

J. N. Medina
FARMACOEPEA

CHILENA

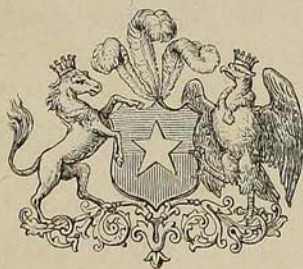
AAC7398

OBRA PREMIADA POR LA FACULTAD DE MEDICINA
DE CHILE I MANDADA ADOPTAR
POR EL SUPREMO GOBIERNO DE LA REPÚBLICA
COMO FARMACOEPEA NACIONAL

POR

ADOLFO MURILLO
MÉDICO

CARLOS MIDDLETON
FARMACÉUTICO



BIBLIOTECA NACIONAL
BIBLIOTECA AMERICANA
"JOSÉ TORIBIO MEDINA"

LEIPZIG
IMPRENTA DE F. A. BROCKHAUS
MDCCCLXXXVI

DECRETO DEL PRESIDENTE

DE LA
REPÚBLICA.



Santiago, Agosto 18 de 1882.

Con lo espuesto en la nota que precede,

DECRETO:

Adóptese como Farmacopea Oficial el Proyecto de Farmacopea Nacional redactado por el doctor don Adolfo Murillo i el farmacéutico don Cárlos Middleton, aprobado por la Facultad de Medicina de la Universidad de Chile.

Anótese, comuníquese i publíquese

Santa Maria.

J. M. Balmaceda,
Ministro del Interior.

PRÓLOGO.

Oríjen de esta obra. — Desde hace largos años se hacía sentir en Chile un vacío en el ejercicio de la profesion farmacéutica: la falta de un formulario segun el cual todos los farmacéuticos del pais debieran rejirse en la preparacion de los medicamentos oficinales; cada uno ha hecho hasta aquí los diferentes preparados segun su criterio individual, su gusto o sus intereses i sin que el cuerpo médico pudiera conocer el grado de actividad de los diversos agentes terapéuticos.

A nadie se ocultaban los graves inconvenientes que resultan para la salubridad pública de semejante estado de cosas. Entónces la *Facultad de Medicina i Farmacia* propuso para uno de sus certámenes el tema siguiente: “Redaccion de un Proyecto de Farmacopea Nacional.”

A su debido tiempo se presentaron dos obras,

una de las cuales, la redactada por los que suscriben, tuvo el honor de ser premiada por la Facultad. Mas tarde, i despues de los trámites ordinarios, como el estudio de dicha obra por una comision etc. etc., la Facultad pidió al Supremo Gobierno la adopcion de ella como código oficial de medicamentos.

Nuestro propósito. — Pero ántes de que el lector se imponga del contenido de esta obra, nos es indispensable darle a conocer, lo mas brevemente posible, cuál ha sido nuestro plan o a qué orden de ideas hemos obedecido al redactarla.

En efecto, hasta hace pocos años se tenían ideas mui distintas a las de hoi en lo concierne al contenido de una farmacopea oficial: así se redactaban obras voluminosas e importantes, pero que estralimitaban su campo de accion; eran libros en que se encontraban tratadas estensamente la historia natural de los medicamentos, su produccion industrial, su composicion química, su accion terapéutica, recoleccion, dosis etc. etc. Mas aun, contenían sustancias que no se usan jamas como medicamentos i solo se les introducía en la farmacopea a título de que venían a servir

VII

remotamente para la confeccion de algun medicamento.

Por otra parte, se anexaban diferentes datos, útiles en verdad, pero que el farmacéutico ha conocido ya en el curso de sus estudios profesionales: nos referimos a los cuadros de alcalimetría, acidimetría, alcohometría, densidades, equivalentes i pesos atómicos de los cuerpos simples etc. etc. Todos estos datos pertenecen mas bien a la química analítica, industrial, jeneral, que a un código oficial de medicamentos.

En cuanto a la época actual, esta obra debe ser el conjunto de los medicamentos mas usados en cada pais i dispuestos en un orden cualquiera; se desea que los medicamentos de todas las Oficinas de Farmacia sean de la misma calidad, preparados i conservados de la misma manera, a fin de que su actividad sea uniforme.

Para conseguir ésto se describen sumariamente los productos naturales, se da la composicion i ensaye de los productos químicos, i se espone la fórmula de preparacion de los productos farmacéuticos etc.

VIII

El código oficial de medicamentos no es una obra de enseñanza; pues ella está dirigida al cuerpo médico i farmacéutico, quienes conocen ya las cuestiones allí tratadas. Esta obra no se propone mas que uniformar las opiniones en provecho de la salubridad pública; si a veces se espone detalladamente el ensaye de un producto, es para que todos los operadores obtengan resultados comparables entre sí.

Plan de la obra. Las materias han sido reunidas para formar grupos, ya sea de productos naturales vegetales, químicos o farmacéuticos: así hemos descrito en un lugar de la obra los diferentes órganos de las plantas mas usadas, como raices, cortezas, frutos etc.; lo mismo hemos hecho bajo la denominacion de compuestos del potasio, del sodio; i por fin algo semejante con los productos farmacéuticos como alcoholados, vinos, aguas destiladas etc.

Las materias con las cuales no se puede formar grupos han sido colocadas a continuacion de éstos, siguiendo el orden alfabético.

Por no estendernos demasiado no entraremos a dar cuenta de la manera cómo hemos tratado

cada una de las materias de que se compone este libro; la lectura de ellas dará una idea mas exacta.

Contenido de la obra. Encierra solamente los medicamentos mas usados en Chile. Al redactar las fórmulas de los preparados farmacéuticos, hemos tenido presentes varias consideraciones que sería pesado enumerar aquí: así hemos recordado los recursos del pais, hemos respetado los hábitos antiguos i tomado en cuenta nuestras condiciones económicas, industriales etc. etc.

Segun ésto, hemos conservado la fórmula del vino de opio en vez de preparar una tintura con los mismos elementos. Por análogo motivo hemos colocado un número crecido de medicamentos, porque tienen uso segun los hábitos de nuestro pais.

Pero no hemos podido ménos de suprimir otros, caidos en desuso, i algunos que no tienen gran valor real a causa de no poseer una accion terapéutica constante: queremos referirnos a la emetina i dijitalina amorfas. En cuanto a la última al estado cristalizado, tampoco le hemos atribuido mayor valor terapéutico que a la hoja de dijital bien conservada, i por eso no la hemos introducido en la obra.

Los pesos i medidas empleados en este libro son los del sistema métrico decimal, los cuales son obligatorios en Chile desde hace mas de 30 años i enseñados en todas las escuelas de la República.

Las temperaturas son medidas con el termómetro centígrado.

Para las densidades de los líquidos usamos el alcoholómetro centesimal de Gay-Lussac i el densímetro de Brisson, dando a veces la correspondencia con los areómetros de Cartier i de Baumé.

Por último, hemos colocado al fin del texto dos cuadros i dos índices que pueden prestar algunos servicios: así el cuadro A está destinado a llenar una necesidad en las relaciones del cuerpo médico con el farmacéutico.

En el índice analítico no hemos colocado ningún nombre sinónimo, porque no les damos gran importancia, a escepcion de un corto número; al contrario, creemos que son perjudiciales hoi, cuando el progreso de la química analítica muestra bien claro la composicion de gran número de cuerpos. Por ésto, sería de desear que la mayor parte de ellos cayera en desuso en la ciencia, i por eso

es que en el cuerpo de la obra los mencionamos rara vez.

Por fin, pueda este trabajo servir de algo al progreso de las dos profesiones i a la salud pública.

Los autores.

ESPLICACION DE ALGUNOS SIGNOS.

★ Sirve para llamar la atencion e indica que hai otro preparado que tiene algo de comun con el señalado. Por ejemplo, el colocado en la página 93 al lado de la tintura de quina simple, indica que hai otra tintura de quina compuesta, i que el médico debe especificar la que necesita, sin lo cual se espenderá la simple.

En la página 246 significa que hai otros jarabes hechos con el zumo de naranja, limon, como se ve en la página 250 etc. etc.

c. c. Significa centímetros cúbicos de un líquido tomado a la temperatura ordinaria, o gramos fluidos.

Eq. Fórmula molecular tomada en equivalentes.

At. Fórmula molecular espresada en pesos atómicos.

C. S. Cantidad suficiente para obtener el resultado que se va a indicar.

Cente, c. Centesimal.

Por fin, las abreviaturas colocadas a la derecha de los nombres latinos, corresponden a los nombres de los autores que han descrito por primera vez la planta o animal indicado.

Aceites fijos.

Los aceites aquí enumerados son líquidos mas o ménos fluidos a la temperatura de $+ 15^{\circ}$, de color amarillo claro, transparentes, alterables por el aire. Este les cede oxígeno i entónces adquieren un olor i sabor especiales llamado rancio, se espesan o se secan.

Son de calidad superior los preparados en frio.

Consérvense en vasijas llenas, bien tapadas que no sean de cobre i colóquense en un lugar fresco.

Aceite de Almendras.

Oleum Amygdalarum.

Amygdalus communis. L.

Se le obtiene por espresion de las almendras convenientemente mondadas i divididas.

Es un aceite mui fluido, de color amarillo claro, trasparente, casi inodoro i de sabor suave. No se espesa por el frio de 0° ni se seca al aire. Necesita una temperatura de 25° bajo cero para solidificarse.

Su densidad está comprendida entre 0,915 i 0,920 a $+ 15^{\circ}$. Es mui soluble en el éter absoluto, cloroformo i sulfuro de carbono; pero una parte de aceite exige 25 de alcohol anhidro para disolverse. Se altera fácilmente al aire.

Ajitado fuertemente, en un frasco, forma burbujas que no se adhieren a las paredes sino que suben con prontitud a la superficie i desaparecen fácilmente.

Sacudiendo, en un frasco, una mezcla de 1 parte de amoniaco con 10 de aceite, se obtiene una masa lisa, homogénea.

Tómense 15 partes de aceite, 3 de ácido nítrico fumante diluido en dos de agua, ajítense fuertemente por algunos instantes, i se obtendrá una masa blanca uniforme.

Accion terapéutica — Demulcente i laxativo.

Uso interno i externo.

Aceite de Croton.

Oleum Crotonis.

Croton tiglium. L.

Aceite espeso, de color amarillo intenso, trasparente, inodoro, de sabor quemante, soluble en todas proporciones en el éter i alcohol absolutos, en el cloroformo, sulfuro de carbono i aceites esenciales. Su reaccion es ácida.

Accion terapéutica. Purgante drástico.

Uso: Aplicado sobre la piel, produce erupcion vesicular.
Tóxico.

Aceite de Hígado de Bacalao.

Oleum Jecoris Aselli.

Gadus morrhua. L. i

otras especies del mismo jénero.

Aceite fluido, de color amarillo claro, trasparente, de olor i sabor franco de pescado; pero no rancio, acre, ni fétido, soluble en el alcohol concentrado, i mas en el éter absoluto. Su densidad, mayor que la de otros aceites de pescados, está comprendida entre 0,923 i 0,932 a $+ 15^{\circ}$.

Estos caractéres pertenecen al estraído de hígados frescos, preparado al baño de vapor, a una temperatura inferior a 106° , i que no ha soportado ninguna accion química.

Una gota de aceite, disuelta en 20 de sulfuro de carbono, en una cápsula de porcelana, i tratada por una de ácido sulfúrico oficial, producirá una coloracion violeta que pronto pasa al rojo cereza. Mas tarde se pone de color amarillo oscuro.

Una parte de aceite tratada por el ácido nítrico fumante, debe dar una coloracion rosa.

Llevado a la temperatura de 0° , da un depósito que no contiene estearina.

Accion terapéutica — Reconstituyente.

Uso interno i esterno.

Aceite de Linaza.

Oleum Lini.

Linum usitatissimum. L.

Aceite espeso, trasparente, de color amarillo pronunciado, de olor i sabor característicos. Soluble en una parte de éter, en 40 de alcohol absoluto frio i en 5 del hirviendo. Estendido en una superficie se seca pronto.

Se emplea en farmacia el aceite natural, que no haya soportado la coccion con el litargirio ni ninguno otro tratamiento químico.

Accion terapéutica — Emoliente.

Uso externo.

Aceite de Olivas.

Oleum Olivarum.

Olea europea. L.

Aceite estraído del pericarpio del fruto de esta planta, fluido a $+ 14^{\circ}$, de un color amarillo verdoso o amarillo claro, segun el estado de madurez, de un olor aromático i sabor suave, agradables. Su densidad está comprendida entre 0,915 i 0,918 a $+ 15^{\circ}$. A una temperatura comprendida entre $+ 10^{\circ}$ i $+ 6^{\circ}$, se espesa i da un depósito de margarina. A 0° se solidifica completamente. Se enrancia lentamente bajo la accion del aire i es poco secante. Espuesto durante muchos dias a la luz del sol, pierde su color verdoso.

Para el uso interno debe preferirse el obtenido por

expresion, en frio i no conservado en vasijas de cobre o sus aleaciones.

Calentado el aceite fresco, al baño-maría, con unos cristales de rosanilina, no debe cambiar de color.

Tómense 60 gramos de mercurio metálico, agréguense 75 gr. de ácido nítrico puro de 38° i déjese disolver en frio. Despues se tomarán 8 gramos, en peso, de este líquido i 96 de aceite; se ajita fuertemente esta mezcla en un frasco cada 10 minutos, durante 2 horas i por fin se abandona al reposo. El aceite puro debe solidificarse en 4 horas próximamente en invierno, en 7 horas en verano, i formar una masa blanca, unida, que golpeada con una barra de vidrio, da un sonido seco i sonoro.

Accion terapéutica. Demulcente i laxante.

Uso interno i externo.

Aceite de Ricino.

Aceite de Palma-Cristi.

Oleum Ricini.

Ricinus communis. L.

Semillas recién recolectadas C. S.

Tómense semillas de higuerilla o palma-cristi, bien secas, desprovistas de polvo i de toda materia estraña. Háganse pasar entre dos cilindros, de modo que se quiebre la cáscara sin comprimir la episperma; sepárense estas últimas i, colocadas en sacos de jénero bien resistente, sométanse *en frio*, a la accion gradual de la prensa.

El marco restante, pulverizado i sometido de nuevo a la presion, dará mas producto.

Calíentesele a una temperatura que no pase de 30° para hacerlo fluido i fíltresele por papel.

Aceite espeso a + 15°, *incoloro, de olor i sabor poco pronunciados*. Su densidad es de 0,950 a 0,970. Es mui poco secante al aire i mui soluble en todas proporciones en el alcohol absoluto, éter i sulfuro de carbono.

Una mezcla de partes iguales de aceite i alcohol absoluto, debe ser uniforme, sin separarse en capas.

Tres gramos de aceite disueltos en otros tantos de sulfuro de carbono, tratados por el ácido sulfúrico oficial ne deben colorearse.

Accion terapéutica — Purgante.

Uso interno i externo.

Aceites medicinales.

Se les llama así a los aceites fijos que contienen principios medicamentosos en solucion. Contienen alcalóides, resinas, aceites volátiles. Para prepararlos, se emplea principalmente el aceite de olivas por ser menos alterable al aire que el de almendras.

Al hacer estos preparados, es preciso evitar dos estremos: 1° que la temperatura sea tan baja que impida la evaporacion del agua de la planta; pues entonces sucedería que el aceite no estaría en íntimo contacto con aquella i no podría disolver sus principios medicamentosos; 2° debe procurarse que la temperatura no se eleve mas allá de 100°, a fin de que no se volati-

licen los aceites esenciales o se descompongan los otros principios activos de la planta.

Como son preparados alterables por el tiempo, se les debe obtener en pequeña cantidad a fin de renovarlos a menudo.

Conviene conservarlos en vasijas de vidrio, al abrigo del calor, de la luz i de una temperatura mui baja.

Empléense en su preparacion cápsulas de porcelana o metálicas revestidas de ésta.

Aceite alcanforado.

Oleum camphoratum.

Alcanfor pulverizado gramos 100

Aceite de olivas gramos fluidos 1000

Mézclese i disuélvase el alcanfor a un calor suave i filtrese.

Es trasparente.

Accion terapéutica — Excitante.

Uso esterno, en fricciones.

Aceite de Belladona.

Oleum Belladonæ.

Hojas frescas de belladona gramos 20

Alcohol de 90° Cent. „ 10

Aceite de olivas gramos fluidos 100

Contúndanse las hojas en mortero de mármol o de piedra, con majadero de madera. Macérense en el alcohol, durante 24 horas, mézclense al aceite i calién-

tense a un fuego moderado, hasta que el agua de veje-
tacion haya desaparecido. Esto se conocerá en la dismi-
nucion de burbujas de vapor que venían a romperse en la
superficie del líquido, en la falta de chisporroteo que
produce el aceite humedecido, cuando se le arroja sobre
carbones bien incandescentes i en que el clorofilo *comienza*
a perder su color verde claro. Tibio aun, cuélese con
espresion por medio de la prensa, déjese en reposo, en
un lugar fresco, por unos ocho dias, i fíltrese por papel.

Es de un hermoso color verde i trasparente.

Debe contener alcalóides en disolucion.

A falta de hojas frescas, empléese solo la cuarta
parte de hojas secas i déjeselas en maceracion por mas
tiempo en el alcohol.

Accion terapéutica — Calmante i resolutiva.

Uso esterno — En fricciones.

Prepárense del mismo modo los de:

Cicuta

Estramonio

Beleño.

Aceite de Estramonio compuesto.

Bálsamo de Tranquilo.

Balasmum Tranquillans.

Hojas frescas de amapolas		gramos	40
„ „ „ beleño		„	40
„ „ „ belladona		„	40

Hojas frescas de estramonio		gramos	40
”	”	”	40
”	”	”	40
Aceite esencial de alucema		”	0,10
”	”	”	0,10
”	”	”	0,10
”	”	”	0,10
”	”	”	0,10
”	”	”	0,10
”	”	”	0,10
”	”	”	0,10
Alcohol de 90° Cente		”	120
Aceite de olivas		”	1000

Procédase con las precauciones indicadas para el aceite de belladona, con la diferencia de reservar unos gramos de alcohol para disolver las esencias i agregarlo al aceite despues de filtrado. Puede entibiarse una parte del aceite i agregarle despues la disolucion de las esencias.

Aceite verde mui pronunciado, trasparente i aromático. Debe contener en disolucion varios alcalóides.

Accion terapéutica — Calmante i resolutive.

Uso esterno. En fricciones.

Aceite fosforado.

Oleum phosphoratum.

Fósforo blanco		gramos	1
Aceite de almendras descolorado	gramos (al peso)		95
Eter oficial		”	4

Tómese un frasco de boca ancha i tapa esmerilada, de una capacidad de 100 gramos. Colóquese el fósforo i agréguesele inmediatamente el aceite, de modo que quede la décima parte vacía. Disuélvase el fósforo al baño-maría calentado gradualmente, hasta una temperatura de 80° , teniendo cuidado de destapar en tiempo el frasco, i déjese enfriar. Por fin, agréguese el resto de aceite, el éter, i sacúdase para facilitar la mezcla.

Para descolorar el aceite basta calentarlo por algunos instantes, a una temperatura comprendida entre 240° i 250° . Con esta precaucion, este preparado se conserva bien, mientras que sin ella se enturbia o se observa en el fondo del frasco un depósito de fósforo rojo.

Cada gramo contiene *un centígramo* (0,01) de fósforo.

Es trasparente, no fosforescente en la oscuridad i no debe formar depósito con el tiempo.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio, bien llenos, de una capacidad de 20 gramos i al abrigo del calor i de la luz.

Al esponderlo, por órden de un médico, debe pesarse la cantidad pedida. Hemos insistido en ésto, porque, entre nosotros, hai el hábito de medir al volúmen los medicamentos fluidos. En este caso, el volúmen marcaría mucha diferencia, comparado con el peso, por ser un medicamento mui enérgico.

La fórmula indicada da un medicamento mui activo para el uso interno; pero, ofrece ventajas de preparacion i conservacion que sería largo detallar aquí.

Para hacerlo adoptable al uso interno, esponemos la fórmula siguiente:

Aceite fosforado estendido.

Oleum phosphoratum dilutum.

Aceite fosforado gramos (al peso) 5

Aceite de almendras descolo-
rado „ „ 95

Mézclase íntimamente.

Cada gramo contiene medio milígramo 0,0005 de fósforo.

Consérvesele como el anterior.

Accion terapéutica. Estimulante.

Aceite de Manzanilla.

Oleum Chamomillæ.

Flores secas de manzanilla comun . . . gramos 10

Alcohol de 90° Cente „ 5

Aceite de olivas „ 100

Aceite esencial de manzanilla comun . . . C. S.

Mézclense las flores i el alcohol, déjense así en una vasija cubierta, viértase el aceite, háganse dijerir durante dos horas, al baño-maría cubierto, ajitando de tiempo en tiempo, enfríesele, cuélese con fuerte espresion por medio de la prensa, déjesele en reposo du-

rante algunos días en lugar fresco, fíltrese por papel i agréguesele la esencia, procurando que la mezcla sea íntima.

Es trasparente, de color amarillo i aromático.

Accion terapéutica — Excitante.

Uso esterno — En fricciones.

Aceite de Manzanilla alcanforado.

Oleum Chamomillæ camphoratum.

Tómense partes iguales de aceite de manzanilla, de aceite alcanforado, i mézclense íntimamente.

Análogo al anterior en propiedades i accion terapéutica.

Aceite de Rosas.

Aceite rosado.

Oleum rosatum.

Pétalos de rosas	pálidas frescas	.	.	.	gramos	20
"	"	"	rojas	"	.	20
Raiz de orcaneta	contundida	.	.	.	"	1
Aceite de olivas	.	.	.	.	"	100

Procédase como para el aceite de belladona.

Para hacerlo en épocas del año en que no hai flores frescas, tómese solo la cuarta parte de pétalos secos.

Es trasparente, de un color rosado claro i aromático.
Accion terapéutica — Emoliente.

Uso esterno — Se emplea en las grietas, quemaduras por el sol i sobre las cataplasmas.

Aceites volátiles.

Agrupamos aquí solamente los aceites que se conservan líquidos a la temperatura de nuestros veranos. Todos éstos se obtienen de las flores, hojas, semillas, frutos o cortezas, por espresion, destilacion con agua, o disolucion en los aceites fijos o en el sulfuro de carbono.

Las esencias son de mejor calidad, cuanto mas fluidas, poco coloreadas i mas fácilmente vaporizables sin dejar residuo. Su olor debe aproximarse al producto que las ha suministrado.

El oxígeno del aire i la luz las descomponen con prontitud, resinificándolas, convirtiéndolas en ácidos o cambiando su consistencia i color.

Por esto, convendría que cada farmacéutico las conservara en vasijas de una capacidad que estuviera en armonía con el consumo de cada una.

Consérvense en frascos de tapa esmerilada, al abrigo del calor, del aire i de la luz.

Accion terapéutica — Todas son estimulantes, segun la dosis i modo de empleo. Algunas excitan principalmente ciertos aparatos. Usadas puras al interior en ciertas dosis, son tóxicas.

Uso interno. Se les emplea formando parte de otros

preparados como pastillas, pociones, aguas destiladas, oleosácaros, píldoras, etc.

Uso esterno. En fricciones, gargarismos, enemas, etc.

Esencia de Alcarabea.

Oleum Carvi.

Carum carvi. L.

Es líquida, incolora o ligeramente amarilla, mui soluble en el alcohol i ménos densa que el agua.

Esencia de Almendras amargas.*

Oleum volatile Amigdalarum amarum.

Amigdalus communis. L.

Aceite fluido, de un color amarillo claro, trasparente, de olor suave agradable, soluble en 30 partes de agua a $+ 15^{\circ}$ i en todas proporciones en el alcohol i éter absolutos. Su densidad está comprendida entre 1,040 i 1,044.

Debe estar *exento de ácido prúsico*, sobre todo el destinado a usos internos.

Esencia de Anís.

Oleum Anisi.

Pimpinella anisum. L.

Es ligeramente amarilla, de sabor azucarado i olor suave agradable. Soluble en todas proporciones en el

* Solo cuando hai que evitar confusion agregamos *volatile* a las esencias.

alcohol i éter concentrados i ménos densa que el agua. A la temperatura comprendida entre $+ 10^{\circ}$ i $+ 15^{\circ}$, cristaliza completamente.

Accion terapéutica — Carminativa.

Esencia de Bergamota.

Oleum Bergamotæ.

Citrus bergamia. *Risso.*

Aceite trasparente, de color amarillo verdoso, mui movable, de olor agradable, algo parecido al de limon i otras auranciacias, soluble en todas proporciones en el alcohol absoluto i ménos pesado que el agua.

Esencia de Canela de Ceylan.

Oleum Cinnamomi zeylanici.

Cinnamonium Zeylanicum. *Breyne.*

Aceite poco fluido, amarillo o amarillo oscuro, de olor suave agradable. Su densidad es de 1,055 a 1,005 i mui soluble en el alcohol absoluto.

Esencia de Canela de la China.

Oleum Cinnamomi chinensis.

Cinnamomum cassia. *Blume.*

Lauras cinnamomum. *L.*

Esencia espesa, de color amarillo rojizo, de olor fuerte, desagradable, mas pesada que el agua i soluble en el alcohol concentrado.

Esencia de Cajeput.

Oleum Cajeputi.

Malaleuca leucadendron. *L.* i **Malaleuca minor.** *Sm.*

Aceite mui fluido de color verde claro, soluble en todas proporciones en el alcohol concentrado.

Esencia de cortezas de Limon.

Oleum Limoni corticis.

Citrus limonium. *Risso.*

Aceite mui movable, incoloro o amarillo, segun que se haya estraído por destilacion o espresion en frio, de las cortezas frescas del limon agrio o dulce. Es de un olor mas suave el obtenido por este segundo método. Densidad de 0,85 a $+ 15^{\circ}$. Soluble incompletamente en el alcohol. Hierve a una temperatura de 176° .

Una gota de este aceite mezclada con azúcar i despues fuertemente sacudida en un frasco con bastante agua, debe producir el olor suave i agradable de limon. Colocado en una retorta de vidrio, al baño-maria, no debe destilar a la temperatura de la ebullicion del agua.

Esencia de cortezas de Cidra.

Oleum Citrei corticis.

Citrus medica. *Risso.*

Aceite estraído por espresion en frio de la corteza de la cidra (*citream*). Es mui fluido, amarillo verdoso,

de olor suave, agradable, de una densidad de 0,84 a 0,86. Hierve de 160° a 175°.

Una parte se disuelve en 10 de alcohol absoluto.

Lo es tambien en el éter i sulfuro de carbono.

Esencia de cortezas de Naranja.

Oleum Aurantii corticis.

Citrus aurantium. L.

Se le estrae por espresion de las cortezas frescas. — Es amarilla, de olor suave, de una densidad de 0,844 i hierve a 180°. Se disuelve en 10 partes de alcohol.

Esencia de Clavos aromáticos.

Oleum Caryophyllorum.

Caryophyllus aromaticus.

Es espesa, de una densidad de 1,041 a 1,060, de un color amarillo claro, recientemente obtenida; se enrojece rápidamente. Enfriada a — 20° es aun líquida. Su sabor es mui ardiente. Poco volátil, de reaccion ácida i soluble en el alcohol concentrado.

Esencia de Espliego o Alhucema.

Oleum Lavandulæ.

Lavandula vera. L.

Aceite fluido, incoloro o ligeramente amarillo, mui soluble en el alcohol concentrado. Su densidad es de

0,885 a 0,895. Calentado en una retorta de vidrio al baño-maría, no debe obtenerse alcohol en el primer tiempo de la operacion.

Esencia de Manzanilla vulgar.

Oleum volatile Chamomillæ vulgaris.

Matricaria chamomilla. L.

Aceite estraido de las cabezuelas pequeñas, amarillas. Es espeso, de un color *azul* mas o ménos intenso, olor fuerte i sabor amargo. Soluble en 10 partes de alcohol concentrado. Densidad 0,924. Se solidifica a 0° i destila entre 240° i 300° Tratado por los ácidos nítrico o clorhídrico, se pone *verde* i por el ácido sulfúrico, *amarillo rojizo*.

Esencia de Manzanilla romana.

Oleum volatile Chamomillæ romanæ.

Anthemis nobilis. L.

Aceite estraido de las cabezuelas grandes, pálidas. Aceite algo espeso, amarillo claro o verdoso, de olor suave, agradable. Hierve a 150° i destila a una temperatura mas baja que el anterior. Soluble en el alcohol concentrado.

Esencia de flores de Naranja — Néroli.

Oleum Aurantii florum — Nerolum.

Es fluida, amarilla o amarilla rojiza, soluble en partes iguales de alcohol concentrado.

Esencia de Menta piperita.

Oleum Menthæ piperitæ.

Mentha piperita. L.

Aceite fluido, incoloro i ligeramente amarillo, de un olor suave, agradable i sabor ardiente característico. Mui soluble en el alcohol concentrado i de una densidad de 0,90 o 0,91 a $+ 15^{\circ}$.

Calentándolo suavemente en una capsulita de porcelana con 0,20 de iodo humedecido, no debe producirse reaccion notable; lo contrario sucedería si estuviera mezclado con esencia de trementina.

Calentado en una retorta, no debe destilar alcohol ántes de su punto de ebullicion.

El bicromato de potasa lo vuelve pastoso; lo que no sucede con los estraidos de las otras especies de menta.

Esencia de Romero.

Oleum Rosmarini.

Rosmarinus officinalis. L.

Esencia mui fluida, incolora o ligeramente amarilla, de un olor que se asemeja al alcanfor. Soluble en partes iguales de alcohol concentrado, destila a 170° .

Esencia de Rosa.

Oleum Rosæ.

Rosa centifolia. Rosa moschata. Rosa damacena. L. i otras especies.

Aceite fluido al calor de nuestros veranos, incoloro, trasparente, de un olor mui suave, característico.

Colocado en un pequeño tubo de ensayos dentro de un baño de agua a la temperatura de $+ 12^{\circ}$ a $+ 15^{\circ}$, debe solidificarse en 10 minutos, formando láminas cristalinhas, brillantes. — Retirado el tubo i calentado con la temperatura de la mano, deben fundirse gradualmente los cristales, pasando del estado sólido al líquido sin producir un estado pastoso o de papilla, como sucedería si el aceite estuviera mezclado con ácido esteárico o esencias del jénero Geranium.

El papel azul de tornasol humedecido no debe enrojecerse en un soluto alcohólico de esencia.

Una gota de esencia mezclada con azúcar i sacudida con 500 gramos de agua, en un frasco, debe manifestar el olor suavísimo de la esencia de rosa pura.

Tratada por el alcohol de 70° Centi., se disuelve incompletamente la esencia de rosa i mui bien la de Geranium i de Pelargonium.

Esencia de Ruda.

Oleum Rutæ.

Ruta graveolens.

Es fluida, lijeramente amarilla, de olor fuerte, des-

agradable, acre. Soluble en el alcohol concentrado, de una densidad de 0,83 a 0,84. Se conjela a $+2^{\circ}$.

Accion terapéutica — Emenagogo.

Esencia de Sabina.

Oleum Sabinæ.

Juniperus sabina. L.

Es fluida, de color amarillo claro, soluble en partes iguales de alcohol concentrado, de un olor fuerte, desagradable.

Accion terapéutica — Emenagogo.

Esencia de Tomillo o Timo.

Oleum Thymi.

Thymus vulgaris. L.

Es fluida, ligeramente amarilla, de olor i sabor fuerte especiales, soluble en medio volúmen de alcohol concentrado.

Esencia de Trementina.

Oleum Terebinthinæ.

Pinus pinaster. Pinus australis. Pinus tæda i otras especies.

Esencia obtenida por destilacion de las trementinas de estas plantas — Es líquida, mui fluida ligeramente amarilla, mui refrinjente, de un olor persistente carac-

terístico i sabor acre. — Su densidad es de 0,855 a 0,865. — Hierve de 150 a 160°.

El papel azul de tornasol humedecido no debe enrojarse en su soluto alcohólico. — Es soluble, en todas proporciones, en el alcohol i éter absolutos.

Calentada, debe evaporarse sin dejar residuo.

Accion terapéutica — Excitante de uso especial.

Uso interno — En cápsulas, emulsiones, etc.

Uso externo — En fricciones, enemas, etc.

Acidos.

Los medicamentos aquí indicados se obtienen del reino vegetal i mineral.

Todos tienen un sabor mui ácido i enrojecen enérgicamente el papel de tornasol, con escepcion del bórico, fénico, benzóico. Pero éste es un carácter vulgar, siendo su rol químico, la facultad de cambiar uno o mas átomos de H básico, por otros metálicos o radicales que hacen el oficio de aquel. Segun esto, se dividen en monobásicos, dibásicos etc.

En general, atacan los metales; por lo que no se debe emplear en su manejo vasos ni agitadores de esa composicion. — En particular, los ácidos orgánicos no atacan a los metales preciosos.

Al hacer mezclas de ácidos con agua o alcohol, viértase siempre el ácido sobre el otro líquido, poco a poco, i agitando constantemente i jamas del modo con-

trario, para evitar la elevacion de temperatura, la ruptura del vaso o la proyeccion de la mezcla.

La mayor parte absorben la humedad del aire, debilitándose.

Todos los de oríjen mineral son tóxicos violentos, empleados al interior, al estado de concentracion, i al exterior son cáusticos, queman la piel o la desorganizan. Los diluidos i los orgánicos son ménos violentos; pero sin dejar de ser tóxicos a ciertas dósís.

Consérveseles en frascos de tapa de vidrio, bien llenos, i algunos al abrigo de la luz.

Acido acético puro, cristalizable, o glacial.

Acidum aceticum officinale.

F. en Eq.: $\text{C}^4\text{H}^4\text{O}^4 = 60$. F. atom.: $\text{C}^2\text{H}^4\text{O}^2 = 60$.

Obtenido por la accion del ácido sulfúrico sobre el acetato de soda puro, préviamente privado de su agua de cristalicacion i subsiguiente destilacion.

Es un líquido incoloro a la temperatura de nuestros veranos, que esparce vapores blancos, de un olor fuerte característico i sabor ácido, quemante. A la temperatura de $+ 16^\circ$ se traba en láminas delgadas, cristalinas que, una vez fundidas, rejeneran el ácido de una densidad de 1,063. — Hierve a 120° . Es soluble en todas proporciones en el agua, alcohol i éter comunes.

Cien partes saturan 88,33 de carbonato neutro de soda puro i seco, siendo éste el único medio seguro de conocer su riqueza acidula. El areómetro no debe emplearse en este caso.

Calentado en una cápsula de porcelana, se volatiliza completamente sin dejar residuo, ni olor empireumático ni otro extraño, i sus vapores son inflamables.

Una parte diluida en 20 de agua destilada no debe dar precipitado por un soluto de cloruro de bario o nitrato de plata, ni hacer cambiar de color a un soluto de hidrógeno sulfurado o de percloruro de hierro o de permanganato de potasa.

Accion terapéutica — Al interior, convenientemente diluido, es atemperante o astrinjente segun los casos; pero a causa de su sabor no mui aceptable se emplea poco en esta forma.

Tóxico al interior i exterior.

Acido acético comercial.

Acido piroleñoso puro.

Acidum aceticum commerciale.

Este ácido tiene el mismo oríjen que el anterior, por cuanto ambos provienen de la accion del ácido sulfúrico sobre el acetato de soda, i este último es obtenido de la destilacion de ciertas especies de madera. Pero hai mucha diferencia en los detalles de la operacion con que se obtiene uno i otro, dando así un producto algo distinto.

Es un líquido incoloro, de olor i sabor ménos fuerte que el anterior, soluble en todas proporciones en el agua, alcohol i éter. Destila a 120° . No esparce vapores al aire, ni son inflamables cuando se le calienta. No es cristizable a $+16^{\circ}$, ni tan cáustico al exterior. Su peso específico a la misma temperatura es solo de 1,060.

Cien partes de este ácido saturan 44,16 de carbonato neutro de soda puro i seco. Por consiguiente contiene 50 p% de ácido cristizable.

Ensáyesele como el anterior.

Accion terapéutica i usos — Análogos al glacial.

Es ménos tóxico que el anterior.

Acido acético diluido.

Acidum aceticum dilutum.

Acido acético glacial (en peso) gramos 10

Aqua comun, hasta completar un volu-

men de. „ 100

Mézclese. Es trasparente e incoloro.

Un volúmen de 10 gramos contiene un gramo de ácido oficial.

Consérvese en frascos de tapa de vidrio.

Acido arsenioso.

Arsénico blanco.

Acidum arsenicosum.

Eq.: $\text{AsO}^3 = 99$. F. atom.: $\text{As}^2\text{O}^3 = 198$.

Obtenido por la tostion de los arseniuros metálicos naturales. Polvo blanco, inodoro, de un sabor ligeramente ácido, de una densidad de 3,689. Soluble en 80 partes de agua fria i en 9 de la hirviente; en 140 partes de alcohol frio de 90° Cente i en 31 del hirviendo; en 5 de glicerina — El agua con una pequeña cantidad de ácido clorhídrico facilita aun mas la solucion.

Es inalterable al aire i a la luz. — Calentado en un tubo cerrado por uno de sus extremos, se volatiliza completamente sin residuo, sublimándose en la parte fria del tubo. — Calentado en un tubo de la misma especie, previamente mezclado con carbon en polvo, se sublima arsénico metálico.

Su soluto acuoso acídulo, tratado por el hidrójeno sulfurado da un precipitado amarillo, el que separado por decantacion se disuelve completamente en el amoniaco.

Una parte de ácido calentada con otra de bicarbonato de potasa i diez de agua, debe disolverse sin residuo.

Por fin, arrojando sobre carbones incandescentes una pequeña cantidad, se produce un olor de ajos, característico.

Evítese el absorber el polvo que se levanta cuando

se trasvasija o su vapor, si hubiere necesidad de volatilizarlo.

Es un violento veneno.

Accion terapéutica — Reconstituyente.

Acido benzóico por sublimacion.

Flores de Benjuí.

Acidum benzoicum sublimatum.

Eq.: $C^{14}H^6O^4 = 120$. F. atom.: $C^7H^6O^2 = 120$.

Obtenido por sublimacion del benjuí. Se presenta en agujas brillantes, nacaradas, de un olor aromático agradable i de sabor ardiente. Se disuelve en 400 partes de agua a $+ 15^\circ$, 13 de la hirviente, 3 de alcohol de 90° , 3 de éter i 10 de glicerina oficial. — El aire i la luz no lo alteran; pierde su aroma si se le conserva en frascos mal tapados.

Calentado en un tubo cerrado por uno de sus estremos, se funde a 121° i se volatiliza ántes de hervir, sublimándose en la parte fria del tubo, dejando solo un pequeño residuo.

Consérvesele en frascos bien tapados.

Accion terapéutica — Estimulante difusivo.

Acido bórico.

Acidum boricum.

Eq.: $BoO^3HO = 62$. F. atom.: $2(BoO^3H^3) = 124$.

Cristaliza en láminas blancas, mui finas, brillantes,



suaves al tacto. Es inodoro i casi sin sabor, de una densidad de 1,48.

Se disuelve en 30 partes de agua a $+ 15^{\circ}$, en 3,5 de la hirviente, 20 de alcohol a 90° i en 5 de glicerina oficial. — Su solucion acuosa colora en rojo vinoso solamente el papel de tornasol, i la alcohólica arde con llama verde característica.

Calentado en un crisol de platino, pierde 3 eq. de agua a medida que sube la temperatura, hasta que al calor experimenta la fusion ígnea i enfriado toma el aspecto de una masa vítrea.

Su soluto acuoso tratado por el cloruro de bario, nitrato de plata o hidrógeno sulfurado, no debe dar precipitado alguno — El amoniaco agregado en exceso no debe colorearlo.

Es inalterable al aire i a la luz.

Accion terapéutica — Antiséptico.

Acido cítrico.

Acidum citricum.

Eq.: $C^{12}H^8O^{14}, 2HO = 210$. Atom.: $C^6H^8O^7, H^2O = 210$.

Cristaliza en prismas rectos romboidales, terminados por cimas de cuatro caras. Son mas friables que los del ácido tártrico, incoloros, transparentes, inodoros i de sabor ácido agradable.

Un gramo se disuelve en 0,75 de agua fria i en 0,50 de la hirviente o sea 100 partes de ácido necesitan solo 75 de agua fria para disolverse, o 50 de la hir-

viendo. — Exije 2 de alcohol a 96° , 44 de éter i es soluble en todas proporciones en la glicerina oficial.

Su soluto acuoso tratado por el agua de cal en exceso, no se enturbia en frio; calentado, se produce precipitado blanco, el que se redissuelve por enfriamiento.

Una parte disuelta en 10 de agua i tratada por el cloruro de bario u oxalato de amoniacó, no debe dar precipitado.

Si a un soluto acuoso, de uno de ácido por tres de agua, se le agrega, poco a poco, otro de acetato de potasa, no debe dar precipitado cristalino.

Es lijaramente higrométrico.

Accion terapéutica — Es astringente i atemperante en solucion estendida.

Acido clorhídrico.

Acidum chlorhydricum.

Eq. i Atom.: $\text{HCl} = 36,5$.

Es la solucion acuosa del gas del mismo nombre, obtenido por la accion del ácido sulfúrico sobre el cloruro de sodio.

Líquido incoloro, trasparente, fumante al aire, de olor sofocante i sabor mui ácido. Su densidad es de 1,77 o 22° Beaumé i contiene 34,4 por 100 de ácido gaseoso. Tratado por un soluto de nitrato de plata da un precipitado blanco característico de cloruro de plata, soluble en el amoniacó, cianuro de potasio e hiposulfito de sodio, pero insoluble en el ácido nítrico.

Este ácido calentado en una cápsula de porcelana debe evaporarse sin dejar residuo, i estendido en 20 partes de agua no descolora el sulfato de índigo, ni el permanganato de potasio, ni da precipitado con el cloruro de bario.

Tóxico.

Ac. Ter. — Diluido, es astringente.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio.

Acido clorhídrico comercial.

Acidum chlorhydricum commerciale.

Líquido amarillo mas o ménos intenso, fumante al aire, de sabor mui ácido. Posee los mismos caractéres que el anterior; pero, muchos cuerpos estraños, como ácido sulfúrico i sulfuroso, percloruro de hierro, gas cloro i arsénico.

Cien gramos saturan 49 gramos de carbonato neutro de soda puro i seco.

Se le reserva para uso esterno.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio.

Acido crómico.

Acidum chromicum.

Eq.: $\text{CrO} = 50,20$. Atom.: $\text{CrO}^3 = 100,40$.

Se presenta en prismas aciculares de color rojo oscuro, delicuescentes al aire, solubles en el éter i alcohol.

Calentado a 300° se funde, produciendo oxígeno i sesquióxido verde de cromo.

Tratado por el alcohol caliente da aldehida i sesquióxido, i por el ácido clorhídrico produce gas cloro i sesquióxido.

No debe contener ácido sulfúrico, bisulfato de potasio provenientes de un defecto de fabricacion.

Tóxico.

Accion terapéutica — Caterético.

Acido crómico disuelto.

Acido chromicum solutum.

Acido crómico cristalizado partes 100

Agua destilada C. S.

Colóquese el ácido en un vaso graduado, i agréguese agua hasta obtener un volúmen doble del peso del ácido.

De este modo, se podrá tomar con facilidad i rapidez un peso cualquiera de ácido crómico cristalizado.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio.

Acido fénico o carbólico.

Fenol.

Acidum phenicum.

Eq.: $C^{12}H^6O^2 = 94$. Atom.: $C^6H^6O = 94$.

Estraído del alquitran de hulla por destilacion fraccionada entre 150° i 200° .

Masa cristalina, incolora, constituida por largas agujas prismáticas, de olor fuerte característico mui parecido al de la creosota. Su densidad es de 1,065, se funde a 35° i hierve a 180° , i se volatiliza sin dejar residuo. Sus vapores son inflamables.

Se disuelve en 20 partes de agua i en todas proporciones en el alcohol concentrado, en el éter, glicerina, aceites fijos i volátiles. No enrojece el papel azul de tornasol ni descompone los carbonatos alcalinos.

Tratado por un soluto mui diluido de percloruro de hierro, produce un color violeta característico.

Absorbe rápidamente la humedad del aire, produciendo un líquido de color rosado, a causa de pequeñas cantidades de cresol que contiene frecuentemente.

Tóxico al interior i exterior.

Accion terapéutica — Antiséptico, convenientemente diluido.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio, al abrigo de la luz.

Acido fénico alcoholizado.

Acidum phenicum alcoholisatum.

Acido fénico cristalizado partes 100

Alcohol de 90° C. S.

Disuélvase el ácido en el alcohol, procurando obtener un volúmen doble del peso del ácido.

Tóxico.

Consérvesele como el anterior.

Acido láctico.

Acidum lacticum.

Eq.: $C^6H^6O^6 = 90$. Atom.: $C^3H^6O = 90$.

Se estrae de la leche que ha experimentado la fermentacion láctica.

Es un líquido siruposo, incoloro o ligeramente amarillo, inodoro i de sabor ácido.

Su densidad es de 1,215 a 1,220, i se disuelve en todas proporciones en el agua, alcohol i éter. Es higroscópico.

Convenientemente diluido, no debe cambiar de color ni dar precipitado por el hidrógeno sulfurado, nitrato de plata, oxalato de amoníaco o cloruro de bario.

Mezclado con ácido sulfúrico puro i concentrado, no debe colorearse.

Accion terapéutica — Diluido es atemperante.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio, al abrigo de la humedad.

Acido nítrico.

Acidum nitricum.

Eq.: $AzO^6H = 63$. Atom.: $AzO^3H = 63$.

Este ácido se obtiene por la accion del ácido sulfúrico sobre el nitrato de soda i subsiguiente destilacion i purificacion.

Líquido incoloro, de olor sofocante, característico,

de sabor fuertemente ácido, quemante. Su densidad es de 1,390 a $+ 15^{\circ}$ i hierve a 119° .

Soluble en todas proporciones en el agua, alcohol i éter.

Cien gramos contienen 63,60 de ácido nítrico de la fórmula indicada o 54,50 del anhídrido nítrico de la fórmula atómica AzO^3 .

Colocado sobre una lámina limpia de cobre o que lo contenga, produce un líquido verde-azulejo i vapores rojos característicos.

Ademas, si éste se mezcla al amoniaco líquido, se tendrá un hermoso color celeste. — Ataca igualmente a casi todos los demas metales.

Una parte diluida en 10 de agua destilada no precipita por el nitrato de barita, nitrato de plata o hidrógeno sulfurado. Este mismo así diluido i sacudido fuertemente en un tubo de ensayes, con cloroformo puro, no debe colorearse de violeta.

Atrae la humedad del aire i la luz lo descompone, produciéndose vapores amarillos que se disuelven en el resto del ácido.

Tóxico violento al interior — Al exterior ataca la piel i la pone amarilla.

Accion terapéutica — Convenientemente diluido, es astringente i atemperante.

Al hacer mezclas con él, ténganse presentes las precauciones ya indicadas.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio i al abrigo de la luz.

Acido nítrico comercial.

Acidum nitricum commerciale.

Líquido mas o ménos coloreado de amarillo, fumante al aire.

Posee las mismas propiedades que el anterior, el mismo título de acidez, diferenciándose en las impurezas que éste contiene.

Entre éstas, las mas dignas de tomarse en cuenta son el ácido clorhídrico, sulfúrico, cloro, compuestos nitrosos, arsénico i sustancias no volátiles.

Cien gramos saturan 53 gramos de carbonato neutro de soda puro i seco.

Se le destina solamente a usos externos o industriales.

Por lo demas, aplíquese a éste todo lo dicho para el anterior.

Acido nítrico diluido.

Acidum nitricum dilutum.

Acido nítrico oficial (en peso) . . . gramos 10

Agua pura, próximamente . . . „ 100

Mézelese, procurando obtener un volúmen exacto total de 100 gramos.

Es incoloro.

Diez gramos, en volúmen, contienen un gramo en peso de ácido oficial.

Acido fosfórico oficial.

Acidum phosphoricum officinale.

Eq.: $\text{PhO}^3\text{H}^3 = 98$. F. atom.: $\text{PhO}^4\text{H}^3 = 98$.

Es el ácido representado por esta fórmula disuelto en el agua, obtenido por la oxidacion directa del fósforo rojo, con el ácido nítrico i subsiguiente purificacion.

Líquido incoloro, inodoro, de saber mui ácido, soluble en todas proporciones en el agua, alcohol i éter.

Su densidad es de 1,349 a $+ 15^\circ$.

Cien gramos contienen 50 gramos de ácido de la fórmula predicha o 36,40 de anhídrido fosfórico de la fórmula atómica Ph^2O^3 . Esta misma cantidad es saturada por 27 gramos de carbonato de soda neutro, puro i seco, formando el compuesto $\text{PhO}^3, \text{NaO}, 2\text{HO}$.

Neurtalizado casi completamente por el carbonato neutro de soda, debe dar un precipitado amarillo con el nitrato de plata; el cual se disuelve en el ácido nítrico o amoniaco.

No hace cambiar el color verde-botella del sulfato de protóxido de hierro, ni precipita, en caliente, un soluto de sublimado corrosivo.

Diluido en 10 partes de agua, no precipita por el hidrógeno sulfurado ni por el nitrato de barita. — Calentado con algunas gotas de permanganato de potasa, no debe descolorarse.

Toma la humedad del aire. — La luz no lo altera.

Tóxico al interior.

Accion terapéutica — Como los anteriores.

Usos — Id.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio.

Acido fosfórico diluido.

Acidum phosphoricum dilutum.

Acido fosfórico oficial gramos 10

Agua próximamente „ 100

Mézclese, como se ha dicho para los anteriores.

Acido sulúfrico oficial.

Acidum sulfuricum officinale.

Eq.: $\text{SO}^4\text{H} = 49$. F. atom.: $\text{SO}^4\text{H}^2 = 98$.

Es el cuerpo representado por estas fórmulas disuelto en fuerte proporcion en el agua, obtenido en la grande industria, por la oxidacion del ácido sulfuroso i subsiguiente purificacion.

Líquido incoloro, inodoro, mui pesado, de consistencia de aceite, soluble en todas proporciones en el agua i alcohol; de sabor mui ácido, cáustico.

Mezclado con el agua, se calienta fuertemente. — Carboniza el azúcar, la madera. — Calentado nuevamente con carbon, desprende ácido sulfuroso.

Su densidad a $+15^\circ$ es de 1,843. — Hierve a 326° , volatilizándose completamente sin dejar residuo, esparciendo vapores blancos, densos, abundantes i tóxicos.

Cien gramos contienen próximamente 97 gramos de

ácido de las fórmulas predichas i debe saturar 63,20 gramos de carbonato neutro de soda.

Concentrado, no descolora algunas gotas de sulfato de índigo o de permanganato de potasa, calentados suavemente.

Diluido en 2 partes de agua destilada, no precipita por el nitrato de plata, hidrógeno sulfurado; ni se colora por el amoniaco en exceso. Diluido en 5 partes de agua, no hace cambiar el color verde claro del sulfato de protóxido de hierro.

Atrae la humedad del aire. — La luz no lo altera. Tóxico violento al interior i exterior.

Consérvese como los anteriores.

Propiedades terapéuticas i usos, son análogos.

Acido sulfúrico comercial.

Acidum sulfuricum commerciale.

Líquido mas o ménos colorado de negro, que esparce vapores al aire, de consistencia siruposa, mui ávido de agua.

Posee las mismas propiedades que el anterior. Su riqueza acídula es casi la misma; pero se diferencia en que éste contiene muchas sustancias estrañas.

Entre las dignas de notarse son el ácido clorhídrico, sulfhídrico, compuestos nitrados, sulfato de plomo i arsénico.

Debe empleársele en usos externos o industriales solamente.

Acido sulfúrico diluido.

Acidum sulfuricum dilutum.

Prepáresele como los otros ácidos diluidos i consévesele de la misma manera.

Acido sulfúrico alcoholizado.

Agua de Rabel.

Acidum sulfuricum alcoholisatum.

Acido sulfúrico oficial		gramos (peso)	20
Alcohol a 90°		„ „	80
Pétalos de amapolas rojas		„ „	4

Colóquese el alcohol en un matraz i éste en el agua fria. Agréguese el ácido por pequeñas porciones, agitando a menudo, a fin de evitar la elevacion de temperatura. Por fin añádanse los pétalos, déjense en maceracion por varios dias i fíltrese.

Líquido trasparente, de color rosado.

Consévesele en frascos de tapa de vidrio.

Acido salicílico.

Acidum salycilicum.

Eq.: $C^{14}H^6O^6 = 138$. F. atom.: $C^7H^6O^3 = 138$.

Se le obtiene precipitándolo de la solucion acuosa de salicilato de soda, por el ácido clorhídrico. — El sali-

cilato se prepara haciendo obrar el ácido carbónico sobre fenol sódico seco i convenientemente calentado.

Se presenta en agujas prismáticas, cuadrangulares, incoloras, inodoras, de sabor ligeramente azucarado i acre mas tarde. — Es soluble en 413 partes de agua fria, 13 de la hirviente, en 3 de alcohol de 90° i en 2 de éter.

Se funde a 158° i, si se eleva gradualmente la temperatura, una parte se sublima i otra se descompone.

Un soluto acuoso de percloruro de hierro lo colora de violeta i uno de sulfato de cobre de verde esmeralda.

El ácido sulfúrico oficial no debe colorearlo.

Un soluto alcohólico o etéreo concentrados, dejados evaporar lentamente a la temperatura ordinaria, dan cristales incoloros i brillantes.

Una parte disuelta en 10 de alcohol, i ligeramente acidulada por el ácido nítrico, no precipita por el nitrato de plata.

El aire o la luz no lo alteran.

Accion terapéutica — Antiséptico, antireumático.

Uso interno i externo.

Acido tánico — Tanino.

Acidum tannicum.

Eq.: $C^{28}H^{10}O^{18} = 322$. F. atom.: $C^{14}H^{10}O^9 = 322$.

Se le estrae de las materias tánicas vegetales, por medio de una mezcla de alcohol i éter.

Sustancia amorfa, mui lijera, esponjosa, de un color amarillo poco intenso i fácilmente pulverizable. — Sabor fuertemente astringente.

Es mui soluble en el agua fria; en el alcohol i éter débiles, en 8 partes de glicerina, insoluble en el alcohol i éter absolutos.

Calcinado en contacto del aire, se quema sin dejar residuo.

Precipita la mayor parte de los álcalis orgánicos, pero son solubles en el alcohol.

Precipita muchos metales i entre los principales están el antimonio del emético, el plomo, el hierro en negro-azulejo.

Tambien lo hace con sustancias animales neutras como jelatina, albúmina, caseina.

No es volátil. — El aire seco i la luz no lo alteran; pero el húmedo lo convierte, a la larga, en ácido agálico.

Consérvesele en frascos bien tapados.

Accion terapéutica — Es el mas poderoso de los astringentes vegetales.

Uso interno i esterno.

Acido tártrico.

Acidum tartricum.

Eq.: $C^8H^6O^{12} = 150$. F. atom.: $C^4H^6O^6 = 150$.

Obtenido por la accion del ácido sulfúrico sobre el tartrato de cal; el que, a su vez, se prepara por medio de la creta sobre el bitartrato de potasa.

Cristaliza en prismas romboidales oblicuos, duros, incoloros, mui ácidos, solubles en 0,66 de agua fria i 0,50 de la hirviente o sea 100 partes de ácido piden solo 66 de agua fria i 50 de la hirviente. — Exijen tambien 2,50 de alcohol de 90° i son mui solubles en la glicerina.

El ácido o sus tartratos arrojados sobre carbones incandescentes producen olor de azúcar quemada.

Su soluto acuoso tratado por el agua de cal en exceso i en frio, da precipitado. — Sucede lo mismo con el acetato de potasa o carbonato concentrado, a condicion que haya ácido en exceso.

Acido tímico o Timol.

Acidum thymicum.

Eq.: $C^{20}H^{14}O^2 = 150$. F. atom.: $C^{10}H^{14}O = 150$.

Se le obtiene de la esencia de timo, saturándola por el carbonato de soda i descomponiendo la sal formada por el ácido clorhídrico.

Se presenta en láminas romboidales, transparentes, incoloras, de olor suave, pero ménos agradable que la esencia de tomillo, i de sabor picante. — Una parte se disuelve en 333 de agua fria, pero es mui soluble en el alcohol, éter i ácido acético concentrados.

Como fenol que es, colora las sales de sesquióxido de hierro.

Uso esterno — Es antiséptico.

Agárico blanco.

(Agárico de alerce.)

Agaricus albus.

Polyporus officinale, *Fries.* — **Polyporus laricis**, *Duby.*

Boletus laricis, *L.* — **Boletus purgans**, *Pers.*

Es un hongo sin tallo, parásito del alerce i que despues de descortezado se entrega al comercio de droguería. Tiene el aspecto de masas grandes como el puño, irregulares, blancas o blancas amarillosas, friables, pero dificiles de pulverizar, inodoras, de sabor algo dulce al principio, i despues amargo i acre.

Consérvese en frascos bien cerrados a fin de preservarlo de polilla i otros insectos.

Agárico de encina — Iesca.

Agárico de cirujanos, yesquero.

Polyporus fomentarius, *Fries* — **Boletus unguilatus**, *Bul.*

Es un hongo sin tallo, que se cria en los troncos de las encinas i las hayas, aplicado por uno de sus costados. Para emplearlo en Farmacia se comienza por decortezarlo, en seguida se cortan láminas anchas en toda la estension del hongo i de un grosor de cinco milímetros. Se ponen en el agua por algunas horas i se golpean un poco con mazos de madera. De ese modo se obtienen hojas irregulares, blandas, porosas, de unos

pocos milímetros de espesor, de color amarillo oscuro de óxido de hierro.

Aguas medicinales.

Comprendemos bajo esta denominacion, las aguas que contienen en disolucion o suspension principios medicamentosos, empleadas con un fin terapéutico.

Aguas.

Designamos de esta manera ciertos preparados que tienen por excipiente el agua fria i que el uso los llama así. — Contienen medicamentos en suspension o disolucion.

Se les prepara en cantidades arregladas al rápido consumo, i algunas solo en el momento de usarlas.

Se les conserva en vasijas de vidrio o metálicas estañadas. — Los objetos de plomo o cobre son, a veces, perjudiciales.

Agua albuminosa.

Aqua albuminosa.

Clara de huevos	n.	4
Agua comun	gramos	1000
Agua destilada de azahares	„	10
Bátanse las claras con un poco de agua, a fin de		

romper las celdillas entre las cuales se encuentran aprisionada la albúmina, hasta que el líquido se pueda dejar caer gota a gota.

No conviene batir demasiado, porque entónces se convertiría todo en espuma, demorando mucho tiempo para volver a su antiguo estado. — Despues cuélese i aromatícese.

Se prepara solo en el momento de emplearla.

Accion terapéutica — Emoliente.

Agua alcanforada.

Mistura alcanforada.

Aqua camphorata.

Alcoholado de alcanfor . . . gramos fluidos 10

Agua destilada „ „ 1000

Agréguese el agua sobre el alcohol, agitando rápidamente a fin de que el alcanfor se precipíte en polvo fino, sacúdase fuertemente en un frasco grande i consévese así para el uso — Fíltrese cada vez que se necesite.

Prepárese en cantidad tal que se pueda reponer a menudo.

Un litro de agua contiene en disolucion cerca de 1 gramo de alcanfor.

Consérvesele en frascos bien tapados para que no se evapore el alcanfor.

Accion terapéutica — Antiespasmódica.

Agua de Alquitran.

Aqua Picis.

Alquitran oficial	gramos	20
Acerrin de pino, reciente	„	30
Arena bien lavada	„	30
Agua comun	„	1000

Hágase una mezcla íntima entre el alquitran i el acerrin, incorpóresele la arena i el todo introdúzcasele en el agua.

Ajítese de vez en cuando i, despues de algunos dias de contacto, decántese i fíltrese.

Es agua de color ligeramente amarillo, de olor i sabor característicos i de lijera reaccion ácida. —

No se empleen objetos metálicos.

Agua de Alquitran concentrada.

Aqua Picis concentrata.

Alquitran de Noruega	gramos	20
Bicarbonato de soda	„	5
Agua comun	„	1000

Mézclese i caliéntese a un calor suave en aparato destilatorio, de modo que se pueda recojer el producto destilado. Déjese enfriar, decántese, fíltrese.

Accion terapéutica — Modificador de las mucosas i principalmente de las del aparato respiratorio.

Uso interno.

Agua de Cal.

Aqua Calcis.

Eq.: $\text{CaO}, \text{HO} = 37$. F. atom.: $\text{CaO}, \text{HO}^2 = 74$.

Cal viva gramos 10

Agua comun „ 1000

Apáguese la cal con la cantidad de agua necesaria. — Lávesele dos veces consecutivas con cinco veces su peso de agua, separando ésta por decantacion a fin de disolver las bases o sales alcalinas que pueda contener, i déjesele en contacto con la cantidad de agua indicada, ajitando de vez en cuando.

Como un litro de agua disuelve solamente 1,285 gramo a $+ 15^\circ$ del cuerpo de la fórmula indicada, resultará que siempre tendremos cal en exceso.

Es un líquido incoloro, inodoro, de reaccion alcalina i que no da efervescencia con los ácidos.

El calomelano da con ella un precipitado negro.

Mezclada con una pequeña cantidad de agua gaseosa simple, da un precipitado blanco, soluble completamente en el exceso.

Si se hubiera empleado agua destilada para prepararla o agua comun exenta de cloruros, podríamos decir que el nitrato de plata ácido no debe dar precipitado con este preparado.

El aire, aun la corta cantidad que se encuentra encerrada en el frasco, a medida que baja el nivel, forma una película insoluble de carbonato de cal, bajando así el título.

Para impedir ésto, no hai mas que dos medios: 1º.:0 se tiene el agua ya filtrada en frascos pequeños completamente llenos, usándola toda cada vez que se destape, o 2º.: se le tiene tambien en frascos con exceso de cal, filtrandola cada vez que se necesite.

Accion terapéutica — Antiácida.

Agua comun.

Aqua communis. — Aqua fontis.

La calidad del agua tiene mucha importancia para el buen éxito de una operacion. — No podemos decir agua de superior calidad porque la que fuese buena para beberla no sería tanto para la agricultura, i la que fuera útil para ésta no lo sería para las máquinas de vapor etc.

Para los usos de la Farmacia debe tener los siguientes caractéres:

Debe ser inodora, perfectamente trasparente, de sabor débil, sin ser acídula, ni dulce, ni salada, ni desabrida. — Debe cocer bien las legumbres, i no precipitar el agua de jabon; las aguas que hacen esto último se llaman crudas o senelitosas i son mui perjudiciales para ciertos preparados.

Siempre que se diga agua comun en esta obra o en las prescripciones médicas, se entenderá de esta calidad.

Agua de Cloro.

Agua de Cloro saturada.

Aqua Clori.

Eq. i F. atom.: Cl = 35,5.

Es el agua destilada saturada de este gas a la temperatura de $+ 15^{\circ}$.

El cloro es un gas amarillo verdoso, de olor fuerte, sofocante, que irrita el aparato respiratorio, mas pesado que el aire i mui soluble en el agua.

Un litro disuelve 2,156 centímetros cúbicos, de un peso de 6,856 gramos. — El papel azul de tornasol, las violetas o su jarabe son descolorados prontamente por él.

Para obtenerla no hai mas que hacerlo pasar por el agua hasta saturacion.

En consecuencia tómense:

Bióxido de manganeso pulverizado	. . .	gramos 10
Acido clorhídrico comercial		„ 40

Colóquese un matraz, de una capacidad aproximativa de 2 litros, sobre un hornillo conveniente i provisto de un tapon atravesado por un tubo de seguridad i de un tubo adductor. — A continuacion se colocará una serie de frascos de Woulf con agua destilada hasta las $\frac{3}{4}$ partes, en número i tamaño que guarden armonía con la cantidad de agua saturada que se quiera obtener.

El primer frasco está destinado a lavar el gas para

despojarlo del ácido que suele arrastrar, i otras impurezas i, por consiguiente, debe contener poca agua a fin de no perder mucho cloro.

El tubo adductor debe alcanzar hasta el fondo del primer frasco, miéntras que la estremidad del saliente ha de estar en la parte mas alta, i así en este órden todos los demas hasta el fin, en que se dispondrá una probeta con solucion de carbonato de soda, o soda cáustica o lechada de cal, destinadas a recojer el exceso de gas. — Cada frasco contendrá, ademas, un tubo de seguridad i los adductores estarán unidos entre sí por tubos de cahuchú, a fin de que sea fácil ajitar el agua, de vez en cuando, durante el curso de la operacion.

Así dispuesto el aparato, introdúzcase el bióxido en el matraz, luego el ácido, tapándolo rápidamente. Pronto el gas comienza a desprenderse en frio i, si disminuye, se encenderá el hornillo moderadamente. En jeneral la operacion se conducirá de modo que el desprendimiento del gas sea lento, agregando mas ácido por el tubo de seguridad del balon, si fuere preciso.

La operacion estará concluida cuando se observe que las burbujas de gas van a salir por la estremidad del tubo colocado en la probeta.

Para desarmar el aparato no se comience por extinguir primeramente el hornillo, sino por separar el frasco lavador del matraz productor.

Las cantidades indicadas dan 240 centímetros cúbicos de cloro.

Este preparado es una agua de color amarillo claro, dotada de todas las propiedades indicadas para el gas.

El aire, una temperatura mui baja, el calor, la luz i el tiempo la descomponen. — Por esto, se le debe conservar en frascos de tapa de vidrio bien llenos, al abrigo de la luz, a una temperatura de 15° a 20° i *renovar mui a menudo*.

Accion terapéutica — Desinfectante.

Agua etéreo-alcanforada.

Aqua ætheris camphorata.

Alcanfor	gramos	2
Éter oficial	gramos fluidos	10
Agua comun	”	90

Disuélvase el alcanfor en el éter i despues añádase poco a poco el agua, ajitando.

Es incolora. — Consérvesele en frascos de tapa de vidrio esmerilada i en lugar fresco.

Accion terapéutica — Antiespasmódica.

Agua fenicada.

Aqua phœnicata.

Acido fénico alcoholizado	gramos fluidos	2
Agua comun	”	98

Mézclese, ajitando fuertemente.

Contiene 1 gramo de ácido fénico cristalizado. Se prepara en el momento de espenderla. — Es destinada al uso esterno.

Para el uso interno i, a falta de indicacion, prepáresele a razon de 0,50 por mil de agua.

Accion terapéutica — Antiséptica.

Agua fajedénica amarilla.

Aqua phagedenica flava.

Eq.: $\text{HgO} = 108$. F. atom.: $\text{HgO} = 216$.

Sublimado corrosivo gramo 1

Agua de cal gramos 300

Mézclese.

Contiene un precipitado amarillo de bióxido hidratado de mercurio. Como éste es insoluble en el agua, ajítese el frasco cada vez que se sirva de ella.

Se prepara solo en el momento de espendarla.

Accion terapéutica — Detersiva.

Agua fajedénica negra.

Aqua phagedenica nigra.

Eq.: $\text{Hg}^2\text{O} = 208$. F. atom.: $\text{Hg}^2\text{O} = 416$.

Calomelano gramo 1

Agua de cal gramos 100

Mézclese íntimamente, de modo que se vea un precipitado negro sin globulillos blancos.

Agua que contiene protóxido hidratado de mercurio.
— Ajítese al usarla.

Se prepara solo en el momento de espendarla.

Agua gaseosa simple.

Aqua aërophora simplicior.

Eq.: $\text{CO}^2 = 22$. F. atom.: $\text{CO}^2 = 44$.

Es el agua comun que contiene en disolucion cierta cantidad del anhidrido carbónico de la fórmula indicada.

Este es un gas incoloro, inodoro, de sabor mas o ménos ácido, picante, segun la proporcion que se ha disuelto en el agua. Enrojece débilmente el papel de tornasol, precipita con el agua de cal, no estando él en exceso; apaga los cuerpos en combustion i es impropio para la respiracion.

Este preparado, llamado impropriamente agua de Seltz, lo suministra la grande industria, de buena calidad, dispuesto en botellas (llamadas sifones) de tal condicion que ni se quiebren tan fácilmente como las comunes i que se pueda estraer de ellas la cantidad necesitada, sin hacer desmerecer el resto.

Su fabricacion se hace en aparatos especiales, obteniendo el gas por la accion de un ácido mineral sobre el mármol pulverizado i, haciéndolo que se disuelva en el agua, préviamente lavado, bajo una presion de siete atmósferas.

Así obtenida es trasparente, inodora, hace mucha

efervescencia al estraérsela; es de un gusto acídulo, picante. — Queda incolora con el agua de cal, con tal que haya exceso de la primera i da un color rojo vinoso al papel azul de tornasol.

Agua de Goulard.—Agua blanca.

Aqua Goulardi.

Soluto de subacetato de plomo .	gramos fluidos	20
Agua comun	„ „	980

Mézclese.

Contiene cierta cantidad de subacetato de plomo en solucion i varios precipitados de plomo, como carbonato, cloruro etc., segun la composicion del agua empleada.

Agua de bicarbonato de Magnesia.

Magnesia fluida.

Solutio Magnesiae carbonicae.

Sulfato de magnesia	gramos	62
Carbonato neutro de soda	„	60
Agua hirviente	„	600

Disuélvase cada una de las sales en la mitad del agua indicada i mézclense. Recójase el precipitado re-

sultante de hidrocarbonato de magnesia i lávesele repetidas veces hasta que las aguas de lavado no den precipitado por el cloruro de bario.

Dispóngase este carbonato en aparato especial, con un litro de agua, de modo que esté en contacto del gas ácido carbónico a la presion de cuatro atmósferas i, cuando todo esté disuelto, fíltrese.

Por fin, dispóngase el licor en frascos sólidos i con exceso del mismo gas.

Agua sedativa de Raspail.

Locion amoniaca alcanforada.

Lotio ammoniaco-campherata.

Alcoholado de alcanfor		gramos fluidos	10
Amoniaco líquido		„ „	60
Cloruro de sodio cristalizado		„ „	60
Agua comun		„ „	1000

Disuélvase primeramente el cloruro de sodio en el agua i fíltrese, si fuere encesario. Agréguese ésto sobre el alcoholado, poco a poco i ajitando, a fin de que se precipite el alcanfor en polvo mui fino i, despues, el amoniaco.

Guárdesele en frascos de tapa de vidrio esmerilada i sacúdasele de vez en cuando.

Accion terapéutica — Excitante.

Uso externo.

Agua de Seltz.

Aqua ex Seltz.

Es una imitacion del agua natural de Seltz en Nassau.
Tómense:

Cloruro de calcio cristalizado		gramos	0,33
„ „ magnesio	„	„	0,27
„ „ sodio	„	„	1,10
Carbonato de soda	„	„	0,90
Sulfato de soda		„	0,10
Agua gaseosa simple		„	650

Disuélvanse juntos los dos cloruros i de otra parte la sales restantes, en una pequeña cantidad de agua comun. Colóquese en botellas convenientes i cárguese con la cantidad de agua gaseosa indicada.

Agua de Sedlitz.

Aqua ex Sedlitz.

Es una imitacion del agua natural de este nombre en Bohemia.

Para prepararla tómense:

Sulfato de magnesia cristalizado		gramos	30
Bicarbonato de soda		„	4
Acido tártrico en cristales		„	4
Agua comun		„	650

Disuélvase separadamente el sulfato i bicarbonato en la mitad del agua, mézelese i fíltrese. Colóquese esa

agua en una botella conveniente, agréguesele el ácido i tápese rápidamente.

Agua de Soda carbonatada.

Soda-water.

Aqua natro-effervescens.

Bicarbonato de soda gramos 1

Agua gaseosa simple „ 650

Disuélvase el bicarbonato, fíltrese i cárguesele de gas.

Aguas destiladas

O

Hidrolatos.

Son aguas cargadas de principios volátiles de las plantas, obtenidas por destilacion.

Se elijen las plantas en las épocas i condiciones en que están mas desarrollados sus principios medicamentosos; pues, algunas son mas odoríferas cuando secas que frescas. En otras no preexisten los principios medicamentosos, sino que es preciso someterlas a una maceracion prévia.

Cuando los vegetales son duros, compactos, se trituran, se raspan a fin de que se dejen penetrar con facilidad por el agua.

La destilacion se hace casi siempre en alambiques provistos de baño-maría.

La operacion se conduce de modo que no sea mui rápida, para que el vapor de agua tenga el tiempo necesario de obrar sobre la planta.

Muchas veces no conviene entregarlas al consumo inmediatamente despues de su fabricacion. Suelen ser mas suaves i agradables algunos dias mas tarde, si se les conserva en un lugar fresco, al abrigo del aire i de la luz.

Guárdense en frascos de vidrio o vasijas estañadas i repónganse lo mas a menudo posible.

Agua destilada.

Aqua destilata.

Agua comun C. S.

Colóquese en un alambique i destílese.

Las primeras cantidades deben desecharse porque contienen, a veces, diferentes gases en disolucion, hasta el momento en que el exámen con los reactivos indicados mas abajo muestre su pureza. Deténgase la operacion cuando quede en la cucúrbita la cuarta parte del agua empleada.

Es inodora, incolora, desabrida i neutra al papel de tornasol.

Evaporada en un vidrio de reloj no debe dejar residuo.

Si se le trata en una série de tubos de ensaye, por el nitrato de plata, cloruro de bario, oxalato de amoníaco, bicloruro de mercurio o gran exceso de agua de cal, no debe enturbiarse.

Siempre que empleemos la palabra *destilada* significará agua de esta calidad. Lo mismo sucederá en las prescripciones médicas.

Se hace uso de ella en los casos en que el agua comun contiene en disolucion principios incompatibles con los que se quiere introducir.

Agua destilada de Anis.

Hydrolatum Anisi.

Frutos de anis parte 1

Agua comun C. S.

Déjese en maceracion en el agua por 12 horas, colóquesele en el baño-maría de un alambique conveniente, i destílese. Cuando se haya obtenido cuatro partes, suspéndase la operacion i fíltrese.

Agua lijeramente lactescente, de un sabor algo dulce i olor suave, agradable.

Accion terapéutica — Carminativa.

La cantidad de principios volátiles que contienen las plantas, principalmente las esencias, no puede ser uniforme en todos los departamentos de Chile; aun en un mismo lugar no lo será tampoco todos los años. Por consiguiente, la relacion indicada aquí entre la parte

empleada i la cantidad de producto obtenido, es solo aproximada. — El farmacéutico, en la práctica, procurará obtener un producto lo mas uniforme posible.

Prepárense del mismo modo las de *frutos de hinojo*, *alcarabea* i *otras umbelíferas*.

Agua destilada de Azahares.

Aqua Naphæ.

Azahares recientes parte 1
Agua comun C. S.

Colóquense las flores en el baño-maría del alambique i destílese suavemente hasta obtener cuatro partes de producto. Fíltrese.

Agua trasparente, de olor suave, agradable, mui distinta de la obtenida con los otros órganos de la misma planta.

Prepárense del mismo modo las de:

Flores frescas de saúco

„ *secas de tilo*

„ „ „ *manzanilla comun*

Hojas frescas de eucalyptus

„ „ „ *boldo*

„ „ „ *culen*

„ „ „ *matico de Chile (pañil)*

„ „ „ *eugenia chequen*

„ „ „ *llanten*

„ „ „ *salvia de Chile.*

Agua destilada de Canela.

Hydrolatum Cinammomi.

Canela de Ceylan. parte 1

Agua C. S.

Contúndase la corteza, póngasela a macerar por 12 horas, colóquesele en el baño-maría i destílese hasta obtener cuatro partes i fíltrese.

Agua lijeraamente lactescente, de un olor suave, agradable.

Del mismo modo se prepara la de *raiz de valeriana seca*.

Agua destilada de Cortezas de Cidra.

Aqua destilata Corticis Citrei.

Raspadura de la parte exterior de la cidra recientemente recolectada parte 1

Agua comun C. S.

Destílese al baño-maría hasta obtener 4 partes de producto i fíltrese.

Del mismo modo se preparan las de:

Cortezas frescas de limon

„ „ „ *naranja*.

Agua destilada de laurel cerezo.

Hydrolatum lauro-cerasi.

Eq.: $CyH = 27$. F. atom.: $CyH = 27$.

Es una agua destilada que contiene principalmente ácido cianhídrico i esencia de almendras amargas.

Se le estrae de esta planta en la época de mayor actividad vejetativa.

Para ésto, tómense hojas frescas, contúndanse completamente en mortero de piedra, con majadero de madera, colóquense en una vasiija con la cantidad de agua necesaria para cubrirlas, i déjense así durante algunas horas, a una temperatura comprendida entre 20° i 30° . Despues, destílese al baño-maría, obteniendo el doble del peso de la cantidad de hojas empleada.

El ácido i la esencia se forman cuando se deja la materia en maceracion; siendo éstos el resultado de una fermentacion, es necesario dirijirla con cuidado.

Una vez obtenida sacúdase fuertemente i fíltrese para separar el exceso de esencia.

Pero ésto no basta para entregarla al consumo. La planta suministra cantidades variables de principios activos i jeneralmente se obtiene una agua que encierra de 55 a 70 miligramos del gas mencionado por 100 gramos de agua.

Entónces se exige que siempre contenga una cantidad fija: *medio milígramo por cada gramo de agua* o sea 50 miligramos por 100 gramos. A ésta se le llama *agua titulada*.

Por consiguiente, habrá casos en que será preciso bajar el título, agregándole agua destilada i otros en que, teniendo ménos de 50 miligramos, sea necesario volverla a destilar con nuevas cantidades de hojas. Es mucho mas cómodo i económico que suceda lo primero; es decir, que se tenga que bajar el título. Para ésto, la esperiencia demostrará en cada lugar si con una parte de hojas se debe obtener dos de producto o ménos.

Dando por admitido que tenemos un producto mas rico que el exigido, es necesario titularle. Para hacerlo necesitamos saber 1°: cuánta cantidad de ácido de la fórmula indicada contiene por 100 gramos, i 2°: qué volumen de agua debemos agregarle para tener lo deseado.

Para conseguir lo primero, se sigue el método de Buignet por medio de un licor titulado de sulfato de cobre que contiene por cada *milígramo cúbico* de *agua pura* (es decir, por cada division de las buretas comunes) 23,09 miligramos de sulfato de cobre. El fundamento del método es el siguiente: Se sabe, por los equivalentes i por los hechos, que esa cantidad de sulfato de cobre colocada en presencia de 1 milígramo de cianhidrato de amoniaco se descomponen mutuamente, yendo todo el ácido sulfúrico a combinarse con parte del amoniaco. Al mismo tiempo se formará cianhidrato de cobre que irá a combinarse con el resto de cianhidrato de amoniaco, quedado intacto. — Todos estos cuerpos son solubles e incoloros; pero en el momento en que se le agregue una gota de amoniaco se formará agua celeste.

Práctica de la operacion.

Tómense 23,09 gramos de sulfato de cobre puro i disuélvanse en 1000 centímetros cúbicos de agua destilada. Colóquese en una bureta dividida en miligramos cúbicos, la cantidad conveniente de este licor.

Por otra parte, tómense 100 gramos del agua de laurel cerezo que se quiere ensayar i agréguesele 10 de amoníaco puro. Colocados los útiles sobre una superficie blanca i en lugar de buena luz, déjese caer gota a gota el licor de la bureta, ajitando a menudo, i deténgase cuando aparezca un ligero color celeste persistente. Entónces no habrá mas que leer en la bureta las divisiones empleadas i ése será el número de miligramos de ácido prúsico que contiene el agua que se examina.

Resta ahora saber cuánta cantidad de agua debemos agregar para obtenerla como se desea. Para ésto, multiplíquese el título o riqueza hallada por el número de gramos de agua i divídase por 50. — Réstese de este número la cantidad que ya se tiene i así se sabrá el agua que debemos agregar.

Ejemplo. — Supongamos que se ha destilado 1000 gramos de agua de laurel cerezo i que por el ensaye se ha encontrado que posee 60 miligramos de ácido prúsico por 100 gramos. Entónces $1000 \times 60 = 60,000$ i dividido por 50 será 1,200. Pero como ya tenemos mil, bastará agregarle a ésta 200.

Este preparado tiene ménos inconvenientes que el soluto de ácido prúsico en el agua, considerado bajo

el punto de vista de su preparacion, conservacion i administracion.

Sin embargo es alterable. Consérvesele en frascos pequeños al abrigo del calor i de la luz.

Accion terapéutica — Sedante.

Agua destilada de Lechuga.

Hydrolatum Lactuæ.

Lechuga oficial florida parte 1
Agua comun C. S.

Tómese lechuga fresca, despójesele de las hojas inferiores, contúndase groseramente i destílese en el baño-maría, obteniendo partes iguales de producto i fíltrese.

Accion terapéutica — Calmante.

Agua destilada de Menta piperita.

Hydrolatum Menthæ piperitæ.

Menta florida i fresca parte 1
Agua C. S.

Tómense sumidades frescas, privadas de todas las hojas que no se encuentren en buen estado, incíndanse groseramente i destílese al baño-maría, obteniendo el doble de producto.

Accion terapéutica — Carminativa.

Del mismo modo se preparan las de:

Melisa

Rosa

Ajenjo.

Alcalis vegetales

o

Alcalóides.

Son principios que se encuentran formados en la organizacion vegetal i que desempeñan en la química un rol semejante al de las bases minerales.

Como tales, sus solutos acuosos son mas o ménos alcalinos al papel de tornasol i se combinan con los ácidos para formar sales.

Los mencionados aquí son sólidos, cristalizables, incoloros, inodoros o ligeramente coloreados. Son mui poco solubles en el agua, a la que comunican un sabor amargo. Algunos, como la *aconitina*, *estricnina*, le dan una amargura intensa i acre.

Son mui solubles en el alcohol, éter, cloroformo i carburos de hidrójeno líquidos.

Los ácidos diluidos se combinan con ellos sin colorearlos i sin eliminacion de agua, a la manera de los hidrácidos con el amoniaco, formando sales cristalizables.

Todos son compuestos de C, H, Az, O , esceptuándose la cicutina que solo posee C, H i Az i la dijitalina C, H, O .

Calcinados sin aire, se volatilizan en parte: la *cinconina* i *cafeina*, i los demas se descomponen, produciendo amoniaco i otros productos.

Todos son *monoácidos* ménos la *cinconina*, *quinina* i *atropina* que son *biácidos*.

Calcinados al aire, se funden, i queman completamente sin dejar residuo.

El aire i la luz los modifican con mas o ménos rapidez, ya haciéndolos cambiar de color como a la *apomofina* i sus sales, ya haciéndoles perder su agua de cristalización como a la *quinina* i sus compuestos.

Los ácidos i otros reactivos concentrados, los colorean enérgicamente o los precipitan de sus disoluciones, pudiéndose, por este medio, caracterizarlos.

Son los agentes mas tóxicos de la Materia médica, por la enerjia i la rapidez de su accion.

Consérveseles en frascos pequeños, al abrigo del aire i de la luz.

Aconitina.

Aconitinum.

Eq.: $C^{66}H^{43}AzO^{24} = 645$. Atom.: $C^{33}H^{43}AzO^{12} = 645$.

Se estrae de la raiz seca del *Aconitus napelus*.

Cristaliza en láminas romboidales o hexagonales, solubles en 150 partes de agua fria, 50 de la hirviente i mas aun en el alcohol concentrado, éter cloroformo i bencina.

Se funde a 183° i se volatiliza en parte. — No contiene agua de cristalización.

Nitrato de Aconitina.

Aconitinum nitricum.

Eq.: $C^{66}H^{43}AzO^{24}, AzO^5, HO = 708$.

Atom.: $C^{33}H^{43}AzO^{12}, AzC^3H = 708$.

Forma gruesos cristales prismáticos, incoloros, solubles en 10 partes de agua hirviente.

Contiene 91,10 p% de alcalóide.

Apomorfina.

Apomorphinum.

Eq.: $C^{34}H^{17}AzO^4 = 267$. Atom.: $C^{17}H^{17}AzO^2 = 267$.

Se le obtiene de la *morfina*, a la que se le ha quitado un equivalente de agua.

Recien obtenida o conservada en tubo cerrado a la lámpara, es cristalizada i blanca, soluble en agua, alcohol, éter, cloroformo i bencina, miéntras que la morfina no lo es en los dos últimos.

Al aire se colorea pronto i sus solutos acuosos llegan a tomar un color verde esmeralda.

Por esto, no deben hacerse sino en el momento mismo de emplearlos.

El percloruro de hierro mui diluido la colora en rosa.
No contiene agua de cristalización.

Clorhidrato de Apomorfina.

Apomorphinum hydrochloricum.

Eq.: $C^{34}H^{17}AzO^4, HCl = 303,5$.

Atom.: $C^{17}H^{17}AzO^2, HCl = 303,5$.

Cristales pequeños incoloros o ligeramente grises, solubles en el agua, poco en el éter i cloroformo.

Es anhidro i contiene 87,97 p% de alcalóide.

El aire i la luz lo alteran como al anterior.

Atropina.

Atropinum.

Eq.: $C^{34}H^{23}AzO^6 = 289$. Atom.: $C^{17}H^{23}AzO^3 = 289$.

Se estrae de las raices frescas de la *Atropa belladonna*.

Cristaliza en agujas prismáticas, sedosas, transparentes, solubles en 500 partes de agua fria, en 30 de la hirviente, en 5 de alcohol de 90° i 60 de éter.

Es anhidra, débilmente levojira i fusible a 113°,5.

Un centígramo de atropina calentada lentamente en un tubo de ensayes con una mezcla de 0,10 de bicromato de potasa i seis gotas de ácido sulfúrico concentrado, producen un olor de esencia de almendras amargas.

Sulfato de Atropina neutro.

Atropinum sulfuricum neutrale.

$$\text{Eq.: } \text{C}^{34}\text{H}^{23}\text{AzO}^6, \text{SO}^3, \text{HO} = 338.$$

$$\text{Atom.: } 2(\text{C}^{17}\text{H}^{23}\text{AzO}^3)\text{SO}^4\text{H}^2 = 676.$$

Cristaliza en agujas mui finas, prismáticas que a la simple vista no son bien perceptibles, presentándose bajo el aspecto de polvo. Es mui soluble en el agua, ménos en el alcohol, insoluble en el éter i cloroformo.

Contiene 85,50 p% de atropina.

Cafeina.

Cafeinum.

$$\text{Eq.: } \text{C}^{16}\text{H}^{10}\text{Az}^4\text{O}^8 = 212.$$

$$\text{Atom.: } \text{C}^8\text{H}^{10}\text{Az}^4\text{O}^4 = 212.$$

Existe principalmente en el café, té, guaraná i yerba mate.

Cristaliza en hermosas agujas finas, blancas, sedosas, de un amargo ménos pronunciado que los otros alcalóides. Una parte exige 93 de agua para disolverse, 25 de alcohol de 90°, 9 de cloroformo i 300 de éter ordinario. Calentada gradualmente, se funde a 178° i se sublima.

Es una base poco enérgica i, por esto, forma con los ácidos vejetales sales de composicion variable.

Su soluto acuoso tratado por el agua de cloro o

por el ácido nítrico i evaporado, deja un residuo rojo oscuro, el que es soluble en el amoniaco, produciéndose una coloracion rojo violácea.

Contiene agua de cristalización i, a veces, es anhidra, segun la naturaleza del disolvente, de donde se la ha obtenido.

Si se la quisiera administrar en solución acuosa i en cantidad fija, valdría mas tomar un peso determinado de alcalóide i disolverlo en la cantidad necesaria de ácido cítrico, que hacer uso de los compuestos llamados citratos, valerianatos de cafeína.

Codeína.

Codeinum.

Eq.: $C^{36}H^{21}AzO^6, 2HO = 317$.

Atom.: $C^{18}H^{21}AzO^3, H^2O = 317$.

Cristaliza en prismas romboédricos voluminosos, incoloros, transparentes, solubles en 80 partes de agua fría, en 17 de la hirviente; es muy soluble en el alcohol concentrado, éter, cloroformo i bencina. El amoniaco la disuelve así como el agua, pero no las otras bases alcalinas.

Cinco miligramos de codeína tratados por 10 gramos de ácido sulfúrico puro, producen un soluto incoloro, el que llega a ponerse azul intenso, si se le calienta suavemente, agregándole dos gotas de percloruro de hierro muy diluido.

Calentada a 120° , pierde su agua de cristalización i se funde a 150° .

Contiene 5,68 p^o/_o de agua, pero es anhidra cuando cristaliza de un soluto etéreo.

Eserina o Fisotigmina.

Eserinum.

Eq.: $C^{30}H^{21}Az^3O^4 = 275$. Atom.: $C^{15}H^{21}Az^3O^2 = 275$.

Se estrae del haba de Calabar, semillas del *Physo-stigma venenosum*.

Cristaliza en laminillas romboidales, incoloras, poco solubles en el agua i sí en los otros disolventes neutros.

Tratada por los álcalis cáusticos, da primeramente un precipitado blanco, el que diluido en agua se colora en rojo vivo, por agitacion.

Tratada al calor del baño-maría, por el amoniaco i despues acidulada por el ácido sulfúrico, deja un residuo azul, soluble en el agua.

Salicilato de Eserina.

Eserinum salycylicum.

Eq.: $C^{30}H^{21}Az^3O^4, C^{14}H^6O^6 = 413$.

Atom.: $C^{15}H^{21}Az^3O^2, C^7H^6O^3 = 413$.

Cristales incoloros o lijeramente amarillos, solubles en 150 partes de agua fria i en 12 de alcohol concentrado. — Es delicuescente al aire.

Su solucion acuosa espuesta al aire i a la luz se colora fácilmente. Esta misma, tratada por el percloruro

de hierro diluido, da una coloracion violeta. El ácido sulfúrico la colora de amarillo, al fin de algunos momentos.

Estrienina.

Strychninum.

Eq.: $C^{42}H^{22}Az^2O^4 = 334$. Atom.: $C^{21}H^{22}Az^2O^2 = 334$.

Se estrae de las semillas del *Strychnos Nux Vomica* i del *Strychnos Ignatii*, en donde se encuentra en union con la brucina.

Cristaliza en octaedros o en prismas cuadriláteros terminados por pirámidas de cuatro caras, incoloros, transparentes, insolubles en el éter i alcohol absolutos i mui poco en el agua. Es mui soluble en el cloroformo.

Es una base anhidra i biácida. — Se funde a 300° . — Es levojira.

El ácido sulfúrico puro no la colora cuando está excenta de brucina; pero si se le agrega una pequeña cantidad de bicromato de potasa produce un hermoso color violeta. El ácido nítrico la colora de amarillo cuando está pura.

Nitrato de Estrienina.

Strychninum nitricum.

Eq.: $C^{42}H^{22}Az^2O^4, AzO^5, HO = 397$.

Atom.: $C^{21}H^{22}Az^2O^2, AzO^3H = 397$.

Forma manojos de agujas cristalinas, incoloras, anhidras, solubles en 90 partes de agua fria i en 3 de la

hirviente, poco en el alcohol frio i en 5 del hirviente. Es insoluble en el éter.

Es levojira i contiene 84,13 p% de álcali.

Clorhidrato de Cocaina.

Cocainum hydrochloricum.

$$\text{Eq.: } \text{C}^{34}\text{H}^{21}\text{AzO}^8, \text{HCl} = 339,5.$$

$$\text{Atom.: } \text{C}^{17}\text{H}^{21}\text{AzO}^4, \text{HCl} = 339,5.$$

Se le obtiene de las hojas del *Erythroxylon Coca*, Lamarck.

Se presenta en pequeños cristales aciculares, incoloros, inodoros, amargos, mui solubles en el agua, alcohol i éter.

Esta sal da un precipitado blanco con el carbonato de soda i con el carbonato de amoniaco, soluble en un exceso de este último reactivo. El cloruro de oro da un precipitado amarillo.

Este alcalóide es fácilmente alterable por los ácidos i los álcalis, por una temperatura relativamente baja i aun por el tiempo. Los solutos acuosos de sus sales tambien se descomponen fácilmente.

Calentado al aire se quema sin dejar residuo.

Clorhidrato de Morfina.

Morphinum hydrochloricum.

$$\text{Eq.: } \text{C}^{34}\text{H}^{19}\text{AzO}^6, \text{HCl}, 6\text{HO} = 375,5$$

$$\text{Atom.: } \text{C}^{17}\text{H}^{19}\text{AzO}^3, \text{HCl}, 3\text{H}^2\text{O} = 375,5.$$

Cristaliza en finos prismas sedosos, brillantes, solubles

en 25 partes de agua fria, en 1 de la hirviente i 50 de alcohol concentrado.

Contiene 75,90 p^o/_o de álcali i 14,30 p^o/_o de agua de cristalización que pierde si se le calienta a 100°.

Sulfato de Morfina neutro.

Morphinum sulfuricum neutrale.

Eq.: $C^{34}H^{19}AzO^6, SO^3, HO, 5HO = 379.$

Atom.: $C^{17}H^{19}AzO^3, SO^4H^2, 5H^2O = 758.$

Cristaliza en agujas prismáticas, solubles en 32 partes de agua fria i poco solubles en el alcohol concentrado.

Contiene 75,2 p^o/_o de álcali i 11,87 p^o/_o de agua.

Narceina.

Narceinum.

Eq.: $C^{46}H^{29}AzO^{18}, 4HO = 499.$

Atom.: $C^{23}H^{29}AzO^9, 2HO = 499.$

Se le estrae del opio como la codeina i la morfina.

Cristaliza en agujas prismáticas, sedosas, brillantes, solubles en 945 partes de alcohol de 80°, mui poco soluble en el agua e insoluble en el éter.

Contiene 7,21 p^o/_o de agua de cristalización, la que pierde cuando se le calienta a 110° i se funde a 145°.

El percloruro de hierro diluido no la colora, lo que la distingue de la morfina.

Tratada por un soluto alcohólico de iodo al 2 por mil, da coloracion azul.

Clorhidrato de Pilocarpina.

Pilocarpinum hydrochloricum.

$$\text{Eq.: } \text{C}^{22}\text{H}^{16}\text{Az}^2\text{O}^4, \text{HCl} = 244,5.$$

$$\text{Atom.: } \text{C}^{11}\text{H}^{16}\text{Az}^2\text{O}^2, \text{HCl} = 244,5.$$

Se estrae de las hojas i cortezas del *Pilocarpus pinatifolius*.

Cristaliza en largas agujas prismáticas, mui solubles en el agua i alcohol, poco solubles en el éter i cloriformo; es delicuescente al aire. Contiene 85,07 de alcalóide.

Bromhidrato de Quinina básico.

Bromhidrato de Quinina oficial.

Quininum hydrobromicum officinale.

$$\text{Eq.: } \text{C}^{40}\text{H}^{24}\text{Az}^2\text{O}^4, \text{HBr}, 2\text{HO} = 423.$$

$$\text{Atom.: } \text{C}^{20}\text{H}^{24}\text{Az}^2\text{O}^2, \text{HBr}, \text{H}^2\text{O} = 423.$$

Cristaliza en agujas finas, prismáticas, sedosas, agrupadas alrededor de un punto central, solubles en 60 partes de agua fria i mas solubles en la hirviente.

Contiene 76,60 p^o/o de alcalóide i 4,25 p^o/o de agua de cristalización.

Bromhidrato de Quinina neutro.

Quininum hydrobromicum neutrale.

$$\text{Eq.: } \text{C}^{40}\text{H}^{24}\text{Az}^2\text{O}^4, 2\text{HBr}, 6\text{HO} = 540.$$

$$\text{Atom.: } \text{C}^{20}\text{H}^{24}\text{Az}^2\text{O}^2, 2\text{HB}, 3\text{H}^2\text{O} = 540.$$

Forma cristales prismáticos, solubles en 7 partes de

agua fria i mas solubles en la hirviente i en el alcohol.

Su soluto acuoso no precipita por los sulfatos solubles i es ácido al papel de tornasol. Contiene 60 p^o/_o de alcalóide i 10 p^o/_o de agua de cristalización.

Clorhidrato de Quinina básico.

Quininum hydrochloricum officinale.

Eq.: $C^{40}H^{24}Az^2O^4, HCl, 4HO = 396,5.$

Atom.: $C^{20}H^{24}Az^2O^2, HCl, 2H^2O = 396,5.$

Cristaliza en agujas finas, prismáticas, sedosas, brillantes, solubles en 25 partes de agua fria i en 5 de la hirviente, en 3 de alcohol de 90° i en 10 de cloroformo.

Contiene 81,71 p^o/_o de alcalóide i 9,08 p^o/_o de agua de cristalización.

Sulfato de Quinina básico.

Sulfato de Quinina oficial

Quininum sulfuricum officinale.

Eq.: $C^{40}H^{24}Az^2O^4, SO^3, HO, 7HO = 436.$

Atom.: $2(C^{20}H^{24}Az^2O^2)SO^4H^2, 7H^2O = 872.$

Cristaliza en agujas prismáticas finas, largas, sedosas, flexibles, solubles en 755 partes de agua fria i en 30 de la hirviente, en 80 de alcohol de 80°, en 36 de glicerina; es insoluble en el éter i cloroformo.

Los ácidos diluidos lo disuelven sin colorearlo. El ácido sulfúrico lo hace pasar al estado de sulfato

neutro, dando un soluto fluorescente característico de la quinina.

Sus solutos acuosos concentrados son alcalinos al papel de tornasol, mui amargos i levojiaras.

Contiene 74,31 p^o/_o de alcalóide i 14,45 p^o/_o de agua de cristalización, la que pierde fácilmente si se le calienta a 100°.

Espuesto al aire, a la temperatura de nuestros veranos, se esflorece i puede llegar a perder 5 moléculas de agua o sea 10,32 p^o/_o de su peso.

Este producto, a causa de su elevado precio i de su gran consumo, se falsifica principalmente con las sales de los otros alcalóides de las quinas. Por consiguiente, su ensaye tiene gran importancia bajo el punto de vista médico i comercial.

He aquí algunas noticias jenerales sobre su ensaye cualitativo.

Para proceder al ensaye *hágase el comun*, que consiste en mezclar bien todos los puntos de la masa de que se trata i en estraer de diferentes lugares una cierta cantidad. Mézclense éstas íntimamente i tómese un gramo o dos para proceder al ensaye.

Las materias con que se falsifica el sulfato de quinina pueden ser minerales orgánicas.

Materias minerales.

1°. *Sustancias fijas*. Calcinado en cápsula de platino, se las obtendrá. Si está puro, no debe dejar ningun residuo.

2°. *Sustancias volátiles.* — Tratado por una mezcla de 5 partes de alcohol de 95° i 10 de cloroformo, se disolverá el sulfato i dejará las materias que se han escapado en la operacion anterior.

3°. *Cloruros.* — Disuélvasele en bastante cantidad de agua hirviente, déjesele enfriar i agréguesele unas gotas de nitrato de plata. Si está puro el sulfato de quinina, no dará ningun precipitado.

Materias orgánicas.

1°. *Salicina.* — Tratado por el ácido sulfúrico, se colora en rojo intenso. — Puro, no cambia de color.

2°. *Materias grasas.* — Disuelto el alcalóide por el ácido sulfúrico diluido, quedarán apreciables las materias estrañas.

3°. *Materias azucaradas i féculas.* El ácido sulfúrico concentrado las ennegrece en frio.

4°. *Manita.* Esta materia, que por su rol químico es un alcohol hexatómico, no se ennegrece por el ácido sulfúrico concentrado. Para descubrirla se disuelve el sulfato de quinina sospechado en el agua hirviente; se le agrega gota a gota agua de barita hasta que no dé mas precipitado, se deja enfriar i se filtra.

El licor se evapora al baño-maría i el residuo contendrá toda la manita i algo de quinina libre. El éter disolverá la segunda i dejará toda la manita.

5°. *Sulfato de cinchonina.* — Este ensaye se funda en que el amoniaco en presencia de las sales de qui-

nina etc., forma sulfato de amoniaco, soluble en el agua, i el álcali libre se precipita. Ademias, reposa tambien en que la quinina precipitada es soluble en el éter i la cinconina no lo es.

Para proceder, colóquese en un tubo de ensaye 1 gramo de sulfato de quinina sospechado, 20 gramos fluidos de éter ordinario con 5 p°/o de alcohol puro de 90° i 2 gramos fluidos de amoniaco puro. Ajítese el tubo i déjesele en reposo algunos instantes.

Si el sulfato de quinina está puro, se verán dos capas incoloras, transparentes, formadas, la inferior, de agua con sulfato de amoniaco, i la superior, de éter, que tiene en solucion la quinina libre. Por el contrario, si el sulfato de quinina no está puro, se verá entre las dos capas una cierta cantidad de polvo blanco, constituido de cinconina libre. Este, recojido en un filtro tarado, dará el peso de cinconina contenido en el producto que se ensaya.

En el comerico se tolera un peso de 2 p°/o de sulfato de cinconina como proveniente de un defecto de fabricacion.

6°. *Sulfato de quinidina*. — Este ensaye reposa en que el oxalato de quinidina es soluble en el agua, miéntras que los oxalatos de los otros alcalóides de las quinas no lo son. Para proceder, tómese una parte del producto sospechado i disuélvasele en 30 de agua hirviente, déjesele enfriar algo i agréguesele, poco a poco, un soluto de oxalato de amoniaco hasta que no dé mas precipitado; fíltrese i en el líquido se tendrá el oxalato de quinidina. Este evaporado i pesado en

cápsula tarada, dará el peso de oxalato i, por el cálculo, se obtendrá el tanto por ciento de quinidina que existe en el producto que se ensaya.

Sulfato de Quinina neutro.

Quininum sulfuricum neutrale.

Eq.: $C^{40}H^{24}Az^2O^4, 2(SO^3, HO), 14HO = 548$.

Atom.: $C^{20}H^{24}Az^2O^2, SO^4H^2, HO^2 = 548$.

Se presenta en prismas orthorrómbicos, finos, alargados o bien en cristales voluminosos, por evaporacion espontánea. Es soluble en 10,9 partes de agua fria i en 32 de alcohol concentrado.

Sus solutos son lijeramente ácidos al papel de tornasol. Se esflorece fácilmente al aire a la temperatura de nuestros veranos.

Contiene 59,12 p^o/o de quinina i 22,99 p^o/o de agua.

A falta de indicacion debe esponderse siempre las sales básicas de quinina.

Veratrina.

Veratrinum.

Eq.: $C^{64}H^{52}Az^2O^{16} = 592$. Atom.: $C^{32}H^{52}Az^2O^8 = 1184$.

Se estrae de la cebadilla, semillas del *Veratrum sabadilla* i de otros órganos de las plantas del mismo jénero.

Obtenida de un soluto alcohólico, cristaliza en prismas romboidales que se esflorecen fácilmente, tomando

el aspecto de polvo. Es mui poco soluble en el agua, mas en la hirviente, i mui soluble en el alcohol, éter i cloroformo.

Una pequeña porcion aspirada por la nariz, produce fuertes estornudos, i si la cantidad es mayor, puede producir accidentes graves.

Alcanfor.

Camphora.

Eq.: $C^{20}H^{16}O^2 = 152$. Atom.: $C^{10}H^{16}O = 152$.

Sustancia estraida del *Camphora officinarum*. Nees. — o *Laurus camphora*. Lin., por sublimacion en el agua i purificada por una segunda sublimacion seca.

Masa blanca, quebradiza, de fractura cristalina, de olor i sabor especiales, mui pronunciados. Es fácilmente volátil, aun a la temperatura ordinaria.

Una parte se disuelve en 870 de agua fria i es mui soluble en el alcohol, éter concentrados, en el cloroformo i aceites. Humedecido con alcohol, se facilita mucho su pulverizacion.

Su densidad es de 0,990, se funde a 175° i hierve a 204° .

Calentado en un tubo cerrado por uno de sus estremos, debe volatilizarse sin dejar residuo. Calentado al aire, arde con llama fuliginosa.

Consérvesele en frascos bien tapados.

Alcanfor monobromado.

Camphora monobramatum.

Eq.: $C^{20}H^{15}BrO^2 = 231$. Atom.: $C^{10}H^{15}BrO = 231$.

Cristaliza en agujas prismáticas, brillantes, duras, quebradizas, de sabor ardiente i olor ménos pronunciado que el alcanfor mismo. Es insoluble en el agua, pero lo es en el alcohol, éter i sulfuro de carbono.

Se funde a 77° i hierve a 270° .

Alcohol de 95° centimales.

Alcohol etílico, alcohol comun, espíritu de vino.

Eq.: $C^4H^6O^2 = 46$. Atom.: $C^2H^6O = 46$.

Estraido por destilacion de los zumos vegetales azucarados que han experimentado la fermentacion alcohólica.

Este producto es una mezcla del cuerpo representado por aquella fórmula i agua, tomados en peso i en su máximo de densidad, en proporcion de 92,43 del primero i 7,57 del segundo. Al volúmen i a $+ 15^\circ$, está constituido por 95 partes de alcohol anhidro i 6,19 de agua, a causa de la contraccion que se produce cuando se mézclan estas dos sustancias.

Líquido, incoloro, mui movable, de olor vivo, especial i de sabor ardiente. Es soluble en todas proporciones en el agua, produciéndose elevacion de temperatura i

contraccion de la mezcla; la disminucion de volúmen llega a su término cuando se hace en proporcion de 52,3 volúmenes de alcohol i 47,7 de agua, tomados a la temperatura de $+ 15^{\circ}$.

Disuelve un gran número de cuerpos minerales u orgánicos: entre los primeros se notan los ácidos, sales binarias como los cloruros, bromuros, ioduros i ternarias, los nitratos. Entre los segundos, disuelve el éter comun, muchos alcalóides, resinas, esencias, ácidos i cuerpos grasos.

Su densidad es de 0,816, tomada a $+ 15^{\circ}$ i referida al agua a $+ 4^{\circ}$. A la temperatura ordinaria es algo volátil, absorbe la humedad del aire i hierve a $79^{\circ},9$. Se conserva líquido a mui bajas temperaturas i arde con llama pálida, con produccion de vapor de agua i ácido carbónico.

Estas propiedades pertenecen a la sustancia pura; pero los caractéres organolépticos de las especies comerciales, varian mucho con el grado de concentracion, con la naturaleza del líquido fermentado que le ha dado oríjen, con el procedimiento de estraccion etc.

Entónces, no solo es una mezcla de C^2H^6O i agua, sino tambien de otros cuerpos fijos i volátiles que cambian su color, olor, sabor i lo hacen, a veces, peligroso para el uso interno, principalmente cuando contiene *alcohol metílico* o sus homólogos superiores, el *amílico*, *propílico*, *butílico*. Por esto, convendría preferir, para el uso interno, el alcohol obtenido del vino de buena calidad i destilado al baño-maría, sin adiccion de ninguna materia estraña.

Ensaye cualitativo.

Evaporando una pequeña cantidad de alcohol sobre una cápsula, a la temperatura de 30° o sobre la mano, no debe dejar ningun olor desagradable. Arde con llama pálida, sin depositar carbon cuando se le aplique contra una superficie fria.

Una mezcla de dos partes de agua destilada i una de alcohol, debe ser trasparente, incolora, neutra al papel de tornasol, inalterable por el nitrato de plata, el amoniaco puro i el hidrógeno sulfurado.

Mezclado con partes iguales de ácido sulfúrico oficial, con las convenientes precauciones, no debe cambiar de color ni dar olor desagradable.

Consérvesele al abrigo del aire i del calor, en vasijas a las cuales no pueda estraerles ninguna materia colorante.

Alcoholados

o

Tinturas alcohólicas.

Tincturæ.

Son medicamentos líquidos, oficinales, que resultan de la accion disolvente del alcohol sobre diferentes sustancias medicamentosas. Se les divide en simples i compuestos, segun que se les prepare con una o mas sustancias. Se les obtiene por disolucion, maceracion o lexiviacion.

En su preparacion hai dos puntos principales que

tomar en cuenta: el grado de concentracion del alcohol i la cantidad de materia medicamentosa. En cuanto a lo primero, empleamos aquí alcohol de 60°, 80° i 90° centesimales que corresponden próximamente a 22°, 30° i 38° Cartier. En cuanto a lo segundo, tomamos 1 parte de materia por 50, 20, 10, 5 de alcohol.

La mayor parte de las materias primas empleadas para hacer las tinturas, se someten a algunas operaciones previas a fin de estraerles mas fácilmente todos los principios medicamentosos: así las plantas se mordan de sus partes estrañas o alteradas, se reducen a aserrin los leños duros, se pulverizan groseramente las cortezas, se cortan en pequeños trozos los tallos o sumidades floridas.

Todos los alcoholados aquí enumerados son hechos con sustancias o vejetales secos. Los obtenidos con órganos frescos de los vejetales, constituyen el grupo de los *alcoholaturos*. Esto no impide el humedecer aquellos, despues de pesados, dejarlos así algunas horas i despues agregarles el alcohol.

El marco de la preparacion de las tinturas retiene una cantidad variable de alcohol, aun para un mismo órgano de una planta: así, haciendo la tintura de dijital en proporcion de 10 de hojas por 100 de alcohol, se obtiene, despues de exprimida, un volúmen 96, 98 etc. de tintura. De ésto resultarían medicamentos de una actividad variable. Entónces, para acercarse a la uniformidad, conviene agregar mas vehículo al marco i someterlo de nuevo a la prensa, hasta obtener un volúmen de tintColor, igual al del alcohol indicado.

La lexiviacion es preferible en muchos casos a la maceracion, por cuanto se estrae de la materia, mayor cantidad de principios solubles en el alcohol i en ménos tiempo.

Muchas tinturas son alterables por la luz, el aire, el calor i el tiempo. Por consiguiente, consérvense al abrigo de estos ajentes.

Los preparados por maceracion se ajitan a menudo durante 8 o 10 dias, cuando se les trata de obtener, i se les mantiene en un lugar abrigado de unos 20° centígrados, pero nó a la luz directa del sol.

Las cantidades indicadas de alcohol son tomadas al volúmen, a causa de que en nuestro pais las tinturas, se miden al esponderlas en vez de pesarlas.

Alcoholados simples

o

Tinturas simples.

Para mayor comodidad, no hemos dispuesto estos preparados por órden alfabético sino segun la proporcion de materia para un volúmen de 100 partes de alcohol. Cuando haya dos tinturas del mismo nombre, simple i compuesta, estarán marcadas con un (*) a fin de llamar la atencion. En caso de falta de designacion debe esponderse la tintura simple.

Tintura de Almizcle.

Tinctura Moschi.

Almizcle pulverizado	gramos 20
Agua destilada	C. S.
Alcohol de 80°	gramos 1000

Humedézcase el almizcle con agua i consévesele en frasco cerrado, durante unos cuatro dias, a una temperatura suave. Agréguesele el alcohol, macéresele por 10 dias, cuélese i fíltrese.

Es de color oscuro, de olor fuerte característico i que tratada por el agua no se enturbia.

Tintura de Azafran.

Tinctura Croci.

Azafran incindido	gramos 50
Alcohol de 80°	„ 1000

Hágase tintura.

Es de color amarillo naranja, de olor i sabor característicos. Su color se altera fácilmente por la luz.

En las mismas proporciones i con alcohol del mismo grado se preparan las de:

Alcanfor

Estracto de cáñamo índico.

Tintura de Arnica.

Tinctura Arnicæ.

Flores de árnica	gramos 100
Alcohol de 60°	„ 1000

Hágase tintura.

Es de color amarillo oscuro, de olor especial i sabor amargo.

Tintura de Acónito.

Tinctura Aconiti.

Raiz de acónito gramos 100

Alcohol de 60° „ 1000

Redúzcase la raiz a polvo grosero i hágase tintura.

Es de color amarillo i sabor amargo.

Tóxico.

De un modo análogo se obtienen las de:

Raiz de veratrum viride

Frutos de cicuta

Semillas de cólchico

Jabon medicinal.

Tintura de Belladona.

Tinctura Belladonæ.

Hojas de belladona gramos 100

Alcohol de 60° „ 1000

Incíndanse las hojas i hágase tintura.

Es de color verde i sabor amargo.

Tóxico.

En las mismas proporciones i con alcohol des mismo grado se obtienen las de:

Hojas de estramonio

„ „ *dijital*

„ „ *lobelia*

„ „ *beleño.*

★ Tintura de Esencia de clavo.

Tinctura Olei caryophyllii.

Aceite volátil de clavo aromático . . . gramos 10

Alcohol de 90° . . . „ 990

Mídase al volúmen la esencia en vaso graduado i agréguese el alcohol hasta completar el volúmen de 1000.

Prepárese del mismo modo la tintura de esencia de *enebro*.

Podrían obtenerse de un modo análogo las de esencia de menta, anís, limón i de otras *labiadas*, *umbelíferas* i *auranciáceas*; pero es mejor preferir a estas tinturas los *alcoholatos*, *alcoholaturos* o *aguas destiladas*, preparados con plantas que se producen en Chile, porque así los principios volátiles están ménos alterados.

Tintura de Iodo.

Tinctura Iodi.

Iodo puro . . . gramos 100

Alcohol de 90° . . . „ 1000

Tritúrese el iodo i disuélvase en el alcohol a la temperatura ordinaria.

Es un líquido de color rojo oscuro, de olor de iodo i de una densidad de 0,895 a 0,898. Calentando una pequeña cantidad de tintura en un matraz, se volatiliza primeramente el alcohol i luego se sublima el iodo sin dejar residuo.

El tiempo i la luz alteran este preparado; por lo que debe prepararse en cantidad proporcionada al rápido consumo, conservarse al abrigo de la luz i en frascos de tapa de vidrio.

Uso interno i externo.

Tóxico.

Tintura de Nuez vómica.

Tinctura Nucis vomicarum.

Nuez vómica gramos 100

Alcohol de 80° „ 1000

Redúzcase la nuez vómica a polvo grosero i hágase tintura.

Es de color amarillo i de sabor amargo intenso. Unas gotas evaporadas en un vidrio de reloj i tratadas por el ácido nítrico concentrado, dan color rojo a causa de la brucina allí contenida.

Uso interno i externo.

Tóxico.

De un modo análogo se obtienen las de:

Aloes

Aji

Cantáridas

Castóreo

Cochinilla

Corteza de canelo de Chile

Frutos de coloquintida

Raiz de pircum

Vainilla.

Tintura de Opio.

Tinctura Opii.

Polvo de opio seco gramos 100

Alcohol de 60° „ 1000

Tritúrese el opio en un mortero con una pequeña cantidad de agua necesaria para formar una pasta fluida, agréguesele el alcohol i hágase tintura.

Es de color rojo oscuro, de olor viroso de opio, sabor amargo i de una densidad de 0,974 a 0,978.

Cada *gramo fluido* contiene los principios solubles en el alcohol, de 10 centigramos de polvo de opio.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio i al abrigo de la luz.

Uso interno i externo.

Tóxico.

*Tintura de Corteza de Quina.

Tinctura Corticis Cinchonæ.

Cortezas de quina amarilla gramos 200

Alcohol de 60° „ 1000

Tritúrese la corteza, humedézcasele lijeramente con agua, manténgasele así durante varias horas, en vaso cubierto, agréguesele el alcohol i hágase tintura.

Es de color amarillo i de sabor amargo.

De un modo análogo se preparan las de:

Bulbos de escila

Cachanlahuen de Chile

Catecu

Corteza de la raiz de granado

„ „ „ „ „ *ipecacuana*

Flores de hoblon

* *Hojas de ajenjo*

„ „ *sen*

„ „ *coca*

„ „ *jaborandi*

„ „ *matico de Chile*

„ „ „ *del Perú*

Leño de cuasia

Natri de Chile

Nuez de agallas

Raiz de colombo

* „ „ *jenciana*

„ „ *pacul de Chile*

Raiz de pangui

„ „ *ruibarbo*

„ „ *ratania del Perú*

* „ „ *valeriana.*

Tintura muriática de Hierro.

Tinctura muriatici Ferri.

Soluto de percloruro de hierro de 30° . gramos 200

Alcohol de 60° „ 800

Mídanse al volúmen ambos líquidos en vaso graduado i mézclense.

Es de color amarillo oscuro i de sabor astringente.

Cada 5 gramos fluidos contienen 1 gramo fluido de soluto normal de percloruro de hierro.

Se altera con el tiempo, formándose cloruro de etilo (éter clórico), fácilmente reconocible por su olor agradable, i depósito de óxido de hierro.

Consérvesele i espéndasele en frascos de tapa de vidrio, al abrigo de la luz i repóngasele a menudo.

Uso interno i externo.

Tóxico.

Tintura de Asafétida.

Tinctura Asæ fœtidæ.

Asafétida gramos 200

Alcohol de 80° „ 1000

Tritúrese groseramente la asafétida i hágase tintura. Es de color amarillo oscuro, de sabor amargo i de olor de la materia empleada.

Da precipitado blanco con el agua como todas las de resinas.

De un modo análogo se preparan las de:

Bálsamo de Tolú

Benjuí

Cortezas de quillai de Chile

* „ „ *canela de Ceylan*

Cubebas

* *Clavos aromáticos*

Goma amoniaco

Hojas de boldo de Chile

„ „ *buchú*

„ „ *eucalyptus*

Leño de guayacan de Chile

Mirra

Raiz de poligala

* *Resina de guayaco*

Rizoma de cálamo

* „ „ *jenjibre.*

Tinturas compuestas.

Estas se preparan siguiendo las mismas reglas que para las simples. La proporcion total de sustancia con que se hacen estas tinturas, no pasa nunca de 20 partes para 100 de vehículo. Las marcadas con * indican que

hai otra del mismo nombre entre las simples i que debe especificarse al pedirla. A falta de esta aclaracion debe esponderse la simple.

* Tintura de Ajenjo compuesta.

Tinctura Absinthii composita.

Sumidades de ajeno	gramos	25
" " camedrio	"	25
Raiz de jenciana	"	25
Cortezas de naranjas amargas	"	25
Ruibarbo	"	25
Aloes	"	5
Corteza de croton eleuteria	"	5
Alcohol de 60°	"	1000

Tritúrense groseramente todas las sustancias, agréguese el alcohol i hágase tintura.

* Tintura de Canela compuesta.

Tinctura Cinnamomi composita.

Canela de Ceylan	gramos	60
Rizoma de jenjibre	"	40
" " galanga	"	20
Clavo aromático	"	20
Cardamomos sin pericarpios	"	10
Alcohol de 60°	"	1000

Convenientemente trituradas todas las materias, mézclese el alcohol, i hágase tintura.

Es de color oscuro, mui aromática i de sabor ardiente.

Tintura de Cardamomo compuesta.

Tinctura Cardamomi composita.

Canela de Ceylan	gramos 40
Cardamomos sin pericarpios	„ 20
Frutos de alcarabea	„ 20
Cochinilla	„ 5
Alcohol de 60°.	„ 1000

Hágase tintura.

Es aromática, de color rosado i sabor ardiente.

Tintura de Jabon alcanforada.

Opodeldoc liquido.

Tinctura Saponis camphorata.

Polvo seco de jabon medicinal	gramos 50
Alcanfor pulverizado	„ 50
Aceite volátil de romero	„ 10
„ „ „ tomillo	„ 10
„ „ „ alucema	„ 10
Amoniaco líquido	„ 10
Alcohol de 80°.	„ 1000

Disuélvase primeramente el jabon a una temperatura que no pase de 30°, fíltrese, si fuere necesario, i agréguense las demas sustancias.

Es líjeramente amarilla i aromática.

Uso esterno.

Tóxico.

Tintura de Jalapa compuesta.

Aguardiente aleman.

Tinctura Jalapæ composita.

Raiz de turbith	gramos 10
Escamonea de Alepo	„ 20
Tubérculo de jalapa	„ 80
Alcohol de 60°	„ 1000

Tritúrense las materias i hágase tintura.

***Tintura de Jenciana compuesta.**

Tinctura Gentianæ composita.

Raiz de jenciana	gramos 60
Cachanlahuen de Chile	„ 40
Corteza de naranjas agrias no bien maduras	„ 40
Rizoma de zedoaria	„ 20
Alcohol de 60°	„ 1000

Hágase tintura.

Tintura de Opio benzóica.

Elixir paregórico.

Tinctura Opii benzoica.

Acido benzóico cristalizado	gramos 10
Alcanfor pulverizado	„ 5
Opio en polvo seco	„ 5
Esencia de anís	„ 2
Alcohol de 60°	„ 1000

Tritúrese el opio con una pequeña cantidad de agua para formar una pasta fluida, agréguese las demas sustancias i hágase tintura.

Es de color amarillo oscuro, de olor i sabor fuertes, aromática i de reaccion ácida.

Cada 2 gramos fluidos contienen los principios solubles de 1 centígramo de polvo de opio.

Tintura de Opio jabonosa.

Bálsamo anodino.

Tinctura Saponis et Opii.

Tintura de opio simple	gramos 200
„ „ jabon	„ 800
Alcanfor pulverizado	„ 50
Esencia de romero	„ 10
„ „ tomillo	„ 10
„ „ alucema	„ 10

Mézclese.

Uso esterno.

Tóxico.

* Tintura de Quina compuesta.

Tinctura Cinchonæ composita.

Corteza de quina amarilla	gramos	100
„ „ canela	„	20
„ „ naranjas dulces	„	20
Raiz de jenciana	„	20
Alcohol de 60°	„	1000

Tintura de Quillai i Alquitran.

Tinctura Quillayæ et Picis.

Alquitran vegetal	gramos	25
Tintura de quillai	„	100

Calíentese el alquitran al baño-maría, agréguese la tintura por pequeñas porciones, ajitando a menudo. Manténgasele así durante una hora i cuélese.

* Tintura de Resina de guayaco compuesta.

Tinctura Guayacii composita.

Resina de guayaco	gramos	100
Amoniaco líquido	„	100
Alcohol de 80°	„	900

Disuélvase primeramente la resina en el alcohol, fíltrese i despues agréguese el amoniaco.

* Tintura de Valeriana amoniacal.

Tinctura Valerianæ ammoniacalis.

Tintura de valeriana	gramos 900
Amoniaco	„ 100

Mézclese.

Alcoholatos

o

Espíritus.

Son alcoholes cargados de aceites volátiles, obtenidos por destilacion.

Para prepararlos se emplean ya plantas frescas, ya secas, segun sean mas aromáticas en un estado que en otro. Se trituran i dejan en maceracion en el alcohol, por algunos dias i se destilan al baño-maría, empleando alcohol de uva, de superior calidad, de 60°, 80° o 90°.

Los alcoholatos que se han preparado con una sola sustancia se llaman simples i los otros compuestos.

Alcoholato de Anis.

Alcoholatum Anisi.

Frutos secos de anis	parte 1
Alcohol a 80° c.	partes 8

Macérese por 8 dias i destílese al baño-maría, hasta obtener siete partes.

Del mismo modo se preparan los de:

Alcarabea

Hinojo.

Alcoholato de Canela.

Alcoholatum Cinnamomi.

Canela de Ceylan parte 1

Alcohol de 80° c. partes 8

Contúndase la canela, macérese por ocho días i destílese al baño-maría, hasta obtener siete partes.

Del mismo modo se preparan los de:

Clavos de especia

Cortezas frescas de naranjas

” ” ” *bergamota*

” ” ” *cidra*

” ” ” *limon.*

Alcoholato de Fioravanti.

Bálsamo de Fioravanti.

Alcoholatum Fioravanti.

Trementina de alerce partes 50

Resine elemi ” 10

” **tacamaca** ” 10

Sucino ” 10

Estoraque liquido ” 10

Gálbano	partes 10
Mirra	10
Acíbar	5
Bayas de laurel	10
Raiz de galanga	5
„ „ jeníbre	5
„ „ zedoaria	5
Canela de Ceylan	5
Clavos de especia	5
Nuez moscada	5
Hojas de dictamo de Creta	5
Alcohol de 80° c.	300

Reducidas a polvo grueso la canela, los clavos, las bayas, las raices i las nueces moscadas, macérense en el alcohol, por cuatro dias, al fin de los cuales se añadirán el sucino pulverizado, las resinas, las gomo-resinas, el estoraque i la trementina. Despues de dos dias mas de maceracion, destílese al baño-maría, hasta obtener 250 partes de alcoholato.

Alcoholato de Melisa.

Agua de melisa espirituosa, agua de melisa de los carmelitas.

Alcoholatum Melisæ compositum.

Melisa fresca en flor	partes 90
Cortezas recientes de limon	15
Canela de Ceylan	8

Clavos de especia	partes 8
Nuez moscada	„ 8
Coriandro	„ 4
Raiz de anjélica	„ 4
Alcohol de 80° c.	„ 500

Córtense la melisa i las cortezas de limon en fragmentos pequeños i quebrántense las demas sustancias. Macérese todo en el alcohol durante cuatro dias i destílese al baño-maría, hasta obtener 400 partes.

Alcoholaturos.

Son los medicamentos que resultan de la accion disolvente del alcohol sobre las plantas frescas.

Se les prepara con las plantas que pierden parte de sus principios activos por la desecacion.

Alcoholaturo de Acónito.

Alcoholaturum Aconiti.

Hojas frescas de acónito	gramos 100
Alcohol de 90°	gramos fluidos 100

Contúndanse las hojas, macérense en el alcohol durante 8 dias, ajitando a menudo, i cuélese con espresion. Agréguese al marco el alcohol que falte para que, unido al licor obtenido, forme un volúmen doble del peso de la planta empleada. Filtrese.

Se les debe conservar en frascos de tapa de vidrio i al abrigo de la luz.

Del mismo modo se preparan los siguientes:

Alcoholaturo de belladona

„ „ *digital*

„ „ *beleño*

„ „ *corteza de limon*

„ „ „ „ *cidra*

„ „ „ „ *naranja*

„ „ *ruda.*

Algodon.

Gossypium.

Gossypium herbaceum. L.

Plumon blanco, esponjoso que se obtiene de las cápsulas del algodonero. Nace de las semillas i está constituido, cuando fresco, por células filamentosas, fusiiformes, llenas de líquido; seco, está formado por células aplastadas, mas o ménos diáfanas.

Es insoluble en el agua, alcohol, éter, aceites i ácidos vejetales; pero lo es en los solutos alcalinos concentrados, ácidos minerales concentrados i amoniuro de cobre. El ácido nítrico algo diluido lo convierte en ácido oxálico, i los ácidos nítrico i sulfúrico monohidratados en *piroxilina*.

El algodon empleado en Farmacia debe ser mui blanco, limpio i escarmenado.

Algodon pólvora.

Piroxilina.

Acido sulfúrico de 1,84	partes 100
Acido nítrico de 1,42	„ 50
Algodon limpio, escarmenado i desecado	
a 100°	„ 5

Viértase el ácido sulfúrico sobre el nítrico, por pequeñas porciones, a fin de evitar que la mezcla eleve la temperatura mas allá de 30°. Agréguese el algodón con las mismas precauciones, déjesele en contacto por 24 horas i, al fin de ese tiempo, lávese perfectamente hasta que las aguas de lavado no den reaccion ácida; séquesele al aire libre i guárdese en frascos bien cerrados con tapa de vidrio.

Se le prepara solamente cuando se necesita hacer colodion, porque el tiempo lo descompone i aun suele fulminar espontáneamente. Calentado, detona de 110° a 120°.

Almizcle.

Moschus.

Moschus moschiferus. L.

El almizcle oficial está contenido en un saquillo, estraido de los almizcleros machos, de donde el farmacéutico debe sacar la sustancia que se emplea en medicina i que lleva el mismo nombre. El usado es el de

Tonkin, China o Tibet, mui superior al introducido en el comercio por la via de Rusia, que es de otra especie de almizcle.

La materia comercial se presenta en figura de una esfera algo achatada, en que una de sus caras es lisa i la otra cubierta de pelos blancos, amarillentos, ríjidos, aplastados en la circunferencia i algo derechos en el centro, dispuestos alrededor de dos aberturas; pesan de 15 a 30 gramos, i tienen una lonjitud de tres a siete centímetros, por tres a cinco de anchura i uno a dos de gresco. Está compuesto, yendo de fuera a adentro, de una doble capa de músculos, en seguida una membrana fibrosa i despues la membrana nacarada, revestida de una capa de epitelio i luego la sustancia que se estrae para el uso médico. Esta se halla en cantidad de cuatro a veinte gramos i está formada de granos de diversa magnitud, redondos, ovales o aplastados, a veces irregulares, unidos por una masa mas o ménos coherente, de color moreno oscuro, de olor fuerte, penetrante, persistente i mui difusible.

Siendo una de las drogas de subido precio, está sujeta a numerosas falsificaciones, por cuyo motivo es preciso tener cuidado en su eleccion, con el objeto de asegurarse de su bondad i de su pureza.

Se comienza por examinar si los saquillos son productos del arte o si son jenuinos del almizclero. Se remojan en agua tibia, para ver si los pelos que llevan en una de sus caras han sido pegados o nó; ademas, no debe notarse costura alguna i solo los dos orificios de que ya se ha hecho mencion.

La sustancia misma del almizcle está sujeta a falsificaciones mas difíciles de comprobar que las de los saquillos que la contienen: se le adultera con carne desecada, sangre, plombajina, resinas, cera, arena, tabaco.... El almizcle de buena calidad debe ceder al agua hirviendo un 75 p^o/o de su peso, i la disolucion se descolora por el ácido nítrico i es precipitada por el acetato de plomo i el tanino.

Secado a la temperatura de 110°, no debe perder mas de 45° a 47 p^o/o.

El tabaco se manifiesta por el olor característico que despidе por la combustion.

Para reconocer la presencia del plomo o hierro, se calcina una pequeña cantidad i el residuo se trata por el ácido nítrico, al que diluido se le agregan los reactivos propios de esas sales.

Para la sangre i carne será preciso remojarlo i someterlo despues al microscopio para ver si existen glóbulos sanguíneos.

Aloes del Cabo, Acíbar.

Aloë Capensis.

Aloë spicata, ferox, perfoliata i otras especies.

Es un jugo espesado i seco, estraido por diferentes procedimientos de las hojas de varias especies del jénero Aloë.

En el comercio existen varias especies de aloes que llevan el nombre del lugar de donde proceden: Aloes

de Socotora, de Barbadas o Jamáica i del Cabo. Este último es el que consideramos como oficial.

Se presenta en masas voluminosas, secas, de color verde oscuro, opaco, de olor algo desagradable, quebradizo, de fractura vítrea, brillante i de sabor mui amargo. Visto en láminas delgadas es trasparente, de color rojo oscuro. Pulverizado es de color *amarillo verdoso*.

Tratado por el agua fria, se disuelve un 45 p^o/o de su peso.

Compuestos del Aluminio.

Alumbre.

Sulfato de alúmina i potasa.

Alumen.



Se presenta en trozos voluminosos constituidos por cristales octaédricos, incoloros, inodoros, de sabor astrinjente i desagradable. Se disuelve en 15 partes de agua fria i en partes iguales de la hirviendo; es insoluble en el alcohol.

Un soluto acuoso diluido, tratado por el agua hidrosulfurada, no debe dar precipitado alguno; por el cianuro amarillo no produce coloracion azul.

Calentado con un soluto de potasa cáustica, da un precipitado jelatinoso que se redisuelve en exceso de reactivo, pero sin desprendimiento de amoniaco.

Al aire es lijeramente esfloreciente.

Alumbre calcinado.

Alumbre desecado.

Alumen ustum.

Tómese alumbre pulverizado i colóquese en un hornillo dentro de un crisol de tierra refractaria. Al principio se funde el alumbre en su agua de cristalización, hierve i luego se dilata i aumenta mucho de volumen, constituyendo una masa blanca, esponjosa, friable.

Consérvesele al abrigo de la humedad.

Alquitran vegetal.

Pix vegetalis.

Producto obtenido por la destilación incompleta de los tallos i raíces de las plantas de la familia de las Coníferas.

Es semi-fluido, de color gris oscuro o casi negro, trasparente en capas delgadas, de color particular empireumático i sabor ligeramente ácido, acre.

Es poco soluble en agua, soluble en el alcohol, ácido acético cristalizable, cuerpos grasos, esencias, cloroformo i éter.

Su densidad es próximamente de 1,060.

Se emplea al interior i exterior como espectorante i antiséptico.

Alquitran mineral.

Pix mineralis.

Coaltar.

Obtenido de la destilacion de la hulla. Producto semi-fluido, negro, brillante, de olor empireumático i sabor acre. Es poco soluble en el agua a la cual comunica una reaccion alcalina, mas soluble en el alcohol concentrado i sustancias grasas.

Se usa al exterior como antiséptico.

Compuestos del Amoniac.

Amoniac líquido.

Alcali volátil.

Ammonium.

Eq. i Atom.: $\text{AzH}^3 = 17$.

Es una disolucion de gas amoniac en el agua. Líquido incoloro, de olor fuerte, sofocante, que excita el lagrimeo, de reaccion fuertemente alcalina i de una densidad de 0,960 a $+ 15^\circ$ o 22° al pesa-espíritus de Beaumé.

Una barra de vidrio impregnada de ácido clorhídrico da espesas humaredas blancas, cuando se acerca al amoniac, a causa de la formacion de clorhidrato de amoniac en el aire.

Este líquido calentado al baño-maría debe volatili-

zarse sin dejar residuo i, diluido no cambia de color ni produce precipitado alguno por el agua de cal, sulfhidrato de amoniaco u oxalato de amoniaco.

Diluido i saturado por el ácido nítrico no debe precipitar por el nitrato de barita o nitrato de plata.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio i pequeños a fin de que no pierda gas amoniaco ni absorba ácido carbónico del aire.

Tóxico.

Accion terapéutica — Cáustico — Diluido convenientemente es estimulante i diaforético.

Benzoato de Amoniaco.

Ammonium benzoicum.

Eq.: $C^{14}H^5O^3, AzH^4O = 139.$

Atom.: $C^7H^5O^2, AzH^4 = 139.$

Sal cristalizada obtenida por la combinacion directa del amoniaco con el ácido benzóico, soluble en el agua, en el alcohol i alterable al aire, formándose benzoato ácido.

Calentada en un tubo se descompone fácilmente produciendo amoniaco, ácido benzóico i benzonitrilo.

Tratada por una base enérgica produce amoniaco, como todas las sales análogas. Los ácidos fuertes precipitan ácido benzóico.

Consérvesele en frascos pequeños i bien tapados.

Accion terapéutica — Excitante.

Carbonato de Amoniac.

Sesquicarbonato de Amoniac.

Ammonium carbonicum.

Eq.: $3(\text{CO}^2), \text{HO}, 2(\text{AzH}^4\text{O}) = 127.$

Atom.: $3(\text{CO}^3), \text{H}^2, 4(\text{AzH}^4) = 254.$

Se presenta en el comercio bajo el aspecto de masas de un grosor uniforme, convexas por un lado i cóncavas por el otro, algo traslúcidas, o cubiertas en la superficie de una lijera capa blanca, opaca i pulverulenta, debido a la pérdida de agua. Es de olor fuerte de amoniac, pero no empireumático; soluble en cuatro partes de agua e insoluble en el alcohol de 95° i de fuerte reaccion alcalina.

Por el calor se descompone en sus elementos i se volatiliza sin dejar residuo.

Su solucion acuosa diluida i neutralizada por el ácido nítrico, no debe precipitar por el nitrato de barita ni por el nitrato de plata.

Al aire pierde su transparencia, se pulveriza i se convierte en bicarbonato de amoniac; por lo que se le debe conservar en frascos bien tapados.

Tóxico al interior.

Clorhidrato de Amoniac.

Cloruro de Amonio.

Ammonium chloratum.

Eq. i Atom.: $\text{AzH}^4\text{Cl} = 53,5.$

Se le encuentra en el comercio en trozos voluminosos, blancos, semi-transparentes, de textura fibrosa,

inodoros, de sabor fresco i picante. Es soluble en tres partes de agua fria, en su peso de la hirviente, en 8,3 de alcohol de 90° i en 5 de glicerina, e inalterable al aire.

Calentado convenientemente se sublima sin dejar residuo.

Su soluto acuoso diluido no precipita por el cloruro de bario ni por el oxalato de amoniaco.

Iodhidrato de Amoniaco.

Ioduro de Amonio.

Ammonium iodatum.

Eq. i Atom.: $\text{AzH}^4\text{I} = 145$.

Cristaliza en cubos incoloros, transparentes, solubles en el agua, alcohol i glicerina. El aire i la luz lo descomponen coloreándose por el iodo puesto en libertad.

Consérvesele en frascos pequeños i al abrigo de la luz
Tóxico al interior.

Compuestos del Antimonio.

Antimonio diaforético lavado.

Antimoniato ácido de potasio.

Stibium diaphoreticum lotum.

Eq.: $2(\text{SbO}^5), \text{KO}, \text{HO}, 4\text{HO} = 412,1$.

Atom.: $2(\text{SbO}^3)\text{K}, \text{H}, 2\text{HO} = 412,1$.

Producto obtenido por la accion oxidante del nitrato de potasio, a una alta temperatura, sobre el sulfuro de antimonio natural.

Polvo blanco inodoro, de reaccion lijeramente alcalina, insoluble en el agua, alcohol i éter.

Ensayado al soplete sobre un trozo de carbon no debe producir olor de ajos, carácter del arsénico.

Kermes mineral.

Kermes minerale.

Sulfuro de antimonio negro	gramos 6
Carbonato de soda cristalizado	„ 128
Agua destilada	„ 1280

Disuélvase el carbonato de soda en el agua colocada en una cápsula de porcelana. Agréguesele el sulfuro puro, exento de arsénico, finamente pulverizado, i hágase hervir durante una hora, ajitando a menudo con espátula no metálica. Filtrese en caliente en un embudo de doble pared, calentado por el agua, i el líquido obtenido colóquese en un lugar conveniente, de modo que se enfrie mui lentamente. El depósito obtenido se lavará con agua fria hasta que ésta evaporada no deje ningun residuo. Séquesele a un suave calor i pásesele por tamiz.

Polvo fino, de color rojo oscuro, de aspecto aterciopelado, insoluble en el agua, alcohol i éter, inodoro i sin sabor.

Es soluble en el sulfhidrato de amoniaco sulfurado, en el ácido clorhídrico caliente i en el ácido tártrico. Esta última solucion diluida da un abundante precipitado color de naranja, cuando se le hace pasar una corriente de hidrógeno sulfurado.

Consérvesele en frascos al abrigo de la luz i del aire. Tóxico.

Accion terapéutica — Espectorante a pequeñas dosis.

Oxido de Antimonio precipitado.

Stibium oxydatum aqua paratum.

Oxicloruro de antimonio reciente	. . . partes	200
Bicarbonato de potasa	. . . „	100
Agua	. . . „	500

Disuélvase el carbonato en el agua, agréguese el oxicloruro i hágase hervir por media hora; decántese, lávese bien, i séquese el polvo blanco resultante, a una temperatura moderada.

Es un polvo mui blanco, insoluble en el alcohol, agua i éter. Es el que se emplea juntamente con el crémor para preparar el emético.

Oxicloruro de Antimonio.—Polvos de Algarot.

Stibium oxichloratum.

Súlfuro negro de antimonio	. . . C. S.
Ácido muriático puro	. . . C. S.

Mézclense estas dos sustancias, caliéntese suavemente i déjese desprender el hidrógeno sulfurado. Concluida la reaccion, fíltrese el licor i caliéntese hasta hacer desprender el hidrógeno sulfurado en exceso. Entónces

se le agrega diez veces su volúmen de agua pura, i se formará un precipitado blanco que, bien lavado, constituye el oxiclorigeno de antimonio.

Sulfuro negro de Antimonio.

Stibium sulfuratum nigrum.

Eq.: $\text{SbS}^3 = 168$. Atom.: $\text{Sb}^2\text{S}^3 = 336$.

Es un producto natural que tiene el aspecto de masas negras, pesadas, constituidas por agujas brillantes, paralelas.

Calentado al aire desprende ácido sulfuroso, i con el ácido muriático da hidrógeno sulfurado.

Con esta sustancia se preparan los demas compuestos del antimonio, por lo cual se le debe privar del arsénico que contiene ordinariamente.

Para esto se le mezcla, finamente pulverizado, con azufre i se calcina a una alta temperatura.

Tartrato de Potasio i Antimonio. — Emético.

Tartarus stibiatus.

Eq.: $\text{C}^8\text{H}^4\text{O}^{10}, \text{SbO}^3, \text{KO}, 2\text{HO} = 341,1$.

Atom.: $\text{C}^4\text{H}^4\text{O}^6(\text{SbO}), \text{K}, \text{H}^2\text{O} = 341,1$.

Se le obtiene haciendo hervir en el agua, partes iguales de crémor i óxido de antimonio hidratado.

Cristaliza en octáedros romboidales, incoloros, inodoros, de sabor estíptico desagradable, solubles en 14 par-

tes de agua fria i en 2 de la hirviente, insolubles en el alcohol i éter.

Es lijeramente ácido al papel de tornasol.

Se esflorece al aire, por lo que se le debe conservar en frascos pequeños.

Los ácidos minerales, el tanino i los infusos vegetales lo descomponen.

Tóxico.

Accion terapéutica — Emético i purgante segun las dosis.

Apocemas.

Como las tisanas, son preparados majistrales que tienen por excipiente el agua, pero son mas cargados de principios medicamentosos i que no se dan como bebida habitual a los enfermos.

Apocema de corteza de Raiz de Granado.

Apocema de cortice Radicis Punicæ.

Corteza seca de raiz de granado partes 60

Agua comun „ 500

Contúndase la corteza; macérese por espacio de 12 horas; hiérvase a un fuego lento, hasta que se reduzca a la mitad, i cuélese.

Apocema de Kouso.

Apozema de Kouso.

Kouso en polvo casi fino partes 15

Agua hirviente „ 150

Deslíase el polvo en el agua hirviente. Se administra sin colar.

Apocema de Sydenham.

Cocimiento blanco de Sydenham.

Decoctum album Sydenhami.

Cuerno de ciervo calcinado i porfirizado . partes 10

Goma arábica en polvo „ 10

Miga de pan „ 20

Agua comun „ 1000

Azúcar blanca „ 60

Agua de azahares „ 10

Tritúrense en un mortero de mármol el cuerno de ciervo i la goma; añádanse la miga de pan i el azúcar, triturando de nuevo hasta formar una mezcla íntima. Póngase al fuego con la cantidad de agua prescrita, ajitando continuamente para impedir que se quemen en el fondo de la vasija algunos de los componentes, i hágase hervir por media hora. Déjese enfriar, cuélese con lijera espresion, agréguese el agua de azahares, i complétense las 1000 partes en volúmen.

Compuestos del Arsénico.

Arseniato de Hierro.

Ferrum arsenicosum.

Eq.: $\text{AsO}^5, 2(\text{FeO})\text{HO}$. Atom.: AsO^4, FeH .

Arseniato de soda cristalizado gramos 50

Agua destilada „ 500

Disuélvase

Sulfato ferroso „ 10

Agua destilada privada de aire „ 100

Mézclense las dos soluciones i lávese rápidamente el precipitado obtenido, con agua destilada privada de aire por la ebullicion prévia; séquese i consévesele al abrigo del oxígeno.

Es un polvo verdoso, insoluble en el agua, alcohol i éter. Tratado por el agua, ésta no debe dar precipitado por el nitrato de barita. Es soluble en el amoníaco i ácido clorhídrico.

Sometido al aparato de Marsh da las manchas características del arsénico.

Arseniato de Soda.

Natrium arsenicosum.

Eq.: $\text{AsO}^5, 2\text{NaO}, \text{HO}, 12\text{HO}$. Atom.: $\text{AsO}^4, \text{Na}^2\text{H}, 12\text{H}^2\text{O}$.

Se le obtiene por la oxidacion del ácido arsenioso, a una alta temperatura, con el nitrato de soda.

Se presenta en prismas incoloros, transparentes, solubles en el agua, de reaccion alcalina.

Tratado por el nitrato de plata da un precipitado rojo-ladrillo, soluble en el ácido nítrico.

Esta sal se esflorece al aire, pierde gran parte de su agua de cristalización, llegando a ser entonces mas activa su acción terapéutica.

Consérvesele en frascos pequeños i bien cerrados.

Ioduro de Arsénico.

Arsenicum iodatum.

Eq.: i Atom.: $\text{AsI}^3 = 142$.

Producto obtenido por la combinación directa de los dos cuerpos con ayuda del calor.

Se presenta en cristales de color rojo anaranjado, solubles en el alcohol concentrado i en 3 partes i media de agua caliente, cristalizando por enfriamiento.

Calentado en un tubo cerrado por uno de sus extremos, se sublima primeramente, i mas tarde se descompone en sus elementos, si se calienta rápidamente.

Forma con el biioduro de mercurio una sal doble, soluble en el agua.

Consérvesele al abrigo de la luz i úsesele con cuidado. Tóxico.

Oropimento.

Oropimentum.

Eq.: $\text{AsS}^3 = 123$. Atom.: $\text{As}^2\text{S}^3 = 246$.

Es un sulfuro natural. — Se presenta en masas cristalinas, foliáceas o fibrosas, brillantes, de color ama-

rillo de oro, inodoras, sin sabor, insolubles en el agua.

Este cuerpo se disuelve en el agua réjia, potasa, soda, i mas o ménos en el amoniaco, segun su estado de cohesion.

Proyectado sobre carbones incandescentes da el olor característico del arsénico i del ácido sulfuroso.

Se puede emplear de preferencia a este cuerpo el súlfuro artificial que es un polvo amorfo, amarillo claro i mui soluble en el amoniaco.

Pero es necesario que esté puro i no mezclado al ácido arsenioso, como sucede a menudo. Para reconocer este fraude, bastará tratar la materia por el agua caliente lijeramente acidulada por el ácido clorhídrico, filtrar i evaporar al baño-maría.

Si el súlfuro está puro no se debe obtener ningun residuo.

Azafran.

Crocus.

Crocus sativus. L.

Está formado por los estigmas secos de la flor de dicha planta, ya aislados o reunidos al estilo: son anchos, dentados en su estremidad superior, comprimidos, adelgazándose poco a poco de arriba abajo, hasta llegar al punto de reunion con el estilo, donde llegan a ser filiformes, de color amarillo; mientras que en la parte mas ancha son de color anaranjado subido. Son

de una longitud de cerca de tres centímetros, flexibles enrollados unos con otros, de olor fragante característico, sabor aromático i amargo. El azafran tiñe de amarillo la saliva i cede con facilidad el principio colorante al alcohol i agua hirviente.

Siendo una droga cara, está espuesta a numerosas falsificaciones. — Se le adultera con fibras musculares secas, *flores de carthamus tinctorius*, del *punica granatum*, del *calendula officinalis*, coloreadas estas últimas con sándalo rojo, con estambres amarillos claros del mismo azafran, agua, aceites i otras materias estrañas.

Bastará una observacion atenta con ayuda de un lente para descubrir estos fraudes.

Azúcar.

Sacharum.

Sacharum officinarum. L. Beta vulgaris. L.

Producto demasiado conocido, estraído del zumo de estas dos plantas.

Para el uso farmacéutico debe emplearse siempre la clase refinada.

Azúcar de Leche.

Sacharum lactis.

Estraída de la leche de los rumiantes. Se le encuentra jeneralmente en el comercio en forma de ci-

lindros gruesos, herizados de cristales prismáticos, blancos o semi-transparentes.

Es mas dura que el azúcar de caña, ménos soluble en el agua i alcohol, i ménos edulcorante que aquélla.

Azufre comercial.

Sulfur.

S.

Esta sustancia se encuentra en el comercio bajo diferentes estados i calidades. De éstos se emplea en farmacia el *azufre sublimado* o *flores de azufre* i el *azufre fundido* o *en bastones*.

Flores de Azufre.

Es un polvo fino de color amarillo de limon, obtenido por la condensacion de los vapores de azufre.

Es insoluble en el agua, poco en el alcohol i éter concentrados, mas en los aceites fijos i volátiles i en el sulfuro de carbono.

Calentado al aire arde con llama azul, con produccion de gas ácido sulfuroso i sin dejar residuo. Calentado en un tubo cerrado por uno de sus extremos debe sublimarse en la parte fria.

Al microscopio se presenta bajo el aspecto de vesículas esféricas, de dimensiones variables, a menudo dispuestas en rosario.

Los caracteres anteriores servirán para reconocer si el azufre está mezclado a ciertas sustancias estrañas i aun al simplemente pulverizado.

Azufre en bastones.

Es el azufre fundido en forma de conos. — Calentado como el anterior en un tubo cerrado por uno de sus extremos debe volatilizarse sin residuo.

Azufre sublimado i lavado.

Sulfur sublimatum lotum.

Flor de azufre del comercio C. S.

Colocado en un mortero, agréguesele la cantidad de agua caliente necesaria para formar una pasta blanda. — Trátesele varias veces por el agua caliente, decantando, hasta que el agua de lavado sea neutra al papel azul de tornasol i que no precipite por el cloruro de bario.

Por fin, cuélese i séquese a la temperatura ordinaria.

A falta de indicacion, el farmacéutico debe esponder siempre esta calidad de azufre.

Azufre precipitado.

Majisterio de Azufre.

Sulfur præcipitatum.

Se le obtiene por la accion del ácido clorhídrico diluido sobre la solucion de un polisulfuro alcalino.

Es un polvo mui fino, de color blanco ligeramente amarillo, casi inodoro i neutro al papel de reactivo. Se volatiliza completamente cuando se le calienta en un tubo cerrado por uno de sus extremos. Es soluble en el sulfuro de carbono i en el licor concentrado de potasa cáustica.

Tratado sucesivamente por el agua, amoniaco i ácido clorhídrico i evaporados los licores, no deben dejar ningun residuo.

Ioduro de Azufre.

Sulfur iodatum.

Producto obtenido por la combinacion directa de esos dos cuerpos con auxilio del calor. Para ésto se calientan en un matraz, partes iguales de iodo i azufre sublimado.

Es una masa gris-oscuro, de brillo metálico, enteramente volátil por un calor elevado.

Bálsamo de Copaiba.

Balsamum Copaivæ.

Copaifera officinalis i otras especies del mismo jénero.

Jugo óleo-resino obtenido por incisiones en el árbol mencionado. Es líquido espeso, trasparente, de color

amarillo mas o ménos pronunciado, de olor desagradable i sabor algo amargo i acre; soluble en todas porciones en alcohol absoluto.

Ajitando 250 gramos de copaiba con 1 gramo de amoniaco líquido de 0,917 se enturbia por de pronto la mezcla, i luego queda trasparente i homojénea. Privado de su aceite volátil por la evaporacion al baño-maría, no despidе olor de trementina i deja un residuo frágil i trasparente; lo mismo sucede por una ebullicion prolongada en contacto del agua.

Consérvese en frascos bien cerrados i llenos para sustraerlo a la accion del aire que, con el tiempo, lo resinifica.

Bálsamo del Perú.

Balsamum Peruvianum.

Myroxylon Sonsonetense. *Klotzsch.*

Nombre comercial dado a un producto resinoso obtenido en Centro-América, principalmente en San Salvador, por incisiones del árbol indicado.

Es un líquido espeso, de color moreno oscuro, de olor aromático mui suave, de sabor amargo, acre i reaccion ácida. Tiene una densidad de 1,15 a 1,16; es soluble en seis partes de alcohol de 90°.

Consérvese en frascos bien cerrados.

Bálsamo de Tolú.

Balsamum de Tolú.

Myrospermum toluiferum. *Richard.*

Masa resinosa blanda, algo trasparente, de color amarillo pardo, de olor suave, agradable, sabor aromático ardiente. Espuesto al aire pierde algo de su aroma, se seca i vuelve frágil. Es soluble en el alcohol de 80°, cloroformo, insoluble en el agua, pero lo bastante para aromatizarla.

Consérvese en tarros bien cerrados.

Bilis de Buei inspissada.

Fel Tauri inspissatum.

Estraida la hiel de la vesícula biliar de un animal recientemente muerto, se cuele por un lienzo, i en seguida se evapora en cápsulas planas al calor del sol o al baño-maría, sin agitarla, hasta que tome la consistencia de extracto.

Es de color verde oscuro, produciendo un soluto trasparente del mismo color en el agua.

Bulbos de Escila.

Bulbus Scillæ.

Scilla maritima. *L.*

Bulbo grande, oval, que se compone de una parte central bastante gruesa i de numerosas escamas apretadas

las unas contra las otras; las externas algo secas, de color pardo rojizo; las internas mas carnosas, jugosas, de sabor amargo, nauseabundo i mucilajinoso.

En el comercio se encuentran las escamas intermedias del bulbo cortadas en trozos largos, angostos, de consistencia algo córnea, quebradizas, semi-transparentes, blanquizas amarillas, de sabor mucilajinoso, i amargo: a esta clase se le llama escila hembra o de Italia. Las escamas oscuras, húmedas i tenaces deben desecharse.

Consérvese en frascos bien tapados i llenos por ser higrométrica.

Compuestos del Bismuto.

Subnitrato de Bismuto.

Bismutum subnitricum.

Eq.: $AzO^3, BiO^3, 2HO = 306$. Atom.: $AzO^3, BiO, HO = 306$.

Se presenta en el comercio al estado de polvo o de trociscos cónicos, mui blancos, suave al tacto, insoluble en el agua, alcohol i éter, inodoro e insípido. — Diluido en *el agua no obra sobre el papel de tornasol azul o rojo*, pero despues de algun tiempo da reaccion ácida.

El subnitrato de bismuto se disuelve completamente sin efervescencia en el ácido nítrico. En caso que deje residuo indicaría la presencia del sulfato de cal, fosfato de cal o almidon. Si el soluto nítrico diluido en agua se enturbiara por la adición de nitrato de plata, se podría concluir que el subnitrato estaba mezclado de oxiclورو de bismuto. Tampoco debe producir preci-

pitado por el nitrato de barita o ácido sulfúrico diluido, porque indicaría la existencia de sulfatos solubles o de carbonatos de plomo o de cal.

Tratado por el licor de potasa cáustica, con ayuda del calor, no emite olor amoniacal.

Bolo arménico.

Bolus orientalis.

Es una arcilla color subido de ladrillo, debido a la presencia del peróxido de hierro. Se presenta en trozos compactos, es suave al tacto, de fractura concoídea, tiñe los dedos, se adhiere mucho a la lengua, es insoluble en el agua i alcohol i *no hace efervescencia con los ácidos*. Lavado, seco i reducido a polvo fino, constituye el producto empleado en Farmacia.

Bromo.

Bromum.

Líquido denso, de color rojo oscuro, olor fuerte, sofocante i desagradable que recuerda el del cloro. Es volátil aun a la temperatura ordinaria i sus vapores atacan los órganos de la respiracion i de la vista. Tiene una densidad de 2,95 a 3, hierve a la temperatura de 58 a 63 grados.

Es mui soluble en el alcohol, éter i en 32 de agua. Guárdese en frascos de tapa de vidrio mui bien ajustada.

Compuestos del Calcio.

Benzoato de Calcio.

Calcium benzoicum.

Eq.: $C^{14}H^5O^3, CaO, 4HO = 177.$

Atom.: $2(C^7H^5O^2)Ca, 4H^2O = 354.$

Se le obtiene haciendo hervir una mezcla de ácido benzóico i lechada de cal.

Cristales pequeños, blancos, de ligero olor de benjuí, solubles en su peso de agua hirviente i en 20 partes de agua fria.

Se le emplea en ciertas afecciones crónicas de la mucosa urinaria.

Cal viva.

Calx viva.

Eq.: $CaO = 28.$ Atom.: $CaO = 56.$

Se le obtiene por calcinacion a una alta temperatura, del carbonato de cal natural.

Masas blancas, duras, pesadas que con el agua fria se calientan por sí mismas con gran rapidez, se rasgan i se reducen a polvo mui blanco.

La cal viva se disuelve fácilmente en el ácido nítrico i clorhídrico, sin efervescencia, i el soluto neutralizado por el amoniaco no debe colorearse ni dar precipitado por el hidrógeno sulfurado.

Espuesta al aire absorbe humedad, se esflorece i carbonata; por lo que conviene conservarla en frascos llenos i bien tapados.

Cal apagada.

Hidrato de Cal.

Calx.

Eq.: $\text{CO}_2\text{HO} = 37$. Atom.: $\text{CaH}^2\text{O}^2 = 74$.

Es la anterior a la cual se le ha agregado suficiente cantidad de agua.

Polvo mui blanco, poco soluble en el agua a la que comunica reaccion alcalina. No debe contener hierro, ni bases alcalinas o alcalino-terrosas.

Consérvesela en frascos llenos a fin de que no se carbonate por la accion del aire.

Carbonato de Cal precipitado.

Creta precipitada.

Calcium carbonicum præcipitatum.

Eq.: $\text{CO}^2, \text{CaO} = 50$. Atom.: $\text{CO}^3, \text{Ca} = 100$.

Se obtiene por doble descomposicion entre el cloruro de calcio i el carbonato de soda.

Es un polvo mui blanco, inodoro, sin sabor, soluble con efervescencia en los ácidos acético, nítrico i clorhídrico. El soluto acético no debe dar precipitado por el ferrocianuro de potasio o hidrógeno sulfurado, ni cambiar de color por el amoniaco.

Accion terapéutica — Absorbente.

Clorhidro-fosfato de Calcio.

Calcium chlorhydro-phosphoricum.

Fosfato de cal de los huesos gramos 100

Acido clorhídrico puro, próximamente . . „ 50

Tómese fosfato de cal al estado jelatinoso, de modo que contenga esa cantidad de fosfato tricálcico. Colóquesele en una cápsula de porcelana al baño-maría i agréguese poco a poco el ácido clorhídrico hasta disolucion completa. — Evapórese lentamente hasta obtener una masa blanca, de aspecto nacarado, soluble en el agua i de reaccion ácida.

No es un cuerpo de composicion definida, sino una mezcla.

Cloruro de Calcio cristalizado.

Calcium chloricum cristalisatum.

Eq.: $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O} = 109,5$. Atom.: $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O} = 219$.

Se le obtiene por la accion del ácido clorhídrico sobre el mármol de superior calidad, i evaporando el soluto hasta que marque 1,38 de densidad.

Se presenta en gruesos cristales hexagonales, terminados por pirámides, incoloros, delicuescentes al aire i mui solubles en el agua i alcohol.

El soluto diluido no da precipitado por el hidrógeno sulfurado, ni cambia de color por el amoniaco.

Hipoclorito de Calcio impuro.

Cloruro de Cal desinfectante.

Calx chlorata.

Se le obtiene por la acción del cloro sobre una lechada de cal.

Es una mezcla de hipoclorito de calcio, cloruro de calcio i cal hidratada. Su valor comercial depende del tanto por ciento que contenga de hipoclorito o sea de *Cl* susceptible de ser puesto en libertad, lo que se llama *cloro activo*.

El cloruro de cal usado en medicina debe producir, por kilogramo, 100 litros de gas cloro, medido a la presión ordinaria i cero grado temperatura, o sea 31,77 por ciento de *Cl* en peso.

Es un polvo blanco, que atrae fácilmente la humedad del aire, de olor de cloro, soluble incompletamente en el agua. Los ácidos minerales atacan el hipoclorito, haciendo desprenderse todo el *Cl* activo. El ácido carbónico del aire hace lo mismo, pero muy lentamente.

Consérvesele en frascos muy bien tapados.

Se le usa como desinfectante i en la industria como descolorante.

Lacto-fosfato de Cal.

Calcium lacto-phosphoricum.

Fosfato tricálcico		gramos	100
Agua destilada		„	100
Acido láctico concentrado		C. S.	

Tómese fosfato de cal jelatinoso correspondiente a ese peso de fosfato seco, i colocado en una cápsula de parcelana sobre el baño-maría, agréguesele el ácido láctico hasta disolucion completa, ajitando con espátula de vidrio, i evapórese hasta consistencia de pasta blanda.

Este producto no es un cuerpo de composicion definida sino una mezcla. Tiene el aspecto de una masa blanca, que atrae fácilmente la humedad del aire, soluble en el agua i de reaccion ácida.

Consérvesele en frascos bien tapados.

Accion terapéutica — Reconstituyente.

Hipofosfito de Calcio.

Calcium hypophosphoricum.

Eq.: $\text{PhO}, \text{CaO}, 2\text{HO} = 85$. Atom.: $2(\text{PhO}^2), \text{CaH}^4 = 170$.

Cuerpo obtenido por la accion directa del fósforo blanco sobre una lechada de cal calentada a $+ 40^\circ$.

Cristaliza en pequeños prismas rectangulares, brillantes, solubles en 6 partes de agua fria i en tres de agua hirviente.

Calentado en un tubo cerrado por uno de sus estremos, produce hidrógeno fosforado espontáneamente inflamable. Su soluto acuoso es completamente precipitado por el oxalato de amoniaco. No da efervescencia con los ácidos nítrico o clorhídrico diluidos, ni precipita por el cloruro de bario.

Consérvesele al abrigo del aire.

Accion terapéutica — Reconstituyente.

Fosfato de Cal.

Fosfato tricálcico.

Calcium phosphoricum.

Eq.: $\text{PhO}^5, 3\text{CaO} = 155$. Atom.: $2(\text{PhO}^4)^2\text{Ca}^3 = 310$.

Huesos calcinados al aire		gramos	500
Acido clorhídrico puro		„	800
Amoniacó líquido		C. S.	

Reducidos los huesos a polvo fino, colóquense en una cápsula de porcelana i agréguese poco a poco el ácido, ajitando con una espátula de vidrio. Después de dos días de contacto, deslíasele en dos veces su volumen de agua, decántese i fíltrese; agréguesele poco a poco el amoniaco hasta neutralización completa del ácido, i lávese repetidas veces el precipitado jelatinoso obtenido, hasta que las aguas de lavado no retengan nada de amoniaco ni clorhidrato de amoniaco. Por fin, séquesele al baño-maría a la temperatura mas baja posible i redúzcasele a polvo.

Así preparado es un polvo blanco, inodoro, sin sabor, fácilmente soluble en los ácidos diluidos i aun en los ácidos orgánicos; mientras que calcinado mas allá de 100° sucede lo contrario, i por consiguiente no es atacable por el jugo gástrico, cuando se prescriba al interior.

Pero como retiene una gran cantidad de agua, conviene tomarla en cuenta, sea cuando se prescriba para el uso interno o para los preparados que se hagan con este cuerpo.

El producto industrial es fuertemente calcinado, i por esto no es útil para el uso interno.

Accion terapéutica — Reconstituyente.

Cantáridas.

Cantharides.

Lytta vesicatoria. *Fabricius.*

Insecto coleóptero de centímetro i medio a tres de longitud, de hermoso color verde brillante, de olor penetrante, algo desagradable, pero no fétido.

Se deben elegir las enteras, secas i nuevas, sin mezcla de patas sueltas, élitros, polvos estraños o ácaros. Contienen como medio por ciento de cantaridina.

Consérvese en frascos bien cerrados al abrigo de la luz, de la humedad i de otros insectos.

Carbon animal.

Carbo animalis.

Se usa en farmacia el proveniente de la calcinacion en vasos cerrados, de huesos de los mamíferos. Conviene elegir el que se encuentra entero en el comercio, en trozos de varios tamaños que conservan la forma primitiva del hueso. Quebrados, se nota que por la superficie interna son brillantes i estriados, mientras que por la esterna son lisos, negros i opacos. Al fuego se ponen incandescentes sin produccion de llama ni olor empireumático.

Tratado por el ácido muriático puro i filtrado, se obtiene un líquido incoloro que, neutralizado por el amoniaco en exceso, da un abundante precipitado blanco de fosfato tribásico de cal.

Consérvese en frascos bien cerrados al abrigo de la humedad.

Carbon vegetal.

Carbo vegetalis.

Se usa el proveniente de la calcinacion, de madera blanca i liviana, en vasos cerrados.

Es un polvo negro, seco, algo brillante, sin gusto, que se pone incandescente al fuego, sin produccion de llama. Calentado fuertemente en un tubo de ensayes, cerrado por uno de sus extremos, no debe producir materia alguna empireumática.

Consérvese en vasos cerrados al abrigo de la humedad.

Castóreo del Canadá.

Castoreum Canadense.

Castor Americanus. *Cuvier.*

El castóreo oficial está constituido por dos saquillos piriformes, colgando por la parte estrechada como de un peciolo comun. Son aplastados, secos, arrugados, de color gris mas o ménos pronunciado i que contienen en

su interior la sustancia que el farmacéutico estrae para el uso médico. Ésta es de aspecto resinoso, brillante, moreno rojizo o negruzco, de un olor fuerte característico i de sabor acre, aromático.

Es una sustancia que se la falsifica con frecuencia en el comercio. Para ponerse a cubierto de ellas, el farmacéutico debe adquirir los saquillos i no el polvo preparado, teniendo cuidado de ver si están íntegros, sin abertura o rasgadura alguna.

Cataplasmas.

Son medicamentos de consistencia blanda, húmedos, destinados a uso externo. Se les prepara solamente al usarlos.

Cataplasma calmante.

Cataplasma anodynum.

Cápsulas de adormidera blanca		partes 25
Hojas secas de beleño		„ 25
Harina de linaza		„ 100
Agua		„ 500

Contúndanse las cápsulas en union de las hojas, hágaseles hervir por un cuarto de hora, cuélese despues de enfriamiento i hágase con esta agua i la harina, la cataplasma.

Cataplasma de Linaza.

Cataplasma emolliens.

Harina de linaza	C. S.
Agua caliente	C. S.

Deslíase la harina en el agua necesaria, agitando constantemente hasta que tome la consistencia conveniente para ser estendida.

Cataplasma rubefaciente, Sinapismo.

Cataplasma rubefaciens.

Harina de mostaza	C. S.
Agua tibia	C. S.

Mézclese íntimamente hasta formar una masa de consistencia de cataplasma.

En este preparado, no se debe sustituir el agua tibia por la hirviente ni por el alcohol o vinagre.

Catecu de Pegú o Caschucia.

Catechu.

Uncaria gambir. *Roxb.* **Nancea gambir.** *Hunter.*

El oficial es un extracto acuoso, seco, estraido de las hojas i brotes de dicho arbusto de la familia de las rubiáceas. Se presenta en panes rectangulares de

color moreno oscuro, seco, frágil, de ligero gusto azucarado, soluble en parte en el agua fría i enteramente en la caliente i alcohol débil.

Cateréticos.

Son medicamentos destinados a uso esterno, para destruir las carnes fungosas de las heridas o de las úlceras.

Cáustico de Viena.

Causticum Filhos.

Potasa cáustica por la cal	parte 1
Cal viva	„ 1

Pulverícese la potasa en un mortero de hierro calentado i agréguese la cal finamente pulverizada. Mézclese íntimamente, i guárdese pronto en frascos pequeños, bien llenos i de tapa esmerilada.

Pasta de Canquoin.

Causticum Canquoin.

Cloruro de zinc seco	parte 1
Harina de trigo	„ 1
Agua	C. S.

Disuélvase el cloruro en la cantidad de agua necesaria para formar con la harina una pasta dura. Estiéndase con rapidez en placas, i guárdese en frascos pequeños, de boca ancha i tapa esmerilada.

Piedra divina.

Lapis divinus.

Sulfato de cobre cristalizado	partes 100
Nitrato de potasa	„ 100
Sulfato de alúmina i potasa cristalizado	„ 100
Alcanfor	„ 5

Pulverícense las tres sales i pónganse en un crisol, calentándolas hasta la fusion acuosa; añádase el alcanfor i viértase la masa sobre una piedra impregnada de aceite. Cuando se haya enfriado, guárdese en un frasco bien seco i tapado exactamente.

Cebada Perla.

Hordeum perlatum.

Hordeum vulgare. L.

Se denomina así la cebada despojada de sus cubiertas. Es redondeada, blanca, inodora, de gusto farináceo, con una lijera hendidura de color gris i sin agujero alguno.

Consérvese al abrigo de la humedad i de los insectos, en tarros bien cerrados.

Cera amarilla.

Cera citrina.

Apis mellifica. L.

Sustancia suministrada por las abejas. Se presenta en trozos de color amarillo mas o ménos pronunciado, de

olor a miel, insoluble en el agua, soluble en 20 partes de éter o alcohol hirviendo, en los aceites grasos, en la esencia de trementina i la bencina. Es fusible de 62° a 63° i de una densidad de 0,96.

Cera blanca.

Cera alba.

Se le obtiene por purificacion de la anterior.

Es albísima i tiene todas las demas propiedades de la precedente.

Se le adultera con ácido esteárico.

Ceratos.

Son preparados cuyo excipiente es una sustancia grasa compuesta de cera i aceite.

Crema fria.

Ceratum leniens.

Cold-cream.

Aceite de almendras	.	.	.	.	partes en	peso	100
Cera blanca	.	.	.	.	”	”	20
Esperma de ballena	.	.	.	.	”	”	20
Glicerina	.	.	.	.	”	”	5
Agua de rosas	.	.	.	.	”	”	10

Agua de azahares		partes en peso 10
Esencia de rosas		C. S.
„ „ bergamota		C. S.

Fúndase la esperma junto con el aceite. En seguida váciase en un mortero de mármol de bastante capacidad, i ajítase sin cesar hasta enfriamiento completo de la masa. En un vaso separado mézclense las aguas con la glicerina i agréguese al mortero por pequeñas porciones, ajitando siempre, hasta que éstas desaparezcan, i por fin aromatícese.

En verano es conveniente aumentar la proporción de cera i esperma. — En invierno se calienta el mortero con agua hirviendo, ántes de ponerle las sustancias grasas fundidas.

Cerato de Cantáridas. — Cerato cantaridado.

Ceratum Cantharidum.

Cantáridas pulverizadas		partes 10
Cera amarilla		„ 30
Aceite de olivas		„ 70

Hágase dijerir las cantáridas en el aceite por 12 horas al baño-maría, déjese enfriar i cuélese con espresion, agréguese la cera i caliéntese hasta fundirla, retíresele del fuego i bátase hasta enfriamiento completo.

Es un cerato de color amarillo verdoso.

Cerato de Esperma.

Ceratum Cetacei.

Ceratum Spermatiss Ceti.

Aceite de almendras	partes en peso	100
Cera blanca	” ” ”	20
Esperma de ballena	” ” ”	20

Mézclese, fúndase i ajítese hasta completo enfriamiento.

Cerato de Galeno. — Cerato simple.

Ceratum Galeni.

Aceite de almendras	partes en peso	100
Cera blanca	” ” ”	35
Agua destilada de rosas	” ” ”	30

Procédase como para el preparado anterior.

Segun las estaciones del año, es preciso aumentar o disminuir algo la cantidad de cera para las 100 partes de aceite.

Cerato rosado.

Ceratum rosatum.

Aceite de almendras	gramos	100
Cera blanca	”	35
Carmin pulverizado	”	0,5
Esencia de rosas	C. S.	

Hecho el cerato como en el primer preparado, agréguesele el carmin i la esencia.

Cerato de Saturno.

Cerato de Goulard.

Ceratum plumbi subacetati.

Cerato de Galeno gramos 90

Licor de subacetato de plomo „ 10

Mézclese íntimamente.

Cloral hidratado.

Hydras Chlorali.

Eq.: $C^4HCl^3O^2, 2HO = 165,5$.

Atom.: $C^2HCl^3O, H^2O = 165,5$.

Este cuerpo es una combinacion del agua con el cloral anhidro. Este último resulta de hacer pasar una corriente de cloro seco, por el alcohol absoluto, i subiguiente purificacion.

El cloral hidratado i puro se presenta en cristales prismáticos de base romboidal, incoloros, no delicuescentes al aire, de olor parecido al cloroformo i de sabor especial, desagradable, algo amargo; pero no acre, ácido ni alcalino. Es soluble en ménos de su peso de agua fria, mas en el alcohol i éter i en cuatro partes de cloroformo.

Calentado gradualmente, el cloral se funde a 47° , hierve a 98° i, por fin, se volatiliza sin dejar residuo. Su solucion acuosa es neutra al papel de reactivo i no precipita por el nitrato de plata. No debe producirse humos blancos cuando se acerque al cloral una barra humedecida de amoniaco, ni colorearse por el ácido sulfúrico concentrado. Tratado por la potasa o soda produce 72 p^o/_o de cloroformo.

Consérvese en frascos de tapa de vidrio, al abrigo de la luz.

Accion terapéutica — Somnífera i calmante.

Tóxico.

Cloroformo.

Chloroformum.

Eq.: $\text{C}^2\text{HCl}^3 = 119,5$. Atom.: $\text{CHCl}^3 = 119,5$.

Se le obtiene por la accion de los álcalis cáusticos sobre el cloral o bien por la destilacion de una mezcla de alcohol débil, hipoclorito de calcio, cal i subsiguiente rectificacion.

Es un líquido incoloro, trasparente, mui movible, mas pesado que el agua, de olor etéreo, suave, de sabor azucarado i difícilmente inflamable.

Es mui soluble en el éter i alcohol, poco en el agua e insoluble en la glicerina, miscible a los aceites i materias grasas.

Su densidad es de 1,497 a $+15^{\circ}$, hierve a $60^{\circ},8$ i

se volatiliza sin dejar residuo. Tratado con un soluto débil de nitrato de plata no lo reduce, ni da precipitado de cloruro de plata. El ácido sulfúrico concentrado i la potasa cáustica no deben colorearlo, i unas gotas de ácido crómico calentadas con el cloroformo no han de dar un precipitado verde. Por fin, agitado el cloroformo con ioduro de potasio puro no se colora.

Este cuerpo se altera con el tiempo, el aire i la luz; por lo que se le debe ensayar ántes de usarlo para producir la anestesia jeneral, i conservar en frascos pequeños, de tapa de vidrio, al abrigo de los ajentes indicados.

Accion terapéutica — Anestésica i calmante.

Tóxico.

Compuestos del Cobre.

Acetato básico de Cobre. — Cardenillo.

Cuprum subaceticum.

Es una mezcla de diversos subacetatos de cobre hidratados, resultantes de la fermentacion acética del marco de uva sobre planchas de cobre.

Se presenta en el comercio bajo la forma de esferas amorfas, de color verde azulejo, de sabor estíptico, insoluble en el agua, alcohol i éter, soluble en el ácido acético.

Accion terapéutica — Detersivo al exterior.

Tóxico.

Sulfato de Cobre.

Cuprum sulfuricum.

Eq.: $\text{SO}^3, \text{CuO}, 5\text{HO} = 124,75.$

Atom.: $\text{SO}^4, \text{Cu}, 5\text{H}^2\text{O} = 245,5.$

Producto industrial. — Cristaliza en gruesos prismas oblicuos de base romboidal, de hermoso color azul, solubles en cuatro partes de agua fria, i en 2 de la hirviendo. Se esflorece al aire, i a 243° pierde toda su agua de cristalización, poniéndose blanco.

No debe contener hierro ni zinc.

Accion terapéutica — Detersivo i emético.

Tóxico.

Sulfato de Cobre amoniacal.

Cuprum sulfuricum ammoniatum.

Sulfato de cobre puro parte 1

Amoniaco liquido puro partes 3

Alcohol de 90° „ 6

Pulverícese el sulfato de cobre i mézclese al amoniaco que debe estar colocado en frasco de tapa esmerilada i de boca ancha. Agréguesele el alcohol sin agitar el frasco para que la mezcla se haga lentamente, tápesele i déjesele en reposo por 24 horas. Recójanse los cristales, pónganse en un filtro, séquense entre papeles sin cola i guárdense en frascos bien cerrados.

Cristaliza en prismas de hermoso color azul, solubles en parte i media de agua, la que es de reaccion alcalina. En mayor cantidad se descompone, dando un soluto turbio.

Consérvese en frascos bien cerrados i úsese con cuidado.

Cochinilla.

Coccionella.

Cocus cacti. L.

Es el insecto hembra desecado, que contiene una materia colorante roja llamada carmin. Tiene el aspecto de granos ovales de 3 a 5 milímetros de largo por 2 a 4 de ancho, a veces, planos por un lado o cóncavos i convexos por el otro, en uno de los cuales se suelen ver las patas del insecto, si se les remoja en agua caliente; la superficie es rugosa, con estrias cóncavas trasversales de color blanco que se alternan con líneas salientes de color rojo púrpura oscuro.

Esta clase llamada arjenteada es la mas estimada, i suministra un polvo rojo oscuro que cede con facilidad su materia colorante al agua caliente o al alcohol.

Consérvese al abrigo de la humedad i de los insectos.

Cola de Pescado.

Ichthyocolla. Colla piscium.

**Acipenser Huso. L. — Acipenser Sturio i
otras especies del mismo jénero.**

Sustancia jelatinosa estraída de la membrana nata-
toria de dichos peces.

En el comercio se presenta jeneralmente en diferentes
formas, como lira, hilos, láminas delgadas de aspecto
incoloro o lijeramente amarillo, diáfano, tenaz, córneo,
soluble en el agua, insoluble en el alcohol.

Disuelta en diez veces su peso de agua caliente, se
traba en una jalea por enfriamiento, inodora e insípida.
La cola de pescado de superior calidad deja un residuo
de uno por ciento en el agua.

Colirios.

Son medicamentos destinados a obrar directamente
sobre los ojos. Se preparan solamente al esponderlos.

Colirio seco de Calomelano.

Collyrium Calomelatis.

Azúcar candi finamente pulverizada . . partes 10

Calomelanos " " . . " 10

Mézclese íntimamente.

Colirio de Sulfato de Zinc.

Collyrium Zinci sulfurici.

Sulfato de zinc puro gramos 0,20
 Agua destilada de rosas „ 100
 Mézclese.

Colodion ordinario.

Collodium.

Algodon pólvora recientemente preparado . partes 7
 Éter sulfúrico de 0,720 „ 64
 Alcohol de 90° „ 22

Mézclese el éter con el alcohol i agréguese el algodón pólvora, tápese el frasco i ajítese hasta completa disolución.

Es un líquido neutro, incoloro, trasparente, de consistencia siruposa i olor etéreo e inflamable. Evaporado se seca, dejando una membrana trasparente que se contrae, despegase i rompe mas pronto que el colodion elástico.

Consérvese en frascos bien cerrados con tapa esmerilada.

Colodion cantaridado.

Collodium cantharidatum.

Se prepara como el anterior, reemplazando el éter puro por la tintura etérea de cantáridas.

Se obtiene así un colodion trasparente, de color verde oscuro.

Consérvese como el anterior.

Colodion elástico.

Collodium elasticum.

Collodium flexibile.

Colodion ordinario partes 50

Aceite de ricino parte 1

Colóquese en un frasco de tapa de vidrio i ajítese.

Al secarse sobre una superficie, forma una membrana trasparente que no se contrae ni se rasga tan pronto como el ordinario.

Conservas.

Son mezclas de azúcar i una sustancia vegetal, que tienen una consistencia blanda.

Conserva de Rosas.

Conserva Rosæ rubræ.

Polvos de rosas rojas	partes 50
Agua destilada de rosas	„ 100
Azúcar fina pulverizada	„ 400

Mézclense las dos primeras sustancias i despues de algunas horas de contacto, agréguese el azúcar i hágase una mezcla bien homogénea.

Consérvese al abrigo de la humedad.

Conserva de Tamarindo.

Conserva Tamarindorum.

Pulpa de tamarindo	partes 50
Agua	„ 50
Azúcar pulverizada	„ 125

Mézclense las dos primeras sustancias, agréguese el azúcar, haciendo una mezcla íntima, i evapórese al baño-maría hasta obtener una masa de consistencia de extracto blando.

Gúardese en tarros de loza, al abrigo de la humedad.

Cornezuelo de Centeno, Sécale.

Secale cornutum.

Claviceps purpurea. Zul.

Estroma estéril que se presenta en forma de cuernecillos o espolones fusiformes, de 2 a 4 centímetros de

largo, de 3 a 5 milímetros de grueso, encorvados en forma de arco adelgazado en ambas extremidades, llevando en cada lado un surco longitudinal a menudo profundo; superficie de color negro violado, interiormente blanquisco. Seco es córneo, de fractura compacta, difícil de pulverizar, de sabor desagradable, particular, i olor repugnante, pero no pútrido.

Debe renovarse todos los años i rechazarse el de olor amoniacal.

Guárdese en frascos bien tapados.

Cortezas.

Corteza de Angustura.

Cortex Angusturæ.

Dos cortezas bien diferentes llevan este mismo nombre.

La verdadera angustura proviene de la *Galipea officinalis*, *Hancock*, i tambien de la *Galipea Cuspario*, *DC.*, de la familia de las Rutáceas.

La angustura verdadera se presenta en trozos delgados, casi planos o débilmente encorvados, cubiertos de una epidérmis gris amarillenta, delgada i casi rugosa, o bajo forma de tubos mas gruesos, cubierta de una epidérmis mas espesa i blanquisca. Esta corteza es dura, compacta, quebradiza, de un color gris amarillento i produce un polvo que se asemeja, por el color, al del ruibarbo: tiene un sabor amargo, poco persistente,

sobre el que predomina un principio odorífero i nauseoso.

La angustura falsa proviene, por lo jeneral, del *Strychnos nux vomica*. La corteza de esta angustura es compacta, se presenta en trozos encorvados i como arrugados por la desecacion; no tiene olor, i su sabor es amargo i persistente. La epidérmis es unas veces delgada, de color gris amarillento, sembrada de puntos blancos, prominentes; otras es fungosa i de un color de moho. Esta materia roja tocada por el ácido nítrico se transforma en verde oscuro; mientras que la superficie interna de la corteza, que es blanca, tocada de la misma manera, adquiere un color *rojo de sangre*, debido a la accion del ácido sobre la brucina contenida en la corteza.

Corteza de Canela.

Canela fina de Ceylan.

Cortex Cinnamomi Zeylanici.

Laurus cinnamomum. L.

Corteza delgada, papirácea, enrollada en tubos gruesos como los dedos, largos, que contienen otros mas pequeños, lisos, de color amarillo rojizo o leonado. Su quebradura es irregular, su olor es agradable, su sabor aromático, dulce, azucarado, despues acre i quemante.

Corteza de Canela ordinaria.

Cortex Cinnamomi Chinensi.

La suministra el *Cinnamomum aromaticum*, Nees. Esta corteza se presenta en bastoncillos gruesos i largos como los de la precedente; pero la corteza es mucho mas gruesa, tambien está ménos enrollada, su olor es ménos fuerte, i su sabor es desagradable cuando se la masca durante algun tiempo. Su quebradura es casi limpia i los tubos son sencillos i no metidos unos en otros.

Corteza de Canelo de Chile.

Corteza de Winter.

Cortex Winteri.

Drumys chilensis. DC.

Se presenta en trozos irregulares, algo acanalados, gruesos, arrugados i de color moreno oscuro por la cara esterna; de color de peróxido de hierro por la cara interna i en la fractura. Es de olor fuerte, aromático, sobre todo cuando está fresca, i su sabor es fuerte i quemante.

Corteza de Cidra.

Cortex Fructus Citri.

Citrus medica. Risso.

Se presenta en forma de espiral, seca, amarilla por

fuera i blanca por dentro, de olor aromático, agradable i de sabor algo amargo.

Se le estrae del fruto maduro i se la seca al aire libre i a la sombra.

Corteza del Fruto del Granado.

Cortex Fructus Granati.

Prunica Granatum. L.

Se presenta en trozos irregulares, coriáceos, secos, quebradizos, de color amarillo rosado por la cara esterna, convexa i de color amarillo citrino por la interna, de sabor algo dulce i astringente.

Se le estrae del fruto maduro i se seca al calor del sol.

Corteza de Lingue.

Cortex Lingue.

Persea Lingue. Nees.

Arbol grande de la familia de las Lauríneas con hojas elípticas, aovadas, i el perigonio tomentoso, bermejo. La corteza mui usada en las tenerías se presenta en pedazos de tamaño variado, dura, pesada, negruzca por fuera, mas lisa por dentro, de color leonado oscuro i de un gusto astringente, amargo i persistente.

Corteza de Mecereon.

Cortex Mezerei.

Daphne Mezereum. L.

Corteza en bandeletas largas, delgadas; epidérmis negruzca, fácil de separar; liber tenaz, flexible, color amarillo pálido, mui acre.

Corteza de Naranja dulce.

Cortex Fructus Aurantii.

Citrus vulgaris. Risso.

Debe ser de color rojo oscuro, de olor suave, sabor algo astringente. Se le estrae del fruto maduro i se seca al aire libre i a la sombra.

Corteza de Naranja amarga.

Cortex Fructus Aurantii amari.

Citrus vulgaris amara. Risso.

Se estrae del fruto no mui maduro i es de sabor algo picante, astringente i amargo.

Corteza de Quillai.

Cortex Quillajæ.

Quillaja saponaria. *Mol.*

Arbol de grandes dimensiones, mui comun en Chile. Se utiliza su corteza interior, fibrosa i tenaz, que se presenta en trozos blanquizcos, delgados de 50 centímetros i hasta de un metro de largo i de cinco a diez centímetros de ancho, que hace espuma con el agua.

Contiene saponina.

Corteza de Quina amarilla.

Quina Calisaya.

Cortex Chinæ regius, Cortex Chinæ Calisaya.

Cinchona Calisaya. *Weddell.*

Se presentan dos suertes en el comercio. La primera *provista de epidérmis*, estraida de las ramas delgadas, es arrollada sobre sí misma formando tubos. La segunda privada de su peridérmis, estraida del tronco i ramas gruesas, es plana i mas o ménos gruesa. Esta 2ª variedad que contiene mayor proporcion de alcalóide es de color amarillo leonado, uniforme, gruesa de 3 a 5 milímetros, por lo jeneral, plana o algo enrollada sobre sí misma, de fibras cortas, susceptible de pulverizarse, duras, pesadas i mui amargas. De *mil* partes se pueden estraer 35 a 40 de sulfato de quinina.

Corteza de Quina gris.

Quina gris Huanuco.

Cortex Chinæ fuscus.

Cinchona micrantha i otras especies.

Se conocen dos suertes en el comercio: la de Huanuco i la de Loja. Ambas están provistas de peridérmis i arrolladas hácia dentro, formando tubos de 15 a 20 milímetros de diámetro. Las de Huanuco están cubiertas de una peridérmis finamente resquebrajada, de color gris algo azulado, mui adherente al líber que es compacto, rojizo i como formado de capas aglutinadas. La de Loja es de un color gris blanquecino, las resquebrajaduras mas pronunciadas i con hendeduras trasversales mas marcadas. En ambas, la fractura es lisa resinosa i groseramente astillosa por dentro. Contiene 0,027 de cinconina, término medio.

Corteza de Quina roja.

Quina colorada.

Cortex Chinæ ruber.

Cinchona succirubra. Pavon.

Hai dos suertes en el comercio: la *quina roja no verrugosa* i la *quina roja verrugosa*. La 1 se presenta en trozos arrollados formando tubos de 1 a 2 centímetros de diámetro, o solamente acanalados, en parte provistos

de peridérmis i de color rojo mas o ménos pronunciado. La 2ª variedad se distingue de la primera por las verrugas duras i leñosas que se encuentran en la superficie del líber i que suelen atravesar el peridérmis, teniendo tambien, como la primera, el aspecto de tubos o de trozos grandes lijeramente acanalados. Contiene de 0,010 a 0,020 milésimos de cinconina i produce de 25 a 40 gramos de sulfato de quinina por mil.

Corteza de Raiz de Cinoglosa.

Cortex Radicis Cynoglossi.

Cynoglossum officinale.

Se presenta en trozos delgados, arrugados, de color negro por la cara esterna i blanquizco por la otra. — Atrae la humedad del aire.

Consérvese en frascos bien cerrados.

Corteza de Raiz de Granado.

Cortex Radicis Granati.

Punica Granatum. L.

Se presenta en pequeños tubos arrollados, delgados, irregulares, hasta de 10 centímetros de largo o pedazos mas o ménos planos del grosor de 1½ milímetros, de color gris amarillo o gris ceniciento por fuera, i de color verde amarillo por dentro. Es quebradiza, de fractura compacta i de sabor astringente.

Corteza de Simaruba.

Cortex Simarubæ.

Simaruba officinale. DC.

Se presenta en trozos largos, aplastados, replegados sobre sí mismos, flexibles, fibrosos, grises amarillentos, inodoros i amargos.

Creosota.

Creosotum.

Es una sustancia de composicion no definida, obtenida por destilacion de los alquitranes. Se debe preferir para uso interno la que proviene del alquitran de haya.

Líquido de una densidad de 1,03 a 1,08, incoloro o lijaramente amarillo, trasparente, de olor fuerte, sabor cáustico. Es soluble en 80 partes de agua fria i en 24 de la hirviendo. Es mui soluble en el alcohol, éter i sulfuro de carbono. Hierve entre 200° i 210° i es neutra al papel de tornasol.

La creosota vegetal tratada por el percloruro de hierro da una coloracion verde que pasa pronto al gris; mientras que la obtenida del alquitran mineral produce, con el mismo reactivo, una coloracion violeta debida a la presencia de fenoles.

Consérvesele al abrigo del aire i de la luz.

Tóxico.

Cuerno de Ciervo calcinado.

Pulvis Cornu Cervi usti.

Es un polvo blanco insoluble en el agua, inodoro, insípido que se obtiene calcinando en vasos abiertos los cuernos de ciervos, i reducidos en seguida a polvo fino. Contiene carbonato i fosfato tribásico de cal.

Dextrina.

Dextrinum.

Sustancia pulverulenta, seca, lijeramente amarilla, de un ligero olor especial i enteramente soluble en peso igual de agua, i en el alcohol débil.

Tratada por el agua hirviendo i iodo no debe colorearse en azul, ni dar precipitado rojo con el licor de Felhing calentado.

Calcinada sobre una lámina de platino desaparece completamente.

Consérvese al abrigo de la humedad.

Electuarios.

Son medicamentos de consistencia de pasta blanda, compuestos de polvos, pulpas, unidos a la miel de abejas o jarabes, de modo que constituyan una mezcla uniforme.

Se les conserva en tarros de loza o porcelana bien cerrados i en lugar fresco, cuidando que tengan siempre la misma consistencia.

Electuario de azufre.

Electuarium Sulfuris.

Flor de azufre lavado	parte 1
Bitartrato de potasa	„ 1/2
Miel de abejas líquida	partes 3

Finamente pulverizadas las dos primeras sustancias, hágase una mezcla íntima con la miel.

Electuario de Catecu.

Electuarium Catechu.

Catecu	partes 10
Kino	„ 10
Canela	„ 5
Nuez moscada	„ 5
Opio en polvo	„ 2
Miel de rosas de 30° B.	„ 70

Deslíase el polvo de opio en pequeña cantidad de aguardiente i agréguesele, poco a poco, las otras sustancias previamente pulverizadas i mezcladas. Agré-

guesele la miel, procurando obtener una pasta blanda, uniforme.

Cada 5 gramos contienen 0,10 centigramos de polvos de opio.

Electuario de Diascordio.

Diacordium.

Hojas secas de diascordio		partes 60
Flores de rosas rojas		20
Raiz de bistorta		20
" " jenciana		20
" " tormentila		20
Semillas de agracejo		20
Jenjibre		10
Pimienta larga		10
Canela de Ceylan		40
Dictamo de Creta		20
Benjuí en lágrimas		20
Gálbano		20
Goma arábica		20
Bolo de Armenia preparado		80
Estracto de opio		10
Miel rosada		1300
Vino de Málaga		200

Evapórese la miel rosada hasta reducirla a un peso de 1,000 partes, i aun caliente, añádase el extracto de opio disuelto en el vino; despues incorpórense poco

a poco, todas las demas sustancias reducidas de antemano a polvo fino. Ajítese bien la masa para obtener una mezcla exacta, i consérvase en una vasija a propósito.

1 gramo de diascordio contiene próximamente 0,006 miligramos de extracto de opio.

Electuario de Ruibarbo compuesto.

Electuario católico.

Electuarium Rhei compositum.

Raiz de polipodio	partes 80
„ „ achicorias	„ 20
„ „ regaliz	„ 10
Hojas de agrimonia	„ 30
„ „ escolopendra	„ 30
Azúcar blanco	„ 640
Pulpa de tamarindos	„ 40
„ „ casia	„ 40
Polvos de ruibarbo	„ 40
„ „ sen	„ 40
„ „ regaliz	„ 10
„ „ frutos de hinojo	„ 15
„ „ semillas de violetas	„ 20
„ „ „ „ calabaza	„ 15
Agua	„ 1000

Hágase decoccion de las hojas i raices en el agua a fuego moderado, reduciéndola a un tercio de su vo-

lúmen; cuélese con espresion. Añádase el azúcar al líquido i désele consistencia de jarabe mui denso. Retírese del fuego i deslíanse en el jarabe, primero las pulpas de casia i tamarindos, i despues las demas sustancias en polvo. Hágase una masa homojénea que se conservará en un frasco de loza.

Electuario de Sen.

Electuarium Sennæ.

Polvos de hojas de sen		partes 20
„ „ frutos de coriandro		„ 10
Higos		„ 34
Pulpa de tamarindos		„ 24
„ „ de caña fistula		„ 24
Ciruelas		„ 17
Estracto blando de orozuz		„ 2
Azúcar fina en polvo		„ 85
Agua clara		C. S.

Cuézanse los higos juntamente con las ciruelas en la cantidad necesaria de agua, cuélese i déjese enfriar; redúzcanse a pulpa en un tamiz de crin, i el producto obtenido reúnase con la de tamarindo i de caña fistula, mézclense los polvos de sen i de coriandro, agréguese el agua resultante de la coccion, previamente disuelto en ella el estracto de orozuz, i evapórese al baño-maría hasta consistencia de estracto blando, removiendo a menudo con espátula de madera. Por

fin, agréguese el azúcar i guárdese en tarros no metálicos i bien tapados.

Emplastos.

Son medicamentos destinados al uso esterno, cuyo excipiente es, jeneralmente, el emplasto simple. — Todos son sólidos i de tal consistencia que, con el calor del cuerpo, se ablandan sin fundirse.

Emplasto de Belladona.

Emplastrum Belladonæ.

Cera amarilla		partes 100
Trementina de Venecia		„ 25
Aceite de olivas		„ 25
Hojas de belladona finamente pulverizadas		„ 50
Alcohol de 80°		„ 50

Macérese por 48 horas la belladona en el alcohol. Por otra parte, fúndase la cera en union del aceite, retírese del fuego el emplasto, agréguese la trementina i la belladona, ajítese a menudo i colóquese en bañomaría hasta que todo el alcohol se haya volatilizado.

Es de color verde oscuro.

Del mismo modo se preparan los de:

Cicuta

Digital

Estramonio.

Emplasto de Canet. — Emplasto de Hierro.

Emplastrum cum oxido ferrico.

Emplasto simple	partes 100
„ diaquilon gomado	„ 100
Cera amarilla	„ 100
Aceite de olivas	„ 80
Carbonato de hierro	„ 100

Lícuense los emplastos i la cera con la mitad del aceite, mézclese el carbonato al aceite restante, añádase ésto a lo anterior, ajítese hasta que la masa esté casi fria, i háganse magdaleones.

Emplasto Diaquilon gomado.

Emplastrum Diachylum gummatum.

Emplasto simple	partes 150
Cera amarilla	„ 25
Pez blanca	„ 10
Trementina	„ 15
Resina elemi	„ 10
Aceite de olivas	„ 5
Goma amoniaco	„ 3
Gálbano	„ 3
Sagapeno	„ 3

Pulverícense las resinas, i póngase todo a fundir en cápsula de porcelana, retírese del fuego, ajítese, déjese enfriar i fórmense magdaleones.

Emplasto divino.

Emplastrum Manus-Dei.

Emplasto de Acetato de Cobre.

Emplasto diaquilon		partes 100
Cera amarilla		„ 50
Aceite de olivas		„ 50
Acetato de cobre bien pulverizado		„ 25

Fúndanse en conjunto todas las sustancias, déjense enfriar algo i háganse magdaleones.

Emplasto de Jabon.

Emplastrum Saponis.

Emplasto simple		partes 2000
Cera blanca		„ 100
Jabon blanco pulverizado		„ 125

Lícuense juntos el emplasto i la cera; añádase el jabon e incorpórese por ajitacion.

Emplasto Mercurial.

Emplastrum Hydrargyri.

Mercurio metálico		partes 1000
Trementina de Venecia		„ 500
Emplasto simple		„ 3000
Cera amarilla		„ 800

Mézclese el mercurio con la trementina en una cápsula que sea susceptible de calentarlo mas tarde al baño-maría, bátase con fuerza hasta que el mercurio se haya subdividido bien. Por otra parte, fúndase en una cápsula de porcelana la cera juntamente con el emplasto, déjese enfriar algo, i mézclese al mercurio estinguido, bátase con rapidez hasta obtener una masa uniforme. Poco ántes de mezclar el emplasto debe calentarse al baño-maría la cápsula que contiene el mercurio estinguido. Fórmense magdaleones.

Es de color gris.

Emplasto de Pez de Borgoña.

Emplastrum Picatum.

Cera amarilla		partes 100
Pez de Borgoña		„ 300

Fúndase a un calor suave i cuélese por un lienzo.

Emplasto resolutivo.

Emplasto de los cuatro Fundentes.

Emplastrum resolvens.

Emplasto de jabon	partes 100
„ „ cicuta	„ 100
„ „ diaquilon gomado	„ 100
„ „ mercurial	„ 100

Fúndanse a un calor moderado los tres primeros emplastos. De otro lado, póngase el emplasto mercurial en trozos delgados en un mortero i agréguesele agua hirviendo; en seguida añádase poco a poco la otra masa emplástica, i ajítese hasta formar una masa uniforme.

Emplasto simple.

Emplastrum simplex.

Litarjirio en polvo	partes 2000
Manteca	„ 2000
Aceite de olivas	„ 2000
Agua comun	„ 4000

Póngase en una gran caldera de cobre la manteca, el aceite i el agua; lícuense, añádase el litarjirio a través de un tamiz i ajítese con una gran espátula de madera para obtener una mezcla exacta. Manténgase el agua en ebullicion, ajitando continuamente con la espátula, hasta que el litarjirio haya desaparecido i la

masa adquiriera un color blanco uniforme i una consistencia sólida; lo cual se probará echando una corta porcion de la masa emplástica en agua fria, malaxándola con los dedos. Déjese enfriar hasta que pueda manejarse, i miéntras esté todavía caliente i blando el emplasto, maláxese para separar el agua i fórmense magdaleones.

Emplasto vejigatorio.

Emplastrum vesicans.

Resina elemi purificada	partes 100
Aceite de olivas	„ 40
Ungüento basilicon	„ 300
Cera amarilla	„ 400
Cantáridas en polvo fino	„ 420

Lícuese la resina elemi con el aceite; añádase el ungüento i la cera, i cuando la masa se haya fundido, incorpórese el polvo de cantáridas i ajítese hasta que el emplasto comience a solidificarse.

Emulsiones.

Son medicamentos líquidos, de aspecto lechoso debido a la subdivision de un aceite en el agua pura o mucilaginoso.

Siendo mui alterables, se preparan solamente al es-
penderlos.

Emulsion de Goma amoniaco.

Lactis Gummi-ammoni.

Goma amoniaco pulverizada	parte 1
„ arábiga „	partes 5
Agua comun	„ 100

Tritúrense las dos primeras sustancias, agréguese el agua, poco a poco, i cuélese sin espresion. — Así se preparan los de:

Resina de escamonea

„ „ *asafétida.*

Emulsion de Almendras.

Emulsion simple.

Emulsio simplex.

Almendras dulces mondadas	partes 50
Azúcar blanca	„ 50
Agua comun	„ 1000

Redúzcanse a pasta fina las almendras en union de la tercera parte del azúcar i algo de agua; dilúyase en seguida en el resto del agua i cuélese con fuerte espresion, procurando obtener un volúmen igual al agua empleada.

Emulsion de Aceite de Ricino.

Emulsio Olei Ricini.

Goma arábica pulverizada	partes 10
Agua comun	„ 60
Aceite de ricino	„ 30
Agua destilada de menta	„ 15
Jarabe simple	„ 15

Emulsióñese el aceite en el mucílago hecho con toda la goma i parte del agua, agréguesele poco a poco el resto de ésta, i despues el jarabe i el agua destilada de menta.

De este modo se obtiene un volúmen de 120 partes. Cada cucharada de 20 gramos contiene 5 de aceite de ricino.

Esparadrapos.

Son tejidos de diferentes clases, cubiertos por una de sus caras, rara vez por ambas, con una sustancia emplástica.

En un buen esparadrapo la capa emplástica ha de ser de un grosor uniforme en toda su estension, i su consistencia debe ser tal que, con el calor del cuerpo, se adhiera a él sin correrse, ni tan seco que al poco tiempo se cubra de rasgaduras.

Para preservarlos de la humedad i plantas criptógamas, se les arrolla en torno de sí mismos i se les guarda en tubos metálicos o de otra sustancia.

Esparadrapo de Cola de Pescado.

Tafetan inglés.

Sericum anglicum.

Cola de pescado	partes 50
Agua caliente	„ 400
Alcohol de 60°	„ 400

Córtese la cola en pequeños fragmentos i macérese en la cantidad de agua prescrita durante 24 horas. Añádase el alcohol i caliéntese al baño-maría en vasija cerrada; cuando se haya efectuado la disolucion cuélese por un lienzo.

Tiéndase en un bastidor bandas de tafetan negro, rosa o blanco, segun el color que se quiera dar al tafetan inglés. Cúbraselas por medio de un pincel con una capa del líquido jelatinoso mantenido así por un suave calor; déjese secar i continúese aplicando capas de la misma disolucion hasta que el tafetan esté bastante cargado. Cuando esté seco, córtese en hojas rectangulares.

Esparadrapo de Diaquilon gomado.

(Vulgarmente llamado tela emplástica.)

Sparadrap cum Diachylo gummato.

Emplasto de diaquilon gomado C. S.

Lícuese a un fuego moderado i estiéndase sobre tiras de lienzo, con ausilio de un cuchillo o del esparadrapero.

Este esparadrapo debe renovarse con frecuencia.

Esparadrapo de Milan.

Moscas de Milan.

Emplastrum vesicans mediolanense.

Pez blanca purificada	partes 50
Cera amarilla	„ 50
Cantáridas en polvo	„ 50
Trementina de alerce	„ 10
Aceite volátil de espliego	„ 1
„ „ „ tomillo	„ 1

Lícúense juntas las dos primeras sustancias; añádanse las cantáridas i dijáranse por dos horas al calor del baño-maría. Añádase entónces la trementina i cuando se haya licuado, retírese del fuego, teniendo cuidado

de agitar continuamente hasta que la masa se haya enfriado. Aromatícese con los aceites volátiles.

A no ser que se prescriba otra cosa por el facultativo, fórmense con la masa emplástica pequeñas esferas aplastadas i del peso de un gramo, envueltas en un trozo de tafetan negro de 6 centímetros de diámetro, arrollado sobre sí mismo. El emplasto se estiende cuando se necesite.

Esparadrapo mercurial.

Sparadrapus mercuriale.

Emplasto mercurial	partes 500
Aceite de olivas	C. S.

Fúndase al baño-maría, agitando continuamente i estiéndase la mezcla sobre bandas de tela. La adición del aceite no es necesaria cuando el emplasto es reciente o la temperatura mui baja.

Esparadrapo revulsivo de Tapsia.

Sparadrapus cum Resina Thapsiæ.

Cera amarilla	partes 420
Colofonia	„ 150
Pez blanca	„ 150
Trementina cocida	„ 150

Trementina de alerce	partes 50
Glicerina	„ 50
Miel blanca	„ 50
Resina de tapsia	„ 75

Lícuense las cinco primeras sustancias i cuélense por un lienzo. Manténganse líquidas a un calor suave, i añádase la glicerina, la miel i la resina de tapsia. Cuando la mezcla sea bien homogénea, estiéndase sobre fajas de tela como en el esparadrapo ordinario.

Esparadrapo vejigatorio.

Sparadrapus vesicans.

Resina elemi.	partes 100
Aceite de olivas	„ 40
Ungüento basilicon	„ 225
Pez-resina	„ 100
Cera amarilla	„ 375
Cantáridas en polvo fino	„ 420

Lícuense juntas las cinco primeras sustancias e incorpórense las cantáridas. Déjese al fuego por algunos instantes, ajitando continuamente; apártese en seguida, i cuando la masa emplástica se haya enfriado convenientemente i esté bien homogénea, estiéndase en forma de esparadrapo sobre bandas de tela encerada.

Especies.

Son mezclas de productos vegetales convenientemente dispuestos para hacer con ellas, infusos, decoctos, etc.

Especies aromáticas.

Species aromaticæ.

Flores de manzanilla					
Hojas i sumidades de menta piperita .					
” ” ” ” orégano					
” ” ” ” romero					
” ” ” ” salvia de Chile .					
” ” ” ” cedron					
” ” ” ” laurel de Chile .					

— aa P. I.

Córtense i mézclense perfectamente.

Especies carminativas.

Simientes carminativas.

Species carminativæ.

Frutos de anis					
” ” alcarabea					
” ” paico					
” ” hinojo					

— aa P. I.

Mézclese perfectamente.

Especies pectorales.

Flores pectorales, Té pectoral.

Species pectorales.

Flores de vira-vira	}	aa P. I.
„ „ amopola		
„ „ malvavisco		
„ „ malva		
„ „ violetas		
„ „ saúco		

Córtense i mézclense.

Especies purgantes.

Té de San German.

Species purgativæ.

Hojas de sen	}	aa P. I.
Flores de saúco		
Frutos de anís		
„ „ hinojo		
Bitartrato de potasa		

Mézclese exactamente i divídase en paquetes de a cinco gramos, de los que cada uno sirve para una taza de infusion.

Especies sudoríficas.

Species sudorificæ.

Leño de guayaco	} aa P. I.
Raiz de zarzaparrilla	
„ „ china	
„ „ sasafras	

Pártase la china, hiéndase i córtese la zarzaparrilla, i añádase el guayaco en forma de rasuras privado de polvo; mézclense.

Esperma de Ballena.

Sperma Ceti, Cetaceum.

Physeter macrocephalus. L.

Sustancia grasa que se encuentra formada en el aceite de cachalote i que se presenta en el comercio en masas voluminosas, blancas, nacaradas, brillantes, suaves al tacto, de ligero olor i sabor suave, algo dulce. Es quebradiza i produce láminas semi-transparentes. Su densidad es de 0,94 a 0,95, se funde de 45 a 50° i es soluble en siete partes de alcohol caliente i en el éter.

Consérvese en vasos cerrados porque el aire la enrancia i la pone amarilla.

Esponjas preparadas al Cordel.

Spongiæ funiculo pressæ.

Esponjas finas C. S.

Golpéense las esponjas con un mango de madera a fin de despojarlas perfectamente bien de sustancias estrañas i lávense con agua tibia con el mismo fin. Húmedas, se les amarra fuertemente con un cordel, de modo que cada vuelta se aplique bien al lado de la anterior sin dejar espacio, i pónganse a desecar a la estufa o al sol. Se desatan solamente en el momento de usarlas.

Consérvense al abrigo de la humedad.

Esponja preparada con Cera.

Spongiæ ceratæ.

Esponjas entrefinas C. S.

Despojadas de sustancias estrañas, bien lavadas i secas, se les sumerje en cera amarilla fundida. Después del tiempo necesario para que penetre la cera en todas las cavidades, se sacan i colocan entre láminas de hierro algo calientes, i comprimidas con moderacion se dejan enfriar.

Después se les estrae el exceso de cera i se guardan en lugar fresco. — Antes de usarla se corta en la forma que se quiere.

Estoraque líquido. Liquidambar.

Stirax seu storax liquida.

Liquidambar orientale. L.

Es una sustancia espesa, resinosa, de color moreno verdoso, de olor fuerte, aromático que recuerda al mismo tiempo el del benjuí i la vainilla, de gusto acre i casi enteramente soluble en el alcohol rectificado caliente.

Éteres.

Éter acético.

Aether aceticus.

Eq.: $C^4H^3O^4, C^4H^5 = 88$. Atom.: $C^2H^3O^2, C^2H^5 = 88$.

Cuerpo obtenido de la destilacion de una mezcla de acetato de soda anhidro i ácido sulfúrico concentrado.

En un líquido incoloro, mui movible, de olor suave de manzanas i sabor fresco. Se disuelve en 12 partes de agua i en todas proporciones en el éter ordinario i en el alcohol concentrado. Hierve entre 74° i 76° . Su densidad está comprendida entre 0,900 i 0,904. — Es neutro al papel de tornasol.

Por la accion del tiempo i de la luz, produce ácido acético.

Consérvesele en lugar fresco.

Éter nitroso alcoholizado.

Espíritu de Nitro dulce.

Spiritus ætheris nitrosi.

Eq.: $\text{AzO}^3, \text{C}^4\text{H}^5 = 67$. Atom.: $\text{AzO}^2, \text{C}^2\text{H}^5 = 75$.

Es una mezcla del cuerpo de esta composicion i alcohol.

Se le obtiene de la manera siguiente:

Alcohol de 90°		partes 100
Acido nítrico puro		„ 25

Colóquese el alcohol en un vaso rodeado de una mezcla frigorífica i hágase caer poco a poco el ácido, ajitando constantemente. Déjese efectuar la reaccion durante 24 horas i destílese al baño-maría hasta obtener 100 partes.

El producto destilado, trátesele por la magnesia a fin de fijar el ácido libre, i rectifíquesele por una nueva destilacion.

Es un líquido incoloro o ligeramente amarillo, mui movable, de olor suave i sabor dulce, de una densidad de 0,840 a 0,850, poco soluble en el agua i mas en el alcohol i éter ordinarios.

Tratado por unas gotas de protocloruro de hierro, se pone de color gris, a causa de la peroxidacion del hierro. — El calor i la luz lo descomponen.

Consérvesele en lugar fresco.

Éter — Éter sulfúrico.

Aether.

Eq.: $C^8H^{10}O^2 = 74$. Atom.: $C^4H^{10}O = 74$.

Líquido obtenido por la reaccion del ácido sulfúrico sobre el alcohol calentado a 140° i subsiguiente rectificación.

Es un líquido incoloro, mui movable, de olor suave, penetrante i sabor fresco. Es soluble en 9 partes de agua i en todas proporciones en el alcohol, aceites fijos i esencias. Hierve a $34^\circ,5$ i sus vapores son mui densos e inflamables. Su densidad es de 0,724 a 0,728 o sea 65° Beaumé. — Es neutro al papel de tornasol, i abandonado en una cápsula a la temperatura ordinaria, debe volatilizarse completamente sin dejar ningun residuo.

Manéjesele con cuidado i consérvesele en frascos bien tapados i en lugar fresco.

Tóxico.

Eterolados

o

Tinturas etéreas.

Son medicamentos líquidos que resultan de la accion disolvente del éter sobre diversas sustancias.

A fin de hacerlos mas fácilmente manejables se agrega al éter un 10 p% de alcohol.

Se les prepara por lexiviacion en aparatos apropiados.

Tintura etérea de Belladona.

Tinctura ætherea Belladonæ.

Hojas de belladona trituradas	partes 10
Éter ordinario	„ 90
Alcohol de 90°	„ 10

Dispónganse convenientemente todas estas materias en el aparato de reemplazo i despues de 12 horas de maceracion, ábrase la llave de modo que el líquido se escurra lentamente i claro. Agréguese al marco el licor etéreo-alcohólico necesario hasta obtener un volumen de 100 partes.

Del mismo modo se preparan las siguientes:

Tintura etérea de castóreo

„ „ „ *dijital*

„ „ „ *valeriana.*

Estractos.

Extracta.

Son medicamentos que resultan de la evaporacion de un líquido que tenga en disolucion principios medicamentosos. Se les divide en extractos *acuosos*, *alcohólicos*, *etéreos* i *de zumos*, segun el líquido que se ha empleado

para prepararlos. La confeccion de estos medicamentos consta de dos partes: 1^a la obtencion del líquido cargado de los principios medicamentosos, i 2^a su evaporacion. Cada una de estas operaciones demanda cierto cuidado, i sobre todo la segunda a fin de obtener un producto de superior calidad.

Tratándose de resolver la primera cuestion, o sea la de obtener el líquido que se va a evaporar, hai que elejir el vehículo que disuelva con mas facilidad los principios medicamentosos de la planta o producto animal del que se quiere tener extractos: de aquí resulta el empleo ya del agua, alcohol o éter. Hecha esta eleccion, viene el procedimiento que deba emplearse para estraer de la planta la totalidad de sus principios medicinales, en poco tiempo i con la menor cantidad de líquido; pues mientras mayor sea éste, mayor tiempo se empleará en su evaporacion i por consiguiente habrá mayor probabilidad de alteracion: de aquí proviene el tratamiento por lexiviacion, maceracion, infusion o decoccion.

La segunda parte, o sea la evaporacion, debe hacerse a la temperatura mas baja i en el menor tiempo posibles, porque la accion combinada del calor i del aire imprime cambios profundos a la materia orgánica. Para cumplir estas indicaciones, se procura evaporar los líquidos en pequeñas cantidades, sobre cápsulas poco profundas, colocadas al baño-maría i ajitando sin cesar, o bien empleando aparatos adecuados para la fabricacion en grande, en que los líquidos que se evaporan, están dispuestos sobre un baño-maría i a cubierto del

aire. Por fin, la evaporacion se lleva hasta darles una *consistencia blanda o seca*, o una intermedia llamada *firme*.

Los extractos bien preparados son de color oscuro mas o ménos pronunciado, nunca negros, vistos en grueso volúmen; algunos presentan variedad de colores en masas delgadas. Así por ejemplo, el de ratania en este último estado es rojo, el de dijital es verde i el de ruibarbo es amarillo. Tienen el olor i sabor mui pronunciados de la planta de donde se les ha estraído, como tambien alcalóides, ácidos, sales, etc. de las plantas de que proceden, i se disuelven casi totalmente en un vehículo de la naturaleza del empleado en su estraccion.

Los extractos son alterables, pues algunos se secan demasiado o absórven humedad del aire, cubriéndose de plantas criptógamas. Para evitar estos inconvenientes se colocan en tarros de loza pequeños, bien llenos, cubiertos con una lámina de estaño recubierta por una tapa de corcho o madera, se lacran, i disponen en lugar fresco. En cuanto a los extractos de que se hace uso constante en las Farmacias, debe cuidarse que tengan siempre la misma consistencia, porque un peso igual de un mismo extracto que una vez estuviere de consistencia *blanda* i otra *firme*, sería de diferente actividad. Por otra parte, los botes de extracto deben ser pequeños, adecuados al consumo de cada localidad a fin de renovarlos por el pronto espendio. Además, conviene malaxarlos con una corta cantidad de glicerina pura i de la mas concentrada, a fin de impedir la formacion de vejetaciones.

Estractos acuosos.

Estracto de Cachanlahuen.

Extractum Erythrææ chilensis.

Cachanlahuen triturada	parte 1
Agua caliente	partes 10

Háganse dos maceraciones sucesivas con el agua indicada, cuélese i fíltrese. Evapórese hasta obtener un residuo de consistencia blanda.

Del mismo modo se preparan los de:

Cuasia (leño)

Dulcamara (tallos)

Quina amarilla (cortezas)

„ *gris* „

„ *roja* „

Taraxacon (planta florida).

Estracto de Jenciana.

Extractum Gentianæ.

Raiz de jenciana groseramente pulverizada	parte 1
Agua fria	partes 10

Procédase como para el extracto de cachanlahuen.

Del mismo se obtienen los de:

Raices de colombo

„ „ *pacul*

„ „ *ratania*

„ „ *orozuz*.

Estracto de Malts.

Extractum Malti.

Malts triturado parte 1

Agua caliente a 50° partes 7

Macéresele por 3 horas en la mitad del agua, esprímase i vuélvase a tratar el marco con el resto del agua; reúnanse los licores i evapórense hasta consistencia de estracto *blando*.

Estracto de Opio.

Extractum Opii.

Opio pulverizado parte 1

Agua fria partes 7

Agótese completamente el opio por el agua i evapórese hasta obtener un *estracto seco*. Debe contener a lo ménos, 30 por ciento de morfina.

Estractos alcohólicos.

Estracto de Acónito.

Extractum Aconiti.

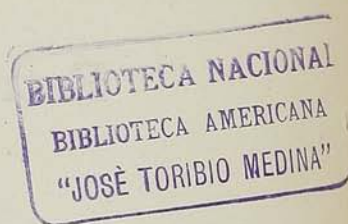
Hojas secas de acónito trituradas . . . parte 1

Alcohol de 60° partes 10

Hágase una tintura por dos veces sucesivas con estas materias i evapórese el producto hasta consistencia blanda.

De un modo análogo se obtienen los de:

Ajenjos (sumidades)
Coloquíntidas (frutos)
Cáñamo indiano (hojas)
Manzanilla (flores)
Natri (hojas i tallos)
Quina amarilla (cortezas)
 „ *gris* „
 „ *roja* „
Ruibarbo (raiz).



Estracto de Nuez vómica.

Extractum Nucis vomice.

Nuez vómica pulverizada parte 1
Alcohol de 80° partes 7

Procédase como para el estracto de acónito.

Del mismo modo se preparan los siguientes:

Guayaco (leño)
Mecereon (corteza)
Naranjas amargas (corteza del fruto).

Estracto de Cornezuelo de Centeno.

Ergotina.

Ergotinum.

Cornezuelo recién pulverizado		parte 1
Agua fría		partes 5
Alcohol de 80°		parte 1

Macérese el cornezuelo en la mitad del agua prescrita, durante 6 horas, exprímase fuertemente, repítase la misma operacion con la otra mitad del agua, reúnanse los licores, concéntrense hasta consistencia siruposa i agréguese el alcohol. Déjesele en maceracion por 24 horas, filtrese i el producto obtenido evapóresele hasta consistencia blanda.

Es de color rojo oscuro, de olor especial, pero no amoniacal, i soluble en el agua.

Estractos etéreos.

Estracto de Helecho.

Extractum Filicis.

Rizoma de helecho triturado		parte 1
Éter		partes 10
Alcohol de 90°		„ 10

Agótese la materia con el éter i evapórese hasta consistencia blanda.

Así se obtienen los de:

Torvisco (corteza)

Cubeba (fruto).

Estractos de Zumos.

Estracto de Belladona.

Extractum Belladonæ.

Hojas frescas de belladona	parte 10
Agua	partes 5
Alcohol 80°	„ 5

Contúndanse las hojas en mortero de piedra o porcelana, exprímase fuertemente por medio de la prensa i repítase la misma operacion despues de agregada el agua.

El residuo se pone a macerar por 24 horas en el alcohol indicado, i se esprime con fuerza. Los líquidos obtenidos se reunen i calientan hasta una temperatura de 80° a fin de clarificarlos, se cuele i evapora el líquido resultante, al baño-maría, hasta consistencia de extracto firme.

Del mismo modo se preparan los de:

<i>Cicuta</i>	(Hojas)
<i>Estramonio</i>	„
<i>Beleño</i>	„
<i>Lechuga virosa</i>	„
<i>Taraxacon</i>	„

Estractos compuestos.

Estracto de Coloquintidas compuesto.

Extractum Colocynthis compositum.

Estracto de colocuintida	partes 3
Aloes pulverizado	„ 10

Resina escamonea		partes 8
Estracto de ruibarbo		„ 5

Mézclense íntimamente i despues de formar una pasta uniforme con alcohol de 80° C., séquese a un calor moderado i pulverícese.

Estracto de Ruibarbo compuesto.

Extractum Rhei compositum.

Estracto de ruibarbo		partes 3
Estracto de aloes		parte 1
Agua comun		partes 4
Jabon de jalapa		parte 1
Alcohol de 80° c.		partes 4

Disuélvanse las dos primeras sustancias en el agua i con ayuda del calor, si fuere necesario. Agréguesele el jabon i el alcohol, ajítese para disolverlo, evapórese al baño-maría hasta sequedad i pulverícese.

Flores.

Flores de Altea. Flores de Malvavisco.

Flores Althææ.

Althæa officinalis. Lin.

Flores cortamente pecioladas, de cáliz doble, afelpado, monocépalo con cinco divisiones puntuadas, corola azul

o ligeramente rosada, de cinco pétalos reunidos entre sí por su base i a la columna que forman los estambres reunidos. Estambres numerosos monadelfos.

Se les recolecta íntegras i se les seca al calor del sol.

Flores de Arnica.

Flores Arnicae.

Arnica Montana. *Lin.*

Se usan las raices, las hojas i las flores de la *Arnica Montana*. Todas las partes tienen un olor pronunciado, sabor acre i son estornutatorias. Las flores son las mas usadas.

Flores de Cousso.

Flores Koso.

Brayera anthelminthica. *K.*

La droga comercial la componen principalmente los panículos de las flores femeninas recolectadas poco antes de la fructificacion, i simplemente desecadas o arrolladas en forma de cilindros que con el nombre de *Cuso rojo* se prefieren, como mucho mas activos, a los funículos masculinos cuyas hojas son mucho ménos numerosas. El sabor de esta droga es amargo i nauseabundo.

Flores de Malva silvestre.

Flores Malvæ silvestris.

Malva sylvestris. *Lin.*

Flores de cáliz doble, el exterior tripartido, el interior quinquefido. Corola pentapétala de dos centímetros de largo, dispuesta de una manera análoga a las flores de malvavisco i de estambres numerosos.

Flores de Manzanilla romana.

Flores Chamomillæ romanæ.

Anthemis nobilis. *Lin.*

Antodios derechos, radiados, exuberantes con involúcro hueco imbricado, con hojuelas ovales, oblongas, receptáculo convexo, con hojas del receptáculo espatuliformes, romas por arriba i secas en el borde i en la punta; olor fragante aromático, sabor amargo.

Flores de Manzanilla vulgar.

Flores Chamomillæ vulgaris.

Matricaria Chamomilla. *Lin.*

Antodio radiado, perantodio imbricado, receptáculo cónico escavado, liso; olor fragante especial, sabor amargo.

Deséchense las cabezuelas no recientes o roidas por insectos.

Flores de Mosqueta silvestre.

Flores Mosquetæ silvestris.

Rosa Canina. *Lin.*

Se usan la de pétalos blancos que, desecados a la sombra, toman un color lijaramente amarillo.

Flores de Rosas pálidas.

Flores Rosarum.

Rosa centifolia. *Lin.*

Los pétalos recientes, son cóncavos, de color rosado pálido, olor agradable.

Conviene recolectarlos ántes de la completa abertura de las flores.

Flores de Rosas rojas.

Flores Rosarum rubrum.

Rosa gallica. *Lin.*

Los pétalos son de un color rojo de púrpura que no se pierde por la desecacion, doblemente astrinjentes. Deben recolectarse cuando el boton está medio abierto.

Flores de Saúco.

Flores Sambuci.

Sambucus australis. *Cham. i Schl.*

Flores pequeñas, blancas, dispuestas en cima. El cáliz tiene el limbo epíjeno, quinquefido; corola monopétala regular, en rueda, epíjena, de limbo quinquefido. Tiene un olor i sabor poco pronunciado característico.

Flores de Semen Contra.

Flores Cinæ.

Artemisia cina. *Willk.*

Se presenta en forma de cabezuelas aisladas, que tienen cada una de dos a cinco flores, oblongas, prismáticas, planas, verde amarillentas que con el tiempo toman un color mas oscuro, moreno; los pétalos dispuestos a manera de tejas con bordes membranosos o provistos en su cara dorsal de pequeñas glándulas amarillentas.

Flores de Tilo.

Flores Tiliæ.

Tilia ulmifolia i Tilia platyphyllos. *Scopoli.*

Flores pequeñas, pecioladas, de un blanco amarilloso, que nacen por un peciolo comun a una bráctea, del axila de las hojas, formando cimas de tres a siete flores. Las flores son de cáliz pentacépalo, corola pentapétala regular de numerosos estambres distintos, insertos juntamente con la corola sobre un disco hipojénico.

Flores de Violetas.

Flores Violæ.

Viola odorata. *Lin.*

Las violetas simples i olorosas que crecen silvestres, son las que deben preferirse para el uso médico.

Fósforo.

Phosphorus.

Sustancia amorfa que se presenta en cilindros de aspecto córneo, blanco o ligeramente amarillo. Es luminoso en la oscuridad i fusible a 44° en el agua. Se le mantiene siempre sumerjido en el agua *destilada* i se corta debajo de ella, porque el frote en contacto del aire lo inflama, produciendo abundantes vapores blancos, sofocantes de ácido fosfórico i aun espontánea-

mente. — Los frascos que lo contengan no se llenen completamente de agua i deben estar colocados dentro de un bote metálico afin de prevenir accidentes.

Tóxico.

Frutos.

Frutos de Algarrobo.

Legumen Prosopis.

Prosopis Silicuastrum. *Db.*

Son vainas arqueadas, de un amarillo claro i de un gusto dulce i agradable.

Frutos de Amapolas, Cápsulas de Amapolas.

Capita vel Capsula Papaveris.

Papaver somniferum. *Lin.*

Cápsulas de tamaño variable (las comunes tienen ocho centímetros de largo i cinco de ancho, teniendo otras siete o diez), aovadas, oblongas, o deprimidas; coronadas por un disco cicatricial grande, aplanado i escotado; divididas interiormente por membranas o placentas que se dirijen hácia el centro.

Deben recojerse ántes de la madurez, i ser secadas con cuidado.

Frutos de Alkekenje, Bayas de idem.

Fructus Alkekengi.

Physalis alkekengi. *Lin.*

Este fruto es una baya rojiza, succulenta, del grosor de una pequeña cereza, acompañada de un cáliz persistente que le forma una envoltura membranosa, vesicular i rojiza.

Frutos de Cardamomo.

Fructus Cardamomi minoris.

Elateria Cardomomum. *White.*

Frutos capsulares ya esféricos, o prolongados; semillas pequeñas, duras, rugosas, de ángulos obtusos; de olor i gusto aromáticos.

Se prefiere el de Malabar.

Frutos de Coloquintida.

Poma Colocynthis.

Critullus colocynthis. *Ar.*

Se usa el fruto desecado i mondado. Es esférico, del tamaño de una manzana por lo regular, i posee

una pulpa medular blanca, esponjosa, sumamente amarga, en la cual se encuentran semillas morenas o blancas, sostenidas por placentas situadas en las paredes. Las coloquintidas son tanto mejores cuanto mas desarrollada está la pulpa i ménos numerosas son las semillas. No se usan los frutos arrugados i duros.

Frutos de Cubeba.

Fructus Cubebæ.

Cubeba officinalis. *Miq.*

Los frutos son de color pardo oscuro i de un olor parecido al de la pimienta negra, bastante duros, con numerosas semillas, provistos de una película delgada i de un pedúnculo de 2 a 4 milímetros de largo, con estrias reticuladas; poseen un olor fuerte particular i un sabor aromático i persistente, a la vez acre i amargo.

Frutos de Coriandro.

Semen Coriandri.

Coriandrum sativum. *Lin.*

Pericarpio globoso coronado por el cáliz, de un grosor de dos a tres milímetros de diámetro, de color gris amarilloso, separándose en dos pericarpos que en su cara convexa muestran cinco líneas deprimidas, alternándose con cuatro salientes. Son de gusto ardiente i olor aromático agradable.

Frutos de Enebro, Bayas de Enebro.

Baccæ Juniperi.

Juniperus communis. *Lin.*

Bayas globosas casi del tamaño de un guisante, carnosas, de color gris oscuro, recubiertas de un polvo resinoso, encerrando tres semillas angulosas, de olor aromático i sabor algo amargo, resinoso i azucarado.

Glicerina.

Glycerinum.

Es un líquido incoloro, inodoro, de sabor algo dulce, de consistencia siruposa, pues tiene una densidad de 1.23 a 1.25; neutro al papel de tornasol, mui soluble en el agua, alcohol i poco en el éter, cloroformo i aceites fijos.

La solucion acuosa no se enturbia por el oxalato de amoniaco, ni por el agua hidrosulfurada; calentada con la potasa cáustica o con el ácido sulfúrico no se emmigrece. Tratada con un soluto de nitrato de plata i amoniaco líquido no debe producirse plata metálica.

Glicerolados.

Son medicamentos, por lo jeneral, de consistencia jelatinosa, destinados a uso externo i cuyo excipiente es la glicerina.

Glicerolado de Almidon.

Glycerinum Amyli.

Almidon en polvo fino	partes 10
Agua comun	„ 10
Glicerina pura	„ 90

Deslíase el almidon en el agua, agréguesele la glicerina, i caliéntese hasta que la mezcla adquiera consistencia de jelatina, ajitando a menudo.

Glicerolado de Azufre.

Glycerinum sulphuratum.

Azufre sublimado i lavado	partes 20
Glicerolado de almidon	„ 80

Mézclese con cuidado.

Del mismo modo se preparan otros glicerolados de medicamentos insolubles en el agua, como el de *subnitrate de bismuto*.

Glicerolado de Extracto de Belladona.

Glycerinum cum Extracto Belladonæ.

Extracto de belladona	partes 10
Almidon en polvo fino	„ 10
Agua comun	„ 10
Glicerina	„ 80

Mézclese el extracto con el almidon en un mortero con la cantidad de agua prescrita; póngasele en una cápsula de porcelana, agréguese la glicerina i caliéntese moderadamente, ajitando sin cesar hasta que la masa tome consistencia jelatinosa.

Del mismo modo se preparan los glicerolados de *extractos de cicuta, beleño, opio*.

Glicerolado de Ioduro de Potasio.

Glycerinum cum Kalio Iodato.

Ioduro de potasio pulverizado	partes 10
Agua	„ 5
Glicerina pura	„ 85

Disuélvase el ioduro en el agua i mézclese íntimamente a la glicerina.

Glicerolado de Tanino.

Glycerinum cum Tannino.

Acido tánico	partes 10
Agua comun	„ 10
Fécula de papas	„ 10
Glicerina	„ 80

Deslíase el almidon en el agua, agréguesele el tanino i despues la glicerina, caliéntese a un calor moderado en cápsula de porcelana, ajitando a menudo, hasta que tome el aspecto de una masa jelatinosa.

Gomas.

Goma chagual.

Puya coarctata. *Mol.*

Se presenta en lágrimas o en trozos duros de un volúmen, a veces, considerable, de forma variada. Es trasparente, incolora o ligeramente amarilla. Esteriormente está marcada por grietas que semejan trizaduras dirigidas en distintos sentidos; su fractura es lisa, brillante i conchoídea. Es dura, difícil de pulverizar, inodora i de sabor gomoso ácido mui notable, poco soluble en el agua fria, mucho mas soluble en la caliente.

Goma arábiga.

Gummi Arabicum.

Acacia Nilotica. *Delile.*

Se presenta en trozos mas o ménos irregulares del tamaño de una nuez o menores, blancos semi-transparentes, o ligeramente amarillos, quebradizos, de fractura vítrea brillante, solubles en el agua con la cual forma mucílago, insoluble en el alcohol concentrado.

Goma tragacanto.

Gummi Tragacanthum.

Astragalus Creticus. *Lamarck.*

Son trozos blancos o ligeramente amarillos, planos, semi-circulares, opacos cuando gruesos i algo transparentes

cuando son delgados; a veces en forma vermicular con elevaciones arqueadas por ambos lados. Es poco soluble en el agua, con la que se hincha mucho formando una masa jelatinosa. — Desleída en el agua se precipita por el acetato de plomo.

Guaraná.

Pasta Guarana.

Paullinia sorbilis. Martins.

Se presenta en trozos cilíndricos de 20 centímetros de longitud por 3 mas de diámetro. — Son duros, difíciles de pulverizar, de un olor especial, sabor amargo i astringente. — Su superficie i quebradura son de color chocolate, sembradas de puntos blancos. No es completamente soluble en el agua ni en el alcohol.

Compuestos del Hierro.

Citrato de Hierro i Quinina.

Ferrum et Chininum citricum.

Acido cítrico		partes	8
Quinina hidratada		„	2
Agua destilada		„	50
Peróxido de hierro jelatinoso		C. S.	

Disuélvase el ácido i la quinina en el agua, agréguese la cantidad de óxido necesaria para neutralizar el ácido i fíltrese.

Evapórese el licor obtenido hasta consistencia siruposa i dispóngasele en capas delgadas sobre cápsulas planas i séquesele a la estufa a una temperatura suave.

Se presenta en escamas irregulares, amorfas, de un color amarillo verdoso, brillantes, de sabor amargo i mui solubles en el agua.

Citrato de Hierro amoniacal.

Ferrum Citricum ammoniatum.

Acido cítrico cristalizado		partes 3
Agua destilada		„ 8
Amoniaco líquido		C. S.
Oxido de hierro hidratado i recientemente pre-		
parado		C. S.

Disuélvanse solo 2 partes de ácido cítrico en las 8 de agua i mézclese al óxido de hierro. — Despues de algunas horas fíltrese, disuélvase la otra parte de ácido cítrico restante i agréguese amoniaco líquido hasta que se manifieste un ligero exceso al papel de tornasol. — Evapórese hasta consistencia siruposa i hágase lo demas como para el preparado anterior.

Se presenta en láminas mui delgadas, de contornos irregulares, amorfas, brillantes, transparentes, secas, color granate mas oscuro que el anterior preparado, mui solubles en el agua. Su soluto no precipita por el amoniaco i calentado con potasa cáustica, da olor de amoniaco i precipitado de óxido de hierro. Un soluto concentrado no da precipitado alguno con un

exceso de ácido tártrico, como sucedería si estuviera mezclado con tartrato de potasa i hierro. Es delicuescente al aire.

Guárdese en frascos de tapa esmerilada.

Fosfato de Hierro.

Ferrum phosphoricum.

Sulfato de hierro puro cristalizado	. . . partes	3
Agua pura	 „	34
Fosfato de soda	 „	4

Disuélvase por separado cada una de las dos sales en la mitad del agua prescrita; mézclese poco a poco una disolucion sobre la otra, ajitando a menudo, i abandónese la mezcla por 24 horas. Al fin de este tiempo, lávese el precipitado varias veces hasta que las aguas, aciduladas con ácido muriático i mezcladas al cloruro de bario, no den precipitado alguno. Séquese el precipitado a un calor que no pase de 30° , i pulverícese.

Es un polvo blanco, azulado, insoluble en el agua i en exceso de fosfato de soda, soluble en ácido muriático diluido.

Consérvese en frascos bien tapados.

Ferrocianuro de Potasio.

Prusiato amarillo de potasa.

Cyanuretum ferroso potassicum.

Eq.: $K^2Cy^3Fe, 3HO = 2112$. Atom.: $Cy^6FK^4, 3H^2O = 422,4$.

Cristaliza en prismas oblicuos de base cuadrada; es

de color amarillo, eflorescente al aire, inodoro, de sabor ligeramente amargo, soluble en 4 partes de agua fría i en su peso de agua hirviendo, insoluble en el alcohol.

Las sales de protóxido de hierro lo precipitan en blanco sucio que rápidamente toma al aire el color azul, i las de peróxido lo hacen en azul intenso. — Tratado por cloruro de bario no da precipitado blanco; en caso contrario, nos indicaría la presencia del sulfato de potasa.

Cianuro ferroso férrico.

Azul de Prusia.

Cianuretum ferroso ferricum.

Eq.: $2\text{Fe}^2, 3(\text{Cy}^3\text{Fe}) = 430$. Atom.: $(\text{Cy}^6\text{F})\text{Fe}^4 = 860$.

Solucion normal de percloruro de hierro . partes 10

Agua „ 100

Ferrocianuro de potasio „ 10

Disuélvase por separado cada una de las sustancias en la mitad del agua i agréguese poco a poco la una sobre la otra. Lávese con bastante agua, recójase el precipitado en un filtro i séquese al baño-maría.

Se presenta en polvo color azul oscuro, inodoro, sin sabor, insoluble en el agua i en el alcohol. No se emplee al interior el producto obtenido por vía seca.

Hierro reducido por el Hidrógeno.

Ferrum reductum.

Polvo mui fino, negro gris, mui pesado, sin brillo metálico, inodoro, insoluble en el agua.

El ácido muriático puro lo disuelve enteramente con desprendimiento de hidrógeno, pero sin olor de ácido sulfhídrico; poniendo en la estremidad del tubo de ensaye una tira de papel mojada en acetato de plomo no debe cambiar de color. Si a la solución clorhídrica se le agrega amoníaco, de modo que quede lijeramente acidulada, i en seguida ferrocianuro de potasio, se obtendrá un precipitado blanco que poco a poco va tomando un color mas pronunciado i no un precipitado francamente azul.

Colocado sobre carbones incandescentes no da olor de ajos. Es inalterable al aire seco.

Consérvese en frascos llenos, pequeños i de tapa esmerilada.

Limaduras de Hierro.

Ferrum pulveratum.

Polvo mui fino, pesado, gris brillante, completamente atraible por el imán. Debe ser preparado con el hierro dulce i no con el acero.

Tratado por el ácido clorhídrico puro con ayuda del calor se disuelve completamente con vivo desprendi-

miento de hidrógeno, sin olor desagradable a hidrógeno sulfurado. El soluto es verde claro i, tratado por amoníaco en gran exceso i filtrado, se debe obtener un líquido perfectamente incoloro i no celeste.

Lactato de Hierro.

Ferrum lacticum.

$$\text{Eq.: } \text{C}^6\text{H}^5\text{O}^5, \text{FeO}, 3\text{HO} = 144.$$

$$\text{Atom.: } 2(\text{C}^3\text{H}^3\text{O}^3)\text{Fe}, 3\text{H}^2\text{O} = 288.$$

Se presenta en costras gruesas, irregulares, casi planas, de olor amarillo claro i de un ligero olor característico i sabor estíptico; soluble en cuarenta i ocho partes de agua fria e insoluble en el alcohol de 90°.

Su soluto tratado por el cloruro de bario no debe dar precipitado, como tampoco por el oxalato de amoníaco.

Peróxido o Sesquióxido de Hierro precipitado por el Amoníaco.

Peróxido de Hierro hidratado.

Ferrum oxidatum hidratum.

$$\text{Eq.: } \text{F}^2\text{O}^3, 2\text{HO} = 98. \quad \text{Atom.: } \text{F}^2\text{H}^4\text{O}^5 = 196.$$

Sulfato de hierro puro	partes 40
Acido sulfúrico	„ 7
„ nítrico	„ 12
Agua	„ 40
Amoníaco líquido	C. S.

Disuélvase el sulfato en el agua, agréguese ácido sulfúrico i póngase a calentar en cápsula de porcelana. Una vez que principie a hervir, agréguese poco a poco el ácido nítrico, dejando desprenderse los vapores nitrosos que se producen cada vez.

Enfriado, se estiende en cuatro veces su volúmen de agua pura o sea 160 partes i se filtra. El amoniaco se estiende tambien en otro tanto de agua i se mezcla poco a poco al líquido anterior, ajitando fuertemente con una barra de vidrio. Una vez que no se produzca mas precipitado no se pondrá mas amoniaco. Queda solo que lavar por decantacion i filtracion el precipitado, de modo que se estraiga mui bien el sulfato de amoniaco i el amoniaco en exceso. Por fin séquese al baño-maría.

Es un polvo rojo oscuro, atacable con mucha facilidad por los ácidos débiles i soluble en éstos sin efervescencia. Tiene, por lo demas, los mismos caractéres del azafran de marte aperitivo.

Peróxido o Sesquióxido de Hierro precipitado por el Carbonato de Soda.

Azafran de Marte aperitivo.

Subcarbonato de Hierro.

Ferrum subcarbonicum.

Sulfato de hierro puro.	partes 50
Agua destilada	„ 100
Carbonato de soda	„ 40

Disuélvase por separado cada una de esas sustancias en la mitad del agua i filtrense. Agréguese el carbonato sobre el sulfato poco a poco i agitando; pronto aparecerá un precipitado blanco que toma el aspecto ocreoso hácia la superficie; se lava varias veces, se decanta el agua i se recoge en un filtro, se deja húmedo espuesto a la accion del aire i cuando ya no cambie mas de color se seca a una temperatura moderada.

Es un polvo amarillo rojizo o con mas frecuencia de color rojo oscuro. Es insoluble en el agua i alcohol. Tratado por ácido muriático diluido se disuelve completamente con alguna efervescencia produciendo un líquido amarillo azafranado.

Ajitado fuertemente con agua destilada i filtrada se obtiene un líquido que tratado por los reactivos del carbonato de soda, sulfato de soda i sulfato de hierro ha de indicarnos la ausencia de esos compuestos. La solucion clorhídrica tratada por el amoniaco en exceso i filtrada en seguida no ha de presentar color mas o ménos pronunciado de agua celeste, pues si así fuera nos indicaría la existencia de cobre.

Pirofosfato de Hierro citro-amoniacal.

Ferrum pyrophosphoricum cum Ammonio citrico.

Pirofosfato de soda	partes 84
Agua	„ 500
Licor de percloruro de hierro	„ 84
Agua	„ 800

Disuélvase por separado cada una de esas sustancias en la cantidad de agua indicada a continuacion de ellas i agréguese poco a poco la primera sobre la segunda solucion. Ajítese con fuerza la mezcla, abandónese a sí misma por algunas horas i lávese perfectamente el precipitado, como se hizo para el fosfato de hierro.

De otra parte tomese:

Acido cítrico cristalizado		partes 26
Agua		„ 50
Amoniacó líquido		C. S.

Disuélvase el ácido en esa agua i agréguesele amoniacó hasta dejarla lijeramente alcalina. Agréguese a este licor el fosfato obtenido ántes, ajitando para disolverlo, evapórese al baño-maría hasta consistencia siruposa i estiéndase sobre cápsulas planas, en capas mui delgadas. Una vez seco ráspese con una espátula.

Por este procedimiento lo obtendremos en láminas semejantes a los citratos de hierro, pero de color verde amarillo claro, mui solubles en el agua, insolubles en el alcohol de 90°.

El soluto tratado por el amoniacó no da precipitado, al paso que el licor de potasa cáustica, con un calor moderado, hará aparecer olor amoniacal i un precipitado blanco de óxido de hierro.

Sulfato de Protóxido de Hierro puro.

Ferrum sulfuricum purum.

Eq.: $\text{SO}^3, \text{FeO}, 7\text{HO} = 139$. Atom.: $\text{SO}^4\text{F}, 7\text{H}^2\text{O} = 278$.

Cristaliza en prismas romboidales oblicuos de color verde claro, transparentes, inodoros, de sabor astringente estíptico, solubles en dos partes de agua fria i en su peso de agua hirviendo, insolubles en el alcohol de 90° . Al aire pierde agua de cristalización, i se esflorece, cubriéndose de una capa color de ocre de subsulfato férrico.

Introduciendo una lámina de hierro mui limpia en la disolución de sulfato de hierro ligeramente acidulada con ácido sulfúrico, no debe aparecer cobre metálico sobre ella. Su solución acuosa acidulada con ácido clorhídrico o acético no debe dar precipitado con el hidrógeno sulfurado.

Hojas i Yervas.

Hojas de Belladona.

Folia Belladonæ.

Atropa Belladona. L.

Hojas alternas, gemelas, aovadas, elípticas, enteras, agudas, olor subnarcótico, sabor ligeramente amargo i desagradable.

Hojas de Boldo.

Folia Boldoæ.

Boldoa fragrans. *Juss.*

Arbol grande, mui aromático, de hojas opuestas aovadas, persistentes, oblongas, coriáceas, mui enteras, escabras; flores dispuestas en pequeños racimos; drupas pequeñas, amarillentas, dulces i aromáticas.

Hojas de Buchú.

Folia Diosmæ crenatæ.

Diosma crenata. *L.*

Planta del Cabo de Buena Esperanza, cuyas hojas coriáceas son dentadas i de un olor i sabor aromáticos i de color amarillo claro.

Carrajen.

Carrgaheen.

Fucus crispus. *L.*

Es una alga, de un blanco amarillento, de un olor débil i de sabor mucilajinoso no desagradable, cartilajinoso. Por la ebullicion se disuelve casi completamente i forma una jelatina.

Cachanlahuen.

Herba Erythreæ.

Erythrea Chilensis. Pers.

Planta anual de 15 a 20 centímetros de alto, con tallo derecho, cuadrangular, partida en la parte superior en ramos dicótomos; hojas opuestas, sésiles, oblongas, puntiagudas, las superiores lineales; las flores de color rosado, soportadas por pedicelos largos.

Hojas de Coca.

Folia Erythroxilon cocæ.

Erythroxilon coca. Lamk.

Hojas ovaladas de un verde mas pronunciado en su cara superior que en la inferior, de 5 a 10 centímetros de largo i de 2 a $2\frac{1}{2}$ de ancho. De la nerviosidad mediana, bastante pronunciada en su cara inferior, parten perpendicularmente pequeños nervios secundarios que no tardan en dar orijen a otros en esta misma disposicion anastomosándose entre sí i formando dos o tres séries de arcos. Paralelamente al nervio mediano se observa en la mayor parte de las hojas i en su cara inferior una eminencia que va de la base a la punta, diseñando una lijera corvadura.

Hojas de Culen.

Folia Psoraleæ glandulosæ.

Psoralea glandulosa. L.

Arbusto de tallo leñoso i ramos largos, cubiertos de glandulitas rojizas o negruzcas. Hojas sostenidas por peciolo estendidos i compuestos de tres hojuelas, las dos laterales de 9 a 10 milímetros de distancia de la terminal; son lanceoladas u oval-lanceoladas, acuminadas, tanto o mas largas que los peciolo, con 14 a 16 milímetros de ancho, mui enteras, membranosas, i de color verde claro por ambas caras.

Se usan las hojas, los cogollos i las rasuras del leño.

Hojas de Dijital.

Folia Digitalis purpureæ.

Digitalis purpurea. L.

Hojas oblongas, aovadas i mas o ménos caulinas, puntiagudas, rugosas, aserradas i algo desiguales i ríjidas por los nervios de que están provistas, cruzados en ángulos agudos i que sobresalen mucho por la parte inferior. El sabor es amargo i repugnante.

Deben recolectarse en la época de las florescencia, prefiriendo la silvestre, secada a la sombra. Se guardarán en frascos no espuestos a la luz.

Hojas de Estramonio, Chamico.

Folia Stramonii.

Datura stramonium. L.

Las hojas son ovales, puntiagudas, festonadas, algo vellosas cuando jóvenes i una vez bien desarrolladas, lisas o con mui poco vello en los nervios; olor narcótico, sabor desagradable, amargo i repugnante. Deben recolectarse en la florescencia.

Hojas de Beleño.

Folia Hyoscyami.

Hyoscyamus niger. L.

Hojas aovadas, oblongas, puntiagudas, groseramente dentadas; cubiertas como el tallo i los cálices de pelos articulados mui largos, blandos i aplanados, que terminan en glándulas de contenido viscoso, por cuya razon las plantas frescas son pegajosas al tacto. El contenido de estos glóbulos produce el olor narcótico i repugnante que tiene el beleño. — Deben recolectarse durante la florescencia i preferirse las silvestres.

Hojas de Jaborandi.

Folia Jaborandi.

Pilocarpus pinnatifolius. *Lem.*

Las hojas son elípticas u ovales, enteras, de bordes lisos, hasta diez centímetros de largo, con un nervio fuerte central, algunas unidas al peciolo, de sabor subamargo.

Hojas de Laurel de Chile.

Folia Theigæ.

Theiga chilensis. *Molina.*

Arbol grande i elegante, aromático tanto por su corteza como por las hojas, las que son opuestas, oblongas, mui lampiñas i lustrosas, ondeadas, aserradas.

Hojas de Laurel-cerezo.

Folia Lauro-cerasi.

Prunus laurocerasus. *L.*

Hojas alternas, cortamente pecioladas, coriáceas, gruesas, ovales, lanceoladas, dentadas, lustrosas por la cara superior, glabras por las dos caras i que llevan a lo largo del eje de dos a cuatro glándulas. Trituradas despiden olor a esencia de almendra amarga i su gusto es estíptico i amargo.

Liquen islándico.

Lichen islandicus.

Cetraria islandica. *Ach.*

Tallo derecho, frondoso i en forma de hoja, mui delgado en la base, acanalado, casi dicotómicamente lobulado, laciniado, de color castaño mas pálido por el dorso i marcado con puntos blancos. Seco es ríjido i frágil; humedecido, coriáceo; sabor amargo i mucilajinoso. Sumergido en agua fria se esponja, le cede un poco de mucílago i parte de su principio amargo.

Sepárense los musgos con que se halla mezclado.

Hojas de Matico.

Folia Matico.

Piper Angustifolium. *R. i P.*

Las hojas tienen de 8 a 15 centímetros de largo por 3 a 5 de ancho; son lanceoladas, lijaramente acorazonadas, dentadas, verde pálidas en la cara inferior, con nervios mui numerosos, salientes, reticulados.

Hojas de Melisa.

Folia Melisæ.

Melisa officinalis. *L.*

Hojas opuestas, cortamente pecioladas, ovales o sub

cordiformes, de bordes dentados, color verde por la cara superior i ligeramente blanquecino i pubescentes por la inferior. Son mui aromáticas i de ligero sabor amargo.

Hojas de Menta piperita.

Folia Menthæ piperitæ.

Mentha piperita. L.

Hojas cortamente pecioladas, oblongas, agudas, lanceoladas, dentadas, algo pubescentes, de un olor fuerte que dejan una sensacion de frio en la boca.

Hojas de Natri.

Folia Natri.

Witheringia crispa. Gay.

Subarbolillo de ramas herbáceas, de ordinario flexibles, i lampiñas. Hojas alternas, pecioladas, lanceoladas, cortamente acuminadas de 8 a 10 centímetros de largo i de 3 a 5 de ancho, enteras, con los bordes arrugados ondulares. Flores en corimbo terminales en las estremidades de las ramas i bastante numerosas. Cáliz corto con 5 dientes poco profundos. Corola tres o cuatro veces mas grande que el cáliz, cubierta por

fuera de un lijero vello. Anteras i bayas amarillentas. Estas últimas del porte de un garbanzo. Se usa la parte herbácea.

Hojas de Pañil o Matico de Chile.

Folia Matico chilensis.

Buddleya Globosa. *Lamk.*

El pañil es un arbusto de 2 a 3 metros de alto con hojas grandes, apañadas, oblongas, lanceoladas, acuminadas, arrugadas, mui nerviosas, cubiertas de un vello lijero por la cara inferior; flores amarillas anaranjadas dispuestas en cabezuelas globosas, compactas. La cara inferior de las hojas es cenicienta, la superior verdosa.

Hojas de Palqui.

Folia Palqui.

Cestrum Parqui. *L'Hent.*

Arbusto de un metro a metro i medio de alto, con hojas lanceoladas, lampiñas, flores dispuestas en corimbos o panojas; corolas verduscas, pálidas u oscuras i bayas de un purpúreo negruzco. Se usan en farmacia las primeras rasuras de sus tallos, que tienen un olor especial mui pronunciado.

Hojas de Radal.

Folia Radal.

Lomatia obliqua. *Brown.*

Arbol que alcanza a grande altura, mui comun en Chile desde el grado 33 por el sur, de hojas aovadas, semi-coriáceas, aserradas, a veces casi enteras, obtusas o mui poco agudas, de un verde lustroso por encima, cenicientas por debajo. Sus flores reunidas en racimos axilares, cubiertos de un vello ferrujinoso. El fruto es un folículo leñoso, globoso, oblongo o casi lineal, arqueado cuando abierto i de un negro ceniciento.

Se utiliza la corteza i aun las ramas contundidas.

Hojas de Sabina.

Folia Sabinæ.

Juniperus Sabina. *L.*

Las ramas están cubiertas de hojas mui pequeñas, ríjidas, que llevan en su cara dorsal una glándula oleífera, redonda, prolongada, oscura i hundida. Tienen un olor fuerte i desagradable, un sabor nauseabundo, resinoso i amargo.

El *J. Virginiana* tiene un olor mui débil i el fruto diferente. No debe usarse éste.

Hojas de Sen.

Folia Sennæ.

Senna acutifolia. *Bat.*

Hojuelas subcoriáceas, ovales u oblongadas, desiguales, mas anchas en la parte media, puntiagudas, mucronadas, venosas, con pestañas en los bordes, mas o ménos pubescentes, de olor peculiar, sabor repugnante subamargo.

Téngase cuidado en la eleccion.

Hojas de Uva ursi.

Folia Uvæ ursi.

Ardostaphilos uva ursi. *Spreng.*

Hojas coriáceas abovadas, íntegras, glabras, reticuladas, sabor subamargo i ligeramente astringente. — Rechácense las hojas de márjen encurvado.

Iodo.

Iodum.

Sustancia sólida, friable, que se presenta en láminas delgadas, de color gris azulado, con brillo metálico, olor característico i sabor mui acre. Es poco soluble en el agua, dándole una coloracion anaranjada; se di-

suelve en diez partes de alcohol de 90° c. i mucho mas en el éter, cloroformo i sulfuro de carbono.

Calentado en un tubo de ensayes se volatiliza completamente sin dejar residuo, produciendo abundantes vapores violados que van a condensarse en la parte fria del tubo. — Una pequeña parte colora de azul el almidon cocido.

Iodoformo.

Iodoformium.

Eq.: $C^2HI^3 = 394$. Atom.: $CHI^3 = 394$.

Cuerpo obtenido calentando una mezcla de alcohol, carbonato de soda, agua i iodo.

Se presenta en láminas hexagonales brillantes, de color amarillo de limon, de olor algo parecido al azafran, pero fuerte, característico. Es suave al tacto i de una densidad doble de la del agua.

Es mui poco soluble en el agua, pero lo es en 50 de alcohol frio, 10 del hirviendo, i en casi 6 de éter. — Se disuelve tambien en la bencina, cloroformo, sulfuro de carbono, aceites fijos i esenciales.

Calcinado no deja residuo sensible. — Tratado con agua destilada i filtrada, ésta no debe dar precipitado con el nitrato de plata o de barita.

Consérvese al abrigo de la luz i principalmente sus soluciones.

Accion terapéutica. — Antiséptica al exterior.

Tóxico.

Infusiones.

Se denominan así los preparados que resultan de la acción del agua hirviente sobre una sustancia medicamentosa. — Siendo tan sencilla su preparación diremos solamente que las sustancias con que se hacen deben estar groseramente trituradas, que después de arrojada el agua hirviente sobre ellas debe cubrirse el aparato a fin de que no se pierda el olor, i que se deje enfriar por sí sola, colándola después por un tejido tupido.

Las proporciones aquí indicadas se emplearán solamente a falta de indicación del médico.

Infuso del Digital.

Infusum Digitalis.

Hojas secas de digital trituradas . . . parte $\frac{1}{2}$
Agua hirviente partes 100

Mézclese, déjese enfriar por sí solo i cuélese.

Del mismo modo se preparan las de:

Hojas secas de belladona

” ” ” *beleño*

” ” ” *sabina*

” ” ” *ruda*

Raiz de ipecacuana.

Infuso de Jenciana.

Infusum Jentianæ.

Raiz de jenciana triturada parte 1

Agua hirviente partes 100

Mézclese, déjese enfriar, ajitando a menudo, i cuélese.

Del mismo modo se preparan los de:

Hojas i tallos secos de cachanlahuen

„ „ „ „ „ *fumaria*

„ „ „ „ „ *natri*

Corteza de canela

Leño de cuasia

Raiz de colombo

„ „ *ruibarbo.*

Infuso de Borraja.

Infusum Borriginis.

Hojas i tallos secos de borraja contundida . partes 2

Agua hirviente „ 100

Procédase como para los anteriores.

Del mismo modo se preparan las de:

Hojas de ajenjo

Flores de altea

„ „ *artemisa*

„ „ *amapola roja*

„ „ *achicorias*

„ „ *árnica*

„ „ *cardo santo*

„ „ *durazno*

„ „ *escabiosa*

„ „ *malva*

Hojas de hisopo

„ „ *parietaria*
 „ „ *pensamiento sil-*
 vestre

„ „ *naranja*

„ „ *toronjil*

„ „ *yerba buena*

Raiz de consuelda mayor

„ „ *énula*

„ „ *fresa*

Flores de húpulo

„ „ *rosa roja*

„ „ *saúco*

„ „ *tusílogo*

„ „ *violeta*

*Frutos de anís**Nuez de agallas**Raiz de paciencia*

„ „ *saponaria*

Sumidades de centáura menor.

Infuso de Pacul.

Infusum Radicis Krameria cistoideæ.

Raiz de pacul contundida partes 4

Agua hirviendo „ 100

Infúndase i despues de fria, cuélese.

Del mismo modo se preparan las de:

*Berros**Bayas de enebro**Corteza del fruto del granado*

„ *de raiz de granado*

„ „ *quina*

*Daudá**Doradilla**Escorzonera**Flores de manzanilla*

„ „ *rosa mosqueta*

Hojas de salvia

„ „ *sen*

„ *i sumidades de chequen*

„ *de uva ursi*

*Metrun**Mitriu**Pichi**Raiz de altea*

„ „ *calaguuala*

„ „ *clonqui*

<i>Flores de tilo</i>	<i>Raiz de orozuz</i>
<i>Frutos de amapola blanca</i>	„ „ <i>pangui</i>
„ „ <i>maqui</i>	„ „ <i>pañil</i>
„ „ <i>paico</i>	„ „ <i>poligala</i>
<i>Hojas de boldo</i>	„ „ <i>ratania</i>
„ „ <i>buchú</i>	„ „ <i>serpentaria</i>
„ „ <i>nogal</i>	„ „ <i>valeriana</i>
<i>Raiz de yerba negra</i>	<i>Rizoma de trique</i>
<i>Rasuras de culen</i>	<i>Sumidades i semillas de paico</i>
„ „ <i>palqui</i>	<i>Tallos de dulcamara.</i>

Jabon amigdalino o medicinal.

Sapo amygdalinus.

Aceite de almendras dulces, en peso . partes 2100

Lejía de soda cáustica pura de 1,332 . „ 1000

Colocado el aceite en una cápsula de porcelana, agréguesele por pequeñas porciones la lejía, ajitando constantemente. Manténgase la mezcla por algunos dias a una temperatura de 20° c. i cuando forme una masa blanda que no se adhiera a los dedos humedecidos, la saponificacion del aceite está completa; colóquesele en moldes, déjesele espuesto a la accion del aire durante algunos dias i guárdese para el uso.

El jabon medicinal es de una blancura perfecta, sólido i duro, de sabor dulzaino i no cáustico ni de olor rancio, enteramente soluble en el agua i alcohol de 75° c. — El soluto acuoso tratado por el calomelano

o sublimado corrosivo, no debe dar precipitado gris ni rojo, ni colorearse por el amoniaco o sulfhidrato de amoniaco.

Jarabes.

Los jarabes son medicamentos líquidos, de consistencia espesa, destinados al uso interno i que constan de azúcar i diversos principios medicamentosos en solucion.

Se les obtiene con toda clase de preparados, como tinturas, infusos, decoctos, alcoholatos, aguas destiladas, zumos i cierta proporcion de azúcar. Estos líquidos no deben contener ninguna sustancia en suspension, con excepcion de las emulsiones.

El preparado elegido para disolver el azúcar, debe ser el que presente mayores ventajas bajo el punto de vista de la actividad del jarabe, de su conservacion i mejores propiedades organolépticas: así el jarabe de menta hecho con el alcoholato de la planta es mas activo, de mejor aspecto i gusto que el obtenido con el infuso o agua destilada. El jarabe de ipecacuana se conserva mejor en nuestros climas, obteniéndolo con la tintura que con el extracto.

La disolucion del azúcar se hace en frio o a una temperatura moderada, cuando el jarabe contenga principios volátiles o susceptibles de alterarse fácilmente.

Los vasos en que se les prepara o guarda no deben ser metálicos, a ménos de indicacion especial. Se les

conserva en lugares frescos, al abrigo del aire, i de la luz.

Deben ser transparentes, con pocas escepciones, como el de almendras etc.; i no formar sedimento ni cristales de azúcar.

Para 100 partes fluidas de preparado medicamentoso, empleamos 150, 160, 170, 180 o 200 partes, en peso, de azúcar, atendiendo a diversas circunstancias, como ser la densidad del líquido, su mayor o menor alterabilidad, la facilidad para disolver el azúcar, etc.

El dosaje de estos preparados lo hemos hecho al volúmen porque, en nuestro pais, los farmacéuticos están habituados a medirlos mas bien que a pesarlos.

A menudo referimos la cantidad de principio activo a 20 gramos fluidos, porque una cucharada de sopa contiene próximamente ese volúmen. Una de té mide un volúmen de 5 gramos.

Jarabe de Acido cítrico.

Syrupus Acidi citrici.

Acido cítrico pulverizado		gramos	10
Agua caliente		gramos fluidos	50
Jarabe simple		„ „	950

Mézclese íntimamente.

Del mismo modo se prepara el de *ácido tártrico*.

Accion terapéutica. — Refrijerante.

Jarabe de Acónito.

Syrupus Aconiti.

Tintura de acónito gramos fluidos 100

Jarabe simple " " 900

Mézclese.

Cada 20 gramos contienen 2 gramos de tintura de acónito.

Accion terapéutica — Anodino.

Del mismo modo se preparan los siguientes:

<i>Jarabe de Belladona</i>	<i>Syrupus Belladonæ</i>
" " <i>Dijital</i>	" <i>Digitalis</i>
" " <i>Estramonio</i>	" <i>Stramonii</i>
" " <i>Beleño</i>	" <i>Hyoscyami</i> .

Jarabe de Almendras.

Syrupus Amygdalarum.

Almendras dulces gramos 100

" amargas " 20

Agua comun gramos fluidos 950

" destilada de azahares " 50

Azúcar fina gramos 1600

Móndense las almendras i hágase con éstas, con la cuarta parte del azúcar i el agua necesaria, una pasta fina. Con el agua indicada, prepárese una emulsion i en ella disuélvase lo que queda de azúcar, al baño-

maría cubierto. — Retíresele del fuego, agréguese el agua de azahar i cuélese.

Guárdesele en botellas bien secas, bien tapadas, ántes de su completo enfriamiento, i colóquense aquellas en posicion horizontal i en lugar fresco.

Al fin de cierto tiempo, se observa en este jarabe que una parte del aceite de las almendras se va a la parte superior de los vasos que lo contienen. Esto es debido a la gran diferencia de densidad entre el aceite i el jarabe. Para incorporarlo, bastará sacudir fuertemente la botella ántes de abrirla.

Accion terapéutica — Emoliente.

Jarabe de Altea.

Syrupus Althææ.

Raiz seca de altea descortezada . . . gramos 100

Agua comun gramos fluidos 1000

Azúcar fina pulverizada gramos 1500

Córtese la raiz en trozos pequeños, lávesele rápidamente en agua fria, i macéresele en el agua indicada, durante 12 horas, ajitando a menudo. Depues cuélese sin espresion, procurando obtener 1000 gramos fluidos i disuélvase en éstos el azúcar indicada. Cuézase hasta que marque, en caliente, 1,26 al densímetro.

Es de color ligeramente amarillo, trasparente, de sabor suave.

Accion terapéutica — Emoliente.

Jarabe de Amapolas.¹

Syrupus Papaveris.

Cápsulas de ámapolas blancas . . .	gramos 200
Agua hirviente	gramos fluidos 1000
Azúcar fina	gramos 1800

Sepárense las semillas de las cápsulas, tritúrense éstas groseramente i háganse dos infusos con toda el agua indicada cada vez. Cuélese despues de algunas horas de reposo, fíltrese i evapórese al baño-maría, hasta reducirla a la mitad o sea un volúmen de 1000 gramos fluidos. Por fin, hágase jarabe, procurando obtener 2000 c. c. en frio.

De este modo, 100 gramos fluidos de jarabe contienen los principios solubles de 10 gramos de amapolas. — Cada 20 gramos contienen los de 2 gramos de esta sustancia.

Es de color oscuro, trasparente.

Accion terapéutica — Calmante.

Del mismo modo se preparan los siguientes:

<i>Jarabe de orozuz (raiz)</i>	<i>Syrupus Glycyrrhizæ</i>
* „ „ <i>zarzaparrilla (raiz)</i>	„ <i>Sarsaparrillæ</i>

¹ Hemos omitido el nombre de jarabe de *diacodio*, para evitar confusiones. Cuando se pida éste, espéndase el jarabe de amapolas.

Jarabe de Azafran.

Syrupus Croci.

Tintura de azafran gramos fluidos 100

Jarabe simple " " 900

Mézclese íntimamente.

Cada 20 gramos fluidos contienen 2 gramos de tintura.

Accion terapéutica — Emenagogo.

Del mismo modo se preparan los siguientes, con sus tinturas respectivas:

<i>Jarabe de Catecu</i>	<i>Syrupus Catechi</i>
" " <i>Jenciana</i>	" <i>Gentianæ</i>
" " <i>Jenjibre</i>	" <i>Zingiberis</i>
" " <i>Ratania</i>	" <i>Ratanhiæ</i>
" " <i>Valeriana</i>	" <i>Valerianæ.</i>

Jarabe de Azahar.

Syrupus Aurantii florum.

Alcoholato reciente de azahares . gramos fluidos 50

Jarabe simple incoloro calentado a 30° " " 950

Mézclese exactamente en vaso cubierto i filtrese.

De un modo análogo se preparan los siguientes:

<i>Jarabe de Anis</i>	<i>Syrupus Anisi</i>
" " <i>Canela</i>	" <i>Cinnamomi</i>
" " <i>Hinojo</i>	" <i>Foeniculi</i>

<i>Jarabe de Menta piperita</i>	<i>Syrupus Menthæ piperitæ</i>
„ „ <i>Melisa</i>	„ <i>Melisæ</i>
„ „ <i>Manzanilla</i>	„ <i>Chamomillæ.</i>

Jarabe de Azúcar.

Jarabe Simple.

Syrupus Simplex.

Agua comun gramos fluidos 1000

Azúcar fina gramos 1800

Disuélvase el azúcar en el agua, hágase hervir hasta que marque, en caliente, 1,26 al densímetro o 1,32 a $+15^{\circ}$, i cuélese.

Debe ser trasparente i mui poco coloreado.

El jarabe simple incoloro se obtiene así: Tómense 2.000 gramos de azúcar mui fina pulverizada para 1.000 gramos fluidos de agua i disuélvanse a una temperatura que no suba de 40° , ajitando a menudo.

Este jarabe debe marcar 1.33 a $+15^{\circ}$.

Jarabe de Bálsamo de Tolú.

Syrupus Balsami Tolutani.

Tintura de bálsamo de Tolú . . gramos fluidos 100

Jarabe simple „ „ 900

Colóquese la tintura en una cápsula i déjese caer

sobre ella, poco a poco, el jarabe calentado a 60°, ajitando rápidamente.

Es de aspecto uniforme, casi blanco, opaco, de sabor i olor agradables.

Cada 20 gramos fluidos contienen 2 gramos fluidos de tintura.

Accion terapéutica — Expectorante.

Jarabe de Bromuro de Potasio.

Syrupus Kalii bromati.

Bromuro de potasio puro gramos 50

Agua destilada gramos fluidos 50

Jarabe de cortezas de naranjas

amargas „ „ 950

Disuélvase el bromuro en el agua colocada en un vaso graduado, agréguese sobre ella el jarabe hasta completar un volúmen de 1000 gramos, i mézclense íntimamente.

Es de color amarillo claro, trasparente, aromático i de sabor ménos desagradable que el hecho con jarabe simple.

Cada 20 gramos fluidos contienen 1 gramo de bromuro de potasio.

Accion terapéutica — Antiespasmódica.

De un modo análogo se prepara el:

Jarabe de Ioduro de potasio — Syrupus Kalii iodati.

Jarabe de Citrato de Hierro amoniacal.

Syrupus Citrici Ferri ammoniacalis.

Citrato de hierro amoniacal	gramos 25
Agua destilada	gramos fluidos 25
Jarabe simple	„ „ 950

Disuélvase el citrato en el agua colocada en un vaso graduado, i agréguese sobre ella el jarabe hasta completar un volúmen de 1000 gramos. Mézclese íntimamente.

Es de color rojo oscuro i trasparente.

Cada 20 gramos de este jarabe contienen 50 centígramos de citrato.

Accion terapéutica — Tónica i astringente.

Del mismo modo se obtiene el:

<i>Jarabe de Citrato de hierro</i>	<i>Syrupus Quinini ferri</i>
<i>i quinina</i>	<i>citrici.</i>

Jarabe de Cloral.

Syrupus Chloralis.

Hidrato de cloral en cristales	gramos 50
Agua destilada de menta	gramos fluidos 50
Jarabe de azúcar incoloro de 1.33	„ „ 950

Procédase como para el preparado anterior.

Es incoloro, aromático i de sabor algo desagradable.

Cada 20 gramos fluidos de este jarabe contienen 1 gramo de hidrato de cloral.

Accion terapéutica — Calmante i soporífero segun la dosis.

Jarabe de Clorhidrato de Morfina.

Syrupus Morphini.

Clorhidrato de morfina	centigramos 50
Agua destilada	gramos fluidos 10
Jarabe de azúcar incoloro	„ „ 990

Para obtenerlo, procédase como para el jarabe anterior.

Es incoloro i amargo.

Cada 20 gramos fluidos contienen 1 centígramo de clorhidrato de morfina.

Accion terapéutica — Calmante.

Jarabe de Clorhidrato de Quinina.

Jarabe de Quinina.

Syrupus Quinini.

Clorhidrato de quinina	gramos 5
Agua hirviente	gramos fluidos 50
Jarabe de azúcar incoloro	„ „ 950

Procédase como para el preparado anterior.

Es incoloro i amargo.

Cada 20 gramos fluidos contienen 10 centígramos de clorhidrato de quinina.

Accion terapéutica — Tónico-neurosténico.

Jarabe de Codeina.

Syrupus Codeini.

Codeina pulverizada gramos 2,50

Alcohol de 90°. gramos fluidos 50

Jarabe de azúcar incoloro „ „ 950

Procédase como para el jarabe anterior — Es incoloro i amargo.

Cada 20 gramos fluidos contienen 5 centígramos de codeina.

Accion terapéutica — Calmante.

Tóxico.

Jarabe de Cortezas de Cidra.

Syrupus Corticis Citrei.

Cortezas frescas, sin parenquima gramos 100

Alcohol de 80°. gramos fluidos 200

Agua hirviente „ „ 800

Azúcar fina gramos 1600

Tómense cidras frescas i sepárense las cortezas por medio de un raspador metálico estañado, hasta reunir el peso indicado. Con esta cantidad i el alcohol hágase un alcoholaturo; con el marco restante prepárese un infuso i, una vez bien filtrado, disuélvase allí el azúcar i cuélese. Cuando el jarabe haya tomado la temperatura de 30°, agréguesele el alcoholaturo, mézclese íntimamente i fíltrese.

Es de color amarillo claro, trasparente, aromático i de sabor agradable.

Accion terapéutica — Antiespasmódico.

De un modo análogo se obtienen los siguientes:

*Jarabe de Cortezas de limon				Syrupus Corticis limonis		
*	"	"	"	de naranjas	"	" auranti
*	"	"	"	" amargas	"	" amari.

Jarabe de Eter.

Syrupus Aetheris.

Licor de Hoffmann gramos fluidos 100

Jarabe de azúcar incoloro " " 900

Mézclese íntimamente.

Cada 20 gramos fluidos de este jarabe contienen 1 gramo fluido de éter.

Accion terapéutica — Antiespasmódico.

Jarabe de Fresas.

Syrupus Fragariæ.

Fresas recientemente recolectadas	. . .	gramos	1000
Agua comun hirviente		„	500
Azúcar fina, triturada		„	2000

Tómense fresas sanas, no mui maduras, lávense con agua fria, i sepárense los peciolos; en seguida, córtese cada una de las fresas por la mitad i dispónganse en una cápsula no metálica, en capas alternadas de frutas i azúcar, empleando solo la mitad de esta última. Despues de cuatro horas pásese por la estameña, *sin espresion*.

Al marco, agréguesele la otra mitad del azúcar i el agua hirviente. Una vez frio, cuélese sin espresion, reúnanse los dos jarabes, hágasele hervir por unos pocos momentos, en vasijas cubiertas, cuélese i fíltrese.

Es de color rosado, trasparente, aromático i de sabor ácido, agradable.

Accion terapéutica — Refrijerante.

Del mismo modo se obtiene el:

Jarabe de Frambuesas

Syrupus Rubi idæi.

Jarabe de Fumaria.

Syrupus Fumariæ.

Fumaria seca		gramos	100
Agua comun hirviente	. . .	gramos fluidos	1000
Azúcar fina		gramos	1800

Hágase un infuso, colando por medio de la prensa, agréguese al marco mas agua hirviente hasta completar un volúmen de 1000 gramos. Clarifíquese este licor por medio de clara de huevo i disuélvase allí el azúcar indicada. Procúrese obtener dos litros de jarabe de una densidad de 1,32 a la temperatura ordinaria.

Es de color rojo oscuro, trasparente, de sabor amargo.

Cada 100 gramos fluidos contienen los principios solubles de 5 gramos de fumaria.

Accion terapéutica — Estimulante del aparato digestivo.

De un modo análogo se obtienen los siguientes:

<i>Jarabe de Coca (hojas)</i>	<i>Syrupus Erythroxyli</i>
„ „ <i>Borraja (hojas)</i>	„ <i>Borraginis</i>
„ „ <i>Ajenjo (hojas)</i>	„ <i>Absinthii</i>
„ „ <i>Hisopo (sumidades)</i>	„ <i>Hyssopi</i>
„ „ <i>Lúpulo (flores)</i>	„ <i>Lupuli</i>
„ „ <i>Polígala sénega (raiz)</i>	„ <i>Senegæ</i>
„ „ <i>Sen (hojas)</i>	„ <i>Sennæ.</i>

Jarabe de Goma.

Syrupus Gummi.

Goma arábica en trozos pequeños . . . gramos 200

Agua comun gramos fluidos 1000

Jarabe de azúcar de 1,33 „ „ 3000

Disuélvase la goma en el agua fria, agréguese el jarabe hasta completar 4000 gramos fluidos i cuélese.

Es lijeramente amarillo i trasparente.

Cada 100 gramos fluidos contienen 5 gramos de goma.

Accion terapéutica — Emoliente.

Jarabe de Granadas.

Syrupus Granatorum.

Zumo de granadas gramos fluidos 1000

Azúcar fina gramos 1700

Hágase jarabe por solucion, cuélese i fíltrese.

Es de color rosado i trasparente.

Accion terapéutica — Refrijerante i lijeramente astringente.

La cantidad indicada de azúcar basta jeneralmente para obtener un producto de buena calidad. Pero como la composicion de los zumos vejetales varía segun multitud de circunstancias, es conveniente agregar una

cantidad de azúcar proporcionada a la densidad de aquéllos.

Hé aquí un cuadro que manifiesta esas proporciones:

Densidad del zumo a $+15^{\circ}$	Peso del azúcar que debe agregarse a 1000 gr. de zumo
1,007	1746 gramos
1,014	1692 "
1,022	1638 "
1,029	1584 "
1,036	1530 "
1,044	1476 "
1,052	1422 "
1,060	1368 "
1,067	1314 "
1,075	1260 "

De un modo análogo se obtienen los jarabes siguientes:

<i>Jarabe de Agracejo</i>	(fruto)	<i>Syrupus Berberis</i>
„ „	<i>Cerezas</i>	„ „ <i>Cerasi</i>
„ „	<i>Grosellas</i>	„ „ <i>Rubium</i>
„ „	<i>Guindas</i>	„ „ <i>Cerasi acidi</i>
„ „	<i>Membrillos</i>	„ „ <i>Cydonii</i>
„ „	<i>Moreras</i>	„ „ <i>Mori</i>
„ „	<i>Naranjas ácidas</i>	„ „ <i>Succi aurantii</i> *
„ „	<i>Espárragos (turiones)</i>	„ „ <i>Asparragi</i>
„ „	<i>Limon (fruto)</i>	„ „ <i>Succi limonis</i> *
„ „	<i>Berros (la planta)</i>	„ „ <i>Nasturtii</i>
„ „	<i>Espino cerval (fruto)</i>	„ „ <i>Rhamni catharticæ</i>

Jarabe de Hipofosfito de Calcio.

Syrupus Calcis hipophosphiti.

Hipofosfito de calcio puro gramos 20

Agua destilada caliente gramos fluidos 1000

Azúcar fina gramos 1700

Disuélvase la sal en el agua, fíltrese por papel i hágase jarabe por solucion, sin hacer hervir. Cuélese i fíltrese el jarabe en caliente. Obténgase un volúmen de 2000 gramos fluidos, agregándole jarabe simple incoloro, si fuere necesario.

Es incoloro i trasparente.

Cada 100 gramos fluidos contienen 1 gramo de hipofosfito, o bien 20 gramos fluidos, gramos 0,20 de sal.

Accion terapéutica — Reconstituyente.

De un modo análogo se prepara el:

Jarabe de Hipofosfito de soda Syrupus Natrii hipophosphorici.

Jarabe de Ioduro de Hierro.

Syrupus Ferri iodati.

Iodo puro gramos 16,40

Alambre de hierro puro „ 16,40

Agua destilada gramos fluidos 50

Jarabe simple incoloro de 1,33 „ „ 950

Tómese alambre delgado de hierro cuya superficie sea brillante, envuélvasele en espiral u otra forma cualquiera, afin de que ocupe un espacio reducido, e introdúzcasele en un frasco de boca ancha juntamente con el agua i el iodo indicados: el frasco debe ser de una capacidad tal que casi se llene con las materias dichas a fin de evitar la accion de oxígeno del aire; la tapa del frasco debe ser de vidrio, porque la de corcho ataca al ioduro de hierro, formándose tanato de hierro.

Al fin de algunos momentos, se observa que el agua toma mas i mas el color oscuro de la tintura de iodo i luego sigue la marcha contraria; es decir, que se a-clara cada vez mas para llegar a tomar el color verde botella, color propio de las protosales de hierro.

Cuando se observe ésto i ademas que las láminas de iodo hayan desaparecido, la operacion estará terminada. No se debe confundir un pequeño residuo pulverulento que deja siempre el hierro, con las hojas de iodo, impurezas formadas por sílice, carbon etc.

Resta filtrar rápidamente la solucion sobre el jarabe indicado i lavar el filtro con una pequeña cantidad de agua hasta formar un total de 1000 gramos fluidos. Mézclese íntimamente.

Es de color verde claro, trasparente, i de sabor estíptico. *Como se han formado 20 gramos de proto-ioduro de hierro, resulta que 100 gramos fluidos de este jarabe contienen 2 gramos de sal. O bien 20 gramos contienen 0,40 de ioduro.*

Este preparado se altera por el tiempo, el aire i la luz, haciéndolo tomar un color amarillo; por lo que se le debe conservar en frascos pequeños i al abrigo de esos agentes.

Para impedir que las tapas de corcho lo ataquen, hiérvanse aquéllas en una solución de sulfato de hierro, lávense con agua pura, para despojarlas del exceso de sal i séquense. De este modo, el tanino contenido en el corcho ha pasado al estado de tanato de hierro, el que no tiene acción sobre el ioduro del jarabe.

Acción terapéutica — Tónico.

Jarabe de Ipecacuana.

Syrupus Ipecacuanhæ.

Tintura de ipecacuana	gramos fluidos	100
Jarabe simple	„ „	900

Mézclese íntimamente.

Es lijeramente coloreado i trasparente. Cada 20 gramos fluidos contienen 2 gramos fluidos de tintura.

Acción terapéutica — Expectorante i emético, según las dosis.

Jarabe de Lacto-fosfato de Calcio.

Syrupus Calcis lacto-phosphorici.

Lacto-fosfato de calcio	gramos	20
Agua destilada caliente	gramos fluidos	950
Alcoholaturo de limon	„ „	50
Azúcar	gramos	1700

Procédase como para el jarabe de hipofosfito de calcio, agregando al jarabe frio el alcoholaturo.

Es casi incoloro, trasparente, aromático i de sabor lijeramente ácido.

Cada 100 gramos fluidos contienen 1 gramo de lacto-fosfato o bien 20 gramos, gramos 0,20 de lacto-fosfato.

Accion terapéutica — Reconstituyente.

Del mismo modo se prepara el:

*Jarabe de Clorhidro-fosfato Syrupus Calcis chlorhidro-
de calcio phosphorici.*

Jarabe de Opio. — Jarabe tebaico.

Syrupus Opii.

Estracto acuoso de opio	gramos	10
Agua caliente	gramos fluidos	50
Jarabe simple a 1,32	„ „	950

Mézclese, procurando obtener 1000 gramos fluidos.

Cada 20 gramos contienen 20 centígramos de extracto de opio.

Accion terapéutica — Calmante.

Jarabe de Quina.

Syrupus Cinchonæ.

Quina amarilla triturada gramos 100

Alcohol de 60° C. S.

Azúcar fina gramos 1700

Agótese completamente la corteza, en el aparato de reemplazo, con la cantidad de alcohol que fuere necesaria; destílese el líquido obtenido hasta reducirlo a 1000 c. c. i disuélvase allí el azúcar; cuélese i fíltrese, procurando obtener un volúmen de 2000 gramos, agregándole jarabe simple.

Cien gramos fluidos de jarabe contienen todos los principios medicamentosos de 5 gramos de quina.

Es trasparente, de color rojo amarillo i sabor amargo.

Accion terapéutica — Tónico-neurosténico.

Jarabe de Violetas.

Syrupus Violarum.

Violetas frescas gramos 200

Agua destilada hirviente gramos fluidos 1000

Azúcar fina triturada gramos 1800

Móndense las violetas de sus peciolos i en cuanto sea posible de sus cálices i de toda materia estraña. Hágase un infuso, en vaso cubierto, esprímase tan pronto como esté frio, procurando obtener un volúmen de 1000 gramos. Déjese el soluto en reposo, cuélese, fíltrese i hágase jarabe por solucion, al baño-maría cubierto. Se obtienen 2000 gramos fluidos de jarabe. Cada 100 gramos contienen los principios solubles de 10 gramos de flores. Es del color de las violetas, transparente, aromático, agradable.

El color i el aroma de este preparado son mui fugaces: no solo se pierden con el tiempo, la luz i el aire, sino tambien en el momento mismo de obtenerlo.

Hé aquí algunas precauciones que deben seguirse: primeramente, se ha de emplear una cápsula de superficie estañada i brillante, de modo que no contenga la fina capa de subóxido de estaño que el aire forma allí; en segundo lugar, el agua, el azúcar i los útiles que se empléen para su preparacion, deben ser neutros para el papel de tornasol, pues los álcalis o sus carbonatos enverdecen el jarabe de violetas i los ácidos lo enrojecen.

Para conservar el aroma, no se le debe hacer hervir, ni operar en vasijas destapadas.

Accion terapéutica — Emoliente, espectorante.

Con las mismas proporciones de materia se obtienen los siguientes:

<i>Jarabe de Durazno</i>	(flor)	<i>Syrupus Persicæ vulgaris</i>
„ „ <i>Saúco</i>	„	„ <i>Sambuci</i>
„ „ <i>Rosa mosqueta</i>	„	„ <i>Rosæ caninæ.</i>

Jarabes Compuestos.

Se llaman así los preparados con dos o mas sustancias medicamentosas, cada una de las cuales desempeña un importante rol terapéutico. Según esto, hemos llamado simple el jarabe de cloral, a pesar de contener agua de menta, porque ésta desempeña un papel secundario; está colocada allí mas bien para ocultar algo el mal gusto del medicamento principal que como agente activo. Lo mismo podríamos decir de varios otros análogos.

Jarabe de Achicoria compuesto.

Jarabe de Ruibarbo compuesto.

Syrupus Chicorii compositus.

Ruibarbo de la China	gramos	20
Raiz seca de achicoria	"	20
Hojas secas de achicoria	"	40
" " " fumaria	"	10
" " " escolopendro	"	10
Bayas de alkekenje	"	5
Canela de Ceylan	"	2
Sándalo citrino	"	2
Agua comun hirviente	gramos fluidos	1000
Azúcar fina	"	1800

Incíndanse las hojas, tritúrense las demas sustancias, hágase un infuso despues de una maceracion de 6 horas, procurando obtener 1000 gramos fluidos. Clarifíquese este licor con clara de huevo, sin elevar la temperatura mas allá de 90° centesimales, fíltrese i hágase jarabe por solucion. Obténganse dos litros de producto.

Es de color rojo oscuro, trasparente i amargo.

Cada 100 gramos fluidos contienen los principios solubles de 1 gramo de ruibarbo i 3 de achicoria (hojas i raiz).

Accion terapéutica — Tónico o laxante, segun la edad del sujeto i la dosis.

Jarabe de Gibert.

Jarabe de Ioduro doble de Mercurio i Potasio.

Syrupus de Gibert.

Biioduro de mercurio	gramos 0,50
Ioduro de potasio	„ 25
Agua destilada	gramos fluidos 50
Jarabe de azúcar incoloro	„ „ 950

Disuélvanse los ioduros en el agua colocada en un vaso graduado, agréguese sobre ella el jarabe hasta completar un volúmen de 1000 gramos i mézclese íntimamente.

Es incoloro, trasparente i de sabor estíptico.

Cada 20 gramos fluidos contienen 1 centígramo de

biioduro de mercurio i 50 centígramos de ioduro de potasio.

Accion terapéutica — Se emplea en la sífilis terciaria.
Tóxico.

Jarabe pectoral.

Syrupus pectoralis

Especies pectorales		gramos	100
Agua comun hirviente	. . .	gramos fluidos	1000
Estracto acuoso de opio		gramo	1
Azúcar fina		gramos	1800

Viértase el agua sobre las especies, i despues de 6 horas de maceracion esprímase; agréguese mas agua hirviente hasta obtener 1000 gramos fluidos de colatura, clarifíquese i hágase jarabe por solucion. Disuélvase el estracto de opio en la menor cantidad posible de agua i agréguese al jarabe, procurando obtener un volúmen total de 2000 gramos, i mézclese.

Es de color oscuro trasparente.

Cada 20 gramos fluidos contienen gramos 0,01 de estracto de opio.

Accion terapéutica — Empleado en las enfermedades bronquiales de los niños.

Tóxico, segun la dosis i edad del sujeto.

Jarabe de Quina ferrujinoso.

Syrupus Cinchonæ et Ferri.

Citrato de hierro i quinina gramos 5

Jarabe de quina gramos fluidos 1000

Disuélvase el citrato en la menor cantidad posible de agua caliente, colocada en un vaso graduado i sobre ella viértase el jarabe de quina, hasta obtener 1000 gramos fluidos, i mézclese.

Es de color amarillo, trasparente i amargo.

Cada 20 gramos fluidos contienen 10 centígramos de citrato, ademas de los principios medicamentosos de la corteza de quina.

Accion terapéutica — Tónica reconstituyente.

Jarabe de Rábano compuesto.

Syrupus Cochleariæ Armoracæ compositus.

Hojas frescas de coclearia oficial gramos 250

Berros frescos „ 25

Hojas secas de trébol acuático „ 250

Raiz fresca de rábano rusticano „ 250

Cortezas frescas de naranja amarga „ 50

Canela de Ceylan „ 10

Vino blanco jeneroso „ 1000

Azúcar fina „ 1800

Contúndanse las hojas frescas en mortero de mármol, con majadero de madera; ráspense la raíz i las naranjas en un rallador estañado, hasta obtener los pesos respectivos indicados; incíndanse las hojas secas i la canela. Con todo ésto hágase un vino por maceracion durante dos dias i el producto destílese al baño-maría, hasta obtener un volumen de licor igual a la cuarta parte del vino empleado, o sea 250 gramos fluidos. — Clarifíquese el licor restante de la destilacion por medio de albúmina de huevo i disuélvase allí el azúcar, procurando obtener un jarabe de 1,26 en caliente o 1,32 a $+ 15^{\circ}$. Una vez frio, agréguese el licor destilado i mézclese.

Es trasparente i aromático.

Accion terapéutica — Estimulante, antiescorbútico.

Jarabe de Rábano iodado.

Syrupus Cochleariæ Armoracæ iodatus.

Jarabe de rábano compuesto gramos fluidos 995

Iodo puro gramos 0,50

Alcohol de 90° gramos fluidos 5

Disuélvase el iodo en el alcohol colocado en un vaso de un litro de capacidad, agréguese poco a poco el jarabe, ajitando, hasta completar 1000 gramos fluidos.

Despues de dos dias, este jarabe diluido en agua no debe poner azul el engrudo de almidon frio.

Cada 20 gramos fluidos contienen 1 centígramo de iodo.

Jarabe de Zarzaparrilla compuesto.

Syrupus Sarsaparrillæ compositus.

Raiz de zarzaparrilla hendida i cortada	gramos 400
Flores secas de borraja	„ 2
Pétalos secos de rosas pálidas	„ 2
Hojas de sen	„ 2
Frutos de anís comun	„ 2
Agua	C. S.
Azúcar fina	gramos 1800

Viértase sobre la raiz la cantidad de agua necesaria para cubrirla i háganse tres digestiones sucesivas a la temperatura de 80°. El producto de la tercera, llevado a la ebullicion, viértase sobre las demas sustancias indicadas i despues de enfriamiento, cuélese con espresion i médase el volúmen obtenido.

Por otra parte, reúnanse los líquidos resultantes de las dos primeras digestiones, evapórense al baño-maría, hasta que su volúmen sumado con el del infuso precedente, fórmen 1000 gramos fluidos; reúnanse ahora todos los licores, clarifíquense con clara de huevo i hágase jarabe por solucion, procurando obtener dos litros de jarabe que marque 1,32 en frío.

Es de color oscuro, trasparente, lijeramente aromático i amargo.

Cada 100 gramos fluidos de jarabe contienen los principios solubles de 20 gramos de raiz, o sea el doble de la del jarabe de zarzaparrilla simple.

Kámala.

Kamala.

Mallotus philipinensis. *Müll.*

Rottlera tinctoria. *Roxb.*

Producto obtenido de la superficie de los frutos de esta planta.

Es un polvo movable, de color rojo oscuro, inodoro, sin sabor, insoluble en el agua fria, algo en la hirviente i mucho mas en el alcohol, éter i cloroformo a los cuales los tiñe de rojo.

Colocada bajo el microscopio se le ve compuesta de gránulos desiguales, esféricos, que encierran hasta sesenta celdillas irregulares.

Calcinada al aire, arde dejando, a lo mas, un residuo de 6 por ciento.

Antihelmíntico.

Lactucario.

Lactucarium.

Lactuca virosa. *L.*

Es el zumo lechoso desecado de esta planta. Se presenta en trozos irregulares de color gris, de olor algo parecido al del opio i sabor amargo; es poco soluble en el agua, alcohol i éter. Incinerado no deja mas de un residuo de 10 p^o/_o.

Tóxico.

Licopodio.

Lycopodium.

Lycopodium clavatum. L.

Son las esporas de esta planta. Es un polvo muy movable, de color amarillo claro, sin olor ni sabor, que se moja difícilmente en el agua fría; triturado en el agua caliente forma una especie de emulsion amarilla.

Arrojado sobre una llama arde con facilidad i rapidez, sin producir humo ni olor; tratado por el cloriformo i evaporado este último, no debe dejar residuo. Incinerado no da mas de un 5 p^o/o de materia fija.

Leños.

Leño de Cuasia.

Lignum Quassiae.

Quassia amara. L.

Es el leño de esta planta que crece en Surinam. — Es denso, blanco, quebradizo i de sabor amargo. Se le emplea al estado de virutas o rasuras a fin de extraerle fácilmente por el agua el principio medicamentoso.

Leño de Guayacan de Chile.

Lignum Guajaci chilensis.

Porlieria hygrometrica. R. i P.

Es pesado, duro, de color amarillo claro i surcado de vetas de color verde oscuro, debido a la resina que contiene.

Leño de Guayaco.

Lignum Guajaci.

Guajacum officinalis. L.

Es procedente de las Antillas — Se presenta en trozos duros, densos, de color amarillo i albura blanca interrumpida por vetas de color verde oscuro. Calcinado este leño, produce un olor parecido al del benjuí. Su rasura tratada por el alcohol cede una resina que, con el percloruro de hierro, se pone azul.

Licores.

Son medicamentos oficinales que resultan de la solución de diversos principios en el agua, alcohol o éter.

Licor de Acetato de Amoniacó.

Espíritu de Minderero.

Liquor Ammonii aceticí.

Eq.: $C^4H^3O^4, AzH^4$. Atom.: $C^2H^3O^2, AzH^4$.

Es la solución del cuerpo de esta composición en el agua.

Acido acético oficial de	1,060	. . .	gramos	1000
Agua			„	1000
Carbonato de amoníaco triturado			C. S.	

Dilúyase el ácido acético en el agua i agréguese por pequeñas porciones el carbonato, hasta que el licor adquiriera una ligera reacción alcalina, i fíltrese.

Es un líquido incoloro, trasparente, de una densidad de 1,029.

Estendido con agua i ácido nítrico no debe dar precipitado con el nitrato de plata. Evaporado i calcinado en una cápsula no deja ningún residuo. Si después de espulsar, por el calor, el ácido carbónico se le agregara cloruro de bario, no producirá precipitado alguno.

No se emplee en su preparación ningún objeto de plomo o cobre.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio i trátase de que la ligera alcalinidad se conserve siempre.

Licor de Clorhidrato de Morfina.

Licor de Morfina.

Liquor Morphini.

Clorhidrato de morfina	gramo	1
Agua destilada	gramos fluidos	50
Alcohol de 80°	„ „	50

Disuélvase la sal en el agua i agréguese el alcohol.
Cada centímetro cúbico contiene, gramo 0,01 de sal de morfina.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio i al abrigo de la luz.

Tóxico.

Licor de Subacetato de Plomo.

Vinagre de Saturno.

Liquor Plumbi subacetici.

Acetato neutro de plomo	partes	30
Litarjirio finamente pulverizado	„	10
Agua destilada	„	100

Fúndanse al calor las dos primeras sustancias i, cuando el litarjirio haya desaparecido, agréguese el agua, ajítese, déjese enfriar i fíltrese.

Es un líquido incoloro, trasparente, mui pesado, de reaccion alcalina i de una densidad comprendida entre 1,235 i 1,240. Tratado por el amoniaco en exceso da

un precipitado blanco, quedando incoloro el licor que sobrenada.

Tóxico.

Licor de Amoniacó anisado.

Liquor Ammonii anisatus.

Esencia de anís	partes fluidas 4
Alcohol de 80°	„ „ 96
Amoniacó líquido	„ „ 20

Disuélvase la esencia en el alcohol i agréguese el amoniacó.

Líquido trasparente, amarillo.

Licor anodino de Hoffman.

Eter sulfúrico alcoholizado.

Liquor Hoffmani.

Eter sulfúrico de 0,720	partes 100
Alcohol de 90°	„ 100

Mézclese. — Es incoloro, mui volátil. — Consérvese en lugar fresco, i no se trasvasije a la proximidad de una llama.

Licor de Arsenito de Potasio.

Licor de Fowler.

Liquor Fowleri.

Acido arsenioso pulverizado	partes 10
Carbonato neutro de potasio	„ 10
Agua destilada	„ 900
Glicerina pura	„ 100

Disuélvase en caliente las dos primeras sustancias en el agua indicada, fíltrese i agréguese la glicerina, procurando obtener 1000 partes fluidas.

Es un líquido incoloro, inodoro, de reaccion alcalina, que no precipita por el ácido clorhídrico. En caso contrario, contendria sulfuro de arsénico.

Cada gramo fluido contiene 1 centígramo de ácido arsenioso.

Consérvesele en frascos pequeños, a fin de que el aire no produzca vejetaiones, i en el lugar reservado para los venenos.

Tóxico.

Licor de Hipoclorito de Sodio.

Licor de Labarraque.

Liquor Calcis hipoclorici.

Cloruro de cal de 90°	partes 100
Carbonato neutro de soda	„ 200
Agua	„ 4500

Disuélvase el carbonato en el doble de su peso de agua; deslíase el cloruro en la restante i decántese; mézclense las dos soluciones, sepárese el licor que sobrenada, i fíltrese.

Es un líquido incoloro que debe poseer un volúmen doble al suyo, de gas cloro activo.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio.

Tóxico.

Licor de Ioduro de Arsénico i Mercurio.

Licor de Donovan.

Liquor Donovan.

Ioduro rojo de arsénico		parte	1
” ” ” mercurio		”	1
Agua destilada		partes	100

Disuélvanse las sales en el agua caliente i fíltrese.

Es un líquido trasparente, amarillo i de sabor metálico, desagradable.

Consérvese en frascos de tapa de vidrio i en el lugar reservado para los venenos.

Tóxico.

Licor de Percloruro de Hierro.

Solucion normal de Percloruro de Hierro.

Liquor Ferri perclorati.

Eq.: $\text{Fe}^2\text{Cl}^3 = 162,5$. Atom.: $\text{Fe}^2\text{Cl}^6 = 325$.

Es la solucion del cuerpo de esta composicion en el agua, obtenida de la manera siguiente:

Limaduras de hierro		partes 1000
Acido clorhídrico puro		„ 3000
Agua destilada		„ 3000

Disuélvase el hierro en el ácido previamente diluido en el agua indicada, decántese, fíltrese i evapórese al baño-maría hasta obtener un licor de una densidad de 1,10 al densímetro.

Dispóngase la solucion de protocloruro resultante en una série de frascos de Woulf i hágase pasar una corriente lenta de cloro, hasta que unas gotas de licor estendido en agua no den precipitado azul por el cianuro rojo, lo que probará que todo el protocloruro ha pasado al estado de percloruro. Evapórese el licor a una temperatura inferior de 50° , a fin de espulsar el exceso de cloro libre i para hacer que tome la densidad conveniente.

Es un líquido amarillo oscuro, inodoro, de sabor mui astringente, ácido al papel de tornasol, pero que no contiene cloro ni ácido clorhídrico libres; lo que se

reconocerá por el bromuro de potasio i las limaduras de hierro.

Su densidad es de 1,26 correspondiente a 26 por ciento de percloruro de hierro anhidro, o sea 8,97 de hierro metálico.

El percloruro que contiene esta solucion se descompone a la temperatura del baño-maría cuando se le evapora para obtenerlo al estado sólido.

Unas gotas de este preparado disueltas en el agua destilada precipitan abundantemente por el nitrato de plata, por el amoniaco i por el cianuro amarillo; pero nó por el cianuro rojo.

Los preparados obtenidos por la accion del ácido clorhídrico sobre el carbonato o peróxido de hierro dan unos cuerpos mui distintos del que tratamos, por su composicion, caractéres físicos i accion terapéutica.

Cuando se quiera tener solucion de percloruro de una densidad inferior a la de 1,26, se tomarán las proporciones siguientes:

Densidad de la mezcla pedida	Agua destilada	Solucion a 1,26
1,21	gramos . . 5	gramos . . 20
1,16	„ . . 10	„ . . 20
1,11	„ . . 20	„ . . 20
1,07	„ . . 40	„ . . 20

Consérvense estos solutos en frascos de tapa de vidrio i al abrigo de la luz.

Tóxico.

Licor de Nitrato de Mercurio.

Liquor Hydrargyri nitrici.

Mercurio metálico	partes 100
Acido nítrico de 42° B.	„ 150
Agua destilada	„ 50

Disuélvase el metal en el ácido a una temperatura moderada i agréguese el agua.

Consérvase en frascos de tapa de vidrio i al abrigo de la luz.

Licor amarillo, mui denso.

Tóxico.

Licor de Bicloruro de Mercurio.

Licor de Van-Swieten.

Liquor Hydrargyri biclorati.

Sublimado corrosivo	gramo 1
Alcohol de 80° C.	gramos 100
Agua destilada	„ 900

Disuélvase la sal en el alcohol i agréguese el agua.
Es un líquido incoloro.

Cada gramo fluido contiene 1 milígramo de bicloruro.
Tóxico.

Licor de Hierro dialisado.

Liquor Ferri dialysatus.

Es la solución de peróxido de hierro en agua destilada.

Se le obtiene, sometiendo a la diálisis un soluto de percloruro de hierro.

Líquido de color oscuro, inodoro, de sabor no astringente ni metálico, que no da precipitado con el nitrato de plata ni con el ferrocianuro de hierro, propiedades que lo distinguen del percloruro de hierro.

Es de una densidad de 1,26 al densímetro.

Limonadas.

Se da este nombre a las bebidas ligeramente ácidas, debido a la presencia de ácidos minerales u orgánicos en pequeña cantidad.

Limonada sulfúrica.

Potio sulphurica.

Acido sulfúrico diluido		gramos fluidos	10
Agua comun		„ „	900
Jarabe simple		„ „	100

Mézclese. — No se emplee ningun objeto metálico.

De un modo análogo se preparan las de los otros ácidos minerales.

Limonada purgante de Citrato de Magnesia.

Potio Magnesii citrici.

Carbonato de magnesia	gramos 18
Acido citrico cristalizado	„ 30
Agua hirviente	„ 300
Jarabe de cortezas de limon	„ 100

Disuélvanse las dos primeras sustancias en el agua, cuélese i, despues de frio, agréguese el jarabe.

Si se quisiera obtener una preparacion gaseosa, bastará reemplazar 2 gramos de carbonato de magnesia por 4 gramos de bicarbonato de potasio cristalizado i tapar rápidamente la botella.

Las cantidades indicadas suministran próximamente 50 gramos de citrato de magnesia.

Para tener un preparado con ménos de citrato, tómense los proporciones siguientes:

Limonada con 40 gramos de Citrato.

Carbonato de magnesia	gramos 15
Acido cítrico	„ 24

Limonada con 30 gramos de Citrato.

Carbonato de magnesia	gramos 11
Acido citrico.	„ 18

A falta de indicacion debe esponderse siempre la primera. La proporcion de agua, de jarabe, o la manera de aromatizar este preparado, varían segun el hábito de cada lugar o el gusto de la clientela; pero las cantidades de citrato de magnesia deben ser siempre constantes en cada uno de ellos.

Esta limonada debe ser un líquido trasparente, incoloro o ligeramente amarillo, de sabor ácido agradable i aromática.

Prepárese solo en el momento de esponderla, sin hacer uso de objetos metálicos.

Linimentos.

Son medicamentos líquidos o semi-líquidos destinados a friccionar la piel. — Varios de ellos se preparan solo en el momento de esponderlos; otros son oficinales por pertenecer a los grupos de medicamentos llamados tinturas, aceites medicinales etc.

Linimento amoniacoalcanforado.

Linimentum ammoniato-camphoratum.

Amoniaco líquido	partes 20
Aceite alcanforado	„ 80

Colocado el aceite en un frasco de boca ancha, agréguese el amoniaco, tápese i sacúdase fuertemente —
Excitante.

Linimento calcáreo.

Ungüento de nieve.

Linimentum oleo-calcicum.

Aceite de almendras		partes 20
Agua de cal saturada		„ 100

Colocadas estas materias en un frasco de boca ancha sacúdanse fuertemente i sepárese por decantacion la crema formada.

Emoliente, usado en las quemaduras.

Opodeldoc sólido.

Balsamum solidum Opodeldoch.

Jabon animal pulverizado		gramos 100
Alcanfor pulverizado		„ 80
Amoniaco líquido		„ 40
Esencia de romero		„ 24
„ „ tomillo		„ 8
Alcohol de 90°		„ 1000

Disuélvase el jabon en el alcohol colocado en un matraz de cuello largo i calentado al baño-maría, i fíltrese, si fuere necesario. — Agréguese las demas sustancias, ántes del completo enfriamiento, i dispóngasele

rápídamente en frascos pequeños, de boca ancha i provistos de tapa de corcho revestida de hoja de estaño.

Medicamento sólido a la temperatura ordinaria, pero que se funde al calor de la mano, incoloro, casi trasparente, aromático.

Excitante.

Compuestos del Litio.

Carbonato de Litina.

Lithium carbonicum.

Eq.: $\text{LiO}, \text{CO}^2 = 37$. Atom.: $\text{CO}^3, \text{Li}^2 = 74$.

Polvo blanco, cristalino, inodoro, soluble en 150 partes de agua fria, de reaccion alcalina, e insoluble en el alcohol i éter. Es soluble con efervescencia en el ácido clorhídrico, dando un cloruro que colora en rojo característico la llama de alcohol.

Este soluto evaporado a sequedad se disuelve en una mezcla de partes iguales de alcohol i éter absolutos, lo que lo distingue de los cloruros de los otros metales alcalinos.

Lupulina.

Lupulinum.

Producto resinoso separado de los conos secos del hoblin. — Tiene el aspecto de un polvo amarillo os-

curo, aromático i de sabor amargo, poco soluble en el agua i mas en el alcohol i éter.

Sometida al microscopio se ve que está constituida por glándulas esféricas i celulares por un lado, cónicas por el opuesto, reticuladas i traslúcidas. — Calentada, arde fácilmente dejando un residuo de 30 a 40 p^oo.

Compuestos del Magnesio.

Carbonato de magnesia.

Magnesium carbonicum.

Eq.: $3\text{CO}^2, 4\text{MO}, 4\text{HO} = 182.$

Atom.: $3\text{CO}^3, \text{Mg}^3, \text{Mg}, 4\text{H}^2\text{O} = 364.$

Producto obtenido por doble descomposicion entre el carbonato neutro de soda i el sulfato de magnesia.

Se encuentra en el comercio en panes rectangulares, blancos, livianos, friables, que dan un polvo insoluble en el agua, en el alcohol i éter. Se disuelve fácilmente con viva efervescencia al tratarlo por los ácidos. La solucion nítrica, neutralizada por el amoniaco no debe precipitar por el oxalato de amoniaco, cloruro de bario o nitrato de plata.

Calcinado deja un residuo de 43 por ciento de magnesia anhidra.

Citrato de Magnesia.

Magnesium citricum.

Carbonato de magnesia	gramos 18
Acido cítrico pulverizado	„ 32
Agua destilada	„ 10
Azúcar en polvo	„ 50
Esencia de limon	gramo 1

Humedézcase uniformemente el carbonato con el agua indicada, i mézclense las demas sustancias; colóquese el todo sobre una cápsula de porcelana dispuesta sobre el baño-maría, i ajítese continuamente hasta que tome el aspecto de polvo granulado.

Obténgase un peso de 100 gramos, agregando mas azúcar, si fuere necesario, correspondientes a 50 gramos de citrato de magnesia.

Un peso cualquiera de este preparado, produce en el agua la mitad de citrato.

Este producto colocado en el agua hirviendo da una limonada clara, incolora, de sabor acídulo agradable.

Si se quisiera tener una bebida efervescente, bastará colocarlo en una botella con agua fria, taparla sólidamente i esperar algunos minutos.

Consérvesele al abrigo de la humedad.

Accion terapéutica -- Laxante.

Magnesia calcinada.

Magnesia usta.

Eq.: $\text{MgO} = 20$. Atom.: $\text{MgO} = 40$.

Producto obtenido por la calcinacion del carbonato de magnesia.

Es un polvo blanco, mui liviano, insoluble en el agua, soluble en los ácidos sin efervescencia, inodoro, de sabor terroso, desagradable.

Calcinada no debe disminuir de su peso. Examínese como el carbonato. Al aire absorbe agua i ácido carbónico; por lo que se le debe conservar en frascos bien tapados.

Accion terapéutica — Absorbente i purgante segun las dosis.

Sulfato de Magnesia.

Magnesium sulfuricum.

Eq.: $\text{SO}^3, \text{MgO}, 7\text{HO} = 123$. Atom.: $\text{SO}^4\text{Mg}, 7\text{H}^2\text{O} = 246$.

Se le obtiene por la accion del ácido sulfúrico sobre el carbonato de magnesia natural.

Cristaliza en prismas rectangulares, brillantes, incoloros, transparentes, inodoros, de sabor amargo. Es soluble en su peso de agua fria i en ménos de la hirviendo, e insoluble en el alcohol i éter. Su soluto acuoso tratado por el hidrógeno sulfurado, por el tanino

o bicarbonato de soda no debe colorearse, ni dar precipitado alguno.

Se esflorece al aire, por lo que se le debe conservar en frascos bien tapados.

Accion terapéutica — Purgante.

Maná.

Manna.

Fraxinus ornus. L.

Sustancia exudada por los troncos de esta planta.

Se presenta en trozos mas o ménos acanalados, de 20 centímetros de largo por dos de ancho, secos, livianos, frágiles, de color lijeramente amarillo i sabor azucarado, debido a un principio cristalino llamado *manita*.

Secado en una estufa a 100° no debe perder mas de 10 por ciento de agua. — Es soluble en 6 partes de agua fria.

Accion terapéutica — Purgante suave.

Manita.

Manita.

Sustancia estraida del maná, en donde se halla formada. En el comercio se presenta en trozos voluminosos del peso de medio kilógramo, blancos i de figura cónica, constituidos por la aglomeracion de hermosos

cristales prismáticos, de cuatro caras, brillantes, incoloros, inodoros i de sabor dulce. — Es mui soluble en el agua caliente i en el alcohol, e insoluble en el éter. El ácido sulfúrico concentrado la disuelve sin colorearla en negro. — Los reactivos cúpricos i los fermentos que obran sobre las especies de azúcar no tienen accion sobre esta materia, porque la manita no es azúcar sino un alcohol hexatómico.

Manteca de Cacao.

Butyrum Cacao.

Theobroma Cacao. L.

Materia sólida de un blanco ligeramente amarillo, de olor suave característico, sabor agradable, i fusible a 30°. Es mui soluble en el éter i la esencia de trementina, poco en el alcohol.

Manteca de Cerdo.

Adeps suillus.

Sus Scrofa. L.

Sustancia blanquísima, inodora, de consistencia blanda, soluble en el éter, en los aceites fijos i volátiles, ménos soluble en el alcohol; fusible entre 26° i 30°. No tiene accion sobre el papel de tornasol, azul o rojo.

Manteca benzoada.

Adsungia benzoata.

Benjuí superior. partes 4

Manteca preparada „ 100

Fúndase la manteca en union del benjuí pulverizado, i manténgasele líquida al baño-maría por algunas horas en tiesto cubierto, ajitando a menudo, cuélese sin espression i déjesele enfriar en vasos tapados.

Manteca de Nuez moscada.

Butyrum Nucis moschatae.

Myristica moschata. Thunberg.

Materia grasa, sólida, de color amarillo anaranjado, de olor propio de nuez moscada i de sabor amargo. Fusible a 45° o 48°. Soluble en cuatro partes de éter hirviendo.

Compuestos del Manganeso.

Bióxido de Manganeso.

Bioxidum manganicum.

Producto natural que contiene una proporcion variable del cuerpo MnO^2 , fórmula atómica. Se presenta

en masas negras, pesadas, cristalinas, brillantes, frágiles, que tiñen los dedos i que no hacen efervescencia con los ácidos débiles.

Su valor commercial depende de la cantidad que encierre del óxido citado. Debe contener a lo ménos un 60 por ciento de este último.

Se le emplea para producir oxígeno, calcinándolo con ácido sulfúrico concentrado; para obtener cloro por medio del ácido clorhídrico, i los compuestos del manganeso.

Permanganato de Potasio.

Kalium permanganicum.

Eq.: $\text{Mn}^2\text{O}^7, \text{KO} = 158,3.$

Atom.: $\text{MnO}^4, \text{K} = 158,3.$

Cristaliza en agujas prismáticas de color rojo oscuro, de reflejo metálico; es soluble en 16 partes de agua fria i en dos de la hirviendo. Su solución acuosa es de un hermoso color rojo.

Un gramo de esta sal disuelta en agua i, calentada con el sulfato ferroso resultante de 1,77 gramos de hierro puro, se descolora completamente.

Se le emplea como antiséptico. — Tóxico al interior.

Compuestos del Mercurio.

Bicloruro de Mercurio.

Sublimado corrosivo.

Eq.: $\text{HgCl} = 135,5$. Atom.: $\text{HgCl}^2 = 271$.

Cuerpo obtenido por sublimacion de una mezcla de partes iguales de sulfato mercúrico i cloruro de sodio.

Se presenta en masas pesadas, formadas por la agrupacion de cristales incoloros, traslúcidos, de sabor estíptico; es soluble en 15,2 partes de agua fria, en 1,85 de la hirviendo, en 3,61 de alcohol concentrado, en 4,1 de éter absoluto i en 13,33 de glicerina. Su densidad es de 5,32.

Calentado en un tubo de ensayes se sublima sin dejar residuo.

Su disolucion acuosa da con la potasa, soda o agua de cal un precipitado amarillo de bióxido de mercurio hidratado; el amoniaco produce un precipitado blanco i el ioduro de potasio, uno rojo, soluble en el exceso de reactivo.

Consérvesele en el lugar reservado para los venenos. Tóxico.

Biioduro de Mercurio.

Hydrargyrum biiodatum.

Hydrargyrum bicloratum.

Eq.: $\text{HgI} = 227$. Atom.: $\text{HgI}^2 = 454$.

Se le obtiene por doble descomposicion entre el sublimado corrosivo i el ioduro de potasio, con tal que

este último no esté en exceso. Es un polvo de hermoso color rojo, sin brillo, poco soluble en el agua i alcohol, pero sí en los ioduros alcalinos con los cuales forma ioduros dobles. Calentado en un tubo de ensaye se sublima sin dejar residuo.

Tóxico.

Calomelano al vapor.

Protocloruro de Mercurio.

Hydrargyrum chloratum vapore paratum.

Eq.: $\text{Hg}^2\text{Cl} = 235,5$. Atom.: $\text{Hg}^2\text{Cl}^2 = 471$.

Cuerpo obtenido calentando una mezcla de sublimado corrosivo i mercurio.

Es un polvo blanco, mui fino, inodoro, sin sabor, mui poco soluble en el agua fria e insoluble en el alcohol i éter absolutos. Triturado con agua de cal, potasa o soda se ennegrece, sin desprendimiento de amoniaco.

La sal comun i demas cloruros alcalinos lo convierten parcialmente en sublimado corrosivo; lo mismo hacen los agentes oxidantes.

Este cuerpo suele estar mezclado de bicloruro, por un defecto de fabricacion; por esto conviene que el farmacéutico lo ensaye ántes de entregarlo al consumo. Para ésto, bastará triturarlo en un mortero de porcelana o de vidrio, con éter puro, decantar i evaporar el éter: éste no debe dejar ninguno residuo. En caso contrario, se tratará por el agua hirviendo ese

resto i, con agua hidrosulfurada no debe colorearse de negro, ni de amarillo por la potasa o soda cáusticas.

Consérvesele en frascos pequeños, de tapa de vidrio, al abrigo de la luz i en el lugar reservado para los venenos. Estas precauciones se aplican a todos los compuestos del mercurio.

No se confunda este cuerpo con el protocloruro obtenido por via húmeda, el cual es mas activo que éste.
Tóxico.

Mercurio.

Hydrargyrum.

Eq.: $\text{Hg} = 100$. Atom.: $\text{Hg}^2 = 200$.

Metal mui conocido, líquido a la temperatura ordinaria, solidificable a -40° , de una densidad de 13,59. Calentado convenientemente destila sin residuo. El mercurio comercial contiene algo de plomo, bismuto i otros metales; de los que se le debe despojar cuando se le destine al uso interno.

Mercurio con Creta.

Hydrargyrum cum Creta.

Mercurio	gramos 100
Creta precipitada	„ 200

Tritúrese ésto en un mortero de porcelana, hasta obtener un polvo gris, uniforme, sin mezcla de glóbulos metálicos.

Oxido rojo de Mercurio.

Hydrargyrum oxydatum rubrum.

Eq.: $\text{HgO} = 108$. Atom.: $\text{HgO} = 216$.

Cuerpo obtenido por la calcinacion del nitrato de mercurio.

Es de hermoso color rojo brillante, pesado, inodoro, insoluble en el agua.

Calentado en un tubo de ensayes, se descompone con produccion de oxígeno i mas tarde se volatiliza completamente. El ácido nítrico i muriático lo disuelven con facilidad.

El producto comercial suele contener subnitrato de mercurio, mercurio metálico o minio; los que se reconocerán por las propiedades indicadas.

Oxido amarillo de Mercurio.

Hydrargyrum oxidatum via humida paratum.

Sublimado corrosivo	partes 2
Agua hirviendo	„ 20
Soda cáustica	„ 6

Disuélvase la soda en una pequeña cantidad de agua, el sublimado en la restante i mézclense ambos, ajitando. Recójase el precipitado, lávesele, séquesele a un calor moderado i al abrigo de la luz.

Es un polvo amarillo, amorfo, insoluble en el agua, soluble en los ácidos oxálico, nítrico i clorhídrico.

Precipitado blanco.

Hydrargyrum præcipitatum album.

Cuerpo obtenido por la accion del amoniaco sobre el bicloruro de mercurio.

Se presenta al estado de polvo blanco o de masas blancas, livianas, sonoras cuando se les deja caer sobre una superficie dura; insoluble en el agua, alcohol i éter.

El ácido nítrico caliente lo disuelve con facilidad i la potasa produce desprendimiento de amoniaco.

No se confunda este cuerpo con el protocloruro obtenido por via húmeda, al cual se le suele dar el nombre de precipitado blanco, mui distinto por su composicion i propiedades terapéuticas.

Protoidoro de Mercurio.

Hydrargyrum iodatum.

Eq.: $\text{Hg}^2\text{I} = 327$. Atom.: $\text{Hg}^2\text{I}^2 = 654$.

Mercurio puro		gramos 8
Iodo puro		„ 5
Alcohol de 90°		„ 5

Tritúrense todas estas sustancias en mortero de vidrio, hasta que todo el mercurio haya desaparecido; lávese con alcohol hasta que no se disuelva nada en él, séquese a la temperatura ordinaria i guárdese al abrigo de la luz.

Es un polvo de color verde oscuro, insoluble en el agua i en el alcohol. — No debe contener iodo ni biioduro por defecto de fabricacion.

Miel de Abejas.

Mel.

La mejor clase es la estraida de los panales a la temperatura ordinaria. Recien estraida, es líquida, trasparente, de color amarillo claro, de olor balsámico que le es propio, i sabor azucarado, agradable. Su densidad es próximamente de 1,30.

Al fin de cierto tiempo se traba en masa sólida, granuda, blanca o lijeramente amarilla. — Es soluble en partes iguales de alcohol de 75° i en el agua fria.

Consérvesele al abrigo del calor i de la humedad.

Mieles medicinales.

Son preparados análogos a los jarabes, en que el azúcar está reemplazada por la miel de abejas. Se les prepara con las mismas reglas que aquellos i deben tener una densidad de 1,26.

Miel de Escila.

Mel Scillæ.

Vinagre de escila	gramos 50
Miel blanca, próximamente	„ 200

Disuélvanse en caliente, cuélense i fíltrense, procurando obtener un volúmen de 100 gramos.

Cada 2 gramos fluidos de este preparado contienen 1 c. c. de vinagre de escila.

Miel de Borax.

Mel Boracis.

Borato de soda pulverizado		gramos 10
Agua hirviendo		„ 10
Miel de rosas		„ 90

Colocado el borato en una cápsula de porcelana, agréguese el agua i despues la miel i disuélvase la sal a una temperatura moderada.

Consérvese en frascos bien tapados, al abrigo del calor, i repóngasele a menudo.

Astringente.

Miel de Rosas.

Mel Rosarum.

Rosas rojas pulverizadas		gramos 100
Alcohol de 40°		C. S.
Miel blanca, próximamente		gramos 2000

Agótese la flor por el alcohol en el aparato de reemplazo, de modo que se obtenga un volúmen de 500

gramos fluidos, i fíltrese por papel; disuélvase allí la miel en vaso cubierto, con ayuda del calor, cuélese i fíltrese.

Debe obtenerse un preparado de color rojo, transparente, aromático i que se conserva mejor que el obtenido con el infuso de la flor.

Accion terapéutica — Astrinjente usado en colutorios.

Misturas.

Se da este nombre a un corto número de medicamentos compuestos, destinados al uso interno. Se les prepara solo en el momento de esponderlos.

Mistura de Creta.

Mixtura Cretæ.

Goma arábica en polvo	gramos 30
Creta precipitada en polvo	„ 10
Agua destilada de canela	„ 170
Jarabe simple	„ 30

Mézclense íntimamente las dos primeras sustancias en un mortero, agréguese poco a poco el agua de canela, i por fin el jarabe.

Accion terapéutica — Astrinjente.

Mistura de Creta compuesta.

Mixtura Cretæ composita.

Goma arábica en polvo	gramos 30
Creta precipitada	„ 10
Electuario de catecu	„ 5
Agua destilada de canela	„ 170
Jarabe de opio	„ 30

Deslíase el electuario en la mitad del agua, agréguense la goma i la creta, luego el agua restante i el jarabe, procurando obtener un preparado uniforme.

Mistura de Hierro compuesta.

Mixtura de Griffith.

Mirra finamente pulverizada	gramos 2
Carbonato neutro de potasa	„ 4
Agua destilada de rosas	„ 210
Sulfato de hierro cristalizado	„ 3
Alcoholato de nuez moscada	„ 30
Azúcar en polvo	„ 10

Hágase una mezcla uniforme, en un mortero, con la mirra, carbonato, azúcar, alcoholato i la mitad del agua de rosas, i viértasele en un frasco de la capacidad de 240 gramos; disuélvase el sulfato en el agua restante, agréguese a lo anterior i ajítese.

Se forma carbonato de protóxido de hierro por doble descomposicion.

Consérvesele en frascos bien tapados a fin de preservarlo de la accion del aire.

Accion terapéutica — Estimulante.

Mistura de Ioduro de Potasio.

Mixtura Kali iodati.

Infusion de zarzaparrilla	gramos 200
Tintura de canela compuesta	„ 5
Ioduro de potasio	„ 3,50
Jarabe de zarzaparrilla compuesto	„ 40

Disuélvase el ioduro en la infusion, mézclese íntimamente la tintura con el jarabe i viértase sobre lo anterior, procurando obtener un volúmen total de 240 gramos.

Cada 20 gramos fluidos contienen gr. 0,50 de ioduro de potasio.

Mistura de Sen compuesta.

Mixtura Sennæ composita.

Hojas de sen	gramos 10
Agua hirviendo	„ 200
Maná	„ 20
Tartrato de potasio i sodio	„ 10
Jarabe simple	„ 40

Hágase un infuso con las hojas de sen, disuélvase en él las dos sustancias sólidas i agréguese el jarabe.

Mucílagos.

Son medicamentos semi-fluidos que deben su consistencia a la goma, mucílagos i otros principios vegetales análogos. Se les prepara en el momento de esponderlos.

Son emolientes para el aparato digestivo.

Mucílago de Goma arábica.

Mucilago Gummi arabici.

Goma pulverizada partes 45

Agua fria „ 90

Mézclese. — Debe ser trasparente, poco coloreado. —
Se obtiene un volumen de 100 partes.

Mucílago de Goma de Chagual.

Mucilago Gummi Puyæ coartatæ.

Goma de chagual finamente pulverizada . partes 20

Agua „ 100

Mézclese i déjese en maceracion por algunas horas. —
Es poco coloreado i de sabor acídulo.

Mucílago de Goma tragacanto.

Mucilago Gummi tragacanthi.

Goma tragacanto triturada parte 10

Agua fria partes 100

Déjesele en maceracion por algunas horas i ajítese para darle uniformidad.

Mucílago de Salep.

Mucilago Salep.

Tubérculos de salep pulverizados partes 1

Agua hirviendo „ 100

Colocado el salep en un mortero, mójese con una pequeña cantidad de agua fria i agréguese poco a poco el agua caliente, procurando obtener un producto uniforme.

Nuez agalla.

Galla.

Escrecencia producida en los tallos tiernos del *Quercus infectoria*, por la picadura de un insecto himenóptero.

La mas estimada es la de Alepo. Se presenta en forma de nuez semi-esférica, de color verde oscuro i de superficie herizada de pequeños tubérculos; son pe-

sadas, compactas, i su interior es de un blanco gris, i de sabor astringente.

Contienen de 60 a 70 por ciento de tanino. Las perforadas por la salida del insecto contienen menor cantidad de este principio.

Corsérvense al abrigo de la humedad.

Oleosácaros.

Son mezclas íntimas de azúcar i esencias. Se les prepara en el momento de esponderlos, mezclando una parte de esencia con 25 de azúcar fina. — El aire los descompone.

Opio.

Opium.

Papaver somniferum. L.

Es el zumo lechoso espesado de las cápsulas de esta planta, estraido por incisiones ántes de su completa madurez. El opio mas estimado es el de Esmirna.

Se presenta en el comercio en gruesas masas orbiculares, aplastadas por sus dos lados opuestos, cubiertos de hojas de la misma planta i frutos del jénero *Rumex*; el interior tiene el aspecto de una masa gris oscura, mas o ménos húmeda, densa, de olor especial viroso i sabor amargo, nauseabundo.

Este producto encierra cantidades variables de agua, de 10 a 15 por ciento, como tambien de morfina i demas alcalóides, a los cuales debe su accion medicamentosa.

El farmacéutico no debe hacer uso de esta sustancia sino despues de conocer la proporcion de agua que encierra i su riqueza de morfina. Para lo primero bastará despojarlo de las impurezas que contiene en la superficie, tomar una pequeña cantidad de los diferentes puntos de la masa, hacer una mezcla íntima i de ésto tomar un peso fijo; luego se le secará a la estufa de agua hirviendo, hasta que no pierda mas de su peso, i por el cálculo se deducirá el tanto por ciento de agua que contenga.

Para conocer la proporcion de morfina debe practicarse un análisis, cuyos detalles sería largo enumerar aquí.

Una vez conocida aquella i, si no fuere de 10 de morfina por cien de opio seco, se le mezclará con opios mas o ménos ricos de ese principio, de modo que se obtenga dicho resultado. A este opio se llama *titulado* u *oficinal*.

Consérvese al abrigo de la humedad i en el lugar reservado para los venenos.

Tóxico.

Pastas.

Son medicamentos poco activos, de consistencia firme, destinados a uso interno i que constan siempre de goma i azúcar.

Para prepararlos se disuelve la sustancia medicamentosa en el agua, i en ella la goma i el azúcar; despues se evapora el todo al baño-maría, procurando darle una forma i aspecto determinado.

Pasta de Regaliz.

Pasta Glycyrrhizæ.

Goma arábiga	gramos 100
Azúcar fina	„ 50
Estracto blando de orozuz	„ 15
Agua	C. S.

Procédase segun las indicaciones anteriores.

Pasta pectoral de Regnaud.

Pasta pectoralis.

Flores pectorales	gramos 66
Goma arábiga	„ 405
Tintura de bálsamo de Tolú	„ 3
Azúcar	„ 325
Agua	C. S.

Hágase un infuso concentrado con las flores pectorales, i en él disuélvase la goma. Por otra parte, agréguese el azúcar a la tintura i con todo ésto hágase una mezcla íntima; evapórese al baño-maría, dándole la forma que se quiera al producto.

Pastillas.

Son de forma plana, circular i que constan de uno o mas medicamentos, de azúcar i goma.

Las sustancias sólidas que forman parte de estos preparados, deben reducirse a polvo fino; luego se mezclan al azúcar i goma i con el agua suficiente se forma una masa firme que se extiende uniformemente en placas. Despues se cortan en trozos i se secan a un calor moderado.

Cada pastilla debe pesar 1 gramo.

Pastillas de Clorato de Potasio.

Tabellæ Kali chlorici.

Clorato de potasa finamente pulverizado	gramos	100
Azúcar en polvo	„	894
Goma tragacanto	„	6
Carmin	C. S.	

Agréguese a la goma la cantidad de agua necesaria para formar un mucílago mui espeso, mézclese a las demas sustancias i háganse 1000 pastillas. — Cada una contendrá gramo 0,10 de clorato.

De un modo análogo se preparan las de *bicarbonato de soda*, omitiendo el carmin.

Pastillas de Ipecacuana.

Tabellæ Ipecacuanæ.

Polvo de ipecacuana	gramos 20
Azúcar en polvo	„ 974
Goma tragacanto	„ 6

Procédase como ya se ha indicado i obténganse 1000 pastillas. — Cada una contendrá gramos 0,02 de ipecacuana.

Pastillas de Carbonato de Magnesia.

Tabellæ Magnesiæ carbonicæ.

Carbonato de magnesia	gramos 200
Azúcar	„ 792
Goma tragacanto	„ 8

Obténganse 1000 pastillas. — Cada una contendrá gramos 0,20 de carbonato de magnesia.

Del mismo modo se hacen las de *carbon vegetal* i de *azufre lavado*.

Pastillas de Menta piperita.

Tabellæ Menthæ piperitæ.

Esencia de menta inglesa	gramos 10
Azúcar pulverizada	„ 975
Goma arábica	„ 15
„ tragacanto	„ 15

Háganse 1000 pastillas.

Pastillas de Santonina.

Tabellæ Santonini.

Santonina pulverizada	gramos 10
Goma tragacanto	„ 5
Azúcar pulverizada	„ 985

Obténganse 1000 pastillas. — Cada una contendrá gramos 0,01 de santonina.

Pastillas de Tolú.

Tabellæ Balsami tolutani.

Bálsamo de Tolú	gramos 20
Azúcar	„ 975
Goma tragacanto	„ 5
Alcohol de 80°.	C. S.

Disuélvase el bálsamo en la menor cantidad posible de alcohol i agréguese al azúcar; despues mézclese la goma i obténganse 1000 pastillas.

Pepsina.

Pepsinum.

Es uno de los ajentes de la dijestion estomacal. Se le estrae principalmente de la membrana mucosa del cuarto estómago de los rumiantes.

Se presenta en polvo o en escamas amorfas mas o ménos coloreadas de amarillo, de olor animal, especial, pero no fétido; es neutra al papel de tornasol, de poco sabor, casi enteramente soluble en el agua i alcohol débil; no debe atraer la humedad del aire ni contener cloruro de sodio ni otras sales.

Los caractéres organolépticos de las pepsinas comerciales varían mucho segun el procedimiento de preparacion i conservacion. Pero, cualquiera que éste sea, lo importante es que la pepsina conserve su poder de transformacion de las materias albuminoídeas en peptonas. Por esto, *la pepsina ofical debe disolver, a la ménos, un peso 50 veces mayor al suyo, de albúmina de huevo cocida i secada a + 100.*

Para reconocer ésto, es preciso someter la pepsina a un ensaye que consiste en hacer con ella dijestiones artificiales.

Hé aquí algunas ideas jenerales para practicarlo.

Se comienza por preparar un licor titulado de albúmina de huevo, cocida a $+80^{\circ}$, i convenientemente subdividida en el agua.

Preparacion del licor.

Se toma la clara de huevo i se bate hasta que se pueda dejar caer gota a gota de una cuchara; lo que probará que han sido rotas las celdillas en que estaba la albúmina; luego se cuece con agua a una temperatura de $+80^{\circ}$, se cuela con espresion a traves de un jénero de seda i se completa un volúmen fijo, por ejemplo 100 c. c. En seguida se toma con una pipeta un volúmen determinado, i se evapora a la estufa en una cápsula tarada. El residuo indicará la cantidad de albúmina contenida en el licor evaporado i de él se pasará a la del licor que se prepara.

Digestion.

Para hacerla tómese lo siguiente:

Pepsina	gramos 0,10
Agua destilada	„ 50
Acido clorhídrico puro	„ 0,25
Licor titulado de albúmina	C. S.

Mézclese el ácido con el agua, agréguese la pepsina i el licor de albúmina por pequeños volúmenes sucesivos; póngase el todo a la temperatura de $+40^{\circ}$ durante algunas horas i cuando el líquido se ponga

trasparente, la albúmina se habrá trasformado en peptona.

Del volúmen del licor albuminoso consumido se deducirá el peso de albúmina digerida.

Para comprobar que la albúmina no solo se ha disuelto sino que se ha transformado, bastará hacerla hervir o agregar algunas gotas de ácido nítrico concentrado, i se notará que el licor no se coagula.

Si se dispusiera de pepsina de una fuerza superior a la indicada se le podría mezclar con fécula, azúcar de leche u otras materias inertes i bien secas, a fin de facilitar su conservacion.

Como la pepsina es un fermento, tiene numeros incompatibles, tales como las bases, ácidos i alcohol concentrados. Se altera tambien por el tiempo i la humedad, por lo que se le debe conservar al abrigo de esos agentes i reponerla a menudo.

Píldoras i Gránulos.

Estos son medicamentos de forma esférica destinados a uso interno. Pero los primeros pesan, por lo ménos, gramos 0,20 i constan de toda clase de sustancias sólidas; los segundos son mucho mas pequeños i constan de las sustancias mas enérgicas de la materia médica.

Para hacer la masa que se ha de dividir mas tarde en píldoras o gránulos, se comienza por reducir los

componentes al estado de polvo fino, i despues se hace una mezcla íntima. En seguida es preciso humedecer ésta con una materia que no sea incompatible con ella ni que haga las píldoras inatacables por los líquidos del estómago. Por ésto se emplea jeneralmente la miel de abejas, glicerina etc.

Los diversos instrumentos que se emplean para la fabricacion de estos medicamentos, deben ser sin accion sobre sus componentes.

Cuando la masa pilular sea demasiado blanda se puede agregar polvo de raiz de altea, licopodio i otras sustancias inertes.

La superficie de los píldoras se cubre a veces con una capa de jelatina, con azúcar u hojas de plata u oro para preservarlas de la accion del aire.

Píldoras Ante-cibum.

Pilulæ Ante-cibum.

Polvo de acíbar	partes 3
„ „ almáciga	parte 1
Conserva de rosas.	„ 1
Jarabe de ajenjo	C. S.

Hágase masa pilular i divídase en píldoras de gramos 0,20. — Cada una contiene 12 centígramos de aloe i gramos 0,04 de almáciga.

Píldoras de Beleño i Valeriana compuestas.

Píldoras de Meglin.

Pilulæ de Meglin.

Estracto de beleño	gramos 10
„ „ valeriana	„ 10
Oxido de zinc por sublimacion	„ 10

Hágase masa pilular i divídase en 200 píldoras. —
Cada una contiene gramos 0,05 de cada sustancia.

Píldoras de Bicloruro de Mercurio opiadas.

Píldoras de Dupuytren.

Pilulæ de Dupuytren.

Bicloruro de mercurio porfirizado .	centígramos 0,20
Estracto acuoso de opio	„ 0,40
„ alcohólico de guayaco	„ 0,80

Hágase con cuidado una masa bien homogénea, sin hacer uso de espátulas metálicas, i divídase en 20 píldoras. Cada una contiene gramos 0,01 de sublimado corrosivo, gramos 0,02 de extracto de opio i gramos 0,04 de extracto de guayaco.

Píldoras de Cinoglosa opiadas.

Pilulæ cum Cinoglosa.

Estracto de opio.		partes	10
Polvos de semillas de beleño		„	10
„	„ corteza de raiz de cinoglosa		10
„	„ mirra		15
„	„ incienso		12
„	„ azafran		4
„	„ castoreos		4
Miel de abejas		„	35

Para reducir a polvo las semillas de beleño i la corteza de cinaglosa, deben triturarse primeramente juntrs, secarlas a la estufa i volverlas a triturar en mortero de hierro. En seguida se disuelve el estrato de opio en la miel ayudado del calor del baño-maría, se le agregan los demas polvos previamente mezclados i se bate fuertemente en un mortero hasta obtener una masa bien uniforme.

En gramos 0,20 hai gramos 0,02 de estracto de opio i gramos 0,02 de semillas de beleño.

Consérvese en tarros de porcelana pequeños i bien cerrados.

Píldoras de Coloquintidas compuestas.

Pilulæ Colocynthidis compositæ.

Polvos de acíbar	gramos	10
" " coloquintidas	"	10
" " escamonea	"	10
Miel de abejas	"	30
Esencia de clavos	"	0,05

Háganse 200 píldoras. — Cada una contiene gramos 0,05 de cada una de las sustancias purgantes.

Píldoras escocesas.

Píldoras de Anderson.

Pilulæ de Anderson.

Polvos de acíbar	partes	20
" " goma-guta	"	20
Esencia de anís	parte	1
Miel de abejas	partes	10

Hágase píldoras de 0,20 centigramos. Cada una contiene 0,08 centigramos de las sustancias purgantes.

Píldoras ferruginosas de Blaud.

Pilulæ de Blaud.

Sulfato de protóxido de hierro puro . . .	partes 30
Carbonato de potasa puro	„ 30
Goma arábica en polvo	„ 5
Agua	„ 30
Jarabe simple	„ 15

Disuélvase la goma en el agua indicada al baño-maría i en cápsula de porcelana, añádase el jarabe i disuélvase allí el sulfato de hierro. Agréguese el carbonato de potasa finamente pulverizado, ajitando constantemente con espátula de hierro, i cuando la masa haya tomado la consistencia pilular, sepáresele del fuego i divídasele en píldoras de gramos 0,20 que se plactearán convenientemente.

Píldoras mercuriales.

Píldoras azules.

Pilulæ Hydrargyri.

Mercurio puro	partes 20
Conserva de rosas	„ 30
Polvos de orozuz	„ 10

Tritúrese el mercurio con la conserva de rosas hasta su completa estincion, añádase el polvo de orozuz, hágase una mezcla íntima i divídase la masa en píldoras de gramos 0,15 o guárdesele para el uso. — Cada una contiene gramos 0,05 de mercurio metálico.

Píldoras de Protocarbonato de Hierro.

Píldoras de Vallet.

Pilulæ cum Protocarbonato Ferri.

Protosulfato de hierro puro i cristalizado .	partes 10
Carbonato neutro de soda cristalizado	„ 12
Miel blanca	„ 3
Azúcar de leche	„ 3

Disuélvase en baño-maría el sulfato de hierro en la menor cantidad posible de agua destilada que contenga un 20 p^o/_o de azúcar i previamente despojada de aire por la ebullicion. En otra cápsula de porcelana hágase lo mismo para el carbonato de soda puro, agréguese la miel i el azúcar de leche, reúnase el contenido de las dos sustancias i evapórese rápidamente al baño-maría hasta consistencia de extracto duro. — Agréguese polvos de regaliz i de altea cuanto sea necesario, i hágase píldoras de gramos 0,20.

Píldoras de Protoioduro de Hierro.

Píldoras de Blancard.

Pilulæ Ferri iodati.

Solucion de protoioduro de hierro reciente . .	C. S.
Azúcar de leche, próximamente	gramos 40
Polvos de orozuz	„ 20

Prepárese un soluto de protoioduro de hierro con las cantidades i precauciones indicadas al tratar del jarabe de ioduro de hierro. Colóquesele sobre una cápsula de porcelana tarada, en union de las otras dos sustancias i evapórese al baño-maría hasta que, con un poco de miel de abejas, tome el aspecto de masa pilular i un peso exacto de 80 gramos.

Divídase la masa en 400 píldoras iguales, arrójeselas sobre limaduras de hierro no oxidadas, i cúbrase la superficie de las píldoras con una lijera capa resinosa hecha de mastic i bálsamo de Tolú; por fin, séqueselas a un calor moderado.

De este modo resultan píldoras de un peso de gramos 0,20 próximamente i que contienen cada una gramos 0,05 de protoioduro.

Píldoras de Protoioduro de Mercurio.

Píldoras de Ricord.

Pilulæ de Ricord.

Ioduro verde de mercurio	gramos 3
Lactucario	„ 3
Estracto de cicuta	„ 3
„ acuoso de opio	gramo 1
Polvos de altea	C. S.

Hágase masa pilular i divídase en 60 píldoras. — Cada una contiene gramos 0,05 de protoioduro de mer-

curio, de lactucario i cicuta, i gramos 0,016 de extracto de opio.

Gránulos de Acido arsenioso.

Granula Acidi arsenicosi.

Acido arsenioso puro	gramo	1
Azúcar de leche	gramos	40
Goma arábica pulverizada	„	10
Miel de abejas	C. S.	

Hágase una masa pilular, de modo que el arsénico se reparta mui uniformemente en toda la masa, i divídase en 1000 gránulos iguales. — Cada uno contendrá gramos 0,001 de principio activo.

De un modo análogo se obtienen los preparados con otros medicamentos mui enérgicos, tales como los de *arseniato de soda, de hierro, estricnina, atropina etc.*

Compuestos de Plata.

Nitrato de Plata cristalizado.

Argentum nitricum crystallisatum.

Eq.: $AzO^5, AgO = 170$. Atom.: $AzO^3, Ag = 170$.

Plata pura en granallas	gramos	100
Acido nítrico puro	„	150
Agua destilada	„	50

Mézclese todo ésto en una cápsula de porcelana i déjese efectuar la reaccion a la temperatura ordinaria, colocando aquella al aire libre o bajo de una chiminea. — Evapórese hasta sequedad sobre el baño de arena, cuidando que el nitrato se funda sin descomponerse; disuélvase el nitrato en el agua destilada i séquense los cristales.

Se presenta en láminas romboidales incoloras, transparentes, inodoras, néutras al papel de tornasol, solubles en ménos de su peso de agua i en 10 partes de alcohol débil. — La luz lo descompone. La solucion acuosa de nitrato de plata tratada por el ácido clorhídrico en exceso da un precipitado blanco característico de cloruro de plata que, separado por filtracion, se disuelve fácilmente en el amoniaco. El licor anteriormente obtenido i evaporado no deja ningun residuo.

El amoniaco no debe colorear de azul una solucion de nitrato de plata.

Este cuerpo tiene numerosos incompatibles. Así se descompone por las materias orgánicas, cloruros, carbonatos i sulfatos contenidos en las aguas potables. Por esto, se le debe disolver siempre en agua destilada.

Consérvesele al abrigo de la luz.

Accion terapéutica — Detersivo.

Tóxico al interior.

Nitrato de Plata con Nitrato de Potasio.

Argentum nitricum cum Kalio nitrico.

Nitrato de plata cristalizado	.	.	.	.	gramos	100
Nitrato de potasio	„	.	.	.	„	200

Fúndanse ambas sustancias en una cápsula de porcelana i viértase rápidamente la materia en una rielera bien limpia i préviamente calentada.

Son cilindros blancos o ligeramente grises, duros, ménos quebradizos que los hechos con nitrato de plata puro. Su diámetro no es mayor de 4 milímetros i su fractura es radiada.

Consérvense al abrigo de la luz.

Uso esterno.

Nitrato de Plata fundido.

Argentum nitricum fusum.

Se le obtiene en forma de cilindros como el anterior, fundiendo el nitrato de plata cristalizado.

Son cilindros mas blancos i friables que el anterior.

Compuestos del Plomo.

Acetato neutro de Plomo.

Plumbum aceticum neutrale.

Eq.: $C^4H^3O^3, PbO, 3HO = 189,5$.

Atom.: $(C^2H^3O^2), ^2Pb, 3H^2O = 379$.

Se le obtiene por la accion del ácido acético sobre el óxido de plomo i subsiguiente cristalización.

Cristaliza en prismas romboidales, oblicuos, incoloros, transparentes, de ligero olor de ácido acético i sabor

azucarado i astringente. Al aire se esflorece i absorbe ácido carbónico. — Una parte se disuelve en casi dos partes de agua destilada i en 29 de alcohol débil.

La solucion acuosa de esta sal da un precipitado negro con el hidrógeno sulfurado, blanco con el ácido sulfúrico o sulfatos alcalinos, i amarillo con el ioduro de potasio.

El amoniaco líquido da un precipitado blanco, i el licor que sobrenada debe ser incoloro i evaporado no deja ningun residuo.

Se emplea esta sal pura al interior; pero se puede hacer uso del acetato comercial en la preparacion del licor de subacetato de plomo, con tal que no contenga cobre, hierro ni otras impuridades. — Estas se notarán fácilmente con la adiccion de una solucion de cianuro amarillo.

Consérvesele en frascos pequeños i bien tapados.

Accion terapéutica — Astringente.

Tóxico.

Carbonato de Plomo.

Albayalde.

Plumbum carbonicum.

Producto industrial, cuya composicion no es constante.

Se le encuentra en el comercio al estado de polvo, de masas o conos blancos, friables, blandos, suaves al tacto i mui pesados, insolubles en el agua i alcohol e inodoros.

El albayalde se disuelve completamente con efervescencia en los ácidos nítrico i acético; esta última solución tratada por el hidrógeno sulfurado en exceso da un precipitado negro i el licor no debe precipitar con el carbonato de soda u oxalato de amoniaco.

Se le emplea únicamente al exterior.

Ioduro de Plomo.

Plumbum iodatum.

Eq.: $PbI = 230,5$. Atom.: $PbI^2 = 461$.

Nitrato de plomo	gramos 100
Ioduro de potasio	„ 200
Agua destilada	„ 2000

Disuélvase el ioduro en medio litro de agua i en la restante el nitrato; viértase, poco a poco, la segunda solución sobre la primera, ajitando; lávese el precipitado obtenido con agua destilada fría, hasta que las aguas evaporadas no abandonen ningún residuo. Séquese el precipitado a una temperatura que no pase de 50° .

Es un polvo amarillo, mui pesado, inodoro, mui poco soluble en el agua fría, soluble en 194 partes de agua hirviendo, de donde se precipita por enfriamiento en hojas brillantes de aspecto de oro.

Consérvesele al abrigo de la luz.

Se le usa al exterior como resolutivo.

Tóxico.

Litarjirio.

Plumbum oxydatum fusum.

Eq.: $\text{PbO} = 111,5$. Atom.: $\text{PbO} = 223$.

Es el protóxido de plomo cristalizado por fusion, obtenido en las industrias metalúrgicas.

Escamas brillantes, de color amarillo mas o ménos pronunciado, inodoras, mui pesadas, insolubles en el agua, pero solubles sin efervescencia en los ácidos nítrico i acético i en las lejías alcalinas calientes.

No debe contener cobre ni hierro. Sirve para hacer varios preparados de plomo.

Minio.

Oxido rojo de Plomo.

Plumbum oxydatum rubrum.

Eq.: $\text{Pb}^3\text{O}^4 = 342,5$. Atom.: $\text{Pb}^3\text{O}^4 = 685$.

Es una combinacion de protóxido i bióxido de plomo, obtenido por via seca.

Materia pulverulenta, mui pesada, de color rojo vivo, pero no brillante; lo que lo distingue a la simple vista del óxido rojo de mercurio.

Calcinado desprende oxígeno i deja litarjirio. — El ácido nítrico diluido disuelve el protóxido de plomo i deja un residuo de color castaña, de bióxido de plomo.

El minio puro, calentado con azúcar i ácido nítrico se disuelve completamente, dando un líquido incoloro. —

Este último tratado con amoniaco en exceso no debe colorearse de azul celeste.

Se le usa al exterior.

Tóxico.

Pociones.

Son preparados líquidos majistrales destinados al uso interno, por cucharadas. A los que contienen goma i una emulsion se les suele dar el nombre de loocs. Se les prepara solo en el momento de esponderlos.

Pocion antiespasmódica.

Potio antispasmodica.

Agua destilada de melisa . . .	gramos fluidos	100
” ” ” azahar . . .	” ”	100
Licor de Hoffman	” ”	5
Jarabe de corteza de cidra . . .	” ”	30

Mézclese.

Pocion anodina.

Potio anodyna.

Agua destilada de azahares . .	gramos fluidos	100
” ” ” lechuga . . .	” ”	100
Licor de morfina	” ”	2
Jarabe de éter	” ”	40

Mézclese. — Por cucharadas.

Pocion albuminosa.

Pocio albuminosa.

Claras de huevo	No. 2
Agua comun	gramos fluidos 500
„ de azahar	„ „ 50
Jarabe simple	„ „ 50

Bátanse las claras con una corta cantidad de agua, hasta que se puedan dejar caer gota a gota, i agréguese las demas sustancias.

Se le usa como antídoto de los mercuriales.

Pocion antivomitiva de Rivière.

Potio antiemetica.

No. 1. Pocion alcalina.

Bicarbonato de potasio pulverizado . .	gramos 4
Agua comun	gramos fluidos 100
Jarabe simple	„ „ 30

Disuélvase la sal i agréguese el jarabe.

No. 2. Poción ácida.

Acido cítrico pulverizado	gramos	4
Agua comun	gramos fluidos	100
Jarabe de zumo de limon	„ „	30

Disuélvase i mézclese.

Colóquese cada una de estas pociones en frasco separado con su etiqueta correspondiente.

Para usarlas, se mézclan volúmenes iguales de ambas, i se bebe inmediatamente.

Se prepara sólo en el momento de espendarla.

Poción balsámica.

Potio balsamica.

Goma arábica pulverizada	gramos	20
Agua destilada de menta	gramos fluidos	120
Bálsamo de copaiba	„ „	30
Jarabe de Tolú	„ „	40
Eter nitroso medicinal	„ „	10

Hágase un mucílago con la goma i parte del agua de menta; emulsióñese allí el bálsamo de copaiba i agrégúense las demas sustancias, procurando obtener un volúmen de 200 gramos. — Cada 20 c. c. contienen 3 gramos fluidos de bálsamo.

Pocion cordial.

Potio cordiaca.

Vino dulce jeneroso	gramos fluidos	150
Tintura de canela compuesta	”	10
Jarabe de cortezas de naranja amarga	”	40
Mézclese.		

Pocion emulsiva gomada.

Looc blanco.

Look album.

Almendras dulces mondadas	gramos	30
” amargas	”	5
Azúcar fina	”	30
Goma tragacanto pulverizada	”	0,50
Agua destilada de azahares	”	20
Agua comun	”	180

Redúzcanse a pasta las almendras con la mitad del azúcar i agua necesaria, i luego prepárese una emulsion con el agua prescrita. Por otra parte, hágase un mucílago con el resto del azúcar, goma i agua de azahar i mézclense los dos líquidos, procurando obtener 200 gramos fluidos.

Debe tener el aspecto de una emulsion uniforme, sin grumos ni depósito.

Este preparado tiene numerosos incompatibles i se altera fácilmente, sobre todo durante el verano. El calomelano podría formar en ella *cianuro de mercurio*.

Pocion gomosa.

Potio gummosa.

Goma arábica pulverizada	gramos	10
Agua destilada de azahares	„	10
Jarabe simple	„	30
Agua comun	„	100

Mézclense.

Pocion magnesiana.

Potio cum Magnesia.

Magnesia calcinada	gramos	10
Agua comun	gramos fluidos	50
Jarabe de corteza de cidra	„	30
Agua destilada de azahares	„	20

En una cápsula de porcelana fórmese una pasta blanda con la magnesia i parte del agua; agréguese el resto de ésta i hágase hervir por algunos minutos. Déjese enfriar i agréguese las otras dos sustancias.

Esta preparacion tiene por objeto hidratar la magnesia, a fin de hacer mas suave su accion purgativa i tambien ménos desagradable.

Pocion pectoral.

Potio pectoralis.

Infuso de especies pectorales . .	gramos fluidos	200
Jarabe de bálsamo de Tolú . .	„	20
„ „ ipecacuana	„	20
Mézlense.		

Polvos.

Numerosas materias de oríjen mineral, vegetal o animal se pulverizan, ya para administrarlas en ese estado o para hacer con ellas otros preparados.

Aunque esta forma farmacéutica sea la mas natural i fácil de practicar, su realizacion está sujeta a reglas jenerales i particulares, a fin de obtener productos de superior calidad.

Para dar una idea exacta de esta operacion sería necesario recorrer uno a uno cada caso; pero en la imposibilidad de hacerlo nos limitaremos a dar algunas reglas jenerales.

Las materias primas deben ser de superior calidad, excentas de todo cuerpo extraño, i bien secas.

La pulverizacion se practica en aparatos que no sean atacables por la materia que se prepara.

Una vez hecha aquella, hai que hacer pasar los polvos al traves de tamices de seda, crin o metal, de mallas mas o ménos finas segun la naturaleza de cada sustancia. En muchos casos los morteros i tamices deben estar cubiertos, tanto para evitar pérdida como para poner al operador al abrigo de peligro.

Algunos órganos de los vegetales, como frutos i semillas, se trituran i tamizan hasta obtener un 90 por ciento de materia; otros como las flores, hojas o cortezas fibrosas hasta 75 por ciento solamente.

Algunos polvos se humedecen durante la operacion, i entónces es necesario secarlos de nuevo ántes de guardarlos; pues la humedad unida al estado de division de la materia es un agente poderoso de descomposicion.

Los polvos destinados al uso continuo, convendría disponerlos en frascos provistos de tapa desecadora. De este modo el calor i la luz casi no actúan sobre muchas sustancias vegetales.

Una vez obtenidos, se debe hacer con ellos una mezcla uniforme, porque durante la operacion se obtienen productos de densidad i valor medicamentoso diferentes.

Por fin, los polvos vegetales i animales se deben preparar en cantidades relativas al consumo, a fin de reponerlos a menudo.

Se dividen en simples i compuestos, segun que provengan de una o mas materias primas.

Hé aquí algunos ejemplos.

Polvos de Altea.

Pulvis Althææ.

Raiz de altea seca i descortezada C. S.

Córtese en sentido transversal i en trozos pequeños. —
Elmpléese un mortero de hierro i pásese por tamiz
No. 140, dejando un pequeño residuo.

De un modo análogo se preparan los de:

Raiz de Jenciana

„ „ *Orozuz*

„ „ *Ruibarbo*

„ „ *Colombo*

„ „ *Ratania.*

Polvos de Azafran.

Pulvis Croci.

Azafran C. S.

Séquesele a una temperatura que no suba de 25° i
pásese por tamiz de seda No. 100, sin dejar residuo.

Consérvesele al abrigo de la luz.

Polvos de Belladona.

Pulvis Belladonæ.

Hojas secas de belladona C. S.

Prepárese en mortero de hierro i empléese tamiz No. 120.

Del mismo modo se obtienen los de:

Hojas de Beleño

„ „ *Dijital*

„ „ *Sen.*

Polvos de Cornezuelo de Centeno.

Pulvis Claviceps purpurei.

Cornezuelo del año i bien conservado . . . C. S.

Séquesele a una temperatura que no suba de 40° i tritúresele en mortero de hierro o en molinos especiales. Pásese por tamiz de crin No. 1, sin dejar residuo.

Es un polvo gris, de olor especial, pero no fétido. Se le debe preparar solo en el momento de esponderlo; sin embargo, en invierno se conserva durante algun tiempo, cuando se le ha preparado bien i si se le guarda en frascos desecadores.

Accion terapéutica — Hemostática i excitante de la innervacion uterina.

Polvos de Linaza.

Harina de Linaza.

Farina Lini.

Semillas limpias i secas C. S.

Sométanse a la accion de un molino de acero, de

modo que se córten los granos i pásese el polvo por tamiz metálico No. 16, sin dejar residuo.

La harina de linaza debe contener la testa i el esperma-dermo, pues en la primera se encuentra contenido el mucílago i en la otra el aceite, ambos emolientes. Es de un color amarillo mezclado de partículas del color de la semilla, de olor especial de aceite de linaza, i de sabor algo azucarado. Es suave al tacto, forma masa cuanda se le aprieta en la mano i mancha un papel de seda cuando se le comprime suavemente entre dos hojas. Por fin, forma emulsion con el agua, i ésta no se colora de azul con el agua de iodo.

Este preparado se falsifica con torta de linaza, residuo de la fabricacion del aceite. Para descubrir ésto, además de la ausencia de los caractéres indicados, sería necesario determinar la proporcion de aceite, el cual debe ser, a lo ménos, de 30 por ciento.

Para ello bastaría agotar por el sulfuro de carbono un peso fijo de harina i evaporar el licor recibido en cápsula tarada. La evaporacion debe hacerse al aire libre i léjos de toda llama a causa del olor sofocante del sulfuro i de la extrema facilidad de combustion de sus vapores.

Cuando la semilla no ha sido bien limpiada, la harina suele contener mostaza, lo que puede dar malos resultados. Para reconocerla, bastará hacer una pasta con agua tibia o colocar una pequeña cantidad sobre la lengua, notándose entónces el sabor i olor característicos de la esencia de mostaza.

El aceite de esta harina se enrancia fácilmente, por lo que se le debe reponer a menudo.

Polvos de Mostaza negra.

Harina de Mostaza negra.

Farina Sinapis nigræ.

Semillas limpias i secas C. S.

Procédase como para la anterior, empleando tamiz No. 25.

Esta harina tiene un aspecto diferente de la anterior, color amarillo verdoso. Contiene tambien aceite fijo como aquella, i tratada por el agua no se colora con el agua de iodo.

Con el agua tibia debe producir rápidamente el olor sofocante i desagradable de la esencia de mostaza.

Como el desarrollo de la esencia es debido a una fermentacion, accion de la *sinaptasa* sobre el *mironato de potasio*, resulta que este preparado es aun mas alterable que el anterior, i tiene tambien varios incompatibles. Por esto no se le debe asociar alcohol concentrado, agua hirviente, u otros ajentes que destruyen los fermentos.

Consérvesele al abrigo del calor i de la humedad i repóngasele mui a menudo.

Polvos de Ipecacuana.

Pulvis Ipecacuanhæ.

Raiz de ipecacuana anillada C. S.

Séquese a la temperatura de 40°, tritúrese en mor-

tero de hierro i pásese por tamiz de seda No. 120, aprovechando solo un 75 por ciento de la materia prima.

Es un polvo gris, de olor ligeramente nauseoso, sabor algo acre i amargo. Su infuso se pone de color verde claro con un cristal de sulfato de hierro puro.

Repóngasele a menudo.

Polvos de Opio.

Pulvis Opii.

Opio oficial. C. S.

Despójese el opio de las semillas i hojas que contiene en la superficie, córtese en láminas delgadas i séquese a la estufa de agua; pulverícese i pásese por tamiz de seda No. 100, sin dejar residuo.

Debe contener 10 por ciento de morfina.

Polvos de Quina amarilla.

Pulvis Cinchonæ flavæ.

Corteza de quina seca C. S.

Tritúrese en mortero de hierro i pásese por tamiz de seda No. 140. Las especies que contienen epidérmis deben ser despojadas de ella, ántes dé triturarlas. Se obtiene hasta un 95 por ciento de producto.

Los caractéres organolépticos varían segun las especies

de cortezas. Los de ésta son: color ligeramente amarillo, pesada, sabor mui amargo, i debe producir 25 partes de sulfato de quinina cristalizado por 1000 de polvo.

El polvo de quina gris suministra 15 partes de alcalóides totales por 1000 de polvo, próximamente.

El de quina roja es mas astringente que los anteriores i debe dar 30 partes de alcalóides por 1000 de polvo.

Polvos compuestos.

Para prepararlos se reducen a polvo cada uno de sus componentes, obtenidos en tamices del mismo número, i se mézclan íntimamente. Con el tiempo sucede que los diferentes principios tienden a colocarse en el frasco por órden de sus densidades, siendo entónces estos preparados mas activos en un punto que en otro. Para evitar ésto convendría ajitarlos ántes de sacar una parte de ellos.

Polvos de Catecu compuestos.

Pulvis Catechu compositus.

Polvos de catecu	gramos	40
„ „ kino	„	20
„ „ ratania	„	20
„ „ canela	„	10
„ „ nuez moscada	„	10

Finamente pulverizadas cada una de estas sustancias, hágase una mezcla íntima.

Polvos de Creta aromáticos.

Pulvis Cretæ aromaticus.

Polvos de canela	gramos	40
„ „ nuez moscada	„	30
„ „ clavos aromáticos	„	20
„ „ semillas de cardamomo	„	10
„ „ creta precipitada	„	100
„ „ azúcar	„	26

Mézclense íntimamente.

Polvos dentífricos de Carbon.

Pulvis dentifricus carbonosus.

Polvos de carbon vegetal	gramos	200
„ „ quina gris	„	100
Azúcar entera	„	10
Esencia de menta inglesa	„	1

Viértase la esencia sobre el azúcar, pulverícese i mézclese íntimamente con las otras dos sustancias. — Conserve en frascos bien tapados.

Polvo efervescente simple.

Pulvis effervescens simplex.

Bicarbonato de soda pulverizado	. . . gramos	250
Acido tártrico	„ . . . „	250
Azúcar fina	„ . . . „	500
Esencia de limon.		C. S.

Una vez bien secas las tres primeras sustancias, mézclese todo íntimamente. Consérvesele en frascos bien tapados, a fin de que no se neutralicen las dos primeras.

Cuando el consumidor pida *citrato de soda o potasa*, espéndase este preparado; pero nó en las prescripciones médicas. Entónces se debe suministrar el cuerpo designado con ese mismo nombre en el grupo de los compuestos del sodio.

Cuando se pida *citrato de magnesia*, espéndase el preparado llamado así en el grupo de los compuestos del magnesio.

Para el citrato de potasa véanse los compuestos del potasio.

Polvo de Seltz.

Pulvis ex Seltz.

Bicarbonato de soda pulverizado . . . gramos 200

Divídanse en 100 dosis iguales i envuélvanse en papel azul.

Acido tártrico pulverizado gramos 200

Divídanse como el anterior i envuélvanse en papel blanco.

Se disponen 24 paquetes alternativos de unos i otros, en una caja conveniente, i se espendeden cuando se pide *soda refrescante*.

Para usarlos se toma medio vasó de agua pura azucarada o con un jarabe acídulo, i se disuelve allí un papel azul. — Luego se vierte el contenido de un papel blanco, se ajita i bebe inmediátamente.

Polvo de Sedlitz.

Pulvis ex Sedlitz.

Bicarbonato de soda pulverizado gramos 200

Tartrato de potasa i soda pulverizado „ 600

Mézclense íntimamente, divídanse en 100 dósís iguales i envuélvanse en papel azul.

Acido tártrico pulverizado gramos 200

Divídanse en 100 dósís que se envuelven en papel blanco.

Se acostumbra disponerlo en cajas, de un modo análogo a los anteriores. — El vulgo llama a este preparado *soda purgante*.

Se usan tambien como los anteriores.

Polvos de Dower.

Pulvis Doweri.

Polvos de	nitrato de potasio	gramos	40
„ „	sulfato de potasio	„	40
„ „	ipecacuana	„	10
„ „	opio	„	10

Mézclense íntimamente.

Cada gramo contiene gramos 0,10 de ipecacuana i de polvo de opio.

Polvos de Jalapa compuestos.

Pulvis Jalapæ compositus.

Polvos de	tubérculos de jalapa	gramos	5
„ „	bitartrato de potasio	„	9
„ „	jenjibre	„	1

Mézclense íntimamente.

Polvos de Magnesia con Ruibarbo.

Pulvis Magnesiae cum Rheo.

Magnesia	calcinada	gramos	70
Polvos de	ruibarbo	„	20
„ „	jenjibre	„	10

Mézclense.

Polvos de Orozuz compuestos.

Pulvis Glycirrhizæ compositus.

Polvos de hojas de sen	gramos	20
„ „ raiz de orozuz	„	20
„ „ frutos de hinojo	„	10
„ „ azufre lavado	„	10
„ „ azúcar fina	„	40

Mézclense íntimamente.

Pomadas.

Son medicamentos destinados a uso esterno, cuyo excipiente es la manteca de puerco. Sin embargo, hai casos en que no conviene asociar esa materia grasa a ciertos compuestos de plomo, mercurio i otros, porque los ácidos grasos obran como reductores de dichos cuerpos.

Estos preparados se deben conservar en vasos no metálicos, al abrigo del calor i del aire.

Pomada alcanforada.

Pomatum camphoratum.

Manteca preparada	partes	80
Cera blanca	„	10
Alcanfor pulverizado	„	10

Fúndanse las dos primeras sustancias, retírense del fuego i disuélvase en ellas el alcanfor.

Las proporciones de cera i aceite varían algo segun las estaciones i la consistencia de la manteca; pero se debe conservar la cantidad de 90 de materia grasa para 10 de alcanfor.

Pomada de Alquitran.

Pomatum Picis mineralis.

Manteca preparada partes 80

Alquitran mineral „ 20

Mézclense íntimamente.

Con las mismas proporciones se hacen las de *azufre lavado*, *tártaro emético*, *óxido de zinc*.

Pomada de Belladona.

Pomatum Belladonæ.

Manteca preparada partes 90

Extracto de belladona „ 10

Deslíase el extracto en la menor cantidad posible de agua caliente i hágase una mezcla uniforme.

De un modo análogo se preparan las de *cicuta*, *beleño*, *estramonio* i otras plantas narcóticas.

Pomada de Carbonato de Plomo.

Pomatum Plumbi carbonici.

Cerato de Galeno	partes 80
Carbonato de plomo pulverizado	„ 20

Mézclense íntimamente.

Prepárese en cantidad proporcionada al consumo, a fin de reponerla a menudo.

Pomada citrina.

Pomatum cum nitrato hydrargyrico.

Manteca preparada	partes 40
Aceite de olivas	„ 40
Mercurio	„ 4
Acido nítrico de 1,42	„ 8

Disuélvase el mercurio en el ácido nítrico con ayuda de un suave calor. Fúndase aparte la manteca con el aceite en una cápsula de porcelana, retíresele del fuego i agréguesele el nitrato, removiendo la masa continuamente con una barra de vidrio. Déjese reaccionar estas sustancias hasta el día siguiente, fúndase de nuevo a un suave calor, i viértasele en moldes de papel, de modo que se forme una masa plana, de un centímetro de grueso. Una vez solidificada córtesele en trozos rectangulares i envuélvase en papel de estaño.

Pomada de Desault.

Pomatum ex Desault.

Oxido rojo de mercurio	partes 10
„ de zinc por via seca	„ 10
Acetato de plomo cristalizado	„ 10
Alumbre calcinado	„ 10
Sublimado corrosivo	„ 1
Cerato rosado	„ 80

Pulverícense por separado cada una de esas sustancias i mézclense al cerato.

Pomada de Helmerich.

Pomada antipsórica.

Pomatum ex Helmerich.

Azufre lavado	partes 10
Carbonato neutro de potasa	„ 5
Agua caliente	C. S.
Manteca preparada	partes 40

Disuélvase el carbonato en el agua i agréguese las demas sustancias, procurando obtener una pomada homojénea.

Pomada de Ioduro de Potasio.

Pomatum Kali iodati.

Ioduro de potasio pulverizado	partes 10
Cerato simple	„ 90
Agua caliente	C. S.

Disuélvase la sal en el agua i agréguese el cerato.
Prepárese solamente al esponderla.

Pomada de Ioduro de Potasio iodado.

Pomatum Kali iodati cum iodo.

Iodo puro	partes 2
Ioduro de potasio pulverizado	„ 10
Agua	C. S.
Cerato simple	partes 88

Disuélvase el iodo en el ioduro con la menor cantidad posible de agua i agréguese el cerato.

Se prepara solamente en el momento de esponderla.

Pomada de Mecereon.

Pomatum Mezerei.

Estracto alcohólico de mecereon	partes 10
Cerato simple	„ 90
Alcohol concentrado	C. S.

Deslíase el extracto en el alcohol i mézclese al cerato.

Pomada de Ioduro de Plomo.

Pomatum Plumbi iodati.

Ioduro de plomo pulverizado partes 10

Aceite de almendras C. S.

Cerato simple partes 90

Deslíase el ioduro en una pequeña cantidad de aceite i agréguese el cerato.

De un modo análogo se preparan las de *calomelano* i *precipitado blanco*.

Pomada mercurial.

Ungüento napolitano.

Pomatum Hydrargyri cinereum.

Manteca preparada partes 500

Sebo de carnero preparado „ 500

Mercurio metálico „ 1000

Fúndanse juntas las materias grasas, i una vez frias agréguese por pequeñas porciones el mercurio, ajitando constantemente.

Es una pomada de color gris, de consistencia firme, uniforme i que no presenta glóbulos metálicos a la simple vista. — Una cantidad cualquiera de esta pomada tratada por el éter anhidro, debe dejar la mitad de su peso de metal.

Pomada mercurial simple.

Pomatum Hydrargyri simplex.

Pomada mercurial	partes 1000
Manteca	„ 1000

Mézclense íntimamente.

Una cantidad de ésta contiene la cuarta parte de mercurio metálico.

Pomada de Óxido amarillo de Mercurio.

Pomatum Hydrargyri oxydati flavi.

Óxido amarillo de mercurio pulverizado . .	partes 5
Aceite de almendras	C. S.
Cerato simple	partes 95

Deslíase el óxido en mui pequeña cantidad de aceite i agréguese el cerato.

Del mismo modo se obtiene la de *óxido rojo de mercurio*.

Prepárense en pequeña cantidad, a fin de renovarlas a menudo.

Pomada del Rejente.

Pomatum de Regente.

Cerato simple	partes 180
Oxido rojo de mercurio porfirizado	„ 10
Acetato de plomo cristalizado	„ 10
Alcanfor pulverizado	„ 10

Porfirícese con cuidado la sal de plomo con el óxido de mercurio, añádase el alcanfor i por último la manteca, mezclándola exactamente en un mortero, para obtener una pomada homojénea.

Pomada de Yemas de Alamo.

Pomatum Populei.

Manteca preparada	partes 1000
Yemas frescas de álamo	„ 200
Hojas „ „ belladona	„ 100
„ „ „ beleño	„ 100
„ „ „ yerba mora	„ 100

Contúndanse los vejetales en mortero que no sea de hierro i agréguese a la manteca fundida, ajitando a menudo. Despues de algunas horas de dijestion a un calor moderado, cuélese i esprímase fuertemente.

Es de color amarillo verdoso i aromática.

Compuestos del Potasio.

Acetato de Potasa.

Kalium aceticum.

Eq.: $C^4H^3O^3, KO = 98,1$. Atom.: $C^2H^3O^2, K = 98,1$.

Cristales blancos, laminares, lijeros, de sabor fresco i picante; solubles en partes iguales de agua fria i en cuatro partes de alcohol, delicuescentes al aire; su solucion acuosa es neutra al papel de tornasol.

Su solucion estendida de agua no debe dar precipitado alguno, ni cambiar de color con el agua hidrosulfurada, ni con el sulfuro de amonio, cloruro de bario, nitrato de plata u oxalato de amoniaco.

Consérvese en frascos de tapa esmerilada.

Bicarbonato de Potasa.

Kalium bicarbonicum.

Eq.: $2(CO^2), KO, HO = 101,1$. Atom.: $CO^3HK = 100,1$.

Cristaliza en prismas romboidales, oblicuos, transparentes e incoloros, de sabor alcalino; es soluble en cuatro partes de agua fria i mui poco en el alcohol; inalterable al aire i da reaccion alcalina con el papel de tornasol.

Su solucion acuosa tratada por el ácido nítrico da mucha efervescencia, i tratada en seguida por el agua hidrosulfurada i por el nitrato de barita o nitrato de plata debe quedar inalterable.

Bromuro de Potasio.

Kalium bromatum.

Eq. i Atom.: $\text{KBr} = 119,1$.

Cristales blancos cúbicos o prismáticos rectangulares, de gusto salado, mui solubles en el agua i mui poco en el alcohol de 90° c. Es inalterable al aire, pero la luz lo descompone; es neutro al papel de tornasol.

Su soluto acuoso tratado por algunas gotas de percloruro de hierro no debe alterar el papel almidonado que se coloque en la estremidad de un tubo de ensayes; lo contrario indicaría la existencia de un ioduro.

Tomado un gramo de bromuro i tratado por 1,427 de nitrato de plata disuelto en agua destilada, se obtendrá un precipitado que fácilmente se irá al fondo del tubo de ensaye: si al líquido trasparente se deja caer mas gotas de nueva disolucion de nitrato de plata no debe producirse precipitado; el caso contrario indicaría la existencia de cloruros.

Tratado por el ácido muriático puro, incoloro, quedará inalterable; si aparece color amarillo contiene bromato de potasa.

El cloruro de bario no altera la transparencia de un soluto de bromuro de potasio puro, como tampoco el ácido sulfúrico concentrado incoloro.

Consérvese en frascos esmerilados i a cubierto de la luz.

Carbonato neutro de Potasa.

Sal de Tártaro.

Kalium carbonicum purum.

Eq.: $\text{CO}^2, \text{KO} = 69,1$. Atom.: $\text{CO}^3, \text{K}^2 = 138,2$.

Cristaliza con dificultad, por lo que se presenta mas jeneralmente bajo la forma de polvo blanco, granuloso, de sabor acre, irritante; soluble en igual parte de agua e insoluble en el alcohol de 90° centesimales. — Su reaccion es fuertemente alcalina i mui delicuescente al aire. — Se ensaya como el anterior.

Consérvese en frascos de tapa esmerilada.

Cianuro de Potasio.

Kalium cyanatum.

Eq. i Atom.: $\text{CyK} = 65,1$.

Se presenta en cubos cristalinos incoloros, de olor de esencia de almendras amargas, mui solubles en el agua i poco en el alcohol concentrado. — Es delicuescente al aire.

Tratado por un ácido diluido da lijera efervescencia; si se produjera mucha indicaría la existencia de un carbonato. No da precipitado por cloruro de bario, ni se colora por el soluto de acetato de plomo. — Guárdese en frascos de tapa esmerilada, al abrigo de la luz, i colóquese en lugar reservado para los venenos.

Citrato de Potasio.

Kalium citricum.

Eq.: $C^{12}H^5O^{11},3(KO) = 306$. Atom.: $C^6H^5O^7K^3 = 360$.

Acido citrico cristalizado	partes 50
Carbonato neutro de potasa puro	„ 100
Agua comun	„ 500

Disuélvase el ácido en el agua i agréguese por pequeñas porciones el carbonato, hasta obtener un licor neutro; evapórese la solucion hasta que comience a formarse una película en la superficie, déjese cristalizar i séquese el producto resultante.

Masa blanca formada por la reunion de pequeños cristales blancos. Es un cuerpo lijaramente delicuescente, mui soluble en el agua, de sabor poco salino i no desagradable.

Consérvesele al abrigo del aire.

Accion terapéutica — Laxante.

Clorato de Potasio.

Kalium cloricum.

Eq.: $ClO^5,KO = 122,6$. Atom.: $ClO^3,K = 122,6$.

Se presenta en láminas romboidales o hexagonales transparentes, incoloras, brillantes, de sabor fresco i picante, inalterables al aire, solubles en 17 partes de agua fria, en tres de agua hirviendo, e insoluble en el alcohol.

El soluto acuoso no debe alterarse con el cloruro de bario, nitrato de plata, sulfuro de amonio u oxalato de amonio. Si se le trata por el alcohol, se filtra i se enciende en seguida, no debe colorearse la llama de verde.

Ioduro de Potasio.

Kalium iodatum.

Eq. i Atom.: KI = 166,1.

Cristaliza en cubos incoloros, semi-transparentes, de gusto salado, mui solubles en el agua i en trece partes de alcohol a 95°; atrae algo la humedad al aire libre, i la luz lo descompone. — Neutro al papel de tornasol.

El hecho solo de disolverse en el alcohol mencionado indicará la pureza de esta sal. La solucion acuosa no se enturbia por el agua de cal, de cloruro de bario o de ácido sulfúrico diluido; en caso contrario indicarian la presencia del carbonato de potasa, sulfato de potasa o sales de cal solubles.

Precipitado con el nitrato de plata, lavado bien con amoniaco líquido i filtrado en seguida, se obtendrá un líquido que, neutralizado por el ácido nítrico, no se enturbia; lo contrario, estaría mezclado a un cloruro o bromuro.

Si despues de haber tratado el ioduro por 13 veces su peso de alcohol de 95° quedare residuo, se disolverá éste en el agua, la que mezclada a algunas gotas de

agua sulfurada dará una coloracion amarilla i pronto roja, debida a la presencia de iodato de potasa.

Consérvese a cubierto de la luz i del aire.

Nitrato de Potasio.

Kalium nitricum.

Eq.: $\text{AzO}^5, \text{KO} = 101,1$. Atom.: $\text{AzO}^3, \text{K} = 101,1$.

Cristaliza en prismas hexagonales terminados por cimas de seis caras; transparentes, incoloros, de sabor fresco i picante, solubles en tres partes de agua fria i en ménos de media parte de agua hirviendo; es inalterable al aire. Arrojado sobre el fuego aviva la combustion.

La solucion acuosa diluida se enturbia ligeramente por el cloruro de bario o el nitrato de plata. El meta-antimoniato de potasa no debe precipitarlo.

Potasa cáustica fundida.

Kalium causticum fusum.

Eq.: $\text{KO}, \text{HO} = 56,1$. Atom.: $\text{KHO} = 56,1$.

Cilindros blancos, opacos, frágiles, de fractura cristalina, de sabor cáustico, de reaccion fuertemente alcalina i deliquescente al aire. Es mui soluble en el agua i alcohol.

La solucion acuosa tratada por el ácido tártrico en exceso no debe producir efervescencia i sí un precipitado granudo de pequeños cristales. Tratado por el sulfuro

de amonio no debe dar precipitado ni enturbiarse la disolucion.

Consérvese en frascos de tapa esmerilada i úsese con precaucion.

Sulfato de Potasio.

Kalium sulfuricum.

Eq.: $\text{SO}^3, \text{KO} = 87,1$. Atom.: $\text{SO}^4, \text{K}^2 = 174,2$.

Cristaliza en prismas hexagonales terminados en pirámides cortas, duras e incoloras, de sabor amargo desagradable, solubles en nueve partes de agua fria i en cuatro de agua hirviendo. Es inalterable al aire.

La solucion acuosa es neutra al papel de tornasol i no debe dar precipitado al tratarla por el carbonato de potasa neutro, sulfuro de amonio, ferrocianuro de potasio o amoniaco. Acidulada con el ácido nítrico quedará incolora o lijeramente turbia por el nitrato de plata.

Tartrato ácido de Potasio.

Bitartrato de Potasa o Cremor.

Kalium bitartaricum.

Eq.: $\text{C}^8\text{H}^4\text{O}^{10}, \text{KO}, \text{HO} = 188,1$.

Atom.: $\text{C}^4\text{H}^4\text{O}^6, \text{HK} = 188,1$.

Se presenta en cristales prismáticos romboidales, rectos, incoloros, inodoros, de sabor ácido, solubles en

250 partes de agua fria i en 15 de agua hirviendo. Es inalterable al aire i, proyectado sobre el fuego, se descompone produciendo olor de azúcar quemada.

El crémor tratado en frio por un soluto de potasa cáustica debe disolverse. Con los ácidos diluidos no debe hacer efervescencia ni alterarse por el sulfuro de amonio. Préviamente acidulado por el ácido nítrico no da precipitado con el nitrato de barita o de plata.

Tartrato neutro de Potasio.

Crémor soluble.

Kalium tartaricum neutrale.

$$\text{Eq.: } \text{C}^8\text{H}^4\text{O}^{10}, (\text{KO})^2 = 226,2.$$

$$\text{Atom.: } \text{C}^4\text{H}^4\text{O}^6, \text{K}^2 = 226,2.$$

Cristaliza en prismas romboidales oblicuos, incoloros, de sabor amargo desagradable; es soluble en cuatro partes de agua fria i en parte i media de agua hirviendo. Es delicuescente al aire.

Su solucion acuosa es neutra o ligeramente alcalina, i no debe alterarse por el sulfuro de amoniaco u oxalato de amoniaco. Tratado por el ácido nítrico diluido, no debe dar efervescencia; en seguida esa misma solucion tratada por el cloruro de bario o nitrato de plata no debe dar precipitado alguno.

Consérvese en frascos de tapa esmerilada.

Tartrato de Potasa i Soda.

Sal de Seignette.

Kalium natrio-tartaricum.

Eq.: $C^8H^4O^{10}, KO, NaO, 8HO = 282,1.$

Atom.: $C^4H^4O^6, K, Na, 4H^2O = 282,1.$

Se le obtiene por saturacion en caliente del crémor por el carbonato neutro de soda.

Cristaliza en gruesos prismas romboidales de ocho caras, incoloros, inodoros, de un lijero sabor salino; es soluble en 1,2 partes de agua fria e insoluble en el alcohol.

Súlfuro de Potasio.

Hígado de Azufre.

Kalium sulfuratum.

Es un polisúlfuro obtenido por fusion en vasos cerrados, de una mezcla de partes iguales de carbonato neutro de potasio i flor de azufre.

Se presenta en el comercio en placas irregulares, de color amarillo verdoso i de quebradura de color de hígado. Al aire produce olor de hidrógeno sulfurado i se descompone con el tiempo, tomando entónces el aspecto de placas blanquizas surcadas de rasgadas. Se disuelve en dos partes de agua.

Consérvese en frascos pequeños al abrigo del aire, i repóngasele a menudo.

Pulpas.

Son medicamentos de consistencia blanda preparados con la sustancia tierna de los frutos u otros órganos vegetales.

Pulpa de Caña fistula.

Pulpa Cassiæ.

Abiertos los frutos de esta planta, estráigase todo su contenido, póngase, amasado con un poco de agua, en una cápsula de porcelana i ésta sobre un baño-maría, ajitando a menudo, hasta que se haya ablandado i pásese al traves de un tamiz de crin. El producto obtenido se evapora al baño-maría hasta consistencia de extracto blando.

Consérvese en lugar fresco i en tarros no metálicos. Del mismo modo se hace la de *tamarindos*.

Pulpa de Ciruelas.

Pulpa Prunium.

Ciruelas secas C. S.

Espónganse sobre un diafragma a la accion del vapor de agua, i una vez que se hayan ablandado, despójeseles del hueso, tritúrense en un mortero i pásense por un tamiz de crin.

Quino de la India.

Gummi Kino.

Pterocarpus Marsupium. *Martins.*

El quino oficial es el jugo estraido i seco de dicha planta. Se presenta en trozos pequeños, irregulares, angulosos, de color gris, brillantes, de color rojo de rubí en hojas delgadas. Es quebradizo, fácil de producir un polvo rojo, de sabor astringente, inodoro, soluble en el agua i alcohol.

Raices.

Raiz de Anjélica.

Radix Angelicæ.

Archangelica officinalis. *Hoffman.*

Se presenta en trozos de ocho centímetros de longitud, delgada, esponjosa, provista de anillos gruesos, de donde parten raicillas largas de cuatro a seis milímetros de grueso, blandos i con surcos. Por fuera la raíz es gris i por dentro blanca.

Raiz de Altea o Malvabisco.

Radix Althææ.

Althæa officinalis. L.

Raiz larga, del grueso del dedo o mas delgada, descortezada, sabor mucilajinoso, algo dulce, color blanquizo, médula esponjosa, rica en mucílago. Sus hojas son pecioladas, casi cordiformes, puntiagudas dentadas, casi siempre divididas en 3 o 5 lóbulos poco pronunciados; tomentosas por ambas caras i mucilajinosas.

Raiz de Colombo.

Radix Colombo.

Coculus palmatus. Wall.

Discos redondeados o elípticos de 3 a 6 centímetros de diámetro i de $\frac{1}{2}$ a 2 de espesor, cubiertos al exterior de una capa rugosa gris amarillenta, que a su vez cubre a la corteza de unos 5 milímetros de espesor, de color amarillo pronunciado, mas claro por dentro. Entre la corteza i la madera hai una línea oscura fina i bien marcada. En el centro se descubren innumerables poros, con tal regularidad colocados, que forman una estrella cuyos rayos parten de la epidérmis hácia adentro, haciéndose cada vez mas perceptibles. — Una disolucion de iodo, tiñe al colombo de un intenso color azul.

Raiz de Ipecacuana.

Radix Ipecacuanhæ.

Cephælis ipecacuanha. *Rich.*

Raices de algunos centímetros de largo, de 3 a 5 milímetros de grueso, mas delgadas en ambas estremidades i encorvadas en forma vermicular. Son de color gris claro, oscuro o pardo, distinguiéndose por prominencias semi-circulares; desiguales i situadas a distancia de un milímetro una de otra, así como por surcos longitudinales. La corteza, que es la parte medicinal, es gris blanquizca, córnea, fácil de separar, rica en emetina. La ipecacuana tiene un olor nauseabundo especial i sabor amargo.

Raiz de Jenciana.

Radix Gentianæ.

Gentiana lutea. *L.*

La raiz es redonda, larga, de 2 a 3 centímetros de grueso. Seca tiene una corteza de color amarillo oscuro; es anillada por encima, i con estrias longitudinales, finas por debajo, cuya corteza, en la seccion trasversal de la raiz, está separada del núcleo por un anillo oscuro. Es porosa, esponjosa, de fractura áspera, frágil, sabor mui amargo.

Raiz de Orozuz.

Radix Liquiritiæ.

Glycyrrhiza glabra. L.

En haces largos, compuestos principalmente de las raicillas secundarias de 5 a 20 milímetros de grueso. Por fuera son de color pardo agrisado, por dentro mui amarillos. La corteza está separada por una zona estrecha mas oscura, de la parte leñosa que es tambien amarilla, i atravesada por muchos radios medulares lineales. Seca es de un gusto dulce, algo repugnante.

Raiz de Pacul.

Radix Cistoideæ.

Krameria cistoidea. Hook.

Arbusto que crece en el norte de Chile, con hojas aovadas, oblongas. Su raiz, de un color algo mas rojizo que la ratania, contiene principalmente en su corteza gran cantidad de tanino. Su sabor es amargo i fuertemente astringente.

Raiz de Pangue.

Radix Gunneræ.

Gunnera chilensis. *Lamk.* — **Gunnera scabra.** *R. i P.*

Planta grande sin tallo; las hojas ligeramente pecioladas, de ordinario enormes, de un metro de diámetro, orbiculares, lobuladas. La raiz es la parte usada en Farmacia. Se presenta en discos irregularmente redondeados, elípticos, desde 5 a 10 i aun mas centímetros de diámetro, i de medio a 2 centímetros de espesor, cubiertos por fuera de una capa morena amarillenta, por dentro de color amarillo claro, lijeros, frágiles i de sabor astringente poco amargo.

Raiz de Pelitre.

Radix Pyrethri.

Anacyclus officinarum. *Hayne.*

Se presenta en trozos largos de cuatro milímetros de grueso, de color gris oscuro por fuera i blanco pálido por dentro, rugosa en sentido longitudinal i quebradiza. Su sabor es ardiente i provoca una abundante salivacion.

Pircun.

Radix Anisomeriæ.

Anisomeria drastica. *Don.*

Planta vivaz de raíz mui gruesa, tallo subpubescente, cilíndrico, vestido de hojas bastante aserradas, gruesas, pecioladas, oblongas, elípticas, coriáceas, mucronadas, un tanto discurrentes sobre el peciolo. Se cria en los lugares pedregosos de las cordilleras centrales de Chile.

La raíz, única parte que se usa, es napiforme, grande, llegando a pesar hasta un kilógramo, dura, leñosa, compacta; arrugada, desigual, estriada por fuera i de color oscuro apénas amarillento; por dentro de color blanco sucio, sabor algo dulce. Contiene una resina drástica.

Raíz de Polígala de Virginia.

Radix Senegæ.

Polygala Senega. *L.*

Raíz cilíndrica hasta del grueso de un dedo, nudosa, poco ramosa, anillada por la parte superior, con surcos longitudinales, verrugosa por la parte inferior, tortuosa i provista de nudos en algunas partes; amarillenta o grisácea por fuera; i en la seccion trasversal deja ver una corteza grisácea i un centro leñoso de color amarillo pálido. Su sabor es acre, persistente i poco amargo.

Raiz de Ratania.

Radix Krameriaë.

Krameria triandra. R. i P.

Raices gruesas como el dedo, que parten de un tronco mas grueso, largas, leñosas; compuestas de una parte cortical de un rojo pardusco, i de un cuerpo leñoso color canela claro. Su corteza tiene un sabor amargo i fuertemente astringente; miéntras que en la parte leñosa es apénas pronunciado. Por esta razon deben rechazarse los trozos mondados.

Raiz de Ruibarbo.

Radix Rhei.

Rheum officinale. H. Br.

Esta raiz se presenta casi siempre mondada, dura, en pedazos de diversa forma i tamaño, provista a menudo de una perforacion; amarilla por fuera i cubierta casi siempre de un polvo del mismo color, fractura desigual, marmórea, roja i blanca, de un gusto i olor peculiar. Mascada cruje entre los dientes i da a la saliva un color amarillento.

Usese siempre el ruibarbo de la China que va a Europa por la via Canton, o el denominado Moscovito que va via de Rusia. El europeo es de calidad mui inferior.

Raiz de Serpentaria.

Radix Serpentariæ.

Aristolochia serpentaria. L.

Raiz con muchos nudos, corta, del grosor de una pluma de escribir, flexuosa, i con numerosas raicillas hasta de 8 centímetros de largo, delgadas, frágiles i de color gris amarillento, sabor aromático, amargo i acre, olor alcanforado.

Raiz de Taraxacon.

Radix Taraxaci.

Taraxacum officinale. Weber.

Raiz seca, de unos treinta centímetros de largo por dos i medio de ancho en su base, adelgazándose poco a poco hácia el vértice. Por fuera es de color gris-oscuro, i su leño es citrino, poroso i de sabor amargo.

Raiz de Valeriana.

Radix Valerianæ.

Valeriana officinalis. L.

Esta raiz se distingue mui principalmente por su olor fuerte especial i va acompañada de raicillas largas, delgadas, flexuosas, estriadas a lo largo, grises o gris amarillento, de sabor subamargo.

Raiz de Zarzaparrilla.

Radix Sarsaparillæ.

Smilax medica et alia species Smilacis.

Debe preferirse la de Centro-América, denominada de Honduras.

Se presenta en manojos arrollados de 8 a 10 centímetros de grueso, formados de trozos de 3 a 5 decímetros próximamente de longitud i de 6 milímetros de grueso, bastante surcados, de color pardo grisáceo u oscuros por fuera. En la seccion trasversal se dejan ver dos anillos.

Rasuras.

Rasuras de Culen.

Psoralea glandulosa. L.

Se le obtiene raspando los tallos jóvenes i frescos con un instrumento cortante, despues de haberlos despojado de su corteza. Es de un lijero olor agradable mui distinto del olor solamente herbáceo que poseen las de palqui (*Cestrum palqui*, L.), las cuales se preparan del mismo modo.



Resinas, Gomo-resinas, Oleoresinas.

Benjui de Siam.

Resina Benzoë.

Stirax Benzoin. *Dryander.*

Se presenta en trozos redondos, de color amarillo-rojizo por fuera i blancos por dentro, o bien en masas voluminosas pardo-rojizas incrustadas de pequeños trozos blancos de tamaño de una almendra sin espermadermo. Su fractura es resinosa i su olor aromático agradable que recuerda el de vainilla. Este producto es superior al de Sumatra, al cual debe preferirse. El olor de este último se parece al estoraque, i calentado con agua de cal i permanganato de potasa da olor de esencia de almendras amargas, a causa de la oxidacion del ácido cinámico que contiene.

Colofonia.

Resina comun. — Resina amarilla.

Colophonium.

Resíduo de la destilacion de las trementinas.

Se espende en trozos irregulares, angulosos, de color amarillo rojizo, algo transparentes, friables, de fractura vítrea, de poco olor i sabor, fusible a 135° i soluble en las materias grasas, algo en el alcohol i éter e inalterable al aire.

Elemi.

Resina Elemi.

Icica Icicariba DC.

Se estraee principalmente en el Brasil por incisiones en dicho árbol. Tiene el aspecto de trozos irregulares blandos o duros, de color blanco amarillento parecido al color del limon, de olor aromático agradable i sabor amargo i ardiente. Es soluble en el alcohol caliente i en las materias grasas.

Resina de Guayaco.

Resina Guayaci.

Guayacum officinale. L.

Trozos irregulares de diferentes tamaños, de color verde oscuro, quebradizos, de fractura vítrea, de lijero olor, solubles en parte en el alcohol i licor de potasa cáustica, i poco en las materias grasas. Los agentes oxidantes i el aire mismo la enverdece o azulea. Los jugos vejetales recientes como de papas, cebollas, hacen lo mismo.

Resina de Jalapa.

Resina Jalapæ.

***Ipomea Purga.* Hayne.**

Tubérculos de jalapa groseramente triturados parte 1
Alcohol de 90° partes 5

Macérese por 8 dias ajitando a menudo, cuélese con fuerte espresion i fíltrese. Vuélvase a tratar el marco por otra cantidad igual de alcohol, esprímase fuertemente i fíltrese el licor; reúnanse las tinturas, estráiganse las tres cuartas partes de alcohol por medio de la destilacion, i al residuo mézclese cinco veces su volumen de agua pura. El precipitado obtenido constituye la resina de jalapa, la que se separa por filtracion i se seca en cápsulas planas a un calor moderado.

Del mismo modo se obtienen las resinas de:

Raiz de escamonea

„ „ *piracun.*

Mastic.

Resina Mastiche.

***Pistacia Lentiscus.* L.**

Se presenta en pequeños granos redondeados o cilíndricos de color amarillo claro, recubiertos por una lijera capa de polvo blanquecino, de fractura vítrea, fáciles de pulverizar. Se disuelve en gran parte en el alcohol.

Pez de Borgoña.

Pix Burgundica. — **Pix alba.**

Abies excelsa. *Lamk.*

Producto obtenido por incisiones hechas en los árboles de este jénero i solidificado por sí solo a la temperatura ordinaria.

Se presenta en masas amarillas, opacas, o lijeramente diáfanas en trozos delgados, quebradizas, de olor terebentinado agradable, incompletamente solubles en el alcohol, i mui fusibles.

Trementina de Venecia.

Terebinthina. .

Pinus Larix. *L.*

Producto obtenido por incisiones de esta planta. Es de consistencia de miel de abejas recién estraida, de color amarillo claro, trasparente, de olor balsámico agradable i sabor amargo. — No es secante al aire.

Gomo-resina Amoniaco.

Gummi-resina Ammoniacum.

Dorema Ammoniacum. *Don.*

La mejor clase es la que se presenta en granos aislados mas o ménos redondeados, desde el tamaño de una arveja hasta el de una nuez, duros, secos, quebra-

dizos, de color amarillo-moreno por fuera i blanco de leche por dentro. Es susceptible de pulverizarse, i triturados con agua produce emulsion. Posee un lijero olor i su sabor es algo amargo, ardiente, desagradable.

Asafétida.

Asa foetida.

Ferula Asa foetida. L.

Se presenta en masas irregulares incrustadas de lágrimas blanquecinas semi-transparentes o en granos que se adhieren mas o ménos entre sí. Es blanda, fusible, de olor a ajos, hedionda, repugnante i sabor acre, amargo i nauseabundo. Triturada con el agua, suministra una emulsion, i se disuelve en gran parte en el alcohol de 80°.

Gomo-resina Gutta.

Gummi-resina Gutta.

Garcinia Morella. Desr.

Se presenta jeneralmente en trozos cilíndricos o lijamente comprimidos, duros, secos, quebradizos, de color amarillo anaranjado, de fractura vítrea i transparente cerca de los bordes, de sabor apénas perceptible al principio, i luego dulce i acre.

Los álcalis cáusticos o sus carbonatos la disuelven.

Mirra.

Myrrha.

Balsamodendron Myrrha. *Nees.*

Trozos irregulares, angulosos de diferentes tamaños, de color rojo-moreno, recubiertos de un polvo gris, de superficie irregular, áspera, fractura compacta, desigual i color amarillo. Posee un ligero olor balsámico i sabor amargo. Se disuelve en parte en el alcohol.

Olíbano o Incienso.

Olibanum.

Baswellia papirifera. *Hochr.*

De las varias suertes que existen en el comercio, la mejor se presenta en trozos recurbiertos de polvo, subglobosos o en forma de lágrimas de color amarillo gris mas o ménos pronunciado, fácil de quebrar, de fractura cérea; posee un ligero olor balsámico i sabor ardiente, aromático. Se disuelve casi totalmente en el alcohol i despidе un olor agradable, característico cuando se le arroja sobre las ascuas.

Rizomas.

Rizoma de Cálamo.

Radix Calami.

Acorus Calamus. L.

Rizoma cilíndrico de dos i medio centímetros de largo, provisto de cicatrices por la parte superior, correspondientes a la insercion de las hojas, i por debajo se notan los puntos de donde parten las raicillas. Es de color rojo gris por fuera, i blanco i esponjoso por dentro, de olor balsámico agradable i sabor amargo. En el comercio se encuentra el rizoma descortezado, en forma de media caña, de color blanco gris, esponjoso i seco.

Rizoma de Helecho macho.

Rhizoma Filicis maris.

Polyslichum Filix max. Roth.

Rizoma de longitud variable, de 2 i $\frac{1}{2}$ centímetro de grueso, esponjoso cuando seco, ligero, de color verde por dentro, color que con el tiempo varía i se transforma en rojo de canela; seccionado al traves, deja ver un círculo formado de 3 a 10 manojos orbiculares blancos. Las frondes que lo cubren son por fuera de color moreno oscuro, por dentro verdoso.

Rizoma de Jengibre.

Rhizoma Zingiberis.

Zingiber officinalis. Kose.

Se presenta en fragmentos compactos, pesados, aplanados de 3 a 5 centímetros de largo, fáciles de quebrar, de fractura desigual, de olor aromático agradable i de sabor urente de especia. En el comercio los hai mondados parcial o totalmente: en el primer caso no lo están en el borde, i la corteza en este sitio es de color gris-amarillo; en el segundo es de un amarillo pálido o blanquecino. Debajo de la corteza tiene un anillo oscuro i muchos receptáculos resinosos pequeños.

Como el sabor de esta sustancia reside mas bien en la corteza, debe preferirse las especies no mondados o solo parcialmente. La blanca preparada por la cal o por el cloro debe rechazarse.

Rizoma de Lirio de Florencia.

Rhizoma Iridis florentinæ.

Iridis Florentina. L.

Rizoma grueso, ramoso, provisto superiormente de anillos, formados por la insercion de las hojas, en la cara inferior se notan cicatrices correspondientes a la insercion de numerosas raices. En el comercio se encuentran los rizomas descortezados, i son blancos,

duros, gruesos en parte i estrechados al dividirse en dos o mas ramas. Es de olor suave algo porecido al de violeta i de sabor aromático, ardiente.

Rizoma de Trique.

Rhizoma Libertia.

Libertia cærulescens. *Kth.*

Rizoma del grosor de mango de pluma o poco mas, ya recto o encorvado, que se divide dicotómicamente a distancia de 5 a 10 centímetros. Es de color moreno oscuro cuando seco, provisto de anillos resultantes de la insercion de las hojas, i de numerosas raicillas largas i filiformes. Su fractura es compacta, dura, de color blanco sucio en el centro i mas oscuro en la circunferencia. — Es inodoro i de sabor ligeramente amargo.

Rizoma de Zedoaria.

Rhizoma Zedoariæ.

Curcuma Zedoaria. *Rox.*

Rizoma aovado i anillado, del grueso de dos i medio centímetros, que se presenta en el comercio, cortado a lo largo o al traves, en fragmentos compactos i tenaces, de color blanco gris; sabor acre i amargo, olor alcanforado.

Sanguijuela medicinal.

Hirudo officinalis.

Es un anélido de cuerpo semi-cilíndrico, constituido de numerosos anillos, convexo en el dorso i los costados i plano en el vientre; la cabeza es obtusa i su boca está provista de tres dientes mui agudos. El color del dorso es de un gris verdoso, i el vientre es amarillo mezclado de verde mas claro que lo anterior.

A los lados de la línea media se notan cuatro líneas longitudinales en que se alternan los colores de ocre con verde i amarillo, puntuados de manchas.

Pesan de 1 gramo a 5. — Consérvense en agua fresca renovada mui frecuentemente i al abrigo del calor.

Santonina.

Santoninum.

Sustancia estraida por medio de la cal i alcohol, de las flores de la *Artemisia maritima* i otras especies del mismo jénero.

Se presenta en láminas prismáticas, blancas, brillantes, inodoras, amargas, solubles en 300 partes de agua fria, 250 de la hirviendo, 40 de alcohol de 90°, 3 de alcohol hirviendo, en 70 de éter i 5 de cloroformo.

Calcinada sobre una lámina de platino no deja ningun residuo. — Los soluciones débiles de potasa o soda la

disuelven sin colorearla; pero las alcohólicas concentradas de estos mismos álcalis, la coloran en rojo vivo. Mezclada con ácido sulfúrico concentrado i algunos cristales de bicromato de potasa no debe colorearse.

La luz la descompone con facilidad, haciéndola tomar color amarillo.

Tóxico.

Semillas.

Semillas de Cólchico.

Semen Colchici.

Colchicum autumnale. L.

Semillas redondas, hasta dos milímetros de grueso, coriáceas, de color pardo rojizo por fuera, algo pegajosas cuando no son viejas; por dentro son de un color gris pálido i no tienen olor; pero sí un sabor repugnante, amargo i acre.

Los bulbos contienen ménos colchicina; por eso deben preferirse las semillas. — Tóxico.

Semillas de Estramonio.

Semen Daturæ.

Datura Stramonium. L.

Semillas pequeñas de dos milímetros de largo, reniformes, provistas de ligeras hojuelas, negras por fuera

i blancas por dentro, de sabor amargo, i que despiden un olor desagradable cuando se les muele.

Se deben recolectar bien maduras, en el momento de la dehiscencia del fruto.

Tóxico.

Semillas de Hiosciamo.

Semen Hyoscyami.

Hyoscyamus niger. L.

Semillas pequeñas, comprimidas, subreniformes, puntuadas, reticuladas, de color gris oscuro por fuera i blancas en su interior, de sabor oleoso amargo.

Tóxico.

Semillas de Linaza.

Semen Lini.

Linum usitatissimum. L.

Se deben elejir limpias, nuevas, sin sustancias estrañas, ni otras clases de semillas, sobre todo de mostaza i de *Lolium arvensis* (ballico), que son narcóticas acres.

Semillas de Membrillos.

Semen Cydoniæ.

Cydonia vulgaris. *Persoon.*

Se emplean estas semillas a manera de las de lino por la cantidad considerable de mucílago que suministran al agua. Por consiguiente, deben estraerse con cuidado del fruto, de modo que no se desprenda el mucílago seco que las rodea. No deben estar mezcladas con semillas de peras o manzanas.

Consérvense en lugar seco.

Semillas de Mostaza.

Semen Sinapis.

Brassica nigra. *Koch.*

Se elejen las nuevas, limpias, sin polvo ni sustancias estrañas, de color oscuro de óxido de hierro i que no estén mezcladas con semillas de *Brassica Rapa*, L.

Nuez moscada.

Nux moschata.

Myristica moschata. *Thunb.*

Almendra con parte de la endopléura de esta planta. Son de forma aovada, de superficie desigual, de 2 centí-

metros de ancho i hasta 3 de largo. — Su fractura es irregular, granuda, da un polvo aromático i de sabor ardiente.

Semillas de Nuez vómica.

Nux vómica.

Strychnos nux vómica. L.

Semilla circular aplastada, de dos a $2\frac{1}{2}$ centímetros de diámetro, escavada i umbilicada por una de sus caras, algo prominente por la otra, de consistencia córnea, de superficie gris amarillenta i al interior blanquizca; sabor mui amargo, inodora. — Contiene estricnina i brucina. Tóxico.

Compuestos del Sodio.

Acetato de Soda.

Natrium aceticum.

Eq.: $C^4H^3O^3, NaO, 6HO = 136.$

Atom.: $C^2H^3O^2, Na, 3H^2O = 136.$

Cristaliza en prismas estriados, incoloros, inodoros, brillantes, esflorescentes al aire, solubles en tres partes de agua fria i en su volúmen de agua hirviendo, insolubles en el alcohol. Calentado se funde primeramente

en su agua de cristalización, después se seca i vuelve a fundirse, i por fin se descompone, produciendo acetona.

No precipita por el ácido tártrico ni por el cloruro de platino, al contrario de lo que sucede al acetato de potasa. Disuelto en cuarenta partes de agua no se altera por el agua hidrosulfurada, cloruro de bario o nitrato de plata.

Consérvese al abrigo del aire.

Bicarbonato de Soda.

Natrium bicarbonicum.

Eq.: $2(\text{CO}^2), \text{NaO}, \text{HO} = 84$. Atom.: $\text{CO}^3\text{H}, \text{Na} = 84$.

Se presenta en polvo blanco o en masas compactas blancas, inodoras, formadas por la aglomeración de pequeños cristales, inalterables al aire, solubles en catorce partes de agua fría, de gusto salado, alcalino desagradable i de lijera reacción básica.

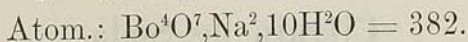
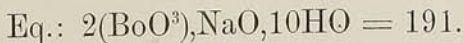
Saturado por el ácido nítrico no debe dar precipitado sensible por el cloruro de bario ni por el nitrato de plata.

Disuelto en cien partes de agua no se obtendrá precipitado por el agua hidrosulfurada.

Si estuviera mezclado al carbonato neutro o al sesquicarbonato se obtendría un precipitado blanco con el sulfato de magnesia.

Borato de Soda. — Borax.

Natrium boricum.



Cristaliza en prismas romboidales, oblicuos, incoloros, transparentes, duros, solubles en siete partes de agua fria i tres de agua hirviendo. El soluto tiene reaccion alcalina.

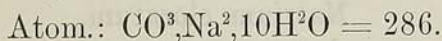
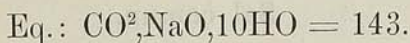
Tratado por los ácidos diluidos no dará efervescencia no debe dar precipitado por el amoniaco ni por el carbonato neutro de potasa o soda.

El cloruro de bario i el nitrato de plata producen precipitados solubles en el ácido nítrico: si no se disolvieran sería por la existencia de sulfatos o cloruros. — Es lijeramente esflorescente al aire.

Consérvese en frascos bien tapados.

Carbonato neutro de Soda.

Natrium carbonicum.



Se presenta en gruesos trozos formados por la aglomeracion de cristales prismáticos romboidales, incoloros, transparentes, inodoros, de sabor alcalino, solubles en dos partes de agua fria, en la cuarta parte de agua hirviendo, i esflorescentes al aire seco.

La solución no se altera por el sulfhidrato de amoníaco, i saturado de ácido nítrico no debe producir precipitado por el cloruro de bario o nitrato de plata.

Citrato de Soda.

Natrium citricum.

$$\text{Eq.: } \text{C}^{12}\text{H}^5\text{O}^{11},3(\text{NaO}) = 258.$$

$$\text{Atom.: } \text{C}^6\text{H}^5\text{O}^7, \text{Na}^3 = 258.$$

Acido cítrico		partes 100
Carbonato neutro de soda puro		„ 200
Agua comun hirviendo		„ 500

Disuélvase el ácido en su peso de agua caliente i el carbonato en el resto; mézclense poco a poco las soluciones hasta neutralisacion completa. Evapórese al baño-maría hasta que comience a aparecer una película en la superficie, i déjese cristalizar.

Sal blanca, cristalizada, de sabor no desagradable i mui soluble en el agua.

Cloruro de Sodio.

Sal comun.

Natrium cloratum.

$$\text{Eq. i Atom.: } \text{NaCl} = 58,5.$$

Cristaliza en cubos pequeños, incoloros, solubles en tres partes de agua fria, de gusto salado i reaccion neutra. Pulverizado es blanco i atrae la humedad del aire.

Su solución no se altera por el sulfhidrato de amoníaco, oxalato de amoníaco, nitrato de barita o carbonato neutro de soda puro.

Nitrato de Soda.

Salitre de Soda.

Natrium nitricum.

Eq.: $\text{AzO}^3, \text{NaO} = 85$. Atom.: $\text{AzO}^3, \text{Na} = 85$.

Cristaliza en prismas romboidales, incoloros, transparentes, solubles en dos partes de agua fría i en ménos de una parte de agua hirviendo, de sabor fresco i acre. Es delicuescente al aire.

El salitre de soda químicamente puro no dará precipitado por el carbonato neutro de soda, ni por el agua hidrosulfurada, nitrato de barita o nitrato de plata; pero puede tolerarse un pequeño precipitado a consecuencia de una corta proporción de sulfatos i cloruros alcalinos.

Consérvese en frascos bien tapados.

Fosfato de Soda.

Natrium phosphoricum.

Eq.: $\text{PhO}^5, 2(\text{NaO}), \text{HO}, 24\text{HO} = 358$.

Atom.: $\text{PhO}^4, \text{Na}^2\text{H}, 12\text{H}^2\text{O} = 358$.

Sal cristalizada en prismas romboidales, oblicuos, incoloros, transparentes, solubles en seis partes de agua

fria i en dos de agua hirviendo, insoluble en el alcohol, de gusto lijeramente salado i reaccion alcalina. — Es esflorescente al aire seco.

Tratado por los ácidos diluidos no produce efervescencia. El cloruro de bario o el nitrato de plata vertido en exceso en un soluto de fosfato de soda, producen un precipitado soluble en el ácido nítrico; sino sucediera así se podría concluir que estaba mesclado con sulfatos o cloruros. No debe enturbiarse por los álcalis ni por el sulfhidrato de amoniaco.

Sulfato de Soda.

Natrium sulfuricum.

Eq.: $\text{SO}^3, \text{NaO}, 10\text{HO} = 161.$

Atom.: $\text{SO}^4, \text{Na}^2, 10\text{H}^2\text{O} = 322.$

Cristaliza en prismas largos i voluminosos de cuatro caras terminados por cimas diedras; transparentes, incoloros, solubles en diez partes de agua fria i en dos partes de agua hirviendo, de sabor fresco, amargo, salino desagradable, pero ménos que el sulfato de magnesia. Es esflorescente al aire.

La disolucion es neutra i no debe alterarse por el agua hidrosulfurada, i el sulfhidrato de amoniaco.

El amoniaco, potasa, soda o sus carbonatos neutros i el nitrato de plata no dan precipitado. Es tolerable que resulte un ligero precipitado con el último, debido a una corta proporcion de cloruros alcalinos.

Sulfovinato de Soda.

Natrium sulfovinicum.

Eq.: $2(\text{SO}^3), \text{C}^4\text{H}^5\text{O}, \text{NaO}, 2\text{HO} = 167.$

Atom.: $\text{SO}^4, \text{C}^2\text{H}^5, \text{Na}, \text{H}^2\text{O} = 167.$

Cristaliza en láminas hexagonales, incoloras, inodoras o de ligero olor, solubles en agua i en alcohol de 50°, de ligero sabor amargo. Es higrométrico, i esflorescente en el aire seco.

El soluto es neutro. Cuando se ha guardado húmedo por mucho tiempo ofrece reaccion ácida al papel de tornasol, formándose alcohol i bisulfato de soda.

El nitrato de barita i el sulfhidrato de amoniaco no deben producir precipitado alguno.

Consérvese en frascos secos, de poca capacidad i de tapa esmerilada.

Supositorios.

Son medicamentos sólidos de forma cónica destinados a ser introducidos por el recto.

Se les hace de una sustancia grasa sola o unida a un medicamento. Se confeccionan de varios tamaños segun la indicacion que hayan de llenar, pero jeneralmente son de un peso de 5 gramos para adultos.

Los de materia grasa se preparan fundiéndola a un suave calor, i cuando ya esté algo fria se les coloca

en conos de papel grueso del tamaño que se desee. Una vez enfriados, se les quita el papel, se emparejan i se envuelven en papel de estaño.

Supositorios de Acíbar.

Suppositoria cum Aloë.

Aloes finamente pulverizado		gramos 5
Manteca de cacao		„ 45

Fúndase la manteca de cacao, i cuando esté algo enfriada, mézclesele el aloes, de modo que se obtenga una pomada uniforme, i viértase en conos de papel. Obtenganse 10 supositorios. Cada uno contendrá 50 centígramos de aloes.

Supositorios de Belladona.

Suppositoria Belladonæ.

Estracto de belladona		gramos 0,30
Manteca de cacao		„ 30,0

Colocado el estracto en un mortero pequeño o cápsula de fondo convexo, se le disuelve en pequeña cantidad de alcohol. En otra cápsula se funde la manteca, i cuando ya esté algo enfriada, se mezcla al estracto, de modo que se forme con él una pomada de consistencia fluida, i váciase rápidamente en los conos de papel que

deben estar preparados de antemano. Hágase que cada supositorio pese 5 gramos. Una vez frios, procédase como se ha dicho para los de materias grasas.

Supositorios de Ratania.

Suppositoria *Krameriaë*.

Estracto acuoso i seco de ratania . . . gramos 10

Manteca de cacao „ 40

Finamente pulverizado el extracto, se procede como para los anteriores, obteniendo supositorios de 5 gramos de peso, cada uno de los cuales contendrá un gramo de extracto.

Tamarindo.

Pulpa tamarindorum cruda.

Tamarindus Indica. L.

Es el contenido de las legumbres maduras de dichos árboles. Nosotros usamos el procedente de las rejiones intertropicales de la América del Sur.

Es una masa blanda, de color rojo oscuro, algo rubio, sin olor desagradable, de sabor ácido, i que contiene

semillas orbiculares planas, de color rojo, de la misma planta.

Examínesele si contiene cobre o hierro. Deséchese el seco, negro, duro, fermentado, de olor vinagre a causa de la agregacion de chancaca, féculas u otras materias.

Consérvese al abrigo del aire i del calor, i en su manejo no se emplee ningun objeto metálico.

Tisanas.

Son medicamentos majistrales cuyo excipiente es el agua, poco cargados de principios medicamentosos i destinados, por lo jeneral, a servir de bebida ordinaria a los enfermos.

Para prepararlas se mondan los vegetales de sus partes inútiles, se contunden i se les trata por maceracion, dijestion, infusion o decoccion, segun la mayor o menor facilidad con que ceden al agua sus principios medicamentosos.

Siendo estos preparados mui alterables, sobre todo en el verano, se preparan solamente al esponderlos.

El método i las dosis empleadas aquí se seguirán solamente en caso que falte la indicacion del médico.

Se les divide en simples i compuestas.

Tisanas por maceracion.

Tisana de Jenciana.

Ptisana Gentianæ.

Raiz de jenciana contundida	partes 10
Agua fria	„ 1000

Macérese por 12 horas ajitando a menudo, i cuélese.

Del mismo modo se preparan las de:

<i>Cachanlahuen seca</i>	<i>Leño de cuasia amarga</i>
<i>Fumaria</i> „	<i>Raiz de colombo</i>
<i>Hojas i tallos secos de natri</i>	„ „ <i>ruibarbo.</i>

Tisana de Goma arábiga.

Ptisana Gummi arabici.

Goma en granos pequeños	partes 40
Agua fria	„ 1000
Azucar pulverizada	„ 20

Lávese con rapidez la goma e infúndase en el agua, ajitando a menudo, i una vez disuelta, cuélese.

La de *semillas de membrillo* se prepara con la misma dosis, pero sin prévio lavado.

Tisanas por infusion.

Tisana de Goma de Chagual.

Ptisana Gummi Puyæ coarctatæ.

Goma de chagual pulverizada	partes 20
Agua hirviendo	„ 1000
Azúcar pulverizada	„ 50

Mézclese i ajítese a menudo hasta que se forme un líquido homogéneo.

Tisana de Tamarindos.

Ptisana Tamarindorum.

Tamarindo desprovisto de sus semillas	partes 50
Agua hirviendo	„ 1000
Azúcar pulverizada	„ 100

Infúndase el tamarindo, revuélvase, déjese enfriar, cuélese con espresion, i agréguese el azúcar. — No se empleen vasos ni agitadores metálicos.

Tisana pectoral.

Ptisana pectoralis.

Especies pectorales	partes 50
Agua hirviendo	„ 1000

Viértase el agua, déjese enfriar por sí sola i cuélese.

Tisanas por dijestion.

Tisana de Zarzaparrilla.

Ptisana Sarsaparrillæ.

Raiz de zarzaparrilla cortada i contundida partes 50

Agua fria „ 1000

Macérese la raiz por 2 horas en el agua fria, póngase al fuego hasta proximidad de ebullicion, retíresele entónces, manténgasela por dos horas en un grado de calor moderado, i cuélese, procurando agregar al marco el agua necesaria para obtener las 1000 partes de agua empleada.

Tisanas por decoccion.

Tisana de Guayaco.

Ptisana Ligni guayaci.

Rasuras de leño de guayaco partes 50

Agua comun „ 1000

Infúndase el leño en el agua por espacio de dos horas, hágase hervir por una hora removiendo a menudo, i cuélese, procurando obtener la cantidad de agua prescrita.

Del mismo modo se prepara la de:

Leño de Guayacan de Chile.

Tisana de Grama.

Ptisana Radicis Gramminis.

Rizoma de grama cortada partes 50

Agua comun „ 1000

Lávese la planta para despojarla de impurezas, i hágasele hervir por media hora i cuélese.

Así se preparan las de:

Chépica

Corteza de simarruba

Cápsulas de amapolas sin semillas

Semillas de linaza.

Tisana de Cebada.

Ptisana Hordei perlati.

Cebada perlada partes 50

Agua comun „ 1000

Lávese la cebada hasta que las aguas salgan bien claras, colóquesele en una muñequilla de jénero mui ralo o bien de alambre estañado, a fin de evitar que se pegue i queme en el fondo del tiesto en que se prepara; hiérvase por media hora, déjese enfriar, i cuélese sin espresion.

Del mismo modo se preparan las de *arroz* i *avena* privados de sus cubiertas glumáceas.

Tisana de Líquen.

Ptisana Cetrariæ islandicæ.

Líquén islándico partes 20

Agua comun „ 1000

Lávese el líquen para despojarlo de impurezas, i hágase hervir en la mitad del agua prescrita por espacio de un cuarto de hora, decántese toda el agua i agréguese nueva cantidad; hágasele hervir de nuevo por media hora, déjese enfriar, agréguesele el agua obtenida del primer tratamiento i cuélese, procurando obtener las 1000 partes de agua prescritas. — Este preparado contiene todos los principios medicamentosos del líquen.

Tisana de Líquen lavado.

Ptisana Liquenis islandici abluti.

Líquén islándico partes 30

Agua comun „ 1000

Lávese el líquen en el agua i hágase hervir por algunos minutos en 300 partes de agua; lávese con agua fria hasta que pierda completamente el gusto amargo; hágase hervir de nuevo durante media hora, déjese enfriar i cuélese, procurando restablecer el volúmen de 1000 partes.

Tisana de Carrajen.

Ptisana Carragenis.

Carrajen	partes 10
Agua comun	„ 1000

Lávese en agua fria, hágase hervir por media hora i cuélese, obteniendo 1000 partes.

Tisana de Quina amarilla.

Ptisana Cinchonæ flavæ.

Corteza de quina amarilla	partes 30
Acido clorhidrico puro i concentrado	partes fluidos 2
Agua comun	„ „ 1000
Azúcar.	„ „ 100

Hágase hervir la corteza durante un cuarto de hora en la cantidad de agua necesaria para cubrirla i en union del ácido; decántese, lávese el marco restante con agua hirviendo hasta obtener un volúmen de 1000 partes; déjese enfriar, cuélese, fíltrese i edulcórese.

De un modo análogo se preparan las de las otras especies de quinas.

Tisanas compuestas.

Tisana de Sen compuesta.

Ptisana Sennæ composita.

Hojas de sen	partes 20
Tartrato de potasa i soda	„ 20
Maná fino	„ 30
Agua hirviendo	„ 120

Hágase primero la infusion, despues se le agrega el maná, el tartrato i cuélese.

Tisana de Zarzaparrilla compuesta.

Ptisana Sarsaparrillæ composita.

Raiz de zarzaparrilla	partes 50
Corteza de sasafra.	„ 10
Leño de guayacan	„ 10
Raiz de orozuz	„ 10
Cortezas de mecereon	„ 5
Agua hirviendo	„ 1000

Convenientemente contundidas por separado cada una de estas sustancias, póngase en maceracion por 6 horas el guayacan i el orozuz; hágaseles hervir por media hora, agréguese la raiz de zarzaparrilla i el mecereon, hágasele hervir de nuevo por un cuarto de hora. Des-

pues de este tiempo se agregará el sasafras, se retira inmediatamente del fuego i se deja enfriar en tiesto tapado. Se cuele i agrega mas agua al marco, hasta obtener las mil partes primitivamente empleadas.

Tubérculos.

Tubérculos de Acónito.

Tubera Aconiti.

Aconitum Napellus. L

Los tubérculos son napiformes de 5 a 8 centímetros de largo, gruesos en su estremidad superior, de 2 a 3 centímetros, donde se hallan coronados por restos del tallo, o por una yema terminal, adelgazándose poco a poco hácia la otra estremidad. Constan ya de un solo cuerpo o de varios principales de los que parten numerosas raicillas. Cuando secos son duros, de color pardo-gris por fuera, con arrugas longitudinales, i parduscos por dentro, dotados de un ligero olor desagradable.

Tubérculos de Jalapa.

Tubera Jalapæ.

Convulvulus Purga. Wenderoth. — Iponea Purga. Hayne.

Tubérculos ya esféricos, periformes u oblongos, de superficie gris oscura casi negra, duros, rugosos i pe-

sados. Interiormente son de color pardo-gris, i en su seccion transversal se notan zonas concéntricas formadas por las células resiníferas.

El polvo contiene próximamente diez por ciento de resina.

Tubérculos de Salep.

Tubera Salep.

Orchis Mario. L. i

otras especies de este jénero.

Son pequeños cuerpos irregularmente ovóides u oblongos, de uno a $2\frac{1}{2}$ centímetros de largo, de un gris amarillento, semi-transparentes, duros, córneos, inodoros o de lijero olor i un sabor algo parecido al de la goma tragacanto. Una parte de polvo de este tubérculo da un mucílago con 60 de agua hirviendo.

Ungüentos.

Son medicamentos destinados a uso esterno i que constan de materia grasa i de una o mas resinas.

Ungüento de Altea.

Unguentum Althææ.

Manteca preparada	partes 100
Cera amarilla	„ 20
Colofonia quebrantada	„ 20
Trementina de Venecia	„ 15

Hágase fundir en conjunto la manteca, cera i colofonia, cuélese por un lienzo, si hubiere impurezas; retíresele del fuego, agréguesele la trementina i ajítese en un mortero hasta completo enfriamiento.

Ungüento amarillo.

Unguentum flavum.

Manteca preparada	partes 100
Cera amarilla	„ 20
Pez de Borgona	„ 15

Fúndase a un calor moderado i ajítese en un mortero hasta completo enfriamiento.

Ungüento diapalma.

Unguentum diapalmum.

Emplasto simple	partes 300
Aceite de rosas	„ 300
Cera amarilla	„ 20
Sulfato de zinc.	„ 10
Trementina	„ 60

Fúndase el emplasto en union de las materias grasas; agréguese el sulfato disuelto en una pequeña cantidad de agua caliente; retírese del fuego, agréguese la trementina i bátase hasta completo enfriamiento.

Ungüento de Arceo.

Unguentum Arcæi.

Manteca preparada	partes 1000
Cera amarilla	„ 120
Resina elemi	„ 60
Trementina de Venecia	„ 40

Fúndanse en conjunto las tres primeras sustancias i cuélese, si hubiera impurezas; agréguese la trementina i bátase en un mortero hasta completo enfriamiento.

Es de color amarillo claro.

Ungüento nervino.

Unguentum nervinum.

Manteca preparada	.	.	.	.	.	.	.	partes	1000
Cera amarilla	.	.	.	.	.	.	.	"	100
Trementina	.	.	.	.	.	.	.	"	10
Sumidades frescas de romero	.	.	.	.	.	.	.	"	50
"	"	"	"	menta	.	.	.	"	50
"	"	"	"	ruda	.	.	.	"	50
"	"	"	"	hinojo	.	.	.	"	50
"	"	"	"	salvia	.	.	.	"	50
Esencia de trementina	.	.	.	.	.	.	.	"	6
"	"	"	"	alucema.	.	.	.	"	5
"	"	"	"	enebro	.	.	.	"	5
"	"	"	"	tomillo	.	.	.	"	5

Fúndanse las materias grasas i agréguese los vejetales bien contundidos en mortero que no sea de hierro; despues de algunas horas de dijestion a un calor suave, exprímase por medio de la prensa, agréguese las esencias i la trementina, i bátase hasta completo enfriamiento.

Es de color verde i aromático.

Vaselina.

Vaselinum.

Producto estraido de los aceites minerales. No es un cuerpo definido, sino una mezcla de diferentes carburos de hidrógeno.

Es una sustancia blanca semi-sólida de aspecto de grasa, trasparente en capas delgadas, inodora, insoluble en el agua i la glicerina, poco soluble en el alcohol i mas en el éter caliente, en el cloroformo, sulfuro de carbono, aceites fijos i volátiles. — Densidad de 0,835 a 0,860.

Calentada se funde a la temperatura de 35° a 45°, i mas tarde se volatiliza completamente sin produccion de vapores acres i sin dejar residuo.

Al aire no se altera ni es atacable en frio por los álcalis cáusticos, por los ácidos enérjicos, ni otros reactivos.

Por todas estas propiedades se diferencia mucho de las materias grasas animales o vejetales, i como no es saponificable por los álcalis, su uso al interior no sería sin inconvenientes.

Se le emplea al exterior mezclada con diferentes sustancias medicamentosas.

Vinagre.

Acetum.

Se designa con este nombre a todo jugo vegetal que despues de la fermentacion alcohólica ha experimentado la acética. Por esto resultan muchas variedades de vinagres, segun su oríjen, ya sea de vino blanco o tinto, cidra, cerveza etc.

Por estension se ha dado tambien el nombre de vi-

vinagre a todo líquido que contenga un tanto por ciento de ácido acético, menor que el que contiene el ácido acético puro.

El vinagre oficial es el procedente de vino blanco. Es trasparente, ligeramente coloreado de amarillo o casi incoloro, de sabor ácido no muy enérgico i de un olor ácido agradable. Debe contener tal cantidad de ácido acético que 1 litro sea capaz de neutralizar completamente 8 gramos de carbonato neutro de soda bien secado a 100°.

No debe tener ácido sulfúrico libre ni otros ácidos minerales.

Vinagres medicinales.

Son medicamentos que resultan del contacto del vinagre con principios medicamentosos.

Vinagre alcanforado.

Acetum camphoratum.

Alcanfor		partes 10
Acido acético cristallizable		„ 10
Vinagre blanco		„ 400

Redúzcase a polvo el alcanfor con lo necesario de ácido acético en un mortero de porcelana, agréguese

por pequeñas porciones el vinagre, váciase el todo a un frasco de tapa de vidrio, déjese en contacto por algunos dias, ajitando de cuando en cuando, i fíltrese.

Vinagre aromático.

Acetum aromaticum.

Hojas de melisa	partes 25
„ „ menta	„ 25
„ „ romero	„ 25
„ „ salvia	„ 25
Flores de espliego	„ 50
Ajo	„ 10
Vinagre blanco	„ 1000

Córtense las plantas; macérense en el vinagre durante ocho dias, ajitando de tiempo en tiempo. Cuélese i fíltrese.

Vinagre de Cólchico.

Acetum Colchici.

Semillas de cólchico contundidas	partes 10
Alcohol de 80°	„ 10
Vinagre blanco	„ 90

Macérese por 8 dias, removiendo a menudo, cuélese

con fuerte espresion, procurando obtener el mismo volumen primitivo, i fíltrese.

Es trasparente, lijeramente amarillo.

Del mismo modo se preparan los vinagres de:

Escamas de escila

Hojas de digital.

Vinagre de Rosas.

Acetum rosarum.

Pétalos secos de rosas rojas partes 10

Vinagre de vino rojo „ 100

Procédase como para los anteriores.

Vino.

Producto demasiado conocido resultante de la fermentacion alcohólica del zumo crudo de la uva. Los caractéres organolépticos i la composicion de los vinos son mui variables, pues dependen de la naturaleza del zumo i de la manera como se han dirigido la fermentacion i subsiguientes operaciones.

Se les divide en vinos blancos i tintos: los primeros resultan del zumo de uva blanca o de uvas negras cuyas películas no han estado en contacto con el licor

fermentado. — Los vinos rojos son mas ricos en tanino que los blancos, pues esta materia reside en las semillas i epidermis de la uva.

Cada una de estas clases se les divide en vinos lijeros i jenerosos, segun la proporcion de alcohol anhidro i azúcar que contengan. Los primeros deben contener 10 p^o/_o a lo ménos de alcohol, i los segundos 15 p^o/_o.

La clase de vino que se emplea en Farmacia depende de la naturaleza de las sustancias que se le van a asociar.

En una palabra se debe emplear vinos naturales i que no se hayan alterado por una fermentacion o conservacion mal dirigidas.

Vino de Ajenjo.

Vinum Absinthii.

Hojas i sumidades secas de ajenjo . . .	partes 50
Alcohol de 60°	„ 100
Vino tinto jeneroso i azucarado	„ 1000

Macérese la planta en el alcohol durante algunos dias, colóquesela despues en un aparato de lexiviacion i agótesela con la cantidad necesaria de vino, hasta obtener mil partes fluidas.

De un modo análogo se prepara el:

Vino de coca (hojas) *Vinum Erythroxyli.*

Vino aromático.

Vinum aromaticum.

Vino tinto jeneroso i seco	(no azucarado)	partes	1000
Alcohol	de 90°	„	50
Esencia de ajeno		„	2
„	„ menta	„	2
„	„ romero	„	2
„	„ timo	„	2
„	„ melisa	„	2

Disuélvanse las esencias en el alcohol i colocado todo en un vaso graduado, agréguese poco a poco el vino, ajitando. — Déjesele así durante algunos dias, i fíltrese.

Se usa al exterior.

Vino de Cólchico.

Vinum Colchici.

Semillas de cólchico		partes	10
Vino blanco jeneroso		„	100

Tritúrense groseramente las semillas, macérense durante algunos dias en la cantidad de vino necesaria para cubrirlas, i trátense en el aparato de lexiviacion con el resto del vino.

De un modo análogo se hace el:

Vino de Ipecacuana (corteza *Vinum Ipecacuanhæ.*
de la raiz)

Vino de Colombo.

Vinum Colombæ.

Raiz de colombo triturada partes 20

Vino tinto jeneroso i azucarado „ 1000

Procédase como para el anterior.

Con las mismas proporciones se preparan los siguientes:

Vino de cuasia (leño)

Vinum Quassiaë

„ „ *jenciana (raiz)*

„ *Gentianæ.*

Vino de Dijital compuesto.

Vinum Digitalis compositum.

Hojas secas de digital partes 60

Bulbos de escila „ 30

Bayas de enebro „ 300

Acetato de potasa seco „ 200

Alcohol de 90° „ 500

Vino blanco jeneroso i azucarado „ 4000

Contundidas groseramente las tres primeras sustancias, agótense en aparato conveniente por la mezcla de alcohol i vino, hasta obtener uu volúmen de 4000 partes, agregándo mas vino al marco; mézclese el acetato, i fíltrese.

Cada 40 gramos fluidos contienen los principios soluble de gramos 0,60 de digital, gramos 0,30 de escila i 2 gramos de acetato de potasa.

Vino de Opio compuesto. — Láudano de Sydenham.

Vinum Opii compositum. — Laudanum Sydenhami.

Opio seco titulado	partes 100
Azafran contundido	„ 20
Canela de Ceylan „	„ 10
Clavos de especia „	„ 10
Alcohol de 80°	„ 200
Vino blanco jeneroso i seco	„ 800

Deslíase el opio en un mortero, con una pequeña cantidad de agua necesaria para formar una pasta fluida, macérese por algunos dias en la cantidad de vino conveniente para cubrirlo, i agótese por el resto del vino i alcohol. — Agréguese las demas sustancias, i despues de cuatro dias de maceracion, cuélese i fíltrese, procurando obtener un volúmen de 1000 partes fluidas.

Es un líquido de color rojo oscuro, de olor vinoso aromático característico, i sabor amargo.

Cada 10 gramos fluidos corresponden a 1 gramo de polvo de opio. — Un gramo contiene los principios solubles de gramos 0,10 de opio.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio, al abrigo de la luz i en el lugar reservado para los venenos.

Vino de Pepsina.

Vinum Pepsini.

Pepsina pura	partes	20
Glicerina oficial	partes fluidas	50
Agua destilada	”	50
Acido clorhídrico puro	”	2
Vino blanco jeneroso i azucarado	”	900

Deslíase bien la pepsina en el agua, agréguese la glicerina, luego el vino i por fin el ácido, ajitando continuamente. Déjesele en reposo por algunos dias, i fíltrese.

Este preparado contiene 2 p^o/_o de pepsina pura. — Un volúmen cualquiera de este vino debe tener un poder digestivo sobre la albúmina o fibrina, en armonía con aquella cantidad de pepsina.

Consérvesele al abrigo del aire i del calor.

Vino de Quina.

Vinum Cinchonæ.

Quina amarilla triturada	partes	50
Glicerina oficial	partes fluidas	50
Alcohol de 60°	C. S.	
Vino blanco jeneroso i azucarado	partes fluidas	900

Agótese completamente la corteza con la mezcla de glicerina i la cantidad de alcohol necesaria, i eva-

pórese al baño de vapor hasta obtener 100 partes fluidas; agréguese ésto al vino i fíltrese.

Empléense cortezas en que el tanto por ciento de quinina i de alcalóides totales haya sido determinado de antemano.

Una vez preparado el vino determínese tambien su riqueza de alcalóides, a fin de que ésta sea siempre constante.

Es de color rojo mas o ménos oscuro i de gusto amargo.

Consérvesele al abrigo del aire, del calor i de la luz.

Compuestos del Zinc.

Cloruro de Zinc.

Zincum cloratum fusum.

Eq.: $\text{ZnCl} = 68$. Atom.: $\text{ZnCl}^2 = 136$.

Se presenta en placas o cilindros blancos, inodoros, untuosos, mui dilicuescente al aire, fusible a 100° , volátil a una temperatura mayor i mui soluble en el agua i alcohol, dejando un residuo blanco al disolverlo, debido a la presencia de una pequeña cantidad de oxido de zinc.

Arrojado sobre las ascuas no debe producir olor a ajos. El soluto acuoso es neutro al papel de tornasol, i mezclado de sulphidrato de amoniaco o de ferrocianuro de potasio produce un precipitado *blanco*. Otro

soluto tratado por el oxalato de amoniaco da un precipitado mui blanco que se disuelve enteramente en un exceso de amoniaco, i por fin disuelto en agua acidulada con ácido muriático puro no da precipitado con el cloruro de bario.

Consérvesele en frascos de tapa de vidrio.

Tóxico.

Oxido de Zinc obtenido por via seca.

Flores de Zinc.

Zincum oxydatum igne paratum.

Eq.: $\text{ZnO} = 40,5$. Atom.: $\text{ZnO} = 81$.

Es un polvo blanco, ligero, inodoro, insípido, insoluble en el agua i alcohol, fácilmente soluble sin efervescencia en los ácidos acético, nítrico, muriático i sulfúrico.

Disuelto en el ácido muriático puro, i mezclado a un gran exceso de amoniaco líquido o de potasa cáustica da un precipitado *blanco*, soluble en exceso de reactivo.

Triturado el óxido de zinc con agua destilada i evaporada, no debe dejar un precipitado considerable, o bien mezclada esa agua con un soluto de cloruro de bario o nitrato de plata, no produce precipitado alguno.

A falta de indicacion debe espenderse este óxido.

Tóxico.

Oxido de Zinc por via húmeda.

Zincum oxydatum aqua paratum.

Polvo mas blanco i lijero que el anterior, inodoro, insípido, insoluble en el agua i alcohol.

Se examina como el anterior. — Tóxico.

Sulfato de Zinc.

Zincum sulfuricum.

Eq.: $\text{ZnO}, \text{SO}^3, 7\text{HO} = 143,5$. Atom.: $\text{SO}^4, \text{Zn}, 7\text{H}^2\text{O} = 287$.

Cristaliza en prismas romboidales rectos, incoloros, inodoros, lijeramente efflorescentes en el aire seco, solubles en peso igual de agua fria, i poco en el alcohol.

El soluto acuoso tratado por el amoniaco da un precipitado blanco, soluble en un exceso de reactivo. El soluto neutro mezclado con agua hidrosulfurada no le hace cambiar de color.

Consérvese en frascos bien cerrados. — Tóxico.

Valerianato de Zinc.

Zincum valerianicum.

Eq.: $\text{C}^{10}\text{H}^9\text{O}^3, \text{ZnO}, 12\text{HO} = 241,5$.

Atom.: $(\text{C}^5\text{H}^4\text{O}^2)^2, \text{Zn}, 12\text{H}^2\text{O} = 483$.

Cristales pequeños, lijeros, nacarados, brillantes, untuosos al tacto, de olor mui pronunciado a ácido valerianico, solubles en 90 partes de agua fria, mui poco

en el alcohol frio, i solubles en 7 partes de alcohol hirviente.

Los ácidos diluidos lo descomponen con desprendimiento de ácido valeriánico.

Triturado con alcohol concentrado no debe comunicar color verde a la llama. — Tóxico.

Zumos vegetales.

Se preparan de todos los órganos de las plantas, i principalmente de los frutos. Sirven para hacer diversos medicamentos como jarabes, limonadas, extractos etc.

En jeneral se elijen los frutos ántes de su completa madurez, se lavan, se mondan de sus pedúculos i húsos i se trituran o someten a la prensa.

Las hojas, flores o tallos tiernos se trituran en morteros no metálicos.

Como los zumos vegetales contienen pectina, albúmina vegetal i otras sustancias fácilmente alterables, es necesario despojarlos de ellas.

Para ésto se emplean dos métodos: o se les hace hervir por algunos minutos, o bien se les somete a la fermentacion. En este segundo caso hai que interrumpir la operacion a su debido tiempo, a fin de que el producto no tome mal gusto a causa de la fermentacion acética, butírica, etc. que sucede a la alcohólica.

Por fin se les cuela, filtra i se hace con ellos diferentes preparados, o bien se les conserva en frascos bien llenos i privados de aire.

Apéndice.

Estracto de Dijital.

Extractum Dijitalis.

Obténgasele de la planta fresca i florida de un modo análogo al de belladona.

Estracto de Escila.

Extractum Scillæ.

Prepáresele con los bulbos secos de escila, de un modo análogo al del estracto de acónito.

Podofilina.

Podophyllum.

Podophyllum peltatum. L.

Resina estraída de los rizomas de esta planta, de una manera análoga a la de jalapa.

Es un polvo de color amarillo de limon, mui poco soluble en el agua, a la cual comunica un gusto amargo; mas soluble en el sulfuro de carbono. Se disuelve en 10 partes de alcohol de 95° i en su peso de éter anhidro. — Tóxico.

Cuadro A.

Manifiesta las dosis máximas de medicamentos para uso interno, calculadas para adultos, mas allá de las cuales el farmacéutico no deberá esponderlas bajo firma de un médico, sino estuvieran subrayadas o marcadas con el signo (!)

Estas sustancias deberán separarse de las demás i guardarse de modo que sean manejadas únicamente por el farmacéutico.

En caso que se pidieran en mayor cantidad para uso esterno, deberán esponderse bajo una etiqueta roja en medio de la cual se lea: Uso esterno

	Dosis máxi- mas para una vez. Gramos	Dosis máxi- mas por día. Gramos
A.		
Aceite de croton tiglio	0,05	0,10
„ fosforado.	0,00	0,00
„ „ estendido	2,00	10,00
Acido arsenioso	0,005	0,02
„ fénico cristalizado	0,10	0,50
Acetato neutro de plomo cristalizado . . .	0,10	0,50
Aconitina	0,001	0,005

A NACIONAL
 ECA AMERICANA
 TORIBIO MEDINA

	Dosis máxi- mas para una vez. Gramos	Dosis máxi- mas por día. Gramos
Agua de laurel cerezo	2,00	4,00
Amoniaco líquido	0,20	1,00
Apomorfina	0,01	0,05
Atropina	0,001	0,003
Arseniato de hierro	0,005	0,01
„ „ soda	0,005	0,01
B.		
Bicloruro de mercurio (sublimado corrosivo)	0,03	0,10
Biioduro de mercurio (ioduro de color rojo)	0,03	0,10
C.		
Cafeina	0,20	0,60
Cantáridas en polvo	0,05	0,10
Clorhidrato de apomorfina	0,01	0,05
„ „ morfina	0,03	0,10
„ „ pilocarpina	0,03	0,06
„ „ cocaina	0,03	0,06
Codeina	0,05	0,20
Creosota	0,10	0,50
E.		
Emético	0,10	0,40
Ergotina (extracto alcohólico de sécale) . .	0,20	1,00
Esencia de sabina	0,10	0,30
„ „ ruda	0,10	0,30
Eserina	0,001	0,003
Extracto de acónito	0,02	0,10
„ „ belladona	0,05	0,20

	Dosis máxi- mas para una vez. Gramos	Dosis máxi- mas por día. Gramos
Estracto de beleño	0,10	0,40
„ „ cáñamo índico	0,10	0,40
„ „ cicuta	0,20	0,80
„ „ colocuántida simple	0,05	0,20
„ „ digital	0,10	0,50
„ „ escila	0,20	1,00
„ „ estramonio	0,10	0,40
„ „ nuez vómica	0,05	0,15
„ „ opio	0,10	0,30
„ „ sabina	0,10	0,50
Estrienina	0,001	0,005
F.		
Fósforo	0,001	0,005
Fruto de colocuántida en polvo	0,30	0,90
G.		
Goma gutta	0,20	0,60
H.		
Hidrato de cloral	2,00	6,00
Hojas de belladona en polvo	0,20	0,60
„ „ beleño „ „	0,20	0,60
„ „ estramonio „ „	0,20	0,60
„ „ digital „ „	0,20	0,60
I.		
Iodo	0,05	0,20
Iodoformo	0,02	0,10

	Dosis máxi- mas para una vez. Gramos	Dosis máxi- mas por día. Gramos
J.		
Jarabe de clorhidrato de morfina . . (c. c.)	60,00	200,00
„ „ cloral „	40,00	120,00
„ „ codeína „	20,00	80,00
„ „ Gibert „	60,00	200,00
„ „ opio „	10,00	30,00
„ „ amapolas „	40,00	80,00
K.		
Kermes mineral	0,10	0,50
L.		
Lactucario	0,30	1,00
Licor de clorhidrato de morfina . . (c. c.)	3,00	10,00
„ „ Fowler „	0,50	2,00
„ „ Donovan „	0,50	1,00
„ „ Van Swieten „	5,00	20,00
N.		
Narceína	0,05	0,20
Nitrato de aconitina	0,001	0,005
„ „ estrienina	0,005	0,01
„ „ plata cristalizado	0,03	0,20
Nuez vómica en polvo	0,10	0,20
O.		
Opio en polvo seco	0,10	0,50
Oxido rojo de mercurio	0,03	0,10
„ amarillo de „	0,03	0,10

	Dosis máxi- mas para una vez. Gramos	Dosis máxi- mas por día. Gramos
P.		
Podofilina	0,05	0,15
Polvos de Dower	1,00	5,00
Protocloruro de mercurio (calomelano)	1,00	2,00
Protoioduro de mercurio (ioduro verde)	0,05	0,10
S.		
Sabina en polvo (sumidades)	1,00	2,00
Santonina	0,10	0,30
Salicilato de eserina	0,001	0,003
Sécale en polvo	1,00	4,00
Sulfato de atropina	0,001	0,003
„ „ morfina	0,03	0,10
„ „ cobre	1,00	0,00
„ „ zinc	1,00	0,00
T.		
Tintura de acónito (c. c.)	0,50	2,00
„ „ belladona „	0,50	1,50
„ „ beleño „	0,50	1,50
„ „ cantáridas „	0,50	1,50
„ „ cicuta „	0,50	1,50
„ „ cólchico „	1,00	3,00
„ „ coloquintida „	1,00	3,00
„ „ digital „	1,00	5,00
„ „ estramonio „	0,50	1,50
„ „ iodo „	0,50	2,00
„ „ jalapa compuesta „	20,00	40,00
„ „ lobelia „	1,00	5,00

	Dosis máxi- mas para una vez. Gramos	Dosis máxi- mas por día. Gramos
Tintura de nuez vómica (c. c.)	1,00	2,00
„ „ opio. „	1,00	5,00
„ „ „ benzóica „	5,00	10,00
„ „ veratro verde „	1,00	3,00
Tubérculos de acónito en polvo . . . „	0,10	0,50
V.		
Veratrina	0,005	0,010
Vino de cólchico (c. c.)	1,00	3,00
„ „ opio „	1,00	5,00

Esta tabla se refiere únicamente a los medicamentos enumerados en esta obra i preparados segun las proporciones allí indicadas.

Total 102 medicamentos.

Cuadro B.

Manifiesta los medicamentos activos no comprendidos en el cuadro A, i que deben manejarse con gran cuidado.

Convendría separlos de los del cuadro anterior i de los demas.

Cuando se espendan para uso esterno, deben llevar una etiqueta roja.

Aceites medicinales.

Aceite de beleño	
„ „ belladona	
„ „ cicuta	
„ „ estramonio	
„ „ „ compuesto.	

Aceites volátiles.

Esencia de almendras amargas	
„ „ cajeput	
„ „ clavos aromáticos.	

Acidos.

Acido acético concentrado	
„ clorhídrico „	

Acido crómico

„ „ disuelto	
„ fénico alcoholizado	
„ nítrico concentrado	
„ sulfúrico „	

Aguas.

Agua de cloro	
„ „ Goulard	
„ sedativa.	

Alcoholados o Tinturas.

Alcoholado de ají	
„ „ aloes	
„ „ esencia de clavos	

Alcoholado de esencia de enebro

- „ „ escila
 „ „ ipecacuana
 „ „ pircun
 „ „ opio jabonoso.

Alcoholatos.

Alcoholato de clavos aromáticos

- „ „ Fioravanti.

Antimonio.

Antimonio diaforético

Oxido de antimonio hidratado

Oxícloruro de antimonio

Súlfuro negro de antimonio.

Arsénico.

Ioduro de arsénico

Oropimento.

Azufre.

Ioduro de azufre.

Bulbos.

Bulbos de escila

Bromo.

Cateréticos.

Cáustico de Viena

Pasta de Canquoin

Piedra divina.

Cloroformo.

Cobre.

Acetato de cobre

Sulfato de cobre amoniacal.

Colirios.

Colirio de calomelano

„ „ sulfato de zinc

Colodion cantaridado.

Estractos.

Estracto de coloquintida com-
 puesto

„ „ cubebas

„ „ helecho macho

„ „ lechuga virosa

„ „ mecereon

„ „ torvisco

„ „ ruibarbo com-
 puesto.

Hojas, yerbas, sumidades.

Beleño

Belladona

Estramonio

Dijital

Jaborandi

Laurel cerezo

Sabina.

Jarabes.

Jarabe de acónito

„ „ beleño

„ „ belladona

Jarabe de digital

„ „ estramonio
„ „ ipecacuana.

Licores.

Licor de subacetato de plomo

„ „ amoniaco anisado
„ „ hipoclorito de sodio
„ „ nitrato de mercurio.

Mercurio.

Mercurio con creta

Precipitado blanco

Opio en pasta.

Píldoras i Gránulos.

Píldoras de beleño i valeriana

„ „ bicloruro de mer-
curio

„ „ cinoglosa com-
puestas

„ „ coloquintida com-
puestas

„ „ mercuriales

„ „ de protoioduro de
mercurio

Gránulos de ácido arsenioso

„ „ arseniato de hierro

„ „ „ „ soda

„ „ atropina

„ „ estriocina.

Plata.

Nitrato de plata fundido

„ „ „ „ con ni-
trato de potasio.

Plomo.

Carbonato de plomo

Ioduro „ „

Litarjirio

Minio.

Potasio.

Cianuro de potasio

Potasa cáustica.

Resinas.

Escamonea

Jalapa

Pircun

Semillas.

Semillas de cólchico

„ „ estramonio

„ „ hiosciamo

„ „ nuez vómica.

Zinc.

Oxido de zinc

Cloruro „ „

Total 102 medicamentos.

Índice analítico.

Las materias están distribuidas según la clasificación de la Farmacopea. En cada grupo, los medicamentos están colocados en orden alfabético i con un solo nombre, a fin de que se pueda conocer con claridad i rapidez el contenido de la obra.

A.

Aceites fijos.

	Páj.
Aceite de almendras . . .	1
„ „ croton . . .	2
„ „ hígado de bacalao . . .	3
„ „ linaza . . .	4
„ „ olivas . . .	4
„ „ ricino . . .	5

Aceites medicinales.

Aceite de alcanfor . . .	7
„ „ beleño . . .	8
„ „ belladona . . .	7
„ „ cicuta . . .	8
„ „ estramonio . . .	8
„ „ „ compuesto . . .	8
„ „ fósforo . . .	9
„ „ „ estendido . . .	11
„ „ manzanilla . . .	11
„ „ „ alcanforado . . .	12
„ „ rosas . . .	12

Aceites volátiles.

	Páj.
Aceite de alcarabea . . .	14
„ „ almendras amar- gas . . .	14
„ „ anís . . .	14
„ „ bergamota . . .	15
„ „ cajepút . . .	16
„ „ canela de la China . . .	15
„ „ „ „ Ceylan . . .	15
„ „ clavos aromáticos . . .	17
„ „ cortezas de cidra . . .	16
„ „ „ limón . . .	16
„ „ „ naranja . . .	17
„ „ espliego . . .	17
„ „ flores de naranjo . . .	19
„ „ manzanilla común . . .	18
„ „ „ romana . . .	18
„ „ menta piperita . . .	19
„ „ romero . . .	19
„ „ rosa . . .	20
„ „ ruda . . .	20
„ „ sabina . . .	21

Aceite de tomillo	Páj. 21
„ „ trementina	21

Acidos.

Acido acético puro	23
„ „ comercial	24
„ „ diluido	25
„ arsenioso	26
„ benzóico	27
„ bórico	27
„ cítrico	28
„ clorhídrico puro	29
„ „ comercial	30
„ „ diluido	30
„ crómico cristalizado	30
„ „ disuelto	31
„ fénico cristalizado	31
„ „ alcoholizado	32
„ láctico	33
„ nítrico puro	33
„ „ comercial	35
„ „ diluido	35
„ fosfórico oficial	36
„ „ diluido	37
„ sulfúrico puro	37
„ „ comercial	38
„ „ alcoholizado	39
„ „ diluido	39
„ salicílico	39
„ tánico	40
„ tártrico	41
„ tímico	42
Agárico blanco	43
„ de encina	43

Aguas.

Agua albuminosa	Páj. 44
„ alcanforada	45
„ de alquitran	46
„ „ „ concentrada	46
„ „ bicarbonato de ma- gnesia	54
„ „ cal	47
„ „ cloro	49
„ comun	48
„ etereo-alcanforada	51
„ fenicada	51
„ fajedénica amarilla	52
„ „ negra	52
„ gaseosa simple	53
„ de Goulard	54
„ sedativa	55
„ de Seltz	56
„ „ Sedlitz	56
„ „ soda carbonatada	57

Aguas destiladas.

Agua destilada	58
„ „ de ajeno	66
„ „ „ alcarabea	60
„ „ „ anis	59
„ „ „ azahares	60
„ „ „ boldo	60
„ „ „ canela	61
„ „ „ corteza de cidra	61
„ „ „ „ „ limon	61
„ „ „ „ „ denaranja	61
„ „ „ culen	60
„ „ „ eucalyptus	60

	Pág.
Agua destilada de eugenia	
chequen . . .	60
" " de hinojo . . .	60
" " " laurel cerezo .	62
" " " lechuga . . .	65
" " " llanten . . .	60
" " " manzanilla . . .	60
" " " matico de Chile	60
" " " melisa . . .	66
" " " menta piperita	65
" " " rosa . . .	66
" " " salvia . . .	60
" " " saúco . . .	60
" " " tilo . . .	60
" " " valeriana . . .	61

Alcalóides.

Aconitina	67
Apomorfina	68
Atropina	69
Bromhidrato de quinina bá-	
sico	76
" " " neutro	76
Cafeína	70
Clorhidrato de apomorfina	69
" " cocaina . . .	74
" " morfina . . .	74
" " pilocarpina .	76
" " quinina básico	77
Codeína	71
Eserina	72
Estricnina	73
Narceína	75

	Pág.
Nitrato de aconitina . . .	68
" " estricnina . . .	73
Salicilato de eserina . . .	72
Sulfato de morfina . . .	75
" " atropina . . .	70
" " quinina básico .	77
" " " neutro .	81
Veratrina	81
Alcanfor	82
" monobromado . . .	83
Alcohol de 95°	83

Alcoholados.

Alcoholados simples.

Alcoholado de acónito . . .	89
* " " ajenjo . . .	93
" " ají . . .	92
" " alcanfor . . .	88
" " almizcle . . .	88
" " aloes . . .	92
" " árnica . . .	88
" " asafétida . . .	94
" " azafran . . .	88
" " bálsamo de	
Tolú . . .	95
" " beleño . . .	90
" " belladona . . .	89
" " benjuí . . .	95
" " boldo . . .	95
" " buchú . . .	95
" " cálamo aro-	
mático . . .	95

	Páj.		Páj.
Alcoholado de canelo de Chile	92	* Alcoholado de jenciana . .	93
* " " canela de Cey-		" " jeníebre . .	95
lan	95	" " lobelia . .	90
" " cachanlahuen	93	" " matico de	
" " cáñamo índico	88	Chile . .	93
" " cantárida . .	92	" " " del Perú	93
" " castóreo . .	92	" " mirra . .	95
" " catecu . .	93	" " muriático de	
" " cicuta . .	89	hierro . .	94
* " " clavos aromá-		" " natri de Chile	93
ticos	95	" " nuez agalla	93
" " coca	93	" " " vómica . .	91
" " cochinilla . .	92	" " opio	92
" " cólchico . .	89	" " pacul	93
" " coloquintida	92	" " pangui	94
" " colombo . .	93	" " pircun	92
" " cuasia	93	" " polígala . .	95
" " cubeba	95	" " quillai	95
" " digital	90	* " " quina ama-	
" " escila	93	rilla . .	93
* " " esencia de		* " " " gris . .	93
clavo . .	90	* " " " roja . .	93
" " " de enebro	90	" " ratania . .	94
" " estramonio . .	90	" " ruibarbo . .	94
" " eucalyptus . .	95	* " " resina de	
" " goma amo-		guayaco . .	95
niaco	95	" " sen	93
" " granado . .	93	" " vainilla . .	92
" " guayacan de		* " " valeriana . .	94
Chile	95	" " veratro verde	89
" " hoblon	93		
" " ipecacuana . .	93		
" " iodo	90		
" " jabon	89		
" " jaborandi . .	93		

Alcoholados compuestos.

* Alcoholado de ajeno . .	96
* " " canela . .	96

Alcoholado de cardamomo .	Páj. 97
" " jabon alcanfo- rado . . .	97
" " jalapa . . .	98
* " " jenciana . . .	98
" " " opio benzóico	99
" " " " jabonoso	99
* " " " quina . . .	100
" " " " quillai i al- quitran . . .	100
* " " " resina de gua- yaco . . .	100
* " " " valeriana . . .	101

Alcoholatos.

Alcoholato de alcarabea .	102
" " anis . . .	101
" " bergamota .	102
" " canela . . .	102
" " cidra . . .	102
" " clavos aro- máticos . . .	102
" " Fioravanti .	102
" " hinojo . . .	102
" " limon . . .	102
" " melisa com- puesto . . .	103
" " naranja . . .	102

Alcoholaturos.

Alcoholaturo de acónito .	104
" " beleño . . .	105
" " belladona .	105
" " cidra . . .	105

Alcoholaturo de dijital . .	Páj. 105
" " limon . . .	105
" " naranja . . .	105
" " ruda . . .	105
Algodon	105
" pólvora	106
Almizcle	106
Aloes del Cabo	108

Compuestos del aluminio.

Sulfato de alúmina i potasa	109
Alumbre calcinado . . .	110
Alquitran mineral . . .	111
" vegetal	110

Compuestos del amoniaco.

Amoniaco líquido . . .	111
Benzoato de amoniaco .	112
Carbonato " " . . .	113
Clorhidrato " " . . .	113
Iodhidrato " " . . .	114

Compuestos del antimonio.

Antimonio diaforético la- vado	114
Kermes mineral	115
Oxido de antimonio hidra- tado	116
Oxícloruro de antimonio .	116
Sulfuro negro de " . . .	117
Tartrato de potasio i an- timonio	117

Apocemas.

	Páj.
Apocema de granado . . .	118
„ „ couso . . .	119
„ „ Sydenham. . .	119

Compuestos del arsénico.

Arseniato de hierro . . .	120
„ „ soda . . .	120
Ioduro de arsénico . . .	121
Oropimento . . .	121
Azafran . . .	122
Azúcar común . . .	123
„ de leche . . .	123

Azufre.

Azufre en bastones . . .	125
„ precipitado . . .	125
„ sublimado . . .	124
„ „ i lavado . . .	125
Ioduro de azufre . . .	126

B.**Bálsamos naturales.**

Bálsamo de copaiba . . .	126
„ del Perú . . .	127
„ de Tolú . . .	128
Bilis de buei inspisada . . .	128

Bulbos.

Bulbos de escila . . .	128
------------------------	-----

Compuestos del bismuto.

	Páj.
Subnitrato de bismuto . . .	129
Bolo arménico . . .	130
Bromo . . .	130

C.**Compuestos del calcio.**

Benzoato de calcio . . .	131
Cal viva . . .	131
„ apagada . . .	132
Carbonato de calcio preci-	
pitado . . .	132
Clorhidro-fosfato de calcio	133
Cloruro de calcio cristali-	
zado . . .	133
Fosfato „ „ . . .	136
Hipoclorito „ . . .	134
Hipofosfito „ . . .	135
Lacto-fosfato „ . . .	134
Cantáridas . . .	137
Carbon animal . . .	137
„ vegetal . . .	138
Castóreo . . .	138

Cataplasmas.

Cataplasma calmante . . .	139
„ de linaza . . .	140
„ „ mostaza . . .	140
Catecu . . .	140

Cateréticos.

	Páj.
Cáustico de Viena	141
Pasta de Canquoin	141
Piedra divina	142
Cebada perla	142
Cera amarilla	142
„ blanca	143

Ceratos.

Cerato de cantáridas	144
„ „ esperma	145
„ „ rosas	145
„ „ Saturno	146
„ „ simple	145
Crema fría	143
Cloral hidratado	146
Cloroformo	147

Compuestos del cobre.

Acetato básico de cobre	148
Sulfato de cobre	149
„ „ „ amoniacal	149
Cochinilla	150
Cola de pescado	151

Colirios.

Colirio de calomelano	151
„ „ sulfato de zinc	152
Colodion cantaridado	153
„ comun	152
„ elástico	153

Conservas.

	Páj.
Conserva de rosa	154
„ „ tamarindo	154
Cornezuelo de centeno	154

Cortezas.

Corteza de angustura	155
„ „ canela de Ceylan	156
„ „ „ de la China	157
„ „ canelo de Chile	157
„ „ cidra	157
„ „ fruto del granado	158
„ „ lingue	158
„ „ mecereon	159
„ „ naranja dulce	159
„ „ „ amarga	159
„ „ quillai	160
„ „ quina amarilla	160
„ „ „ gris	161
„ „ „ roja	161
„ „ raiz de cinoglosa	162
„ „ „ granado	162
„ „ simaruba	163

Creosota	163
Cuerno de ciervo calcinado	164

D.

Dextrina	164
--------------------	-----

E.**Electuarios.**

Electuario de azufre . .	Páj. 165
„ „ catecu . .	165
„ „ diascordio . .	166
„ „ ruibarbo . .	167
„ „ sen . .	168

Emplastos.

Emplasto de acetato de cobre	171
„ „ belladona . .	169
„ „ cicuta . .	169
„ „ diaquilon . .	170
„ „ digital . .	169
„ „ estramonio . .	169
„ „ hierro . .	170
„ „ jabon . .	171
„ „ mercurial . .	172
„ „ de pez de Borgoña	172
„ „ resolutivo . .	173
„ „ simple . .	173
„ „ vejigatorio . .	174

Emulsiones.

Emulsion de aceite de ricino	176
„ „ almendras dul-	
ces . .	175
„ „ asafétida . .	175
„ „ escamonea . .	175
„ „ goma amoníaco	175

Esparadrapos.

Esparadrapo de cola de pes-	Páj.
cado . .	177
„ „ diaquilon . .	178
„ „ mercurio . .	179
„ „ Milan . .	178
„ „ tapsia . .	179
„ „ vejigatorio . .	180

Especies.

Especies aromáticas . .	181
„ carminativas . .	181
„ diuréticas . .	182
„ emolientes . .	182
„ pectorales . .	183
„ purgativas . .	183
„ sudoríficas . .	184
Esperma de ballena . .	184
Esponja preparada al cor-	
del . .	185
„ „ con cera	185
Estoraque líquido . .	186

Eteres.

Eter acético	186
„ nitroso alcoholizado .	187
„ sulfúrico puro . .	188

Eterolados.

Eterolado de belladona .	189
„ „ castóreo . .	189
„ „ digital . .	189
„ „ valeriana . .	189

Estractos.**Estractos simples.****Estractos acuosos.**

	Páj.
Estracto de cachanlahuen . . .	192
„ „ cuasia . . .	192
„ „ colombo . . .	192
„ „ dulcamara . . .	192
„ „ jenciana . . .	192
„ „ malts . . .	193
„ „ opio . . .	193
„ „ orozuz . . .	192
„ „ pacul . . .	192
* „ „ quina amarilla	192
* „ „ „ gris . . .	192
* „ „ „ roja . . .	192
„ „ ratania . . .	192
* „ „ taraxacon . . .	192

Estractos alcohólicos.

Estracto de acónito . . .	193
„ „ ajenjo . . .	194
* „ „ coloquintida . . .	194
„ „ cáñamo índico	194
„ „ cornezuelo de	
centeno . . .	195
„ „ escila . . .	412
„ „ guyaco . . .	194
„ „ manzanilla . . .	194
„ „ mecereon . . .	194
„ „ naranjas amar-	
gas . . .	194
„ „ natri . . .	194

	Páj.
Estracto de nuez vómica . . .	194
* „ „ quina amarilla	194
* „ „ „ gris . . .	194
* „ „ „ roja . . .	194
* „ „ ruibarbo . . .	194

**Estractos etéreo-
alcohólicos.**

Estracto de cubeba . . .	195
„ „ helecho macho	195
„ „ torvisco . . .	195

Estractos de zumos.

Estracto de beleño . . .	196
„ „ belladona . . .	196
„ „ cicuta . . .	196
„ „ dijital . . .	412
„ „ estramonio . . .	196
„ „ lechuga virosa	196
* „ „ taraxacon . . .	196

Estractos compuestos.

* Estracto de coloquintida . . .	196
* „ „ ruibarbo . . .	197

F.**Flores.**

Flor de altea	197
„ „ árnica	198
„ „ artemisia cina . . .	201
„ „ couso	198

Flor de malva silvestre . . .	Páj. 199
„ „ manzanilla comun . . .	200
„ „ „ romana . . .	199
„ „ rosa mosqueta . . .	200
„ „ „ pálida . . .	200
„ „ „ roja . . .	201
„ „ saúco . . .	201
„ „ tilo . . .	202
„ „ violeta . . .	202
Fósforo blanco . . .	202

Frutos.

Fruto de algarrobo . . .	203
„ „ amapola blanca . . .	203
„ „ alkekenje . . .	204
„ „ cardamomo . . .	204
„ „ coloquintida . . .	204
„ „ coriandro . . .	205
„ „ cubeba . . .	205
„ „ enebro . . .	206

G.

Glicerina pura . . .	206
----------------------	-----

Glicerolados.

Glicerolado de almidon . . .	207
„ „ azufre . . .	207
„ „ beleño . . .	208
„ „ belladona . . .	207
„ „ cicuta . . .	208

Glicerolado de ioduro de	Páj.
potasio . . .	208
„ „ opio . . .	208
„ „ subnitrito	
de bismuto . . .	207
„ „ tanino . . .	208

Gomas.

Goma arábica . . .	209
„ chagual . . .	209
„ tragacanto . . .	209
Guaraná . . .	210

H.

Compuestos del hierro.

Cianuro ferroso-potásico . . .	212
„ ferroso-férrico . . .	213
Citrato de hierro i amoniaco . . .	211
„ „ „ „ quinina . . .	210
Fosfato „ „ . . .	212
Hierro reducido por el hi-	
drógeno . . .	214
Lactato de hierro . . .	215
Limaduras de hierro . . .	214
Pirofosfato de hierro citro-	
amoniaco . . .	217
Sesquióxido de hierro pre-	
cipitado por el amoniaco . . .	215
Sesquióxido de hierro por	
el carbonato de soda . . .	216
Sulfato de hierro puro . . .	219

Hojas, yerbas, sumidades.

	Páj.
Hojas de beleño	223
„ „ belladona	219
„ „ boldo	220
„ „ buchú	220
Cachanlahuen	221
Carrajen	220
Hojas de coca	221
„ „ culen	222
„ „ estramonio	223
„ „ dijital	222
„ „ jaborandi	224
„ „ laurel de Chile	224
„ „ „ cerezo	224
Líquen islándico	225
Hojas de matico de Chile	227
„ „ „ del Perú	225
„ „ melisa	225
„ „ menta piperita	226
„ „ natri	226
„ „ palqui	227
„ „ radal	228
„ „ sabina	228
„ „ sen	229
„ „ uva ursi	229

I.

Iodo	229
Iodoformo	230

Infusiones.

Infusion de achicoria	232
„ „ ajeno	232

* Infusion de altea	232.	Páj. 233
* „ „ amapola blanca		234
* „ „ „ roja		232
„ „ anis		233
„ „ árnica		232
„ „ artemisa		232
„ „ beleño		231
„ „ belladona		231
„ „ berros		233
„ „ boldo		234
„ „ borraja		232
„ „ buchú		234
„ „ calaguala		233
„ „ cachanlahuen		232
„ „ canela		232
„ „ cardo santo		232
„ „ centáuramenor		233
„ „ chequen		233
„ „ clonqui		233
„ „ colombo		232
„ „ consuelda ma- yora		233
„ „ corteza del fru- to del gra- nado		233
„ „ „ de la raiz del gra- nado		233
„ „ cuasia		232
„ „ culen		234
„ „ daudá		233
„ „ dijital		231
„ „ doradilla		233
„ „ dulcamara		234

	Páj.		Páj.
Infusion de durazno . . .	232	Infusion de ratania . . .	234
„ „ enebro . . .	233	„ „ „ rosa mosqueta .	233
„ „ émula . . .	233	„ „ „ roja . . .	233
„ „ escabiosa . . .	232	„ „ ruda . . .	231
„ „ escorzonera . . .	233	„ „ ruibarbo . . .	232
„ „ fresa . . .	233	„ „ sabina . . .	231
„ „ fumaria . . .	232	„ „ salvia . . .	233
„ „ hisopo . . .	233	„ „ saponaria . . .	233
„ „ ipecacuana . . .	231	„ „ saúco . . .	233
„ „ jenciana . . .	232	„ „ sen. . .	233
„ „ lúpulo . . .	233	„ „ serpentaria . . .	234
„ „ malva . . .	232	„ „ tilo . . .	234
„ „ manzanilla . . .	233	„ „ trique . . .	234
„ „ maqui . . .	234	„ „ tusílagó . . .	233
„ „ melisa . . .	233	„ „ valeriana . . .	234
„ „ menta . . .	233	„ „ violeta . . .	233
„ „ metrun . . .	233	„ „ uva ursi . . .	233
„ „ mitriu . . .	233	„ „ yerba negra .	234
„ „ naranjo . . .	233		
„ „ natri . . .	232		
„ „ nogal . . .	234		
„ „ nuez agalla . . .	233		
„ „ orozuz . . .	234		
„ „ paciencia . . .	233		
„ „ paico . . .	234		
„ „ pacul . . .	233		
„ „ palqui . . .	234		
„ „ pangue . . .	234		
„ „ pañil . . .	234		
„ „ parietaria . . .	233		
„ „ pensamientosil-			
vestre . . .	233		
„ „ pichi . . .	233		
„ „ polígala . . .	234		
„ „ quina . . .	233		

J.

Jabon medicinal 234

Jarabes.

Jarabes simples.

Jarabe de ácido cítrico . .	236
„ „ „ tártrico .	236
„ „ acónito . . .	237
„ „ agracejo . . .	250
„ „ ajenjo . . .	248
„ „ almendra . . .	237
„ „ altea . . .	238
„ „ amapola blanca	239

	Pág.		Pág.
Jarabe de anís	240	Jarabe de frambuesa	247
„ „ azafran	240	„ „ fresa	247
„ „ azahar	240	„ „ fumaria	248
„ „ bálsamo de Tolú	241	„ „ goma	249
„ „ beleño	237	„ „ granada	249
„ „ belladona	237	„ „ grosella	250
„ „ berro	250	„ „ guinda	250
„ „ borraja	248	„ „ hinojo	240
„ „ bromuro de po- tasio	242	„ „ hipofosfito de cal	251
„ „ canela	240	„ „ „ de soda	251
„ „ catecu	240	„ „ hisopo	248
„ „ cereza	250	„ „ ioduro de hierro	251
„ „ citrato de hierro i amoniaco	243	„ „ „ de potasio	242
„ „ „ de hierro i quinina	243	„ „ ipecacuana	253
„ „ cloral hidratado	243	„ „ jenciana	240
„ „ clorhidro-fosfato de cal	254	„ „ jenjibre	240
„ „ clorhidrato de morfina	244	„ „ lacto-fosfato de cal	254
„ „ „ de quinina	244	„ „ lúpulo	248
„ „ coca	248	„ „ manzanilla	241
„ „ codeina	245	„ „ melisa	241
„ „ cortezas de cidra	245	„ „ membrillo	250
* „ „ „ de limón	246	„ „ menta piperita	241
„ „ „ „ naranja	246	„ „ mora	250
* „ „ „ „ amarga	246	„ „ opio	254
„ „ digital	237	„ „ orozuz	239
„ „ durazno	256	„ „ polígala	248
„ „ espárrago	250	* „ „ quina amarilla	255
„ „ espinocervical	250	„ „ ratania	240
„ „ estramonio	237	„ „ rosa mosqueta	256
„ „ éter	246	„ „ saúco	256
		„ „ sen	248
		„ „ simple	241
		„ „ „ incoloro	241
		„ „ valeriana	240

Jarabe de violeta	Páj. 255
* „ „ zarzaparrilla . . .	239
* „ „ zumo de limon . . .	250
* „ „ „ „ naranjas ácidas	250

Jarabes compuestos.

Jarabe de achicoria	257
„ „ Gibert	258
„ „ pectoral	259
„ „ quina ferruginoso . . .	260
„ „ rábano	260
„ „ „ „ iodado	261
„ „ zarzaparrilla	262

K.

Kámala	263
------------------	-----

L.

Lactuário	263
Licopodio	264

Leños.

Leño de cuasia	264
„ „ guayacan de Chile . . .	265
„ „ guayaco	265

Licores.

Licor de acetato de amoniaco . . .	266
„ „ amoniaco anisado . . .	268

Licor de anodino de Hoff- man	Páj. 268
„ „ arsenito de potasio . . .	269
„ „ bicloruro de mer- curio	273
„ „ clorhidrato de mor- fina	267
„ „ hierro dialisado	274
„ „ hipoclorito de sodio . . .	269
„ „ ioduro de arsénico i mercurio	270
„ „ nitrato de mercurio . . .	273
„ „ percloruro de hierro . . .	271
„ „ subacetato de plomo . . .	267

Limonadas.

Limonada de ácido clorhí- drico	274
„ „ „ „ fosfórico	274
„ „ „ „ sulfúrico	274
„ „ citrato de mag- nesia	275

Linimentos.

Linimento amoniaco alcan- forado	276
„ „ calcáreo	277
„ „ opodeldoc sólido	277

Compuestos del litio.

Carbonato de litina	278
Lupulina	278

M.**Compuestos del magnesio.**

	Pág.
Carbonato de magnesia . . .	279
Citrato " " . . .	280
Magnesia calcinada . . .	281
Sulfato de magnesia . . .	281

Maná	282
Manita	282
Manteca de cacao . . .	283
" " cerdo . . .	283
" " benzoada	284
" " nuez moscada	284

**Compuestos del
manganeso.**

Bióxido de manganeso . .	284
Permanganato de potasio .	285

Compuestos del mercurio.

Bicloruro de mercurio . .	286
Biioduro " " . .	286
Calomelano	287
Mercurio metálico . . .	288
" con creta . . .	288
Oxido rojo de mercurio .	289
" amarillo de "	289
Precipitado blanco . . .	290
Protoioduro de mercurio .	290
Miel de abejas	291

Mieles medicinales.

	Pág.
Miel de borax	292
" " escila	291
" " rosas rojas	292

Misturas.

Mistura de creta	293
" " " compuesta	294
" " hierro "	294
" " ioduro de pota-	
sio	295
" " sen compuesta	295

Mucilagos.

Mucílago de goma arábica .	296
" " " chagual .	296
" " " tragacanto	297
" " salep	297

N.

Nuez agalla	297
-----------------------	-----

O.

Oleosácaros	298
Opio	298

P.**Pastas.**

	Páj.
Pasta de regaliz	300
„ „ Regnault	300

Pastillas.

Pastillas de azufre	302
„ „ bálsamo de Tolú . . .	303
„ „ bicarbonato de	
soda	301
„ „ carbon vegetal	302
„ „ carbonato de	
magnesia	302
„ „ clorato de po-	
tasa	301
„ „ ipecacuana	302
„ „ menta	303
„ „ santonina	303

Pepsina	304
-------------------	-----

Píldoras i Gránulos.

Píldoras ante-cibum	307
„ de beleño i vale-	
riana	308
„ „ bicloruro de	
mercurio	308
„ „ Blaud	311
„ „ cinoglosa com-	
puestas	309
„ „ coloquintida	
compuestas	310

	Páj.
Píldoras escocesas	310
„ mercuriales	311
„ de protoioduro de	
hierro	312
„ „ „ de mercurio	313
„ „ Vallet	312

Gránulos de ácido arsenioso	314
„ „ arseniato de	
hierro	314
„ „ „ de soda	314
„ „ atropina	314
„ „ estriquina	314

Compuestos de la plata.

Nitrato de plata cristalizado	314
„ „ „ fundido	316
„ „ „ „ con ni-	
trato de potasio	315

Compuestos del plomo.

Acetato neutro de plomo	316
Carbonato „ „	317
Ioduro „ „	318
Litarjirio	319
Minio	319

Pociones.

Pocion albuminosa	321
„ anodina	320
„ antiespasmódica	320
„ antivomitiva	321

	Pág.
Pocion balsámica	322
„ cordial	323
„ emulsiva gomada	323
„ gomosa	324
„ magnesiana	324
„ pectoral	325

Polvos.

Polvos simples.

Polvo de altea	327
„ „ azafran	327
„ „ beleño	328
„ „ belladona	327
„ „ colombo	327
„ „ cornezuelo de cen- teno	328
„ „ dijital	328
* „ „ ipecacuana	330
„ „ jenciana	327
„ „ linaza	328
„ „ mostaza negra	330
* „ „ opio	331
* „ „ orozuz	327
„ „ quina amarilla	331
„ „ „ gris	332
„ „ „ roja	332
„ „ ratania	327
* „ „ ruibarbo	327
„ „ sen	328

Polvos compuestos.

Polvo de catecu	332
„ „ creta aromático	333

	Pág.
Polvo dentífrico	333
* „ Dower	336
„ efervescente	334
„ „ jalapa	336
* „ „ magnesia con rui- barbo	336
* „ „ orozuz	337
„ „ Sedlitz	335
„ „ Seltz	334

Pomadas.

Pomada de alcanfor	337
„ „ alquitran	338
„ „ azufre	338
„ „ beleño	338
„ „ belladona	338
„ „ calomelano	342
„ „ carbonato de plomo	339
„ „ cicuta	338
„ „ Desault	340
„ „ emético	338
„ „ estramonio	338
„ „ Helmerich	340
„ „ ioduro de plomo	342
„ „ „ de potasio	341
„ „ „ „ „ io- dato	341
„ „ mecereon	341
„ „ mercurio	342
„ „ „ simple	343
„ „ nitrato de mer- curio	339

Pomada de óxido amarillo de	Páj.
mercurio	343
" " rojo de "	343
" " de zinc . .	338
" " precipitado	
blanco . . .	342
" " Rejente . . .	344
" " yemas de álamo	344

Compuestos del potasio.

Acetato	de potasio	345
Bicarbonato	" "	345
Bromuro	" "	346
Carbonato neutro	" "	347
Cianuro	" "	347
Citrato	" "	348
Clorato	" "	348
Ioduro	" "	349
Nitrato	" "	350
Potasa cáustica fundida .		350
Sulfato	de potasio	351
Sulfuro	" "	353
Tartrato ácido	" "	351
" neutro	" "	352
" de potasio i sodio		353

Pulpas.

Pulpa de caña fístula . .	354
" " ciruela . . .	354
" " tamarindo . .	354

Q.

Quino	355
-----------------	-----

R.

Raíces.

Raiz de altea	Páj. 356
" " anjélica	355
" " colombo	356
" " ipecacuana . . .	357
" " jenciana	357
" " orozuz	358
" " pacul	358
" " pangue	359
" " pelitre	359
" " pireun	360
" " polígala	360
" " ratania	361
" " ruibarbo	361
" " serpentaria . . .	362
" " taraxacon	362
" " valeriana	362
" " zarzaparrilla . .	363

Rasuras.

Rasura de culen	363
" " palqui	363

Resinas, Goma-resinas, oleo-resinas.

Asafétida	368
Benjuí	364
Colofonia	364
Elemi	365
Escamonea	366
Goma amoniaco	367

	Páj.
Goma gutta	368
Guayaco	365
Incienso	369
Jalapa	366
Mastic	366
Mirra	369
Pircun	366
Pez de Borgoña	367
Podofilina	412
Trementina	367

Rizomas.

Rizoma de cálamo	370
„ „ helecho macho	370
„ „ jenjibre	371
„ „ lirio de Florencia	371
„ „ trique	372
„ „ zedoaria	372

S.

Sanguijuelas	373
Santonina	373

Semillas.

Semillas de cólchico	374
„ „ estramonio	374
„ „ hiosciamo	375
„ „ linaza	375
„ „ membrillo	376
„ „ mostaza negra	376
„ „ nuez moscada	376
„ „ „ vómica	377

Compuestos del sodio.

	Páj.
Acetato de sodio	377
Bicarbonato „ „	378
Borato „ „	379
Carbonato neutro „ „	379
Citrato „ „	380
Cloruro „ „	380
Nitrato „ „	381
Fosfato „ „	381
Sulfato „ „	382
Sulfovinato „ „	383

Supositorios.

Supositorio de acíbar	384
„ „ belladona	384
„ „ ratania	385

T.

Tamarindo	385
---------------------	-----

Tisanas.

Tisanas simples.

Tisanas por maceracion.

Tisana de cachanlahuen	387
„ „ cuasia	387
„ „ colombo	387
„ „ fumaria	387
„ „ goma arábica	387
„ „ jenciana	387
„ „ natri	387
„ „ ruibarbo	387

Tisana de semillas de mem- brillo	Páj. 387
--	-------------

Tisanas por infusion.

Tisana de goma chagual . . .	388
„ „ pectoral	388
„ „ tamarindo	388

Tisanas por dijestion.

Tisana de zarzaparrilla . . .	389
-------------------------------	-----

Tisanas por decoccion.

Tisana de amapola	390
„ „ arroz	390
„ „ avena	390
„ „ carrajen	392
„ „ cebada	390
„ „ chéptica	390
„ „ grama	390
„ „ guayacan	389
„ „ guayaco	389
„ „ linaza	390
„ „ líquen	391
„ „ „ lavado	391
„ „ simaruba	390
„ „ quina amarilla	392
„ „ „ gris	392
„ „ „ roja	392

Tisanas compuestas.

Tisana de sen	393
„ „ zarzaparrilla	393

Tubérculos.

Tubérculo de acónito . . .	Páj. 394
„ „ jalapa	394
„ „ salep	395

U.

Ungüentos.

Ungüento de altea	396
„ „ Arceo	397
„ „ diapalma	397
„ „ amarillo	396
„ „ nervino	398

V.

Vaselina	398
Vinagre	399

Vinagres medicinales.

Vinagre de alcanfor	400
„ „ aromático	401
„ „ de cólchico	401
„ „ digital	402
„ „ escila	402
„ „ rosas rojas	402
Vino	402

Vinos medicinales.

Vino de ajeno	403
„ „ aromático	404

Vino de coca	Páj. 403
„ „ cólchico	404
„ „ colombo	405
„ „ cuasia	405
„ „ digital compuesto	405
„ „ ipecacuana	404
„ „ jenciana	405
„ „ opio compuesto	406
„ „ pepsina	407
„ „ quina	407

Z.**Compuestos del zinc.**

Cloruro de zinc fundido	Páj. 408
Oxido „ „ via húmeda	410
„ „ „ „ seca	409
Sulfato „ „	410
Valerianato de zinc	410
Zumos vegetales	411

Indice especial.

Manifiesta el conjunto de los preparados farmacéuticos hechos en esta obra con las materias primas i productos químicos mas importantes.

A.

	Páj.		Páj.
Aceite de almendras . . .	1	Acido acético	23
— aceite fosforado . . .	9	— ácido diluido	25
— „ „ estendido . . .	11	— vinagre alcanforado . .	400
— cerato de esperma . . .	145	Acido arsenioso	26
— „ simple	145	— gránulos	314
— „ rosado	145	— licor de Fowler	269
— crema fria	143	Acido cítrico	28
— linimento calcáreo . .	277	— jarabe	236
Aceite de olivas	4	— limonada purgante . . .	275
— aceites medicinales . .	6	Acido clorhídrico diluido	30
— cerato de cantáridas . .	144	— limonada	274
— emplastos	169	Acido fénico cristalizado	31
— esparadrapo mercurial	177	— alcoholizado	32
— „ vejigatorio	180	— agua fenicada	51
— pomada citrina	339	Acido fosfórico diluido .	37
Aceite de ricino	5	— limonada	274
— colodion elástico . . .	153	Acido sulfúrico diluido .	39
— emulsion	176	— limonada	274
		Acido tártrico	41
		— jarabe	236

— polvos efervescentes	Páj. 334	Alcanfor	Páj. 82
— „ de Sedlitz	335	— aceite	7 i 12
— „ „ Seltz	334	— agua	45
Acido tánico	40	— „ sedativa	55
— glicerolado	208	— „ etéreo-alcanforada	51
Acetato de cobre	148	— alcoholado	88
— emplasto	171	— „ de jabon alcanforado	97
Acetato neutro de plomo	316	— „ „ opio benzóico	99
— licor de subacetato	267	— „ „ „ jabonoso	99
— pomada del Rejente	344	— linimento amoniacal	276
Acetato de potasio	345	— opodeldoc sólido	277
— vino de digital compuesto	405	— pomada	337
Achicoria (hoja i raiz)	00	— „ del Rejente	344
— infuso	232	— vinagre	400
— jarabe compuesto	257	Alcohol de 95°	83
Acónito (hojas)	00	— alcoholados	85
— alcoholaturo	104	— alcoholatos	101
— extracto alcohólico	193	— alcoholaturos	104
Acónito (tubérculo)	394	Algodon pólvora	106
— alcoholado	89	— colodion	152
— jarabe	237	— „ cantaridado	153
Agracejo (fruto)	00	— „ elástico	153
— jarabe	250	Almendras dulces	00
Ajenjo (sumidades floridas)	00	— emulsion	175
— agua destilada	66	— jarabe	237
— alcoholado	93	— looc	323
— „ compuesto	96	Almizcle	106
— extracto alcohólico	194	— alcoholado	88
— infuso	232	Aloes del Cabo	108
— jarabe	248	— alcoholado	92
— vino	403	— „ de ajenjo compuesto	96
Alcarabea (fruto)	00	— píldoras ante-cibum	307
— agua destilada	60	— „ de Anderson	310
— alcoholato	102		

	Pág.		Pág.
— supositorios	384	— alcoholado	88
Alquitran mineral	111	Arseniato de hierro	120
— pomada	338	— gránulos	314
Alquitran vegetal	110	Arseniato de soda	120
— agua	46	— gránulos	314
— „ concentrada	46	Atropina	69
— alcoholado de quillai	100	— gránulos	314
Altea (flor)	197	Asafétida	368
— infuso	232	— alcoholado	94
— especies pectorales	183	— emulsion	175
Altea (hojas)	00	Azafran	122
— especies emolientes	182	— alcoholado	88
Altea (raiz)	356	— jarabe	240
— infuso	233	— polvo	327
— jarabe	238	— vino de opio	406
— polvos	327	Azahares	00
Amapola blanca (fruto)	203	— agua destilada	60
— infuso	234	— jarabe	240
— jarabe	239	Azufre sublimado	124
Amoniaco líquido	111	— electuario	165
— agua sedativa	55	— glicerolado	207
— alcoholado de resina de		— pastillas	302
guayaco	100	— pomada	338
— „ „ valeriana	101	— „ de Helmerich	340
— licor anisado	268		
— linimento alcanforado	276		
— opodeldoc sólido	277		
Anis (fruto)	00		
— agua destilada	59		
— alcoholato	101		
— infuso	233		
— jarabe	240		
Arnica (flor)	198		
— infuso	232		

B.

Bálsamo de copaiba	126
— pocion balsámica	322
Bálsamo de Tolú	128
— alcoholado	95
— jarabe	241
— pastillas	303

Beleño (semillas) . . .	Páj. 375	— infuso	Páj. 233
— píldoras de cinoglosa compuestas	309	— jarabe	250
Beleño (hojas)	223	Bicarbonato de potasio .	345
— aceite	8	— pocion antivomitiva .	321
— „ de Tranquilo . . .	8	Bicarbonato de soda . .	378
— alcoholado	90	— polvos efervescentes .	334
— alcoholaturo	105	— „ de Seltz	334
— extracto del zumo . .	196	— „ „ Sedlitz	335
— glicerolado	208	— pastillas	301
— infuso	231	Bicloruro de mercurio (sublimado corrosivo) .	286
— jarabe	237	— agua fagedénica amarilla	52
— píldoras de Meglin . .	308	— licor de Van-Swieten .	273
— polvos	328	— píldoras de Dupuytren	308
— pomada	338	Biioduro de mercurio (rojo)	286
Belladona (hojas) . . .	219	— jarabe de Gibert . . .	258
— aceite	7	Bióxido de manganeso .	284
— „ de Tranquilo . . .	8	— agua de cloro	49
— alcoholado	89	Boldo (hojas)	220
— alcoholaturo	105	— agua destilada	60
— emplasto	169	— alcoholado	95
— extracto del zumo . .	196	— infuso	234
— eterolado	189	Borato de soda	379
— glicerolado	207	— miel de borax	292
— infuso	231	Borraja (yerba)	00
— jarabe	237	— infuso	232
— polvos	327	— jarabe	248
— pomada	338	Bromuro de potasio . .	346
— supositorio	384	— jarabe	242
Benjuí	364	Buchú (hojas)	220
— alcoholado	95	— infuso	234
— manteca benzoada . .	284	— alcoholado	95
Bergamota (fruto) . . .	00		
— alcoholato	102		
Berros (la planta) . . .	00		

C.

	Pág.		Pág.
Cachanlahuen (yerba)	221	Carbonato de magnesia	279
— alcoholado	93	— citrato de magnesia	280
— extracto acuoso	192	— limonada purgante	275
— infuso	232	— pastillas	302
— tisana	387	Carbonato de plomo	317
Cal viva	131	— pomada	339
— agua	47	Carbon vegetal	138
Cálamo aromático (rizoma)	370	— pastillas	302
— alcoholado	95	— polvos dentífricos	333
Calomelano	287	Cardamomo (fruto)	204
— agua fajedénica negra	52	— alcoholado de canela	
— colirio seco	151	compuesto	96
— pomada	342	— " " "	97
Canela (corteza)	156	Carrajen	220
— agua destilada	61	— tisana	392
— alcoholado	95	Castóreo	138
— " compuesto	96	— alcoholado	92
— alcoholato	102	— eterolado	189
— infuso	232	Catecu	140
— jarabe	240	— alcoholado	93
Cáñamo indico (yerba florida)	00	— electuario	165
— alcoholado	88	— jarabe	240
— extracto alcohólico	194	Cebada perla	142
Cantáridas	137	— tisana	390
— alcoholado	92	Cera amarilla i blanca	142
— cerato	144	— ceratos	143
— colodion	153	— pomadas	337
— emplasto vejigatorio	174	Cicuta (hoja)	00
— esparadrapo "	180	— aceite	8
— moscas de Milan	178	— emplasto	169
Carbonato de amoniaco	113	— extracto del zumo	196
— licor de acetato de amoniaco	266	— glicerolado	208
		— pomada	338

	Páj.		Páj.
Cicuta (fruto)	00	— jarabe	248
— alcoholado	89	— vino	403
Cidra (corteza)	157	Codeina	71
— agua destilada	61	— jarabe	245
— alcoholato	102	Cólchico (semillas)	374
— alcoholaturo	105	— alcoholado	89
— jarabe	245	— vinagre	401
Cinoglosa (corteza de la raiz)	162	— vino	404
— píldoras compuestas	309	Colombo (raiz)	356
Citrato de hierro i amo- niaco	211	— alcoholado	93
— jarabe	243	— extracto acuoso	192
Citrato de hierro i qui- nina	210	— infuso	232
— jarabe	243	— polvo	327
— „ de quina	260	— vino	405
Clavos aromáticos (flor no abierta)	00	Coloquíntida (fruto)	204
— alcoholado	95	— alcoholado	92
— alcoholato	102	— extracto alcohólico	194
— vino de opio	406	— „ compuesto	196
Clorato de potasa	348	Córnezuelo de centeno	154
— pastillas	301	— extracto alcohólico	195
Clorhidrato de morfina	74	— polvos	328
— jarabe	244	Couso (flor)	198
— licor	267	— apocema	119
Clorhidrato de quinina básico	77	Cuasia (leño)	264
— jarabe	244	— alcoholado	93
Clorhidro-fosfato de cal	133	— extracto acuoso	192
— jarabe	254	— infuso	232
Coca (hoja)	221	— tisana	387
— alcoholado	93	— vino	405
		Cubeba (fruto)	205
		— alcoholado	95
		— extracto etéreo-alcohó- lico	195

D.

	Páj.
Dijital (hoja)	222
— alcoholado	90
— alcoholaturo	105
— emplasto	169
— extracto alcohólico	412
— eterolado	189
— infuso	231
— jarabe	237
— polvos	328
— vinagre	402
— vino compuesto	405
Dulcamara (tallos)	00
— extracto acuoso	192
— infuso	234
Durazno (flor)	00
— infuso	232
— jarabe	256

E.

Emético	117
— pomada	338
Escamonea (raiz)	00
— resina	366
Escila (bulbo)	128
— alcoholado	93
— extracto alcohólico	412
— miel	291
— vinagre	402
Esencia de clavos aromá- ticos	17
— alcoholado	90

Páj.

Estramonio (hojas)	223
— aceite	8
— „ compuesto	8
— alcoholado	90
— emplasto	169
— extracto del zumo	196
— jarabe	237
— pomada	338
Estrienina	73
— gránulos	314
Espárragos (turiones)	00
— jarabe	250
Eter	188
— agua etéreo-alcanforada	51
— eterolados	188
— licor de Hoffman	268
— colodion	152
— jarabe	246

F.

Fósforo blanco	202
— aceite	9
— „ estendido	11
Frambuesas (fruto)	00
— jarabe	247
Fresas (fruto)	00
— jarabe	247
Fumaria (yerba)	00
— infuso	232
— jarabe	248

G.

	Páj.
Glicerina	206
— glicerolados	206
Goma amoniaco	367
— alcoholado	95
— emulsion	175
Goma arábica	209
— emulsiones	174
— jarabe	249
— misturas de creta 293 i 294	
— mucílago	296
— pastas	299
— pastillas	301
— pocion	324
— tisana	387
Goma de chagual	209
— mucílago	296
— tisana	388
Granado (zumo del fruto) 00	
— jarabe	249
Granado (raiz)	162
— alcoholado	93
— apocema	118
— infuso	233
Guayacan (leño)	265
— alcoholado	95
— tisana	389
Guayaco (leño)	265
— extracto alcohólico	194
— tisana	389

H.

Helecho macho (rizoma) . 370
— extracto etéreo-alcohólico 195

	Páj.
Hinojo (fruto)	00
— agua destilada	60
— alcoholato	102
— jarabe	240
Hipofosfito de cal	135
— jarabe	251
Hipofosfito de soda	00
— jarabe	251
Hisopo (sumidad florida) . 00	
— infuso	233
— jarabe	248
Hoblon (flores)	00
— alcoholado	93
— infuso	233
— jarabe	248

I.

Iodo	229
— alcoholado	90
— jarabe de rábano	261
— pomada	341
Ioduro de arsénico	121
— licor de Donovan	270
Ioduro de hierro (proto) 251	
— jarabe	251
— píldoras	312
Ioduro de plomo	318
— pomada	342
Ioduro de potasio	349
— glicerolado	208
— jarabe	242

— mistura	Pág. 295
— pomada (dos)	341
Ipecacuana (raiz)	357
— alcoholado	93
— infuso	231
— jarabe	253
— pastillas	302
— polvos	330
— „ compuestos	336
— vino	404

J.

Jabon medicinal	234
— alcoholado	89
— „ compuesto	97
— „ de opio	99
— supositorios	383
Jaborandi (hojas)	224
— alcoholado	93
Jalapa (tubérculos)	394
— alcoholado compuesto	98
— polvos compuestos	336
— resina	366
Jenciana (raiz)	357
— alcoholado	93
— „ compuesto	98
— extracto acuoso	192
— infuso	232
— jarabe	240
— polvos	327
— tisana	387
— vino	405

Jenjibre (rizoma)	Pág. 371
— alcoholado	95
— jarabe	240

L.

Lacto-fosfato de cal	134
— jarabe	254
Laurel cerezo (hojas)	224
— agua destilada	62
Lechuga virosa (yerba)	00
— extracto del zumo	196
— agua destilada	65
Licor de subacetato de plomo	267
— agua blanca	54
— cerato de Saturno	146
Limon (corteza del fruto)	00
— alcoholato	102
— alcoholaturo	105
— agua destilada	61
— jarabe	246
Limon (zumo del fruto)	00
— jarabe	250
Líquén islándico	225
— tisana	391
— „ sin amargo	392
Lobelia (yerba)	00
— alcoholado	90

M.

Magnesia calcinada	281
— pocion	324

— polvos compuestos . . .	Páj. 336
Manzanilla (flor) . . .	199 i 200
— aceite	11
— „ alcanforado . . .	12
— agua destilada . . .	60
— extracto alcohólico . .	194
— especies aromáticas . .	181
— infuso	233
— jarabe	241
Mecereon (corteza) . . .	159
— extracto alcohólico . .	194
— pomada	341
Melisa (yerba florida) . .	225
— agua destilada . . .	66
— alcoholato compuesto .	103
— infuso	233
— jarabe	241
Menta piperita (yerba flo- rida)	226
— agua destilada . . .	65
— infuso	233
— jarabe	241
Mercurio	288
— con creta	288
— emplasto	172
— esparadrapo	179
— pomada	342
— „ simple	343
— „ citrina	339
Miel de abejas	291
— mieles medicinales . .	291
Mirra	369
— alcoholado	95

N.

Naranja amarga (corteza del fruto)	Páj. 159
— extracto alcohólico . .	194
— agua destilada . . .	61
— alcoholato	102
— alcoholaturo	105
— jarabe	246
Naranja amarga (zumo del fruto)	411
— jarabe	250
Nuez vómica (semilla) . .	377
— alcoholado	91
— extracto alcohólico . .	194

O.

Opio	298
— alcoholado	92
— „ benzóico	99
— „ jabonoso	99
— extracto acuoso . . .	193
— glicerolado	208
— jarabe	254
— „ pectoral	259
— polvos simples . . .	331
— „ de Dower	336
— vino	406
Orozuz (raiz)	358
— extracto acuoso . . .	192
— infuso	234
— jarabe	239
— pasta	300
— polvos	327

— polvos compuestos . . .	Páj. 337
Oxido amarillo de mercurio	289
— pomada	343
Oxido rojo de mercurio	289
— pomada	343
— „ de Rejente	344
Oxido de zinc	409
— píldoras	308
— pomada	338

P.

Pepsina	304
— vino	407
Percloruro de hierro	271
— solucion	271
— alcoholado	94
Polígala (raiz)	360
— alcoholado	95
— infuso	234
— jarabe	248
Precipitado blanco	290
— pomada	342
Protoioduro de mercurio (verde)	290
— píldoras de Ricord	313

Q.

Quillai (corteza)	160
— alcoholado	95
— „ con alquitran	100

Quina (corteza)	Páj. 160
— alcoholado	93
— „ compuesto	100
— extracto acuoso	192
— „ alcohólico	194
— infuso	233
— jarabe	255
— „ ferruginoso	260
— polvos	331
— „ dentífricos	333
— tisana	342
— vino	407

R.

Rábano (raiz)	00
— jarabe compuesto	260
— „ iodado	261
Resina de escamonea	366
— emulsion	175
Resina de guayaco	365
— alcoholado	95
— „ amoniacal	100
Ratania (raiz)	361
— alcoholado	94
— extracto acuoso	192
— infuso	234
— jarabe	240
— polvos	327
— supositorios	385
Rosa mosqueta (flor)	200
— infuso	233
— jarabe	256

	Páj.
Rosa pálida (flor)	200
— aceite	12
— agua destilada	66
Rosa roja (flor)	201
— aceite	12
— conserva	154
— infuso	233
— miel	292
— vinagre	402
Ruibarbo (raiz)	361
— alcoholado	94
— electuario	167
— extracto alcohólico	194
— „ compuesto	197
— infuso	232
— jarabe de achicoria	257
— polvos	327
— „ con magnesia	336
— tisana	387

S.

Sabina (sumidades)	228
— infuso	231
Salep (tubérculo)	395
— mucílago	297
Santonina	373
— pastillas	303
Sen (hojas)	229
— alcoholado	93
— electuario	168
— infuso	233
— jarabe	248
— mistura compuesta	295

	Páj.
— polvos	328
— tisana compuesta	393
Serpentaria (raiz)	362
— infuso	234
Simaruba (corteza de la raiz)	163
— tisana	390
Subnitrato de bismuto	129
— glicerolado	207

T.

Tamarindos	385
— conserva	154
— tisana	388
Taraxacon (raiz)	362
— extracto acuoso	192
— „ del zumo	196
Tartrato de potasio i sodio	353
— polvos de Sedlitz	335
Tilo (flor)	202
— agua destilada	60
— infuso	234
Tusilago (yerba)	00
— infuso	233
Torvisco (corteza)	00
— extracto etéreo-alcohó- lico	195

U.

Uva ursi (hojas)	229
— infuso	233

V.

Valeriana (raiz)	Páj. 362
— alcoholado	94
— „ amoniacal	101
— agua destilada	61
— eterolado	189
— infuso	234
— jarabe	240
Veratro verde (rizoma)	00
— alcoholado	89
Violeta (flor)	202
— infuso	233
— jarabe	255

Y.

Yemas de álamo	Páj. 00
— pomada	344

Z.

Zarzaparrilla (raiz)	363
— jarabe	239
— „ compuesto	262
— tisana compuesta	393

