

苏維埃社会主义共和国聯盟

国家药典

第八版

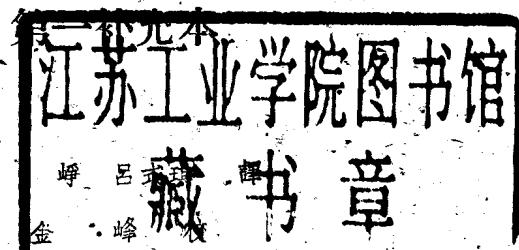
第一補充本

人民衛生出版社

蘇維埃社會主義共和國聯盟

国家药典

第八版



袁士誠 徐玉筠 审校

人民衛生出版社

一九五九年·北京

ГОСУДАРСТВЕННАЯ
ФАРМАКОПЕЯ
СОЮЗА СОВЕТСКИХ
СОЦИАЛИСТИЧЕСКИХ
РЕСПУБЛИК

VIII ИЗДАНИЕ

Первое дополнение

ГОСУДАРСТВЕННОЕ ИЗДАТЕЛЬСТВО
МЕДИЦИНСКОЙ ЛИТЕРАТУРЫ
МЕДИЗИМ-1952—МОСКВА

苏维埃社会主义共和国联盟国家药典

第八版 第一补充本

开本: 850×1168/32 印张: 3 9/16 字数: 96千字

李 峥 呂 式 楠 譯

人 民衛生出 版 社 出 版

(北京書刊出版業貿易許可證出字第〇四六號)

• 北京崇文區棋子胡同三十六號。

人民衛生出版社印刷厂印刷·新华书店发行

統一書號: 14048·1704

定 價: 0.50 元

1959年5月第1版—第1次印製

(北京版)印數: 1—5,000

序 言

国家药典第八版(1944)的编纂工作结束以来，临幊上出現了許多新的制品，以及某些原有制品的新剂型。这些制品的質量，都受苏联保健部批准的有关药典条文和技术条件的限制。

在第八版药典的这个第一补充本中，收載有1945—1950年間的材料，共82項，其中有兩項是生物鉴定方面的。这个补充本，不論在体裁或是形式上，都与第八版药典相同，因此它是第八版药典邏輯的、正式的繼續。

本~~书~~附录中第一次刊載了儿童服用毒劇药的一次极量表。这个表是根据苏联医学科学院院士 Г. Н. Сперанский 教授所領導的專門委員會的工作并广泛征求儿科学界和药学界的意見而編制的。

本书由 О. Ю. Магидсон 教授主編，参加編輯工作的有： М. Д. Машковский 教授， Н. А. Львов 讲師，药学副博士 Е. Ю. Шласс 和 А. С. Прозоровский 助教。

苏联保健部医学学术委员会药典委员会

目 录

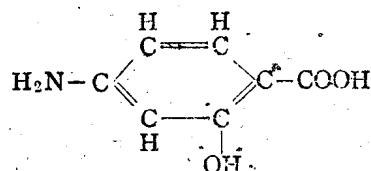
序言	
制品	1
甲表 毒药	86
乙表 剧药	86
儿童用毒药及剧药的一次极量	88
附录	
I. 青霉素的生物测定法	93
II. 红草根茎和根及红草酚效价的生物测定法	98
III. 青霉素制剂中苄基青霉素的含量测定法	100
拉丁文索引	102
俄文索引	105

制 品

1. 对氨基水楊酸(4-氨基-2-羟基苯甲酸)

Acidum para-amino-salicylicum

ПАРА-АМИНО-САЛИЦИЛОВАЯ КИСЛОТА



$C_7H_7O_3N$ 分子量 = 153.13

性狀 本品为白色或灰白色的小結晶性粉末。溶于醇、乙醚或丙酮，难溶于水，其水溶液呈酸性反应；极易溶于苛性硷溶液。熔点为 142—145°(分解)。

鉴别試驗 将本品 0.02g 溶于醇 2ml 中，加硝酸銀醇溶液 0.5ml，則生成灰色絮状沉淀，再加入稀硝酸 2 滴，沉淀又被溶解。

加本品 0.01g 于水 10ml 中，并滴入稀盐酸 2 滴使成酸性，微热溶解后，冷却，加三氯化鐵試液 2 滴，溶液应变为紫色。

将所得溶液靜置 3 小时，应无沉淀(5-氨基水楊酸)析出。

取本品 0.02g，加水 10ml，再加入稀盐酸和 0.1M 亚硝酸鈉液各 1ml，取此溶液 1ml 倾注于 β -萘酚的硷性溶液 5ml 中，混合液应显櫻紅色(与水楊酸区别)。

純度試驗 取本品 1g，加入 50ml 水中，攪拌 5 分鐘，過濾。

所得濾液 10ml 中，含氯化物不得較标准溶液 10ml 所含的更多，即在本品中不得过 0.01%。

同样濾液 10ml 中，含硫酸盐不得較标准溶液 10ml 所含的更多，即在本品中不得过 0.05%。

取本品 0.5g 加契列氏試劑試驗，不得显砷的反应。

在小磁皿內將本品 0.1g 溶于无水丙酮 10ml 中，加干燥氯氧化鉀 1 小块，在 1 分鐘內不應顯黃色（對硝基水楊酸含量限度）。

取本品 0.03g（準確稱量），溶于中性醇（對酚酞）25ml 中，自微量滴定管用 0.1N 氯氧化鈉液滴定，至顯玫瑰紅色（指示劑——酚酞）。所消耗的 0.1N 氯氧化鈉液不應少於 1.95ml，且不應多於 1.98ml。

置本品約 0.5g（準確稱量）于真空干燥器中，以氯化鈣為干燥劑，至得恒重，減失重量不得過 0.3%。

置本品約 0.5g（準確稱量）于稱定重量的坩堝內，以 0.5ml 濃硫酸潤濕，在網上注意加熱，至硫酸蒸氣排盡後，熾灼至恒重。殘渣不應超過 0.1%，所含重金屬量不得較標準溶液 10ml 中所含的更多，即在本品中不應過 0.001%。

含量測定 取本品約 0.3g（準確稱量），加熱溶于水 150ml 和稀鹽酸 10ml 的混合液內，溫度勿超過 50°，冷卻後移置厚玻璃杯中，加水使溶液總體積達 200ml，加溴化鉀 3g，以 0.1M 的亞硝酸鈉液緩緩滴定，保持溫度不超過 5°，直至加入亞硝酸鈉液 5 分鐘後，混合液 1 滴使碘淀粉紙立刻變成藍色為止。

每 1ml 的 0.1M 亞硝酸鈉液相當於 0.01531g 的對氨基水楊酸，本品中含對氨基水楊酸不應少於 98.5%。

貯藏 置棕色玻璃容器中，密閉於干燥處保存。

2. 阿杜尼西特（福壽草昔）

Adonisidum

АДОНИЗИД

本品系自福壽草①高度提純除去無效成分的苷類的水溶液。

性狀 本品為透明微黃色液體，具特臭，苦味。

鑑別試驗 取本品 1ml，加 0.5% 亞硝基亞鐵氯化鈉溶液 2 滴及 1N 氯氧化鈉液 2—3 滴，混合液應呈棕黃色，繼變為黃色。

純度試驗 取本品 2ml，加甲紅指示液 1 滴，混合液應顯黃色。

取本品 2ml，加中性紅指示液 1 滴，混合液應顯玫瑰紅色。

將本品 2ml 置水浴上蒸發至原體積的 $\frac{1}{4}$ ，加入濃硫酸 0.5ml，于網上注

① *Adonis vernalis L.* —譯註

意加热蒸发，至硫酸蒸气排尽后，燃灼至得恒量。残渣不应超过 0.03%，并含重金属不得较标准溶液 10ml 中所含的更多，即在本品中不得超过 0.00025%。

含量测定 本品应有一定效价，用单位（ED）表示，可借生物测定方法测定，其测定法载于国家药典第八版附录中。

本品 1ml 应含 23—27 单位（ED）。

本品的效价及制造日期，应在标签上说明。

贮藏 于凉暗处谨慎保存（乙表）。

本品的效价，自出厂之日起，三年期满后应再进行检查。

一次剂量 皮下注射 1ml，内服 30 滴。

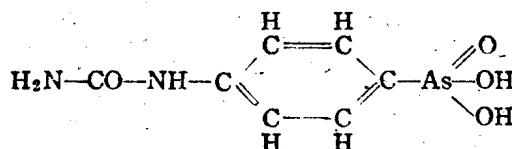
一日剂量 皮下注射 2ml，内服 60 滴。

3. 卡巴胂（对脲基苯胂酸）

Aminarsonum

АМИНАРСОН

(Пара-карбамино-фенил мышьяковая кисилота)



$C_7H_5O_4N_2As$

分子量 = 260.07

性状 本品为白色结晶性粉末；溶于 170 份冷水，或 30 份热水。几乎不溶于乙醚或氯仿。易溶于氢氧化钠溶液及碱金属碳酸盐溶液中。其水溶液呈酸性反应。

熔点为 172—174°（分解）。

鉴别试验 本品 0.5g 溶于 2ml 氨水中，加水 5ml 及镁混合液 3ml。加热至沸，应有白色沉淀生成。

置本品 0.4g 于试管中，用吸管注意加入 20% 氢氧化钠溶液 5ml，不要沾污试管壁，然后用棉花一小块塞于管口，上置潮湿的红色石蕊试纸一块，加热时，石蕊试纸应变蓝色。

純度試驗 本品 0.5g 应完全溶于碳酸鈉試液 10ml。

置本品 0.5g 于水 50ml 中，攪拌并過濾。濾液 10ml 含氯化物不得較標準溶液 10ml 中所含的更多，即在本品中不得過 0.02%。

加本品 0.5g 于稀鹽酸 10ml 中，攪拌後過濾。加 0.1M 亞硝酸鈉液 1 滴于濾液內，所得混合液 1 滴，應能使碘淀粉試紙顯藍色（表示阿托克西耳不存在）。

溶本品 0.5g 于氨水 2ml，加入水 5ml，鎂混合液 3ml，在室溫中靜置半小時，不應有沉淀析出（表明砷酸的無機鹽不存在）。

取本品 0.5g（準確稱量）燒灼至恒重。殘渣不得過 0.1%。

含量測定 置本品約 0.2g（準確稱量）于 200—300ml 帶磨砂塞的錐形瓶內，加仔細磨碎的高錳酸鉀 1g，稀硫酸 5ml，放置 10—15 分鐘，時時振搖，使充分混合，再于 5—10 分鐘內，緩緩加入濃硫酸 10ml，每加一小部分後即振搖使混合均勻；然後滴入過氧化氫溶液，至二氧化錳沉淀全部溶解（約 5—7 ml）。

混合液用水 25ml 稀釋，用漏斗蓋子瓶上，在石棉網上煮沸 20 分鐘，然後加水 50ml，並加入 0.1N 高錳酸鉀液，至溶液變為淡玫瑰紅色並煮沸 5 分鐘，仍不消失為止。再加 0.1N 草酸液並煮沸 15 分鐘，使粉紅色消失。

將所得溶液冷至 50°，加碘化鉀 2.5g，並將瓶塞緊，置暗處 1 小時，然後加水稀釋至 150ml，不加指示劑，以 0.1 N 硫代硫酸鈉液滴定至脫色。

每 1ml 的 0.1N 硫代硫酸鈉液相當於 0.003746g 的砷。本品中含砷應為 28.3—29.3%。

貯藏 置棕色玻璃容器中，密塞，加鎖保存（甲表）。

一次極量 0.25g。

一日極量 1g。

4. 金屬解毒劑

Antidotum metallorum

ПРОТИВОЯДИЕ ПРИ ОТРАВЛЕНИИ МЕТАЛЛАМИ

硫酸鎂..... 3.75g

碳酸氫鈉..... 12.5g

氯化鈉(依 100% 純度計算)	1.0g
蒸溜水	1000g
硫化氫	足量

制法 取已用滴定法标化的 0.2% 氯化鈉溶液 500g, 通入預經碳酸 3 份于水 100ml 的混悬液再經水 100ml 洗涤的硫化氫气体至饱和。

溶結晶形硫酸銨 3.75g 及碳酸氫鈉 12.5g 于 500ml 新煮沸并冷至 50° 的水中, 然后过滤。

俟第二种溶液冷却后, 加于第一种溶液中, 将混合液冷却至零下 2—3°, 通入上述的純硫化氫氣約 20 小时, 直至使本品中硫化氫含量不少于 0.4%。

将本品灌注于 100ml 或 200ml 消毒干燥的玻璃瓶中, 以橡皮塞密塞并用綫将塞捆住。

性狀 本品为檸檬黃帶微綠色的澄清液体, 具强烈硫化氫臭, 味稍咸苦而帶涩。貯存时析出一些硫磺的白色沉淀。比重为 1.009—1.013。

鉴别試驗 将本品 5ml 在水浴上蒸发至干, 残渣中加稀盐酸 1—2ml, 則有大量二氧化碳与硫化氫气体产生。将所得液体蘸于白金絲上, 在无色火焰中灼燒, 火焰染成黄色。

取本品 1ml, 加稀盐酸使成酸性, 再加氯化銀溶液 1ml, 析出白色沉淀。

取本品 2ml, 加稀盐酸使成酸性, 并加热至不再有硫化氫臭后, 加入氨水, 至有显著的氨臭, 再加磷酸鈉試液數滴, 析出白色結晶形沉淀。

純度試驗 置本品 10ml 于含有 10% 硫酸鋅溶液 20ml 的 200ml 量瓶中, 加水至刻度, 振搖混合, 靜置, 經干燥紙過濾。

取濾液 100ml, 加淀粉溶液 1ml, 加 0.1N 碘液 1 滴, 溶液应立刻显藍色(亚硫酸盐, 硫代硫酸盐)。

含量測定 用吸管准确吸取本品 10ml, 置带玻璃塞的玻瓶中, 瓶內盛有水 200ml, 0.1N 碘液 40ml 及 0.5N 盐酸液 5ml, 剩余的碘, 以 0.1N 硫代硫酸鈉液滴定(指示剂——淀粉糊)。

每 1ml 的 0.1N 碘液相当于 0.001704g 的硫化氫。本品中含硫化氫应不少于 0.4%。

取本品 25ml, 加水 25ml 稀釋, 并以 0.5N 盐酸液滴定(指示剂——甲橙)。

每 1ml 的 0.5N 盐酸液相当于 0.042g 的碳酸氫鈉。本品的总硏量, 以碳酸氫鈉計算, 应在 1.4—1.5% 之間。

置本品 20ml 于称定重量的蒸发皿内，在水浴上蒸发至干，将残渣于 100—105° 烘干至恒重。残渣应在 1.20—1.27% 之间。

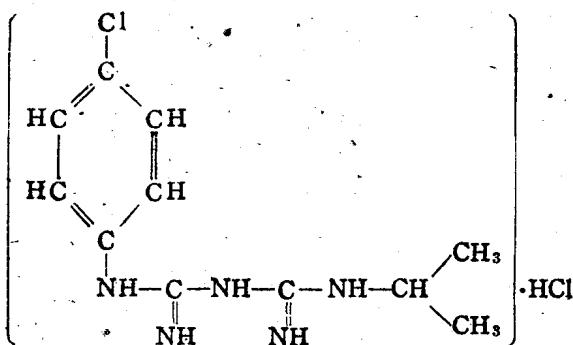
貯藏 置容积为 100—200ml 的玻璃瓶中，以橡皮塞密塞，用线捆住，于凉暗处保存。

5. 鹽酸氯胍(鹽酸对氯苯異丙双胍)

Bigumalum

БИГУМАЛЬ

Хлористоводородная соль пара-
хлорфенил-изопропил-бигуанида



$C_{11}H_{16}N_5Cl \cdot HCl$ 分子量 = 290.2

性狀 本品为白色結晶性粉末，味苦，能溶于水及醇中。

鉴别試驗 取本品 0.2g，加热溶于水 10ml 中，冷却后加 5% 硫酸銅(在 5% 氨液内)溶液 2—3ml，析出紫紅色沉淀。

取本品 0.2g，加热溶于水 10ml 中，冷后，加 0.1N 硝酸銀液数滴，生成白色絮状沉淀，过滤，以水洗滌沉淀，此沉淀能溶于氨水中。

純度試驗 取本品約 0.5g(准确称量)，置秤定重量的坩堝中，以濃硫酸 2ml 潤湿，注意加热，至硫酸蒸气排尽后，熾灼至得恒重。残渣不得超过 0.1%，含重金属量不应較标准溶液 10ml 中所含的更多，即在本品中不得过 0.001%。

置本品 0.2g 于水 20ml 中，强力振摇并过滤。滤液 10ml 含硫酸盐量不应较标准溶液 10ml 所含的更多，即在本品中不得过 0.1%。

置本品 0.5g 于 10% 盐酸 5ml 中，微热时应完全溶解（苯氯胍）。

置本品 0.2g 于新煮沸过的水 10ml 中，加热溶解。冷却后，加甲红试液 1 滴，混液不应显红色，如再加 0.1N 盐酸液 1 滴，应显出红色。

溶本品 0.1g 于浓硫酸 6ml 中，溶液的颜色不应比标准溶液 5 号或 9 号的颜色更深。

含量测定 置本品约 0.3g（准确称量）于容积 50ml 的分液漏斗内，加 10% 盐酸 3ml，酚酞指示液 1 滴，再加 0.1N 氢氧化钠液约 15ml，使溶液呈鲜红色。然后加氯化钠 3g，并以乙醚提取，一次用 30ml 以后再提取四次，每次各用乙醚 20ml。合并乙醚提取液，以水洗涤两次（每次用水 1ml），用无水硫酸钠干燥（15 分钟），然后通过滤纸滤于秤定重量的 150ml 锥形烧瓶中，另以乙醚少许洗涤硫酸钠及漏斗数次，将洗液合并于起初的滤液中。

在水浴上加热驱除乙醚至干，将瓶中剩余物在 75—80° 温度下烘至恒重，秤定残渣的重量，乘以 1.1437，即得本品中氯胍的含量，本品含氯胍量不应少于 99%。

含量测定所得氯胍的熔点应为 129—132°。

贮藏 装瓶密塞放于干燥处避光保存（乙表）。

一次极量 0.3g。

一日极量 0.6g。

6. 錫 硫 脲

Bithiurolum

БИТИУРОЛ

本品为 11% 的碘化铋与硫脲复合物的中性花生油液剂。

性状 本品为粘厚均一的液体，呈洋红色。长久放置，则分为两层，上层为黄色油液，下层为洋红色稠厚物。

鉴别试验 倾本品 5—10ml 于试管中，加塞，静置直至悬浮物完全沉下。将上层油状液倾出或过滤，测定它的折光率及酸价。折光率应为 1.64—1.66。酸价应不大于 0.5。

將沉淀分为兩部分。向留在試管中的一部分沉淀內加乙醚 10ml。移沉淀及乙醚液入分液漏斗內，并加 50% 磷酸鉀溶液 10ml，攪拌至紅色褪去，然后分出水溶液層。

取此水溶液 1ml，加氫氧化鈉溶液 1ml 和甲醛溶液數滴，加热至沸騰，並沸騰 15 秒鐘，此時應有黑色沉淀生成。

取同样的水溶液 1ml，注意加盐酸使呈酸性，再加氯仿 1ml，10% 硝酸鈉溶液數滴，混合液應呈棕色。攪拌后氯仿層應呈紫色。

向玻瓶中另一部分沉淀注加乙醚 10ml，水 10ml，用力攪拌 5 分鐘，靜置后將混合液與沉淀分開，移混合液于分液漏斗內，分出水溶液層並過濾。

取濾液 1ml，加入 10% 硫酸銅溶液 3 滴，此時應有白色沉淀發生，連續加入氫氧化鈉溶液 2—3 滴后，沉淀漸變為灰色，經 5—10 分鐘，則變為黑色。

含量測定 將盛有本品約 10g (準確稱量) 的玻瓶置水浴上溫熱至 40°，充分攪拌成均勻的懸浮液，並迅速傾于事先準確秤量過的帶有濾紙的濾器或磁質濾器(4 号)中，插漏斗于吸濾瓶上，加乙醚洗滌並吸濾，共用乙醚 200ml，至油洗盡後，殘渣在 100°—105° 干燥至恒重。本品含碘化鉊與硫脲的複合物量，不應少於 10.5%，不得多於 11.5%。

附註 本品中含有小玻璃球，所以必須注意不使其落入欲秤量的部分內。

貯藏 置帶有磨砂塞的瓶內，以羊皮紙包扎，並封以防水物，于干燥涼爽處謹慎保存(乙表)。

7. 鈣 克 斯

Calcex

КАЛЬЦЕКС

$(C_6H_{12}N_4)_2 \cdot CaCl_2 \cdot 10H_2O$ 分子量 = 571.53

本品為氯化鈣與烏洛托品的複合物。

性狀 本品為白色小結晶性粉末，無臭，具苦咸味。易溶於水，難溶於醇。

鑑別試驗 溶本品 0.5g 于水 5ml 中。

取水溶液 2ml，加稀硫酸 5 滴，共同加熱，應有甲醛臭出現；再繼續加入

过量的氢氧化钠溶液，并加热，应有氨臭发生。

取水溶液 1ml，加硝酸银溶液，应有白色絮状沉淀生成；此沉淀不溶于硝酸，溶于氨水中。

取水溶液 2ml，加草酸铵试液数滴，应有白色沉淀发生；此沉淀不溶于稀醋酸，而溶于稀盐酸中。

纯度试验 本品水溶液(1:10)的浑浊度不应比用水稀释两倍的标准溶液更大。

本品水溶液(1:10)10ml 中含硫酸盐量，不得较标准溶液 10ml 所含的更多，即在本品中不得过 0.01%。

本品水溶液(1:10)10ml 中含重金属量，不得较标准溶液 10ml 所含的更多，即在本品中不得过 0.0005%。

取本品水溶液(1:10)10ml，加硫酸钙饱和溶液 5ml 后，经 1 小时不应用变化(钼)。

含量测定 1. 溶本品约 1g (准确称量)于水 20ml 中，并以 0.5N 盐酸液滴定(指示剂——甲橙指示液 1 滴及亚甲蓝水溶液 1 滴)，直至出现与标准溶液相同的红色为止；标准溶液系由水 27ml，0.5N 盐酸液 1 滴及同量的指示剂组成。

每 1ml 的 0.5N 盐酸液相当于 0.07005g 的乌洛托品，本品中含乌洛托品应不少于 48.5%。

2. 溶本品约 2g (准确称量)于水中，置于 200ml 的量瓶中，加水至刻度。取所得溶液 50ml，加稀硝酸 10ml 及 0.1N 硝酸银液 25ml。将混合物置水浴上加热至沉淀凝结，冷却后，以 0.1N 硫代氯化铵液滴定至显淡黄红色(指示剂——硫酸铁铵)。

每 1ml 的 0.1N 硝酸银液相当于 0.005550g 的无水氯化钙，本品中含无水氯化钙应不少于 18.5%。本品含乌洛托品与无水氯化钙的比例应在 2.45—2.54 之间。

贮藏 置密塞的瓶中，于干燥处保存。

8. 麥角生物硷注射液

Cornusolum in ampullis

КОРНУСОЛ В АМПУЛАХ

(0.05%酒石酸麥角生物硷及其他鹽基的水溶液每安瓿2ml)

性狀 本品為透明無色或微黃色液體。 $\text{pH}=2.0-2.4$ (用比色法測定)。

鑑別試驗 取本品0.5ml，加奧耳坡脫氏試劑1—2ml，液體呈藍紫色。

傾本品2—3ml於磁皿內，在水浴上蒸發至干；殘渣溶於醇數滴中，加醋酸鉀結晶2—3粒，析出白色沉淀(酒石酸)。

純度試驗 本品2ml的顏色不應比5號標準溶液2ml的顏色更深。

含量測定 以精確吸管吸取本品0.2ml，置於直徑為10—12mm的無色玻璃管中，加1%酒石酸溶液0.8ml及奧耳坡脫氏試劑2ml。於日光下放置1½小時，然後依下列方法比色測定。

在同樣的無色玻璃管中，依次分別注入不含二氣化碳的蒸餾水2.5—2.55—2.6—2.65……ml，並依次加入0.015%的2,6二氯酚吲哚酚溶液0.5—0.45—0.40—0.35……ml，最後使每管的混合液体積均為3ml。

將欲測溶液的顏色，與上述各管進行比較。

每1ml的0.015%之2,6二氯酚吲哚酚溶液相當於0.000264g的麥角生物硷(以麥角胺計算)。

本品1ml中含麥角生物硷應為0.000450—0.000550g。

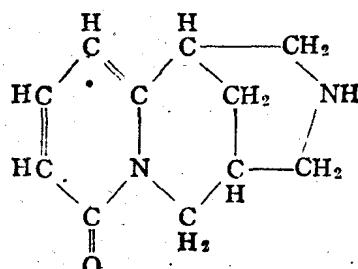
附注 試液微帶紫色，因此為了更精確的測定，需加0.01%酒石酸溶液1—2滴，以校正標準溶液的顏色。

貯藏 於涼暗處謹慎保存(乙表)。經過一年應重新檢驗本品內生物硷的含量。

9. 野 龍 破

Cytisinum

ЦИТИЗИН



$C_{11}H_{14}ON_2$ 分子量 = 190.24

性狀 本品為白色或微黃色結晶性粉末。易溶於水、醇、丙酮及氯仿。溶液呈酸性。 2% 水溶液的比旋度 $(\alpha)_D^{20}$ 为自 -120.5° 至 -123° 。熔點為 $153-155^\circ$ 。

鑑別試驗 加硝酸鈷試液 3—4 滴于本品水溶液(0.02:1)中，即有淡藍綠色沉淀形成。

取本品 0.01g，加 3% 三氯化鐵溶液 5 滴，即顯鮮紅色，以水稀釋，紅色則又消失。

純度試驗 本品的水溶液(0.25:5)應透明無色。或略帶顏色，但其深度，不應較 5 号標準溶液 5ml 更深。

取本品 0.05g，加濃硫酸 1ml，此液的顏色不應比 6 号標準溶液 1ml 更深(有機杂质)。

本品溶液(0.5:20)10ml 中含硫酸鹽不應較標準溶液 10ml 所含的更多，即在本品中不得過 0.04%。

本品溶液(0.5:20)10ml 中加水 15ml 稀釋，所得溶液 10ml 中，含氯化物不應較標準溶液 10ml 所含的更多，即在本品中不得過 0.02%。

置本品約 1g(準確稱量)于秤定重量的坩堝中，以濃硫酸 0.5ml 潤濕，注意加熱至硫酸氣排盡後，熾灼至恒重。殘渣不得過 0.1%。

含量測定 取本品約 3g (准确称量), 溶于水 20ml 中, 以 0.1N 盐酸液滴定至呈玫瑰紅色(指示剂——甲紅)。

每 1ml 的 0.1N 盐酸液相当于 0.019024g 的野靛礆。在本品中含野靛礆应不少于 98.5%。

貯藏 置密塞瓶中, 于干燥处, 加鎖保存(甲表)。

一次极量 皮下或靜脈注射 0.0015g。

一日极量 皮下或靜脈注射 0.003g。

10. 野靛礆注射液(0.15% 野靛礆溶液安瓿)

Cytitonum in ampullis

ЦИТИТОН В АМПУЛАХ

Sol. Cytisinii 0.15% in ampullis

0.15% раствор цитизина в ампулах

野靛礆 1.5g

水 至 1 升

制法 灌注上述溶液于安瓿中, 每安瓿 1.1ml, 熔封并經 100° 流动蒸气灭菌 30 分钟。

性狀 本品为透明无色液体, 对酚酞呈碱性反应, 对麝香草酚酞呈中性反应。

鉴别試驗 置本品 10ml 于表玻璃中, 在水浴上蒸发至干。残渣溶于水 3—4 滴中, 加硝酸鉻試液 2 滴, 生成淡藍綠色沉淀。

置本品 10ml 于表玻璃中, 蒸发至干, 加 3% 三氯化鐵溶液 3—4 滴, 即显紅色, 加水稀釋紅色又消失。

含量測定 取本品 10ml, 由微量滴定管, 以 0.1N 盐酸液滴定至呈粉紅色(指示剂——甲紅)。

每 1ml 的 0.1N 盐酸相当于 0.019024g 的野靛礆, 本品 1ml 中含野靛礆应为 0.00143—0.00157g。

貯藏 謹慎保存(乙表)。

一次极量 皮下或靜脈注射 1ml。

一日极量 皮下或靜脈注射 2ml。