

过氧化氢和亞氯酸鈉漂白

紡織工業出版社

內容簡介

过氧化氢和亞氯酸鈉漂白是我国印染工业方面的重大技术革新项目，采用这些方法不仅能大大地縮短練漂时间，使退漿、煮練和漂白三个工序連續化，且能減少蒸汽、劳动力和电力的消耗。本書介绍了我国各印染厂采用过氧化氢平幅、繩狀漂白和亞氯酸鈉漂白的工艺条件与设备，以及适于过氧化氢漂白工艺的容布器平幅汽蒸漂練联合机。書末还附有印染厂自制过氧化氢和亞氯酸鈉的經驗。本書可供印染专业的技术人員和研究人員参考。

过氧化氢和亞氯酸鈉漂白

紡織工业出版社編

*

紡織工业出版社出版

(北京東長安街紡織工業園內)

北京市書刊出版營業許可證出字第 16 號

北京市印刷三厂印刷·新華書店發行

*

787×1092 1/32 开本·328/32 印張·57千字

1959年6月初版

1959年6月北京第1次印刷·印數0001~2500

定价(9)0.32元

目 录

过氧化氢漂白.....	(2)
棉布平幅汽蒸煮練过氧化氢漂白.....	
.....国营西北第一印染厂(2)	
过氧化氢汽蒸練漂.....	上海大新振一厂(20)
过氧化氢繩狀汽蒸練漂.....	天津織染厂(28)
过氧化氢用木染缸汽蒸漂練試驗.....	新乡漂染厂(30)
亚氯酸鈉漂白.....	上海第四印染厂(32)
容布器平幅汽蒸漂練合机.....	
.....中国紡織科学研究院(51)	
附 录.....	(66)
全国印染針織技术经验交流会稿漂整組	
关于过氧化氢和亚氯酸鈉漂白的意見.....	(66)
自制过氧化氢.....	(71)
亚氯酸鈉制造.....	(81)

过氧化氢漂白

棉布平幅汽蒸煮練过氧化氢漂白

国营西北第一印染厂

一、前 言

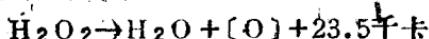
棉布过氧化氢漂白是一种新的漂白工艺，它可以简化工序，缩短練漂时间，节约水电、蒸气、劳动力，使目前漂練工序的间歇分段变为連續生产。根据国外文献介绍，采用这个新方法后与煮布鍋相比，可省蒸气37%，动力55%，劳动力55%，全部練漂过程只需要五、六小时即可完成。平幅的生产量以100米/分钟計，一昼夜可生产120000~140000米。如果采用繩状連續煮練工艺，则日产量将有更大的提高，并且机械占地面积少，不仅达到高产量的要求，同时可以大大地提高质量。用过氧化氢漂白的織物，它的洁白度及毛細管效应較次氯酸鈉、亚氯酸鈉为优，同时可以解决煮布鍋煮練的很多疵病，它在紡織工业上的应用范围也很广，可以用作羊毛、麻、絲、人造纖維等的漂白。所以过氧化氢的新工艺的采用具有很大的經濟意义。

二、过氧化氢的特性

目前市場上过氧化氢的規格，由于各个工业部门要求的不同，大致有以下几种：3%、6%、22.5%、30%、35%、50%、80~90%，用于棉布漂白的規格在35%以下，因为在这个成分

以下的过氧化氢沒有危險性。如浓度超过了65%，則一旦和有机物接触，很易引起爆炸。

过氧化氢是氧化剂，无色，几乎无任何臭味，它会按下列反应析出初生态氧。



过氧化氢的水溶液遇强光和高温很容易分解，在30°C以下时对过氧化氢的分解无影响，30°~70°C时对过氧化氢的分解較有影响，70°C以上分解就較快了。根据文献記載，温度增高10°C，过氧化氢分解率約增大一倍。如温度对90%的过氧化氢的分解率为：

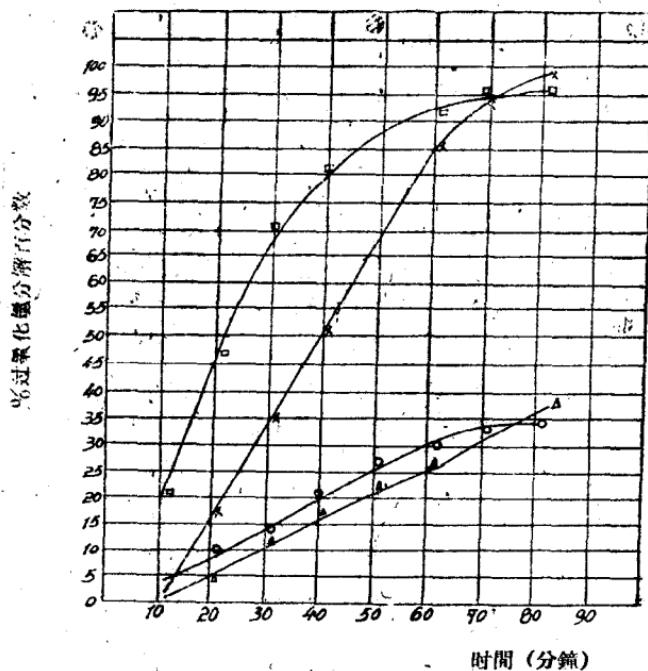
°C	30°C	60°C	100°C	140°C
分解率	1% (1年)	1% (星期)	2% (一天)	很快

但是它在碱性溶液中分解的速度，在相同的温度下分解率增加更快。过氧化氢遇微量重金属如鐵、銅、鎳、鋁、錳等能迅速进行分解，例如根据Weber氏在1PPM的銅存在时，在常温下10个容量的过氧化氢溶液，3小时中分解了35%，6小时中分解了80%，又如99%的純过氧化氢，在50°C时分解率(按小时)为0.004%，其中含0.02PPM的P₂O₅和0.10PPM的Cu⁺則为0.024%，由此可見重金属对加速过氧化氢分解的影响。同时重

	漂白后的白度	在阳光下晒6小时	在阳光下晒10小时	在阳光下晒14 $\frac{1}{2}$ 小时
过氧化氢漂白	蒸餾水	85.45 (89.07%)	76.11 (85.41%)	72.98 (82.72%)
	蒸餾水加鐵0.3PPM	81.33 (94.00%)	76.45 (89.72%)	72.97 (88.38%)

金属也不仅加速过氧化氢的分解，而且对过氧化氢漂白的織物白度有一定影响。从用含铁的溶液进行試驗的結果中可以看出鐵对过氧化氢分解的影响。

我們在化驗室里进行的試驗，进一步說明了銅鐵金属对过氧化氢分解的影响。



过氧化氢溶液的pH值在10.5

过氧化氢溶液的温度在70°C

○过氧化氢溶液中无金属，

△过氧化氢溶液中浸入不锈钢，

□过氧化氢溶液中浸入铁，

×过氧化氢溶液中浸入铜。

試驗說明：

1. 用純粹的過氧化氫溶液，其濃度為4.6克/升，pH為5時，不加溫，並在不與金屬接觸的條件下放置15小時，其濃度仍然保持原來狀態；但與鐵和銅接觸時，放置15小時，過氧化氫損耗率為1.75%。與不鏽鋼接觸時，則幾乎無變化。

2. 過氧化氫溶液中有硅酸鈉存在，pH調整到10.5左右，當溫度沒有提高時，其分解速度較在酸性溶液中分解快；在無金屬接觸的條件下放置24小時後，其損耗率為1.2%；但與鐵接觸24小時後損耗率達2.6%，與銅接觸24小時後損耗率為6%左右，與不鏽鋼接觸24小時後無變化。

3. 過氧化氫溶液中有硅酸鈉存在，pH調整到10.5左右，當溫度升高到70°C時，在無金屬接觸的條件下，10分鐘後其分解率為4.5%左右，到80分鐘時分解率為29%左右，與不鏽鋼接觸無變化。與金屬鐵和銅接觸時其分解率上升得很快，到80分鐘後其分解率達95%以上，詳見圖表。

三、試驗平幅汽蒸黃練過氧化氫漂白的設備 和工藝條件

機器組成部分包括：

1. 平幅汽蒸黃練機：本機原設計適用於中厚織物以平幅狀態連續加工，平幅布通過本機可完成退漿、黃練、水洗的工藝程序。

二格平洗槽（輒碱用）→汽蒸容布箱（借直接水汀加熱，溫度98~100°C汽蒸1小時）→去碱箱（溫度100°C）→二格平洗槽（作第二次輒碱）→汽蒸容布箱（條件同前）→去碱箱（同前）→三格水洗槽（用熱水洗）。

2. 平幅汽蒸漂白機：本機成直線形接連在平幅汽蒸黃練機

adL 1001/13

之后，用作浸轧和汽蒸过氧化氢。

二格平洗槽（轧过氧化氢）→汽蒸容布箱（通蒸汽加热98°~100°C）→五格平洗槽水洗。

除上述二机外，另有直辊丝光机、烘燥机等，接连组成直线形排列的平幅汽蒸煮练漂白丝光联合机。

轧过氧化氢的槽及五格水洗槽的前二格，平幅汽蒸煮练及漂白用的容布箱均为不锈钢制成。

这次试验中由于我厂机器尚未全部安装完毕，故仅采用平幅汽蒸煮练机的二格平洗，一只汽蒸容布箱、一只去碱箱，二格平洗槽进行试验，其试验工艺程序及条件如下：

工艺过程：

(1) 烧毛→平幅汽蒸煮练机上轧碱槽轧碱→容布箱汽蒸→
第二次轧碱汽蒸

去碱箱洗碱→二格平洗→繩状水洗→开幅轧水（轧水率55~60%）→①平幅轧过氧化氢②繩状轧过氧化氢→容布箱汽蒸→繩状水洗→开轧烘

(2) 烧毛→繩状轧碱退浆→水洗→开轧→平幅轧碱→容布箱汽蒸一次→去碱箱洗碱→水洗二格→繩状水洗→开轧→①轧过氧化氢→容布箱汽蒸→二格平洗→

②次氯酸钠平幅漂

③次氯酸钠繩状漂

繩状水洗→开轧烘

工艺条件：

(1) 平幅轧碱处方

烧碱 (100% 计) 80克

土耳其红油 5克

硅酸鈉 5克/升

技术条件:

温 度 60°C

浸轧次数 多浸一轧

浸碱时间 5.5秒

轧 液 率 90%

汽蒸温度 98°~100°C

堆置时间 1~1½小时

车 速 60~80米/分钟

(2) 平幅轧过氧化氢处方

过氧化氢 (100%计) 3~4克 2~3克 1~2克

硅酸 鈉 12毫升 8毫升 6毫升

燒 碱 2克 (視pH隨時調節)

平平加O	1克	1克	1克
	1升	1升	1升

技术条件:

过氧化氢温度 室温

pH 10.5~10.8

轧 液 率 經測定為87%

浸轧时间 5.5秒 (80米/分钟)

汽蒸温度 測定上100°C, 中98°C, 下70°~80°C

堆置时间 60分鐘

车 速 80米/分钟

(3) 繩状轧过氧化氢处方

过氧化氢 2克

硅酸 鈉 8毫升

燒 碱 (視pH調節)

平幅加○ 1克
1升

技术条件:

温度: 室温

pH 10.5~10.8

浸轧时间 7秒鐘

轧液率 100%左右

汽蒸温度 上100°C 中98°C 下70°~80°C

堆置时间 60分鐘

車速 60~70米/分鐘

(4) 繩状次氯酸鈉漂白按一般色布要求漂白

(5) 平幅次氯酸鈉漂白按一般色布要求漂白

次氯酸鈉 (按有效氯計) 1.2克/升

pH 10

溫度 室温

浸轧时间 6秒

轧液率 90%

堆置时间 1小时

3. 試驗項目及数量:

退漿 条件	汽蒸次数	工艺过程簡述	疋数	漂白条件
不經繩	一次汽蒸 煮 繩	燒毛→平幅汽蒸煮練 →水洗→軋水→漂白 ↑ →燥烘 (128疋)	32	过氧化氫 2克/升
			32	过氧化氫 4克/升
			128	过氧化氫 1—2克/升
			280	过氧化氫 1—2克/升

狀 退 漿	二次汽蒸 煮 練	燒毛→平幅汽蒸煮練→水洗→進行第二次汽蒸煮練→軋水→漂白	64	次氯酸鈉 平漂
			32	過氧化氫 2克/升
			32	過氧化氫 4克/升
			6 正 繩狀	過氧化氫 2克/升
先退 漿 經 繩 狀 軋 碱	一次汽蒸 練 煮	燒毛→繩狀軋碱退漿→水洗→開軋→半幅汽蒸煮練→軋水 →繩狀次氯酸鈉漂白 →半幅次氯酸鈉漂白	64	次氯酸鈉 平漂
			64	次氯酸鈉 繩漂
			32	過氧化氫 2克/升
			32	過氧化氫 4克/升

- 〔註〕1.用過氧化氫2克/升或4克/升漂白的布，經煮練後同時進行漂白，在運轉時實際疋數，用過氧化氫2克/升的有96疋，用過氧化氫4克/升的有96疋。
 2.128疋平布及280疋哔糞系第二批進行試驗。
 3.綫卡共6疋，插入條件為不退漿二次汽蒸煮練，用過氧化氫3~4克/升漂白。
 4.本次合計試驗數量為772疋。

四、試驗情況及其結果的討論

根據這次試驗的各項測定和檢驗從下面九個方面進行討論：

(一)平幅汽蒸煮練效果分析

1.平幅汽蒸煮練與高壓黃布鍋黃練比較：

(1)從半制品的外觀質量來看，織物不經退漿，一次平幅汽蒸煮練的，布面棉籽壳均未徹底去淨，經一次汽蒸後，幾乎全部開始滲化；織物色澤較次，其油脂含量較高，灰分亦比其他方法試驗者為高。

(2)經二次汽蒸煮練的織物與一次汽蒸比較有很大改善，一次汽蒸時滲化的棉籽壳開始脫落，但尚有少數殘留在布上，

外觀上仍不及煮布鍋煮練的，但其退漿效率、含油脂量、灰份等与煮布鍋煮練者大致一样。

(3) 織物先經繩狀軋碱，退漿后再經一次平幅汽蒸煮練的，其外觀及半制品質量均不如不退漿二次汽蒸的織物。由此初步肯定，原設計第一次汽蒸作为退漿的工序，能够达到目的，而且較繩狀軋碱退漿的效果高。

按照上述1、2、3三点推論，表明了織物不經退漿二次平幅軋碱汽蒸煮練，为几种試驗条件中效果最好的一种。所以不經退漿二次平幅汽蒸的織物，虽然在外觀上不及煮布鍋煮練（棉籽壳及洁白度），但其油脂含量、灰份、毛細管效应等与煮布鍋煮練的布从测定数据上看无大差別，唯一的缺点是棉籽壳不能完全去淨，尚有极少数残存在布面上，織物色澤較次，而手感反而較為柔軟。

2. 从所述情况来看，平幅汽蒸煮練后的外觀質量比不上煮布鍋煮練的，特別是棉籽壳不能彻底破坏，而且由于堆在容布箱中的布疋摺疊不匀，因此所受到的蒸汽热量不同，或因部分靠近不銹鋼板的容布箱壁，温度較高，造成煮練不勻的現象，經水洗后觀察仍較明显，不論不退漿一次汽蒸、二次汽蒸、退漿一次汽蒸者均有，仅程度上不同。从下面的檢驗結果中可以看出不勻的程度：

布 样 情 况	含 油 脂 %
云斑处（即未煮透呈紫褐色）	0.72
白斑处（即能煮透呈白色）	0.45
一般（即大多数部分）	0.46
坯 布	0.75

〔註〕取样是在一次汽蒸后。

3. 线卡其的煮练质量：

线卡其厚织物经过二次汽蒸后的结果，在外观上与平布情况相同，但由于线卡其本身坯布棉籽壳较少，因而煮练效果一般看来尚称满意。织物较为厚重，堆在容布箱中汽蒸时，由于压叠的关系皱纹较多，经水洗烘燥后亦有发现，再经丝光水洗烘燥后仍然隐约可见。为了进一步肯定厚织物皱纹所引起的染色疵病，我们进行了较易识别疵病的硫化浅灰染色。染色后这种皱纹在验布机 45° 的角度下观察较为明显。因此平幅汽蒸煮练时，线卡其厚织物能否解决皱纹问题，有待进一步试验肯定。

(二) 平幅汽蒸过氧化氢漂白的效果分析

过氧化氢不仅有去除纤维上有色物质的能力，它的碱性溶液，对去除纤维上棉脂油、腊、含氮化合物等杂质也具有很大效果。过氧化氢能使这些东西分解和均匀化。事实上碱性的过氧化氢浴，就有煮练作用，所以棉布经平幅汽蒸煮练，即使在不退浆一次汽蒸最差的煮练工艺条件下，所有存在的主要缺点如煮不透、棉籽壳等，通过过氧化氢汽蒸漂白后，可以彻底解决。毛细管效应自一次汽蒸煮练后平均为3.70厘米，经过氧化氢漂白后提高至15.6厘米。这些现象在这次试验中已完全证实。相反的经平幅汽蒸后经繩状次氯酸钠或平幅次氯酸钠漂白的，纤维中所存留的腊及棉籽壳因用氯的关系不能去掉，它的白度仅及过氧化氢漂白的84.5%。毛细管效应煮练后与漂白比，几乎没有提高，而且经过凡拉明染色的考验后，更进一步说明在汽蒸煮练时可以看到这些云斑（即煮不匀）。通过过氧化氢漂白去除后对染色质量毫无影响，而布匹手感柔软。如再经皂洗，则其手感将有更愉快的感觉，其白度将再有所提高。

这次过氧化氢试验的结果为大量使用平幅汽蒸煮练过氧化

氫漂白提供了條件。這裡需要提一下，就是採用繩狀過氧化氫漂白，其結果與平幅可以說完全相同。

現在就有关過氧化氫漂白的工艺条件的掌握中所发现的问题和结合国外的一些資料，比較簡要的提出以下几項注意点：

1. 過氧化氫对漂白工序中設備的要求：

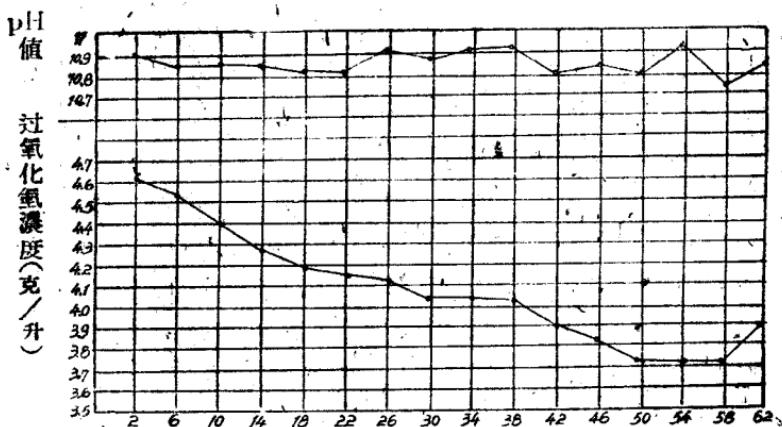
在過氧化氫的特性中已經提到，過氧化氫遇到微量的重金属，如鐵、銅、鎳、鉛、錳等，就会促进分解。在印染厂中機械設備上使用鐵銅的較多，而這二种金属对過氧化氫的分解率比其它几种要高，應該特別注意。不仅如此，根据文献記載，貯存過氧化氫的容器內壁必須光滑，另外過氧化氫所接触的容积面越大，其分解速度也加快，因此在過氧化氫的漂白过程中所經過的設備應該是不銹鋼的、光滑的、接触面小的。如果不銹鋼材料有困难，可用木制的，但仍应避免用銅，紫銅及其它还原性的材料。過氧化氫浸軋槽和容布箱需要不銹鋼，容布箱后水洗槽的头二只最好亦用不銹鋼。我們在試驗时，測定出水洗槽溶液中有将近 0.1 克/升的過氧化氫存在，如果这个槽是鐵制的而水洗不淨，就可能会引起纖維脆化。因为漂白浴中有重金属存在时，由于它有催化作用而导致棉布被氧化而生成氧化纖維素，所以不仅要严格避免重金属，而且要充分水洗。

2. 漂浴的穩定度及 pH 值的控制：

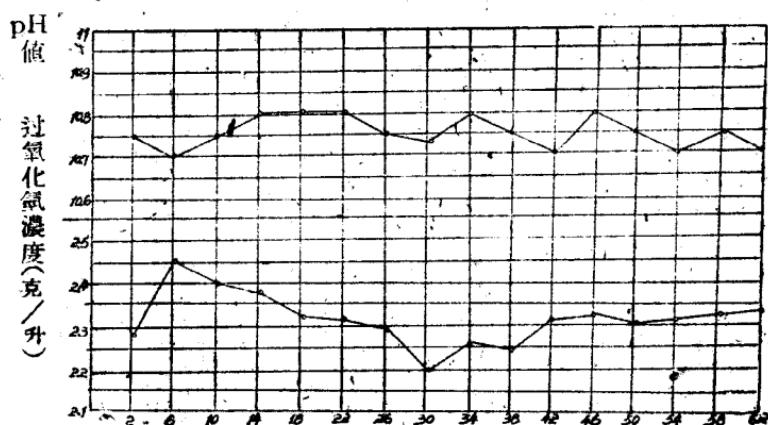
過氧化氫的穩定度与溶液的 pH 值有关。当 pH = 6 时开始分解，即碱性增大时過氧化氫的分解速度加快。以浓度为容积的過氧化氫分解到降低 0.5 容积所需的时间与溶液 pH 值之間的关系如下：

pH 值	8.	7.1	7.9	8.9	9.9
分解所需时间	3 小时 10 分	2 小时 50 分	2 小时 10 分	1 小时 11 分	25 分

軋槽濃度變化情況 4 (克/升)



軋槽濃度變化情況 2 (克/升)



在這次生產中我們根據文獻的介紹，用一般慣用的硅酸鈉作為穩定劑，pH控制在 10.5~10.8。在運轉過程中 pH 变化很小，這從上面曲線圖中可以看出。

根据資料介紹，还可以采用焦磷酸鈉($\text{Na}_2\text{H}_2\text{H}_2\text{O}_7 \cdot \text{IOH}_2\text{O}$ 或 $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot \text{IOH}_2\text{O}$)，它也是一种比較有效的穩定剂。在50°C时90%的过氧化氢分解率約0.004%，如其中加入4~10PPM的焦磷酸鈉，可使其分解率降低到0.0004%；再如錫酸鈉($\text{Na}_2\text{SnO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$)同样是一种优良的穩定剂，与焦磷酸鈉具有同样的功效。此外还有很多无机物和有机物都用作过氧化氢的穩定剂，如磷酸、草酸、醋酸等等，但这些尚待今后进一步研究肯定。

3. 过氧化氢漂白汽蒸時間对白度的影响：

根据化驗室試驗証實，汽蒸時間不宜过长，蒸20分鐘与40分鐘60分鐘的比較結果是：20分鐘較短，白度較差，但40分鐘与60分鐘白度基本接近。

汽 蒸 时 間	白 度
20 分鐘	92
40 "	98
60 "	98

在大样生产中汽蒸一小时与二小时的比較是：

汽 蒸 时 間	白 度
1 小时	98
2 "	91

从汽蒸試驗泛黃的結果看，時間过长对白度毫无益处。目前我們工艺上决定为1小时，是否可以减少，有待今后进一步研究。

4. 关于过氧化氢的浓度問題：

从我們的試驗工艺条件来看，采用过氧化氢2克/升与1克/升

漂白的白度和外觀質量并无显著差別。使用 2克/升的白度平均为94.5%，使用 4克/升的白度为95%。因此平幅汽蒸煮練过氧化氢汽蒸漂白的浓度，在軋液率87~90%的条件下用量 2克/升（100%）已足够了。这样計算每疋所耗用的过氧化氢（100%）为 9~10克。但根据测定布上所带走的过氧化氢，在軋槽浓度 2.4克/升的情况下为 1.7克/升，即織物上实际带走的过氧化氢每疋为7~8克。

5. 过氧化氢貯存液处理上的注意事项：

- (1) 过氧化氢溶液在密閉时，其內部压力增加，有更加促進其分解的危險，因此通常容器不是封閉的；
- (2) 过氧化氢溶液應絕對避免有尘埃及其它不純物混入，必須尽最大可能放到清洁而冷暗的地方；
- (3) 从貯藏器中取出的过氧化氢溶液，以不再度放入为宜；同时从貯藏器中取出后应尽速的放到漂槽中去；
- (4) 取用过氧化氢的盛器應該是玻璃的、陶器的和不銹鋼的；
- (5) 如果有浓厚的过氧化氢液，碰在皮肤及衣服上时，应立刻用水冲洗。

五、过氧化氢漂白与煮布鍋煮練漂白的成本比較

按照成本比較的結果，以过氧化氢千公尺成本4.17元与次氯酸鈉每千公尺成本0.33元比較，过氧化氢的成本要高出次氯酸鈉十倍以上，（本厂液氯为自制，成本較低，因之差距可能比較大些）。但由于采用了平幅汽蒸煮練（一次）过氧化氢汽蒸漂白的工艺后，在蒸汽的消耗、劳动力、电力等方面較之采用目前的工艺要节省得多。在这次試驗中初步肯定过氧化氢的浓度为 2克/升时，它的白度已經达到93.70%（不退浆一次汽蒸的）。