

**UNIVERSIDAD DE EL SALVADOR
FACULTAD DE QUIMICA Y FARMACIA**



Recopilación de monografías de ciento veinticinco Principios activos más utilizados en el Laboratorio de Tecnología Farmacéutica y en la Industria Farmacéutica Nacional

**Trabajo de Graduación para optar al grado de:
Licenciatura en Química y Farmacia**

Presentado por

Iván Alberto López Rivera

Mauricio Alexis Ruano Solís

Diciembre 2005

San Salvador, EL Salvador, Centro América.



©2004, DERECHOS RESERVADOS

**Prohibida la reproducción total o parcial de este documento,
sin la autorización escrita de la Universidad de El Salvador**

<http://virtual.ues.edu.sv/>

SISTEMA BIBLIOTECARIO, UNIVERSIDAD DE EL SALVADOR

UNIVERSIDAD DE EL SALVADOR

Rectora:

Dra. María Isabel Rodríguez

Secretaria General:

Licda. Alicia Margarita Rivas de Recinos

Facultad de Química y Farmacia

Decano:

Lic. Salvador Castillo Arévalo

Secretaria Interina:

Licda. Arely Cáceres Magaña

Comité de Trabajos de Graduación

Coordinadora General

Licda. María C. Odette Rauda Acevedo

Asesora de Área de

Control de Calidad de Productos Farmacéuticos

Cosméticos, Humanos y Veterinarios

MSc. Rocío Ruano de Sandoval

Asesora de Area de

Gestion ambiental toxicología y Química Legal

Licda. Maria Luisa O. De López

Docente Director

Licda. Mercedes Rossana Brito de Gámez

DEDICATORIA

A DIOS Todo poderoso y a la Santa Virgen: por derramar en mí bendiciones y regalarme salud y fé para continuar siempre adelante sin dar un paso atrás.

A mis padres: que con sacrificio desde muy pequeño me sacaron adelante, me llenaron de mucho amor y me enseñaron valores y responsabilidades para emprender el camino de la escuela de la vida. Los amo.

A mis docentes: Por la fabulosa e importante tarea a la que se han dedicado y por transmitirnos sus conocimientos y proporcionarnos su apoyo.

A mis hermanos: que al igual son mis amigos, gracias por estar conmigo en esos momentos tan difíciles que hemos pasado y por cultivar gratos recuerdos a lo largo de nuestras vidas , no cabe duda que la unión hace la fuerza.

A mis abuelos: Infinitas gracias por haber traído al mundo y haber educado a mis padres para que nos transmitieran de igual manera las mejores enseñanzas.

A mis amigos y seres queridos: por haberme robado tantas sonrisas y haberme regalado tan inolvidables momentos , por alentarme siempre a seguir adelante y alcanzar mis objetivos, por estar conmigo y dejar que aprenda de ustedes. Gracias.

IVAN ALBERTO LOPEZ RIVERA

DEDICATORIA

A DIOS TODOPODEROSO.

Por todo su amor y bendiciones, por ser mi Padre, amigo y guía en cada momento de mi vida.

A NUESTRA MADRE SANTISIMA.

Por ser una madre amorosa.

A MIS PADRES.

Mauricio Ruano Romero y Elida Dolores Solís de Ruano. Por el sacrificio de su trabajo en mi educación, formación y brindarme siempre mucho amor.

A mis hermanos y demás familia.

A LOS DOCENTES.

Gracias por sus enseñanzas y consejos transmitidos en esas aulas universitarias y que hoy es momento de ponerlos en practica y en especial a mi Docente Director Licda. Rossana Brito de Gámez por todo el apoyo brindado.

A MIS AMIGOS Y COMPAÑEROS.

Por la amistad sincera, los buenos momentos y cariño que me brindan. En especial a mi mejor amiga Diana Valeria Barrios Navas.

MAURICIO ALEXIS RUANO SOLIS

ÍNDICE

	Pág.
RESUMEN	
CAPITULO	
I. INTRODUCCIÓN	xi
II. OBJETIVOS	
Objetivo General	14
Objetivos Específicos	
III. MARCO TEORICO	16
IV. METODOLOGÍA	19
V. RESULTADOS	
5.1 Principios activos más utilizados en tecnología farmacéutica y en la industria nacional	22
5.2 Principios activos de mayor uso en la industria nacional	25
5.3 Clasificación de principios activos en orden alfabético y su sal más utilizada	27
5.4 Desarrollo de formato de monografía para cada principio activo	31
5.5 Casas proveedoras que suministran los principios activos seleccionados a los laboratorios nacionales	325

VI.	DISCUSIÓN DE RESULTADOS	330
VII.	CONCLUSIONES	332
VIII.	RECOMENDACIONES	334
	BIBLIOGRAFÍA	
	REFERENCIA	
	ANEXOS	

ABREVIATURAS

(+/-) : Dextrogiro / Levógiro

α : alfa

β : beta

ADN: Acido desoxiribonucleico

AMPc: Adenosin monofosfato cíclico

ATP: Adenosin trifosfato

AV: Aurículo ventricular

HDL: Lipoproteína de alta densidad

LDL: Lipoproteína de baja densidad

NAD: Nicotinamida adenina dinucleotido

pH: Valor numérico de la concentración de iones hidrogeno

VHDL: Lipoproteína de muy alta densidad

VLDL: Lipoproteína de muy baja densidad

RESUMEN

El presente trabajo contiene la recopilación de ciento veinticinco principios activos más utilizados en los laboratorios de tecnología farmacéutica y en la industria nacional, el trabajo se realizó con el fin de proporcionar una recopilación de la información de cada una de las sustancias activas, ya que la existente se encuentra de manera dispersa en diferentes bibliografías y espacios físicos, lo cual dificultaba la obtención de la información, y lo que se pretende con este documento es facilitar la búsqueda para llevar a cabo una rápida ubicación y de esta manera aplicar todos estos conocimientos para obtener la mejor técnica de fabricación.

Cada principio activo se desarrolla en un formato de monografía, la cual fué realizada por los autores de esta investigación, donde se involucran los tópicos mas importantes , los cuales se detallan a continuación: nombre genérico, sinónimos, fórmula molecular, estructura química, descripción, propiedades físicas y químicas, incompatibilidades, acción farmacológica, usos, dosis, almacenamiento, formas de presentación, casas proveedoras.

Todo ingrediente activo es una pieza fundamental de una forma farmacéutica debido a que su función principal es llevar a cabo una acción farmacológica determinada, por lo tanto, es primordial tener el conocimiento necesario en lo que concierne a estos activos para garantizar su eficacia.

CAPÍTULO I

INTRODUCCIÓN

1.0 INTRODUCCIÓN

Hoy en día existen en el mercado una amplia gama de medicamentos que han sido elaborados para diversas patologías, que a su vez, son adquiridos por una gran parte de la población confiando que estos puedan minimizar o eliminar sintomatologías características de una enfermedad. Para que estos fármacos proporcionen el efecto esperado deben contar con la presencia de principios activos, los cuales van a ejercer la acción farmacológica.

Es por eso, que se requiere de una adecuada investigación Bibliográfica que nos asegure la calidad de información para poder obtener una fórmula precisa, confiable y eficiente.

El presente trabajo pretende proporcionar una recopilación de material de investigación de sustancias activas ya que en el laboratorio de Tecnología farmacéutica no se cuenta con la información de todos los principios activos y la existente no es suficiente, ayudar a su rápida ubicación y a la vez facilitar la búsqueda y poder diseñar la mejor técnica de fabricación. De igual forma conseguir que el producto terminado sea eficaz y potente en las concentraciones indicadas, ya que muchas veces por falta de información se obtiene un medicamento con diferente porcentaje de principio activo, y por consiguiente , una dosificación inadecuada.

Cabe mencionar, la importancia de tener el material idóneo para la búsqueda, ya que nos beneficia de forma directa en la investigación y desarrollo de nuevas fórmulas y el diseño de una buena técnica de fabricación . Es de vital ayuda , conocer en este sentido, todo lo relacionado con el principio activo como propiedades físicas, químicas, incompatibilidades, etc.

Toda la información recopilada va seguida de un ordenamiento alfabético, donde también se ha incluido nuevos activos de gran utilización en la industria nacional, con el objetivo de ir a la vanguardia con lo que a nuevas investigaciones se refiere, donde se contó con la colaboración de la Junta de Vigilancia de la profesión Químico Farmacéutica , quienes proporcionaron información valiosa respecto a medicamentos registrados en mayor numero por la misma. El listado de los 125 principios activos es presentado en anexo No 1.

CAPITULO II

OBJETIVOS

2.0 OBJETIVOS

2.1 OBJETIVO GENERAL

Recopilar monografías de ciento veinticinco Principios activos más utilizados en el Laboratorio de Tecnología Farmacéutica y en la Industria Farmacéutica.

2.2 OBJETIVOS ESPECIFICOS

2.2.1 Investigar los principios activos más utilizados en Tecnología Farmacéutica y en la industria farmacéutica.

2.2.2 Destacar los principios activos de mayor uso en la Industria.

2.2.3 Clasificar los principios activos en orden alfabético y resaltar la sal más utilizada de cada uno.

2.2.4 Dar a conocer todas las propiedades plasmadas en el formato de monografías.

2.2.5 Dar a conocer las Casas Proveedoras que distribuyen los principios activos seleccionados a los Laboratorios Nacionales.

CAPITULO III
MARCO TEORICO

3.0 MARCO TEORICO

La necesidad que tiene la industria farmacéutica de un país en pleno desarrollo, es que sus profesionales farmacéuticos posean criterios técnicos consistentes.

La calidad de un producto farmacéutico finalizado encierra diferentes aspectos que deben tomarse en cuenta desde el principio hasta el final, y aún durante su vida promedio en estantería. Para llevar a cabo la fabricación de medicamentos debe contarse con materia prima de calidad , debido a que el destino primordial de todo medicamento no es otro más que servir al mejoramiento de la salud, para ello debe contarse con el manejo apropiado de buenas prácticas de manufactura y a su vez cumplir lineamientos establecidos internacionalmente para ser competitivos y brindar una mejor oportunidad para todos aquellos que demanden los medicamentos que elaboran las Industrias Farmacéuticas.

Para que se pueda optimizar la eficacia de los productos farmacéuticos es necesario una comprensión total y exacta de las propiedades físicas , químicas e incompatibilidades de las drogas antes de incorporarlos en la fórmula .

El desarrollo de una formulación óptima no es una tarea fácil y existen muchos factores que afectan este proceso. Un principio activo, el cual es la parte principal de toda forma farmacéutica que va destinada a ejercer una acción farmacológica para una sintomatología determinada; del que se debe tener la mayor información posible debido a que se hace necesario conocer como

interactúa frente a otras sustancias, ya sea otro principio activo o materia prima. Este ingrediente activo rara vez se administra como entidad química pura y casi siempre se presentan en una formulación que contiene excipientes o vehículos. La complejidad que la formulación presenta puede variar entre una solución acuosa simple y una forma farmacéutica compleja.

El farmacéutico que formula requiere de áreas especializadas de la ciencia para adquirir información científica acerca de la droga necesaria para desarrollar una forma farmacéutica óptima, dicha información se encuentra en una monografía farmacéutica, la cual es una descripción detallada o un estudio particular de un ingrediente activo.

CAPITULO IV
METODOLOGIA

4.0 METODOLOGIA

El método de obtención de muestra o muestreo que se llevó a cabo se define como “ Muestreo no aleatorio deliberado”. El primer paso que se dió fue determinar que principios activos eran los más utilizados en las prácticas de Laboratorio de la cátedra de Tecnología Farmacéutica, para ello fue necesario tener como soporte el manual utilizado por los estudiantes que cursan dicha materia.

La presente investigación se dividió en dos partes: a) Investigación bibliográfica y b) Investigación de campo.

a) Se realizó la investigación en las diferentes bibliotecas tanto dentro de la Universidad Nacional como otras universidades que brindaran la información que se requería, también así instituciones que velan por el desarrollo de la industria nacional como FUSADES. En Internet se realizó una investigación a nivel Internacional acerca de trabajos existentes con información referida al tema, luego se hizo una selección para utilizar la más adecuada ; se contó con la ayuda de buscadores como las que aparecen en direcciones www.altavista.com, www.google.com, www.yahoo.com, entre otros, donde se encontró la información no recopilada.

b) Se realizaron las gestiones necesarias de investigación y se acudió a la Junta de Vigilancia de la Profesión Químico Farmacéutica (JVPQF), en donde fue facilitada cierta información, la cual detallaba cuantos principios activos

habian sido registrados en el período que comprende de Enero de 2002 a Enero de 2003.

La información obtenida tanto de los manuales usados por los estudiantes, como la proporcionada por la Junta de Vigilancia se unió, dando como resultado un listado en el cual concordaban muchos principios activos, posteriormente se depuró dicha lista, quedando reducida a ciento veinticinco principios activos, entre ellos los más utilizados en el Laboratorio como en la Industria Nacional Farmacéutica.

De cada uno de los principios activos enumerados en la lista se investigó en la bibliografía respectiva establecida con anterioridad, y de acuerdo al formato que detalla las principales características de cada ítem. (Ver anexo N° 1)

CAPITULO V
RESULTADOS

5.0 RESULTADOS

5.1 PRINCIPIOS ACTIVOS MAS UTILIZADOS EN TECNOLOGÍA FARMACEUTICA Y EN LA INDUSTRIA FARMACEUTICA.

Se presentó la necesidad de saber cuantos principios activos se detallaban en el manual de la cátedra de Tecnología Farmacéutica, después de esto se realizaron las gestiones necesarias en la Junta de Vigilancia de la Profesión Química Farmacéutica para acceder a información que mostrara los productos farmacéuticos que habían sido registrados durante el período que comprendía Enero de 2002 a Enero de 2003. Una vez obtenida la información, se pudo observar los principios activos que contenían dichas formas farmacéuticas, se obtuvo datos los cuales se unieron a los que ya se tenían.



Cuadro N° 1. Ciento veinticinco principios activos mas utilizados en tecnología farmacéutica y en la industria nacional.

1. Acetaminofen	16. Amlodipina
2. Aciclovir	17. Amoxicilina
3. Acido Acetilsalicílico	18. Ampicilina
4. Acido Fólico	19. Astemizol
5. Acido Fusídico	20. Atenolol
6. Acido Nalidixico	21. Atropina
7. Acido Pipemidico	22. Azitromicina
8. Acido Pícrico	23. Beclometasona
9. Acido Salicílico	24. Bencidamina
10. Albendazol	25. Benzoato de bencilo
11. Alendronato	26. Benzocaína
12. Alopurinol	27. Bromfeniramina
13. Ambroxol	28. Bromhexina
14. Amiodarona	29. Buspirona
15. Amitriptilina	30. Calamina

Cuadro N° 1. (Continuación)

31. Carbamacepina	71. Glibenclamida
32. Carbocisteina	72. Glimepiride
33. Cefaclor	73. Hexetidina
34. Cefadroxilo	74. Hidroclorotiazida
35. Cefixima	75. Hidrocortisona
36. Ceftriazona	76. Hidróxido de aluminio
37. Cianocobalamina	77. Hiosciamina
38. Cimetidina	78. Hioscina
39. Ciprofloxacina	79. Ibuprofeno
40. Clidinio	80. Ipatropio
41. Clindamicina	81. Ketoconazol
42. Claritromicina	82. Ketoprofeno
43. Cloranfenicol	83. Ketotifeno
44. Clorfeniramina	84. Lansoprazol
45. Clotrimazol	85. Levodopropicina
46. Crotamitón	86. Lidocaína
47. Dextrometorfan	87. Loperamida
48. Diclofenaco	88. Loratadina
49. Difenilhidantoína	89. Losartan
50. Difenhidramina	90. Mebendazol
51. Digoxina	91. Meclizina

52. Diloxanida	92. Medroxiprogesterona
53. Diltiazem	93. Meloxicam
54. Dimenhidrinato	94. Metocarbamol
55. Dimeticona	95. Metoclopramida
56. Dipirona	96. Metronidazol
57. Efedrina	97. Mometasona
58. Enalapril	98. Naproxeno
59. Eritromicina	99. Nifedipina
60. Eucalipto	100. Nitrofurantoina
61. Famotidina	101. Omeprazol
62. Fenobarbital	102. Pirantel
63. Fenoterol	103. Piridoxina
64. Fluconazol	104. Piroxicam
65. Flunaricina	105. Prednisolona
66. Fluoxetina	106. Propanolol
67. Furosemida	107. Propinoxato
68. Gemfibrozilo	108. Pseudoefedrina
69. Gentamicina	109. Ranitidina
70. Ginseng	110. Riboflavina

Cuadro N° 1. (Continuación)

111. Salbutamol	119. Thimerosal
112. Secnidazol	120. Tiamina
113. Sildenafil	121. Timolol
114. Simvastatina	122. Tinidazol
115. Sulfametoxazol	123. Trimetazidina
116. Tamoxifeno	124. Verapamilo
117. Teofilina	125. Zolpidem
118. Tetraciclina	

5.2 PRINCIPIOS ACTIVOS DE MAYOR USO EN LA INDUSTRIA NACIONAL.

Según el listado obtenido gracias a la ayuda proporcionada por la Junta de Vigilancia de la Profesión Químico Farmacéutica se pudo constatar que varias formas farmacéuticas tenían el mismo principio activo en común, se dispuso a reunir esas sales que se repetían en los diferentes productos registrados durante el período entre enero de 2002 a enero de 2003, lo cual dió como resultado una lista de cuarenta y tres principios activos.

Cuadro N° 2. Principios activos de mayor uso en la industria nacional.

1. Acetaminofen	13. Clotrimazol
2. Aciclovir	14. Dextrometorfan
3. Albendazol	15. Diclofenaco Sódico
4. Alopurinol	16. Dimenhidrinato
5. Ambroxol	17. Dimeticona
6. Amoxicilina	18. Enalapril
7. Ampicilina	19. Fluconazol
8. Atenolol	20. Furosemida
9. Calamina	21. Glibenclamida
10. Cianocobalamina	22. Hidroclorotiazida
11. Ciprofloxacina	23. Hidrocortisona
12. Cloranfenicol	24. Ibuprofeno

Cuadro N° 2. (Continuación)

25. Ketoconazol	35. Propinoxato
26. Loperamida	36. Ranitidina
27. Loratadina	37. Riboflavina
28. Mebendazol	38. Salbutamol
29. Metocarbamol	39. Secnidazol
30. Metoclopramida	40. Sildenafil
31. Metronidazol	41. Sulfametoxazol
32. Piridoxina	42. Thimerosal
33. Piroxicam	43. Tiamina
34. Propanolol	

5.3 CLASIFICACION DE PRINCIPIOS ACTIVOS EN ORDEN ALFABETICO Y SU SAL MAS UTILIZADA.

Se debe mencionar que cada principio activo se puede presentar como una sal o en su forma básica, lo cual varía según el proceso de síntesis del mismo. Cuando se obtuvo el listado de los ciento veinticinco principios activos se pudo observar que cada uno además de repetirse en diferentes productos registrados se presenta como una sal o como una base; se depuró cada principio a la forma más utilizada de cada uno ellos.

Cuadro N° 3. Ciento veinticinco principios activos en orden alfabetico con su sal más utilizada.

1. Acetaminofen base	11. Alendronato sódico trihidratado
2. Aciclovir base	12. Alopurinol base
3. Acido Acetilsalicílico base	13. Ambroxol base
4. Acido Fólico base	14. Amiodarona , clorhidrato de
5. Acido Fusídico base	15. Amitriptilina, clorhidrato de
6. Acido Nalidixico base	16. Amlodipina, besilato de
7. Acido Pipenidico base	17. Amoxicilina, trihidrato de
8. Acido Pícrico base	18. Ampicilina base
9. Acido Salicílico base	19. Astemizol base
10. Albendazol base	20. Atenolol base

Cuadro N° 3. (Continuación)

21. Atropina trihidratada, sulfato de	41. Clindamicina, clorhidrato de
22. Azitromicina base	42. Claritromicina base
23. Beclometasona, dipropionato de	43. Cloranfenicol base
24. Bencidamina, clorhidrato de	44. Clorfeniramina, maleato de
25. Benzoato de Bencilo	45. Clotrimazol base
26. Benzocaína base	46. Crotamitón base
27. Bromfeniramina, maleato de	47. Dextrometorfan, bromhidrato de
28. Bromhexina , clorhidrato de	48. Diclofenaco sódico
29. Buspirona, clorhidrato de	49. Difenilhidantoína base
30. Calamina base	50. Difenhidramina, cloruro de
31. Carbamacepina base	51. Digoxina base
32. Carbocisteína base	52. Diloxanida, furoato de
33. Cefaclor base	53. Diltiazem, clorhidrato de
34. Cefadroxilo, monohidrato de	54. Dimenhidrinato base
35. Cefixima base	55. Dimeticona base
36. Ceftriazona sódica	56. Dipirona magnesica
37. Cianocobalamina base	57. Efedrina, clorhidrato de
38. Cimetidina base	58. Enalapril, maleato de
39. Ciprofloxacina, clorhidrato de	59. Eritromicina, estearato de
40. Clidinio, bromuro de	60. Eucalipto, esencia de

Cuadro N° 3. (Continuación)

61. Famotidina base	81. Ketoconazol base
62. Fenobarbital base	82. Ketoprofeno base
63. Fenoterol base	83. Ketotifeno base
64. Fluconazol base	84. Lansoprazol base
65. Flunaricina, clorhidrato de	85. Levodopropicina base
66. Fluoxetina, clorhidrato de	86. Lidocaína, clorhidrato de
67. Furosemida base	87. Loperamida, clorhidrato de
68. Gemfibrozilo base	88. Loratadina base
69. Gentamicina, sulfato de	89. Losartan potasico
70. Ginseng panax base	90. Mebendazol base
71. Glibenclamida base	91. Meclizina, clorhidrato de
72. Glimepirida base	92. Medroxiprogesterona, acetato de
73. Hexetidina base	93. Meloxican base
74. Hidroclorotiazida base	94. Metocarbamol base
75. Hidrocortisona base	95. Metoclopramida, clorhidrato de
76. Hidróxido de aluminio base	96. Metronidazol base
77. Hiosciamina, sulfato de	97. Mometasona, furoato de
78. Hioscina, butilbromuro de	98. Naproxeno sódico
79. Ibuprofeno base	99. Nifedipina base
80. Ipatropio, bromuro de	100. Nitrofurantoina base

Cuadro N° 3. (Continuación)

101. Omeprazol base	114. Simvastatina base
102. Pirantel, pamoato de	115. Sulfametoxazol base
103. Piridoxina, clorhidrato de	116. Tamoxifeno, citrato de
104. Piroxicam base	117. Teofilina base
105. Prednisolona, acetato de	118. Tetraciclina, clorhidrato de
106. Propanolol , clorhidrato de	119. Thimerosal base
107. Propinoxato base	120. Tiamina, clorhidrato de
108. Pseudoefedrina, clorhidrato de	121. Timolol, maleato de
109. Ranitidina, clorhidrato de	122. Tinidazol base
110. Riboflavina base	123. Trimetazidina, diclorhidrato de
111. Salbutamol, sulfato de	124. Verapamilo, clorhidrato de
112. Secnidazol base	125. Zolpidem, tartrato de
113. Sildenafil, citrato de	

5.4 DESARROLLO DE FORMATO DE MONOGRAFÍA PARA CADA PRINCIPIO ACTIVO

Se investigó que otros tipos de formatos de monografías de principios activos existen, para ello se consultó diferentes fuentes bibliográficas, luego se procedió a la recopilación de puntos en común de los tópicos que se consideraron los más importantes, obteniendo así un formato adecuado para poder describir cada principio activo, el cual se desarrolla en cada una de las monografías.

ACETAMINOFEN

NOMBRE GENÉRICO: Acetaminofen.

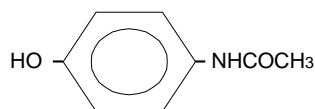
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Paracetamol, (2) paracetaminofenol, (3) p-acetilaminofenol, (4) N-acetil-p-aminofenol, (5) 4-hidroxiacetanilida, (6) p-hidroxiacetanilida, (7) 4hidroxifenil-Acetanilida.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_8.H_9.N.O_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino blanco, inodoro, sabor ligeramente amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9, 11, 12, 13, 17)

ligeramente soluble en 50.0 mL de cloroformo, 40.0 mL de glicerina, 1.0 gramo es soluble en 70.0 mL de agua, 20.0 mL de agua en ebullición, 7-10 mL de alcohol ,en éter, 13.0 mL de acetona, 9.0 mL de propilenglicol, en metanol, acetato de etilo, dimetilformamida, dicloruro de etileno y soluciones de hidróxidos alcalinos.

Prácticamente insoluble en éter de petróleo, diclorometano, pentano, benceno.

Funde de 168 a 172° C, tiene un pH en solución acuosa saturada de 5.3 a 6.5

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes; se descompone en presencia de óxidos de nitrógeno, nitrógeno, monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un eficaz antipirético y analgésico que ejerce su acción clínica por similares mecanismos a los salicilatos. Reduce la fiebre por acción sobre el centro que regula la temperatura en el hipotálamo y produce analgesia por elevación del umbral del dolor. Es eficaz para el tratamiento de una amplia gama de cuadros artríticos y reumáticos que cursan ya sea con dolor muscular o musculoesquelético como también para el dolor de cefaleas, dismenorreas.

Posee efecto analgésico y antipirético muy similar a los del ácido acetilsalicílico pero un efecto antiinflamatorio débil y éste puede atribuirse a que constituye un inhibidor débil de ciclooxygenasa en presencia de altas concentraciones de los

peróxidos que aparecen en lesiones inflamatorias. No inhibe la activación de neutrófilos como lo hacen otros antiinflamatorios no esteroides. No irrita el estómago. No produce cambios acido-básicos, no causa erosión ni hemorragia. No genera efecto alguno en plaquetas, tiempo de sangrado ni en la excreción de ácido úrico.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza para reducir la fiebre y en la analgesia temporal de algias menores, dolores y malestares asociados con fiebre y dolor, cefalea, neuralgias, dolores musculares y articulares, otalgias, síntomas del resfriado común ó afecciones similares, fiebre post vacunal, post amigdalectomía, odontalgias y post cirugía como en la post extracción y otros procesos invasivos del área estomatológica.

DOSIS: (1,6,7,12,13)

La posología se basa en dosis aisladas en el rango de 20-30 mg / kg dosis repetidas cada 6 horas. Menores de 1 año: dosis: 1 gotero, ½ cucharadita o 1 supositorio, administrados según criterio médico. De 1 a 4 años, dosis: ½ a 1 cucharadita o 1 supositorio cada 4-6 horas. De 4 a 8 años, dosis: 1-2 cucharaditas o 1 supositorio: cada 4-6 horas. De 8 a 12 años, dosis: 2 cucharaditas o 1 supositorio: cada 4 horas. Adultos de 40.0 kg en adelante, dosis: 1 tableta: 4 veces al día.

Tabletas masticables: De 6 a 8 años (20 a 28 kg), dosis: 4 tabletas al día. De 9 a 10 años (28,6 a 35,9 kg), dosis: 5 tabletas / día; 11 años (36,9 a 40,5kg).

Dosis: 6 tabletas / día.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tabletas orales: 500.0 mg; gotas 100.0 mg / mL ; jarabe y elixir 120.0 mg / 5 mL; supositorios 300.0 mg, 500.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Preservar en frascos bien cerrados y en contenedores resistentes a la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Indukern Group, Química Alkano, Cedrosa.

ACICLOVIR

NOMBRE GENÉRICO: Aciclovir

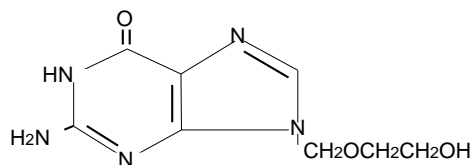
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Aciclovirum, (2) acicloguanosina, 2-amino-1, 9-dihidro-9- [(2-hidroxietoxi) metil]- 6H-purina-6-ona.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_8.H_{11}.N_5.O_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA:(2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,13,17)

Se presenta como en polvo cristalino blanco o casi blanco.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: ^(1,11,12,13,17)

Poco soluble en agua, ligeramente soluble en propilenglicol, soluble en disoluciones acuosas de hidróxidos alcalinos y ácidos minerales diluïdos. Fácilmnte soluble en dimetilsulfóxido y muy poco soluble en alcohol. Insoluble prácticamente en la mayoría de disolventes orgánicos. Funde alrededor de los 257°C .

INCOMPATIBILIDADES: ^(1,9,11,17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: ^(7,12,13,18)

Tiene actividad contra los virus herpes simple (HSV) 1 y 2, el virus varicela zoster, el virus de Epstein-Barr y los citomegalovirus. Dentro de una célula infectada cambia al trifosfato, que luego es incorporado en el ADN: esto termina la elongación del ADN y previene la replicación viral. El aciclovir no erradica el herpes latente. Está contraindicado en el embarazo y la lactancia.

USOS: ^(1,6,12,13)

Está indicado para el tratamiento de infecciones causadas por el virus Herpes simples en la piel y membranas mucosas incluyendo el herpes genital inicial y recurrente entre otros como en el tratamiento de varicela y Herpes Zoster.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Para el tratamiento de Herpes simples en adultos, se toman 200 .0 mg 5 veces al día en intervalos aproximados de 4 horas, omitiendo la dosis nocturna. El tratamiento se continúa durante 5 días. Y en niños mayores de 2 años deben recibir la dosis de adulto y los niños menores de 2 años deben recibir la mitad de la dosis para adultos.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsulas 200.0 mg, pomada al 5 % en una base de polietilenglicol, comprimidos 800.0 mg, suspensión 200.0 mg / 5mL

CASAS PROVEEDORAS:

Trasopharm, Quirsa, Moléculas Finas, Química Alkano.

ACIDO ACETILSALICÍLICO

NOMBRE GENÉRICO: Acido acetilsalicílico

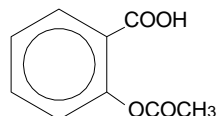
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Aspirina, (2) rhodina, (3) genospirina, (4) sanospirina, (5) acetilina, (6) acetilín, (7) ácido salicilacetilico, (8) éter salicilacético, (9) acetospirina, (10) antropina, (11) aspirolina, (12) ácido δ -acetoxibenzoico, (13) pirol.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₉H₈O₄

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como cristales pequeños tabulares o aciculares de color blanco, inodoro de sabor ligeramente ácido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

1.0 gramo es soluble en 300.0 mL de agua, 5.0 mL de alcohol. Se disuelve en 17.0 ml de cloroformo, en 10-15 mL de éter, soluble con descomposición en las disoluciones de acetatos, citratos, hidróxidos y carbonatos alcalinos. Funde de 135-143° C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es estable en ausencia de humedad, pero en contacto con este se hidroliza dando ácido acético y ácido salicílico. Incompatible con ácidos libres, fenazona, amidopirina, hexamina, sales de quinina, yoduro sódico, hidróxidos, carbonatos y estearatos alcalinos, fenildimetil-pirazolona, etoxi-p-acetanilida, dimetilamino fenil dimetil pirazolona, hexametil entetramina, magnesias, goma arábica, perborato sódico, sulfamidas. La solución de ácido acetilsalicílico se hidroliza rápidamente en presencia de acetato amónico, así como acetatos, carbonatos, citratos e hidróxidos de metales alcalinos. Puede formar masa con aspecto

húmedo a pastoso cuando se tritura con acetanilida, acetofenetidina, antipirina, aminopirina, metenamida, fenol, salol (otro fenol).

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Analgésico, antitérmico, antirreumático. Como antiplaquetario: En las plaquetas, el principal producto de la ciclooxigenasa es el tromboxano A₂, inductor lábil de agregación plaquetaria y potente vasoconstrictor. El ácido acetilsalicílico impide la producción de tromboxano A₂ mediante acetilación covalente de un residuo serina cerca del sitio activo de la ciclooxigenasa, la enzima que produce el precursor endoperóxido cíclico del tromboxano A₂. Dado que las plaquetas no sintetizan proteínas nuevas, el efecto de la aspirina en la ciclooxigenasa plaquetaria es permanente; dura toda la vida de la plaqueta (7 a 10 días).

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado para el alivio del dolor de cabeza, el malestar y la fiebre de catarrros, gripe y otras enfermedades febriles; dolores y malestares musculares; alivio temporal de reumatismos, lumbago y ciática; dolor de la dentición y el que aparece después de operaciones dentales: neuralgia y dolores neuríticos; dolores funcionales de la menstruación; insomnio causado por trastornos levemente dolorosos; molestias y fiebres que acompañan a las inmunizaciones. El ácido acetilsalicílico es la primera elección en artritis reumatoide y fiebre reumática y a dosis bajas es útil en la profilaxis del infarto del miocardio, la isquemia cerebral transitoria y el infarto cerebral en pacientes masculinos.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

0.5-1.0 gramo de 4 a 5 veces al día en comprimidos y para niños de 0.3 a 0.5 gramos por dosis de 3 a 4 veces al día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Preservar en contenedores bien cerrados.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tableta oral para adulto de 500.0 mg, tableta masticable para niño: 81.0 mg, grageas recubiertas: 325.0 mg, 650.0 mg.

CASAS PROVEEDORAS:

Indukern Group, Moléculas Finas, Química Alkano, Cedrosa.

ACIDO FÓLICO

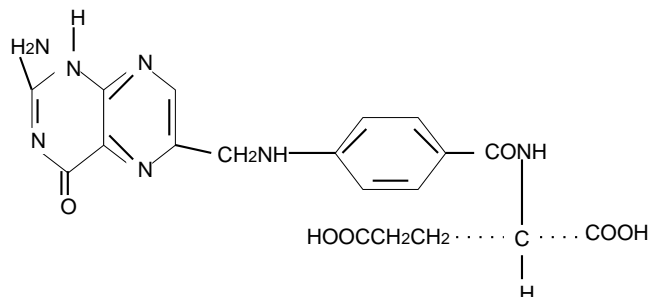
NOMBRE GENÉRICO: Acido Fólico

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Acidum folicum, (2) ácido pteroilglutámico, (3) ácido pteroilmono-glutámico, (4) factor hepático lactobacillus casei, (5) folacina, (6) PGA, (7) vitamina Bc, (8) vitamina M, (9) factor de Streptococcus lactis R., (10) factor eloato de Norita.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{19}.H_{19}.N_7.O_6$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvocrystalino de color amarillo o anaranjado amarillento, inodoro.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Cristalizado es poco soluble en agua; a 30° C 1.0 mL de agua disuelve 2.0 mg. Los disolventes orgánicos usuales no lo disuelven a excepción del fenol, ácido acético y alcohol metílico en caliente. La sal amónica es soluble en agua, soluble en disoluciones de hidróxidos y carbonatos alcalinos, soluble en caliente en soluciones diluídas de los ácidos clorhídrico y sulfúrico. Insoluble en alcohol, acetona, cloroformo y éter. No posee un punto de fusión definido, a 200° C se colorea carbonizándose hacia 250° C sin fundir. Las disoluciones acuosas son estables con un pH 6.0-9.8 en presencia de reguladores de citratofosfato. Con pH 5.0 o inferior, la solubilidad del ácido fólico es muy baja y la potencia de la solución se pierde rápidamente.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

El ácido pterioylutámico cristaliza en agua fría en la que solo es ligeramente soluble y éste es destruido con facilidad por ebullición en solución ácida y sus soluciones se deterioran a la luz solar (perdiendo su funcionalidad). Es Incompatible con oxidantes y reductores fuertes y metales pesados. Las soluciones ácidas se hidrolizan con el calor y se inactivan en presencia de la luz ultravioleta y solar. En disolución alcohólica es incompatible con el sulfato ferroso, mucílago de goma arábica, sales cálcicas y jarabes de cereza y frambuesa. En extractos y tinturas vegetales, así como en soluciones etanólicas de fenobarbital, ocasiona sedimentos que pueden evitarse ajustando la concentración alcohólica. Se inactiva en presencia de ácido ascórbico, tiamina, riboflavina y pantotenato cálcico. Incompatible con agentes oxidantes fuertes. Se descompone en presencia de monóxido y dióxido de carbono, óxidos de nitrógeno, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es uno de los agentes hematopoyéticos importantes necesarios para la regeneración correcta y el funcionamiento de elementos formadores de sangre, aún no conociéndose este mecanismo de acción; se conoce su participación como coenzima en reacciones del metabolismo intermedio en los que se transfieren unidades con un átomo de carbono. Se emplea como antianémico, especialmente cuando fracasa la terapéutica hepática. El ácido fólico es uno de los agentes hematopoyéticos importantes necesarios para la regeneración correcta y el funcionamiento de elementos formadores de sangre.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento de la deficiencia de la vitamina o la profilaxis en casos en los que aumenta el requerimiento de ácido fólico, como en el tercer trimestre de embarazo.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Por lo general se toma 1 vez al día.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimidos orales: 1mg, 5mg

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Guardar en recipientes bien cerrados y resistentes a la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Moléculas Finas, Química Alkano

ACIDO FUSIDICO

NOMBRE GENERICO: Acido Fusídico

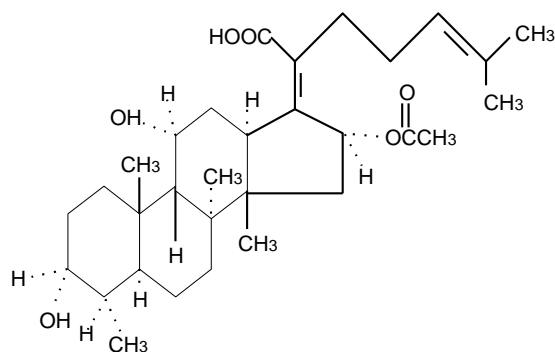
SINÓNIMOS:

(1) Acidum Fusidicum. (2) Ramicina (3) $3\alpha,11\alpha,16\beta$ -trihidroxi-29-nor- $8\alpha,9\beta,13\alpha$, 14β -dammara-17(20),24-dien-21-oic acid 16-acetate 29-nordammara-17(20), 24-dien-21-oic acid, 16-(acetiloxi)-3,-11-dihidroxi- $,(3\alpha,4\alpha,8\alpha,9\beta,11\alpha,13\alpha,14\beta,16\beta,17Z)$

FORMULA ESTRUCTURAL:

$C_{31}H_{48}O_6 \cdot 1/2H_2O$

ESTRUCTURA QUÍMICA:



DESCRIPCIÓN:

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco ó casi blanco, es inodoro ó casi inodoro.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS:

Es prácticamente soluble en agua, soluble en 5.0 ml de alcohol, 4.0 ml de cloroformo y en 60.0 ml de éter. Funde a 193°C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES:

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos irritantes.

ACCION FARMACOLÓGICA:

Es un antibiótico de estructura esteroidea; se puede usar también en forma de sales (fusidato de sodio). Está clasificado dentro de los antibióticos triterpenoides tetracíclicos naturales. Ejerce su acción antibacteriana mediante un proceso de

inhibición de las proteínas que causan una serie de cambios degenerativos que conducen al colapso total de la pared celular bacteriana.

USOS:

Está indicado en el tratamiento de infecciones cutáneas como: impétigo, urunculosis, quemaduras, carbuncos, hidrosadenitis, paroniquias, eritrasma y sicosis de la barba, producidos por estafilococos, estreptococos y otros microorganismos patógenos sensibles.

DOSIS:

Se aplica en la zona infectada 2 ó 3 veces al día, generalmente durante un lapso de 7 días, se puede emplear con ó sin vendaje protector.

FORMAS DE PRESENTACIÓN:

Crema, ungüento, gel: 2g/100g.

ALMACENAMIENTO:

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y a una temperatura de 2-8°C

CASAS PROVEEDORAS:

Química Alkano

ACIDO NALIDÍXICO

NOMBRE GENÉRICO: Acido Nalidíxico

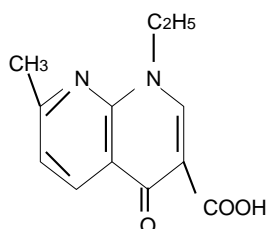
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Acidum nalidixicum, (2) ácido nalidixinico. (3) 1-etil-4 hidroxí-7 metil-y-oxo-,8 nophthyridine- 3 carboxylic acid. (4) 1-Ethyl-1, 4-díhidro -7-methyl-4-oxo-], 8-naphthyridine -3- carboxylic acid. (5) Acido 1-etil-7-metil-8naftiridin-4-ona-3 carboxilico.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₁₂. H₁₂. N₂ .O₃

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino de color casi blanco o amarillo pálido, inodoro.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Prácticamente insoluble en agua, soluble en 910 mL de alcohol, 350 mL de acetona, 29 mL de cloroformo, soluble en cloruro de metileno y en soluciones diluidas de hidróxidos y carbonatos alcalinos, ligeramente soluble en metanol y tolueno; muy ligeramente soluble en éter. Las soluciones se

pueden esterilizar al autoclave. Tiene un punto de fusión alrededor de los 230°C.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Incompatible con agentes oxidantes. Se descompone en presencia de óxidos de nitrógeno, monóxido y dióxido de carbono, nitrógeno.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un compuesto útil en el tratamiento de las quimioterapias de las infecciones urinarias e intestinales. Tiene una marcada actividad bacteriostática y bactericida frente a las infecciones causadas por las especies patógenas gramnegativas. En concentraciones muy bajas es activo contra E.coli, varios tipos de Proteus, Aerobacter, Klebsiella, Shigella y Salmonella. Tiene actividad antibacteriana contra las bacterias Gramnegativas, incluyendo Proteus Mirabilis, P. Morganic, P. Vulgaris, P. Nettgeri, E. Coli, Enterobacter (aerobacter) y Klebsiella. Las cadenas de pseudomonas generalmente son resistentes a la droga. El ácido nalidixico actúa inhibiendo selectivamente la síntesis bacteriana de DNA. Es bactericida en todo el rango de pH urinario.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado en el tratamiento de infecciones genitourinarias causadas por bacterias gramnegativas, incluyendo gonorrea resistente a otros medicamentos. Cistitis, pielonefritis, pielitis, uretritis, etc. infecciones intestinales. Diarrea y disentería causadas por Shigella, Salmonella, Escherichia Coli y Proteus.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Para infecciones urinarias e intestinales: Dosis inicial (7-14 días). Niños: 25 mg por libra de peso, en 4 tomas/día. Adultos: 2 comprimidos cada 6 horas. Dosis mantenimiento: Niños: 15 mg por libra de peso en 4 tomas/día. Adultos: 1 comprimido cada 6 horas.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimidos, tabletas: 500mg de ácido nalidixico. Suspensión pediátrica: 250 mg de ácido nalidíxico.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Moléculas Finas, Química Alkano

ACIDO PIPEMIDICO

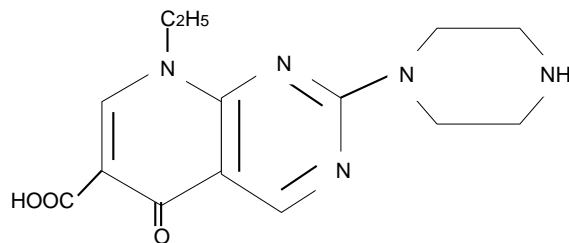
NOMBRE GENÉRICO: Ácido pipemídico anhidro.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) ácido 8-etil-5,8-dihidro-5-oxo-2-(1-piperazinil)pirido 2,3-d pirimidin-6-carboxilico

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{14}H_{17}N_5O_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de aspecto cristalino de color blanco, o también se puede presentar como pequeños cristales, es inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es moderadamente soluble en agua, fácilmente soluble en alcohol y metanol.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un antimicrobiano urinario de síntesis derivado de las quinolonas. Ejerce su acción bactericida por el bloqueo selectivo de la replicación del ADN de la bacteria. El ácido pipemídico es un antibiótico de carácter sintético que pertenece al grupo de las quinolonas. El espectro del ácido pipemídico abarca lo siguiente: las especies habitualmente susceptibles: *Escherichia coli*, *Proteus mirabilis* e *indologens*, *Klebsiella*, *Enterobacter*, *Citrobacter*. Las

especies que son resistentes: bacterias anaerobias grampositivas, *Pseudomona aeruginosa*. Especies inconsistentemente susceptibles: *Serratia*, *Providencia* sp. Si las cepas de una especie dada no han demostrado susceptibilidad consistente, sólo un estudio in vitro de una cepa, puede confirmar si es susceptible, resistente o intermedia.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento de Infecciones urinarias no complicadas: como cistitis aguda, cistouretritis, trigonitis, cistitis crónica o recurrente, pielonefritis aguda e infecciones urinarias complicadas: Pielonefritis crónica aislada o asociada a las uropatías, infección urinaria secundaria a malformación urológica, vejiga neurógena, tumor de las vías urinarias. Infección urinaria secundaria a adenoma prostático. Como tratamiento preventivo o curativo de las infecciones urinarias que ocurren después de sondaje vesical, otros padecimientos urológicos o cirugía genitourinaria.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

La posología promedio es de 800.0 mg/día, 1 comprimido de mañana y 1 de noche. El ácido pipemídico puede ser usado en el rango de dosis normal en pacientes con insuficiencia hepática como también en pacientes que reciben anticoagulantes. Se recomiendan precauciones o evitar la administración en insuficiencia renal severa.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimido oral: 200.0, 400.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Alfa delta, Chemagis, Sagra.

ACIDO PÍCRICO

NOMBRE GENÉRICO: Acido Pícrico

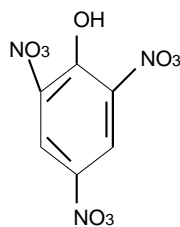
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Acidum picricum, (2) ácido carbazólico, (3) ácido nitroxántico, (4) ácido picrínico, (5) ácido picronitrico, (6) amargo de indigo, (7) trinitrofenol, (8) trinitrophenolum, (9) ácido carbonitrico, (10) ácido carbazótico, (11) amarillo amargo de welter. (10) 2,4,6- trinitrofenol.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_6H_2(N.O_2)_3OH$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta en forma de láminas cristalinas de color amarillo de oro, brillantes, inodoras, de sabor intensamente amargo y reacción ácida.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es soluble en 86 - 90 mL de agua fría, muy soluble en agua hirviendo, en 10 mL de alcohol 90°, en 50 partes de cloroformo, en 50 mL de éter y en bencina. En solución acuosa al 1 % presenta un pH de aproximadamente 1.35. Las disoluciones alcohólicas o acuosas son amarillas; las clorofórmicas o bencínicas, incoloras. Funde a 122.5° C. Calentado súbitamente, detona con violencia.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Incompatible con alcaloides, hidrocarburos aromáticos y fenoles. Al calor o por percusión arde rápidamente; se combina con metales formando sales, algunas de las cuales son muy explosivas. No es recomendable el uso del ácido pícrico en forme de polvo o pomada, porque puede causar envenenamiento.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Se usa especialmente al exterior en las quemaduras porque obra con efecto analgésico, antiséptico y queratoplástico.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Se almacena en un lugar fresco al abrigo de la luz. Debe de mezclarse con igual cantidad de agua, evitando recipientes de vidrio herméticamente cerrados, en lugar fresco y alejado de los puntos de ignición.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

En preparados externos una solución acuosa de 5 mL en 1000. Solución hidroalcohólica al 5 % con el 8 % de alcohol de 95° C.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa.

ACIDO SALICÍLICO

NOMBRE GENÉRICO: Acido Salicílico

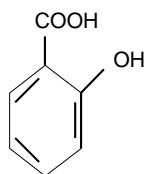
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Acido ortoxibenzoico, (2) ácido 2-hidroxibenzoico, (3) ácido espireico.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₇.H₆.O₃

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta en forma de prismas monoclinicos, aciculares o polvo cristalino blanco, ligero, inodoro, de sabor azucarado al principio y luego acre, inalterable al aire.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Muy poco soluble en agua fría (500.0 mL), bastante soluble en agua caliente (15.0 mL), soluble en 2.5 mL de alcohol, en 2.0 mL de éter, en 60.0 mL de glicerina y en 70-80 mL de aceite. La presencia de ácido bórico y borato sodio aumenta la solubilidad del ácido salicílico en agua, pero la solución adquiere sabor amargo. Funde de 158° a 161°C, y se sublima en agujas delgadas. Calentado rápidamente se descompone, desprendiendo olor a fenol.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

En carbonatos alcalinos y sales de reacción alcalina con yodo, sales de hierro, éter de petróleo nitroso, acetato de plomo y álcalis. En concentraciones superiores al 20 % presenta problemas de compatibilidad con emulsiones no iónicas, también ejercen la misma propiedad los fosfatos y acetatos alcalinos. Incompatible con agentes oxidantes, sales de hierro.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Se usa al interior como antiséptico, antineurálgico y antirreumático aunque puede producir un efecto local irritante sobre el tracto gastrointestinal. Al exterior en soluciones acuosas o alcohólicas, como antiséptico y desinfectante. En altas concentraciones es cáustico y puede usarse para eliminar durezas, callos, verrugas. Su acción antiséptica es leve, pero posee una considerable acción queratolítica, en donde las células tisulares se edematizan, se ablandan y por último se descaman.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento local de ciertas formas de dermatitis eccematoide, psoriasis, tinea pedis (pie de atleta) y la tinea capitis (tiña del cuero cabelludo).

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Generalmente se aplica 1-2 veces al día, una al acostarse y otra al levantarse. Al cabo de 3-6 días el callo o la verruga caerá por sí mismo. Si éste no ocurriera, puede facilitarse esta acción con un lavado o baño de agua caliente. Se aplica sobre la zona afectada el ácido salicílico y se cubre con una gasa o tirita.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Gel: 10% en 100.0 gr de gel. Solución oleosa: 10% en 100.0 gr de solución

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en contenedores bien cerrados

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa.

ALBENDAZOL

NOMBRE GENÉRICO: Albendazol

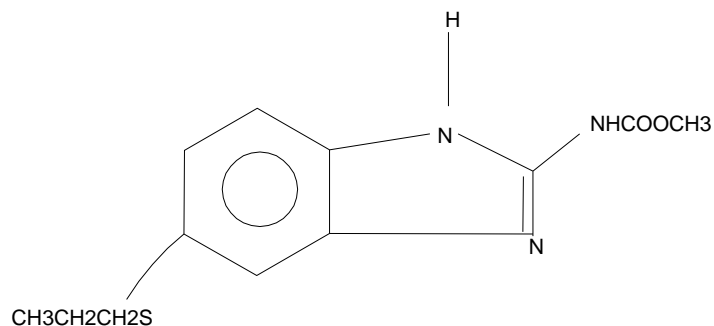
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Carbamic Acid, (2) Metil 5-(propiltio)-2-benzimidazolcarbamato.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{12}H_{15}N_3O_2S$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como cristales de color blanco, inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Presenta baja solubilidad en agua. Tiene un punto de fusión entre los 208-210°C

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes, se descompone cuando se encuentra en presencia de óxidos de nitrógeno, monóxido y dióxido de carbono, carbono, óxidos de azufre.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un antihelmíntico y ejerce su actividad al bloquear la captación de glucosa en los helmintos susceptibles, por lo tanto, disminuye los niveles de

energía hasta que estos llegan a ser insuficientes para su supervivencia; ya que inicialmente Inmoviliza y después mata a los helmintos susceptibles.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento de las parásitos intestinales, ya sea únicas o múltiples, siendo efectivo en el tratamiento de *Ascaris Lumbricoides* (ascariasis), *Trichuris Trichiuria* (tricocefalosis), *Enterobius Vermicularis* (enterobiasis), *Ancylostoma duodenale* y *Necator Americanus* (uncinariasis); *Taenia sp* (teniasis), *Stongyloides Stercoralis* (estrongiloidosis)

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

En adultos, salvo prescripción médica: dos tabletas al día en una sola toma; niños, salvo prescripción médica: 20.0 mL de suspensión al día en una sola toma.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Se almacena en un lugar frío y seco, en contenedores bien cerrados.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tabletas orales: 200.0 mg, 400.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Moléculas Finas, Químicas Alkano.

ALENDRONATO SÓDICO

NOMBRE GENÉRICO: Alendronato sódico trihidrato

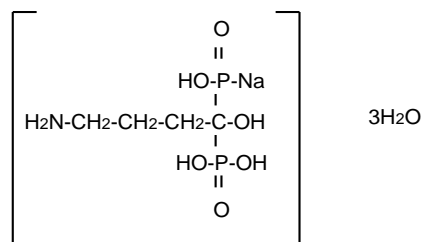
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Trihidrato de la sal monosódica del ácido (4-amino-1-hidroxitilideno) bifosfórico.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

3(H₂O) C₄.H₁₂.N.Na.O₇.P₂

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN:¹ (112,13,17)

Se presenta como cristales blancos

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es soluble en agua; muy soluble en alcohol. Presenta un punto de fusión entre los 271 y 279° C

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Los bifosfonatos son análogos sintéticos del pirofosfato que se unen a la hidroxiapatita del hueso. Es un potente inhibidor específico de la actividad de los osteoclastos, las células que resorben el hueso. El alendronato reduce la resorción ósea sin ningún efecto directo sobre la formación de hueso, aunque este último proceso también disminuye finalmente, debido a que la resorción y la formación van apareadas durante el recambio óseo.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado para el tratamiento y prevención para hombres y mujeres con osteoporosis y los trastornos producidos por éste. Para el tratamiento y prevención para hombres y mujeres con osteoporosis inducida por el uso de glucocorticoides.

DOSIS: (1,6,7,12,12,13)

La dosis recomendada es: Una tableta de 70.0 mg una vez a la semana o una tableta de 10.0 mg una vez al día . Prevención de la osteoporosis en mujeres posmenopáusicas: la dosificación recomendada es de 5.0 mg una vez al día.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tableta: 5.0 mg, 10.0 mg, 70.0 mg

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Química Alkano.

ALOPURINOL

NOMBRE GENÉRICO: Alopurinol

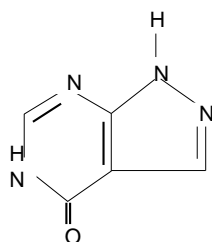
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Allopurinolum, (2) isopurinol, (3) 1,5-dihidro-4H-pirazolo[3,4-d]pirimidin-4-ona.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₅.H₄.N₄.O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo microcristalino, algodonoso blanco o casi blanco de leve olor o inodoro, insípido, estable a la luz y el aire.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es soluble en soluciones de dimetilformamida, muy ligeramente soluble en agua y alcohol, soluble en soluciones de hidróxidos alcalinos fijos, prácticamente insoluble en cloroformo o éter. Funde alrededor de 300° C con descomposición.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes. Se descompone en presencia de oxidos de nitrógeno, monóxido y dióxido de carbono, nitrógeno, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un análogo estructural de la hipoxantina que se usa para el tratamiento de la gota, la nefropatía por ácido úrico primaria o secundaria, la formación de cálculos de ácido úrico y para prevenir la deposición de uratos, cálculos renales, nefropatía por ácido úrico en pacientes con leucemias, linfomas y tumores malignos que están recibiendo quimioterapia anticancerosa con su consecuente efecto de elevación del ácido úrico sérico.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado en el tratamiento y prevención de hipericemias provocadas por trastornos metabólicos y tratamientos neoplásicos, lesiones articulares, renales y cálculos de uratos, formación y deposición de uratos en los tejidos, alivio de dolores musculares y articulares de origen gotoso, gota aguda y/o crónica.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Dosificación básica: 1 tableta diaria. En casos severos: 1 tableta 2 veces al día. Las tabletas deben administrarse con abundante líquido durante las comidas.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Preservar en contenedores bien cerrados.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimidos 100.0 y 300.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm. Quirsa, Indukern Group, Moléculas Finas, Química Alkano

AMBROXOL

NOMBRE GENÉRICO: Ambroxol

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

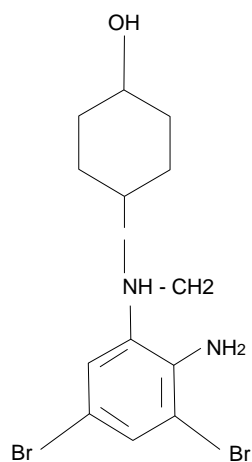
(1) Trans-4-(2-amino-3,5-dibromobenzylamino)cyclohexanol hydrochloride

(2) Ambroxoli hydrochloridum

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{13}.H_{18}.Br. 2 (N_2.O.H.CL)$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta en forma de cristales.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Funde de 233 -234.5° C con descomposición.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber humedad. De igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

El ambroxol activa las secreciones bronquiales, fragmentando y disgregando la organización filamentosa del moco, disminuyendo su viscosidad y adhesividad, haciéndolo más fluido; facilitando su expulsión y mejorando la capacidad ventilatoria. Estimula la mayor producción de surfactante, que constituye el elemento fundamental del sistema tensioactivo, del aparato respiratorio e incrementa la actividad del epitelio ciliar que ayuda a la limpieza del árbol respiratorio, facilitando una mejor concentración de los antibióticos, tanto en el tejido como en las secreciones.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado en el tratamiento de enfermedades agudas y crónicas de las vías respiratorias, que cursan con una alteración patológica de la formación de secreciones, sobre todo brotes agudos de bronquitis crónica, bronquitis asmática y asma bronquial; en el pre y post-operatorio, así como en medicina intensiva para evitar complicaciones pulmonares.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Solución jarabe-adultos: los primeros días 2 cucharaditas (10.0ml) 3 veces / día, después una cucharadita (5.0ml) 3 veces / día. Niños hasta 2 años: ½ cucharadita (2.5 ml) 2 veces / día . Niños de 2 a 5 años: ½ cucharadita (2.5 ml) 3 veces / día.

Niños mayores de 5 años: 1 cucharadita (5 ml) 2-3 veces / día, la dosis puede duplicarse. Tabletas: mayores de 12 años y adultos: 1 tableta cada 8 horas como dosis inicial, luego 1 tableta cada 12 horas. Solución inyectable: adultos, una ampolla por vía I.M. o I.V. cada 8 ó 12 horas. Los tiempos de tratamiento van de 7 a 10 días según criterio médico.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Solución oral: 0.3g / 100.0 ml, Jarabe: 15.0 mg / 5.0 ml, Tableta oral: 30.0 mg, Solución inyectable: 0.015 g / 2.0 ml

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Debe estar protegido de la luz y de debe almacenar en recipientes cerrados herméticamente.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Quirsa, Moléculas Finas, Química Alkano

AMIODARONA

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de Amiodarona

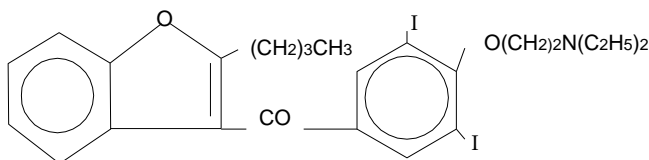
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Clorhidrato de n-butil- 2 -(betadietil-aminoetoxi-4 diyodo-3,5 benzoíl)- 3 benzofurano. (2) (2-butil-3-benzofuranil)[4-[2-(dietilamino)etoxi]-3,5-diyodofenil]-metanona.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$(\text{CH}_2)_2 \text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{HCl}$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo fino cristalino, color blanco a crema.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es muy soluble en agua; soluble en alcohol; fácilmente soluble en cloroformo.

Funde a alrededor de 156° C.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un antiarrítmico de amplio espectro, que comparte alguna propiedad electrofisiológica con las cuatro clases de agentes antiarrítmicos existentes,

siendo más relevante su acción sobre la prolongación de la duración del potencial de acción, sin modificar la amplitud ni la velocidad de ascenso del mismo (efecto clase III). También bloquea los receptores alfa y beta adrenérgicos y posee acción vasodilatadora coronaria.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en los casos de extrasístoles auriculares, fibrilación auricular, aleteo auricular, taquicardia paroxística supraventricular. Extrasístoles de la unión AV, taquicardia paroxística de la unión. Extrasístoles ventriculares, taquicardia ventricular, síndrome Wolf-Parkinson-White.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Oral, adulto, inicialmente de 800.0 a 1600.0 mg por día, durante 1-3 semanas, disminuyendo gradualmente hasta 400.0 mg por día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimidos de 200 .0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Química Alkano

AMITRIPTILINA

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de amitriptilina.

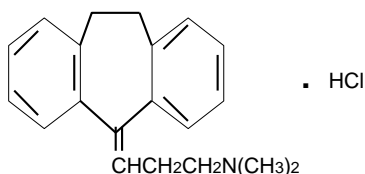
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Clorhidrato de 3-(10,11-dihidro-5H-dibenzo[a,d]ciclohepteno-5-ilideno)-N,N-dimetil-1-Propanamina. (2) Clorhidrato de 10,11-dihidro-N,N-dimetil-5H-dibenzo [a,d] ciclohepteno- Δ 5. α -propilamina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₂₀.H₂₃.N.HCL

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino o cristales pequeños de color blanco o prácticamente blanco, inodoro o casi inodoro.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

1.0 gramo es soluble en 1.0 ml de agua, en 1.5 ml de alcohol, en 1.2 ml de cloroformo o 1ml de metanol ; insoluble en éter. Funde alrededor de 197° C, pH (en solución 1 en 100) entre 5 y 6.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un antidepresivo tricíclico, química y farmacológicamente relacionado con el clorhidrato de imipramina utilizado para aliviar los síntomas de la depresión. Es un antidepresivo tricíclico y no se conoce con exactitud su mecanismo de acción, aunque se cree que está relacionado con una reducción en la recaptación de la norepinefrina y serotonina. La amitriptilina es metabolizada a narriptilina que también posee actividad antidepresiva. El aumento de las concentraciones de neurotransmisores sinópticos que se observa después de la administración ocasiona un reajuste en los receptores límbicos. No afecta a la mono amino sidaza, ni tampoco actúa sobre la recaptación de dopamina. También posee una potente actividad anticolinérgica que explica una buena parte de sus efectos secundarios.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento de la depresión, bulimia, enuresis nocturna (micción involuntaria por la noche en niños), neuralgia postherpética (dolor tras una infección por el virus del herpes, dolor crónico neuropático, dolor causado por enfermedades inflamatorias o degenerativas que afectan al sistema nervioso periférico).

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

En adultos: Inicialmente de 25.0 a 75.0 mg al día. Posteriormente puede ajustarse la dosis progresivamente en función de la enfermedad a tratar y de la evolución de la misma. Dosis oral en niños en la enuresis nocturna: Niños

menores de 6 años: 10.0 mg al día. Niños de 6 a 10 años: de 10.0 a 20.0 mg al día. Niños de 11 a 16 años: de 25.0 a 50.0 mg al día. Las dosis quedan sujetas a cambio según criterio médico

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimidos orales: 10.0, 25.0 y 50.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Guardar en contenedores bien cerrados.

CASAS PROVEEDORAS:

Química Alkano.

AMLODIPINA

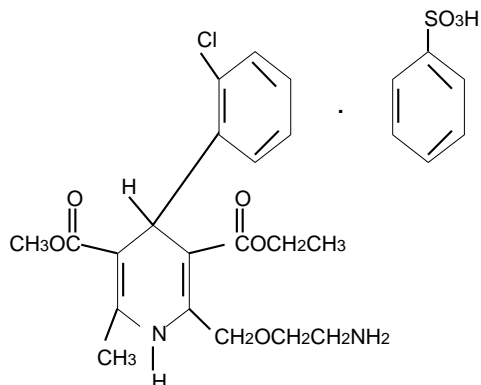
NOMBRE GENÉRICO: Besilato de amlodipina.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Benceno sulfonato-3-etil 5-metilester 2-(2-aminoetoximetil)-4-(2-clorofenil)-1,4-dihidro-6-metil-3,5-dicarbonato de piridina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{20}H_{25}ClN_2O_5.C_6H_6O_3S$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de color blanco o blanco amarillento, es de carácter inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es ligeramente soluble en agua y poco soluble en etanol.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un antihipertensivo y antianginoso del grupo de los calcioantagonistas dihidropiridínicos que inhiben el flujo de calcio en el músculo cardíaco a través de las membranas celulares y las células musculares lisas de las paredes vasculares. Bloquea principalmente los canales de calcio tipo L operados por voltaje, aunque estudios recientes sugieren alguna acción sobre los canales

operados por receptor. El principal sitio de acción es sobre la musculatura vascular, produciendo su acción farmacológica por vaso dilatación periférica y notoria disminución de la resistencia vascular.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento de la hipertensión arterial, isquemia miocárdica, y Angor pectoris. Puede usarse como una monoterapia y también combinado con otros medicamentos, tanto en hipertensión como en angina. Es útil también en la isquemia por daño coronario fijo, como en la de vasospasmo (Prinzmetal).

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Una dosis de 5.0 mg inicial tanto para hipertensión como para angina, la dosis máxima en una sola toma es de 10.0 mg. Pacientes ancianos o con insuficiencia hepática, deben iniciar con una dosis de 2.5 mg una vez al día. Las tabletas deben tragarse sin masticar y con suficiente líquido, puede tomarse también junto con las comidas.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tabletas orales: 5.0 mg, 10.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa , Sarchem, Spectrum, Sagran.

AMOXICILINA

NOMBRE GENÉRICO: Trihidrato de amoxicilina

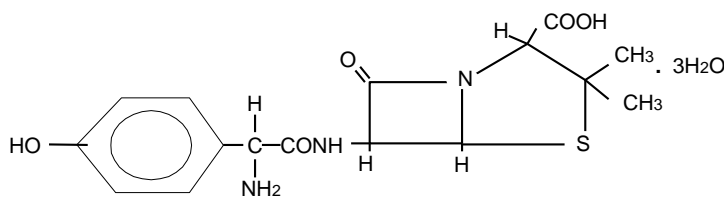
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) D- α amino p- hidroxibemi lpenicilina. (2) Acido [2S [2 α ,5 α ,6B (S*)] 6 [[amino(4hidroxifenil)acetil]amino]3,3dimetil7oxo4tia]azabicciclo[3,2,0]heptano2ar boxílico, trihidratado. (3) Trihidrato de D(-)- α -amino-p-hidroxibenzilpenicilina. (4) Trihidrato ácido de (6R) -6-[α -D-(4-hidroxifenil)glicilamino]penicilanico

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₁₆.H₁₉.N₃.O₅.S. 3(H₂O)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo fino cristalino de color blanco a blancuzco y de sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

1.0 gramo se disuelve en 370.0 a 400.0 mL de agua o 2,000.0 ml de alcohol metílico, en 1,000.0 mL de alcohol etílico. Es prácticamente insoluble en éter y en cloroformo.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Tiene un espectro antibacteriano similar al de la ampicilina. Es la droga de elección para las infecciones causadas por *S.faecalis*, *Branhamella Catarrhalis* o *Bacteroides fragilio* (infecciones leves o moderadas) y una droga alternativa para las infecciones por *Staphylococos* productor de penicilinasa (combinada con clavulanato), *N. Gonorrhoeae* (con probenecid), *E coli* (con clavulanato) o *pasteurella multocida* (con clavulanato). La amoxicilina no puede administrarse por via parenteral para las infecciones graves.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicada en el tratamiento de infecciones bacterianas comunes causadas por organismos susceptibles: infecciones del tracto respiratorio superior e inferior, abscesos dentales (asociados a cirugía), infecciones de piel y tejidos blandos, infecciones pélvicas, infecciones del tracto urinario, infecciones sistémicas, profilaxis de endocarditis.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos: (incluyendo ancianos): oral: 750.0 a 1500.0 mg al día divididos en 2 ó 3 dosis. Niños: oral: 375.0 –750.0 mg al día, divididos en 2 ó 3 dosis. Dosis pediátrica: 35.0-50.0 mg / kg / día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Guardar en contenedores bien cerrados en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsulas de 500.0 mg suspensión de 125.0 mg, 250.0 mg.

CASAS PROVEEDORAS:

Moléculas Finas, Química Alkano

AMPICILINA

NOMBRE GENÉRICO: Ampicilina

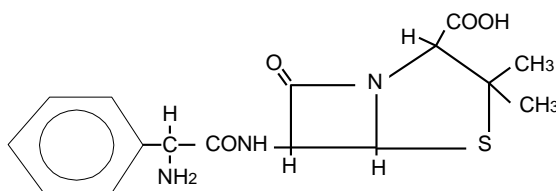
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Acido [2S-[2 α ,5 α ,6B(S*)]-6-[(aminofenilacetil)amino]-3,3-dimetil-7-oxo-4-tia-]-azabicyclo[3.2.0]heptano-2-carboxílico.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₁₆.H₁₉.N₃.O₄.S

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: ^(1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino blanco y prácticamente inodoro, se encuentra presente como trihidrato, que es estable a temperatura ambiente.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: ^(1,9,11,12,13,17)

1.0 gramo se disuelve en 90.0 mL de agua o en 250.0 mL de alcohol absoluto, prácticamente insoluble en éter o cloroformo.

INCOMPATIBILIDADES: ^(1,9,11,17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: ^(7,12,13,18)

Tiene mayor eficacia contra *Streptococcus Pyogenes* que contra *Staphylococcus aureus*. Es la droga de elección para en tratamiento de las infecciones causadas por cepas sensibles de *Streptococcus* del grupo B, *S. Faecalis* (combina con gentamicina). *Listeria Monocytogenes* (con o sin gentamicina), *E. Coli* (con gentamicina o sin ella) y *Proteus Mirabilis*, *Eikenella Corrodens* y *Salmonella* (no *Thypi*). Es una droga alternativa contra *K. Pneumoniae* (con sulbactam), *Proteus indol-positivo* (*M. Morgagnii*, *P. Vulgaris* y *Providencia rettgeri*; con sulbactam), *Salmonella typhi*, *Shigella*, *Gardenerella Vaginalis*, *H. Influenzae*.

USOS: ^(1,6,12,13)

Está indicado especialmente en infecciones producidas por gérmenes gramnegativos susceptibles (incluso shigellas, salmonellas *S. Typhosa*, *E. Coli*, *Haemophylus influenzae* y *proteus mirabilis*), y en las infecciones producidas

por gérmenes grampositivos susceptibles, como estreptococos, neumococos y estafilococos no productores de penicilinas.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Cápsulas: 250.0 a 500.0 mg cada 6 horas , Tabletas: 1.0 g cada 6-8 horas. Suspensiones: 125.0 a 250.0 mg cada 6 horas, Inyectable: 0.5 a 1.0g cada 6 horas .Las dosis quedan sujetas a cambio (a ser aumentadas) según el criterio médico, dependiendo de la gravedad de la infección.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsulas 250.0 mg, 500.0 mg, Tabletas: 1.0g, Suspensión: 125.0 mg / 5ml, 250.0 mg / 5ml ,Vial: 0.5g, 1.0g (en polvo)

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Guardar en contenedores bien cerrados.

CASAS PROVEEDORAS:

Moléculas Finas, Química Alkano

ASTEMIZOL

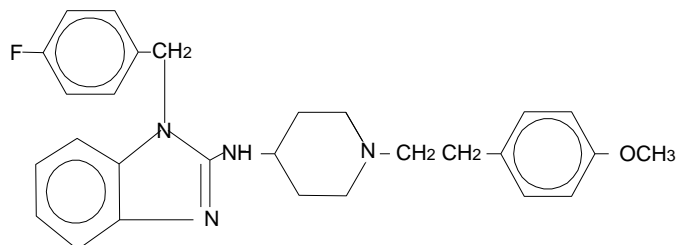
NOMBRE GENÉRICO: Astemizol.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) 1-(p-fluorobenzyl)-2-((1-(p-methoxyphenylethyl)-4-piperidil)amino)benzimidazole.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₂₈H₃₁FN₄O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de color blanco, o como pequeños cristales de color blanco o casi blanco, es inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es moderadamente soluble en agua, es fácilmente soluble en alcohol y metanol, insoluble en éter.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un antagonista de los receptores histamínicos H₁, se caracteriza por su larga duración de acción que hace posible su administración una sola vez al día.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en dermatosis alérgicas como urticaria, estados pruriginosos, en la reacción alérgica a medicamentos o alimentos, dermatitis eccematosa, en las picadura de insectos, exantemas virales, alergias respiratorias: rinitis alérgica

estacional (fiebre del heno) o perenne, asma extrínseca. En alergias diversas: conjuntivitis alérgica, alergias por parásitos u hongos.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos y niños mayores de 12 años: 40.0 mg al día en una sola dosis. Niños menores de 6 años: 2.5 mg al día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimidos orales: 10.0 mg, Suspensión oral: 0.2 g/100.0 mL ó 1.0 mg/mL

CASAS PROVEEDORAS:

Alfa delta, Cedrosa, Quirsa, Moléculas Finas.

ATENOLOL

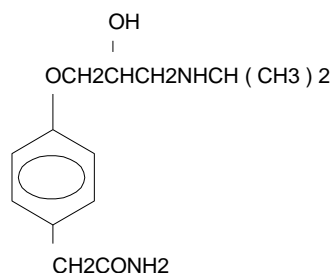
NOMBRE GENÉRICO: Atenolol.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) 4-(2-hidroxi-3-((1-metil)amino)propoxi)-bencenoacetamida. (2) 2-(p-(2-hidroxi-3-(isopropilamino)propoxi)fenil)acetamida.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{14}H_{22}N_2O_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como cristales de color blanco, es de carácter inodoro y sin sabor.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es moderadamente soluble en agua, metanol; es ligeramente soluble en álcalis diluídos. Tiene un punto de fusión de 147°C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un agente betabloqueante con efectos predominantes sobre los receptores beta-1; no posee propiedades estabilizantes de la membrana ni actividad intrínseca simpaticomimética (agonista parcial). El mecanismo del efecto antihipertensivo no es bien conocido: entre los varios factores implicados destaca su capacidad para antagonizar la taquicardia incluida por las catecolaminas en los receptores cardíacos, reduciendo el gasto cardíaco; la inhibición de la secreción de la renina y la inhibición de los centros vasomotores. El mecanismo del efecto antianginoso tampoco es bien conocido.

Un factor importante puede ser la reducción del consumo de oxígeno al bloquear el aumento de la frecuencia cardíaca inducida por las catecolaminas, la presión arterial sistólica y la velocidad y fuerza de la contracción del miocardio.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado en el tratamiento de angina de pecho, hipertensión esencial, arritmias cardíacas.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

En hipertensión: 50.0-100.0 mg en dosis única al día, la evaluación se lleva a cabo a una o dos semanas de tratamiento. En angina de pecho: 50.0 ó 100.0 mg en dosis única diaria. En arritmias: después del tratamiento inicial por vía I.V se instaura una terapia de mantenimiento con 50.0 ó 100.0 mg de atenolol vía oral en una sola dosis diaria.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tableta oral: 25.0, 50.0 y 100.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Cipla, Mexalc, Química Alkano, Sagra.

ATROPINA

NOMBRE GENÉRICO: Sulfato de Atropina

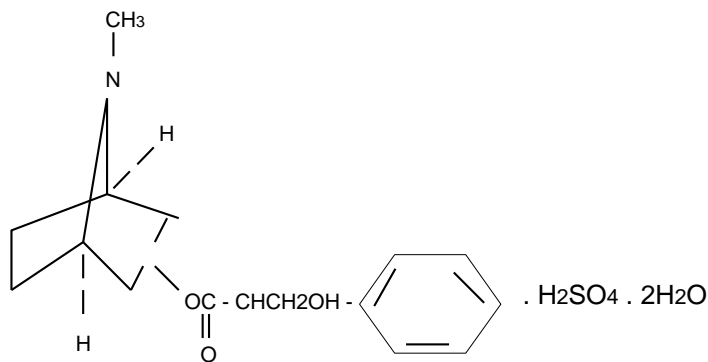
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Sulfato de atropinis, (2) atropini sulfas. (3) Sulfato del éster B- metil-8-azabicyclo[3,2,1]-oct-3-il del ácido endo-(±)-α-(hidroximetil)bencenoacético (2:1) (sol), dihidrato.

FORMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₁₈.H₂₈. O₉.N.S

ESTRUCTURA QUIMICA:



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta en forma de cristales incoloros o polvo cristalino blanco, formado por pequeñas agujas, a menudo reunidas en grupos radiados; inodoro, de sabor bastante amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Desecado a 136°C funde a 195-196°C aproximadamente. Cuando se deseca previamente a 120° C durante 4 horas funde a no menos de 187° C. Es soluble

en 0.4 - 0.5 mL de agua, en 5.0 mL de alcohol, aproximadamente en 2.5 mL de glicerina, en 2.5 mL de agua hirviendo, prácticamente insoluble en cloroformo, en éter y benzol. Una disolución acuosa al 2 % tiene un pH de 4.5 – 6.2 y al 8.85 % es isosmótica con el plasma. Las soluciones pueden esterilizarse al autoclave y por filtración cuando se asocia con morfina.

INCOMPATIBILIDADES: ^(1,9,11,17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes. Se descompone en presencia de óxidos de nitrógeno, monóxido y dióxido de carbono, óxidos de azufre, gases y vapores tóxicos e irritantes. Además es incompatible con ácido tánico, yodo, metales pesados, con álcalis, quinina, taninos, sales de mercurio y oro, infusiones o decocciones de plantas, bórax, bromuros, yoduros y benzoatos.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: ^(7,12,13,18)

Midriático, antiespasmódico, analgésico y antineurálgico. Actúa como antagonista competitivo en los receptores colinérgicos muscarínicos, previniendo el acceso de la acetilcolina. La estructura no polar de la atropina permite su paso a través de la barrera hematoencefálica, desencadenando algunas acciones a ese nivel. La atropina no distingue los receptores muscarínicos selectivos M1, M2, M3, los bloquea todos por igual.

USOS: ^(1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento de asistole (falta de contracción del corazón), Inducción en anestesia general, bradicardia (contracción del corazón menor

número de veces de lo normal), espasmo gastrointestinal (espasmo del tracto biliar, cólico uretral y renal y dismenorrea), síndrome de intestino irritable, coadyuvante en radiografía gastrointestinal, intoxicación por organo fosforados, arritmia postinfarto de miocardio, antídoto de inhibidores de colinesterosa.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Las dosis van de 0,25 mg a 2.0 mg en dosis única o repartida por vía sc, im o iv, dosis máxima en 24 horas: 4.0 mg por boca o 3.0 mg por vía inyectable; la dosis depende del padecimiento que se trate y queda sujeta a cambio según el médico que prescriba.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Ampollas inyectables de 0,25 mg / ml, 0,5 mg / ml, 1.0 mg / ml

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Por la acción de la luz y del aire húmedo se altera, se conserva en frascos bien tapados y entre los venenos.

CASAS PROVEEDORAS:

Spectrum, Mexalc, Cedrosa

AZITROMICINA

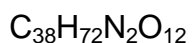
NOMBRE GENÉRICO: Azitromicina

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

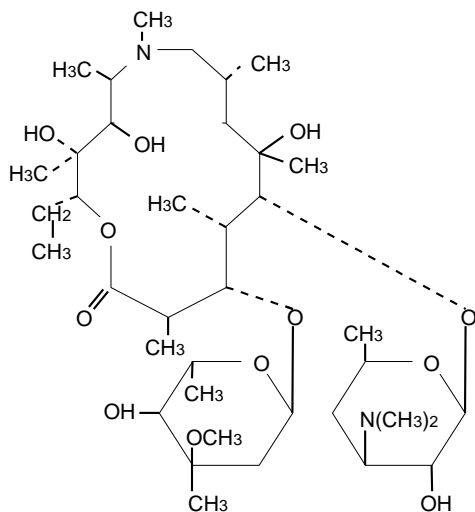
(1) 9-deoxi-9^a-aza-9^a-metil-9^a-hemoeritromicina A. (2) 13-((2,6-didesoxi-3-C-metil-(2R(2R*, 3S*, 4R*, 8R*, 10R*, 11R*, 12S*,13S*, 14R*))-3-O-metil-alfa-

(-ribo-hexopiranosil)oxi)-2-etil-3,4,10-trihidroxi 3,5,6,8,10,12,14-heptametil-11-
 ((3, 4, 6-tridesoxi-3-(dimetilamino)-beta-D-xilohexopiranosil)oxi)-oxa-6- azaciclo-
 pentadecan-15-ona.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)



ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como cristales de color blanco; es inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es medianamente soluble en agua, ligeramente soluble en alcohol y metanol.

Tiene un punto de fusión alrededor de los 114°C. Su estructura química presenta carga negativa.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

La azitromicina es un nuevo macrolido alternativo a la eritromicina, tiene un espectro similar de actividad, es activa contra los estafilococos y los estreptococos; más activa que la eritromicina contra *Haemophilus influenzae* y algunos bacilos gramnegativos aerobios, empero, las diferencias aún deben ser clínicamente significativas para el tratamiento de cualquier infección. Actúa a través de la inhibición de la síntesis de proteínas de la bacteria, interviniendo con la traslocación de los péptidos en la fracción 50 S del ribosoma, sin afectar el ADN, los tejidos blandos y la piel.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento de infecciones causadas por bacterias grampositivas aerobias y gramnegativas, bacterias aerobias, organismos de transmisión sexual, y otros organismos bacteriales susceptibles a los antibióticos macrólidos (excepción de *Streptococcus fecales*, cepas de los *Staphilococcus* resistentes a la penicilina, especies *proteus* y *Pseudomona aeruginosa*). Tratamiento alternativo de la sífilis en pacientes alérgicos a la penicilina, etc.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

En adultos en la mayoría de infecciones la dosis total es de 1.5 g, la cual deberá administrarse en 500.0 mg al día por 3 días; ó 500.0 mg el primer día y luego 250.0 mg al día por cuatro días consecutivos. En niños puede dosificarse a 10.0 mg/kg de peso /día, dosis diaria por 3 días.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en contenedores bien cerrados.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsulas orales: 250.0 mg, Tabletas ranuradas: 500.0 mg, Suspensión oral: 200.0 mg/5.0 mL y 150.0 mg/3.75 mL.

CASAS PROVEEDORAS

Chemagis, Sagra, Spectrum.

BECLOMETASONA

NOMBRE GENÉRICO: dipropionato de beclometasona.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Beclometasona-21-salicilato (DCI). (2) 9-cloro-11 beta, 17,21-trihidroxi-16 beta- metilpregna-1,4-dieno-3, 20-diona 17,21-dipropionato. (3) pregna-1,4-dieno-3,20-diona, (11 beta, 16 beta)-9-cloro-11-hidroxi-16-metil-17,21,-bis (1-oxopropoxi).

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{28}H_{37}ClO_7$

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

La actividad antiinflamatoria tópica es 500 veces más que la dexametasona, pero es menos activo como glucocorticoide sistémico y casi inactivo por vía oral. Su escasa actividad sistémica es resultado de la desesterificación rápida y del mayor metabolismo en el hígado. Además es muy liposoluble pero poco hidrosoluble, de modo que no sólo es bien absorbida tópicamente sino que también tiende a permanecer en el sitio de la aplicación, por ende, se lo puede administrar por inhalación oral con efectos colaterales sistémicas por lo común insignificantes.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicada en el tratamiento de dermatitis agudas y crónicas, con inflamación y prurito, en especial las eritematoescamativas y liqueniformes. La crema se utiliza en dermatitis eccematosas; el gel en las dermatitis eccematosas agudas localizadas en áreas pilosas (axilas y pubis); la loción en dermatitis en zonas extensas, quemaduras, eritema solar; y la loción capilar en la dermatosis del cuero cabelludo, dermatitis seborreica y síndrome psoriasico del cuero cabelludo. En nebulizador se utiliza en diversos cuadros asmáticos.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

En crema, gel, loción y loción capilar: 2 aplicaciones al día sobre la zona cutánea interesada, ejerciendo un masaje ligeramente. En nebulizador: en

adultos: 2 inhalaciones 3 ó 4 veces al día. En niños de 6 a 12 años: 1 ó 2 inhalaciones (50.0 a 100.0 mcg) 3 ó 4 veces por día, según la edad.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Debe preservarse en contenedores bien cerrados.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Nebulizador: 200 dosis. En crema, gel, loción capilar: betametasona a una concentración del 0.025%.

CASAS PROVEEDORAS:

Moléculas finas, Química Alakano, Transopharm.

BENCIDAMINA

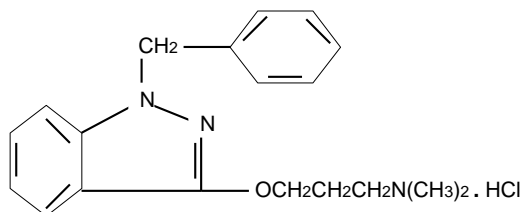
NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de bencidamina.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Benzydamini chloridum, (2) clorhidrato de bencidamina, (3) clorhidrato de bencildamina. (4) 1-Propanamine,N,N-dimethyl-3-[(1-(phenylmethyl)-1H-indazol-3-yl]-oxy]-, monohydrochloride. (5) 1-Benzyl-3-[(dimethylamino)propoxy]- 1H-indazole monohydrochloride. (6) clorhidrato de benzydamine,(7) clorhidrato de benzindamie.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₁₉ H₂₃ N₃ O.HCl

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino blanco, inodoro y de sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es soluble en 1.0 mL de agua, 8.0 mL de alcohol y 4.0 mL de cloroformo, prácticamente insoluble en éter. Funde a 160°C aproximadamente.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un antiinflamatorio, analgésico y antipirético no esteroideo, de estructura indazólica, que actúa inhibiendo la síntesis de prostaglandinas, mediante un bloqueo no competitivo y reversible de la ciclooxigenasa.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza por vía tópica en concentraciones del 3-5 % en el tratamiento de dolor y/o inflamación asociado a alteraciones musculoesqueléticas, tales como tendinitis, contusiones, esguince, lumbago, torticolis, luxaciones, etc. También se emplea en colutorios y como spray bucal, en cantidades del 0.15 %, en casos de dolor e inflamación de las cavidad oral y garganta, como faringitis, faringitis por amigdolectomía o por sonda nasogástrica, estomatitis aftosa, estomatitis por radioterapia, post-cirugía dental, etc.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber humedad. De igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos irritantes.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Tabletas: 1 tableta al día después de las comidas. Gotas: Niños: 1 gota por kg de peso, 4 veces al día; se puede mezclar con jugo o agua. Colutorio: 3 enjuagatorios / día usando 15.0 mL; se puede diluir en un poco de Crema y gel: 2 a 4 veces al día con ligeras fricciones. Solución vaginal: se mezcla 10.0 mL en 250.0 a 500.0 mL de agua purificada o hervida ligeramente tibia, aplicar con irrigador 2 veces / día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Gotas: 3.0 gr / 100.0 mL, Colutorio: 0.15 g / 100.0 mL, Tabletas: 50.0 mg / 1 tableta, Crema: 5.0 gr. / 100.0 gr de crema. Gel: 5.0 gr. / 100.0 gr de gel, Solución o ducha vaginal: 5.0 gr / 100.0 mL.

CASAS PROVEEDORAS:

Químicas Alkano

BENZOATO DE BENCILO

NOMBRE GENÉRICO: Benzoato de Bencilo

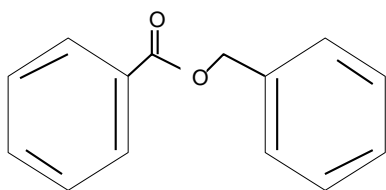
SINÓNIMOS : (1,6,12,13)

(1) Peroscabina, (2) éster benzoilbenzónico, (3) benzglis benzoas, (4) bencil benceno carboxilato, (5) benzoato de fenilmetilo, (6) esencia de ilang-ilang artificial, (7) éster bencilbencílico, (8) éster bencilo del ácido benzoico, (9) ester fenilmetilo del ácido benzónico. (10) bencil eter de ácido benzónico.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_6.H_5.CO.O.CH_2.C_6H_5$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un líquido casi incoloro de olor característico bastante agradable por enfriamiento se cuaja a una masa cristalina. También se presenta como cristales incoloros o casi incoloros, sabor ardiente. Se puede presentar como cristales incoloros o como líquido aceitoso aceitoso claro, sin color y con olor aromático y suave.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Prácticamente insoluble en agua y glicerina, inmiscible con alcohol, cetona, cloroformo, disulfuro de carbono, éter, cloruro de metilo y aceites fijos y volátiles. Funde de 17 a 20° C; hierve a 173° C a la presión de 9 mm. Tiene una densidad de 1.118-1.122 g / mL. Índice de refracción: 1.5628 (a 20° C). Ebulle a 320°C aproximadamente. Presenta una densidad de 1.118 g / mL

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Incompatible con álcalis. Es incompatible con agentes oxidantes, ácidos y bases. Lo descomponen el monóxido y dióxido de carbono, gases irritantes y vapores tóxicos.

ACCION FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Irritante de la piel, sarcopticida, se recomienda como sucedáneo del bálsamo del Perú en el tratamiento de la sarna. Tiene propiedades irritantes locales.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado para el tratamiento de acarosis, pediculosis y pitiriasis.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Escabiosis: Previo baño, aplicar la loción en las noches sobre la zona afectada durante tres noches consecutivas; dejar de aplicar tres noches y repetir el tratamiento dos noches más; quitar el medicamento con un baño. Pediculosis: y pitiriasis: previo baño, aplicar en toda la superficie afectada y mantener el preparado en contacto durante las 24 horas. Quitar el medicamento con un baño. En ambos casos debe hervirse toda la ropa de cama y vestidos que se han usado.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Mantener alejado de material oxidante. Almacenar en recipientes cerrados herméticamente, protegido de la luz y a una temperatura inferior a 40° C.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Loción al 1%.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa.

BENZOCAINA

NOMBRE GENÉRICO: Benzocaína

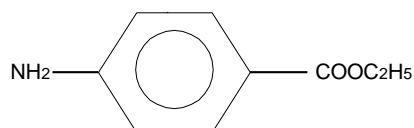
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Anestesia, (2) cocainol, (3) éster etílico del ácido p-aminobenzóico, (4) éster etílico 4-aminobenzóico, (5) etil p-aminobenzoato, (6) benzocainum, (7) amino-benzoato de metilo, (8) 4-aminobenzoato de etilo, (9) p-aminobenzoato de etilo, (10) anestamina, (11) anestesia, (12) etiloaminobenzoato, (13) etoformo, (14) eufagina, (14) ortesina, (15) paratesina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_9.H_{11}. N.O_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino blanco o cristales incoloros, inodoro y de ligero sabor amargo, que produce en la lengua sensación de insensibilidad.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

1.0 gramo es soluble en alrededor de 2,500.0 mL de agua, 5.0 mL de alcohol, 2.0 mL de cloroformo, 4.0 mL de éter o 30.0 –50.0 mL de aceite de almendras dulces exprimidas o de aceite de oliva soluble en vaselina líquida y en ácidos diluídos. Funde de 88 a 92°C. Presenta una densidad de 0.4g / mL

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Aunque es soluble en el agua, por su acción irritante, no se presta a ser usado en inyecciones hipodérmicas. Incompatible con ácido cítrico, jarabe de cereal y saborizante natural de cereza. Es incompatible con agentes oxidantes, reductores, con ácidos y bases.

ACCION FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un anestésico local tipo éster con una baja toxicidad sistémica, que actúa bloqueando los receptores sensoriales de las membranas mucosas a nivel local, utilizando a menudo en combinación con otras sustancias como analgésicos, antisépticos, antibacterianos, antifúngicos y antipruríticos, empleándose para el tratamiento del dolor en extracciones dentales, dentición, afecciones gingivales, de la mucosa oral, de garganta y de oído, hemorroides y prurito anal y vaginal. Actúa sobre el sistema nervioso central y periférico, el aparato cardiovascular, las uniones neuromusculares y la sinapsis ganglionar. Su mecanismo de acción como anestésico local se basa en evitar la generación

y conducción del impulso nervioso. Bloquea la conducción disminuyendo o evitando que se produzca el incremento transiente de la permeabilidad del Na⁺ en las membranas excitables, lo que se produce por una despolarización ligera. La acción se debe a la interacción directa con los canales de Na⁺.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza como anestésico general, incluyendo la anestesia post-operatoria.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Para la terapia del dolor de garganta, se vehiculiza en pastillas para disolver en la boca, en dosis de 10.0 mg, no debiendo utilizarse durante más de 5 días.

La solución ótica se aplica de 2 a 4 gotas en el oído afectado, cada 8 horas, hasta que cesen las molestias.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Preservar en contenedores bien cerrados. Guardar en contenedores cerrados, cuando no esté en uso. Almacenar en un lugar frío, seco y bien ventilado, alejado de sustancias incompatibles.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cremas, pastillas, ungüentos, polvos, sprays y supositorios, en preparados óticos al 20%. Solución óptica: 1.38 g / 100.0 ml, Jalea dental : 7.5, 10, 20%, Pasta dental: 20 % Pomada rectal: 20%, Gel tópico: 20% ,Aerosol tópico: 20%, Solución tópica: 20%

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Quirsa, Indukern Group, Químicas Alkano

BROMFENIRAMINA

NOMBRE GENÉRICO: Maleato de Bromfeniramina

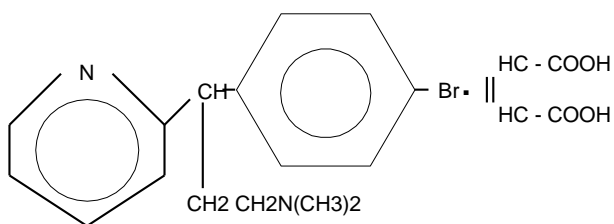
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Bromofeniramina, (2) maleato de 2- [p-bromo-x-[2-(dietilamino)etil]bencil] piridina (1:1) , (3) (Z) butenodiato de γ - (4-bromofenil) -N-N-dimetil-2-piridin-propanamida (1:1)

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{16}.H_{19}.Br.N_2.C_4.H_4.O_4$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo blanco cristalino e inodoro.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

1.0 gramo se disuelve en 5.0 mL de agua, 15.0 mL de alcohol, o 15.0 mL de cloroformo, es ligeramente soluble en éter o benceno. Presenta un punto de ebullición entre 147 y 152°C a 0.5 ton de presión. Funde entre 130 y 135°C; el pH de una solución 1 en 100 es de 4.0 a 5.0

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un análogo bromado de la clorfeniramina, es un antihistamínico con efectos colaterales anticolinérgicos (sequedad) y sedantes; tiene una baja incidencia de efectos secundarios, proporciona alivio en pacientes que no han tolerado otros antihistamínicos o que no han respondido satisfactoriamente a ellos.

USOS: (1,6,12,13)

Alivia el enrojecimiento, irritación, picazón y lagrimeo de los ojos; estornudos y la rinorrea causada por las alergias, la fiebre del heno y el resfrío común. También puede aliviar la picazón provocada por las picaduras de insectos, aguijones de abejas, hiedra y roble venenosos.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos: 1-2 tabletas ó 2-4 cucharaditas 3 ó 4 veces/día, tableta de liberación prolongada cada 8-12 horas, Niños mayores de 6 años: 1 tableta o 1-2 cucharaditas de elixir 3 ó 4 veces/día, 1 tableta de liberación prolongada cada 12 horas, Niños de 3 a 6 años: ½ tableta 3 veces/día o 1 cucharadita 3 ó 4 veces/día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Guardar en un lugar seco, frío, alejado de la luz. Debe ser un área segura y rotulada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tabletas de 4.0 mg. Elixir; jarabes: 2.0 mg / 5.0 ml. tabletas de acción prolongada: 12.0 mg / tab.

CASAS PROVEEDORAS:

Mexalc.

BROMHEXINA

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de Bromhexina

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

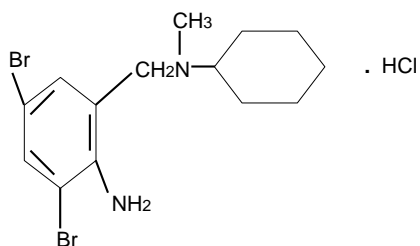
(1) Bromhexini hydrochloridum, (2) hidrocioruro deromhexina Benzene-methan-amine, (3) 2-amino-3,5-di-bromo-N-cyclohexyl-N-methyl-Mono-hydrochloride.

(4) 3,5Dibromo-N α -cyclohexyl-N α -methyl-toluene- α ,2-diamine-monohydrochlorid

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₁₄.H₂₀. Br₂.N₂.H.Cl

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como en polvo cristalino blanco o casi blanco, prácticamente inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Prácticamente insoluble en agua y acetona; soluble en 100.0 mL de alcohol, 300.0 mL de cloroformo y 50.0 mL de metanol poco soluble en cloruro de metileno. Funde a 237°C con descomposición

INCOMPATIBILIDADES:⁽¹⁾

Incompatible con soluciones de electrolitos.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un agente mucolítico usado en el tratamiento de problemas respiratorios Asociados con una cantidad o viscosidad excesiva del moco, que actúa variando la composición de las secreciones bronquiales y reduciendo la viscosidad del esputo, utilizándose como expectorante en casos de bronquitis y otras alteraciones respiratorias.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en la terapia secretolítica en enfermedades broncopulmonares crónicas y agudas asociadas a secreción mucosa anormal y trastorno del transporte mucoso.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Gotas: lactantes y niños pequeños: 0.5cc 3 veces/día, tabletas adultos: 1 ó 2 por 3 ó 4 veces / día. Jarabe: adultos: 1-2 cucharadas por 3-4 veces / día, niños mayores: ½ cucharada 3 veces / día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados y protegido de la luz.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tabletas: 8.0 mg / 1 tableta. Jarabe: 4.0 mg / 5.0 mL. Gotas: 2.0 mg / 1.0 mL

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Indukern Group, Moléculas Finas, Químicas Alkano

BUSPIRONA

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de Buspirona

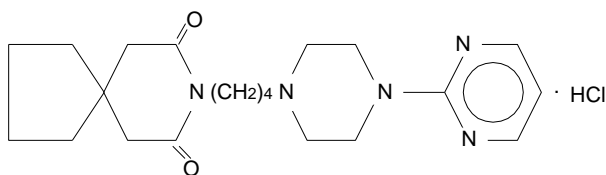
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Monoclorhidrato de 8- [4-[4-(2-pirindil) -1 - piperazini]butil] – 8 azaspiro[4,5] decano- 7,9- dion. (2) N- [4- [4-(2-Pyrimidinyl)-1 piperaziny]butyl] 1, 1 diciclo 1 piperaziny] butyl] 1, 1 dicitopentanodiacetamida monoclorhidrato.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{21}.H_{31}.N_5.O_2.H.Cl$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un sólido blanco, cristalino.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

1.0 gramo es soluble en 1.0 mL de agua, 50.0 mL de alcohol. Presenta un punto de fusión alrededor de los 200° C.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Agente ansiolítico no relacionado química ni farmacológicamente con las benzodiazepinas, los barbitúricos ni otras drogas sedantes/hipnóticas, se usa en el manejo de los trastornos de ansiedad, el alivio a corto plazo de los síntomas de ansiedad o la neurosis fóbica. La buspirona se ha utilizado con éxito como ansiolítico en pacientes que presentan desinhibición o una conducta agresiva cuando toman benzodiazepinas.

USOS: (1,6,12,13)

Se usa para tratar los trastornos de ansiedad o en el tratamiento a corto plazo de los síntomas de la ansiedad. También se usa para tratar los síntomas del síndrome menstrual.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos, oral, inicialmente 5.0 mg 3 veces por día, se pueden aumentar 5.0 mg cada 2 ó 3 días hasta alcanzar la respuesta terapéutica óptima; la dosis diaria no debe superar los 60.0 mg

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Preservar en contenedores bien cerrados, resistentes a la luz en cuartos con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimidos de 5.0 y 10.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Moléculas Finas, Químicas Alkano

CALAMINA

NOMBRE GENÉRICO: Calamina.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Mezcla de óxido de zinc y óxido de hierro.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{ZnO}$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)

Zn = O

O-Fe-O-Fe-O

DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de color rosado, que pasa en su totalidad a través de tamices de malla estándar N° 100, es de carácter inodoro y prácticamente insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es insoluble en agua; se disuelve casi por completo en ácidos minerales.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Se emplea principalmente como astringente, en ungentos y lociones suavizantes como protector para quemaduras solares, envenenamiento por hiedras, etc. A menudo es recetada por los dermatólogos para dar opacidad y color semejante a la piel.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en la Protección de la piel en eccemas y excoiaciones. Pantalla solar. Dermatitis y dermatosis de diferente etiología. Pruritos. Eccemas rezumantes.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Una aplicación sobre la zona afectada, cada 6-8 horas, de 3 a 5 días.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Locion tópica: al 1.0 %

CASAS PROVEEDORAS:

Spectrum, Transopharm.

CARBAMAZEPINA

NOMBRE GENÉRICO: Carbamazepina

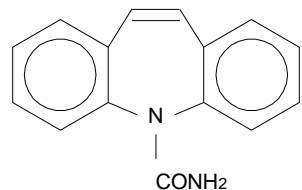
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Carbamazepinum, (2) 5H-Dibenzo [b, f]azepina-5-carboxamida.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₁₅.H₁₂.N₂.O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo blanco o casi blanco, cristalino, casi inodoro e insípido o con ligero sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es prácticamente insoluble en agua y éter; soluble o escasamente soluble en alcohol y en acetona, libremente soluble en cloruro de metileno. Funde entre 187 y 193°C .Presenta una densidad de 1.296g / mL .

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes. Lo descomponen el monóxido y dióxido de carbono y los óxidos de nitrógeno.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un antiepiléptico relacionado químicamente con los antidepresivos tricíclicos, que actúa inhibiendo la propagación del impulso nervioso desde el foco

epiléptico, resultando de utilidad en pacientes con crisis tónico-clónicas que se generalizan así como parciales simples y complejas también es efectiva en el tratamiento de la neuralgia del nervio trigémino, al reducir la transmisión nerviosa a nivel del núcleo trigeminal.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza para tratar la epilepsia: Crisis psicomotoras, crisis epilépticas primaria y secundariamente generalizadas con componentes tonicoclónicas (gran mal), crisis epilépticas parciales con diferentes sintomatologías

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

En epilepsia: dosis inicial 200.0 mg, una tableta, dos veces al día y luego se aumenta a 200.0 mg por día cada semana hasta alcanzar los resultados que se esperan. En niños menores de 5 años la dosis inicial es de 100.0 mg diarios y entre 5 y 10 años 200.0 mg por día, la cual puede aumentar según el criterio médico.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Preservar en contenedores bien cerrados.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsulas, jarabe, Tabletas, Tabletas masticables: 100.0 mg. Tabletas orales y de liberación prolongada: 200.0, 400.0 mg. Suspensión oral: 2.0 g / 100.0mL.

CASAS PROVEEDORAS:

Químicas Alkano.

CARBOCISTEINA

NOMBRE GENÉRICO: Carbocisteína

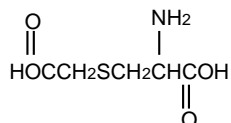
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Carbocisteinum, (2) carboximetilcisteína, (3) s-carboximetil-L-cisteína, (4) S-carboximetilcisteína, (5) cysteine, (6) S- (carboxymethyl)- 3[(carboxymethyl)-thio]alanine.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₅.H₉.N.O₄.S

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco, es inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es prácticamente insoluble en agua, alcohol y éter; soluble en ácidos minerales diluidos y en disoluciones diluidas de hidróxidos alcalinos. Una suspensión acuosa al 1% . Tiene un pH de 2.8 - 3.0 Su punto de fusión es entre 204 y 207°C

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se han observado precipitaciones de la carbocisteína en soluciones con folcodina, aunque no se sabe si es debido a ésta o a otros componentes de la

fórmula. Como todos los mucolíticos puede destruir la barrera de la mucosa gástrica, debiendo usarse con precaución en pacientes con historial de úlcera péptica.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un agente mucolítico usado en el tratamiento de desórdenes del tracto respiratorio asociados a una mucosidad excesiva, siendo de aplicación en la terapia coadyuvante de bronquiestasia, bronquitis asmática, fibrosis quística, neumonía pulmonar, neumonía, traqueo-bronquitis, tuberculosis, atelectasia debida a obstrucción mucosa.

USOS: (1,6,12,13)

Se puede emplear por vía oral en forma de sales sódica o de lesina. Se le emplea como mucolítico, para disminuir la viscosidad de la secreción de la mucosa bronquial.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Cápsulas: adultos: se inicia el tratamiento con 2 cápsulas 3 veces al día, una vez mejoradas las molestias puede seguirse con 1 cápsula 4 veces al día.

Jarabe, adultos: 1 cucharada 3 veces al día, después de mejorado el malestar, seguir con 2 cucharaditas 3 veces al día. Niños de 1-5 años: 1 cucharadita 2 cucharaditas 2 veces al día, Niños de 5-12 años: 1 cucharadita 3 veces al día

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

En recipientes herméticamente cerrados y protegidos de la luz.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsulas, jarabe, soluciones.

CASAS PROVEEDORAS:

Mexalc

CEFACLOR

NOMBRE GENÉRICO: Cefaclor

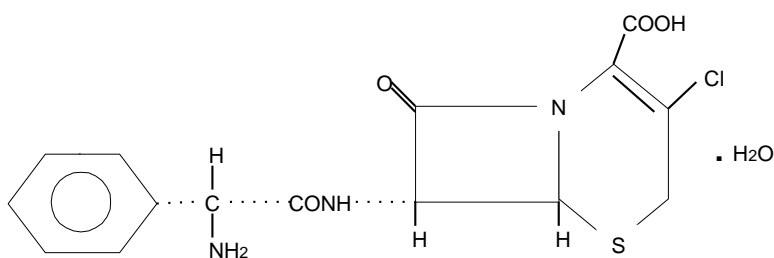
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Acido 3-cloro-7-D (2-fenilglicinamido)-3-cefem-4-carboxílico.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{15}.H_{14}.Cl.N_3.O_4.S.H_2.O$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un sólido cristalino de color blanco.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es soluble en agua (1 en 100). Es prácticamente insoluble en la mayoría de los solventes orgánicos. Las soluciones acuosas son más estables a un pH de alrededor de 3.5, que es el pH de una solución al 2%.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad. De igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (1,12,13,18)

Es un antibiótico cefalosporínico semisintético de segunda generación para administración oral. Indicado en infecciones respiratorias altas y bajas (amigdalitis, faringitis, sinusitis, otitis, bronconeumonía, neumonía, bronquitis aguda y crónica); también en infecciones del tracto urinario: cistitis, pielitis, pielonefritis y en infecciones dérmicas. Inhibe la síntesis de la pared celular bacteriana de un modo semejante al de las penicilinas. El cefaclor se reconoce porque su espectro antibacteriano tiene un rango más amplio frente a los gramnegativos y es menos activo con streptococcus y staphylococcus.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza para tratar ciertas infecciones provocadas por las bacterias, como la neumonía y las infecciones en los oídos, pulmones, garganta, vías urinarias y la piel.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Niños (arriba de un mes): 20.0-40.0 mg / kg / día cada 12 horas. Adultos y niños arriba de 12 años: 250.0 a 500.0 mg cada 12 horas.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsulas: 125.0, 250.0, 500.0 mg. Suspensiones de 250.0 mg.

Suspensión oral: 125.0 mg / 5.0ml, 250.0 mg / 5.0 ml

CASAS PROVEEDORAS:

Químicas Alkano

CEFADROXILO

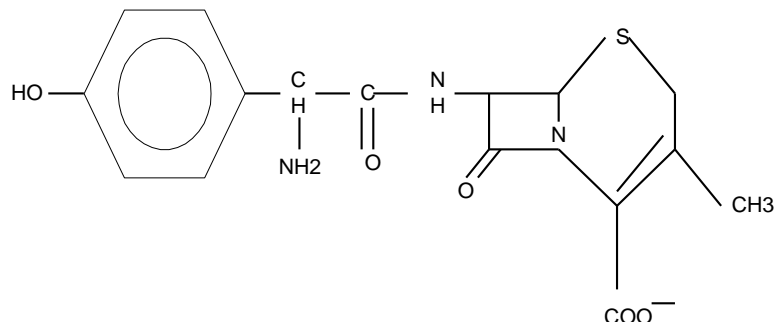
NOMBRE GENÉRICO: Monohidrato de cefadroxilo

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Monohidrato de 7 ((D-2-amino-2-(4-hidroxifenil)-acetil)amino)-3-metil-8-oxo-5-tia-1-azabicyclo (4.2.0) oct-2-ene-2-ácido carboxílico.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{16}H_{17}N_3O_5S \cdot H_2O$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de color blanco o blanco amarillento, o como un polvo microcristalino, es inodoro y no presenta sabor.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es soluble en agua, es escasamente soluble en alcohol y metanol, en éter es prácticamente insoluble; es ligeramente soluble en álcalis diluïdos. Su estructura química presenta carga negativa.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Pertenece al grupo de las cefalosporinas de primera generación, tiene acción bactericida sobre una extensa gama de gérmenes grampositivos y gramnegativos por lo que es considerado de amplio espectro. Por su vida media prolongada es además considerado de acción prolongada. Más del 90%

de la droga se excreta por la vía renal sin sufrir modificaciones; posee además alta resistencia a las betalactamasas por lo que es seguro ante infecciones producidas por *Staphilococcus aureus* y *Haemophilus Influenzae* tipo B. Otros gérmenes sensibles son *Streptococcus Pyogenes*, *Escherichia coli*, *Klebsiella pneumoniae*, *Proteus mirabilis* y algunas especies de *Salmonella* y *Shigella*. La mayoría de infecciones causadas por enterococos y especies de *pseudomonas* son resistentes.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza para el tratamiento de las infecciones causadas por bacterias sensibles: actinomicosis, erisipela, faringitis, amigdalitis, otitis media y quemaduras. Infecciones genitourinarias, urinarias, abdominales, del hígado, de la piel, de los tejidos blandos y de los huesos.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos y niños que pesen más de 40.0 kg: la dosis puede variar de 1.0 a 2.0 g/día, repartidos en una o dos tomas, dependiendo de la severidad de la infección. La dosis usual para adultos es de 500.0 mg cada 12 horas, sin embargo, en infecciones del tracto urinario, el cefadroxilo puede ser administrado a la dosis de 1.0 g, una vez al día (cada 24 horas). Niños que pesen menos de 40.0 kg: la dosis puede variar de 25.0 a 50.0 mg/kg/día, en dosis única o repartidos en dos tomas, dependiendo de la severidad de la infección.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsula oral: 500.0 mg. Suspensión oral: 125.0 mg/5.0 mL, 250.0 mg/5.0 mL

CASAS PROVEEDORAS:

Cipla, Indukerm, Transopharm.

CEFIXIMA

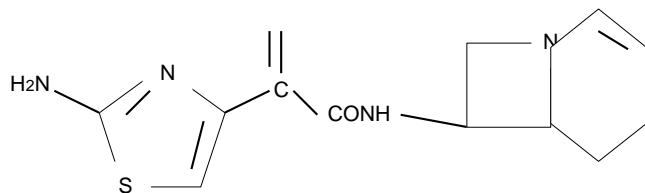
NOMBRE GENÉRICO: Trihidrato de cefixima.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Cefixima trihidratada. (2) 5-tia-1-azabicyclo [4.2.0] oct-2-eno-2-ácido carboxílico, 7-[[2-amino-4-tiazolil][(carboximetoxi)imino] acetil] amino]-3-etenil-8-oxo-, [6R-[6 alfa,7 beta (Z)]]-trihidrato de. (3) (6R, 7R)-7-[2-(2-amino-4-tiazolil)glioxilamido]-8-oxo-3-vinil-5-tia-1-azabicyclo [4.2.0] oct-2-eno-2- ácido carboxílico,7²-(Z)-[O-(carboximetil)oxima].

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₁₆H₁₅N₅O₇S₂

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como cristales de color blanco o como polvo cristalino de color amarillo pálido; es de carácter inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

1.0 se disuelve en 125.0 mL de agua; en 2,000 mL de alcohol. Tiene un pH entre 2.6-4.1

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un antibiótico cefalosporínico de tercera generación. Su mecanismo de acción es similar al de las penicilinas, bloqueando la síntesis de la pared bacteriana, lo que facilita el ingreso de líquidos desde el exterior de la célula bacteriana. La cefixima posee un espectro de actividad más amplio hacia los gramnegativos, mientras su acción sobre los grampositivos es menor que los de primera generación. Tiene mayor resistencia a las betalactamasas.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza para tratar las infecciones causadas por las bacterias, como la de la neumonía, bronquitis, gonorrea, y las infecciones del oído, pulmón, garganta y vías urinarias.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

En niños: para niños mayores de 2 años de edad la dosis recomendada es de 5.0 mg/kg/día, administradas en una o dos tomas. Ello se ajusta, con respecto a la solución oral a: de 2 a 4 años: 5.0 mL/día; de 5 a 8 años: 10.0 mL/día; de 9 a 12 años: 15.0 mL/día. En niños mayores de 12 años o que pesen más de 50.0 kg, utilizar la dosis de los adultos. Adultos: la dosis recomendada es de 200.0 a 400.0 mg, diarios, administrados en una o dos tomas; estas dosis pueden variar según la infección que se padezca.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsula oral: 400.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Mexalc, Química Alkano, Retecma.

CEFTRIAZONA

NOMBRE GENÉRICO: Ceftriazona Sódica

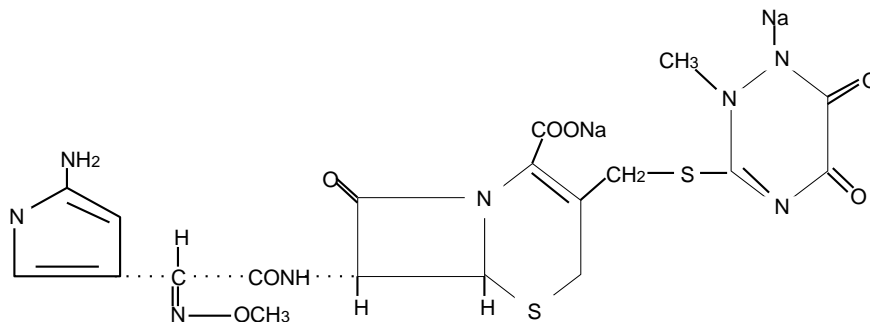
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Ceftriaxona (2) Ceftiazona (3) Ceftriazonum sodicum

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{18}.H_{16}.N_8.Na_2.O_7.S_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1, 2,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco a anaranjado amarillento (hemiheptahidrato). El color de la solución varía de amarillo claro a ámbar según la concentración y la duración del almacenamiento.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es fácilmente soluble en agua (aproximadamente 40 g / 100cc a 25°C); es poco soluble en metanol; es muy poco soluble en alcohol. El pH de una solución al 1% es de aproximadamente 6.7.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es una cefalosporina de tercera generación y es la droga de elección para las Infecciones gonocócicas no complicadas y diseminadas. Es una alternativa eficaz para tratar la meningitis causada por *H. influenzae*, *N. meningitidis* y *Streptococcus pneumoniae* en los lactantes. Está aprobada para el tratamiento de las infecciones óseas y articulares causadas por especies de *Enterobacter*, *E. Coli*, *K. Pneumoniae*, *Proteus Mirabilis*, *S. Aureus* o varios *Streptococcus*, incluido el *S. Pneumoniae* pero no los enterococos, etc. Su mecanismo de acción es similar al de las penicilinas, bloqueando la síntesis de la pared bacteriana, lo que facilita el ingreso de líquidos desde el exterior de la célula bacteriana. La ceftriaxona posee un espectro de actividad más amplio hacia los gramnegativos, mientras su acción sobre los grampositivos es menor que las de primera generación. Tiene una mayor resistencia a las betalactamasas.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza para eliminar las bacterias que causan muchas clases de infecciones, incluyendo la neumonía, las infecciones a los huesos, estómago, piel, articulaciones, sangre, ginecológicas y a las vías urinarias.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos y niños mayores de 12 años: De 1.0 a 2.0 g una vez al día o en dosis divididas. La dosis total diaria no debe sobrepasar de los 4.0 g.

Neonatos, lactantes y niños hasta 12 años: 1 dosis de 20.0-50.0 mg / kg / día.

Lactantes y niños (de tres semanas hasta 12 años) 1 dosis diaria de 20-80 mg / kg de peso. Niños 80.0 mg / kg de peso. Niños: Meningitis 100.0 mg / kg / día cada 12 horas. La dosis intravenosa de 50.0 mg o superiores han de administrarse en infusión de 30 minutos como mínimo.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Guardar en un contenedor cerrado protegido de la luz.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Polvo para solución inyectable 0.5 g I.M., Polvo para solución inyectable 1.0g I.M Polvo para solución inyectable 1.0 g I.V

CASAS PROVEEDORAS:

Químicas Alkano

CIANOCOBALAMINA

NOMBRE GENÉRICO: Cianocobalamina

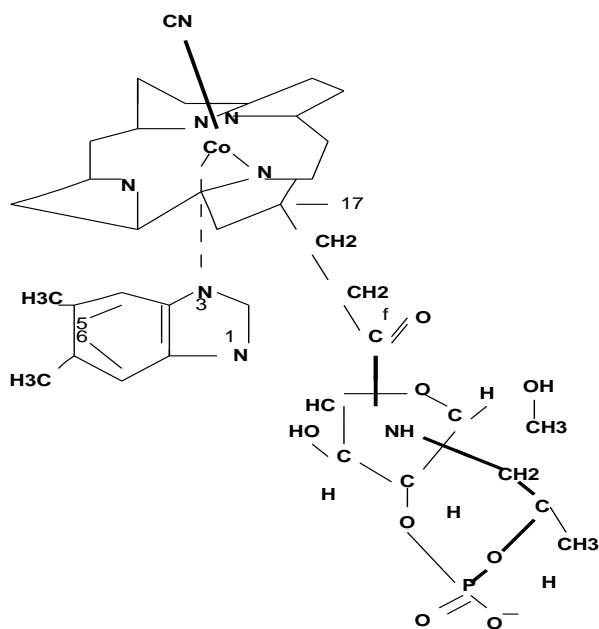
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Vitamina B₁₂, (2) Cianuro de α -5.6-dimetilbenzimidazolilcobamida , (3) Cyanocobalaminum, (4) Cicobemina, (5) Cobamina, (6) 5,6 dimetilbenzimidazolilcianocobamida, (7) Factor Corner, (8) Lactobacillus Lactis, (9) Factor extrínseco, (10) Factor LLD, (11) Principio antianemia perniciosa

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₆₃.H₈₈.Co.N₁₄.O₁₄.P

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como cristales higroscópicos de color rojo oscuro o polvo amorfo o cristalino, es inodoro e insípido, los cristales hidratados son estables al aire.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

1.0 gramo se disuelve en 80.0 mL de agua, en 180.0 mL de etanol, insoluble en acetona, cloroformo o éter. Las soluciones acuosas son neutras, su máxima estabilidad es a pH: 4.5 - 5.0 a este pH se pueden esterilizar al autoclave durante 20 minutos a 120° C. Su estructura química presenta carga negativa.

INCOMPATIBILIDADES: ^(1,9,11,17)

El compuesto anhidro expuesto al aire puede absorber alrededor de 12% de agua. No se debe administrar por vía intravenosa y está contraindicado en pacientes que son sensibles a ella o al cobalto. Incompatible con agentes oxidantes y reductores, y sales de metales pesados. Es absorbida por el talco, que aunque no es una incompatibilidad, impide la utilización de este excipiente como lubricante en la elaboración de cápsulas y comprimidos y como coadyuvante en la filtración de disoluciones. Se altera por exposición a la luz solar de manera prolongada, pero las soluciones acuosas se pueden manipular con luz difusa. Las disoluciones acuosas se descomponen en presencia de goma arábica, aldehídos, ácido ascórbico, gluconato ferroso, sulfato ferroso, vainillina, siendo estabilizadas por la edición de sulfato amónico. Es estable en soluciones, aunque cuando se expone a la luz en presencia de riboflavina se produce un efecto destructivo, que se puede evitar añadiendo antioxidantes como hidrocafeato de etilo o tiourea. Se altera rápidamente en presencia de miel. Es inestable en asociación con tiamina y nicotinamina conjuntamente, incluso a pH óptimo, siendo, sin embargo, posible su preparación a este pH en condiciones asépticas, consiguiéndose una estabilidad de 2 meses a una temperatura ambiente.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: ^(1,12,13,18)

La cianocobalamina es un componente indispensable para el funcionamiento fisiológico del organismo y debe ser administrado a éste ya sea en la dieta o por

otra vía. Es necesaria para la producción normal de glóbulos rojos y para el funcionamiento adecuado de la médula ósea y sistema reticuloendotelial en general. La carencia de cianocobalamina ocasiona la enfermedad conocida como anemia macrocítica. La anemia macrocítica es ocasionada por una deficiencia del sistema gastrointestinal; cuando la cianocobalamina ingerida en los alimentos no se absorbe se produce lo que se conoce como anemia perniciosa. En estos casos es necesario administrar la cianocobalamina parenteralmente. Por otro lado, la cianocobalamina se hace vitalmente necesaria para el funcionamiento del sistema nervioso, interviniendo en la síntesis de mielina que recubre el axón de las células nerviosas; debido a ello la cianocobalamina es indispensable para que se opere la conducción de los impulsos nerviosos. La carencia de cianocobalamina ocasiona alteraciones nerviosas a nivel de los miembros superiores e inferiores; adormecimiento, hormigueo y alteraciones sensoriales. A nivel del sistema nervioso central, la carencia de cianocobalamina produce diferentes síntomas: pérdida de la memoria, confusión, estado de depresión, melancolía, y en los casos graves alucinaciones. Desde el punto de vista metabólico, la cianocobalamina actúa interviniendo en la síntesis de las proteínas, siendo indispensable por ello para la nutrición y crecimiento normal.

USOS: (1,6,12,13)

Se utilizan para tratar diversas anemias megaloblásticas, sobre todo la anemia perniciosa y otras anemias en las que hay alteración de la secreción de factor

intrínseco, como en el caso del cáncer gástrico, atrofia gástrica, gastrectomía total o incluso parcial. Asimismo se puede indicar para el tratamiento de la anemia megalobástica por otras causas.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

En casos de carencias severas puede aplicarse hasta 3 mL diarios de cianocobalamina por vía intramuscular por una semana o más. En casos menos severos aplicar de 2 a 3 mL de Cianocobalamina dos o tres veces por semana. Para el tratamiento de herpes zoster y hepatitis se recomienda dosis de 2 a 3 mL diarios de Cianocobalamina. Cuando se usa como coadyuvante para el tratamiento de enfermedades extenuantes (embarazo, recuperación física) es recomendable combinar en una misma dosis 1.0 mL de vitamina B12 (cianocobalamina).

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Guardar en un contenedor cerrado protegido de la luz y a una temperatura de 4° C.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimidos orales: 10.0, 25.0, 50.0,100.0, 250.0 mcg; 1.0 mg., Comprimidos solubles: 25.0, 50.0, 100.0, 200.0 mcg., Inyectable: 100.0 mcg (0,1mg) y 1.0mg / mL.

CASAS PROVEEDORAS:

Roche, Quirsa

CIMETIDINA

NOMBRE GENÉRICO: Cimetidina

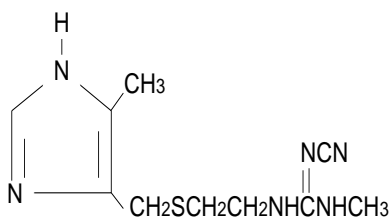
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) N"-ciano-N-metil-N'-[2-[[[(5-metil-1H-imidazol-4-il)-metil]tío]etil]-guanidina.2-ciano-1-metil-3-[2-(5-metilimidazol-4-ilmetiltio)-etil]guanidina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₁₀.H₁₆.N₆.S

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco o casi blanco, tiene un olor desagradable.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

1.0 gramo se disuelve en alrededor de 200.0 mL de agua, 18.0 mL de alcohol, 1.0 mL de cloroformo, insoluble en éter. Funde a 144-143° C.

Presenta una densidad de 1.31 g / mL.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual forma, en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores Irritantes y tóxicos.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Se usa el tratamiento agudo de la úlcera gástrica, la úlcera duodenal y el reflujo gastroesofágico. La cimetidina inhibe en forma competitiva la acción de la histamina sobre los receptores H₂ de las células aprietales, lo que reduce la producción de ácido gástrico y su concentración. Es un antagonista de los receptores H₂ e inhibe la secreción gástrica basal y nocturna la inhibición competitiva de la histamina a nivel de los receptores H₂ de las células parietales del estómago. También inhibe la secreción gástrica estimulada por alimentos, el reflejo fisiológico vagal y por medicamentos.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en úlcera péptica, esofagitis péptica y gástrica, duodenitis, síndrome de Zollinger-Ellison, úlceras anastomóticas y otros procesos asociados con hipersecreción ácida.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Dosis inicial: En gastritis, úlcera gastroduodenal inicial, úlceras recurrentes o gástricas benignas, esofagitis péptica, síndrome de Zollinger-Ellison y en otros casos de hipersecreción gástrica, la dosis recomendada es de 4 grageas de

300mg al día, una después de cada alimento y otra al costarse. Dosis de mantenimiento: Después del tratamiento inicial se recomienda administrar dosis menores de mantenimiento; éstas pueden ser 1 gragea al levantarse durante un período de 6 meses. Este esquema de tratamiento evita recurrencias al producir una reducción continua en la secreción ácida.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Guardar en recipientes cerrados, protegido de la luz en un lugar seco, frío, alejado de la luz, debe ser un área segura y rotulada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Grageas o tabletas de 300.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Moléculas Finas.

CIPROFLOXACINA

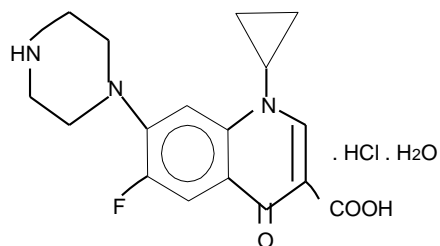
NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de ciprofloxacina.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Monoclorhidrato del ácido 1-ciclopropil-6-fluoro-1,4-dihidro-4-oxo-7-(1 piperazinil)-3-quinolinocarboxílico, monohidratado.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₁₇H₁₈FN₃O₃. HCl. H₂O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como cristales de color amarillo a amarillo pálido; no presenta olor alguno, es insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Fácilmente soluble en agua y en alcohol, levemente soluble en cloroformo. Puede ser estable en soluciones neutras y ácidas. Su estructura química presenta carga negativa.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Su actividad antibacteriana deriva de su habilidad para inhibir la ADN-girasa bacteriana, enzima que cataliza la conversión del covalente del ADN. Esos componentes alteran la estructura y rompen la función del ADN bacteriano e

interfieren con los procesos fundamentales, incluyendo la replicación del ADN bacteriano, la recombinación, el reparo y la transcripción

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza para el tratamiento de las infecciones de las vías respiratorias, infecciones de la garganta, nariz, oído, boca, dientes, ojos y mandíbula. En infecciones renales y/o de las vías urinarias, infecciones de los órganos sexuales, incluyendo gonorrea, infecciones del tracto gastrointestinal, infecciones de las vías biliares, infecciones de heridas y partes blandas, infecciones óseas y articulares, etc.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Dependiendo de la severidad del cuadro, se dosificará 250.0, 500.0 ó 750.0 mg cada 12 horas por 5, 7 ó 10 días.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, resistentes a la luz

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tabletas recubiertas: 250.0, 500.0, 750.0 mg; Suspensión oral: 250.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Química Alkano, Quirsa, Sagra.

CLIDINIO

NOMBRE GENÉRICO: Bromuro de Clidinio

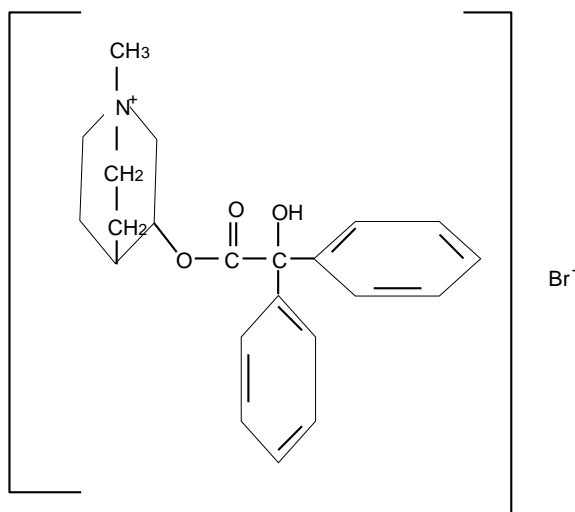
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Bromuro de 1-metil-3-benziloiloxi-quinuclidinio.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{22}H_{26}BrNO_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino o como pequeños cristales de color blanco o blanco amarillento, es inodoro y tiene un sabor levemente amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es moderadamente soluble en agua, fácilmente soluble en alcohol y metanol, escasamente soluble en éter, en álcalis diluídos es escasamente soluble. Su estructura química presenta carga negativa.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Tiene actividad anticolinérgica eficaz y permite tratar casos con sintomatología somática, tal es el caso de espasmos, hipersecreciones e hipermotilidad. Generalmente se le asocia con el clordiazepóxido, el cual controla los factores emocionales primarios y secundarios que presentan estas disfunciones orgánicas. El bromuro de clidinio es un anticolinérgico efectivo y seguro, cuyas acciones periféricas son comparables a las de la atropina, pero con efectos centrales menos pronunciados; reduce la secreción gástrica, pero con efectos centrales menos pronunciados, reduce la secreción gástrica y los trastornos de motilidad de la musculatura lisa visceral. El bromuro de clidinio es un antimuscarínico cuya absorción es reducida, por lo que concentra su acción a nivel enteral. Se metaboliza a nivel hepático, y se elimina por vía urinaria y fecales proporciones similares.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicada en el aparato digestivo: colón irritable o espástico, disquinesia de las vías biliares, colitis, diarrea, coadyuvante en casos de úlcera gástrica y duodenal, gastroduodenitis, trastornos gástricos nerviosos, hipersecreción e hipermotilidad. Aparato urogenital: en espasmos y disquinesias del uréter, vejiga irritable, enuresis nocturna y dismenorrea.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

La dosis media se recomienda de 3 a 4 grageas al día repartidas en las comidas, con un poco de líquido y al acostarse.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tabletas o cápsulas orales: 2.5 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Alfa Delta, Cedrosa, Indukerm Group.

CLINDAMICINA

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de Clindamicina

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

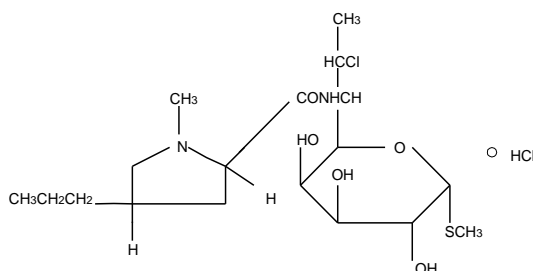
(1) Monoclorhidrato de (2S-trans) metil- 7-cloro-6,7,8-tridesoxi-6-[[(1-metil-4-propil -2-pirrolidinil)carbonil]-amino]-1-tio-1-treo- α -D-galacto-octopiranosido,(2)

Clindamycini hydrochloridum, (3) Clorhidrato de clorodesoxilincomicina, (4)
Hidrocloruro de clindamicina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{18}.H_{33}.Cl.N_2.O_5.S.H.Cl$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco, con un sabor fuerte característico; es inodoro o a veces tiene un olor débil parecido al mercaptan, es estable al aire y a la luz.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Un gramo se disuelve en 2.0 mL de agua, en 200.0 mL de etanol, en 4.0 mL de dimetilformamida, poco soluble en cloroformo y prácticamente insoluble en acetona; una solución acuosa al 10 % tiene un pH de 3.0-5.0; en solución se produce hidrólisis a pH de 0.4-4.0. Tiene un punto de fusión entre 141-143° C

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes. Se descompone en presencia de monóxido y dióxido de carbono, también gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Su espectro antibacteriano es muy similar al de la lincomicina, de la que deriva. Inhibe la síntesis de proteínas de la célula bacteriana, enlazándose en la subunidad SOS de los ribosomas. Altera la superficie celular de la bacteria, disminuye la producción de toxinas y enzimas bacterianas.

USOS : (1,6,12,13)

Es especialmente útil en el tratamiento de las infecciones respiratorias y la faringitis o la amigdalitis causadas por *Streptococcus pyogenes*. También se utiliza en el tratamiento de infecciones vaginales de diferentes etiologías.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Clindamicina inyectable se administra: Adultos: Intramuscular ó intravenosa, 300.0 a 600.0 mg cada 6 u 8 horas, dosis máxima en el adulto: 4,8 g / día. No se recomienda dosis IM individuales superiores a los 600.0 mg. Niños: Intramuscular o intravenosa 3,75 a 5.0 mg / kg cada 6 horas ó 5 a 6,7 mg / kg cada 8 horas. En general en menores de 1 mes se dan 15-20 mg / kg / día en 3 a 4 dosis y en mayores de 1 mes se dan 15-40 mg / kg / día dividido en 3-4 dosis. La dosis mínima recomendada en niños es de 300.0 mg / día en infecciones severas.

La clindamicina inyectable no debe administrarse en volúmenes grandes intravenosos, siempre debe diluirse considerando: Dosis (mg)

Dilución (ml)	Duración de la administración(min)	
300	50	10
600	100	20
900	100	30

En dilución Clindamicina inyectable es compatible con infusiones intravenosas que contengan cloruro de sodio, dextrosa, potasio, complejo B, cefalotina, kanamicina, gentamicina, penicilina o carbenicilina. Es incompatible con ampicilina, fenitoína, barbitúricos, aminofilina, gluconato de calcio y sulfato de magnesio. Clindamicina en cápsulas se administra: Adultos: 150.0 a 450.0 mg cada 6 horas (promedio 300 mg dosis). Niños: 2 a 5 mg / kg cada 8 horas, según el peso, en niños menores de 10.0 kg 37.5 mg cada 8 horas y mayores de 10.0 kg 8.25 mg / kg / día dividido en 3-4 dosis.

ALMACENAMIENTO: ^(2,3,9,11,17)

En recipientes herméticamente cerrados y protegidos de la luz, a temperatura no superior a 30° C.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: ^(1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsulas de 300.0 mg, Ampollas inyectables de 200.0 mg / 2.0 mL, 600.0 mg / 4.0mL.

Solución tópica al 1%, Crema vaginal al 2%.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Moléculas Finas, Químicas Alkano.

CLARITROMICINA

NOMBRE GENÉRICO: Claritromicina.

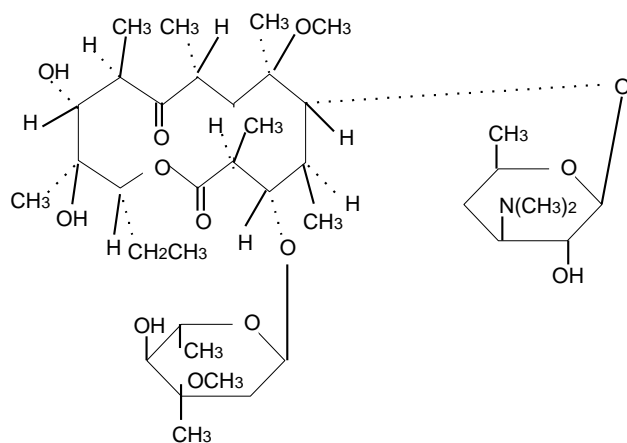
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) 6-O-metil-eritromicina. (2) eritromicina, 6-O-metil.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{38}H_{69}NO_{13}$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como cristales incoloros. Es inodoro y tiene sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es poco soluble en agua, fácilmente soluble en metanol, en éter es prácticamente insoluble. Tiene un punto de fusión alrededor de los 220°C con descomposición.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un antibiótico macrólido, de espectro medio que incluye bacterias aeróbicas y anaeróbicas, así como grampositivas y gramnegativas, cuyo mecanismo de acción es unirse a la subunidad ribosomal 50 S bacteriana inhibiendo con esto la translocación de la RNA-aminoaciltransferasa y la síntesis polipeptídica, ejerciendo así su acción bactericida.

USOS: (1,6,12,13)

Es una alternativa de la eritromicina para el tratamiento de la faringitis estreptocócica, las infecciones respiratorias que se adquieren de los hospitales, las infecciones de la piel y los tejidos blandos y la sinusitis aguda.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Tabletas y solución oral se toman generalmente con alimentos cada 12 horas (dos veces al día) durante 7 a 14 días.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes hermeticamente cerrados y protegidos de la luz.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Polvo para suspensión: 125.0 mg/5.0 mL, 250.0 mg/5.0 mL. Tabletas: 250.0, 500.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Sagra, Transopharm.

CLORANFENICOL

NOMBRE GENÉRICO: Cloranfenicol

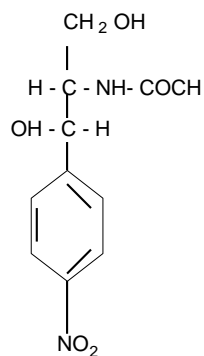
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Chloramphenicolum, (2) Levomicetina

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{11}H_{12}Cl_2.N_2.O_5$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: ^(1,12,13,17)

Se presenta como un polvo fino cristalino, cristales finos, agujas o láminas delgadas, de color blanco, blanco-grisáceo o blanco-amarillento, con sabor intensamente amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: ^(1,9,11,12,13,17)

Es soluble en 400.0 mL de agua, en 2.5 mL de alcohol y en 7.0 mL de propilenglicol. Es muy soluble en acetona y acetato de etilo; ligeramente soluble en éter. Una suspensión acuosa al 2.5% tiene un pH entre 4.5 y 7.5. Tiene un punto de fusión entre los 149-153° C. Índice de refracción: 1.5403 (164° C), Punto de ebullición: se sublima. Presenta una densidad de 1.49 g / mL

INCOMPATIBILIDADES: ^(1,9,11,17)

Es incompatible con ácidos, cloruros ácidos, anhídridos ácidos y con agentes oxidantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: ^(7,12,13,18)

Es un antibiótico bacteriostático del grupo de los anfenicoles, eventualmente puede ser bactericida frente a bacterias causantes de meningitis, actuando por interferencia de la síntesis protéica bacteriana. Es eficaz frente a una serie extensa de microorganismos grampositivos aeróbicos y gramnegativos tanto aeróbicos como anaeróbicos. Se cree que el mecanismo de acción es através de interferencia o inhibición de la síntesis de proteínas en células intactas o en preparaciones biológicas.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado en el tratamiento de la fiebre tifoidea, paratifoidea, rickettsias, brucelosis, meningitis, endocarditis, osteomielitis, bacteriemia y en infecciones causadas por gérmenes anaeróbicos.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Las vías de aplicación pueden ser subcutánea, IM, IV o perfusión venosa. Las dosis habituales en tales casos son de 25 a 50 mg / kg / día, no debiendo pasar en ningún caso de 50.0 mg / kg / día. Por vía intratecal 1 a 3 mg /kg / día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados y protegidos de la luz. Si el producto es estéril, ha de conservarse en envase estéril, hermético, protegido de la luz y con cierre inviolable. La etiqueta indicará, en los casos apropiados, que la sustancia es estéril o es aséptica. Se descomponen el dióxido y monóxido de carbono, óxidos de nitrógeno.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Colirio: 0.5%. Cápsulas: 250.0, 500.0 mg. Suspensión oral. Solución inyectable: el equivalente a 1g de base, Pomada oftálmica: 1%, Solución óptica: 0,5%, Crema tópica: 1%

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Quirsa, Moléculas Finas, Químicas Alkano.

CLORFENIRAMINA

NOMBRE GENERICO: Maleato de Clorfeniramina

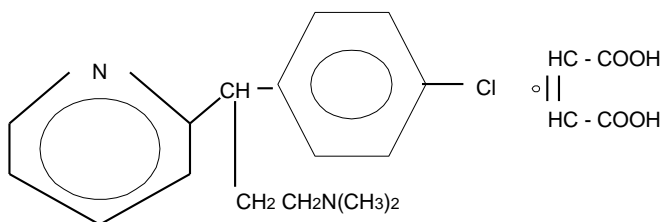
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Clorpheramini maleas, (2) Maleato de clorfeniramina, (3) Maleato de cloroprofinpiridamina, (4) Maleato de clorprofenpiridamina, (5) Maleato hidrogenado de clorfenamina, (6) 2-[p-cloro- α - [2-(dimetil (amino)etil] bencil] piridinmaleato(1:1). (7) Maleato de clorfenamina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{16}.H_{19}.Cl.N_2.C_4.H_{14}.O_4$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino blanco, inodoro y de sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es soluble en 4.0 mL de agua, en 10.0 mL de alcohol y en 10.0 mL de cloroformo.

Ligeramente soluble en benceno y éter. Una solución acuosa al 1 % tiene un pH de 4.0-5.0 Las disoluciones inyectables deben ajustarse a un pH de 4.0-5.2 y se pueden esterilizar al autoclave. Tiene un punto de fusión entre 132-135° C

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Incompatible con cloruro de calcio, sulfato de kanamicina, tartrato ácido de noradrenalina, pentobarbitona sódica y iodipamida meglumina. Incompatible con isocianatos, compuestos orgánicos halogenados, peróxidos, fenoles ácidos, epóxidos, anhídridos, etc.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Se utiliza para aliviar los síntomas de las reacciones de hipersensibilidad, incluyendo urticaria, angioedema, rinitis, conjuntivitis y alteraciones pruriginosas de la piel. También forma parte de preparados para el tratamiento sintomático de la tos y del resfriado común. Compite con la histamina por los sitios receptores H1 en células efectoras, evita pero no anula, las respuestas en las cuales interviene la histamina.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en todos los cuadros que presenten como sintomatología prurito cutáneo, etc. También está asociado su uso a la alergia respiratoria.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

La dosis deberá individualizarse de acuerdo con las necesidades y la respuesta del paciente. Adultos y niños de 12 años de edad o mayores, una gragea de 8.0 mg cada 8 a 10 horas, sin exceder 3 grageas en 24 horas o una gragea cada 12 horas, sin exceder 2 grageas en 24 horas. Clorfeniramina Jarabe: Adultos y niños de 12 años o más, una o dos cucharaditas (2.4mg) tres o cuatro veces al día. Niños de 6 a 12 años, media a una cucharadita

(1.2mg) tres o cuatro veces al día. Niños de 2 a 6 años, media cucharadita (1mg) tres o cuatro veces al día, sin exceder los 4mg diarios en este grupo de pacientes.

Tabletas (4.0 mg): Adultos y niños de 12 años o más, una tableta tres o cuatro veces al día. Niños de 6 a 12 años, media tableta de 2.0 mg de clorfeniramina tres o cuatro veces al día. Niños de 2 a 6 años, un cuarto de tableta de 1.0 mg tres o cuatro veces al día por lo general es suficiente, sin exceder 4.0 mg diarios en este grupo de pacientes.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados y protegido de la luz.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tabletas orales: de 4.0 mg y de 8.0 mg. Ampollas inyectables. Jarabe: 0.5 mg / 1.0mL. Solución inyectable: 10.0 mg / 1.0mL. Grageas de liberación prolongada: 8.0, 12.0 mg.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Quirsa, Moléculas Finas, Químicas Alkano, Mexalc.

CLOTRIMAZOL

NOMBRE GENÉRICO: Clotrimazol

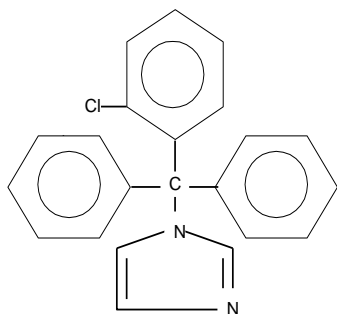
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Clotrimazolum, (2) Clorotritiloimidazol, (3) 1-(o-clorotritil)imidazol, (4) 1-(o-cloro- α . α -difenilbencil)imidazol, (5) 1-[(2-clorofinil)difenilmetil]-1H-imidazol.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{22}.H_{17}.Cl.N_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco a amarillo pálido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Su solubilidad en agua es leve o prácticamente insoluble; soluble en 10.0 mL de alcohol, 10.0 mL de cloroformo y en 100.0 mL de éter. Fácilmente soluble en acetona y metanol soluble en cloruro de metileno. Funde alrededor de 141 a 145° C. Presenta una densidad de 1.316 g / mL

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Debido a que es débilmente básico, se hidroliza con el calentamiento con ácido acuoso.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

El clotrimazol es un agente antimicótico de amplio espectro que inhibe el crecimiento de los dermatófitos patógenos, de las levaduras y de piryrosporon obiculare (malassezia furfur). Actúa alterando la permeabilidad de la membrana fúngica, al inhibir la síntesis de ergosterol.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado en el tratamiento de micosis de la piel debidas a dermatófitos o levaduras, como dermatofitosis, tinea pedis, tinea cruris, tinea corporis, candidiasis cutánea y tinea versicolor, inguinal, del cuero cabelludo, de la barba, pie de atleta. Asimismo, en el tratamiento de candidiasis vulvovaginal y tricomoniasis. Balanitis por candida y tricomonas.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Tratamiento de 6 días: 1 comprimido vaginal de 0,1 g o una carga de aplicador vaginal al 1%, al acostarse, durante 6 días consecutivos. Tratamiento de 3 días: 1 comprimido vaginal de 0,2 g o una carga de aplicador vaginal al 2% al acostarse, durante 3 días consecutivos. Tratamiento de 1 día: 1 comprimido de 0,5 g o una carga de aplicador de crema vaginal al 10 % aplicados tan profundamente en la vagina como sea posible, de preferencia al acostarse. Uso durante el embarazo: Las investigaciones experimentales y clínicas no indican efectos nocivos para la madre y el niño si se utiliza Clotrimazol durante el embarazo. Deberá cuidarse particularmente la higiene del conducto del parto durante las últimas 4-6 semanas del embarazo. Su uso durante el primer trimestre de embarazo queda bajo la estricta responsabilidad del médico tratante. Durante el embarazo, el tratamiento deberá efectuarlo el facultativo si se utiliza crema vaginal, o utilizar comprimidos vaginales que se puedan introducir sin necesidad de aplicador.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, a una temperatura inferior a 30° C y protegido de la luz. Guardar en un lugar seco, frío, alejado de la luz, debe ser un área segura y rotulada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Crema tópica: 1.0 g / 100.0 g. Crema vaginal: 2.0 g / 100.0 g. Solución tópica: 1.0 g / 100.0 mL Comprimido vaginal: 100.0 mg.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Químicas Alkano.

CROTAMITON

NOMBRE GENÉRICO: Crotamiton.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

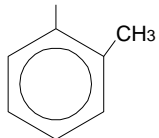
(1) N-etil-N-(2-metilfenil)-2-butenamida. (2) N-etil-o-crotonotoluida.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₁₃H₁₇NO

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)

CH₃CH=CHCONCH₂CH₃



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un aceite de color amarillo pálido o sin color, tiene un olor leve que se asemeja a una amina.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es insoluble prácticamente en agua, es soluble en alcohol.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Actúa sobre la tensión superficial de la epidermis; sobre el sistema motor de los parásitos, al inducir el cese reversible de los movimientos espontáneos. Posee acción bacteriostática contra estafilococos y estreptococos que puede ser favorable para infecciones de la piel en casos de escabiosis grave.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento contra diversas formas de prurito. También como acaricida, particularmente apropiado para el tratamiento de la sarna, incluso infecciones piodérmicas secundarias. Es efectivo en caso de infestación de piojos.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Como antipruriginoso: una aplicación en el sitio de la comezón seguida de masaje suave 2 ó 3 veces al día. Como pediculicida: una sola aplicación en el

cuero cabelludo y en el pelo durante 24 horas. Después de lavar y peinar el cabello a fin de eliminar las liendres. Al octavo día, examinar cuidadosamente el pelo y el cuero cabelludo, si es necesario, repetir el tratamiento. Como acaricida: una aplicación en toda la superficie del cuerpo, de preferencia en la noche. Repetir la aplicación durante 3 a 5 días, según los resultados. Después de completar el tratamiento, se deberá tomar un baño seguido por cambio de ropa de cama y de ropa interior.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Crema: 10.0 g/100.0 g Loción: 10 %

CASAS PROVEEDORAS:

Indukerm Group, Mexalc, Quirsa.

DEXTROMETORFAN

NOMBRE GENÉRICO: Bromhidrato de Dextrometorfan

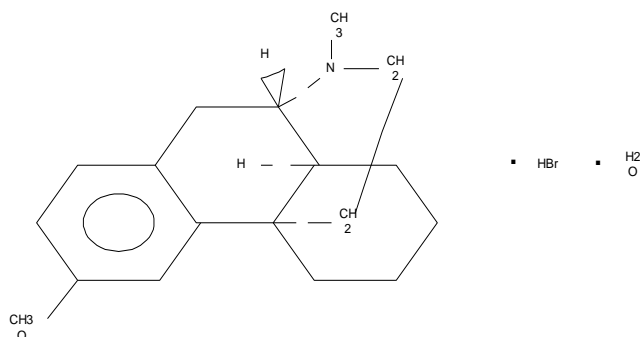
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Dextromethorphan hydrobromidum, (2) bromhidrato de demorfano, (3) bromhidrato de dextrometorfano monohidrato, (4) bromhidrato de 3-metoxi 17-metil-(9 α ,13 α ,14 α)-morfinano, (5) bromhidrato de dextrometorfan.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{18}.H_{25}.N.O.H.Br.H_2.O$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino blanco o casi blanco, inodoro o con color débil y sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Un gramo es soluble en 65-66 mL de agua, en 3.0 mL de alcohol y 9.0 mL de glicerol; soluble en propilenglicol y cloroformo. Prácticamente insoluble en éter. Una solución acuosa al 1% tiene un pH de 5.2-6.5. Las disoluciones hechas en cloroformo pueden quedar turbias por separación de agua. Funde a unos 125 a 126° C con descomposición.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es el D-isómero del análogo codeínico del levarfanol, se emplea como agente antitusígeno. Controla los espasmos al deprimir el centro de la tos en el bulbo. Aunque estructuralmente está relacionado con la morfina, no presenta propiedades analgésicas y posee leve acción sedativa. Presenta las mismas características de un antitusígeno de acción central, aumentando el umbral del reflejo correspondiente por un mecanismo asociado a una interacción con receptores opiáceos no “u” y no “k”. Su potencia antitusígena es similar a la de la codeína.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza para aliviar la tos seca causada por un resfriado, gripe o condiciones de otro tipo.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

El dextrometorfan puede tomarse 1 a 4 veces por día en las siguientes dosis: adultos: 1 a 2 cucharaditas, niños de más de 4 años: ½ a 1 cucharadita. niños de 2 a 4 años: ¼ a ½ cucharadita. Niños menores: Según indicación del médico

El dextrometorfan puede diluirse con jarabe simple para facilitar su forma de administrarse en pediatría. 1 tableta cada 12 horas. En casos rebeldes, 1 tableta cada 8 horas.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados y protegido de la luz. Lo descomponen los vapores tóxicos y los óxidos de nitrógeno.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Jarabe: 200.0 mg / 100.0mL. Tableta , cápsula de liberación prolongada:
30.0 mg.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Quirsa, Mexalc

DICLOFENACO

NOMBRE GENÉRICO: Diclofenaco Sódico.

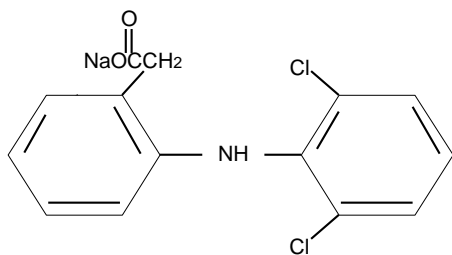
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Sal monosódica del ácido 2-((2,6-diclorofenil)amino)-bencenoacético.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{14}H_{10}Cl_2NNaO_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de aspecto cristalino de color blanco, o también se puede presentar como pequeños cristales, es inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es soluble en agua, insoluble en solventes orgánicos. Tiene un punto de fusión alrededor de los 248°C

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Como antiinflamatorio: Produce una marcada inhibición de la enzima ciclooxigenasa, inhibiendo la síntesis de Prostaglandinas, (PGE₂, PGF₂ Y G-KETOPGF₁) responsables de los cambios vasculares y celulares en el tejido inflamado. Como analgésico: Produce un notable aumento (4 veces) en la producción de b-endorfinas. Interrumpe la liberación de la sustancia "P" (mediadora del dolor). Aumenta la producción de óxido nítrico, presentando un efecto antihiperálgico. Como antipirético: Inhibe a la enzima ciclooxigenasa, para interrumpir la síntesis de prostaglandinas a nivel del Centro Termorregulador del Hipotálamo, retornando la temperatura corporal, a niveles normales.

USOS: (1,6,12,13)

Por su efecto analgésico y antiinflamatorio, el diclofenaco es usado para el alivio sintomático agudo y crónico de la artritis reumatoide, osteoartritis y espondilitis anquilosante. También se usa para el alivio sintomático del dolor

postoperatorio incluido el quirúrgico dental, posparto y ortopédico, dolor visceral asociado con cáncer, por vía parenteral ha sido usado para el alivio del dolor agudo por cólico biliar y renal, posquirúrgico en ginecología, dismenorrea primaria.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Las tabletas regulares y las de liberación prolongada generalmente se toman dos a cuatro veces al día. Las tabletas de liberación gradual se toman generalmente una o dos veces al día. Tomar el medicamento a la misma hora todos los días.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Gel: 1.0 g/100.0 g. Gragea o tableta de liberación prolongada: 75.0, 100.0, 150.0 mg, Tableta oral: 50.0 mg. Solución inyectable: 75.0 mg/3.0 mL. Colirio: 1.0 mg/1.0 mL

CASAS PROVEEDORAS:

Alfa delta, Chemagis, Sagra.

DIFENILHIDANTOINA

NOMBRE GENÉRICO: Difenilhidantoína sódica.

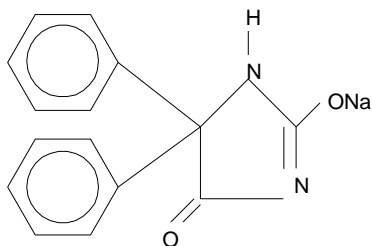
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Fenitoina sódica. (2) Difenilhidantoína 5,5-difenilimidazolidina-2,4-diona.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{15}H_{12}N_2O_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco, es inodoro y tiene un sabor ligeramente amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es escasamente soluble en agua, fácilmente soluble en metanol.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

El sitio primario de acción es la corteza motora, en donde se inhibe la dispersión de la actividad epiléptica, posiblemente al promover la salida de sodio de las neuronas, tiende a estabilizar el umbral contra la hiperexcitabilidad causada por estimulación excesiva o cambios ambientales capaces de reducir el gradiente de membrana hacia el sodio, esto incluye la reducción de la potenciación postetánica en la sinápsis.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento del Gran mal, epilepsia psicomotora o temporal, crisis focales Jacksonianas. Como antiarrítmico es útil en arritmias por digitálicos.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos: la dosis usual es de 100.0 mg 3 veces al día, pudiéndose reducirse según el caso y criterio del médico a la mitad de la dosis o aumentarse al triple.

Niños: la dosis inicial es de 5.0 mg/kg/día dividida en 2 ó 3 dosis, sin sobrepasarse de 300.0 mg/día. El mantenimiento es de 4.0 a 8.0 mg/kg o 250.0 mg por metro cuadrado de superficie corporal al día, dividida en 2 ó 3 dosis.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Suspensión oral: 30.0, 125.0 mg/5.0 mL. Comprimidos masticables: 50.0 mg.

Cápsula de liberación prolongada o rápida: 30.0, 100.0 mg. Ampolla inyectable: 50.0 mg/mL

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tableta oral: 100.0 mg, Suspensión oral: 25.0 mg/mL

CASAS PROVEEDORAS:

Indukerm Group, Sagra, Spectrum.

DIFENHIDRAMINA

NOMBRE GENÉRICO: Coruro de difenhidramina.

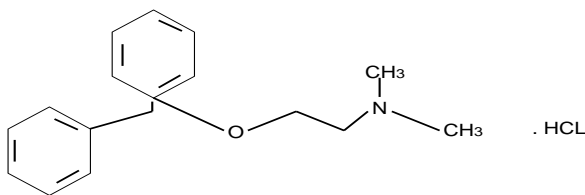
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) 2-(difenilmetoxi)-N,N-dimetiletilaminocloruro. (2) difenilhidramina. (3) Difenhidramina hidrocloreuro.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{17}H_{21}NO \cdot HCl$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo microcristalino de color blanco o casi blanco, es inodoro y levemente amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

En agua es prácticamente soluble, en metanol y etanol es ligeramente soluble, en álcalis diluídos es ligeramente soluble.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

El mecanismo de acción es través del bloqueo de los receptores centrales histamínicos H1 y muscarínicos M1. De elección en los vómitos de origen vestibular (cinetosis) Los efectos secundarios se deben a que también posee efecto anticolinérgico. Posee un efecto tranquilizante e induce el sueño.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado en trastornos ocasionales del adormecimiento y del sueño, en casos de excitación, tos nocturna o picazón cutánea. También se utiliza en procesos alérgicos de cualquier etiología.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

La dosis queda estipulada según el criterio médico.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Jarabe: 12.5 mg / 5.0 mL. Tableta: 50.0 mg. Loción 12.5 mg / 5.0 mL

CASAS PROVEEDORAS:

Química Alkano, Spectrum, Transopharm.

DIGOXINA

NOMBRE GENÉRICO: Digoxina

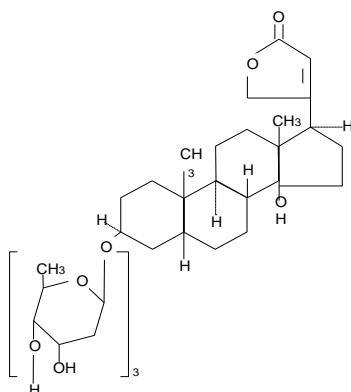
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) 3-[(σ -2,6-dideoxi- β -D-ribo-hexopiranosil- (1->4) - σ -2,6-dideoxi- β -D ribohexopiranosil- (1-> 4) -2,6- dideoxi- β -D-ribo-hexopiranosil)oxi]-12,14-dihidroxi-(3-beta dihidroxi-(3 β ,5 β ,12 β)card-20(22)-enólido.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₄₁.H₆₄.O₁₄

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: ^(1,12,13,17)

Se presenta como cristales, de color blanco o incoloros, o también como un polvo cristalino blanco; es inodoro.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: ^(1,9,11,12,13,17)

Es insoluble prácticamente en agua, en éter. Es ligeramente soluble en alcohol diluido o cloroformo. Es soluble en piridina. Funde a 235° C aproximadamente, con descomposición.

INCOMPATIBILIDADES ^(1,9,11,17)

Incompatible con ácidos fuertes y con agentes oxidantes fuertes; en presencia de monóxido y dióxido de carbono se descompone.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: ^(7,12,13,18)

La acción primaria de la digoxina inhibir de manera específica la enzima trifosfata de la adenosina y afecta así el intercambio iónico sodio-potasio (Na⁺, K⁺). La digoxina se obtiene de las hojas de Digitalis Lanata. Aumenta la contractilidad cardíaca, reduce la frecuencia cardíaca (al prolongar el período refractorio del nódulo AV) y alivia la sintomatología clínica de la insuficiencia cardíaca (congestión venosa, edema periférico, etc.)

USOS: ^(1,6,12,13)

Está indicado en el tratamiento de la insuficiencia cardíaca crónica debida fundamentalmente a disfunción sistólica, cuando la insuficiencia cardíaca se ve acompañada de fibrilación auricular, en el tratamiento de algunas arritmias supraventriculares.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos y niños mayores de 10 años: Digitalización rápida: 750.0-1,500.0 mg o sea 0.75 a 1.5mg dosis única. Digitalización lenta: 250.0 a 750.0 mg (0.25 a 0.75 mg) al día durante una semana, seguidos de la dosis de mantenimiento adecuada. Neonatos y menores de 10 años: la dosis queda a criterio médico.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tableta: 0.25mg. Elixir: 0.005mg / 100.0ml. Solución inyectable: 0.5 mg / 2.0ml

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Mexalc.

DILOXANIDA

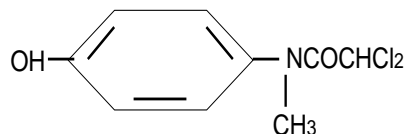
NOMBRE GENÉRICO: Furoato de diloxanida.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) 2,2-Dicloro-N-(4-hidroxifenil)-N-metilacetamida. (2) Furamida.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_9H_9Cl_2NO_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de aspecto cristalino de color blanco, o también se puede presentar como pequeños cristales, es inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es poco soluble en agua, fácilmente soluble en metanol, en éter es prácticamente insoluble. Tiene un punto de fusión alrededor de los 220°C con descomposición.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un amebicida luminal con notable acción antiquística. Aunque su mecanismo de acción específico no se ha dilucidado aún, hay ciertas evidencias que indican que el mismo podría estar relacionado con la interferencia con el metabolismo de los fosfolípidos en la pared quística. Farmacocinética: el furoato de diloxanida presenta un metabolismo intestinal que lo hidroliza rápidamente a

diloxanida y furoato, absorbiéndose 90% de la primera; la fracción no absorbida es la que ejerce el efecto antiamibiano

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento de Amebiasis intestinal.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos: 500.0 mg cada 8 horas. Niños: 20.0 mg/kg al día en 3 tomas) durante 10 días.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tableta oral: 500.0 mg, Suspensión oral: 100.0 mg/5.0 mL

CASAS PROVEEDORAS:

Alfa delta, Chemagis, Sagra.

DILTIAZEM

NOMBRE GENERICO: Clorhidrato de diltiazem

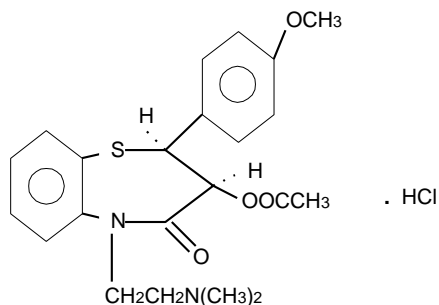
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Diltiazemi hydrochloridum, (2) clorhidrato de latiazem, (3) hidrocloreuro de diltiazem, (4) Monoclorhidrato de (+)-cis-3-(acetiloxi)-5-[2-(dimetilamino)etil]-2,3-dihidro-2-(4-metoxifenil)-benzotiazepin-4(5H)-ona.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₂₂.H₂₆.N₂.O₄.S.H.Cl

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino o pequeños cristales, de color blanco, inodoro y sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es muy soluble en agua, cloroformo, ácido fórmico y metanol. Es escasamente soluble en alcohol absoluto. Prácticamente insoluble en éter y benceno. Funde a 213° C aproximadamente, con descomposición.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes, ácido clorhídrico, óxidos de azufre, óxidos de nitrógeno; se descompone en presencia de monóxido y dióxido de carbono.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

El clorhidrato de diltiazem pertenece al grupo de las benzodiazepinas. Actúa inhibiendo el proceso contráctil de la musculatura lisa vascular lo que se traduce en una vasodilatación arteriolar con una reducción de la resistencia periférica. Sobre la circulación coronaria provoca dilatación generalizada, lo que determina un incremento del flujo sanguíneo y por consiguiente de la oxigenación miocárdica. Sobre el músculo cardíaco disminuye la contractibilidad e inhibe y retrasa la conductibilidad cardíaca.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza como antiarrítmico de tipo IV, antihipertensivo, antianginoso y como vasodilatador periférico.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Comprimido: comenzar con un comprimido de 30.0 mg, dos o tres veces al día o dos o tres comprimidos dos o tres veces al día. Tableta: una tableta de 90.0 mg o 120.0 mg cada 12 horas, hasta un máximo de 360.0 mg diarios o una tableta de 300.0 mg una vez al día. Tableta de liberación prolongada: una tableta de 180.0 mg cada 12 horas o una tableta de 240.0 mg cada 24 horas.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimido: 30.0, 60.0 mg. Tableta de liberación prolongada: 90.0, 180.0, 240.0 mg. Tableta: 90.0, 120.0, 300.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y protegido de la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Moléculas Finas.

DIMENHIDRINATO

NOMBRE GENÉRICO: Dimenhidrinato.

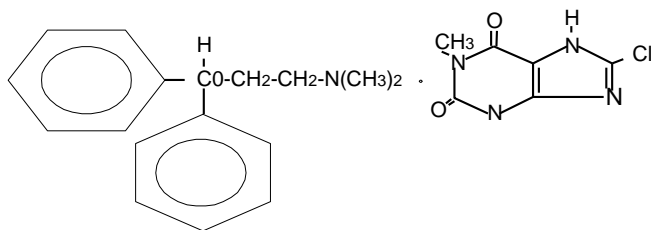
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Compuesto de la 8-cloro-3,7-dihidro-1,3-dimetil-, 1H-purina-2,6-diona y de la 2-(difenilmetoxi)-N, N-dimetiletanamina (1:1)

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{17}.H_{21}.N.O.C_7.H_7.Cl.N_4.O_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino, de color blanco, es inodoro.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es poco soluble en agua, Es fácilmente soluble en alcohol, Funde entre 102 y 107° C

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Tiene acción depresora sobre la función laberíntica hiperestimulada, también tiene efectos anticolinérgicos periféricos (inhibe la hipersecreción gástrica y la hipermotilidad de la misma zona), lo cual favorece la acción antiemética.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza como antiemético, en alteraciones vestibulares, como la enfermedad de Ménière y otros tipos de vértigo, profilaxis y tratamiento de la cinetosis, tratamiento de la emesis.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos (18 años en adelante): de 50 a 100 mg tres o cuatro veces al día. Niños entre 6 y 12 años: 50.0 mg hasta cada 8 horas, de 12 a 18 años: hasta 50.0 mg cada 6 horas, Niños de 2 a 6 años: 25.0 mg cada 12 horas

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tableta: 50.0 mg. Solución inyectable: 50 mg / 1.0 mL. Solución gotas: 25 mg / 1.0mL. Supositorio: 25.0 mg

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Sagram.

DIMETICONA

NOMBRE GENÉRICO: dimeticona.

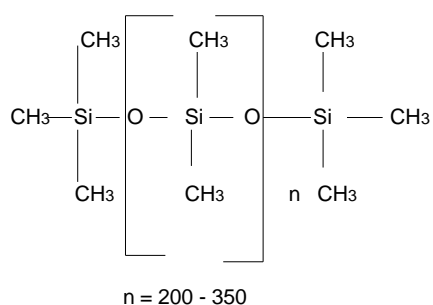
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Dimethicone. (2) alfa-(trimetilsilil)-w-metil-poli(oxi(dimetilsilileno)).

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$(\text{CH}_3)_3\text{Si} [\text{OSi}(\text{CH}_3)_2]_n\text{CH}_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de aspecto cristalino de color blanco o amarillo pálido, es de carácter inodoro y presenta un leve sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es poco soluble en agua; fácilmente soluble en etanol, metanol. En éter es prácticamente insoluble, es ligeramente soluble en álcalis diluídos.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

La dimeticona es una mezcla de dimetilpolisiloxano y óxido de silicio, polímeros altamente inertes, cuenta con una propiedad tensoactiva antiespumosa mediante una acción directa sobre la tensión superficial de las burbujas mucogaseosas responsables de la retención de gases a nivel gastrointestinal, permitiendo la desintegración y evitando la formación de tales burbujas, conduciendo a un efecto carminativo y antiflatulento. Es fisiológicamente inerte y no se absorbe por el tracto gastrointestinal. No interfiere con la secreción gástrica, ni con la absorción de nutrientes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

la dimeticona actúa dispersando y previniendo la formación de burbujas de gases rodeadas de mucosidades reduciendo la tensión superficial de las burbujas. Se trata de un agente antiespumante.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en la prevención y tratamiento de la dispepsia transitoria del lactante ocasionada por aerofagia; en flatulencia, meteorismo y distensión abdominal.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

En lactantes se administran 10 gotas 3 ó 4 veces por día directamente a la boca o agregadas al biberón. En niños mayores: de 20 a 40 gotas, 3 ó 4 veces por día después de las comidas; o 1 ó 2 comprimidos masticables 3 ó 4 veces por día después de las comidas. En adultos: de 30 a 50 gotas, 3 ó 4 veces por día

después de las comidas; o 2 o más comprimidos 3 ó 4 veces por día después de las comidas, o 1 sobre (gel) antes de cada comida, sin agua.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Suspensión oral: 100.0 mg/mL. Gotas: cada mL contiene 22 gotas. Tabletas: 40.0, 50.0 mg. Gel: 2.25 g/15.0 g

CASAS PROVEEDORAS:

Alfa Delta, Cipla, Transopharm.

DIPIRONA

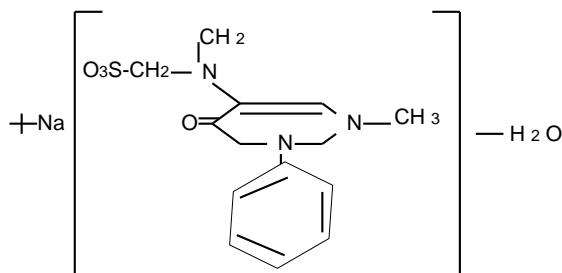
NOMBRE GENÉRICO: Dipirona.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Metamizol. (2) antipirininil-metil-aminometano sulfonato de magnesio.
(3) (2,3-dihydro-1,5-dimethyl-3-oxo-2-phenyl-1H-pyrazol-4 -yl) methylaminomethanesulfonate.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{13}H_{16}N_3NaO_4S \cdot H_2O$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de color blanco, es inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es fácilmente soluble en agua, ligeramente soluble en metanol y etanol, difícilmente soluble en éter, ligeramente soluble en álcalis diluïdos.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Pertenece al grupo de las pirazonas, es un derivado soluble de la aminopiridina, tiene propiedades antipiréticas, antitérmicas, analgésicas y antiinflamatorias que se relacionan en parte con su capacidad para inhibir a las prostaglandinas. Su mecanismo de acción se lleva a cabo en el SNC y en el sistema nervioso periférico se impregna a los receptores del dolor y actúa sobre la sinapsis a nivel de la cadena neuronal transmisora del dolor y sobre el tálamo elevando el umbral de la percepción dolorosa. Su acción antitérmica es por

influencia sobre el centro termorregulador del hipotálamo favoreciendo la termólisis a través de los mecanismos de irradiación, convección y evaporación. También tiene acción antipirética por bloqueo de la liberación de prostaglandinas.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en las siguientes afecciones: Dolor moderado a severo asociado a: trauma tisular, quemaduras, dolor músculo esquelético agudo, cefalea, cirugía, dolor dental, cáncer, dolor articular, cólicos viscerales asociados con espasmos de músculo liso como, por ejemplo, en cólico renal o dolor biliar. Fiebre moderada a severa

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos y adolescentes: dosis diaria de hasta 4.0 g (dosis única máxima 1.0 g)

En niños dosis calculada de acuerdo al peso.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Ampollas inyectables: 2.0 g/5.0 mL. Jarabe: 250.0 mg/5.0 mL. Supositorio: 200.0, 300.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Alfa Delta, Química Alkano, Transopharm.

EFEDRINA

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de efedrina.

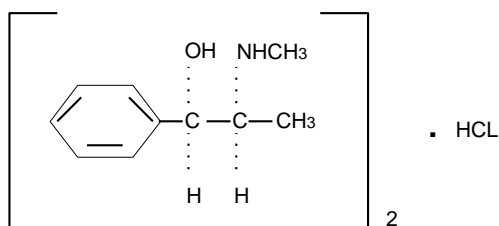
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Ephedrini hydrochloridum. (2) Clorhidrato de L-efedrina. (3) Cloruro de efedrinio. (4) Hidrocloruro de efedrina. (5) fenilmetilaminopropanol clorhidrato

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{10}H_{15}NO \cdot HCl$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco o cristales incoloros, es inodoro.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es soluble en 3.0 mL de agua, en 14.0 mL de alcohol; es muy ligeramente soluble en cloroformo, prácticamente insoluble en éter. Tiene un punto de fusión alrededor de los 216-220°C.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un vasopresor, broncodilatador, midriático, etc. Se aplica en asma esencial o de origen alérgico, en la bronquitis crónica, en la anafilaxia, hipotensión, etc.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en Hipotensión: para prevenir o tratar la hipotensión en el bloqueo epidural o raquídeo, hipotensión arterial en anestesia general, hipotensión ortostática. Tratamiento provisional de la hipovolemia hasta que se pueda restaurar el volumen sanguíneo. Neuropatía diabética: es efectiva en el edema neuropático del diabético insulino dependiente ya que disminuye el excesivo flujo periférico de sangre secundario a la neuropatía y disminuye la excreción de sodio. Náuseas y vómitos postoperatorios. Hiperactividad y déficit de atención infantil. Falla eyaculatoria. Incontinencia. Enuresis nocturna. Obesidad. Congestión nasal.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Dosis en el adulto: Vía intramuscular 25.0- 50.0 mg. Intranasal en solución al 0,5 %-0,6% cada 4 horas. se usa en el tratamiento de la congestión nasal. Vía intravenosa para tratamiento de la hipotensión 2.5-10.0 mg inyectados

lentamente repitiendo la dosis en 5 a 10 minutos, no excediendo los 25.0 a 50.0 mg en 24 horas. Vía oral 25.0 a 50.0 mg para el tratamiento del asma cada 3 ó 4 horas. En la descongestión nasal y en la incontinencia urinaria la misma dosis cada 6 horas. Subcutáneo 25.0 a 50.0 mg. Dosis pediátricas: Intramuscular 0.3 a 0.4 mg/kg cada 4 a 6 horas. Intranasal es usada para el tratamiento de la congestión nasal administrándola en soluciones al 0.5 % y al 0.6 %. Por esta vía no se usa en menores de 6 años. Intravenosa 0.2 a 0.3 mg/kg según necesidad. Vía oral 3.0 mg/kg /día dividido en 4 dosis. Subcutánea 3.0 mg/Kg/día cada 4 a 6 horas.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Se presenta en solución al 1%, elaborada para administración parenteral, conteniendo cada ampolla 10 mg. Puede administrarse por vía subcutánea, intramuscular, inyección intravenosa directa o en solución diluída para infusión intravenosa.

CASAS PROVEEDORAS:

Chemagis, Cipla, Químca Alkano.

ENALAPRIL

NOMBRE GENÉRICO: Maleato de enalapril.

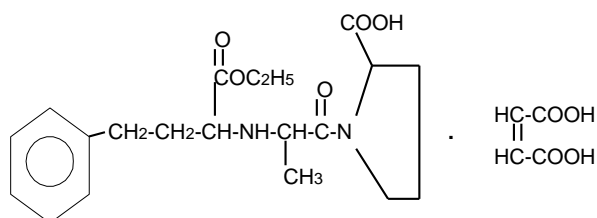
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) (Z)-2-butenodiato (1:1) de (S)-1-[N-[1-(etoxicarbonil)-3-fenilpropil]-L-alanil]-L-prolina

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₂₀.H₂₆.N₂.O₅.C₄.H₄.O₄

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino, de color blanco o blanquecino.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es escasamente soluble en agua; muy soluble dimetilformamida y en metanol.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

La enzima convertidora de la angiotensina (ECA) es una peptididipeptidasa que cataliza la conversión de la angiotensina I en la sustancia presora angiotensina

II. Una vez absorbido, el enalapril es transformado por hidrólisis en enalaprilato, sustancia que inhibe a la ECA. Esta inhibición da por resultado una disminución de la angiotensina II en el plasma, lo cual ocasiona un aumento de la actividad de la renina plasmática (al suprimir el mecanismo de retroacción negativa para la liberación de renina) y una disminución de la secreción de aldosterona. Se cree que el mecanismo por el que el enalapril disminuye la presión arterial es principalmente la inhibición del sistema renina-angiotensina-aldosterona, el cual tiene un papel fundamental en la regulación de la presión arterial, el enalapril tiene acción antihipertensiva aún en los casos de hipertensión con renina baja.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento de todos los grados de hipertensión esencial, hipertensión renovascular, todos los grados de insuficiencia cardíaca. En la prevención de la insuficiencia cardíaca sintomática, de trastornos isquémicos coronarios en pacientes con disfunción ventricular izquierda.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

La absorción no se ve afectada por la presencia de alimentos en el estómago, las tabletas se pueden administrar antes, durante o después de las comidas.

La dosificación usual varía entre 10.0 y 40.0 mg al día en todas las indicaciones. Este puede administrarse en una o dos dosis al día.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tabletas: 5.0, 10.0, 20.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Moléculas Finas, Químicas Alkano.

ERITROMICINA

NOMBRE GENÉRICO: Eritromicina.

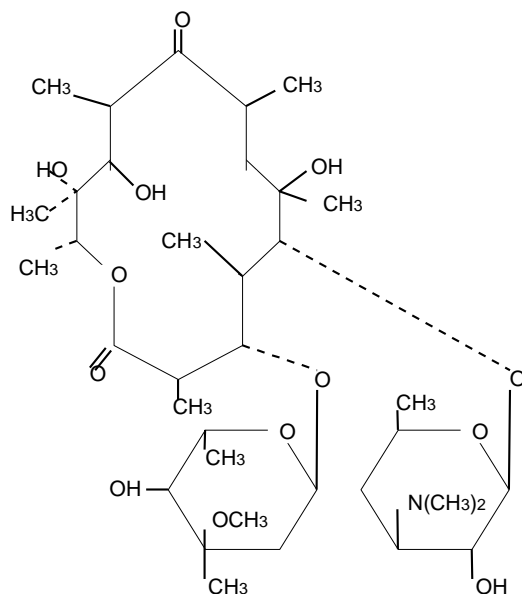
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Estolato de eritromicina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{37}H_{67}NO_{13}$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino, blanco, casi inodoro. es esencialmente insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Tiene un pH de entre 4.5 y 7.0, en una suspensión acuosa que contiene 10 mg/ml. Presenta una densidad de 1.226 g/mL. Su estructura presenta carga negativa.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes, se ve descompuesto en presencia de óxidos de nitrógeno, dióxido y monóxido de carbono, vapores y gases irritantes y tóxicos.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

La eritromicina es un antibiótico que pertenece al grupo de los macrólidos. Actúa interfiriendo la producción de proteínas que las bacterias necesitan para multiplicarse, con lo que consigue detener el crecimiento de las bacterias y la propagación de la infección. La eritromicina tiene una actividad antibacteriana muy similar a las penicilinas, y se usa como alternativa antibiótica en aquellas personas que son alérgicas a las penicilinas.

USOS: (1,6,12,13)

Tratamiento de infecciones provocadas por bacterias sensibles a este antibiótico localizadas en las vías respiratorias altas y bajas, en la piel y tejidos

blandos, en el tracto urinario o genital, y en el tracto gastrointestinal. Tratamiento de fiebre reumática. Tratamiento de endocarditis bacteriana. Tratamiento de difteria. Tratamiento de eritasma. Tratamiento de la enfermedad del legionario.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos: La dosis habitual es de 250.0 mg cada 6 horas. Dicha dosis puede ser aumentada hasta 4.0 g o más al día, según la gravedad de la infección. **Niños:** la edad, el peso y la gravedad de la infección son factores importantes en la determinación de la posología adecuada.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tableta: 500.0 mg Suspensión oral: 125.0, 250.0 mg/5.0 mL

CASAS PROVEEDORAS:

Alfa Delta, Cipla, Quirsa, Sagra.

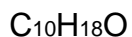
EUCALIPTO

NOMBRE GENÉRICO: Esencia de eucalipto.

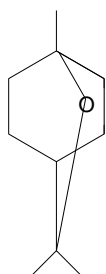
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Eucalypti aetheroleum. (2) Aceite esencial de eucalipto. (3) aceite de eucalipto. (4) Aceite volátil de eucalipto. (5) Esencia de eucalipto rectificada. (6) 1,8-cineol (es el principio activo con marcadas propiedades).

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)



ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un líquido inodoro o ligeramente amarillento de olor característico, de sabor fresco, aromático picante.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es soluble en alcohol y en éter. Presenta una densidad de 1.46-1.47 g/mL a una temperatura de 20°C

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Estimula por el mismo efecto irritativo las células secretoras de mucus e incrementa los movimientos del epitelio ciliado del árbol bronquial. El eucaliptol (1,8-cineol) no sólo incrementa la fase secretoria bronquial sino también disminuye la tensión superficial entre agua y aire en la superficie del alveolo, lo cual contribuye con la acción expectorante. En otro orden de cosas el eucaliptol ha demostrado ser un buen inductor enzimático a nivel del hepatocito, promoviendo la metabolización de algunos medicamentos

USOS: (1,6,12,13)

Se emplean las hojas del eucalipto en infusión o evaporizaciones para atender afecciones respiratorias como tos, gripe y asma. Se usa además para bajar las fiebres, diabetes, como cicatrizante de heridas y para expulsar las lombrices intestinales.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

La infusión de eucalipto no se deberá tomar por tiempo prolongado. En las inhalaciones su uso es de 0.3 a 1.0 g por dosis.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Inhaladores, vaporizaciones en pomadas: 0.3-1.0 g En jarabe, tableta oral: 0.2-2.0 g

CASAS PROVEEDORAS:

Chemagis, Transopharm.

FAMOTIDINA

NOMBRE GENÉRICO: Famotidina

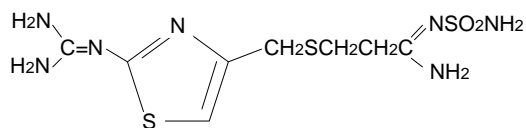
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Famotidinum, (2) N-(aminosulfonil)-3-[[[2-(diaminometilen)-amino]-4-tiazolil]-metil]tio-propanimidamida.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_8.H_{15}.N_7.O_2.S_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino, o como cristales, de color blanco o blanco amarillento.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es prácticamente insoluble en alcohol, acetona, cloroformo, éter y acetato de etilo. Es muy ligeramente soluble en agua, ligeramente soluble en alcohol metílico, es muy soluble en dimetilformamida y ácido acético glacial. Existen 2 formas racémicas que funden aproximadamente a 163° C y a 169° C con descomposición.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un derivado imidazólico y cianoguanídico, antiulceroso y antisecretor gástrico. Actúa reduciendo la secreción ácida gástrica inducida por histamina mediante el bloqueo selectivo de los receptores H₂, en las células aprietales gástricas.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicada en el tratamiento de procesos agudos y crónicos inhibiendo la secreción ácida, por ende la actividad péptica. Inhibe la secreción estimulada por la tetragastrina, la pentagastrina y los alimentos, así como la secreción gástrica basal y nocturna.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

En úlceras gástricas y duodenales 1 tableta de 40.0 mg por la noche durante 4 a 8 semanas. En síndrome de Zollinger-Ellison, tomar 20.0 mg cada 6 horas, hasta ajustar la dosis.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsula: 20.0, 40.0 mg

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y protegido de la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Moléculas Finas, Químicas Alkano

FENOBARBITAL

NOMBRE GENÉRICO: Fenobarbital sódico.

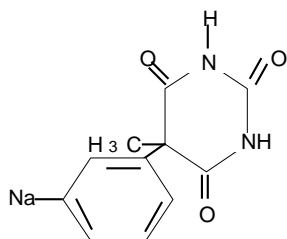
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Ácido fenilbarbitúrico. (2) Luminal. (3) Feniletilmalonil. (4) Gardenal. (5) Nirvonol. (6) 2,4,6 (1H, 3H, 5H)-pirimidinetrión,5-etil-5-fenil-5-etil-5-frenil ácido barbitúrico.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{12}H_{11}N_2NaO_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco, inodoro, ligeramente amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

En agua fría se solubiliza 1.0 g en 1,000 mL; es mucho más soluble en agua caliente, soluble en alcohol, éter, cloroformo y en los álcalis diluídos. Tiene un punto de fusión alrededor de los 173-177°C

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

El fenobarbital es un inductor del sueño que reduce la fase REM (movimientos rápidos del ojo) y su efecto anticonvulsivante lo ejerce inhibiendo canales de conductancia o interactuando con receptores barbitúrico-específicos, que aún no han sido demostrados. Está indicado en las crisis generalizadas y al parecer tiene menor efectividad en las crisis parciales, no tiene efecto en las crisis mioclónicas ni ausencias. Su toxicidad se caracteriza por letargo e irritabilidad, disartria, nistagmus y marcha incoordinada. Los efectos en el comportamiento son más importantes en niños que en adultos, sin embargo también en éstos produce un bajo control de impulsos ante el mínimo stress y eventualmente favorece la aparición de pseudocrisis. Estos episodios pueden ser mal

interpretados y conducir al médico a un aumento de la dosis del medicamento induciendo un número mayor de eventos. En menor medida produce impotencia sexual, rash urticariforme o morbiliforme y el rarísimo Síndrome de Hipersensibilidad descrito en 1953 caracterizado por confusión mental, hipertermia y lesión tóxica sistémica. En niños su uso se ha visto limitado por sus efectos a nivel cognitivo e intelectual, provocando ocasionalmente también la conocida hiperkinesia paradójica, consecuencia del efecto sedante de los barbitúricos.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza como un hipnótico bien tolerado, sedante y anticonvulsivante

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Según indicación médica Vía I.M o I.V en status epiléptico, 1-2.0 mg/kg cada 5 10 minutos (máxima 1.0 g/día) a una velocidad menor de 50.0 mg/min. Para una dosificación adecuada es necesario realizar controles de nivel plasmático

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Debe almacenarse en contenedores bien cerrados. Vía I.M o I.V

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

frasco-ampolla de 5.0 mL contiene: Fenobarbital Sódico 200.0 mg.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Sagra, Sarchem Labs.

FENOTEROL

NOMBRE GENERICO: Fenoterol.

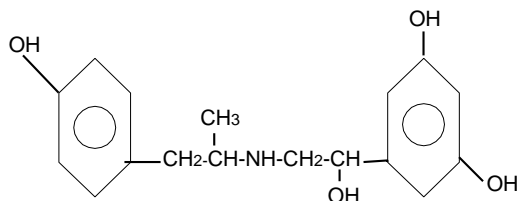
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) (dihidroxi-3,5 fenil)-1 (((hidroxi-4 bencil)-1 etil)amino)-2 etanol.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{17}H_{19}NO_4$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de aspecto cristalino de color blanco, o también se puede presentar como pequeños cristales, es inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es soluble en agua, es escasamente soluble en alcohol y metanol, en éter es prácticamente insoluble; es ligeramente soluble en álcalis diluidos

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

El fenoterol estimula los receptores beta-2-adrenérgicos ejerciendo una activación de la adenilciclasa, favoreciendo la transformación del ATP en AMPc, lo que disminuye la corriente de calcio a través de la membrana celular, relajándose así la fibra muscular lisa, que le confiere su acción broncodilatadora. También inhibe la degranulación de las células cebadas, lo que le confiere una acción antialérgica. Posee además un efecto beneficioso sobre los mecanismos de limpieza del árbol bronquial al mejorar el clearance mucociliar. Su administración por vía inhalatoria, permite que actúe de inmediato y su acción perdura hasta 8 horas, sin correlación con su nivel plasmático ya que ejerce un efecto específico a nivel bronquial.

USOS: (1,6,12,13)

Tratamiento sintomático de crisis de asma aguda. Profilaxis del asma inducido por ejercicio. Tratamiento sintomático del asma bronquial y otras condiciones con obstrucción bronquial reversible como bronquitis obstructiva crónica. Se debe considerar terapia antiinflamatoria para pacientes con asma y enfermedad pulmonar obstructiva crónica con respuesta a COPD.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Las formas orales deben ser administradas de preferencia antes de las comidas. Los pacientes que requieren de tratamiento regular con beta-2 agonistas, especialmente aquellos con conocido uso de sobredosis, deben ser

tratados con la menor dosis de beta-2-agonista efectiva. Asma bronquial y otras condiciones con obstrucción reversible de las vías aéreas: Adultos y adolescentes: 1-2 comprimido cada 8 horas 5.0-10.0 mL de jarabe cada 8 horas. Niños: 1 comprimido cada 8 horas, 5.0 mL de jarabe cada 8 horas. Lactantes: 2.5 mL de jarabe cada 12 horas. Dosis ponderal oral en niños: 0.1 mg/kg/dosis. En niños, sólo debe usarse en aerosol dosificador bajo control médico o supervisado por un adulto.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimido oral: 2.5 mg. Jarabe: 2.5 mg/5.0 mL

CASAS PROVEEDORAS:

Alfa delta, Chemagis, Sagraan.

FLUCONAZOL

NOMBRE GENÉRICO: Fluconazol.

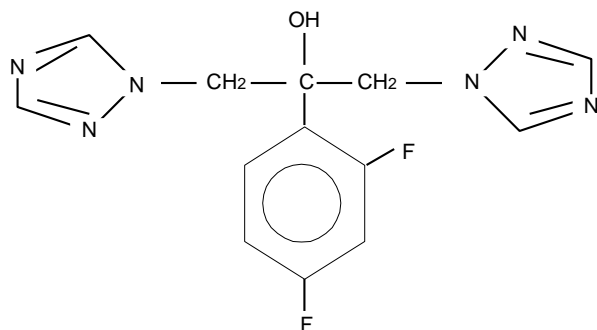
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

- (1) Alfa-(2,4-difluorofenil)-alfa-(1H-1,2,4-triazolilmetil)-1H-1,2,4-triazol-1-etanol.
- (2) 2-(2,4-difluorofenil)-1,3-bis (1H,2,4-tiazol-1-il)-2-propanol.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{13}H_{12}F_2N_6O$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es fácilmente soluble en agua, metanol, etanol. Tiene un punto de fusión alrededor de los 139°C. Su estructura presenta carga negativa.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un inhibidor altamente selectivo del citocromo P-450 y de la alfa desmetilación de C-14 de los esteroides de los hongos que inhibe la síntesis del ergosterol, es un antimicótico bistriazólico de amplio espectro que es

fundamentalmente fungistático con actividad contra *Cryptococcus neoformans* y especies de *Candida*.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado para el tratamiento de las siguientes condiciones: criptococosis incluyendo meningitis criptocócica, tratamiento de candidiasis de las mucosas orofaríngeas, esofágicas, broncopulmonares no invasivas, etc. Candidiasis genital, dermatomycosis, incluyendo las diversas tiñas, pitiriasis versicolor, infecciones epidérmicas por *Candida*.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos con candidiasis orofaríngea: 200.0 mg el primer día seguidos por 100.0 mg una vez por día durante un mínimo de 2 a 3 semanas; para la candidiasis sistémica y la meningitis criptocócica, 400.0 mg el primer día seguidos por 200.0 mg una vez por día durante un mínimo de 4 semanas hasta 10 a 12 semanas.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Debe almacenarse en contenedores bien cerrados y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsula oral: 100.0, 150.0 mg. Solución inyectable: 2.0 mg/mL

CASAS PROVEEDORAS:

Alquimia Mexicana, Cedrosa, Quirsa, Sagram.

FLUNARICINA

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de flunaricina.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

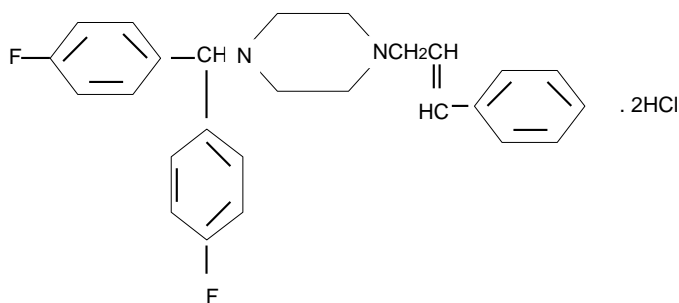
(1) Piperazina, 1-(bis(4-fluorofenil)metil)-4-(3-fenil-2-propenil)-diclorhidrato (E).

(2) (E)-1-(bis-(bis-(p-fluorofenil)metil)-4-cinnamilpiperazina diclorhidrato.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{26}H_{26}F_2N_2 \cdot 2HCl$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un sólido de color blanco, es inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es soluble en 5.0 mL de etanol, es insoluble en agua o bases acuosas diluidas.

Su estructura presenta carga negativa.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un derivado de la cinarizina, bloqueador del calcio que previene la sobrecarga de este elemento en las células pero sin interferir en el transporte de calcio al corazón y células musculares de los vasos. En pacientes con síndrome de Raynaud-funcional y arteriosclerosis obliterante orgánica, produce vaso dilatación sin alteración de la presión arterial, su acción general es sobre la musculatura de los vasos que protege contra el espasmo cerebro vascular y desarrolla una deformación plástica de eritrocito que permite el paso a vasos de menor calibre y con ello mayor parte de oxígeno.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en alteraciones circulatorias, arterias cerebrales y/o periféricas (claudicación intermitente), afecciones del oído interno (síndrome vertiginoso)

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

1 tableta por la noche preferiblemente después de cada comida, esta dosis puede ser ajustada según criterio médico.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Preservar en contenedores bien cerrados y almacenar en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tableta, cápsula: 5.0, 10.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Alfa delta, chemagis, Cipla, Spectrum.

FLUOXETINA.

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de fluoxetina.

SINÓNIMOS: (1, 6 12, 13)

(1) (+/-)-3-(p-trifluorometilfenoxi)-N-metil-3-fenilpropilamina, (2) (+/-)

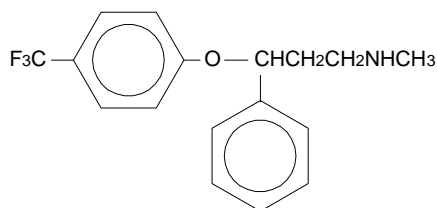
Benzenopropa- namina, N-metil-alfa-(4-(trifluorometil)fenoxi- clorhidrato, (3)

(+/-)-N-metil-3-fenil-3-((tri alfa, trifluoruro-p-tolil)oxi) propilamina clorhidrato.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

CH₈.F₃.N.O.H.Cl

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco o casi blanco.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es moderadamente soluble en agua (1.0 g / 70.0 mL), y en diclorometano. Es soluble libremente en alcohol y en metanol., prácticamente insoluble en eter. La forma básica funde a 158°C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es una droga derivada de la fenilpropanolamina., aunque su farmacología, en algunos mecanismos su farmacología se parece a la de otros antidepresivos que potencian la actividad serotoninérgica (por ejemplo: clomipramina, trazodona, etc.) La fluoxetina es algo singular porque es un bloqueante de alta selectividad para la captación de serotonina presináptica que tiene poco o ningún efecto sobre otros neurotransmisores. Aunque no se ha comprobado que sus efectos sobre serotonina sean responsables de su actividad antidepresiva, es casi seguro que es así.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento de depresión, bulimia nerviosa y trastornos obsesivo compulsivos.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Depresión: la dosis inicial recomendada para adultos es de 20.0 mg administrados una vez al día en la mañana. La dosis puede elevarse gradualmente, después de pasadas varias semanas, si a criterio médico es

necesario. Bulimia: la dosis recomendada para adultos es hasta 60 mg diarios, iniciando siempre por la dosis menor y aumentando gradualmente si a criterio médico es necesario. Trastornos obsesivo compulsivos. La dosis recomendadas para adultos es de 20 a 60 mg diarios, de acuerdo a la evaluación clínica. La dosis total para cualquier indicación, no debe sobrepasar el máximo de 80 mg diarios.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2,3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta dispersable, cápsula: 20.0 mg, solución oral: 400.0 mg / 100.0 mL,
cápsula de liberación prolongada: 90.0 mg

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores cerrados en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Indukern Group, Químicas Alkano.

FUROSEMIDA

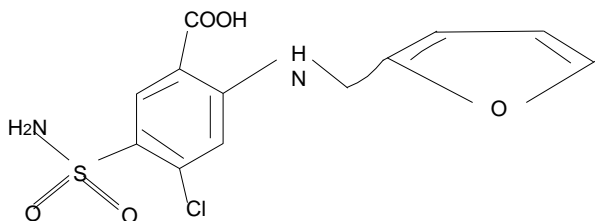
NOMBRE GENÉRICO: Furosemida.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) ácido 4-cloro N (2 furilmetilo) 5 sulfamoil antranílico. (2) ácido 4-cloro-N-furfuril-5-sulfamoilantranílico. (3) ácido 5-(aminosulfonil)-4-cloro-2-[(2-furanilmetil)amino] benzoico.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{12}H_{11}N_2O_5S$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de aspecto microcristalino de color blanco o casi blanco, es inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es ligeramente soluble en agua, libremente soluble en metanol y etanol; en álcalis diluidos es ligeramente soluble.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

La furosemda es un fármaco que actúa en el riñón aumentando la formación de orina que se va a eliminar. De este modo disminuye la cantidad de líquido que circula por los vasos sanguíneos y esto ayuda a disminuir la tensión arterial y el esfuerzo que necesita el corazón para bombear la sangre por todo el organismo.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento del edema provocado por disfunciones cardíacas, hepáticas o renales; en edema provocado por quemaduras, hipertensión suave

a moderada, crisis hipertensiva, insuficiencia cardíaca aguda, insuficiencia renal crónica incluyendo terminal, insuficiencia renal aguda, síndrome nefrótico. Ayuda en la diuresis forzada en casos de intoxicación.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

La dosis adecuada de furosemida puede ser diferente para cada paciente. A continuación se indican las formas más frecuentemente recomendadas: Dosis oral usual en adultos y adolescentes: dosis inicial de 20.0 a 80.0 mg al día y dosis de mantenimiento de 20.0 a 40.0 mg al día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tableta oral: 20.0, 40.0 mg. Solución inyectable: 20.0 mg/2.0 mL

CASAS PROVEEDORAS:

Química Alkano, Quirsa, Transopharm.

GEMFIBROZILLO.

NOMBRE GENÉRICO: Gemfibrozilo.

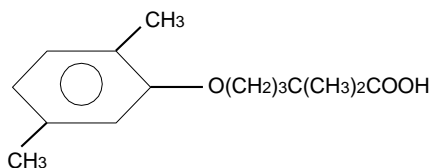
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Acido 5-(2,5-dimetilfenoxi)-2,2-dimetil-pentanoico., (2) ácido 2,2-dimetil-5-(2,5-xiloxi)-valérico.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{15}.H_{22}.O_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: 2, 3, 4, 17



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un sólido cristalino, de color blanco, de aspecto céreo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es prácticamente insoluble en agua, ligeramente soluble en álcalis diluïdos; soluble en alcohol, metanol y en cloroformo. Funde a 62°C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad., de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCION FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Estructuralmente está relacionado con el ácido clofíbrico. El gemfibrozilo reduce la incorporación de ácidos grasos de cadena larga en los triglicéridos, y reduce así la síntesis hepática de VLDL, y también disminuye a síntesis de la enzima transportadora (apolipoproteína) de VLDL. En consecuencia, reduce las VLDL y, en forma irregular, las LDL. También aumenta más que el clofibrato la cantidad de HDL y la relación HDL: colesterol.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Está indicado en el tratamiento de : xantomas asociados a hiperlipidemias hiperlipoproteinemias tipo II-b, III, IV y V.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Adultos: la dosis media recomendada es de 1,200 mg diarios administrados en dosis iguales, 30 minutos antes del desayuno y de la cena.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tabletas: 300.0, 600.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores cerrados en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Quirsa, Indukern Group, Moléculas Finas, Químicas Alkano.

GENTAMICINA

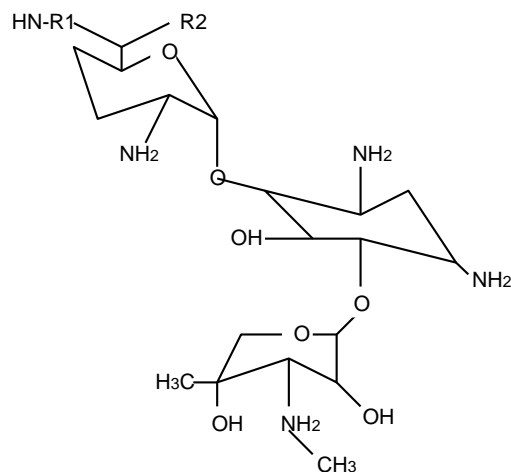
NOMBRE GENÉRICO: Sulfato de gentamicina.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Gentamicin. (2) Gentamycin. (3) Gentamicina C_{1A}: O-3-deoxi-4-C-metil-3-(metilamino)-beta-L-arabinopiranosil-(1-6)-O-[2,6-diamino-2,3,4,6-tetradeoxialfa O-eritro- hexopiranosil-(1-4)]-2-deoxi-D-estreptamina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₂₁H₄₈N₅O₇

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de aspecto cristalino de color blanco amarillento, es de aspecto inodoro y presenta un leve sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es altamente soluble en agua, es muy soluble en álcalis diluídos. Funde con descomposición entre los 200-250°C. Es higroscópico, ya que absorbe alrededor del 15 % de humedad. Una solución al 4 % tiene un pH entre 3.5 y 5.5. Moderadamente soluble en etanol, metanol, acetona; prácticamente insoluble en benceno e hidrocarburos halogenados. Su estructura presenta carga negativa.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un eficaz bactericida que actúa inhibiendo la síntesis bacteriana interrumpiendo la estructura de la membrana citoplásmica, su sitio de acción intracelular es en la subunidad ribosómica 30 S. Su principal actividad contra las bacterias está dirigida contra bacilos aeróbicos gramnegativos.

USOS: (1,6,12,13)

Es eficaz en el tratamiento de las infecciones causadas por microorganismos sensibles. Su actividad antibacteriana de amplio espectro abarca una gran gama de bacterias patógenas. Infecciones del aparato respiratorio Infecciones renales y del aparato genitourinario, gonorrea; septicemia; infecciones de piel, huesos y tejidos blandos; peritonitis e infecciones pélvicas (incluyendo aborto séptico); infecciones graves del sistema nervioso central (meningitis); infecciones gastrointestinales; heridas y quemaduras infectadas. Estas infecciones pueden ser causadas por cepas sensibles de las siguientes bacterias: Pseudomonas aeruginosa, Proteus sp, Escherichia coli, Klebsiella, Enterobacter-Serratia sp, Citrobacter sp, Providencia sp, Staphylococcus sp y Neisseria gonorrhoeae.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos: 3.0 mg/kg/día, repartidos en dosis iguales cada 8 horas; dosis máxima: 5.0 mg/kg/día, en infecciones muy graves, repartidas en dosis iguales cada 8 a 6 horas y regresar a 3.0 mg/kg/día tan pronto sea posible. Prematuros: 5.0 a 6.0 mg/kg/día (2.5 a 3.0 mg/kg cada 12 horas). Recién nacidos y

lactantes: 7.5 mg/kg/día (2.5 mg/kg cada 8 horas). Niños: 6 a 7.5 mg/kg/día (2.0 a 2.5 mg/kg cada 8 horas). La duración usual del tratamiento es de 7 a 10 días según el caso.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Solución inyectable: 20.0 mg/2.0 mL, 80.0 mg/2.0 mL, 160.0 mg/2.0 mL

Solución de uso oftálmico: 300.0 mg/100.0 mL. Crema tópica: 1.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Cipla, Quirsa, Spectrum, Transopharm.

GINSENG

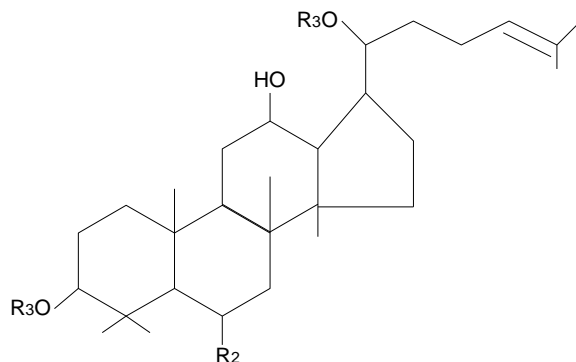
NOMBRE GENÉRICO: Ginseng.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) polvo de raíz de panax ginseng.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

Son 25 ginsenósidos, los que actualmente han podido ser identificados y aislados, entre los que destacan el Rb₁ y el Rg₁ (Panaxólido A)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de aspecto microcristalino o visto al microscopio como pequeños cristales hexagonales, de color amarillo pálido, es inodoro levemente, tiene sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

En agua es fácilmente soluble, al igual que en metanol, etanol. Su estructura presenta carga negativa.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

El ginseng es una planta perenne originaria de China que actualmente se cultiva en Corea, Japón y Rusia. Los componentes de la raíz del Panax Ginseng Coreano llamados ginsenósidos, son principalmente glucósidos

triterpénicos. Existen 25 ginsenósidos que no han podido ser separados y detectados basados en la secuencia de unidades de azúcares y porciones agliconadas. 2 ginsenósidos particulares conocidos como Rb₁ y Rg₁ se encuentran abundantemente en la planta de ginseng, el ginseng Coreano tiene más ginsenósidos del grupo Rg. Los ginsenósidos inciden en una miríada de tejidos, produciendo una gran variedad de respuestas farmacéuticas, muy diferentes entre si. Se han observado efectos antineoplásicos, antioxidantes, antiplaquetarios, antivirales, hipoglucémicos, hipolipémicos y cardíacos. Un componente no ginsenósido de la planta ha demostrado afinidad con el receptor nicotínico. La estimulación del receptor nicotínico del sistema nervioso central es benéfica para la neuroprotección en contra de la edad asociada con las alteraciones cognoscitivas. Los ginsenósidos Rg₂ y Rg₃ bloquean los receptores nicotínicos de la acetilcolina y del ácido gamma amino butírico, esto da como resultado un efecto inhibitorio de la secreción de catecolaminas evocada por la acetilcolina.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza como antifatigante y tonificante en sobreesfuerzos físicos y psíquicos, decaimiento general, debilidad, alteraciones neurovegetativas, convalecencias, climaterio, senilidad, senilidad precoz.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Cápsula: adultos, de 2 a 4 cápsulas al día. Viales bebibles: de 1 a 2 viales al día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsula: 250.0 mg, 400.0 mg Suspensión, elixir: 2.0 mg/mL. Vial bebible: 1.5 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Cipla, Quirsa, Sagra, Spectrum.

GLIBENCLAMIDA.

NOMBRE GENÉRICO: Glibenclamida.

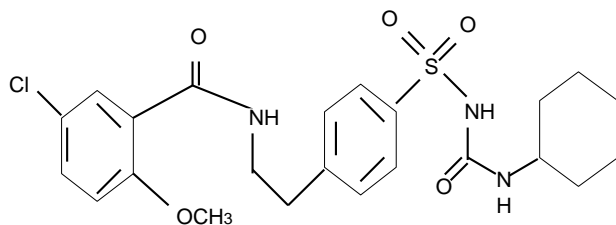
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Glibenclamidum, (2) glibenciclamida, (3) gliburida., (4) N-4-(2-(5-cloro-2-metoxibenzamina)-etil)-fenil-sulfonil -N'- ciclohexilurea., (5) N-(2-(4(((ciclohexilamino)-carbonil)amino)sulfonil)fenil)etil)-5-cloro-2-metoxibenzamida.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{23}.H_{28}.Cl.N_3.O_5.S$

ESTRUCTURA QUÍMICA: 2, 3, 4, 17



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco o casi blanco, inodoro o casi inodoro, insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es bastante soluble en agua, en éter es prácticamente insoluble; es soluble en 330.0 mL de alcohol, en 36.0 mL de cloroformo y en 250.0 mL de metanol, en cloruro de metileno es bastante soluble. Se disuelve en todas las disoluciones diluídas de hidróxidos alcalinos. Funde entre 172 y 174°C.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad; de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCION FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es una sulfonilurea, estimula el tejido insular pancreático a secretar la insulina, causando desgranulación de las células beta, con un aumento en la secreción de insulina. Por su mecanismo de acción, es ineficaz en aquellos pacientes que dependen de la insulina, o en pacientes pancreatomizados

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento de diabetes mellitus no insulino dependiente (tipo II), cuando un tratamiento puramente dietético resulte insuficiente.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Inicialmente se administra media tableta al día después de desayunar o de una comida con alto valor calórico; si con esta dosis se controla satisfactoriamente

el estado metabólico, se continuará con ella como dosis de sostén. Si el control metabólico no es satisfactorio, se aumentará la dosis a una tableta por día y se comprobará si es suficiente, de lo contrario, se subirá a una tableta y media y así sucesivamente hasta encontrar la dosis apropiada para el paciente. Sin embargo, no se tomarán más de tres tabletas al día.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta oral: 2.5, 5.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y protegidos de la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Quirsa, Moléculas Finas, Químicas Alkano.

GLIMEPIRIDA

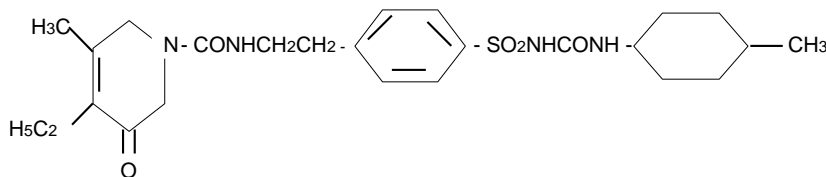
NOMBRE GENÉRICO: Glimepirida.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) 1-((p-(2-(3-etil-4-metil-2-oxo-3-pirrolino-1-carboxamida)etil)fenil)-sulfonil)-3-(4-metilciclohexil)urea.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{24}H_{34}N_4O_5S$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de aspecto cristalino o como pequeños cristales de color blanco o casi blanco, es inodoro y tiene un sabor levemente amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

En agua es fácilmente soluble en agua, levemente soluble en metanol, etanol, álcalis diluídos.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Disminuye la concentración de glucosa en sangre, al estimular la liberación de insulina desde las células beta pancreáticas. Este efecto se debe de manera principal a que aumenta la respuesta de dichas células ante el estímulo fisiológico de la glucosa.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento de la diabetes mellitus no insulina dependiente tipo 2, cuando los niveles de glucemia no puedan controlarse de manera adecuada sólo con dieta, ejercicio físico o reducción de peso.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

El tratamiento a largo plazo debe ser instaurado y controlado por un médico. La dosis inicial habitual es de 1.0 mg diario, y la dosis de mantenimiento habitual de 1.0 a 4.0 mg diarios.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tableta: 1.0, 2.0, 3.0, 4.0 mg

CASAS PROVEEDORAS:

Cipla, Indukerm Group, Química Alcano.

HEXETIDINA.

NOMBRE GENÉRICO: Hexetidina.

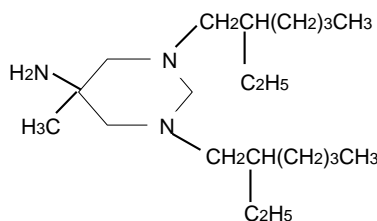
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) 5-amino-1,3-bis(2-etilhexil)hexahidro-5-metilpirimidina., (2) 5-amino-1,3-bis(2-etilhexil)perhidro-5-metilpirimidina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{21}.H_{45}.N_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un líquido viscoso.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es prácticamente insoluble en agua; es soluble en etanol, acetona y cloroformo.

Su densidad es de 0.87 g / mL aproximadamente. Su índice de refracción es 1.466

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad., de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

El mecanismo de acción no está bien definido, sin embargo se ha podido comprobar una intensa y continua reducción de la actividad de las proteasas de la saliva, y también una interferencia con el metabolismo vitamina B1, cuando esta última es utilizada por los microorganismos y esporas aerobias, esto podría

explicarse por la relación estructural entre ambas sustancias, ya que la tiamina que emplean las bacterias para su multiplicación posee el núcleo pirimidínico presente también en la hexetidina, pero con tres dobles ligaduras en el núcleo de la vitamina B1.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en procesos inflamatorios infecciosos de la cavidad bucofaríngea: amigdalitis, faringitis, gingivitis, glositis, estomatitis, piorrea, moniliasis, higiene oral y halitosis.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Lavados bucales y gargarismos con 15 mL de solución durante 30 segundos.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Colutorios: 100.0 mg / 100.0 mL.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores bien cerrados, alejados de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS: Quirsa.

HIDROCLOROTIAZIDA.

NOMBRE GENÉRICO: Hidroclorotiazida.

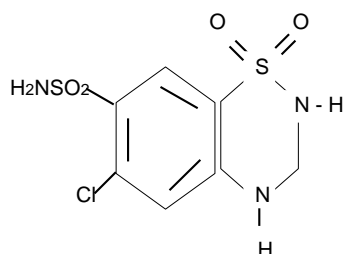
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) hydrochlorotiazidum, (2) 3,4-dihidroclorotiazida, (3) hipotiazida, (4) 1,1-dióxido-6-cloro-3,4-dihidro-2H-1,2,4-benzotiadiazina-7- Sulfonamida.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_7.H_8.Cl.N_3.O_4.S_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino, blanco o prácticamente blanco, inodoro o casi inodoro, tiene un ligero sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

En agua es poco soluble o prácticamente insoluble, es insoluble en cloroformo, éter, y en ácidos minerales diluídos. Es soluble en 200.0 mL de alcohol, 20.0 mL de acetona, dimetilformamida, N-butilamina y soluciones de hidróxidos alcalinos. En metanol es ligeramente soluble. Funde a 268°C aproximadamente y con descomposición. Su estructura presenta carga negativa.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad; de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un diurético derivado de la benzotiadizina (tiazida), con efecto diurético, naturético y antihipertensivo. El mecanismo del efecto antihipertensivo de los

diuréticos tiazídicos como la hidroclorotiazida no está totalmente conocido; las tiazidas afectan el mecanismo tubular renal de reabsorción de electrolitos, incrementando la excreción de sodio y cloruro en cantidades aproximadamente iguales. La natriuresis causa una pérdida secundaria de potasio y bicarbonato. La hidroclorotiazida incrementa la actividad de la renina en plasma, incrementa la secreción de aldosterona y reduce el potasio sérico. La coadministración con un agente antagonista de los receptores de la angiotensina II tiende a revertir la pérdida de potasio asociada con los diuréticos tiazídicos.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento de la hipertensión arterial, edemas producidos por fallos del corazón, riñón o hígado, diabetes insípida renal, hipercalciuria idiopática.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

1 a 2 comprimidos, 1 a 2 veces al día; en hipertensión arterial, la dosis es de 1 comprimido 2 veces al día. Como diurético, 25.0 a 100.0 mg en 1 ó 2 veces al día por 1 vez en días alternados o 1 vez al día durante un período de 3 a 5 días a la semana. Pediátricos: 1 a 2 mg / kg de peso corporal o de 30 a 60 mg / metro cuadrado de superficie corporal 1 vez al día como dosis única o en 2 tomas / día.

Lactantes: menores de 6 meses de edad pueden recibir hasta 3 mg/kg de peso corporal al día.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Comprimido oral: 25.0, 50.0, 100.0 mg, solución oral: 10.0, 100.0 mg / mL.

ALMACENAMIENTO: 2 (2 3, 9, 11, 17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Indukern Group.

HIDROCORTISONA

NOMBRE GENÉRICO: Hidrocortisona.

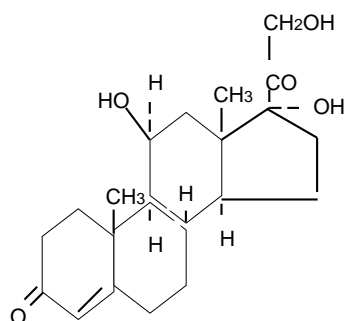
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Cortisol. (2) pregn-4-ene-3,20-diona,11,17,21-trihidroxi-, (11 beta)-

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{21}H_{30}O_5$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco o prácticamente blanco, es inodoro.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es muy poco soluble en agua y en éter, bastante soluble en acetona y en alcohol, poco soluble en cloroformo. Tiene un punto de fusión alrededor de los 200-215°C.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Pierde su estabilidad frente a la luz en presencia de álcalis y ácidos fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un corticoide de alta potencia que actúa sobre los procesos inflamatorios y alérgicos que se producen durante el transcurso de la dermatitis atópica y/o de contacto, también actúa sobre el prurito asociado con estos procesos. Posee acción vasoconstrictora (antiexudativa) y antimicótica al inhibir la reproducción celular y los procesos de síntesis en la dermis y epidermis. Modifica la respuesta inmune corporal a diversos estímulos.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento de la dermatitis atópica, dermatitis por contacto, eccema de pies y manos, eccema numular, neurodermatitis, liquen plano y dermatitis por estasis.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Tanto la crema o la loción se aplican sobre el área afectada 3 ó 4 veces al día.

La dosis en ampollas inyectables solo debe administrarse según prescriba el médico.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Preservar en contenedores cerrados, resistentes a la luz.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Crema tópica, loción tópica: 100.0 g/100.0 g o mL respectivamente. Ampollas inyectables: 500.0 mg/5.0 mL, 100.0 mg/2.0 mL, 25.0 mg/1.0 mL. Comprimido oral: 5.0, 10.0, 20.0 mg; Enema: 100.0 mg/60.0 mL.

CASAS PROVEEDORAS:

Cedrosa, Cipla, Sagra, Spectrum.

HIDROXIDO DE ALUMINIO.

NOMBRE GENÉRICO: Hidróxido de aluminio.

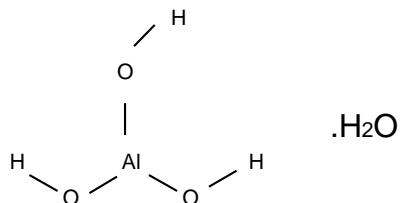
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Aluminii oxidum hidricum, (2) alumina hidratada, (3) gel seco de hidróxido de aluminio, (4) hidrato de aluminio, (5) aluminio óxido hidratado, (6) hidróxido seco de aluminio, (7) trihidrato de aluminio.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 14)

Al.(OH)₃. H₂O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Es un polvo amorfo, de color blanco, inodoro, en contacto prolongado con agua puede formar geles.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

En agua y en alcohol es insoluble prácticamente, en ácidos minerales diluídos y en soluciones de hidróxidos alcalinos si es soluble. Las dispersiones acuosas al 4% tienen un pH no mayor de 10. Funde a 300°C aproximadamente. Su estructura presenta carga neutra.

INCOMPATIBILIDADES: (1, 9, 17)

Es incompatible con agentes oxidantes; es absorbido por los ácidos fuertes. Cuando es coprecipitado con hidróxido de bismuto y reducido por hidrógeno, llega a ser violentamente inflamable en el aire. No colocar en recipientes que hayan sido lavados con agua potable, ya que es incompatible con el cloro. Se descompone en presencia de óxido de aluminio.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un antiácido no sistémico, que ejerce una acción localizada a nivel del tracto gastrointestinal. Neutraliza el pH gástrico más lentamente que los antiácidos de calcio o magnesio y su paso a través del estómago vacío puede ser tan rápido que no ejerza ningún efecto neutralizante sobre el ácido estomacal. También es un captador de iones fosfato en pacientes con fallo renal crónico o nefrolitiasis fosfática. Es un coadyuvante en la adsorción de vacunas.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en pacientes con litiasis renal y/o hiperfosfaturia, disminuyendo la absorción de fosfatos en el intestino. En la uremia y la insuficiencia renal permite el tratamiento antiácido sin riesgo de hipermagnesemia. Alivia el dolor epigástrico y está indicado en la hiperacidez gástrica, úlcera péptica, gastritis y pirosis gravídica y tratamiento con corticosteroides.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Se administran 1 a 2 tabletas o 1 a 2 cucharaditas, cada 2 ó 4 horas según prescriba el médico.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta masticable: 234 mg, gel oral: suspensión al 61.5 %.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y a temperatura inferior a los 30°C.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Moléculas Finas, Alquimia Mexicana.

HIOSCIAMINA.

NOMBRE GENÉRICO: Sulfato de hiosciamina.

SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) sulfato del éster 1 alfa H, 5 alfa H- tropan-3 alfa- ol(-)-tropato (2:1) dihidrato;

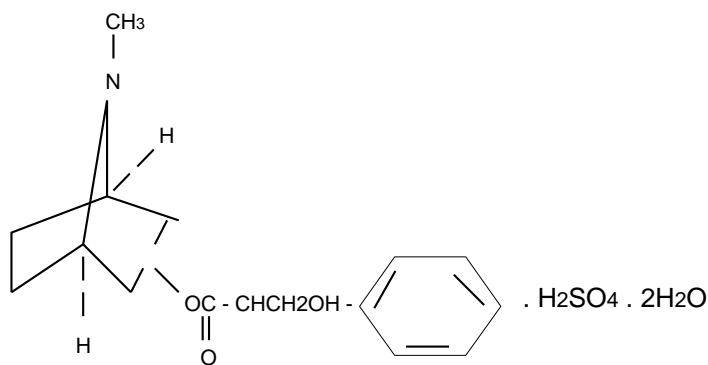
(2) sulfato de atropina. (3) Sulfato del éster 8-metil-8-azabicyclo(3.2.1)

octilico-3 con ácido Alfa-(hidroximetil)-bencenoacético(3(5)-endo) (2:1) dihidrato.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 14)

$2(C_{17}.H_{23}.N.O_3). H_2SO_4. 2H_2O$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4,17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino o como cristales de color blanco, inodoro y deliquescente.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

1.0 g es soluble en 0.5 mL de agua, en 5.0 mL de alcohol; en éter es prácticamente insoluble. El pH de una solución 1 en 100 es 5.3

aproximadamente. Cuando es previamente desecado a 105°C por 4 horas no funde debajo de los 200°C.

INCOMPATIBILIDADES: ⁽¹⁾

Es alterado por la luz.

ACCION FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es una amina terciaria, cuyo origen es natural. Es un alcaloide parasimpaticolítico aislado del “Beleño” (*Hyoscyamus Níger*).

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento de espasmos y trastornos de la motilidad del tracto gastrointestinal, espasmos y discinesias de las vías biliares, espasmos de las vías urinarias, estados espásticos de los órganos genitales femeninos como las dismenorreas; también acorta el trabajo de parto, etc. Vómitos y náuseas.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Oral o parenteral, 0.125 a 0.25 mg (125 a 250 microgramos) 2 a 4 veces al día.

Cuando la medicación parenteral es empleada, la medicación oral deberá ser substituída tan pronto como los síntomas sean controlados.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Cápsulas de liberación prolongada: 375 mcg. Elixir: 125 mcg / 5.0 mL.

Solucion oral: 125 mcg / 1.0 mL (1.0 mL: 28 gotas); Comprimido oral: 125,

130.0 mg. Solución inyetable: 500.0 mcg / 1.0 mL.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores bien cerrados, resistentes a la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Mexalc.

HIOSCINA.

NOMBRE GENÉRICO: Butilbromuro de hioscina.

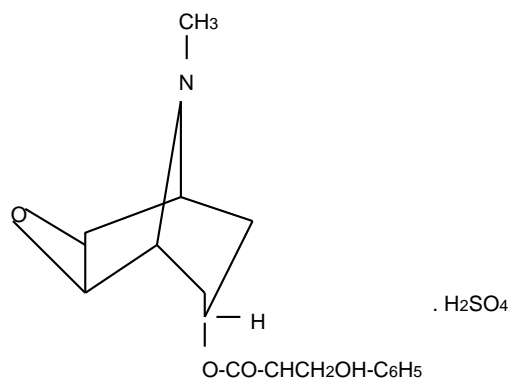
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Bromuro de N-butilhioscina., (2) butilscopolaminii bromidum., (3) butil – bromuro de escopolamina., (4) butilbromuro de (-)-(1S, 3S, 5R, 6R, 7S)-6,7-epoxitropan-3-il (S)- Tropato.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{21}.H_{30}.Br.N.O_4$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13,17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

1.0 g es soluble en 1.0 mL de agua, en 50.0 mL de etanol, en 5.0 mL de cloroformo. En éter es prácticamente insoluble. Funde entre 140 y 144°C. Una solución con concentración al 10 % en agua, tiene un pH entre 5.5 a 6.5

INCOMPATIBILIDADES: (1, 9, 11, 17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber humedad.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un anticolinérgico sintético. Actúa de manera especial sobre los ganglios autonómicos, los cuales se encuentran en los plexos parasimpáticos de los órganos internos. Su acción gangliopléjica inhibe el espasmo del músculo liso principalmente en los tractos gastrointestinal y genitourinario. El período de la distribución del N-butilbromuro de hioscina es muy breve, debido a que posee una gran afinidad tisular, se encuentra disponible dentro de los tejidos de los órganos internos en una elevada concentración. En dosis bajas bloquean los receptores de la acetilcolina, deprimiendo así los impulsos de las terminales nerviosas, mientras que en dosis elevadas, provocan estimulación antes de la de la depresión.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento de espasmos y trastornos de la motilidad del del tracto gastrointestinal, en espasmos y discinesias de las vías biliares, en espasmos de las vías urinarias, en estados espásticos de los órganos genitales femeninos (dismenorrea, acorta el trabajo de parto, etc). Vómitos y náuseas.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Adultos: 1 ó 2 grageas de 3 a 5 veces al día, ó 1 ampolla IM o IV varias veces al día. Lactantes y niños pequeños: un cuarto de ampolla 3 veces al día.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Ampollas inyectables: 20.0 mg / mL. Grageas orales: 10.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, resistentes a la luz, en un cuarto con una temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa.

IBUPROFENO

NOMBRE GENÉRICO: Ibuprofeno.

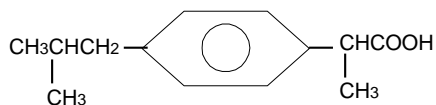
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Acido (+/-)-alfa-metil-4-(2-metilpropil)-bencenoacético. (2) ácido (+/-)-para-isobutilhidratrópico. (3) ácido (+/-)-2-(para-isobutilfenil) propiónico.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{13}.H_{18}.O_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco o casi blanco; tiene un olor y sabor suave característico.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Escasamente soluble en etilacetato. Muy soluble en alcohol, en metanol, en acetona y en cloroformo. Es muy poco soluble o prácticamente insoluble en agua. Funde entre 74 y 77°C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Es incompatible con agentes oxidantes. Se descompone en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Su mecanismo de acción no está completamente entendido. Como otros AINEs, los efectos antipiréticos, analgésicos y antiinflamatorios pueden ser debidos a la inhibición de la sintetasa de la prostaglandina, por su efecto sobre la ciclooxigenasa en la cascada del ácido araquidónico.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Indicado en el tratamiento de la artritis reumatoidea, osteoartritis y otras entidades reumáticas. Analgésico en dolores leves o moderados: menstruales y dentales musculoesqueléticos, posquirúrgicos, en dismenorrea primaria.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Una tableta cada 6-8 horas. Suspensión oral: 30 a 40 mg / kg de peso corporal, al día (fraccionada en 3 a 4 tomas) según prescripción médica.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta oral, cápsula oral: 400.0, 600.0 mg. Suspensión oral: 100.0 mg / 5 mL. Suspensión oral infantil: 2.0 g / 100.0 mL. Gotas pediátricas: 40.0 mg / 1.0 mL.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores bien cerrados, en un ambiente frío, seco y bien ventilado.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Indukern Group, Moléculas Finas, Químicas Alkano.

IPATROPIO.

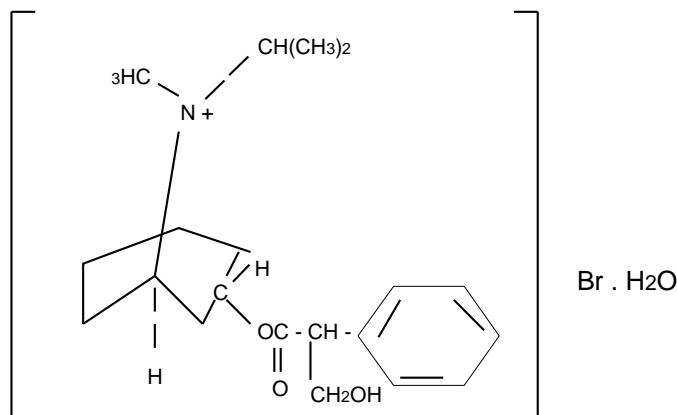
NOMBRE GENÉRICO: Bromuro de ipatropio.

SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Bromuro de ipratoprio, (2) bromuro de (endo, sin)- (+/-) 3-(hidroxi-1-oxo-2-fenilpropoxi)-8- metil-8-(1-metiletil)-, (3) 8-azaniabicyclo (3.2.1) octano monohidrato., (4) bromuro de (8r)-3 alfa-hidroxi-8-isopropil-1 alfa H, 5 alfa H-tropanio (+/-)tropato monohidrato.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

C₂₀.H₃₀.Br.N.O₃. H₂O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)**DESCRIPCIÓN:** (1, 12, 13, 17)

Se presenta como cristales blancos, tiene sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es completamente soluble en agua o alcohol, insoluble en cloroformo o éter. Tiene una baja solubilidad en lípidos. Es bastante estable en soluciones neutras y ácidas; se hidroliza rápidamente en soluciones alcalinas.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad., de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Inhibe los reflejos vagales a nivel de la musculatura lisa bronquial, mediante la antagonización de la acción de la acetilcolina, a nivel de los receptores colinérgicos. También puede inhibir la liberación de mediadores químicos potenciada por acetilcolina mediante bloqueo de los receptores colinérgicos de la superficie de los mastocitos.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Aerosol: alivio del broncoespasmo en asma bronquial de cualquier etiología, bronquitis crónica, enfisema pulmonar crónico. Solución para respirador: ataque agudo de asma, enfisema.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

La que el médico señale en cada caso en particular. Aerosol: niños: 1 a 2 inhalaciones, 2 a 4 veces al día; adultos: 2 inhalaciones consecutivas, 3 a 6 veces al día. Solución para respirador: deberá administrarse mediante un sistema de nebulización adecuado en vehículo de solución salina normal.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Solución para respirador: 250, 500, 750 mcg / 2.0 mL. Aerosol: 20 mcg dosis.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa.

KETOCONAZOL.

NOMBRE GENÉRICO: Ketoconazol.

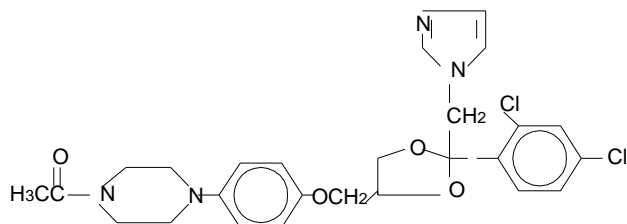
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Ketoconazolum. (2) Cis-1-acetil-4-(4-((2-(2,4-diclorofenil-2-(1H-imidazol-1-ilmetil)). (3) 1,3-dioxolan-4, il)metoxi)fenil)-piperazina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{26}.H_{28}.Cl_2.N_4.O_4$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino blanco o casi blanco, ligeramente amargo e inodoro.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

En agua es prácticamente insoluble, es soluble en alcohol, cloroformo, acetona, ácidos, metiliden y metanol. Es muy soluble en cloruro de metileno. Funde entre 148 y 152°C.

INCOMPATIBILIDADES: (1, 17)

Como es débilmente dibásico, requiere acidez para su disolución y absorción. Es incompatible con agentes oxidantes. Se descompone en presencia de ácido clorhídrico, óxidos de nitrógeno, monóxido y dióxido de carbono, vapores y gases tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un derivado imidazólico sintético con acción fungistática, que actúa alterando la permeabilidad de la membrana fúngica al inhibir la síntesis de ergosterol, lo que implica una alteración de la permeabilidad de la membrana celular; un

aumento del volumen de la célula lo que hace su superficie irregular y además induce a la acumulación de material necrótico en las vacuolas centrales que conllevan a la citólisis. Estas acciones son las que producen su acción fungistática y fungicida sobre hongos y levaduras.

USOS: (1, 6, 12, 13)

En tabletas se utiliza en micosis superficiales, candidiasis vaginal, micosis de piel, pelo, uñas, membranas mucosas; candidiasis oral, candidiasis del tracto digestivo e intestinal, micosis profundas, dermatomicosis. Tiñas, pitiriasis. En crema se utiliza en micosis superficiales, pie de atleta, tiñas de manos, brazos, cara y piel.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Tabletas: micosis superficiales y profundas, 1 tableta al día; micosis vaginal 2 tabletas al día por 5 días. Crema: 1 aplicación al día.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tabletas: 200.0 mg, óvulos vaginales: 400.0 mg, crema tópica, polvo: 2.0 g / 100.0 g, gel o suspensión champú: 2.0 g / 100.0 mL ó g.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y protegidos del aire y de la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Moléculas Finas, Químicas Alkano.

KETOPROFENO.

NOMBRE GENÉRICO: Ketoprofeno.

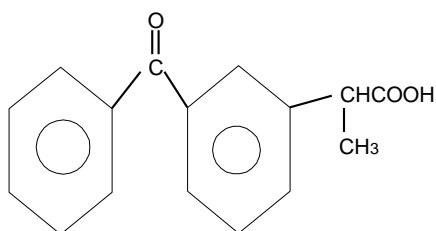
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Ketoprofenum, (2) ácido 3-benzoil-alfa-metil-bencenoacético, (3) ácido (+/-)-m-benzoilhidratrópico, (4) ácido benzoil-3-fenil-2-propiónico.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

C₁₆.H₁₄.O₃

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo de color blanco o casi blanco, inodoro o casi inodoro, no higroscópico.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

En agua es prácticamente insoluble; es muy soluble en alcohol, cloroformo, cloruro de metileno, éter, acetona; soluble en metanol, en bases fijas. Funde entre los 94 y 97°C. Es ácido y altamente lipofílico.

INCOMPATIBILIDADES: (1, 17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad; de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un analgésico, antiinflamatorio y antipirético de tipo no esteroídico, del grupo de los ácidosarilpropiónicos, con propiedades antiinflamatorias más débiles que las de otros antiinflamatorios no esteroídicos. Actúa impidiendo la síntesis de prostaglandinas y otros prostanoides, mediante la inhibición competitiva y reversible de la ciclooxigenasa.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se asocia al antibiótico de elección, en amigdalitis, faringitis, laringitis, faringoamigdalitis, bronquitis, otitis, sinusitis y otros padecimientos que cursan con inflamación, exudado, dolor. También está indicado en esguinces, bursitis, contusiones, desgarres musculares, tendinitis, torticollis. Como antiinflamatorio y analgésico en ginecología y cirugía.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Adultos: de 100 a 200 mg diarios según los síntomas que se presenten, administrados cada 8 a 12 horas con alimentos. El gel se aplica de una a tres veces diarias.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Cápsula, gragea: 50.0, 100.0 mg., cápsula de liberación prolongada:150.0, 200.0 mg. Supositorio: 100.0 mg. Solucion inyectable: 50.0 mg / 1.0 mL. Gel: 25.0 mg / 1.0 g de gel.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados.

CASAS PROVEEDORAS:

Químicas Alkano, Mexalc.

KETOTIFENO.

NOMBRE GENÉRICO: Fumarato de ketotifeno.

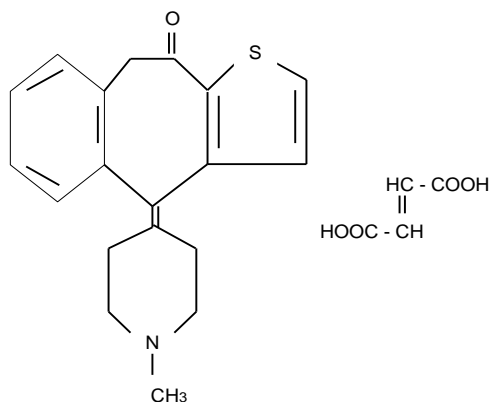
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Ketotifeni fumaratum, (2) 4-(1-metil-4-piperidilideno)-4H-benzo (4,5) ciclohepta (1,2-b) tiofen-10(9H)-ona, (3) 10H-benzo (4,5)-ciclohepta (1,2-b)tiofen-10-ona,4,9-dihidro-4-(1- metil-4-piperidinilideno)-(E)-2-butenodiato (1:1). (4) Fumarato de 4,9-dihidro-4-(1-metil-4-piperidilideno)-10H-benzo(4,5)-ciclo hepta (1,2-b) tiofen-10-ona.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{19}.H_{19}.N.O.S. C_4.H_4.O_4$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es fácilmente soluble en agua; soluble en metanol., moderadamente soluble en cloroformo. Funde entre 190 y 196°C con descomposición.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad; de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Muestra propiedades antiasmáticas, actuando por inhibición de la liberación de histamina y de las sustancias de reacción lenta de anafilaxia. También posee actividad antihistamínica.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Está indicado en la profilaxis a largo plazo del: asma bronquial de todo tipo, incluyendo formas mixtas; bronquitis alérgica, síntomas asmáticos asociados a la fiebre del heno. En la profilaxis y tratamiento de: alergias multisistemas, rinitis alérgica, reacciones cutáneas alérgicas.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Tabletas: adultos: 1 tableta dos veces al día. Jarabe: adultos: 5.0 mL dos veces al día., niños: menos de 14.0 kg: 2.5 mL, dos veces al día., de 14 a 25 kg: 2.5 mL dos veces al día., 25 kg o más: 5.0 mL dos veces al día.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Cápsula, tableta: 1.0 mg. Jarabe, solución oral: 0.2 mg / 1.0 mL. Colirio: 0.25 mg / 1.0 mL y 0.50 mg / 1.0 mL.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados. Se debe tener cuidado frente al calor y la humedad.

CASAS PROVEEDORAS:

Químicas Alkano.

LANSOPRAZOL

NOMBRE GENÉRICO: Lansoprazol.

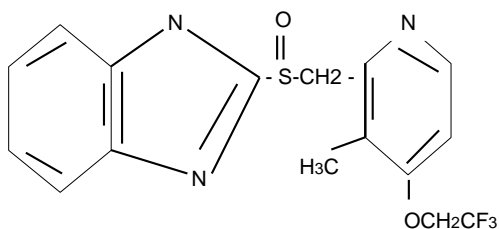
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Lansoprazole. (2) 2-(((3-metil-4-(2,2,2-trifluoroetoxi)-2 piridil) metil)sulfinil) - benzimidazole.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{16}H_{19}N_3SO_2F_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de color blanco o amarillo pálido, es inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es moderadamente soluble en agua, fácilmente soluble en metanol, etanol, prácticamente soluble en álcalis diluídos.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es estable a temperatura ambiente, se degrada de manera ligera cuando existen elevadas temperaturas o humedades relativamente altas, la degradación puede verse acompañada de una coloración marrón.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Pertenece a la clase de compuestos antsecretorios, los bencimidazoles sustituidos, los mismos que no poseen una actividad anticolinérgica o la acción a nivel de los bloqueadores H₂ de la histamina, pero suprimen la secreción ácida del estómago por una inhibición de la enzima (H⁺-K⁺)-ATPasa de la superficie secretoria de las células parietales gástricas. Debido a que este sistema enzimático está relacionado con la bomba productora de protones dentro de la célula parietal, el lansoprazol ha sido calificado como un inhibidor de tal bomba del estómago; en tal sentido, tiene la cualidad de bloquear la última instancia del proceso de producción de ácido por parte del estómago. Este efecto es dosis-dependiente y conduce a la inhibición de no solamente la secreción ácida gástrica inducida, sino de la secreción ácida basal y esto independiente del estímulo.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado en el tratamiento de esofagitis por reflujo, úlcera duodenal, úlcera gástrica, síndrome de Zollinger-Ellison, erradicación de *Helicobacter Pylori* y otras condiciones patológicas de hipersecreción gástrica.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

1 cápsula, de preferencia media hora antes del desayuno, el tiempo de tratamiento lo establece el médico que prescribe.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en contenedores cerrados, alejados de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsula: 15.0, 30.0 mg. Polvo para suspensión: 30.0 mg

CASAS PROVEEDORAS

Alquimia Mexicana, Mexalc, Sagra, Spectrum.

LEVODROPROPICINA

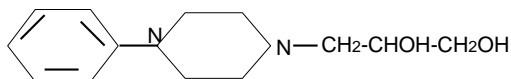
NOMBRE GENÉRICO: Levodropropicina

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Levodropropizina. (2) S (-)-3-(4-fenil-1-piperazinil) 1,2-propanodiol. (3) 3-(4-fenil-1-piperazinil)-1,2-propanodiol.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{13}H_{20}N_2O_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como polvo de aspecto microcristalino o como pequeños cristales de color blanco, es levemente inodoro, presenta un sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es muy soluble en agua, poco soluble en metanol, etanol. Es prácticamente insoluble en éter, ligeramente soluble en álcalis diluídos.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Los efectos supresores de la tos, los realiza principalmente a nivel periférico, a través de una acción sobre el árbol traquebronquial. Los efectos supresores de la tos se producen al ser inhibidas las vías aferentes que regulan el reflejo tusígeno. La levodropropizina bloquea la liberación de neuropéptidos y sustancias inflamatorias, evitando la activación de las fibras C en tráquea, bronquios y pulmones. La acción inhibitoria de las fibras C, impide que se desencadene el reflejo de la tos, así como la hipersecreción de moco y hiperreactividad bronquial.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento sintomático de la tos.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

En gotas (cada gota contiene 3.0mg), adultos y niños mayores de 12 años: 20 gotas cada 8 horas. Niños mayores de 2 años: 1.0 mg/kg cada 8 horas. En jarabe, adultos y niños mayores de 12 años: 10.0 mL cada 8 horas. Niños mayores de 2 años: de 10.0-20.0 kg: 3.0 mL cada 8 horas, de 21.0-30.0 kg: 5.0 mL cada 8 horas.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Elixir: 60.0 mg/1.0 mL Solución oral: 6.0 mg/mL Gotas: 60.0 mg/mL

CASAS PROVEEDORAS

Sagran, Spectrum, Transopharm.

LIDOCAINA

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de lidocaína.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

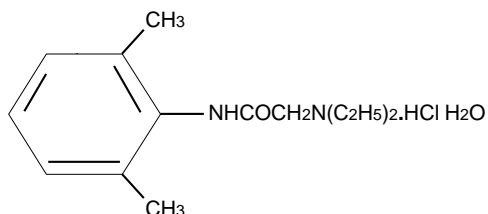
(1) Acetamida 2-(dietilamino)-N-(2,6-dimetilfenil)-, monoclorhidrato hidratado de.

(2) 2-(dietilamino)-2',6'-acetoxilidida monoclorhidrato monohidrato.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{14}H_{22}N_2O \cdot HCl \cdot H_2O$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de color blanco, es inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Tiene un punto de fusión alrededor de los 70°C, tiene un punto de ebullición entre los 125-128°C, su densidad es de 1.04 g/mL

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes, la descomponen los óxidos de nitrógeno, monóxido y dióxido de carbono.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

La lidocaína bloquea tanto la iniciación como la conducción de los impulsos nerviosos mediante la disminución de la permeabilidad de la membrana neuronal a los iones sodio y de esta manera la estabilizan reversiblemente. Dicha acción inhibe la fase de despolarización de la membrana neuronal, dando lugar a un potencial de acción de propagación insuficiente y al consiguiente bloqueo de la conducción.

USOS: (1,6,12,13)

Se le utiliza como anestésico local, para el alivio de dolores musculares, golpes, contusiones y esguinces.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Aplíquese de dos a tres veces al día en la parte adolorida frotando ligeramente, al desaparecer los síntomas seguir usando el preparado una vez al día al menos por 15 días. En caso de irritación excesiva en la piel, suspéndase de inmediato la aplicación.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Ampollas inyectables: 20.0 mg/mL. Jalea, solución viscosa: 2.0 g/100.0 mL
Spray: 10.0 g/100.0 g de spray. Ungüento tópico: 5.0 g/100.0 g. Solución
tópica: 10.0 g/100.0 mL. Solución ótica: 1.0 g/100.0 mL

CASAS PROVEEDORAS

Quirsa, Sagra, Transopharm.

LOPERAMIDA.

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de loperamida.

SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Monoclorhidrato de 4-(4-clorofenil)-4-hidroxi-N,N-dimetil-alfa, alfa-difenil-1-piperidinbutanamida. (2) 4-(p-clorofenil)-4-hidroxi-N,N-dimetil-alfa, alfa-difenil-1-

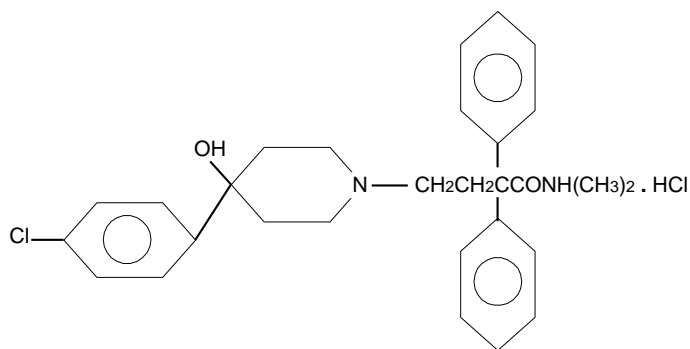
piperidin butiramida, monoclórhidrato. (3) Loperamidi hydrochloridum. (4)

Hidrocloruro de loperamida

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{29}.H_{33}.Cl.N_2.O_2. HCl$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo amorfo o microcristalino de color blanco a amarillo pálido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es ligeramente soluble en agua y ácidos diluídos; es muy soluble en cloroformo, isopropanol y metanol, etanol. Es prácticamente insoluble en éter. Funde cerca de 225°C, con descomposición.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad; de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un agente antidiarreico, derivado de la peptidina, inhibe el peristaltismo y las secreciones gastrointestinales, aumentando así la absorción digestiva de agua al quedar retenido el bloqueo fecal en el intestino.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Está indicada la loperamida en el tratamiento sintomático de diarreas agudas y crónicas, diarreas inespecíficas, diarreas virales de la infancia, gastroenteritis, enteritis, colitis agudas, colitis crónica, colitis ulcerativa, etc. También está indicada en terapia antidiarreica de mantenimiento prolongado, y algunas veces como tratamientos masivos de diarreas epidémicas.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

2 cápsulas al inicio, seguida de 1 cápsula después de cada deposición. Niños mayores de 2 años, de 0.08 a 0.24 mg por kg de peso al día, divididas en 2 ó 3 dosis.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Cápsula oral: 2.0 mg, solución oral, jarabe: 0.2 mg / mL., gotas: 2.0 mg / mL

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y protegido de la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Químicas Alkano.

LORATADINA

NOMBRE GENÉRICO: loratadina.

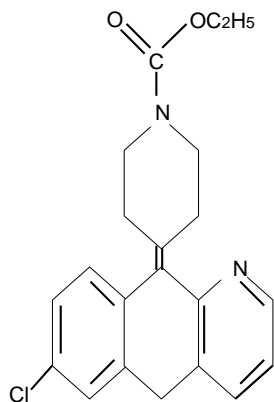
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) 1-piperidinocarboxílico ácido, 4-(8-cloro-5,6-dihidro-11H-benzo (5,6) ciclohepta (1,2-b) piridin-11-ilideno-, etilester. (2) Etil 4-(8-cloro-5,6-dihidro-11H-benzo (5,6)-ciclohepta (1,2-b) piridin-11-ilideno)-1-piperidinocarboxilato.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{22}H_{23}ClN_2O_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino o como pequeños cristales de color blanco, es inodoro y tiene un leve sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es insoluble en agua. Tiene un punto de fusión entre los 134-136°C, su densidad es 1.308 g/mL

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Pertenece a una nueva generación de antihistamínicos que no tienen efecto sedante. Su mecanismo de acción es por competencia con la histamina sobre los receptores H1 de las células efectoras. No bloquea la liberación de histamina, pero antagoniza en diversos grados la mayoría de los efectos farmacológicos de la histamina, incluyendo la urticaria y el prurito. No tiene acción anticolinérgica significativa. Es un broncodilatador leve, por lo tanto bloquea la bronco constricción inducida por la histamina en los pacientes asmáticos; disminuye el bronco espasmo inducido por ejercicio y la hiperventilación secundaria al bronco espasmo.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado para el alivio de los síntomas nasales y oculares de la congestión de las mucosas respiratorias superiores, como las observadas en el caso de la rinitis alérgica y el resfriado común, estornudos, prurito, rinorrea. También para el alivio de síntomas y señales de urticaria crónica, y otras afecciones dermatológicas alérgicas.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Adultos y niños mayores de 12 años: administrar una tableta o dos cucharaditas (10.0 mg) de jarabe, una vez al día. Niños de 2 a 12 años: si su peso es mayor a 30.0 kg, administrar dos cucharaditas (10.0 mg) de jarabe, una vez al día. Si

su peso es menor a 30.0 kg, administrar una cucharadita (5.0 mg) de jarabe, una vez al día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en un lugar frío, seco, protegido de la luz, el contenedor debe ser bien cerrado.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsula, tableta: 10.0 mg. Solución, jarabe: 5.0 mg/5.0 mL. Solución gotas: 1.0 mg/mL 1.0 mL contiene 20 gotas.

CASAS PROVEEDORAS

Alfa Delta, Cipla, Quirsa, Spectrum.

LOSARTAN.

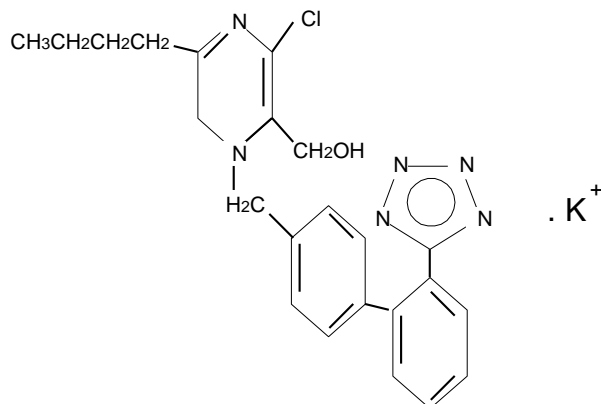
NOMBRE GENÉRICO: Losartan potásico.

SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Sal monopotásica del metanol-2-butil-4-cloro-1-(p-(o-1H- tetrazol-5-il fenil) benzil)-5-imidazol.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

C₂₂.H₂₂.Cl.K.N₆.O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)**DESCRIPCIÓN:** (1, 12, 13, 17)

Se presenta como cristales de color blanco

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es libremente soluble en agua, alcoholes; es libremente soluble en solventes orgánicos comunes tales como acetonitrilo y acetona etilmetílica. Funde entre 182 y 185°C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad; de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un antagonista reversible competitivo, y su metabolito activo derivado 5-ácido carboxílico, antagonista no competitivo de los receptores AT1 de la angiotensina II, bloquean los efectos de vasoconstricción y secreción de aldosterona mediante el antagonismo selectivo de la unión de angiotensina II a

los receptores AT1, sin importar las vías de síntesis de la misma y sin demostrar ninguna actividad agonista.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento de la hipertensión, y como coadyuvante en el tratamiento de insuficiencia cardíaca congestiva.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

La dosis inicial es 50.0 mg diarios con o sin las comidas. El losartán se puede administrarse una o dos veces al día en un rango de 25 a 100 mg, teniendo en consideración las precauciones señaladas para pacientes que sufren trastornos hepáticos o renales. El losartán puede ser administrado con otros agentes antihipertensivos.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta oral: 12.5, 50.0, 100.0 mg

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, alejados de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Químicas Alkano.

MEBENDAZOL.

NOMBRE GENÉRICO: Mebendazol.

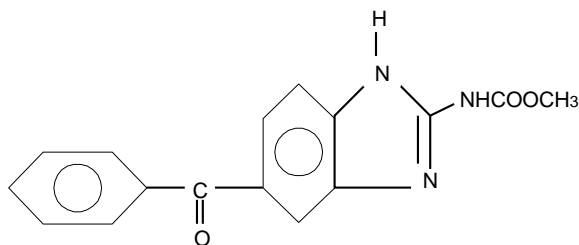
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13,)

(1) Mebendazolium, (2) mebutar, (3) ester metílico del ácido (5-benzoil-1H-benzimidazol-2-il)-cárbamico. (4) 5-benzoil-2-benzimidazolcarbamato de metilo.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{16}.H_{13}.N_3.O_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como polvo polimorfo, higroscópico, de color blanco o ligeramente amarillento, levemente inodoro.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es prácticamente insoluble en agua, alcohol, cloroformo, cloruro de metileno, éter y ácidos minerales. Es muy soluble en ácido fórmico. Funde alrededor de los 290°C.

INCOMPATIBILIDADES: (1)

Es incompatible con ácidos fuertes y bases fuertes especialmente.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un agente antihelmíntico de amplio espectro, con acción helmíntica, larvicidas y ovicida, siendo efectivo frente a nematodos y ciertos cestodos, tales como *Himenolepis nana*, *Taenia saginata*, *Taenia solium* y *Equinococcus granulosus*. Bloquea la captación de glucosa por los helmintos susceptibles, agotando así el glucógeno almacenado dentro del parásito; la reducción del glucógeno hace que disminuya la formación de ATP, esencial para la supervivencia y reproducción del gusano.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Es eficaz contra: Enterobiasis, trichiuriasis y uncinariasis, en infecciones únicas o mixtas. Se obtienen resultados variables contra *S. estercoralis* y al tratar infestaciones de la res y el puerco. Elimina eficazmente oxiuros, áscaris, tricocéfalos, anquilostoma, estrongiloides y algunas tenias.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

En tricocefalosis, ascaridiasis, uncinariasis y oxiuriasis. 1 cucharadita (5.0 mL) o una tableta 2 veces al día después de la primera y última comida, por 3 días seguidos, independientemente del peso corporal o de la edad. El tratamiento rutinario es para adulto, 2 tabletas cada 12 horas por un día, y para niños 15.0 mL cada 12 horas por un día.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta: 100.0 mg, suspensión oral: 100.0 mg / 5.0 mL.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y protegidos de la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Quirsa, Moléculas Finas, Químicas Alkano, Alfa Delta.

MECLIZINA

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de meclizina

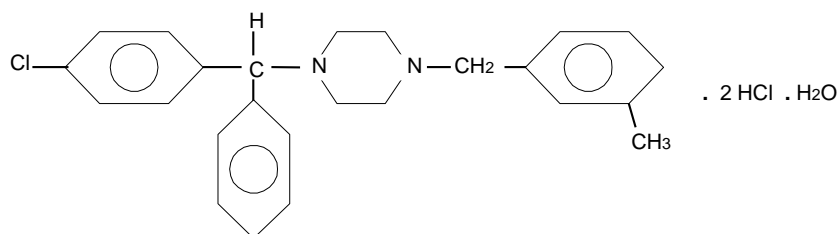
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Clorhidrato de meclozina. (2) dihidrocloruro de 1-p-clorobenzidril-4m-metilbenzopiperazina. (3) diclorhidrato de 1-((4-clorofenilmetil)-4-((3-metilfenil)metil)-piperazina, monhidratado. (4) medicina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{25}H_{27}ClN_2 \cdot 2HCl \cdot H_2O$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino ligeramente amarillento, tiene un olor suave, es insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es prácticamente insoluble en agua y éter; totalmente soluble en cloroformo, en piridina y en mezclas de alcohol-ácido-agua; es ligeramente soluble en alcohol y en ácidos diluídos. Tiene un punto de fusión entre los 217-224°C

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Tiene propiedades antihistamínicas y anticolinérgicas con una duración de acción prolongada. El sitio y mecanismo de acción por el cual controla el vértigo, en varias condiciones, no ha sido claramente definido, estudios farmacológicos efectuados con otros antihistamínicos muestran que las estructuras periféricas laberínticas son quizá el sitio de acción y se puede resumir que la meclizina tenga una manera similar de actuar.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicada en la profilaxis y alivio sintomático de náuseas, vómito y vértigo, trastornos vestibulares.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Salvo prescripción médica. Adultos y niños mayores de 6 años: tomar una cucharadita (5.0 mL) cuatro veces al día. Niños menores de 6 años: tomar media cucharadita (2.5 mL) cuatro veces al día. La dosis normal para comprimidos es de un comprimido tres veces al día y serán utilizados en adultos o niños mayores.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Debe preservarse en contenedores bien cerrados.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimido oral: 12.5, 25.0, 50.0 mg. Comprimido masticable: 25.0 mg.

Jarabe: 240.0 mg/100.0 mL

CASAS PROVEEDORAS

Retecma, Sagra, Transopharm.

MEDROXIPROGESTERONA.

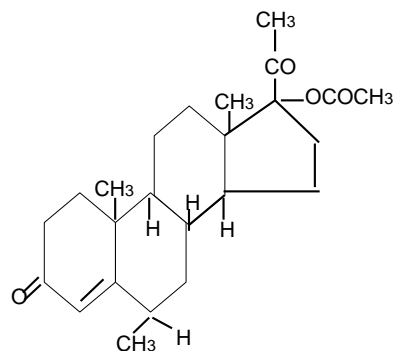
NOMBRE GENÉRICO: Acetato de medroxiprogesterona.

SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) 6-alfa-1,7-alfa hidroxiprogesterona o medroxiprogesterona acetato. (2) 6 alfa -pregn-4-eno-3,20-diona,17-acetiloxi-6-metil. (3) 17-hidroxi-6 alfa-metilpregn-4-eno-3,20-diona acetato. (4) Medroxiprogesteroni acetas, (5) Metilpregnona, (6) Metilacetoxiprogesterona.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

C₂₄.H₃₄.O₄

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)**DESCRIPCIÓN:** (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco o casi blanco e inodoro, estable al aire.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es insoluble en agua, en 50.0 mL de acetona, en 10.0 mL de cloroformo, en 60.0 mL de dioxano., es ligeramente soluble en metanol y en éter. Funde entre 205 y 209°C.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad; de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un progestágeno sintético estructuralmente relacionado con la progesterona, que actúa inhibiendo la secreción de gonadotropina hipofisiaria, con la inhibición consiguiente de la maduración folicular y de la ovulación.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Está indicada en el tratamiento de las irregularidades menstruales y en otros trastornos provocados por una secreción endocrina inadecuada de la hormona del cuerpo amarillo.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

La dosis y tratamiento deben adaptarse a las indicaciones específica y a la respuesta terapéutica en cada paciente.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Solución inyectable: 150.0 mg / 1.0 mL, 500.0 mg / mL, 1.0 g / 5.0 mL; tableta oral: 2.5, 5.0, 10.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 1)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y protegidos de la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Químicas Alkano.

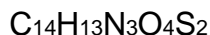
MELOXICAM

NOMBRE GENÉRICO: Meloxicam.

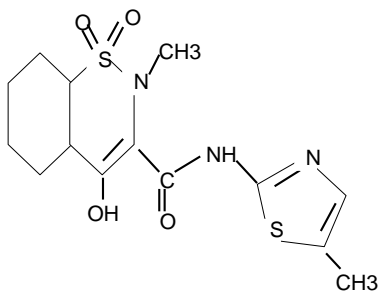
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) 4-hidroxi-2-metil-N-(5-metil-2-tiazolil)-2H-1,2-benzotiazina-3-carboxamida 1,1-dióxido.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)



ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de color blanco, es inodoro y tiene un leve sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es fácilmente soluble en agua, levemente soluble en metanol, etanol.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es uno de los derivados del oxicam, una clase de ácidos enólicos con propiedades antiinflamatorias y antipiréticas. Meloxicam es un antiinflamatorio no esteroideo con intensa acción, puede ser mejor tolerado que el ácido acetilsalicílico o la indometacina. Su mecanismo de acción se debe a su

capacidad para evitar la síntesis de prostaglandinas a través de la inhibición selectiva de la ciclooxigenasa 2 (COX-2), enzima mediadora del proceso inflamatorio en el sitio de lesión. Inhibe la síntesis de prostaglandinas con una potencia mayor en el sitio de la inflamación y no sobre la mucosa gástrica o en los riñones.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento de artritis, artrosis, tratamiento de enfermedades reumáticas, en estados agudos o crónicos, artritis reumatoidea, osteoartritis (enfermedad articular degenerativa), etc.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Dependiendo de la índole y de la intensidad del proceso, se administra en dosis de 7.5 mg o 15.0 mg, dos o un comprimido respectivamente, en una sola toma al día. La dosis máxima recomendable es de 15.0 mg al día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimido, supositorio: 7.5, 15.0 mg Suspensión oral: 150.0 mg/100.0 mL

Solución inyectable: 15.0 mg/1.5 mL

CASAS PROVEEDORAS

Cipla, Quirsa, Transopharm.

METOCARBAMOL.

NOMBRE GENÉRICO: Metocarbamol.

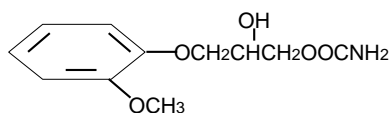
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) 1-carbamato de 3-(2-metoxifenoxi)-1,2-propanodiol. (2) 1-carbamato de 3-(o-metoxifenoxi)-1,2-propanodiol.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{11}.H_{15}.N.O_5$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo fino de color blanco, inodoro o con un leve olor característico.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

1.0 g es soluble en 40.0 mL de agua. Es completamente soluble en alcohol en presencia de calor; es levemente soluble en cloroformo, insoluble en benceno y en n-hexano. Funde entre 93 y 97°C. Si se pulveriza previamente puede fundir a 90°C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES: (1, 9, 11, 17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad; de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un relajante del músculo esquelético de acción central y es un derivado carbamato de la guaifenesina. Su mecanismo de acción en los humanos aún no ha sido establecido, pero podría deberse a depresión general del sistema nervioso central (SNC). No tiene acción directa sobre el mecanismo contráctil del músculo estriado, la placa terminal motora o la fibra nerviosa.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Está indicado en el tratamiento de trastornos neuromusculares, dolor agudo de espalda asociado a espasmo muscular. También se utiliza en traumatología: padecimientos de discos intervertebrales posoperatorias, espasmo muscular agudo asociado a lesión por esfuerzo de torcedura; también se utiliza durante las intervenciones ortopédicas.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Tableta: adultos 2 tabletas 4 veces al día., solución inyectable: 1 ampolla diaria.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta oral: 0.5 g, solución inyectable: 1.0 g / 10.0 mL.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores cerrados.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Cipla, Quirsa, Químicas Alkano, Mexalc, Alfa Delta.

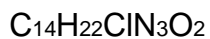
METOCLOPRAMIDA

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de metoclopramida.

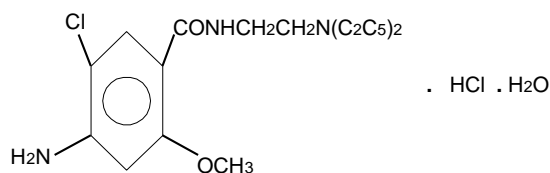
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

- (1) Metoclopramida-3-beta-hidroxi-11-oxo-121-oleanen-30-oico.
- (2) Benzamida, 4-amino-5-cloro-N-(2-(dietilamino)etil)-2-metoxi- (9Cl)
metoclopramida.
- (3) o-Anisamida, 4-amino-5-cloro-N-(2-(dietilamino)etil)- (8Cl).
- (4) 2-Metoxi-4-amino-5-cloro-N,N-dimetilaminoetil)benzamida.
- (5) 2-Metoxi-5-cloroprocaïnamida.
- (6) 4-Amino-5-cloro-2-metoxi-N-(beta-dietilaminoetil)benzamida.
- (7) 4-Amino-5-cloro-N-(2-(dietilamino)etil)-2-metoxibenzamida.
- (8) 4-Amino-5-cloro-N-(2-(dietilamino)etil)-o-anisamida.
- (9) 5-Cloro-2-metoxiprocaïnamida.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)



ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de aspecto cristalino, de color blanco o casi blanco, es inodoro y levemente amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es medianamente soluble en agua, ligeramente soluble en metanol, etanol; es muy soluble en álcalis diluídos.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es una benzamina modificadora del comportamiento digestivo, con propiedades antieméticas y de gran tolerancia por los pacientes. Su modo de acción es el siguiente: primero acelera el vaciamiento gástrico, acelera el tránsito del contenido intestinal desde el duodeno hasta la válvula ileocecal, sin efecto sobre el colon, prevención o disminución de náuseas y vómitos.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en trastornos de la motilidad gastrointestinal, en hipo, náuseas y vómito, en la sensación de pesadez, meteorismo y aerofagia.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

La dosis puede variar según el peso la edad, y queda a juicio del médico la prescripción necesaria para cada paciente.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Supositorio para adulto: 20.0 mg. Solución gotas: 0.1 mg/gota (1.0 mg/1.0 mL).

Solución inyectable: 10.0 mg/2.0 mL. Jarabe: 10.0 mg/5.0 mL. Tableta

oral: 10.0 mg

CASAS PROVEEDORAS

Chemagis, Quirsa, Sagraan, Transopharm.

METRONIDAZOL.

NOMBRE GENÉRICO: Metronidazol.

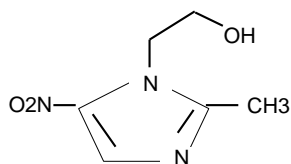
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Metronidazolium. (2) 2-metil-5-nitro-1H-imidazol-1-etanol. (3) 2-metil-5-nitroimidazol-1-etanol.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_6.H_9.N_3.O_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino o cristales de color blanco o blanco amarillento, inodoro o con olor suave y sabor ligeramente salino o amargo, es estable al aire.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es soluble en 100.0 mL de agua, en 250.0 mL de cloroformo, y en 200.0 mL de alcohol; es ligeramente soluble en éter. Las soluciones acuosas saturadas tienen un pH de 6.5 proximadamente. Funde entre 159 y 163°C.

INCOMPATIBILIDADES: (11, 17)

Se oscurece en presencia de la luz. Es incompatible con agentes oxidantes fuertes. Se descompone en presencia de óxidos de nitrógeno, monóxido y dióxido de carbono, nitrógeno, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un derivado del 5-nitroimidazol con actividad frente a protozoos y bacterias anaeróbicas, presentando además efecto radiosensibilizante en células con características tumorales hipóxicas. Su mecanismo de acción se realiza por una alteración del ADN de los gérmenes susceptibles, impidiendo su síntesis.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento de la amebiasis intestinal aguda y crónica, y en amebiasis extraintestinal (absceso hepático). Vaginitis, cervicitis y uretritis por *Trichomonas vaginales* y/o *Haemophilus vaginalis* (*Gardnerella*). En síntomas intestinales provocados por *Giardia Lamblia*.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Trichomoniasis: 2 tabletas orales 2 veces al día, para el hombre o la mujer por 10 días; además la mujer usará 1 tableta vaginal, cada día por 10 días. Niños: 1 cucharadita 4 veces al día durante 10 días. Giardiasis: Adultos: 1 tableta oral 3 veces al día, durante 5 días. Niños: 1 cucharadita 4 veces al día durante 5 días. Amebiasis: Adultos: 2 tabletas orales 4 veces al día por 8 días. Niños: 1 cucharadita 4 veces al día por 8 días.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta oral: 250.0, 500.0 mg; tableta vaginal (óvulo): 500.0 mg, suspensión oral: 125.0, 250.0 mg / mL, solución inyectable: 200.0, 500.0 mg / 10.0 mL; gel vaginal: 0.75 g / 100.0 g, crema tópica: 0.75 g / 100.0 g.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y protegido de la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Indukern Group, Moléculas Finas

MOMETASONA.

NOMBRE GENÉRICO: Furoato de mometasona.

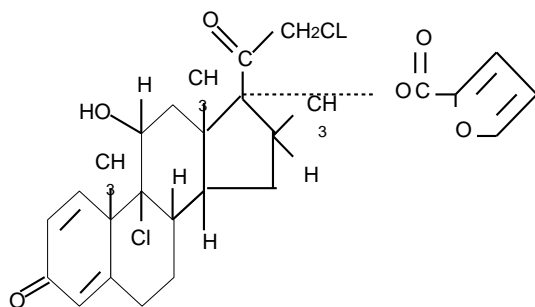
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Pregna- 1,4-di-eno-3,20-diona,9,21-dicloro-17-((2- furanilcarbonil)oxi)- 11- hidroxil-16-metil-, (11 beta, 16 alfa)-. (2) 9,21-dicloro-11 beta, -17-dihidróxi-16 alfa-metilpregna-1,4-di eno-17-(2-furoato).

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{27}.H_{30}.Cl_2.O_6$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo de color blanco o casi blanco.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es soluble en acetona, en cloruro de metileno; es moderadamente soluble en heptano. Funde a 220°C aproximadamente, con descomposición.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad; de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un glucocorticoide con propiedades antiinflamatorias locales a dosis que no son sistemáticamente activas. Su efecto antiinflamatorio y antialérgico se debe a su capacidad de inhibición de la liberación de los mediadores de la cascada de la inflamación.

USOS: (1, 6, 12, 13)

La mometasona está indicada para el alivio de las manifestaciones inflamatorias y pruríticas de las dermatosis corticosusceptibles, como psoriasis y dermatitis atópica. En loción puede aplicarse a las lesiones en el cuero cabelludo. También se utiliza en el tratamiento de la alergia estacional o rinitis perenne y en los episodios agudos de sinusitis.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Crema, ungüento: se aplica en una capa fina en las áreas cutáneas afectadas, una vez al día. Loción: se aplican unas gotas de la loción una vez al día, en las áreas cutáneas afectadas, luego se da un masaje suave hasta hacer que la loción se desaparezca.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Crema, ungüento, loción tópica: al 0.1%, polvo: dosis de 200.0 mg, spray nasal: 18.0 g / 140 dosis, 10.0 g / 60 dosis., suspensión: 0.05 g / 100.0 mL

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Indukern Group.

NAPROXENO.

NOMBRE GENÉRICO: Naproxeno sódico.

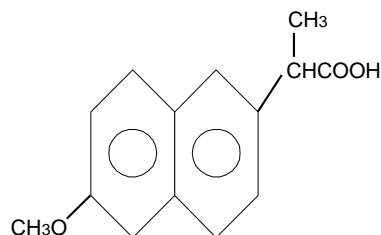
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Naproxenum sodicum, (2) equiproxeno sódico, (3) sal sódica del ácido d-2(6'-metoxi-2'-naftil)propiónico, (4) sal sódica del ácido (+)-6-metoxi-alfa-metil-2-naftalenacético.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{14}.H_{13}.O_3.Na$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (2, 3, 4, 17)

Se presenta como un polvo de color blanco a blanco amarillento.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 12, 13, 17)

Es soluble en agua y en metanol, es moderadamente soluble en alcohol, muy poco soluble en acetona. Prácticamente insoluble en cloroformo y en tolueno.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un compuesto no esteroídico, del grupo de los ácidos arilpropiónicos, con propiedades antiinflamatorias, analgésicas y antipiréticas, inhibidor competitivo y reversible de la ciclooxigenasa y por lo tanto de la síntesis de prostaglandinas.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento local de procesos inflamatorios y álgidos: luxaciones, esguinces, contusiones, traumatología general o deportiva, lumbago, tortícolis, reumatismos musculares, espasmos miálgicos, tendinitis, sinovitis; también en migraña, dismenorrea.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Adultos: 1 a 2 comprimidos 2 veces al día. Niños: 275.0 mg cada 8 ó 12 horas, 1 supositorio cada 8 ó 12 horas, media o una cucharadita cada 8 horas.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta, gragea, cápsula: 100.0, 275.0, 550.0 mg; Supositorio: 50.0, 137.5, 275.0 mg. Suspensión oral: 25.0 mg / 1.0 mL.

ALMACENAMIENTO: (2, 3,9, 11,17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y protegidos de la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Quirsa, Moléculas Finas, Químicas Alkano.

NIFEDIPINA.

NOMBRE GENÉRICO: Nifedipina.

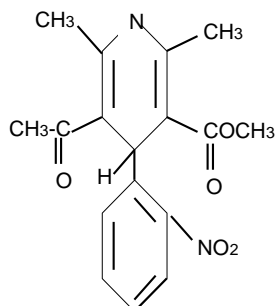
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) dimetil 1,4-dihidro-2,6-dimetil-4-(o-nitrofenil)-3,5-piridinocarboxilato. (2) di metiléster del ácido 1,4 dihidro-2,6-dimetil-4-(2-nitrofenil)-3,5-piridinocarboxílico. piridinocarboxílico, (3) Nifedipinum, (4) nifedipino.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{17}.H_{18}.N_2.O_6$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo de color amarillo, inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es prácticamente insoluble en agua, ligeramente soluble en alcohol; bastante soluble en cloroformo o acetona. Funde entre 171 y 175° C.

INCOMPATIBILIDADES: (1, 9, 11, 17)

Si se expone a la luz del día y a ciertas longitudes de onda de la luz artificial, se convierte inmediatamente en un derivado de nitrofenilpiridina. Si se expone a la

luz ultravioleta da lugar a la formación de un derivado de nitrofenilpiridina. Como las soluciones son muy sensibles a la luz. Es incompatible con agentes oxidantes fuertes. Lo descompone los óxidos de nitrógeno, el monóxido y el dióxido de carbono. se deben preparar extemporáneamente en la obscuridad o con la luz de la longitud de onda superior a 420 nm y posteriormente se mantiene protegido de la luz.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un agente bloqueante de los canales lentos del calcio, pertenece al grupo de las hidropiridinas, que actúa inhibiendo preferentemente el proceso contráctil de la musculatura lisa vascular, lo que se traduce en una vasodilatación arteriolar con una reducción de la resistencia periférica. Sobre la circulación coronaria provoca dilatación generalizada, lo que determina un incremento del flujo sanguíneo y por consiguiente de la oxigenación miocárdica. Sobre el músculo cardíaco su acción es menos notoria, aunque en el mismo sentido: disminuye levemente la contractibilidad y conductividad cardíaca.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento y profilaxis de angina de pecho, vasodilatador coronario, angina de Prinzmetal, angina de esfuerzo y angina variante o inestable. Tratamiento de hipertensión arterial ligera, moderada y grave.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Una tableta de 10.0 mg, a 3 veces al día durante o después de la comida, en algunos casos puede aumentarse la dosis a 20.0 mg.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta, cápsula: 5.0, 10.0, 20.0 mg. Comprimido de liberación prolongada: 20.0, 30.0 mg. Tableta de liberación prolongada: 30.0, 60.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y protegidos de la luz, refrigerado a 4°C aproximadamente.

CASAS PROVEEDORAS:

Moléculas Finas, Químicas Alkano.

NITROFURANTOINA.

NOMBRE GENÉRICO: Nitrofurantoína.

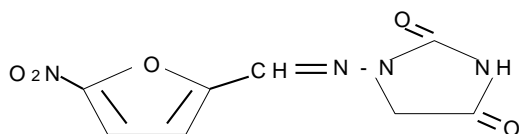
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) 1-((-5-nitrofurfurilideno)amino)hidantoína. (2) 2,4-imidazolidinediona,1-((5-nitro-2-furanil)metileno)amino).

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

C₈.H₆.N₄.O₅

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como cristales o como un polvo fino de color amarillo limón, es inodora y tiene un sabor amargo residual.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es muy poco soluble en agua (1.0 g en 500.0 mL), en etanol (1.0 g en 2000.0 mL), soluble en dimetilformamida (1.0 g en 6.0 mL). 1.0 g es soluble en 200.0 mL de acetona. Funde a 271°C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES: (1, 17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes, con ácidos fuertes. Sufre una decoloración si se expone a la luz, y es descompuesta en presencia de álcalis. Cuando se almacena debe evitarse el contacto con metales, excepto acero inoxidable y aluminio.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un antibacteriano débilmente ácido, de amplio espectro, sintético, estante. Bacteriostático como bactericida dependiendo de su concentración. Aunque su mecanismo de acción no se conoce, se piensa que la nitrofurantoína interfiere con las enzimas bacterianas.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza para tratar todas las infecciones bacterianas del tracto genitourinario. ocasionadas por gérmenes sensibles a la nitrofurantoína, pielitis, pielonefritis,

cistitis, prostatitis, uretritis, quimioprofilaxis con intervenciones o exploraciones urológicas.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Adultos: 1 a 2 comprimidos ó 5 a 10 mL de suspensión 3 veces al día. Niños

hasta 2 años: 2.5 mL de suspensión o medio comprimido 3 a 4 veces al día.

Niños de 2 a 8 años: 5.0 mL de suspensión o 1 comprimido 3 a 4 veces al día.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Comprimido: 50.0, 100.0 mg. Suspensión oral: 5.0, 10.0 mg / mL.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Debe conservarse en recipientes bien cerrado, temperatura inferior a 25°C.

CASAS PROVEEDORAS:

Retecma.

OMEPRAZOL.

NOMBRE GENÉRICO: Omeprazol.

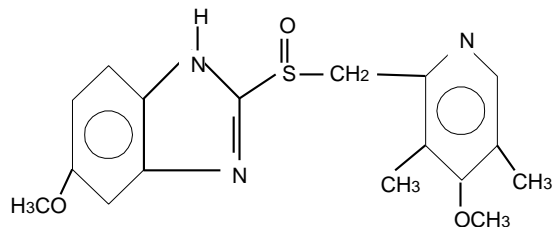
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) 5-metoxi-2-((4-metoxi-3,5-dimetil-2-piridinil)-metil)sulfinil)-1H-benzoimidazol.

(2) 5-metoxi-2-((4-metoxi-3,5-dimetil-2-piridinil)metil)-sulfinil)benzi- midazol.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{17}.H_{19}.N_3.O_3.S$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)**DESCRIPCIÓN:** (1, 12, 13, 17)

Se presenta como cristales de color blanco o casi blanco.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

1.0 g es soluble en 8.0 mL de agua, en 25.0 mL de alcohol. Soluble en diclorometano, moderadamente soluble en alcohol. Funde entre 150 y 160° C con cierta descomposición. Tiene una densidad de 1.329 g / mL.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es una base débil, se concentra y convierte en su forma activa en el medio altamente ácido de los canalículos secretores de las células parietales, en donde inhibe la enzima H⁺/K⁺ ATPasa, la bomba de ácido gástrico depende de la dosis y proporciona una inhibición altamente de ácido, independientemente del estímulo.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento a corto plazo de la enfermedad ácido péptica: úlcera duodenal, úlcera gástrica, esofagitis por reflujo, síndrome de Zollinger-Ellison,

hemorragia digestiva alta, incluso en pacientes resistentes a terapia con los antagonistas histamínicos H₂.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

1 cápsula diaria (ó 2 encasos severos) antes del desayuno por 4 semanas en úlcera duodenal y por 8 semanas en úlcera gástrica benigna. En esofagitis por reflujo: 1 cápsula diaria antes del desayuno durante 4 a 8 semanas, hasta la cicatrización total. En pacientes resistentes a otras tratamientos, la dosis es de 2 cápsulas durante 8 semanas.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta, cápsula: 10.0, 20.0, 40.0 mg. Solución inyectable: 40.0 mg / 10.0 mL.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores cerrados, en un lugar frío, protegido de la humedad.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Moléculas Finas, Químicas Alkano.

PIRANTEL.

NOMBRE GENÉRICO: Pamoato de pirantel.

SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

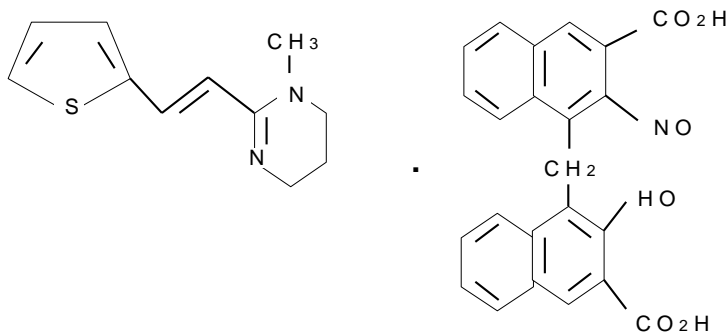
(1) (E)-1,4,5,6-tetrahidro-1-metil-2-(2-(2-tienil)-vinil) pamoato de Pirimidina (1:1).

(2) (E)-1,4,5,6-tetrahidro-1-metil-2-(2-(2-tienil)etenil)-pirimidina, compuesto con ácido 4,4'-metileno bis(3-hidroxi-2-naftalenocarboxílico) (1:1).

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{11}.H_{14}.N_2.S. C_{23}.H_{16}.O_6$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo amarillo a marrón, es insípido y no tiene un olor característico.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Prácticamente insoluble en agua y en metanol; es insoluble en dimetilsulfóxido, poco soluble en dimetilformamida. Funde entre 247 y 261°C.

INCOMPATIBILIDADES: (1)

Se descompone a la luz, de manera lenta se vuelve higroscópico al aire sino se mantiene en condiciones normales.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

El pamoato de pirantel no es vermífida ni ovicida; actúa como bloqueante neuromuscular despolarizante, produciendo una contracción repentina, seguida de parálisis, de los helmintos. También actúa como inhibidor de la colinesterasa y como estimulante ganglionar, los helmintos pierden la capacidad de mantener

su posición en el lumen intestinal, siendo expulsados del cuerpo por peristaltismo con las heces.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento de infestaciones simples o mixtas por áscaris, oxiuros y uncinariasis.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

De 6 meses a 2 años: 1 cucharadita (5.0 mL) como dosis única. De 2 a 6 años: 2 cucharaditas en 1 sola toma como dosis única. De 12 años en adelante: 3 tabletas o 3 cucharaditas en una sola toma como dosis única.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta: 125.0, 250.0 mg., suspensión oral: 250.0 mg / 5.0 mL.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, alejados de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Químicas Alkano.

PIRIDOXINA.

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de piridoxina.

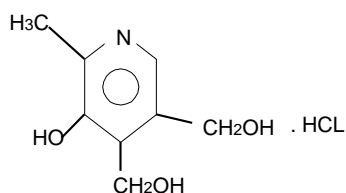
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Clorhidrato de piridoxol. (2) 3,4-piridinedimetanol,5.hidroxi-6-metilclorhidrato
(3) clorhidrato de vitamina B6.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_8.H_{11}.N.O_3. HCl$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como cristales de color blanco o incoloros, o como un polvo cristalino de color blanco; es estable al aire.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

1.0 g es soluble en 5.0 mL de agua (fácilmente soluble), es poco soluble en alcohol (1.0 g en 115.0 mL); es insoluble en cloroformo o éter. Las soluciones tienen un pH: 3 aproximadamente. Funde entre 202 y 206°C. Cuando se quiere saber su punto de ebullición, se sublima.

INCOMPATIBILIDADES: (7, 17)

La luz solar lo afecta lentamente. Es incompatible con agentes oxidantes. Se descompone en presencia de ácido clorhídrico, óxidos de nitrógeno, monóxido y dióxido de carbono, nitrógeno, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

La piridoxina se convierte en los eritrocitos en fosfato de piridoxal, que actúa como coenzima en varios procesos metabólicos que afectan el uso de proteínas, hidratos de carbono y lípidos. La piridoxina está implicada en la conversión del triptófano a ácido nicotínico o a serotonina.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Cuando hay insuficiencia de vitamina B en la dieta alimenticia. Se usa como profiláctico, para prevenir neuritis periférica en pacientes que son tratados con isoniazida, etc.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Como profiláctico, la dosis oral parenteral es 2.0 mg una vez al día. La dosis terapéutica es de 5.0 a 150.0 mg diarios.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Cápsula de liberación prolongada: 5.0, 10.0, 25.0, 50.0, 100.0, 200.0, 250.0, 500.0 mg. Comprimido oral: 5.0, 10.0, 25.0, 50.0, 100.0, 200.0, 250.0, 500.0 mg. Solución inyectable: 50.0, 100.0 mg / mL.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Roche, Quirsa, Alfa Delta.

PIROXICAM.

NOMBRE GENÉRICO: Piroxicam.

SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

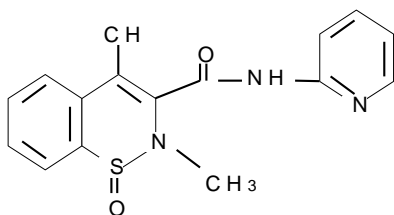
(1) 2H-1,2-benzotiazina 3 carboxamida 4-hidroxi-2-metil-N-2-piridinil-1,1-dióxido.

(2) 4- hidroxi-2 -metil-N-piridinil-1,1- dióxido de 2H-1,2 benzotiazina 3 carboxamida. (3) Piroxicamum. (4) 4- hidroxi -2- metil -N -2 piridil- 2H- 1,2 benzotiazina-3 - carboxamida 1,1-dióxido.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{15}.H_{13}.N_3.O_4.S$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino o como cristales de color blanco a amarillo ligeramente suave, inodoro.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es muy poco soluble en agua, ácidos diluïdos y la mayoría de los disolventes orgánicos; ligeramente soluble en alcohol y soluciones acuosas alcalinas. En cloruro de metileno es soluble. Funde entre 198 y 200°C.

INCOMPATIBILIDADES: ⁽¹¹⁾

Presenta polimorfismo y la forma monohidrato es de color amarillo.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: ^(7,12, 13, 18)

Actúa en varias etapas de la inflamación al bloquear la liberación de enzimas lisosomales y la fagocitosis, impedir la migración de polimorfonucleares al sitio inflamado, inhibir la síntesis de las prostaglandinas, inhibir la agregación plaquetaria inducida por colágena, reducir la producción del factor reumatoide; lo que se traduce en alivio del dolor en las articulaciones en movimiento, reducción de la rigidez matutina, tumefacción, menor limitación del movimiento, aumento de la fuerza de prensión y disminución del tiempo requerido para caminar.

USOS: ^(1, 6, 12, 13)

Está indicado para una variedad de situaciones que requieren antiinflamatorios y/o actividad analgésica, tales como la artritis reumatoidea, osteoartritis (artrosis o enfermedad articular degenerativa), espondilitis anquilosante, enfermedad musculoesquelética, gota aguda, dolor posquirúrgico o también después de un traumatismo agudo.

DOSIS: ^(1, 6, 7, 10, 12, 13)

Cuadros agudos: una ampolla IM al día, durante uno a tres días. Cuadros leves o crónicos: una cápsula al día, el tiempo necesario. En forma de gel: se frota 1 gramo, sin dejar residuos en la piel, tres o cuatro veces al día.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Cápsula: 10.0, 20.0 mg. Solución inyectable: 20.0 mg / mL. Supositorio: 20.0 mg. Gel: 5.0 g / 1.0 g de gel.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y protegidos de la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Quirsa, Moléculas Finas, Químicas Alkano.

PREDNISOLONA

NOMBRE GENÉRICO: Acetato de prednisolona.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Delta (1)-dehidrocortisona.

(2) Pregna-1,4-dieno-3,20-diona,11,17,21-trihidroxi-(11-beta).

(3) Pregna-1,4-dieno-3,20-diona-11-beta,17,21-trihidroxi

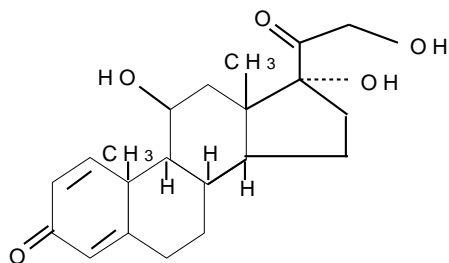
(4) 1,4-pregnadieno-3,20-diona-11-beta, 17-alfa,21-triol.

(5) Delta 1,4-pregnadieno-11-beta, 17-alfa, 21-triol-3,20-diona.

(6) 1,4-pregnadieno-11-beta, 17-alfa, 21-triol-3,20-diona.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

C₂₃H₃₀O₆ Acetato

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo cristalino inodoro, de color blanco o casi blanco, tiene un sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es prácticamente insoluble en agua, es soluble en 120.0 mL de alcohol, en 170.0 mL de alcohol absoluto y en 150.0 mL de cloroformo; es ligeramente soluble en acetona.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un glucocorticoide sintético, el cual reúne las propiedades generales de los corticosteroides. Posee actividad antiinflamatoria y glucocorticoide en un grado mayor que la hidrocortisona, es tres veces más potente que la hormona proveniente de la corteza suprarrenal y manifiesta una marcada disminución en

la actividad mineralocorticoide en relación con la hidrocortisona, ejerce su efecto bioquímico a nivel celular y no en el plasma.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento del asma bronquial, artritis reumatoide y como medicación de mantenimiento y tratamiento de todo tipo de shock

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Tratamiento de ataque: de 1.0 a 2.0 mg/kg/día. Tratamiento de mantenimiento: de 0.1 a 0.5 mg/kg/día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Debe almacenarse en contenedores bien cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS

Quirsa, Sagra, Spectrum, Transopharm.

PROPANOLOL

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de propranolol.

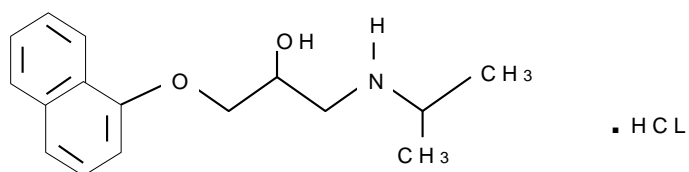
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Clorhidrato de propranolol. (2) 2-propanolol, 1-((1-metiletil)amino)-3-(1-naftaleniloxi)-, clorhidrato, (+/-).(3) (+/-)-1-(isopropilamino)-3-(1-naftiloxi)-2-propanol clorhidrato.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{16}.H_{21}.N.O_2. HCl$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco o casi blanco, inodoro, tiene sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es soluble en agua y en alcohol. Es altamente soluble en lípidos. Poco soluble en cloroformo., es prácticamente insoluble en éter. Funde alrededor de los 164°C.

INCOMPATIBILIDADES: ⁽¹⁷⁾

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes, ácidos. Se descompone en presencia de ácido clorhídrico, óxidos de nitrógeno, monóxido y dióxido de carbono.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: ^(7, 12, 13, 18)

Es un antagonista competitivo de los receptores adrenérgicos beta 1 y beta 2. No tiene actividad agonista en el receptor beta, pero posee actividad estabilizadora de membrana a concentraciones superiores a 1-3 mg/L, aunque tales concentraciones no se alcanzan durante tratamientos orales.

USOS: ^(1, 6, 12, 13)

Se utiliza para tratar la hipertensión. También se usa para prevenir la angina (dolor en el tórax) y los ataques cardíacos, las migrañas y los temblores.

DOSIS: ^(1, 6, 7, 10, 12, 13)

Niños: 0.5-2.0 mg / kg / día. Adultos: 10-80 mg / dosis, oral cada 8-24 horas.

Solución inyectable: según prescriba el médico.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: ^(1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta: 10.0, 20.0, 40.0 mg. Solución inyectable: 1.0 mg / mL.

ALMACENAMIENTO: ^(2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores bien cerrados.

CASAS PROVEEDORAS:

Moléculas Finas, Químicas Alkano.

PROPINOXATO

NOMBRE GENÉRICO: Propinoxato.

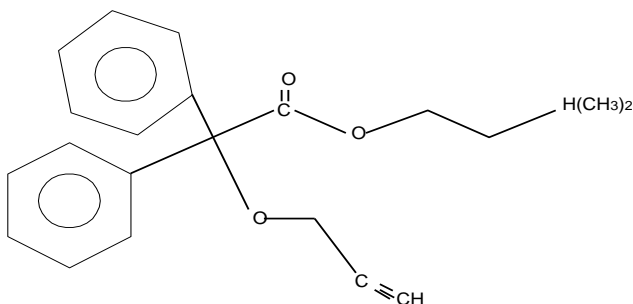
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Clorhidrato de propin oxifenil mandelato de dimetilaminoetano.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{22}H_{24}O_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como polvo de color blanco, inodoro, insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es muy soluble en agua, ligeramente soluble en metanol, etanol. Levemente soluble en álcalis diluídos.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Ejerce su acción a través de un antagonismo competitivo con la acetilcolina y otros antagonistas colinérgicos, por los receptores muscarínicos. Con dosis terapéuticas (1.0 mg) y aún mayores, se bloquean todos los receptores muscarínicos. Los receptores nicotínicos del ganglio autónomo y de la placa neuromuscular son respetados con dicha dosis. La estructura no polar de la atropina permite su paso a través de la barrera hematoencefálica, desencadenando algunas acciones a ese nivel. El antagonismo como es de tipo competitivo, puede ser superado si se incrementa la concentración de acetilcolina en los sitios receptores (inhibición de la acetilcolinesterasa por ejemplo)

USOS: (1,6,12,13)

Está indicada en el tratamiento de todo proceso espasmódico, de localización biliar, esofágica, gástrica, intestinal, cólicos renales, espasmos del aparato genital femenino, tensión premenstrual, dismenorrea, etc.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Grageas, en adultos y niños mayores de 12 años: 1 gragea hasta 5 veces al día. En inyectables, adultos: de 1 a 4 ampollas diarias I.V o I.M. En gotas: adultos: 20 gotas, hasta 5 veces al día, lactantes y niños hasta 2 años: 1-3 gotas de 3 a 5 veces al día; niños mayores: sobre una dosis básica de 2 gotas, agregar 1 gota por cada año de edad de 3 a 5 veces al día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Gragea: 5.0 mg. Solución inyectable: 5.0 mg/1.0 mL. Gotas orales: 500.0 mg/100.0 mL.

CASAS PROVEEDORAS

Químca Alkano, Chemagis, Transopharm.

PSEUDOEFEDRINA.

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de pseudoefedrina.

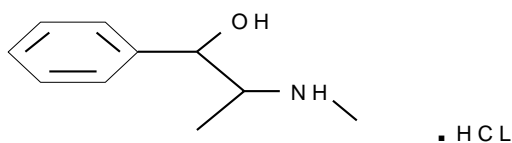
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) (+/-)-seudoefedrina clorhidrato, (2) clorhidrato de alfa-(1-(metilamino)etil-bencenometanol (S-(R*, R*)), (c) clorhidrato de d-isoefedrina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

C₁₀.H₁₅.N.O. HCl

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como cristales o como un polvo fino de color blanco, tiene un olor débil característico.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

1.0 g es soluble en 0.5 mL de agua, en 3.6 mL de alcohol, en 91.0 mL de cloroformo y en 7.0 mL de éter. Una solución 1 en 20 tiene un pH entre 4.6 y 6.0. Funde entre 183 y 186° C. Su densidad es de 1.198 g / mL.

INCOMPATIBILIDADES: (1, 17)

Es incompatible con la luz, con agentes oxidantes fuertes. Se descompone en presencia de monóxido y dióxido de carbono, vapor de ácido clorhídrico, óxidos de nitrógeno, varios hidrocarburos.

ACCION FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Actúa sobre los receptores alfa-adrenérgicos de la mucosa del tracto respiratorio, produciendo vasoconstricción. Contrae las membranas mucosas nasales inflamadas., reduce la hiperemia tisular, el edema y la congestión nasal., y aumenta la permeabilidad de las vías respiratorias nasales. También puede aumentar el drenaje de las secreciones de los senos y abrir los conductos obstruidos de las trompas de Eustaquio.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza para tratar la inflamación de la mucosa nasal, rinitis vasomotora, rinitis alérgica, otitis y sinusitis aguda, bronquitis asmática, alergias respiratorias en

general., en el alivio sintomático de la gripe e infecciones respiratorias superiores.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Niños menores de 3 años: 7.5 a 15.0 mg (media a una cucharadita) 2 veces al día. Niños de 3 a 10 años: 15 a 30 mg (una a una y media cucharadita) o un comprimido hasta 3 veces al día. Niños mayores de 10 años y adultos: 30 a 60 mg, 2 a 3 veces al día.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Jarabe: 3.0 mg / mL, comprimido: 30.0, 60.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores cerrados, alejados de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Moléculas Finas.

RANITIDINA.

NOMBRE GENERICO: Clorhidrato de ranitidina.

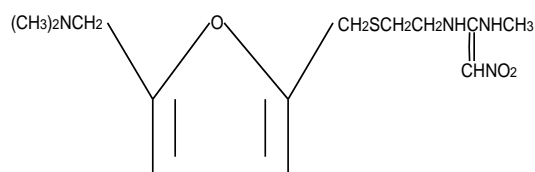
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Ranitidini hydrochloridum, (2) hidrocloreuro de ranitidina, (3) hidroclorehidrato de N-(2-(((5-((dimetilamino)metil)-2-furanil)- metil)tio)etil)-N'-metil-2-nitro-1,1-etenediamina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{13}.H_{21}.N_4.O_3.S. H.Cl$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino polimórfico, de color blanco o amarillo pálido, prácticamente inodoro, tiene sabor ácido y amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es muy soluble en agua, metanol y en ácido clorhídrico diluido., es ligeramente soluble en alcohol y en cloroformo., es muy poco soluble en cloruro de metileno.

Una solución acuosa al 1.0 % tiene un pH entre 4.5 y 6.0. Funde a 140° C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes. Se descompone en presencia de vapores tóxicos y corrosivos de cloruros, óxidos de nitrógeno y de azufre.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un derivado imidazólico y cianoguanidínico que actúa reduciendo la secreción ácida gástrica inducida por histamina, mediante el bloqueo selectivo de los receptores H₂ de la histamina en las células parietales del estómago.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Está indicada en el tratamiento de úlcera duodenal, úlcera gástrica benigna, úlcera posoperatoria, esofagitis por reflujo, síndrome de Zollinger-Ellison. También se utiliza como profiláctico en la hemorragia gastrointestinal por úlcera de estrés, en hemorragia recurrente en pacientes con úlcera péptica sangrante.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Adultos: 150.0 mg cada 12 horas o 300.0 mg al acostarse, durante 4 a 8 semanas. En pacientes con síndrome de Zollinger-Ellison se pueden administrar hasta 900.0 mg por día, según el cuadro hiposecretor. Jarabe: 2 cucharaditas, 2 veces al día. Solución inyectable: en gastritis hemorrágica (intensivas hospitalarias), una ampolla endovenosa directa, seguida de infusión cada 6 u 8 horas.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta oral: 150.0, 300.0 mg., jarabe: 15.0 mg / mL, solución inyectable: 10.0 mg / mL.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y protegidos de la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Cipla, Quirsa, Moléculas Finas, Químicas Alkano.

RIBOFLAVINA.

NOMBRE GENÉRICO: Riboflavina.

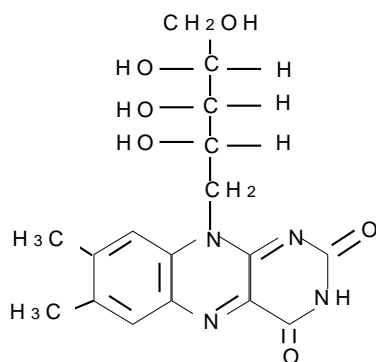
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Lactoflavina, (2) vitamina B2, (3) riboflavinum, (4) factor de crecimiento, (5) factor de óxido-reducción, (6) lactoflavina, (7) vitamina G.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{17}.H_{20}.N_4.O_6$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino de color amarillo a anaranjado-amarillo, tiene un ligero olor característico.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 11, 17)

Es muy ligeramente soluble en agua, alcohol o solución isotónica de cloruro de sodio., es muy soluble en soluciones diluídas de álcalis., es insoluble en éter o

cloroformo. La solución saturada es neutra al tornasol. Funde a 280° C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES: (1, 9, 11, 17)

Cuando está seco, la luz difusa la afecta, pero no es muy apreciable. Cuando se encuentra en solución, la luz induce un deterioro bastante rápido, sobre todo en presencia de álcalis. Las sales de metales pesados precipitan la riboflavina en solución. Es incompatible con reductores y otras vitaminas hidrosolubles.

Puede perder su estabilidad al entrar en contacto con la humedad de aire, o con agua directamente. Lo descompone los óxidos de nitrógeno, de fósforo, el monóxido y el dióxido de carbono.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Desempeña su papel fisiológico como grupo prostético de una serie de sistemas enzimáticos que participan en la oxidación de los hidratos de carbono y los aminoácidos. Actúa en combinación con una proteína específica como mononucleótido que contiene ácido fosfórico (FMN), o bien como dinucleótido combinado a través del ácido fosfórico con adenina (FAD). La especificidad de cada una de las enzimas está determinada por la proteína del complejo. A través de un proceso de oxidorreducción, la riboflavina del sistema gana o pierde hidrógeno. El sustrato, un carbohidrato o un aminoácido, puede ser oxidado por eliminación de hidrógeno. El primer aceptor de hidrógeno de esta cadena de fenómenos es NAD, el dinucleótido o el trinucleótido que contiene ácido nicotínico y adenina. El sistema de riboflavina oxidada sirve después

como aceptor de hidrógeno para el sistema de coenzimas y, a su vez, es oxidado por el sistema citocromo. Por último, el hidrógeno es pasado al oxígeno para completar el ciclo oxidativo.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento de pacientes con deficiencia de riboflavina (arriboflavinosis), como suplemento de otras vitaminas B en el tratamiento de la Pelagra y el Beriberi.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Adultos: deficiencia: oral 5-30 mg / día en dosis divididas, por varios días., suplemento: 1-4 mg / día. Niños mayores de 12 años: deficiencia: 3-10 mg / día., suplemento: 600 mcg / día por cada mil calorías ingeridas.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta oral: 2.5, 5.0 mg

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Se almacena en recipientes herméticamente cerrados y protegidos de la luz, en un cuarto con temperatura debajo de los 40°C.

CASAS PROVEEDORAS:

Roche.

SALBUTAMOL.

NOMBRE GENÉRICO: Sulfato de salbutamol, Sulfato de albuterol.

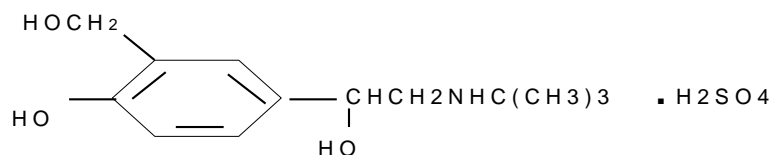
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Salbutamoli sulfas. (2) Hemisulfato de salbutamo. (3) 1,3-benzenodimetanol, alfa 1-(((1,1-dimetiletil)amino)metil)-4- hidroxil-, sulfato (2:1) (sal). (4) Alfa 1- ((Pert-butilamino)metil)-4-hidroxi-m-xileno-alfa, alfa'-diol-sulfato (2:1) (sal).

FORMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$(C_{13}.H_{21}.N.O_3)_2 H_2.S.O_4$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco o casi blanco, inodoro y con ligero sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es soluble en 4.0 mL de agua., es ligeramente soluble en cloroformo y en éter.

Es muy poco soluble en cloruro de metileno.

INCOMPATIBILIDADES: ⁽¹⁷⁾

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad., de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: ^(7, 12, 13, 18)

Es un simpaticomimético directo con actividad broncodilatadora, ya que disminuye la resistencia de las vías aéreas al estimular de forma selectiva los receptores beta-2-adrenérgicos. También inhibe la liberación de mediadores espasmógenos e inflamatorios de los mastocitos pulmonares e incrementa el aclaración mucociliar.

USOS: ^(1, 6, 12, 13)

Está indicado en la supresión y tratamiento del asma bronquial, bronquitis crónica y enfisema.

DOSIS: ^(1, 6, 7, 10, 12, 13)

Administrar de 2 a 6 mg diarios o la dosis que el médico señale en cada caso.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: ^(1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta oral: 2.0, 4.0 mg, jarabe: 2.0 mg / 5.0 mL, aerosol oral: 100.0 mcg / dosis, solución para respirador: 5.0 mg / mL

CASAS PROVEEDORAS: ^(2, 3, 9, 11, 17)

Transopharm, Cipla, Quirsa, Moléculas Finas, Químicas Alkano.

SECNIDAZOL

NOMBRE GENÉRICO: Secnidazol.

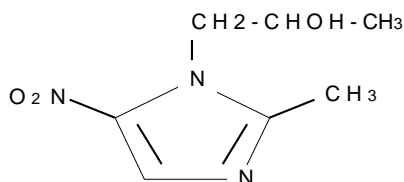
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Alfa,2-dimetil-5-nitroimidazol-1-etanol.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_7H_{11}N_3O_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo o como pequeños cristales de color blanco o casi blanco, es inodoro, levemente amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es muy soluble en agua, escasamente soluble en metanol, etanol.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

De manera general, los nitroimidazoles son estables en medio ácido; aunque en medio básico pueden formar sales coloreados y otros productos de reacción, en dependencia de los sustituyentes presentes en el anillo imidazólico. La higroscopicidad del secnidazol es un factor que puede afectar la estabilidad de la forma farmacéutica sólida que lo contenga, este inconveniente se puede

evitar en el caso de las tabletas mediante el empleo de un sistema de recubrimiento apropiado.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Pertenece a la familia de los nitroimidazoles. El mecanismo de acción general implicado en el efecto antiamebiano es la alteración de las macromoléculas del parásito, en especial de su material genético (ADN), según su mecanismo de acción, actúa solo sobre las formas vegetativas (trofozoitos) ya que son las que pueden reproducirse y desarrollarse, puesto que se considera que puede actuar sobre los trofozoitos amebianos independientemente de su localización, se entiende que este agente es antiamebiano luminal y como antiamebiano tisular, considerándosele como de acción mixta

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento de la amebiasis intestinal y extraintestinal, aguda y crónica, y en portadores asintomáticos.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Amebiasis intestinal aguda, tricomoniasis y giardiasis, adultos: 2.0 g (4 tabletas), como dosis única; niños: 30.0 mg/kg de peso, dosis única. En amebiasis hepática, adultos: 1.5 mg/día durante 5 días; niños: 30.0 mg/kg/día durante 5 días.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tabletas: 500.0 mg. Polvo para suspensión (30.0 mL): cada mL contendrá 125.0 mg/5.0 mL

CASAS PROVEEDORAS

Cedrosa, Cipla, Quirsa, Sagra, Spectrum

SILDENAFIL.

NOMBRE GENÉRICO: Citrato de sildenafil.

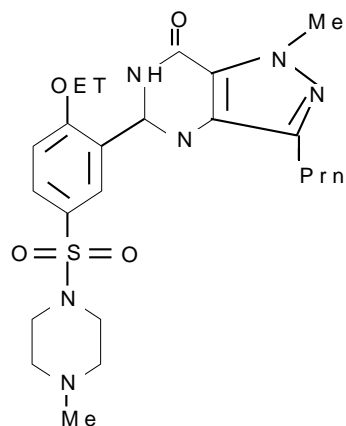
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) 1-((3-(6,7-dihidro-1-metil-7-oxo-3-propil-1H-pirazolo (4,3-d) pirimidin-5-il)-4-etoxifenil)sulfonyl)-4-metilpiperazina.

FORMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

C₂₂.H₃₀.N₆.O₄S. C₆.H₈.O₇

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1,12, 13, 17)

Se presenta como cristales de color blanco.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es libremente soluble en dimetilformamida. Funde entre 190 y 193°C.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

El mecanismo fisiológico responsable de la erección del pene consiste en la liberación de óxido nítrico (NO) en el cuerpo cavernoso durante la estimulación sexual. El óxido nítrico activa, entonces, la enzima guanilato ciclasa., esta activación resulta en concentraciones mayores del monofosfato cíclico de guanosina (cGMP), causando la relajación del músculo liso en el cuerpo cavernoso y permitiendo la entrada de sangre. El sildenafil no ejerce un efecto relajante directo sobre el cuerpo cavernoso humano aislado, pero aumenta el efecto relajante del óxido nítrico (NO) inhibiendo la fosfodiesterasa tipo 5 (PDE 5), que es responsable de la degradación del cGMP en el cuerpo cavernoso. Cuando la estimulación sexual causa liberación local de NO, la inhibición de la PDE 5 por el sildenafil da lugar a concentraciones mayores de cGMP en el cuerpo cavernoso que causa relajación del músculo liso y entrada de sangre al cuerpo cavernoso.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Está indicado para el tratamiento de la disfunción eréctil.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Se recomienda ingerir sildenafil aproximadamente una hora antes de la actividad sexual. Sin embargo, la dosificación puede tomarse en cualquier momento entre media hora a cuatro horas antes de la actividad sexual, o según criterio médico. La dosis máxima diaria es de 100.0 mg.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta oral: 50.0, 100.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, alejados de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa.

SIMVASTATINA.

NOMBRE GENÉRICO: Simvastatina.

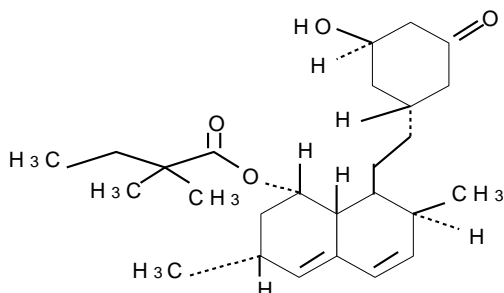
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) (1S-(1 alfa, 3 alfa, 7 beta, 8 beta-(2S*, 4S*) 8a beta)-1,2,3,7,8, 8a-hexahidro-3,7-dimetil-8-(2-tetrahydro-4-hidroxi-6-oxo-2H-pi-ran-2-il)etil)-1-naftaleniléster del ácido 2,2-dimetilbutanoico.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

C₂₅.H₃₈.O₅

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco o casi blanco.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es prácticamente insoluble en agua, es muy soluble en alcohol, en metanol y en cloroformo. Es moderadamente soluble en propilenglicol, muy poco soluble en hexano. Funde a 37°C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad., de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un inhibidor de la 3-hidroxi-3-metilglutaril coenzima A (HMG-CoA) reductasa, que es la coenzima limitante en la biosíntesis del colesterol.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza como agente reductor y nivelador de las concentraciones elevadas del colesterol total, y colesterol de las lipoproteínas de baja y alta densidad.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Según prescripción del médico, se recomienda administrar oralmente en dosis inicial de 10.0 mg por la noche. El rango usual de dosificación es de 10 a 40 mg una vez diaria por la noche.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta oral: 10.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores bien cerrados, alejados de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa.

SULFAMETOXAZOL.

NOMBRE GENÉRICO: sulfametoxazol.

SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

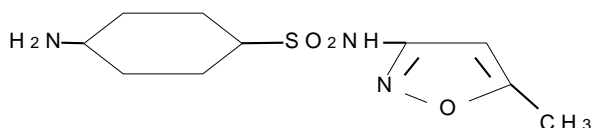
-Sulfametoxazol:

(1)sulfametoxazolum, (2) sulfametilisoxazol, (3) sulfametoxizol, (4)sulfisomezol, (5)3-sulfanilamido-5-metilsoxazol., (6)5-metil-3-sulfanilamidoisoxazol., (7) 3-(p-aminofenilsulfonamido)-5-metilsoxazol,(8)N-(5-metil-3-isoxazolil)sulfanilamida.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{10}.H_{11}.N_{3}.O_{3}.S$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

El sulfametoxazol se presenta como un polvo cristalino de color blanco o casi blanco, es inodoro o casi inodoro, tiene sabor suave primero y amargo después.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Sulfametoxazol: es muy ligeramente soluble en agua, soluble en 50 mL de alcohol, en 3 mL de acetona. Soluble lenta y por lo general, incompletamente en 2 mL de disulfuro de carbono., es prácticamente insoluble en cloroformo y en éter. Es soluble en soluciones diluídas de hidróxidos alcalinos. Una suspensión acuosa al 10% tiene un pH entre 4 y 6.0. Funde entre 169 y 172° C. Tiene una densidad de 1.4777 g / mL (a 25°C).

INCOMPATIBILIDADES: (11, 17)

El sulfametoxazol presenta estabilidad al aire. Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad., de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Inhibe pasos secuenciales en la formación del ácido tetrahidrofólico., la sulfonamida inhibe la formación del ácido dihidrofólico. En consecuencia, la inhibición es amplificada por las acciones independientes en dos pasos metabólicos consecutivos y la acción bacteriostática puede alterarse para ser bactericida.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento de infecciones otorrinolaringológicas y bucales, gineco-obstétricas, cutáneas y de tejidos blandos, broncopulmonares, genitourinarias, gastrointestinales y hepatobiliares. Otras infecciones como fiebre tifoidea, salmonelosis, meningitis purulentas, septicemias.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Adultos y niños mayores de 12 años: 800.0 mg cada 12 horas o 2 tabletas de 400.0 mg cada 12 horas, o su equivalente de suspensión. Niños menores de 12 años: 2 cucharaditas cada 12 horas, o su equivalente de tabletas.

Administrar como mínimo durante 5 días o bien 2 días después de desaparecer los síntomas.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta: 400.0 mg, 800.0 mg, suspensión oral: cada 5.0 mL contiene 200.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Quirsa, Indukern Group, Moléculas Finas.

TAMOXIFENO.

NOMBRE GENÉRICO: Citrato de tamoxifeno.

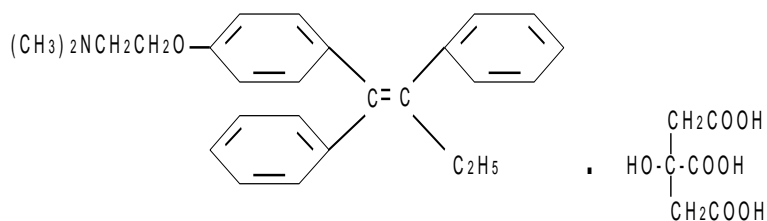
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) (Z)-2-(4-(1,2-difenil-1-butenil)fenoxi)-N,N-dimetil-2-hidroxi-1,2,3-propanotri -
carboxilatoetenamina (1:1). (2) (Z)-2-(p-(1,2-difenil-1-butenil)fenoxi)-N,N-
dimetiletilamino citrato (1:1).

FORMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{26}.H_{29}.N.O. C_6.H_8.O_7$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino, fino, de color blanco.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es muy poco soluble en agua, en acetona, en cloroformo, y en alcohol; es soluble en metanol. Funde a 140°C aproximadamente, con descomposición.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Incompatible con agentes oxidantes. Lo descomponen el óxido de nitrógeno, monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un antiestrógeno no esteroide que se utiliza como tratamiento paliativo del cáncer de mama en la mujer posmenopáusica. El tamoxifeno compite con los estrógenos por los receptores estrogénicos citoplasmáticos y así bloquea los efectos de los estrógenos en el tejido blando.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento de carcinoma de mama y en el tratamiento del cáncer endometrial.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

La dosis es de 20.0 mg hasta 40.0 mg, administrada como 10 mg o 20 mg dos veces al día. El grado de respuesta se obtiene generalmente después de 2-3 meses de tratamiento y este se continúa hasta que se vea una respuesta positiva.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Tableta oral: 10.0 mg.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores bien cerrados, resistentes a la luz, a 4°C.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Químicas Alkano, Mexalc.

TEOFILINA

NOMBRE GENÉRICO: Teofilina anhidra.

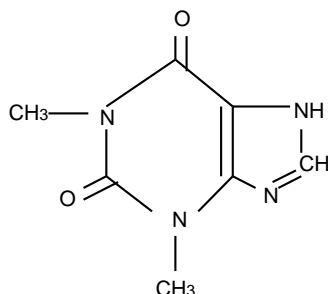
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) teofilina. (2) 3,7-dihidro-1,3-dimetilpurina-2,6 (1H)-diona.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_7H_8N_4O_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de color blanco, es inodoro e insípido.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es muy soluble en agua, escasamente soluble en metanol y etanol. Es poco soluble en álcalis diluídos.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un derivado de la xantina, posee acción relajante directa sobre el músculo liso de los bronquios y de los vasos sanguíneos pulmonares y por lo tanto actúa principalmente como broncodilatador y relajante del músculo liso, también en vasodilatación coronaria, diuresis, estimulación cardíaca, estimulación del músculo estriado y del SNC.

USOS: (1,6,12,13)

Esta indicada para el tratamiento de la bronquitis aguda y crónica, afecciones disneiformes de la infancia que cursen con bronco espasmo. En el paciente asmático agudo o crónico de cualquier edad, en el enfisema pulmonar destructivo.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

La dosis inicial acostumbrada, en adultos y jóvenes de 17 años y mayores: 250.0-500.0 mg cada 12 horas. En adolescentes de 13 a 16 años: 250.0 mg cada 12 horas. En niños de 9 a 12 años: 125.0-250.0 mg cada 12 horas. En niños de 6 a 8 años: 125.0 mg cada 12 horas.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Cápsula: 260.0 mg. Comprimido: 100.0, 200.0, 300.0 mg. Elixir, jarabe: 8.0 mg/100.0 mL, 1.6 g/100.0 mL.

CASAS PROVEEDORAS

Chemagis, Cipla, Química Alkano, Quirsa, Sagraan.

TETRACICLINA.

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de tetraciclina.

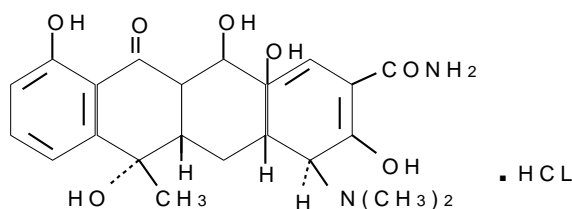
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) Tetracyclini hydrochloridum, (2) cloruro de tetraciclino. (3) hidrocloreto de tetraciclina. (4) monoclóhidrato de (4S-(4 alfa, 4a alfa, 5a alfa, 6 beta, 12a alfa)-12a-pentahidroxi-6-metil-1,11-dioxo-2-naftacenocarboxamida, (5) 2-naftacenocarboxamida,4-(dimetilamino)-1,4,4a,5,5a,6,-11,12^a., (6) octahidro-3,6,10,12,12a-pentahidroxi-6-metil-1, -11-dioxo-, monoclóhidrato.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

C₂₂.H₂₄.N₂.O₈. HCl

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino amarillo, higroscópico, inodoro y con sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es soluble en 10.0 mL de agua, 100.0 mL de alcohol, en metanol y soluciones acuosas de hidróxidos y carbonatos alcalinos. Es prácticamente insoluble en

acetona, cloroformo, éter y en benceno. Una solución acuosa al 1 % presenta un pH entre 1.8 y 2.8. Funde a 223°C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES: (1, 17)

Es incompatible con agentes oxidantes. Cuando se expone a la luz intensa, en presencia de la humedad se oscurece. Se descompone en presencia de ácido clorhídrico, óxidos de nitrógeno, monóxido y dióxido de nitrógeno, vapores y gases tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Actúa a través de la inhibición de la biosíntesis proteica. A nivel molecular, las tetraciclinas inhiben la transcripción del mensaje genético al impedir la unión del aminoacil-ARN de transporte (incluyendo el de iniciación, es decir, el formil-metionina-ARN-transportador). Su acción antibiótica se ejerce sobre los ribosomas 70S y 80S, además al unirse al magnesio y al calcio forma complejos que inhiben a las enzimas formadoras de proteína bacteriana.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en el tratamiento de acné moderado o severo. Infecciones por bacterias sensibles a este medicamento: bronquitis, brucelosis, conjuntivitis, enterocolitis, faringitis, granuloma inguinal, infecciones abdominales, biliares, cutáneas, y de tejidos blandos, genitourinarias y urinarias, linfogranuloma venéreo, otitis media aguda, neumonía, psitacosis, sinusitis, sífilis, tracoma, tularemia, uretritis, e infecciones rectales.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Adultos: infecciones moderadas: 500.0 mg cada 12 horas o 250.0 mg cada 6 horas. Niños mayores de 8 años: 25 a 50 mg / kg / día en cuatro dosis iguales. Se toma una hora antes o dos horas después de los alimentos.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Cápsula o tableta oral: 250.0, 500.0 mg, suspensión oral: 125.0 mg / 5.0 mL.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores cerrados, resistentes a la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm.

THIMEROSAL.

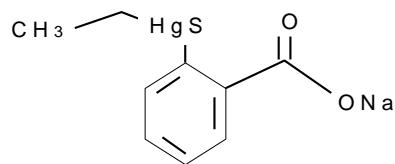
NOMBRE GENÉRICO: Thimerosal.

SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) sal sódica de etil (2-mercaptobenzoato-S-)-mercurio, (2) etil (sodio o-mercaptobenzoato)mercurio, (3) mercurotiolato o mercurotiolato sódico, (4) mertiolato sódico, (5) thiomersalum, (6) tiosalicilato de etilmercurio, (7) thiomersalato, (8) thiomersal, (9) merseptil, (10) merfermin.

FORMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_9.H_9.Hg.Na.O_2.S$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)**DESCRIPCIÓN:** (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco-amarillento, tiene un leve olor característico. Contiene un 50% de mercurio aproximadamente.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es muy soluble en agua, soluble en alcohol., es prácticamente insoluble en éter. El pH de una solución 1 en 100 es de 6.7 aproximadamente. Funde a 232-233°C.

INCOMPATIBILIDADES: (1, 17)

Es afectado por la luz. Es incompatible con ácidos fuertes, agentes oxidantes fuertes. Se descompone en presencia de monóxido y dióxido de carbono, óxidos de azufre, sulfuro de hidrógeno, óxidos de mercurio, mercurio, óxidos de nitrógeno.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un componente organomercurial con propiedades antisépticas, eficaz contra microorganismos aerobios como anaerobios.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza como antiséptico local o desinfectante de la piel en forma de tinturas, siendo notorio que en las preparaciones de estos compuestos, los vehículos

contienen alcohol y acetona, que contribuyen a su acción germicida en mayor grado que el principio activo, de tal forma que el vehículo es más efectivo que el compuesto orgánico mercurial.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Se aplica sobre el sitio de la infección, de una tres veces al día, hasta que sane la infección.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Solución tópica: al 0.1 %.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores cerrados, resistentes a la luz.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Quirsa, Químicas Alkano.

TIAMINA

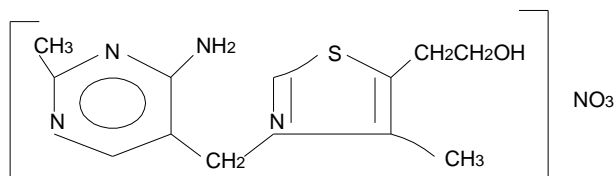
NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de tiamina.

SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Vitamina antineurítica y antiberiberica. (2) Vitamina B1. (3) aneurina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{12}H_{16}N_4SO$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)**DESCRIPCIÓN:** (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de color blanco o levemente amarillento.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es medianamente soluble en agua, muy soluble en metanol. Presenta una densidad de 1.401 g/mL

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes, lo descomponen los óxidos de nitrógeno, monóxido y dióxido de carbono, ácido clorhídrico, óxidos de azufre, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

La tiamina es la vitamina B1, que forma parte del complejo B, su forma coenzimática es la cocarboxilasa o pirofosfato de tiamina que participa en el metabolismo de los carbohidratos, en la descarboxilación del piruvato y de otros alfa cetoácidos y en la formación o utilización de los alfa cetoles por medio de la transcetolasa, así como en el metabolismo de los aminoácidos de cadena ramificada. La tiamina y sus ésteres tienen un alto grado de recambio en el organismo, ya que no se almacena en ningún órgano ni tejido por tiempos prolongados, por lo que es indispensable una ingesta continua.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicada en la acidez estomacal, flatulencia, meteorismo, estreñimiento, intoxicación alimenticia o de cualquier índole, náusea y vómito, gastritis y colitis.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

Tomar de media a una cucharadita del polvo para diluir en un cuarto de vaso con agua, antes de cada comida o cada media hora hasta mejoría en caso de intoxicación, náusea o vómito.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Solución inyectable: 100.0 mg/mL. Comprimido, cápsula: 300.0 mg

CASAS PROVEEDORAS

Productos Roche, Sagra, Spectrum.

TIMOLOL.

NOMBRE GENÉRICO: Maleato de timolol.

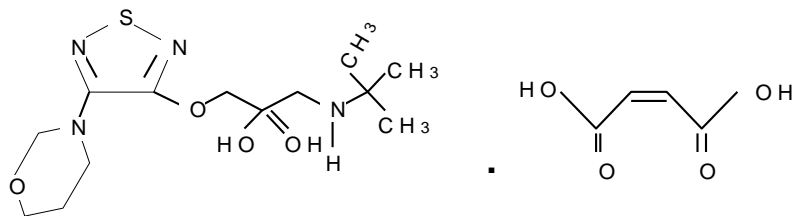
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) 2-propanolol, 1-((1,1-dimetiletil)amino-3-((4-(4-morfolinil),1,2,5- Thiadiazol-3-il)oxi)-, (S)., (Z)-2-butenodiato (1:1) (sal), (2) (-)-1-il(tert-butilamino)-3-((4-morfolino-1,2,5-thiadazol-3-il)-oxi)-2- propanol maleato (1:1) (sal).

FORMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{13}H_{24}N_4.O_3.S. C_4H_4O_4$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco o prácticamente blanco, con leve olor o inodoro.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es soluble en agua, alcohol., es moderadamente soluble en cloroformo y en propilenglicol., es insoluble en éter y en ciclohexano. Funde a 200°C aproximadamente. Una solución de 20 mg de timolol por mL tiene un pH de 3.8 a 4.3.

INCOMPATIBILIDADES: (7)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes.

ACCION FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

Es un bloqueador betaadrenérgico que disminuye la tensión intraocular. No se ha demostrado el mecanismo exacto mediante el cual el timolol ejerce un efecto hipotensor ocular, pero es posible que este se deba a una menor producción de

humor acuoso, a consecuencia de un antagonismo en la estimulación de la formación del humor acuoso inducida por las catecolaminas endógenas. La reducción en la tensión ocasionada por el timolol no se acompaña de un efecto significativo en el tamaño de la pupila o la acomodación

USOS: (1, 6, 12, 13)

Está indicado en el tratamiento del glaucoma crónico de ángulo abierto, glaucoma afáquico, glaucoma de ángulo estrecho, hipertensión intraocular y glaucoma secundario.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

Una gota dos veces al día, de solución al 0.25%, si la respuesta no es adecuada, usar la concentración del 0.5 % a la misma dosis.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Solución oftálmica: 0.25 g / 100.0 mL (0.25 %), gel oftálmico: 100.0 mg / 1.0 g de gel.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Preservar en contenedores bien cerrados.

CASAS PROVEEDORAS:

Transopharm, Moléculas Finas.

TINIDAZOL

NOMBRE GENÉRICO: Tinidazol.

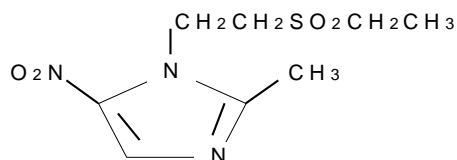
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) 1H-imidazol,1-(2-(etilsulfonil)etil)-2-metil-5-nitro. (2) 1-(2-(etilsulfonil)etil)-2-metil-5-nitroimidazol.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_8H_{13}N_3O_4S$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como cristales sin color, es inodoro, tiene un leve sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es bastante soluble en agua, medianamente soluble en metanol, etanol. Tiene un punto de fusión de 127°C aproximadamente.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con agentes oxidantes fuertes

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Pertenece a la familia de los nitroimidazoles. El mecanismo de acción general implicado en el efecto antiamebiano es la alteración de las macromoléculas del

parásito, en especial de su material genético (ADN), según su mecanismo de acción, actúa solo sobre las formas vegetativas (trofozoitos) ya que son las que pueden reproducirse y desarrollarse, puesto que se considera que puede actuar sobre los trofozoitos amibianos independientemente de su localización, se entiende que este agente es antiamebiano luminal y como antiamebiano tisular, considerándosele como de acción mixta

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento específico de tricomoniasis urogenital, tanto en el hombre como en la mujer, giardiasis, amebiasis intestinal y extraintestinal.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

La dosis tanto para adultos como para niños mayores de 12 años es de 4 tabletas en una sola toma, durante las comidas, por un día, ya sea en los siguientes microorganismos: tricomoniasis (hombre y mujer), giardiasis, amebiasis intestinal y extraintestinal.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Debe almacenarse en contenedores bien cerrados, alejado de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tableta oral: 500.0 mg Suspensión: 6.7 g/100.0 mL

CASAS PROVEEDORAS

Química Alkano, Quirsa, Productos Roche, Sagra.

TRIMETAZIDINA

NOMBRE GENÉRICO: Diclorhidrato de trimetazidina.

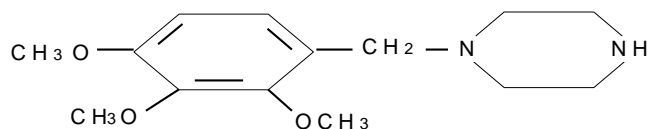
SINÓNIMOS: (1, 6, 12, 13)

(1) 1-(2,3,4-trimetoxibenzil)piperazina.

FÓRMULA MOLECULAR: (2, 3, 4, 17)

$C_{14}.H_{22}.N_2.O_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2, 3, 4, 17)



DESCRIPCIÓN: (1, 12, 13, 17)

Se presenta como un polvo cristalino de color blanco.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1, 9, 11, 12, 13, 17)

Es soluble en agua., es muy escasamente soluble en etanol.

Funde entre 222 y 228°C.

INCOMPATIBILIDADES: (17)

Se descompone en presencia de luz y al absorber la humedad, de igual forma en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7, 12, 13, 18)

La trimetazidina, al preservar los metabolismos energéticos de la célula expuesta a la hipoxia o a la isquemia, evita la disminución de la tasa intracelular

del ATP. Asegurando así el funcionamiento de las bombas iónicas y de los flujos transmembranales sodio-potasio y manteniendo la homeostasis celular.

USOS: (1, 6, 12, 13)

Se utiliza en cardiología: en el tratamiento profiláctico de la crisis de angina de pecho. En oftalmología: afecciones vasculares corio-retinianas. En otorrinolaringología: vértigos de origen vascular, vértigo de Ménière, acufenos.

DOSIS: (1, 6, 7, 10, 12, 13)

De 40.0 a 60.0 mg cada 24 horas, es decir un comprimido dos a tres veces al día con las comidas.

FORMAS DE PRESENTACION: (1, 2, 3, 4, 6, 10, 15, 18)

Comprimido oral: 0.02 g.

ALMACENAMIENTO: (2, 3, 9, 11, 17)

Almacenar en contenedores bien cerrados, alejados de la luz, en un cuarto con temperatura controlada.

CASAS PROVEEDORAS:

Moléculas Finas.

VERAPAMILO

NOMBRE GENÉRICO: Clorhidrato de verapamilo.

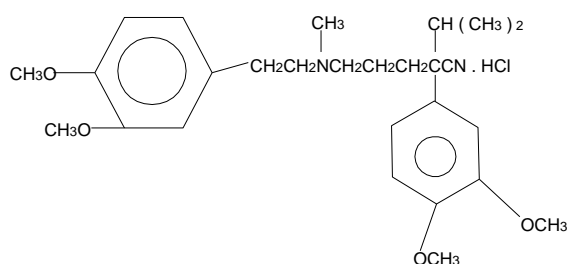
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) benzenoacetónitrilo, alfa-[3-[[2-(3,4-dimetoxifenil)etil]-metil amino] propil]-3,4-dimetoxi-alfa-(1-metiletil)-, monoclórhidrato. (2) 5-[(3,4-dimetoxifenetil) metilamino]-2-(3,4-dimetoxifenil)-2-isopropilvaleronitrilo, monoclórhidrato.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$C_{27}H_{38}N_2O_4 \cdot HCl$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo de color blanco o casi blanco. Es inodoro, levemente amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

En agua es muy soluble, mientras que es poco soluble en metanol, etanol; es prácticamente insoluble en éter.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Es incompatible con las bases, lo descomponen los óxidos de nitrógeno, monóxido y dióxido de carbono.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un calcio antagonista, el cual mediante una inhibición del influjo de los iones de calcio (a través de los canales lentos del calcio) produce un efecto

antihipertensivo gradual y sostenido. Debido a lo anterior se establece una serie de procesos prácticamente simultáneos como son: modulación de la concentración de los iones de calcio en las células del músculo liso arteriolar, reducción del tono de la musculatura vascular lisa arteriolar, desaparición de la vasoconstricción, con la consiguiente disminución gradual de las cifras elevadas de la tensión arterial hasta límites fisiológicos. El clorhidrato de verapamilo, químicamente pertenece al grupo de los calcioantagonistas, siendo su estructura básica una fenilalquilamina. La eficacia del verapamilo en el tratamiento de la hipertensión arterial esencial ha sido establecida desde hace más de 10 años.

USOS: (1,6,12,13)

Está indicado en el tratamiento de arritmias supraventriculares y, además, en el tratamiento de la angina de pecho, hipertensión arterial.

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

En adultos es de 1 tableta tres veces al día.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Se debe guardar en contenedor refrigerado a 4°C, completamente cerrado.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Tableta ranurada: 80.0 mg. Cápsula de acción retardada: 120.0, 240.0 mg

CASAS PROVEEDORAS

Química Alkano, Chemagis, Sagra, Spectrum.

ZOLPIDEM

NOMBRE GENÉRICO: Tartrato de Zolpidem.

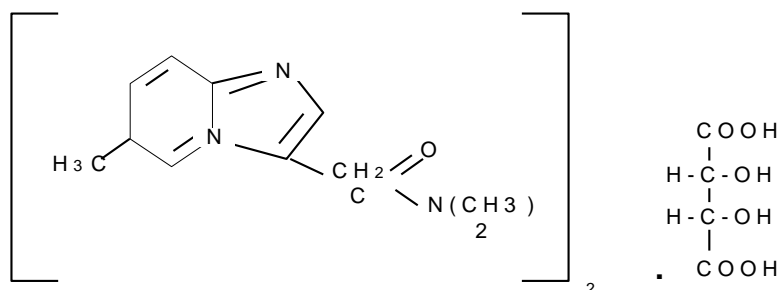
SINÓNIMOS: (1,6,12,13)

(1) Hemitartrato de Zolpidem.

FÓRMULA MOLECULAR: (2,3,4,17)

$(C_{19}H_{21}N_3O)_2 \cdot C_4H_6O_6$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (2,3,4,17)



DESCRIPCIÓN: (1,12,13,17)

Se presenta como un polvo microcristalino de color blanco o casi blanco, también se presenta como pequeños cristales de color blanco. Es inodoro, y tiene sabor amargo.

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS: (1,9,11,12,13,17)

Es muy soluble en agua, medianamente soluble en metanol, etanol. En álcalis es prácticamente insoluble.

INCOMPATIBILIDADES: (1,9,11,17)

Se descompone en presencia de la luz y al absorber la humedad. De igual manera en presencia de monóxido y dióxido de carbono, gases y vapores tóxicos e irritantes.

ACCIÓN FARMACOLÓGICA: (7,12,13,18)

Es un inductor del sueño (no benzodiazepínico) derivado de la familia de las imidazopiridinas. Actúa rápida y selectivamente como agonista de los receptores Omega-1, induciendo el sueño aproximadamente a los 45 minutos después de la administración. No modifica la arquitectura del sueño, garantizando una elevada calidad en el descanso. Posee un rápido metabolismo que anula los efectos hipnóticos residuales al día siguiente. A diferencia de otros hipnóticos, respeta las funciones cognitivas (atención y memoria) y no desarrolla tolerancia, síntomas de rebote ni síndrome de abstinencia.

USOS: (1,6,12,13)

Se utiliza en el tratamiento del insomnio ocasional (de dos a cinco días), insomnio transitorio o crónico (de dos a tres semanas).

DOSIS: (1,6,7,10,12,13)

La dosis habitual en adulto de menos de 65 años, es de un comprimido por día. Adulto de más de 65 años e insuficiencia hepática: medio comprimido por día, inmediatamente antes de acostarse. La dosis puede excepcionalmente ser aumentada a un comprimido. En todos los casos, las dosis no deben

sobrepasar un comprimido al día. El tratamiento debe habitualmente ser lo más corto posible: de algunos días a un máximo de 4 semanas.

ALMACENAMIENTO: (2,3,9,11,17)

Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz y en un cuarto con temperatura controlada.

FORMAS DE PRESENTACIÓN: (1,2,3,4,6,10,15,18)

Comprimido oral: 10.0 mg

CASAS PROVEEDORAS

Cipla, Sagra, Spectrum, Transopharm.

5.5 CASAS PROVEEDORAS QUE SUMINISTRAN LOS PRINCIPIOS ACTIVOS SELECCIONADOS A LOS LABORATORIOS NACIONALES

El nombre de cada casa proveedora se obtuvo como resultado de la aplicación del método de toma de muestras no aleatorio deliberado, para lo cual se visitó un Laboratorio conocido y se tuvo acceso a los nombres de los proveedores de materia prima, específicamente de principios activos, luego cada nombre se investigó en Internet, ahí se encontró su sitio dentro de la red, así como detalles sobre su ubicación geográfica, etc.

1. Alfa Delta

www.alfadelta.com.mx

ventas@alfadelta.com.mx

Av. De los Arcos N° 47, 202-B Col. San Juan Toltepec. CP: 53270,

Naucalpan, Edo. de México, México.

Telefono: (+55) 5373-3560, Fax: (+55) 5363-1376

2. Alquimia Mexicana

www.alquimiamex.com.mx

Cerrada de Colima N° 2-2 Apartado Postal 7-843, Col. Roma 06700, México

DF, México.

Telefono: (+55) 5533-3964, 5533-3965, 5533-5563, Fax: (+55) 5511-8970

3. Cedrosa

www.cedrosa.com.mx

Central de drogas S.A. de C.V. Atenco N° 17, Fracción Industrial Le Perla
53348, Naucolpan, Edo. De México, México.

Telefono: (+55) 5560-8111, 5560-8123, 5560-8512, Fax: (+55) 5560-8090

4. Chemagis Ltd.

www.chemagis.com.

115 Route 46 West Suite D-25 ,07046 Mountain Lakes, NJ, USA

Telefono: (+973) 402-1355, Fax: (+973) 402-1388

5. Cipla Ltd.

Imports@cipla.com

Mumbai Central, Mumbai 400008, India

Telefono : 2308-2981, 2309-5521, Fax : 91 22 2307 0013, 91 22 2307 0393

6. Indukern Group

www.indukern.es

Madrid, España

7. Mexalc S.A. de C.V.

www.mexalc.com.mx

Canosa N° 521, 9° Piso, Col. Tizapan 01090 México DF, México.

Telefono: (+5255) 5616-0925, 5616-1202, 5616-1651, 5550-0221

Fax: (+5255) 5616-0175

8. Moléculas Finas

www.moleculas-finas.com

Filipinas N° 110-Bis, Col. Portales 03300, México DF, México

Telefono: (+55) 5672-7755, 5674-1308, 5672-9998, Fax: (+55) 5539-0106

9. Química Alkano

www.alkano.net

Morelos N° 68, San Lucas Tepletalco 54050 Tlalnepantla, Edo. De México, México.

Telefono: (+55) 5361-7493, 5361-7563, Fax: (+55) 5361-7679

10. Quirsa

www.quirsa.com.gt

Sucursal en El Salvador: 13 Calle Oriente o calle el Jabalí, Polígono L-4, casa #13, Residencial Santa Tecla, Ciudad Merliot, San Salvador, El Salvador.

Telefono: (+503) 288-4902, Fax: (+503) 287-2519

11. Retecma S.A. de C.V.

Oxtopulco 19, Col. Oxtopulco Universidad México DF, México 04818 Coyoacán.

Telefono: (+55) (01) 5661-2188, 5661-2448, Fax: (+55) (01) 5661-3329

12. Productos Roche S.A. de C.V.

www.roche.com

Paseo la Reforma N° 2620, piso 8, Col. Lomas Altas 11950 México DF, México.

Telefono: (+55) 5258-500-corp, 5081-5800, Fax: (+55) 5081-5828

13. Sagraan

www.sagraan.com

Bombai, India.

14. Sarchem Labs. Inc.

Sarchem1771@carthlink.net

P.O. Box 506, State Highway 36, Navesink NJ, 07752, USA

Telefono: (732) 708-1777, 708-1265

15. Spectrum

www.spectrumchemical.com

14422 S. San Pedro St. 44150 Gardena, C.A., USA

Telefono: (+310) 516-8000, Fax: (+800) 525-2299

16. Transo-pharm

www.transopharm.de

CAPITULO VI
DISCUSIÓN DE RESULTADOS

6.0 DISCUSION DE RESULTADOS

Cada principio activo es primordial dentro de la composición general de un preparado, es por ello la importancia de incluir los topicos relacionados a la formulación de mayor relevancia de cada uno de los activos, ya que todos los componentes de cualquier forma farmacéutica giran alrededor de él.

Cada ingrediente activo al ser adquirido a través de las casas proveedoras se puede presentar como una sal o en su forma básica y esto dependerá del proceso de síntesis de los mismos, por lo que en este trabajo de investigación se ha presentado la forma mas comúnmente utilizada de cada principio activo. En este trabajo se ha desarrollado la sal mas utilizada según el listado proporcionado por la Junta de Vigilancia de la Profesión Farmacéutica en conjunto con la información obtenida de el manual de laboratorio de tecnología farmacéutica.

Cada una de las monografías va seguida de un ordenamiento alfabetico para proporcionar una rapida ubicación y a la vez facilitar la búsqueda para obtener una técnica de fabricación en el menor tiempo posible.

CAPITULO VII
CONCLUSIONES

7.0 CONCLUSIONES

1. Los principios activos deben encontrarse en su periodo de vida útil , es decir no debe haber alcanzado su fecha de caducidad.
2. La recopilación contenida en este trabajo es vigente para el periodo actual , debido a que día tras día con los avances en la investigación y formulación se pueden encontrar nuevas fuentes con información de carácter técnico , lo cual le facilita la realización de una mejor técnica para la elaboración de una forma farmacéutica.
3. Es importante conocer la procedencia de la materia prima asi como exigir su respectivo certificado de calidad que incluya las especificaciones respectivas , tomando en cuenta que se hace necesario y no menos importante conocer la ubicación geográfica y electrónica del distribuidor.
4. El formato de cada una de las monografías plasmado en este trabajo de investigación involucra los tópicos mas importantes en el diseño de una formulación , los cuales se deben de tomar en cuenta al momento de realizar la fabricación de una forma farmacéutica.
5. Es importante e imprescindible contar con una fuente de información confiable que contenga una recopilación bibliografica de principios activos en un solo documento.

CAPITULO VIII
RECOMENDACIONES

8.0 RECOMENDACIONES

1. Que toda persona relacionada con la investigación y formulación debe tener en cuenta que es de suma importancia que todo ingrediente activo con el cual se formule debe encontrarse dentro de su periodo de vida útil, con el fin de garantizar la eficacia en el producto terminado y que presente las especificaciones requeridas para mantener y asegurar la calidad de la misma..
2. Que todo formulador se encuentre en la disposición de mantener una investigación constante y actualización de las normativas relacionadas a la formulación para enriquecer sus conocimientos e ir siempre a la vanguardia de la tecnología farmacéutica.
3. Que se debe conocer el espacio geográfico en el cual se encuentra la empresa proveedora de principios activos con el fin de tener una comunicación efectiva, en caso de presentarse inconvenientes de cualquier índole y evitar retrasos que puedan afectar la producción, de igual manera se deben realizar los análisis de control de calidad de cada principio activo para verificar los resultados del certificado de análisis proporcionado por el proveedor.
4. Todo formulador debe tener la información necesaria referente a los principios activos y excipientes que necesita para diseñar la técnica de fabricación.

5. Que el trabajo de investigación esté destinado para todo aquel que se encuentre involucrado en la formulación y búsqueda de información bibliográfica referida a aspectos fisicoquímicos y farmacológicos de estos principios activos.

BIBLIOGRAFÍA

1. Castaño García, MT y otros, 1998, Monografías Farmaceuticas, Madrid, España.
2. Convención de la Farmacopea de los Estados Unidos, 1999, Farmacopea de los Estados Unidos de América 24^a Edición (USP 24), Washington, 12601 Twinbrook Parkway, Rockville, MD 20852, 2568 p.
3. Convención de la Farmacopea de los Estados Unidos, 1995, Farmacopea de los Estados Unidos de América 23^a Edición (USP 23), Washington, 12061 Twinbrook Parkway, Rockville, MD 20852, 3144 p.
4. Convención de la Farmacopea de los Estados Unidos, 1989, USAN 1990, Washington, 12601 Twinbrook Parkway, Rockville, MD 20852, 761 p.
5. Comisión permanente de la Farmacopea de los Estados Unidos Mexicanos, 1988, Farmacopea de los Estados Unidos Mexicanos, 5^a Edición, México DF, 1576 p.
6. Font Quer, P; 1962, Medicamenta Guía Teórico Práctico para Farmacéuticos y Médicos, 6^a Edición, Editorial Labor, Barcelona España.
7. Goodman, L. y otro. 1974, Bases Farmacológicas de la Terapéutica, 4^a Edición, Editorial Interamericana, México DF, México.
8. Hodgman, C. 1969, Handbook of Chemistry and Physics, 46^a Edición, Editorial The Chemical Rubber. Ohio, EUA. 3604 p.

9. Land Chemical. 2004. Investigación y distribución de principios activos (en línea). Pekín, Ch. Consultado agosto 2004. Disponible en www.chemicalland21.com
10. Ministerio de Sanidad y Consumo de España, 1989, USP DI, Información de medicamentos. Madrid, España. 2820 p.
11. Petrochem Ven. 2004. Investigación de principios activos(en línea) Nueva Delhi, Ind. Consultado en abril 2004. Disponible en www.venpetrochem.com
12. Price, J. 1970, Remington, 14^a Edición, Editorial Mack Publishing Eaton, EUA.
13. Remington G. 1987, Farmacia Práctica, Editorial Panamericana, Buenos aires, Argentina.
14. Rodríguez A. 2003. Trabajo de investigación sobre la formulación de preparados de Secnidazol (en línea). Buenos Aires, Argentina. Consultado en junio 2004. Disponible en www.colfarma.org.ar/afb/revistas/trabajo/22-3/05-rodriguez-leyes.pdf.
15. Rosenstein Ster, E. y otros, 1996, Diccionario de Especialidades farmaceuticas DEF CAD 27. Editorial Panamericana de libros de medicina, S.A., México DF, Mex. 1160 p.
16. Sociedad Farmaceutica de Gran Bretaña, 1986, Clark's Isolation and identification of drugs, 2^a Edición; Londres, Ing. The Pharmaceutical Press, 1223 p.

17. The Department of Chemistry at the University of Akron. 2004. The Chemical Database (en línea). Akron, EUA. Consultado en mayo 2004. Disponible en [http:// ull.chemistry.vakron.edu/erd/](http://ull.chemistry.vakron.edu/erd/)
18. Universidad Nacional Autónoma de México (UNAM). 2004. Monografías Farmaceuticas (en línea). México DF, México. Consultado en mayo 2004. Disponible en www.facmed.unam.mx

REFERENCIA

Amigdalitis: Infección e inflamación de las amígdalas

Arritmia cardíaca: Irregularidades del ritmo cardíaco causada por alteraciones

Angina de pecho: En general inflamación del istmo de las fauces. Cualquier síndrome caracterizado por sofocación espasmódica

Cistitis: Inflamación de la vejiga urinaria

Dermatosis: Término general utilizado para describir cualquier anomalía cutánea o aparición de lesiones de la piel

Dismenorea: Dolor característico en el vientre que aparece al principio de la menstruación

Eritrasma: Dermatomicosis de la ingle, escroto y axilas debida a la presencia de *Microsporum* o *Nocardia minutissimum*

Estomatológico: Relacionado a las enfermedades de la cavidad bucal

Estomatitis: Inflamación de la mucosa bucal

Faringitis: Infección e inflamación de la faringe

Gingivitis: Infección e inflamación de las encías

Glositis: Inflamación de la lengua

Hematopoyesis: Formación o producción de sangre, especialmente de sus elementos celulares

Hidrosadenitis: Inflamación de las glándulas sudoríparas

Hipobolemia: Disminución del volumen total de sangre

Impetigo: Infección bacteriana superficial común de la piel que puede originarse en la piel normal o como una infección secundaria a la dermatitis

Isquemia: Falta o déficit de perfusión hística como ausencia de falta de sangre oxigenada arteriolar

Litiasis renal: formación de cálculos en una parte especialmente vías urinarias y biliares

Moniliasis: Infección por algunas especies de Monilia o Candida

Paroniquia: Panadizo, especialmente el periungueal

Pielonefritis: Infección e inflamación de los riñones

Piorrea: Flujo o derrame de pus

Prostatitis: Infección de la próstata

Rinorrea: Enfermedades de la nariz que producen mucosidad

Uretritis: Infección e inflamación de la uretra

Urticaria: Es una reacción cutánea caracterizada por la formación de pápulas y es un miembro del complejo atópico que indica antecedentes alérgicos hereditarios

Xantomas: Es un extraño trastorno genético caracterizado por la actividad deficiente de una enzima que descompone las moléculas de grasa provocando acumulación de grandes cantidades de grasa en la sangre

ANEXOS

ANEXO N° 1

FORMATO DE MONOGRAFIAS

1. NOMBRE GENERICO
2. SINONIMOS
3. FORMULA MOLECULAR
4. ESTRUCTURA QUÍMICA
5. DESCRIPCIÓN
6. PROPIEDADES FÍSICAS Y QUIMICAS
7. INCOMPATIBILIDADES
8. ACCION FARMACOLÓGICA
9. USOS
10. DOSIS
11. FORMAS DE PRESENTACION
12. ALMACENAMIENTO
13. CASAS PROVEEDORAS