



# 甜菜糖厂热交换设备 的改进和修理

〔苏〕 M. C. 格波维奇著

食品工业出版社

PDG

# 甜菜糖厂热交换设备 的改进和修理

〔苏〕 M. C. 格波维奇著

梁 周 譯

# 目 录

前 言	3
<b>第一章 加热面的清洗</b>	5
化学清洗法(8) 原汁加热器的清洗(23) 热力清洗 法(25) 机械清洗法(27) 清洗質量的檢驗(40), 加 热面蒸汽側的清洗(40)	
<b>第二章 加热面的修理</b>	42
加热面情况的鑑定(44) 加热面材料, 管子的試 驗(45) 管子的准备工作(50) 管子格板的修理(57) 漲管(60) 非漲管式加热面的修理(65) 延長加热面使 用期限的办法(70)	
<b>第三章 热交換器器身的修理</b>	77
加热面的增加(89) 支脚(94) 分离裝置的修理和改 进(95) 給送裝置(99)	
<b>第四章 管路的修理</b>	103
<b>第五章 管件的修理</b>	109
截閉管件(109) 觀察管件(119) 安全閥的修理(121)	
<b>第六章 垫封工作</b>	122
<b>第七章 排水器的修理</b>	130
<b>第八章 冷凝器的修理</b>	140
<b>第九章 生产期中的計劃預防修理</b>	149
設備檢查(151) 备件的計劃預防修理(152)	
<b>附 录:</b>	
1. 鹽酸比重表	153
2. 热力器械修理卡片	154
3. 糖厂热交換設備备件定額	156
<b>参考文献</b>	156

## 前　　言

含糖溶液的加热对于制糖生产有密切的关系，因此在糖厂里面，設置有大量的热交换设备；比如在中型的糖厂里，加热面積約有  $4000\text{ M}^2$  以上，在这个数目中，作为二次鍋爐之用並影响及整个厂的热能經濟的蒸發站，其加热面積約佔  $2500\sim2800\text{ M}^2$ 。

生产工艺要求严格地保持温度規范，以求得糖質的改进和減少糖份的損失。关于这点，具有决定意义的就是正确地使用热交换设备。然而，要很好地使用热交换器，須視生产期前該设备的准备情况和質量如何。

热交换器的修理內容包括：清洗积垢，修理加热面、器身、元件、附屬設備。許多厂的实践証明，蒸發器和速流式加热，器中的钢管加热面的使用期限約为 5~6 年，滲出汁加热器則为 2~3 年。这样，每厂每年平均須更換的加热面达  $800\text{ M}^2$ ，即須要各种口徑的管子 8~10 吨之多。

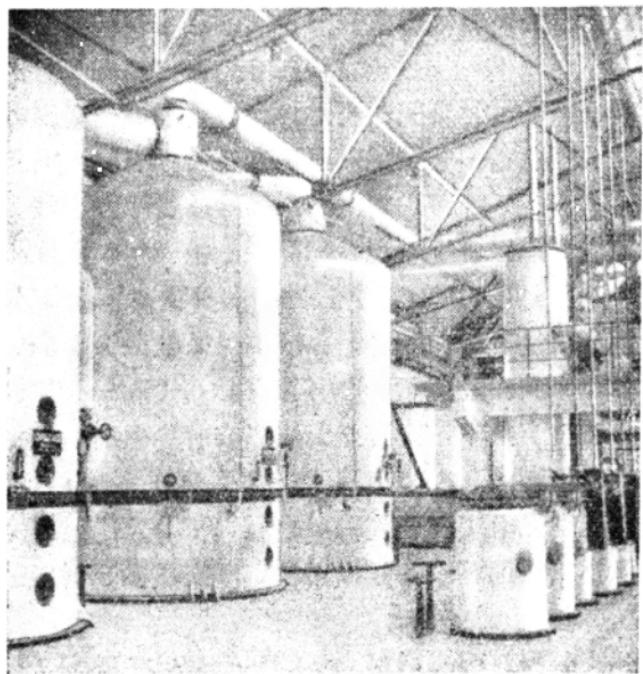
清洗热交换器加热面和更換管子的工作量佔了总修理工作量的很大一部份，約为所有劳动消耗量的 32~35%。

所以，在用各种方法去改进有关基本生产指标如減低燃料消耗量及延長連續不断的工厂工作的修理質量，得同时要在高度机械化条件下，謹慎地研究修理工作的組織和进度。

在这样多的热交换设备下的设备修理組織，必須首先具备：

(1) 修理工作量有准确性，按照修理日程計劃进行工作，並將計劃貫徹到小組以及个别的执行者去；

器皿貯藏室內備用  
工具 (2)  
；器具工賈辦事處 (3)  
限器皿水槽，掛式，儲存瓶等，備用清潔用具 (4)  
；辦事處小件  
瓶，玻璃器皿及塑料瓶等，備用清潔用具 (5)  
，玻璃器皿及塑料瓶等，備用清潔用具 (6)  
；量具量器及標記紙等，備用清潔用具 (7)  
味量器皿及量器等，備用清潔用具 (8)  
。辦事處中章谷司及干



•器皿貯藏室內備用清潔用具

## 第一章 加热面的清洗

在制糖生产的制品加热过程中，制品內所含矿物質和有机物質的一部分在加热面上附积而成积垢。积垢使热传导变坏，并显著地降低了加热设备的生产率。

积垢的成份和所有各种因素有关系，主要的则为：甜菜的成份，工艺用水的成份，石灰成份，所採用的糖汁清淨方法，工艺过程进行中遵守規范的情况等等。

据此，在同一个厂内，每一年，每一生产期間，每一效蒸發器和每一个其他的热交换器，其积垢成份都可能大大地不同。

表 1 指出的是根据中央糖業科学研究所和大化驗室等研究得的文献資料中摘出的糖厂积垢成份的一个例子。

从表中的分析数字可知，积垢的主要成份是碳酸基或草酸基的鈣鹽，其次則为硫酸鈣鹽。而且，在蒸發器中的积垢成份，在第 I 效主要是碳酸鈣，在其他各效是草酸鈣。

积垢中的錳鹽含量約為 3%。而在第 I 效中，它的含量可达 6~8%。随着糖汁濃度的增加，碳酸錳的溶解度也增加。所以，后面各效积垢中的錳鹽含量較少。

有个別种类的石灰含有大量的  $MgCO_3$  (达 15~18%)。可是，在具有适当的清淨規范並严格地遵守此規范的条件下，可避免錳鹽对蒸發器蒸煮的影响，因为大部分錳鹽都在清淨时沉降在沉淀物中。

鐵鹽 ( $R_2 O_3$ ) 的含量主要是与蒸發器中發生的锈蝕过程有关，因为积垢的成份包括有管子和器壁的鐵質锈蝕产物。

所以  $R_2O_3$  的含量沒有什麼規律。

硅酸鈣鹽的給熱性最差。這種鹽的含量，在我國廠內的各效蒸發器中，變動範圍在 0.1~0.2% 到 4~5% 內（有時會稍高）。

積垢中的有機物含量約 5~40%，它是由糖焦、草酸鈣

表 1

數字來源	積垢採樣地點	含 量 %					
		有機物 + $CO_2 + C_2O_2$	$SiO_2$	$R_2O_3$	$CaO$	$MgO$	$SO_3$
茹拉教授數字	蒸發器效別	0	29.3	1.2	4.3	29.6	5.7 1.7
		I	34.0	0.4	0.5	32.8	4.6 1.4
		II	46.0	1.9	3.7	33.2	1.7 0.7
		III	65.5	0.29	2.1	30.1	0.7 0.1
		IV	55.6	8.4	8.7	28.1	0.7 0.1
漢布里糖廠 (阿爾瑪一阿 庭斯基大化驗 室數字)	蒸發器效別	II	35.72	7.15	14.4	35.0	4.3 0.5
		III	45.62	0.4	5.5	43.0	4.8 0.25
		IV	43.5	0.1	5.2	46.1	4.1 0.2
		V	45.2	0.1	2.7	38.5	6.0 0.2
		飽和加熱器	44.3	0.04	0.5	45.5	3.9 0.2
普羅斯庫羅 夫糖廠 (中央 糖業科學研究 所數字)	蒸發器效別	0	36.8	6.5	26.1	23.1	1.9 4.5
		I	48.6	2.37	7.6	27.3	4.4 1.6
		II	46.7	4.1	10.9	27.2	2.6 3.0
		III	62.0	0.9	0.7	33.5	0.8 0.9
		IV	43.4	6.1	12.7	21.4	1.9 3.7
司康莫羅成 糖廠 (在1925 年，該廠曾在 糖汁中加蘇打 處理)	蒸發器效別	I	44.0	4.0	20.0	22.6	5.8 0.9
		II	55.2	3.3	4.3	12.6	3.5 0.12
		III	60.2	5.0	23.0	6.2 0.9	0.14
		IV	46.5	9.0	22.3	4.3 1.75	0.6

鹽、果膠和其他有機酸等組成，這些有機物都是氨基化物在蒸發器中分解生成的。有機物以及  $\text{CO}_2$  和  $\text{C}_2\text{O}_2$  的總含量共達積垢重量的 50~60%。

如石灰石中有大量的錳，則積垢中將生成含錳有機化合物，大部分附積在第Ⅱ效的加熱面上。

草酸的離子主要在第Ⅱ~Ⅳ效蒸發器的積垢中發現。

在修理熱交換器的時候，清洗它們的積垢佔了工作量的最大部分。關於這方面曾測定如下：用帶刮板和鋼刷的鐵杆以人力清洗膜式蒸發器的 7.2 米長管，每根需用勞動力 0.8 人時。

清洗所必須的時間與那段從生產終結起立即開始計算的或終結了一定時間之後立即開始計算的期間的長短有關。對清洗熱交換器的勞動力消耗所作的研究<sup>①</sup>，如計及生產操作期間，表明，拖延之後的清洗所需時間約增加為兩倍（表 2）。

表 2

清洗 1M <sup>2</sup> 加熱面	按手冊計* 人時	生產後實際消耗，人時	
		3 個月後	7 個月後
原汁加熱器………	0.80	1.02	1.96
鋼管溢出汁加熱器………	0.90	1.22	1.61
臥式蒸發器………	0.90	1.29	—

\* “修理工作時間定額手冊”，糖業總局—烏克蘭糖業總局，食品工業出版社，1951。

所給數字說明，掌握清洗開始時間，特別是清洗過程機械化的重要性。

① 根據工廠定額研究小組在加里寧糖廠中的計算。

清洗过程机械化是多种多样的；其中最重要的可归纳如下：

- (1) 化学清洗法；
- (2) 热力清洗法；
- (3) 用刮刀或钢刷的机械清洗法，其传动方式用(a)软轴，(b)水力或气力，(c)硬性传动，(d)绞车或电动架空装置；
- (4) 非胀管卧式蒸發器的另外的机械清洗方法。

每种方法都有它的优点、缺点和应用范围，分别叙述如下。

### 化 学 清 洗 法<sup>①</sup>

清洗热交换器积垢的最有效方法是化学清洗法，它较机械清洗法优越的地方在于劳动力和时间十分经济，虽然在清洗质量方面稍为逊色。

化学清洗法的实质是利用苛性钾或苛性钠将积垢软化，跟着用盐酸溶液将积垢溶化。这时，强烈地通入碳酸气加强循环，使积垢从加热面上剥离。

在关于生产组织和工艺过程的指示中，把五效蒸發器的煮洗操作当着生产仍在进行之时，即在不停止抽取糖汁的情况下做的，用浓度为10%的苏打溶液煮沸150~240分钟（视蒸發器的效别而定）及用平均浓度为2%的酸煮沸20~50分钟。

在生产进行间煮洗蒸發器的方法和三效蒸發器快速煮洗法，由于苏打溶液和酸溶液对积垢的处理时间短，使加热面

① “化学清洗法”一节是与伊·里·维里扬斯基工程师一起著写的。——原註

清洗效果不佳，未能得到推广。

曾介紹过的朱耶夫教授的苏打和酸消耗定額(千克/M<sup>2</sup>)以及溶液濃度(%)乃如表3所列。

在蒸發罐中的沸煮時間，朱耶夫教授採用：  
苏打——12小時，  
酸——3小時。

由于所有新式的蒸發設備都是用加長管子的方法出产長管式，而其本體大小則大致和以前的型式

一样，为数甚多的罗伯特(Роберт)型旧式蒸發設備如与之相比，容納苏打溶液和酸溶液的罐体容积显得非常不足。

其結果，依照所定的濃度定額，則反应剂的用量，如果不是在生产进行間將它放进器內，將要減为二、三分之一。若按照所定的反应剂消耗量标准，則將由于濃度过高而有使管子被蝕坏的危險。

在“生产組織和工艺过程的指示”(制糖总局，1951年)中，反应剂需用量的計算是以蒸發器容量和反应剂溶液濃度为基础的，並未計及积垢数量和反应剂在溶液中的实际需用量。

这样，在容积大而加热面小的蒸發器中，反应剂量显得过多；而在長管蒸發器中，因加热面大而容积小(以大蒸發器言)，同样数量的反应剂將会不足而使清洗效果不能令人滿意。

在糖厂中应用的其他化学清洗法和上述方法存在着同一缺点，就是沒有考慮及附积的积垢成份和数量，所以它們所

表 3

效別	1M <sup>2</sup> 加热面的消耗量		濃度 %	
	苏 打	酸	苏打	酸
I	1.2	0.8	1.0	0.5
II	1.6	1.2	1.5	0.75
III	1.8	1.6	2.0	1.0
IV	2.0	1.8	2.5	1.25
V	2.4	2.4	3.0	1.5

用的反应剂\* 及反应剂消耗定額几乎沒有什么差異。

茲列述一些最通用的化学清洗法以及它們的应用范围。

### (a) 碱性法及磷酸法

碱性清洗法就是用苛性钾溶液或者是苛性钾与苛性钠或与磷酸三钠混合溶液長時間沸煮。在这种处理下，积垢中的鹽类  $\text{CaSO}_4$  和  $\text{CaSiO}_3$  即和苏打起作用而轉化为  $\text{CaCO}_3$ 。如再加上机械过程，那么，碱化了的积垢粒子，由于里面有硫和磷，变得松脆，易于被水流冲洗掉或被刷子刷掉。

苏打对于碳酸积垢的作用效果很差。这便导致了使用磷酸三钠，磷酸三鈉对碳酸积垢、硫酸积垢和硅酸积垢的作用都一样。

用磷酸三鈉沸煮后，生成了  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$  和  $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$  等鹽类，大部分脱离加热面沉降为沉积物，少部分变成松脆积垢遺留在加热面上，易于用刷子清除。

这些方法值得介紹的地方，是它們能很好地在机械清洗之前將积垢进行預处理，使之变成松脆。

处理积垢所用苏打溶液濃度，在后一法中約為1.5~2%。  
(使用时，其中  $\frac{1}{4}$  份苏打用苛碱代替)。

磷酸三鈉溶液濃度基本上应为 10~15 千克  $\text{Na}_3\text{PO}_4$  溶于  $1\text{M}^3$  水中。再按照碱性溶液(磷酸的)尚不足的碱度加上新的反应剂溶液。

积垢脆化的作用时间在 24 小时以上。脆化后的机械清洗必須在沸煮終了並用水冷却和冲洗后立即进行。

拖延了时间之后，将使脆化后的机械清洗工作或其他方

\* 本节所指反应剂一詞乃依原文 Parent譯出，是指煮洗用的酸和碱。

——譯者註

法的清洗工作困难一些，因为脆化后的积垢具有跟沉积物一起重新结成密度很大、难于清除的结块的特性。

#### (6) 膠体化学法

这个方法就是用某些有机物质，如煤油、酸性廢水\*、蓖麻子等的水溶液来处理积垢。

有时，这个清洗方法可以获得很好的效果，不是经常有效。所以，该法的实用便受到很大的限制，而且只能在非生产期间应用。

以膠体化学方法清洗热交换器所用的各种反应剂中，最好的就是酸性廢水。

某些糖厂使用过酸性廢水清洗附积在蒸發器和加热器中最硬的积垢，将廢水稍稍加热（到 40~50°）並放在热交换器中 12~15 天。結果，几乎全部积垢都溶解了，而剩下的遺垢，易于用刷子清除。

廢水在一、二月份的时候酸度最高，在此期间适于用上述方法进行热交换器的清洗。

#### (b) 酸性法和苏打及酸法

用酸性法剔除加热面上的积垢是最有效的。最近以来，此法已被到处用来清洗蒸汽鍋爐和热交换器的加热面。

酸性法就是用低浓度鹽酸溶液或他种酸溶液来处理复盖在加热面上的积垢。

在酸的作用下，碳酸化合物被溶解，并使附着在积垢層与金屬表面之間的酸蝕了的鐵質脱离，破坏了积垢与管壁

\* 酸性廢水即發过酵的蒸出廢水。——譯者註

之間的关系，經過蒸汽的吹洗和气体的噴吹，积垢便被剥离。

由于在制糖生产时，积垢粒子的基本成份是碳酸化合物，故用鹽酸是最有效的，至于其他酸类，不久即將停止应用。

普通的碳酸积垢溶于鹽酸时，有：



生成的氯化鈣和氯化鎂易溶于水並易由清洗用的溶液所洗掉。

酸溶液濃度为 1~2% (最低) 到了 3~5% HCl 和温度为 50° 时，碳酸积垢的溶解进行得最好。

清洗过程的时间視酸的濃度而定：在低濃度 (1~2%) 时，約为 8~10 小时。

处理含硫和含硅的积垢时，須將温度提高到 70°。如积垢厚度为 1~1.5 毫米，作用时间仍如前 (8~10 小时)。

在温度为 100° 下以及在沸腾温度下进行酸性清洗將可使清洗時間減少到 2~3 小时。

但是，提高酸溶液的温度和在沸腾情况下，管子与器壁的鐵質侵蝕速度剧烈增加。一般每提高溶液的温度 10°，差不多等于加速了侵蝕速度 1.6~2 倍。

为了不使管子和器壁金屬受侵蝕，須应用侵蝕緩冲剂一阻化剂，这种阻化剂还可同时把酸的濃度提高 10%。阻化剂能使鋼鐵被侵蝕速度減低到 10~15 倍之一或更低些。

以前所採用的本国\*阻化剂，其中最适用于鹽酸的有尿

\* 本国是指苏联。——譯者

酸、水膠(Столярный клей)、甲醛、“万能膠”等，溫度都要保持在 70° 以下。最近，苏联的工業已制成能在 110° 溫度下保持其阻尼特性的阻化剂。

阻化剂的濃度(千克/M<sup>3</sup> 溶液)和溫度有关：

清洗溫度, °C.....	20~30	40~50	60 以上
阻化剂濃度, 千克/M <sup>3</sup> .....	0.6	1.2	2.4

酸的作用时间和过程进行时间須由化驗来控制。假如溶液酸度降低到零，則增加新的但沒有阻化剂的一部分酸。假如溶液的酸度降低得很慢，並且其濃度保持一定，則表明清洗已告終結。

### 清洗方法及清洗程序的选择

清洗热交換設備的現有方法，有条件应用更高濃度的反应剂溶液以及使积垢处理時間更向前縮短。但这須要有絕對精确的各项操作的組織，正确地选用反应剂，不停地监督清洗进程、溶液濃度的下降情况、新反应剂溶液的增加，定出操作停頓时间等。

最重要的任务是要定出积垢的成份和选择清洗方法与規范。要解决这个任务，必須获得积垢化学成份的基本数字和知道积垢層的厚度。

清洗前要將热交換器打开使之能完全看見，鑑定积垢情況、漲管接壞处和接縫的情况。清洗有龟裂、銜接不紧的破旧的热交換器时应在 55~60° 的溫度下进行；酸的濃度不应超过 3%。

至于在清洗进行中採取积垢样品，現介紹下列方法。

在蒸發器輪值清洗后或者在生产之前，在蒸發器管子上格板之上特別造成且附有伸入罐体糖汁部分去的小管的开口

插入一枝鐵條。鐵條的一端約 100~120 毫米長的一段被淹在沸騰的糖汁中，這一段鐵條上面便慢慢地附積上一層積垢。鐵條的另一端有絲扣，因絲扣的關係，鐵條便可在管子開口的鐵蓋上擰緊。

蒸發器清洗前一、兩天將鐵條擰出，用水把附積在鐵條一端的積垢洗淨，刮下來去作化學研究。鐵蓋和鐵條都是用螺栓擰入開口中的。

從蒸發器抽出鐵條時要在壓力下進行，這將引起蒸發工作的短時間停頓（約 10 分鐘）。但若在管子與鐵蓋之間裝設閘板閥門，則這一問題是可以避免的。

根據積垢的分析數字，選定蒸發器的化學清洗方法。

進行用酸清洗前，先校驗阻化劑的質量，用一小段管子浸泡 10% 的鹽酸，且含有適量的阻化劑（1 升溶液中含 2.5 克）的溶液中 5 小時。在整個浸泡期間內，應使酸液保有在器中進行反應時的同樣條件。

管子的缺損及金屬的重量損失如不超過每平方米 25 克的限度，則表明阻化劑符合工作條件。

在修理期間，化學清洗宜用酸液充滿熱交換器以無強制循環的方法來進行（圖 1）。

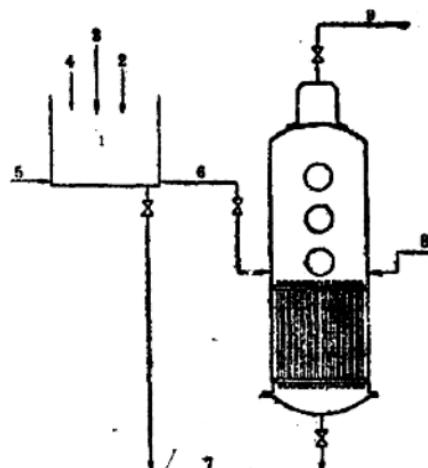


圖 1 無循環式酸液清洗法系統圖

1—溶液預配槽；2—濃烈鹽酸；3—水；  
4—阻化剉；5—蒸汽；6—酸液；7—排出；  
8—水；9—空氣。

垂直置放的加热面用这种清洗系統时，要讓气体正常地排掉，酸液即自由进入到加热面的各部分去而不經過泵，泵在这期間同样也在修理中。

只当热交换器的結構不能够在清洗时排除阻碍酸液进入到加热面各部分去的气包时，才用得着强制循环。

在生产期生产进行中清洗个别效的蒸發器，以用强制酸液循环的方法較好，清洗时在泵前面接上中間箱联成循环通路。

按照水份被蒸發的程度往中間箱补充清水，中間箱的液面利用浮子指示器的控制来保持。

溶液循环时如鹽酸濃度降低，同样也往該中間箱添入新鲜的鹽酸至規定濃度。

这样，中間箱起了保持溶液在器中所須的液面和控制它的濃度的作用，在生产进行間煮洗时，这点有更重要的意义。

中間箱的总容量，在最大型的蒸發器中，每 $100M^2$  加热面最好不小于  $0.5M^3$ 。

中間箱里面最好裝設一塊約为箱子总高的60%的隔板。隔板將中間箱分成兩部分，第一部分（溶液入口的一边）是一个使被溶液液流从蒸發器中帶來的沉积物粒子保持稳定的区间。隔板的下部有一塊插板，利用它可以把中間箱的兩部分連通起来。

中間箱裝設有按必須大小開設的船口，添加酸液的漏斗、溫度計、水位鏡以及利用軟噴管噴吹蒸汽以加热溶液的引入口。

蒸發器与循环泵和中間箱的連接系統如圖 2 所示。

酸液用泵經閘板閥門  $a$  細入蒸發器的下部，溶液排往泵

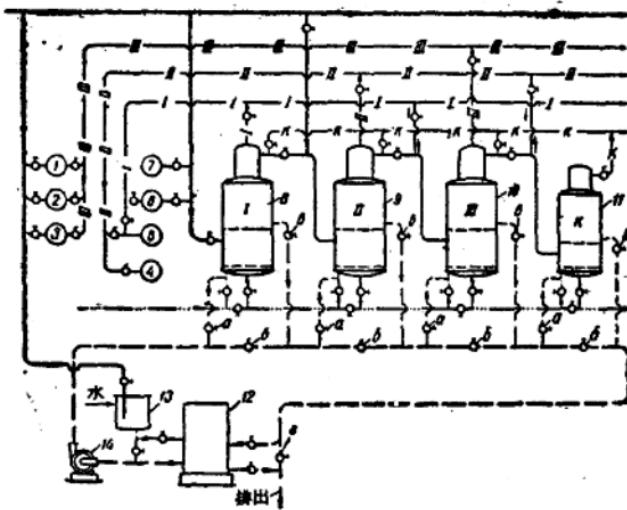


圖 2 生产进行間煮洗三效蒸發器的管路系統圖

識別符號：

—蒸汽，—Ⅰ—第一效汁汽，—Ⅱ—，Ⅱ，—Ⅲ—，Ⅲ，—K—往冷凝器  
汁汽，—···—糖汁（糖漿）。——酸液。

1—蒸提加热器；2—原汁加热器；3—第一次压滤前加热器；4—第二次  
次饱和前加热器；5, 6, 7—蒸發前加热器；8—第一效蒸發罐；9—第二  
效蒸發罐；10—第三效蒸發罐；11—濃縮罐；12—中間罐；13—酸液  
預處理攪拌箱；14—循環泵；a—閘板閥門，6, 8, 1—球心閥門。

經有球心閥門 6 的管子，這根管子是接在管子格板上 100 毫米之處。

溶液是在循環泵停止之後打開了閥門 6 和 2 經閘閥 a 排走的。

溶液從蒸發器排走之前應冷卻到 50°，以免沉渣和懸浮物可能粘附在加熱面上。當糖汁中有錳鹽時，此點更覺重要，因為氫氧化錳和磷酸錳是一種在加熱面上粘附得最快而且最厲害的沉積物。