



# OFICINA ESPAÑOLA DE PATENTES Y MARCAS

**ESPAÑA** 



11) Número de publicación: 2 544 956

51 Int. Cl.:

C11C 1/08 (2006.01) C11B 13/00 (2006.01)

(12)

## TRADUCCIÓN DE PATENTE EUROPEA

**T3** 

- (96) Fecha de presentación y número de la solicitud europea: 21.12.2007 E 07863194 (2)
  (97) Fecha y número de publicación de la concesión europea: 08.07.2015 EP 2126031
- (54) Título: Procedimiento de recuperación de esteroles a partir de una fuente en bruto que contiene ésteres de esterol
- (30) Prioridad:

29.12.2006 US 882611 P 20.12.2007 US 961463

(45) Fecha de publicación y mención en BOPI de la traducción de la patente: **07.09.2015** 

(73) Titular/es:

COGNIS IP MANAGEMENT GMBH (100.0%) HENKELSTR. 67 40589 DÜSSELDORF, DE

(72) Inventor/es:

KANG, SANG I.; FALATEK, JOSEPH J.; THIESEN, BRIAN P. y BICKNELL, KENNETH R.

(74) Agente/Representante:

**CARPINTERO LÓPEZ, Mario** 

### **DESCRIPCIÓN**

Procedimiento de recuperación de esteroles a partir de una fuente en bruto que contiene ésteres de esterol.

#### Referencia cruzada a solicitudes relacionadas

Esta solicitud reivindica prioridad a tenor de 35 USC § 119 de la Solicitud provisional de Estados Unidos No. 60/882.611 presentada el 29 de diciembre 2006, y a tenor de 35 USC § 120 de la Solicitud de Estados Unidos No. 11/961.463, presentada el 20 de diciembre 2007.

#### Antecedentes de la invención

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

Los fitosteroles de origen natural han generado un gran interés en la industria alimentaria funcional puesto que los esteroles vegetales han demostrado reducir los niveles de lipoproteína de baja densidad (LDL) sérica, el denominado colesterol malo, en seres humanos. Los fitosteroles son compuestos vegetales con estructuras químicas similares a la del colesterol. Esta similitud estructural y funcional de los fitosteroles de hecho puede bloquear la absorción del colesterol de origen alimentario hacia el torrente sanguíneo. El resultado es que tanto los fitosteroles como el colesterol de la dieta terminan excretados en forma de materia residual.

El alquitrán de talloil (TOP) es un residuo sin destilar de la destilación del talloil crudo (CTO), que es una mezcla parda oscura de ácidos grasos, colofonia, y compuestos neutros que incluyen fitosteroles, liberados mediante la acidulación de espumas de jabón procedentes del procedimiento alcalino (sulfato), derivado de los procedimientos de reducción a pasta de la madera, que se usan principalmente en la fabricación de papel. Se sabe que el TOP típico tiene el 15 % aproximadamente de esteroles libres y unidos, el 40 % aproximadamente de ácidos grasos y de colofonia libres y unidos, el 10 % aproximadamente de alcoholes de cera (alcoholes C<sub>16-30</sub>) unidos, el 25 % aproximadamente de moléculas pesadas, y el 10 % aproximadamente de otros compuestos de terpenoides, esteroides, y compuestos desconocidos. Un componente importante de la fracción neutra, concentrada en el TOP del CTO, es una clase de compuestos conocidos como fitosteroles, que incluyen el β-sitosterol como componente de esterol principal.

Ha habido un gran interés y esfuerzo en la recuperación de los fitosteroles y de sus derivados de ácidos grasos y otras moléculas biológicamente importantes, que son útiles en particular como suplementos dietéticos y como aditivos alimentarios, para reducir los niveles de colesterol en seres humanos, reduciendo así el riesgo de enfermedad cardiaca, según los estudios clínicos actuales.

Por tanto, el interés y el valor de recuperar fitosteroles a partir de fuentes de TOP se ha incrementado, y la resolución de todos los problemas asociados a la recuperación de fitosterol a partir de TOP ha adquirido un gran interés. Lo más deseable es un procedimiento comercial viable que consiga un alto porcentaje de recuperación de esteroles (es preferible una recuperación superior al 70 %), al tiempo que de forma deseable consiga una pureza de los esteroles de al menos el 98 %.

Durante la recuperación de fitosteroles de alta pureza, se ha comprobado que una clase de moléculas naturales de alcoholes grasos, también conocidos como alcoholes de cera y policosanol, presentes en el TOP, cristalizan simultáneamente con los fitosteroles. El policosanol es una mezcla natural de alcoholes grasos ubicuos en ceras vegetales. La alimentación de TOP que procesamos contiene alcoholes alifáticos habituales en los que hay presentes tres policosanoles importantes, en concreto, 1-dodecosanol, 1-tetracosanol, y 1-hexacosanol.

Como se describe más adelante, la invención aborda este problema y consigue el rendimiento y la pureza deseados de los fitosteroles a partir de TOP que prevalecen sobre alcoholes grasos y otras impurezas no deseables, y describe la fabricación de los ésteres de fitosterol correspondientes usando diferentes reactivos de acilación.

La patente de Estados Unidos número 6.465.665 desvela un procedimiento de obtención, entre otros, de esteroles a partir de TOP en el que el procedimiento consigue purezas de esterol del 95-96 %. Véanse Ejemplos 3 y 4. Esta patente describe un procedimiento continuo para la recuperación de esteroles a partir de mezclas de materia neutra obtenida a partir de espumas de jabón de licor negro de talloil crudo (CTO) o alquitrán de talloil, que comprende como etapas una serie de destilaciones usando una columna de rectificación, un condensador y un calderín de película delgada para así formar una primera a cuarta fracciones que comprenden alcoholes alifáticos de cadena larga, concentrado de esteroles y ésteres, concentrado de esteroles, y ésteres de esterol dependiendo de las fases de destilación. A continuación, se recristalizó la tercera fracción a partir de una mezcla de un disolvente hidrocarbonado, un alcohol alifático de cadena corta, y agua. El residuo del licor madre se recicló como mezcla de materia neutra de la primera alimentación.

El documento EP 1.250.350 B1 describe una estructura cristalina compuesta que comprende un fitosterol o uno de sus derivados y un fitostanol o uno de sus derivados preparados disolviendo un fitosterol o uno de sus derivados esterificados purificados a partir de su fuente y un fitostanol o uno de sus derivados esterificados purificados a partir de su fuente en un disolvente a temperatura ambiente o a una temperatura por encima de temperatura ambiente pero inferior al punto de ebullición del disolvente, enfriando el disolvente para permitir la formación del cristal; y el filtrado y lavado de los cristales formados de esta manera; en el que la estructura tiene una única endotermia

compuesta como se determina usando calorimetría de barrido diferencial.

Sigue siendo deseable proporcionar un procedimiento que consiga niveles de pureza incluso superiores de esteroles recuperados a partir de TOP. Como se describe más adelante, el procedimiento de la presente invención proporciona dichos niveles de pureza superiores deseables de esteroles.

#### 5 Breve sumario de la invención

10

15

20

35

40

50

La invención proporciona un procedimiento para la recuperación de esteroles a partir de una fuente en bruto que contiene esteroles libres y sus ésteres, procedimiento que comprende:

- (a) la saponificación de la fuente en bruto que contiene ésteres de esterol para formar esteroles libres;
- (b) la extracción de los esteroles libres de (a) con un disolvente orgánico para dar un extracto de un concentrado de esterol crudo que contiene entre el 70 y el 80 % en peso aproximadamente de esteroles y ácidos grasos;
- (c) la eliminación de los alcoholes grasos presentes en el extracto hasta que quede una cantidad de alcoholes grasos del 7 % o inferior en el extracto;
- (d) la cristalización del extracto de (c) con una mezcla disolvente de un disolvente hidrocarbonado  $C_1$ - $C_{10}$  presente en una cantidad del 60 al 99 % en peso aproximadamente de la mezcla, un alcanol inferior  $C_1$ - $C_{10}$  presente en una cantidad del 0,1 al 20 % en peso aproximadamente de la mezcla, y agua presente en una cantidad del 0,1 al 20 % en peso aproximadamente de la mezcla, para formar esteroles cristalizados; y
- (e) la recuperación de los esteroles cristalizados de (d) a una pureza de al menos o superior al 98 %.

Otra realización de la invención se refiere a la esterificación de los esteroles cristalizados obtenidos mediante el procedimiento de la invención en ésteres de esterol con un agente de acilación para producir ésteres de esterol con una pureza superior al 98 % aproximadamente.

Otro aspecto de la invención es que el concentrado de esterol crudo obtenido mediante la etapa de extracción de la presente invención se puede tratar posteriormente mediante cristalización o destilación y cristalización.

En una realización de la invención, la fuente en bruto que contiene ésteres de esterol, a partir de la cual se obtienen los esteroles deseados, es TOP, que es el residuo sin destilar obtenido del procedimiento de destilación de CTO.

Por medio de la invención, se obtienen esteroles, en particular β-sitosterol, con rendimientos de o superiores al 70 % y de una pureza de al menos el 98 %, preferentemente una pureza superior al 98,5 % en forma cristalina. Los esteroles obtenidos por medio de la presente invención se pueden esterificar en ésteres de esterol para su uso como suplementos de la dieta y como aditivos en productos alimentarios y bebidas.

## Descripción detallada de la invención

30 El término "alta pureza" como se usa en este documento se debe entender que engloba una pureza de esterol conseguida por medio del procedimiento de la presente invención de al menos el 98 % y preferentemente superior al 98,5 %.

La fracción de TOP que contiene los ésteres de esterol se somete a saponificación, saponificación que hidroliza los ésteres de esterol y otros derivados de esterol a esteroles y sales de sodio de ácidos grasos y de ácidos de colofonia. La fracción saponificada a continuación se puede extraer con un disolvente orgánico para así formar las fases acuosas y orgánicas. La extracción del disolvente se puede realizar una o más veces, como se desee, para maximizar la recuperación de esterol. La extracción se puede realizar a una temperatura de entre 50 °C y 80 °C aproximadamente.

Un disolvente adecuado para la extracción se puede seleccionar entre disolventes orgánicos inmiscibles con el agua tales como hexano, heptano, acetato de etilo, dicloruro de etileno (EDC), y sus mezclas. El disolvente preferido es EDC.

Las fases orgánicas resultantes, que contienen los esteroles, a continuación se pueden combinar y concentrar, para así obtener un concentrado de esterol crudo (TOP-SC) del 25 al 40 % en peso aproximadamente de concentración de esterol, normalmente el 35 % aproximadamente, con AV de 3,6 y SV de 17,7.

45 En una realización de la invención, el TOP-SC se puede someter a dos etapas de cristalización por separado.

El TOP-SC se puede someter a una primera cristalización con un disolvente, preferentemente dicloruro de etileno, para conseguir una fracción de esterol con una pureza de esterol del 70 al 80 % aproximadamente.

Los esteroles cristalizados obtenidos a partir del TOP-SC contienen el 5-15 % de alcoholes grasos aproximadamente, normalmente el 10 % aproximadamente, que a continuación se pueden tratar adicionalmente mediante destilación simple o fraccionada para eliminar la mezcla de alcoholes grasos en forma de destilados ligeros, dando lugar a un residuo de esterol crudo con una concentración de esterol del 85-95 %. Preferentemente, los alcoholes grasos se eliminan hasta que quede una cantidad del 7 % o inferior en el residuo de esterol.

Para conseguir una pureza de al menos o superior al 98 %, los esteroles residuales se pueden cristalizar con una mezcla disolvente de un disolvente hidrocarbonado  $C_1$ - $C_{10}$ , un alcanol inferior  $C_1$ - $C_{10}$ , y agua a una temperatura de entre 50 °C y 70 °C aproximadamente. Relaciones ponderales adecuadas de los componentes de la mezcla disolvente para la cristalización de los esteroles pueden oscilar entre el 60 y el 99,8 % en peso aproximadamente del hidrocarburo, del 0,1 al 20 % en peso aproximadamente del alcanol inferior, y del 0,1 al 20 % en peso aproximadamente de agua.

Relaciones ponderales de la mezcla disolvente adecuadas en particular pueden ser, por ejemplo, del 80 al 98 % aproximadamente de disolvente hidrocarbonado, del 1 al 10 % aproximadamente de alcanol  $C_1$  a  $C_6$ , y del 1 al 10 % aproximadamente de agua.

El disolvente hidrocarbonado puede ser un hidrocarburo de cadena lineal o ramificada de entre 1 y 10 átomos de carbono. Para su uso en la invención es adecuado en particular el heptano, incluyendo una mezcla de heptanos C<sub>7</sub>H<sub>16</sub> lineales y ramificados.

El alcanol inferior de la mezcla disolvente puede ser un alcanol C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>, preferentemente metanol.

Así, los disolventes adecuados en particular y sus relaciones ponderales de la mezcla disolvente para su uso en la invención para la cristalización de los esteroles hasta una pureza de al menos el 98 % pueden estar comprendidos del 80 al 99 % aproximadamente de heptano, del 0,5 al 10 % aproximadamente de metanol, y del 0,5 al 10 % aproximadamente de agua.

Otros ejemplos no limitantes de disolventes adecuados para su uso en la invención pueden incluir n-propanol, isopropanol, acetona, MEK, acetato de etilo, ciclohexano, etanol, y sus mezclas con agua.

- Los esteroles residuales después de la reducción de los destilados ligeros se disuelven en heptanos a temperatura elevada (55-75 °C). Después de la formación de una solución de esterol homogénea, se añade el metanol acuoso (0,1-10 % en peso) con agitación para precipitar los esteroles en los disolventes mixtos. La solución caliente se enfría hasta una temperatura de 20 °C a 25 °C aproximadamente con agitación, para promover la cristalización de los esteroles.
- La cantidad de disolvente a esteroles puede oscilar entre el 400 y el 1200 % en peso aproximadamente de la cantidad de esteroles, preferentemente del 500 al 700 % en peso aproximadamente.

Los cristales de esterol se pueden aislar filtrando y lavando, por ejemplo, con heptanos. El lavado de los cristales de esterol también se puede realizar con una mezcla de heptanos/metanol/agua.

Otra realización de la invención se refiere a la destilación de la fracción TOP-SC para obtener un concentrado de esterol intermedio (TOP-SCD) del 40 al 70 % en peso aproximadamente de esteroles, cuya destilación elimina los destilados pesados, que se considera que son ácidos grasos y/o ácidos de colofonia oligomerizados y compuestos de cera.

Los esteroles crudos se pueden destilar en un procedimiento en dos fases. En la primera etapa, se puede utilizar una columna de fraccionamiento y un evaporador de película continua como calderín. La fracción inferior en ebullición (hasta el 20 % de la alimentación) se puede eliminar mediante fraccionamiento al vacío. En una segunda etapa, el residuo de la primera etapa se puede destilar en un evaporador de camino corto al vacío de < 100 Pa para formar una fracción de esterol purificada para su cristalización. La fracción destilada es > 90 % de la alimentación.

La fracción destilada de TOP-SCD obtenida como se ha descrito anteriormente a continuación se puede tratar para cristalizar los esteroles a fin de recuperar con un alto rendimiento y una alta pureza mediante una mezcla disolvente de hidrocarburo, alcanol inferior, y aqua, como se ha descrito anteriormente.

Por medio de la presente invención se pueden obtener esteroles, en particular β-sitosterol, con rendimientos de al menos el 70 % y una pureza de al menos el 98 %, preferentemente superior al 98,5 % a partir de una fuente en bruto que contiene ésteres de esterol. En particular, los esteroles con el rendimiento y la pureza descritos anteriormente se pueden obtener a partir de la fracción de TOP de CTO obtenida de los procedimientos de reducción a pasta de la madera.

Los esteroles obtenidos por medio de la presente invención a partir de TOP a continuación se pueden convertir en los ésteres de fitosterol correspondientes usando reactivos de acilación tales como ácidos grasos, anhídridos de ácidos grasos, y haluros de ácidos grasos, agentes de acilación que son muy conocidos en la técnica y que se pueden seleccionar de acuerdo con el éster de esterol deseado. Los ésteres de esterol correspondiente son adecuados para su uso en suplementos dietéticos y como aditivos de productos alimentarios y bebidas.

## Realización preferida del procedimiento de la invención

35

40

45

50

La presente invención prevé la recuperación de fitosteroles de TOP, normalmente a partir de fuentes en las que los esteroles están mayoritariamente unidos a una mezcla de compuestos grasos y de colofonia. Los ésteres de esterol y otros derivados funcionales pueden estar saponificados en un metanol acuoso muy alcalino, que produce un pH de

> 12 al final de la saponificación. A continuación se pueden extraer los compuestos neutros con EDC, incluyendo los esteroles presentes en la solución de jabón resultante, y su concentrado se cristaliza para proporcionar esteroles crudos con una pureza de los esteroles del 70-80 %. A continuación los esteroles crudos se pueden destilar en un procedimiento en dos fases para obtener una fracción intermedia. En la primera etapa, que comprende una columna de fraccionamiento y un evaporador de película continua como calderín, se puede eliminar una fracción inferior en ebullición (hasta el 20 % de la alimentación) mediante fraccionamiento al vacío. En una segunda etapa, el residuo de la primera etapa se puede destilar en un evaporador de camino corto al vacío de < 100 Pa para formar una fracción de esterol purificada para su cristalización. La fracción destilada es > 90 % de la alimentación. El destilado (o G100) a continuación se puede disolver a 60-70 °C en un alcano, preferentemente una mezcla de hexanos y heptanos, y se mezcla con metanol acuoso en el que la cantidad de metanol y agua oscila entre el 0-3 % de la cantidad del alcano, preferentemente el 1,5 % de metanol y el 1,5 % de agua. A continuación la mezcla se puede enfriar a 20-30 °C aproximadamente. Para mejorar su pureza y color, la pasta del filtro se puede lavar con una cantidad adecuada de mezcla de alcano/metanol/agua, seguido del secado de las pastas de esterol. Las pastas de esterol tienen una pureza de esterol > 98,5 % como producto final.

Los siguientes ejemplos son ilustrativos de la presente invención y no se deben interpretar de ninguna forma como una limitación del ámbito de la presente invención.

#### Ejemplo 1: Recuperación de esterol de TOP

10

15

20

25

30

35

40

45

50

**A. Concentrado de esterol de TOP (TOP-SC):** Se saponificó alquitrán de talloil (326,7 g; 94,7 SV, 34,8 AV y 14,27 % de esteroles en % en peso) con un 50 % de sosa cáustica (67,9 g) en metanol acuoso al 50 % a 85 °C durante 1,5 h con agitación en un reactor con camisa de 2 l. A la mezcla se le añadió agua blanda (330 g), y la mezcla resultante se extrajo con dicloruro de etileno (EDC, 900 ml x 4) a 60-65 °C. Las capas de EDC combinadas se transfirieron a un matraz de fondo redondo y se concentraron al vacío para obtener esteroles crudos (116,8 g). El análisis por GC mostró que el concentrado de esterol crudo tenía el 33,9 % con el siguiente perfil de esterol: brasicasterol, 0,27; campesterol, 2,59; ergostanol, 0,52; estigmasterol, 0,38; β-sitosterol, 26,43; estigmastanol, 3,70 (%). Los alcoholes de cera principales como impurezas son el 0,97 % de C<sub>22</sub>-OH, el 6,27 % de C<sub>24</sub>-OH, y el 1,80 % de C<sub>26</sub>-OH.

**B. Cristalización de concentrado de esterol:** Se disolvió concentrado de esterol (114,8 g) en EDC (201,8 g) y se calentó a 80 °C para su disolución completa. A continuación, la mezcla se trató con metanol acuoso (4,84 g). La solución resultante se mantuvo en un refrigerador durante unas pocas horas a toda la noche. Los sólidos de esterol se filtraron en un embudo Büchner, y se lavaron cuidadosamente con EDC frío a 0-5 °C. La pasta de esterol húmeda se puso en un horno de vacío y se secó para dar 41,87 g de esteroles de TOP crudos (Generol<sup>®</sup> 400), que tienen una pureza de esterol que oscila entre el 70-80 % con AV de 1,3 y SV de 3,3. Había presente alcoholes de cera de alcoholes C<sub>22</sub>, C<sub>24</sub> y C<sub>26</sub> a unos niveles del 0,77 %, 6,18 % y 2,43 %, respectivamente.

**C. Cristalización de G400**: Se cargaron heptanos (100,0 g) en un cristalizador de laboratorio de doble camisa. Se añadieron esteroles de TOP crudos con una pureza del 70 al 90 %, para preparar una solución del 10-20 %, preferentemente del 12 %. La temperatura se incrementó hasta 60-65 °C con agitación. Una vez que los esteroles se disolvieron, la solución se mantuvo a la misma temperatura durante 10 minutos para asegurar la homogeneidad de la solución de esterol en heptanos. A continuación, se añadió una mezcla de MeOH y agua (1/1, p/p) en el intervalo del 0,1-5,0 % de los disolventes totales de heptanos/MeOH/agua a 60-65 °C. Una relación preferida de heptanos/metanol/agua es (92-99)/(0,5-4,0)/(0,5-4,0) en % en peso. La mezcla resultante se enfrió a 25 °C a una velocidad de 2 °C/min, y la suspensión de esteroles se mantuvo durante 5 minutos a la misma temperatura. La suspensión de esterol se filtró al vacío (500-700 mm de Hg), y la pasta se aclaró con heptanos. La pasta se transfirió a un plato de cristal para secar a 60-70 °C (200-400 Pa) durante 5-10 horas. El análisis por GC de los esteroles secos mostraba una pureza del 86,7 % (6,3 %, campesterol; 1,0 %, ergostanol; 1,0 %, estigmasterol; 69,5 %, β-sitosterol; 9,0 %, estigmastanol) con cerca del 10 % de alcoholes de cera como la principal clase de impurezas.

**D. Destilación de G400**: Para reducir los alcoholes de cera, se destiló Generol<sup>®</sup> 400 para obtener una fracción intermedia eliminando una fracción anterior y una fracción residual.

La Tabla 1 muestra cuatro fracciones intermedias de G400 (2ª columna) con las diferentes fracción anterior y fracciones residuales y los resultados (última columna) de su cristalización en el sistema de heptanos/metanol/agua mencionado anteriormente. La fracción residual de Destilado IV dio la pureza de esterol más alta, lo que sugiere que la fracción anterior profunda (23,5 %) redujo el nivel de alcoholes de cera.

Tabla 1: Fracciones residuales de destilaciones de Generol® 400

	g/100 g de alimentación			% de esteroles		
	Fracción anterior	Fracción intermedia	Fracción residuales	Fracción anterior	Fracción intermedia	Fracción residuales
Destilado I	11,36	78,9	9,75	58,72 %	87,31 %	32,13 %
Destilado II	12,6	76,83	10,57	59,64 %	89,07 %	43,26 %
Destilado III	15,01	74,65	10,33	61,16 %	85,77 %	33,05 %
Destilado IV	23,49	69,34	7,16	73,11 %	88,86 %	34,94 %

## (continuación)

	(	Pureza			
	Fracción anterior	Fracción intermedia	Fracción residual	Total	Procedimiento de GC
Destilado I	6,67	68,89	3,13	78,69	97,71 %
Destilado II	7,51	68,43	4,57	80,52	97,65 %
Destilado III	9,18	64,03	3,41	76,62	98,68 %
Destilado IV	17,17	61,62	2,50	81,29	99,32 %

**E. Efecto de la concentración de alcohol de cera sobre la pureza del esterol final:** 1-docosanol n-C<sub>22</sub>H<sub>45</sub>OH (Aldrich), seleccionado como compuesto modelo para los alcoholes de cera totales de C<sub>18-30</sub>-OH, se enriqueció con un producto de esterol puro (> 99 %) en una cantidad que varía entre el 6-10 % como se muestra en la Tabla 2. El efecto de la concentración de 1-docosanol presente en la alimentación sobre la pureza de los esteroles cristalizados se resume en la Tabla 2, lo que demuestra que una cantidad inferior o igual al 7 % del alcohol graso proporciona resultados satisfactorios con esteroles de alta pureza (> 98,5 %) y menos del 0,2 % de alcoholes grasos. La última columna de la Tabla 2 indica la temperatura final de la cristalización tal como se describe en el Ejemplo 1C, lo que sugiere que la temperatura de cristalización final influyó en la pureza de esterol del producto final. Se encontró que el mantenimiento de la solución de cristalización durante un período prolongado o a una temperatura inferior provocaba que los alcoholes grasos precipitasen, reduciendo la pureza global de esterol.

Tabla 2. El efecto de la concentración del alcohol de cera sobre la pureza del esterol

% de 1-Docosanol	Producto cris	Temperatura Final	
	Purezas de esterol	1-Docosanol	°C
10,0	94,81	4,16	27
8,0	98,05	0,96	27
7,0	98,99	0,19	30
6,0	98,99	0,1	27

15 En base en los resultados de la Tabla 2, el sistema disolvente de cristalización actual de heptanos/metanol/agua, sería adecuada una alimentación con < 7 % de alcoholes grasos para la cristalización para conseguir esteroles de alta pureza.

La composición típica de los esteroles cristalinos producidos mediante el procedimiento actual tiene el siguiente perfil de esterol:

Producto cristalizado final (Generol® 867F)				
Esteroles totales	% de área	min 99,0		
Colesterol	% de área	0,0-1,0		
Brasicasterol	% de área	0,0-2,0		
Campesterol	% de área	0,0-15,0		
Campestanol	% de área	0,0-5,0		
Estigmasterol	% de área	0,0-2,0		
β-Sitosterol	% de área	60,0-85,0		
β-Sitostanol	% de área	0,0-15,0		
Δ-Avenasterol	% de área	0,0-2,0		
Otros esteroles	% de área	0,0-5,0		

20

5

10

"Otros esteroles" son la suma de colestanol, 24-metilencolesterol,  $\Delta 7$ -campesterol,  $\Delta 5,23$ -estigmastadienol, clerosterol y  $\Delta 4,24$ -estigmasatdienol.

- E. Ésteres de esterol: En la esterificación de esteroles se deben utilizar tres agentes de acilación a-c;
  - a: ácido oleico (o ácidos grasos)

## ES 2 544 956 T3

**b**: anhídrido oleico (o anhídridos de ácidos grasos) c: cloruro de oleilo (o cloruros de acilo grasos)

10

- F.a. Esterificación con ácido oleico (o ácidos grasos  $C_{2-30}$ ): Esteroles cristalinos con > 98,5 % de pureza se tratan con 1,0-1,5 moles de ácido oleico (o ácidos grasos C2-30) a 120-300 °C, preferentemente 180-250 °C, mientras se elimina el aqua como subproducto al vacío, preferentemente a 1,333-1333 Pa, para para preparar oleato de esterol de alta pureza o ésteres grasos (> 98,5 %).
- F.b. Esterificación con anhídrido oleico (o anhídridos de ácido graso C<sub>2-30</sub>): Esteroles cristalinos con > 98,5 % de pureza se tratan con 0,5-0,75 moles de anhídrido oleico (o anhídridos de ácido graso C2-30) a 100-300 °C, preferentemente a 150-180 °C, mientras se forma ácido oleico (o ácidos grasos) como subproducto, que se hace reaccionar adicionalmente para completar la esterificación a temperaturas elevadas tales como 180 a 250 ºC a 1,333-1333 Pa, para proporcionar un oleato de esterol de alta pureza o ésteres grasos (> 98,5 %).
- F.c. Esterificación con anhídrido oleico (o anhídridos de ácidos grasos C2:30): Esteroles cristalinos con > 98,5 % de pureza se tratan con 1,0-1,5 moles de cloruro de oleilo (o cloruros de ácidos grasos C<sub>2-30</sub>) a 100-300 °C, preferentemente a 120-180 °C, mientras se elimina el HCl como subproducto al vacío, preferentemente a 1,333-1333 Pa, para proporcionar un oleato de esterol de alta pureza o ésteres grasos (> 98,5 %).
- 15

#### **REIVINDICACIONES**

- 1. Un procedimiento de recuperación de esteroles a partir de una fuente en bruto que contiene esteroles libres y sus ésteres, procedimiento que comprende:
  - (a) la saponificación de la fuente en bruto que contiene ésteres de esterol para formar esteroles libres;
  - (b) la extracción de los esteroles libres de (a) con un disolvente orgánico para dar un extracto de un concentrado de esterol en bruto que contiene entre el 70 y el 80 % en peso aproximadamente de esteroles y ácidos grasos;
  - (c) la eliminación de los alcoholes grasos presentes en el extracto hasta que quede una cantidad de alcoholes grasos del 7 % o inferior en el extracto;
  - (d) la cristalización del extracto de (c) con una mezcla disolvente de un disolvente hidrocarbonado C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub> presente en una cantidad del 60 al 99 % en peso aproximadamente de la mezcla, un alcanol C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub> presente en una cantidad del 0,1 al 20 % en peso aproximadamente de la mezcla, y agua presente en una cantidad del 0,1 al 20 % en peso aproximadamente de la mezcla, para formar esteroles cristalizados; y
    - (e) la recuperación de los esteroles cristalizados de (d) a una pureza de al menos o superior al 98 %.
- 2. El procedimiento de la reivindicación 1 en el que los alcoholes grasos se eliminan por destilación.
- 3. El procedimiento de la reivindicación 1 en el que la mezcla disolvente de (d) es del 80 al 98 % aproximadamente del disolvente hidrocarbonado, del 1 al 10 % en peso aproximadamente del alcanol C<sub>1</sub> a C<sub>10</sub>, y del 1 al 10 % en peso aproximadamente de agua.
  - 4. El procedimiento de la reivindicación 3 en el que el disolvente hidrocarbonado está comprendido de una mezcla de hexanos y heptanos.
- 5. El procedimiento de la reivindicación 3 en el que el alcanol C<sub>1</sub> a C<sub>10</sub> es metanol.

5

10

- 6. El procedimiento de la reivindicación 1 en el que el disolvente orgánico de (b) es dicloruro de etileno.
- 7. El procedimiento de la reivindicación 1 en el que la cristalización se realiza a una temperatura de entre 50 y 70 °C aproximadamente.
- 8. El procedimiento de la reivindicación 1 que además comprende la esterificación de los esteroles cristalizados de (e) con un agente de acilación para formar ésteres de esterol.
  - 9. El procedimiento de la reivindicación 1 en el que los esteroles cristalizados se recuperan con un rendimiento de al menos el 70 % aproximadamente y una pureza de al menos el 98 % aproximadamente.
  - 10. El procedimiento de la reivindicación 1 en el que los esteroles cristalizados se recuperan con una pureza superior al 98,5 %.
- 30 11. El procedimiento de la reivindicación 9 en el que los esteroles cristalizados se esterifican con un agente de acilación para formar ésteres de esterol.