

法律醫學卷十六

英國

該惠連

同撰

英國

傅蘭雅

口譯

弗里愛

新陽

趙元益

筆述

論甯睡性毒質

鴉片與其各雜質

前三卷論死物毒質。此後各卷專論生物毒質。以其最要者鴉片爲首。如英國與威勒爾士。每年毒死之人。大半因服鴉片。或鴉片所成之質。偶有一年不及大半。則有他年能補之。所以多年之中數。仍得大半。所用含鴉片之藥。以鴉片酒爲首。而鴉片定質次之。又有一種藥。係加特福里

所設之提精神藥給嬰兒與小孩服之所死者大半不及一歲至於服嗎啡啞與嗎啡啞鹽類而死之案不多有之又鴉片與其各雜質不多爲故意毒人用者惟閒有令人服鴉片酒使犯各種罪案卽如偷盜或強姦等事而其藥合於別種質如白蘭地酒或咖啡等掩其臭與味令人不覺或令其先多飲酒使其嘗味不正而後服之又有令人屢次服打打伊密的後令其服嗎啡啞醋酸成毒死之案又有數案令人服鴉片酒合於輕衰

如睡性怕巴甫卽罌粟花如第八十七圖其殼能成數種藥爲英國藥品書準用者計外科之煮水嬰兒服之糖漿

罌粟殼水膏並鴉片定質卽罌粟乾汁又有一種煮水爲
罌粟殼所作而藥品書尙未準用者常有人令嬰兒服之
閒有足以致死者其罌粟殼之種子閒在胃中能見之又
有數案其醫士云服罌粟種子足令其人死故前特設其

第八十七圖



圖顯明其分寸與顯微鏡所顯
之形見前第四十五圖之三號
略二百三十粒重一釐白色或
灰色者不定

鴉片 此質爲罌粟未熟之殼凝結之汁而其形狀爲常
人俱知之者其質紅櫻色臭濃而奇味苦而頗澀然鴉片

分爲多種類而其形性自各不同俱依其種植在某年某處子殼或生或熟造作之手工用何法粗心或細心爲之有否異質在內而有分別但各種鴉片含數種質與一種奇異之酸質化合又合於松香質與膏質其各種化合物質能用常熱度之水消化之又能用酒醑金類酸質植物酸質消化之

英國藥品書準用含鴉片之藥料開列如下 鴉片酒略每十五滴含鴉片一釐 淡輕養鴉片酒每一兩含鴉片五釐 樟腦雜酒又名拜里搗里克每半兩含鴉片一釐 鴉片膏鴉片流質膏 鴉片雜散每十分內含鴉片一

分 鴉片糖膏每四十釐含鴉片一釐 吡哩略雜散又
名度法散每十釐含鴉片一釐 白石粉鴉片香散每四
十釐含鴉片一釐 幾奴雜散每二十釐含鴉片一釐
肥皂雜丸每五分含鴉片一分 鉛合鴉片丸每八分含
鴉片一分 吡哩格合士哇盧丸每十六分半含鴉片一
分 鴉片糖片每片含鴉片十分釐之一 鴉片葡萄酒
每一兩含鴉片膏二十二釐 鴉片外導藥每小粉水二
兩含鴉片酒三十滴 鴉片硬膏每十分含鴉片一分
沒石子合鴉片油膏每一兩含鴉片三十二釐

以上爲藥品中準用鴉片之各藥從其藥數之多可知鴉

片爲藥中之要品

又有一種鴉片酒俗名黑色滴藥所含鴉片較藥品中準用之鴉片多二三倍又有一種平火安心藥係拜得里所設者此種鴉片水每二十滴或云能抵鴉片酒三十滴此二種亦爲常用之藥品其黑色滴藥用酸果汁與香料配成之而拜得里藥疑爲水中消化之鴉片再有數種藥如加特福里提精神藥大勒皮去風藥小兒平安藥另有數種藥水令小兒服之能睡俱含鴉片酒其多寡不定此爲其要質另配糖漿補胃藥與鎂養等

鴉片內含數種重性之質卽如分出之質內有嗎啡啞那

而苟第尼那而西以尼米故尼尼又名鴉比恩愛里替巴以尼又名巴辣嘆啡啞苟第以尼怕巴甫里尼格里布度鴉比阿等質然以上各質依醫學合律法之事言之則其最要緊者爲嘆啡啞與米故尼克酸此二質在鴉片內化合成嘆啡啞米故尼克以此二種質之各變化足爲分別鴉片之用並可依其臭與他種形性分別之

如欲分開鴉片中之嘆啡啞與米故尼克酸須將其鴉片先用冷水數分一一移浸之所得之鴉片水含其鴉片內重性藥料合於鎂養沸之則其鎂養與米故尼克酸化合結成沈下而其各種重性質隨之沈下將所結成之質洗

之乾之合於正酒醕沸之則消化其那而苟第尼與松香質而其嘖啡啞與鎂養米故尼克仍爲定質

如欲分出以上質內之嘖啡啞將此結成質以濃酒醕沸之則消化而其松香質亦隨之消化如屢次令成顆粒則能從其水中得淨嘖啡啞

如欲分出其米故尼克酸須將其不淨之鎂養米故尼克在淡硫強水中沸之再加熱熬乾幾分待冷則有質結成沈下將此質在水內消化之加以鉛養醋酸則成鉛養米故尼克此質洗之在水中調和之而通以輕硫氣則結成鉛硫而水內存米故尼克酸熬乾之後則成不淨之米故

尼克酸爲魚鱗形顆粒

嘖啡啞與米故尼克酸試法

嘖啡啞形性

一嘖啡啞爲白色粉或爲顆粒其含松香

質多寡不定其全淨者無色其顆粒爲六面柱形者而在上等嘖啡啞內能用顯微鏡分別此種全顆粒或分顆粒若將嘖啡啞鹽類如嘖啡啞醋酸等鹽類之水令遇淡輕之霧則所結成之質如第八十八圖_二其顆粒有苦味而無臭_三如在白金片上加熱則融化成黃色油類形流質而燒如松香所餘之質爲半顆粒形含炭之質且燒時發淡輕霧_四如在瓷板上加熱則凝結成顆粒形質此質以

下詳言之。

五

其顆粒難在水或以脫內消化。更易在酒醕

或酒醕以脫或醋酸以脫或阿美里克醕內消化。但阿美

里克醕如加熱則極易消化。在烙炙鹼類水內消化。又能

在生物或死物酸質內消化。尋常藥

品內用此法消化之。六其水稍有鹼

性變化。七嘔啡啞之各種水加以樹

皮酸則結成。即與別種生物鹼類同。

第八十八圖



又能用前第十二卷內所有查驗生物鹼類各法中之試

藥令其凝結

試法

試驗嘔啡啞之法。試驗其定質。最爲合宜。所以如

欲試驗其鹽類之水必將其水在玻璃片或瓷板面成滴而令遇淡輕霧則其嗅啡啞能自分開

甲 試驗嗅啡啞定質 如得白色或無色或稻草色顆粒

疑屬於生物鹼類則用前第六十圖之法置於乾淨之白瓷板而以玻璃片蓋之則其質變黑融化發煙結成黑色之痕迹所發之霧凝結其性情以下言之則其爲生物鹼類粉或顆粒之決疑處頗重又如將其粉少許置於乾淨白瓷板加濃硫強水一滴令其消化則不變色設如少加熱則變淡櫻色加大熱則變深櫻色如連加大熱則其流質漸變色幾爲全白而發多霧能惹人之肺而其臭如燒

焦之呢。此爲用熱試驗之法。但必另用他法。分別其實爲
嘆啡啞粉。其各法內。必用乾淨白瓷板。

一 硝強水試法 將其粉少許。置於白瓷板上。加硝強水
一滴。則變深橘皮色。而發沸。生成淡養之紅色霧。

二 鐵綠試法 所用之試藥。必有中立性。而落於粉上。應
發一鮮明靛藍色。如多加至有餘。則變綠色。

三 碘養試法 將碘養少許。在新鮮冷小粉水一滴內消
化之。置於白瓷板上。則將所欲試之粉。或顆粒。置於其水
內。則有碘放出。而成小粉合碘之藍色質。又法。將其碘養
水。置於試筒內。加以炭硫數滴。或嚼囉叻數滴。而搖動之。

其水應無色。加入喙啡啞顆粒，則有碘放出。搖動之而待其澄清，則有玫瑰紅色。碘水沈下。

四 硫強水合硝強水試法。又名胡斯曼試法。將其顆粒置於白瓷板上，加以濃硫強水而加熱。待冷，加淡硝強水一滴，則其水變成血紅色。

五 硫鉬養法。又名傅勒特試藥。將鉬養或鈉養鉬養在濃硫強水內消化之。將其新消化者，加熱至無色。如合於喙啡啞，則發美觀之茄花色。漸變藍色，再變污綠色。如加以水，則其藍色立即不顯。此試法再細而不足為全據。

六 硫強水合鉀養二烙養試法。如將冷而濃之硫強水

合於嘆啡啞則照前說幾無變化如加以鉀養二鎂養水則發美觀櫻色速變爲綠色此因其鎂養分出之故

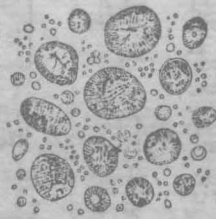
乙試驗嘆啡啞乾蒸凝結之質如將嘆啡啞乾蒸加熱

至三百三十度則發霧而散加熱至三百四十度則融化而連發能凝結之霧至全變爲黑炭迹而止其凝結之質有如卷葉形如第八十九圖或全爲白色之圓點大略爲顆粒形如第九十圖設其蓋密之玻璃片之熱度與其白瓷板之熱度相近則凝結之質爲柱形顆粒或分開或相離如前第八十八圖設其熱度更小者則成小球形而其面有條紋或有水成之模樣間有翎毛形而深色之顆粒

第 八 十 九 圖



第 十 九 圖



粒其形狀最佳而最易分別

如第九十一九十二九十三九十四各圖爲尋常所得之
形其九十一圖爲乾蒸凝結顆粒形合於淡鹽強水所成
之質每二十分含輕綠一分其圖係放大十五倍其九十

其條紋小球形顆粒如第九十圖如
用嗅啡啞不外百分釐之一亦足成
此各變化且能乾蒸數次每次所得
凝結之質其形狀與變化俱相同所
凝結之質無論爲何種形狀俱能在
數種試藥內易於消化又所成之顆

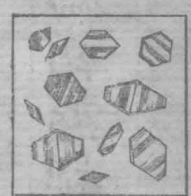
圖一十九第



圖二十九第



圖三十九第



圖四十九第



二圖爲用酒醕所得之形而放大五十倍其九十三圖爲用淡輕水所得之形而放大七十五倍其九十四圖爲用不成顆粒之凝結質合於蒸水所成之形而放大五十倍其顆粒之形似蠅之翅此各種變化應用顯微鏡觀其變成因尋常速顯閒有猝然顯出者

米故尼克酸 米故尼克酸爲魚鱗形之顆粒其不淨者爲暗紅色更淨者爲淡黃色全淨者無色以顯微鏡觀之則爲花點形之片其大小厚薄與形狀各不同能在水中