



26 Abril 93



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Breve estudio



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

acerca de algunos.



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Medicamentos modernos



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Abelardo Barros



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Santiago Abril 15/93.



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

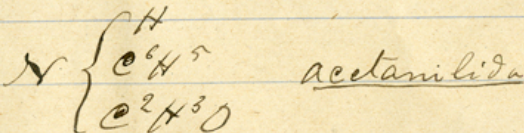
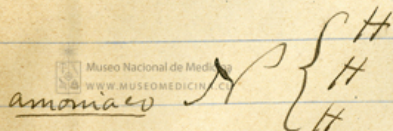
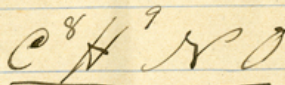


- pag. 1 - Intifexina
" 3 - Intepirina
" 4a - Gallina
" 5 - Exalquina
" 7 - Genacetina
" 9 - Homotropina
" 10 - Aristol
" 12 - Lisol
" 14 - Sabol
" 16 - Yodol
" 18 - Bipirinal
" 20 - Sulfonal
" 23 - Sarcovina
" 25 - Hidrosto. Canadensis
" 28 - Kavaina



Antifebrina

Sinonimia: acetanilido - Fenilacetamido



Este nuevo compuesto es un alcalanilado precedente de la sustitución en el amoniaco de dos H.; uno por el radical fenilo i otro por el acetilo.

Se obtiene la acetanilida haciendo reaccionar en caliente acido acetico sobre la fenilamina (anilina), por el enfriamiento se deposita la antifebrina.

Prop. físicas - Cuerpo solido, blanco, cristalizable, inodoro, insipido, untuoso al tacto, deja en la lengua una sensacion ardiente, poco soluble en agua fria (1:160), mas soluble en la hirviendo (1:50) i en alcohol, bencina i cloroformo. Se funde a 115° i volatiliza sin descomponerse a 292° .

No obra sobre el papel de tornasol.

Prop. Químicas - Los acidos i los alcalis la descomponen en caliente en fenilamina i acido acetico. Cuando esta pura no debe dar pre-



capitulado rojo anaranjado con el hipobromito de sosa, lo cual sucede cuando contiene anilina.

Si se le agrega de 5 a 6 cc de ácido HCl concentrado o fino i en seguida 1 cc de un soluto al 5% de ácido crómico, toma una coloración amarilla que al cabo de algunas horas pasa al verde (dif. de la exalgina).

Si se hierve 0.01 de acetanilido con 1 cc de potasa caústica i para ay fino se le agrega algunas gotas de un soluto de permanganato de potasa se obtiene un color verde sombra con olor de carbalamina (dif. de la exalgina).

Estas ^{reacciones} ~~reacciones~~ sirven para distinguir la de sus analogos (exalgina, peracetina etc); ~~para~~ reconocerla en una mezcla de a la solubilidad, fusibilidad i volatibilidad.

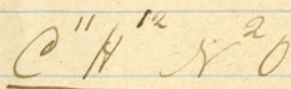
Usos - Antitérmico, nervioso, preconizado en el reumatismo.

Dosis - de 0.25 a 0.50 gr., llegando hasta 3 gramos diarios; pero ~~no~~ no debe exceder de 0.50 gr por dosis (Sup. Beaumier).



Antipirina

Lin: Analgesina -- Oximetilquinizina-metilada --
Dimetil-oxiquinizina



Este nuevo compuesto de la serie quinizica fue descubierto en 1884 por Knorr de Munich.

Prep. Calentando a 100° la oximetilquinizina con el yoduro de metilo i el alcohol metilico se obtiene la Antipirina.

Prop. físicas — Se presenta bajo la forma de un polvo blanco cristalino, de sabor muy amargo, bastante soluble en agua, menos en alcohol, éter i cloriformo. Funde a 113° — No deja residuo. Un soluto al 1:2 H^2O no da reacción al papel de tornasol, es neutro.

Prop. Químicas — La Antipirina es una base i en su tal presenta los caracteres correspondientes: se une con los ácidos para formar sales análogas al NH^3 ; combinándose con los ácidos benzoico, fénico o salicílico, forma benzoatos, fenatos i salicilato de antipirina, conocido este último con el nombre de Salipirina. Se une al yodo i bromo para formar los compuestos de yodopirina i bromopirina.

Precipitan la Antipirina en solución acuosa el cloruro, ~~el~~ cloruro de mercurio (sublimado corrosivo) ácido plúmico i tintura de yodo.

La descomposicion en seco, el calomiel que forma una combinacion toxica, el naptal B., el bicarbonato de sosa, por cuyo contacto se desprende un olor a etor acetico; el salicilato de sosa i el cloral, ambos forman con la antipirina una mezcla oleaginosa.

El H₂S no da precipitados.

Una solucion al 1:10.000 da coloracion carac-
teristica, rojo intenso, con el percloruro de fierro, que pasa al amarillo si se le agre-
ga acido sulfurico concentrado.

El acido nitroso da coloracion azul verdo-
so si esta diluido, i verde si se concentra.

Usos - Antipiretico, antirreumatico, analgetico i he-
mostatico.

Se usa al interior en capsulas amilaceas, fricciones
inyecciones hipodermicas, enemas etc; i
al exterior en solucion bastante concentra-
da 3 a 4% para combatir los estomas.

Tambien la antipirina es un poderoso auxi-
liar para obtener la solubilidad de ciertas
sales como la quinina i cafeina: 0.50 de antipi-
rina bastan para disolver un gramo de nitrato
de quinina en su peso de agua.

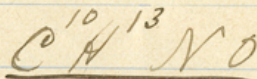
Ultimamente el doctor Semarex ha obtenido muy
buenos resultados con la usando la antipirina
en la diabetes sacarina a la dosis de seis
a ocho gramos diarios por espacio de una semana.

Dosis - 2.5 i 8 gramos diarios i hasta 14 gramos.

Tallina

4a

Lin: Zetahidroparacetiloequinoleina — Zeta-
hidroparaquinianisol



La tallina, cuerpo nuevo derivado de la quinoleina fue preparado por primera vez por Skraup. de Viena en 1884. Es un líquido oleoso de un olor parecido al cumarino, insoluble en agua i soluble en alcohol, éter i ácidos diluidos.

La reacción del color verde que toma por el percloruro de fierro le ha dado la denominación de Tallina (Thallus, verde) en vez de la que le corresponde por su composición; coloración que se produce así mismo con un gran número de cuerpos oxidantes (dicromato-potase, ácido crómico, Cl - Br - I - etc.).

Uso — Es un nuevo antiprético de una acción pronta i eficaz, pero a causa de la poca solubilidad se elimina del organismo con mucha dificultad, lo que espone a serios accidentes; por este motivo en terapéutica no se usa pura, sino que se prefieren sus sales, el sulfato i el tartrato que son fáciles de administrar. El sulfato es un polvo cristalino, tora-

4. *Comente blanco, pero las mas veces es de un color rojo de un sabor amargo i picante, soluble en agua e insoluble en etor.*

El tartrato es igual al sulfato.

Dosis — 0.25 a 0.50 por dia



Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CLMuseo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CLMuseo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CLMuseo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CLMuseo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CLMuseo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CLMuseo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina

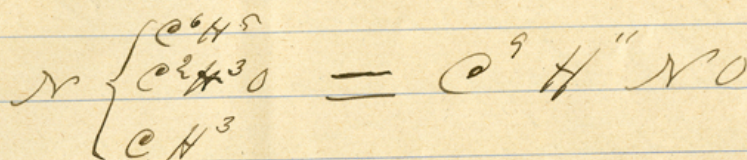
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Escalgina

Lin: Metil-acet-anilida.



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Prep. - Se obtiene por la accion del cloruro de acetilo sobre la monometilanilina.

Canad. fisico - Escalgina

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

pequeños cristales en aguas blancas, inodoras, ligeramente amarillentas, poco solubles en H₂O fría, mas en la hirviendo i en la alcoholizada. Funde a 101°

Prop. Químicas -

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

1^a - A 0.01 se le adiciona 5 a 6 cc de H₂O concentrado i frío i despues 1 cc de un soluto al 3% de ácido crómico, adquiere una coloracion amarilla persistente (dif antifebrina)

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

2^a - A 0.01 se hierve en 1 cc de potasa cáustica i despues de frío se le agrega algunas gotas de un soluto de permanganato de potasa, da coloracion verde sombra sin perder olor a carbilamina (dif de la antifebrina)

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

3^a - Con el percloruro de fierro no da coloracion sensible (dif Antipirina)



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

6/



Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL

411 - *Tartrato i bicloruro de mercurio, no precipitan (dij Antipirina)*

Uso - *Analgesico poderoso, superior a la antipirina; obra en dosis mucho mas frecuentes sin producir accidentes.*

Dosis - *0.25 a 1 gramo por dia
0.75 maxima de una vez.*



Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL



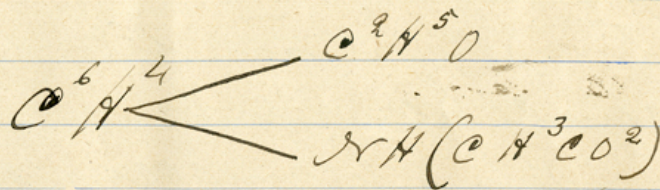
Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Fenacetina

Lin: Para-acet-fenetidina



Prep. — Se prepara agregando por pequeñas porciones i agitando sin cesar 80 p. de ácido férrico ($\text{C}^6\text{H}^5\text{FeO}$) fundido a una mezcla de 160 p. de ácido nítrico fumante (1.34) diluido en 320 p. de H^2O ; se abandona en seguida la mezcla por doce horas.

Se obtiene así dos líquidos, uno ácido que sobrenada i otro aceitoso. Se decanta el primero i el segundo se destila en una corriente de vapor de agua.

El líquido aceitoso está compuesto de orto i para-nitrofenol; el orto es volátil i el para queda en la retorta en donde se purifica tratándolo con ácido clorhídrico concentrado i caliente que cristaliza.

Se trata en seguida con sosa caústica para transformarla en sal de sosa i esta sal en el éter etílico del para-nitrofenol

fur medio del yoduro de etilo (C_2H_5I)
 que se reduce fur el H. nasiente fur
 mandose asi el para-fenetidina que
 se transforma en para-acet-fenetidina
 (paraacetina) por medio del acido aceti-
 co glacial hirviendo.

Prop. físicas - Polvo blanco gris, cristalizable, sin
 olor ni sabor, insoluble en agua.

Funde a 130° i fur destilacion
 no depara residuo.

0.50 : 5 de agua caliente no da reaccion
 al papel de tornasol.

Prop. Químicas - Glacido nitrico lo tinte de ama-
 rillo

No precipita fur el nitrato argenti-
 co ni fur el H.

Dosis - 0.50 dos a tres veces al dia.



Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Homatropina

Es un alcaloideo que resulta de la acción del ácido oxitoluico con un equivalente igual de tropina. Atendiendo a su composición debía llevar el nombre de oxitolutropina.

Cristaliza en prismas incoloros, delicados, poco solubles en agua, fusibles entre 95° y 98°.

Difunde de la atropina en un equivalente de agua que contiene de menos.

Dilata la pupila si se usa en vez de la atropina por ser mucho menos venenosa que esta última.

Dosis al exterior 0.05 por 10 de agua en colirio.



Aristol

El Aristol es un nuevo antiséptico, es un cuerpo opaco. timulado, es un hidruro de timol.

Contiene 40% de yodo.

Prep. — Se prepara agregando a una solución acuosa de yoduro de potasio una alcoholina de timol. Precipita un polvo amarrillo.

También se puede obtener por medio de la electrolisis: 3 gramos de timol; 0.70 de hidrato de sosa; 7 de yoduro de potasio; se disuelve todo en 200 gramos de agua i se introduce en el líquido los dos electrodos de una pila. Se mantiene la corriente hasta que este yodado todo el timol. El Aristol se separa en el polo positivo. — (Messinger i Wortman)

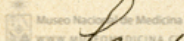
Prop. físicas — Es un polvo amorfo de un color amarillo anaranjado, insoluble en agua i $C^3H^8O^3$ (Glicerina), poco soluble en C^2H^6O que lo precipita de la solución etérea. Se disuelve en los aceites grasos.

Es muy descomponible por lo que es necesario conservarlo en frascos oscuros i aun se recomienda usarlo.



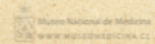
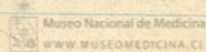
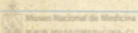
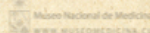
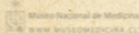
recien preparado.

Uros - Es un desinfectante sucedaneo del yodoformo, del yodol i yozoydol, sin tener los inconvenientes de estos; no es toxico, no tiene olor desagradable, ni es irritante.



Se usa al exterior en proporcion de dos, cinco i 10% desleido en aceite de olivo e incorporado a un escipiente tal como la vaselina, lanolina, para-
fina etc.

En las mismas preparaciones se usa unido a la manteca de cacao en supositorios ya sea vaginales o uretrales.



Leisul

Este nuevo medicamento obtenido en Alemania en 1889 se presenta bajo la forma de un líquido oscuro, oleoso, claro, de olor de creosota ligeramente aromático.

Soluble en todas las proporciones en H^2O , C^2H^6O , $C^4H^{10}O$ (metil) $C^5H^{12}O$ (amil) $C^3H^8O^3$ (glicerina), éteres, cloriformo ($C^2H^2Cl^3$) i aceites i grasas.

La solución acuosa abandonada al qm tiempo al aire se espesa poco a poco hasta ponerse semi-fluida, pero agregándole una nueva cantidad de dicho disolvente adquiere de nuevo su fluidez.

El soluto acuoso no obra sobre los metales.

El agua de cal enturbia el soluto formando un fawn calcareo.

Prep. Se obtiene en la destilación de la hulla en los productos que pasan entre 198 i 202° , por lo tanto solo libre de ácido ferrico que destila a 185° .

Contiene los cresíoles i para saponificar dichos cuerpos se emplea el aceite de linaza, resina i putasa de donde resulta el houl, que contiene 50% de



presilal i los restantes de materias grasas
Vbro - Es un desinfectante poderoso que
aventaja al fenol tanto por su solubili-
dad como por su poder microbicida,
pues, un soluto ~~de~~ al 1X300 es tan acti-
vo como una solución al 5% de ácido
fénico i 2% de creolina. Por otra parte
es mucho menos tóxico que los antiap-
ticos ya nombrados.

Se usa en veg del jabon al 1 o 2% para
desinfectarse las manos i da espuma
lo mismo que dichos compuestos.

Para desinfectar los útiles en las operaciones
quirúrgicas i en proporción de uno por
200 o 300 en infecciones intra-uterinas.

Las muscas experimentan al principio un
ligero ardor que muy pronto desaparece.

Los esporos del *Carbunclo* son destruidos
si se les pone en una solución al 5% por
espacio de cinco días.

Es muy útil para desinfectar grandes
locales, mataderos, estables, letrinas etc.

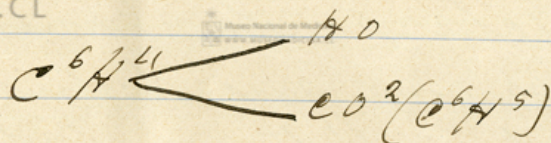
Por otra parte es mucho mas barato que
el fenol i la creolina.



Salol

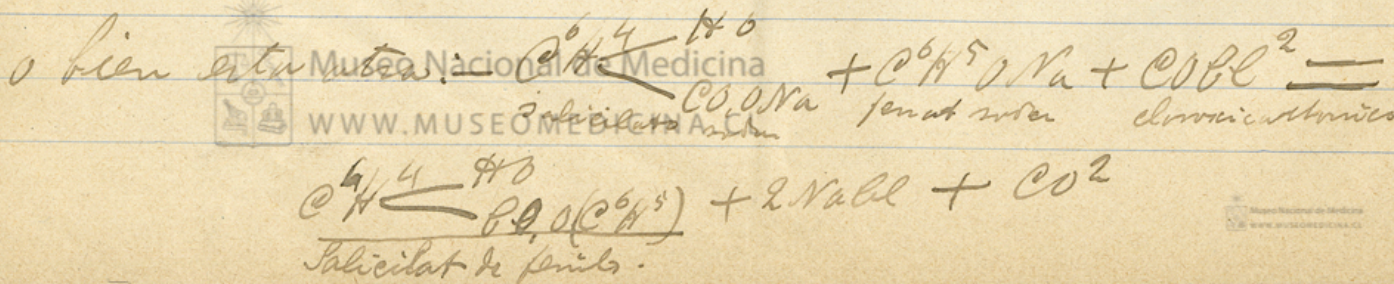
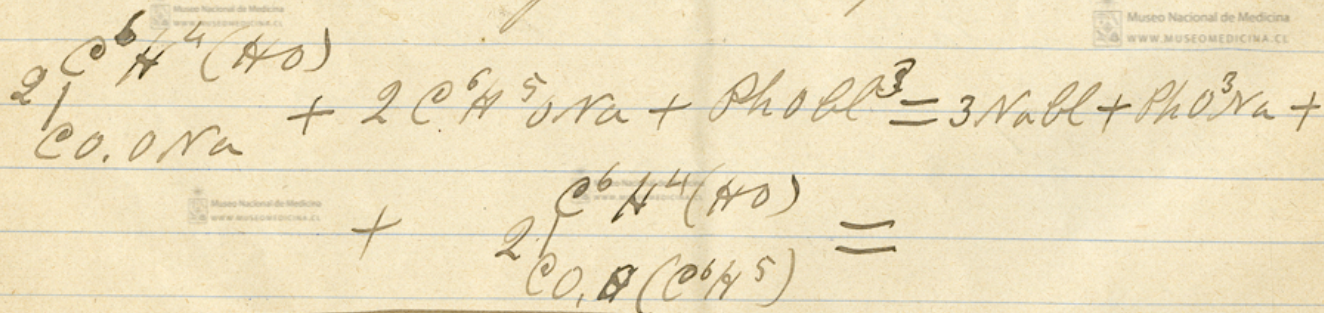
Sin: — Salicilato de fenil

Este es un compuesto descubierto por el ilustre ^{Dr.} Nencki, profesor de Berna. Es un compuesto que deriva del ácido salicílico por la sustitución de un átomo de H. por el radical ~~fenil~~ ^{fenil}.
~~Dr.~~ un grupo fenil.



Prep. — Mezclando partes iguales de salicilato de soda con fenato de soda i agregando despues oxiclórico de fósforo i manteniendo ^{la mezcla} durante algun tiempo a una temperatura elevada por la acción de sodio, metafosfato de sodio i salicilato de eter fenil.

La ecuación siguiente explica la reacción:





Prop. física - Se presenta bajo la forma de un polvo blanco, de olor agradable, gusto insípido, insoluble en H^2O , i soluble en CH^3O .

Uso - Es un poderoso antiséptico i antipiretico.

Como antiséptico usado al exterior puede reemplazar en grandes ventajas al yodoformo; pero es al interior donde está llamado a desempeñar un rol mucho mas importante sobre todo en el tratamiento de las afecciones de los órganos genitales urinarios. Parece que esta sustancia sea el desinfectante por excelencia que se halla envejecido, i esto es debido al debilitamiento que experimenta en el intestino en fenol i ácido salicílico, eliminándose por la orina el primero al estado de fenilsulfato de soda i el segundo en sustancia.

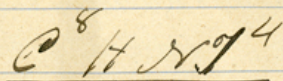
Se puede usar hasta diez gramos diarios sin que resulten serios accidentes; pero se acostumbra en la hemorragia aguda de 4 a 6 gramos diarios interviéndose una curación en suma rapidez.





Yodul

Sin: — Tetrayoduro de pirrol



El pirrol es un líquido incoloro ($\text{C}^4\text{H}^5\text{N}$) que se obtiene de la destilación seca de la hulla, de las materias animales, de las plumas, huesos etc.

Tiene propiedades básicas i es poco soluble en agua, pero es soluble en $\text{C}^2\text{H}^6\text{O}$ i $\text{C}^2\text{H}^5\text{O}$. (alcohol i eter).

Prep. — Mezclando un soluto de una parte de pirrol en 10 de alcohol con otro de 12 p. de yodo en 240 de alcohol, i se abandona la mezcla por 24 horas, i despues se le agrega 4 veces su volumen de H^2O , se obtiene por precipitación el yodul.

Tambien se puede preparar directamente poniendo a reaccionar el pirrol puro con yoduro de potasio yodurado.

Contiene de 88 a 97% de yodo.

Prop. físicas — Es un polvo de color pardo claro que se pone oscuro por efecto de la luz; insípido, de olor parecido al de la esencia de tomillo.



Insoluble en agua, poco en alcohol calien-
te i soluble en ete, ácido acético i acei-
tes grasos.

Prop. Químicas - Calentando a 100° se desprenden vapores
violados de yodo i a 140° se volatili-
za sin dejar residuo.
No se colorea por el H₂S.

~~75~~ Ácido nítrico - Si se agrega este ácido
i se evapora al B.M. se obtiene una colora-
ción roja de rubí que desaparece por el
ácido sulfúrico.

Usos - Es un antiseptico i anestesico local.
Se aplica en diversas formas en las heri-
das de mal carácter; tiene sobre el yodo
como la ventaja de no ser tóxico i de
no tener mal olor.



Hipnal

Lin: Monocloral-antipirina - Tricloralacetil-
dimetil. pirazolón

Cloral-Antipirina.

Este es un nuevo medicamento que
se usa como hipnótico i analgésico.

Prep- Se prepara mezclando las soluciones si-
guientes:

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Hidratato-cloral - 49 Agua - 50
Antipirina - 53 $\frac{4}{5}$ - 50

Se decanta el líquido oleoso que se va
al fondo del vaso i se deja cristalizar.
El Hipnal se presenta en bellas cristales in-
colores sin olor ni sabor, solubles en 13 p.
de agua i mas en alcohol. Funde a
67° - Contiene 55% de cloral i 45% de
Antipirina.

El Hipnal es un nuevo hipnótico mucho mas
preciso que el cloral sin tener sus inco-
nvenientes, pues no es irritante como dicho
medicamento.

Se puede usar en inyecciones hipoder-
micas empleando el aceite que resulta
al mezclar los dos componentes.

Prop. 2. - El cloral da lugar a la coloración roja inten-
sa igual a la Antipirina.

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Los ácidos diluidos no ejercen acción sobre el;
los álcalis aun debiles lo desdoblau en sus
elementos.

~~Dois~~ - 1 a 2 gramos -

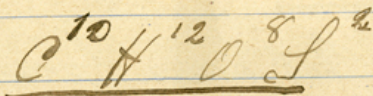
Por la acción del agua hirviendo o de una tempe-
ratura un poco elevada se descompone dando ori-
gen a un compuesto insoluble.

Dois - 1 a 2 gramos.



Sulfonal

Lin: Dietyl-sulfon-dimetil-metano



El Sulfonal es un cuerpo en pequeños prismas o laminillas cristalinas, incoloras, inodoras, insipidas, fijas y solubles en H^2O (18 a 20 hirviendo - 100 fría); mas solubles en $\text{C}^2\text{H}^6\text{O}$, i $\text{C}^2\text{H}^5\text{O}$ alcoholizado.

Es muy estable, resiste a la acción del calor, de los cuerpos oxidantes, de los ácidos i de los alcalis.

Funde a 125° cuando está puro i se sublima sin descomponerse a los 300° .

Prep. — Mezclando dos prismas de mercaptan con una de acetona i haciendo pasar por la mezcla una corriente de ácido clorhídrico se obtiene el mercaptol o sea el dietyl-dimetil-metano.

Se lava en seguida con agua i con una lejía de soda i por último se destila en columnas de calcio. para obtenerlo seco. El líquido que resulta se trata con un soluto acuoso



al 5% de permanganato de potasa i se obtiene por la oxidacion el sulfonal.

En seguida se purifica por repetidas cristalizaciones.

Este es un compuesto sulfonico que resulta de la oxidacion indirecta del azufre del sulfuro de etilo ($\begin{matrix} C^2H^6 \\ C^2H^5 \end{matrix} \{ S. \}$)

Prop. gummens — Mezclando con sulfocianuro de potasio desprende el olor fetido del mercaptan si se calienta la mezcla.

Si se funde i se le agrega un poco de acido pirgallico colorea en pardo i exala un olor oleaceo repugnante.

Uso — Es un hipnotico preciso, a dosis de 1 a 2 gramos produce un sueño tranquilo despues de media hora de ingerido, sin que sobrevenga la cefalalgia.

No perturba la digestion por lo que se puede administrar despues de los alimentos i aun hai practicos que aconsejan usarlo despues de haber vomitado porque los acidos del estomago favorecen la absorcion.

No perturba la respiracion ni las palpitaciones del corazon.

Dosis — 1 a 2 gramos.

Cáscara sagradaRhamnus purshianaRhamneas.

Originaria de California i el Oregón.

Se usa la corteza que contiene en su composición varias resinas, un principio cristallizable, aceite fijo i volátil que todavia no se ha estudiado.

Se presenta la corteza en fragmentos delgados, fibrosos, planos o arrugados, cubierta de una película blanquecina poco rugosa con cicatrices transversales de un color un poco mas claro. La cara interna es liza, rojo pardo que en el tiempo se pone mas i mas oscuro; el sabor es amargo.

Uso - Es un tónico laxante, parece que en accion va dirigida al vaso motor del sistema nervioso, sobre todo cuando hai ematipacion hística.

Dosis - La corteza 0.50 a 0.75
 Pulv. fl. 10 a 20 grs 3 veces al dia



Cascarina

El principio activo del Rhamnus pur-
siana de las Rhamnaceas es la Cascarina,
que se presenta bajo la forma de agu-
jas prismáticas de color amarillo na-
ranja mas o menos intenso segun el
grado de hidratación. Es una substan-
cia inodora insípida, insoluble en H_2O ,
soluble en alcohol puro, cloriformo y
etor alcoholizado y soluciones alcohólicas.

A los 200° se colorean en frando, y a
los 300° se descompone dejando un
residuo carbonoso.

Prep. — Se obtiene tratando la corteza gro-
seramente pulverizada por el agua
hirviendo alcalinizada por el carbona-
to de sosa. El liquido que resulta
se trata por ácido sulfúrico diluido has-
ta neutralizar el alcali, por lo que
se obtiene un abundante precipitado.

Se filtra y el liquido filtrado se
evapora a un suave color, se tiene
un nuevo precipitado. Se purifi-
ca este por repetidas soluciones en
agua caliente alcalina y despues se
neutraliza por ácido sulfúrico dilui-
do.

Este precipitado esta compuesto de

casearina i varios otros productos insolubles en alcohol.

Para separar dicho principio se trata a 50° por acetona.

Para separar la casearina se trata dicho precipitado a 50° por acetona, despues se filtra i se vierte sobre el liquido ~~filtrado~~ ^{filtrado} acido sulfurico, se deja asi ~~alguna~~ ^{alguna} tiempo i despues se ~~le~~ ^{le} ~~extrae~~ ^{extrae} con agua caliente por lo que se obtiene pasado 24 horas un deposito pardo-verdoso en el fondo del vaso.

Se purifica repetidas veces segun el tratamiento anterior hasta obtener una sustancia amarilla compuesta de agujas microscopicas.

Caract. quimicos.

Fundida a un calor ~~suave~~ ^{suave} i despues de fria tratada por agua i acido sulfurico, i agitada en etoa produce por evaporacion una sustancia de los caracteres de la flor glucina.



Hidraato Canadensis.Baton de Oro.Ranunculaceae

Planta de las regiones de la América
del Norte.

Se usa solo el rizoma que contiene al-
búmina, azúcar, materia grasa, resina,
aceite volátil, berberina 4% - Hidra-
tina 1.5% Scantopucina.

Parece que debe su acción a la hi-
drantina principalmente a la hidras-
tina que es un alcaloide en cris-
tallos brillantes de sabor amargo, insol-
uble en agua i petróleo, soluble en
 CHCl_3 , C_6H_6 (bencina) $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}$, $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ i ácidos
diluidos. Funde a 132° .

Forma sales con casi todos los ácidos
en especial el HCl.

Prep. - Para obtener dicho alcaloide se ha-
ce cristalizar la berberina por me-
dio del HCl al estado de clorhidrato i
en seguida las aguas madres se
tratan por amoníaco ligeramente
en exceso por lo que se forma un
precipitado que disuelto en alcohol da
por evaporación espontánea hermosos

cristales de hidrantina.

Prop. — Químicas — El ácido nítrico concentra da da coloración amarilla que pasa al rojo anaranjado.

El ácido sulfúrico la colorea en amarillo i si se le agrega molibdato de amoníaco pasa al verde.

Si a un soluto de hidrantina se le agrega algunas gotas de ácido sulfúrico i en seguida un soluto al 10% de permanganato de potasa inmediatamente desaparece la coloración violada para ser reemplazada por un color azul el que ofrece una hermosa fluorescencia.

Tratándola por ácido sulfúrico concentrado i después por nitrato de potasio, toma una coloración amarilla pardusca, i si se le agrega algunas gotas de una solución de cloruro estannoso produce una viva efervescencia por el H₂ que se desprende tomando al mismo tiempo una coloración rojo-violeta.

Usos — Tónico, diurético, antiperiódico.

Se usa el hidratis Canadensis en las dispepsias crónicas, afecciones cutáneas, erisipelas, fiebres intermitentes i entorpecimiento de las funciones del hígado.

La hidratina, sobre todo el mineral se usa en infecciones hipodérmicas para



Combatir las hemorragias menstruales o
disminuciones compensativas.

Dosis - Decret. 6% - - last. fluido 80 gts
en 4 ^{dosis.} ~~veces~~ al día - Sint 10% - 20 a 30 gts.
Hidrastina - 0.05 a 0.30 -

Sigfr. Beaumete et L.

Ultimamente ha sido recomendada
~~para combatir el en~~ como antidoto de la
estrimerina ~~para combatir la~~ hidriferencia.



Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CLMuseo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CLMuseo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CLMuseo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CLMuseo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CLMuseo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CLMuseo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Kava-KavaPiper mithisticumPiperaceae.

Planta originaria de las islas del Pacifico, de Tahiti e islas Marquesas en donde los naturales la cultivan con esmero para preparar una bebida embriagadora, narcotica, apirodisiaca, repugnante, por medio de la maceracion en agua de las raices canchadas.

La parte que se usa es la raíz de ^{diversas} dimensiones, cubierta de una corteza de color gris al exterior i blanco o amarillento interiormente. De un olor aromático, de un sabor dulce agradable al principio i despues acre i repugnante, picante; cuando se mastica produce una salivacion abundante.

Se ha extraido de ella dos principios cristalizables, la Kavarina i la Jorckonina, pero, segun St. Levoir no es a estos principios a lo que debe sus excelentes virtudes, sino que es a unas resinas que se obtiene por medio del eter de petroleo. (Benzina)

Una de dichas resinas, poco soluble



en agua i mucho en alcohol se presenta de un color amarillo pardoceo i de un olor que recuerda al de la planta.

Puesta sobre la lengua se siente cierto ardor seguido de una anestesia a dicho órgano i con grande excitación a las glándulas salivales; esta es la más activa.

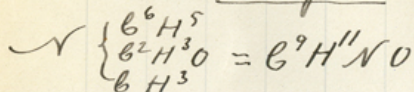
La otra más débil en su acción se presenta de un color pardo rojizo casi negro i de consistencia semiólsea.

Se llama a la primera resina a alfa i a la segunda B. beta.

Las resinas obran como anestésicos locales, siendo un sucedáneo de la cocaína, preferible en ciertos casos en que hai necesidad de aplicar inyecciones hipodérmicas, pues no produce inflamación i su acción se puede prolongar por más tiempo.

Desde hace muchos tiempos los indios la usan contra la gonorrea gata, bronquitis, tisis con resultados bastante satisfactorios.

Administrada a dosis de 0.10 a 0.20 de los polvos - de extracto fl. 0.10 ^{de 3^{ra} al día} produce para de unos veinte minutos una mejoría notable de la orina, saliendo abundante i muy clara por lo que el enfermo siente una grata sensación.

Exalgina (Metil-acet-anilida)

Prep. Se obtiene por la acción del cloruro de acetilo sobre la monometil-anilina.

Caract. físicos. Pequeños cristales en agujas blancas, inodoras, ligeramente amargas, poco solubles en agua fría, más en la hirviendo i en la alcoholizada. Funde a 101°

Prop. químicas. 1.º A 0.01 se le adiciona 5 a 6 cc. de ácido clorídrico concentrado i frío i después ~~una~~ 1 cc. de un soluto al 5 p. de ácido crómico, adquiriendo color amarillo persistente (dif. antifébrina).

2.º A 0.01 se hierve con 1 cc. de potasa cáustica i después de frío se le agrega algunas gotas de un soluto de permanganato de potasa, dando coloración verde sombra sin depender olor a carbibamina (dif. de la antifébrina)

3.º -



Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL

- pag. 5 - Ac. agaricinus
 " " - " anisico
 " 6 - " di-yodo salicilico
 " " - Ac. do { Penilacéticos
 " propionico
 " 7 - Adonidina
 " " - Alaminato de Mercurio
 " 8 - Alquitranina
 " 9 - Anemonina
 " " - Antipirina
 " 10 - Antiseprina
 " 11 - Aristol
 " 12 - Arsénito de cobre
 " " - Bailakuen
 " 13 - Borato de amoniacos
 " 14 - Bionia alba
 " " - Bromuro de etilo
 " 15 - Bromuro doble de amonio
 i de rubidio
 " 16 - Butilcloral
 " " - Canadol
 " " - Celastus edulis
 " 17 - Chimaphila umbellata
 " " - Cloradámico
 " 18 - Cloruro de metileno
 " 19 - Coronila
 " " - Diuretica
 " 20 - Efedrina
 " 21 - Ertrofantina
 " " - Penilurético
 " 22 - Felremina
 " 23 - Hidrastina
 " 24 - Hidrosilamina
 " " - Hipual
 " 25 - Kola
 " " - Lactosa

Antipetbrina

Antipirina

Aristol

Caicarina

Exalquina

Insectina

Homatropina

Hipual

Hidanto canadensis

Kavaina

Lisol

Salol

Sulfonal

Tallina

Yodol

Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL

pág. 26 *Linal*
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

" " - Lobelina

" 27 - Nirtol

" " - Nareganina alata

" " - Oresina

" 28 - Paies

" 29 - Pambotano

" 30 - Paracresotimato de soda

" " - Piroctanina

" 32 - Retinol

" " - Salicilato de mercurio

" 33 - *Sabal*
Museo Nacional de Medicina

" 34 - *Siegesbeckia orientalis*
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

" " - Solvina

" " - Sulfamiazol

" 35 - Sulfonal

" 36 - Thioscarpor

" 37 - Tiol

" " - Azul de metileno
Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina

WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Universidad de Chile

Oficina del Exo Rector

Santi

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL



Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL

Museo Nacional de Medicina
WWW.MUSEOMEDICINA.CL