

上海市醫藥工業技術交流大會資料彙編

原 料

上海市医藥工业公司編

科学技術出版社

內容提要

本書由上海市醫藥工業公司選擇所屬各製藥工廠
對於原料藥製造技術革新方面的資料彙編而成。內容
包括改進工藝過程，改進設備及提高設備利用率，節
約代用和綜合利用以及改進操作條件等四類，共八十
余個革新項目，可供技術交流參考資料之用。

上海市醫藥工業技術交流大會資料彙編

原 料

編者 上海市醫藥工業公司

科學技術出版社出版

(上海南京西路2004號)

上海市書刊出版業營業許可證用079號

上海市印刷三廠印刷 新華書店上海發行所總經售

*

开本 787×1092 紙 1/32·印張 3·7/16 插頁 1·字數 69,000

1958年7月第1版

1958年7月第1次印刷·印數 1—5,000

統一書號：15119·717

定價：(9) 0.38元

前　　言

劉少奇同志在八大第二屆會議的工作報告中說：

“提出技術革命和文化革命的号召，這就是說，我們的不斷發展的革命，現在又須要前进到一個新的階段，黨的這個及時的号召，迅速地受到了廣大的工人、農民、知識分子的熱情的響應，事實上，人民群眾已經行動起來了，在許多地方，征服技術落後的及文化落後的偉大的進軍，已經轟轟烈烈，蓬蓬勃勃地開始了。”

上海醫藥工業的技術革新大會充分的反映了上海醫藥工業的工人們工程技術人員們在迎接技術革命的到來，迅速及時的響應黨的号召，發揚了經驗發掘了智慧積極的參加了技術革新的各項工作，使技術革命的前奏的號角發出優美響亮的旋律。

醫藥是為人民健康服務的工業，使落後的生產技術“有計劃的有步驟地轉到新的技術基礎上，轉到現代化大生產的技術基礎上，使一切能夠使用機器的勞動都使用機器……”（劉少奇同志語）是我們更好地為人民健康服務的一個組成部分，必須在現有基礎上努力爭取這一偉大理想的早日實現，一切忽視萌芽狀態的革新都是錯誤的。

技術革新的大會已經閉幕，群眾性的技術革新運動還將更深更廣的發展，為了更好的發揚共產主義的協作互助精神，推廣須要推廣的先進經驗，學習須要學習的好經驗，將大會展出技術革新項目匯編成冊供參考，也作為一種動力和肥料來推動和養育技術革命，使它開出更燦爛的花朵。

史毓民一九五八年六月

目 录

前 言

(一)改进工艺过程.....	1
1. 采用离子交換法縮短注射用葡萄糖生产过程.....	1
2. 葡萄糖母液与淀粉混合轉化以离子交換树脂处理.....	5
3. 縮短光气合成时间.....	7
4. 縮短氨基比林(匹拉米董)制造工艺过程.....	8
5. 改变 6 羗喹啉合成菸酸操作方法縮短工序，提高 收得率.....	10
6. 改变 6 羗喹啉操作方法，提高收得率.....	12
7. 菸酸乙酯操作的改进.....	14
8. 改变糖精制造路綫.....	15
9. 置換反应中接触剂銅粉工序改进.....	18
10. 用50% 氢氧化鈉液代替金屬鈉和无水乙醇.....	19
11. 采用硫酸亞鉄为还原剂.....	19
12. 对氨水楊酸鉀和硫酸鉀分离法.....	20
13. 蒸发 P. A. S. 溶液制止泡沫法.....	21
14. 右旋醣酐原料生产的操作改进.....	21
15. 縮短对氨水楊酸鈉羧化反应时间.....	22
16. 苯巴比妥操作改进.....	23
17. 氰化苯生产收得率之提高.....	24

18. 泛酸鈣中間品 β · 氨基丙酸之合成.....	25
19. 泛酸鈣合用鈣鹽法.....	27
20. 丙基硫氧嘧啶酰化反應及氨解之改进.....	29
21. 甲基硫氧嘧啶縮合改进.....	31
22. 泛酸鈣中間體氯醇反應改进.....	32
23. 三甲基氨基鹽酸鹽常壓路線的合成.....	33
24. 二苯基乙二胺合成法改进.....	35
25. 藥用鞣酸水浸法制造.....	37
26. 三氯叔丁醇技术改革.....	39
27. 焦性沒食子酸加催化剂提高收得率.....	40
28. 5.7-双溴-8-羥基喹啉合成之改进.....	40
29. 改进胰酶酒精沉淀時間提高質量.....	41
30. 水解蛋白超过美国施貴宝.....	42
31. 中性胃酶研究成功.....	43
32. 改进新苯鈉砷之效价.....	44
33. 簡化制造灭菌磺胺哩唑鈉之操作.....	45
34. 簡化新苯鈉砷之操作.....	45
35. 干燥氢氧化鋁凝膠提高質量延長貯藏年限.....	46
36. 磺酰磺胺鈉的醋化方法革新.....	49
37. 琥珀酸酐的升华操作法改进.....	50
38. 磺胺哩唑質量赶上英國.....	51
39. D.A.S.T. 縮合方法的改进.....	52
40. 結晶胰島素.....	55
41. 提高硝基二乙酰味喃甲醛收得率.....	55
42. 电解碘仿.....	57
43. 吸收性明膠海綿止血劑干燥法改进.....	59

44. 息拉米(隣-苯甲酰乙酰磺胺)用固相縮合法	60
(二)改进設備, 提高設備利用率	61
1. 快速電焊工具	61
2. 快速處理事故信號燈	62
3. 電動搗碎機代替工人	63
4. 氨基比林精制采用封閉式攪拌結晶	65
5. 分渣機	66
6. 新型橡膠閥門的應用	67
7. 对-氯水楊酸鈉用鐵鍋內反應	69
8. 改進離心機出料法	70
9. 改進酒精過濾及洗滌方法	70
10. 提高氯苯的收得率	71
11. 用陶器鍋在高溫作裂解反應	72
12. 苯巴比妥苯基化操作改進	73
13. 三氯化鋁用木桶斗自動加料	73
14. 蔡酸蛋白篩粉吸鐵機	74
15. 自動定時信號鈴	77
16. 糖精採用攪拌結晶法	78
17. 电磁鐵屑吸收器	79
18. 固合用陶壇代替搪玻璃鍋	79
19. 肝浸膏增產的經驗	81
20. 縮短魚粉陳干燥時間	82
21. 封閉電動篩粉機	82
(三)節約代用和綜合利用	84
1. 阿米妥母液分級沉淀精制法	84
2. 利用廢棄下腳兔胆代替羊胆提取去氧膽酸	85

3. 安乃近縮合反應以水代酒精.....	86
4. 磷酰醋胺鈉醋化工序減少醋酐投入量.....	88
5. 肝渣中回收酒精.....	89
6. 改進鐵桶原料出料法.....	90
7. 廢液中回收間-氨基酚	90
8. 从廢液中回收異菸酸.....	91
9. 用活性白土代替活性炭回收維生素 B ₁₂	92
10. 以矿渣棉代替棉花作为過濾空气的解質.....	93
11. 从金霉素提煉后离心机里的渣子撈金霉素.....	94
12. 从金霉素廢液回收金霉素.....	94
13. 回收有害气体，改善劳动保护.....	95
14. 乙酰磷胺噻唑母液的利用.....	96
(四)改进操作条件.....	97
1. 避免反应鍋內有害气体.....	97
2. 用次氯酸鈉，鹽酸制造双-氯胺-T，代替了一般用氯气制造，解决劳动保护問題.....	97

(一) 改進工藝過程

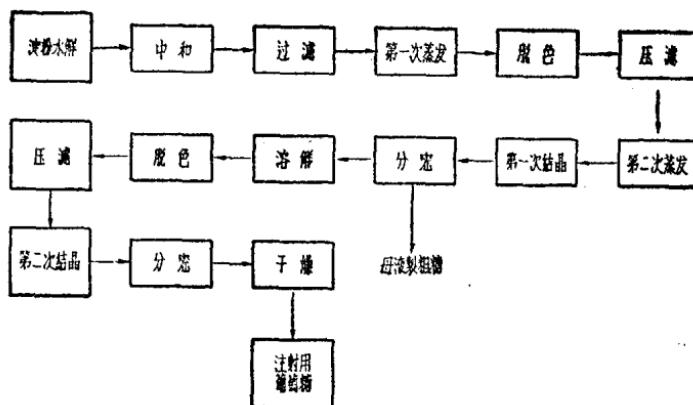
1. 采用離子交換法縮短注射用 葡萄糖生產過程

革新內容

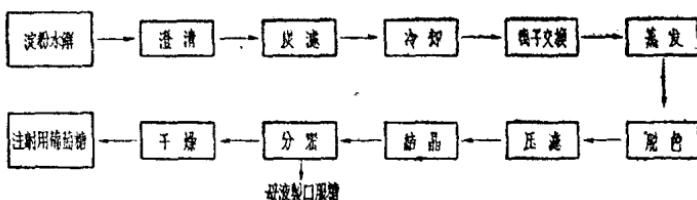
注射用葡萄糖，須用口服用葡萄糖重結晶始能達到規格要求。結晶一次不能達到注射用的規格，主要是在於晶体溶解後，發生混濁，重金屬超限量，色度深及含有糊精，如果採用離子交換樹脂處理糖液後，第一次結晶就能達到注射用規格，而且兩次結晶改變為一次結晶，則無論產量，得量，都能提高。一部分設備如結晶罐，壓濾機，離心機等都可以提高利用率。

重結晶與離子交換兩種生產過程比較：

重結晶法：

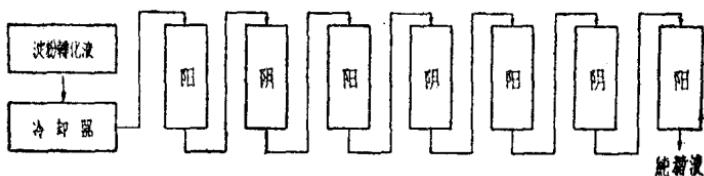


离子交換法：



采用离子交換在葡萄糖工业上是达到国际水平（技术）的一項重要措施。所用的离子交換树脂都是我国自制的 CBC-1 阳离子交換树脂和弱硠性酚醛型阴离子交換树脂。

离子交換工段是由 7 管交換器組成，其中 4 管是阳离子交換树脂，3 管是阴离子交換树脂。互相間隔排列：



离子交換过程可分为以下操作：逆洗、再生、冲洗、交換。

操作方法說明如下：

一、淀粉轉化液的处理

淀粉轉化过程照旧，但不需要中和而用陶土 1%W/V，使糖液澄清。

二、炭濾

在炭濾桶中置湿法炭，(用木屑与硫酸制成)，每 10 公斤可处理糖液 2500 立升、濾液必須完全澄清，儲存在木桶中。

三、冷却

用往复泵將糖液，从木桶压入冷却器，冷却器与交換器連

接，糖液經過冷却器之后，温度从70°C降至30°C以下。冷却器中压力不超过5磅/平方吋。

四、离子交换

(一)糖液的离子交换

目前正在中型試驗的过程，所用的交換器是用耐酸缸裝配而成，上端具有排气管，每一交換器含阳离子交換树脂157.5立升(45公斤)或阴离子交換树脂151.25立升(55公斤)。树脂在交換器中的体积，其直徑与高度之比为1:1.5(最理想的比例应为1:3~1:5)。

进行离子交換时，糖液从冷却器进入交換器共經過7管交換器，从最后一管流出的純糖液澄清而色淺。在最短的時間內应使之濃縮。如果久放則將影响成品的混濁度。

第一組的阴离子交換树脂的交換效能耗竭时，第一組的阳离子交換器仍具有相当的(約5%)尽管如此。第一組交換器(阳阴各一)仍然同时拆下，在最后另加入一組(一阴一阳)再組成7管，阴阳互相間隔，繼續进行操作。原来第二組升为第一組。每一組离子交換树脂能处理3800立升的淀粉水介液。

(二)逆洗

已耗竭的阴阳离子交換树脂分別用自来水逆流冲洗，直至流出液澄清无色，需時間約15~30分。若逆洗不透彻，將影响再生不完全，并且要消耗大量的再生剂和降低树脂的交換量。

(三)再生

逆洗完毕后便可以再生。阳离子交換树脂用5%的鹽酸再生，阴离子交換树脂用5%的碳酸鈉再生。每一交換器需耗再生剂：鹽酸(19°Bé)50公斤再生阳离子交換树脂，碳酸鈉($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$)48公斤再生阴离子交換树脂，再生剂套用6次，

开始做使用套用次数多的再生剂，最后使用新配制的再生剂、再生时，流速为3升/60秒。

(四) 純水冲洗

再生好的树脂，用純水將再生剂洗除，所謂“純水”是指經离子交換处理出来的不含离子的水。后来流出的水含再生剂的質量較好，可以再利用为配制再生剂之用。最后从阳离子交換器流出的洗水中应不含 Cl^- ，从阴离子交換器流出的洗水应为中性。

注射用葡萄糖成品質量：(按中國藥典 1953年版方法)

	兩次結晶法注射用葡萄糖	离子交換一次結晶法 注射用葡萄糖
酸 度	NaOH 耗 0.02 N 0.2~0.3 ml	NaOH 耗 0.02 N 0.25 ml
亞硫酸鹽 砷 鹽	阴性反应 合 限 量	阴性反应 合 限 量
可溶性淀粉 氯 化 物	阴性反应 18 ppm	阴性反应 阴性反应
重 金 属	3~5 ppm	3 ppm
醇 不 溶 物	阴性反应	阴性反应
熾 焚 酸 鹽	阴性反应	0.0% 阴性反应

口服葡萄糖質量：(按卫生部規定檢驗)

	不用离子交換法一次結晶口服葡萄糖	离子交換一次結晶的母液結晶口服葡萄糖
酸 度	0.08~0.1	NaOH 耗 0.1 N 0.07 ml
亞硫酸鹽 可溶性淀粉 砷 鹽	阴性反应 阴性反应 合 限 量	阴性反应 阴性反应 合 限 量
氯 化 物	36~90 ppm	阴性反应
重 金 属	3~6 ppm	5 ppm
醇 不 溶 物	0.2~0.5%	0.4~0.5%
熾 焚 酸 鹽	0.02~0.05%	0.045%

总收得率及成本：

	总 收 得 率	成 本
一次結晶注射用	75%	1.50
兩次結晶注射用	91%	1.20

存在問題：

- (1) 离子交換树脂的交換当量不大，須重新選擇树脂。
- (2) 成品在配制針剂时，其水溶液过濾較慢，目前正在研究改进中。

革 新 者
技 术 組
革 新 單 位
上 海 葡 萄 糖 厂

2. 葡萄糖母液与淀粉混合轉化以离子 交換樹脂处理

革 新 內 容

葡萄糖母液与淀粉的混合轉化，采用后能节约淀粉用量，提高葡萄糖收得率，原来这一措施祇能应用于二次結晶針用糖的第一次結晶品用，若作为口服糖則混濁度不能合格了，現以混合轉化液通过阳离子交換树脂处理后得到的糖混濁度比純淀粉轉化的还要低。

經過情况：

以混合轉化液經過冷却后通过兩只相联的阳离子交換器，除去大量鈣鹽及鐵鹽等。

一、操作条件

(一)交換时所采用的树脂系正德藥厂的磺基阳离子，交換时为鈉型。

(二)葡萄糖母液系二号糖的廢母液以总固体計算与无水淀粉比为 20:80。

(三)轉化条件酸度等均与純淀粉同样处理。

(四)冷却至 30°C 后通过离子交換器。

(五)交換速度 1000 立升/小时。

(六)交換期間控制鈣鹽及鐵鹽发现有任一种阳离子出現即需掉換离子交換器。

(七)交換量視树脂交換容量及糖液純度而异。

二、交換設備

交換器本厂自制用耐酸陶磁缸，容量 200 立升，內置树脂 45 公斤。

三、交換前糖液与交換后質量对比。

	交 擬 前	交 擬 后
比 重	1.0779	1.0767
灰 分	0.28%	0.12%
鐵 鹽	10 p.p.m.	无
鈣 鹽	60 p.p.m.	16 p.p.m.

四、成品質量对比：

树脂处理过成品混濁 4 p.p.m.

未經树脂处理成品混濁 24 p.p.m.

純淀粉轉化成品混濁 16 p.p.m.

革 新 效 果

一、提高質量。

二、提高葡萄糖收得率 20 %，

革新者

方振武 陈蒸芬

革新單位

上海葡萄糖厂

3. 縮短光气合成時間

革新內容

1. 革新前情况：

將 20 %发烟硫酸裝入光气发生器中，一次加入四公斤四氯化碳。用蒸汽漸漸加热到 70°C 左右，待作用正常时，緩緩連續加入其余的四氯化碳。温度保持在 85°C 左右。待所余的四氯化碳全部加完后，再升高溫度到 95°C 以上。待冷，抽去氯磺酸，再加新料。

2. 革新經過和措施：

將 20 %发烟硫酸 67.5 公斤裝入鑄鐵光气发生器中，再加入四氯化碳二公斤，用蒸汽加热到 95~98°C。待其作用正常时（即連續有气体发生），徐徐加入剩余的四氯化碳 28 公斤。四氯化碳加入的快慢，当看其气体发生的緩急来調整。如作用太快，则四氯化碳的加入應該較慢；如作用較慢，则四氯化碳的加入應較快。保持溫度在 100~95°C 之間。当四氯化碳加完后，而作用較慢时，则再升高溫度，最后到 110°C 左右。此时若无作用发生，则冷却后，即可出料，另投新料。

革新效果

1. 原来用同样量的发烟硫酸与四氯化碳作用時間为 48 小时，革新后只需 16 小时。

2. 劳动生产率提高 200 %。

革新者

方振武 黄 芳

革新单位

上海葡萄糖厂

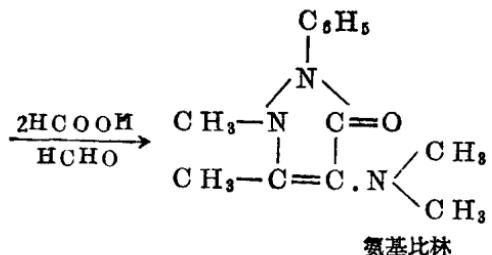
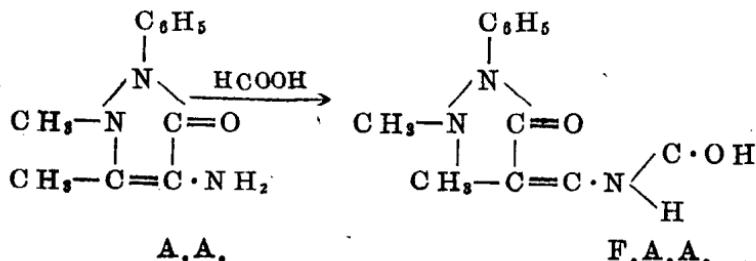
4. 缩短氨基比林(匹拉米董)制造工艺过程

革新内容

1. 革新前情况：

原来要从氨基安替比林(AA)经过甲酰化，制成甲酰氨基安替比林(FAA)再由 FAA 甲基化制取氨基比林，自 AA 至 FAA 需要经过酰化，冷却，摇摆，离心，过滤，烘干等五道工序。

化学反应式：



2. 草新經過及措施

一、措施：（一）利用現有設備条件扩大生产，为今年 200 吨增产任务創造有利条件。（二）节约人力物力。（三）縮短生产周期。（四）提高收得率。

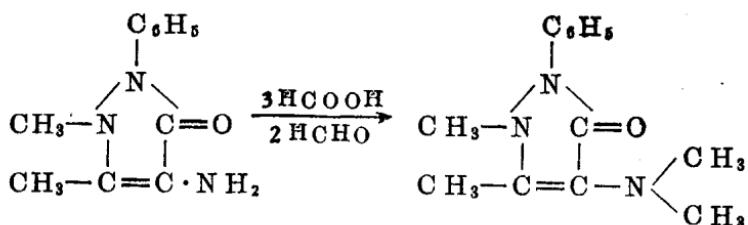
二、經過：將 AA 油用泵浦（或抽空）打入反應鍋中，先加入 1:1 克分子 AA:蟻酸，于 $101\sim104^{\circ}\text{C}$ 之間加热回流一小时，再加入 1:2 克分子 AA:蟻酸，并保持內溫在 95°C 緩緩滴加甲醸溶液二分子（对AA），分 4~5 小时加完，于 1~2 小时內將液溫升至 $99\sim102^{\circ}\text{C}$ ，保持此溫度 8 小时后取小样試驗反应終点。

[附注]（一）甲醛加入速度不可太快，否則反应劇烈，会造成溢出事故。

（二）加甲醛期間溫度不要太高，否則可使蟻酸甲醛蒸汽不及冷凝逸出，影响产量。

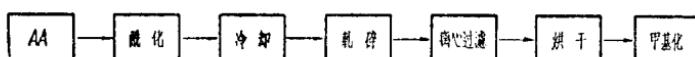
（三）因为本反应产生大量的二氧化碳气，故应采用內徑較大的冷凝器。

三、化学反应式：

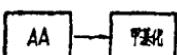


3. 草新前后的設備使用情况

一、原来：



二、革新后



革新效果

(一)工时节约	54,518元	} 共可节约 357,958元
(二)节约冰	8,300元	
(三)提高收得率:	231,140元	
(四)缩短周期节约	64,000元	

革新者

俞 成 琦

革新单位

五洲藥厂

5. 改变6-羟喹啉合成菸酸操作方法， 缩短工序，提高收得率

革新内容

1. 原来方法

1. 原料和用量 6-羟喹啉 25公斤
硝酸(56%) 185公斤

2. 操作：

将硝酸(56%)置于反应锅中，逐渐加入6-羟喹啉，即起反应，在5~6小时内将6-羟喹啉加毕，反应温度不得超过95°C。冷却后，将反应液在水浴上蒸干，加水160升搅拌，即有喹啉酸析出，滤取，用水洗涤，滤干，先低温烘干再置煤气烘箱中脱羧(温度155~165°C)得粗菸酸12.8公斤左右。

滤去喹啉酸后的母液，用直火浓缩后，以纯碱中和，析出