

UNIVERSIDAD DE EL SALVADOR
FACULTAD DE QUÍMICA Y FARMACIA.



RECOPILACION DE MONOGRAFIAS DE EXCIPIENTES Y VEHÍCULOS
UTILIZADOS EN LA FABRICACIÓN DE MEDICAMENTOS Y COSMÉTICOS
EN LA CATEDRA DE TECNOLOGÍA FARMACÉUTICA

TRABAJO DE GRADUACION PRESENTADO POR:
GIOVANNY GODOFREDO ALEGRIA MEDINA
CLAUDIA LISBETH AMAYA RIVERA

16 DE FEBRERO
DE 1841
PARA OPTAR AL GRADO DE:
LICENCIATURA EN QUÍMICA Y FARMACIA.

FEBRERO 2007

SAN SALVADOR, EL SALVADOR CENTRO AMERICA.



©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 Arèvalo

Secretaria

MSc. Miriam del Carmen Ramos de Aguilar

COMITÉ DE TRABAJO DE GRADUACION.

Coordinadora General

Licda. María Concepción Odette Rauda Acevedo

Asesora de Área de Análisis de Alimentos: Fisicoquímico

Ing. Rina Lavinia Hidalgo de Medrano.

Asesora de Área de Gestión Ambiental: Calidad Ambiental

Licda. Cecilia Haydee Gallardo de Velásquez.

Docente Director

Licda. Rossana Brito de Gámez.

AGRADECIMIENTOS

A ti mi Dios gracias porque me haz permitido tener vida, salud y fuerzas para culminar mis estudios y mi trabajo de graduación.

A ti madre gracias por tu amor, tu apoyo, tus sacrificios, por tus consejos, gracias porque tus hijas siempre fuimos lo mas importante para ti; gracias por tu determinación y fortaleza, porque a pesar de, nunca te dejaste vencer, tu ejemplo de mujer y madre han servido en mi vida para terminar todo lo que comienzo y para seguir siempre adelante

Hermana gracias porque con tu amor, apoyo incondicional, tus cuidados y ejemplos haz hecho de mi una mejor persona, me haz ayudado a sembrar buenas cosas en mi vida, hemos compartido muchas etapas de mi vida y esta es otra mas que agregaremos a nuestros recuerdos.

A mi Cuñado, mi Sobrino y demás amigos gracias porque de una u otra manera estuvieron pendientes e influyeron para que continuara para alcanzar mi meta.

FAMILIA Y AMIGOS LO LOGRE

LOS QUIERO MUCHO.....

Claudia Lisbeth Amaya Rivera

DEDICATORIA

Este trabajo te lo dedico a ti mama y a ti hermana porque es el fruto del esfuerzo y dedicación de nosotras tres, porque ambas han jugado un papel muy importante en cada una de las etapas de mi vida y lo continuaran haciendo; no importa en que lugar estemos siempre el amor y apoyo lo tendremos una para la otra.

Se que ambas comparten la alegría de finalizar este capítulo en mi vida, las quiero y respeto mucho por lo que son UNAS MUJERES MARAVILLOSAS.

Claudia

AGRADECIMIENTOS

Gracias Dios...

Al amor de mi vida, por darme todo su apoyo incondicional en todas las etapas de mi vida; por ser ejemplo de fortaleza y perseverancia.

A ti, Maty, que siempre me apoyaste y sigues a mi lado en cada sueño, un día estaremos ahí! Juntos nuevamente...

A mis hermanas, por llenar de alegría mi existencia.

Norma, gracias por ser mi apoyo en la vida.

Danilo, por contribuir a forjar un mejor futuro.

Gracias a todos... por creer en mí.

Giovanny

INDICE

Resumen

Capitulo

I.	Introducción	xiv
II.	Objetivos	
	Objetivo General	16
	Objetivo Específico	16
III.	Marco Teórico	17
IV.	Metodología	25
V.	Resultados	
	5.1 Materias Primas no Patentadas	28
	5.1.1 Acacia	29
	5.1.2 Aceite de Algodón	34
	5.1.3 Aceite de Maíz	37
	5.1.4 Aceite de Oliva	40
	5.1.5 Aceite de Ricino	43
	5.1.6 Aceite Mineral	47
	5.1.7 Acetato de Amilo	51
	5.1.8 Acetato de Butilo	54
	5.1.9 Acetato de Etilo	57

5.1.10	Acetona	60
5.1.11	Acido Benzoico	63
5.1.12	Acido Bórico	66
5.1.13	Acido Cítrico	69
5.1.14	Acido Esteárico	72
5.1.15	Acido Fórmico	76
5.1.16	Acido Láctico	79
5.1.17	Acido Oleico	82
5.1.18	Acido P-Aminobenzoico	85
5.1.19	Acido Sórbico	88
5.1.20	Agar – Agar	91
5.1.21	Agua Destilada	94
5.1.22	Agua de Hamamelis	97
5.1.23	Agua de Rosas	100
5.1.24	Alcohol Cetílico	102
5.1.25	Alcohol Etilico	106
5.1.26	Alcohol Isopropilico	110
5.1.27	Alcohol Miristilico	113
5.1.28	Alginato Sódico	116
5.1.29	Almidón	120
5.1.30	Amoniaco	124
5.1.31	Bentonita	127

5.1.32	Benzoato de Sodio	131
5.1.33	Bicarbonato de Sodio	134
5.1.34	Bióxido de Titano	137
5.1.35	Bórax	140
5.1.36	Caolín	144
5.1.37	Carbonato de Calcio	147
5.1.38	Carbonato de Magnesio	150
5.1.39	Carboximetilcelulosa	153
5.1.40	Cera Amarilla de Abeja	157
5.1.41	Cera Blanca	160
5.1.42	Cera Carnauba	163
5.1.43	Cloruro de Sodio	166
5.1.44	Colesterol	169
5.1.45	EDTA	172
5.1.46	Esperma de Ballena	175
5.1.47	Estearato de Butilo	178
5.1.48	Estearato de Magnesio	181
5.1.49	Estearato de Sodio	184
5.1.50	Estearato de Zinc	187
5.1.51	Estearil Alcohol	191
5.1.52	Etilglicol	194
5.1.53	Gelatina	197

5.1.54	Glicerina	200
5.1.55	Goma Xantan	204
5.1.56	Hidróxido de Sodio	207
5.1.57	Hidróxido de Potasio	210
5.1.58	Hidroxietilcelulosa	213
5.1.59	Lactosa	216
5.1.60	Lanolina	219
5.1.61	Lanolina Anhidra	222
5.1.62	Manitol	225
5.1.63	Manteca de Cacao	228
5.1.64	Metlicelulosa	231
5.1.65	Metilparaben	234
5.1.66	Miristato de Isopropilo	237
5.1.67	Monoetanolamina	240
5.1.68	Monoestearato de Glicerilo	243
5.1.69	Oxido de Zinc	246
5.1.70	Palmitato de Isopropilo	249
5.1.71	Parafina Sólida	252
5.1.72	Pectina	255
5.1.73	Piroxilina	258
5.1.74	Polietilenglicol 400	261
5.1.75	Polivinilpirrolidona	264

5.1.76	Polivinilpirrolidona K-30	267
5.1.77	Propilenglicol	270
5.1.78	Propilparaben	273
5.1.79	Sacarina	276
5.1.80	Sacarina Sódica	279
5.1.81	Sacarosa	282
5.1.82	Silicona	285
5.1.83	Sorbitol	288
5.1.84	Sodio Lauril Sulfato	291
5.1.85	Talco	294
5.1.86	Trietanolamina	297
5.2	Materias Primas Patentadas	300
5.2.1	Aerosil [®] 200	301
5.2.2	Carbopol [®] 934	304
5.2.3	Cetiol [®]	309
5.2.4	Cetiol A [®]	311
5.2.5	Cetiol V [®]	314
5.2.6	Comperlan 100 [®]	317
5.2.7	Comperland KD [®]	319
5.2.8	Cutina GMS [®]	322
5.2.9	Cutina MD [®]	326
5.2.10	Eumulgin C700 [®]	329

5.2.11	Eutanol G [®]	332
5.2.12	Explotab [®]	335
5.2.13	Miritol 318 [®]	337
5.2.14	Myrj 52 [®]	341
5.2.15	Span [®] 20	343
5.2.16	Span 60 [®]	346
5.2.17	Span 80 [®]	349
5.2.18	Texapon N70 [®]	352
5.2.19	Tween 20 [®]	355
5.2.20	Tween 60 [®]	358
5.2.21	Tween 80 [®]	362
5.2.22	Veegum – HV [®]	365
VI.	Resultados	368
VII.	Conclusiones	370
VIII.	Recomendaciones	373
	Bibliografía	
	Glosario	

INDICE DE ANEXOS.

- Anexos1. Listado de excipientes y vehículos no patentados.
- Anexo 2. Listado de excipientes y vehículos no patentados.
- Anexo 3. Pictogramas de seguridad para sustancias químicas.

ABREVIATURAS.

1. AHA: Alfa-hidroxiacido.
2. BHA: Butilhidroxianisol.
3. BHT: Butilhidroxitolueno.
4. ° C, Grados centígrados.
5. Fam.: Familia.
6. g: Gramo.
7. g/mL: Gramo/mililitro.
8. g/mol: Gramo/mol.
9. HLB: Balance hidrófilo-lipófilo.
10. kg: kilogramo.
11. m: Molalidad.
12. M, Molaridad.
13. mEq: miliequivalentes.
14. mL: Mililitro.
15. nm: Nanómetro
16. NMF: Factor hidratante natural.
17. mmol: milimol.
18. mPas: milipascales.
19. N: Normalidad,
20. N/A: No aplica.

21. NE: No específico.
22. NF: Formulario Nacional.
23. o/w: Por sus siglas en Inglés "oil in water"; aceite en agua.
24. pH: Potencial de hidrógeno.
25. % p/p: Porcentaje peso/peso.
26. ppm: Partes por millón.
27. ®: Marca registrada.
28. USP; Por sus siglas en Inglés "United States Pharmacopeia": Farmacopea de los Estados Unidos de América.
29. UV; Ultravioleta.
30. UV-A: Radiación ultravioleta en la banda de los 320 a los 400 nm.
31. UV-B: Radiación ultravioleta en la banda de los 280 a los 320 nm.
32. % v/v: Porcentaje volumen/volumen;
33. w/o: Por sus siglas en Inglés "water in oil"; agua en aceite.

RESUMEN

El presente trabajo contempla la recopilación de monografías de excipientes y vehículos utilizados en la cátedra de Tecnología Farmacéutica I y II.

Para esta recopilación se utilizó la información de los diferentes libros de consulta oficiales y no oficiales existentes en Biblioteca de la Facultad de Química y Farmacia de la Universidad de El Salvador, actualizando dicha información mediante el uso del Internet.

Para un mejor orden y facilitar la búsqueda, se estableció un formato de la información necesaria para cada excipiente y vehículo, además las monografías llevan un orden alfabético y una clasificación de excipientes y vehículos patentados y no patentados.

Los excipientes o vehículos son sustancias inertes, sin ningún valor terapéutico, se utilizan para la formulación de medicamentos o cosméticos con el fin de hacer posible su preparación y estabilidad, modificar propiedades organolépticas y mejorar las condiciones físico-químicas.

De ahí la importancia de realizar una investigación que proporcione una información actualizada de los excipientes y vehículos utilizados en la formulación de medicamentos y cosméticos, como una herramienta básica para las cátedras de tecnología farmacéutica I y II.

I. INTRODUCCIÓN.

Un producto farmacéutico o cosmético se compone básicamente de principio activo y excipiente o vehículo ⁽²⁰⁾

El principio activo es la sustancia que proporciona la función farmacológica o cosmética del producto terminado.

Un excipiente o vehículo puede definirse como el o los aditivos que se utilizan para transformar una materia prima farmacológicamente activa, en una forma farmacéutica o cosmética. ⁽³⁶⁾

En los laboratorios de Tecnología Farmacéutica, es de gran utilidad conocer las características de los excipientes a la hora de formular, ya que estos se encuentran presentes entre 1-99% de la composición general. Su importancia radica en las propiedades físico-químicas que imparten, como son la consistencia, viscosidad, forma, cohesión etc. Así mismo, para evitar incompatibilidad y brindar características especiales a los productos.

Otra característica que ayuda a que un producto terminado cumpla con los estándares de calidad requerida, es el almacenamiento.

Según las Buenas Prácticas de Manufactura (GMP), el área de almacenamiento de materias primas (incluyendo excipientes y vehículos) debe reunir un mínimo de condiciones físicas que garanticen la estabilidad y calidad de los productos a fabricar. ⁽⁹⁾

Importante es destacar que las condiciones de almacenamiento varían según el tipo de excipiente o vehículo a utilizar.

El presente trabajo es una recopilación de las monografías actualizadas de excipientes y vehículos empleados en la Cátedra de Tecnología Farmacéutica I y II, integrando los conocimientos dispersos en libros de consulta, seleccionando la información precisa para la elaboración de formas farmacéuticas y cosméticas, proporcionando, además, las condiciones de almacenamiento y los principales proveedores de excipientes y vehículos a nivel nacional. Para facilitar su búsqueda se ha separado en materias primas patentadas y no patentadas, todo esto, con el fin de servir como libro de referencia.

II. OBJETIVOS.

1.0 OBJETIVO GENERAL.

Recopilar monografías de excipientes y vehículos utilizados en la fabricación de medicamentos y cosméticos en la Cátedra de Tecnología Farmacéutica.

2.0 OBJETIVOS ESPECÍFICOS.

- 2.1 Seleccionar excipientes y vehículos utilizados en las cátedras de Tecnología Farmacéutica I y II.
- 2.2 Investigar las propiedades químicas y físicas de los excipientes y vehículos seleccionados
- 2.3 Dar a conocer el uso apropiado de cada excipiente y vehículo de acuerdo al porcentaje.
- 2.4 Proporcionar información sobre incompatibilidades que podrían darse con otras materias primas.
- 2.5 Indicar las formas correctas de almacenamiento y envasado para cada uno de ellos.
- 2.6 Dar a conocer las principales casas proveedoras a nivel nacional.

III. MARCO TEORICO

La elaboración de formas farmacéuticas y cosméticas está determinada específicamente por el principio activo que contiene, el cual suele ser una sustancia química pura. Partiendo de este principio activo, responsable de la acción y gracias a un proceso tecnológico más o menos complejo se llega a obtener las formas que se conocen como comprimidos, cápsulas, jarabes, pomadas, inyectables; en el caso de un medicamento; o polvos, cremas, labiales, etc. en el caso de cosméticos. (24)

Pero los verdaderos protagonistas de este proceso son los excipientes y vehículos, los cuales pueden definirse como el o los aditivos que se utilizan para transformar una materia prima farmacológicamente activa en una forma farmacéutica o cosmética. Estas son sustancias auxiliares que ayudan a que el principio activo se formule de manera estable, eficaz y sobre todo, seguras para el paciente.

Lo frecuente es que una misma sustancia tenga más de una función dentro de la formulación variando según el porcentaje de uso. (24)

Estos se pueden clasificar de varias maneras, pero la más adecuada es atendiendo a la función que realizan dentro del medicamento o cosmético teniendo así formas farmacéuticas o cosméticas sólidas, semisólidas y líquidas.



En el caso de formas farmacéuticas sólidas como Tabletas, Grageas o Cápsulas; y en las formas cosméticas como Polvos sueltos o compactos, se hace uso de diferentes Excipientes con la finalidad de poder darle la forma farmacéutica o cosmética que se requiera, por ejemplo: habitualmente las cantidades de fármaco que puede haber en una dosis suele ser pequeña y por lo tanto difícil de manipular; por eso en una tableta de Sulfato de Efedrina la dosis es de 10mg; lo que se vuelve difícil de comprimir. Para solucionar este problema se utilizan diluyentes, que son sustancias que aumentan el volumen de preparado y lo hacen mas manejable, estos deben cumplir con ciertas características tales como:

- Inertes
- Composición uniforme
- Bajo costo
- Atoxico
- De sabor agradable ⁽⁷⁾

Existen tres clases de diluyentes; solubles, insolubles y mixtos. Para seleccionar el diluyente adecuado se toma en cuenta:

- El principio activo que se usa
- Las incompatibilidades físico – químicas con el principio activo
- La biodisponibilidad ⁽⁷⁾

Para que las partículas de polvo puedan unirse y favorezca la cohesión de éstas, se utilizan los aglutinantes, ya que sin la presencia de ellos se vuelve muy difícil comprimir.

A la hora de comprimir, es de gran importancia que la mezcla de polvos fluya de la tolva hacia la cámara de compresión, por lo que se utilizan los lubricantes, además que estos también ayudan a evitar que el comprimido una vez formado se pegue a los punzones o a la matriz; y también para evitar que en la misma máquina haya fricción entre las piezas metálicas. Entre éstos, tenemos 3 clases:

- Deslizantes: evitan la fricción entre gránulo-gránulo y regulan el flujo de polvo, de tolva a cámara de compresión.
- Antiadherentes: evitan que la tableta se pegue a los punzones o a las paredes de la matriz, proporcionando además brillo a la tableta.
- Lubricantes propiamente dichos: evitan la fricción entre punzones y matriz (7)

Una vez el paciente toma el comprimido, éste debe disolverse en el tracto gastrointestinal, así el organismo podrá absorberlo y el principio activo cumplirá sus funciones. Para ello se incorporan los desintegrantes, los cuales son sustancias muy solubles en agua y pueden absorberla fácilmente, hinchándose y rompiendo el comprimido, o bien son mezclas de sustancias que producen efervescencia disolviendo el comprimido.

La actividad de estos va a depender de:

- La capacidad de absorción de agua
- Poder de hincharse
- La manera de incorporarlo a la mezcla para comprimir
- Tamaño de las partículas
- La cantidad agregada ⁽⁷⁾

En el caso de formas farmacéuticas líquidas como Jarabes, Elixires, Soluciones o las formas farmacéuticas cosméticas como lociones para antes y después de afeitar, perfumes; lo más importante es que el principio activo se mantenga disuelto, para ello se utilizan solubilizantes o cosolventes. Dando así al preparado una de sus características más importantes como es la de ser transparente y límpido.

Cuando se habla de una suspensión, lo más importante es que el principio activo se mantenga en suspensión por un periodo de tiempo suficiente para poder dosificarlo. Para ello se utilizan los agentes suspensores, los cuales modifican la viscosidad del vehículo.

Dependiendo si el principio activo es difícilmente mojable, se utilizan los modificadores de la tensión superficial, que ayudan a la humedad de éste. Y cuando la suspensión ha permanecido en reposo por un periodo considerable de tiempo, el principio activo tiende a precipitarse en el fondo por lo que se

vuelve indispensable que se redisperse utilizando para ello los agentes de dispersión.

En el caso de inyectables, lo más importante es el disolvente utilizado, el cual debe ser completamente estéril. En los colirios además que el disolvente debe ser estéril, es importante que el producto se mantenga en el ojo un periodo de tiempo suficiente, por lo que también se vuelve necesario añadir sustancias que aumenten la viscosidad.

Con respecto a formas farmacéuticas como Pomadas, Cremas o en las formas cosméticas como Cremas de limpieza, Cremas emolientes, Cremas nutritivas, están formadas en gran medida por excipientes, los cuales son una base que puede ser oleosa, de absorción, emulsionada, hidrosoluble, hidrogel o patentada. (7)

Como puede verse, hacer que un medicamento o un cosmético sea estable, seguro y eficaz es bastante complejo y la presencia de excipientes y vehículos es totalmente indispensable, por lo que se vuelve de suma importancia garantizar la calidad de éstos.

Es por eso que las Buenas Prácticas de Manufactura exigen y recomiendan normas en cuanto a las condiciones de almacenamiento y manipulación de estas materias primas.

El almacén de materias primas debe estar situado en una zona al comienzo del flujo de fabricación y de la pesada o repesada de materiales con el objeto de que no haya distancia excesiva entre ambos puntos y que se aplique la norma de evitar pasos atrás ⁽⁹⁾

A continuación se describen los aspectos idóneos de un almacén de materia prima y materiales auxiliares.

Instalaciones físicas: en ello se contempla que cualquier edificio usado en la elaboración, empaque o posesión de un producto farmacéutico serán de tamaño, constitución y ubicación apropiada para facilitar la limpieza, mantenimiento y operaciones adecuadas.

Estas instalaciones deben ser amplias y suficientes para las materias primas que deben contener, para la colocación ordenada de equipo y materiales para impedir que se mezclen los distintos componentes.

Con pavimentos lisos de preferencia de cemento con juntas de dilatación perfectamente selladas, o recubiertas con resinas de tipo epoxi que permiten una limpieza fácil y eliminan fácilmente el riesgo de grietas. Las paredes deben ser lisas y fácilmente limpiables, sin ángulos muertos ni grietas. ⁽⁹⁾

Debe el almacén tener buena iluminación, esta debe ser exclusivamente artificial, de lámparas de sodio preferiblemente con cubierta protectora, nunca natural. Este es un factor importante de tomarse en cuenta especialmente en las áreas controladas.

Es importante que exista una buena circulación interna de aire pues esto ayuda a incrementar el tiempo de vida útil de los materiales almacenados.

De preferencia la temperatura dentro del almacén deberá ser ambiente, al igual que la humedad deberá ser ambiente relativa. Sin embargo las GMP exigen que cuando sea necesario el almacén debe llenar condiciones de:

- Temperatura y humedad controlada, para esto se proveerá equipo para el control adecuado de polvo, humedad y temperatura.
- Recintos especiales y separados para sustancia inflamables que presentan riesgos especiales de explosión.
- Recintos separados y cerrados para materia prima rechazada, que este destinada a su destrucción o devolución.

La estantería debe estar separada de las paredes lo suficiente para poder limpiar tanto éstas como aquellas, y la parte baja estará separada del suelo un mínimo de 10 cm. Las estanterías deberán ser metálicas y pintadas para evitar la corrosión, debidamente ancladas al suelo, a las paredes y entre sí, para evitar que se caigan, curven o deformen por los pesos y las tensiones. (9)

Si las materias primas se almacenan sobre tarimas, cada una de éstas debe contener un único tipo de producto y, si es posible, deben asimismo, separarse productos iguales con diferentes números de lote.

Es indispensable que los proveedores envíen la materia prima en sus envases de origen, para evitar el fraccionamiento que puede sufrir esta mercancía y consiguiente confusión, fraude o contaminación cruzada. (9)

La limpieza del almacén debe ir acompañada de un tratamiento de desinfección y sanitización, con suscripción de un contrato de una casa externa especializada en estos tratamientos, que periódicamente realice las correspondientes aplicaciones. (9)

Estas condiciones incluyen además de las condiciones y distribución en el almacén, el control de existencias, asignación de códigos, pesadas de materias primas, limpieza, control de plagas, seguridad contra incendios, transporte dentro de la fábrica.

IV. METODOLOGÍA.

A. INVESTIGACION BIBLIOGRAFICA

La investigación bibliográfica se llevó a cabo en:

1. Biblioteca de la Facultad de Química y Farmacia de la Universidad de El Salvador.
2. Internet.

B. INVESTIGACION DE CAMPO

1. Tipo de Estudio: Teórico Retrospectivo – Prospectivo
2. Universo: todos los excipientes y vehículos incluidos en los manuales de la Cátedra de Tecnología Farmacéutica I y II.
Muestra: de un 100 % se seleccionaron excipientes y vehículos.
Presentados en Anexo 1 y 2.
3. Toda la información de cada excipiente y vehículo se obtuvo mediante una investigación bibliográfica consultando las diferentes farmacopeas, manuales, tesis, libros y revistas; además de una investigación en Internet con el fin de actualizar la información.

Para cada excipiente y vehículo se siguió el siguiente formato:

- Nombre: palabra que identifica a los excipientes o vehículos; dispuestos en orden alfabético, este consiste en el nombre con el que comúnmente se conoce cada excipiente y cada vehículo.
- Sinónimos: otros nombres con los cuales se conoce o identifica cada excipiente y vehículo.
- Nombre Químico: nombre en el que se especifica la posición de cada elemento que compone la estructura química del excipiente y vehículo.
- Fórmula química: comprende los elementos de la fórmula química.
- Estructura química: muestra la estructura, describiendo las representaciones estereoquímicas modernas posibles.
- Descripción: forma en la que se detalla las características observables tales como color, olor, sabor, volatilidad, etc.
- Solubilidad: se detalla el medio en que puede ser disuelto o miscible el excipiente o vehículo, tomándose como base la temperatura ambiente de 25° C. usando términos como muy soluble, soluble, poco soluble, insoluble, miscible, etc.
- Propiedades físicas: serie de características físicas propias de cada excipiente o vehículo, detallando propiedades como punto de fusión o punto de ebullición según sea el caso, densidad, viscosidad, etc.

- Propiedades químicas: agrupación de características de orden químico que proporcionan propiedades específicas a las sustancias.
- Incompatibilidades: oposición según características físicas o químicas, que impiden que las sustancias puedan unirse, al mezclar excipiente y vehículo entre sí o con otra materia prima.
- Usos Farmacéutico o cosmético y sus porcentajes: descripción específica del uso de cada excipiente y vehículo así como sus porcentajes específicos.
- Condiciones de almacenamiento y envasado: en esta sección se facilita información relativa al envasado y almacenamiento adecuado según las características de cada excipiente y vehículo.
- Principales proveedores: nombre de las diferentes casas distribuidoras del producto.

Presentar la información indispensable, de una manera accesible para ser consultada sobre los excipientes y vehículos (según lista de anexo 1) con la finalidad de facilitar la pre - formulación, elaboración de técnica o método para fabricar un medicamento o cosmético.

5.1 MATERIAS PRIMAS NO PATENTADAS.

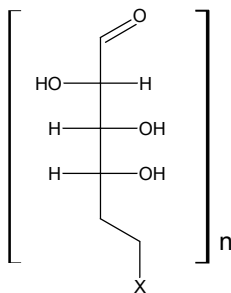
ACACIA.

SINÓNIMOS: Acaciae gummi, Goma arábica, Goma de acacia, Goma talha, E-414, Goma de Senegal, Goma de Kordofán, Goma de mimosa, kher, Goma de galam. (5, 28)

NOMBRE QUÍMICO: Compuesta principalmente por arabina que es una sal cálcica, magnésica y potásica del ácido arábico. Carbohidratos que con el calcio o el magnesio forma el arabato de calcio o de magnesio, el cual, da lugar a arabinosa, galactosa y ácido arabinósico. (5)

FÓRMULA QUÍMICA: $(C_5H_{10}O_4X)_n$. La cadena policarbonada de ácido arábico se repite intercambiando iones. (20)

ESTRUCTURA QUÍMICA:



$X = \text{Ca}^+, \text{Mg}^+, \text{K}^+$

$n = 40 - 52$ moléculas de ácido arábico. (20)

DESCRIPCIÓN: Fragmentos angulares o lágrimas esferoidales de un diámetro que oscila entre 1 y 3 centímetros; de color blanco amarillento, amarillo o ligeramente ámbar, teñidos algunas veces de rosa; quebradizos, opacos, de superficie a menudo agrietada, que se rompen fácilmente en fragmentos de fractura concoidea, angulosos, irregulares, blanquecinos o ligeramente amarillentos, de brillo vítreo y transparentes. (5)

Las lágrimas enteras presentan algunas veces una pequeña cavidad en su centro. Son casi inodoros, produce una sensación mucilaginoso en la lengua.

La goma arábica consiste en la exudación gomosa, endurecida al aire, que fluye de forma natural o por incisión del tronco y de las ramas de *Acacia senegal* L. Willdenow y de otras especies de *Acacia* de origen africano. (28)

SOLUBILIDAD: Es totalmente soluble en dos veces su masa de agua a temperatura ambiente, aunque su disolución es muy lenta, soluble en 20 partes de glicerina, 20 partes de Propilenglicol; es prácticamente insoluble en alcohol, éter y otros solventes orgánicos. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 240,000 – 580,000 g/mol
Densidad	: 1.31 – 1.45 ^{25°C} g/mL.
Viscosidad	: 100 mPas a 20°C
HLB	: 8.0 (39)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 4.5 – 5.0 en solución acuosa 5%.

Contiene una peroxidasa que actúa como agente oxidante y produce derivados coloreados de aminopirina, antipirina, cresol, guayacol, fenol, tánino, timol, vainillina y otras sustancias.⁽⁵⁾ Los alcaloides afectados por esta peroxidación son: atropina, morfina, apomorfina, cocaína, homatropina, hiosciamina, fisostigmina y escopolamina. En la reacción se produce destrucción parcial del alcaloide.⁽¹³⁾

INCOMPATIBILIDADES: El alcohol o las soluciones alcohólicas precipitan la acacia como una masa filamentosa cuando el alcohol asciende a más de un 35% del volumen total. El mucílago se destruye mediante precipitación de la acacia con metales pesados.⁽⁵⁾

El bórax también produce una precipitación que se puede evitar al agregar glicerina.

En la preparación de emulsiones, las soluciones de goma arábiga son incompatibles con los jabones.

Por su contenido de calcio la acacia posee las incompatibilidades de dicho ion.

Incompatible con acetato básico de plomo, amidopirina, apomorfina, bismuto subnitrito, bórax, cresol, eugenol, gelatina, sales férricas, sodio silicato, morfina, fenol, fisostigmina, taninos, timol y vainillina.⁽²⁵⁾

Muchas sales reducen la viscosidad de las soluciones de goma arábiga, mientras que las sales trivalentes pueden iniciar la coagulación.

La acacia contiene una enzima oxidante que puede afectar a preparaciones que contienen sustancias fácilmente oxidables; la enzima puede inactivarse calentando a 100 °C durante un corto periodo de tiempo. (29)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Es un agente suspensor y emulsionante para sustancias insolubles en agua, en la preparación de emulsiones orales y tópicas, en proporciones de 5 - 10 %.

Se emplea como base para tabletas de 10 – 30%.

Se usa como agente viscosante en elaboración de suspensiones y estabilizante en emulsiones.

Se utiliza como espesante en preparados emulsionados y su porcentaje depende de la formulación.

Es un agente espesante hidrofílico, estabilizante de emulsiones de tipo aceite en agua. (20)

Es coadyuvante de emulsiones oleosas, pastas, comprimidos, etc., su porcentaje varia de acuerdo a la necesidad de la formulación.

Se usa del 1 - 5 % como aglutinante en comprimidos, asociándose muy a menudo a la goma tragacanto.

Sirve para recubrir tabletas de liberación prolongada en rango de 1 – 5%.

Además se emplea junto con gelatina en procesos de microencapsulación, para aportar condiciones de prolongación de principio activo. (5)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Proteger de la luz y la humedad en contenedores ámbar herméticamente cerrados, ya que pulverizada, absorbe fácilmente la humedad del aire formando grumos. (14)



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- PODMIN S.A. de C. V.
- DROGUERÍA FALMAR S. A. de C.V.
- AGROBIOTIK EL SALVADOR S. A.

ACEITE DE ALGODÓN

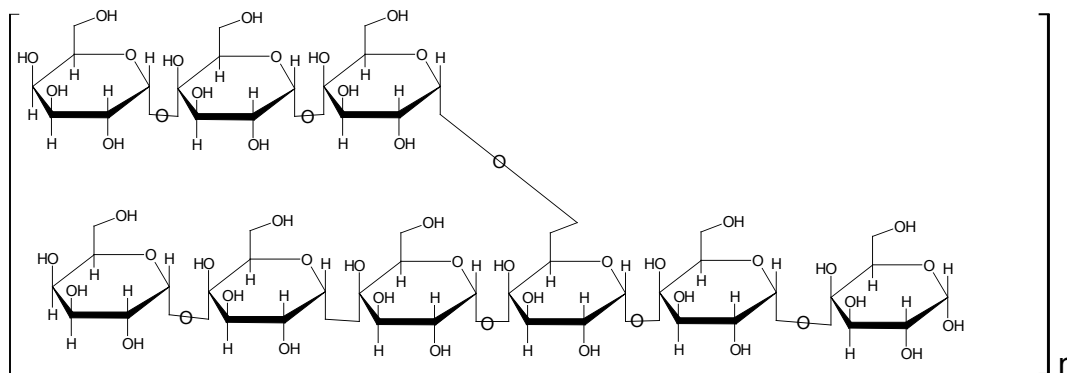
SINÓNIMOS: Aceite de semilla de algodón, Aceite de algodón extra virgen, Oleum Gossypii, Cotton oil. (5)

NOMBRE QUÍMICO: No específico.

FÓRMULA QUÍMICA: El aceite de semilla de algodón es típico del grupo oléico-linoléico de los vegetales aceitosos, esos dos representan alrededor de un 75 % del total de los ácidos grasos. (20)

Contiene alrededor de 2% de sustancias no oleosas como rafinosa, pentosanos, resinas, proteasas, peptonas, fitosteroles, fitosterolina, zantofilina, clorofila y sustancias mucilaginosas. (5)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



$$n = 8 - 14 \quad 6(C_6H_{12}O_6)$$

DESCRIPCIÓN: Líquido oleoso de olor y sabor característico muy fuerte, color amarillo suave o un color rojizo oscuro por la presencia de sustancias fuertemente coloreadas, (arrastradas de la semilla). (5)

El aceite bruto de algodón se obtiene de las plantas *Gossypium hirsutum* (americana) y *Gossypium barbadense* (egipcia). Y posteriores procesos de prensado, extracción con solventes. (20)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua; ligeramente soluble en alcohol; miscible con éter, cloroformo, benceno, hexano o disulfuro de carbono. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: N. E.
	Densidad	: 0.916 ^{25°C} g/mL.
	Índice de refracción	: 1.468 – 1.472 ^{25°C}
	HLB w/o	: 5.0
	HLB o/w	: 10.0 (39)
	Punto de solidificación	: 0 – 5° C

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de yodo	: 106
	Índice de saponificación	: 194
	Materia insaponificable	: ≤ 15 g/kg
	Ácidos grasos libres	: < 0.25% (10)

INCOMPATIBILIDADES: Agentes oxidantes fuertes, se degrada por efecto de la luz, calor y la humedad.

Existe formación de doble capa al mezclarse con agua o con solventes polares. Por su elevado contenido de ácidos grasos saturados puede llegar a solidificar durante el proceso de almacenamiento a temperatura de 10 a 15°C. (31)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como vehículo y emoliente en la preparación de aceites capilares en porcentaje menor al 10%.

Es utilizado como solvente y vehículo para inyectables.

Se usa como emulsionante en la preparación de jabones.

En emolientes capilares como base grasa vegetal al 20%.

Se emplea como emoliente de 4 – 7% en preparados para uñas frágiles. (30)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en contenedores cerrados, a temperatura adecuada, alejado de la humedad. (14)



Combustible

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- SUMMA INDUSTRIAL.
- MERCOSAL DE EL SALVADOR.

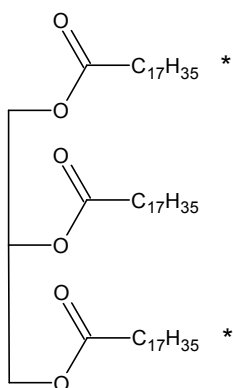
ACEITE DE MAIZ.

SINÓNIMOS: Maydol, Aceite de cereal, Aceite de germen de maíz, Maize oil, Corn oil, Lípez 104, Mazola oil, Stripped corn oil, Corn germ oil, Glyceridic, Calchem IVO-108, Extracto de maíz, Oleum maydis. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: No específico.

FORMULA QUÍMICA: Está compuesto por esterres de ácidos grasos con glicerol, llamado triglicérido. Contiene en su mayoría glicéridos del ácido oléico 25.8% y linoléico 58.9%, y en menor proporción de los ácidos esteárico 1.7%, palmítico 11.0% y linolénico 1.1%. Contiene además pequeñas cantidades de esteroides de la planta de donde se obtiene. (5)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



* = La cadena carbonada puede ser sustituida por C₁₂H₂₄

DESCRIPCIÓN: Líquido oleoso claro, límpido, ligeramente amarillo-dorado con suave olor y sabor característico a grasa. Es un aceite refinado obtenido de los embriones de *Zea mays* L. (Fam. Gramíneas). (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua; ligeramente soluble en alcohol; miscible con cloroformo, tolueno, benceno, hexano, acetato amílico, sulfuro de carbono. (3)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: N. E.
Densidad	: 0.914 – 0.921 ^{25°C} g/mL.
Índice de refracción	: 1.4715 - 1.4745 ^{25°C}
Punto de fusión	: -18 a -10° C (29)

PROPIEDADES QUÍMICAS:

Índice de yodo	: 102 – 130
Valor de yoduros	: 187 – 193
Valor de saponificación	: 1.5%
Índice de acidez	: < 1.0
Índice de peróxidos	: < 5.0 (29, 32)

INCOMPATIBILIDADES: Con la mayoría de solventes polares y agentes oxidantes fuertes. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como emoliente en preparados para uñas frágiles al 2%.

Se usa para preparar los jabones oficiales, lubricantes, preparados para el cabello, como emulsionante se usa en cantidad requerida según la formulación, vehículo oleoso. (5)

Por vía tópica presenta propiedades emolientes, usándose en la preparación de linimentos, pomadas, emolientes capilares y jabones. También se emplea como vehículo en preparaciones oleosas en porcentajes entre 20 – 40%.

Se usa como disolvente y vehículo para inyecciones. (19)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Proteger de la luz, calor y humedad en contenedores plásticos bien cerrados a temperatura menor a 40°C. (14)



Combustible.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- SUMMA INDUSTRIAL.
- MERCOSAL DE EL SALVADOR

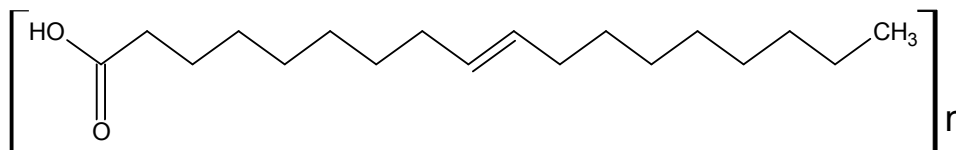
ACEITE DE OLIVA.

SINÓNIMOS: Aceite dulce, Aceite de Florencia, Aceite de mesa, Aceite, Aceite común, Olive oil, Olivae oleum. (20)

NOMBRE QUÍMICO: No específico.

FÓRMULA QUÍMICA: Está compuesto por glicéridos del ácido oleico 50 – 80%, ácido graso linolénico 10 – 20%, ácido palmítico de 10 – 20% y en menor cantidad, linoléico 1%, esteárico y mirístico. Contiene además antioxidantes y vitaminas E y A (5)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



$n = 18 - 24$, puede ser sustituido por cadena de $\text{C}_{17}\text{H}_{35}$ o $\text{C}_{18}\text{H}_{36}$

DESCRIPCIÓN: Líquido oleoso transparente, límpido de color amarillo-dorado, ligerísimamente verdoso en masa, de tenue olor y sabor característico.

Es un aceite obtenido por expresión en frío de las drupas maduras de *Olea europaea* L. (Fam. Oleáceas). Fruto del olivo. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, ligeramente soluble en alcohol y miscible totalmente en disulfuro de carbono, cloroformo y éter. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: N. E.
Densidad	: 0.910 – 0.916 ^{25°C} g/mL.
Punto de ebullición	: 0.910 – 0.918°C
Índice de refracción	: 1.4675 – 1.490 ^{25°C}
HLB w/o	: 2.5 (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:

Índice de acidez	: < 2.0
Índice de peróxidos	: < 15.0
Índice de saponificación	: 187 – 196
Índice de yodo	: 79 – 90 (5)

INCOMPATIBILIDADES: Con solventes polares. (48)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como excipiente para preparación de ceratos, ungüentos pomadas, linimentos y emplastos. (27)

Se usa como emoliente en cremas en porcentajes del 30 – 20% según la formulación y tipo de crema; como en cremas hidratantes y cremas nutritivas. Así también en la preparación de leches.

En emolientes capilares, como el aceite capilar, se utiliza hasta 80% para formar la base oleosa.

Para preparación de brillantina se usa como base al 10%.

Se aplica como emoliente y superengrasante de 2 – 10% en preparados para el afeitado (jabones en barra). (50)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Proteger de la luz y el calor, en envases plásticos bien cerrados, llenos, a temperatura menor a 40°C.

Se conserva en buen estado bajo condiciones normales de 2 a 3 años. (14)



Combustible.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- SUMMA INDUSTRIAL
- MERCOSAL DE EL SALVADOR.

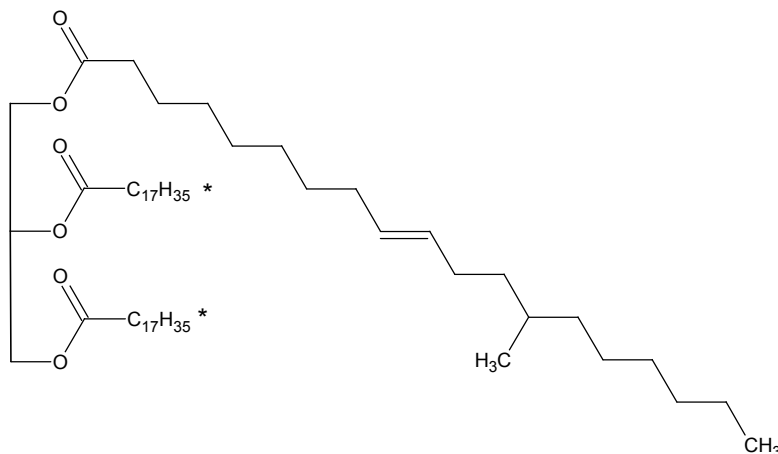
ACEITE DE RICINO.

SINÓNIMOS: Aceite de Castor, Aceite aromático del echador, Almizcle de castor, Aceite de higuera, Emulsoil, Neoloid, Purge, Castor Oil, Aceite de Palma Christi, Oleum ricino, Neoloid, Phorbyol, Cosmetol, Castor wax. (20)

NOMBRE QUÍMICO: Gliceril - trans - 12 – hidroxistearato. (20)

FÓRMULA QUÍMICA: Compuesto por triglicéridos de ácidos grasos, principalmente: Ricinoléico 87%, Oléico 7%, Linoléico 3%, Palmítico 2%, Esteárico 1%, Dihidroxiesteárico en Trazas. (5)

ESTRUCTURA QUÍMICA:



* = puede sustituirse por cadena carbonada C₁₈ o C₁₉. (20)

DESCRIPCIÓN: Líquido viscoso espeso, transparente, incoloro, amarillo pálido o casi incoloro; de ligero olor característico, sabor levemente agrio y usualmente muy desagradable. Aceite fijo obtenido por expresión en frío, de las semillas del *Ricinus communis* L. (Fam. Euphorbiáceas). (5)

SOLUBILIDAD: Soluble en alcohol deshidratado, ácido acético glacial, alcohol absoluto, cloroformo y éter (20), insoluble en éter de petróleo y en el aceite de vaselina. (3).

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: N. E.
Densidad	: 0.956 – 0.964 ^{25°C} g/mL.
Punto de fusión	: -12°C
Índice de refracción	: 1.477 – 1.481 ^{25°C}
Gravedad específica	: 0.957 – 0.961
Punto de solidificación	: 17 – 18°C
HLB	: 14.0 (3)

PROPIEDADES QUÍMICAS:

Índice de yodo	: 82 – 90
Índice de peróxido	: < 5
Índice de saponificación	: 176 – 187
Índice de acidez	: < 2 (20)

Es un triglicérido de ácidos grasos. (4)

INCOMPATIBILIDADES: Con solventes polares y agentes oxidantes fuertes.

Puede presentar partículas en suspensión. (14)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como emoliente en cremas en porcentajes del 5 – 10 % que dependen de la formulación y tipo de crema a preparar.

En aceite capilar, se utiliza como emoliente, en porcentaje menor al 10%.

Para preparar brillantina se utiliza como base al 10%.

En barnices para uñas se utiliza como plastificante al 4.5%.

Se utiliza para disminuir la sedimentación de pigmentos en lápiz labial, en concentración variable según necesidad. (25)

Sirve como base emulsionada del tipo aceite en agua en máscaras de pestañas para hacer el producto repelente al agua e impartir emoliencia.

Para formulación de lápiz labial y labial en barra, se usa como solubilizante de colores y emoliente del 25-45% proporcionando brillo y resistencia al preparado.

Mezclado con el colodión forma el colodión elástico, aporta elasticidad, a los preparados cosméticos labiales. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Proteger de la luz,

En recipientes bien llenos, cerrados herméticamente, a temperatura no superior

a 15 °C. Tiene buenas cualidades de conservación, y no se enrancia a menos que esté sujeto a excesivo calor. (14)

Nota: Las semillas de *Ricinus communis* contienen una proteína tóxica, la ricina, describiéndose reacciones alérgicas en sujetos que las manipulan. (48)



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- AINSA de C. V.

- FARMIX S. A. de C. V.

ACEITE MINERAL.

SINÓNIMOS: Parafina líquida, Aceite mineral blanco, Vaselina líquida pesada, Petrolato líquido, Aceite de parafina, Aceite hidráulico, Aceite de petróleo, Mineral oil, Aceite del cable, Niebla del aceite, ⁽²⁷⁾ Uvasol, Clearteck, Drakeol, Hevytech, Filtrawhite, Frigol, Kremol, Kaydol, Alboline, Paroleine, Saxol, Aceite del adepsine, Glymol, Aceite del lignito, Aceite mineral blanco del blandol, Carnea 21, Ervol, Aceite mineral blanco liviano, Magiesol[®] 47, Glicerina mineral. Blandlube, Crystosol, Molol, Protopet, Bayol f, Crystol 325, Fonoline, Bayol 55, Kondremul, Neo-cultol-cultol, Nujol. ⁽²⁰⁾

NOMBRE QUÍMICO: No específico.

FÓRMULA QUÍMICA: Es una mezcla de hidrocarburos alifáticos saturados obtenidos del petróleo por destilación. ⁽⁵⁾

ESTRUCTURA QUÍMICA: No específica.

DESCRIPCIÓN: Líquido oleoso incoloro, transparente, libre o casi libre de fluorescencia; es inodoro e insípido cuando está frío, desarrollo un leve olor a petróleo cuando se calienta. ⁽⁵⁾

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, glicerina y alcohol; soluble en cloroformo, benceno, alcohol hirviendo, aceites volátiles, éter de petróleo y éter etílico; miscible con la mayoría de los aceites fijos pero no con aceite de ricino. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular	: N. E.
Densidad	: 0.853 – 0.870 ^{25°C} g/mL.
Punto de ebullición	: 360°C
Índice de refracción	: 1.4756 – 1.480 ^{20°C}
Viscosidad	: 34.3 mPas
HLB w/o	: 3.0 (57)
HLB o/w	: 10 – 12

PROPIEDADES QUÍMICAS: Cuando se expone a la luz y al calor, el aceite mineral sufre reacciones de oxidación. La oxidación comienza con la formación de peróxidos y el proceso exhibe lo que se conoce como periodo de inducción. La oxidación resulta en la formación de aldehídos y ácidos orgánicos que imparten olor y sabor al aceite mineral. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Oxidantes fuertes. (36)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como vehículo para drogas que se aplican en las mucosas nasales.

En emulsiones medicamentosas se utiliza como laxante osmótico y su porcentaje depende de la formulación.

En ungüentos se usa para formar la fase oleosa en cantidad mayor al 50%.

Usado como desmoldeante y aglutinante de pastillas, cápsulas y supositorios.

Sirve como vehículo para ingredientes sólidos y semisólidos en cápsulas de gelatina blandas. (20)

Se usa como emoliente al 25% en cremas limpiadoras no acuosas, en leches limpiadoras al 10%, y en aceites infantiles de 20 – 30%.

Se emplea también como protector y emoliente en cremas y lociones cosméticas en porcentajes que depende de la formulación.

Para polvos sueltos se usa como agente compactante al 1%.

Se usa como lubricante interno para laxantes.

Para preparación de aceites capilares se utiliza como emoliente al 10%.

En brillantinas se usa de 70 – 80%, como lubricante y base grasa mineral.

Se usa en cremas dentales como lubricante en proporciones menores al 1%.

Es excipiente para ungüentos, pomadas y cremas emolientes.

Se utiliza como emoliente para lápiz labial cremoso en proporciones que van de 10-30%. (24)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en lugar seco, fresco y bien ventilado.

Preservar en contenedores de plástico, vidrio o lata recubierta de resina, bien cerrados; prevenir la exposición al calor, llamas o chispas y proteger de la luz.

Puede solidificar a temperatura ambiente. ⁽¹⁴⁾



Combustible.

- PRINCIPALES PROVEEDORES:**
- FAMCO S. A. de C. V.
 - MULTIQUIMICOS S.A. de C. V.
 - DISTRIBUIDORA CASTRO F, S.A. de C.V.
 - AGROBIOTIK EL SALVADOR S. A.

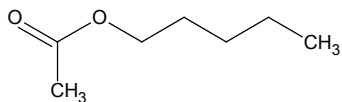
ACETATO DE AMILO.

SINÓNIMOS: Acetato de 1-pentanol, 1-Pentanol acetato, Acetato de n-amilo, Acetato amilico primario, Acetato de péntilo, Óleo de banana, Amilacetato de ester, Aceite de plátano, Ester pentilico de ácido acético, Ester de pentilo del ácido acético, Acetato de amilo normal, Pentacetato, Birnenoel, Ester amilacetico. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Acetato de n-amilo. (5)

FÓRMULA QUÍMICA: $C_7H_{14}O_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido incoloro o ligeramente amarillo, translúcido, con olor a aceite de banana. Líquido inflamable, produce vapores tóxicos. (5)

SOLUBILIDAD: 0.2 g solubles en 100 mL. de agua a 20° C, soluble en tetracloruro de carbono; miscible con etanol y éter etílico. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular	: 130.19 g/mol
Densidad	: 0.8756 ²⁰ g/mL.
Punto de fusión	: -70.8 °C
Punto de ebullición	: 149.2 °C
Índice de refracción	: 1.4023 ²⁰
Viscosidad	: 0.85 mPas (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS: Es un ester. Ataca a los plásticos. (36)

INCOMPATIBILIDADES: Con bromo, dióxido de cloro, nitratos, oxidantes fuertes, álcalis fuertes como hidróxido de sodio, hidróxido de potasio, o ácidos fuertes como ácido clorhídrico, ácido sulfúrico, ácido nítrico. (59)

Produce humo acre cuando se descompone por efecto del calor.

Reacciona con oxidantes fuertes originando peligro de incendio y explosión.

(16,20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como disolvente activo en barnices para uñas al 25%.

Se usa como disolventes para pinturas y lacas. También como disolvente para perfumes. (59)

Se puede emplear como agente aromatizante en porcentaje menor a 2%, según la necesidad. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar el producto en contenedores plásticos del tipo Polietileno de alta densidad, con adecuada ventilación y alejado de calor, chispas, flama u otra fuente de ignición. (59)

Separar de oxidantes fuertes.

No almacenar en contenedores plásticos de baja densidad como Poliestireno, polipropileno. (14)



Líquido inflamable



Irritante

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROQUIFA S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

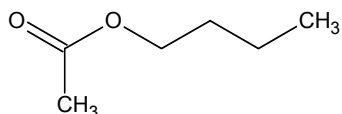
ACETATO DE BUTILO.

SINÓNIMOS: Acetato de 1-butilo, Acetato butílico, Butilacetato, 1-butilo acetato, Etanoato de butilo, Etanoato butílico, Ester butílico del ácido etanoico, Ester 1-butílico, Ester butílico del ácido acético, Ester butílico, Acetoxibutano, Butil acetato. (5)

NOMBRE QUÍMICO: Acetato de n-butilo.

FÓRMULA QUÍMICA: $C_6H_{12}O_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido claro, incoloro o semicoloreado amarillo, móvil, de fuerte olor característico a frutas agradables. (5)

SOLUBILIDAD: 1 g en 100 mL de agua, soluble en acetona, hexano, xileno, tolueno y la mayoría de solventes orgánicos; miscible en éter etílico, metanol y etanol. (5,10)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular	: 116.16 g/mol
Densidad	: 0.8825 ²⁰ g/mL.
Punto de fusión	: -78.0 ° C
Punto de ebullición	: 126.1 °C
Índice de refracción	: 1.3941 ²⁰
Viscosidad	: 0.63 mPas ⁽¹⁰⁾

PROPIEDADES QUÍMICAS: Índice de acidez	: < 0.01%
Contenido de agua	: < 0.01%

Es un ester. Produce vapores irritantes y es inflamable. La sustancia se descompone lentamente en contacto con el aire o con la humedad produciendo ácido acético y n-butanol. ⁽¹³⁾

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes, nitratos, álcalis concentrados, ácidos concentrados.

Reacciona violentamente con oxidantes fuertes originando riesgo de incendio y explosión. Ataca muchos plásticos y resinas. ⁽²⁰⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICOS Y SUS PORCENTAJES: Sirve como solvente para lacas y esmaltes en proporción menor al 5.

Se aplica como agente deshidratante.

Se puede utilizar como aromatizante en jarabes farmacéuticos. ⁽⁵⁾

Es solvente de resinas sintéticas y gomas naturales, y su porcentaje se usa de acuerdo a la necesidad de la formulación. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar el producto en contenedores de vidrio o polietileno de alta densidad; con adecuada ventilación y alejado de calor, chispas, flama u otra fuente de ignición. (3,14)



Líquido inflamable.



Irritante

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROQUIFA S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

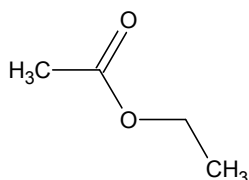
ACETATO DE ETILO.

SINÓNIMOS: Ester etílico del ácido acético, Etanoato de etilo, Éter acético, Etiléster acético, Ethylis acetas, Ester acético etílico, Acetidin, Etanoato etílico, Acetoxietano, Ester etilacetico, Acetoxietano, Vinagre de nafta. (5, 37)

NOMBRE QUÍMICO: Etilacetato.

FÓRMULA QUÍMICA: C₄H₈O₂

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido límpido, incoloro, transparente, móvil, muy volátil, ligeramente aceitoso, con olor a manzana, sabor ardiente al principio luego fresco y agradable cuando se diluye. Esta compuesto por un 99% de acetato de etilo y 1% de alcohol etílico. (5)

SOLUBILIDAD: Soluble en 15 partes de agua; miscible con acetona, alcohol, cloroformo, benceno, cloruro de metileno, éter etílico, aceites fijos y volátiles. (3)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular	: 88.11 g/mol
Densidad	: 0.89– 0.90 ²⁰ g/mL.
Punto de fusión	: -84.0 °C
Punto de ebullición	: 76.0 – 78.0 °C
Temperatura autoignición	: 427 ° C
Viscosidad	: 0.46 mPas. ⁽¹⁰⁾

PROPIEDADES QUÍMICA: pH	: 7 – 7.5
Acidez	: < 0.01%
Contenido Ester	: 99.8 % ⁽³⁾

Es un ester. La solución en agua es un ácido débil.

El calentamiento intenso puede originar combustión violenta o explosión. ⁽²⁰⁾

INCOMPATIBILIDADES: Metales alcalinos, fluor, hidruros, agentes oxidantes fuertes, bases o ácidos. La sustancia se descompone bajo la influencia de luz UV. ⁽¹³⁾. Descompone suavemente por la humedad, adquiere carácter ácido. Corroe los plásticos y ataca muchos metales en presencia de agua. ⁽³⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como disolvente activo al 5% en los barnices para uñas.

Se usa como disolvente en preparados farmacéuticos y cosméticos.

También es utilizado como solvente para lacas y barnices de nitrocelulosa, perfumes. (24)

Es empleado en preparados farmacéuticos como aromatizante en proporciones menores al 2%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar en recipientes herméticamente cerrados, protegidos de la luz, a temperatura menor a 30°C. Separado de oxidantes fuertes, ácidos y bases. (3, 9,14)



Fácilmente inflamable



Irritante



Sustancia peligrosa para el ambiente.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROQUIFA S. A. de C. V.

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

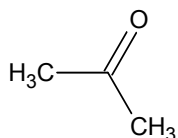
ACETONA.

SINÓNIMOS: Dimetil ketona, Dimetilacetona, β -keto propano, Éter piroacético, Dimetilcetona, Dimetilcetil, Dimetil cetilo, Ceto propano, Metil acetilo, Espiritu piroacético, Propan-2-ona, Metilcetona, β -cetopropanona, Dimetilformaldehido, Dimetilcetal, Ácido piroacético, Alem[®], Holam[®], Polac[®]. (5, 23)

NOMBRE QUÍMICO: 2-propanona. (5)

FÓRMULA QUÍMICA: C₃H₆O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido transparente, incoloro, móvil, volátil, inflamable, con olor característico agradable pero irritante; de sabor ardiente.

El vapor que produce es inflamable (5)

SOLUBILIDAD: Miscible con agua, éter etílico, dimetilformaldehido, etanol, cloroformo o la mayoría de los aceites volátiles y éteres. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular	: 58.08 g/mol
Densidad	: 0.789 ^{20°C} g/mL.
Punto de fusión	: -94.8 °C
Punto de ebullición	: 56.0 ° C
Índice de refracción	: 1.3588 ^{20°C}
Temperatura autoignición	: 465° C. (20, 37)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH	: 6.5 – 7.3
Índice de Acidez	: < 0.002%.

Es una cetona. No presenta reacción alcalina al para-nitrofenol.

Reacciona con cloroformo y bromoformo en condiciones básicas, originando peligro de incendio y explosión. (21)

INCOMPATIBILIDADES: Con hidróxidos alcalinos, halógenos, hidrocarburos halogenados, halogenuros de halógeno, metales alcalinos, nitrosilos, metales, etanolamina.

Ácido sulfúrico, ácido nítrico concentrado, cloroformo, álcalis. (3)

La sustancia puede formar peróxidos explosivos en contacto con oxidantes fuertes tales como ácido acético, ácido nítrico y peróxido de hidrógeno.

Ataca a los plásticos.

Se descompone formando monóxido y dióxido de carbono. (31)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: La acetona se utiliza como solvente para disolver cuerpos grasos, ceras, resinas, piroxilinas, mercuriales, etc.

Se usa frecuentemente como excipiente y solubilizante en algunas fórmulas magistrales de aplicación tópica y su porcentaje depende del preparado.

En tinturas se utiliza al 5% para evaporar la solución y dejar una película sobre la piel. (5, 20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar en lugares a prueba de incendios, lejos de oxidantes fuertes y ácidos minerales. Preservar en contenedores de plástico o de vidrio ámbar bien cerrado lejos del calor, chispa y otras fuentes de ignición. (3) Es muy inflamable por lo que resulta necesario utilizar etiqueta especial según el estándar con el que se trabaje. (14)



Fácilmente inflamable



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES: - DISTRIBUIDORA CASTRO F, S.A. de C.V.

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

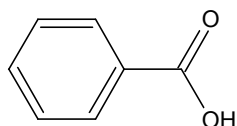
ÁCIDO BENZÓICO.

SINÓNIMOS: Ácido bencenmonocarbonico, Ácido fenilfórmico, Ácido dracílico, Ácido fenil metanóico, Ácido benzencarbónico, Hidrato de benzoilo, Flores de benjuí, Flores de benjamín, E-210, Ácido bencenfórmico, Ácido bencencarboxílico, Ácido fenilcarboxílico, Ácido fenilfórmico, Carboxibenceno.(5)

NOMBRE QUÍMICO: Ácido benceno carboxílico.

FORMULA QUÍMICA: $C_7H_6O_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Cristales aciculares o escamosos blancos, inodoros o de ligero olor a benzaldehido y sabor acre. Puede presentarse en forma de polvos. (5)

SOLUBILIDAD: 1 gramo es soluble en 2.3 mL de alcohol frío, 1.5mL de alcohol hirviendo, 4.5 mL de cloroformo, 3 mL de éter, 3 mL de acetona, 30mL de tetracloruro de benceno, 30 mL de disulfuro de carbono, 300mL de agua; soluble en la mayoría de los aceites fijos. (5,16)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 122.12 g/mol
	Densidad	: 1.2659 ^{15°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 122.4° C
	Punto de ebullición	: 249.2° C
	Índice de refracción	: 1.504 ^{132°C}
	Temperatura autoignición	: 570° C. (3, 5)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH: 2.8 en solución estandarizada a 25°C.

Es un ácido carboxílico.⁽⁵⁾ Volátil a temperatura moderadamente caliente, congela entre -121 y -123° C a la luz y más aún en atmósfera amoniacal se vuelve pardo. La disolución en agua es un ácido débil. Reacciona con oxidantes. ⁽³⁶⁾

INCOMPATIBILIDADES: Los ácidos inorgánicos precipitan el ácido benzoico en las soluciones acuosas de benzoato. Las sales de plata, hierro, plomo y mercurio causan precipitación. ⁽²⁰⁾ Es incompatible también con fluor.

Agentes oxidantes fuertes, bases fuertes, álcalis. ⁽³¹⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Es usado como conservador de preparados tópicos antifúngicos en un porcentaje de 0.1% al 0.4%. En pastas dentales se usa en porcentaje menores a 1%.

En enjuagues bucales es utilizado como antibacterial en proporciones no mayores a 3%.⁽²⁰⁾

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en lugar fresco. Proteger de la luz en frascos ámbar de cierre hermético, a temperatura entre 15 y 30°C. ^(3,14)



Irritante

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FARISA
- MULTIQUIMICOS S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

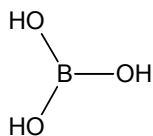
ÁCIDO BÓRICO.

SINÓNIMOS: Ácido ortobórico, Ácido borácico, Borofax, Ácido trioxobórico (III), Sal sedativa de Hombergil, Basilio B. Trióxido del boro, Bortrac, Ortoborato del hidrógeno, Acidum boricum. (20)

NOMBRE QUÍMICO: Ácido bórico.

FÓRMULA QUÍMICA: H_3BO_3

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)



DESCRIPCIÓN: Cristales escamosos, polvo blanco o cristalino, laminares, a veces prismáticos, incoloros o blancos, untuosos al tacto, de brillo nacarado y ligero sabor acídulo. (5,16)

SOLUBILIDAD: 1g en 18 mL. de agua fría, 4 mL de agua hirviente, 18 mL de alcohol frío, 6 mL de alcohol caliente, 4 mL de glicerol; poco soluble en éter; muy soluble en glicerina. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 61.833 g/mol
	Densidad	: 1.435 ^{25°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 170.9° C
	Punto de ebullición	: 300° C (10)
	Índice de refracción	: 1.33396 g/100cc.

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 3.8 - 4.8 en solución acuosa al 33%

(10)

Calentado pierde agua, se hincha y se funde, por enfriamiento se solidifica dando una masa vítrea. Por pérdida de agua produce ácido metabórico (HBO₂) a temperatura de 212 – 221° F y ácido pirobórico (H₂B₄O₇) a 285 – 320° F. (19)

INCOMPATIBILIDADES: Con los álcalis, potasio, carbonatos e hidróxidos alcalinos; anhídrido acético. (31)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Es buffer de reconocimiento oficial del 1 – 2 %. (5)

Se usa como preservativo para ciertas lociones, gargarismos y colutorios, colirios y óvulos vaginales del 0.5 – 1 %. (5)

Se utiliza como antiséptico para polvos medicados entre 1.5 – 5 %.

Es vehículo en preparados destinados a ser aplicado en el ojo, se usa al 1.9% por sus propiedades no irritantes.

Se usa como lubricante en la formación de tabletas en porcentajes de 1 – 3% (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en recipientes herméticamente cerrados, alejados del calor y la humedad, a una temperatura entre 15° y 30° C; de preferencia almacenar en contenedores de acero o aluminio de carbono. (3)

Indicar en la etiqueta que no debe emplearse para uso externo. (14)



Irritante por inhalación.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- MULTIQUIMICOS S. A. de C. V.

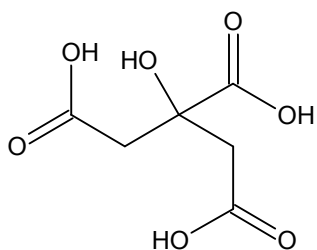
ÁCIDO CÍTRICO.

SINÓNIMOS: Ácido oxitricarbólico, Metiólico-3-pentorol-3dioico, Ácido del limón
Ácido 2-hidroxiopropano-1, 2, 3-tricarboxílico, Conservante E-330, Ácido cítrico
anhidro. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Ácido-2-hidroxi-1, 2, 3-propanotricarboxilico.

FORMULA QUÍMICA: $C_6H_8O_7$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)



DESCRIPCIÓN: Polvo blanco cristalino, cristales monoclinicos incoloros o
gránulos traslucido, inodoro y de intenso sabor ácido. (5)

SOLUBILIDAD: Muy soluble en agua; fácilmente soluble en alcohol; bastante
soluble en éter; insoluble en benceno. (27)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 192.13 g/mol
Densidad	: 1.665 ^{20°C} g/mL.
Punto de fusión	: 153°C
Punto de ebullición	: 175° C descompone (10)
Índice de refracción:	1.3333 ^{25°C} g/100cc.

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 2.2 en solución al 0.1N

Las soluciones acuosas diluidas pueden fermentarse con el tiempo y uno de los productos de fermentación es el ácido oxálico. La forma hidratada efloresce en el aire moderadamente seco, pero resulta delicuescente en el aire húmedo. (4, 5)

INCOMPATIBILIDADES: El ácido cítrico es incompatible con tartrato de potasio, carbonatos y bicarbonatos alcalis y alcalinotérreos, acetatos y sulfuros. Corroe cobre, zinc, aluminio y ligandos. Agentes oxidantes, reductores bases, nitratos metálicos. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICOS Y SUS PORCENTAJES: Se usa al 10% como acidulante en jarabes farmacéuticos, comprimidos y sales efervescentes.

Se utiliza para ajustar el pH en preparados farmacéuticos como elixires en proporciones menores al 2%.

Se utiliza como secuestrante para remover rastros de metales en preparados cosméticos (5)

Es utilizado en la preparación de comprimidos y polvos efervescentes.

Se usa hasta 10% como astringente suave en enjuagues capilares.

Se usa como sinérgico para aumentar la efectividad de los antioxidantes.

La solución 1:500 de ácido cítrico en agua puede ser utilizada como desinfectante para los pies y para la boca. (37)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en envase hermético, preservado de vapores amoniacales. Mantener a temperatura entre 15° y 30°C, alejado del calor y la humedad.

Almacenar separado de oxidantes, reductores, bases. (3,14)



Irritante.



Combustible.

PRINCIPALES PROVEEDORES: - DISTRIBUIDORA CASTRO F, S.A. de C. V.

- DROGUERIA ESERSKI

- MULTIQUIMICOS S. A. de C. V.

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

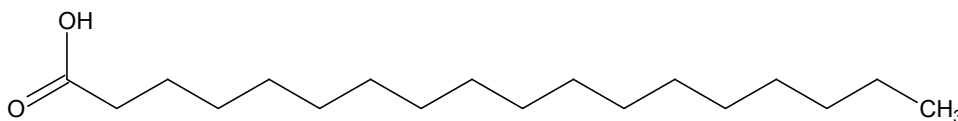
ÁCIDO ESTEARICO.

SINÓNIMOS: Ácido cetilacético, Estearina; Ácido octadecanóico, Ácido estearofánico, Ácido del sebo, Ácido cetilacético, Ácido octodecílico, Ácido anamirtico, Dervacid[®], Ácido-1-heptadecanocarboxílico. (5)

NOMBRE QUÍMICO: Ácido n-octanodecanóico.

FÓRMULA QUÍMICA: C₁₈H₃₆O₂

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Sólido duro, escamas brillantes o polvo; blanco o ligeramente amarillento con sabor y olor característico a sebo; de fractura granujienta y untuosos al tacto.

Es una mezcla de ácido palmitico 28.58%, ácido esteárico 64.28%, ácido mirístico 3.18%, ácido oleico 0.08%. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, 1gramo se disuelve en 20mL de alcohol, 2 mL. de cloroformo, 6mL de éter, 25mL de acetona, 6mL de tetracloruro de

carbono, soluble en acetato de amilo, benceno y tolueno; totalmente soluble en desulfuro de carbono. (5,10)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 284.48 g/mol
	Densidad	: 0.9408 ^{20°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 68.8° C (10)
	Punto de ebullición	: 350° C descompone
	HLB w/o	: 3.0
	HLB o/w	: 17.0 (57)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de acidez	: 194.0 – 212.0
	Índice de saponificación	: 206.0 – 216.0
	Índice de yodo	: < 4

Es un ester de ácido graso y glicerol. El ácido esteárico se volatiliza lentamente a temperaturas que oscilan entre 90 y 100°C. (19)

INCOMPATIBILIDADES: Incompatible con la mayoría de hidróxidos metálicos y con agentes oxidantes. Forman estearatos insolubles con muchos metales. (20) Las bases para ungüentos o cremas preparados con ácido esteárico pueden evidenciar desecación o grumosidad debido a reacciones de éste con sales de cinc o calcio.

Reacciona con agentes reductores. (36)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Sirve como antiadherente en la fabricación de tabletas usado de 0.10 – 5 %.

En cremas cosméticas y medicadas se usa como base para saponificar.

Es agente espesante y estabilizador lipófilo para lociones y ungüentos aceite/agua. 10 – 30%. (3)

Se usa como sustituto de cera blanca en pomadas y ceratos.

Se utiliza como emulgente en proporciones de 1 – 20% para la formación de cremas base, empleadas algunas veces como emulsiones evanescentes, parcialmente neutralizadas con un álcali (principalmente Trietanolamina).

El ácido esteárico posee propiedades emolientes y protectoras, y se absorbe fácilmente por la piel.

Se emplea análogamente a la cera blanca para pomadas y ceratos, como estabilizante de las emulsiones w/o.

Es utilizado como agente solidificante en la preparación de supositorios oficiales de glicerina.

También se utiliza como lubricante en la fabricación de comprimidos y cápsulas en porcentajes de 1 – 3%.

Lubricante también en brillantinas al 10%.

Se utiliza como recubrimiento entérico para píldoras y comprimidos gastrorresistentes.

En la elaboración de desodorantes en barra se usa de 5 – 10% como saponificante. (20, 36)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Proteger de la luz y la humedad. Almacenar en recipientes cerrados, a temperatura de 70-80°C el producto es estable por 2 semanas. ⁽⁹⁾ La forma de escamas es estable 2 años a temperaturas menores a 60°C. ⁽¹⁴⁾



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- FAMCO S. A. de C. V.
- DROQUIFA S. A. de C. V.

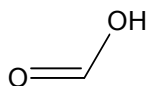
ÁCIDO FÓRMICO.

SINÓNIMOS: Ácido metanóico, Ácido metánico, Ácido amilónico, Ácido hidroxicarboxílico, Ácido formilico, Ácido carboxílico hidrogenado, Bilorin, Formira, Formisotin, Ácido hidrocarbólico, Ácido amínico, Ácido hidrocarbónico, Ácido carboxílico del hidrogeno, Collo-didax, E-236. (5, 19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Ácido fórmico.

FÓRMULA QUÍMICA: CH₂O₂

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)



DESCRIPCIÓN: Líquido límpido fumante, móvil, incoloro, de olor fuerte y penetrante característico. Higroscópico. (5)

SOLUBILIDAD: Miscible en todas proporciones con agua y numerosos solventes orgánicos como etanol, glicerol y éter etílico; muy soluble con acetona. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 46.03 g/mol
	Densidad	: 1.220 ^{20°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 8.3° C
	Punto de ebullición	: 101.0° C
	Temperatura Autoignición	: 480.0° C ⁽¹⁰⁾

PROPIEDADES QUÍMICAS: Es un ácido carboxílico. Posee en su estructura un grupo funcional aldehído y eso lo transforma en el único ácido carboxílico reductor. ⁽⁴⁾

Reacciona violentamente con oxidantes y bases fuertes originando incendios y explosiones. ⁽²⁰⁾

INCOMPATIBILIDADES: Soluciones de hidróxidos alcalinos, aluminio, oxidantes fuertes, bases fuertes, ácido sulfúrico, alcohol, óxidos no metálicos, nitrocompuestos orgánicos, catalizadores metálicos, óxidos de fósforo, peróxido de hidrógeno. ⁽²⁰⁾ Ataca muchos metales en presencia de agua. Ataca muchos plásticos. ⁽²³⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Combinado con alcohol bencílico se utiliza como coadyuvante en la eliminación de las liendres de los piojos, en preparados que pueden ser cremas capilares, champú, aceites capilares medicados. ⁽⁴⁶⁾

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar en recipientes bien cerrados separados de oxidantes fuertes y bases fuertes, mantenerlo en habitación bien ventilada. (6)

Provoca quemaduras graves. (14)



Corrosivo.



Combustible

PRINCIPALES PROVEEDORES: - DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

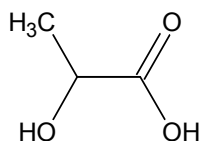
ÁCIDO LÁCTICO.

SINÓNIMOS: Ácido 2 hidroxipropiónico, Ácido propanoico, E-270, Ácido de leche, Acidum lácticum, Propanol-2-oico, B ácido láctico de fermentación, Ácido otillideoláctico, Ácido oxipropionico, Ácido galáctico, Ácido hidroxipropiónico, Ácido L(+) láctico, Ácido L(+) oxipropiónico, Ácido paraláctico, Ácido láctico dextrógiro, Ácido galáctico, Ácido 1-hidroxietanocarboxílico, Ácido etildenolactico. (5, 19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Ácido 2-hidroxipropanoico

FORMULA QUÍMICA: $C_3H_6O_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (5)



DESCRIPCIÓN: Líquido límpido, ligeramente amarillento o incoloro, algo viscoso y prácticamente inodoro. (5)

SOLUBILIDAD: Miscible en agua, alcohol, éter; insoluble en cloroformo y sulfuro de carbono, éter de petróleo. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 90.08 g/mol
	Punto de fusión	: 18.0° C
	Densidad	: 1.20 ^{20°C} g/mL.
	Índice de refracción	: 1.4226 ^{3°C} (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 4.8 en solución al 10%

Es un hidroxácido. Cuando una solución diluida se concentra por encima de 50% se empieza a formar lactato de ácido láctico. Descompone al destilarlo a presión ambiente pero se le puede destilar sin que altere a presión reducida. (13)

INCOMPATIBILIDADES: Agentes oxidantes fuertes, yoduros, albúmina.

Reacciona violentamente con los ácidos fluorhídrico y nítrico. Ácido hidrofúorídrico. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: En la formulación de loción ácida se emplea como correctivo en porcentaje de 1%.

Se utiliza como correctivo del pH de distintas formas farmacéuticas como champús, emulsiones, lociones jabonosas, geles, etc., tanto en farmacia como en cosmética.

El ácido láctico es un alfa-hidroxácido (AHA) que forma parte del Factor Hidratante Natural (NMF) y se utiliza en cosmética como renovador celular (el pH de mayor actividad se sitúa en 3.8). (46)

A dosis bajas es hidratante y astringente, el porcentaje indicado es 0.5 – 5%.

A dosis elevadas produce un efecto "peeling" de renovación celular 5 – 10%.

Se utiliza como conservador en geles espermicidas de 1 – 2%.

Se utiliza una solución al 10% como agente bactericida para la piel. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Preservar en contenedores herméticos de plástico (9) y de vidrio resistentes a la luz y bien cerrados, de preferencia con tapón esmerilado. (14)



Corrosivo.



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- MULTIQUIMICOS S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

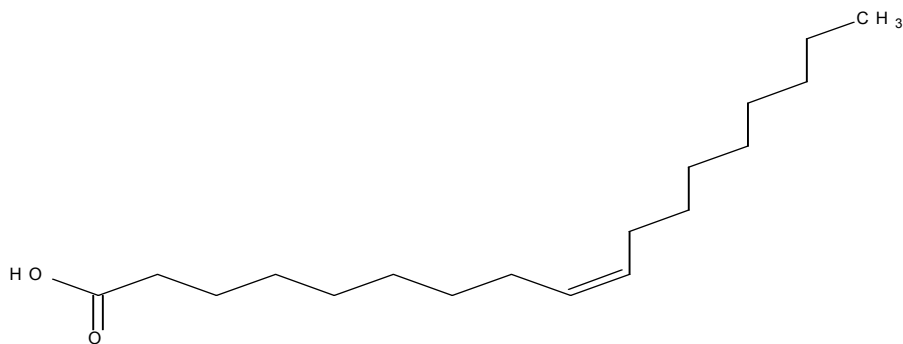
ÁCIDO OLEICO.

SINÓNIMOS: Ácido oleínico, Ácido elaico, Aceite rojo, Dervacid[®] 3290, Ácido elaínico, Acidum oleicum purum, Emersol 210, Ácido 9,10-octadecenoico, Ácido octodecanoico, Glycon wo, Groco 4, Groco 6, Hy-phi 2066, Metaupon, Ácido cis-9-octadecanoico. (5, 29)

NOMBRE QUÍMICO: Ácido (Z)-9-octadecanoico.

FÓRMULA QUÍMICA: C₁₈H₃₄O₂

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido aceitoso límpido oleoso a temperatura ordinaria, denso, incoloro a amarillo claro, con olor y sabor lardáceo (a manteca de cerdo). (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua y miscible en alcohol, acetona, cloroformo, éter y aceites fijos y volátiles. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 282.47 g/mol
	Densidad	: 0.8935 ^{20°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 13.4°C
	Punto de ebullición	: 286. ^{100°C}
	Índice de refracción	: 1.4582 ^{20°C} (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de acidez	: 195.0 – 204.0
	Índice de yodo	: 89.0 – 105.0
	Índice de peróxidos	: < 10 (10)

Es un ácido graso monoinsaturado.

A presión atmosférica se descompone al calentamiento de 80° a 100°C, por exposición al aire absorbe gradualmente oxígeno, se oscurece y adquiere olor rancio. (37)

INCOMPATIBILIDADES: Con aluminio, calcio, metales pesados, soluciones de yodo, ácido perclórico, ácido nítrico, permanganato potásico y agentes oxidantes.

La mayoría de los óxidos metálicos disueltos en exceso de ácido oleico, forman soluciones de oleatos del metal. El ácido oleico reacciona con álcalis,

originando jabones. Las soluciones de yodo se decoloran mediante la formación del compuesto de adición de yodo del ácido oleico. El ácido oleico es oxidado en diversos derivados por el ácido nítrico, permanganato de potasio y otros agentes. (20, 23)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como coadyuvante en emulsiones, reacciona con los álcalis para formar jabones que funcionan como agentes emulsificantes en preparados como lociones y jabones. (5)

Se usa en proporciones de 0.50 – 2.0% como coadyuvante en leches de limpieza. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en frascos color ámbar llenos, en lugar oscuro y fresco. Guárdese bien cerrado protegido de la luz, a temperatura entre 8 – 15°C. (14)

A bajas temperaturas pueden aparecer partículas en suspensión, que se redisuelven calentando ligeramente. (31)



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- RC QUIMICA S. A. de C. V.

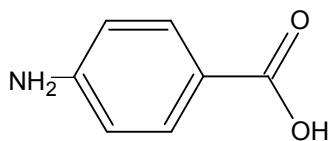
ÁCIDO P-AMINOBENZOICO.

SINÓNIMOS: Ácido amino benzoico, PABA, acid aniline-4-carboxilic, PAB, Vitamina Bx, Vitamina H-1, Factor antigris, Factor anticancie, Factor anticromotricia. (19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Ácido 4-amino benzoico.

FÓRMULA QUÍMICA: $C_7H_7NO_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Polvo cristalino blanco o ligeramente amarillento, de aspecto voluminoso, formando grumos, inodoro. (5)

SOLUBILIDAD: Poco soluble en cloroformo, y escasamente soluble en ácido clorhídrico diluido. (5)

1 gramo se disuelve en 170ml de agua, 9 ml. de agua hirviendo, 8 ml de alcohol y 50 ml de éter, soluble en glicerina caliente, totalmente soluble en soluciones de hidróxidos y carbonatos alcalinos. (36)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 137.14 g/mol
	Densidad	: 1.374 ^{20°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 188.5°C ⁽⁵⁾

PROPIEDADES QUÍMICAS: Pérdida por secado : < 0.2%

Es un ácido carboxílico clasificado como vitamina. Su color se altera por exposición al aire o la luz. ⁽³⁶⁾

INCOMPATIBILIDADES: Incompatible con sulfamidas, sales de hierro y agentes oxidantes fuertes. ⁽²⁰⁾

Cambia de color cuando se expone al aire o la luz. ⁽³¹⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como pantalla o filtro solar en soluciones, cremas, lociones y ungüentos en porcentaje de 4-15%. ⁽²⁰⁾

Absorbe la luz ultra violeta de longitudes de onda entre 290-320nm.

El PABA y sus ésteres se utilizan por vía tópica como agentes protectores solares, absorbiendo las radiaciones UV-B, pero no siendo efectivos en la zona UV-A. Por lo tanto, para cubrir todo el espectro UV, será necesario combinarlo con un filtro solar UV-A.

La dosis máxima permitida en productos cosméticos para protección solar es del 5% en preparados para bebé. ⁽⁴⁶⁾

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar en envases bien cerrados, resistentes a la luz, el calor y la humedad, a temperatura entre 15° - 30°. (14)



Nocivo.



Combustible.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- RC QUIMICA S. A. de C. V.
- TRANSO – PHARM HANDELS

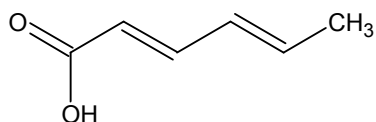
ÁCIDO SÓRBICO.

SINÓNIMOS: Ácido 2-propenil acrílico, E-200, Ácido hexa-2,4-dienoico, Ácido 1,3-pentadieno-1-carboxílico, (E,E)-2-ácido-4-hexadienoico, Ácido sorbico USP, Ácido-2-propenilo acrílico, Ácido sorbico NF, Preservate 200, Absorbat 200, Panosorb[®]. (5)

NOMBRE QUÍMICO: Ácido 2,4-hexadienóico.

FORMULA QUÍMICA: C₆H₈O₂

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Polvo blanco o cristales incoloros, movedizo con olor suave característico, acre. (5)

SOLUBILIDAD: 1g en 1000 mL de agua, 10mL de alcohol, 15mL cloroformo, 30mLde éter, 19mL de Propilenglicol. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular	: 112.13 g/mol
Densidad	: 1.204 ^{19°C} g/mL.
Punto de fusión	: 134.5° C
Punto de ebullición	: 228° C descompone (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: La actividad del ácido puede verse disminuida en presencia de tensoactivos no iónicos y de plásticos.

Es una grasa poliinsaturada. (6)

INCOMPATIBILIDADES: Es incompatible con álcalis, agentes oxidantes fuertes y reductores. Su oxidación es catalizada por sales de metales pesados. El ácido sórbico es muy sensible a la oxidación, especialmente en presencia de luz, por lo que hay que adicionar un antioxidante. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Sirve como inhibidor de mohos y levaduras.

Se usa como conservador para jarabes y emulsiones medicamentosas en proporción de 0.2% para pH superior a 6.0.

Se utiliza para mejorar las características de secado en aceites. (15)

Se emplea como conservante en preparaciones farmacéuticas tópicas y orales; el porcentaje a utilizar es hasta 0.2% y en cosmética se usa hasta 0.6%.

Se usa para ajustar el pH en soluciones y suspensiones. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en recipientes herméticos, protegido de la luz y la humedad; evitar la exposición al calor excesivo. ⁽⁹⁾ Almacenar a temperaturas menores a 40°C. ⁽¹⁴⁾



Nocivo por inhalación, contacto e ingestión.



Combustible.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- TRANSO – PHARM HANDELS

AGAR – AGAR.

SINÓNIMOS: Agar, Agar de Japón, Ceilán, Cola de Ceilán, Gelatina china, Gelosa, Gelatina de bengala, Ictiocola china, Gelatina vegetal, Ictiocola vegetal, Ictiocola de bengala, Ictiocola de Ceilán, E-406, Cola de Japón, Escama de agar-agar, bengala, Carang del layor, Goma de Masakar, Mucílago del Japón, Ictiocola japonesa, Complejo del polisacárido. (5, 19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: No específico.

FORMULA QUÍMICA: El agar-agar está constituido por los polisacáridos como D - galactosa, 3-6 anhiro - L - galactosa, sulfatos y ácido pirúvico; a veces 6 - 0 metil - D - galactosa y ácido urónico entran en su composición, obtenida de diversas especies de Rodofíceas, principalmente del género *Gelidium*. (3, 5)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No específica.

DESCRIPCION: Polvo blanco cremoso o tiras finas membranosas y aglutinadas o en formas cortadas, en copos o granulares; (19) es de color anaranjado, amarillento pálido, puede ser incoloro; es inodoro o de escaso olor, produce una sensación mucilaginoso en la lengua. (5)

92

Se extrae por tratamiento de las algas con agua a ebullición; el extracto se filtra en caliente y luego se concentra y se deseca.(20)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua fría, soluble en agua hirviente, insoluble en etanol; ligeramente soluble en etanolamina y soluble en formamida. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: N. E.
Temp. de gelificación	: 30 – 40° C (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:

pH	: 6 – 9 en gel acuoso al 1.5%
Índice de hinchamiento	: < 10
Capacidad de gelificación	: 300 – 400 g/cm ²
Pérdida por secado	: < 20 % (48)

Es un polisacárido. El tamaño de la molécula determina las características de coloide y espesante. Los electrolitos producen su deshidratación parcial y reduce la viscosidad de los soles. (20)

Al calentarlo se descompone en bióxido de carbono y monóxido de carbono. (36)

INCOMPATIBILIDADES: El agar, como otras gomas, se deshidrata y precipita por acción del alcohol. El ácido tánico lo hace precipitar y los electrolitos producen su deshidratación parcial y reducen la viscosidad de los soles.

Con agentes oxidantes fuertes. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como agente suspensor o espesante en preparaciones farmacéuticas.

Como estabilizante en emulsiones de 1 – 3%.

Se emplea como gelificante en concentraciones habituales de 0.03%

En concentración de 1 – 2% se usa para formar geles firmes y rígidos.

Se usa como agente de suspensión, estabilizante y espesamiento en preparados farmacéuticos. (20)

Sirve como excipiente de supositorios, óvulos, cataplasmas, etc. y la cantidad a utilizar depende del tipo de preparado farmacéutico.

El agar es agente con actividad laxante de tipo mecánico, que absorbe agua en el intestino y aumenta el volumen del bolo fecal, promoviendo el peristaltismo.

Se usa como desintegrante en tabletas de 5 – 15 %.

Es utilizado como viscosante en suspensiones y su porcentaje depende de la formulación. (19)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Envasar en recipientes bien cerrados, protegidos de la luz, el calor y la humedad, (3) la temperatura ideal es de 15° a 30°. (35)

PRINCIPALES PROVEEDORES: - DISTRIBUIDORA CASTRO F, S.A. de C.V.
- AGROBIOTIK EL SALVADOR S. A. 94
- RGH DE EL SALVADOR.

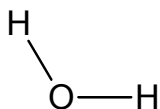
AGUA DESTILADA.

SINÓNIMOS: Agua, Agua pura, Agua purificada, Agua desionizada. (20)

NOMBRE QUÍMICO: Oxido de hidrogeno.

FORMULA QUÍMICA: H₂O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)



DESCRIPCIÓN: Líquido traslúcido, límpido, incoloro, inodoro e insaboro. (5)

SOLUBILIDAD: Soluble en solventes polares, miscible con alcohol. (10)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 18.02 g/mol
	Densidad	: 0.99 – 1.002 g/mL.
	Punto de fusión	: 0° C
	Punto de ebullición	: 100° C
	Índice de refacción	: 1.3325 ^{25°C} (10)
	Viscosidad	: 0.8904 mPas

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH: 5.0 – 7.0

Es un compuesto muy estable. Debido a que su molécula es un dipolo, tiene gran capacidad para disolver sustancias. (12)

INCOMPATIBILIDADES: Las aguas farmacéuticas reaccionan con drogas e ingredientes que son susceptibles a la hidrólisis (5) (descomposición en la presencia de agua o de humedad) a temperatura ambiente y temperaturas elevadas. (35)

USO FARMACEUTICO O COSMETICO Y SUS PROPIEDADES: Es el principal vehículo para preparados acuosos farmacéuticos no estériles como es el caso de jarabes, elixires, soluciones, tinturas; suspensiones, emulsiones; pomadas, geles, ungüentos. (5)

Es también vehículo para preparados cosméticos como cremas, lociones y leches de uso cosmético; champú, cosméticos para uñas, jabones, desodorantes. El porcentaje depende del tipo de formulación a preparar. (3)

Para preparaciones estériles (colirios, inyectables) se ha de utilizar el "Agua para inyectables" que es un agua obtenida por destilación, exenta de pirógenos. Este agua se tendrá que esterilizar, o sino, esterilizar el preparado final, y emplearse en las condiciones adecuadas que aseguren la ausencia de pirógenos. (9)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASE: Protege de la luz. El agua de uso farmacéutico debe usarse inmediatamente de obtenida. ⁽⁹⁾ Si esto no es posible se puede almacenar en tanques de acero vidriado o de acero inoxidable, otro material a utilizar es el cobre estañado. ⁽⁶⁾ El espesor del estaño suele ser de 1/16 a 1/18 de pulgadas. No se recomienda el plástico para el almacenamiento. ⁽¹⁴⁾

Se recomienda utilizar agua destilada de preparación reciente.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- MULTIQUIMICOS DE EL SALVADOR.
- COINFARMA S. A. de C. V.

AGUA DE HAMAMELIS.

SINÓNIMOS: Agua destilada de hamamelis, Hachelina, Licor de hamamelis, Avellana de la bruja, Virginiana de hamamelis, Aliso manchado, Aliso rayado, madera del tabaco. (22, 29)

NOMBRE QUÍMICO: No específico.

FORMULA QUÍMICA: No específico.

Se obtiene a partir de la destilación en corriente de vapor de agua, de hojas de Hamamelis virginiana L. y adición posterior de etanol, para quedar una solución hidroalcohólica diluida. (20)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No específica.

DESCRIPCIÓN: Líquido límpido, incoloro, de olor aromático y sabor característico. Libre de viscosidad mucoide y de hongos. (5) Otras características son obtenidas por la variación de las hojas utilizadas. (44)

SOLUBILIDAD: Es soluble en agua, alcohol y otros solventes polares; insoluble en aceites y grasas. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular : N. E.
 Densidad : 0.98 – 1.000 g/mL.
 Índice de refracción : 1.3336 – 1.3388^{25°C} (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 5.5 – 6.5
 Grado alcohólico : < 6.0 % v/v

Es un compuesto hidroalcohólico de características variables según la concentración del preparado, así como del contenido alcohólico. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Es incompatible con ácidos, álcalis y carbonatos alcalinos. (48)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como astringente de 10 – 30% en la preparación de cosméticos y anhidróticos, tales como tónicos, desmaquillantes, productos para el afeitado y productos para la caída del cabello. (20)

Se usa como vehículo en preparación de lociones para después del afeitado y su porcentaje depende de la formulación. (48)

Posee acción astringente, descongestionante, antiséptica, calmante, hemostática y vasoconstrictora. (3)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en envases firmemente cerrados, y evítese el calor excesivo.

Proteger de la luz. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FARMACIA CENTRAL.
- FARMACIA JUAN CARLOS.
- DROGUERÍA AMERICANA.
- LABORATORIOS S Y M.

AGUA DE ROSAS.

SINÓNIMOS: Agua destilada de rosas, Otto of Rose, Attar of rose. (20)

NOMBRE QUÍMICO: No específico.

FORMULA QUÍMICA: No específica

Se obtiene por destilación en corriente de vapor de agua de pétalos frescos de Rosa gallica Linneo, Rosa alba Linneo (Fam. Rosáceas); o por dilución a partir de la esencia de rosas. (5)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No específico.

DESCRIPCIÓN: Líquido transparente o muy ligerísimamente opalescente, viscoso, incoloro, de olor y sabor característico de la rosa. (20)

SOLUBILIDAD: Miscible con agua y alcohol. 1 mL se mezcla con 1 mL. de cloroformo sin turbiedad. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: N. E.
	Densidad	: 0.848 – 0.863 ^{30°C} g/mL.
	Índice de refracción	: 1.3330 (20)

PROPIEDADES QUIMICAS: pH : 9.0 – 10.5

El agua de rosas se obtiene a partir de la esencia de rosas. Por su contenido acuoso esta sujeto a proceso de oxidación cuando el contenido alcohólico es mínimo. (5)

INCOMPATIBILIDADES: Incompatible con alcoholes, ácidos.

Es necesario encontrar equilibrio entre la solución hidroalcohólica, para que el preparado no se forme turbio. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como refrescante y astringente al 12% en la loción de rosas. (20)

Se utiliza principalmente para perfumar las fórmulas y como correctivo de olor en diversas preparaciones en farmacia y cosmética, en porcentajes adecuados.

Se puede usar también en tónicos faciales, ungüentos. (46)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en contenedores bien cerrados, protegidos de la luz; (20) adicionar conservador para preservarlo. (48)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FARMACIA CENTRAL.
- LABORATORIOS S Y M.
- FARMACIA MORAZAN.

ALCOHOL CETÍLICO.

SINÓNIMOS: Alcohol hexadecílico normal, Hexadecan-1-ol, Cetanol, Alcohol palmitílico, Cetilalcohol, Parmitil alcohol, Alcohol cetoestearílico, Alcohol palmítico, Adol, Adol52, Adol 54, Adol 520, Atalco C, Cetal, Cetilol, Cetalol, Cetafine, C-16, Loxanol k, Ditol F-11, Crodacol, Alcohol C-16, Cetaffine, Alkanol C-16, C-1670, Lorol, Cachalot C-50, Aldol 52, Atalco-C, Ethal, Ethol, Lanette-16. (5, 19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: 1-hexadecanol.

FÓRMULA QUÍMICA: $C_{16}H_{34}O$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Masa blanca, formada por cristales laminares, brillantes, incoloros o escamas blancas, inodoros e insípidos, o con sabor moderado y leve olor característico; de aspecto ceroso. (5)

Se trata de una mezcla de alcoholes alifáticos sólidos cuyo componente en mayor proporción es el alcohol cetílico. (13)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua; soluble en alcohol y cloroformo; soluble en acetona; muy soluble en éter. Miscible una vez fundido con aceites grasos, vaselina líquida, parafinas fundidas, grasas y Miristato de Isopropilo. (5, 10)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 242.45 g/mol
	Densidad	: 0.8187 ^{50°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 49.3° C
	Punto de ebullición	: 334.0° C
	Índice de refracción	: 1.4283 ^{79°C} (10)
	HLB w/o	: 6.0
	HLB o/w	: 13.0 (57)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	pH	: 7.0
	Materia grasa	: > 90%
	Índice de saponificación	: < 0.5
	Ámbito de solidificación	: 46 – 49° C
	Índice de acidez	: < 1

Es un alcohol graso que actúa como agente surfactante no iónico. (35, 36)

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes y ácidos fuertes. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Es un agente tensioactivo para estabilizar emulsiones y aumentar la capacidad para retener grandes cantidades de agua, el porcentaje a usar depende del tipo de emulsión, generalmente se usa en 5 – 8% del total de cuerpos grasos.

Se utiliza en cremas cosméticas y lociones como emoliente al 4%.

En virtud de sus propiedades espesantes se aplica para la regulación de la viscosidad en emulsiones cosméticas y farmacéuticas del tipo aceite en agua.

Se utiliza como lubricante en tabletas del 1 al 3 %.

También se usa en la preparación de emulsiones por sus propiedades absorbentes de agua y emulsionantes débiles, en porcentaje de 5%.

Se usa en la preparación de supositorios para aumentar su punto de fusión y también en la preparación de formas sólidas de liberación retardada ya que forma una barrera permeable que las recubre.

En lociones, cremas y ungüentos medicamentosos, el alcohol cetílico se usa de 2 – 5 % como emoliente, absorbentes de agua y emulsionantes.

Sus propiedades emolientes son debidas a que es absorbido y retenido por la epidermis, de manera que impide su desecación al retardar la evaporación del agua de la superficie cutánea y a su vez la lubrica y la suaviza proporcionándole una textura aterciopelada. (20)

Se usa como co-emulsionante en cremas en porcentajes de 1 - 10%.

Como agente de cuerpo se adiciona en porcentajes menores a 2.5%

Les confiere estabilidad, textura y aumenta su consistencia a los preparados como ungüentos y cremas en porcentaje de 2 – 10%.

Es un factor de consistencia que tiene propiedades estabilizantes y activadoras de la emulsión, muy adecuado para cremas, ungüentos y emulsiones líquidas farmacéuticas, así como para preparados en forma de barra empleados en cosmética decorativa.

Actúa muchas veces como autoemulsionante en cremas de aceite en agua en proporciones mayores al 25%. (50)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en recipientes bien cerrados, protegidos contra la humedad, la luz y a temperatura menor a 30°. (3) En estas condiciones se conserva generalmente durante un año. (14, 20)



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- FARMIX S. A. de C. V.

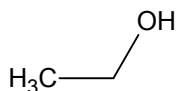
ALCOHOL ETÍLICO.

SINÓNIMOS: Etanol, Alcohol vínico, Spiritus Vini Rectificatus, Espiritu de vino, Metilcarbinol, Alcohol absoluto (>99.5% v/v), Alcohol desnaturalizado (96%), Alcohol 96°, Alcohol, Alcohol de grano, Alcohol de grado reactivo, ETOH, Etanol anhidro, Alcohol de fermentación, Hidroxidoetilico, Algrain[®], Jaysol[®], Alcohol rectificado (≈96% v/v), Hidratoetílico, Hidróxido de etilo, Alcohol de melaza. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Alcohol etílico.

FÓRMULA QUÍMICA: C₂H₆O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)



DESCRIPCIÓN: Líquido transparente, incoloro, móvil, volátil, olor etéreo suave pero característico, sabor amargo o quemante, fácilmente inflamable, volátil a bajas temperaturas. (5, 6)

SOLUBILIDAD: Miscible con agua en todas proporciones, acetona, cloroformo, éter, benceno, dietil éter y solventes orgánicos. (23)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 46.07 g/mol
	Densidad	: 0.7893 ^{20°C} g/mL.
	Punto de fusión	: -114.1° C
	Punto de ebullición	: 78.2°C
	Índice de refracción	: 1.3611 ^{20°C}
	Temperatura autoignición	: 363.0°C ⁽¹⁰⁾

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 7.0

Reacciona lentamente con hipoclorito cálcico, óxido de plata y amoníaco, originando peligro de incendio y explosión. ⁽³⁵⁾ Reacciona violentamente con oxidantes fuertes tales como, ácido nítrico o perclorato magnésico, originando peligro de incendio y explosión. ⁽³⁶⁾

INCOMPATIBILIDADES: Es incompatible con sustancias oxidantes, enzimas, disoluciones gomosas y albuminosas y numerosas sales.

El alcohol y preparados con elevado contenido alcohólico precipitan sales inorgánicas que están en una solución acuosa.

Los agentes oxidantes fuertes como el cloro, el ácido nítrico, el permanganato o el cromato en solución ácida reaccionan violentamente con el alcohol para dar productos de oxidación. ⁽²⁸⁾

La goma arábica precipita en medio hidroalcohólico si el contenido de alcohol es mayor al 35%.

Los álcalis causan un escurrimiento del color debido a las pequeñas cantidades de aldehído habitualmente presente en él. (5, 20, 36)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como codisolvente en la preparación de jarabes en rangos de 2.5 a 10%.

Sirve como vehículo para preparación de elixires en porcentajes del 1-25%.

En soluciones se usa como disolvente y vehículo a porcentajes elevados cerca del 50%.

En la tintura de thimerosal se usa como codisolvente y refrescante al 50%

En lociones cosméticas se usa como disolvente del 1.5-60%. (28)

Se usa como disolvente en lociones capilares y como secante de 50-80%.

En fijadores capilares, como disolvente secante en proporciones del 2-3%.

En barnices capilares usar de 45-85% para su función como diluyente, en lociones para antes de afeitarse se usa entre 70-90%.

En lociones para después de afeitarse se usa como astringente y antiséptico al 50% y como refrescante al 18%. (20)

En pastas dentífricas se usa como disolvente en proporciones de 20 – 40% en solución acuosa.

En enjuagues bucales se usa como vehículo 45-95%.

Se utiliza como solvente de 70-85% en barras desodorantes.

Para desodorantes en roll-on se usa como solvente al 10%.

En concentración de 60-90% se usa como germicida. (5)

Se emplea como aglutinante en la elaboración de tabletas en proporción menor al 5%.

El alcohol presenta también propiedades anhidróticas, rubefacientes, astringentes y hemostáticas, utilizándose por vía tópica. (36)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Preservar en contenedores de vidrio, metálicos y plásticos; apartados de sustancias fácilmente inflamables y en lugar fresco. (14) Mantener bien cerrados y alejados del calor y las llamas. Separado de oxidantes fuertes. (20)



Fácilmente inflamable.



Toxico.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- MULTIQUIMICOS S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DROQUIFA S. A. de C. V.

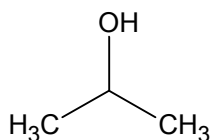
ALCOHOL ISOPROPILICO.

SINÓNIMOS: Isopropanol, Alcohol sec-propílico, Alcosolve 2; Spectrar; Propol, Propano-2-ol, Sec-sec-propanol, Avantin, Isohol, Alcohol del frotamiento, Dimetil carbinol, Propanolol, Petrohol, Petrol, Alcohol propílico secundario. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: 2-propanol.

FÓRMULA QUÍMICA: C₃H₈O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)



DESCRIPCIÓN: Líquido inflamable, transparente, incoloro, móvil, volátil, con características de olor que asemeja a una mezcla de etanol y acetona, y un ligero sabor amargo.

“No es potable.” (5, 20)

SOLUBILIDAD: Miscible con agua, etanol, benceno, cloroformo, éter y glicerina. Insoluble en soluciones salinas. Soluble en acetona. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 60.10 g/mol
	Densidad	: 0.7855 ^{20°C} g/mL.
	Punto de fusión	: -89.5° C
	Punto de ebullición	: 82.3° C
	Índice de refracción	: 1.3776 ^{20°C} (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: Es un alcohol. Reacciona con oxidantes fuertes.

El vapor se mezcla perfectamente con el aire, se forman fácilmente mezclas explosivas. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Incompatible con agentes oxidantes como el peróxido de hidrógeno y el ácido nítrico. Puede separarse de las mezclas acuosas por adición de cloruro sódico, sulfato sódico y otras sales, así como hidróxido sódico. (28) También con metales alcalinos y alcalinotérreos, aluminio, oxidantes, nitrocompuestos orgánicos. Puede separarse de una solución acuosa cuando se agrega cloruro de sodio, sulfato de potasio, etc. (20, 35)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como solvente en proporción de 70%, en lociones de mano, lociones para después de afeitar y productos similares.

Al 70% se usa como coadyuvante para la desinfección en productos para manos. (20)

También se utiliza como disolvente, especialmente en cosmética y perfumería, y como vehículo de otros preparados desinfectantes, y los porcentajes dependen del tipo de formulación. (28)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Proteger de la luz en envases bien cerrados. Separados de oxidantes fuertes. (3) Se puede almacenar en barril metálico recubierto con resina y tapón ajustado, alejado del calor. (14)



Fácilmente inflamable.



Irritante.



Contaminante del medio ambiente.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FARISA
- MULTIQUIMICOS S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DROQUIFA S. A. de C. V.

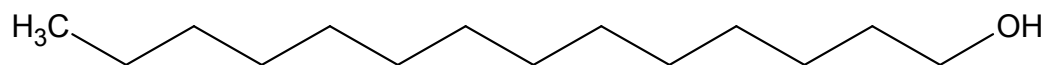
ALCOHOL MIRISTILICO.

SINÓNIMOS: Myristyl alcohol, Alcohol tetradecilico, Alcohol mirístico, tetradecanol, Tetradecan-1-ol, Alcohol C-14, Kalkol 4098[®]. (5)

NOMBRE QUÍMICO: Alcohol 1-tetradecilico.

FORMULA QUÍMICA: C₁₄H₃₀O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Masa cerosa o en escamas, alcohol blanco cristalino, de olor graso característico. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua; poco soluble en alcohol; soluble en éter, acetona y la mayoría de los solventes orgánicos. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 214.39 g/mol
	Densidad	: 0.8236 ^{38°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 39.5°C
	Punto de ebullición	: 289.0 °C (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Materia grasa	: > 95%
	Índice de saponificación	: < 0.3
	Índice de acidez	: < 0.1

Es un alcohol graso derivado de grasa y aceites naturales. (12)

INCOMPATIBILIDADES: Es incompatible con sustancias oxidantes, enzimas, disoluciones gomosas y albuminosas y numerosas sales. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como factor de consistencia en emulsiones aceite en agua y agua en aceite, como cremas ungüentos y barras. (48)

Se usa como agente para controlar la viscosidad

Es solvente en preparados cosméticos grasos en porcentajes bajos.

Sirve como estabilizador de emulsiones, para preparados de tipos aceite en agua y el porcentaje varia según el preparado.

Sirve para aportar textura a los preparados como cremas, linimentos, pomadas, ungüentos.

Se emplea en la preparación de tabletas y comprimidos como lubricante en proporciones de 1 – 3%. (20)

Es utilizado como emoliente en cremas cosméticas, en porcentajes variables.

Se usa además como emoliente en barnices capilares, en porcentaje inferior al 1%. (48)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en contenedores bien cerrados, a temperatura menor a los 30°C, ⁽³⁾ separado de agentes oxidantes. ⁽³⁶⁾



Inflamable.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DROQUISAL S. A. de C. V.

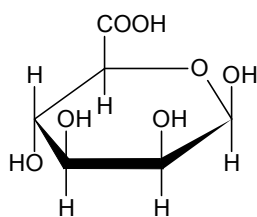
ALGINATO SODICO.

SINÓNIMOS: Algina, Sal sódica del ácido algínico, E-401, Algon, Manucol, Norgine, Kelgin, Kelco. (19, 20)

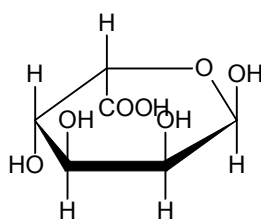
NOMBRE QUÍMICO: No específico.

FÓRMULA QUÍMICA: Consta principalmente de un polisacárido lineal constituido por dos unidades monoméricas, el ácido β -D-manurónico (M) y el ácido α -L-gulurónico (G). (4, 5)

ESTRUCTURA QUÍMICA:



(M)



(G)

Estos se agrupan en bloques de secuencias MM, MG, unidos por enlaces glucosídicos β (1-4); y bloques GG, GM, unidos por enlaces glucosídicos α (1-4).

Los cuales forman tres tipos de segmentos de bloque de homopolímeros. (13)

La relación M/G depende de factores tales como la especie de la alga marina, la parte del alga marina utilizada, la ubicación y la estación de cosecha. (58)

DESCRIPCIÓN: Polvo grueso fibroso o de forma granular, tiene ligero olor y sabor insípido, de color blanco amarillento o incoloro.⁽³⁾ La sal sódica del ácido algínico, es un hidrato de carbono extraído de algas gigantes. ⁽²⁰⁾

SOLUBILIDAD: Soluble en agua caliente formando una solución coloidal; Insoluble en agua fría, alcohol, cloroformo, éter, cetonas, soluciones hidroalcohólicas cuando el contenido de alcohol sea mayor al 30% en peso. Es insoluble en ácidos cuando el pH de la solución desciende por debajo de 3. ⁽²⁰⁾

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 220 g/mol
Viscosidad	: 50 – 600 mPas al 1%.

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 4.5 – 10

Las soluciones de alginatos altamente polimerizados son poco estables aún a temperatura ambiente y tienen tendencia a sufrir depolimerización a medida que se incrementa la temperatura. ⁽²⁰⁾

Las soluciones acuosas (1%) de la mayoría de los alginatos toleran la adición de 10-20% solventes orgánicos; pero proporciones mayores impiden una correcta hidratación de las moléculas. ⁽⁶⁾

INCOMPATIBILIDADES: Como las soluciones de alginato de sodio contienen un polisacárido anión, pueden dar productos insolubles al mezclarse con ciertos

cationes. Tales soluciones resultan incompatibles con la mayoría de los cationes di y trivalentes, con las sales de amonio cuaternarias usadas generalmente como bactericidas, con ácidos lo suficientemente fuertes como para producir la precipitación del ácido algínico y con álcalis fuertes, los cuales producen una ruptura gradual de las cadenas polisacáridas. (7)

Los iones de los metales alcalino-térreos y de los metales pesados espesan o gelatinizan las soluciones de alginato sódico cuando existen en concentración baja; pero en grandes concentraciones lo precipitan.

No debe utilizarse en preparaciones cuyo pH sea menor a 4, ya que precipita los ácidos algínicos libres.

No calentar las soluciones por encima de 50°C pues a mayor temperatura se produce una despolimerización que disminuye la viscosidad. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: La importancia de los alginatos como insumo para la industria farmacéutica está dada por su propiedad hidrocoloide; esto es, su capacidad de hidratarse en agua caliente o fría para formar soluciones viscosas, dispersiones, cremas o geles.

Se usa como agente espesante y estabilizador hidrófilo para emulsiones de aceite en agua en cremas y geles en concentración del 0.2 – 2%.

Es también agente de cuerpo en cremas y se utiliza de 2.5 – 3.0%.

Se utiliza como espesante en jarabes, emulsiones, lociones y cremas.

Se emplea como cohesivo en la formulación de tabletas. (36)

Posee características de rápida hidratación en desintegración de tabletas y control de irrigación de drogas.

Es sustituto de goma arábica, agar-agar.

Es utilizado como espesante en cremas dentales en proporciones de 1 – 2%.

Se usa para aumentar la viscosidad en las emulsiones y pomadas hidrosolubles.

Tiene uso como gelificante en polvos de impresión dental.

Se utiliza como estabilizante y espesante en mascarar faciales en concentración de 0.1 – 1 %.

Son formadoras de películas; resultando en un sinnúmero de aplicaciones. Su uso como agentes espesantes, estabilizantes y gelificantes. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Preservar en contenedores herméticos firmemente cerrados. (36) El área de almacenaje deberá tener un medio de control de la humedad ambiente a fin de que el producto no supere su contenido usual de humedad (10-13%), lo que incrementa la despolimerización. (1)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- ELECE S. A. de C. V.
- TRANSO-PHARM HANDELS

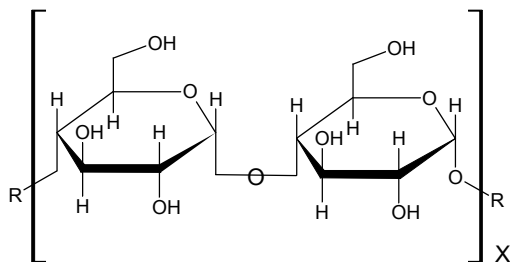
ALMIDÓN.

SINÓNIMOS: Amylum maydis, Amilasa, Almidón de yuca, Almidón de arroz, Almidón de maíz, Fécula, Starch. Fécula de maíz, Maicena, E-1404, Almidón de cocina. (20)

NOMBRE QUÍMICO: No específico.

FÓRMULA QUÍMICA: Es un polímero de carbohidratos que contiene amilosa y amilopectina (3) (con cadenas entrecruzadas con enlaces 1 – 6), ambos con fórmula $(C_6H_{10}O_5)_n$. (18)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (13)



$$x = 4 - 6 (C_6H_{10}O_5)$$

DESCRIPCIÓN: Masa blanca o amarillenta irregular, angular, poco voluminosa que se reduce a polvo fino, impalpable que cruje entre los dedos, inodoro e insípido y cuyos caracteres microscópicos diferencian según la especie. (20)

Granos angulosos poliédricos de 2 - 23 μm y granos redondos de 25 - 32 μm , con un hilo central, formado por una cavidad bien definida o por 2 - 5 fisuras estrelladas; no tienen estrías concéntricas.

El almidón consta de gránulos separados del grano de *Zea mays* Linné. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua fría y alcohol, da lugar a suspensión cuando se dispersa en el agua. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular : 1000000 aproximado

El tipo de dispersión logrado depende de las propiedades físicas del gránulo, tiempo de cosecha y otras variaciones. Dichas propiedades proporcionan junto con la capacidad de adquirir agua, características como son viscosidad media y tendencia muy alta a formar geles. (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH: 4.5 – 7 en dispersión acuosa al 2%.

Carbohidratos : 87.5 – 89.5%

Con agua caliente (50 partes aproximadamente) se hincha formando una masa gelatinosa llamada engrudo de almidón, la cual diluida con suficiente agua se puede filtrar. El líquido filtrado tiene reacción neutra. (17)

Por hidrólisis con ácidos minerales diluidos en almidón se convierte en dextrosa. (4)

INCOMPATIBILIDADES: Ácidos y álcalis. Oxidantes fuertes.

A temperatura mayor de los 100° C se deshidrata, dando problemas a las tabletas con la desintegración. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: en la Manufacturación de tabletas.

Es un emoliente en cremas para cuidado infantil en cantidad suficiente.

Como diluyente insoluble en tabletas se usa al 30%.

Se usa como granulante por aglutinación en forma de engrudo del 2-10%.

Es utilizado como desintegrante del 5 -15%.

Actúa como lubricante del 1 – 3% en tabletas.

Es usado como absorbente y secante para preparar polvos cosméticos en porcentajes de 4-15%; en polvos aspersiones se puede usar hasta 19%.

Se emplea como polvo para diferentes preparados oftalmológicos, se pone almidón a muchos preparados oftalmológicos principalmente por razón de su acción absorbente, en porcentaje según la necesidad farmacéutica.

Sirve como absorbente en tabletas y su porcentaje depende del líquido que se absorberá.

Presenta propiedades absorbentes y emolientes, utilizándose tópicamente en forma de polvos, pomadas y enemas. (46)

Se usa como espesante de emulsiones y pastas dentífricas, y también en polvos de talco infantiles y en champús secos.

Se utiliza como lubricante, diluyente y disgregante de cápsulas y comprimidos, así como para recubrimiento de estos últimos.

Es utilizado como estabilizador de espuma en champús seco en porcentajes menores al 5%. (50)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar los contenedores bien cerrados, (14) en lugar fresco y seco, preferiblemente a temperatura entre 15-30 °C. (36)



Irritante

PRINCIPALES PROVEEDORES: - GIBSON Y CIA.

- DISTRIBUIDORA CASTRO F, S.A. de C. V.

- DROGUERÍA HERMEL.

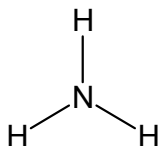
AMONÍACO.

SINÓNIMOS: Trihidruro de nitrógeno, Amoniacó anhidro, Amoniacó gas, Am-fol amoniacó, Amonio hidróxido, Hidróxido amónico Amoniacó líquido, Ammonia, Gas amoniacal, Agua amoniacal, Licor amoniacal, Solución de gas amoniacó, Disolución acuosa ammonia. (5, 19)

NOMBRE QUÍMICO: Amoníaco.

FÓRMULA QUÍMICA: NH_3

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)



DESCRIPCIÓN: Gas licuado, comprimido, incoloro de olor acre. Muy cáustico. Es inflamable. (5)

SOLUBILIDAD: 34g de amoniacó son solubles en 100 mL de agua a 20°, miscible con alcohol, muy soluble en cloroformo, éter etílico y la mayoría de solventes orgánicos. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 17.031 g/mol
	Densidad	: 0.747 ^{25°C} g/mL.
	Punto de fusión	: -77.74° C
	Punto de ebullición	: -33.33° C
	Temperatura autoignición	: 651° C ⁽¹⁰⁾

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 11.2 en solución al 1.0 %

Es una base fuerte, reacciona violentamente con los ácidos oxidantes fuertes, halógenos e interhalógenos y es corrosivo frente a metales y tejidos.

Es estable a temperatura ambiente pero se descompone a altas temperaturas.

Puede hacer explosión al entrar en contacto con acetaldehído, boro, calcio, cromo. ⁽³¹⁾

Se forman compuestos inestables frente al choque con óxidos de mercurio, plata y oro. Ataca el cobre, aluminio, cinc y sus aleaciones.

Al disolverse en agua desprende calor. ⁽²⁰⁾

INCOMPATIBILIDADES: Oxido de mercurio, plata y oro. Ácido, halógenos; cobre, zinc y sus aleaciones. Incompatible con yodo, hipocloritos, sales de metales pesados, de plata y de alcaloides, cloruro mercúrico y taninos. ⁽²⁰⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Aplicado sobre la piel en forma de solución diluida, presenta efectos protectores y emolientes, impidiendo la irritación y calmando el dolor y el prurito. Por este motivo es de gran utilidad en la terapia contra las picaduras de insectos y plantas, usándose localmente la disolución concentrada como rubefaciente. En todas las aplicaciones cosméticas no debe utilizarse a concentraciones mayores del 6%, puede causar irritación. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar en un lugar a prueba de incendios, separado de oxidantes, ácidos y halógenos. Mantener en lugar frío. A temperatura menor a 20°. (36)



Tóxico



Irritante



Fácilmente Inflamable



Nocivo para el ambiente.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- MULTIQUIMICOS S. A. de C. V.

BENTONITA.

SINÓNIMOS: Wilhinita, Arcilla japonesa, Jabón mineral, Bentonita sódica; Jabón de arcilla, Jabón cley, Tailorita, Silicato de aluminio coloidal hidratado, Wilkinita, Taylorite, Veegum HS; E-558. (5, 36)

NOMBRE QUÍMICO: Bentonita

FÓRMULA QUÍMICA: Es un coloide hidratado de una arcilla natural de silicato de aluminio, cuya fórmula válida es $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ (5)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No especifica.

DESCRIPCIÓN: Polvo blanco muy fino, pero puede ser pálido o color crema en su forma granular, con pequeñísimas motas oscuras, inodoro. de sabor un tanto terroso, libre de arenilla. (5) Aumenta por absorción del agua de 12 a 14 veces su volumen. (20)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, ácidos, mezcla de aceites y disolventes acuosos. (5)

En presencia de agua la bentonita se hincha y se transforma en una masa moldeable, que absorbe 12 veces su peso en agua. (25)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 259.16 g/mol
	Viscosidad	: 75 – 225 mPas
	Contenido de humedad	: 5 – 12% (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	pH	: 9.5 – 10.5
	Poder de hinchamiento	: > 22 mL de agua.
	Pedida por secado	: < 15%
	Volumen de sedimentación	: < 2 mL en 24h. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Los ácidos y las sales ácidas reducen la capacidad de la bentonita para absorber agua y producen así el fraccionamiento del magma; precipitando muchas veces. (36)

Los preservantes catiónicos de efecto antimicrobiano, reducen la capacidad de suspensión.

Las suspensiones acuosas mantienen su viscosidad a pH alrededor de 6, pero precipitan con ácidos. La adición de sustancias alcalinas, como el óxido de magnesio, potencian la formación del gel, anulando la acción como agente suspensor. (31)

La incorporación de cantidades significativas de alcohol en preparaciones acuosas precipita la bentonita, principalmente por deshidratación del enrejado de la estructura (soporta hasta un 30% de alcohol). Así mismo puede utilizarse hasta un 50% de glicerina, o hasta un 30% de Propilenglicol.

Incompatible con electrolitos fuertes, partículas con carga positiva, sulfuro potásico y cloruro de acriflavina.

Con altas concentraciones de calcio, la bentonita sódica se convierte en bentonita cálcica, que absorbe menos cantidad de agua.

La eficacia antimicrobiana de los conservantes catiónicos puede verse reducida en sus suspensiones acuosas, mientras que los no iónicos y los aniónicos no se ven afectados. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como coloide protector para estabilizar suspensiones. (5)

Se utiliza como emulsificante de aceites y como base para emplastos, ungüentos y preparados similares; el porcentaje depende de la formulación.

Como viscosante se usa en proporciones de 5-15%.

Es utilizado en formulación de dentífricos como abrasivo de 30-50%.

La bentonita absorbe agua rápidamente formando soles o geles, el porcentaje utilizado es entre 8 – 20%. Los soles se utilizan para suspender polvos en preparaciones acuosas, como por ejemplo en la loción de calamina, mientras que los geles se utilizan en la elaboración de pomadas y cremas.

Se usa como espesante, la concentración varía del 1 al 5% en emulsiones o suspensiones. (20)

Los sistemas de soles y geles de bentonita suelen prepararse espolvoreando ésta sobre la superficie de agua caliente, dejando reposar durante 24 horas y agitando ocasionalmente cuando se haya embebido por completo.

Por sus propiedades adsorbentes se emplea de 1 - 2% para clarificar líquidos turbios, por su acción de flocular en presencia de cargas positivas, y para enmascarar sabores desagradables de ciertos fármacos.

En el tratamiento del envenenamiento por paraquat, se usa una suspensión acuosa de bentonita al 7%, administrada por vía oral. Debido a que no se absorbe en el tracto gastrointestinal, se utiliza en forma de gel como laxante mecánico.

Como estabilizante de emulsiones se usa al 1%. (23)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en recipientes bien cerrados, en lugar fresco y seco a una temperatura entre 15-30°. (48)

PRINCIPALES PROVEEDORES: - PRODMIN S. A. de C. V.

- DROGUERÍA FALMAR S. A. de C. V.

- DISTRIBUIDORA CASTRO F, S.A. de C.V.

- QUIRSA

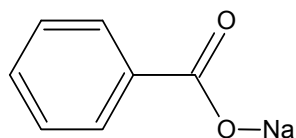
BENZOATO DE SODIO.

SINÓNIMOS: Benzoato de soda, Benzoato sodico, Benzoato de la soda. (20)

NOMBRE QUÍMICO: Sal sódica del ácido benzoico.

FÓRMULA QUÍMICA: $C_7H_5NaO_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Polvo granular o masa amorfa cristalina, inodoro de color blanco, higroscópico de sabor levemente dulce y astringente, estable en el aire; libre de materias extrañas. (5)

SOLUBILIDAD: 1 g se disuelve en 2 mL de agua, 75 mL de alcohol, 1.4mL de agua hirviendo; soluble en la mayoría de solventes orgánicos. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 144.11 g/mol
	Densidad	: $1.15^{25^{\circ}\text{C}}$ g/mL.
	Punto de fusión	: $> 300^{\circ}\text{C}$ (21)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 8 aproximado

Es una grasa poliinsaturada.

Al descomponerse produce materiales peligrosos como monóxido de carbono, bióxido de carbono y oxido de sodio. (13)

INCOMPATIBILIDADES: Con ácidos minerales, sales férricas y agentes oxidantes fuertes.

El pH del preparado en el cual se usa no debe ser mayor de 4. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza en jarabes como conservador del 0.1 – 0.2%. Es efectivo en condiciones ácidas preferiblemente en pH menor a 4.6. (3)

Se usa como agente antimicrobiano en preparados farmacéuticos como jarabes y soluciones, en proporciones menores al 1% y con pH inferior a 4.

En suspensiones se utiliza como conservador del 0.5 – 1% y en geles no mayor de 0.5% de preferencia a pH menor a 4.5 (36)

Como lubricantes en tabletas se usa en proporciones de 1-3% dependiendo de la formulación.

Al 1% se utiliza como agente expectorante.

En jarabes y vinos medicados se puede utilizar en porcentaje menor al 3% como clarificante. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en recipientes firmemente cerrados, protegidos del calor y la humedad, a temperatura entre 15 y 30°. (21, 36)



Irritante

PRINCIPALES PROVEEDORES: - DISTRIBUIDORA CASTRO F, S.A. de C.V.
- MULTIQUIMICOS S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

BICARBONATO DE SODIO.

SINÓNIMOS: Carbonato de sodio, Carbonato monosodico, Natrium bicarbonium, Carbonato de sodio monohidratado, Soda de repostería, Carbonato disódico monohidratado, Sal disódica monohidratado del ácido carbónico, Sosa de hornear, Carbonato ácido de sodio, Bicarbonato de sosa, Hidrogenercarbonato de sodio, Carbonato de hidrogeno de sodio, Carbonato del ácido de sodio, Nahcolite mineral, Sal de Vichy. (5, 19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Sal monosódico del ácido carbónico.

FÓRMULA QUÍMICA: NaHCO_3

ESTRUCTURA QUÍMICA: No especifica.

DESCRIPCIÓN: Polvo cristalino blanco o de transparente a traslucido, inodoro, sabor ligeramente salino y alcalino. Estable al aire seco, pero se descompone en aire húmedo. (5)

SOLUBILIDAD: 1 gramos se disuelve en 12 mL de agua, con agua caliente se convierte en carbonato; insoluble en alcohol. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 84.01 g/mol
	Densidad	: 2.159 ^{25°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 270 °C
	Índice de refracción	: 1.500 ₍₁₀₎

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 11.5 en solución al 1.0 %

Es un carbonato. La alcalinidad aumenta cuando la solución lleva tiempo preparada, se agita o se calienta.

La descomponen los ácidos débiles, que forman la sal del ácido y liberan anhídrido carbónico. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Con ácidos, sales acidicas, muchas de las sales de alcaloides, sales de metales pesados, ácido acetil salicílico, salicilato de bismuto. (19)

Por calentamiento pierde la mitad del ácido carbónico.

La mayoría de los metales precipitan como carbonatos, hidróxidos o sales básicas. (36)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como desintegrante en tabletas es de 5 – 15%.

Se utiliza como agente alcalinizante.

Se usa en pastas dentales como sustancias especiales para evitar manchas en los dientes, en proporciones de 0.1 – 0.5%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en envases de monodosis de vidrio tipo I o en frascos de vidrio bien tapados, al abrigo de la humedad y del polvo. (12) Cuando no sea posible conservar en contenedores a granel, bien cerrados alejados del calor. (16)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- COQUINSA S. A. de C. V.
- DROGUERÍA HERMEL.
- CENTRO QUÍMICO.
- DROGUERIA ESERSKI.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F, S.A. de C. V.
- MULTIQUIMICOS S. A. de C. V.

BIOXIDO DE TITANIO.

SINÓNIMOS: Anhídrido titánico, Dióxido de titanio USP, A-Fil, Tiona, Rutilo, Unitane, Pigmento Ti-pure[®], Tiona-568, Tiona 595, Tiona 596, RCL-3, Anatase, Brookite, Titania, Blanco cosmético, Tipaque, Zopaque, Tronox, RCL-472, RCL-535, RCL-6, RCL-628, RCL-722, RL-11A, RL-18, RL-91, AT-1, AT-3. (5, 20)

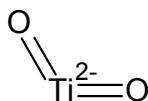
NOMBRE QUÍMICO: Oxido (IV) de titanio.

FÓRMULA QUÍMICA: TiO₂.

Existe en la naturaleza como rutilico y anatasico.

Se obtiene de la oxidación del titanio o tratando soluciones de sales de titanio en solución acuosa. (5, 23)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)



DESCRIPCIÓN: Polvo blanco, fino, amorfo, insípido, inodoro, infundible. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, alcohol, aceites fijos, materias grasas (aceites, solventes), ácido clorhídrico, ácido nítrico y ácido sulfúrico diluido. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	:	79.90 g/mol
Densidad	:	4.0 ^{25°C} g/mL.
Punto de fusión	:	1830° C aproximado
Punto de ebullición:	:	1855° C ⁽³³⁾

PROPIEDADES QUÍMICAS:

pH	:	6.1 en solución al 10%
Humedad	:	0.20%

Es un producto inorgánico extraído en forma de metal. Químicamente estable, no presenta reactividad. ⁽²⁵⁾

INCOMPATIBILIDADES: Reacciona violentamente con el litio a temperaturas superiores a los 200° C, es una reacción incandescente de puede darse con otros metales: aluminio, calcio, magnesio, potasio, sodio y zinc; alcanzando temperaturas superiores a los 900° C. ⁽²⁰⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Por su alta reflectancia para las longitudes de onda visible y ultravioleta es utilizado como pigmento blanco para impartir opacidad a los productos cosméticos, y ciertos cosméticos medicados. ⁽⁴⁶⁾

En ungüentos, cremas y lociones se usa como barrera solar para proteger la piel de quemaduras solares en proporciones de 12 al 25% según sea necesario.

Se emplea como pigmento en polvos cosméticos y el porcentaje depende de la variabilidad de tonos deseados. (53)

Se usa como opacificante en preparación de cápsulas.

Debido a su alto índice de refracción, a sus propiedades de durabilidad, dispersión, resistencia, a su naturaleza química inerte y a su no toxicidad, es ampliamente utilizado en la producción de pinturas, revestimientos esmaltes, lacas, tintas y plásticos, papel, acabados para piel.

Se emplea en la preparación de cremas dentales como opacisante.

Se usa también por su poder cubriente en polvos faciales sueltos en porcentaje de 3 – 5 %. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Mantener en recipiente firmemente cerrado, almacenar en un lugar seco, fresco. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- IMPORTA-COLOR
- DROGUERÍA HERMEL.
- ECAQUIMICA.

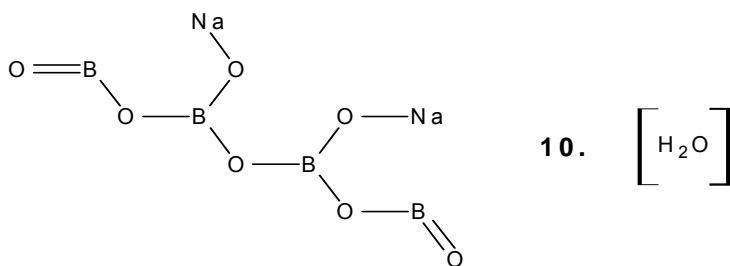
BÓRAX.

SINÓNIMOS: Borato de sodio, Borato sódico, Sodio tetraborato, Sodio biborato, Sodio piroborato, E-241, Sal de Persia, Sal bórax, Bórax ordinario, Boricin, Antypionin, Tronador, Deachidrato del biboratos de sodio, Borato de sodio decahidratado, Tinkal, Ra-borax, Nativ-borax, Naturling-borax, Burak, Pounxa, Heptaoxotetraborato de disodio decahidratado, Tetraborato de disodio decahidratado, Bórax prismático. (5, 19, 20, 36)

NOMBRE QUÍMICO: Tetraborato de sodio decahidratado.

FÓRMULA QUÍMICA: $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Polvo cristalino blanco o cristales incoloros transparentes, inodoro, polvo monoclinico, posee lustre vítreo. Los cristales presenta eflorescencia por lo que están cubiertos por polvo blanco. (5)

SOLUBILIDAD: 1 gramo se disuelve en 0.6 mL de agua a ebullición, en 25 mL de agua fría, en 4.5 mL de glicerina; fácilmente soluble en glicerol; es insoluble en alcohol. (5, 32)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 381.37 g/mol
	Densidad	: 1.37 ^{25°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 75°C.*
	Punto de ebullición	: 320°C anhidra (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 9.0 – 9.5 en solución acuosa.

La sustancia es una base débil, que se deshidrata entre 60 – 200 °C.

(*) Calentando a 75°C, se funde en su agua de cristalización, luego se hincha en una masa elevada blanca conocida como “bórax calcinada”; a temperatura más elevada (100°C) vuelve a fundirse produciendo un líquido transparente que por enfriamiento se solidifica adquiriendo aspecto vítreo, llamado “vidrio de bórax”. (20)

La sustancia se descompone al calentarla intensamente por encima de 400°C produciendo metaboratos. (31)

INCOMPATIBILIDADES: Con ácidos fuertes, ácido tánico, cloruros de calcio, magnesio y potasio, alumbre (aluminio y potasio sulfato), alcaloides, mentol, bicarbonato sódico, compuestos de aluminio, sales de plata, plomo y hierro.

Su solución acuosa es alcalina y precipita sales de aluminio como hidróxido de aluminio; sales de hierro como borato básico e hidróxido férrico; borato de zinc.

Coagula y solidifica las gomas (arábica y tragacanto). (31)

La solución de bórax en glicerina presenta reacción ácida.

Las soluciones de bórax con ácido salicílico o salicilato de sodio adquieren sabor amargo. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Presenta acción detergente suave, ya que emulsiona la grasa cutánea, en preparados como cremas y leches, en porcentaje de 1 – 5 %.

Se disuelve en agua para formar una solución antiséptica alcalina que se utiliza como desinfectante, detergente, y suavizador de agua. (15)

Forma un jabón que sirve como emulgente en la preparación de ungüentos.

Se emplea como agente alcalinizante y regulador del pH en soluciones alcalinas.

Se utiliza en casos de infecciones de la piel, dermatitis seborreica, procesos eczematosos, antipruriginosos, tiñas lampiñas y del cuero cabelludo. (46)

También se utiliza en colirios y en preparados antimicóticos y como excipiente en la elaboración de soluciones tampón, como estabilizante en emulsiones w/o y como emulsificante en la preparación de cold-cream.

Forma parte de pastas dentífricas, colutorios bucales, sales de baño, etc. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Preservar en contenedores bien cerrados, en lugares secos. Tiende a eflorescer a temperatura ambiente. (48)



Nocivo.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- ECAQUIMICA.

CAOLÍN.

SINÓNIMOS: Kao ling (collado alto), Kaolín, Caolín blanco, Bol blanco, Silicato de aluminio hidratado, White clay, Tierra de porcelana, Arcilla de porcelana, Caolinita, Kao-Spen[®], Caolín liviano, China arcilla, Arcilla blanca, Bolus alba, China clay, Arzilla, Arguilla, Bolo alba, Arcilla 347, Kao-gel, Neokaolin, Tiza de china. (5, 19, 36)

NOMBRE QUÍMICO: Silicato de aluminio hidratado.

FÓRMULA QUÍMICA: $\text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_5\cdot(\text{OH})_4$

ESTRUCTURA QUÍMICA: No especifica

DESCRIPCIÓN: Polvo fino cremoso, blanco o ligeramente amarillento, suave al tacto, de sabor terroso o arcilloso. (5)

Mojado con agua adquiere color más oscuro y olor característico a arcilla. Es higroscópico. (20)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, alcohol, cloroformo, éter, hexano y ácidos diluidos fríos o calientes. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular : 257.98 g/mol
 Densidad : 1.8 – 2.6 ^{25°C} g/mL.(5)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 6.5 – 8.5
 Granulometría : 98% tamaño es < 20 µm.
 Humedad : < 1 %

Polvo químicamente inerte, es capaz de absorber productos irritantes, alcaloides. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes.

No se debe utilizar como diluyente en tabletas que contengan glucósidos cardiacos, alcaloides, estrógeno, etc.; ya que estos pueden ser absorbidos. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza en polvos cosméticos como absorbente al 25%. Sobre la piel absorbe la humedad, es desodorizante, antiséptico e impide la fricción. (46)

Se emplea como base y emoliente para mascarillas faciales en proporciones menores al 10%.

Se usa de 10 – 20 como diluyente insoluble en tabletas, cuando existen sustancias oxidables dentro de la formulación.

Se utiliza como excipiente y diluyente para polvos estériles. (24)

Sirve como clarificante de líquidos, preparación de píldoras, etc.

Se usa para dar plasticidad a los preparados gomosos y su concentración

En productos dentífricos es utilizado como abrasivo en porcentaje de 30 – 50%, con la desventaja que se adhiere en los espacios interdientales. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en recipientes bien cerrados, en lugar seco, a temperatura entre 15 y 30° C. (9, 36)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- PRODMIN S. A DE C. V.
- QUIRSA
- DROGUERIA ESERSKI.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

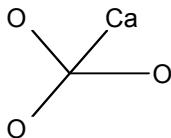
CARBONATO DE CALCIO.

SINÓNIMOS: Sal cálcica, Sal cálcica del ácido carbónico, Calcita, Sal de ácido carbonico del calcio, Sal de calcio del ácido carbónico, Carbonato de cal precipitado, Carbonato cálcico puro, Millicarb, Pharma-carb, Sturcal, Carex-75, Carex-45, Carex-28. (5, 36, 37)

NOMBRE QUÍMICO: Ácido carbónico.

FÓRMULA QUÍMICA: CaCO_3

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)



DESCRIPCIÓN: Polvo blanco o cristales, microcristalino de forma hexagonal o romboédrica, inodoro, insípido e impalpable. (5)

SOLUBILIDAD: Poco soluble en agua, insoluble en alcohol; soluble en los ácidos clorhídrico, nítrico, en ácido acético es soluble con efervescencia. Soluble en agua si esta saturada de anhídrido carbónico o si contiene sales amoniacales. Se disuelve con efervescencia en ácido acético diluido. (5, 51)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 100.0 g/mol
Densidad	: 2.930 ^{25°C} g/mL.
Punto de fusión	: 520°C.
Punto de ebullición	: 825° C descompone
Índice de refracción:	1.530 (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 8.9 – 9.9 en solución al 1%

La sustancia se descompone al calentarla intensamente a altas temperaturas, produciendo dióxido de carbono. Reacciona con ácidos formando dióxido de carbono. (20)

INCOMPATIBILIDADES: El contacto con agentes oxidantes poderosos tales como el flúor, el trifluoruro de cloro, el trifluoruro de manganeso y el difluoruro de oxígeno pueden causar incendio o explosiones. Ácidos, sales ácidas, sales de amonio y sales fluoradas. (20)

Descompone sales férricas y mercúricas. (31)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como abrasivo en dentífricos del 30 – 50%.

Al 70% en polvos faciales y corporales se usa como absorbente.

También se emplea como diluyente no higroscópico de polvos y extractos vegetales.

Sirve de excipiente en comprimidos.

Se usa como excipiente en dentífricos. (5)

Como absorbente en polvos cosméticos del 5-15%.

Al exterior se utiliza como tópico en úlceras, quemaduras y eczemas.

Además se utiliza como aditivo alimentario. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En recipientes bien cerrados, protegidos contra el calor y la humedad, a temperatura no mayor a los 30°. (45)



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES: - PRODMIN S. A. de C. V.

- DISTRIBUIDORA CASTRO F, S.A. de C.V

- DROGUERIA ESERSKI.

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

CARBONATO DE MAGNESIO.

SINÓNIMOS: Magnesio carbonato ligero, Hidrocarbonato de magnesio, Magnesio carbonato básico, Magnesio carbonato hidratado, Carbonato de magnesio liviano, Magnesia carbonato, Magnesia ordinaria, Carbonato de magnesia precipitado ligero, Subcarbonato magnésico, Sal básica de magnesio del ácido carbónico, Subcarbonato de magnesio, Magnesita, Sal de magnesio del ácido carbónico. (5, 19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Carbonato de magnesio.

FORMULA QUÍMICA: Su composición no es fija, por lo tanto no posee una fórmula determinada, aunque es aceptable $MgCO_3 \cdot XH_2O$ (5)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No especifica.

DESCRIPCIÓN: Polvo blanco fino, voluminoso, formando pequeños grumos, o masas friables livianas, inodoro, absorbe olor rápidamente, estable al aire. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble al agua, pero es apreciablemente soluble en agua que contenga dióxido de carbono, insoluble en alcohol, éter; se disuelve en ácidos diluidos con efervescencia. (5, 18)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 365.34 g/mol
	Densidad	: 2.16 ^{25°C} g/mL.
	Índice de refracción	: 1.527 ⁽¹⁰⁾
	Punto de fusión	: 350° descompone

PROPIEDADES QUÍMICAS: Se altera con carbonato de calcio. Se descompone al fundirse. ⁽²⁰⁾

INCOMPATIBILIDADES: Ácidos y sales ácidas lo descomponen. ⁽³¹⁾

Los ácidos disuelven el carbonato, con liberación de dióxido de carbono. El agua imparte carácter de alcalinidad. ⁽⁴⁸⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como abrasivo en dentífricos del 30-50%.

Como absorbente de polvos cosméticos al 15%.

Se utiliza como diluyente en tabletas y cápsulas en porcentajes que dependen de la formulación. ⁽⁵⁾

Es usado como excipientes en compresión directa en la formulación de tabletas en proporción menor al 45%.

Usado también del 5 al 10% como secante en polvos faciales y corporales.

El carbonato magnésico ligero se utiliza para la preparación de formas farmacéuticas líquidas como clarificante de soluciones. ⁽²⁵⁾

Se emplea como agente dispersante en soluciones acuosas para inhalación de aceites volátiles.

Además se utiliza como aditivo alimentario.

También se utiliza como excipiente para comprimidos, grageas y pastas dentífricas.

Sirve como absorbente en líquidos de 0.5 – 1.0%.

Se utiliza como desintegrante en tabletas del 5 -15%.

También se utiliza como absorbente, antiaglomerante, protector de superficies con tendencia a la adherencia, etc.

En perfumería y cosmética se utiliza para la preparación de decolorantes del cabello, tanto en polvo como en pasta.

En desodorizantes y desinfectantes.

Especialmente en jabones detergentes. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En recipientes herméticos a una temperatura que no exceda de 30°C.

En contenedores alejado de la humedad, calor. (48)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA ESERSKI
- PRODMIN S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

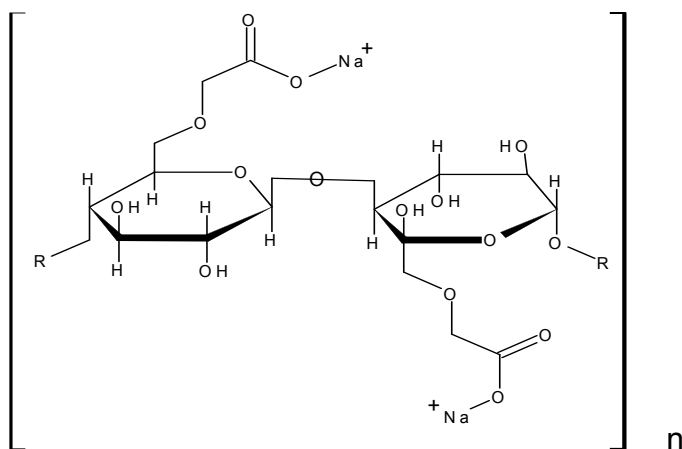
CARBOXIMETILCELULOSA.

SINÓNIMOS: Carboximetilcelulosa sódica, Alkucell; Blanose; Nymcel; Cekol; Courlose; CMCS; Tylose CB; Carmelosa sódica, CMC-Na; Goma de celulosa, Glicolato de celulosa sódica, "Cellulose gum", E-466, Cardosa D. (19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Sal sódica de éter Carboximetilcelulosa.

FORMULA QUÍMICA: Es la sal sódica del éter policarboximetílico de celulosa contiene 6.5 – 9.5 % de sodio. (3)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



n = es sustituido por 18 – 26 unidades policarboximetílicos de celulosa.

R = carboximetilcelulosa

DESCRIPCIÓN: Polvo cristalino blanco-cremoso, higroscópico, inodoro. Al calentarse se carboniza.

Posee carga positiva, facilitando así la unión de grupos aniónicos. (5)

SOLUBILIDAD: Es soluble en agua caliente y fría; se dispersa con facilidad en agua para formar soluciones coloidales, insoluble en alcohol, éter y la mayoría de solventes orgánicos. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 90,000 – 700,000
	Densidad	: 0.75 ^{25°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 227°C aproximado
	Contenido de humedad	: 10% de agua (3)
	Viscosidad	: 5 - 4000 mPas 1%

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 6.0 – 9.0 en suspensión acuosa.

Contenido de sodio : 6.5 – 10.8%

Humedad de Karl-Fischer : < 10%

Cuando este polímero se encuentra entrecruzado es insoluble en agua, pero puede hincharse absorbiendo el 80% de humedad. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Con sales metálicas anfóteras.

El coloide puede precipitar de sus soluciones a pH inferior a 2, y con la adición de etanol (admite un máximo de un 10 - 15%). (20)

Por encima de pH 10 la viscosidad de las soluciones disminuye rápidamente.

Incompatible con disoluciones fuertemente ácidas y con iones de metales pesados como aluminio, zinc, mercurio, hierro y plata.

Es incompatible con goma xantan.

Forma complejos con gelatina y pectina. (3)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como agente suspensor de polvos insolubles en preparaciones acuosas, tanto para su utilización oral y parenteral, como para su aplicación tópica. (3)

Es también agente dispersante en preparados parenterales al 1%,

Además sirve como dispersante en las formas precipitadas cuando se adicionan tinturas resinosas a vehículos acuosos.

Se emplea como viscosante en suspensiones hasta 2%.

Como emulgente se utiliza en emulsiones o/w, en porcentaje de 0.25 – 1%.

Se usa como agente espesante y estabilizador hidrófilo para emulsiones o/w.

También se utiliza como base en la formulación de geles y pastas, de 4 – 6% donde se adiciona normalmente glicerina para prevenir la desecación.

En champú y lociones se utiliza al 1% como agente gelificante, estabilizante de los preparados.

Se usa como estabilizante de espuma de 0.5 – 1% en pastas dentales.

Es usado a 2% como desintegrante en la fabricación de tabletas y cápsulas.

Los grados de polimerización medio y alto de CMC se utilizan como laxantes mecánicos administrándose en forma de comprimidos o cápsulas, en casos de constipación. (37)

Se usa como espesante y estabilizante al 1% en champús y lociones.

En maquillaje líquido se usa al 0.5% como espesante y agente gelificante.

Se usa como viscosante al 2% en soluciones oftálmicas.

En la preparación de lágrimas artificiales, se usa por su acción lubricante ocular, en el tratamiento de la sequedad del ojo, es tolerable hasta el 1%.

También se utiliza en alimentación como emulgente y estabilizante.

En la formulación de tabletas se usa como aglutinante del 2 – 8%.

Como espesante en dentífricos se usa de 1-5%.

Es utilizado para recubrir tabletas en proporciones de 1.0 – 6.0%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En recipientes herméticos, en lugares secos y evitar la exposición al calor excesivo. (48)

PRINCIPALES PROVEEDORES: - DISTRIBUIDORA CASTRO F, S.A. de C.V.
- MULTIQUIMICOS S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

CERA AMARILLA DE ABEJA.

SINÓNIMOS: Cera amarilla, Cera flava, Cera virgen. (5)

NOMBRE QUÍMICO: Cera de abeja.

FÓRMULA QUÍMICA: Es una mezcla de tres sustancias grasas: 1) miricina consistente en partículas de Palmitato de miricilo $C_{16}H_{31}O_2$ y alcohol miricilico $C_{30}H_{52}OH$; 2) cerina o ácido cerótico $C_{20}H_{52}O_2$; 3) cerolina, mezcla de ácidos grasos. (5)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No específico.

DESCRIPCIÓN: Sólido amarillo o pardo grisáceo que tiene un agradable olor a miel y un tenue sabor balsámico característico; untuoso al tacto.

Es cera purificada, obtenida del panal de abejas *apis Mellifera* Linneo. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, muy poco soluble en alcohol frío, parcialmente soluble en alcohol hirviendo, soluble en éter, benzol, cloroformo, sulfuro de carbono, en esencia de trementina principalmente en caliente. (5)

En caliente es también soluble en grasas. Soluble en aceites fijos. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: N. E.
	Densidad	: 0.95 ^{25°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 65°C
	HLB w/o	: 5.0
	HLB o/w	: 10 – 16 (60)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de acidez	: 17 – 22
	Índice de saponificación	: 87 – 102

Se torna plegable con el calor de la mano. Fría es un tanto quebradiza y al romperla presenta una fractura opaca granular y no cristalina. (29)

INCOMPATIBILIDADES: Sustancias oxidantes.

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Al 4% en supositorios de manteca de cacao para aumentar su punto de fusión. (5)

Se utiliza del 10 -30% para dar rigidez al lápiz labial.

En cremas su concentración debe mantenerse por debajo del 60%.

En las barras labiales se utiliza en menos del 20%. El porcentaje dependerá del tipo de formulación.

La base oleosa para ungüentos y cremas va del 15-75% y las cremas antisudorales deben utilizarse en proporciones del 15-20%.

Aumenta la viscosidad de preparados cosméticos. (46)

Proporciona brillo y consistencia a preparados cosméticos como cremas (humectantes, limpiadoras, anti-edad y protectoras), en protectores labiales; cosméticos para pestañas; producto para el cabello, el porcentaje a utilizar depende del tipo de formulación. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En recipientes bien cerrados, protegidos de la humedad y a una temperatura entre 15 y 30°C. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DIRPOQUI S. A. de C. V.
- QUINDECA S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

CERA BLANCA.

SINÓNIMOS: White wax, White beeswax, Cera blanqueada, Cera virgen blanqueada, Cera alba, Cera de abejas blanca. (19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Cera de abeja.

FÓRMULA QUÍMICA: Contiene un 70 - 75 % de una mezcla de varios ésteres de alcoholes C_{26} - C_{32} principalmente de los ácidos palmítico, hidroxipalmítico, D- β -dehidropalmítico y cerótico. (5) También contiene ácidos libres e hidrocarburos de cadena lineal y larga. En menor proporción contiene ésteres esteáricos de ácidos grasos y alcoholes libres de cera. (20)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No específico.

DESCRIPCIÓN: Masas frágiles, diáfanas cuando están en láminas delgadas; muy poco untuosas al tacto, de olor débil particular; se presenta también como sólido blanco amarillento, casi insípido y un tanto traslúcido, tiene un tenue olor característico libre de ranciedad. (29)

Producto de blanqueamiento y purificación de la cera amarilla que se obtiene del panal de la abeja *Apis Mellifera* Linneo (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua y escasamente soluble en alcohol frío, es soluble por completo en alcohol hirviente, cloroformo, éter, aceites fijos y volátiles, parcialmente soluble en benceno frío y en disulfuro de carbono frío. Se disuelve por completo en estos líquidos a unos 30°C. (5, 20)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: N. E.
	Densidad	: 0.98 ^{25°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 61 – 65°C
	HLB w/o	: 5.0
	HLB o/w	: 10 – 16 (60)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de acidez	: 17 – 24
	Índice de saponificación	: 87 – 104 (20)

INCOMPATIBILIDADES: Sustancias oxidantes fuertes. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Sirve como agente de consistencia de cremas y ungüentos y por eso se usa como agente reforzante de éstos. (46)

Como estabilizador de emulsiones w/o. (60)

Para pulir y dar brillo a comprimidos.

Para ajustar el punto de fusión de algunos supositorios.

Es un agente endurecedor de preparados como ceratos pastas y ungüentos.

En las barras se utiliza en menos de 20%.

En una emulsión las grasas se agregan en un mínimo de 5%, en las cremas antisudorales debe estar del 15-20%; en las bases para ungüentos y cremas del 25-75%, por lo tanto el porcentaje a usar dependerá del tipo de formulación.

(20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En recipientes bien cerrados, protegidos de la humedad y a una temperatura entre 15 y 30°C. (48)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DIPROQUI S. A. de C. V.
- QUINDECA S. A. de C. V.

CERA CARNAUBA.

SINÓNIMOS: Corypha cerifera L, Cera copermicia, Palma de cera del Brasil, Carnauba wax, Cera foliorum, Cera palmarum, Brazil wax, Cera de Brasil, Caranda wax, Cera brasileña, E-244. (19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: No específico.

FÓRMULA QUÍMICA: Consiste principalmente de cerotato de miricilo con cantidades menores de alcohol miristílico, alcohol cerilico y ácido cerótico. (5)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No especifica.

DESCRIPCIÓN: Escamas beige amarillentas o polvo moderadamente grueso, cera amarilla; pardo claro a amarillo pálido que posee un olor blando característico y está libre de ranciedad. (5)

Obtenido de las hojas de Copernicia cerifera Mart (familia de las palmas), se puede obtener cuatro tipos diferentes de ceras. (29)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua y alcohol; soluble en benceno caliente, acetato de etilo, éter, cloroformo y tolueno caliente; poco soluble en alcohol hirviente. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: N. E.
	Densidad	: 0.99 ^{25°C} g/mL
	Punto de fusión	: 81 – 86°C
	HLB o/w	: 14.5 ⁽⁶⁰⁾

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de acidez	: 17 – 22
	Índice de saponificación	: 78 – 95
	Índice de yodo	: 7 – 14
	Materia insaponificable	: 50 – 55%

La dureza y su alto brillo se le atribuyen a la presencia de esteres de ácidos grasos insaturados o hidroxilados. ⁽²⁰⁾

INCOMPATIBILIDADES: Presenta incompatibilidades de tipo físico adaptado a las condiciones de almacenamiento, sufre procesos lentos de oxidación (enranciamiento) ⁽¹⁵⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Como coadyuvante farmacéutico se usa de 1 – 25%.

Como agente para recubrir comprimidos (pulimenta y da brillo) y su porcentaje depende del sitio de acción de la tableta. ⁽⁵⁾

Se utiliza para aumentar el punto de fusión de otras ceras.

En algunas formulaciones de liberación controlada.

En cosmética, en cremas y sticks depilatorios y desodorantes en barra.

Se utiliza como agente pulidor en la elaboración de comprimidos revestidos.

Se usa como espesante para desodorantes en barra en cantidades de 15-20%.

Dependiendo del tipo de formulación. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En recipientes bien cerrados, protegidos contra la humedad a temperatura entre 15 – 30° C. (48)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DIPROQUI S. A. de C. V.
- QUINDECA S. A. De C. V.

COLORURO DE SODIO.

SINÓNIMOS: Sal, Sal gema, Sal de roca, Sal común, Sal de mesa, Sal de cocina, Sal marina, Sal de roca, Cloruro sódico. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Cloruro de sodio.

FÓRMULA QUÍMICA: NaCl.

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)

Na—Cl

DESCRIPCIÓN: Pequeños cristales cúbicos, polvo o granos blancos, translúcidos, incoloros, inodoros, sabor salino característico. Higroscópico.(5)

SOLUBILIDAD: 35.9 g de sal son solubles en 100 mL de agua, ligeramente soluble en alcohol, soluble en 10 partes de glicerina. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 58.44 g/mol
	Densidad	: 2.17 ^{25°C} g/mL.
	Punto de fusión	: 800.7 °C
	Punto de ebullición	: 1465 °C (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 6.7 – 7.3 en solución al 1.0 %
Humedad : < 0.1%

Es de naturaleza iónica. Contiene < 10 ppm de Potasio Ferricianuro como antiapelmazante.

1 g de NaCl equivalen a 17.1 mmol (17.1 mEq) de sodio y de cloruro.

Unos 2.4 g de esta sal equivalen a 1 g de sodio. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Es incompatible con ciertos principios activos de uso medicado, el metaplatin se degrada por acción de la sal. (19)

Cuando se emplea como solución salina reacciona con el nitrato de plata, formando el cloruro de plata que precipita por ser insoluble en agua. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJE: En las emulsiones se emplea como estabilizante de 1 - 2%.

Sirve como diluyente soluble en tabletas.

Se usa como regulador de la viscosidad de las soluciones en proporciones adecuadas a la necesidad. (5)

Es una necesidad en la formulación de jabones.

En soluciones oftálmicas se utiliza como agente regulador de pH.

Se usa también en champús como espesante en porcentajes de 1 – 2%.

Se utiliza a veces como excipiente en comprimidos y cápsulas. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En lugares secos, en contenedores bien cerrados y protegido de la luz. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- MULTIQUIMICOS S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

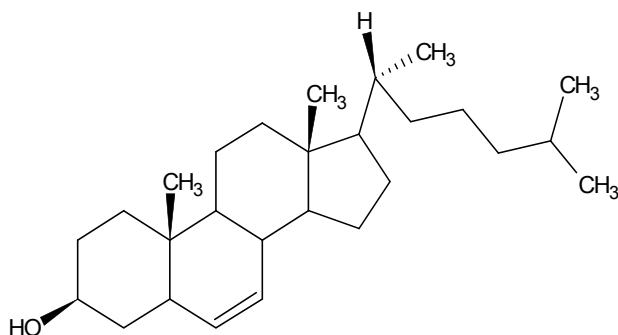
COLESTEROL.

SINÓNIMOS: Colesterina, Cholesterolum, Colesterol, (-) Colesterol, Alcohol colesterilico, Coleste-5-en-5 β -ol, Cordulan, Dusoline, Dythol, Hydroceryn, Katrho, Lanol, Tegolan, Wool, Nimco, Cholesterol base H, Nimco cholesterol base No. 712, Provitamin D, Tegolan, Wool alcohols B. P., 3 β -Hydroxycholest-5-ene, 5:6-Cholesten-3 β -ol, 5-Cholesten-3 β -ol, Cholestrin, Cholestrol, Super hartolan, 5,6-Cholesten-3 β -ol, 5:6-Cholesten-3-ol, δ^5 -Cholesten-3- β -ol, Cholesterine, Dastar, Fancol CH, Liquid crystal CN/9, Cholest-5-en-3-ol. (5, 19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: (3 β)-colest-5-en-3-ol

FORMULA QUÍMICA: C₂₇H₄₆O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (4)



DESCRIPCIÓN: Polvo microcristalino blanco, hojillas o gránulos perlados blancos o débilmente amarillentos, voluminoso, grumoso, prácticamente inodoro, insípido. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, 1g se disuelve en 100mL de alcohol y unos 50ml de alcohol absoluto, soluble en acetona, alcohol caliente, cloroformo, dioxano, éter, acetato de etilo, Miristato de Isopropilo, hexano y aceites vegetales. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 386.64 g/mol
	Punto de fusión	: 148.5°C
	Punto de ebullición	: 60° C
	Densidad	: 1.03 ^{25°C} g/mL. (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS: Perdida por secado : <0.3%.

Tiene propiedades polares (de orientación acuosa). (20)

INCOMPATIBILIDADES: En porcentajes elevados puede causar irritación.

El colesterol es precipitado por digitonina. (4)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: El colesterol es un agente emulsificante w/o con propiedades emolientes, que se utiliza en

concentraciones de 0.3 – 5.0% en la preparación de emulsiones w/o tanto farmacéuticas como cosméticas.(6)

También se utiliza para mejorar la incorporación y emulsificación de los principios activos en aceites y grasas.

Además aumenta la capacidad de las pomadas de absorber agua.

En la elaboración de vaselina hidrofílica, se usa para aumentar la capacidad de absorción de agua.

En cremas antisudorales se usa como emoliente del 15 – 20%.

Se utiliza como base para ungüentos y cremas se usa de 25 – 75%, por lo que su porcentaje dependerá del tipo de formulación. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en envases bien cerrados, protegidos de la luz. (20)

Por exposición prolongada al aire, luz o temperaturas elevadas adquiere una coloración más amarillenta. (48)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- AVENTIS PHARMA
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

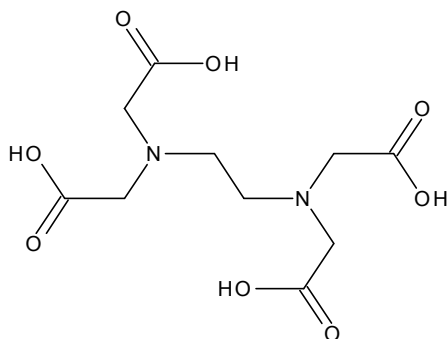
EDTA.

SINÓNIMOS: Ácido etilendiamino tetraacético, Ácido (etilendinitrilo)tetraacético, N,N-1,2-etanodiilbis[N-(carboximetil)]-glicina, Ácido edético, Ácido tetracémico, Ácido etilendinitrilo tetracético, Celon A, Sequestrene AA, Titriplex, Trilon BS, Ácido del nullapon B, Ácido del warkeelate, Despedregadota del gluma, Ácido del versene. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Ácido etilendiaminotetracético.

FÓRMULA QUÍMICA: $C_{10}H_{16}N_2O_8$.

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Cristales o polvo cristalino blanco, inodoro.

Es un agente sintético, no se encuentra en forma natural. (5)

SOLUBILIDAD: Muy poco soluble en agua e hidróxido de sodio al 0.1 N; insoluble en etanol y cloroformo; soluble en hidróxido alcalinos. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	:	292.25 g/mol
Punto de fusión	:	245 ° C. descompone
Densidad	:	0.86 ^{25°C} g/mL. (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 1.9 – 2.7 solución acuosa 1%

Se comporta como un ácido débil, desplazando el dióxido de carbono de los carbonatos y reaccionando con los metales para formar hidrógeno. (34)

INCOMPATIBILIDADES: Agentes oxidantes fuertes, bases fuertes e iones metálicos polivalentes como el cobre, aluminio, níquel y aleaciones de cobre.

Disminuye el efecto antimicrobiano del timerosal. (20)

La sustancia se descompone al calentarla intensamente produciendo óxido nitroso. (34)

USOS FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: El EDTA y sus sales se utilizan de 0.005 – 0.1% como agente quelante en la industria farmacéutica, cosmética y alimentaria. (34)

Se utilizan de 0.005 - 0.1% como antioxidante, solos o como sinérgicos de otros antioxidantes, por secuestrar trazas de iones metálicos (cobre, hierro y

manganeso, que pueden catalizar reacciones de oxidación) en la preparación de cosméticos.

También se utilizan como sinérgicos de conservantes de 0.01 – 0.1% debido a que ejercen una acción bacteriostática al secuestrar metales necesarios para el crecimiento bacteriano. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en envases herméticamente cerrados. Separado de oxidantes fuertes. Mantener en lugar frío y seco. (34)



Irritante.



Contaminante del medio ambiente. No es biodegradable.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- PRODMIN S. A. de C. V.
- FAMCO S. A. de C. V.
- DROQUISAL S. A. de C. V.

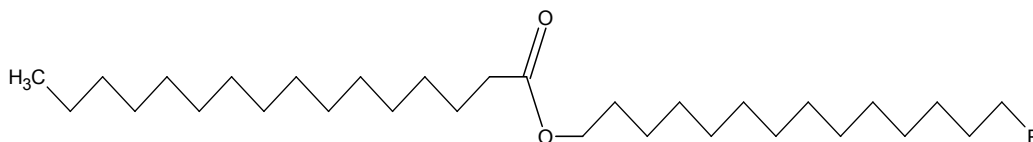
ESPERMA DE BALLENA.

SINÓNIMOS: Espermaceti, Cetyl esters wax, Cetina, Cetaceum, Álbum ceti, Spermaceti, Palmitato estearato de cetilo, Ámbar blanco, Blanco de ballena, Spermwax. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: n-hexadecanoato de n-hexadecilo.

FORMULA QUÍMICA: Mezcla de varios constituyentes, entre los cuales predomina la cetina o palmitato de cetilo. Es una sustancia cerosa obtenida de la cabeza del cachalote *physetor macrocephalus* Linneo. (5)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



R = cadena carbonada de C₁₆ – C₁₈.

DESCRIPCIÓN: Pequeñas escamas cristalinas blanco-amarillentas, un tanto traslúcida y ligeramente untuosa al tacto, de fractura cristalina y lustre perlado, olor débil y característico, sabor blando y suave. Libre de ranciedad. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, prácticamente insoluble en alcohol; poco soluble en hexano disolvente frío; soluble en alcohol hirviendo pero precipita cuando enfría, éter, cloroformo y aceites fijos y volátiles, sulfuro de carbono. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	:	> 2500 g/mol
Densidad	:	0.817 ^{80°C} g/mL.
Punto de fusión	:	48 – 54°C (5)

PROPIEDADES QUÍMICAS:

Índice de acidez	:	< 5
Índice de saponificación	:	109 – 120
Índice de yodo	:	< 1.0

Por la acción del tiempo y expuesto al aire se enrancia, tomando un color amarillo y reacción ácida. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Incompatible con medios fuertemente ácidos o fuertemente alcalinos. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como emoliente de 1 – 15% en preparaciones semisólidas, como cremas, ungüentos y formas pastosas. (5)

Se usa como base para ungüentos y cremas de 15-75%, dependiendo del tipo de preparado.

Es utilizado en la fase oleosa como agente de consistencia y textura en la preparación de cremas, ungüentos y ceratos. (46)

También se utiliza como espesante para aumentar la consistencia de preparados semisólidos o emulsionados.

Se utiliza en la preparación de supositorios, mezclado con la manteca de cacao, para aumentar el punto de fusión del preparado y la dureza, en porcentaje que va de 18 – 20%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Se debe conservar en trozos grandes, en cajas de hojalata, bien tapadas y en lugar fresco. Se debe renovar con frecuencia.

Proteger de la luz y el calor. (20)



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES: -DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

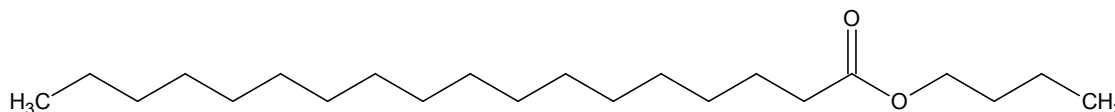
ESTEARATO DE BUTILO.

SINÓNIMOS: Butil estearato, Ester de butilo del ácido esteárico, Octadecanoato butílico, Octadecanoato de butilo, Butil ester graso, Estearato butílico, Ester butílico ácido n-n-octadecanóico, Butil ester de ácido graso, Butil ester del ácido octadecanóico. (5, 20, 36)

NOMBRE QUÍMICO: Octadecanoato de butilo.

FORMULA QUÍMICA: $C_{232}H_{44}O_2$.

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido amarillo aceitoso o pasta según la temperatura, de olor graso característico. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, soluble en acetona, alcohol, mezclas hidroalcohólicas, aceites fijos y volátiles. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 340.584 g/mol
	Densidad	: 0.86 ^{20°C} g/mL
	Punto de congelación	: 16 – 20°C
	Punto de fusión	: 27°C
	Punto de ebullición	: 343°C
	Punto de inflamación	: > 170°C ⁽¹⁰⁾

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de acidez	: < 0.5%
	Contenido esteárico	: 98.0%

Es un ester de ácido esteárico ⁽²⁰⁾

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes. Descomponiéndose en bióxido de carbono y monóxido de carbono. ⁽²¹⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Emoliente en productos cosméticos y farmacéuticos, sirve como disolvente para ciertos aceites fijos. ⁽⁵⁾

En la preparación de cosméticos, se usa como plastificador de derivados celulósicos y de polivinilo, para revestimiento del papel y para acabados de cera. ⁽²⁰⁾

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en recipientes bien cerrados a temperatura ambiente, protegido de la humedad y calor. Evitar contacto con las llamas. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- GIBSON Y CIA
- PRODMIN S. A. de C. V.
- FAMCO S. A. de C. V.

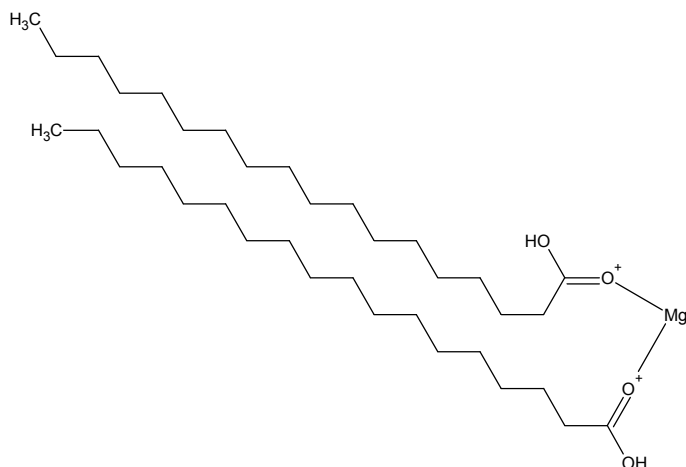
ESTEARATO DE MAGNESIO.

SINÓNIMOS: Sal de magnesio ácida octadecanóica, Sal ácida octanoica de magnesio, Estearato básico del magnesio, Sal magnésica del ácido octadecanóico, Kemulub[®] EM-B, Kemilub[®] EM-f, Kemilub[®] EM-H. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Octadecanoato de magnesio.

FÓRMULA QUÍMICA: $C_{36}H_{70}MgO_4$.

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Polvo finísimo blanco, voluminoso, untuoso al tacto, inodoro o con ligero olor ceroso característico, formando pequeños grumos.

Se adhiere fácilmente a la piel y está libre de asperezas. (20)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, etanol, éter; soluble en alcohol caliente; miscible con la mayoría de aceites. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 593.1 g/mol
	Punto de fusión	: 120 - 160 ° C
	Humedad	: < 4.0%
	Residuo calcinación	: 7.8 - 8.8% (20)
	Densidad	: 0.30 – 0.35 ^{25°C} g/mL

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Ácidos grasos	: <1%
	Contenido de metal	: 4 – 5% (20)

INCOMPATIBILIDADES: Con ácidos fuertes, álcalis y sales de hierro. Debe evitarse el contacto con agentes oxidantes. (21)

El calor excesivo produce una degradación. Se descompone como monóxido de carbono. (20)

USOS FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como excipiente en la preparación de cosméticos y formas farmacéuticas tópicas, dando cuerpo a las cremas y actuando además como barrera mecánica frente a irritantes químicos.

Es agente de suspensión de pigmentos especiales. (5)

Se emplea como antiadherente en tabletas y en proporciones de 1- 4%.

Sirve como desmoldante en supositorios. (23)

Se utiliza como lubricante en proporciones de 0.5 – 5% en la elaboración de tabletas y comprimidos, aunque es recomendable utilizarla en la menor cantidad posible.

Es utilizado como agente antiapelmazante en la preparación de polvos para tabletas.

Se emplea como lubricante y excipientes para mezcla y llenado de cápsulas de 0.25 – 2.5%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados. Proteger de la luz.

Debe evitarse la inhalación del polvo. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DISTRIBUIDORA CASTRO F
- PRODMIN S. A. de C. V.
- FAMCO S. A. de C. V.

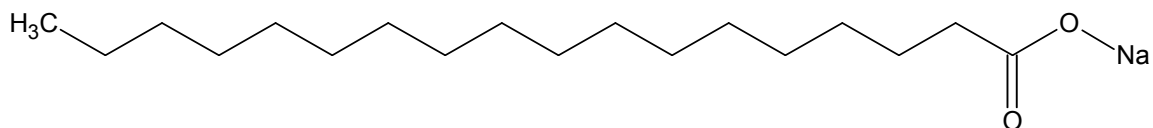
ESTEARATO DE SODIO.

SINÓNIMOS: Sal sódica del ácido octadecanóico, Sal de ácido esteárico, Kemilub[®] ES, Kemilub[®] ES-S, Sal de sodio del ácido octadecanóico, Sal del sodio del ácido esteárico, Octanoato sodico, Jabón, Sal sodica del ácido esteárico, Natriumstearat. (5, 20, 36)

NOMBRE QUÍMICO: Octanoato de sodio.

FÓRMULA QUÍMICA: C₁₆H₃₅NaO₂.

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Fino polvo blanco o grisáceo, jabonoso al tacto que suele tener un cierto olor a sebo, se altera con la luz y sus soluciones son alcalinas a la solución de prueba de Fenolftaleína. (56)

SOLUBILIDAD: Ligeramente soluble en agua fría y alcohol frío, soluble en agua caliente, alcohol caliente, propilenglicol y otros solventes polares. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 306.459 g/mol
	Punto de fusión	: 200 – 225 ° C
	Densidad	: 0.30 – 0.35 ^{25°C} g/mL (5)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 10.7 en solución al 1%
Ácido esteárico libre: < 10%

Es un surfactante aniónico. (38)

El contenido de álcali libre le permite interactuar con partículas o metales polivalentes. (56)

INCOMPATIBILIDADES: Reacciona violentamente con ácidos fuertes.

Se descompone en presencia de la luz. (21)

En la elaboración de cosméticos en forma de barra el porcentaje debe ser al 7% para deslice con facilidad y evitar que el producto sea duro al tacto. (56)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Sirve como emulsificante y endurecedor. Componente de los supositorios de glicerina. (5)

En la elaboración de champú en crema se usa de 2 – 4% como emulsionante.

Se emplea como agente gelificante para desodorantes en barra, crema, champú, supositorios. (56)

Se usa como lubricante en la elaboración de tabletas en proporciones que van desde 0.5 – 2%.

En aceites capilares se emplea como viscosante en proporciones hasta 10%.

Es usado por su acción antiestática para polímeros. (38)

Sirve como estabilizante y coadyuvante para base detergente en champú.

Se usa como agente impermeabilizante en supositorios de glicerina.

En la preparación de champú se usa hasta 12% como espesante. Incrementa la viscosidad en champú líquidos y geles.

Es un agente estabilizador no tóxico de uso cosmético.

Se usa como gelificante en pastas y cremas dentales.

Se emplea al 7% como agente deslizante en la preparación de barras desodorantes en forma de geles. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en envases bien cerrados, proteger de la luz, fuentes de calor e ignición. (20)



Irritante en grandes cantidades. Puede quitar los aceites naturales de la piel ocasionando dermatitis. (46)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F

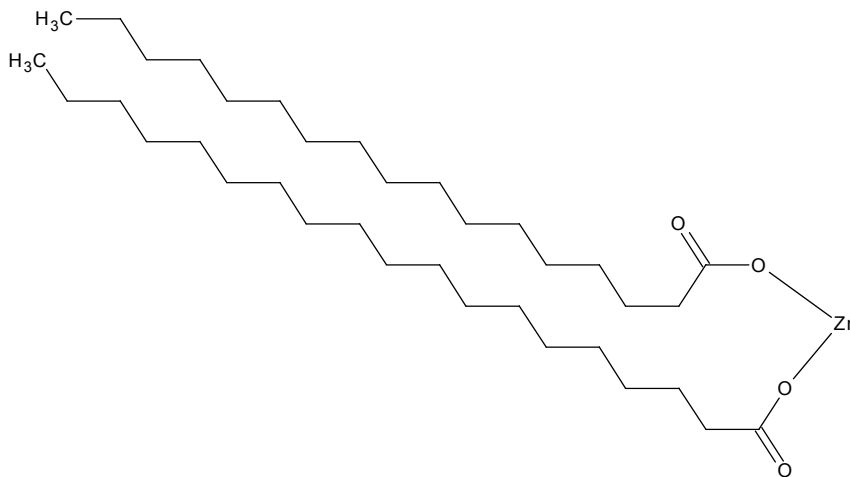
ESTEARATO DE ZINC.

SINÓNIMOS: Sal de cinc del ácido esteárico, Estearato dibásico de zinc, Estearato de cinc, Zinc estearato, Cinc Octadecanoato, Cinc diestearato, Talculin[®] Z, Mathe, Methasap[®] 576, Hytech, Dermarone, Metallac, Diestearato de zinc. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Sal de zinc de ácido octadecanóico

FÓRMULA QUÍMICA: $C_{36}H_{70}O_4Zn$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Polvo fino, blanco, pesado, voluminoso, sin textura arenosa con un color pálido característico, de leve olor característico a grasa. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, alcohol, éter, ligeramente soluble en Benceno; soluble en solventes orgánicos calientes. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 632.23 g/mol
Punto de fusión	: 115 - 124 ° C
Humedad	: < 2.0 %
Densidad	: 1.095 ^{25°C} g/mL. (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:

pH	: 5.3 en suspensión acuosa 1%.
Riqueza	: 12.5 - 14.0 % en oxido de zinc.
Ácido grasos:	< 2% (3)

Por el tipo de estructura es hidrofóbico.

La sustancia se descompone por acción del calor. (19)

INCOMPATIBILIDADES: Reacciona violentamente con oxidantes fuertes, bases fuertes, peróxido y oxígeno.

Se descompone por la acción de ácidos diluidos, formando compuestos como monóxido de carbono, dióxido de carbono y oxido de zinc. (20)

USOS FARMACÉUTICOS O COSMÉTICOS Y SUS PORCENTAJES: Se usa como agente de relleno en la preparación de tabletas. (5)

En polvos desodorantes pediculares se usa en proporciones menores al 3% como absorbente

En dermatológica, como polvo fino en ungüentos que repelen el agua debido a sus efectos secantes se usa de 1 – 2.5%.

Se usa como espesante y estabilizante. La concentración típica de uso en pastas de dientes y cremas es del 1-2%.

Sirve como adherente en polvos faciales y sombra de ojos de 15 – 25%; también en polvos para niños y polvos compactos en proporciones de 4 – 8%.

Se usa como agente desmoldante en la elaboración de tabletas.

Para jabones en barra se usa para opacar la presentación en porcentaje inferior al 0.5%.

Se usa como compuesto de anticaking o antiapelmazante para diversos polvos.

Se usa como deslizante en sombras para ojos hasta un 15%. (20)

Se emplea de 0.5 – 1.5% como lubricante en la elaboración de cápsulas y comprimidos. (50)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados, con ventilación adecuada, lejos de oxidantes fuertes o ácidos diluidos. Evitando fuentes de ignición y chispas. (20)

Evitar su aplicación o inhalación en lactantes. (21)



Combustible.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- MULTIQUIMICOS S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

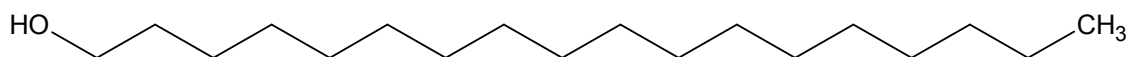
ESTEARIL ALCOHOL

SINÓNIMOS: Alcohol estearílico, Kalcol 8098, Lannete 18, n-octadecanol, Alcohol n-octadecílico, Alcohol C-18, Alcohol esteárico, Stearol, Stenol, Octadecil alcohol, Estearylicum. (20, 36)

NOMBRE QUÍMICO: 1 - Octadecanol

FÓRMULA QUÍMICA: C₁₈H₃₈O

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Copos o gránulos untuosos al tacto, blancos, de tenue olor característico y sabor suave.

Se presenta también como una especie de masa cerosa o en forma de escamas. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua; soluble en alcohol, cloroformo, éter y aceites vegetales; ligeramente soluble en acetona. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 270.48g/mol
	Punto de fusión	: 59.5° C
	Punto de ebullición	: 210.5 ^{15°C} C
	Punto de solidificación	: 55 – 57° C
	Densidad	: 0.824 ^{59°C} g/mL. (10)
	HLB	: 15.0 – 16.0

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de saponificación	: < 0.2%
	Materia grasas	: > 95%
	Contenido de agua	: < 0.15

Es un alcohol graso. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Ácidos fuertes, agentes oxidantes fuertes. (48)

USO FARMACEUTICO O COSMETICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como agente tensioactivo para estabilizar emulsiones y aumentar su capacidad para retener grandes cantidades de agua.

Se utiliza como agente tensioactivo en desodorantes en barra en proporciones de 10 – 40%. (39)

Se emplea como emoliente en la preparación de lociones de baño de 5 – 9%

Sirve como factor de consistencia de preparados cosméticos. (5)

Se usa al 1% en aceites de limpieza para bebé, como emoliente.

Se usa como lubricante y antiespumante en diferentes cosméticos. (50)

El alcohol estearílico encuentra empleo en la industria cosmética y farmacéutica como agente de consistencia no autoemulsificante, muy adecuado para cremas, ungüentos y emulsiones líquidas farmacéuticas, así como para preparados en forma de barra empleados en cosmética decorativa. La cantidad de empleo oscila entre el 1 y el 10%, según la consistencia deseada. (39)

Se usa de 20 – 35% como autoemulsionante en cremas de tipo aceite en agua. En ungüentos medicinales se usa como agente surfactante y absorbente en proporciones menores al 25%. Es surfactante no iónico en la elaboración de champú y acondicionador. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar en un área bien ventilada y seca, en un contenedor herméticamente cerrado, lejos de oxidantes fuertes. (23)



Irritante.



Combustible

PRINCIPALES PROVEEDORES: - FAMCO S. A. de C. V.

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

- DROQUISAL S. A. de C. V.

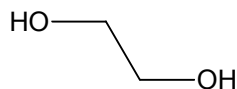
ETILGLICOL

SINÓNIMOS: 1,2-Etanodiol, Monoetilenglicol, Etilen alcohol, Glicol etilénico, Etileno glicol, Etilen glicol, Alcohol dihidrico. (5, 35)

NOMBRE QUÍMICO: Etano-1,2-diol.

FÓRMULA QUÍMICA: $C_2H_6O_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)



DESCRIPCIÓN: Líquido incoloro límpido, ligeramente viscoso, de sabor dulce e inodoro. Higroscópico. (20)

SOLUBILIDAD: Miscible con agua, etanol, acetona; poco soluble en éter, Benceno. (35)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 62.07 g/mol
	Punto de fusión	: -13 ° C
	Punto de ebullición	: 197.3 ° C
	Densidad	: 1.1088 ^{20°C} g/mL. (10)
	Índice de refracción	: 1.4288-1.4308
	Humedad Karl Fischer	: < 0.5 % (35)

PROPIEDADES QUÍMICAS: Es un polihidroalcohol

Por combustión forma gases tóxicos. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Reacciona con oxidantes y bases fuertes. (31)

USO FARMACÉUTICO, COSMÉTICO Y PORCENTAJES: Principalmente se usa como disolvente y formando parte de diferentes anticongelantes. Como disolvente de pinturas y plásticos. (35)

En barnices para uñas se emplea como disolvente hasta un 10%.

Se usa como disolvente de ceras y materias grasas y su porcentaje de uso es variable, según la necesidad. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Proteger de la luz en envases bien cerrados. (21)



Irritante



Combustible

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- PRODMIN S .A. de C. V.
- FARMIX S. A. de C .V.

GELATINA

SINÓNIMOS: Gelatina blanca, Gelatinum, Gelatina alba, Byco[®]C, Byco[®]O, Fallek, Crodyne BY 19, Hidrocoll G-40, Pharmagel, Gelfoam, Puragel, Emagel, Knox, Gelrite. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Gelatina.

FÓRMULA QUÍMICA: No especifica.

Es una proteína constituida principalmente por aminoácidos como glicina, prolina, hidroxiprolina, valina, tirosina y triptofano; la sustancia gelatinizante se llama condina y la adhesiva se conoce como glutina. (52)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No especifica.

DESCRIPCIÓN: Láminas, copos o hebras, polvo grueso a fino, de un color ligeramente amarillo o ámbar, (5) tenue olor característico a caldo, insípida, estable al aire en estado seco, pero sujeta a descomposición microbiana cuando está húmeda o en solución. (52)

SOLUBILIDAD: Insoluble en solventes orgánicos, en agua fría, pero se hincha y se ablanda cuando se sumerge en ella, absorbiendo gradualmente de 5 a 10

veces su propio peso de agua, insoluble en alcohol, cloroformo, éter o aceites fijos volátiles; soluble en agua caliente, glicerol, ácido acético o mezclas calientes de glicerina o agua. (52)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular : 200000 – 250000 g/mol

Tiene la capacidad de hincharse y ligar el agua. Es un gel termorreversible. (4)

El grado de gelificación depende del tamaño de partículas en que se encuentra la materia prima. (52)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 4.5 – 6.0 en solución al 0.5%

Es una proteína hidrosoluble. Es un compuesto anfótero. (21)

INCOMPATIBILIDADES: No debe calentarse a temperatura superior a 40° C ya que sufre proceso de descomposición. (52)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza en farmacia, para recubrir tabletas y formar cápsulas. (5)

En la preparación de cremas y lociones para la piel se usa como humectante al 2%.

En emulsiones se usa como agente espesante y estabilizante en concentración menor al 1%.

Se usa como estabilizante de emulsiones. (52)

En tabletas y granulados se utiliza como aglutinante en proporciones de 1 – 7%.

Se usa como vehículo para supositorios.

Se utiliza como aglutinante en fijadores mucilaginosos hasta un 10%.

También se emplea como agente emulsionante. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados. Proteger de la luz y la humedad. (52)

PRINCIPALES PROVEEDORES: - GIBSON S. A. de C. V,

- DISTRIBUIDORA CASTRO F, S. A. de C. V.

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

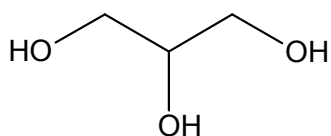
GLICERINA

SINÓNIMOS: Osmoglyn, Ophthalgan, Trihidrato de glicerilo, Glicerol, Glycerin, Trihidroxipropano, 1,2,3-Trihidroxipropano, Osmolgyn, Aceite de dulce de las grasas (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: 1,2,3-propanotriol.

FÓRMULA QUÍMICA: $C_3H_8O_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)



DESCRIPCIÓN: Líquido siruposo claro e incoloro que tiene sabor dulce y un ligero olor característico que no es desagradable.

Higroscópico. (5)

SOLUBILIDAD: Miscible con agua, alcohol y metanol, un gramo en unos 12 mL de acetato de etilo y en unos 15 mL de acetona, insoluble en cloroformo, éter y aceites fijos y volátiles; insoluble en muchos solventes no polares. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 92.09 g/mol
	Punto de fusión	: 18.2 ° C
	Punto de ebullición	: 290 ° C
	Densidad	: 1.2613 ^{20°C} g/mL.
	Viscosidad	1,490 mPas. (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: Las soluciones son neutras al tornasol.

Expuesto al aire húmedo absorbe agua y también gases como H₂S y SO. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Reacciona con oxidantes fuertes.

Puede ocurrir explosión si se tritura con agentes oxidantes fuertes como trióxido de cromo, clorato de potasio y permanganato de potasio, con ácido bórico o borato de Sodio forma un complejo que se suele conocer como ácido glicerobórico. (21)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como edulcorante en jarabes, en proporciones hasta el 10%; y en emulsiones se usa al 10 – 20%. (5)

Se usa como viscosante en elixires al 25%, proporciona elasticidad a la sacarosa evitando que cristalice.

En suspensiones se usa de 2 – 6% como humectante.

En cosméticos para uñas (eponiquiolítico) se emplea como viscosante en proporciones de 10 – 25%. (36)

Se usa como humectante al 3% en cremas protectoras, de 5 – 10% en cremas teatrales y hasta 10% en cremas antisudorales. También se usa en leches en proporciones de 3 – 12%. En champú en crema el porcentaje es menor al 1%.

En lociones para el cabello se usa hasta un 3%. En lociones para antes de afeitar se emplea de 2 – 5 %. Para jabones en crema varía de 2 – 6% según la utilización del mismo. En pastas dentales se utiliza de 5 – 60% según los componentes del preparado. (37)

Se emplea como emoliente en lociones antisolares hasta un 10%. Para cremas el porcentaje varía de 5 – 30%. En champú en cremas se usa de 2 – 5%.

Se usa como estabilizante y acondicionador en la formulación de champú en crema hasta 2.5%

Es utilizado como plastificante en la preparación de desodorantes en barra en proporción de 2 -6%.

En labiales líquidos se aplica a la formulación para proporcionar plasticidad, brillo y viscosidad de 1 – 2%.

Se usa como aglutinante en píldoras, como líquido de empaste 2 - 10 %.

También se emplea como conservador en porcentaje menor al 20%.

Es utilizado como plastificante en cápsulas 10 - 30 %,

Sirve como lubricante de comprimidos 1 - 5 %. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Mantener en recipientes cerrados herméticamente. No exponer al calor ya que se descompone. (20)



Combustible.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- GIBSON S. A. de C. V.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F,
- CENTRO QUIMICO

GOMA XANTAN

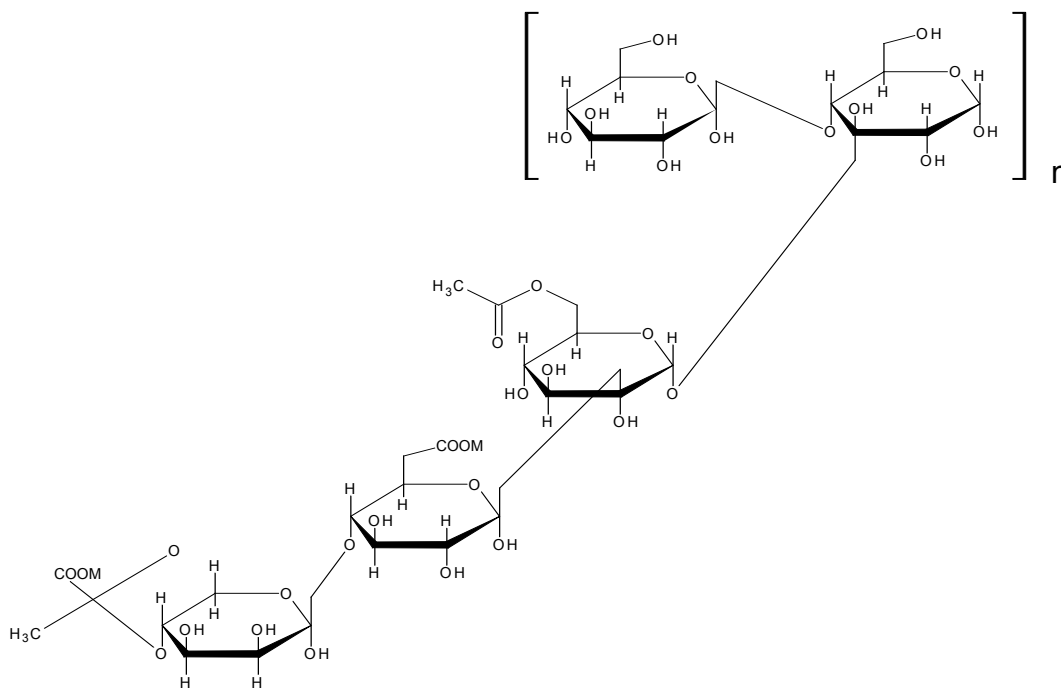
SINÓNIMOS: Kelco, Keltrol, Kenthan, Xilool, E 415, Goma de xantano. (20)

NOMBRE QUÍMICO: Goma Xantan.

FÓRMULA QUÍMICA: No especifica.

Es un polímero que contiene D-glucosa, D-manosa y ácido D-glucorónico como las unidades hexosas dominantes, juntamente con ácido D-glucorónico, enlaces β -glicosidos. (27)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



n= es sustituido por 26-32 repeticiones de hexosa

DESCRIPCIÓN: Polvo blanco o de color crema, insípido, con suave olor orgánico; el polvo o las soluciones son estables a 25° C. (5)

Es una goma polisacárida de elevado peso molecular producida por la fermentación de un cultivo puro de un carbohidrato con *Xanthomonas campestris*. (27)

SOLUBILIDAD: Es soluble en agua fría o caliente, formando suspensiones coloidales insolubles en la mayoría de disolventes orgánicos. Soluble en 3mL de alcohol. (3)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 24000000 g/mol aprox.
Viscosidad	: 1300 – 1800 mPas

Tiene propiedades pseudoplásticas que son responsables de la capacidad de suspensión de la goma. La temperatura tiene poco efecto sobre este fenómeno. (17)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 6 – 7.5 en solución al 1%

Por la estructura química que presenta forma geles reversibles en presencia de alcoholes o sales. (13) Es compatible con los derivados de la celulosa, pectinas, almidón, gelatinas, dextrinas, etc. y altamente resistente a la degradación enzimática. (31)

INCOMPATIBILIDADES: Las sales inorgánicas, producen efectos degenerativos en la viscosidad.

Las condiciones altas de pH alteran la viscosidad. (27)

Las sales cuaternarias de amonio también reaccionan con esta goma para formar precipitados insolubles en agua pero soluble en soluciones de sales. (31)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: La goma de xantano es un polímero empleado en cosmética como espesante de 1 – 0.2 % en champús, lociones y acondicionadores.

Se emplea como emulsificante

Se usa como estabilizador de 0.7 – 1.0 % en pastas dentales.

Es utilizado como agente de suspensión en cremas, en concentraciones que van de 0.2 – 0.5 %. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar en contenedores firmemente cerrados, protegidos de la humedad; a temperatura entre 15 – 40° C. (48)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- QUIRSA S. A. de C. V.
- DIPROQUI S. A. de C. V.
- AMERICHEM PHARMAC

HIDROXIDO DE SODIO

SINÓNIMOS: Soda cáustica, Lejía de soda, Lejía, Hidrato de sodio, Sosa, Sosa cáustica, Hidrato de sosa, Fotofoil etchant, Caustico blanco, Escamas cáusticas, Ascarite, Aeznatron, Lejía roja del diablo de Lewis, Collo-tapetta, Collo-Grillrein. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Hidróxido de sodio

FÓRMULA QUÍMICA: NaOH

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)

Na—OH

DESCRIPCIÓN: Masas fusionadas, cristales, pequeños gránulos, copos, y otras formas blancas, son duros y quebradizos, exhibe unas fracturas cristalinas, inodoro, levemente turbio. (5) Comercialmente se encuentra como pelotitas blancas. Higroscópico. (20)

SOLUBILIDAD: 1 gramo se disuelve en 1 mL. de agua, libremente soluble en alcohol y glicerina. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 39.997 g/mol
	Punto de fusión	: 323 ° C
	Punto de ebullición	: 1388 ° C
	Densidad	: 2.13 ^{20°C} g/mL. (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 13 – 14 en solución al 5%
Pureza: 99.0 %

Es una base metálica. Al disolverlo con agua o alcohol o al tratarlo con un ácido genera mucho calor (exotérmico). Las soluciones aún muy diluidas son intensamente alcalinas. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Reacciona violentamente con los ácidos, alcoholes, aldehídos, aluminio, zinc y compuestos nitrosos.

Con las grasas y ácidos grasos forma jabones solubles; con las resinas forma jabones insolubles. (20)

Expuesto al aire absorbe anhídrido carbónico y se convierte en carbonato de sodio. (31)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como saponificante para la elaboración de jabones en crema de 1 – 3%.

Es empleado como saponificante para desodorantes en barra de 2 – 5%.

Para jabones en crema es utilizado también como espesante al 1%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar en lugar seco y bien cerrado. Separado de ácidos fuertes, metales y materiales combustibles. (20)



Sustancia peligrosa para el ambiente.



Corrosivo.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- RGH DE EL SALVADOR.
- ELECE S. A. de C. V.

HIDROXIDO DE POTASIO

SINÓNIMOS: Potasa cáustica, Potassa, Hidrato potásico, Oxido potásico hidratado, Solución cáustica de la potasa, Lejía de potasa. (20)

NOMBRE QUÍMICO: Hidróxido de potasio

FÓRMULA QUÍMICA: KOH

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)

K—OH

DESCRIPCIÓN: Masas fundidas blancas o casi blancas, pequeñas lentejas, copos o barras; duro y brillante, con superficie de fractura cristalina, inodoras. (5)

SOLUBILIDAD: 1 gramo se disuelve en 1 mL de agua, 3 mL de alcohol o 2 mL de glicerina a 25° C, es muy soluble en alcohol hirviendo. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 56.105 g/mol
	Punto de fusión	: 406 ° C
	Punto de ebullición	: 1327° C
	Densidad	: 2.044 ^{25°C} g/mL. (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 13.5 en solución al 0.1%
Contenido en Potasio carbonato : < 4.0%
Pureza : > 85.0%

Es una base fuerte. De carácter exotérmico. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Casi todos los metales comunes precipitan como hidróxido cuando las soluciones de sus sales se agregan a las soluciones de hidróxidos alcalinos. (21)

Agentes que oxidan fuertes tales como nitratos, percloratos o ácido sulfúrico. Atacará algunas formas de plásticos, de caucho y de capas. Puede reaccionar con aluminio metálico y generar el gas de hidrógeno. (35)

Las bases reaccionan con los ácidos para formar sales, liberan alcaloides de las soluciones de sus sales y favorecen reacciones hidrolíticas. (32)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: En Farmacia se emplea para preparar jabones blandos (reacción de saponificación con ácidos grasos saponificables).

Se usa como emulsionante en cremas teatrales en proporción menor al 1%.

En la preparación de jabones en crema se usa como saponificante en concentración de 5 – 10%. (19)

Se usa como agente regulador de pH en diferentes soluciones. (15)

Como reactivo y para la obtención de preparados, generalmente se emplea en solución acuosa (lejía de potasa).

Se emplea en la elaboración eponiquiolítico al 2% para reblandecer el eponiquio. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados, separado de oxidantes fuertes, metales, sustancias combustibles. (20)

Nota: “Manipular con extremo cuidado, destruye rápidamente los tejidos.”

Utilizar guantes. (14)



Corrosivo



Irritante



Sustancia peligrosa para el ambiente

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DROQUIFA S. A. de C. V.
- FARMIX S. A. de C. V.

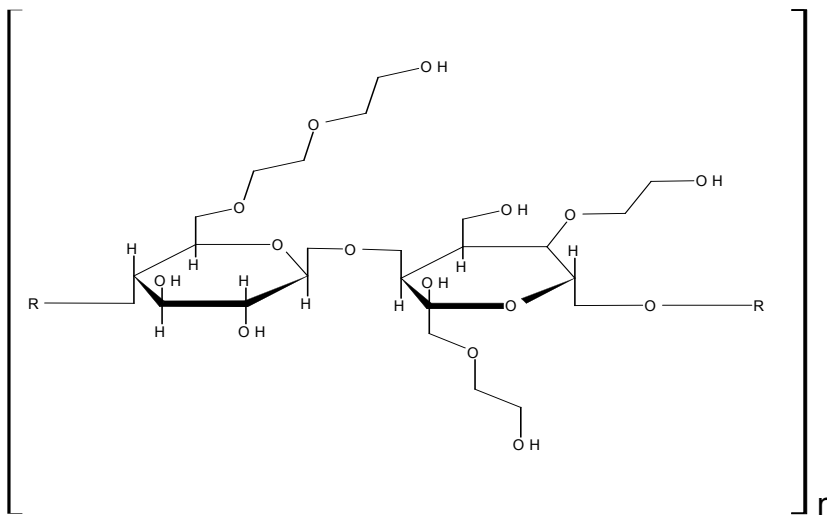
HIDROXIETILCELULOSA

SINÓNIMOS: Cellosize, Natrosol, Natrosol 250, Hidroxietilcelulosa modificada, Natrosol plus 330. (20)

NOMBRE QUÍMICO: Éter 2-hidroxietílico de celulosa.

FÓRMULA QUÍMICA: No especifica.

ESTRUCTURA QUÍMICA:



R = puede ser sustituido por $C_6H_{12}O_6$

n = cadena policarbonada de 18 – 32 unidades celulositas. (20)

DESCRIPCIÓN: Polvo blanco o grisáceo, o granulado; inodoro e insípido que fluye libremente. (5)

SOLUBILIDAD: Completamente soluble en agua fría y caliente, produciendo soluciones claras; parcialmente soluble en ácido acético; insoluble en la mayoría de los disolventes orgánicos, como acetona, alcohol, éter y tolueno. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso Molecular	: N. E.
Punto de ablandamiento	: 135 – 140° C
Viscosidad	: 100 – 20000 mPas

Forma coloides alrededor de las partículas de suciedad para arrástrala. (3)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 5.5 – 8.5 en solución al 1.0 %

Es un éter de celulosa modificada. Presenta una excelente tolerancia a las sales y a variaciones del pH. (3)

El grupo hidroxietil tiene la función de evitar la cristalización de la molécula.

Forma soluciones no iónicas; por lo que sus soluciones no son influidas por los cationes. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Agentes oxidantes fuertes, la celulosa reacciona violentamente con: oxido de calcio, percloratos y ácido perclórico, clorato de sodio, fluor, ácido nítrico, nitrato de sodio. (31)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como espesante y estabilizante.⁽³⁾ Las concentraciones de uso son del 1% en productos acondicionadores y champús y del 0.2 - 2.0% en emulsiones.

Se usa como agente emulsificante de 1 – 15% en emulsiones.

En acondicionadores, jabones líquidos, detergentes líquidos se emplea como modificante de reología.

Se usa para formar película e imparte flexibilidad a los preparados

Es empleado en concentraciones pequeñas para conservar el agua para preparados cosméticos. ⁽²⁰⁾

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En contenedores firmemente cerrados, a temperatura ambiente; previniendo la formación de electricidad estática. ⁽³⁾

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- QUINDECA S. A. de C. V.
- FISCHER CHEMICAL

LACTOSA

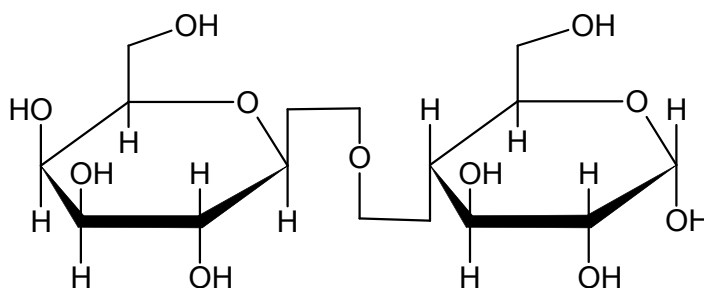
SINÓNIMOS: Azúcar de leche, Suero azucarado de leche, Celactose 80, Lactosum, Lactosa monohidratada. (5)

NOMBRE QUÍMICO: 4-0-B-D-galactopiranosil-D-glucosa

FÓRMULA QUÍMICA: $C_{12}H_{22}O_{11} \cdot H_2O$

Es un disacárido formado por la β -D-Galactopiranosil y la α -D-glucopiranososa. (4)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (4)



β -D-Galactopiranosil

α -D-glucopiranososa

DESCRIPCIÓN: Masas duras o polvo cristalino blanco o blanco-cremoso, inodoro, ligero sabor dulce, estable al aire pero absorbe fácilmente los olores. (5)

SOLUBILIDAD: 1 g en 5 mL de agua o 2,6 mL de agua hirviendo, muy poco soluble en alcohol, insoluble en cloroformo o éter. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 360.32 g/mol
Punto de fusión	: 202° C descompone
Rotación específica	: +54,8 a + 55,5° ^{25°C} (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH: 4.0 – 6.5 en solución al 1.0 %

La unión entre los monosacáridos es por puentes de oxígeno y no incluye ambos grupos aldehídos, lo que proporciona propiedades reductoras. (13)

INCOMPATIBILIDADES: No presenta.

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: La lactosa se usa ampliamente en la industria farmacéutica en la fabricación de comprimidos (excipiente, diluyente) y de polvos (para dar volumen). Se emplea principalmente en procedimientos de compresión directa, recubrimiento de tabletas y cápsulas. (20)

Se usa como diluyente en la elaboración de tableta de 5 – 75% según las propiedades de la tableta. (15)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases herméticamente cerrados, protegido de la luz y la humedad; a temperatura menor a 30° C. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- GIBSON S. A. de C. V.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F
- FISCHER CHEMICALS

LANOLINA

SINÓNIMOS: Grasa de lana hidratada, CA de protalan, Aceite de Lanolina, Lanolina "desecrada", Acelan A, Lanocerin, Lanogene, Acelan L. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Lanolina.

FÓRMULA QUÍMICA: Contiene los esteroides Colesterol, y Oxicolesterol, así como también triterpenos y alcoholes alifáticos. (4)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No especifica.

DESCRIPCIÓN: Masa blanca amarillenta semejante a un ungüento con suave olor característico, al calentarse en baño de vapor se separa en una capa oleosa superior y una capa acuosa inferior. (5)

Es la sustancia grasosa proveniente de las ovejas. *Ovis aries* Linneo (Fam. Bovidos). Contiene de 25 – 30% de agua. (20)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, pero se mezcla sin separación aproximadamente con el doble de su peso en agua; soluble en cloroformo o éter con separación de agua de hidratación, poco soluble en etanol frío, mas soluble en alcohol caliente. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Punto de fusión	: 22 ° C
	Punto de gota	: 24° C
	Humedad	: 0.5 %
	HLB o/w	: 12.0
	HLB w/o	: 8.0

Es una emulsión w/o. Emulsiona líquidos acuosos. (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de saponificación	: 180 – 200
	Índice de acidez	: <3

INCOMPATIBILIDADES: Inconvenientes: inestable, tacto desagradable y alto punto de fusión. Por eso, raramente se usa aislada, sino en combinación con otras sustancias o en forma de sus derivados (“alcoholes de lana”). (31)

Con frecuencia se acude a la utilización de mezclas vaselina-lanolina con el fin de combinar la capacidad absorbente de la lanolina (acción a nivel dérmico) con la oclusividad de la vaselina (acción a nivel epidérmico). (20)

USOS FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Sirve como vehículo para ungüentos y pomadas en proporción de 2 – 50%. (5)

Se usa como emoliente en concentración menor al 10% para la elaboración de pomadas. En cremas cosméticas se usa de 1 – 20%. En aceites capilares la concentración varía de 1 – 5%. Para jabones en barra el porcentaje es 1 – 3%.

Se usa para disminuir la exudación en la elaboración de lápices labiales en concentración de 7 – 12%. (20)

En polvos cosméticos se emplea como agente de compactación desde 1 – 75% según la necesidad.

Se usa como plastificante en preparados de uñas frágiles al 15%.

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados, de preferencia a temperatura menor a 30° C. (20)



Levemente combustible.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- QUIRSA S. A. de C. V.
- CENTRO QUIMICO.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

LANOLINA ANHIDRA

SINÓNIMOS: Lanolina USP, Grasa de lana refinada, Anhydrous lanolin, Lantrol, Wool fat. (5)

NOMBRE QUÍMICO: Lanolina anhidra.

FÓRMULA QUÍMICA: Los principales constituyentes son los esteroides; colesterol y oxicolesterol, contiene además triterpenos y alcoholes alifáticos (el 7% de ellos en estado libre y los demás en forma de esteres). (20)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No especifica.

DESCRIPCIÓN: Sustancia untuosa, o pasta grasosa tenaz, amarilla pardosa, con ligero olor característico. (5)

No contiene mas de 0.25% de agua. Es la diferencia con la Lanolina común. (20)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, pero se mezcla sin separación aproximadamente con el doble de su peso de agua, es escasamente soluble en alcohol frío, mas soluble en alcohol caliente, bastante soluble en cloroformo, benceno y éter. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Punto de fusión	: 36 – 42° C
	Punto de gota	: 38 - 44 ° C

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de acidez	: 1.0
	Índice de peróxidos	: 20.0,
	Índice de saponificación	: 90 - 105. (20)

Las características emulsificantes y emolientes se deben a los alcoholes se encuentran en la fracción no saponificable de la lanolina. (4)

INCOMPATIBILIDADES: Se altera por los elevados puntos de fusión por lo tanto es necesario usar en combinación o sus derivados. (31)

USOS FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: En cosmética se utiliza como estabilizador de emulsiones w/o.

Se usa en cremas como emoliente en porcentaje de 2 – 10%. (5)

En polvos compactos se usa como agente de compactación de 40 – 80%.

En la elaboración de barras labiales se usa de 1 – 15% para disminuir exudación en el producto.

Sirve como emoliente, acondicionador o como lubricante en una gran variedad de productos como cremas, champúes, lociones, barras de labios y maquillajes.

En la oficina de farmacia se utiliza en la formulación de preparaciones tópicas, como vehículo para cremas y emulsiones w/o. (26)

Se usa para dispersar pigmentos en la elaboración de labiales en barra al 1%.

Sirve para aumentar la absorción de los ingredientes activos en los ungüentos, manteniendo una consistencia uniforme. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En recipientes bien cerrados, de preferencia a temperatura no mayor de 30° C. (20)



Ligeramente combustible.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- QUIRSA S. A. de C. V.
- CENTRO QUIMICO.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- JC NIEMAN

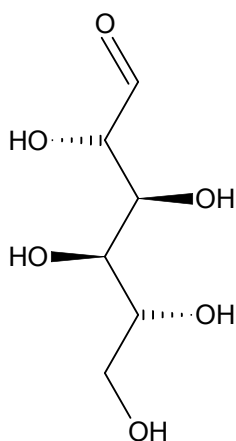
MANITOL

SINÓNIMOS: Manita, Azúcar de maná, Manitte, D-b-manitol, Ácido cordicepico, Osmitol, Mannitol, E-421, 1,2,3,4,5,6-hexanehexol, Mannogem, Partech M. (20)

NOMBRE QUÍMICO: D-manitol

FÓRMULA QUÍMICA: C₆H₁₄O₆

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Polvo cristalino, blanco o gránulos que fluyen libremente, de olor leve característico o inodoro y con sabor dulzón.

El manitol es un alcohol de azúcar. (5)

SOLUBILIDAD: 1 g en 5,5 mL de agua, poco soluble en piridina, muy poco soluble en alcohol, soluble en soluciones alcalinas, prácticamente insoluble en éter. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	:	182.17 g/mol
Punto de fusión	:	165 – 168 ° C
Punto de ebullición	:	290 – 295 ° C
Densidad	:	1,52 ^{20°C} g/mL. (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS:

pH	:	6.3 en solución al 1%
Pka	:	3,4 a 19° C

Es un poliol, que tiende a perder ion hidrogeno en soluciones acuosas, llegando a dar funciones ácidas. Es químicamente inerte. (13)

INCOMPATIBILIDADES: La perdida de ion hidrogeno en soluciones acuosas varia el pH de las soluciones. (31)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como diluyente y excipiente en preparaciones farmacéuticas. (5)

Se emplea como agente edulcorante en preparados como jarabes.

Se usa como diluyente soluble para la formulación de cápsulas en porcentaje de 10 – 60%; ayuda a incorporar los fluidos.

Es utilizado como humectante en preparados farmacéuticos. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados, protegidos de la luz y la humedad a temperatura entre 15 – 40° C. (3)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- MALLINCKRODT CHEMICALS
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F

MANTECA DE CACAO

SINÓNIMOS: Aceite de teobroma, Grasa de cacao, Aceite purificado de cacao, Cocoa butter. (20)

NOMBRE QUÍMICO: No específico.

FÓRMULA QUÍMICA: Es una mezcla de glicéridos triinsaturados de 2 – 3% además de estearina 18 – 20%, palmitina 52 – 57%, oleica, laurina, linoleina y trazas de otros glicéridos. (20) La composición varía del tiempo de vida de la leguminosa y el proceso que recibe. (29)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No específica.

DESCRIPCIÓN: Sólido blanco amarillento, olor suave agradable, sabor suave (se obtiene por extracción) o similar a chocolate (si se obtiene por presión). (20) Es la grasa obtenida de la semilla tostada de *Theobroma cacao* Linneo (Fam. *Esterculiaceas*). (5)

SOLUBILIDAD: Ligeramente soluble en alcohol, soluble en alcohol absoluto hirviente, completamente soluble en éter o cloroformo, Insoluble en agua. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: N. E.
	Densidad	: 0,858-0,864 ^{25°C} g/mL.
	Índice de refracción	: 1,4545 ^{40° C}
	Punto de fusión	: 34 – 38° C
	Punto de gota	: 31 - 34° C
	Punto solidificación	: 24 - 26° C ⁽⁵⁾
	HLB	: 6.0

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de acidez	: < 4.0,
	Índice de saponificación	: 188.0 - 196.0,
	Índice de yodo	: 35.0 - 40.0. ⁽²⁰⁾

INCOMPATIBILIDADES: La presencia de ciertos medicamentos como el fenol, hidrato de cloral y resorcina, causan una disminución del punto de fusión, pudiéndose remediar agregando pequeñas cantidades de cera blanca de abejas.

Debido a su contenido en ácido oleico, ácido graso insaturado, la manteca de cacao se enrancia muy fácilmente, por lo que deberán adicionarse antioxidantes del tipo propilo galato, BHT o BHA. ⁽³¹⁾

Precauciones, como la de calentar cuidadosamente sin permitir que la temperatura de este excipiente supere los 37° C. Si por accidente se sobrepasa esta temperatura, se debe añadir a la masa fundida un fragmento de manteca

sólida y agitar la mezcla (para que actúe como núcleo de solidificación y pase a la forma estable). (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se ha empleado mucho en farmacia como excipiente en la elaboración de supositorios, óvulos y lápices labiales, aunque hoy en día su uso es muy reducido. (5)

Se usa como emoliente en cremas cosméticas y lociones de baño en porcentaje de 3 – 5%.

En la elaboración de jabones en barra se usa como emoliente de 3 – 6 %. En acondicionadores para el cabello se usa de 2 – 5%.

Es usado como agente de consistencia al 8% en preparado para uñas frágiles.

Se utiliza como emoliente para la elaboración de lápices labiales cremosos de 2.5 – 15%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados, en sitio fresco preferiblemente a temperatura menor a los 20° C. Proteger de la luz, la humedad y fuentes de calor. (48)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- AGROBIOTIK DE EL SALVADOR.
- AINSA DE C. V.

METILCELULOSA

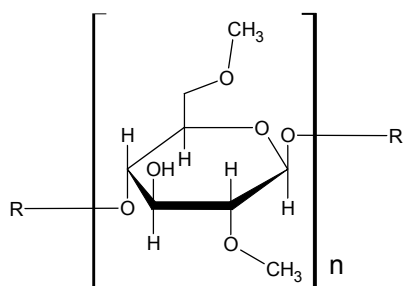
SINÓNIMOS: Celulosa metálica del éter, Éter de metilo de la celulosa, Tylosa, Hydrolase, Celulosa, Methocel, Viscol, Metil éter, Methylcel MC, Cethytin, Syncelose, Cellogran, Cellothyl, MC, Hipromelosa, Adulsin, Bagolax, Bulkaloid, Mellase, Methulosa, Hydrolase MC, Nicel, Celacol, Rhomelose, Viscosol, Viscvol, E-461. (5, 19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Éter metílico de celulosa

FÓRMULA QUÍMICA: $(C_7H_{14}O_5)_n$

Es una cadena larga de moléculas de glucosa, de origen natural. (26)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



$n =$ cadena de 26 - 32 moléculas de Glucosa

$R = (C_7H_{14}O_5)$

DESCRIPCIÓN: Polvo fibroso o gránulos blancos higroscópicos, las suspensiones acuosas son neutras al tornasol y estables frente a los álcalis y ácidos diluidos. Posee reacciones neutras. (3)

SOLUBILIDAD: Insoluble en éter, alcohol o cloroformo; soluble en ácido acético glacial o en una mezcla de partes iguales de alcohol y cloroformo. (5)

Se hincha en agua a temperatura ambiente produciendo una solución coloidal viscosa, clara opalescente. Insoluble en agua caliente y en soluciones salinas saturadas. (26)

PROPIEDADES FÍSICAS: Viscosidad : 3500 – 6500 mPas

La metilcelulosa puede absorber varias veces su peso en agua.

La solución acuosa es estable en un rango de pH que va desde 3 – 11. (4)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 5 – 8 en solución 1%

Es un éter de celulosa de carácter no iónico, que contiene de 27.5 – 31.5 de grupos metoxi. (26)

INCOMPATIBILIDADES: Las sales de los ácidos minerales, en especial los ácidos polibásicos, fenoles y taninos coagulan las soluciones de metilcelulosa; esto puede evitarse agregando alcohol. (31)

Agentes oxidantes fuertes, ácido perclórico, ácido clorhídrico, ácido nítrico, óxido de calcio.

Las sales metálicas gelifican y precipitan a la metilcelulosa.

Gelifica en condiciones extremas de temperatura. (6)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Sustituto sintético de las gomas naturales, se usa como agente dispersante, espesante, emulsionante, cohesivo y de revestimiento, como coloide protector, estabilizador eficaz para emulsiones aceite en agua. (5)

Se usa como espesante, la concentración típica de uso en pastas de dientes y cremas es del 1-2%.

En suspensiones es utilizado como agente suspensor y viscosante en concentraciones de 0.01 – 1%. (20)

Se usa como cuasiemulsionante de 0.01 – 0.7 en la elaboración de emulsiones.

Se utiliza como agente estabilizador de emulsiones.

En la elaboración de champú se usa como espesante mucilaginoso de 2 – 3%.

Se usa como dispersante en champú en proporciones de 1.5 – 4%.

Se emplea como viscosante para la formación de película sobre los labios, en la preparación de labiales líquidos (Roll-on) de 1 – 2%. (26)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En contenedores de vidrio, estable bajo condiciones normales de temperatura. (48)

PRINCIPALES PROVEEDORES: - CENTRO QUIMICO DE EL SALVADOR.

- DROGUERIA ESERSKI

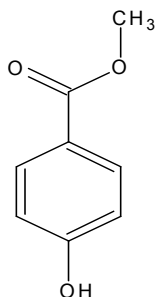
METILPARABEN

SINÓNIMOS: 4-hidroxibenzoato metílico, Metil-4-hidroxibenzoato, Solbrol, Nipagim, Ester metílico de p-p-hidróxido ácido benzoico, Metilparaben USP, Nipagin M, Tegosept M, Chemosept metílico, Parasept metílico, Metil parabeno, Microbase. (5, 20, 36)

NOMBRE QUÍMICO: p-hidroxibenzoato de metilo

FÓRMULA QUÍMICA: C₈H₈O₃

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Cristales incoloros, agujas blancas o polvo cristalino blanco, inodoro o de leve olor característico, sabor ligeramente cáustico. (5)

SOLUBILIDAD: 1 g se disuelve en 400 mL de agua, 2.5 mL de alcohol, 10 mL de éter y en 50 mL de agua a 80° C. Es poco soluble en benceno y tetracloruro de carbono; soluble en acetona, glicerina, aceites y grasas. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 152.15 g/mol
	Punto de fusión	: 125 – 128 ° C
	Punto de ebullición	: 270° C
	Densidad	: 1.209 ^{25°C} g/mL. (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH: 3 – 9 en solución al 1%

Es un ester metílico neutro de ácido p-hidroxibenzoico. (54)

INCOMPATIBILIDADES: A temperaturas mayores de 100° C puede sufrir procesos de descomposición, originando gases peligrosos como monóxido de carbono y dióxido de carbono. (31)

Agentes oxidantes fuertes.

En cremas y emulsiones el poder germicida se ve disminuido hasta un 80% cuando se adiciona tensioactivos como Tween 80 u otras macromoléculas, ya la cantidad libre o inferior a la deseada de metilparaben forma complejo con las macromoléculas. (54)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Es usado como conservador en preparados galénicos en concentraciones que varían de 0.05 a 0.25 % Es efectivo en un amplio rango de pH (4 - 8). (5)

La mayoría de los preparados farmacéuticos y ciertos cosméticos lo utilizan como conservador en cantidad suficiente para evitar descomposición, cuando llevan en su formulación materias grasas, aceites vegetales y animales. En jarabes se usa no mas de 0.5%, en colirios 0.025%, cremas y lociones hasta 0.30%, en mucílagos y gomas hasta 0.15%

El porcentaje máximo permitido es de 0.8%. (54)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases firmemente cerrados, almacenado en área seca, fresca y ventilada. (54)



Irritante durante la manipulación.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- CENTRO QUIMICO
- DISTRIBUIDORA CASTRO F.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- FISCHER CHEMICALS

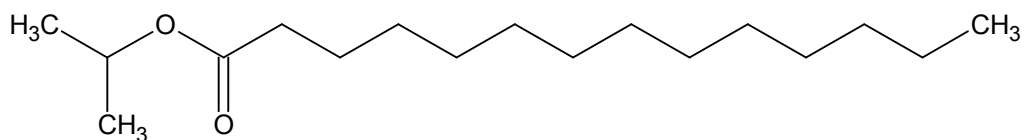
MIRISTATO DE ISOPROPILO

SINÓNIMOS: Isopropyl myristate, Ester isopropilico del ácido mirístico, Estergel, Isopropilo tetradecanoato, Ácido mirístico isopropil ester, Miristato isoprilico. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Éster 1-metileílico del ácido tetradecanoico

FÓRMULA QUÍMICA: C₁₇H₃₄O₂

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido muy fluido de baja viscosidad, incoloro, transparente e inodoro, claro como el agua, de sabor suave. (20)

SOLUBILIDAD: soluble en alcohol, acetona, cloroformo, acetato de etilo, tolueno, aceite mineral, aceite de ricino o aceite de algodón; prácticamente insoluble en agua, glicerina o propilenglicol; disuelve muchas ceras, el colesterol o la lanolina. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular	: N. E.
Punto de congelación	: 5 ° C
Punto de fusión	: 208 ° C descompone
Densidad	: 0.850 ^{20°C} g/mL.
Índice de refracción	: 1.4320 - 1.4360,
Humedad (K.F)	: <0.1%
Viscosidad	: 5.0 - 6.0 mpas ⁽¹⁰⁾
HLB	: 11.0 – 12.0

PROPIEDADES QUÍMICAS: Índice de Acidez	: <0.5,
Índice de Yodo	: <1.0,
Índice de peróxidos	: <0.6,
Índice de Saponificación	: 202.0-212.0. ⁽²⁰⁾
pH :	6.5 solución acuosa al 1.0 %

El miristato de isopropilo como es un compuesto saturado con un índice de yodo muy bajo, no se enrancia y prácticamente, permanece incoloro e inodoro incluso durante almacenamientos prolongados. Tolera oxidación. ⁽²⁶⁾

INCOMPATIBILIDADES: En contacto con gomas hay una caída de la viscosidad con un hinchamiento concomitante, y una disolución parcial de las gomas.⁽³¹⁾ Se experimenta un hinchamiento con plásticos, nylon y polietileno. Es incompatible con parafinas duras. ⁽⁴⁵⁾

USOS FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Es utilizado como emoliente, en aceites capilares en proporción de 3 – 18%.

Se usa como lubricante y para aumentar la absorción a través de la piel. (3)

En aceites capilares se utiliza como agente espesante hasta 20%.

Se usa también como solvente de muy variados cuerpos grasos, con capacidad solvente superior a los aceites minerales y vegetales, además de poseer la capacidad de que no se enrancia.(36)

Se usa por su efecto engrasante para la piel y el cabello en geles cosméticos, jabones de tocador, detergentes capilares, lociones para el afeitado.

Además también puede actuar como agente emulsionante auxiliar, usándose normalmente entre 3 - 10%.

Se usa como deslizante en lociones etílicas para el afeitado en promedio del 10%.(20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados, a temperatura entre 13 y 38 ° C. protegido de la luz y la humedad. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DROQUIFA S. A. de C. V.
- FARMIX S. A. de C. V.

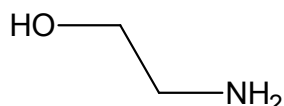
MONOETANOLAMINA

SINÓNIMOS: Etanolamina, Etilolamina. (5)

NOMBRE QUÍMICO: 2-Aminoetanol

FÓRMULA QUÍMICA: C₂H₇NO

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)



DESCRIPCIÓN: Líquido claro, incoloro y de moderada viscosidad que tiene un ligero olor amoniacal, de carácter higroscópico. (5)

SOLUBILIDAD: Miscible en todas las proporciones con agua, acetona, alcohol, glicerina y cloroformo; no miscible con éter, hexano disolvente ni aceites fijos; se disuelve a muchos aceites esenciales. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 61.08 g/mol
Densidad	: 1,013 - 1,016 ^{20°C} g/mL.
Punto destilación	: 167 - 173°C.
Punto de fusión	: 10.5° C
Punto de ebullición	: 170.0° C (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 12.1 en solución 0.1N

Es una alcanolamina. Se altera con la luz. (4)

INCOMPATIBILIDADES: Reacciona con ácidos fuertes, agentes oxidantes fuertes, bases fuertes, oxalatos, lactosas, anhídros ácidos, cloruros de ácidos y ésteres para formar derivados de amida, con propilencarbonatos y otros carbonatos cíclicos para dar los correspondientes carbonatos.(20) Reacciona con aldehídos y cetonas para producir aldaminas y ketaminas. Reacciona con cobre para formar sales complejas. Se decolora y precipita en presencia de metales pesados. (31)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Es un disolvente para grasas, aceites y muchas otras sustancias. (5)

Se emplea como codisolvente de ácidos grasos en tinturas, en proporción menor al 1%, reacciona con los ácidos grasos de la piel para que actúe el principio activo.

Se combina con los ácidos grasos para formar jabones que hallan aplicación en diversos tipos de emulsiones, como lociones, cremas. (26)

Se usa como tensioactivo en preparados cosméticos como acondicionadores capilares y geles de baño. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar en contenedores plásticos herméticos protegidos de la luz, a temperatura no mayor de 50° C. (3)

El acero inoxidable podría ser usado para almacenamiento prolongado ya que previene los cambios de color debido a la absorción de oxígeno atmosférico. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- CENTRO QUIMICO.
- FARISA DE C. V.
- R C QUIMICA S. A. de C. V.
- FAMCO S. A. de C. V.

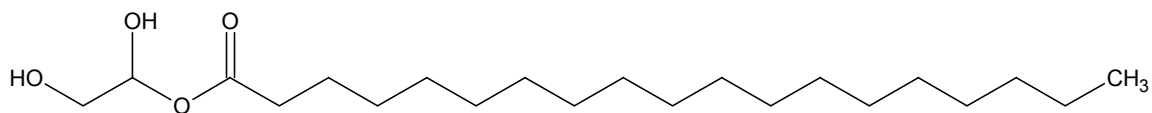
MONOESTEARATO DE GLICERILO

SINONIMOS: Monoestearato de glicerilo autoemulsionable, Estol ® 3744, GMS-se, Monoestearina autoemulsionable. (20)

NOMBRE QUIMICO: Monoester del Glicerol del acido Esteárico

FORMULA QUIMICA: $C_{21}H_{42}O_4$

ESTRUCTURA QUIMICA: (9)



DESCRIPCION: Escamas blanco cremosas de aspecto y tamaño poco homogéneo y olor céreo (5)

SOLUBILIDAD: Emulsiona en agua caliente, soluble en etanol caliente y en cloroformo, poco soluble en eter. (5)

PROPIEDADES FISICAS: Punto de Fusión:	56 – 61 °C
Densidad a 70°C:	1.017 – 1.022 g/cm ³
Indice de Saponificacion :	49 – 54
T° de solidificación:	18 – 21 °C
Agua:	< 1 %
HLB:	3.6 – 4.2 (20)

PROPIEDADES QUIMICAS: pH :	6.0 – 7.5
Contenido de jabón:	Máximo 2 (20)

INCOMPATIBILIDADES: Debido a la presencia de un jabón en su composición, es incompatible con ácidos, sales ionizables a elevadas concentraciones, aguas duras, compuestos de calcio, óxido de cinc y sales de metales pesados. (19)

A las formulas acuosas que contienen Monoestearato de Glicerilo debe adicionarse un conservante para prevenir la contaminación por hongos y bacterias. (20)

USO FARMACEUTICO O COSMETICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como agente emulsionante para aceites, grasas, disolventes y ceras, proporcionando emulsiones estables de fase externa acuosa (O/W).(19) Se usa en la preparación de bases emulsificantes, no emulsificantes, cremas

evanescentes y especialmente para cremas de protección solar y para productos para bebés del 5 a 20 %.

Se usa al 0.5 % para estabilizar y dar consistencia a emulsiones fluidas.

No debe emplearse en la elaboración de preparados para uso interno. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: proteger de la luz en envases bien cerrados. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- AGROBIOTIK DE EL SALVADOR
- AINSA DE C.V.

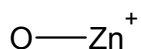
OXIDO DE ZINC.

SINÓNIMOS: Flores de zinc, Blanco de zinc, Pompholyx, Nihil album, Lana Philosophica, Amalox, Blanco del zinc, Oxido del zinc de la tala, Azo-22, Emar, Pasco, Activos, Cedelox, Cinc de vita, Mineral de zincite, Oxido de cinc. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Monóxido de zinc.

FÓRMULA QUÍMICA: ZnO

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Polvo muy fino, inodoro, suele ser cristales hexagonales o amorfos, blancos o blanco amarillento, libres de partículas arenosas. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua y alcohol; soluble en ácidos diluidos, en solución de hidróxidos alcalinos y en solución de carbonato de amonio. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 81.4 g/mol
	Densidad	: 5.6 ^{20°C} g/mL.
	Punto de fusión	. 1975° C (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: Compuesto inorgánico de característica mineral, metálico, tiene la característica de ser semiconductor y con múltiples propiedades isoelectricas. (23)

INCOMPATIBILIDADES: Con magnesio y ácidos fuertes. (5)

En la elaboración de las cremas evanescentes tienden a secarse y resquebrajarse por su carácter mineral.

Antes de incorporarlo a un ungüento es necesario que sea pulverizado y forme una pasta con vaselina. (46)

Reacciona lentamente con los ácidos grasos de aceites y grasas produciendo grupos de oleato y estearato de zinc. Evitar el contacto con bases fuertes, aluminio, ácido fosfórico. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como protector solar en polvos faciales sueltos y compactos de 10 – 25%.

En lociones, cremas antisolares se aplica como protector solar de 15 – 25%.

Como excipiente y material de relleno en levigantes ungulares en concentración de 15 – 50%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar en contenedores firmemente cerrados, en lugar seco y fresco; protegido contra la humedad.

Separado de fuentes de nitrógeno. (48)



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- CENTRO QUIMICO.

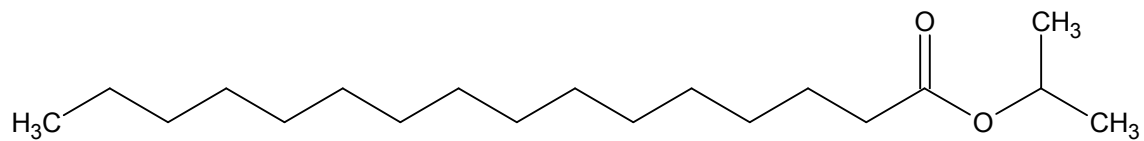
PALMITATO DE ISOPROPILO

SINÓNIMOS: Ester isopropílico del ácido palmítico, Octadecanoato de isopropilo, Ester metílico del ácido hexadecanoico, n-n hexadecanoato de isopropilo, Metiletil-1-hexadecanoato, Ester isopropílico del ácido hexadecanoico. (19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Ácido hexadecanoico; 1-metiletiléster.

FÓRMULA QUÍMICA: C₁₉H₃₈O₂

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido oleoso, prácticamente inodoro, incoloro o muy ligeramente amarillo pálido. (20)

SOLUBILIDAD: Soluble en etanol anhidro y alcohol isopropílico, acetona, acetato de etilo, aceite mineral, aceite de silicona, aceite vegetal, hidrocarburos alifáticos y aromáticos, insoluble en agua, glicerol y glicoles. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 298.51 g/mol
	Viscosidad	: 7 mPas
	Índice de refracción	: 1.435 y 1.438
	Densidad	: 0.8525 ^{20°C} g/mL. (10)
	HLB	: 11.0 – 12.0

PROPIEDADES QUÍMICAS:	pH solución al 10%	: 4.4
	Índice de acidez	: < 0.5
	Índice de saponificación	: 186 – 191
	Índice de yodo	: 0.5 – 1.0
	Índice de hidroxilo	: 0.2 (20)

Es el ester de alcohol isopropílico y un ácido graso saturado (Ácido palmítico) y su composición varía de acuerdo a la concentración de alcohol utilizada. (4)

INCOMPATIBILIDADES: Con parafinas duras.

En contacto con gomas hay una caída de la viscosidad con un hinchamiento concomitante, y una disolución parcial de las gomas. El hinchamiento es experimentado con plásticos, nylon y polietileno. (36)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Es utilizado como vehículo oleaginoso, imparte mejores propiedades de extensión. (5)

Se usa como sobreengrasante para lociones capilares ácidas de 1 – 5%.

Debido a sus buenas propiedades técnicas, como su buena capacidad de almacenamiento, su carencia absoluta de olor, su capacidad de perfumado duradero y buena emulsionabilidad, es adecuado para muchos productos cosméticos. (46)

Se utiliza como deslizante al 10 % en lociones para antes de afeitarse.

Además es compatible y fácilmente miscible con los componentes oleosos empleados en las industrias farmacéutica y cosmética, como aceites y grasas de origen vegetal, animal y mineral, ceras, alcoholes grasos y ácidos grasos. Por esto, puede ser empleado ya sea solo o mezclado con otros componentes oleosos, para la elaboración de preparados puramente oleosos, y en combinación con emulsionantes y agentes de consistencia o bases para cremas y ungüentos, para la preparación de todo cremas, leches y ungüentos.

Es usado de 1 – 5% como deslizante en geles para el afeitado. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar en contenedores bien ajustados resistentes a la luz; si se almacena debajo de 15° solidificará. Es dermatológicamente inocuo. (20)



Inflamable.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FISCHER CHEMICALS.
- AMERICHEM PHARMAC

PARAFINA SÓLIDA

SINÓNIMOS: Parafina, Hard Paraffin, Paraffin wax. Vaselina sólida, Sasolwax, Vegussa, Cera de parafina, Cera del petróleo, Petrolato blanco. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Es una mezcla purificada de hidrocarburos sólidos obtenidos del petróleo. (13)

FÓRMULA QUÍMICA: C_nH_{2n+2}

C: 21 – 30

H: 44 – 62

ESTRUCTURA QUÍMICA: No especifica.

DESCRIPCIÓN: Sólido blanquecino, masa incolora o blanca mas o menos translúcida, con estructura cristalina, ligeramente grasosa al tacto; prácticamente inodora, de tacto algo grasiento. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, etanol; poco soluble en alcohol absoluto; completamente soluble en cloroformo, benceno, bisulfuro de carbono, éter, aceites volátiles, grasas y la mayoría de aceites fijos calientes. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Punto de ebullición	: 0.890 – 0.905° C
	Punto de congelación	: 47 – 65° C
	Punto de gota	: 50 - 58 ° C
	Punto de fusión	: 45 – 65 ° C ⁽³⁾
	HLB	: 10.0

PROPIEDADES QUÍMICAS: Es una mezcla de hidrocarburos, principalmente del metano. ⁽⁴⁴⁾

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes. ⁽³⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como base en la preparación de cremas y ungüentos para aportarles consistencia. ⁽²⁰⁾

Se usa como base oleosa en cremas cosméticas de 10 -40%. Para brillantinas se usa en concentraciones menores al 10%. En emolientes capilares con la misma función se usa cerca del 20%. ⁽⁴⁴⁾

Es utilizado como emoliente en preparados para uñas frágiles de 5 -10%. Se usa en labiales para el preparado de la masa fundamental para lápices labiales de 20 – 30%.

Se emplea en la elaboración de eponiquiolíticos como base en proporción menor al 25%.

Utilizado en la elaboración de labiales en barra para dar brillo y estructura rígida en concentración menor al 10%.

Se usa como agente de endurecimiento en la formación de base para lápices labiales de 20 – 40%. (22)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En recipientes bien cerrados. En áreas secas, frescas y ventiladas. (3)

Evitar la excesiva exposición al calor, a temperatura menor a 40° C. (20)



Combustible.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- MULTIQUIMICOS S. A. de C. V.
- AGROBIOTEK EL SALVADOR S. A.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

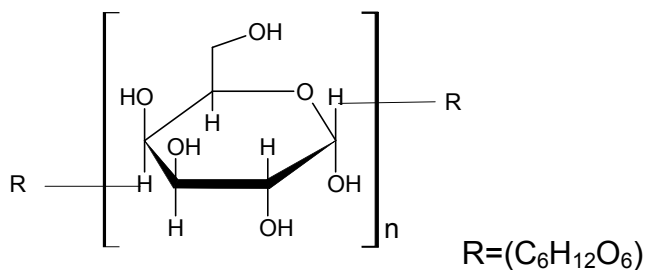
PECTINA

SINÓNIMOS: Pectinum, Pectin, E-440, Pectin HM, Pectin LMC, Pectin LMA. (20)

NOMBRE QUÍMICO: Pectina.

FÓRMULA QUÍMICA: Esta constituido por ácido poligalacturónico parcialmente metoxilados. (3)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



n = varia entre 16 – 18 moléculas de ácido poligalacturónico.

DESCRIPCIÓN: Polvo grueso o fino, de color blanco amarillento, casi inodoro y con un sabor mucilaginoso. (11)

Se obtiene a partir de la corteza del limón y la naranja. (4)

SOLUBILIDAD: Casi completamente soluble en 20 partes de agua a 25° C, forma una solución coloidal viscosa y opalescente que fluye con facilidad y es

ácida al tornasol; insoluble en alcohol o alcohol diluido y en otros solventes orgánicos; (3) se disuelve más fácilmente en agua si se humedece primero con alcohol, glicerina o jarabe simple o si se mezcla primero con 3 o más partes de sacarosa. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular : 20000 – 40000 g/mol

Se despolimeriza a pH básicos o fuertemente ácidos.

Cuando el contenido metoxilado es mayor a 50% la capacidad de gelificación reversible se ve disminuida y el proceso se vuelve más lento. (13)

El tipo de pectina esta dado por el grado de metoxil contenido en la formulación, así tenemos: HM (pectina alta del ester metílico), LM (pectina baja de ester metílico). (11)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 3.5 en solución al 5%

Es un polisacárido de estructura ácida, de variable longitud y composición de la cadena.

Solo bajo condiciones ácidas puede actuar libremente como gel. (13)

INCOMPATIBILIDADES: Es incompatible con sales alcalinotérreas, ácido salicílico, ácido tánico, caolín, fermentos en general. Precipita de sus soluciones por un exceso de alcohol.(3)

Los metales especialmente los pesados, forman derivados insolubles. En presencia de álcalis se hidroliza gradualmente con desmetilación y posterior ruptura de las uniones glucosídicas de los ácidos galacturónicos. La licuefacción de pastas de pectina puede deberse a la hidrólisis provocada por el desarrollo de cierto tipo de hongos. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como espesante, su porcentaje a usar depende de la formulación. (3)

Se usa como emulsionante de preparados cosméticos. (46)

Es empleado como agente de gelificación, para formar geles termoreversibles.

Como estabilizante de emulsiones se emplea en porcentajes de 0.05 – 12%

Se usa como base para pastas y cremas oleosas.

En desodorantes bucales y pastas de dientes actúa en proporción menor al 3% como aditivo para proporcionar sabor. (19)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En recipientes bien cerrados, alejados del calor y la humedad, a temperatura entre 15° y 30°. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES: - QUIRSA S. A. de C. V.

- CENTRO QUIMICO DE EL SALVADOR.

- FARISA DE C. V.

- CASA MARLENS.

PIROXILINA

SINÓNIMOS: Nitrato de celulosa, NC, Algodón pólvora soluble, Nitrocell, Nitrocelulosa, Nitroalmidón, Nitroglodon, Nitrato, Celulosa parcialmente nitrada, Celuloide, Celuloide parcialmente nitrado, Nitrocel CQ-560, Nitrocel CQ-950, Nitrocel CQ-1160, Pólvora para armas. (5, 19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Nitrato parcial de celulosa.

FÓRMULA QUÍMICA: $(C_{12}H_{16}N_4O_{18})_n$

Consiste principalmente en Tetranitrato de celulosa y contiene 2 ó 3 grupos nitrato, por unidad de glucosa. (3)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No especifica.

DESCRIPCIÓN: Masa filamentosa apelmazada de color amarillo claro que semeja algodón crudo pero es áspera al tacto, es extraordinariamente inflamable. Se encuentra como líquido incoloro en solución. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, se disuelve con lentitud pero por completo en 25 partes de una mezcla de 3 volúmenes de éter y volumen de alcohol; soluble en acetona y ácido acético glacial. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: N. E.
	Densidad	: 1.130 ^{25°C} g/mL.
	Viscosidad	: 500 – 800 mPas ⁽³⁾

PROPIEDADES QUÍMICAS: Es un polímero semisintético.

Es un compuesto de carácter ester nítrico, de alto porcentaje ácido. Contiene de 10 – 15% de nitrógeno. ⁽³⁾ El solvente en porcentaje menor al 55% evita que el producto sea explosivo. El grado de nitrificación determina las propiedades físicas y los usos. ⁽¹⁹⁾

INCOMPATIBILIDADES: Se precipita en soluciones acuosas. A temperaturas arriba de 65° C resulta inestable. Se descompone a temperatura mayor a los 100° C de forma lenta. ⁽³¹⁾

Al arder produce óxidos de nitrógeno muy tóxicos, que acelera su descomposición hasta convertirlo en polvo. ⁽¹⁹⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa al 20% como formador de película primaria en barnices para uña. En esmaltes cosméticos el porcentaje llega hasta 15%. ⁽¹⁹⁾

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En contenedores bien cerrados a temperatura controlada menor a los 15° C, evitando fuentes de ignición, calor o chispas. (48)



Explosivo e Inflamable



Tóxico.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- QUIRSA S. A. de C. V.
- ROCHE VITAMINS

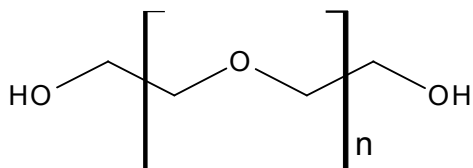
POLIETILENGLICOL 400

SINÓNIMOS: Glicol polietilenico 400, Polietilenoglicol, Polioxietilenglicoles, Macrogles, PEG, Polietilenoxido, Macrogol 400, Macro-p, Promefarm, Vedr, Macogolum 400. (19, 36)

NOMBRE QUÍMICO: Poli oxido de etileno 400.

FÓRMULA QUÍMICA: $H(OCH_2CH_2)_nOH$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



n = varia entre 7 y 9 moléculas de (OCH_2CH_2) .

DESCRIPCIÓN: Liquido viscoso incoloro o casi incoloro claro, de ligero olor característico, levemente Higroscópico. (11)

SOLUBILIDAD: Miscible con agua, alcohol, benceno, acetona y otros glicoles; soluble en hidrocarburos aromáticos; insoluble en éter e hidrocarburos alifáticos. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular	: 380 – 240 ° C
Punto de ebullición	: 288° C
Densidad	: 1.125 - 1.130 ^{25°C} g/mL.
Índice de refracción	: 1.4635 - 1.4665
Viscosidad	: 105 – 130 mPas (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS: Es un glicol (alcohol) de cadena larga.

El peso molecular varía según la relación de grupo representados “n”, los cuales modifican las propiedades según el tamaño de la macromolécula. (4)

INCOMPATIBILIDADES: Ácido sulfúrico, ácido perclórico, isocianatos.
Reacciona violentamente con agentes oxidantes fuertes. (11)

Al descomponerse produce bióxido de carbono y monóxido de carbono.

La actividad de bacitracina y de bencilpenicilina se ven disminuidas en una base de propilenglicol. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usan en pomadas para el cabello, lociones para las manos, cremas de rasurar, cremas faciales como base soluble. (11)

Se emplea como base para ungüentos medicinales de 10 -20%.

Se aplica como factor de consistencia para endurecer ungüentos y cremas cosméticas en porcentajes variables según necesidad.

Se usan como bases solubles en agua para formulaciones de supositorios. (19)
También se usan como plastificantes en el recubrimiento de comprimidos, como lubricantes y como agentes solubilizantes de 5-30 % en pastas de dientes. La concentración es de 5-15 % en barras de jabón.

En champú se usa de 1-10%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases herméticamente cerrados, alejado de fuentes de ignición, calor y llamas. (20)



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- TRANSO-PHARM HANDELS
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- QUIRSA S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

POLIVINILPIRROLIDONA.

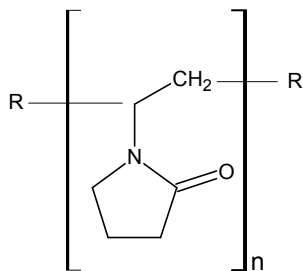
SINÓNIMOS: Plasdone, Povidona, PVP, Polividona, Povidone, Vinilpirrolidona, Polímero vinilpirrolidona, Agente AT 717, Agrimer, Albigen A, Aldacol Q, Bolinan, Ganex P804, Hemodesis, Demodez, Luviskol, Kollidon, Kollidon 17. (20)

NOMBRE QUÍMICO: Homopolímero de 1-etanil-2-pirrolidinona.

FÓRMULA QUÍMICA: $(C_6H_9NO)_n$

Es un polímero sintético que consiste en cadena de grupos lineales de 1-vinil-2-pirrolidona. (20)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



$n = 14 - 20 (C_6H_9NO)$

$R = C_6H_9NO$

DESCRIPCIÓN: Polvo blanco a blanco cremoso, inodoro, higroscópico; disponible en varias presentaciones. (20)

SOLUBILIDAD: Soluble en agua, alcoholes alifáticos de bajo peso molecular, glicoles, cloroformo, glicerol, metanol y la mayoría de solventes orgánicos; insoluble en éter de petróleo, y demás hidrocarburos. (11)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular : 10000 – 700000 g/mol
Punto de fusión : 150 – 700° C aproximado
Punto de ebullición : 600 – 1800 °C
Viscosidad : 1.50 – 55.0 mPas (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 3 – 9 en solución 0.05%.

Polímero vinílico de peso molecular variado. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Con carbómero no neutralizado y a pH menor a 5, agentes oxidantes fuertes. Se descompone por el calor. (11)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como dispersante en preparados cosméticos y farmacéuticos. (15)

Se emplea como aglutinante en tabletas de 1 – 5%.

En barnices para cabello se usa para formar película de 1 – 4% en forma de aerosol. En fijadores para cabello se emplea de 2 – 5%.

En suspensiones se usa como estabilizante y protector de los coloides hasta un 3%. (19)

Se usa como espesante en la elaboración de cremas dentales en porcentajes de 1 – 2%.

En la fabricación de lápices labiales líquidos se usa de 1 – 2% para dar brillo y emoliencia al preparado. Sirve además para dar flexibilidad y estabilidad a la película. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En contenedores bien cerrados protegidos de la humedad. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F

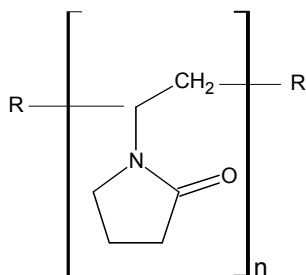
POLIVINIL PIRROLIDONA K-30

SINÓNIMOS: Povidona, K-30, P.V.P K-30, Polividona K-30. Plasdone K-30[®], Kollidon K-30[®]. (20)

NOMBRE QUÍMICO: Homopolímero de 2-pirrolidona, 1-etenil-polímero de 1-vinil-2-pirrolidona

FÓRMULA QUÍMICA: $(C_6H_9NO)_n$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



$n = 360 (C_6H_9NO)$

$R = C_6H_9NO$

DESCRIPCIÓN: Polvo cristalino blanco o blanco cremosos, higroscópico, con ligerísimo olor. (11)

SOLUBILIDAD: Soluble en agua, etanol, cloroformo y la mayoría de solventes orgánicos; insoluble en éter, esteres, acetona e hidrocarburos. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 50,000 g/mol
Punto de fusión	: 400° C aproximado
Punto de ebullición	: 650 – 2000°C.
Viscosidad	: 1.50 – 55.0 mPas
Humedad - Karl Fischer	: < 5.0% (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:

pH solución acuosa 5%	: 3.0 – 7.0
Nitrógeno	: 11.5 – 12.8
Aldehído	: 0.05% máximo.

Es un polímero no iónico lineal, de alta polaridad. (4)

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes, carbómero no neutralizado y a pH menor a 5. Se descompone por el calor. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: En Farmacia como agente suspensor y dispersante, como ligante en la formulación de comprimidos y granulados, como agente formador de películas (cubriente). Es codisolvente de partículas sólidas. También como agente viscosizante. (3)

Como aglutinante en tabletas de 1 – 5%.

Se usa como portador de yodo. La PVP se incluye también en preparados de lágrimas artificiales para el tratamiento de la sequedad de los ojos, y en soluciones para el cuidado de lentes de contacto. (15)

También se ha utilizado algunas veces como agente adsorbente en casos de desórdenes gastrointestinales.

Se usa como formador de película para modeladores de cabello en porcentaje menor al 1.5%.

En cremas y lociones se usa como agente estabilizante de emulsiones hasta en 2%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases herméticamente cerrados, protegidos de la humedad. A temperatura controlada menor a 30° C. (11)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F
- QUIRSA S. A. de C. V.
- GIBSON S. A. de C. V.

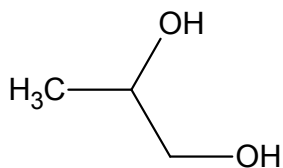
PROPILENGLICOL

SINONIMOS: Metilglicol, Metiletilenglicol, Propano-1,2-diol, 1,2-propilenglicol, Propilenglicolum, 1,2-dihidroxiopropano, glicol de metiletil, E-1520, propiloglicol, Glicol metilico. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: 1,2-propanediol

FÓRMULA QUÍMICA: C₃H₈O₂

ESTRUCTURA QUÍMICA: (10)



DESCRIPCIÓN: Líquido claro, límpido, incoloro, viscoso a temperatura ambiente; prácticamente inodoro que tiene un sabor ligeramente acre. Higroscópico. (5)

SOLUBILIDAD: Miscible en agua, glicerina, alcohol, acetona y cloroformo; soluble en éter; disuelve a muchos aceites volátiles; no miscible con aceites fijos. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 76.094 g/mol
	Punto de ebullición	: 184 - 189° C,
	Densidad	: 1.035 - 1.037 ^{25°C} g/mL.
	Viscosidad	: 0581 mPas ⁽¹⁰⁾

Absorbe humedad del aire.

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 7.5 en solución al 1%

Bajo condiciones ordinarias es estable pero a altas temperaturas tiende a oxidarse dando productos como ácido láctico, ácido pirúvico y ácido acético. ⁽²⁰⁾

Ventajas: posee viscosidad mucho más baja que la glicerina y un poder solvente superior, potencializa la acción de los parabenos por lo que se usa para hacer disolución acuosa de los mismos. ⁽¹⁹⁾

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes como permanganato de potasio. ⁽²⁰⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Como conservador y emulsificante en alimentos, preservante, humectante, solvente.

En suspensiones se usa de 1 – 3% por sus propiedades humectantes.

Se usa en jarabes como conservador cerca del 5%. ⁽²⁰⁾

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En contenedores de plástico bien cerrados, protegidos de la luz, aire y calor ya que explota cuando se expone al fuego. (11)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F
- DROGUERIA GERMEL.

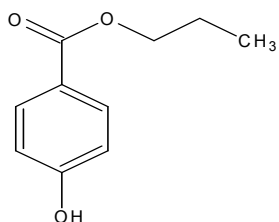
PROPILPARABEN

SINÓNIMOS: Nipasol, E-217, Ester propílico del ácido 4-hidroxibenzoico, Propilparabeno, Propagin, Nipasol, Ester propílico del 4-hidroxi ácido benzoico, Ester propílico del p,p-hidroxi ácido benzoico, Propil 4-hidroxibenzoato, Paseptol, Propagin, Preserval P, Aseptofom P, Bonomold DE, Sobrol P, Microlase, Parahidroxibenzoato de propilo, Benzoato de p-hidroxipropilo. (5, 20, 36)

NOMBRE QUÍMICO: Propil ester-4-hidroxi ácido benzoico.

FÓRMULA QUÍMICA: $C_{10}H_{12}O_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Polvo cristalino prácticamente incoloro o blanco, formando pequeños grumos, inodoro o tiene débil olor. (5)

SOLUBILIDAD: Poco soluble en agua (1 g. en 2000 mL de agua), soluble en agua caliente; libremente soluble en alcohol, éter, acetona y aceites. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 180.20 g/mol
	Punto de fusión	: 95 - 98° C
	Densidad	: 1.143 ^{25°C} g/mL.
	Índice de refracción	: 1.5050 ¹²⁰ (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: Índice de acidez : 4.0 – 7.0%

Es un ester propílico neutro del ácido p-hidroxibenzoico. (4)

INCOMPATIBILIDADES: Con álcalis, bases fuertes, agentes oxidantes fuertes, ácidos fuertes. (11)

El poder antifúngico se ve disminuido en presencia de polisorbatos y macromoléculas.

Cuando se descompone por calor puede formar bióxido de carbono y monóxido de carbono. (54)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: El Nipasol es un agente conservador, antibacteriano y antifúngico efectivo contra la mayoría de microorganismos que pueden afectar a las preparaciones farmacéuticas. (54)

Es efectivo en un amplio rango de pH (4 - 8), a diferencia de otros conservantes, como el ácido fórmico o el ácido Benzoico, que sólo son efectivos si el producto a preservar tiene un pH muy ácido. Se usa generalmente en proporciones de 0.02 - 0.2 %.

La concentración máxima permitida es de 0.8%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados. (20) En áreas secas frescas y ventiladas; evitando fuentes de ignición, calor y llamas. (11)



Irritante durante la manipulación en concentraciones elevada.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- FARISA S. A. de C. V.

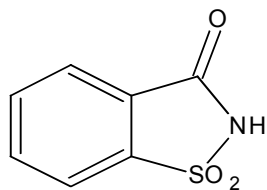
SACARINA.

SINÓNIMOS: Gluside, o-Benzosulfimida, E-954, Dul-suc, Sulfamida benzoica, Sulfamida o-benzoico, Benzo-2-sulfamida, Benzosulfínide, Sulfamida del o-o-benzoilo, 3-hydroxybenzisothiazole-S, S-dióxido, O-Benzosulfimide, Ácido anhydro-o-sulfaminbenzoilo, Natreen, Edulcorante del sucre, Zaharina, Sucrette, 2-Sulfobenzoicimide, Syncal, Kandiset, Garantote, Glucid, Gluside, Hermesetas, Azúcar del sacharon, Ácido de la sacarina, Saccharinose, Saccharol, o-Sulfobenzimide, Saccharimide, Imida ácido o-sulfobenzoico. (20, 36)

NOMBRE QUÍMICO: 1,1-Dioxido de 1,2-benzisotiazolin-3-ona.

FORMULA QUÍMICA: $C_7H_5NO_3S$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Cristales blancos o polvo cristalino blanco, sintético, inodoro o de tenue olor aromático; en solución diluida es intensamente dulce, aproximadamente 500 veces mas que el azúcar de caña. (5)

SOLUBILIDAD: 1 gramo se disuelve en 290 mL de agua, 31 mL de alcohol o 25 mL de agua hirviendo; ligeramente soluble en cloroformo o éter; fácilmente disuelta en soluciones diluidas de amoníaco, en soluciones de hidróxidos alcalinos o soluciones de carbonatos alcalinos, con producción de CO₂. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 183.18 g/mol
	Punto de fusión	: 226 – 230° C
	Punto de ebullición	: sublima a 320°C
	Densidad	: 0.828 ^{25°C} g/mL. (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 3.7 – 4.5 en solución al 1.0 %

Es una sulfamida benzoica, de carácter edulcorante sintético, derivado del ácido o-sulfobenzoico. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes.

Al descomponerse produce monóxido de carbono, oxido de nitrógeno, oxido de sulfuro. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como agente edulcorante en los preparados de alto contenido alcohólico, como elixires, jarabes en porcentaje menor al 0.3%. En suspensiones y emulsiones se usa desde 0.01 – 0.50%. (3)

En la elaboración de tabletas se usa como edulcorante hasta 0.07%

En la elaboración de pastas y cremas dentales se usa como edulcorante en proporción hasta 0.5% en enjuagues bucales se emplea generalmente a 0.01%.

Es utilizado como edulcorante en vehículos de preparación farmacéutica, como sustituto de la sacarosa en jarabes para diabéticos. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En contenedores de vidrio firmemente cerrados. En área fresca, seca y bien ventilada. (20)



Irritante, produce gases tóxicos por descomposición.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F
- DIZUCAR S. A. de C. V.

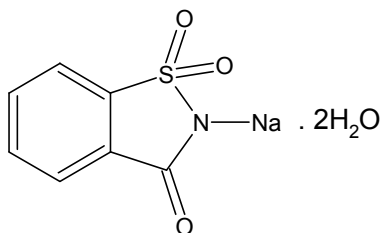
SACARINA SODICA

SINÓNIMOS: Sacarina soluble de sodio, o-Benzosulfimida sodica, Sacarina sódica desecada, Sodio benzosulfimida, Gluside soluble, Sacarina de sodio, Benzosulfamida de sodio, 1,1-dioxido-1,2-Benzisotiazol-3(2H)-one, E-954, dihidrato de la sal del sodio, Cristallose, Cristalasetas, Dagutan, Hermesetas, Saxin, Sugarina, Suita presta, Sykose, Willosetten, Zero. (5, 20, 36)

NOMBRE QUÍMICO: Sal sodica dihidratada de 1,1-dióxido de 1,2-benzisotiazol-3-ona (3)

FÓRMULA QUÍMICA: $C_7H_4NNaO_3S \cdot 2H_2O$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Polvo cristalino blanco o descolorido, polvo eflorescente, prácticamente inodoro, o con tenue olor aromático, sabor intensamente dulce aún en soluciones diluidas, con tendencia a apelmazarse. (5)

SOLUBILIDAD: 1.0 g Soluble en 15mL de agua, 50 mL de etanol; Insoluble en éter. Fácilmente disuelto en soluciones diluidas de amoníaco, hidróxidos alcalinos o soluciones de carbonatos alcalinos, con producción de CO₂. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular : 241.19 g/mol
Punto de fusión : 226 – 230° C descompone
Contenido en Agua : 5.0 - 6.5 % (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 7.0 en solución al 1.0 %

Es un edulcorante sintético, derivado del ácido o-sulfobenzoico.

Es termoestable. La sacarina y sus sales son potentes edulcorantes. Una solución diluida posee 300 - 500 veces el poder edulcorante de la sacarosa. (4)

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes.

Al quemarse puede producir monóxido de carbono, bióxido de carbono, óxidos del sulfuro, y los óxidos del nitrógeno. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa en preparados farmacéuticos como edulcorante generalmente a 0.01% como sustituto del azúcar en preparaciones para diabéticos. En suspensiones se usa hasta 0.5%. (10)

En la elaboración de tabletas se usa como edulcorante hasta 0.07%.

Se utilizan más las sales que la propia sacarina porque tienen más aceptación por tener mejor sabor.

Se emplea como edulcorante en la preparación de pastas y cremas dentales hasta 0.5%. En enjuagues bucales se usa de 0.01 hasta 0.3%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases firmemente cerrados. Proteger de la luz y la humedad, en área fresca, seca y ventilada. (3)



Nocivo

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F
- QUIRSA S. A. de C. V.
- GIBSON S. A. de C. V.

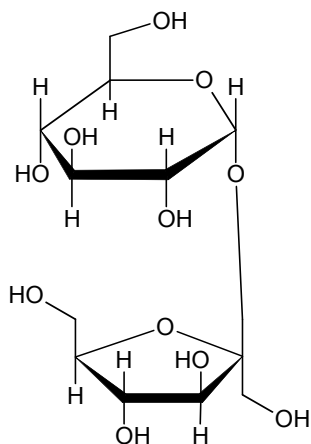
SACAROSA

SINÓNIMOS: Azúcar, Azúcar de caña, Azúcar ordinaria, Azúcar de remolacha, Azúcar refinada, Azúcar de mesa, Azúcar del confitero, Azúcar granulada, Caramelo de la roca, Saccarose, Saccharum, Azúcar de la tabla. (5, 19, 36)

NOMBRE QUÍMICO: α -D-Glucopiranosido, β -D-Fructofuranosil

FÓRMULA QUÍMICA: $C_{12}H_{22}O_{11}$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (4)



DESCRIPCIÓN: Pequeñísimos cristales translúcidos, incoloros o blancos, masas o bloques cristalinos, o polvo cristalino blanco; secos y brillantes, inodoros, de sabor dulce, algo apelmazados, estables al aire bajo condiciones normales, pero en polvo se forma higroscópica. (5)

SOLUBILIDAD: Muy soluble en agua (1:0.5); Poco soluble en alcohol (1:170); Librementemente soluble en alcohol 70°, Insoluble en cloroformo, éter. (3)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 342.30 g/mol
Punto de fusión	: 160 - 186° C, descompone
Densidad	: 1.57 ^{20°C} g/mL. (11)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 7.0 en solución al 0.1%

Es un disacárido formado por una molécula de glucosa (dextrosa) unida a una molécula de fructosa (levulosa). Es dextrogira y dextrorrotatoria que gira a la derecha. (4)

Por calentamiento en medio ácido o por acción de la invertasa se descompone para formar (+)D-glucosa y (-)D-fructosa. (15)

INCOMPATIBILIDADES: Agentes oxidantes fuertes, ácido nítrico.

Es fermentable y en soluciones diluidas acuosas, fermenta a alcohol y finalmente a ácido acético. (48)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se emplea como edulcorante en la elaboración de jarabes en proporciones de 1 – 75% y elixires de 1 – 25%. (5)

Se usa como agente sustituto de la glicerina (aumenta la viscosidad) en suspensiones y emulsiones. Confiere viscosidad y consistencia a los líquidos el porcentaje a utilizar se emplea según necesidad. (3)

Se puede utilizar como tensoactivo en la elaboración de jabones y demás productos de belleza.

Se emplea para la elaboración de comprimidos; como recubrimiento de comprimidos en tabletas entéricas. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados, evitando condiciones de humedad y calor excesivo. (3)

La etiqueta debe especificar si la sacarosa es apta para uso farmacéutico, según las condiciones de pureza y producción.

“Administrar con precaución a pacientes con diabetes Mellitas” (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- SABORES COSCO DE EL SALVADOR.
- DIZUCAR S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

SILICONA.

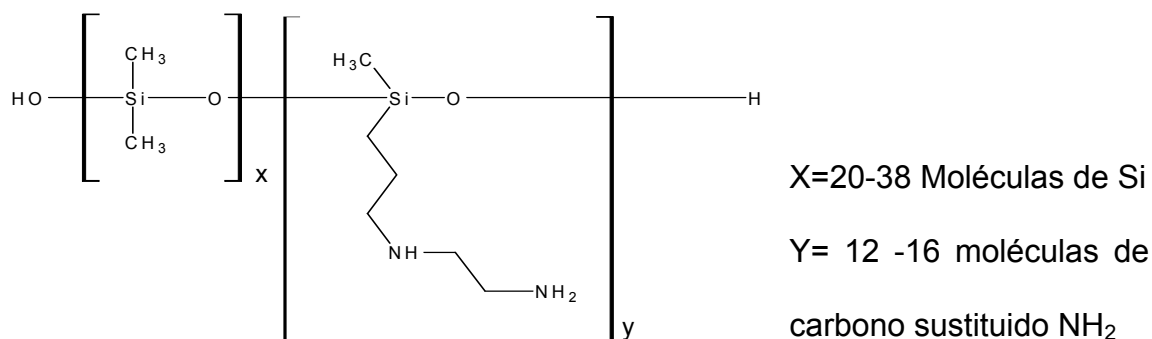
SINÓNIMOS: Dimeticona, Dimetilpolisiloxano, Fluido Emulsil 7047-V-350®, Fluido DC 200®. Silicón, Silastic, Goma de siliconas, Poliorganosiloxanos, Aceite de silicona, Sales de silicona. (19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Silicona.

FÓRMULA QUÍMICA: No especifica.

Es un polímero organosiliconado que contiene cadenas alternadas de oxígeno y silicio con grupos orgánicos sustituyentes, generalmente metilo o fenilo unido a cada átomo de silicio. (13)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Las siliconas líquidas poseen peso molecular relativamente bajo mientras que las siliconas lineales de alto peso molecular forman sólidos.

Líquido límpido, incoloro, inodoro, muy fluido, semi-sólido o viscoso; o sólido blanco o gris translucido .estables a bajas y altas temperaturas. (5)

Generalmente las propiedades varían de acuerdo al grado de uniones cruzadas y la estructura química de la unidad repetida. (41)

SOLUBILIDAD: Soluble en cloroformo y éter; insoluble en agua y etanol. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: N. E.
	Punto de fusión	: 334°C
	Densidad	: 0.970 - 0.975 ^{25°C} g/mL.
	Viscosidad	:20000-75000 mPas
	HLB	: 7.0 – 8.0 (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de Acidez	: < 0.15 ml NaOH 0.01N,
	Índice de Yodo	: < 1.0,
	Compuestos fenilados:	< 0.2%,

Polímero semisintético, con radicales metilo o fenolico unidos al átomo de silicio. (41). Posee baja tensión superficial; moja fácilmente las superficies limpias confiriéndoles características de hidropelencia y desprendimiento (antiadherencia). (20)

INCOMPATIBILIDADES: Es inerte frente a la mayoría de reactivos químicos, agentes oxidantes, reductores o de hidrólisis. (31)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: En la elaboración de cremas protectoras para la piel se usa como repelente de agua y base protectora en proporción de 10 – 25%. Se usa como material de desprendimiento, proporciona un desprendimiento del molde inodoro, atóxico, no carbonizante para moldeo por compresión de goma, plásticos y metal. (41)

Es utilizado como antiespumante, en elaboración de jabones, geles de baño, champú y otros productos de uso cosmético, en proporciones hasta 0.1%

En cosmética y preparados para la piel, se usa como emoliente, además de conferir propiedades de hidrorrepelencia, normalmente usado entre un 0.5% y un 10%. Presenta la ventaja de permitir la transpiración cutánea.

En preparados antitranspirantes y desodorantes, actúa como emoliente y lubricante, usado generalmente hasta 3%; además disminuye el efecto blanqueante de las sales antiperspirantes. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en lugar seco y fresco, en contenedores firmemente cerrados. (41)

PRINCIPALES PROVEEDORES: - RC QUIMICA S. A. de C. V.

- QUINDECA S. A. de C. V.

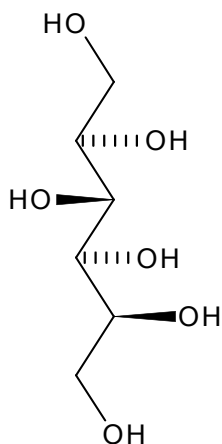
SORBITOL

SINÓNIMOS: Sorbitan, Sionina, Sorbit, D-sorbitol, Cholaxine, Clucitol, Gulitol, Diakarmon, 1-Gulitol, Karion, Nivitin, Sionit, Sorbicolan, Sorbite, d-d-sorbitol, Sorbito, E-420, Sorbol, Sorbistyl, Sorbilande. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: D-glucitol

FÓRMULA QUÍMICA: $C_6H_{14}O_6$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Polvo cristalino blanco, gránulos o copos higroscópicos, inodoro, de sabor dulce. (5)

SOLUBILIDAD: Soluble en agua (1:0.45); poco soluble en alcohol, metanol o ácido acético; insoluble en éter. (3)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	:	182.17 g/mol
Punto de fusión	:	95° C
Densidad	:	< 1.285 ^{25°C} g/mL. (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 7.0 en solución al 1%

Es una molécula de glucosa con dos hidrógenos agregados. Es clasificado como un alcohol polihídrico de sucrosa. (4)

INCOMPATIBILIDADES: Agentes oxidantes fuertes.

Preparaciones que contengan concentraciones superiores al 40% en alcohol. (3)

La adición de Polietilenglicoles Líquidos a la solución de sorbitol con agitación fuerte, produce una masa cerosa, soluble en agua, con punto de fusión de 40°C. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como sustituto del propilenglicol y de la glicerina. (3) En preparados farmacéuticos orales “sin azúcar” como edulcorante se emplea hasta 90%.

En cosméticos se usa como humectante de 3 – 15%. Se emplea además como co-solvente, agente modificador de la viscosidad; añadido al 20 o 30% en jarabes con sacarosa, reduce la cristalización de ésta.

Favorece la absorción de las vitaminas del grupo B. (11)

Como agente de compresibilidad en la elaboración de tabletas por método de compresión directa se usa en porcentaje menor a 3%. También en tabletas como aglutinante y humectante en porcentaje de 3 – 10%.

En la elaboración de cremas y pastas dentales se usa como agente de espesamiento y agente de estabilidad para la humedad.

En elixires y jarabes se usa como edulcorante de 5 – 65%.

Se emplea como emoliente y humectante en la preparación de jabones, hasta en 70%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases de plástico y vidrio bien cerrados resistentes a la luz con una atmósfera de gas inerte. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- QUIRSA S. A. de C. V.
- GIBSON S. A. de C. V.
- TRANSMERQUIM

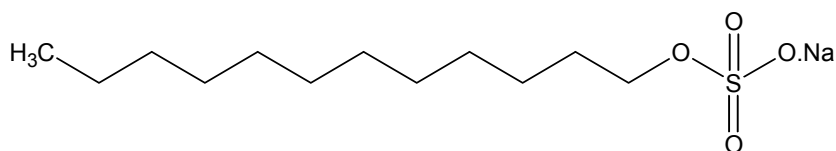
SODIO LAURIL SULFATO

SINÓNIMOS: Sodio dodecil sulfato, Lauril sulfato de sodio, SLS, Sulfato laureo de sodio, Sulfato laureo sodico, Sal sodica dodecilo sulfato, Monododecil sulfato de sodio. (19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Dodecilsulfato de sodio.

FÓRMULA QUÍMICA: $C_{12}H_{25}NaO_4S$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Existe diferentes forma de presentación; liquido, pasta, polvo, granulado o agujas, de color blanco, crema o levemente amarillo; con diferentes concentraciones, de olor característico débil a grasa. (5)

SOLUBILIDAD: Soluble en agua (1:10) (se obtiene una solución ligeramente opalescente); parcialmente soluble en etanol; prácticamente insoluble en éter y cloroformo. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular : 288.38 g/mol
 Densidad : 0.30 – 0.40 ^{25°C} g/mL.

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 6 – 9 en solución al 1%

El lauril sulfato sódico es un agente surfactante aniónico que es efectivo tanto en medio ácido como en medio básico y también en agua dura. Pertenece a la familia de los alquiles sulfatos. (32)

INCOMPATIBILIDADES: Interacciona con surfactantes catiónicos, perdiendo actividad. Es incompatible con iones metálicos polivalentes como aluminio, plomo, estaño, zinc y en un medio ácido de pH inferior a 2.5. (3)

Soluciones de Lauril sulfato de sodio (pH 9,5-10,0) son levemente corrosivas para acero, cobre, bronce, aluminio, entre otros. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa en champúes y para la limpieza de la piel como agente surfactante, englobando la suciedad. (5)

También se usa en la preparación de la cera emulsionante en combinación (alcohol cetoestearílico + lauril sulfato sódico en proporción 9:1) con la cual se preparan emulsiones o/w añadiéndola sobre bases grasas o parafínicas. (11)

Se emplea en dentífricos como agente humectante y espumante hasta 2.5%.

En preparaciones cosméticas de la limpieza (jabón, champú, geles de baño) se emplea como emulsificante y detergente formando espuma y burbujas para remover aceite y grasa de la piel y cabello.

El lauril sulfato sódico es el tensioactivo aniónico por excelencia en cosmética; sus buenas propiedades detergentes, espumantes, humectantes, dispersantes, así como su resistencia a las durezas del agua incluso a bajas temperaturas y su afinidad con la piel, le permiten estar presente en la mayoría de preparaciones para el cuidado e higiene capilar y dérmico. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados a temperatura menor a 30° C.(20) Alejado de oxidantes, fuentes de calor o llamas. (14)



Irritante y levemente tóxico.

PRINCIPALES PROVEEDORES: - DISTRIBUIDORA SALVADOREÑA S. A.

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

TALCO

SINÓNIMOS: Talco USP, Talcum, Esteatita, Creta de Venecia, Creta de Briançon, Creta gálica, Tiza francesa, Piedra de jabón, Polvo de talco, Agalite, Snowgoose, Jaboncillo de sastre, Talco purificado, Talco grado laboratorio. (5, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Silicato magnésico hidratado

FÓRMULA QUÍMICA: $Mg_3Si_4O_{10}(OH)_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: No especifica.

DESCRIPCIÓN: Polvo cristalino finísimo prácticamente blanco o blanco grisáceo, untuoso al tacto, inodoro, monoclinico, se adhiere a la piel y no es granujiento. El tamaño de partícula varía de 5 – 75 micras. (5)

SOLUBILIDAD: Prácticamente insoluble en agua, etanol, ácidos diluidos y álcalis diluidos. (3)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 96.33 g/mol
	Densidad	: $0.9^{25^{\circ}C}$ g/mL (compactado)
	Humedad	: < 1.0% (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 7 – 9 en solución acuosa al 1.0 %.

Es un compuesto inorgánico de clase silicato. (3)

INCOMPATIBILIDADES: Incompatible con compuestos de amonio cuaternario;

Trifluoruro del manganeso, monóxido del flúor, compuestos fluorados. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Presenta efectos lubricantes y desecantes. Suele ir acompañado de almidón, para incrementar la absorción de humedad, y de óxido de zinc (astringente). (3)

Cuando se emplea como polvo absorbente debe esterilizarse previamente (se puede esterilizar por exposición a óxido de etileno o por calentamiento a una temperatura no inferior a 160 ° C, durante un período suficiente que asegure que la totalidad del polvo se mantiene a dicha temperatura durante 1 hora. (5)

También se usa como lubricante en la fabricación de comprimidos y cápsulas, en proporción de 1 – 4%.

Se emplea como diluyente de tabletas y cápsulas en proporción de 5 – 30%.

En tabletas se usa como antiadherente y deslizante de 0.5 – 3%.

También se utiliza en preparados para maquillaje de la cara, ojos o piernas como deslizante hasta 95% (deberá corregirse el brillo).

Se emplea como polvo absorbente en de 90 – 99%.

En levigantes ondulares se emplea como abrasivo suave de 10 – 25%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En contenedores de plástico firmemente cerrados, en área fresca, seca, ventilada; protegidos de la humedad. (20)



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- GIBSON S. A. de C. V.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- PRODMIN S. A. de C. V.
- ALMACENES VIDRI

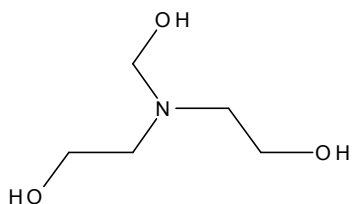
TRIETANOLAMINA

SINÓNIMOS: Tris(2-hidroxietil)amina, Trolamina, TEA, Nitrilo- 2,2',2''-trietanol, Trihidroxitrietilamina, Trietilolamina, 2,2',2''-nitrilotrisetanol, Trietiloamina, Tris(hidroxietil)amina, 2,2,2-trihidroxitrietilamina, Trilamina, Trolamin, Trietanol amina. (5, 20, 36)

NOMBRE QUÍMICO: 2,2',2''-nitrilo-3-trietanol.

FÓRMULA QUÍMICA: $C_6H_{15}NO_3$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido viscoso, límpido, ligerísimamente amarillento, con leve olor a amoníaco característico; higroscopico. (5)

Por exposición al aire y a la luz se torna color marrón. (12)

SOLUBILIDAD: Soluble en agua, etanol, cloroformo; ligeramente soluble en éter de petróleo y benceno. (11)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 149.19 g/mol
	Punto de fusión	: 21° C
	Punto de ebullición	: 335° C
	Índice de refracción	: 1.4810-1.4860
	Densidad	: 1.124 ^{25°C} g /mL. (10)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 10.5 en solución al 1%.

Es un alcanolamina, base fuerte que se combina fácilmente con ácidos débiles para formar sales. (13)

INCOMPATIBILIDADES: Agentes oxidantes, ácidos fuertes, sales de cobre y de metales pesados, cloruro de tionilo.

Se descompone produciendo óxidos nitrosos. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: La trietanolamina se usa principalmente combinada con ácidos grasos tales como el ácido esteárico y el oleico. Combinada con éstos en proporciones equimoleculares forma un jabón que puede ser usado como agente emulsionante para preparar emulsiones estables o/w con un pH aproximado de 8. La dosis usual como agente emulsionante es del 2 -4 %. (11)

Se usa para formar emulsiones con aceites fijos, se utiliza la siguiente proporción de trietanolamina: 2 - 4 % del peso del aceite. Para formar

emulsiones con la parafina líquida, la cantidad de trietanolamina debe ser aumentada al 5 % del peso de parafina líquida.

También puede utilizarse para neutralizar polímeros carbovinílicos en la formación de geles acuosos que contienen glicerol o propilenglicol. (22)

Se usa como emulgente en la preparación de cosméticos de tocador como cremas de 1 – 2%; en leches y lociones el porcentaje es menor al 2%.

Se usa de 6 – 12% en la elaboración de eponiquiolíticos como base débil para reblandecer el eponiquio.

Se usa como base saponificante para jabones líquidos y champú, con la ventaja que estos no irritan el cuero cabelludo. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados y proteger de la luz. (11) Almacenar en lugares ventilados, frescos y secos; alejados de fuentes de calor e ignición.

A temperatura menor a 21° C puede solidificarse. (20)



Toxico e Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F

5.2 MATERIAS PRIMAS PATENTADAS.

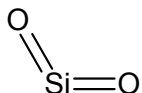
AEROSIL 200[®]

SINÓNIMOS: Silica, Silica fumed, CAB-O-Sil R sílice de humo, Sílice coloidal, Sílice sintética, Dióxido silícico coloidal, Dióxido de silicio coloidal, Sílice coloidal anhidra, Anhidro silícico, Ácido silícico anhidro ligero L-50, L-90, LM-130, LM-150, M-5, M-5P, PTG, MS-55, H-5, HS-5, EH-5, LM-130D, M-7D, MS-75D, S-17D, HP-60. (19, 20, 36)

NOMBRE QUÍMICO: Dióxido coloidal silícico sintético.

FORMULA QUÍMICA: SiO₂.

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Polvo liviano blanco o cristales hexagonales transparentes, muy voluminoso, amorfo, de aspecto algodonoso, inodoro. (5)

SOLUBILIDAD: Dispersable en agua; insoluble en etanol y ácidos. Se disuelve en soluciones calientes de hidróxidos alcalinos. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 60.08 g/mol
Densidad	: 2.2 ^{25°C} g/mL.
Punto de fusión	: 1700° C aproximado
Punto de ebullición	: 2230°C ⁽¹⁰⁾

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH: 3.6 – 5.5 en solución al 4%.

Compuesto inorgánico sintético. Se disuelve fácilmente en ácido hidrofúorico, formando a la vez el gas tetrafluoruro de silicón. ⁽²⁰⁾

INCOMPATIBILIDADES: En preparaciones que contengan dietilestilbestrol (puede ocasionar consecuencias clínicas). Es lentamente atacado calentándolo con ácido fosfórico concentrado. Atacado por álcalis. ⁽²⁰⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como agente secante para materiales higroscópicos.

Se utiliza como agente lubricante y antiadherente en la formación de comprimidos y cápsulas en proporciones de 0.1 - 0.5%.

Se usa como diluyente y deslizante del 1 – 3% en comprimidos.

Es agente absorbente y dispersante de líquidos en polvos o supositorios, en cantidad suficiente hasta obtener el aspecto adecuado.

Es también agente espesante y suspensor, en geles y preparaciones semisólidas, el porcentaje recomendado es de 2 - 10%.⁽²⁰⁾

Posee características tixotrópicas, utilizadas en la preparación de pastas dentales, (debido a esta tixotropía y a su carácter no abrasivo).

Se usa de 1 - 5% como estabilizante en emulsiones. (3)

En aerosoles se usa de 0.5 - 2%, ya que facilita la suspensión de las partículas, elimina la formación de sedimento y minimiza la obstrucción de la boquilla.

Es usado como aditivo en alimentos hasta un máximo de 2%.

Se usa como componente de polvos cosméticos, se recomienda usar proporciones de 10 - 30%.

En tabletas se usa como absorbente en porcentaje menor a 0.5%. (23)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en frascos bien cerrados, almacenar en lugar seco y lejos de sustancias químicas volátiles; a temperatura entre 15 – 30 °C. (14)



Nocivo, Irrita los ojos y vías respiratorias.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DISTRIBUIDORA CASTRO F.
- QUIRSA.
- FARISA de C. V.

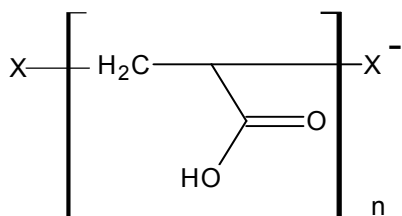
CARBOPOL® 934.

SINÓNIMOS: Carbómero, Carcomer, Carboxipolimetileno, Polímero carboxivinílico, Ácido poliacrílico, Acrimater, Polímero de carboxivinilo. (20, 35)

NOMBRE QUÍMICO: Carbopol.

FORMULA QUÍMICA: Polímero hidrófilo sintético de alto peso molecular y enlaces cruzados del ácido acrílico que contiene de 56 a 68% de grupos de ácidos carboxílico (-COOH). (24)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



x = COOH

n = cadena carboxílica conteniendo 22-36 COOH

DESCRIPCIÓN: Polvo blanco, formando pequeños grumos, higroscópico, inodoro o de olor tenue característico. (5)

Posee carga negativa, lo que facilita la adición de compuestos cationicos.

Nota: Los que llevan la letra P después del número son aptos para uso por vía oral o aplicación en mucosas, ya que tienen un contenido residual de benceno muy pequeño. (36)

SOLUBILIDAD: Soluble lentamente en agua, se dispersa formando gel. (5)

Poco soluble en alcohol, insoluble en cloroformo y éter. Al ser neutralizado con hidróxidos alcalinos o aminas se disuelve en agua, alcohol, glicerina y disolventes polares. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 3, 000,000 g/mol
Densidad	: 1.41 ^{25°C} g/mL.
Punto de fusión	: 260°C descompone
Contenido de humedad	: 2% (20)
Viscosidad en gel	: 40,000 – 60,000 mPas

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 2.5 – 3 en dispersión acuosa al 1%.

La viscosidad se ve reducida si el pH es menor a 3 o mayor de 12. (36)

En forma neutralizada está sujeto a oxidación, que le hace perder viscosidad a menos que se proteja de la luz y se use una pequeña cantidad de antioxidante.

Es de naturaleza hidrofílica, pero para obtener mejores resultados debe aumentarse su viscosidad neutralizando algunos de sus carboxilos libres con hidróxido de sodio. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Los carbómeros son incompatibles con fenol, polímeros catiónicos, tensoactivos catiónicos, ácidos fuertes, altas concentraciones de electrolitos, pH superiores a 11, y es decolorado al ponerse en contacto con resorcinol. (35)

La exposición a la luz produce la oxidación, que se refleja en una disminución de la viscosidad. Leves trazas de hierro y otros metales de transición pueden degradar catalíticamente la dispersión del carbonero.

El ácido benzóico y el benzoato sódico alteran la viscosidad y forman un precipitado. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se emplea como agente emulsificante, viscosante, suspensor y gelificante. (3)

Como agente suspensor y viscosante, se emplea en preparaciones farmacéuticas líquidas o semisólidas, ya sean soluciones, suspensiones, cremas, geles y pomadas en proporción de 0.5 – 1.0 %.

Una de las aplicaciones es la formulación de geles fluidos para lágrimas artificiales, 0.2 – 0.3% en el tratamiento del ojo seco.

Se usa como estabilizante de alta viscosidad en formulaciones como geles, emulsiones y suspensiones. (53)

Como emulsificante se emplea de 0.1 – 0.5 % en la elaboración de emulsiones o/w para uso tópico, permitiendo el espesado de la fase acuosa (cuando se

quiere disminuir la proporción de grasas). Cuando se combina un gel con una emulsión recibe el nombre de cremigel o gel-crema.

Se usa como espesante complementario, proporciona mayor estabilidad al producto, evita el fenómeno tixotrópico.

Se usa como modificador reológico en desodorantes de roll-on de 0.5 – 1.5%.

Como gelificante se usa de 0.5 – 2.0 %; los carbómeros forman geles neutros transparentes (para formar el gel es necesario neutralizar el Carbopol® con una base del tipo Trietanolamina o solución de hidróxido sódico al 10%). La transparencia depende de los disolventes y de los principios activos empleados.

También se utiliza como aglutinante en la formulación de tabletas.

Es usado como emulsificante para productos cosméticos al 0.28%.

Se usa como espesante en suspensiones a pH 6.

En formulación de tabletas, es usado como aglutinante de 5 – 10% en procesos de compresión directa o proceso de granulación húmedo. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En recipientes bien cerrados protegidos de la luz y la humedad, a una temperatura menor a los 30°C. (20)



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FARISA.
- CENTRO QUIMICO
- FARMIX S. A. de C. V.

CETIOL®.

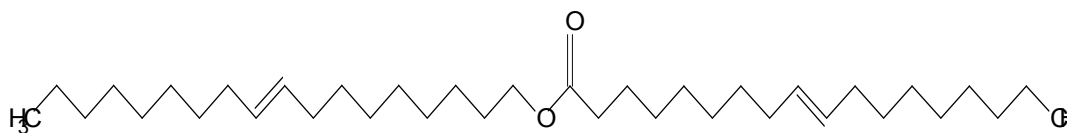
SINÓNIMOS: Oleiloleato, Oleyl oletate, Oleylium oleinicum. (20)

NOMBRE QUÍMICO: Oleato de oleilo.

FÓRMULA QUÍMICA: C₃₆H₆₈O₂

Esta compuesto por ester oleilico del ácido oleico. (8)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido aceitoso claro de color amarillento a la luz, con olor propio característico. (8)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, alcohol; soluble en la mayoría de aceites, grasas, éter y cloroformo. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS: Densidad : 0.86 – 0.880^{25°C}
g/mL.

Punto de inflamación : 250 – 270° C

Viscosidad : 28 mPas (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS: Índice de acidez : <1
Índice de saponificación : 100 – 110

INCOMPATIBILIDADES: Sufre procesos oxidativos (enranciamiento) debido a sus insaturaciones. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza como emoliente en preparados cosméticos como cremas y jabones. (5)

En leches de limpieza de tipo agua en aceite se usa como emoliente en proporciones menores al 5%.

Se usa como vehículo para sustancias liposolubles. (8)

Es empleado como excipiente y sobreengrasante para preparados farmacéuticos y como solubilizante de ingredientes activos. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar en contenedores sellados a temperatura menor a los 30° C, bajo condiciones normales es estable por periodo de tres años. (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES: - FAMCO S. A. De C. V.
- HENKEL DE EL SALVADOR

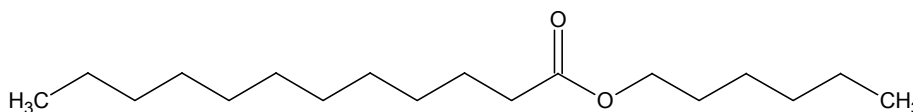
CETIOL A®.

SINÓNIMOS: Laureato hexílico, Hexyl laurate, Dodecanoato de hexilo, Ácido de dodecanóico, Aceite de laurel, Ester hexílico. (20, 36)

NOMBRE QUÍMICO: Laureato de hexilo.

FORMULA QUÍMICA: $C_{18}H_{36}O_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido aceitoso claro, inodoro, incoloro y polar. (8)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, alcohol; soluble en la mayoría de sustancias gracias de uso corriente, alcoholes grasos en éter y cloroformo (8)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 285 g/mol
Índice de refracción:	1.4380 – 1.4410
Densidad	: 0.587 – 0.861 ^{20°C} g/mL.
Extensibilidad	: 1100 mm ² /10 min. (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de acidez	: < 0.2
	Índice de saponificación	: 190 – 205
	Viscosidad	: 5 – 7 mPas

INCOMPATIBILIDADES: Por no poseer instauraciones no sufre procesos de oxidación o enranciamiento frente a las condiciones normales de almacenamiento. (15)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Posee un gran poder de penetración y extensibilidad, por lo que es apropiado para la aplicación en productos farmacéuticos o cosméticos destinados al cuidado de la piel. (46)

Es usado como emoliente para labiales líquidos hasta un 35%.

Se usa como emoliente y agente de extensibilidad en cremas, leches y lociones protectoras solares con factor UV limitado, para persona de pieles sensible tipo I y II. El porcentaje a utilizar depende de la formulación. (51)

Es usado como emoliente al 5% en baños de espuma en emulsiones

Este éster graso se emplea para la fabricación de aceites para el cutis, como componente graso para cremas, emulsiones y ungüentos (incluso con elevado contenido en agua). Se usa además en aceites cutáneos y aceites para masaje, baños de aceite. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en los envases originales, cerrados protegidos contra la humedad y a temperatura inferior a los 30°C. (8)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FAMCO S. A. De C. V.
- HENKEL DE EL SALVADOR

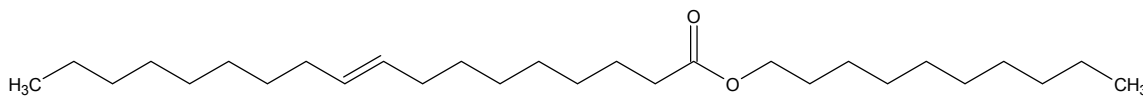
CETIOL V[®].

SINÓNIMOS: Oleato de decilo, Decilo oleato, Cerette V, TEGOSOFT[®]DO. (36)

NOMBRE QUÍMICO: Ester decílico del ácido oleico. (8)

FORMULA QUÍMICA: C₂₈H₅₄O₂

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido oleoso polar, límpido, amarillento-verdoso en masa, con ligero olor. (8)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, prácticamente insoluble en alcohol, soluble en cloroformo y éter. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 422.71 g/mol
Densidad	: 0.860 – 0.870 ^{25°C} g/mL.
Índice de refracción:	1.4450 – 1.4570 ^{25°C}
Viscosidad	: 15 – 20 mPas (8)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de acidez	: < 1.0
	Índice de saponificación	: 130 – 140
	Índice de yodo	: 55 – 65
	Punto de endurecimiento	: < -10 ° C

Es un aceite polar, lo que proporciona la mayoría de propiedades químicas. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Por poseer un enlace estable con el éster, no se enrancia, a pesar que la cadena carbonada posee insaturación en C₉. (31)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como emoliente en la preparación de cosméticos como cremas y emulsiones líquidas en proporción de 2 – 8%.

Es un agente con propiedades reengrasantes de la piel, utilizado en la preparación de emulsiones tanto de fase externa acuosa como oleosa.

Es disolvente de principios activos liposolubles, facilitando la penetración de estos a través de la epidermis, debido a su elevada fluidez y buen poder de humectación.

Es apropiado para la elaboración de aceites corporales por su gran parecido a las grasas cutáneas y por ser perfectamente compatible con la piel, sin causar irritación alguna. (46)

Sirve como excipiente de principios activos liposolubles.

En combinación con alcoholes grasos y ésteres de ácidos y alcoholes grasos, se utiliza como componente engrasante para cremas cosméticas y emulsiones líquidas de ambos tipos de emulsión, de 1 – 15%.

Es usado como plastificante para uñas.

Se usa como disolvente de sustancias grasas cosméticas.

Se aplica como solubilizante para aceites perfumados. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en envases bien cerrados, protegidos de la luz y la humedad a temperatura menor a 30°C. (8)

PRINCIPALES PROVEEDORES: - FAMCO S. A. De C. V.

- HENKEL DE EL SALVADOR S. A. de C. V.

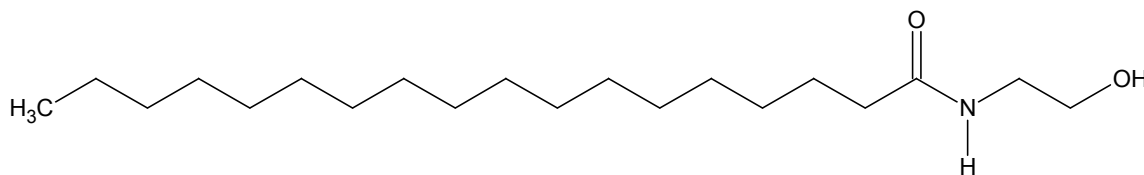
COMPERLAND 100®.

SINÓNIMOS: Cocamide MEA, Cocoamide, Empilan CME/A, Empilan CME, Cocoetanolaminico graso, Monoetanolamida de coco, Protamide CME, Etanol-2-amina del ácido graso de coco, NINOL® COMF, NINOL® Comf-e, NINOL® SCMP, Monamid-coco. (19, 36)

NOMBRE QUÍMICO: Monoetanolamina del ácido graso de coco.

FORMULA QUÍMICA: C₂₀H₄₁NO₂.

ESTRUCTURA QUÍMICA: (19)



DESCRIPCIÓN: Perlas amarillas claras con olor propio, se presenta también en estado líquido, amarillo viscoso. (8)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, presentando dispersión en la misma; soluble en aceites fijos y volátiles. (8)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 327.545 g/mol
	Punto de fusión	: 70 – 75°C ⁽²⁰⁾
	Densidad	: 0.904 ^{20°C} g/mL.

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH: 9 – 10 en solución al1%.

INCOMPATIBILIDADES: No presenta.

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se utiliza por sus propiedades para aumentar la viscosidad y estabilizar la espuma en caso de carga con grasa. ⁽⁸⁾

Se aplica en preparados tensioactivos cosméticos como champús, geles de baño, baños de espuma, como estabilizador y emulsor de espuma 3%. ⁽¹⁹⁾

El producto tiene carácter espesante y por lo tanto, se utiliza en barras. ⁽²⁰⁾

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en los envases originales cerrados, protegidos contra la humedad, a temperatura inferior a los. 40°C. ⁽⁸⁾ Puede ser irritante al contacto con los ojos

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FAMCO S. A. de C. V.
- HENKEL DE EL SALVADOR
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

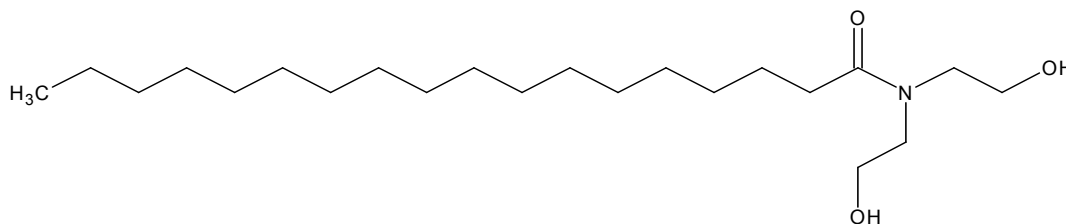
COMPERLAND KD®.

SINÓNIMOS: Cocamide DEA, Espesamida 397, Empilan® 2502, Dehscomid® 313, Comperlan®-COD, Lauramide DEA, Dietanolamida del coco, Dietanolamida aceite de coco. Condensado de dietanolamina del ácido de coco, Amida del ácido graso del coco, Amida N-(2-hidroxietil)-coco, Coco n,n-bis(hidroxietil)amida. (19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Dietanolamida de los ácidos grasos del coco.

FORMULA QUÍMICA: C₂₂H₄₅NO₃.

ESTRUCTURA QUÍMICA: (19)



DESCRIPCIÓN: Pasta blanca o ligeramente amarillenta, producto sólido o líquido viscoso, con un típico olor propio. (8)

SOLUBILIDAD: Soluble con agua y cloroformo, formando una solución opalescente; soluble con alcohol y éter. (8) Es miscible con aceites como Cetiol V y con Eugenol G. (53)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 371.598 g/mol
Densidad	: 0.98 – 1.003 ^{25°C} g/mL.
Índice de refracción	: 1.4710 – 1.4775 (19)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH : 9.0 – 11.0 en solución acuosa de 2%.
Es soluble en frío en las bases sulfatadas por lo que su incorporación no ofrece ninguna dificultad. El ácido graso libre esta en proporción menor al 1%.
Presenta una excelente estabilidad frente a aguas duras, ácidos y álcalis diluidos, oxidantes y reductores. (53)

INCOMPATIBILIDADES: No presenta.

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Es compatible con emolientes, suavizantes, desodorantes, aceites esenciales y con la mayoría de sustancias comúnmente empleadas en Cosmética. (8)
En soluciones y emulsiones tensoactivas se utiliza como espesante no iónico y estructurante y también por su carácter como estabilizador de espuma.

Se usa como agente espesante con propio efecto detergente en la elaboración de preparados líquidos para el baño, especialmente en champús, claros y en emulsión, además activa el poder detergente al mismo tiempo que actúa como suavizante engrasando suavemente la piel. (20)

Como sobreengrasante y superengrasante en champú líquido del 2-5% y en pastosos 5-10%. Su porcentaje a utilizar depende de la formulación.

Se usa como surfactante no iónico impartiendo viscosidad a los preparados como geles de baño, champús, jabones líquidos de 1-5%.

Se usa como emulsionante en preparados cosméticos como emulsiones y cremas. (53)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en los envases originales cerrados y a temperaturas inferiores a los 30°, Puede solidificar a temperatura inferior a 5°C. (8)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FAMCO S. A. de C. V.
- HENKEL DE EL SALVADOR
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

CUTINA GMS[®].

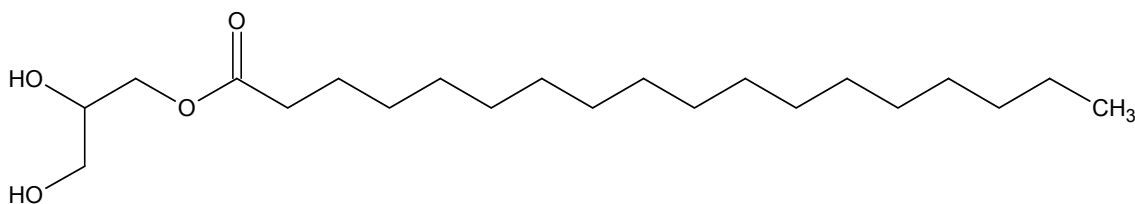
SINÓNIMOS: Glyceryl stearate, Monoestearato de glicerilo autoemulsionable; Empilan GMS[®], Estol[®] 3744; Lipo GMS 470[®], Lexemul 530[®], GMS-se; Monoestearina autoemulsionable, Imwitor 900. (19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Monoéster de Acido octadecanoico con 1,2,3-propanotriol.

FORMULA QUÍMICA: C₂₁H₄₂O₄

Es una mezcla de monoglicéridos de los ácidos esteárico y palmítico con diferentes cantidades de diglicéridos, triglicéridos y glicerina libre. (20)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Polvo blanco hasta ligeramente amarillento, o sólido blanco, parecido a la cera o en forma de perlas blancas, ceras, escamas o copos; olor y sabor suaves, grasos, agradables. (8)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, pero puede ser dispersado en agua caliente con la ayuda de una pequeña cantidad de jabón u otro agente tensioactivo adecuado; se disuelve en solventes orgánicos calientes como el alcohol, los aceites fijos o minerales, el benceno, el éter o la acetona.

Miscible con todas las grasas, aceites, ceras y productos céreos. (8)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 600 – 780 g/mol
	Punto de fusión	: 58.0 – 60°C
	Punto de solidificación	: 53° C (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	pH:	8 – 10 en solución al 1.0%
	Índice de saponificación	: 167 – 175
	Índice de acidez	: < 8
	Índice de hidroxilo	: 210 – 240 (20)

INCOMPATIBILIDADES: Debido a la presencia de un jabón en su composición, es incompatible con ácidos, sales ionizables a elevadas concentraciones, aguas duras, compuestos de calcio, óxido de cinc y sales de metales pesados. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Puede emplearse como absorbente para la fabricación de pomadas o ungüentos

anhidros, especialmente cuando hay que incorporar grandes cantidades de principios activos liposolubles. (8)

Se usa como emulgente en cremas en proporción de 10 – 15%

En cremas antisudorales se usa como emulgente al 40%.

Se utiliza como emulsionante y co-emulsionante para la fabricación de lociones, lociones de baño.

También se usa como factor para impartir consistencia en los sistemas de emulsión mixto y de agua en aceite. (53)

En leches de limpieza se utiliza como agente espesante de 1 – 20%.

Se utiliza como viscosante (ajustar viscosidad) de emulsiones cosméticas y farmacéuticas de tipo aceite en agua.

Se emplea como emoliente para lociones, desodorantes y emulsiones farmacéuticas.

Se usa como base para ungüentos y cremas en porcentajes del 25 – 75%, por lo tanto su porcentaje dependerá del tipo de formulación. (46)

Es un agente espesante y emulsificante para ungüentos.

Se utiliza como agente emulsionante para aceites, grasas, disolventes y ceras, proporcionando emulsiones estables de fase externa acuosa (o/w). Se usa en la preparación de bases emulsificantes, no emulsificantes y cremas evanescentes.

A las fórmulas acuosas que contienen monoestearato de glicerilo autoemulsionable conviene adicionar un conservante para prevenir la contaminación por hongos y bacterias.

Al 5 - 20% para formar pomadas y cremas viscosas y estables.

Al 0.5% se usa para estabilizar y dar consistencia a emulsiones fluidas. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en los envases originales cerrados, protegidos contra la humedad y a temperaturas inferiores a los 40° C. (8)

Especificar: “No debe emplearse en la elaboración de preparados para uso interno.” (20)

PRINCIPALES PROVEEDORES: - FAMCO S. A. De C. V.

- HENKEL DE EL SALVADOR S. A. de C. V.

SOLUBILIDAD: Soluble en sustancias grasas, componentes oleosos. Emulsionantes solubles en grasas, disolventes y materias activas liposolubles a temperatura de 70 ° C. (8)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	:	2200 – 2800 g/mol
Punto de fusión	:	54 – 57° C
Densidad	:	0.965 ^{20°C} g/mL.
Punto de solidificación	:	26 – 40° C (19)

PROPIEDADES QUÍMICAS:

pH:	6.5 – 8.0 en solución al 1%
Índice de acidez	: <0.3
Índice de saponificación	: 215 – 245 (20)

INCOMPATIBILIDADES: No presenta.

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se emplea en proporciones menores al 10% como factor de consistencia para preparados como ungüentos, cremas y emulsiones cosméticas y farmacéuticas de tipo o/w y w/o, así como en preparaciones anhidras y productos en forma de barras. (20) Se usa como agente de consistencia en la fabricación de supositorios y preparados vaginales, gracias a su consistencia química que lo hace inerte a los agentes activos. (8)

Es utilizado para ajustar la viscosidad en emulsiones cosméticas y farmacéuticas de tipo aceite en agua.

Se utiliza como emulsionante en una emulsión las grasas se emplean en un mínimo del 5%. En las cremas antisudorales del 15-20% y la base para ungüentos y cremas del 25-75%, dependiendo del tipo de formulación. (53)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en los envases originales cerrados, protegidos contra la humedad y a temperatura inferior a los 30°C. (8)

PRINCIPALES PROVEEDORES: - FAMCO S. A. De C. V.

- HENKEL DE EL SALVADOR S. A. de C. V.

EUMULGIN C 700[®]

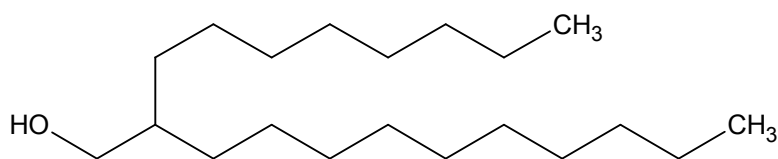
SINÓNIMOS: Eumulgin[®] B-1; Eter glicólico de alcoholes grasos, Oleato de Octyldodecil, Ceteareth-12, Zennibee, Beeswax, OOD. (20)

NOMBRE QUÍMICO: 2-Octil dodecanol

FÓRMULA QUÍMICA: C₂₀H₄₂O

Esta formado principalmente por Ester del octal dodecanol y ácido oleico. (8)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Semisólidos ceroso blanco en forma de trozos, pasta suave, o liquido aceitosos transparente y claro, con ligero olor. (8)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, etanol, cloroformo, éter; soluble en aceites y grasas vegetales, animales y minerales, ácidos y alcoholes grasos, disolventes parafínicos y aromáticos. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Densidad	: 0.99 ²⁵ g/mL
	Punto de ebullición	: >100° C
	Viscosidad	: 58 – 64 mPas
	Punto de enturbiamiento	: < - 10° C
	Punto de endurecimiento	: < - 20° C (19)
PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de saponificación	: <10
	HLB	: 12.0 (57)
	Índice de hidróxido	: 70.0 - 75.0.
	pH:	5.0 en dispersión acuosa al 1% (20)

Es un agente emulsor no iónico.

INCOMPATIBILIDADES: No presenta.

Debido a su carácter saturado no sufre proceso de auto oxidación. (8)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa ampliamente como agente de emulsión no iónico en la preparación de emulsiones de fase externa acuosa (o/w) tópicas, ya sean lociones, cremas, productos solares e incluso productos de tratamiento en proporciones según la necesidad de 1 – 10%. (8)

Se usa de 0.5 – 10 como base para preparados oleosos como aceites para niño, aceites para el cabello, aceites antisolares. (46)

Se aplica como dispersante para pigmentos en la preparación de lápices labiales.

En la elaboración de champú se usa como emoliente de 3 – 9%.

Se usa como engrasante para jabones de tocador, champú y jabones para el afeitado.

Es utilizado como sobreengrasante en preparados en cremas y emulsiones cosméticas. (22)

Por su poder disolvente es un excelente vehículo y emulgente de grasas, ceras y parafinas.

Puede mezclarse con emulgentes aniónicos, catiónicos.

Se utiliza como solubilizante en diversas sustancias como aceites, perfumes y esencias y en productos para baño. Se usa del 1-7 %

En desodorantes en Roll-on se emplea como engrasante al 5% facilitando que la bola gire y disperse de forma homogénea el contenido. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Proteger de la luz.

En envases bien cerrados. (8)



Nocivo.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FAMCO S. A. de C. V.

- HENKEL DE EL SALVADOR

EUTANOL G®.

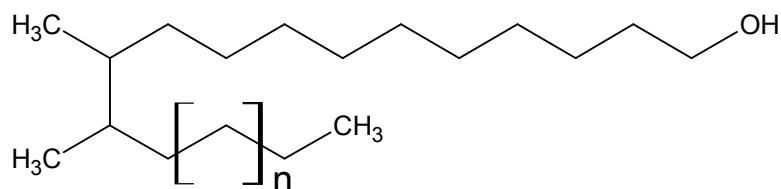
SINÓNIMOS: Rilanit G-20, 2-Hexildecanol, Dodecanol del octal, Dodecanol del octilo modificado, Exxal 20, Hexildodecanol. (19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Octildodecanol.

FÓRMULA QUÍMICA: $C_{20}H_{42}O$.

La cadena puede variar según modificaciones de carbonos. (20)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (19)



n = La cadena carbonada varia entre 6 – 8 CH₂.

DESCRIPCIÓN: Aceite claro, amarillento, ligeramente polar con un peso molecular mediano y olor neutro. (8)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, etanol, cloroformo, éter; soluble en aceites y grasas vegetales, animales y minerales, ácidos y alcoholes grasos, disolventes parafínicos y aromáticos. (8)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 300 g/mol
	Viscosidad	: 61.50 ^{20°C} mPas
	Densidad	: 0.840 ²⁰ g/mL.
	Extensibilidad	: 600 mm ² /10 min. (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de acidez	: < 1%
	Índice de saponificación	: 175 – 190

Es un alcohol graso alifático de baja polaridad. (8)

INCOMPATIBILIDADES: No presenta.

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Es usado para la aplicación universal en productos cosméticos y farmacéuticos destinados al cuidado de la piel, como aceites para la piel y emulsiones ligeramente engrasantes, los rangos de usos van desde 10 – 40% según necesidad y consistencia del producto. (8)

En cremas para ojos se usa como emoliente de 5 – 25%; en cremas dérmicas se emplea como agente de acondicionamiento de la piel de 0.5 – 25 %.

Se aplica en la formulación de lápices labiales en proporción menor al 25% como agente de brillo y emoliente.

Se usa como emulsionante no iónico al 5% para desodorante en Roll-on. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En los envases originales cerrados y a temperaturas inferiores a 30° C se puede conservar por lo menos durante un año. (8)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FAMCO S. A. de C. V.
- HENKEL DE EL SALVADOR

EXPLOTAB®.

SINÓNIMOS: Sodium Starch Glycolate, Primojel, SSG, Glicolato purificado de almidón de sodio, Sodium Carboxymethyl starch, carboximetil eter de almidón, Glicolato del almidón de sodio. (19, 20, 43)

NOMBRE QUÍMICO: Sal sodica del almidón carboximetil éter.

FÓRMULA QUÍMICA: No especifica.

Es derivado del almidón de papa, que se compone principalmente de amilosa 20% y amilopectina 80%. (43)

ESTRUCTURA QUÍMICA: No especifica.

DESCRIPCIÓN: Polvo fino blanco, presenta cristales de partículas uniformes de 35 – 55 µm, inodoro e insípido. Higroscopico. (8)

SOLUBILIDAD: Insoluble en solventes orgánicos, el 2% p/v se dispersa en agua fría y se asienta en forma de capa saturada. (8)

PROPIEDADES FÍSICAS: Peso molecular : 500000 – 1000000 g/mol aprox.

Punto de fusión : a 200° C carboniza. (8)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH: 5.5 -7.5 al 2% p/v

Por su estructura molecular tiene la capacidad de hincharse y puede adquirir 23 veces su peso en agua. (58)

INCOMPATIBILIDADES: Puede deteriorar los lubricantes hidrofobitos, como estearato de magnesio en la desintegración de tabletas. (45)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como desintegrante en la fabricación de tabletas en proporciones menores al 1%.

Se emplea como agente de compresión directa en la elaboración de tabletas. El mejor resultado se obtiene de 2 – 4%.⁽⁹⁾ Esta acción implica la absorción acelerada de agua que lleva a un enorme aumento en el volumen de gránulos.

Esto tiene como resultado la desintegración rápida y uniforme de la tableta. (43)

Se emplea como sustituto natural del almidón de papa con mejores resultados.

Se emplea como disgregante en la elaboración cápsulas. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Almacenar en el contenedor original, bien cerrado, a temperatura menor a los 30° C. (8)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FAMCO S. A. de C. V.
- HENKEL DE EL SALVADOR.

MYRITOL 318[®].

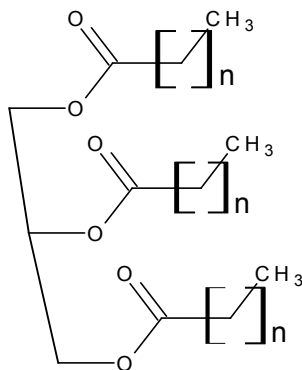
SINÓNIMOS: Aceites de Coco Fraccionados, Myritol[®]-318, Emarol[®]-3318, Triglicéridos de los ácidos caprílico y caprico, Fractionated Coconut Oil (B.P.), Triglicéridos de Cadena Media (R.F.E.), Triglicérides à Chaîne Moyenne (Ph.Eur.), MCT, Lexol 865 GT[®]. (19, 36)

NOMBRE QUÍMICO: Triglicéridos del ácido caprico y caprílico.

FÓRMULA QUÍMICA: No especifica.

Esta compuesto por triglicéridos de ácidos grasos vegetales saturados. (20)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



n = 6 u 8 moléculas lineales de carbono

DESCRIPCIÓN: Líquido de forma aceitosa, claro, ligeramente amarillento, polar, casi inodoro de baja viscosidad. (8)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua; soluble en etanol, cloroformo, éter, acetona, alcohol isopropilico, glicerina y la mayoría de disolventes orgánicos. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:

Peso molecular	: 500 g /mol aproximado
Densidad	: 0.945 ^{20°C} g/mL.
Viscosidad	: 25 - 33 mPas.
Extensibilidad	: 550 mm ² /10 min.
Punto de solidificación	: -10° C (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:

Índice de Acidez	: < 0.2
Índice de Yodo	: < 1.0,
Índice de Saponificación	: 310.0 - 360.0,
Índice de Hidroxilo	: < 10.0,
Índice de Peróxidos	: < 1.0 (20)
pH	: 7 en solución al 1.0 %

Es químicamente similar a los aceites vegetales, con la ventaja de no poseer insaturaciones, lo que evita enranciamiento y degradación de la materia prima.

Es de carácter polar. (8)

INCOMPATIBILIDADES: Las temperaturas elevadas pueden afectarlo. (8)

Puesto que no posee parte alguna no saturada, no se enrancia ni sufre alteraciones en el olor y color. Tampoco posee triglicéridos de ácidos grasos de

cadena larga, que en temperaturas bajas dificultan a menudo la elaboración e influyen negativamente el almacenamiento. (31)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Por su índice extremadamente bajo de acidez y de yodo, está indicado como excipiente para preparados de uso oral.

Por lo que es un excelente sustituto de aceites vegetales en los preparados cosméticos. (3)

En la fabricación de supositorios se usa como emoliente de 2 – 10%.

Por su solubilidad en etanol, es una sustancia que sirve para la fijación de esencias etéreas y otras sustancias activas volátiles

Se utiliza como componente oleoso y como disolvente auxiliar, con ventajas sobre los aceites vegetales. (8)

Se usa como emoliente en la elaboración de cremas, en emulsiones líquidas de tipo o/w. También es usado de 5 - 40% en emulsiones o/w, w/o y ungüentos. 10 - 60%; en aceites cutáneos y para el baño.

Es utilizado como sobre-engrasantes. de 3 - 20% en champús y baños de espuma.

Como sobre-engrasante se usa de 10 - 40% en preparados en forma de barra.

Se usa como emoliente de 5 – 15% en lápices labiales. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En los envases originales cerrados protegidos contra la humedad y a temperaturas inferiores a los 30°. Se puede conservar por lo menos durante un año. (8)

“Evitar el contacto con los ojos.” (14)

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FAMCO S. A. de C. V.
- HENKEL DE EL SALVADOR.

MYRJ 52®.

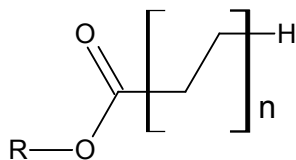
SINÓNIMOS: Polyoxyethylene, Estearato de polioxilo 40, Monoestearato de polietilenglicol. (19, 20)

NOMBRE QUÍMICO: Octanoato de α -hidroxi- ω -hidroxipoli(oxi-1,2-etanediilo)

FÓRMULA QUÍMICA: $\text{RCOO}(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_n\text{H}$

Es una mezcla de los esteres monoestearato y diestearato de polioxietilendíoles mixtos y sus respectivos glicoles libres. (20)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



n = cadena carbonada lineal de 40 – 42 moléculas de carbono

RCOO = grupo estearato

DESCRIPCIÓN: Sólido céreo blanco o gris pálido, inodoro o de olor graso. (5)

SOLUBILIDAD: Soluble, alcohol, éter y acetona; insoluble en aceites minerales y vegetales. Se dispersa en agua. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: N. E.
	Punto de congelación	: 37 – 47 ° C
	HLB	: 11 – 16.9 ⁽⁵⁷⁾

PROPIEDADES QUÍMICAS: Es un derivado polioxetilado del ácido estearico. Por contener en su cadena funciones esteres y alcohol obtiene características liófilas e hidrófilas que dan la característica de tensioactivo y emulsificador. ⁽⁶⁾

INCOMPATIBILIDADES: No presenta.

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Como emulsificador para emulsiones en concentración menor al 5%, como surfactante en diferentes preparados cosméticos. Como base para ungüentos y cremas cosméticas. Se emplea como espesante en champú y geles de baño, en cremas medicadas y cosméticas. ⁽²⁰⁾

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases firmemente cerrados protegidos de la luz, humedad y calor; a condiciones ambientales controladas. ⁽⁴⁸⁾

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FAMCO S. A. de C. V.
- FARISA de C. V.

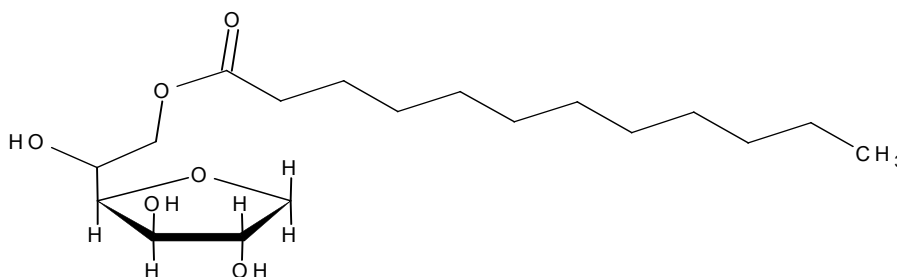
SPAN - 20[®].

SINÓNIMOS: Sorbitán monolaurato, Sorbitano laurato, E-493, Sorbimuls L, Sorbitano monododecanoato, Polisorbato 20, Monoéster de sorbitan 20, Canocol S-20, Sorbithom TI. (19, 20, 49)

NOMBRE QUÍMICO: Monododecanoato de sorbitan.

FÓRMULA QUÍMICA: C₁₈H₃₄O₆

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido oleoso, viscoso de color pardo-amarillento, y ligero olor característico. (5)

SOLUBILIDAD: Soluble en etanol, metanol acetato de etilo, xileno, dioxano; se dispersa en agua caliente en mayor cantidad que en agua fría y hexano; insoluble en agua dura (20000 ppm). (3)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 346.52 g/mol
	Densidad	: 0.990 ^{25°C} g/mL.
	Viscosidad	: 4250 mPas
	HLB	: 8.6
	Punto de solidificación	: 19° C (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	pH	: 4.5 en dispersión acuosa al 1%
	Índice de saponificación	: 155 – 170 (5)

Es un ester parcial de Sorbitán monohidratado con ácido láurico, posee un grado de acidez menor a 7 y contenido de agua menor a 0.2%. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes. (49)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa en cremas, leches y emulsiones como surfactante no iónico para mejorar la absorción de las grasas. (49)

Se utiliza como agentes tensioactivos lipofílicos no iónicos, que se emplean como emulgentes en la preparación de emulsiones y pomadas de uso farmacéutico y cosmético, a una concentración del 1 - 15%.

Es empleado como agente emulsor de tipo aceite en agua, en preparados cosméticos según cálculos de HLB. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en contenedores firmemente cerrados, protegidos de la luz y la humedad. (20)



Irritante.



Combustible.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F
- QUIRSA S. A. de C. V.

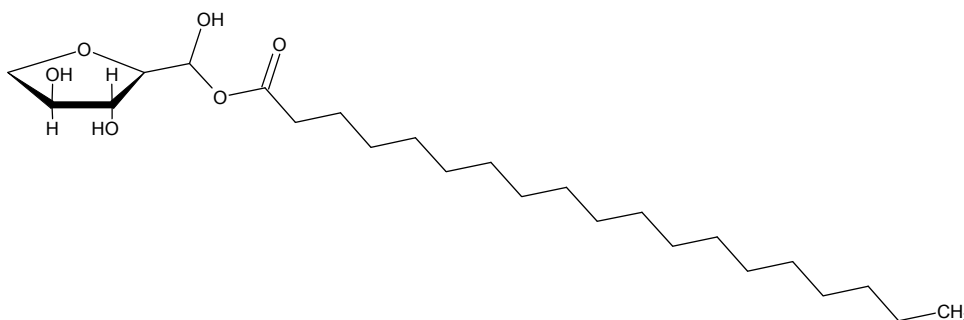
SPAN - 60®.

SINÓNIMOS: Sorbitán monoestearato, Sorbitano estearato, Sorbitano Monooctadecanoato, Monoestearato de anhidrosorbitol, E-491, Monoestearato anhidro del sorbitol, Palmo-60, Arlacel 60, Ms armotan, Crill 3, Crill k3, Drewsorb 60, 60 Durtan, Emsorb 2505, Glycomul s, Sms del hodag, lonet s 60, Montane 60, Newcol 60, Nikkol30, SP 60, SP 60r, S rikemal 250, Sorbitan c, Estearato del sorbitan, Sorbon s 60, Avapol 60K, Cera sintética. (19, 20, 49)

NOMBRE QUÍMICO: Monooctadecanoato de sorbitan.

FÓRMULA QUÍMICA: C₂₄H₄₆O₆

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Placas de color pardo-amarillento claro o perlas de color crema, ceroso al tacto, inodoro o con ligero olor característico, insípido. (5)

SOLUBILIDAD: Soluble en etanol, acetato de etilo, aceites minerales y cloroformo; se dispersa en agua caliente; insoluble en agua fría. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 430.60 g/mol
	Densidad	: 0.940 ^{25°C} g/mL.
	HLB	: 4.7
	Punto de fusión	: 56 – 58° C (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de acidez	: 5 – 10
	Índice de saponificación	: 147 – 157 (5)

Es un ester del sorbitol y ácido esteárico.

El extremo del sorbitol de la molécula es muy soluble en agua. El extremo del ácido esteárico es soluble en grasas. Estas características hacen la molécula muy buena en la fabricación de emulsiones del aceite y del agua. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes. No se disuelve ni dispersa en agua fría. (37)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se emplea como surfactante no iónico en la elaboración de emulsiones, cremas, geles. (49)
Se usa como agente emulsor de tipo aceite en agua, en preparados cosméticos para la limpieza y cuidado de la piel según cálculos de HLB en mezcla. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en contenedores firmemente cerrados, protegidos de la luz y la humedad. En áreas secas, frescas y ventiladas. (20)



Irritante.



Combustible.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F
- QUIRSA S. A. de C. V.

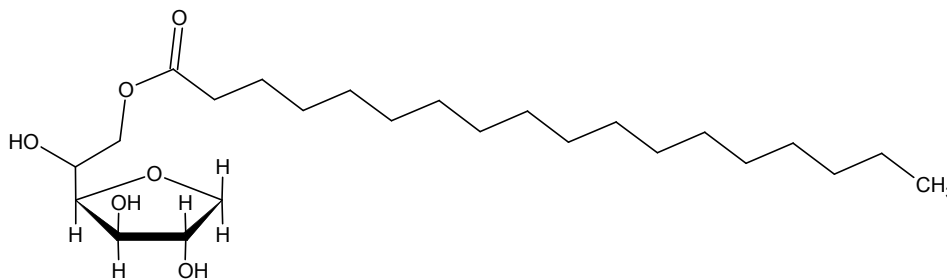
SPAN - 80[®].

SINÓNIMOS: Mono-9-octadecenoato de (Z)-sorbitano, Sorbitán monooleato, Sorbitano oleato, Sorbitan 80, Sorbitan O, Oleato de sorbitan, E-494, Palmo 80, Arlalcel, Armotan MES, Ensorb 2500, Montan 80, Liposorb O, Sorbester P17, Monion 0980R, S MAZ-80. (20, 49)

NOMBRE QUÍMICO: Monooleato de sorbitan.

FÓRMULA QUÍMICA: C₂₄H₄₄O₆

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido ligeramente opalescente, viscoso, pardo claro a ámbar, con olor característico. (5)

SOLUBILIDAD: Soluble en etanol, éter, metanol, cloroformo; se emulsiona en agua. (5)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: 428 g/mol
	Densidad	: 0.9550 ^{25°C} g/mL.
	HLB	: 4.3 (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS:	Índice de acidez	: < 5
	Índice de saponificación	: 140 – 160

Es una mezcla de esteres parciales del sorbitol con ácido oleico. (3)

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes.

Por descomposición produce monóxido de carbono y dióxido de carbono. (9)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Se usa como agente emulsor de tipo aceite en agua, en preparados cosméticos para la limpieza y cuidado de la piel según cálculos de HLB en mezcla. (49)

En emulsiones y cremas se emplea como surfactante no iónico según necesidad. (5)

Se emplean en combinación con un polisorbato (Tween), en variedad de proporciones para producir tanto emulsiones de fase externa acuosa como oleosa, con diferentes texturas y consistencias. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: Conservar en contenedores firmemente cerrados, protegidos de la luz y la humedad. En áreas secas, frescas y ventiladas. (49)



Irritante.



Combustible.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- DISTRIBUIDORA CASTRO F,
- QUIRSA S. A. de C. V.

TEXAPON N-70[®]

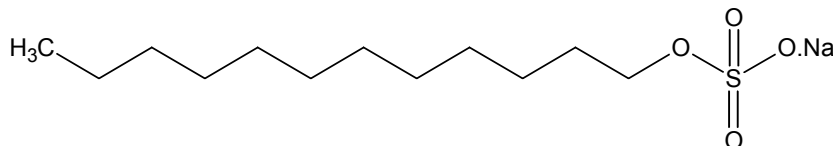
SINÓNIMOS: Lauril Éter Sulfato Sódico (solución acuosa), Laurato de sodio 70, Alquil sulfato de sodio, Sulfato éter de laurilo, Sulfato del éter de monoalquil de polioxietileno de sodio, SLES. (19, 20, 42)

NOMBRE QUÍMICO: Sal sódica de lauril éter sulfato

FÓRMULA QUÍMICA: C₁₂H₂₅NaO₄S

Es una mezcla de ácido láurico con sulfato sódico. (20)

ESTRUCTURA QUÍMICA: (20)



DESCRIPCIÓN: Líquido muy viscoso, límpido o gel incoloro o ligerísimamente amarillento en masa, transparente de olor característico. (20)

SOLUBILIDAD: Soluble en agua, etanol; emulsiona con cloroformo; insoluble en éter. (20)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: N. E.
	Densidad	: 1.050 - 1.070 g/mL.
	Viscosidad	: 4000 - 4500 mPas ⁽⁸⁾

PROPIEDADES QUÍMICAS:	pH	: 7.0 – 9.0 en solución acuosa al 3%
	Materia activa aniónica	: 68% mínimo.
	Sulfato de sodio	: 1% máximo.

Es un agente surfactante aniónico. ⁽⁸⁾

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes. ⁽²⁰⁾

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: Como tensioactivo, anión-activa, para la fabricación de champús y preparados espumantes para baños en porcentaje menor a 15%.

Por sus excelentes propiedades humectantes y emulsionantes así como su gran compatibilidad con la piel, es una destacada materia prima, tanto para su uso cosmético como dermofarmacéutico. ⁽⁸⁾

Es utilizado como sobreengrasante y espesante en los preparados espumantes para baños y los champúes. Entre el 25% y el 50% en champúes, geles de baño y jabones líquidos (para conseguir una concentración real en materia activa detergente entre 7 y 15% del producto final).

También la adición de cloruro sódico aumenta la viscosidad de las soluciones de Texapón N-70. (32)

Puede mezclarse fácilmente, prácticamente en cualquier proporción, con muchas otras materias detergentes siendo compatible con ellas. También es posible incorporar en Texapón N-70 sustancias activas y otros aditivos especiales, como por ejemplo, brea, azufre, ácido salicílico, resorcina, así como productos de naturaleza proteica, en las dosis usuales.

Texapón N-70 es indiferente frente a las distintas durezas del agua e incluso a bajas temperaturas desarrolla toda su espuma. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En contenedores bien cerrados a temperatura menor a los 30° C. a un rango de temperatura aproximado a 10° C la viscosidad disminuye. (49)



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- FAMCO S. A. de C. V.
- HENKEL DE EL SALVADOR.
- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.

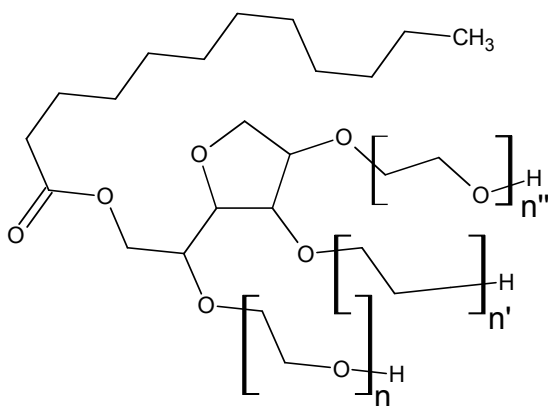
TWEEN-20®.

SINONIMOS: Polioxietilén-20 sorbitán Monolaurato, Polisorbato-20, POE, PSML, Ester del sorbitan 20, Monolaurato de sorbitan, Armotan PML-20, Capmul, Emsorb 6915, Glycospere L-20, Liposorb L-20, E-432. (20, 49)

NOMBRE QUÍMICO: Monolaurato de sorbitan del polioxietileno 20.

FORMULA QUIMICA: $C_{58}H_{114}O_{26}$

ESTRUCTURA QUIMICA: (20)



n = cadena carbonada lineal hasta 18 átomos de carbonos.

DESCRIPCIÓN: Líquido amarillo claro, pálido, viscoso, de olor característico débil. (5)

SOLUBILIDAD: Soluble en agua, etanol, metano, acetato de etilo, dioxano y cloroformo; insoluble en aceite mineral y éter de petróleo. (5)

PROPIEDADES FISICAS:

Peso molecular	:	1127.54 g/mol
Punto de ebullición	:	> 100° C
Densidad	:	1.105 ^{25°C} g/mL.
Humedad	:	< 3.0 %
HLB	:	16.7 (20)

PROPIEDADES QUIMICAS:

Índice de Acidez	:	< 2.0
Índice de Saponificación	:	40.0- 50.0
Índice de Hidroxilo	:	96.0 – 108.0 (20)
pH	:	5 – 7 solución acuosa 5%

Es una mezcla de esteres del Polioxietileno Sorbitano (Anhidro Sorbitol o Hexitol), parcialmente esterificados con ácidos grasos superiores.

Es un agente surfactante no iónico. (3)

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes.

Por descomposición produce monóxido de carbono y dióxido de carbono. (20)

USOS FARMECEUTICOS O COSMETICOS Y SUS PORCENTAJES: Es utilizado como agente emulsor no iónico y agente de dispersión en productos

cosméticos para formar emulsiones de tipo o/w; el porcentaje a utilizar depende de los valores en tabla y según necesidad. (5)

Se usan de 1 – 10% como solubilizantes de una gran variedad de sustancias, incluyendo aceites esenciales, perfumes, vitaminas liposolubles y fenobarbital.

Se usa como agente surfactante en la elaboración de productos cosméticos.

Se utilizan en farmacia para la preparación de cremas, pomadas lavables y bases de supositorios, como agente emulsificante de aceites vegetales y minerales. (19) Además se emplea como humectante en la formulación de suspensiones orales y parenterales en proporciones de 0.1 – 3%.

Se usa como emulgente en cremas cosméticas de tipo aceite en agua en proporciones de 1 – 15%.

Se pueden adicionar de 1 – 10% a vaselina para aumentar su capacidad de retención de agua y facilitar su lavado. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados y proteger de la luz. En áreas con adecuada ventilación. (20)



Irritante.

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S.A. de C. V.
- QUIRSA S.A. de C. V.

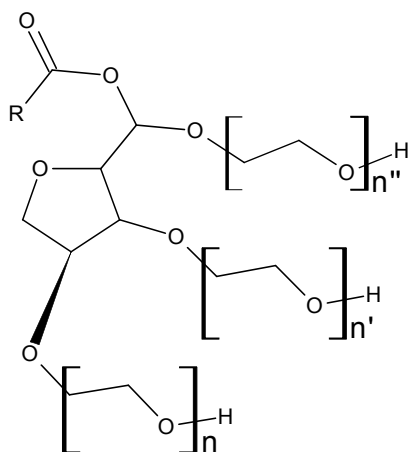
TWEEN-60®.

SINONIMOS: Polioxietilén-60 sorbitán monoestereato, Polisorbato-60, POE, Avapol 60K, Monoestearato de sorbitan, Tagle E-435, Glycosperse S-20. (20, 49)

NOMBRE QUÍMICO: Monoestearato del sorbitan del polioxietileno 20.

FORMULA QUIMICA: $C_{64}H_{126}O_{26}$

ESTRUCTURA QUIMICA: (20)



R = ácido esteárico.

n = cadena carbonada lineal hasta 18 átomos de carbono.

DESCRIPCIÓN: Semisólido ceroso amarillo-ocre en masa o goma; inodoro o de leve olor característico, que se vuelve líquido a unos 25 ° C, viscoso. (3)

SOLUBILIDAD: Miscible en agua, soluble en etanol y cloroformo; insoluble en aceites. (5)

PROPIEDADES FISICAS:	Peso molecular	: 1310 g/mol
	Punto de fusión	: 55 – 60° C
	Punto de ebullición	: 172° C
	Densidad	: >1 ^{25°C} g/mL.
	HLB	: 14.9 (20)

PROPIEDADES QUIMICAS:	pH	: 5 – 7 solución acuosa 10%
	Índice de Saponificación	: 45.0 – 55.0
	Índice de Hidroxilo	: 81.0 – 96.0 (20)

Es un producto de origen sintético; con índice de acidez menor a 2 e índice de yodo menor de 5. Es una mezcla de esteres parciales del sorbitol y sus mono y di anhidro con ácido esteárico. (3)

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes, bases, sales de metales pesados, cloruros y fluoruros. (20)

Se descompone produciendo monóxido de carbono y dióxido de carbono. (31)

USO FARMACEUTICO O COSMETICO Y SUS PORCENTAJES: Se emplea como agente emulsionante para la elaboración de cremas de tipo o/w; el efecto aumenta cuando está combinado con el estearato cetílico del alcohol o del sorbitan. (5)

Se usa como agente surfactante en la elaboración de productos cosméticos

Se usa en la elaboración de lociones, jabones cremas, geles de baño, champú, cremas de uso farmacéutico de 1 – 10% como solubilizantes de sustancias, incluyendo aceites esenciales, perfumes, vitaminas liposolubles.

Como emulgente se utiliza en cremas cosméticas de tipo o/w en proporciones de 1 – 15%. (19)

Es utilizado como agente emulsor no iónico y agente de dispersión en productos cosméticos para formar emulsiones de tipo o/w; el porcentaje a utilizar depende de los valores en tabla y según necesidad.

Se emplea como humectante en la formulación de suspensiones orales y parenterales en proporciones de 0.1 – 3%.

Adicionándolo de 1 – 10% a la vaselina puede aumentar su capacidad de retención de agua y facilitar su lavado. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En el contenedor original, en lugar seco, fresco y bien ventilado, protegido del calor y la humedad. envases bien cerrados y proteger de la luz. (48)



Irritante

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S. A. de C. V.
- QUIRSA S. A. de C. V.
- CENTRO QUIMICO

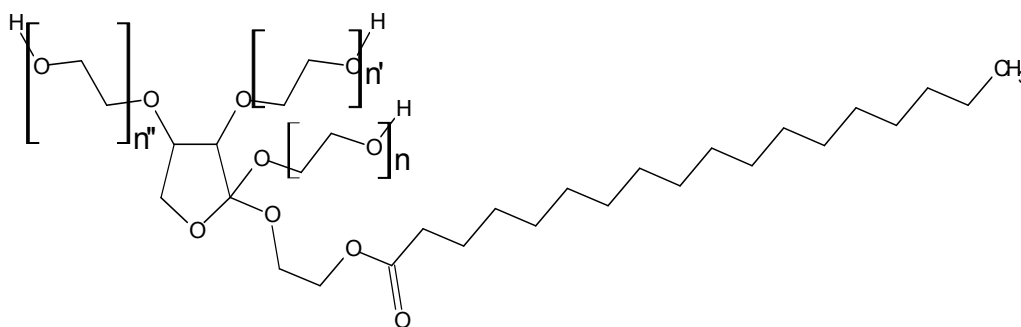
TWEEN-80®.

SINONIMOS: Polioxietilén-20 sorbitán monooleato, Polisorbato-80, POE Monooleato de sorbitan, Montanox 80, E-433. (20, 49)

NOMBRE QUÍMICO: Monooleato del sorbitan de polioxietileno 20.

FORMULA QUIMICA: $C_{64}H_{125}O_{26}$

ESTRUCTURA QUIMICA: (20)



La sumatoria de n , n' , n'' = cadena lineal de 20 moléculas de carbono

DESCRIPCIÓN: Líquido viscoso, amarillo-ámbar a limón, muy ligeramente opalescentes, con ligero olor característico, sabor amargo. (5)

SOLUBILIDAD: Soluble en agua, aceite de algodón, aceite de maíz, acetato de etilo, metano, tolueno y etanol; insoluble en aceite mineral y éter de petróleo. (5)

PROPIEDADES FISICAS:	Peso molecular	: 309 g/mol
	Punto de ebullición	: 174° C
	Densidad	: 1.107 ^{25°C} g/mL.
	Índice de refracción	: 1.4705-1.4740
	Índice de Saponificación	: 45.0- 55.0
	HLB	: 15.0 (20)

PROPIEDADES QUIMICAS:	pH	: 6 – 8 solución acuosa al 5%
	Índice de Hidroxilo	: 65.0 – 80.0
	Humedad	: < 3.0 %
	Índice de Acidez	: < 2.0
	Índice de yodo	: 18.0- 26.0

Es un polisorbato de trique sintético. Es una mezcla de esteres parciales del sorbitol y sus mono y di anhidro con ácido oleico. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Con agentes oxidantes fuertes, bases, sales de metales pesados, cloruros y fluoruros. (31)

Se descompone produciendo monóxido de carbono y dióxido de carbono. (20)

USO FARMACEUTICO O COSMETICO Y SUS PORCENTAJES: En proporción de 1 – 10% como solubilizantes de una gran variedad de sustancias, incluyendo aceites esenciales, perfumes, vitaminas liposolubles y fenobarbital.

En la elaboración de productos cosméticos se emplea como agente surfactante según necesidad. (19)

Se usa como emulgente en cremas cosméticas de tipo o/w en proporciones de 1 – 15%.

Se utilizan en farmacia para la preparación de cremas, pomadas lavables y bases de supositorios, como agente emulsificante de aceites vegetales y minerales. Además como agente emulsor no iónico y agente de dispersión en productos cosméticos para formar emulsiones de tipo o/w; el porcentaje a utilizar depende de los valores en tabla y según necesidad.

Se emplea como humectante en la formulación de suspensiones orales y parenterales en proporciones de 0.1 – 3%. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados y proteger de la luz, protegido del calor y la humedad. (3)



Irritante

PRINCIPALES PROVEEDORES:

- DROGUERIA FALMAR S.A. de C. V.
- QUIRSA S.A. de C. V.
- CENTRO QUIMICO EL SALVADOR.

VEEGUM – HV[®]

SINÓNIMOS: Aluminio magnesio silicato coloidal, Saponita, Aluminio magnesio silicato, Magnesio aluminio silicato. (19, 36)

NOMBRE QUÍMICO: No específico.

FÓRMULA QUÍMICA: $\text{Al}_2\text{MgO}_8\text{Si}_2$

ESTRUCTURA QUÍMICA: No específica.

DESCRIPCIÓN: Pequeñas escamas finas, cremosas o grisáceas, inodoras. Los diferentes grados se clasifican según la viscosidad y el cociente del aluminio al contenido del magnesio. (5)

SOLUBILIDAD: Insoluble en agua, etanol, cloroformo; pero se dispersa en el agua a diferentes temperaturas. (11)

PROPIEDADES FÍSICAS:	Peso molecular	: N. E.
	Densidad	: 0.0026 ^{25°C} g/mL.
	Viscosidad	: 250 mPas
	Pérdida por desecación	:< 8.0 % (20)

PROPIEDADES QUÍMICAS: pH: 9.0 - 10.0 en dispersión acuosa al 1.0 %

Es un silicato coloidal de aluminio y magnesio.

Sus dispersiones acuosas son geles tixotropicos de alta viscosidad. (20)

INCOMPATIBILIDADES: Inestable con soluciones de pH inferior a 3.5. (20)

USO FARMACÉUTICO O COSMÉTICO Y SUS PORCENTAJES: El Veegum es un coadyuvante farmacéutico que se utiliza como agente suspensor, espesante y estabilizante de emulsiones, geles y pastas, utilizándose también como adsorbente. (3)

También se utiliza formando parte de la composición de comprimidos, donde actúa como disgregante y aglutinante. (19)

Agente suspensor: Preparados por vía tópica: dosis del 1 - 10 %. Preparados por vía oral: dosis del 0.5 - 2.5 %

Es Agente estabilizante en dosis del 0.5 - 2.5 %.

Se usa como adsorbente la dosis usual es de 10 - 50 %

En comprimidos sirve como disgregante con dosis recomendada de 2 - 10 %.

Es Aglutinante de 2 - 10 %.

Estabilizante de emulsiones: Emulsiones tópicas: dosis del 2 - 5 % Emulsiones vía oral: dosis del 1 - 5 %

Se emplea como agente reológico (modif. viscosidad): dosis del 2 - 10 %. (20)

CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y ENVASADO: En envases bien cerrados, en lugar fresco y seco. (11)

PRINCIPALES PROVEEDORES: - QUIRSA S.A. de C. V.

-CENTRO QUIMICO DE EL SALVADOR.

VI. DISCUSION DE RESULTADOS.

1. Para la realización de este trabajo, una de las mayores dificultades, fue dar a conocer el uso apropiado de cada excipiente y vehículo de acuerdo al porcentaje; porque esta información normalmente se encuentra en los libros oficiales de consulta de una manera muy generalizada; sin embargo actualizar la información fue posible con la ayuda del Internet.
2. Dentro de la estructura de cada monografía, se ha recopilado y unificado la información dispersa en los diferentes libros oficiales de consulta (USP, Farmacopea de Los Estados Unidos Mexicanos, etc), además se ha seleccionado lo necesario para realizar una adecuada investigación y facilitar la elaboración de formulas y técnicas de fabricación de un medicamento y cosmético.
3. El formato de cada monografía se estableció desde un inicio con el fin de mantener un orden en la información facilitando su búsqueda; siendo el formato: Nombre, Sinónimos, Nombre químico, Formula química, Estructura química, Descripción, Solubilidad, Propiedades físicas, Propiedades químicas, Incompatibilidades, Uso farmacéutico y cosmético y sus porcentajes, Condiciones de almacenamiento y envasado (Pictograma de seguridad), Proveedores.

4. De acuerdo a las características químicas, físicas, estructurales y toxicológicas, las monografías de excipientes y vehículos se han clasificado en dos grupos: Patentados y No patentados.
5. Debido a que los libros oficiales de consulta no cuentan con la información adecuada de manejo y seguridad de cada excipiente y vehiculo, en cada monografía han sido incluidos Pictogramas que indican el riesgo potencial para quien los manipula.
6. Para facilitar información técnica específica, consulta y/o requisiciones de compra, se incluye en cada monografía los principales proveedores de Excipientes y Vehículos a nivel Nacional.
7. Las materias primas que tienen acción farmacológica dentro del medicamento o cosmético, fueron descartadas, ya que el trabajo de graduación está enfocado a los que se utilizan estrictamente como excipientes y vehículos dentro de la formulación.

VII. CONCLUSIONES.

1. Dentro de la estructura del presente trabajo se han dividido los excipientes y vehículos utilizados en la Cátedra de Tecnología Farmacéutica I y II; en no patentados y patentados basado en sus propiedades de seguridad, baja toxicidad y otras características físicas, químicas y estructurales. Para facilitar su búsqueda, se ordenan alfabéticamente.
2. Las propiedades tanto físicas como químicas de los excipientes y vehículos están enfocados a la estricta necesidad de pre-formulación y técnicas de fabricación que se encuentran en los manuales de laboratorio de las Cátedras de Tecnología Farmacéutica I y II.
3. Los libros oficiales de consulta que actualmente se encuentran en la Biblioteca de la Facultad de Química y Farmacia proporcionan a los estudiantes una información básica con respecto a los usos e incompatibilidades de los excipientes y vehículos. En este trabajo el Internet ha sido una herramienta muy importante para enriquecer y actualizar la información existente

4. La importancia sobre las condiciones de almacenamiento y envasado radica, en preservar en las mejores condiciones posibles cada excipiente y vehículo para evitar así que pierda sus propiedades específicas

5. La problemática del almacenamiento seguro de los excipientes y vehículos debe ajustarse a cubrir las necesidades básicas de uso diario en el laboratorio.

Dado el significado de las indicaciones de Peligrosidad y teniendo en cuenta que tratamos de almacenamientos desprovistos de su embalaje exterior, consideramos perfectamente válido la aplicación de los pictogramas de seguridad para ser utilizados en las etiquetas de los envases, con el fin de proporcionar información sobre el riesgo potencial para evitar accidentes durante su manipulación

6. A nivel nacional existen importadores y proveedores de Materias primas a los cuales se puede realizar la requisición de compra, solicitar asesoría técnica sobre uso, toxicidad y manejo adecuado; solicitar además la información de las hojas de seguridad de excipientes y vehículos presentados en este trabajo.

7. Un aspecto importante en cuanto a la seguridad de trabajo en los laboratorios, es el derivado de reacciones químicas peligrosas que pueden

producirse de forma imprevisible, fortuita o accidental. Debido a esto es la importancia de conocer las incompatibilidades que cada excipiente o vehiculo presenta con otras sustancias, con el fin de evitar riesgos principalmente a la salud de quien los manipula y al medicamento o cosmético elaborado.

VIII. RECOMENDACIONES.

1. Actualizar la recopilación de monografías de excipientes y vehículos que no estén contemplados en el presente trabajo, de acuerdo a los cambios que se hagan en la Cátedra de Tecnología Farmacéutica I y II; para que siga siendo una guía útil de consulta.
2. Realizar estudios de excipientes y vehículos alternativos, para crear una base de consulta ante la necesidad de incorporar nuevas pre - formulaciones o realizar modificaciones a las ya existentes.
3. El técnico encargado del almacenamiento de los excipientes y vehículos debe aplicar un sistema de seguridad en las etiquetas a través de los pictogramas, para evitar riesgos a la salud de quienes los manipulan; también para evitar contaminación cruzada, debe separarlos según las condiciones de almacenamiento, adecuado y seguro, establecido en las monografías.
4. Tanto docentes como estudiantes, previo a la utilización de los excipientes y vehículos, deben consultar los pictogramas de seguridad, para conocer las medidas adecuadas de manejo y manipulación, con el fin de evitar poner en riesgo su salud.

5. Que el Decano y Vice-decano de la facultad gestionen ayuda nacional o internacional para que la Biblioteca de la Facultad de Química y Farmacia de la Universidad de El Salvador pueda adquirir ediciones más recientes de los diferentes libros de consulta oficiales y no oficiales necesarias para investigar la información con la cual se formula un medicamento o cosmético.

6. Que el personal docente de las Cátedras de Tecnología Farmacéutica I y II incluya en el manual de laboratorio, como bibliografía de consulta, esta recopilación de monografías y durante el desarrollo de la Cátedra indicar a los estudiantes el uso de la información contenida en este trabajo.

BIBLIOGRAFIA.

1. ADVANCED CHEMISTRY DEVELOPMENT INC.; ACD/3D, Programa en tercera dimensión de elaboración de estructuras químicas.
2. ADVANCED CHEMISTRY DEVELOPMENT INC.; ACD/ChemSketch, Programa de elaboración de estructuras químicas.
3. AMERICAN PHARMACEUTICAL ASSOCIATION PRODUCTION STAFF; Handbook of Pharmaceutical Excipients; Merck; Washington; 10th Edition; 1983.
4. BURTON, D. J. Y ROUTH, J. I.; Química Orgánica y Bioquímica; Editorial McGraw-Hill; México D. F.; 1º Edición; 1992.
5. COOK, E. F.; y otros; Farmacia Práctica de Remington; Argentina; Editorial Médica Panamericana S. A.; 17º Edición; 1987.
6. HELLER, WILLIAM; USAN and the USP Dictionary of Drug Names; United States Pharmacopeial Convention Inc.; EE. UU; 1990.
7. HELMAN, JOSE; Farmacotécnica Teórica y Práctica; México D. F.; Editorial Continental S. A. de C. V.; 3º Edición, Tomos III, V, VII; 1982.
8. HENKEL; Formulas de Orientación para Preparados Cosméticos; Henkel; Alemania; 1970.
9. INSAFORP; Programa de Buenas Prácticas de Manufactura en la Industria Farmacéutica; San Salvador; 2001.

10. LIDE, DAVID R.; CRC Handbook of Chemistry and Physics; New York; CRC press; 78th Edition; 1998.
11. MERCK; The Merck Index an Encyclopedia of Chemicals Drugs and biologiclas; Merck & Co. Inc. Rahmary; New York;10th Edition; 1983.
12. MINISTERIO DE SANIDAD Y CONSUMO; Real Farmacopea Española; Secretaria General Técnica; 1^a Edición; Madrid; 1997.
13. MORRISON, R. T. Y BOYD, R.; Química Orgánica; Editorial Addison-Wesley Iberoamericana; Argentina; 5^o Edición; 1987.
14. PANREAC QUIMICA S. A.; Folleto de Seguridad en Laboratorios Químicos (Fichas de Datos de Seguridad); España; 1987.
15. QUER, P. FON Y OTROS; Medicamenta Guía Teórico-Practica para Farmacéuticos y Médicos; Editorial Labor; Barcelona; 6^a Edición Tomo I y III; 1962.
16. SECRETARIA DE SALUD; Farmacopea de Los Estados Unidos Mexicanos; 7^a Edición; México; 2000.
17. SKOOG, D. A. Y OTROS; Química Analítica; Editorial McGraw-Hill; Buenos Aires; 6^o Edición; 1997.
18. UNITED STATES PHARMACOPEIA CONVENTION 2002; USP XXV United StatesPharmacopeia, NF The Nacional Formulary; Edition XXV; 2002.
19. <http://www.abacovital.com/fichastecnicas/idex.htm>
20. <http://www.acofarma.com>

21. <http://www.administrativa.udea.edu.co/social/toxicologicos.htm>
22. <http://www.bellezamundial.com/cosmetica5a.php>
23. <http://www.cedrosa.com/industriales.htm>
24. <http://www.cosmeticoscontumarca.com/tmfichas.htm>
25. <http://www.chemax.com.br>
26. <http://www.chemicorp.com.py/products.htm>
27. http://www.codexalimentarius.net/index_es.stm
28. <http://www.etilfarma.com>
29. <http://www.es.wikipedia.org>
30. http://www.etsia.upm.es/fedna/grasasyaceites/aceite_algodon.htm
31. <http://www.forpas.us.es/uma/rp/incompatibilidades.htm>
32. <http://www.trendchemical.com>
33. <http://www.undesoa.com/spanish/msds-es.asp>
34. ptcl.chem.ox.ac.uk/MSDS/ED/EDTA.html
35. quimica.univalle.edu.co/interes/hojas_seguridad.htm
36. www.anmat.gov.ar
37. www.chemweb.com
38. www.chemistrystore.com/sodiumstearate.htm
39. www.chemicalland21.com/arokorhi/industrialchem/solalc/stearyl.htm
40. www.chinapvp.com/production-1.htm
41. www.cminerals.com/siliconcarbide.html
42. www.fcq.unc.edu.ar/cine/laurilsulfato.htm

43. www.generichem.com/avebe/primojel.htm
44. www.ibiblio.org/herbmed/eclectic/bpc1911/paraffin.html
45. www.intox.org/databank/documents/chemical
46. www.lapiel.com
47. www.netbiochem.com
48. www.panreac.com/esp/catalogo.htm
49. www.pacct.com.tw/sorbitan/span.htm
50. www.pformulate.com/lubricants.htm
51. www.probes.com/handbook/
52. www.omri.org/Gelatin-TAP.pdf
53. www.sci-toys.com/ingredients/
54. www.shenet.se/ravaror/paraben.htm
55. www.spectragalactic.com
56. www.sodiumstearate.com/sodiumstearate.htm
57. www.surfactant.co.kr/surfactants/hlb.html
58. www.rossetti.eti.br
59. www.udec.cl/sqrt/fichastec/1.html#Acetato%20deAmilo
60. www.zenitech.com/documents/hlb_spanish.pdf

GLOSARIO.

1. Acidulante: Sustancia química que se adiciona a una disolución para impartir propiedades acídulas. Ej. Ácido cítrico en jarabes medicados y cremas. (29)
2. Atoxico: Sustancia química que por sus características no presenta riesgos a la salud de quien lo usa o al medio ambiente. (29)
3. Agente surfactante: Denominado también agente tensoactivo; se refiere a cualquier sustancia que al disolverse en el agua o una solución acuosa reduce la tensión superficial o interfásica entre el agua y otro líquido. (29)
4. Antiperspirante: denominado también antitranspirante; sustancia química que ayuda a disminuir la cantidad de sudoración secretada por los poros. (29)
5. Auto-emulsionante: Agente que facilita su emulsión dentro de una mezcla formando una crema o un líquido viscoso homogéneo. (29)
6. Autoignición: Es la temperatura mínima, a presión de una atmósfera, a la que una sustancia en contacto con el aire, arde espontáneamente sin necesidad de una fuente de ignición. A esta temperatura se alcanza la energía de activación suficiente para que se inicie la reacción de combustión. Este parámetro recibe también el nombre de temperatura o punto de autoencendido, temperatura de ignición espontánea o autógena. (29)

7. Balance hidrófilo-lipófilo HLB: es la relación entre los dos grupos opuestos, polar y no polar aplicada a los agentes tensoactivos. (30)
8. Buffer: Llamada también solución tampón; son aquellas sustancias que ante la adición de un ácido o base son capaces de reaccionar oponiendo la parte de componente básica o ácida para mantener fijo el pH. (29)
9. Butilhidroxianisol: agente químico fenólico, soluble en la grasa, antioxidante, fuera de uso por sus propiedades cancerígenas. (29)
10. Butilhidroxitolueno: compuesto fenólico soluble en la grasa, se utiliza para evitar que las grasas y los aceites en alimentos, cosméticos o productos farmacéuticos lleguen a ser rancios con la oxidación. Actualmente fuera de uso por sus propiedades cancerígenas. (29)
11. Cis: Es un arreglo de geometría isométrica que se refieren a la posición que los átomos de hidrógeno tienen alrededor de los enlaces dobles en cadenas carbonadas. Cuando los átomos de hidrógeno se encuentran en el mismo lado de la cadena, éstos se encuentran en la posición "cis". (4)
12. Co-emulsionante: Sustancia química que ayuda a que un líquido de carácter acuoso se suspenda en otro de tipo oleoso, sin ocurra separación de fases. (29)
13. Dextrógiro D(+): Cuando un átomo de carbono está ligado a cuatro grupos diferentes se dice entonces que el carbono es asimétrico: Hay dos configuraciones espaciales posibles de los compuestos que emplean estos carbonos asimétricos, en el espacio son especulares la una

de la otra; estas formas se llaman enantiómeros. Estas dos sustancias, en solución por separado, una desvía un haz monocromático de luz polarizada hacia la izquierda; se dice entonces que el cuerpo es levógiro. La solución del otro isómero desvía el haz hacia la derecha; se dice que es dextrógiro. (4, 13)

14. Delicuescente: Sustancia que tiene la propiedad de atraer la humedad del aire y lentamente convertirse en líquido. (29)
15. Descompone: Es un fenómeno químico, y a partir de una sustancia compuesta (formada por 2 ó más átomos), puedo obtener 2 ó más sustancias con diferentes propiedades. (29)
16. Eflorescente: Sustancia capaz de convertirse total o superficialmente en polvo con pérdida del agua de cristalización o reacción con un componente del aire. (29)
17. Evanescente: Sustancia que en condiciones ambientes es capaz de desvanecerse o esfumarse. (29)
18. Familia: Categoría taxonómica usada en botánica, que agrupa todos los géneros que presentan características comunes. (29)
19. Grado alcohólico: Cantidad de alcohol contenida en una sustancia, determinada en proporción porcentual. (13)
20. Higroscópico: Es la capacidad, de todos los cuerpos orgánicos y algunos inorgánicos, de absorber la humedad de la atmósfera. (4)

21. Humedad de karl fischer: Método utilizado para medición de humedad para sustancias cuyo contenido de agua es considerablemente bajo. (29)
22. Índice de acidez: Es la cantidad de base, expresada en mg de KOH, necesaria para neutralizar 1 gramo de producto. (29)
23. Índice de saponificación: Es la cantidad de base, expresada en mg de KOH, consumida por 1 gramo de producto en la valoración de los componentes de tipo éster, debiéndose considerar que la presencia de aditivos interfiere en la determinación. (13)
24. Índice de yodo: Cantidad de gramos de yodo absorbida por gramo de grasa o aceite. Constituye una medida del grado de insaturación. (29)
25. L(-) Levógiro: Enantiomero que en una sustancia desvía un haz monocromático de luz polarizada hacia la izquierda. (13)
26. Límpido: Adjetivo aplicado a limpio, puro, sin mancha; aplicado en química a las soluciones que no presentan turbidez. (29)
27. Miscible: Propiedad de las sustancias de mezclarse en cualquier proporción y formar una fase homogénea. (29)
28. mol: Denominada también molécula gramo, es la unidad básica del sistema internacional de unidades, equivalente a la cantidad de sustancia de un sistema el cual contiene tantos entes elementales como átomos en 0,012 kg de carbono 12. Cuando se usan moles, la entidad elemental debe especificarse y pueden ser átomos, moléculas, iones, electrones, otras partículas o grupos específicos de tales partículas. (4)

29. Molalidad (m): unidad química para expresar la concentración de una solución en moles de soluto por 1000 gramos de solvente. (29)
30. Molaridad (M): unidad química para expresar la concentración de una solución en moles de soluto por litro de solución. (29)
31. Milipascal (mPas): unidad derivada del Sistema Internacional utilizado para la viscosidad dinámica, de dimensiones gramo por centímetro por segundo; es idéntica al centipoise (cP) (29)
32. Normalidad (N): unidad química para expresar la concentración de una solución en número de equivalentes de soluto por litro de solución. (29)
33. Oleoso: Sustancia con características físicas similares al aceite. (29)
34. Opalescente: Fenómeno luminoso, caracterizado por un reflejo unicolor lechoso, debido a la reflexión de las ondas luminosas sobre las diferentes caras del cristal. (29)
35. Para: Posición descrita en sistema común para hidrocarburos aromáticos disustituidos, que contiene radicales en sus posiciones 1 y 4. (4)
36. Potencial de hidrógeno (pH): logaritmo negativo de la actividad de los iones hidrogeno; $\text{pH} = -\log_{10}[\text{a}_{\text{H}^+}]$. El pH típico se calcula en base a escala de 0 – 14 en solución acuosa, donde soluciones con pH menor a 7 es ácido, soluciones con pH igual a 7 indica neutralidad de la solución y pH mayor a 7 son básicas. (29)

37. Radiación ultravioleta (UV): radiación del espectro electromagnético con longitudes de onda menores que la radiación visible (luz), desde los 400 hasta los 150 nm ⁽²⁹⁾
38. Solute: Es el menor componente de una solución, el cual se observa disuelto por el solvente. ⁽²⁹⁾
39. Solvente: Es un líquido (usualmente el mayor componente de una solución), el cual se usa para disolver un soluto o solutos. ⁽²⁹⁾
40. Termorreversible: Termino aplicado a las sustancias, generalmente geles, que tiene la característica física de recuperar sus condiciones iniciales aplicando calor. ⁽¹⁷⁾
41. Tixotropía: Propiedad que presentan algunos geles de transformarse temporalmente en soles por efecto de la agitación mecánica como agitación. ⁽¹⁷⁾
42. Trans: Se refieren a la posición que los átomos de hidrógeno tienen alrededor de los enlaces dobles de los ácidos grasos. Cuando los átomos de hidrógeno se encuentran en el lado opuesto de la cadena están en la posición "trans". El ácido elaídico es un ejemplo de un "trans". ^(4, 13)

ANEXOS

ANEXO 1.

LISTADO DE EXCIPIENTES Y VEHICULOS NO PATENTADOS.

1. Acacia
2. Aceite de algodón
3. Aceite de maíz
4. Aceite de oliva
5. Aceite de ricino
6. Aceite mineral
7. Acetato de amilo
8. Acetato de butilo
9. Acetato de etilo
10. Acetona
11. Ácido benzoico
12. Ácido bórico
13. Ácido cítrico
14. Ácido esteárico
15. Ácido fórmico
16. Ácido láctico
17. Ácido oleico
18. Ácido p-aminobenzoico
19. Ácido sórbico

20. Agar-agar
21. Agua destilada
22. Agua de hamamelis
23. Agua de rosas
24. Alcohol cetílico
25. Alcohol etílico
26. Alcohol isopropílico
27. Alcohol mirístico
28. Alginato sódico
29. Almidón
30. Amoníaco
31. Bentonita
32. Benzoato de sodio
33. Bicarbonato de sodio
34. Bióxido de titanio
35. Bórax
36. Caolín
37. Carbonato de calcio
38. Carbonato de magnesio
39. Carboximetilcelulosa
40. Cera amarilla de abeja
41. Cera blanca

42. Cera carnauba
43. Cloruro de sodio
44. Colesterol
45. EDTA
46. Esperma de ballena
47. Estearato de butilo
48. Estearato de magnesio
49. Estearato de sodio
50. Estearato de zinc
51. Estearil alcohol
52. Etilglicol
53. Gelatina
54. Glicerina
55. Goma xantan
56. Hidróxido de sodio
57. Hidróxido de potasio
58. Hidroxietilcelulosa
59. Lactosa
60. Lanolina
61. Lanolina anhidra
62. Manitol
63. Manteca de cacao

64. Metilcelulosa
65. Metilparaben
66. Miristato de isopropilo
67. Monoetanolamina
68. Oxido de zinc
69. Palmitato de isopropilo
70. Parafina s3lida
71. Pectina
72. Piroxilina
73. Polietilenglicol 400
74. Polivinilpirrolidona
75. Polivinilpirrolidona K-30
76. Propilenglicol
77. Propilparaben
78. Sacarina
79. Sacarina s3dica
80. Sacarosa
81. Silicona
82. Sorbitol
83. Sodio lauril sulfato
84. Talco
85. Trietanolamina

ANEXO 2.

LISTA DE EXCIPIENTES Y VEHICULOS PATENTADOS.

1. Aerosil 200[®]
2. Carbopol 934[®]
3. Cetiol[®]
4. Cetiol A[®]
5. Cetiol V[®]
6. Comperland 100[®]
7. Comperland KD[®]
8. Cutina GMS[®]
9. Cutina MD[®]
10. Eumulgin C-700[®]
11. Eutanol G[®]
12. Explotab[®]
13. Myritol 318[®]
14. Myrj 52[®]
15. Span 20[®]
16. Span 60[®]
17. Span 80[®]
18. Texapon N-70[®]
19. Tween 20[®]
20. Tween 60[®]
21. Tween 80[®]
22. Veegum-HV[®]

ANEXO 3.

PICTOGRAMAS DE SEGURIDAD PARA SUSTANCIAS QUIMICAS.



O Comburentes.

Sustancias y preparados que en contacto con otros, particularmente con los inflamables, originan una reacción fuertemente exotérmica.



C Corrosivos

Sustancias y preparados que en contacto con los tejidos vivos puedan ejercer sobre ellos una acción destructiva.



E Explosivos

Sustancias y preparados que puedan explosionar bajo el efecto de una llama o que son más sensibles a los choques o a la fricción que el dinitrobenceno.



F+ Extremadamente inflamables

Sustancias y preparados líquidos cuyo punto de inflamación sea inferior a 0° C, y su punto de ebullición inferior o igual a 35° C. Sustancias y preparados

gaseosos que sean inflamables en contacto con el aire a temperatura y presión normales.



F Fácilmente inflamables

Sustancias y preparados sólidos, susceptibles de inflamarse después de un breve contacto con una fuente de ignición y que continúan ardiendo o consumiéndose después de la eliminación de dicha fuente.

Sustancias y preparados líquidos con punto de inflamación inferior a 21 °C, pero que no sean extremadamente inflamables.

Sustancias y preparados susceptibles de calentarse y, finalmente, inflamarse en contacto con el aire a la temperatura ambiente, sin aporte de energía.

Sustancias y preparados que en contacto con el agua o el aire húmedo desprenden gases inflamables en cantidades peligrosas.



F Inflamables

Sustancias y preparados líquidos cuyo punto de inflamación sea igual o superior a 21° C e inferior o igual a 55° C.



Xi Irritantes

Sustancias y preparados no corrosivos que por contacto inmediato, prolongado o repetido con la piel o mucosas puedan provocar una reacción inflamatoria.



T+ Muy tóxicos

Sustancias y preparados que por inhalación, ingestión o penetración cutánea puedan entrañar riesgos extremadamente graves agudos o crónicos e incluso la muerte.



Nx Nocivos

Sustancias y preparados que por inhalación, ingestión o penetración cutánea puedan entrañar riesgos de gravedad limitada.



Peligrosos para el medio ambiente

Sustancias y preparados cuya utilización presenta o puedan presentar riesgos inmediatos o diferidos para el medio ambiente.



T Tóxicos

Sustancias y preparados que por inhalación, ingestión o penetración cutánea puedan entrañar riesgos graves, agudos o crónicos e incluso la muerte. Su criterio de clasificación se establece en el anexo V, parte I-A del Reglamento mencionado.