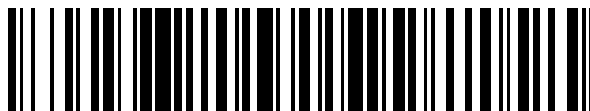


19



OFICINA ESPAÑOLA DE  
PATENTES Y MARCAS

ESPAÑA



11 Número de publicación: **2 598 250**

21 Número de solicitud: 201530919

51 Int. Cl.:

**C07D 233/64** (2006.01)

**A61K 31/4172** (2006.01)

12

SOLICITUD DE PATENTE

A2

22 Fecha de presentación:

**26.06.2015**

43 Fecha de publicación de la solicitud:

**26.01.2017**

71 Solicitantes:

**CONSEJO SUPERIOR DE INVESTIGACIONES  
CIENTÍFICAS (CSIC) (100.0%)**

**C/ Serrano, 117  
28006 Madrid ES**

72 Inventor/es:

**PÉREZ MUÑOZ, Lourdes;  
PINAZO GASSOL, Aurora y  
BUSTELO PACHO, Marta**

74 Agente/Representante:

**PONS ARIÑO, Ángel**

54 Título: **TENSIOSACTIVOS CATIÓNICOS DERIVADOS DEL AMINOÁCIDO HISTIDINA**

57 Resumen:

Tensioactivos catiónicos derivados del aminoácido histidina.

La presente invención se refiere a unos compuestos derivados del aminoácido histidina, además de sus composiciones farmacéuticas, cosméticas, detergentes, alimentarias o agroalimentarias y sus usos como tensioactivos.

ES 2 598 250 A2

**Tensiactivos catiónicos derivados del aminoácido histidina**

**DESCRIPCIÓN**

5 La presente invención se refiere a unos compuestos derivados del aminoácido histidina y sus usos como tensioactivos, con actividad antimicrobiana.

**ESTADO DE LA TÉCNICA**

10 Los tensioactivos constituyen la más amplia gama de productos químicos utilizados a nivel industrial como agentes de limpieza en jabones y detergentes, así como en formulaciones de cosméticos, fármacos, productos alimentarios y en procesos industriales como la petroquímica, cromatografía, análisis de suelos, catálisis, etc. Son sustancias que tienden a disminuir la tensión superficial o interfacial de una interfase  
15 (normalmente aire-agua o grasa-agua), al concentrarse en la superficie e interfase de una solución acuosa modificando las propiedades de la superficie.

Los tensioactivos derivados de aminoácido son compuestos de elevado interés debido a su multifuncionalidad e inocuidad. Estas características han sido las responsables  
20 de que en los últimos años se haya llevado a cabo la síntesis y estudio de propiedades de una gran variedad de tensioactivos de este tipo, de carácter iónico, catiónico, no iónico y anfótero.

La combinación de péptidos o aminoácidos polares en la región hidrofílica y de cadenas hidrocarbonadas de longitud variable (de 8 a 16 átomos de carbono) para  
25 formar compuestos con estructuras anfifílicas ha dado lugar a moléculas con elevada capacidad tensioactiva (Gizzi, P., et al., 2009 *Eur. J. Org. Chem.* 3953-3963). La amplia diversidad de estructuras con aminoácidos o péptidos y la variedad de residuos grasos presentes en su estructura explican su multiplicidad estructural y sus diferentes  
30 propiedades fisicoquímicas y biológicas.

Por tanto, es de interés la búsqueda de tensioactivos derivados de aminoácido útiles para aplicaciones cosméticas, farmacéuticas o alimentarias.

## DESCRIPCIÓN DE LA INVENCÓN

La presente invención proporciona nuevos compuestos con carácter anfífilo y catiónico derivados del aminoácido histidina.

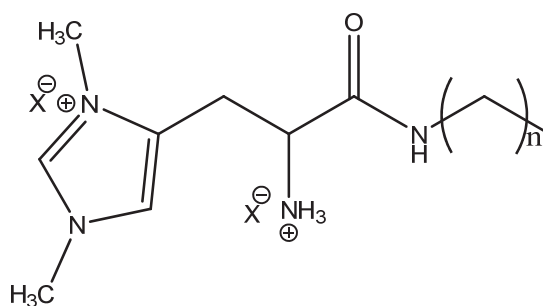
5

Estos compuestos, por poseer en su estructura un grupo amino protonado y un grupo de amonio cuaternario, tienen carácter dicatiónico dependiendo del pH del medio en el que se encuentren disueltos. Han sido diseñados para ser utilizados en la industria alimentaria, farmacéutica y cosmética como agentes de superficie con capacidad para autoagregarse y con propiedades fisicoquímicas de adsorción y antimicrobianas. Presentan actividad frente a bacterias Gram positivas, Gram negativas y hongos. Debido a que proceden de productos naturales estos compuestos presentan un perfil más adecuado en comparación con otros compuestos anfífilos catiónicos comerciales debido a su biocompatibilidad, biodegradabilidad, y lo más importante, reducida toxicidad.

10

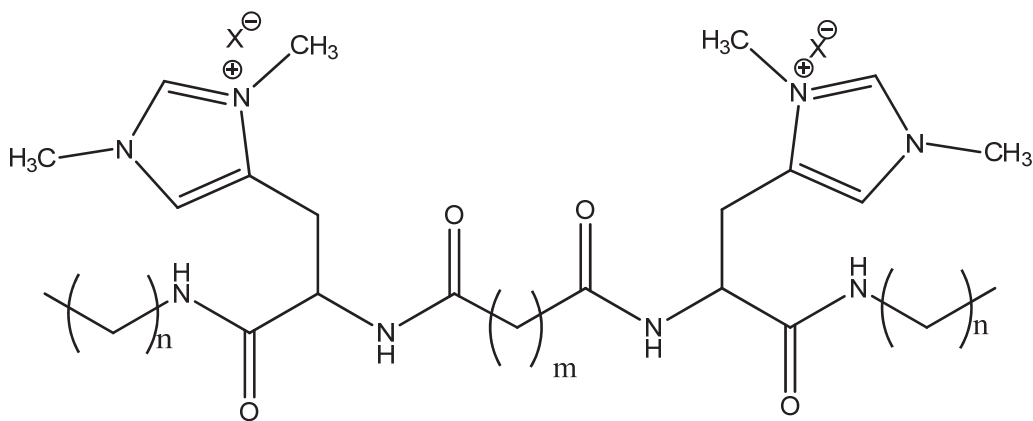
15

Por tanto, un primer aspecto de la presente invención se refiere a un compuesto de fórmula general (I) o (II)



(I)

20



(II)

donde: n es un valor entero de 9 a 15;

m es un valor entero de 2 a 6; y

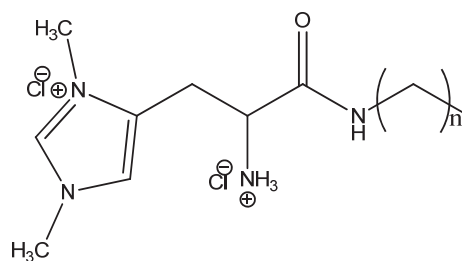
X<sup>-</sup> es un contraión.

5 El contraión (X<sup>-</sup>) es cualquier anión conocido por un experto en la materia y preferiblemente se puede seleccionar de la lista que comprende un halogenuro, CF<sub>3</sub>SO<sub>3</sub><sup>-</sup>, ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>, CF<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>, más preferiblemente el contraión es F<sup>-</sup>, Cl<sup>-</sup>, Br<sup>-</sup> o I<sup>-</sup> y más preferiblemente es Cl<sup>-</sup>.

10 En una realización preferida de los compuestos de fórmula (II) m es 3, 4 o 5, más preferiblemente m es 3.

En una realización más preferida de los compuestos de fórmula (I), X<sup>-</sup> es cloruro y tienen la fórmula (I)

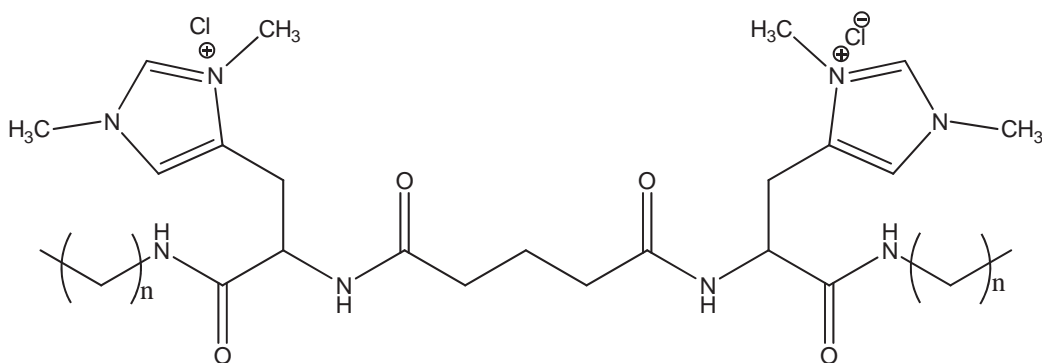
15



(I)

y de los compuestos de fórmula (II), X<sup>-</sup> es cloruro y m es 3, y los compuestos tienen la siguiente fórmula (II)

20



(II)

25 Los compuestos de fórmula (I) son de estructura lineal, con una cadena grasa y los compuestos de fórmula (II) son de estructura geminal, con dos cadenas grasas. En

ambos la parte hidrófila está formada por el aminoácido histidina en la que los dos nitrógenos del anillo imidazolio han sido metilados, y la parte hidrófoba está constituida por una amina grasa unida al grupo carboxilo del aminoácido mediante un enlace amida.

5

Los compuestos de fórmula (I) están formados por un grupo polar consistente en una histidina con el grupo imidazolio dimetilado y con el grupo alfa-amino libre en forma de clorhidrato y un grupo no polar formado por una cadena grasa. Estos compuestos poseen dos cargas catiónicas una situada en el anillo imidazolio y otra sobre el grupo  $\alpha$ -amino protonado del aminoácido. La presencia de la carga catiónica sobre el grupo  $\alpha$ -amino depende del pH del medio en el que se disuelvan los compuestos.

10

Los compuestos de fórmula (II) son dímeros de los de fórmula (I). Estos compuestos reúnen simultáneamente en la misma molécula dos grupos polares y dos grupos no polares unidos entre sí a través de una cadena espaciadora del tipo alquildiamino. Estructuralmente son compuestos simétricos y contienen en la misma molécula dos cadenas hidrocarbonadas saturadas.

15

En una realización preferida de los compuestos de fórmula (I) o (II), n es 9, 11, 13 o 15.

20

Todos los compuestos pertenecientes a ambas familias, fórmula (I) o (II), forman cristales líquidos a altas concentraciones dependiendo de la temperatura el tipo de cristal. A más bajas concentraciones estos compuestos se agregan formando micelas, vesículas/liposomas y geles estructurados.

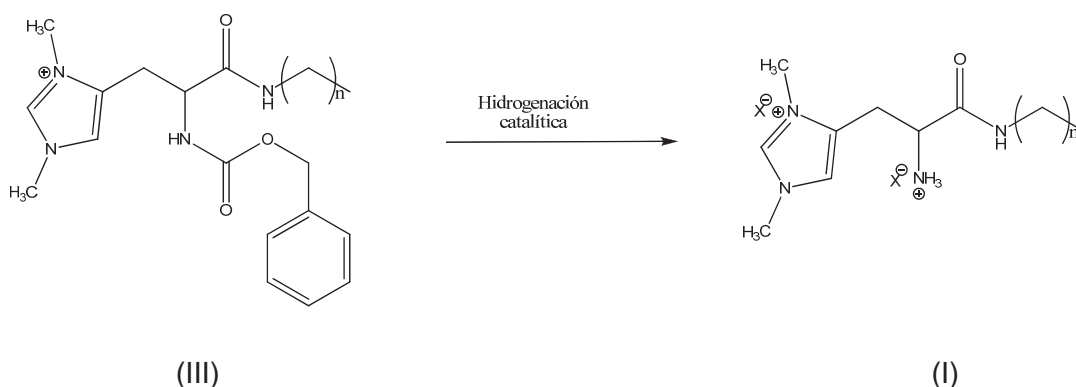
25

Por tanto, los compuestos de fórmula (I) o (II) son capaces de formar agregados supramoleculares de tipo micelas, vesículas/liposomas, geles, cristales líquidos, emulsiones y microemulsiones en sistemas binarios, ternarios, cuaternarios, cuya tecnología es aplicable a muchos campos industriales, como por ejemplo y sin limitarse a la biorremediación, agricultura, detergentes, cosmética, farmacéutica o alimentación.

30

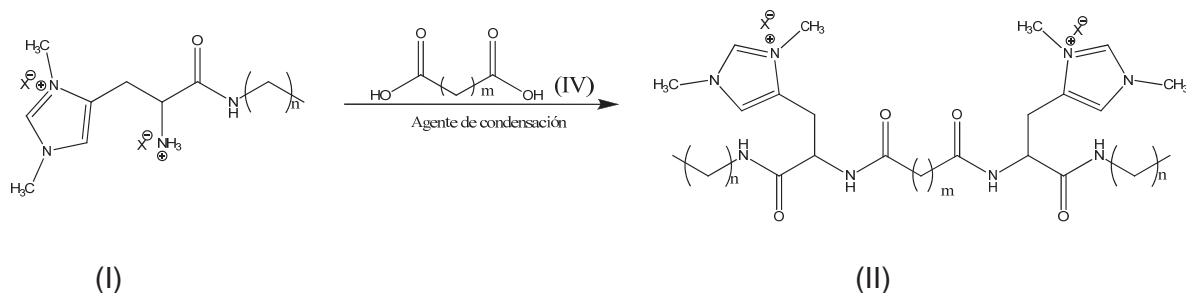
Otro aspecto de la presente invención se refiere al procedimiento de obtención de compuesto de fórmula (I) que comprende la hidrogenación catalítica de un compuesto de fórmula (III):

35



Donde n y X<sup>-</sup> está definido anteriormente.

- 5 Otro aspecto de la presente invención se refiere al procedimiento de obtención de compuesto de fórmula (II) que comprende la reacción de condensación de un compuesto de fórmula (I) con un diácido de fórmula (IV) junto con un agente de condensación:



donde: m, n y X<sup>-</sup> está definido anteriormente.

15 Cómo agente de condensación se puede utilizar cualquier conocido por un experto en la materia para las reacciones de condensación, como por ejemplo el hexafluorato de benzotriazol-N-oxi-tris(dimetilamino) fosfonio (BOP) o la dicitclohexilcarbodiimida (DCC).

20 Otro aspecto de la presente invención se refiere a una composición que comprende al menos un compuesto de fórmula general (I) o (II). Esta composición puede ser cosmética, detergente, farmacéutica, alimentaria o agroalimentaria.

Dependiendo de la aplicación, la composición puede estar en forma de polvo, pasta, emulsión o suspensión acuosa.

25

Otro aspecto de la presente invención se refiere al uso de los compuestos de fórmula (I) o (II) como agentes tensioactivos y/o antimicrobianos, más preferiblemente estos compuestos presentan actividad antimicrobiana frente a bacterias Gram positiva y Gran negativa.

5

En una realización más preferida, los compuestos de fórmula (I) presentan actividad antimicrobiana frente a bacterias Gram positiva y Gram negativas, más preferiblemente frente a Gram positivas y más preferiblemente el compuesto de fórmula (I) cuando n es 13. Además, preferiblemente los compuestos de fórmula (I) cuando n es 13 presentan actividad antimicrobiana frente a hongos y levaduras y cuando n es 11, 13 y 15 presentan actividad antimicrobiana frente a levaduras, más preferiblemente frente a *Candida albicans*.

10

En otra realización más preferida, los compuestos de fórmula (II) cuando n es 9 presentan actividad antimicrobiana frente a bacterias Gram positiva y Gran negativa, cuando n es 11, 13 o 15 presentan actividad antimicrobiana frente a bacterias Gram positiva. Además, preferiblemente los compuestos de fórmula (II) cuando n es 9 presentan actividad antimicrobiana frente a hongos y levaduras, y cuando n es 11, 13 o 15 presentan actividad antimicrobiana frente levaduras, más preferiblemente frente a *Candida albicans*.

15

20

Otro aspecto de la presente invención se refiere al uso de los compuestos de fórmula (I) o (II) como vehículos de moléculas, preferiblemente éstas moléculas pueden ser fármacos, moléculas de origen biológico, colorantes o cualquier tipo de moléculas susceptibles de poder ser encapsuladas dentro de agregados micelares o liposomas.

25

Los compuestos monocatenarios son sensibles al pH y son estables bajo condiciones fisiológicas por lo que son posibles candidatos a ser utilizados como vehículos de fármacos en diferentes terapias medicinales. Por tanto, una realización preferida comprende el uso de los compuestos de fórmula (I) como vehículos de fármacos, moléculas de origen biológico, colorantes o cualquier tipo de moléculas susceptibles de poder ser encapsuladas dentro de agregados micelares o liposomas.

30

Otro aspecto más de la presente invención se refiere al uso de los compuestos de fórmula (I) o (II) como conservantes, emulsionantes, espumantes o humectantes.

35

Otro aspecto más de la presente invención se refiere al uso de los compuestos de fórmula (I) o (II) para el tratamiento de aguas.

5 A lo largo de la descripción y las reivindicaciones la palabra "comprende" y sus variantes no pretenden excluir otras características técnicas, aditivos, componentes o pasos. Para los expertos en la materia, otros objetos, ventajas y características de la invención se desprenderán en parte de la descripción y en parte de la práctica de la invención. Los siguientes ejemplos y figuras se proporcionan a modo de ilustración, y no se pretende que sean limitativos de la presente invención.

10

### BREVE DESCRIPCIÓN DE LAS FIGURAS

**FIG. 1** Sistema binario DMHNHC<sub>10</sub>/H<sub>2</sub>O. Cristal líquido hexagonal.

15

**FIG. 2** Sistema binario DMHNHC<sub>12</sub>/H<sub>2</sub>O. Cristal líquido hexagonal en la parte central y cristal líquido laminar o nemático en la parte superior izquierda.

**FIG. 3** Sistema binario DMHNHC<sub>14</sub>/H<sub>2</sub>O. Formación de geles estructurados.

20

**FIG. 4** Sistema binario DMHNHC<sub>16</sub>/H<sub>2</sub>O. Cristal líquido nemático en la parte central y cristal líquido hexagonal en la parte derecha de la imagen.

**FIG. 5** Sistemas binarios C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>10</sub>)<sub>2</sub>/H<sub>2</sub>O (30–80 °C) (dcha.) y C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>12</sub>)<sub>2</sub>/H<sub>2</sub>O (30–85 °C) (izda.).

25

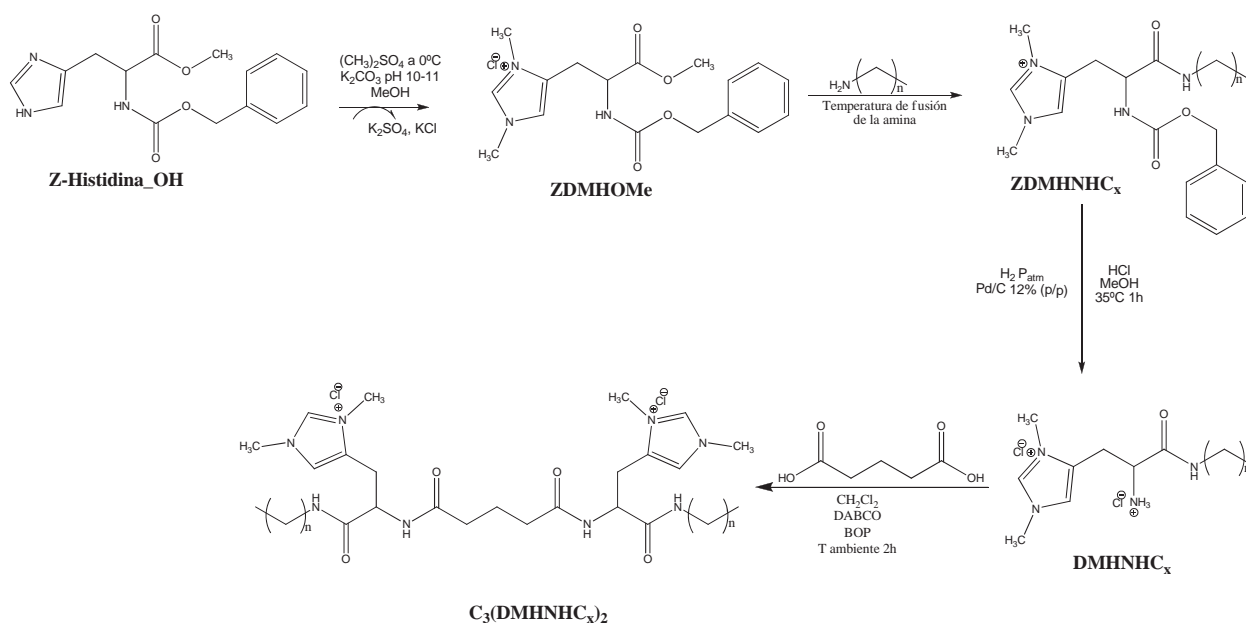
**FIG. 6** Sistemas binarios C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>14</sub>)<sub>2</sub>/H<sub>2</sub>O (30–90 °C) (dcha,) y C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>16</sub>)<sub>2</sub>/H<sub>2</sub>O (30–80 °C) (izda.).

### EJEMPLOS

30

La síntesis de los tensioactivos monocatenarios y geminales derivados de histidina se ha llevado a cabo siguiendo el procedimiento descrito en el esquema 1.





- Esquema 1. Procedimiento para la síntesis de tensioactivos monocatenarios y geminales derivados de histidina. Tensioactivos monocatenarios DMHNHC<sub>x</sub>, n=9 DMHNHC<sub>10</sub>, n=11 DMHNHC<sub>12</sub>, n=13 DMHNHC<sub>14</sub>, n=15 DMHNHC<sub>16</sub>. Tensioactivos geminales C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>x</sub>)<sub>2</sub>, n=9 C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>10</sub>)<sub>2</sub>, n=11 C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>12</sub>)<sub>2</sub>, n=13 C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>14</sub>)<sub>2</sub>, n=15 C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>16</sub>)<sub>2</sub>

### Procedimiento general para la obtención de N- $\alpha$ -carbobenciloxi-L-dimetilHistidina metil éster (ZDMHOMe)

- 10 Se disuelven 3 g de N <sup>$\alpha$</sup> -carbobenciloxi -Histidina (N <sup>$\alpha$</sup> -Z-His(OH)) (10,37 mmoles) en 270 mL de metanol (MeOH) y se lleva a pH 10-11 con K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> (pH inicial 5,9). A continuación, se enfría la disolución en un baño de hielo a 0 °C y se añaden gota a gota 1,5 mL de (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (15,8 mmoles). Se mantiene la disolución bajo agitación en frío primero durante 1 hora y después a temperatura ambiente durante 4 horas.
- 15 Durante todo el proceso se mantiene el pH en torno a 10-11 con K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>. Finalmente, la disolución se lleva a pH 6 con HCl y se guarda en congelador. El seguimiento de la reacción se monitoriza mediante HPLC. El disolvente y el ácido H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> formado durante la reacción se eliminan por sucesivas evaporaciones al vacío. A continuación se disuelve el producto en etanol seco y se filtra para eliminar las sales producidas
- 20 durante la reacción. El producto obtenido se disuelve en agua y se liofiliza obteniéndose un sólido de color blanco.

- **Datos analíticos y señales espectrales de N<sup>α</sup>-Z-L-dimetilHistidina metil éster (ZDMHOME).**

**Rto.:** 95,39%. **HPLC**, tr = 7.163 min. **PM:** 443,47 g·mol<sup>-1</sup> / 332,38 g·mol<sup>-1</sup> (sin contracción). **ESI-MS**, m/z = 332 (M+H)<sup>+</sup>. **<sup>1</sup>HNMR:** δ<sub>H</sub>(CD<sub>3</sub>OD), 3.08-3.15 [m, 2H, 1 -CH<sub>2</sub>-  
5 de la histidina], 3.67 [s, 3H, -COO-CH<sub>3</sub>], 3.77-3.81 [2s, 6H, 2 -CH<sub>3</sub>, unidos a ambos N de la histidina], 4.56-4.60 [m, 1H, -CH-, de la histidina], 5.03-5.11 [ , 2H, -CH<sub>2</sub>-, grupo Z], 7.31 [s, 1H, -CH-,anillo aromático: histidina], 7.33-7.38 [m, 5H, -CH-,anillo aromático: benceno], 8.76 [s, 1H, -CH-,anillo aromático histidina]. **<sup>13</sup>CNMR:** δ<sub>C</sub>(CD<sub>3</sub>OD), 26.71 [-C<sub>H</sub>2-, de la histidina], 34.17, 36.51 [-C<sub>H</sub>3-, unidos a ambos N de la  
10 histidina], 53.32 [-COO-CH<sub>3</sub>], 55.17 [-CH-, de la histidina], 67.87 [-CH<sub>2</sub>-, grupo Z], 123.11 [-C-, de la histidina], 129.01, 129.23, 129.57, 133.31 [-CH-, anillo aromático], 138.11, 138.42 [-CH-, del anillo aromático de la histidina], 158.34 [-COO-, grupo Z], 172.27 [-COO-CH<sub>3</sub>].

**Procedimiento general para la obtención de N<sup>α</sup>-carbobenciloxi-L-dimetilHistidina alquil amida ZDMHNHC<sub>x</sub> (número de grupos CH<sub>2</sub> en la cadena alquílica = 10 (ZDMHNHC<sub>10</sub>), 12 (ZDMHNHC<sub>12</sub>), 14 (ZDMHNHC<sub>14</sub>), 16 (ZDMHNHC<sub>16</sub>).**

En un matraz de corazón se colocan 5 mmoles de N<sup>α</sup>-carbobenciloxi-L-dimetilHistidina metil éster y se añade sobre ella un exceso de 25 mmoles de la correspondiente amina. Se lleva la temperatura hasta el punto de fusión de la amina. Después de 30  
20 min de agitación, a la misma temperatura, el porcentaje de conversión del reactivo inicial es superior al 99%. Se deja enfriar la mezcla de reacción hasta temperatura ambiente. El exceso de amina se elimina mediante cristalizaciones en metanol/ACN (acetonitrilo) y el producto se purifica mediante cromatografía líquida preparativa o cromatografía de intercambio iónico.

25 La identificación de estos compuestos se lleva a cabo mediante HPLC, espectroscopia de masas y resonancia magnética nuclear de protón y carbono 13.

#### **Datos analíticos y señales espectrales de ZDMHNHC<sub>16</sub> (n = 16)**

A modo de ejemplo se describen los resultados obtenidos para el compuesto con una cadena alquílica de 16 grupos metileno.

30 **Rto.:** 100%. **HPLC**, HPLC<sub>tr</sub>= 13,450 min. **PM:** 479,58 g·mol<sup>-1</sup> (contracción TFA). **ESI-MS**, m/z = 407 (M-H)<sup>+</sup>. **<sup>1</sup>HNMR:** δ<sub>H</sub>(CD<sub>3</sub>OD), 0.88-0.92 [t, 3H, -CH<sub>3</sub>-, cadena alquílica], 1.03-1.65 [m, 28H, -CH<sub>2</sub>-, cadena alquílica], 2.96-3.03 [2H, -CH<sub>2</sub>-], 3.12-3.25 [m, 4H, -

$-\underline{\text{CH}}_2$  unido a la histidina,  $\text{CONH}-\underline{\text{CH}}_2$ ], 3.78-3.82 [2s, 6H, 2  $-\underline{\text{CH}}_3$ , unidos a ambos N de la histidina], 4.42-4.45 [m, 1H,  $-\underline{\text{CH}}-$ , de la histidina], 5.00-5.12 [dd, 2H,  $-\underline{\text{CH}}_2-$ , grupo Z], 7.27-7.28 [d, 6H,  $-\underline{\text{CH}}-$ , anillo aromático benceno y de la histidina], 8.75 [s, 1H,  $-\underline{\text{CH}}-$ , anillo aromático: de la histidina]. <sup>13</sup>CNMR:  $\delta_{\text{C}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 14.44 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , cadena alquílica], 23.73, 27.25, 27.96, 30.32, 30.43, 30.47, 30.70, 30.73, 30.76, 30.78, 33.07, [ $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-$ , cadena alquílica], 34.00, 36.32 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , unidos a ambos N de la histidina], 40.65 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-\text{CONH}-$ ], 54.51 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , de la histidina], 67.85 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-$ , grupo Z], 123.08 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático: de la histidina], 129.05, 129.21, 129.53 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático del grupo Z], 133.47 [ $-\underline{\text{C}}-$ , del anillo aromático de la histidina], 138.07 [ $-\underline{\text{C}}-$ , anillo aromático del grupo Z], , 138.28 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , del anillo aromático de la histidina], 158.15 [ $-\underline{\text{C}}\text{O}-$ , grupo Z], 171.94 [ $-\underline{\text{C}}\text{O}-\text{NH}-$ ].

**Procedimiento general para la obtención de dimetilHistidina alquil amida, DMHNHC<sub>x</sub>, (número de grupos CH<sub>2</sub> en la cadena alquílica = 10 (DMHNHC<sub>10</sub>), 12 (DMHNHC<sub>12</sub>), 14 (DMHNHC<sub>14</sub>), 16 (DMHNHC<sub>16</sub>) como sales clorhidratadas**

Los tensioactivos monocatenarios **DMHNHC<sub>10</sub>**, **DMHNHC<sub>12</sub>**, **DMHNHC<sub>14</sub>** y **DMHNHC<sub>16</sub>** se obtienen mediante hidrogenación catalítica del correspondiente N- $\alpha$ -carbocenciloxi-L-dimetilHistidina alquil amida. Para cada compuesto, se disuelve 1 g de producto en 50 mL de MeOH y se añade como catalizador Pd/C al 12 % (p/p). Se deja reaccionar a  $P_{\text{atm}}$  (presión atmosférica) de H<sub>2</sub> durante 1 h, bajo agitación magnética y a una temperatura de 30 °C. Después de dos horas de reacción, se filtra la solución sobre un lecho de Celite® con el objetivo de eliminar el catalizador y la fracción líquida se acidifica con HCl (3 mol) obteniéndose los productos finales como sales clorhidratadas. Finalmente se rotavaporan todos los tensioactivos, tras lo cual se disuelven en agua y se liofilizan. Se obtienen polvos blancos higroscópicos.

**Datos analíticos y señales espectrales de los compuestos tipo DimetilHistidina alquil amida**

**DimetilHistidina palmitoil amida (DMHNHC<sub>16</sub>).**

**Rto.:** 96,72%. **HPLC**, tr = 16,5min. **PM:** 479,58 g·mol<sup>-1</sup> (contraiones cloruro). **ESI-MS**, m/z = 407 (M-H)<sup>+</sup>. <sup>1</sup>HNMR:  $\delta_{\text{H}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 0.88-0.92 [t, 3H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , cadena alquílica], 1.04-1.67 [m, 28H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-$ , cadena alquílica], 3.26-3.29 [m, 4H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2$  de la histidina y  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-\text{CONH}-$  ], 3.89-3.90 [2s, 6H, 2  $-\underline{\text{C}}\text{H}_3$ , unidos a ambos N de la histidina], 4.17-4.21 [m, 1H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , de la histidina], 7.51 [s, H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático: de la histidina], 8.92 [s, 1H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático: de la histidina]. <sup>13</sup>CNMR:  $\delta_{\text{C}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 14.4 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , cadena

alquílica], 23.7 a 33.6 [grupos  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-$  de la cadena alquílica], 34.3, 36.5 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , unidos a ambos N de la histidina], 40.8  $-\text{CONH}-[\underline{\text{C}}\text{H}_2]$ , 52.6 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , de la histidina], 124.4 [ $\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático: de la histidina], 130.3 [ $-\underline{\text{C}}-$ , del anillo aromático: de la histidina], 139.2 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , del anillo aromático de la histidina], 168.2 [ $-\underline{\text{C}}\text{O}-\text{NH}-$ ].

5 **DimetilHistidina miristoil amida (DMHNHC<sub>14</sub>).**

**Rto.:** 94,62%. **HPLC**, tr = 15,2 min. **PM:** 451,52g·mol<sup>-1</sup> (contraiones cloruro). **ESI-MS**, m/z = 379 (M-H)<sup>+</sup>. **<sup>1</sup>HNMR:**  $\delta_{\text{H}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 0.88-0.90 [t, 3H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , cadena alquílica], 1.04-1.67 [m, 24H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-$ , cadena alquílica], 3.13-3.22 [m, 4H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2$  de la histidina y  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-\text{CONH}-$ ], 3.89-3.85 [2s, 6H, 2  $-\underline{\text{C}}\text{H}_3$ , unidos a ambos N de la histidina], 4.17-4.21 [m, 1H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , de la histidina], 7.55 [s, H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático: de la histidina], 8.89 [s, 1H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático: de la histidina]. **<sup>13</sup>CNMR:**  $\delta_{\text{C}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 14.44 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , cadena alquílica], 23.7 a 34.6 [grupos  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-$  de la cadena alquílica], 34.4, 36.5 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , unidos a ambos N de la histidina], 40.7  $-\text{CONH}-[\underline{\text{C}}\text{H}_2]$ , 52.6 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , de la histidina], 124.4 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático: de la histidina], 130.3 [ $-\underline{\text{C}}-$ , del anillo aromático: de la histidina], 139.2 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , del anillo aromático de la histidina], 168.2 [ $-\underline{\text{C}}\text{O}-\text{NH}-$ ].

**DimetilHistidina lauroil amida (DMHNHC<sub>12</sub>).**

**Rto.:** 95,3%. **HPLC**, tr =13,2 min. **PM:** 423,47 g·mol<sup>-1</sup> (contraiones cloruro). **ESI-MS**, m/z = 351 (M-H)<sup>+</sup>. **<sup>1</sup>HNMR:**  $\delta_{\text{H}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 0.75-0.90 [t, 3H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , cadena alquílica], 1.04-1.59 [m, 20H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-$ , cadena alquílica], 3.15-3.32 [m, 4H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2$  de la histidina y  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-\text{CONH}-$ ], 3.85-3.80 [2s, 6H, 2  $-\underline{\text{C}}\text{H}_3$ , unidos a ambos N de la histidina], 4.20-4.24 [m, 1H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , de la histidina], 7.55 [s, H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático: de la histidina], 8.91 [s, 1H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático: de la histidina]. **<sup>13</sup>CNMR:**  $\delta_{\text{C}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 14.4 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , cadena alquílica], 23.5 a 34.7 [grupos  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-$  de la cadena alquílica], 34.4, 36.5 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , unidos a ambos N de la histidina], 40.7 [ $-\text{CONH}-\underline{\text{C}}\text{H}_2]$ , 52.6 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , de la histidina], 124.7 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático: de la histidina], 130.1 [ $-\underline{\text{C}}-$ , del anillo aromático: de la histidina], 139.2 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , del anillo aromático de la histidina], 168.9 [ $-\underline{\text{C}}\text{O}-\text{NH}-$ ].

**DimetilHistidina decanoil amida (DMHNHC<sub>10</sub>)**

**Rto.:** 95,3%. **HPLC**, tr =11,2 min. **PM:** 395,41g·mol<sup>-1</sup> (contraiones cloruro). **ESI-MS**, m/z = 323 (M-H)<sup>+</sup>. **<sup>1</sup>HNMR:**  $\delta_{\text{H}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 0.75-0.90 [t, 3H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , cadena alquílica], 1.04-1.59 [m, 20H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-$ , cadena alquílica], 3.15-3.32 [m, 4H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2$  de la histidina y  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-\text{CONH}-$ ], 3.85-3.80 [2s, 6H, 2  $-\underline{\text{C}}\text{H}_3$ , unidos a ambos N de la histidina], 4.20-4.24 [m, 1H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , de la histidina], 7.55 [s, H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático: de la histidina], 8.91 [s, 1H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático: de la histidina]. **<sup>13</sup>CNMR:**  $\delta_{\text{C}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 14.4 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , cadena

alquílica], 23.5 a 34.7 [grupos  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-$  de la cadena alquílica], 34.4, 36.5 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , unidos a ambos N de la histidina], 40.7 [ $-\text{CONH}-\underline{\text{C}}\text{H}_2$ ], 52.6 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , de la histidina], 124.7 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , anillo aromático: de la histidina], 130.1 [ $-\underline{\text{C}}-$ , del anillo aromático: de la histidina], 139.2 [ $-\underline{\text{C}}\text{H}-$ , del anillo aromático de la histidina], 168.9 [ $-\underline{\text{C}}\text{O}-\text{NH}-$ ].

5 **Síntesis química de tensioactivos geminales derivados de la histidina**  
 **$\text{C}_3(\text{DMHNHC}_x)$  (número de grupos  $\text{CH}_2$  en la cadena alquílica = 10**  
 **$\text{C}_3(\text{DMHNHC}_{10})_2$ , 12  $\text{C}_3(\text{DMHNHC}_{12})_2$ , 14  $\text{C}_3(\text{DMHNHC}_{14})_2$ , 16  $\text{C}_3(\text{DMHNHC}_{16})_2$**

Los tensioactivos geminales de histidina se han preparado a partir del correspondiente monocatenario dimetilHistidina alquil amida. La reacción consiste en la condensación  
 10 de una molécula de tensioactivo monocatenario dimetilHistidina alquil amida a cada uno de los grupos carboxílicos del ácido glutárico.

El método seguido para sintetizar el compuesto geminal de cadena de 16 grupos metileno es el siguiente. Se disuelven 0,6 mmoles de **DMHNHC<sub>16</sub>** en 20 mL de  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  y se añaden 1,8 mmoles de la base 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]octano (DABCO) y 0,3  
 15 mmoles de ácido glutárico. Se agita la disolución hasta la solubilización total de los reactivos, momento en el que se adicionan 0,6 mmoles de hexafluorato de benzotriazol-N-oxi-tris(dimetilamino) fosfonio (BOP). La mezcla se deja reaccionar a temperatura ambiente y bajo agitación durante 2 horas. A continuación se reduce el volumen de reacción a la mitad y se procede a añadir éter etílico (15-20 mL),  
 20 apareciendo un sólido blanco que precipita. Se deja en nevera durante ocho horas y se filtra el sólido, se lava sucesivas veces con éter etílico y se seca en desecador con  $\text{P}_2\text{O}_5$ .

Mediante estas cristalizaciones se obtiene el compuesto con una pureza del 90%. Con el fin de obtener compuestos con purezas superiores al 99% se lleva a cabo HPLC  
 25 preparativa. Una vez purificado se disuelve en agua y se liofiliza. Se obtienen polvos blancos muy higroscópicos.

**Datos analíticos y señales espectrales de los tensioactivos geminales derivados de histidina**

**$\text{C}_3(\text{DMHNHC}_{16})_2$**  Rto.: 85%. HPLC, tr = 16,4 min. PM: 983,33  $\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$  (contraiones  
 30 cloruro). ESI-MS, m/z = 455 (M-H)<sup>+</sup>. <sup>1</sup>HNMR:  $\delta_{\text{H}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 0.88-0.92 [t, 6H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_3-$ , cadena alquílica], 1.05-1.64 [m,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-$ , cadena alquílica], 1.77-1.87 [m, 2H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-$ , cadena espaciadora posición intermedia], 2.13-2.30 [m, 4H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2-$ , cadena espaciadora posición 1 y 3], 2.93-3.10 [m, 4H, CONH-  $\underline{\text{C}}\text{H}_2-$ ], 3.12-3.28 [m, 4H,  $-\underline{\text{C}}\text{H}_2$

de la histidina], 3.87-3.89 [12H, 4  $-\text{CH}_3$ , unidos a ambos N de la histidina], 4.59-4.69 [m, 2H,  $-\text{CH}-$ , de la histidina], 7.34-7.40 [m, 2H,  $-\text{CH}-$ , anillo aromático: de la histidina], 8.81-8.33 [s, 2H,  $-\text{CH}-$ , anillo aromático: de la histidina].  $^{13}\text{CNMR}$ :  $\delta_{\text{C}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 14.4 [ $-\text{CH}_3$ -, cadena alquílica], 19.3-34.1 [ $-\text{CH}_2$ -, cadena alquílica y cadena espaciadora], 5  
36.3, 36.4 [ $-\text{CH}_3$ -, unidos a ambos N de la histidina], 40.7, 40.7 [CONH- $-\text{CH}_2$ -], 52.6, 52.8 [ $-\text{CH}-$ , de la histidina], 123.0, 123.1 [ $-\text{CH}-$ , anillo aromático: de la histidina], 133.3, 133.3 [ $-\text{C}-$ , del anillo aromático: de la histidina], 138.4, 138.4 [ $-\text{CH}-$ , del anillo aromático de la histidina], 171.7, 172.3 [CH- $-\text{CO}-\text{NH}-$ ], 175.3, 175.4 [ $\text{CH}_2$ - $-\text{CO}-\text{NH}-$ ].

**C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>14</sub>)<sub>2</sub>** Rto.: 86%. HPLC, tr = 15,2 min. PM: 927,22g·mol<sup>-1</sup> (contraiones cloruro). ESI-MS, m/z = 427 (M-H)<sup>+</sup>.  $^1\text{HNMR}$ :  $\delta_{\text{H}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 0.82-0.88 [t, 6H,  $-\text{CH}_3$ -, cadena alquílica], 1.07-1.67 [m,  $-\text{CH}_2$ -, cadena alquílica], 1.75-1.87 [m, 2H,  $-\text{CH}_2$ -, cadena espaciadora posición intermedia], 2.13-2.33 [m, 4H,  $-\text{CH}_2$ -, cadena espaciadora posición 1 y 3], 2.93-3.10 [m, 4H, CONH-  $\text{CH}_2$ -], 3.14-3.27 [m, 4H,  $-\text{CH}_2$  de la histidina], 3.83-3.85 [12H, 4  $-\text{CH}_3$ , unidos a ambos N de la histidina], 4.59-4.69  
15 [m, 2H,  $-\text{CH}-$ , de la histidina], 7.34-7.41 [m, 2H,  $-\text{CH}-$ , anillo aromático: de la histidina], 8.81-8.32 [s, 2H,  $-\text{CH}-$ , anillo aromático: de la histidina].  $^{13}\text{CNMR}$ :  $\delta_{\text{C}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 14.4 [ $-\text{CH}_3$ -, cadena alquílica], 19.1-34.8 [ $-\text{CH}_2$ -, cadena alquílica y cadena espaciadora], 36.5, 36.9 [ $-\text{CH}_3$ -, unidos a ambos N de la histidina], 40.6, 40.9 [CONH- $-\text{CH}_2$ -], 52.6, 52.6 [ $-\text{CH}-$ , de la histidina], 123.3, 123.5 [ $-\text{CH}-$ , anillo aromático: de la histidina], 133.3,  
20 133.5 [ $-\text{C}-$ , del anillo aromático: de la histidina], 138.4, 138.4 [ $-\text{CH}-$ , del anillo aromático de la histidina], 171.8, 172.3 [CH- $-\text{CO}-\text{NH}-$ ], 175.4, 175.5 [ $\text{CH}_2$ - $-\text{CO}-\text{NH}-$ ].

**C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>12</sub>)<sub>2</sub>** Rto.: 83%. HPLC, tr =13,7 min. PM: 871,11g·mol<sup>-1</sup> (contraiones cloruro). ESI-MS, m/z = 399 (M-H)<sup>+</sup>.  $^1\text{HNMR}$ :  $\delta_{\text{H}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 0.84-0.87 [t, 6H,  $-\text{CH}_3$ -, cadena alquílica], 1.10-1.69 [m,  $-\text{CH}_2$ -, cadena alquílica], 1.73-1.87 [m, 2H,  $-\text{CH}_2$ -, cadena espaciadora posición intermedia], 2.16-2.36 [m, 4H,  $-\text{CH}_2$ -, cadena espaciadora posición 1 y 3], 2.93-3.14 [m, 4H, CONH-  $\text{CH}_2$ -], 3.12-3.22 [m, 4H,  $-\text{CH}_2$  de la histidina], 3.83-3.85 [12H, 4  $-\text{CH}_3$ , unidos a ambos N de la histidina], 4.59-4.69  
25 [m, 2H,  $-\text{CH}-$ , de la histidina], 7.34-7.41 [m, 2H,  $-\text{CH}-$ , anillo aromático: de la histidina], 8.81-8.32 [s, 2H,  $-\text{CH}-$ , anillo aromático: de la histidina].  $^{13}\text{CNMR}$ :  $\delta_{\text{C}}(\text{CD}_3\text{OD})$ , 14.4 [ $-\text{CH}_3$ -, cadena alquílica], 19.0-34.8 [ $-\text{CH}_2$ -, cadena alquílica y cadena espaciadora], 36.4, 36.9 [ $-\text{CH}_3$ -, unidos a ambos N de la histidina], 40.6, 40.9 [CONH- $-\text{CH}_2$ -], 52.6, 52.6 [ $-\text{CH}-$ , de la histidina], 123.3, 123.5 [ $-\text{CH}-$ , anillo aromático: de la histidina], 133.4, 133.5 [ $-\text{C}-$ , del anillo aromático: de la histidina], 138.4, 138.4 [ $-\text{CH}-$ , del anillo aromático de la histidina], 171.8, 172.3 [CH- $-\text{CO}-\text{NH}-$ ], 175.4, 175.4 [ $\text{CH}_2$ - $-\text{CO}-\text{NH}-$ ].  
30

**C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>10</sub>)<sub>2</sub>** Rto.: 87%. **HPLC**, tr =12,3 min. **PM**: 815,00 g·mol<sup>-1</sup> (contraiones cloruro). **ESI-MS**, m/z = 371 (M-H)<sup>+</sup>. **<sup>1</sup>HNMR**: δ<sub>H</sub>(CD<sub>3</sub>OD), 0.85-0.90 [t, 6H, -CH<sub>3</sub>-, cadena alquílica], 1.15-1.73 [m, -CH<sub>2</sub>-, cadena alquílica], 1.75-1.90 [m, 2H, -CH<sub>2</sub>-, cadena espaciadora posición intermedia], 2.16-2.34 [m, 4H, -CH<sub>2</sub>-, cadena espaciadora posición 1 y 3], 2.96-3.20 [m, 4H, CONH-CH<sub>2</sub>-], 3.12-3.20 [m, 4H, -CH<sub>2</sub> de la histidina], 3.80-3.85 [12H, 4 -CH<sub>3</sub>, unidos a ambos N de la histidina], 4.59-4.72 [m, 2H, -CH-, de la histidina], 7.35-7.41 [m, 2H, -CH-, anillo aromático: de la histidina], 8.83-8.32 [s, 2H, -CH-, anillo aromático: de la histidina]. **<sup>13</sup>CNMR**: δ<sub>C</sub>(CD<sub>3</sub>OD), 14.4 [-CH<sub>3</sub>-, cadena alquílica], 19.0-34.6 [-CH<sub>2</sub>-, cadena alquílica y cadena espaciadora], 36.3, 36.8 [-CH<sub>3</sub>-, unidos a ambos N de la histidina], 40.6, 40.9 [CONH-CH<sub>2</sub>-], 52.6, 52.6 [-CH-, de la histidina], 123.3, 123.5 [-CH-, anillo aromático: de la histidina], 133.4, 133.5 [-C-, del anillo aromático: de la histidina], 138.4, 138.4 [-CH-, del anillo aromático de la histidina], 171.9, 172.3 [CH-CO-NH-], 175.4, 175.5 [CH<sub>2</sub>-CO-NH-].

#### 15 **Propiedades fisicoquímicas de tensioactivos catiónicos derivados de histidina**

A continuación se exponen los resultados obtenidos que demuestran que los compuestos sintetizados disminuyen la tensión superficial y se autoagregan en disolución acuosa.

#### **Determinación de la concentración micelar crítica**

20 La concentración micelar crítica (CMC) es la concentración mínima de tensioactivo para que se produzca la autoagregación en disolución. A partir de la CMC el valor de la tensión entre interfaces permanece constante. El valor de CMC es característico para cada compuesto.

25 La CMC se determinó utilizando tres técnicas diferentes: tensión superficial, conductividad y agregación del contraion Cl<sup>-</sup>. Los valores obtenidos se muestran en las Tablas 1 y 2. Los valores obtenidos con las tres técnicas son del mismo orden de magnitud para todos los productos estudiados. Estos resultados demuestran que los valores obtenidos son una verdadera concentración micelar crítica pudiéndose descartar artefactos de medición. Los valores de CMC disminuyen al aumentar la longitud de la cadena hidrófoba. El orden de magnitud de las CMC es el mismo que el de tensioactivos catiónicos comerciales de igual longitud de cadena hidrocarbonada.

30

Tabla 1. Valores de pKa y CMC de tensioactivos lineales derivados del aminoácido histidina.

	pKa	CMC (mM)		
		Tensión superficial ( $\gamma$ )	Conductividad ( $\kappa$ )	Iones cloruro (Cl <sup>-</sup> )
<b>DMHNHC<sub>10</sub></b>	6,1	15,54	12,06	19,10
<b>DMHNHC<sub>12</sub></b>	6,2	6,23	5,39	4,95
<b>DMHNHC<sub>14</sub></b>	6,2	1,51	2,77	2,83
<b>DMHNHC<sub>16</sub></b>	5,5	0,37	0,88	0,67

5 Tabla 2. Valores de CMC de tensioactivos geminales derivados del aminoácido histidina.

	CMC (mM)		
	Tensión superficial ( $\gamma$ )	Conductividad ( $\kappa$ )	Iones cloruro (Cl <sup>-</sup> )
<b>C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>10</sub>)<sub>2</sub></b>	0,72	0,26	0,30
<b>C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>12</sub>)<sub>2</sub></b>	0,27	0,15	0,20
<b>C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>14</sub>)<sub>2</sub></b>	0,031	0,11	0,16
<b>C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>16</sub>)<sub>2</sub></b>	0,016	0,06	0,10

### Comportamiento fásico

10 Se estudió el comportamiento fásico mediante el método conocido como "método de penetración", un método cualitativo que se utiliza para la detección de cristales líquidos. El método consiste en depositar una pequeña cantidad del compuesto a estudiar sobre un portaobjetos y añadir una pequeña cantidad de agua en uno de los extremos de la muestra de tal manera que se produzca in situ un gradiente de concentraciones. Se observa el gradiente de concentraciones con un microscopio de luz polarizada. (FIGs. 1-6).

15



Tabla 3. Tipo de cristal líquido observado e intervalo de temperaturas estudiados

Compuesto	Tipo de Cristal Líquido	Temperatura
$C_3(DMHNHC_{10})_2$	Hexagonal	50 – 80 °C
$C_3(DMHNHC_{12})_2$	Hexagonal	50 – 85 °C
$C_3(DMHNHC_{14})_2$	Hexagonal	50 – 90 °C
$C_3(DMHNHC_{16})_2$	Hexagonal	50 – 80 °C

### Propiedades biológicas

#### Actividad antimicrobiana

- 5 La determinación de la concentración mínima inhibitoria (MIC) se basa en poner en contacto los microorganismos seleccionados con diferentes concentraciones de agente antimicrobiano, en nuestro caso los tensioactivos objeto de estudio. Tras el tiempo de incubación considerado, se observa a que concentraciones se ha producido crecimiento. La concentración a partir de la cual no hay crecimiento de los
- 10 microorganismos se conoce como MIC.

Tabla 4. Concentraciones mínimas inhibitorias de tensioactivos monocatenarios derivados del aminoácido histidina.

	DMHNHC <sub>10</sub>	DMHNHC <sub>12</sub>	DMHNHC <sub>14</sub>	DMHNHC <sub>16</sub>
Gram positivas	µg/ml	µg/ml	µg/ml	µg/ml
<i>Micrococcus luteus</i> ATCC 9341	256	32	16	32
<i>Bacillus subtilis</i> AtCC 6633	128	16	16	32
<i>Staphylococcus epidermidis</i> ATCC 12228	256	32	8	16
<i>Staphylococcus aureus</i> ATCC 29213	>256*	64	16	32

<b>Gram negativas</b>				
<i>Klebsiella pneumoniae</i> ATCC 13883	>256*	>256*	64	128
<i>Escherichia coli</i> ATCC 25922	>256*	256	64	128
<i>Pseudomonas aeruginosa</i> ATCC 27853	>256*	>256*	128	>256*

>256\*: Microorganismo resistente a los compuestos a las concentraciones ensayadas.

Los tensioactivos monocatenarios derivados de histidina son más activos frente a las bacterias Gram positivas que frente a las Gram negativas y de entre ellos el más activo es el compuesto **DMHNHC<sub>14</sub>**. Los resultados obtenidos demuestran que la actividad de los productos es fruto del balance hidrófilo-hidrófobo de la molécula así, al aumentar la longitud de la cadena grasa, aumenta la actividad, alcanzándose un máximo para el compuesto **DMHNHC<sub>14</sub>**.

La actividad antimicrobiana que presentan los nuevos compuestos desarrollados es comparable a la que presentan tensioactivos catiónicos comerciales no derivados de aminoácidos de igual longitud de cadena hidrófoba.

Tabla 5. Concentraciones mínimas inhibitorias de tensioactivos geminales derivados del aminoácido histidina.

	<b>C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>10</sub>)<sub>2</sub></b>	<b>C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>12</sub>)<sub>2</sub></b>	<b>C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>14</sub>)<sub>2</sub></b>	<b>C<sub>3</sub>(DMHNHC<sub>16</sub>)<sub>2</sub></b>
<b>Gram positivas</b>	µg/ml	µg/ml	µg/ml	µg/ml
<i>Micrococcus luteus</i> ATCC 9341	4	16	32	>256
<i>Bacillus subtilis</i> AtCC 6633	8	64	16	32
<i>Staphylococcus epidermidis</i> ATCC 12228	256	32	256	>256
<i>Staphylococcus aureus</i> ATCC 29213	8	32	64	>256
<b>Gram negativas</b>				
<i>Klebsiella pneumoniae</i> ATCC 13883	32	256	>256	>256
<i>Escherichia coli</i> ATCC 25922	8	64	>256	>256
<i>Pseudomonas</i>	64	>256	>256	>256

<i>aeruginosa</i> ATCC 27853				
------------------------------	--	--	--	--

El compuesto  $C_3(DMHNHC_{10})_2$  es activo tanto para bacterias Gram positivas como para bacterias Gram negativas. Los compuestos  $C_3(DMHNHC_{12})_2$ ,  $C_3(DMHNHC_{14})_2$  y  $C_3(DMHNHC_{16})_2$ , de la misma forma que los tensioactivos lineales son más activos frente a bacterias Gram positivas que frente a bacterias Gram negativas. La actividad de estos compuestos es similar a la descrita para tensioactivos geminales derivados de amonio cuaternario conocidos como bisQuats.

#### Actividad antifúngica.

La actividad antifúngica se determina de la misma forma que la actividad antimicrobiana. En las tablas 6 y 7 se muestran los valores obtenidos de CMI.

Tabla 6. Actividad antifúngica de tensioactivos lineales derivados de histidina.

	DMHNHC <sub>10</sub>	DMHNHC <sub>12</sub>	DMHNHC <sub>14</sub>	DMHNHC <sub>16</sub>
Hongos	µg/ml	µg/ml	µg/ml	µg/ml
<i>Candida albicans</i>	R*	64	16	32
<i>Aspergillus brasiliensis</i>	R*	R*	185	R*
<i>Aspergillus fumigatus</i>	R*	R*	R*	R*
<i>Penicillium chrysogenum</i>	R*	R*	370	R*

R\*: Microorganismo resistente a los compuestos a las concentraciones ensayadas

Los estudios realizados con tres hongos y la levadura *Candida albicans* muestran que el compuesto DMHNHC<sub>14</sub> presenta cierta actividad frente a la levadura y dos hongos. El compuesto DMHNHC<sub>10</sub> no presenta ninguna actividad y los compuestos DMHNHC<sub>12</sub> y DMHNHC<sub>16</sub> solo presentan actividad frente a la levadura.

Tabla 7. Actividad antifúngica de tensioactivos geminales derivados de histidina.

	$C_3(DMHNHC_{10})_2$	$C_3(DMHNHC_{12})_2$	$C_3(DMHNHC_{14})_2$	$C_3(DMHNHC_{16})_2$
Hongos	µg/ml	µg/ml	µg/ml	µg/ml
<i>Candida albicans</i>	8	16	R*	R*
<i>Aspergillus brasiliensis</i>	90	R*	R*	R*
<i>Aspergillus fumigatus</i>	381	R*	R*	R*

<i>Penicillium chrysogenum</i>	381	190	R*	R*
--------------------------------	-----	-----	----	----

R\*: Microorganismo resistente a los compuestos a las concentraciones ensayadas

La actividad antifúngica de los tensioactivos geminales es sensiblemente inferior a la observada para los tensioactivos de estructura lineal (monocatenarios).

## 5 TENSIOACTIVOS MONOCATENARIOS DERIVADOS DE HISTIDINA

### Estabilidad de los productos a 50°C

10 Se preparó una disolución de cada uno de los tensioactivos y se mantuvieron a 50°C durante 144 horas. A intervalos de 24 horas se analizó la disolución mediante cromatografía de alta resolución (HPLC). Los valores de área correspondientes al pico cromatográfico de cada uno de los productos se muestran en la Tabla 8. Se observa que el valor del área se mantiene constante lo que indica que todos los productos son estables a 50°C y a temperaturas inferiores.

15 Tabla 8.

	Concentración (mg/ml)	0 h	24 h	48 h	72 h	144 h
<b>DMHNHC<sub>10</sub></b>	2,00	122,47	123,42	127,93	123,39	121,51
<b>DMHNHC<sub>12</sub></b>	1,53	74,10	76,10	76,65	74,49	76,12
<b>DMHNHC<sub>14</sub></b>	1,35	76,79	78,08	78,32	74,09	71,95
<b>DMHNHC<sub>16</sub></b>	1,50	78,22	80,39	77,73	74,46	76,14

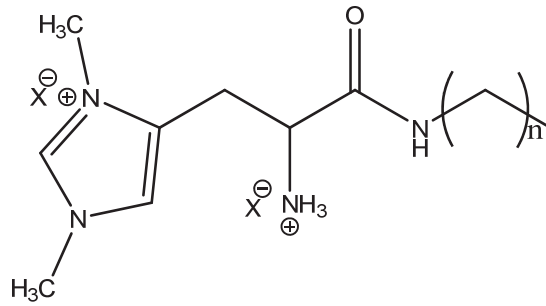
### Determinación del pKa

20 La determinación de las constantes de acidez se realizó mediante valoraciones con NaOH de disoluciones de los tensioactivos de concentración conocida. Una vez finalizada la valoración se determinó el valor del pKa en el punto de semi valoración en el que el valor del pH es igual al pKa. Los valores de pKa obtenidos se muestran en la Tabla 1. Todos los productos poseen un valor de pKa de alrededor de 6 por lo que tienen un carácter ácido débil y dependerá el que estén protonados o no del pH del medio en el que estén disueltos.

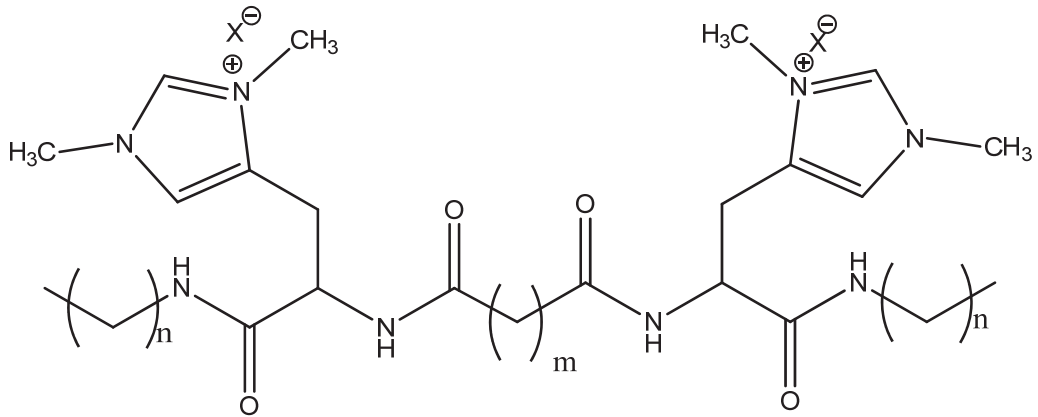
REIVINDICACIONES

1. Compuesto de fórmula general (I) o (II)

5



(I)



(II)

10

donde: n es un valor entero de 9 a 15;  
 m es un valor entero de 2 a 6; y  
 X<sup>-</sup> es un contraión.

15

2. Compuesto según la reivindicación 1, donde X<sup>-</sup> es un halogenuro.

3. Compuesto según la reivindicación 2, donde X<sup>-</sup> es cloruro.

4. Compuesto según cualquiera de las reivindicaciones 1 a 3, donde m es 3, 4 o 5.

20

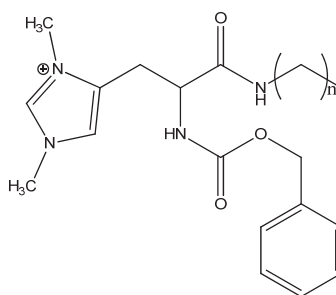
5. Compuesto según la reivindicación 4, donde m es 3.

6. Compuesto según cualquiera de las reivindicaciones 1 a 5, donde X<sup>-</sup> es cloruro y m es 3.

7. Compuesto según cualquiera de las reivindicaciones 1 a 6, donde n es 9, 11, 13 o 15.

5 8. Compuesto según cualquiera de las reivindicaciones 1 a 7, donde dichos compuestos forman micelas, vesículas/liposomas, cristales líquidos y geles estructurados.

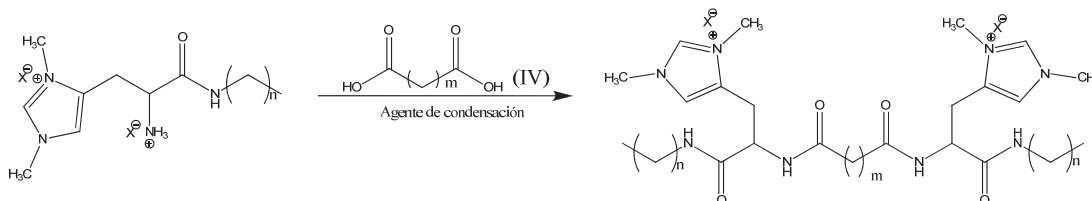
10 9. Procedimiento de obtención de un compuesto de fórmula (I) según se define en cualquiera de las reivindicaciones 1 a 8 que comprende la hidrogenación catalítica de un compuesto de fórmula (III):



(III)

donde n está definido en cualquiera de las reivindicaciones 1 o 7.

15 10. Procedimiento de obtención de compuesto de fórmula (II) según se define en cualquiera de las reivindicaciones 1 a 8 que comprende la reacción de condensación de un compuesto de fórmula (I) con un diácido de fórmula (IV) junto con un agente de condensación.



(I)

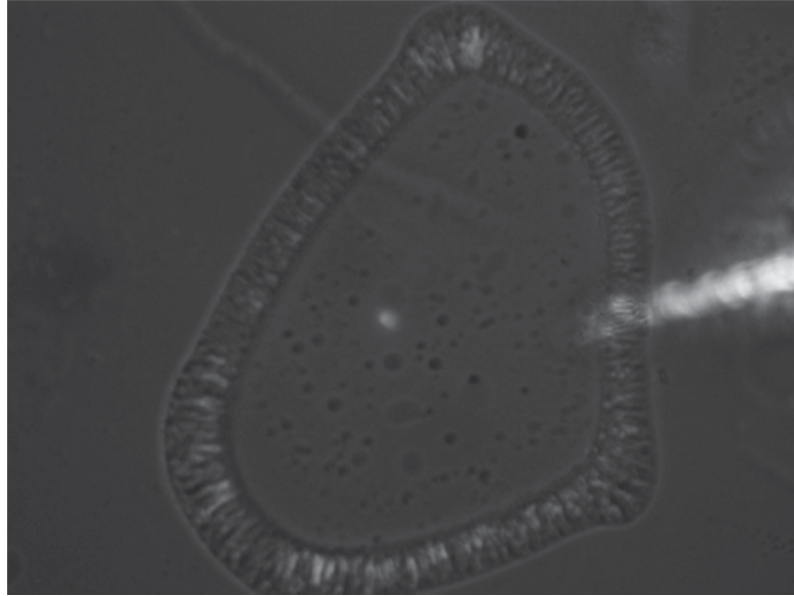
(II)

donde: m, n y X<sup>-</sup> está definido en cualquiera de las reivindicaciones 1 a 7.

11. Composición que comprende al menos un compuesto de fórmula general (I) o (II) descrito en cualquiera de las reivindicaciones 1 a 8.

25

12. Composición según la reivindicación 11, donde dicha composición es una composición cosmética, detergente, farmacéutica, alimentaria o agroalimentaria.
- 5 13. Composición según cualquiera de las reivindicaciones 11 o 12, donde dicha composición está en forma de polvo, pasta, emulsión o suspensión acuosa.
14. Uso del compuesto de fórmula (I) o (II) descritos en cualquiera de las reivindicaciones 1 a 8, como agentes tensioactivos.
- 10 15. Uso del compuesto de fórmula (I) o (II) descritos en cualquiera de las reivindicaciones 1 a 8, como antimicrobianos.
16. Uso según la reivindicación anterior, como antimicrobianos frente a bacterias Gram positivas y Gram negativas.
- 15 17. Uso de los compuestos de fórmula (I) o (II) descritos en cualquiera de las reivindicaciones 1 a 8, como vehículos de moléculas.
- 20 18. Uso de los compuestos de fórmula (I) o (II) descritos en cualquiera de las reivindicaciones 1 a 8, como conservantes, emulsionantes, espumantes o humectantes.
- 25 19. Uso de los compuestos de fórmula (I) o (II) descritos en cualquiera de las reivindicaciones 1 a 8, para el tratamiento de aguas.



**FIG. 1**



**FIG. 2**



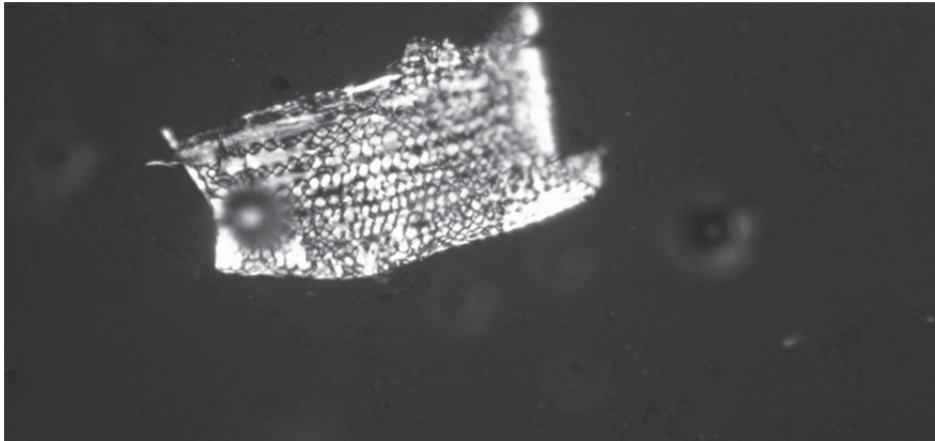


FIG. 3

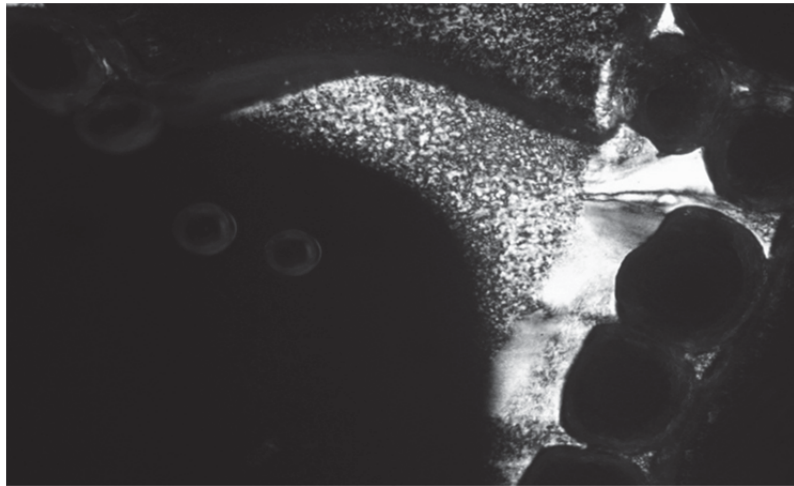


FIG. 4



FIG. 5

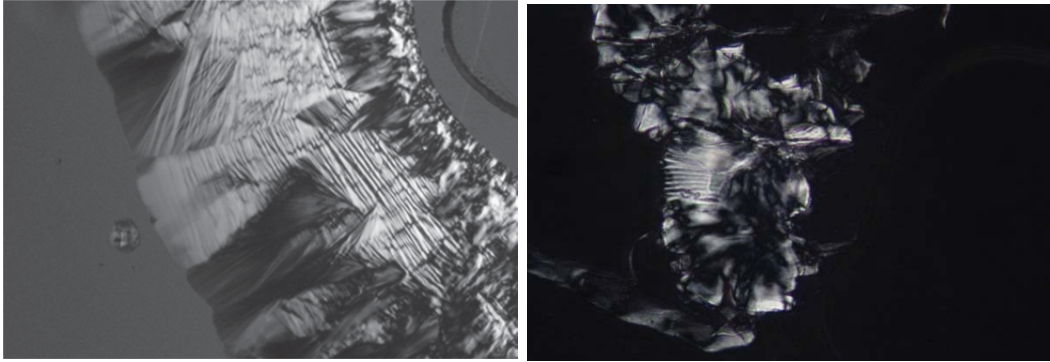


FIG. 6