脂”，或反应型樹脂。这个名称的来源，是因为将它們与一般常用的合成樹脂，如脲醛樹脂和三聚氰胺——甲醛樹脂相比較时，发现它們更能与纖維素发生化学作用。但是这类樹脂在紡織工业中的发展还是比较迟缓的，直至 1954 年，由于棉布的“不熨整理”的兴起，才开始获得大量采用。

• 双羟甲基亚乙基脲的整理品，有很多的优点，若整理品上含有相等的重量濃度的双羟甲基亚乙基脲、三聚氰胺甲醛、或脲醛樹脂时，以双羟甲基亚乙基脲的防皺性最高，一般在棉布上若固着有 4~5% (对織物重) 的固体樹脂，或在人造棉織物上含有 9% 左右的樹脂，已可获得相当满意的防皺性。双羟甲基亚乙基脲的稳定性甚高，在通常的条件下，可以經年不敗，在应用时不易产生过早縮合的現象，因此不会产生大量的表面樹脂，特別适用于棉布的不熨整理。它的整理品具有很高的耐洗性，同时吸氯性很低。若与机械整理如耐久的表面艳光和印紋(压紋)棉布整理联合应用，有令人特別满意的优点，就是它的聚合物是水溶性的，有利于輥筒的清洁与保养工作，而脲醛及三聚氰胺—甲醛的聚合物，是不溶解于水的，会增加很多困难，現在对这类樹脂的应用已日益受到人們的重

觀，我們也對它進行了初步研究。

環亞乙基脲的制備，大約有下列數種方法：

1. 乙二胺及尿素；
2. 乙二胺及 $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ ；
3. 乙二醇及尿素；
4. 二乙胺及 $\text{CO}_2$ 。

為了研究雙羥甲基亞乙基脲的應用性能，我們曾利用乙二胺及尿素為原料制取環亞乙基脲，開始時收獲量較低，後來由於適當地掌握了升溫條件及原料間的比例，收獲量已可達到 85~90%（按尿素計算）。為了能降低原料的成本，適用於工業生產，我們已經開始採用乙二胺及  $\text{CO}_2$ 為原料，在高壓的條件下，利用間歇法合成環亞乙基脲，初步試驗的結果良好，但尚須繼續進行研究。

我們在實驗室中對環亞乙基脲的研究工作分成四個部分：

1. 羥甲基環亞乙基脲的制備；
2. 以 $\text{NH}_4\text{Cl}$ ,  $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ ,  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$  及  $\text{MgCl}_2$ 為催化劑，研究催化劑用量對整理品性能的影響；
3. 树脂濃度對整理品性能的影響；
4. 研究了  $\text{MgCl}_2$ 作為催化劑的焙烘條件。

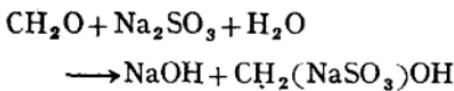
## 一、實驗及結果

### （一）雙羥甲基環亞乙基脲的制備

甲醛用 $\text{NH}_4\text{OH}$ 中和後與自制的環亞乙基脲（經氯仿二次再結晶）混合，並繼續加 $\text{NH}_4\text{OH}$ ，調節溶液的 pH 值在 8~9 之間。環亞乙基脲間的比例為 1:2.2（克分子），按照混合後的

体积計算，混合液中甲醛的含量应为 24.44%（按体积計算），若环亚乙基脲与甲醛化合后全部生成双羟甲基亚乙基脲，溶液中游离甲醛的含量，按照理論計算应为 2.22%（按体积計算）。混合液在室温(14°C)放置过程中，用奥氏粘度計，測定了溶液的流动时间，以 pH 計測定了溶液的 pH 值，以及采用下述的方法測定了溶液中游离甲醛的含量，所得結果見表 1。

游离甲醛分析方法：吸取 50 毫升 2N  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  溶液于 500 毫升三角燒瓶中，并加麝香草酚酞指示液三滴，小心地用 N/1 酸滴到指示液的蓝色恰好消失为止，然后用 5 毫升移液管吸取双羟甲基亚乙基脲溶液，加入  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  溶液中，搖盪混和，然后将此溶液用标准酸液滴定至完全无色作为終点。其反应为：



計算： $\text{CH}_2\text{O}$ (克/升)

$$= \frac{V_{\text{标准}} \times N_{\text{标准}} \times 0.03002}{5} \times 1000$$

根据溶液中游离甲醛的含量和流动时间的变化来看，混合液在室温放置 6 小时后，初步縮合已基本上完成。

## (二) 各种催化剂用量对整理品性能的影响

采用的棉布是由工厂經過退浆、練漂、絲光的 2321 幾幅市布，最后在实验室中用蒸馏水充分洗滌，棉布的水萃取溶液的 pH 值为 6~7。在此項試驗中是实验室制备的双羟甲基亚乙基脲，环亚乙基脲与甲醛的克分子比为 1:2.2，游离甲醛的含量不大于 3%（按体积計算）。在双羟甲基亚乙基脲的初縮体溶液中加入規定量的催化剂及平平加（1 克/升），最后用水

表 1 环亚乙基的与甲醛混合液室温放置时溶液中游离甲醛流动时间及 pH 值的变化

放置时间(小时)	0	1/2	3/4	1	1 1/4	1 1/2	1 3/4	2	2 1/4	2 1/2	3	3 1/4	3 1/2	4 1/4	4 1/2	5 1/4	6 1/4	7	21
游离甲醛含量(%)*	24.44 <sup>+</sup>	—	4.64	4.33	3.95	3.96	3.82	3.62	3.53	3.45	3.55	3.29	4.18	2.8	2.9	2.33	—	—	
莫氏粘度 <sup>†</sup> 中流动时间(秒)	—	—	—	—	90.9	—	95.5	—	97.6	—	98.4	—	98.1	—	94	—	—	—	
pH 值	—	—	—	—	8.8	—	—	—	7.4	7.4	7.4	—	7.4	—	7.4	—	—	—	

\* 按体积计算。+ 加入的甲醛量按品合液的体积计算。

稀释至溶液中含有 8% 的双羟甲基亚乙基脲。棉布经上述溶液浸轧后，于 60~70°C 干燥，经焙烘，水洗，皂洗，水洗，干燥。在温度为 20°C 及相对湿度为 65% 的恒温恒湿室中放置 24 小时后，再测定强力及恢复角等指标，所获结果见表 2。

根据上述资料，当采用  $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$  为催化剂时，强力虽已降低至 20 公斤左右，但防皱性仍然很低。 $\text{NH}_4\text{Cl}$  的浓度为 2~4% 时，可以获得良好的曲折恢复性，但尚存在着其他的缺点，如鱼腥等。

当采用  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$  及  $\text{MgCl}_2$  为催化剂时，浓度分别为 7~9% 及 10% 左右，已可获得优良之防皱性。

### (三) 树脂浓度对整理品性能的影响

棉布条件及处理方法均与(二)相同，唯处理中双羟甲基亚乙基脲的浓度按规定改变。催化剂用量  $\text{MgCl}_2$  为 12%； $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$  为 9%。试验结果见

表 2

## 各种催化剂用量对整理品性能的影响

催化剂种类	催化剂浓度*	微生物上树脂 含量(%) <sup>+</sup>	焙 烘 条 件		弹性力(公斤) (毫米)	恢复角(伸+缩) (度)	耗 耗 (根/10 厘米)
			140~145°C 加热6分钟	32.9 38.5 23.8 22.2 —			
未 处 理	0.5	6.2	—	32.9 38.5 23.8 22.2 —	39.7 40 30.2 29.6 —	117.8 144.8 164.8 243.1 232.1	108 111 113 111 108
	1	6.2	—	—	—	—	—
	2	6.5	—	—	—	—	—
	3	6.5	—	—	—	—	—
	4	6.8	—	—	—	—	—
	5	6.3	140~150°C 加热 6 分钟	38.2 28.3 26.1 20 21	33.6 32.5 32.5 27.8 29.5	132.6 171.8 197.1 176.7 216.1	109 112 110 111 111
$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$	1	7.9	—	—	—	—	—
	2	7.9	—	—	—	—	—
	4	6.8	—	—	—	—	—
	5	6.9	—	—	—	—	—
	6	6.8	—	—	—	—	—
	7	5.3	145~150°C 加热 6 分钟	27.4 22.8 21.5 20.6 20.3	31.3 29.6 30 29.5 26.3	192.2~223.8 <sup>++</sup> 237.5~241.1 <sup>++</sup> 234.8~244.1 <sup>++</sup> 234.9~247.6 <sup>++</sup> 226.7~239.4 <sup>++</sup>	110 110 110 110 112
$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$	1	6.7	—	—	—	—	—
	5	6.7	—	—	—	—	—
	7	6.9	—	—	—	—	—
	9	5.7	—	—	—	—	—
	4	6.8	150°C 加热 5 分钟	22.5 21.2 20.8 20.8 20.2	28.3 21.2 20.8 28.5 29.3	226.7~239.4 <sup>++</sup> 230.9~247.9 <sup>++</sup> 226.7~233.6 <sup>++</sup> 245.2~252.2 <sup>++</sup>	112 110 112 109
	8	6.7	—	—	—	—	—
$\text{MgCl}_2$	10	7.8	—	—	—	—	—
	12	6.5	—	—	—	—	—
	14	6.4	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—

\* 对溶液中双羟甲基亚乙基脲的百分率表示。

+ 由溶液中双羟甲基亚乙基脲的浓度及棉布的吸液率计算而得。

\*\* 采用的匈牙利出品的断裂恢复性测定器(f-28-1型),受压面积为20毫米×15毫米,受压总力为1公斤,受压时间为5分钟,去压恢复时间为1分钟。与 T. B. L. 的方法比较,受压力较大,恢复时间较短,所以恢复角较小。

++ 系另一次试验,未测定其他条件,焙烘条件为145~150°C, 6 分钟。

表 3 树脂浓度对整理品性能的影响

試 样	溶 液 刷 脂 <sup>++</sup> 濃 度 (%)	樹 物 上 條 脂 <sup>++</sup> 含 量 %	催 化 剂*	焙 烘 条 件		掉向強力 (公 斤)	延 伸 長 度 (毫 米)	恢 复 角 (新 + 老) (度 / 10 厘 米)
				150°C 加 热 6 分 鐘	MgCl <sub>2</sub>			
棉 布	4	—	—	22.8	29	218.4	108	
	6	—	—	22.7	28.7	213.6	106	
	10	—	—	20	27.7	238.7	108	
	12	—	—	19	26.3	242	108	
	14	—	—	19.2	27.7	234.5	110	
	4	2.8	Zn(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	22.7	28.7	214.8	108	
	6	4.3	—	20.2	27.3	241.9	109	
	10	7.4	—	17	26	253.7	108	
	12	9.0	—	16.3	25	253.7	106	
	14	10.3	—	17.2	24	251.5	108	
人 造 棉	未处理	—	—	39.7	31	182.6	131	
	4	2.4	MgCl <sub>2</sub>	54.8	30	177.4	136	
	6	4.1	—	64.3	31.7	195.7	139	
	10	6.4	—	62.0	28	217.2	133	
	12	7.6	—	54.7	25	220.0	133	
	14	9.1	—	54.4	23.3	230.3	132	

\* 催化剂系以溶液中双羟甲基亚乙基脲之百分率表示。

+ 系以双羟甲基亚乙基脲之浓度表示。

++ 系按溶液树脂浓度及糖物吸液率计算而得。

表 4 烘焙温度及时间对整理品性能的影响

試 样	織物上脂肪 含量*(%)	烘 烘 条 件		彈向強力 (公斤)	延伸长度 (毫米)	恢复角(經+緯)	每 根 (根/10 厘米)
		140°C, 8分鍾	140°C, 8分鍾				
棉 布	8.9	140°C, 8分鍾	140°C, 8分鍒	20.4	27.3	238.7	110
"	9.0	140°C, 8分鍒	140°C, 8分鍒	19.2	25	238.7	110
"	9.3	140°C, 10分鍒	140°C, 10分鍒	20.1	27.7	249.4	106
"	9.3	150°C, 3分鍒	150°C, 3分鍒	20.2	27.3	232.6	108
"	9.3	150°C, 5分鍒	150°C, 5分鍒	19.7	27	258.5	110
"	9.0	150°C, 7分鍒	150°C, 7分鍒	23.2	26	264.5	109
"	9.0	160°C, 1分鍒	160°C, 1分鍒	26.7	30	215.1	110
"	9.2	160°C, 2分鍒	160°C, 2分鍒	21.0	26.3	241.3	110
花 布	9.3	130°C, 4分鍒	130°C, 4分鍒	53.7	30.3	180.6	134
人造棉	7.1	130°C, 4分鍒	130°C, 4分鍒	53.1	25.6	188.4	134
"	7.1	140°C, 2分鍒	140°C, 2分鍒	48.6	22.7	218.4	129
"	7.1	130°C, 4分鍒	130°C, 4分鍒	48.5	24	214.7	133
"	7.2	130°C, 4分鍒	140°C, 4 分鍒	48.5	24	214.7	133
"	7.0	140°C, 6分鍒	140°C, 6分鍒	65.8	25.8	215	133
"	7.0	150°C, 3分鍒	150°C, 3分鍒	57.6	25.3	236.6	133
"	7.1	150°C, 5分鍒	150°C, 5分鍒	57	24.3	217.7	132
"	7.0	150°C, 7分鍒	150°C, 7分鍒	56.7	33.0	175.1	140
"	7.0	160°C, 1分鍒	160°C, 1分鍒	51.6	26.6	204.1	136
"	7.0	160°C, 2分鍒	160°C, 2分鍒				

\* 对溶液中双羟甲基亚乙基尿素的百分率表示。

表 3。人造棉織物系 42×42 东方呢。

按棉布的情况来看，无论是以 $MgCl_2$ 或 $Zn(NO_3)_2$ 为催化剂，当織物上树脂含量达到稍大于4%时，已可获得优良之恢复性能，若繼續增加織物上树脂含量，恢复性能增加不多，而强力更不能令人满意。但人造棉織物的皺折恢复性随着树脂含量的增加而增加，而延伸度則相反，織物的强力在出現高峯之后，也随着树脂含量的增加而減少。根据資料来看，人造棉織物上树脂含量，若再繼續增加(即大于9.1%)，織物的皺折恢复性还可能有所增加，强力方面虽然再有降低，但影响不大，唯延伸度再減小很多，就很难令人满意。

#### (四)焙烘溫度及時間对整理品性能的影响

使用的棉布与人造棉織物的条件与前相同，处理方法亦同。树脂溶液濃度为12%；催化剂采用 $MgCl_2$ ，用量为树脂量的12%。不同焙烘溫度和時間的試驗結果見表4。

根据上述資料，烘焙溫度及時間仍以150°C，烘焙5~7分鐘为宜。160°C 焙烘1分鐘，似欠充分，但在进行棉布“不熨整理”时，若采用熨斗直接熨，情况可能有所改善。人造棉織物的恢复角均偏低，系由于織物树脂含量較低之故。

## 二、結論

根据上述情况，有下列數項綜合意見：

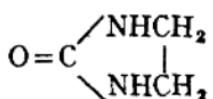
1. 从环亚乙基脲制备双羟甲基亚乙基脲时，若采取室温，则作用6小時后，反应基本完成。
2. 以无机金属盐作催化剂时，較鉻盐为佳，如 $MgCl_2$ 的用量为树脂的10% 及 $Zn(NO_3)_2$ 为9% 时，已可获得滿意結果。但其中若采用 $Zn(NO_3)_2$  为催化剂时，白布泛黃的情况比較

严重。

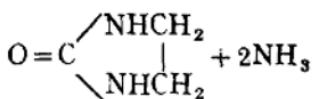
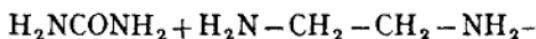
3. 著欲获得适当的防皺性及强力，織物上樹脂含量棉布以稍大于 4% 及人造棉織物稍大于 9% 为佳。
4. 烘焙时以 150°C 烘焙 5~7 分鐘比較适宜，若采用較高溫度如 160°C 时，烘焙時間应不少于 1 分鐘。
5. 双羥甲基亞乙基脲是棉布良好的整理剂，有很大的发展前途，但是对織物强力的影响是一严重的缺点，应加强这方面的研究工作。

## 活性树脂——环亚乙基脲

近几年紡織品的防皺防縮整理中，采用新型合成樹脂的数量逐渐增多。这类樹脂常称做“活性樹脂”。活性樹脂中最著名而且应用也最多的是环亚乙基脲。它是結晶体，熔点为133°C。它的结构式是：



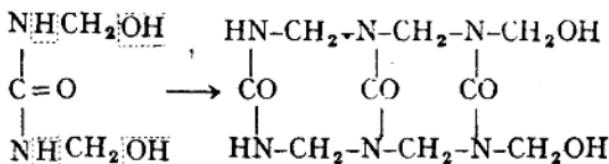
环亚乙基脲可以由乙二胺与脲、或 $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ 、或 $\text{CO}_2$ 作用而制得；亦可由乙二醇及尿素作用而制得。华东紡織工学院亚乙基脲研究組曾对以乙二胺及尿素为原料制备环亚乙基脲作了比較詳細的研究，达到满意的收获量。其反应如下：



也曾試以乙二胺及 $\text{CO}_2$ 为原料，合成环亚乙基脲，現尚在繼續研究中。

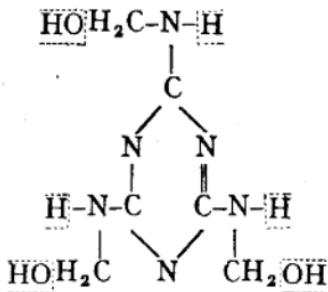
纖維素纖維織物防皺整理中，最常应用的樹脂有脲一甲醛樹脂和三聚氰胺樹脂。这些樹脂的单体，都是多官能团的化合物。尿素与甲醛初步縮合后，生成双羟甲基脲，具有两个活泼的羟基及两个活泼的亚胺基中的氮原子，是一多官能团的化合物，可进一步縮合成三度空間网状結構的热固性樹脂。

其过程可简单地表示如下：

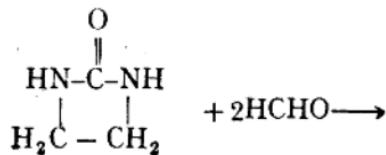


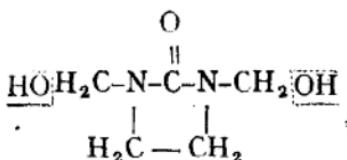
## 双羟甲基脲

三聚氰胺系六官能团的化合物,与甲醛进行初步作用后,最多可生成六羟甲基三聚氰胺。完全缩合后,也是网状结构的热固性树脂。通常所采用的是三羟甲基三聚氰胺,也是六官能团的化合物,其结构如下:

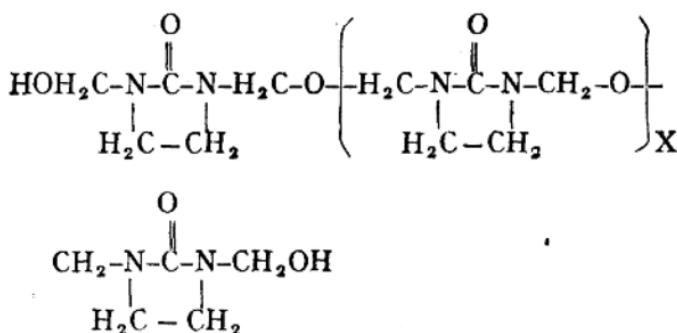


环亚乙基脲与甲醛进行初步作用，虽然与脲相似，也可以生成双羟甲基环亚乙基脲，或称为双羟甲基亚乙基脲。但是它只有二个官能基，不能形成热固性的树脂。其结构可作下式代表之：





根据 T. F. Cooke 等的研究，将双羟甲基亚乙基脲的单体在 130~135°C 加热 4 小时（为了测定分子量，没有加入催化剂），获得能溶于水的产品，其平均分子量为 2500，系平均由 17 个 双羟甲基亚乙基脲的剩基所组成。在有催化剂如  $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ 、 $\text{MgCl}_2$  或酒石酸存在时，于 160°C 加热 10 至 30 分钟，生成能溶于水的玻璃状物质。双羟甲基亚乙基脲的聚合物的结构，可用下式表示之：



关于纖維素纖維織物經防皺處理後，樹脂是否與纖維素產生化學結合的問題，已經研究得很多。有許多研究者，認為脲——甲醛樹脂及三聚氰胺——甲醛樹脂用在纖維素纖維織物的防皺整理中，與纖維素產生化學的結合；但是另一些研究者，如 Landellis 及 Morsk 等人，則認為脲——甲醛樹脂並不與纖維素發生化學作用，只要樹脂在纖維的內部生成，就足以解釋織物防皺性增加的原因，以及其他有關的性質。由於脲——