

中国科学院有机化学研究所最近几年来的工作

黃耀曾

(中国科学院有机化学研究所)

生物化学研究方面：我們研究了橘霉素的制菌作用，金霉素的抗生作用和鏈霉素对于鏈霉素依賴性的大腸杆菌作用的机制。

关于橘霉素的抗生作用方式，曾研究了橘霉素对于动物組織細胞、金色葡萄球菌和大腸杆菌的呼吸作用及对于細胞酶的作用，并證明了琥珀酸氧化酶系对于橘霉素最为敏感。抑制的主要对象可能是琥珀酸氧化酶系的“中間联系因素”。关于金霉素的抗生作用机制，我們的研究結果指出，金霉素抑制了氮的氧化同化。目前我們在研究：1. 金霉素对于貧氮大腸杆菌从氨产生核酸与蛋白質的作用；2. 金霉素是否專一地抑制蛋白質的同化作用，还是其他方面的同化作用也受抑制。关于鏈霉素对鏈霉素依賴性大腸杆菌变种的作用，在我們的實驗室中証实了前人的結果，鏈霉素不是鏈霉素依賴性大腸杆菌生長所必需的，而是正常生長不可缺的因素。鏈霉素依賴性大腸杆菌，如接种較多时，在沒有鏈霉素存在的液体培养基內亦能生長，但形态不正常，細長如絲。我們的實驗并显示，在培养时双氢鏈霉素加入的时间很显著地影响这种抗生素对細菌生長的刺激作用的效果。絲狀的鏈霉素依賴性大腸杆菌与形态正常的比較，發現核酸含量增加 70%，蛋白質含量降低 20%。由于絲狀細胞的核酸含量高到不正常的程度，因此我們現在在研究缺少双氢鏈霉素对于鏈霉素依賴性大腸杆菌生長循环中 RNA 与 DNA 含量的影响。

金霉素化学研究方面：我們进行了一系列金霉素化学的研究。

(一) 关于从發酵液中提取金霉素的問題，改良了鈣鹽沉淀法，产率較文献記載的方法高出 15—20%。这一方法已交有关部门扩大試驗，結

果也很好。

(二) 完成金霉素在各种 pH 值下各种溫度稳定性的測定，对提取金霉素增高回收率起了一定的指导作用。

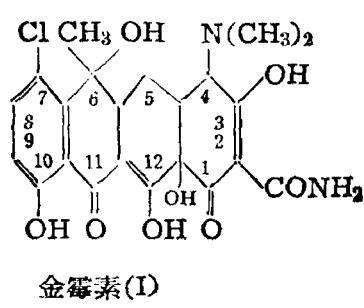
(三) 应用金霉素与鹽酸加热产生橙色的顏色反应，試出了發酵液中化学檢定金霉素含量的方法。

(四) 研究了鐵离子对金霉素提取的影响，發現鐵离子不仅与金霉素生成鐵絡鹽，并使金霉素起了氧化作用，因此減低了回收率。

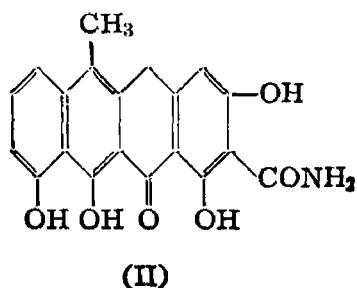
(五) 关于金霉素紙上層析方法，研究了 43 种显層溶剂和各种辨認色層的方法(螢光法、HCl 气熏法及瓊脂平板培养基制菌法)，一般以 $M/_{10}$ 檸檬酸鹽 pH3.9 緩沖液飽和的丁醇作显層溶液最佳。如欲鑒別金霉素中微量脫水金霉素的存在，則以 1% 硼酸水溶液为佳。用本法可以直接鑒定發酵液中的金霉素。用混合層析法可以鑒定尿中的金霉素。

(六) 在化學結構方面，完成了下列几項研究工作：对金霉素的結構，尤其是 C₄ 位置上的二甲胺基及 C_{12a} 上的角羥基，由紫外吸收光譜性質的推測有了進一步的說明。对异金霉素性質提出了更多認識。研究了金霉素的降解物的脫氯反应，并測定了各种脫氯化合物的紫外吸收光譜，它与相应的地霉素降解物光譜極其相似。这对于說明這兩種抗生素結構的相似性提出了丰富的証据。

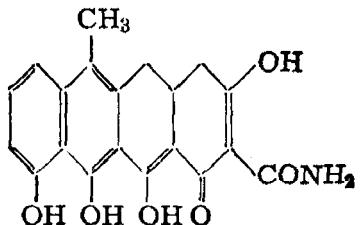
(七) 在化學合成方面，我們研究的对象是合成脫二甲胺地霉紅(II)和金霉素本身或其降解物，如脫二甲胺脫羥脫水四園素(III)。我們完成了和进行了几項关键性的模型試驗，合成了(IV)和(V)。



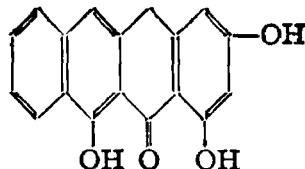
金霉素(I)



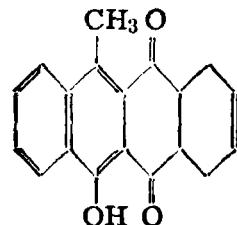
(II)



(III)



(IV)

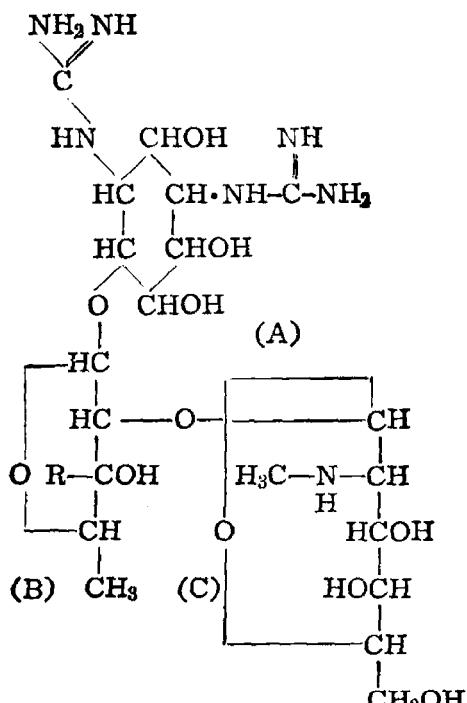


(V)

鏈霉素化学方面，迄今还没有解决的问题有下列几个：

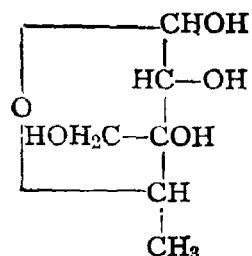
第一，链糖部分尚未分离获得。不論链糖、双氢链糖，或其氧化和还原的衍生物都未曾合成。第二，链霉素結構中链双糖胺苷鍵究与链胍部分的C-4或C-6相連結尚未确定。第三，关于链霉素分子中二个苷鍵，Wolfson 根据同旋律的計算認為N-甲基-2-氨基-L-葡萄糖苷鍵是 α -

構型的，链双糖胺苷鍵是 β -構型的。而後者的决定是根据了十二苯甲醣链霉素、七苯甲醣链胍和链霉素降解物的苯甲醣衍生物的分子旋光率計算而得。但是它的計算既根据不完全的数据(仅获得五苯甲醣链双糖胺甲苷的 α -和 β -型一对异構体中的一个)，而且同旋律能否毫無保留地适用于苯甲醣类亦待研究，所以苷鍵的構型尚待確証。第四，链霉素或双氢链霉素尚未合成。

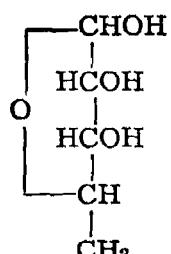


链霉素(VIa): R=CHO

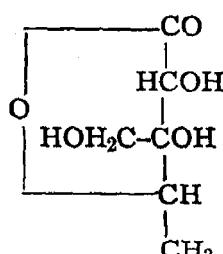
双氢链霉素(VIb): R=CH2OH



(VII)



(VIII)



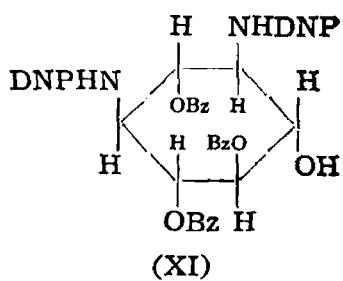
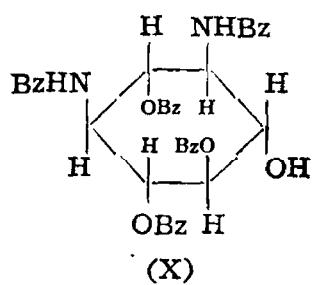
(IX)

关于第一个問題，我們进行了双氫鏈糖(VII)的分离。

为了要合成双氫鏈糖或鏈糖，我們先試探了合成5-脫羥-L-來蘇糖(VIII)的一些方法。这个糖除支鏈外其他分子部分和鏈糖相似。

此外我們还正在进行双氫鏈糖(VII)的半合成，从双氫鏈霉素降解物双氫鏈糖酸內酯(IX)为起点。

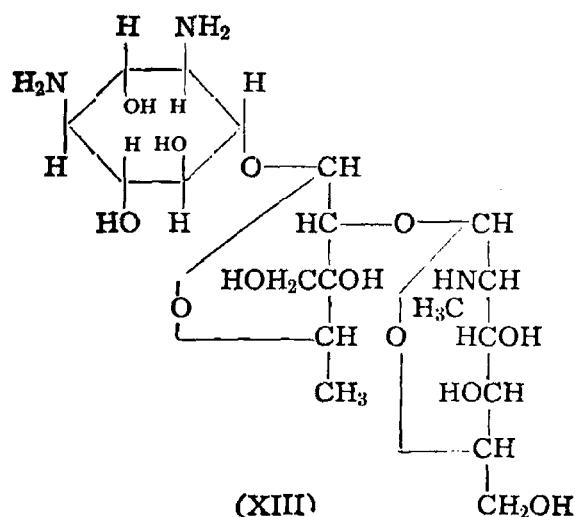
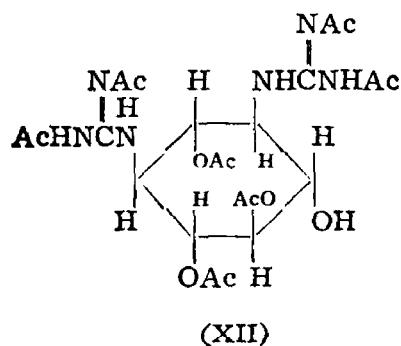
关于第二个問題，鏈双糖胺苷鍵与鏈胍的連結于由可能在鏈胍的C-4或C-6，因为地位的不同可能形成兩种不同的非对映立体異構体。当然这可以一方面利用X射綫衍射法測定来判断，但最确切的而完全可能的是用化学的降解方法来解决。因此我們經過一系列反应制备了五苯甲醯鏈胺(X)与三苯甲醯-N-双二硝基苯鏈胺(XI)。如將这两个化合物中帶羥基的不对称碳原子保护起来，經降解可預料获得該不对称碳原子的D-或L-構型的簡單产物，从而可推論鏈胍上苷鍵的位置。

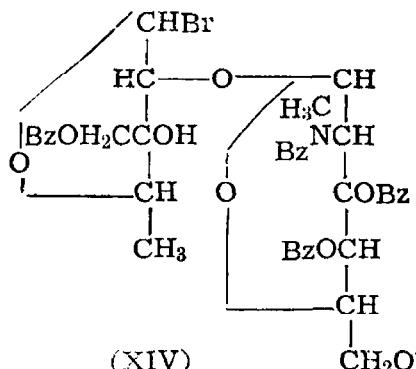


关于第三个問題，鏈双糖胺苷鍵的構型，Wolfrom 按他的方法計算結果認為是屬於 β -型的，我們以為有問題。首先他所用以計算的五苯甲醯鏈双糖胺甲苷的構型沒有肯定，即使如他所說是 α -構型亦缺少 β -型的異構体，以致他不得不用鏈双糖胺的乙醯化衍生物来奏數，这样的計算誤差可以是相当大的。他又用七苯甲醯鏈胍的分子旋光度来代替七苯甲醯鏈胍基的分子旋光

度，这样的計算也是有问题的。再說同旋律能否适用于苯甲醯糖类，也需有系統的實驗來證明。目前計算鏈双糖胺苷鍵的構型，最适当是从乙醯化衍生物出發，因此我們試制了七乙醯鏈胍(XII)，由于該化合物很不稳定，其提純工作留待研究。另一方面，我們在鏈霉素或二脱脲双氫鏈霉素(XIII)的合成方面如能成功，也可用以闡明苷鍵的構型。

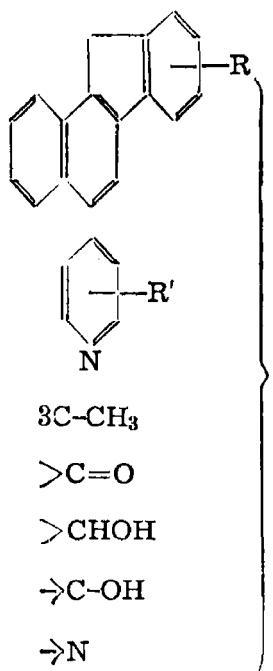
第四个問題，关于鏈霉素的合成，当然是比較最艰难和复杂的問題。但鏈霉素合成的研究不仅为了証实鏈霉素的結構，同时也可以研究以其他的氨基糖、糖类或与鏈胍类似的化合物来合成鏈霉素类似物和同型物以比較它們的生物作用，甚至可能合成較鏈霉素更有效的抗菌物質。我們將試以最近获得的1-溴-五苯甲醯双氫鏈双糖胺(XIV)与(X)或(XI)縮合而成十苯甲醯二脱脲双氫鏈霉素或七苯甲醯-N-三二硝基苯二脱脲双氫鏈霉素。由于我們已能以Ba(OH)₂成功地除去其氨基上的一个二硝基苯基团，因而为鏈霉素的半合成打下了基础。





(XIV)
植物鹼化學研究方面：我們研究了貝母植物鹼的化學結構。

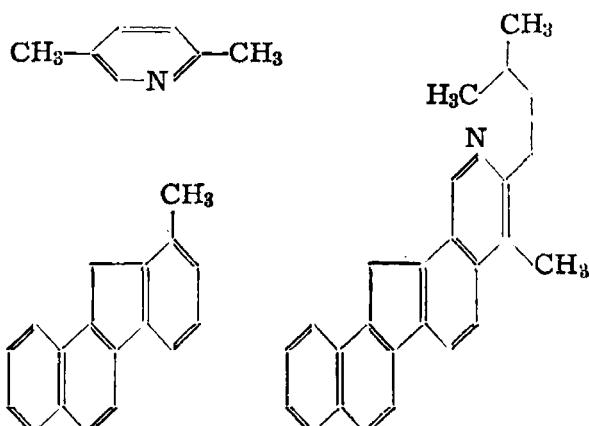
首先我們研究了各種市售貝母所含植物鹼，得知其間構造極相類似。而含量以西貝母中的西貝素及浙貝母中的貝母素甲較為丰富。證明了西貝素的實驗式為 $C_{27}H_{44}O_3N$ ，為含有一个仲醇基、一個叔醇基、一個羧基的飽和叔胺。西貝素包含六個環，並有三個碳甲基。由連續鋅粉蒸餾及硒脫氫等法降解西貝素，得碳氫化合物二種及鹼性物一種。二種碳氫化合物由紫外吸收光譜及分析，檢知系1,2-苯弗的同族體。鹼性物由本身及其衍生物的性質，檢知系吡啶的同族體。故貝母植物鹼應屬於改形樟類植物鹼。



貝母素甲我們用鋅粉蒸餾、硒脫氫降解得到與西貝素相同的產物。根據此結果、一些衍生物的分析，以及其他證據，我們修正了貝母素甲及乙的實驗式分別為 $C_{27}H_{45}O_3N$ 及 $C_{27}H_{43}O_3N$ 。

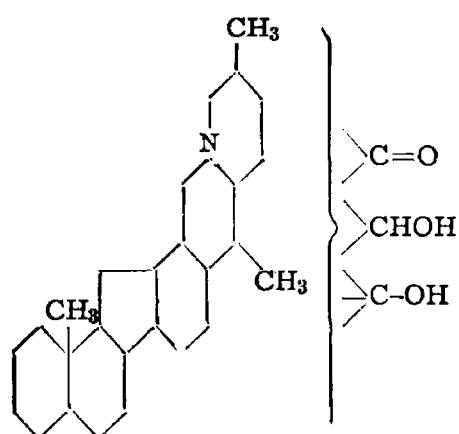
我們并用合成法證明了降解所得的鹼性物為

$2,5-$ 二甲基吡啶，碳氫化合物之一為8-甲基-1,2-苯弗。又將西貝素直接用硒脫氫法降解，得到一種鹼性產物，實驗式為 $C_{26}H_{25}N$ 。由其本身的理化性質及紫外吸收光譜，以及其氧化所得的酮體，氯化所得的八氯產物等衍生物的性質，證明即系 Jacobs 等由藜蘆植物鹼用類似的方法降解得到的、最近提出結構式的 Veranthridine。故以上的結果，使貝母植物鹼與藜蘆植物鹼溝通了關係。



Veranthridine

由以上結果，我們對西貝素提出了下列的構造：



其中三個氧原子的位置尚未完全肯定。由於西貝素不能與苯甲醛或亞硝酸戊酯縮合，亦不能為二氧化硒所氧化，其中的羧基可能是在 C₁₁ 位。根據西貝素及一系列的有關衍生物的旋光度與藜蘆植物鹼 Jervine 的相當物的比較，推測 A/B 環為反式(trans)，仲醇基在 3β 位。關於叔醇基的位置，現正從事研究。關於降解所得烴質 $C_{20}H_{18}$ 的結構，推測為 7-乙基-8-甲基-1,2-苯弗，其試行合成亦在進行中。

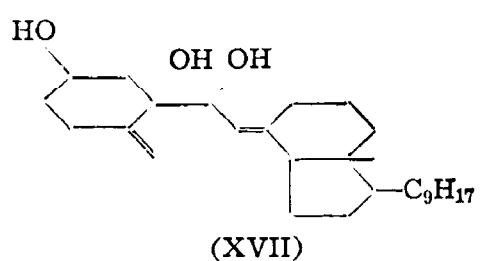
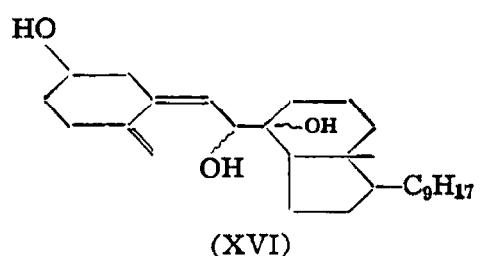
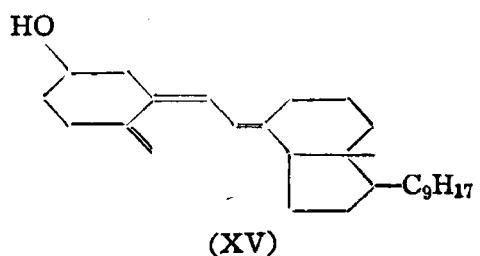
此外尚有下列諸項問題亦尙待進行：

- (1) 西貝素与貝母素甲結構的区别。
 - (2) 立体化学的問題。

我們还进行了国产山馬蹄（又称蘿芙木或矮青木）(*Ruwolfia verticillata* Baill.) 的研究。分离及純化其中的植物鹼的工作，正在进行中。

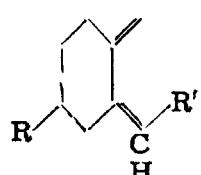
全鹼的藥理，經藥物研究所初步試驗，具有降低血壓作用，其程度約與印度產的蛇根草相仿。

醇类化学研究方面：我們正在进行維生素丁₂(XV)的全合成及半合成。我們用維生素丁₂的氧化降解物来做半合成的原料。當以中性高錳酸鉀氧化時，得到一個新的雙羥雙氫維生素丁₂。它的物理性質與已知的5,6-雙羥化合物不同。從它的紫外吸收光譜及氧化降解物的結構，証



明它是7,8-双羟双氢维生素D₂(XVI)。我們也改进了Windaus的四乙酸鉛氧化維生素D₂的操作方法，提高了5,6-双羟化合物(XVII)的得量。

維生素丁₂的合成化學里的一个重要關鍵是在C_{5,6}的立體化學，所以我們第二方面要進行的是



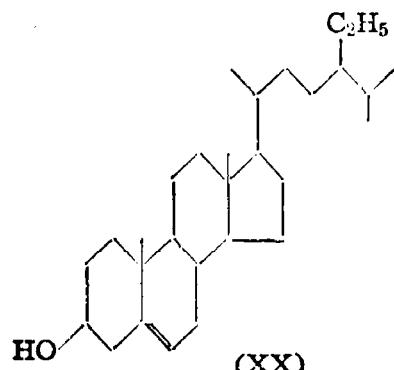
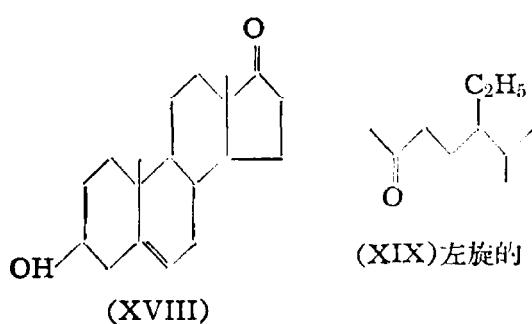
类型的化合物的合成及其化学的研究。

我們还进行了大豆磚的研究。由于大豆油脚是榨油工业的副产品，每年产量極为可观。油脚含有植物磚类混合物，总称大豆的磚类 (Soy-sterols)。它的成分据前人研究，含有豆磚(Stigmasterol)、棉子磚(Campesterol)、 γ -麦胚磚(γ -Sitosterol)、 β -麦胚磚、飽和麦胚磚(Sitostanol) 和麦角磚(Ergosterol) 等。

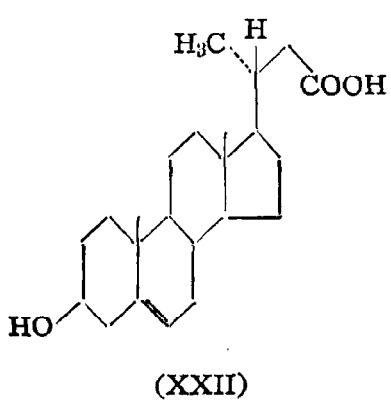
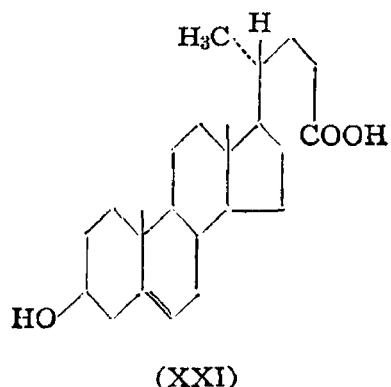
我們研究了大豆磷的提取和 γ -麦胚磷的分离。我們所采用的提取的方法比文献里的(日人D. Nomura)簡單，即利用丙酮为溶剂提取大豆磷甙，然后皂化除去油脂杂质，再經水解制得粗磷，磷之含量約為2—3%。

至于 γ -麦胚磷的纯度問題，則因为該化合物的物理常数在文献里的記載頗不一致，而且也有人根据 M_D 差异的比較，推測文献里的一些样品可能含有一左旋性較大的杂质。它的純制是經過一系列的多次复結晶制得，手續麻煩，得量亦低。我們采用氧化鋁層析法，將粗磷分为四个部分，其中一个部分肯定为 γ -麦胚磷，得量約為10%，其余几个部分尚須进一步的研究。

我們还准备更进一步地肯定 γ -麦胚磷的C₂₀上的立体化学，因为文献上只根据它的兩個氧化降解物(XVIII)及(XIX)来定它的結構为(XX)，而認為它是 β -麦胚磷(或双氯豆磷)的C₂₄上的异構物。



我們將采用鉻酸氧化的方法，分離氧化所得的胆酸類化合物，來決定 C₂₀ 上的構型。如果 γ -麥胚磚在 C₂₀ 上的構型與一般的植物性磚類是相同的，那麼這些膽酸的結構將如 (XXI)、(XXII) 各式所示：



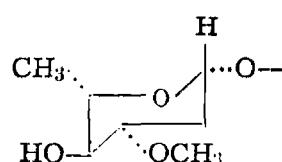
為了鑑定這些氧化產物，我們從豬膽汁分離豬膽酸，經若干步驟制得了 (XXI)，並準備制備 (XXII)。

關於大豆磚的應用問題，計劃制取足量的粗磚進行鉻酸氧化，目的在：(1) 分離其中的豆磚，再經臭氧化制取 C₂₁ 的磚類化合物，應用於孕激素、腎上皮激素等的製造。(2) 分離 C₁₉ 的磚類化合物，可以用為製造雌雄性激素的原料。

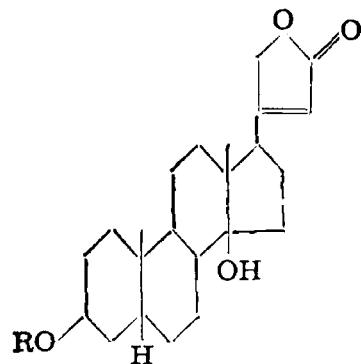
關於這方面的工作，國外雖有專利文獻發表，但沒有詳細的操作記載。我們將進行這方面的實驗，希望能掌握具體的實驗情況，以供將來擴大為工廠製造的參考。

強心苷是 C₂₃ 和 C₂₄ 的磚類化合物的甙，多數存在於夾竹桃科的植物里。在這方面國內還缺少有系統的研究工作。目前我們用羊角蘿 (*Strophanthus divaricatus*) 等做實驗材料。對羊角

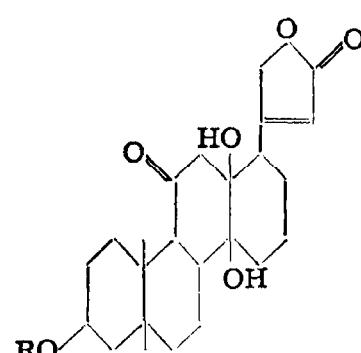
蘿的化學成分的研究，朱任宏和 Reichstein 均有文章發表。朱任宏從國產羊角蘿的粗甙水解後分得甲乙丙三種配基；Reichstein 從香港取得的樣品中分離兩種結晶性的甙及無定形部分，兩種結晶甙的結構，經 Reichstein 測定如下：



(XXIII) α -L-Oleandrosyl

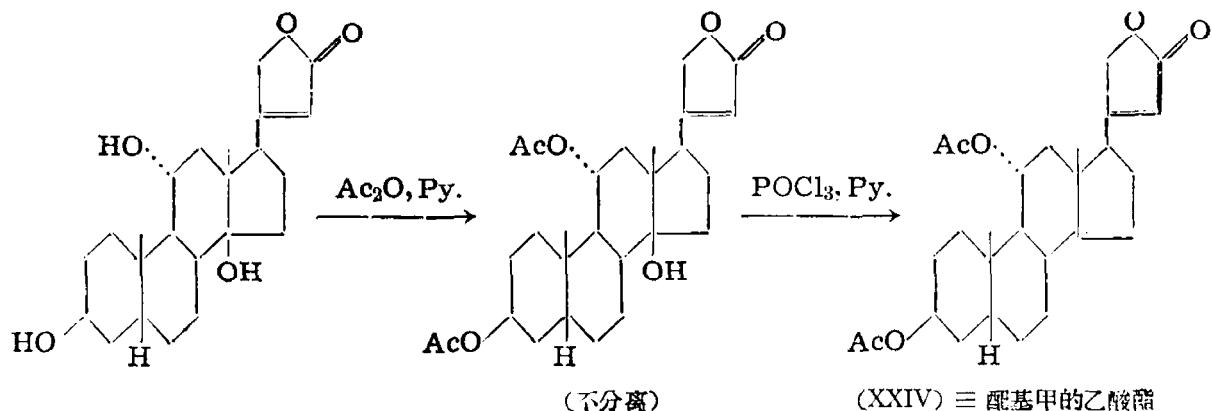


Divaricoside (R=XXIII)
Sarmentogenin (R=H)



Caudoside (R=XXIII)
Caudogenin (R=H)

我們也已取得 Divaricoside 的結晶，又從粗甙混合物經水解後分得兩種的配基，即毒毛旋花配基 (Sarmentogenin) 和羊角蘿配基 (Caudogenin)，並經下列反應證明朱任宏的配基甲為 β -脫水毒毛旋花配基 (β -Anhydrosarmentogenin) (XXIV)：



我們曾与藥物研究所的朱任宏先生合作，根据下列的反应和分子旋光的比較，确定从川草薢分离的 Sinodiosgenin 的結構为薯蕷配基的 β -D-葡萄吡喃糖甙(Diosgenin β -D-glucopyranoside)。

新抗生素化学研究方面：我們進行了放綫菌1-21號以及放綫菌300號兩種菌株抗生物質的分離。這兩種菌株均系本院藥物研究所蔡潤生等從土壤分離得到的。

1-21 菌株可能产生三种抗生物質，可用紙上層析或逆流分溶方法分开。甲、乙、丙三个物質都不耐热，呈紅色色素狀。它們之間有鹼度的不同，甲为强鹼性物質，而丙則很弱。在 pH7.0 的水中甲易溶于水，而丙則溶于有机溶剂。

1-21-甲物質對縮二脲呈陽性反應，而對茚三酮、坂口、亞硝基鐵氰化鈉、Benedict、Molisch、三氯化鉄、Fehling 等試劑呈陰性反應。性質上很像環狀多肽體。1-21菌株的抗生素對革蘭氏陽性細菌的作用很強，對革蘭氏陰性細菌的作用很弱，而對酵母真菌幾無作用。

按上海第一医学院林飞卿等的初步試驗，
1-21-甲物質对肺炎球菌實驗感染的小白鼠有保
护作用。一次皮下注射剂量在 1.8 毫克 / 每公斤体重时
能完全保护已感染五个最低致死量的肺炎球菌
35 号 (由本地医院病人中分离得到) 的小白鼠。
一次皮下注射的毒力 LD₁₀₀ 为 2.9 毫克 / 每公斤体重。

300号菌株可在含有肉汁、胰及葡萄糖的培养液中产生三种抗生物質，对革蘭氏陽性、陰性細菌有抑制生長作用以外，同时也对耻垢杆菌有抑制作用。

發酵液用活性炭脫色后經二次甲乙丙型10號陽離子樹脂和一次陰離子樹脂交換，所得粗制抗

生物質的硫酸鹽的最高活力為 0.4 微克/單位 (對大腸杆菌的最低制菌濃度)。硫酸鹽的氧化鋁層析結果：(1)先用甲醇洗脫得 300-甲的硫酸鹽，活力為 0.24 微克/單位，274°C 分解。元素微量分析初步結果：C, 36.81%；H, 6.43%；N, 16.13%；S, 6.05%；O, 34.16%。實驗式可能為 $C_{16}H_{32}N_6O_7 \cdot H_2SO_4$ 。(2)用 60% 甲醇洗脫得 300-乙的硫酸鹽，活力為 0.2 微克/單位。(3)用水洗脫得 300-丙的硫酸鹽，活力為 0.2 微克/單位。

这三种物质从性质上看来似乎属于环状多肽体，能形成结晶粉状的苦味酸盐，甲、乙、丙三物质的苦味酸盐的熔点为 $150-152.5^{\circ}$ ， $143-147.5^{\circ}$ 和 $154-161.5^{\circ}$ 。按蔡润生等的初步生物试验，显示对小白鼠的一次急性毒力试验结果 LD₁₀₀ 甲 >100 毫克/公斤，乙为 50 毫克/公斤，丙为 10 毫克/公斤。

現正在改进离子交換法，結合柱上層析、紙上層析及逆流分溶等方法進一步試探是否能再提高300-甲的純度，并試提純其他二種抗生素，也在進行三種抗生素的深入的化學研究。

关于鏈霉素分离及分析的研究方面：我們與輕工業部的上海第三制藥厂及前上海工業試驗所合作，研究了鏈霉素的提取生产方法及中間試制中各項有关的科学技术問題，获得下列結果：

(1) 应用草酸和紙漿法解决了發酵原液难于過濾的問題。(2) 应用国产氧化鋁作層析剂，研究了对于鹽酸鏈霉素粗制品純化的效果。層析后純度一般可提高 50% 以上，并易于制成氯化鈣复鹽，活力回收率亦較高。層析所得最純部分可达分析純的程度。(3) 制成了鹽酸鏈霉素氯化鈣复鹽結晶，达到分析純并符合藥典規格。

为了改进链霉素的分离方法，我们进行了一

系列原本所高分子化學組成的甲基丙烯酸型陽離子交換樹脂交換性能的研究。其中以甲乙丙型 10 号樹脂對鏈霉素的交換性能比較好。它對鈉離子的交換量為 5 毫克當量/1 克樹脂。它的滲脹系數為 2。破碎率小，在交換柱中用酸鹼交換 80 余次，尚未發現顯著破損。樹脂的再生效能經與鏈霉素發酵液 150 次的交換與洗脫試驗，樹脂的交換量保持正常，沒有降低。含水量（空氣干燥 H 式）86.5%。

我們用甲乙丙型 10 号樹脂與按日人梅澤純夫方法製備的水楊酸-苯酚-甲醛樹脂及 Amberlite IRC-50 在交換柱中進行對鏈霉素發酵液的比較試驗，結果對鏈霉素的交換性能 Amberlite 樹脂與甲乙丙型樹脂基本相仿，而由後者所得的抗生素產品純度較高，水楊酸型樹脂的性能最差。

最普遍應用於測定鏈霉素的化學方法是麥芽

酚法。它的原理是鏈霉素能在鹼溶液中轉化而成麥芽酚。但是一分子鏈霉素可以產生多少麥芽酚，前人的報告尚不能肯定。鏈霉素的麥芽酚轉化率不僅本身有理論意義，即在分析方面也是一個重要問題，因之有加以重新測定的必要。我們的實驗結果，證明在適當的條件下，每分子鏈霉素可以產生一分子麥芽酚。

發酵液中因有干擾物質不能直接應用麥芽酚測定法。我們用本所合成的甲乙丙型 10 号陽離子交換樹脂先用已知量鏈霉素的水溶液，又用已知量鏈霉素加于以鹽酸煮過因而失去了活力的發酵液與之交換，經水、甲醇、乙醚依次洗滌後用鹽酸甲醇溶液洗脫，然後根據我們的麥芽酚定量法測定，試驗結果證明一分子鏈霉素產生一分子麥芽酚。依照上述方法我們也測定了發酵液中的鏈霉素，其結果與用生物測定法相符。

中國科學院有機化學研究所學術委員會成立

10月5日到9日，有機化學研究所同藥物研究所同時舉行了學術委員會成立大會。出席會議的除6位學術委員（另外兩位委員因故未能出席）以外，還有院內外的許多位有機化學家。

汪猷副所長代表有機化學研究所和莊長恭所長向委員會作了關於有機化學研究所基本情況和今後工作任務的報告。研究所的各個工作組分別向委員會提出了研究工作報告。

有機化學研究所成立於 1950 年 8 月。幾年來，特別是從 1953 年以來，研究力量和工作有了很大的發展。今年並以高分子化學組、物理化學組和分析化學組的全部力量支援了即將正式成立的綜合性的化學研究所。

1953 年以前，該所的研究工作主要是協助生產建設解決一些迫切的實際問題。自 1954 年起逐漸開展了理論性的研究。

幾年來，該所在抗生素方面、碳水化合物化學、植物鹼、甙類化合物等方面進行了許多工作（參考本刊本期第 46 頁，有機化學研究所最近幾年來的工作）。在高分子化學方面，對有機玻璃

的單體合成與聚合的研究已在實驗室獲得成功，提供了進行擴大試驗的條件。研究了甲基丙烯酸十六酯的聚合和烯類的共聚合。己內醯胺單体制備的研究解決了合成中的關鍵問題，建立了可行的操作方法，掌握了聚合反應的條件，得到了需要的合成纖維。同時對己內醯胺聚合反應機構進行了一些研究。在硅有機化合物方面，對聚硅氧烷型的高分子化合物進行了研究，制得了甲基與苯基的乙氧硅烷與氯硅烷等化合物，在聚合作用方面也進行了工作。原硅酸乙酯制備的研究，為工業生產提供了條件。此外還研究了提取抗生素用的離子交換樹脂，得到了初步成功。在高分子物理化學方面，進行了粘度法、光散射法和端基滴定等方法測定分子量的研究，以及聚合物分子量分布等的研究，並進行了有機玻璃的塑性方面的測定。在分析化學方面進行了包頭鐵礦的分析研究工作，也獲得了一定的成績。

出席會議的學術委員和有機化學家們對各工作組的研究工作報告和今後的工作提出了許多意見。