



JUL 1931

123555

EB/. -

MEMORIA DESCRIPTIVA

para un Certificado de Adición, por " Mejoras introducidas en el objeto de la patente principal número 115.691 " a favor de la razón social Chemische Fabrik vormals Sandoz, residente en Basel (Suiza). -

=====

En la patente principal nº. 115.691, y en la primera adición nº 123.474, se ha descrito un procedimiento para preparar sales estables y solubles en agua de metales alcalinos o de metales pesados, de los ácidos antimonil polioximonocarboxílicos.

5

En el ulterior perfeccionamiento de estos métodos se ha descubierto que puede llegarse a preciosos derivados de los ácidos antimonilpolioximonocarboxílicos cuando, en lugar de las sales de amonio de estos ácidos, se emplean sales del amonio sustituido para disolver hidrato antimónico, Para llevar a la prác_



16 JUL 1931

15

tica el procedimiento se disuelven por ejemplo los gluconatos de las bases nitrogenadas en agua y se tratan con hidrato antimónico, formándose los antomonilgluconatos de las bases nitrógenadas. Las nuevas combinaciones se aislan de la disolución por evaporación o precipitación con disolventes orgánicos adecuados y constituyen cuerpos muy solubles en agua.

20

Según la basicidad de la base empleada son neutras o debilmente ácidas las disoluciones acuosas de los productos obtenidos, pudiéndose en el último caso neutralizar la reacción ácida sin que se precipite el hidrato antimónico.

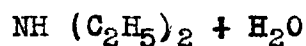
Las combinaciones preparadas por el presente método han de emplearse en terapéutica.

Ejemplo I.

25

Una disolución acuosa de gluconato de dietilamina, obtenida neutralizando con dietilamina 40 cm³ de ácido glucónico de unos 50 % en volumen, se agita con un exceso de hidrato antimónico a la temperatura del local. Después de separar la porción insoluble por centrifugación y de clarificar por filtración, la disolución se evapora al vacío hasta sequedad. Resulta un polvo casi incoloro, higroscópico, muy soluble en agua y también en alcohol metílico. La combinación desecada sobre cloruro de calcio, contiene 24,3 % Sb y 3,3 % N. La teoría requiere para C₁₀H₂₄O₉SbN, peso molecular 424,28,8 % Sb y 3,3 % N

30



Ejemplo II.

35

Una disolución de 10 g. del éster del ácido para-amino-benzoico del N-dietilleucinol en 10 cm³ de metanol se neutraliza con ácido glucónico a unos 50 % y el metanol se separa por destilación al vacío. A continuación se satura la disolución con hidrato antimónico y después de agitar durante 24 horas se separa por centrifugación la porción insoluble. Después de clarificar

40

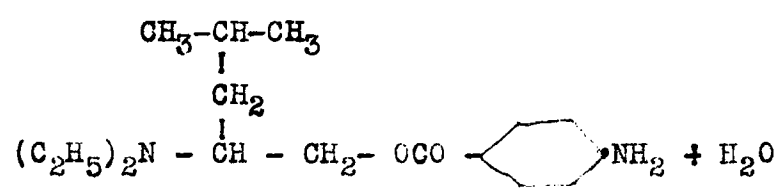


16 JUL 1931

123555

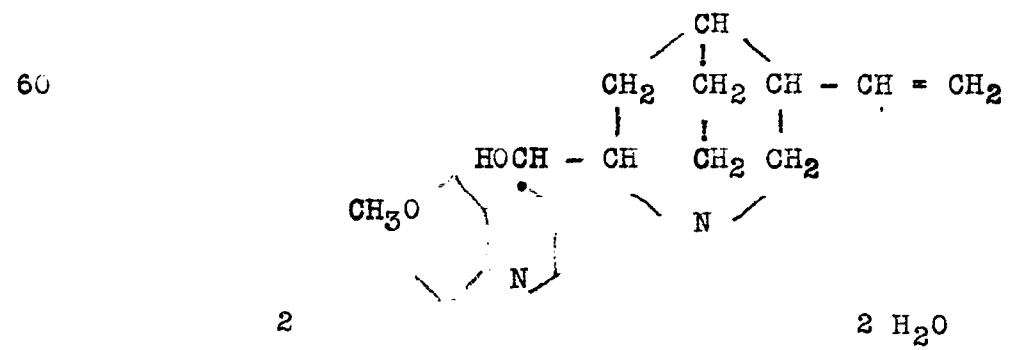
- 3. -

por filtración se separa el producto con mucha acetona. Agregando mucho éter se completa la precipitación. Después de secar la separación semifluida al vacío se obtienen 21 g, de un producto muy soluble casi incoloro con un contenido de 17,6 % Sb. La teoría requiere para $C_{23}H_{41}O_{11}N_2Sb$, p.m. 643.1 18,9 % Sb.



Ejemplo III.

10,4 g. de monogluconato de quinina se disuelven en 20 cm³ de agua, se tratan con 7,2 cm³ de ácido glucónico de 54,5 % en volumen y se agitan con 8,3 g. de hidrato antimónico. Por centrifugación se separa la porción no disuelta y se deseca al vacío hasta sequedad la disolución clara. Se obtiene 20,5 g. de un polvo casi incoloro, quebradizo, muy soluble en agua, con fluorescencia azulada. Contiene 23,1 % Sb y 31,6 % quinina. La teoría requiere para $C_{32}H_{50}O_{20}N_2Sb_2$, p.m. 1026, 23,8 % Sb y 31,6 % de quinina.



Ejemplo IV.

Una disolución metilalcohólica de 12,4 g. de emetina se neutraliza con 9,8 g. de ácido glucónico en agua. El alcohol metílico se separa por destilación al vacío y la disolución se concentra a 50 cm³. Esta disolución se agita durante la noche con 10 g.



16 JUL 1931

123555

- 4. -

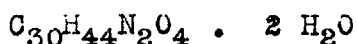
70

de hidrato antimónico.

Después de separar lo insoluble por centrifugación la disolución clara se deseca al vacío a menos de 50°. Así se obtienen 28,5 g, de un polvo casi incoloro muy soluble en agua, que contiene 19,3 % Sb y 40,4 % de emetina. La teoría requiere para $C_{42}H_{70}O_{22}N_2Sb_2$, p. m. 1194, 20,4 % Sb y 41,5 % de emetina.

2

75



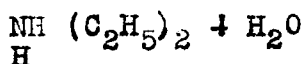
Ejemplo V.

Una disolución acuosa de gluconato de dietilamina se agita durante unas 20 horas con hidrato antimónico llamado ácido antimónico. Luego se centrifuga y la disolución turbia se clarifica aspirándola a través de talco.

80

La disolución clara se evapora a sequedad en el vacío. El producto así obtenido es soluble en agua y contiene 29,4 % Sb y 3,2 % N. La teoría requiere para $C_{10}H_{24}O_{10}NSb$, p. m. 440, 27,7 % Sb y 3,2 % N.

85



Ejemplo VI.

Una disolución caliente de 20 g. de lactona del ácido manónico en 40 cm³ de agua se neutralizan con disolución acuosa de trimetilamina y luego se agitan con 26 g. de ácido antimonioso durante la noche. Después de separar lo insoluble por centrifugación y clarificar por filtración, la disolución se debe tratar con mucho alcohol metílico hasta que el producto separado sea quebradizo y pulverulento. Rendimiento, 15 g. de un polvo amorfo incoloro, muy soluble en agua y que contiene 27,0 % Sb, y 3,1 % N. La teoría requiere para $C_9H_{22}O_9NSb$ 29,7 % Sb y 3,4 % N.

95



16 JUL 1931

123555

- 6. -

y de la primera adición no. 123.474, caracterizado porque en lugar de las sales de metales alcalinos allí empleadas o de sales de metales polivalentes de los ácidos polioximonocarboxílicos, se emplean aquí sus sales con bases de antimonio sustituidas.

130

2. = " Mejoras introducidas en el objeto de la patente principal número 115,691, " según se describe y reivindica en esta memoria descriptiva.

Consta esta descripción de seis hojas foliadas y escritas a máquina por una sola de sus caras.

Madrid, á 16 de Julio de 1931. -

Leocadio López y López. =

P.P.=