

615-13
P. 7. 6. 2

El Arte de Formular

POR LA
LIC. ARGENTINA MONTAS

CIUDAD TRUJILLO, R. D.
DICIEMBRE 1947





El Arte de Formular

AL POR
LIC. ARGENTINA MORTAS

CIUDAD TRUJILLO, R. D.
DICIEMBRE 1947

BN
615.14
M7660

Jara

Emilia Larrazabal Rodriguez.
Doctora en Farmacia y Ciencias Químicas

Lic Argentina Montes
Diciembre 19-1947

"El Arte de Formular", ha sido escrito para los
estudiantes de Medicina y de Farmacia y Ciencias
Químicas, con la esperanza de que en sus páginas
encuentren alguna utilidad.

017231.

El libro de formularios de este escrito para los
estudiantes de Medicina y de Farmacia y Ciencias
Químicas, con la esperanza de que en sus páginas
encontraran alguna utilidad.

I N D I C E

Capítulo		Página
	PRIMERA PARTE	
--	El Arte de Formular.	2
I	4
II	7
III	9
IV	Origen de las Drogas.	10
V	Propiedades Físicas	10
VI	Propiedades Químicas.	13
VII	Acción Terapéutica.	14
VIII	Posología.	16
IX	Incompatibilidades	17
	SEGUNDA PARTE	
X	24
XI	26
XII	33



INDICE

Índice

Capítulo

PRIMERA PARTE

2	El Arte de Formular	II
4	I
7	II
9	III
10	Origen de las drogas	IV
10	Propiedades físicas	V
13	Propiedades químicas	VI
14	Acción terapéutica	VII
18	Posología	VIII
19	Incompatibilidades	IX

SEGUNDA PARTE

24	X
28	XI
33	XII



EL ARTE DE FORMULAR

PRIMERA PARTE

EL PAPE DE ECONOMIA

PRIMERA PARTE

EL ARTE DE FORMULAR

"El Arte de Formular" no es una expresión propia. Es el epígrafe de todas las obras y los capítulos que tratan de la redacción y preparación de una receta. Por esto lo he escogido para intitular este pequeño trabajo que tiene el mismo fin y que ha sido inspirado por un doble sentimiento de piedad.

¡Piedad por la profesión Médico-Farmacéutica que, con rapidez vertiginosa va olvidando la delicada y difícil misión de redactar y preparar una receta!

¡Piedad por la humanidad doliente, que muchas veces sufre las consecuencias físicamente y siempre económicamente.....!

.....

Tengo la firme certeza de que la mayoría de los lectores de "El Arte de Formular" y los que ni siquiera tengan la curiosidad de ver lo que sus páginas contienen, con indiferencia rayana en desprecio, lo tirarán en la mesa más cercana pensando que es inútil su contonido, porque los adelantos de la Ciencia han puesto a nuestro alcance, preparados en laboratorios de ultramar, todo lo que podemos necesitar para atender satisfactoriamente las dolencias de la humanidad.

Los grandes hombres de ciencia no han cesado de trabajar con resultados asombrosos en el campo de la medicina, y con verdadera devoción me inclino ante estos medicamentos que han salvado tantas vidas.

Pero.....no todos los innumerables patentizados que engalanan las hermosas vitrinas de nuestras Farmacias, reúnen estas condiciones, y muchos de ellos responden a fórmulas tan sencillas que pueden ser preparadas en la más humilde de nuestras Farmacias.

Como prueba de ello pudiera citar varios casos notables; pero creo que con sólo uno quedarán convencidos mis lectores.

EL ARTE DE FORMULAR

"El arte de formular" no es una expresión propia. En el espíritu de todos los días y los siglos que forman la historia de la ciencia y la técnica de los siglos, por esto lo he escogido para titular este pequeño tratado que tiene el mismo fin y que se ha de considerar por un hecho científico de primer orden.

El arte de formular es una ciencia que se ha desarrollado en los últimos siglos y que se va desarrollando cada día más y más. Es una ciencia que se ha desarrollado en los últimos siglos y que se va desarrollando cada día más y más.

El arte de formular es una ciencia que se ha desarrollado en los últimos siglos y que se va desarrollando cada día más y más. Es una ciencia que se ha desarrollado en los últimos siglos y que se va desarrollando cada día más y más.

El arte de formular es una ciencia que se ha desarrollado en los últimos siglos y que se va desarrollando cada día más y más. Es una ciencia que se ha desarrollado en los últimos siglos y que se va desarrollando cada día más y más.

El arte de formular es una ciencia que se ha desarrollado en los últimos siglos y que se va desarrollando cada día más y más. Es una ciencia que se ha desarrollado en los últimos siglos y que se va desarrollando cada día más y más.

El arte de formular es una ciencia que se ha desarrollado en los últimos siglos y que se va desarrollando cada día más y más. Es una ciencia que se ha desarrollado en los últimos siglos y que se va desarrollando cada día más y más.

El arte de formular es una ciencia que se ha desarrollado en los últimos siglos y que se va desarrollando cada día más y más. Es una ciencia que se ha desarrollado en los últimos siglos y que se va desarrollando cada día más y más.



Uno de nuestros facultativos fué llamado para atender un caso gripal bastante agudo. Después de haber examinado escrupulosamente el paciente, escribe su indicación, la cual fué llevada rápidamente a la Farmacia.

El medicamento indicado fué entregado por el farmacéutico mediante el pago de \$2.50 en un lujoso frasco de vistosos colores y de nombre muy sonoro, pero cuya fórmula era ésta:

R/:

Sulfo guayacolato de potasio	4 Gramos
Benzoato de Sodio	2 Gramos
Tintura de Polígala	4 c.c.
Tintura de Kola	4 c.c.
Citrato de Sodio	4 Gramos
Bromuro de Amonio	3 Gramos
Jarabo Simple c.s.p.	300 c.c.

Como se vé una fórmula de uso corriente y que sólo por el mínimo precio de algunos centavos hubiera podido obtenerla el paciente.

No es realmente penoso que por falta de un poco de consagración para el dominio completo de la Farmacología se repitan constantemente casos como este?

Los que así proceden están sin darse cuenta, ~~tratando~~ tratando dos profesiones.

No se necesita pasar tantos años en las Aulas Universitarias para hacer indicaciones similares a la expuesta, ni para regentear una tienda de patentizados.

Exhorto pues, a los estudiantes de la Facultad de Medicina, a meditar sobre este tema, en la seguridad de que al hacerlo, sus corazones sentirán más profundamente el amor a la ciencia y a la humanidad.....!

Uno de nuestros objetivos fue siempre para atender un gran número de personas, tanto de la zona rural como de la zona urbana, con el fin de proporcionarles un servicio de calidad y a un costo accesible.

El crecimiento de nuestra institución ha sido constante, gracias al apoyo de la comunidad y de las autoridades, que nos han permitido ampliar nuestros servicios y mejorar la calidad de nuestra atención.

1	1000	1000
2	2000	2000
3	3000	3000
4	4000	4000
5	5000	5000
6	6000	6000
7	7000	7000
8	8000	8000
9	9000	9000
10	10000	10000

En los últimos años, hemos logrado un crecimiento significativo en el número de pacientes atendidos, gracias a la inversión en nuevas tecnologías y a la capacitación de nuestro personal.

Este crecimiento ha permitido ampliar nuestra cobertura geográfica y mejorar la calidad de nuestros servicios, ofreciendo a nuestros pacientes un nivel de atención más alto y más eficiente.

Los datos que se muestran en este informe reflejan el compromiso de nuestra institución con la salud de nuestra comunidad y el esfuerzo por brindarles el mejor servicio posible.

En el futuro, seguiremos trabajando para mejorar aún más nuestros servicios y ampliar nuestra cobertura, siempre con el objetivo de proporcionar a nuestros pacientes la atención de más alta calidad.

Este informe es una muestra de nuestro compromiso con la salud de nuestra comunidad y del esfuerzo por brindarles el mejor servicio posible. Esperamos que este informe les sea de utilidad y que continúen apoyándonos en sus futuras iniciativas.



I

La redacción de una fórmula, es quizás, la misión más delicada y difícil en el ejercicio de la profesión médica.

El médico que ha de redactar una receta, debe poseer un conocimiento exacto de las drogas que ha de utilizar, de lo contrario puede incurrir en errores que serían perjudiciales a sus pacientes y, darían lugar además, a que los familiares del enfermo así como el farmacéutico dudaran de sus conocimientos y le perdieran la confianza, sobre todo el último que es el llamado a juzgar la competencia del médico por su destreza en el arte de formular.

Por lo expuesto se comprenderá, lo indispensable que es al médico en el momento de prescribir que guarden silencio los que lo rodean, para poder concentrar su atención en el momento más delicado y difícil de su carrera, puesto que de él depende la salud y aún la vida del enfermo; pero desgraciadamente, es muy frecuente en la práctica que las personas que rodean al médico, especialmente los familiares, hagan inútil sus conocimientos, pues distraen su atención con preguntas innecesarias y conversaciones inútiles, ignorando el perjuicio que pueden ocasionar al paciente.

Después de escrita una receta, debe el médico leerla antes de entregarla a los familiares o a la persona encargada de hacerla ejecutar, para cerciorarse de su perfección.

Si no ha usado papel timbrado, debe poner su firma bien clara para que, en caso de haber algún error, pueda el farmacéutico saber a quien debe dirigirse. Además, el papel debe ser blanco, escrupulosamente limpio y sólo debe escribirse con tinta. La escritura con lápiz puede ser fácilmente alterada y dar lugar a dudas. Está completamente prohibido los geroglíficos y abreviaturas pero sin embargo, hay algunos que son generalmente aceptados.

El primer signo que observamos es este: R/ que quiere decir receta.

El papel timbrado, especial para médicos, está preparado con este signo seguido del cual, un poco más abajo, comienza la enumeración de las drogas con sus dosis, luego se escriben estas letras; H.S.A. que quiere decir, hágase según arte; después esta otra abreviatura: Sig. que se leerá signatura, o también instrucción. En esta parte de la receta es donde se hacen las indicaciones relativas al modo de ser usadas por el paciente.

Debe indicarse con estas palabras; Uso externo; cuando el medicamento ha sido recetado con ese fin.

He aquí una receta:

Para Antonio Rosas
25 años
Calle : Colón.

R/

Salicilato de Sodio	10 Gramos
Yoduro de potasio	5 Gramos
Jarabe Simple	30 c.c.
Agua c.s.p.	300 c.c.

H. S. A.

Sig: 3 cucharadas al día, después de las tres comidas.

Dr.....

Octubre 28 1947.

La dosis debe escribirse seguido del nombre de la droga, con números arábigos, muy claros, seguido de la palabra Gramo o de la abreviatura Gmo, nunca gr que significa grano, unidad de peso del sistema médico farmacéutico ya en desuso. Es conveniente cuando se trata de subdivisiones del Gramo, escribirlo con el nombre completo así: seis centigramos (0.06 Gm.); un miligramo (0.001 Gm.)

Cuando se trata de gotas, debe escribirse con números romanos seguidos de la palabra gotas para evitar confusión por tratarse de medicamentos muy peligrosos por su actividad.

El presente informe general sobre el trabajo realizado en el campo de la investigación científica durante el año de 1927, tiene por objeto dar cuenta de los trabajos realizados en el campo de la investigación científica durante el año de 1927, y de los resultados obtenidos en el curso de dicho año.

Para el año de 1927
El autor
Calle 10, Colón.

El presente informe general sobre el trabajo realizado en el campo de la investigación científica durante el año de 1927, tiene por objeto dar cuenta de los trabajos realizados en el campo de la investigación científica durante el año de 1927, y de los resultados obtenidos en el curso de dicho año.

Octubre 20 1927.

El presente informe general sobre el trabajo realizado en el campo de la investigación científica durante el año de 1927, tiene por objeto dar cuenta de los trabajos realizados en el campo de la investigación científica durante el año de 1927, y de los resultados obtenidos en el curso de dicho año.

El presente informe general sobre el trabajo realizado en el campo de la investigación científica durante el año de 1927, tiene por objeto dar cuenta de los trabajos realizados en el campo de la investigación científica durante el año de 1927, y de los resultados obtenidos en el curso de dicho año.



Para determinar la dosis de cada una de las drogas que forman el medicamento, el médico toma como base la dosis que desea administrar cada vez que el paciente tome el medicamento, teniendo en cuenta si ha de tomarlo por cucharadas o por cucharaditas.

Supongamos que desea indicar 0.05 (cinco centigramos) de Arrhenal en cada cucharadita que debe repetirse 3 veces al día, es decir que tome quince centigramos al día durante 10 días. Se necesitarán 30 cucharaditas, y, como cada una equivale a 5 c.c. el total del volumen de la poción será 150 c.c.. En cada cucharadita debe haber disuelto 0.05 Gmo. (cinco centigramos) de Arrhenal que multiplicado por 30 nos dará 1Gmo.50.

R/

Arrhenal	_____	1 Gmo. 50
Agua	_____	150 c.c.

H. S . A.

Sig: 3 cucharaditas al día.

Cuando por ejemplo se desea someter al paciente a un tratamiento de Yoduro de potasio y se escribe la fórmula así;

R/

Yoduro de potasio	_____	10 Gmos
Agua	_____	300 c.c.

Sig: 3 cucharadas al día.

Daremos en cada cucharada 0.50 Gmo (cincuenta centigramos) de Yoduro de potasio, porque cada cucharada equivale a 15 c.c. y por lo tanto el medicamento tendrá 20 cucharadas.

Es muy importante familiarizarse con las equivalencias de las medidas de uso doméstico (cucharaditas, cucharadas, vasos) al sistema métrico decimal y al sistema médico-farmacéutico, para poder dosificar con exactitud el medicamento.



... ..

... ..

... ..

... ..

... ..

... ..

... ..

... ..

II

La receta se compone de tres partes principales, inscripción, suscripción, signatura o instrucción.

En la inscripción el médico escribe bien claro el nombre de las drogas y las dosis; la suscripción es la parte de la receta que indica el modo de operar para obtener una buena preparación, pero basta con la abreviatura H. S. A. ya que el farmacéutico debe conocer el modo más apropiado de ejecutarla; la signatura o instrucción es la que indica como debe ser administrado el medicamento al paciente.

La inscripción a su vez, se compone de las siguientes partes; base o sustancia principal; excipiente, que es el cuerpo donde se interpone la base; intermedio, que favorece la acción del excipiente; coadyuvante, que ayuda la acción de la base y el correctivo que disimula alguna propiedad desagradable de la base o del coadyuvante, como mal olor o sabor.

Esto no quiere decir que la inscripción siempre sea tan complicada, puede ser que solamente se componga de la base y excipiente, como:

R/
 Salicilato de sodio _____ 10 Gmos.
 Agua _____ 100 c.c.
 H. S. A.

Si deseamos hacer más agradable al paladar este medicamento, le podemos agregar jarabe, que será entonces el correctivo.

R/
 Salicilato de sodio _____ 10 Gmos.
 Jarabe _____ 30 c.c.
 Agua c. s. p. _____ 100 c.c.

H. S. A.

El Salicilato de sodio actúa como antireumático y podemos ayudar su acción con el Yoduro de potasio que también es un específico del reumatismo; el yoduro de potasio será entonces el coadyuvante.

La lectura se compone de tres partes principales, la primera, la segunda y la tercera.

En la primera parte se estudia el modo de leer, el modo de comprender el texto y el modo de interpretar el texto.

La segunda parte se refiere al modo de leer, al modo de comprender el texto y al modo de interpretar el texto.

Esta es la parte de la lectura que se refiere al modo de leer, al modo de comprender el texto y al modo de interpretar el texto.

El arte de leer se compone de tres partes principales, la primera, la segunda y la tercera.

En la primera parte se estudia el modo de leer, el modo de comprender el texto y el modo de interpretar el texto.

La segunda parte se refiere al modo de leer, al modo de comprender el texto y al modo de interpretar el texto.

Esta es la parte de la lectura que se refiere al modo de leer, al modo de comprender el texto y al modo de interpretar el texto.



R/

Salicilato de sodio	10 Gmos.
Yoduro de potasio	5 Gmos.
Jarabe	30 c.c.
Agua c.s.p.	100 c.c.

H.S.A.

Una fórmula puede tener uno, dos o más coadyuvantes.

En caso de que la base o el coadyuvante sea insoluble o no miscible en el excipiente, nos valdremos de alguna sustancia en la cual lo sea, o de alguna que disuelta en el excipiente lo transforme en un medio favorable para disolverlo o suspenderlo.

Esta sustancia que así interviene para obtener una buena preparación, le llamamos intermedio;

R/

Codeína	0.25 Gmos.
Cloruro de Amonio	6 Gramos
Jarabe de Tolú	30 c.c.
Jarabe de Ypeca	15 c.c.
Jarabe de Cerezo Silvestre c.s.p.	120 c.c.

H.S.A.

La codeína es insoluble en el agua y también en el jarabe, pero la disolvemos en un poco de alcohol y la incorporamos a la preparación.

El yodo metálico es insoluble en el agua, pero lo disolveremos rápidamente si disolvemos previamente en el agua Yoduro de potasio o de sodio. He aquí la fórmula:

R/

Yodo metálico	2 Gramos.
Yoduro de potasio	4 Gramos
Agua	100 c.c.

H.S.A.



El presente informe tiene por objeto dar cuenta de los trabajos realizados durante el presente año en el estudio de la fisiología de la respiración en el ser humano.

10 litros	de oxígeno
5 litros	de nitrógeno
20 c.c.	de hidrógeno
100 c.c.	de vapor de agua

Los resultados obtenidos en los experimentos realizados con el aparato de Spirograph, demuestran que el volumen de oxígeno consumido por el sujeto durante el trabajo es directamente proporcional al tiempo que transcurre.

En consecuencia, se puede afirmar que el metabolismo aeróbico de los tejidos depende directamente de la cantidad de oxígeno que llega a ellos a través de la sangre.

Los resultados obtenidos en los experimentos realizados con el aparato de Spirograph, demuestran que el volumen de oxígeno consumido por el sujeto durante el trabajo es directamente proporcional al tiempo que transcurre.

0.25 litros	de oxígeno
5 litros	de nitrógeno
20 c.c.	de hidrógeno
100 c.c.	de vapor de agua

Los resultados obtenidos en los experimentos realizados con el aparato de Spirograph, demuestran que el volumen de oxígeno consumido por el sujeto durante el trabajo es directamente proporcional al tiempo que transcurre.

Los resultados obtenidos en los experimentos realizados con el aparato de Spirograph, demuestran que el volumen de oxígeno consumido por el sujeto durante el trabajo es directamente proporcional al tiempo que transcurre.

5 litros	de oxígeno
5 litros	de nitrógeno
100 c.c.	de vapor de agua



Así pues, la composición de la inscripción variará según la fórmula, siendo sólo indispensable la base y el excipiente.

III

El médico tiene a su alcance un gran número de medicamentos officinales, aceptados por el Codex y que el farmacéutico tiene ya preparados, bastando sólo indicar el nombre y la dosis, para que fácilmente sea despachada por el farmacéutico.

Como ejemplo podemos citar: Elixir paregórico, Licor de Fowler, Agua estíptica de Alibour, Poción de Tood, las tinturas y jarabes, etc..

Los medicamentos magistrales, o sea los que se preparan en el momento que se necesitan y que se indican por medio de fórmulas, son los que requieren más atención del médico que la redacta y del farmacéutico que la prepara, ya que su composición varía según el caso de que se trate.

El campo inmenso de las sustancias medicamentosas de que se dispone para la preparación de estos medicamentos magistrales, hace que este estudio sea muy laborioso, complicado y difícil, pues es indispensable conocer el origen de cada una de ellas, sus propiedades físicas y químicas, su acción terapéutica y la dosis máxima a que puede ser administrada.

Esto, dicho en tan pocas palabras, es más difícil de lo que parece, porque se presentan en la práctica tantas dificultades, que sólo el completo dominio de la materia, puede solucionarlo satisfactoriamente.

Estudiaremos cada uno de estos aspectos.

Las pautas de inscripción de la inscripción variaron con el tiempo, siendo más exigentes las de la época.

III

El médico tiene a su alcance un gran número de medios para el diagnóstico, respaldados por el examen y que el farmacéutico tiene ya preparados, basados en la teoría y la práctica, para que el diagnóstico sea más exacto por el farmacéutico.

Una especie de medicina especial: la medicina preventiva, la cual, para ser efectiva, necesita de la colaboración del paciente y del farmacéutico.

Los medicamentos registrados, o sea los que se encuentran en el mercado, son de gran utilidad y que no pueden ser reemplazados por otros que no estén registrados, ya que el médico que los utiliza debe estar seguro de su calidad y de su eficacia.

El único método de los medicamentos farmacéuticos que se dispone para la preparación de los medicamentos es el método de la síntesis, que es el más exacto y el más seguro, ya que permite conocer el origen de cada uno de los ingredientes y controlar su calidad y pureza, así como su estabilidad y la forma en que se administra.

Esto, dicho en términos sencillos, es que el fármaco que se administra debe ser el mismo que el que se preparó en el laboratorio, ya que si se modifica, puede ocasionar efectos diferentes.

Respecto a los medicamentos que se administran, es necesario tener en cuenta que los medicamentos que se administran deben ser los mismos que los que se prepararon en el laboratorio.

En conclusión, el farmacéutico debe tener en cuenta que los medicamentos que se administran deben ser los mismos que los que se prepararon en el laboratorio, ya que si se modifica, puede ocasionar efectos diferentes.



IV

ORIGEN DE LAS DROGAS;

Es indispensable conocer el origen de las drogas, muchas de ellas son de origen mineral como el Yoduro de potasio, cloruro de calcio, biyoduro de mercurio, bromuro de sodio, etc; otras orgánicas, las que pueden ser: ya vegetales como el digital, la quina, la gonciana, la ostrionina, cafeína, etc; o ya animal como la adrenalina, pituitrina, pepsina; pancreatina, extractos tiroides y hepáticos, etc..

Es necesario además, saber la parte de la planta que debe usarse cuando se trata de los vegetales. Así, en algunos, las hojas son las más utilizadas, en otras, las raíces o los frutos etc., según la riqueza en principio activo.

Así también, en los de origen animal, hay que saber el órgano que la origina y es más, hasta la parte del órgano que debe utilizarse.

Ejemplos: El digital es una planta, pero de ella usamos las hojas desprovistas de nervaduras; de la quina, usamos la corteza; de la belladona las hojas y la raíz.

La adrenalina es una hormona de la glándula suprarrenal, pero se debe obtener sólo de la médula de esa glándula, porque su corteza o parte exterior tiene propiedades muy distintas.

V

PROPIEDADES FISICAS;

El conocimiento de las propiedades físicas de las drogas es necesario para poder escoger la forma farmacéutica más apropiada.

Ante todo, recordaremos que; formas farmacéuticas son las diferentes formas en que pueden presentarse los medicamentos para su fácil administración. Así; pociones, polvos, píldoras, jarabes, elixires, cápsulas, pomadas, etc.

IV

ORIGEN DE LAS AGUAS

Es indispensable conocer el origen de las aguas, para que se sepa con certeza el origen mineral de ellas, y para poder clasificarlas de acuerdo a sus propiedades. En general, las aguas se dividen en dos clases: las que proceden de la lluvia y las que proceden de las aguas subterráneas.

Las aguas que proceden de la lluvia, se llaman aguas de lluvia, y se caracterizan por ser blandas y tener un pH alto. Estas aguas pueden ser utilizadas para beber, pero no son adecuadas para beber directamente, ya que pueden contener bacterias y otros microorganismos.

Las aguas que proceden de las aguas subterráneas, se llaman aguas subterráneas, y se caracterizan por ser duras y tener un pH bajo. Estas aguas pueden ser utilizadas para beber, pero no son adecuadas para beber directamente, ya que pueden contener minerales y otros compuestos.

El agua que se utiliza para beber, debe ser de buena calidad y estar libre de contaminantes. Es importante elegir una fuente de agua confiable y seguir las recomendaciones de los expertos en salud pública.

Las aguas que se utilizan para beber, deben ser tratadas adecuadamente para eliminar los contaminantes y garantizar su seguridad. Existen diferentes métodos de tratamiento de agua, como la filtración, la cloración y la osmósmosis inversa.

Es importante tener en cuenta que el agua que se utiliza para beber, debe ser de buena calidad y estar libre de contaminantes. Es importante elegir una fuente de agua confiable y seguir las recomendaciones de los expertos en salud pública.

El agua que se utiliza para beber, debe ser de buena calidad y estar libre de contaminantes. Es importante elegir una fuente de agua confiable y seguir las recomendaciones de los expertos en salud pública.

Las aguas que se utilizan para beber, deben ser tratadas adecuadamente para eliminar los contaminantes y garantizar su seguridad. Existen diferentes métodos de tratamiento de agua, como la filtración, la cloración y la osmósmosis inversa.

Es importante tener en cuenta que el agua que se utiliza para beber, debe ser de buena calidad y estar libre de contaminantes. Es importante elegir una fuente de agua confiable y seguir las recomendaciones de los expertos en salud pública.



Es fácil comprender, que si el médico desconoce las propiedades físicas de las drogas, puede indicar en la receta una forma farmacéutica impracticable, que le haría caer en el mayor de los ridículos ante las personas conscientes.

Las pociones son las formas farmacéuticas más usadas, y siempre que sea posible deben ser las preferidas, sobretodo cuando se desee una acción rápida, pues las pastillas, cápsulas y píldoras actúan con más lentitud.

No todas las drogas son solubles en el agua, que es el principal vehículo de las pociones, dando una solución verdadera como lo es el Yoduro de potasio, bromuro de sodio, sulfato de magnesia, cloruro de calcio, etc., siendo por esto medicamentos de muy fácil preparación; muchas otros son insolubles, revistiendo entonces su preparación, cuidados especiales.

La solubilidad es muy importante conocerla, si el médico indica una solución, debe conocer más o menos el punto de saturación que posee la sal, ya que cada cuerpo tiene su punto fijo de saturación a una temperatura dada.

Es sumamente desagradable administrar un medicamento que quede incompletamente disuelto en el vehículo indicado por ser insuficiente este para efectuar la solución. Ej: si indicamos 20 gramos de bicarbonato de sodio en 100 c.c. de agua para tomar por cucharaditas, parte del bicarbonato quedará en suspensión porque su punto de saturación es 1-10. Es preferible disolverlo en 300 c.c. de agua e indicar cucharadas y así el paciente toma la misma cantidad del medicamento en forma más agradable porque está correctamente preparada.

Cuando nos encontramos con drogas insolubles en el vehículo, tendremos que efectuar la solución valiéndonos de otras sustancias que actúen como intermedio o haremos una fina suspensión.

En el primer caso tenemos como ejemplo las sales de quinina. Si queremos preparar una poción con sulfato de quinina, tendremos que disolver esta sal en un poco de ácido sulfúrico diluido para poder obtener la solución en el agua.

La habilidad de leer es un proceso que se desarrolla a lo largo de la vida. Este proceso implica la comprensión de los signos gráficos que representan el lenguaje escrito. La lectura es una actividad que requiere de un aprendizaje sistemático y constante.

Los factores que influyen en el aprendizaje de la lectura son diversos. Entre ellos se encuentran el nivel socioeconómico, el acceso a la educación y el apoyo familiar. Además, la motivación y el interés del estudiante son aspectos clave para el éxito en el aprendizaje de la lectura.

En el ámbito de la educación, se ha buscado desarrollar estrategias que permitan mejorar el aprendizaje de la lectura. Esto incluye el uso de materiales didácticos, el trabajo en grupo y la implementación de programas de intervención temprana. La evaluación del aprendizaje de la lectura debe ser continua y formativa.

La importancia de la lectura en la vida cotidiana es innegable. A través de la lectura, se adquiere conocimientos, se desarrolla el pensamiento crítico y se mejora la capacidad de comunicación. Por lo tanto, fomentar el hábito de la lectura desde la infancia es fundamental.

El aprendizaje de la lectura es un proceso complejo que involucra habilidades lingüísticas, cognitivas y emocionales. Los docentes deben estar preparados para atender las necesidades individuales de cada estudiante. La creación de un ambiente propicio para la lectura es esencial para el desarrollo de esta habilidad.

Como resultado de los esfuerzos realizados en el campo de la enseñanza de la lectura, se han logrado avances significativos. Sin embargo, aún existen desafíos que requieren de la colaboración de todos los actores involucrados en el proceso educativo.

En el futuro, se espera que se continúen desarrollando estrategias innovadoras que permitan mejorar el aprendizaje de la lectura. La investigación en este campo es clave para entender mejor los procesos de lectura y diseñar intervenciones más efectivas.



El lactofosfato, hipofosfito y fosfato de cal darán sólo soluciones verdaderas acidulando el agua, preferentemente con ácido fosfórico. De este modo podemos preparar los jarabes de estos compuestos que son tan usados en medicina.

La cafeína es insoluble en el agua, pero se disolverá en la solución de Benzoato de Sodio.

Corrientemente el médico no necesita indicar el intermedio que se debe usar para efectuar una solución, porque el farmacéutico está capacitado para efectuarla como crea conveniente.

En el segundo caso, es decir, cuando debemos efectuar una fina suspensión el intermedio más usado es la goma arábica. Por medio del agua gomosa o del julepe gomoso suspendemos el Benzonaftol que es completamente insoluble en el agua. Las sales de Bismuto tan usadas en las afecciones gastro-intestinales, nos proporcionan otro ejemplo, pero debemos advertir que las dosis, bastante elevadas, que se administran de las distintas sales de Bismuto, especialmente subnitrito y subcarbonato, sólo pueden ser toleradas cuando están en suspensión, si logramos hacer la solución, siquiera en parte, que se puede efectuar con un poco de ácido láctico, estas pociones se transforman en tóxicas.

Si la forma farmacéutica escogida son las píldoras, cápsulas o papeles, debemos saber si las drogas empleadas son higroscópicas, porque en ese caso sería imposible ejecutar la operación o si la hacemos ésta no tardaría en alterarse antes de llenar su cometido. Así : el citrato de hierro amoniacal, el hidrato de cloral, bromuro de sodio, bromuro de estroncio, etc., demuestran lo que hemos dicho. Estas drogas siempre se administran en pociones.

Además, puede ocurrir que la asociación de algunas drogas pulverizadas e íntimamente unidas, den origen a un polvo delicuescente, como ocurre con el mentol y el alcanfor y por tanto es impropio indicarlo en esa forma.

El farmacólogo, químico y botánico de los siglos XVIII y XIX, se dedicaron a descubrir y preparar los principios activos de las plantas medicinales, para poder utilizarlos en la práctica médica.

La ciencia de la farmacología se desarrolló en el siglo XVIII, pero no fue hasta el siglo XIX cuando se consolidó como una ciencia independiente.

El descubrimiento de la morfina por el farmacólogo alemán Friedrich Sertürner en 1804, marcó el inicio de la farmacología moderna.

En el siglo XIX, se descubrieron otros principios activos de las plantas, como la cafeína y la nicotina, que se utilizaron en la práctica médica.

El descubrimiento de la insulina por los científicos canadienses Frederick Banting y Charles Best en 1921, marcó el inicio de la farmacología moderna.

El descubrimiento de la penicilina por el farmacólogo británico Alexander Fleming en 1928, marcó el inicio de la farmacología moderna.

El descubrimiento de la aspirina por el farmacólogo alemán Felix Hoffmann en 1897, marcó el inicio de la farmacología moderna.

El descubrimiento de la morfina por el farmacólogo alemán Friedrich Sertürner en 1804, marcó el inicio de la farmacología moderna.

El descubrimiento de la morfina por el farmacólogo alemán Friedrich Sertürner en 1804, marcó el inicio de la farmacología moderna.

VI

PROPIEDADES QUIMICAS:

El estudio de las propiedades químicas reviste una importancia mayor, conociéndolas bien sabremos como asociar los medicamentos y evitar así las INCOMPATIBILIDADES QUIMICAS que pueden acarrear serios trastornos al paciente y hasta ocasionarle la muerte.

El médico debe tener siempre presente que al hacer el farmacéutico la solución de dos sales, éstas no reaccionen originando otras sales distintas a las que se desean administrar y que, en muchos casos, pueden ser tóxicas o pueden ser insolubles y formar un precipitado.

Es pues, indispensable que el médico recuerde: 1^o que dos sales reaccionan mutuamente, cuando por el cambio de sus ácidos y sus bases, se forme una sal fija y otra más volátil que cada una de ellas. Ej: carbonato de calcio y sulfato de amonio; formarán carbonato de amonio (volatil) y sulfato de calcio (fijo). 2^o Dos sales reaccionan cuando dan origen por el cambio de sus ácidos y sus bases a la formación de una sal insoluble. Ej: sulfato de sodio y cloruro de calcio; se formará sulfato de calcio que es insoluble y precipita, y cloruro de sodio.

Más adelante, en el capítulo Incompatibilidades, nos daremos cuenta de la grandísima importancia de las propiedades químicas de las drogas para la perfecta redacción de una receta.

PROYECTOS QUINIENTOS

El estudio de las esculturas que se ven en las
partes de la obra, especialmente en las que
deben ser y están en las ESCULTURAS QUINIENTAS que son
de gran importancia para el arte y la historia.

El estudio de las esculturas que se ven en las
partes de la obra, especialmente en las que
deben ser y están en las ESCULTURAS QUINIENTAS que son
de gran importancia para el arte y la historia.

El estudio de las esculturas que se ven en las
partes de la obra, especialmente en las que
deben ser y están en las ESCULTURAS QUINIENTAS que son
de gran importancia para el arte y la historia.

El estudio de las esculturas que se ven en las
partes de la obra, especialmente en las que
deben ser y están en las ESCULTURAS QUINIENTAS que son
de gran importancia para el arte y la historia.



VII

ACCION TERAPEUTICA:

La acción terapéutica de las drogas es a lo que el médico le da mas importancia. Sin conocer sus efectos en el organismo sería imposible seleccionar la droga necesaria para mejorar o para hacer desaparecer el estado patológico del paciente. Pero, esto no quiere decir, que se descuide y hasta se olviden las anteriores que, como hemos visto, tienen notable importancia.

Hay que hacer resaltar, que la acción terapéutica de las drogas, está rodeada también de grandísimas complicaciones, porque ella varía por motivos muy diversos. Una misma sustancia posee varios efectos terapéuticos, y el médico tiene que saber en la forma y en la dosis que debe administrarlo, para obtener el efecto deseado.

Expondremos algunos ejemplos:

La ipecacuana es expectorante a dosis pequeñas, es emética a dosis más elevadas y sobrepasando estas dosis se convierte en antidiarreica.

La cafeína es un estimulante ideal porque aumenta la actividad de casi todos los órganos del cuerpo. Actúa sobre el cerebro y médula espinal, la respiración y los músculos, activándolos notablemente. Es un diurético, activa la circulación elevando la presión sanguínea .

La acción terapéutica de algunos medicamentos, puede variar según la reacción del medio en que actúen. Esto es de grandísima importancia para el médico. Hay medicamentos que actúan indiferentemente en un medio ácido o alcalino, mientras otros son destruidos o activados. Así; la Urotropina, antiséptico urinario, actúa en un medio ácido. Cuando la orina se vuelve alcalina su acción se destruye. Por esto es conveniente administrarla asociada a una sal que acidifique la orina como el fosfato de sodio o el benzoato de sodio. Nunca debe asociarse al bicarbonato de sodio.

La pepsina actúa en un medio ácido. La pepsina es la enzima que junto con el ácido clorhídrico, forma el jugo gástrico estomacal. Por eso, cuando es necesario indicar pepsina por defi-



VII

ACCION TERAPEUTICA

La acción terapéutica de los drogas es a lo que se refiere en este capítulo. Sin conocer sus efectos en el organismo no sería posible seleccionar la droga adecuada para mejorar o para hacer desaparecer el estado patológico del paciente. Por esto es preciso saber, que es deseable y hasta es esencial en la selección de una droga, que sus efectos terapéuticos sean los deseados.

Los efectos terapéuticos de las drogas, que se desean resaltar, son los que se desean resaltar. Sin embargo, también se encuentran algunas drogas que producen efectos secundarios, que a veces son perjudiciales. Por esto es necesario conocer los efectos secundarios de las drogas, y el modo de evitarlos, para poder seleccionar la droga adecuada para cada caso.

ACCION TERAPEUTICA

La terapéutica es el arte de combatir las enfermedades, y consiste en el uso de las drogas para producir en el organismo los efectos deseados. Para esto es necesario conocer los efectos de las drogas, y el modo de utilizarlas.

La terapéutica es el arte de combatir las enfermedades, y consiste en el uso de las drogas para producir en el organismo los efectos deseados. Para esto es necesario conocer los efectos de las drogas, y el modo de utilizarlas.

La terapéutica es el arte de combatir las enfermedades, y consiste en el uso de las drogas para producir en el organismo los efectos deseados. Para esto es necesario conocer los efectos de las drogas, y el modo de utilizarlas.

La terapéutica es el arte de combatir las enfermedades, y consiste en el uso de las drogas para producir en el organismo los efectos deseados. Para esto es necesario conocer los efectos de las drogas, y el modo de utilizarlas.



ficiencia en la digestión estomacal, nunca la asociaremos al bicarbonato de sodio que neutraliza el ácido y la hace inactiva.

Por el contrario, la pancreatina, enzima del jugo pancreático, sólo actúa en un medio alcalino y por lo tanto se asociará al bicarbonato de sodio, y al ser posible, en cápsulas o tabletas cubiertas con alguna sustancia insoluble en el jugo gástrico, para que atravesase el estómago sin alteración y pueda ejercer su acción en el intestino.

También varía la acción de algunos medicamentos, según el momento de ser administrado. El salol, antiséptico intestinal y urinario, al ingerirse se desdobra en sus componentes al ponerse en contacto con el jugo pancreático.

Los efectos del Salol son por ésto muy dudosos, porque en ausencia de este jugo no produce efecto. No debe administrarse en ayunas ni en casos febriles, por encontrarse ausente el jugo pancreático en estos casos.



la ciencia en la digestión estomacal, nunca se asociamos al di-
carbonato de sodio que neutraliza el ácido y la masa líquida.

Por el contrario, la pancreatina, enzima del jugo pan-
creático, que actúa en un medio alcalino y por lo tanto no des-
truye el bicarbonato de sodio, y al ser posible, en cantidad a ra-
zón de 100 mg. con algunos sistemas inactivos en el jugo pan-
creático, el bicarbonato de sodio en el estómago y puede ejercer
su acción en la infección.

En la vida la acción de algunos medicamentos, según
el mecanismo de su acción, el ácido, en las infecciones intestina-
les, el bicarbonato de sodio se debe a un componente de papeles
de la infección del jugo pancreático.

La acción del ácido no por eso es dudosa, porque
en algunos de estos casos se produce el ácido. No debe administrarse
en estos casos, por lo tanto, por lo tanto, el jugo
pancreático en estos casos.



VIII

POSOLOGIA:

Es indispensable saber la dosis máxima de cada droga, pues nunca debe indicarse, sobre todo, si esta es muy activa. Es preferible usar las dosis medias para evitar trastornos.

La dosis varía según la idiosincracia del individuo, algunas personas toleran más un medicamento que otras. Además varía también según la edad.

Hemos visto que la acción terapéutica de algunos medicamentos, varía según la dosis, por esto es necesario indicar la necesaria según la enfermedad que sufra el paciente.

La Ipecacuana fue el ejemplo que expuse. Si deseamos indicarla como antidiarreica y solo administramos la dosis emética, proporcionaremos al enfermo una dolencia más, sin conseguir el efecto deseado.

El cloruro mercurioso o calome nos proporciona otro ejemplo muy importante; ingerido a dosis pequeñas y fraccionadas, de cinco miligramos a un centigramo, actúa como mercurial, esto es, como antisifilítico, a dosis mayores, su acción es catártica, y aún esta varía según el modo de ingerirlo; si se administra una buena dosis de una vez, la acción es de purgante simple; pero si esa misma dosis se divide en tomas fraccionadas de hora en hora, tendrá una acción de purgante enérgico.

También los Calomelanos ejercen acción diurética y diaforética.

VIII

PROLOGO

La medicina es una ciencia que ha evolucionado a lo largo de la historia, desde sus orígenes en la observación y el empirismo hasta la aplicación de métodos científicos rigurosos.

El doctor debe tener una formación sólida en ciencias básicas y clínicas, así como una actitud ética y humanista que le permita atender al paciente con respeto y empatía.

El arte de la medicina reside en la capacidad del profesional para integrar el conocimiento científico con la experiencia clínica y el juicio personal en cada caso.

El presente libro pretende ser una guía para el estudiante de medicina, ofreciéndole una visión integral de la profesión y sus responsabilidades.

El autor desea agradecer a todos aquellos que han contribuido a la formación de este texto, especialmente a los colegas y profesores que han compartido sus conocimientos y experiencias.

Este libro es el resultado de un trabajo conjunto que espero sea de utilidad para todos los que se dedican a la medicina.



IX

INCOMPATIBILIDADES;

Hay incompatibilidad entre dos o más sustancias, cuando por su acción mutua producen una mezcla defectuosa, ya por la forma, ya por la acción terapéutica a que dieron lugar su administración.

Las incompatibilidades pueden ser físicas, farmacéuticas, fisiológicas y químicas, pero ésta última es la que reviste más importancia y la que el médico debe evitar en absoluto, porque si las demás desdican de su competencia, ésta puede acarrear serios trastornos al paciente y hasta ocasionarle la muerte.

Hay que recordar siempre que no se pueden asociar sustancias que por reacción mutua den origen a compuestos nuevos.

Expondremos aquí algunas incompatibilidades;

ALCANFOR: Licúa el ácido fénico, el timol, naftol y salol, y por esto la mezcla con uno de ellos, es impropia para polvos. También es incompatible con la resorcina.

ALCOHOL; El ácido nítrico y el permanganato de potasio oxidan el alcohol formando una mezcla peligrosa para el operador. Precipita las soluciones gomosas y albuminosas.

ANTIPIRINA O ANALGESINA: Con la resorcina, naftol, mentol y fenol. En solución es incompatible con el tanino y las sustancias taníferas, con los calomelanos y con el sublimado corrosivo. Con el hidrato de cloral forma hipnal (monocloral de antipirina). En sellos o cápsulas es incompatible con el salol y con el salicilato de sodio porque forma una mezcla delicuescente, (se forma salipirina).

ARSENICALES: Los arsenicales son incompatibles con el agua de cal y las sales solubles de cal, nitrato de plata, magnesia y sus sales. El arseniato de sodio precipita las sales de los alcaloides.

ASPIRINA: Con los bicarbonatos alcalinos.

INCONSTITUCIONALIDAD

Hay inconstitucionalidad entre dos o más autoridades cuando por su acción o inacción se produce un perjuicio a los derechos de los ciudadanos, ya sea por la omisión o por la acción indebida de una autoridad.

Las autoridades públicas pueden ser físicas o morales, nacionales o extranjeras, pero para efectos de la presente ley, se refiere a las autoridades nacionales y locales. La ley del Poder Judicial establece que el Poder Judicial es el encargado de interpretar la Constitución y de declarar la inconstitucionalidad de las leyes y actos de las autoridades.

Hay que recordar siempre que no se pueden declarar inconstitucionales los actos de las autoridades que no sean actos de autoridad.

Excepciones a esta regla son algunas autoridades que no son autoridades públicas.

El Poder Judicial puede declarar la inconstitucionalidad de las leyes y actos de las autoridades que no sean actos de autoridad.

El Poder Judicial puede declarar la inconstitucionalidad de las leyes y actos de las autoridades que no sean actos de autoridad.

El Poder Judicial puede declarar la inconstitucionalidad de las leyes y actos de las autoridades que no sean actos de autoridad.

El Poder Judicial puede declarar la inconstitucionalidad de las leyes y actos de las autoridades que no sean actos de autoridad.



BENZOATOS; El benzoato de sodio es incompatible con los ácidos y jarabes de frutas, lo mismo con los extractos de reacción ácida.

BISMUTO Y SUS SALES; Con el azufre y compuestos sulfurados solubles; con el ácido láctico, que al disolver una parte de la sal, favorece la intoxicación.

BICARBONATO DE SODIO; Ácidos y sales ácidas, salvo el caso que se desee producir la descomposición expresamente como en la Poción Rivier. Es incompatible con los bromuros y cloruros, con el agua de cal precipita carbonato de cal. Con las sales de mercurio, de hierro y con los alcaloides. Con el sulfato de magnesia precipita carbonato de magnesia.

BORATO DE SODIO; Con la cocaína forma un precipitado granuloso que puede evitarse adicionando un poco de ácido bórico o agregando gota a gota glicerina.

El borax con la glicerina forma un líquido de reacción ácida que si se le agrega bicarbonato de sodio lo descompondrá.

BROMURO DE AMONIO; Si se administra el bromuro de amonio con agua mineral alcalina, lo descompondrá poniendo en libertad el amoniaco.

COMPUESTOS DE CAL; Con los ácidos y sales ácidas, con los carbonatos solubles formará carbonato de cal insoluble.

No debe asociarse agua de cal con ácido láctico, se formará lactato de cal insoluble.

El agua de cal también es incompatible con la cocaína y sus sales, porque la precipita, pero en un exceso de agua de cal se redisuelve. Quiere decir que en solución muy diluída se puede prescribir.

CALOME; Este mercurial tiene un gran número de incompatibilidades. Con los ácidos, especialmente el ácido clorhídrico que lo transforma en bicloruro de mercurio o sublimado corrosivo tóxico. El agua de Laurel Cerezo y las almendras amargas por contener ácido cianhídrico que darían origen al cianuro de mercurio muy tóxico.

El presente documento...

El presente documento...

El presente documento...

El presente documento...

El presente documento...

El presente documento...

El presente documento...

El presente documento...

El presente documento...

El presente documento...

El presente documento...

El yodo y los yoduros formarán biyoduro de mercurio también tóxico. Se recomienda no indicarlo hasta dos o tres días después de haber tomado el cálope. Esta incompatibilidad es tan importante, que hasta en aplicaciones externas está el yodo contraindicado.

El hierro metálico o reducido por el hidrógeno, desdobla el cálope bajo la influencia de la humedad en sublimado corrosivo y mercurio.

La incompatibilidad del cálope con los cloruros solubles, es el motivo por el cual se ha prohibido los alimentos salados a las personas sometidas a este tratamiento, pero en la actualidad se ha renunciado a esta práctica sin ningún inconveniente.

CANELA; No se debe asociar tintura de canela a pociones que contengan digital, antipirina, borax, cloral, agua de cal, mentol, timol yodo y sales de hierro.

ACIDO CIANHIDRICO Y DERIVADOS CIANICOS; Con todos los mercuriales, especialmente con el cálope, como hemos visto, porque forma cianuro de mercurio muy tóxico.

Con el clorhidrato de morfina y con el de cocaína, forma un precipitado de cianuro de morfina o de cocaína.

CLORAL; Es incompatible con los álcalis y con los carbonatos alcalinos, lo mismo con el borato de sodio. La asociación del borato de sodio y el cloral en un mismo colutorio forma un precipitado y hace inactivo el cloral, a menos que se le agregue un poco de ácido bórico para neutralizar.

CLOROFORMO; El agua saturada de cloroformo precipita parte del cloroformo si se le agrega cloruro de cocaína.

COCAINA; Las sales de cocaína en solución precipitan por los álcalis y los carbonatos alcalinos, por el tanino y todas las sustancias taníferas, por el yodo y sus sales.

Véase incompatibilidades con el agua de cal, con el bórax y derivados ciánicos.

El caso de... y la... de...

El caso de... y la... de...

El caso de... y la... de...

El caso de... y la... de...

El caso de... y la... de...

El caso de... y la... de...

El caso de... y la... de...

El caso de... y la... de...

El caso de... y la... de...

El caso de... y la... de...



COLOMBO; No debe asociarse ni el extracto fluido ni la tinrúa de colombo con los extractos fluidos y tinturas de canela, kola y quina, porque precipitan su principio activo que es la colombina. Es también incompatible con el agua de cal.

CONDURANGO; El condurango precipita los alcaloides, principalmente la morfina. Es incompatible también con el tanino, el agua de cal, la antipirina, la pepsina.

FOSFATOS; Los fosfatos, principalmente el fosfato de cal, de sodio y de potasio son insolubles en el alcohol, por eso los vinos fosfatados precipitan, activando esta precipitación el tanino de los vinos. Puede evitarse ésto disolviendo la sal en glicerina.

El fósforo, tiene incompatibilidad fisiológica con los arsenicales porque retarda su eliminación. Esto es importante por ser los arsenicales tóxicos.

GOMA ARABIGA; El alcohol hace precipitar la arabina. Por eso no se debe asociar las tinturas a los julepes gomosos. Es también incompatible con las sales de hierro. A la morfina la transforma en oximorfina.

HELECHO MACHO; La filicina es muy soluble en los aceites, por esto la administración del helecho macho o *Aspidium* en aceite de castor puede producir graves envenenamientos.

HIERRO Y FERRUGINOSOS; Son incompatibles con el tanino y las sustancias que lo contengan como la quina y la ratania. Con el bicarbonato de sodio y las aguas alcalinas da un precipitado de carbonato de hierro. Con los sulfuros y aguas sulfurosas forma sulfuro de hierro insoluble. Con el benzoato de sodio precipita benzoato de hierro.

Algunas sales de hierro y el hierro reducido por el hidrógeno, desdoblán algunas sales mercuriales, especialmente al calome, formando sublimado corrosivo y mercurio. Con el mucílago de goma da un precipitado de arabina.

El tipo de... en el agua de cal...

El tipo de... en el agua de cal...

El tipo de... en el agua de cal...

El tipo de... en el agua de cal...

El tipo de... en el agua de cal...

El tipo de... en el agua de cal...

El tipo de... en el agua de cal...

El tipo de... en el agua de cal...



ACIDO LACTICO; El ácido láctico con el agua de cal forma lactato de cal que precipita.

MAGNESIA; No debe darse la magnesia con azúcar porque el azúcar es antídoto de la magnesia y, por tanto, le quita su acción.

MERCURIALES; Hemos visto las incompatibilidades de los compuestos cianicos con los mercuriales (véase calome). Las píldoras mercuriales no se deben platear.

PIRAMIDON; No debe formularse en julepe gomoso.

PERMANGANATO DE POTASIO; No debe indicarse con sustancias orgánicas.

QUINA; La quina es incompatible con las sales de hierro dando un precipitado de tanato de hierro que se evita con la adición de glicerina o también con ácido cítrico. Con el yodo y los yoduros. En ningún caso debe asociarse quina con jarabe de Gibert.

Además, es incompatible con los bromuros, cloruros, agua de canela, agua de Laurel Cerezo, Cafeína, tanino, piramidón y antipirina.

RESORCINA; En solución con la antipirina forma precipitado.

SALICILATO DE SODIO; No debe asociarse con la antipirina, para preparar polvos, cápsulas, papeles o sellos porque forma una mezcla delicuescente.

SALOL; La asociación del salol con el naftol y el alcanfor es delicuescente y por eso impropia para cápsulas, papeles, etc. Lo mismo con la antipirina.

TREMENTINA; No debe asociarse con la tintura de yodo, reaccionan formando un explosivo.



El tipo de...

El tipo de...

El tipo de...

El tipo de...

El tipo de...

El tipo de...

El tipo de...

El tipo de...

El tipo de...

El tipo de...

El tipo de...



YODO; Con las sales de mercurio, especialmente con el calome y el sublimado corrosivo; con los álcalis, sobretodo con el amoníaco que forma yoduro de nitrógeno, explosivo. Con los alcaloides y sus sales, el ácido fénico, la goma, el almidón (forma yoduro de almidón, color azul y que sirve para reconocerlo). El tanino y sus compuestos, el agua de laurel cerezo por ser un compuesto cianico. Con la trementina forma un explosivo.

Las píldoras yodadas no deben platearse porque se combina con la plata.

No debe hacerse embrocaciones con la tintura de yodo a personas sometidas a tratamiento mercurial, porque se puede formar yoduro de mercurio que es muy cáustico.

YODO: Con las sales de nitrato, especialmente con el óxido y el
 sulfato de sodio; con los ácidos, especialmente con el ácido
 que forma yoduro de nitrógeno, explosivo. Con los alótropos y sus
 sales, el ácido fólico, la goma, el almidón (forma yoduro de almi-
 dón, color azul y que sirve para reconocerlo), el tanino y sus
 compuestos, el agua de lavado de los tejidos por ser un compuesto orgánico.
 Con la yodina forma un explosivo.

Las pilobas yodadas no deben pintarse porque se oxidan
 en los platos.

No debe hacerse empalmaciones con la yodina de yodo y
 personas expuestas a trastornos orgánicos, porque se puede formar
 con yodo de nitrato que es muy explosivo.



Algunas de las cosas que se refieren en el presente capítulo...

que,

Verdad es que no todos los...

Después que se refieren en el presente capítulo...

En esta parte se refieren los medicamentos...

SEGUNDA PARTE

Como el error es de humanos, puede que sea necesario...

En este caso, el farmacéutico tiene la obligación de...

Cuando se trata de enfermedades, el farmacéutico debe...

Como se ve en la primera parte de este libro, se...

Así, el médico debe tener un conocimiento...



SEGUNDA PARTE

X

Alguien ha dicho: el farmacéutico es el control del médico.

Verdad ésta que no admite réplica.

Después que el médico ha redactado una receta, la pone en manos del paciente quien la lleva a su Farmacia de confianza para ser preparada.

He aquí la importante misión del farmacéutico, nunca bien comprendida por los profanos, ni aún por los conscientes.

El farmacéutico debe leer y releer la prescripción y, sólo cuando la encuentre correcta debe proceder a su preparación.

Como el error es de humanos, puede que aún siendo muy competente el médico y de haber puesto todo su cuidado en la redacción de la receta, cometa algún error.

En este caso, el farmacéutico tiene la obligación de reconocerlo y de hacerle al médico la observación necesaria, siempre dentro de la ética profesional, ya que cualquier imprudencia delante del paciente o de sus familiares, puede sembrar la desconfianza hacia su médico, y perder la fé del medicamento que ha de tomar.

Cuando se trata de extradosis, el farmacéutico solo debe preparar el medicamento cuando el médico lo autorice con una nota explicativa y con una nueva firma; de lo contrario, el farmacéutico será también responsable de las consecuencias obtenidas.

Cuanto hemos dicho en la primera parte de esta obra, atañe tanto al médico como al farmacéutico, pero unos necesitan conocimientos más profundos que los otros, en los distintos aspectos que hemos expuesto.

Así, el médico debe saber con exactitud el efecto terapéutico y las dosis en cada caso particular que necesite actuar;



El arte de pensar es una actividad que requiere una preparación adecuada y una práctica constante.

Algunos de los aspectos más importantes del arte de pensar son la claridad, la precisión y la profundidad.

Por lo tanto, es necesario que el estudiante se esfuerce por desarrollar estas habilidades desde el primer momento de su vida académica.

En este sentido, el profesor debe actuar como un guía que ayude al estudiante a descubrir sus propias capacidades y a utilizarlas de manera efectiva.

Como el arte de pensar es una actividad que requiere una preparación adecuada, es necesario que el estudiante se esfuerce por desarrollar estas habilidades desde el primer momento de su vida académica.

En este caso, el profesor debe actuar como un guía que ayude al estudiante a descubrir sus propias capacidades y a utilizarlas de manera efectiva.

Cuando se trata de estudiar, el arte de pensar es una actividad que requiere una preparación adecuada y una práctica constante.

Por lo tanto, es necesario que el estudiante se esfuerce por desarrollar estas habilidades desde el primer momento de su vida académica.

En este sentido, el profesor debe actuar como un guía que ayude al estudiante a descubrir sus propias capacidades y a utilizarlas de manera efectiva.



mientras al farmacéutico sólo le interesa saber las dosis máximas, sin tener en cuenta el efecto que se desee obtener.

En cambio, el reconocimiento, las falsificaciones de que pueden ser objeto, la preparación y conservación de los medicamentos es solo del farmacéutico. Ahora, el origen, las propiedades físicas y químicas y las incompatibilidades que pueden originarse por las asociaciones efectuadas, conciernen tanto al médico como al farmacéutico.

El tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública.

El tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública. Este tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública.

El tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública. Este tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública.

El tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública. Este tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública.

El tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública. Este tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública.

El tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública. Este tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública.

El tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública. Este tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública.

El tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública. Este tipo de formular es el que se utiliza para la redacción de los documentos de la administración pública.



XI

Cuando el farmacéutico se dispone a preparar una receta, debe poner todo su cuidado y atención al servicio de ella. Desplegar todo su gusto artístico para que presente un aspecto agradable, no sólo a la vista sino también al paladar del enfermo.

De la forma perfecta de ejecución depende mucho el éxito terapéutico. Una mala preparación hace no solo desagradable e intomable un medicamento, sino que, puede hasta hacerse inactivo porque al atravesar el tubo digestivo no esté en condiciones apropiadas de ser asimilada.

Si algunos de los ingredientes del medicamento es insoluble y debe quedar en suspensión, debe procurarse que sea lo más finamente posible.

Si la solución puede hacerse valiéndose de un intermedio, debe escogerse el más adecuado, salvo el caso que el médico ordene otra cosa.

Dijimos ya que no es necesario indicar en la suscripción de la receta el modo de operar, y que hasta estas tres letras H. S. A., ya que el farmacéutico debe saber el procedimiento más adecuado para el buen éxito.

Al efectuar las pesadas y medidas, se debe ser extremadamente cuidadoso, y las condiciones higiénicas de las más exigentes.

Expondremos aquí algunas fórmulas y el modo de prepararlas, que servirán de modelo para los casos análogos:

R/

Sulfato de esparteína	0. 30	Gramos
Glicerofosfato de sodio	2	Gramos
Exto. Fdo. de Kola	5	c.c.
Jarabe Simple	30	c.c.
Agua c.s.p.	150	c.c.

H. S. A.

Cuando el farmacéutico se dispone a preparar una receta debe poner toda su atención y atención al servicio de ella. Debe dar todo su conocimiento para que el paciente se beneficie y se adegue a la vida sino también al interés del enfermo.

De la forma portar de la receta depende mucho el éxito de su efecto. Una mala preparación hace no solo desagradable e ineficaz un medicamento, sino que puede hacer nocivos porque el sistema digestivo no está en condiciones apropiadas de ser asimilado.

Al preparar de los medicamentos del medicamento en leche y debe poner en suspensión, debe procurarse que sea lo más fácilmente posible.

Si la solución puede hacerse valiéndose de un intermediario debe asociarse el más adecuado, salvo el caso que el médico ordene otra cosa.

Distinta es que nos es necesario indicar en la descripción de la receta al modo de operar, y que hasta estas tres partes de la A. y que el farmacéutico debe saber el procedimiento más adecuado para el buen éxito.

Al preparar las recetas y medidas, es de suma importancia comprobar cuidadosamente y las condiciones higiénicas de las que se utilizan.

Exponerlos a los rayos solares y al modo de preparar las que sirven de modelo para los casos análogos.

0.50 Gramos	Grados de temperatura
1 Gramo	Grados de alcohol
5 c.c.	Grados de agua
30 c.c.	Grados de azúcar
100 c.c.	Grados de sal



Modo de operar:

Mediremos en una copa graduada más o menos 100 c.c. de agua en la que disolvemos el sulfato de esparteína y el glicero-fosfato de sodio; en otra copa medimos el jarabe al que le agregamos el extracto fluido de kola, luego vertemos esta última en la primera solución y la unimos bien agitándola con una varilla de cristal. Observamos la cantidad que marca la solución en la copa y le agregamos agua suficiente hasta que todo mida exactamente 150 c.c.

Las letras, c.s.p. que siguen al excipiente, quieren decir: cantidad suficiente para; es preciso observar bien ésto, porque si agregamos mayor o menos cantidad de excipiente que la indicada, la dosificación del medicamento cambiará, y por lo tanto el paciente no tomará la dosis deseada.

R/

Sulfato de Quinina	5 Gramos
Elixir de pepsina	50 c.c.
Jarabe	30 c.c.
Agua c.s.p.	200 c.c.

H. S. A.

Como el sulfato de quinina es insoluble en el agua, lo disolveremos en un poco de ácido sulfúrico diluido (4 ó 5 centímetros cúbicos) y luego así disuelto, lo agregamos lentamente en el agua que tenemos en otra copa y lo movemos con un agitador de cristal. El elixir de pepsina y el jarabe se agregan luego. El volumen total debe medir 200 c.c.

R/

Biyoduro de mercurio (cinco centigramos)	0.05 Gmos.
Yoduro de potasio	3 Gmos.
Jarabe Simple	100 c.c.

H. S. A.



Modo de operar:

Se toman en una copa graduada una cantidad de agua de 100 c.c. se
 agregan en la copa disueltos el sulfato de quinina y el extracto
 de jaraibe; en esta copa se agregan el jarabe de goma y el
 jarabe de goma de almidón. Luego vertiendo esta mezcla en
 la primera solución y la misma bien agitada con una varilla
 de cristal. Observamos la cantidad que marca la solución en la
 copa y lo agregamos a una solución hasta que toda esta mezcla

Las letras, c. s. p., que siguen al experimento, indican de-
 cir: cantidad suficiente para; se puede observar bien este por-
 que si agregamos mayor o menor cantidad de experimento que la indi-
 cada, la deslificación del medicamento cambiará, y por lo tanto el
 paciente no tomará la dosis deseada.

- Sulfato de Quinina 5 Gramos
- Extracto de pepino 50 c.c.
- Jarabe 30 c.c.
- Agua c. s. p. 200 c.c.

H. S. A.

Como el sulfato de quinina es insoluble en el agua, lo
 disolvemos en un poco de ácido sulfúrico diluido (4 a 5 centí-
 metros cúbicos) y luego así disuelto, lo agregamos lentamente en
 el agua que tenemos en otra copa y lo movemos con un agitador de
 cristal. El extracto de pepino y el jarabe se agregan luego. El
 volumen total debe medir 200 c.c.

- Hidróxido de mercurio (cloro cianúrico) 0.05 Gramos
- Yoduro de potasio 3 Gramos
- Jarabe Simple 100 c.c.

H. S. A.



Debemos disolver el yoduro de potasio en 3 c.c. de agua y en esta solución disol. el biyoduro de mercurio. Completamos 100 c.c. con el jarabe simple.

El biyoduro de mercurio es insoluble en el agua, pero se disuelve rápidamente en la solución yodurada.

R/

Colargol	0.30 Gmos.
Subnitrato de bismuto	6 Gmos.
Benzonaftol	2 Gmos.
Jarabe gomoso	120 c.c.

H. S. A.

Se pulveriza el colargol en un mortero y se le agrega un poco de glicerina, cuando esté completamente suave y no se sientan cristaltitos de colargol se le agrega el subnitrato de bismuto y el benzonaftol, se mezclan y se agrega un poco de goma arábica en polvo fino; se une todo bien, y poco a poco se vierte 30 c.c. de jarabe simple para formar el julepe gomoso al imprimirlo un movimiento a la mano del mortero producido por agilidad y soltura de la muñeca; luego se agrega el agua poco a poco, siempre agitando, hasta completar 120 c.c.

R/

Oxido blanco de antimonio	2 Gmos.
Looc blanco	200 Gmos.

H. S. A.

El óxido blanco de antimonio se pone en un mortero, se le pone un poco de goma arábica y se va vertiendo más o menos 60 c.c. de jarabe para formar un julepe y gota a gota, alternando con el jarabe, aceite de almendras dulces, siempre agitando, cuando la unión es perfecta, es decir, que el aceite se encuentre bien unido, se agrega lentamente el agua y 10 c.c. de agua de azahar para que quede así hecha una emulsión.

Lo que hemos preparado realmente es el looc oleoso, porque en la práctica este es el que se prepara ya que el verdadero looc blanco debe hacerse, según lo manda el Codex, con las almendras amargas y dulces.

El sistema de...

El sistema de...

El sistema de...

El sistema de...

El sistema de...

El sistema de...

El sistema de...



La goma arábiga usada como intermedio para efectuar la suspensión de muchas sustancias insolubles, se encuentra en la proporción aproximada del 5% de la poción.

El looc blanco y mejor, el looc oleoso, es un excipiente muy usado en las pociones expectorantes para suspender alguna sustancia insoluble.

R/

Acido salicílico	1 Gramo
Azufre precipitado	1.50Gramo
Aceite de ricino	3 c.c.
Agua de Rosas)	
Agua de Azahar) ^{aa}	10 c.c.
Agua c.s.p.	60 c.c.

USO EXTERNO.
para el cuero cabelludo.

En esta fórmula debemos comenzar por emulsionar el aceite de ricino y para el efecto, como se trata de un medicamento para el cuero cabelludo, es más adecuado efectuar la emulsión por medio del jabón.

Así; ponemos en el mortero jabón en polvo y con el agua hacemos una jabonadura a la que lentamente le vamos agregando el aceite hasta emulsionarlo. Poco a poco se va agregando todo el agua y en último término los ingredientes sólidos; el ácido salicílico y el azufre precipitado agitando fuertemente.

De este modo obtendremos una preparación bien emulsionada y en la cual el azufre se encuentra en fina suspensión.

Cuando en una receta, encontramos que una llave abarca dos o más drogas con las letras aa, como se encuentran en esta fórmula el agua de Rosas y el Agua de Azahar, quiere decir que, la cantidad indicada es tanto para una como para la otra.

La gran utilidad de estos compuestos para efectuar la
suspensión de ciertos principios activos, se encuentra en la
propiedad específica del agua de la vida.

El uso de estos y otros, de los cuales, se ha hablado
en este trabajo en las páginas anteriores para sus fines
específicos.

Agua de la vida	10.000
Agua de la vida	10.000
Agua de la vida	10.000
Agua de la vida	10.000
Agua de la vida	10.000
Agua de la vida	10.000
Agua de la vida	10.000
Agua de la vida	10.000
Agua de la vida	10.000
Agua de la vida	10.000

USO EXTERNO.
Para el uso externo.

En este trabajo se han tratado los compuestos de agua de la
vida y para el uso externo, como se trata en el capítulo que se
encuentra en este trabajo, se han tratado los compuestos de agua
de la vida.

Este trabajo es el resultado de un estudio y con el agua
de la vida se han tratado los compuestos de agua de la vida
de la vida, como se trata en el capítulo que se encuentra en
este trabajo, se han tratado los compuestos de agua de la vida
de la vida.

En este trabajo se han tratado los compuestos de agua de la
vida y para el uso externo, como se trata en el capítulo que se
encuentra en este trabajo, se han tratado los compuestos de agua
de la vida.

Este trabajo es el resultado de un estudio y con el agua
de la vida se han tratado los compuestos de agua de la vida
de la vida, como se trata en el capítulo que se encuentra en
este trabajo, se han tratado los compuestos de agua de la vida
de la vida.



R/

Arrhenal	(5 centigramos)	0.05 Gramos
Protoxalato de hierro		0.10 Gramos
Glicerofosfato de Cal		0.20 Gramos
Sulfato de cobre	(5 miligramos)	0.005Gramos

H. S. A.

Para una cápsula #20.

La dosis indicada en cada una de estas drogas, es lo que debe contener cada cápsula, por lo tanto, para obtener la cantidad que necesitamos pesar, debemos multiplicar cada una de ellas por el número de cápsulas que se desee hacer.

Así; de Arrhenal pesaremos 1 Gramo, de protoxalato de hierro 2 gramos, de Glicerofosfato de cal 4 Gramos y de Sulfato de cobre diez centigramos.

Reducimos a polvo fino el sulfato de cobre al que le incorporamos el protoxalato de hierro, arrhenal y glicerofosfato de cal hasta formar un plvo de color homogéneo, luego lo ponemos en un papel y con una espátula lo recogomos bien por los lados y lo aplanamos en su superficie hasta formar un cuadrilátero el cual se divide en tantas partes iguales como cápsulas se desee. En este caso lo dividimos de un lado en 4 partes iguales y del otro en 5, quedando 20 cuadritos iguales que, cada uno será el contenido de una cápsula. De este mismo modo se procede para los papelillos y sellos.

La redacción de la fórmula para las píldoras y los supositorios es igual, es decir se indica la cantidad que debe contener cada píldora o supositorio, y luego se hace como hemos indicado, pero la ejecución de ellos reviste cuidados especiales.

Para preparar las píldoras, se hace en la mayoría de los casos la masa pilular, valiéndonos de los polvos de altea y de la miel de abejas, cuidándo de que tenga la consistencia necesaria, que no sea muy blanda que se adhiera a los dedos y a la mano del mortero, ni muy dura que se disuelva con dificultad al ser ingerida y por lo tanto, retarse sus efectos o se elimine sin ser absorbida.



1.100 Gramos	(3 miligramos)	Salvaje de agua
1.100 Gramos	(3 miligramos)	Salvaje de agua
1.100 Gramos	(3 miligramos)	Salvaje de agua

Para una especie de...

La obra presenta un nivel de dificultad que se va elevando a medida que avanza, por lo que debe ser estudiada con cuidado, para obtener el máximo provecho de ella. Este libro es una obra de consulta que se debe tener a mano en todo momento.

Este libro presenta un nivel de dificultad que se va elevando a medida que avanza, por lo que debe ser estudiada con cuidado, para obtener el máximo provecho de ella. Este libro es una obra de consulta que se debe tener a mano en todo momento.

Respecto a la obra, el autor ha tratado de exponer el problema de la filosofía de la ciencia y el conocimiento de la realidad. En este sentido, el autor ha tratado de exponer el problema de la filosofía de la ciencia y el conocimiento de la realidad. En este sentido, el autor ha tratado de exponer el problema de la filosofía de la ciencia y el conocimiento de la realidad.

La filosofía de la ciencia es una disciplina que se ocupa de estudiar los fundamentos de la ciencia y el conocimiento. En este sentido, el autor ha tratado de exponer el problema de la filosofía de la ciencia y el conocimiento de la realidad.

Para comprender la filosofía de la ciencia, es necesario tener un conocimiento previo de la ciencia y el conocimiento. En este sentido, el autor ha tratado de exponer el problema de la filosofía de la ciencia y el conocimiento de la realidad.



Hecha la masa pilular, la dividimos en tantas partes como se desee y se le da la forma de píldoras por medio de un aparato especial que llamamos pildorero, pero a falta de él podemos hacer la preparación a la mano.

Al colocar las píldoras, en la caja o frasco que ha de conservarlas, se espolvorearán con un polvo inerte como el Licopodio para evitar que se adhieran unas a otras.

Algunas píldoras para su conservación, se cubren de una capa de plata, otras se cubren de sustancias especiales insolubles en el jugo estomacal para que sólo sean disueltas en el intestino.

En la preparación de la masa pilular, se presentan en la práctica muchos casos especiales, en los que tenemos que saber escoger el excipiente más adecuado.

Los supositorios tienen casi siempre como excipiente la manteca de cacao, aunque también pueden presentarse excepciones. El modo más fácil de prepararlos es por fusión de la manteca de cacao a la que se le incorporan los medicamentos, vertiéndolo luego en moldes especiales de forma cónica; por enfriamiento quedarán los supositorios listos para ser usados. Deben conservarse en un lugar fresco.

Cuando no tenemos moldes, podemos también dividirlos y darle la forma característica a la mano, resultado un trabajo muy delicado y laborioso.

R/

Carbón vegetal)	20 Grmos.
Subnitrato de bismuto) an
Polvos de raíz de Ipeca	2.40 ^u rmos.
Glicerina	20 Gramos
Jarabe simple c.s.p.

Hacer una pasta blanda

Formaremos una mezcla homogénea con los polvos, para lo cual los mezclaremos en un mortero poniendo primero el carbón, por tener

Hacia la masa pilular, se dividen en tantas partes como se desea y se le da la forma de pilulas por medio de un aparato especial que llamamos pilulero, pero a falta de el podemos hacer la preparacion a la mano.

Al colocar las pilulas, en la caja o frasco que ha de conservarse, se advertiran con un golpe fuerte como el psicopoda para evitar que se abadan mas a otras.

Algunas pilulas para su conservacion, se cubren de una capa de goma, otras se cubren de sustancias especiales inasibles en el jugo estomacal para que solo sean disueltas en el intestino.

En la preparacion de la masa pilular, se presentan en la primera muchos casos especiales, en los que tenemos que hacer algunos de experimentos que a continuacion se describen.

Los experimentos tienen casi siempre como objeto la materia de que se trata, y tambien pueden presentarse especiales. El modo mas facil de prepararlos es por fusion de la masa de goma a la que se le incorporan las medicaciones, y tambien se puede en otros casos de forma especial por un procedimiento que se llama el de las pilulas para ser usadas tambien como frasco en un lugar frasco.

Cuando se forman pilulas, pueden tambien dividirse y darle la forma caracteristica a la mano, resultando un frasco de muy distintos y variados.

30 Gramos
2.50 Gramos
30 Gramos

Carbo vegetal
Sulfato de bismuto
Polve de res de Ipoca
Glicerina
Ligado simple etc. p.

Hacer un polvo blanco
Formamos una mezcla homogena con las polvas, para lo cual las agitamos en un mortero poniendo primero el estado por cont.



el color más oscuro, luego los polvos de raíz de ipeca y por último el subnitrato de bismuto. Le agregamos la glicerina y el jarabe, siempre moviéndolo para obtener una completa uniformidad. Del jarabe sólo se agrega la cantidad suficiente para hacer una pasta blanda y suave.

R/

Oxido de Zinc	3 Gramos
Parafina	2 Gramos
Vaselina blanca	30 Gramos

H. S. A.

El óxido de zinc se pulveriza muy finamente; la parafina y la vaselina se funden al fuego. En una vasija calentada previamente se pone el óxido de zinc y se le agrega una parte de la mezcla fundida para unirlo bien, luego se agrega el resto continuando la agitación hasta enfriamiento. Así obtendremos una pomada de óxido de zinc completamente suave.

R/

Acido salicílico)aa	1 Gramo.
Cálome			
Polvos de T lco)aa	10 Gramos
Oxido de Zinc			
Vaselina)aa	15 Gramos
Lanolina			

Pulverizamos bien el óxido de zinc y agregamos los demás polvos hasta formar una mezcla, luego agregamos un poco de glicerina hasta obtener una pasta suave a la que se le incorpora por parte la lanolina y la vaselina hasta lograr una pomada completamente homogénea.

El color más oscuro, luego los polvos de esta...
no el subditos de...
de, siempre...
frente solo se...
blanco y negro.

2 Gramos	2 Gramos
2 Gramos	2 Gramos
20 Gramos	20 Gramos

El ácido de zinc se...
velas de...
para el...
de...
con...
este...

1 Gramo	1 Gramo
10 Gramos	10 Gramos
15 Gramos	15 Gramos

El...
de...
de...
de...
de...
de...



XII

Cada preparación ejecutada por el farmacéutico, debe llevar una etiqueta con el número de la receta, la fecha, el nombre del paciente, la forma en que debe administrarse al enfermo y el nombre del médico que la ha recetado.

Esa etiqueta será blanca para los medicamentos de uso interno y amarilla para los de uso externo, aconsejándose usar etiquetas rojas cuando el medicamento sea muy venenoso.

En este caso además deberá llevar un rótulo que diga VENENO o algún símbolo que lo indique. Los medicamentos que sean suspensiones, deben decir; Agítese antes de usarlo.

La receta escrita por el médico debe numerarse y archivar-se; este número es el que se pone en la etiqueta, para que de este modo sea fácil repetir las preparaciones en caso necesario.

El farmacéutico está obligado a llevar un libro de recetas.

Cuando se prepara un medicamento debe procurarse que reúna las condiciones más adecuadas para su conservación.

Hay algunos medicamentos que son descompuestos por el aire y por la luz, por esto deben guardarse en frascos bien tapados y de color oscuro para resguardarlos de la luz.

El agua de cal debe estar herméticamente cerrada, de lo contrario precipitará en forma de carbonato de cal, al combinarse con el anhídrido carbónico del aire.

Las soluciones de Yoduro de potasio y de sodio son alteradas por la luz, lo mismo el nitrato de plata, por ésto deben ponerse en frascos de color oscuro.

No es posible en este pequeño trabajo exponer todos los problemas que en la práctica de un Laboratorio de Farmacia se presentan, estos son innumerables ya que son innumerables las asociaciones que el médico puede hacer, pero el farmacéutico debe resolver cada uno de estos problemas del modo más satisfactorio ya que, LA VIDA DE LA HUMANIDAD ESTA EN SUS MANOS.

F i n



XII

Cada preparación ajustada por el farmacéutico, debe llevar una etiqueta con el número de la receta, la fecha, el nombre del paciente, la forma en que debe administrarse al enfermo y el nombre del médico que la recetó.

Las etiquetas serán blancas para los medicamentos de uso interno y amarillas para los de uso externo, aconsejándose usar etiquetas rojas cuando el medicamento sea muy venenoso.

En este caso además deberá llevar un rótulo que diga VENENOSO o algún símbolo que lo indique. Los medicamentos que sean suspensiones, deben decirse Agitados antes de usarlos.

La receta escrita por el médico debe llevarse y archivarse; este número es el que se pone en la etiqueta, para que de este modo sea fácil repetir las preparaciones en caso necesario.

El farmacéutico está obligado a llevar un libro de recetas.

Cuando se prepara un medicamento debe procurarse que todas las condiciones más adecuadas para su conservación.

Hay algunos medicamentos que son descompuestos por el aire y por la luz, por esto deben guardarse en frascos bien tapados y de color oscuro para resguardarlos de la luz.

El agua de cal debe estar herméticamente cerrada, de lo contrario precipitará en forma de carbonato de cal, al combinarse con el anhídrido carbónico del aire.

Las soluciones de yoduro de potasio y de sodio son aligeradas por la luz, lo mismo el nitrato de plata, por esto deben ponerse en frascos de color oscuro.

No es posible en este pequeño trabajo exponer todos los problemas que en la práctica de un laboratorio de farmacia se presentan, estos son innumerables ya que son innumerables las afecciones que el médico puede hacer, pero el farmacéutico debe saber ver cada uno de estos problemas del modo más satisfactorio ya que LA VIDA DE LA HUMANIDAD ESTÁ EN SUS MANOS.



