

170.382

PATENTE DE INVENCION.

Grupo 4^a.-Clase 40.

170382

MEMORIA DESCRIPTIVA

sobre:

"PROCEDIMIENTO DE FABRICACION DE COMPUESTOS QUIMICOS EN
POLVO O COMPRIMIDOS, PARA LA PREPARACION DE AGUA OXIGENADA".

Solicitante: D. LUIS DIEGO DONATI; residente en Madrid,
Fernanflor, 8.



170382

PATENTE DE INVENCION.

Grupo 4^o. Clase 40.

170382

MEMORIA DESCRIPTIVA

sobre:

"PROCEDIMIENTO DE FABRICACION DE COMPUESTOS QUIMICOS
EN POLVO O COMPRIMIDOS, PARA LA PREPARACION DE AGUA
OXIGENADA".

Solicitante: D. LUIS DIEGO DONATI, residente en Madrid,
Fernanflor, 8.

Dado el enorme incremento tomado en la actuali-
dad en el uso del peróxido de hidrógeno a causa de su gran
poder bactericida y antiséptico en el tratamiento de las
heridas, úlceras, etc., a concentraciones de 2,43 a 3,04 %
5 en peso, o sea, entre 8 y 10 volúmenes lo que implica el manejo
de grandes cantidades de líquido, envases y demás; se jus-
tifica el objeto de esta patente al aprovechar las propiedades
que tienen algunos compuestos nitrogenados, orgánicos o no
de cristalizar con una molécula de peróxido de hidrógeno, para



10 ser obtenido éste en forma sólida, y por lo tanto fácilmente transportable evitando las molestias subsiguientes a las roturas y explosiones a que están expuestas las botellas de agua oxigenada que actualmente se emplean, solucionando también al mismo tiempo el problema de transporte con su relativo

15 gasto, molestias e inconvenientes.

Con un comprimido de agua oxigenada sólida de 3,50 gr. de peso puede lograrse un vaso (100 c.c.) de agua oxigenada de 4 volúmenes para higiene bucal; con dos pastillas del mismo producto (7 grs.) puede obtenerse, asimismo, un vaso de agua oxigenada de 8 volúmenes absolutamente neutra y apta

20 para el lavado y desinfección de cualquier herida, lo que hace al nuevo producto inapreciable en todos los botiquines caseros, deportivos, de urgencia, etc. etc.

PROCEDIMIENTOS.

25 EJEMPLO I.

Se pesan 132 grs. de $SO_4 (NH_4)_2$ (1 molécula) gramos y se disuelven en 125 c.c. de solución de peróxido de hidrógeno, dejándose cristalizar en el vacío y sobre ácido sulfúrico a temperaturas que no excedan los 5° C.

30 Una vez separados los cristales por centrifugación ya puede procederse a su envasado una vez que se hayan adicionado los ácidos orgánicos convenientes para asegurar su conservación.

Se obtiene un polvo cristalino que contiene en peso

35 el 20 % de H_2O_2 .

EJEMPLO II

Se pesan 60 grs. de $CO \begin{matrix} NH_2 \\ NH_2 \end{matrix}$ (1 molécula) gramos



y se disuelven en 125 c.c. de solución de peróxido de hidrógeno, dejando cristalizar y procediendo como en el ejemplo
40 L.

Se obtienen unos cristales aciculares con un contenido en peso de 86 % de H_2O_2 .

El ciclo de operaciones que constituyen el procedimiento que acabamos de describir podrá ser parcial o totalmente susceptible de modificaciones en lo que se refiere
45 a la forma de llevarlo a cabo, así como en la clase de aparatos a emplear, temperaturas límites, etc., siempre que no altere esencialmente la idea característica del invento, que se concreta en la siguiente

50

N O T A.

La patente de invención por veinte años que se solicita en España, deberá recaer sobre "PROCEDIMIENTO DE FABRICACION DE COMPUESTOS QUIMICOS EN POLVO O EN COMPRIMIDOS PARA LA PREPARACION DE AGUA OXIGENADA" de acuerdo con las
55 siguientes

R E I V I N D I C A C I O N E S.

1ª.- Procedimiento de fabricación de compuestos químicos en polvo o en comprimidos para la preparación de agua oxigenada, caracterizado por el hecho de producir la
60 cristalización del peróxido de hidrógeno mediante disoluciones de compuestos nitrogenados, orgánicos o no, por tratamiento en el vacío sobre ácido sulfúrico a baja temperatura, obteniendo previa centrifugación, un polvo cristalino con elevada proporción de peróxido de hidrógeno, que, dosificado conveniente-



170382

- 4 -

170382

5 mente, permite por simple disolución con agua corriente, preparar instantáneamente agua oxigenada de los volúmenes necesarios para la aplicación que se desee.

2ª.- Procedimiento de acuerdo con la reivindicación anterior caracterizado por el hecho de que la fabricación de los
70 compuestos químicos especificados, se realiza (por ejemplo) disolviendo en 125 c.c. de solución de peróxido de hidrógeno, 132 gr. de $\text{SO}_4 (\text{NH}_4)_2$ (1 molécula) gras. cristalizando en el vacío y sobre ácido sulfúrico a temperaturas que no excedan de 5°C .
75 separando los cristales por centrifugación y adicionando los ácidos orgánicos convenientes para su conservación.

3ª.- Procedimiento de acuerdo con las reivindicaciones anteriores, que comprende como variante del ejemplo especificado en la reivindicación 2ª, para obtener cristales aciculares
con un contenido en peso de 36 % de H_2O_2 , la disolución de 60
80 gramos de $\text{CO} \begin{matrix} \text{NH}_2 \\ \text{NH}_2 \end{matrix}$ (1 molécula) gramos, en 125 c.c. de solución de peróxido de hidrógeno, realizando las operaciones restantes conforme a lo indicado en dicha reivindicación segunda.

4ª.- Procedimiento de acuerdo con las reivindicaciones anteriores en que se ha previsto que el compuesto, producido
85 ducto resultante puede prepararse para su entrega al mercado en pastillas, tabletas u otra clase de comprimidos.

5ª.- Procedimiento de fabricación de compuestos químicos en polvo o en comprimidos, para la preparación de "agua oxigenada".

90 Tal y como queda substancialmente descrito en la presente memoria.



170382

- 5 -

170382

Esta memoria consta de cinco hojas escritas a máquina por una sola cara.

Madrid, 4 de Julio de 1945.

LUIS DIEGO DONATI.

P.P.

A handwritten signature in cursive script, appearing to read 'Luis Diego Donati', written over a horizontal line.