

IV

FARMACIA Y QUÍMICA

MEDICAMENTOS NUEVOS

(Traducciones de J. SILVESTRE PEÑA)

BROMURAL (1)

El bromural es un hinóptico introducido recientemente en la terapéutica y su empleo está recomendado en los insomnios ligeros, de origen nervioso; es decir, cuando la privación del sueño no depende de una afección grave central ó periférica.

A las nociones expuestas en el « *Journal de Pharmacie et de Chimie* », N.º 6 año 1907, página 495, sobre este medicamento, anotamos las siguientes:

El bromural es *α-monobromo isovalerylurée*; él puede formularse $(\text{C H}^3)^2 \text{C H Br C O Az H C O Az H}^2$. Se ha obtenido manteniendo durante algún tiempo hacia 70°, una mezcla de 2 partes de bromuro de *α-bromo isovalerianyle* y de 1 parte de úrea finamente pulverizada. Háse tratado el producto de la reacción por el *bicarbonato de sodium* para eliminar el *ácido bromhídrico* y el *ácido bromovaleriánico*.

El bromural se presenta en hebras blancas, sin olor ni sabor sensible, poco soluble en el agua fría, soluble en el alcohol, el éther y los licores alcalinos.

El fabricante lo pone á fusión de 145° aproximadamente, sin que se pueda precisar con exactitud; el resultado de las investigaciones del Dr. Zernik es que el producto comercial, no es absolutamente puro y que el bromural purificado por numerosas cristalizaciones se funde exactamente á 154°.

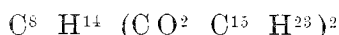
(1) Por el Doctor Zernik, del *Journal de Pharmacie et de Chimie*—N.º 1. Enero de 1908.

El bromural puede estar identificado por las reacciones siguientes: siendo fácil descubrir el bromo en una pequeña cantidad del producto fundido con una mezcla de salitre y de *carbonato de sodium*. Cuando se ha hervido durante algunas horas el bromural con la sosa alcohólica y se descompone con una formación de *bromuro de sodium* y da esta reducción, él ha formado un polvo blanco, fundido hacia 208°, lo que lo hace considerar por algunos autores tanto como el *óxido dimethylacrydlique* calentado á 69°-70° y elevado á 195°. El tiene en realidad una formación de *isopropylthydantoine*, hervido á 216°-217°. El bromural purificado, fundido á 154° ha dado al autor, 35.97 p. 100 de bromo (calculado: 35.84).

El bromural es utilizado en polvo, en pastillas, conteniendo 0gr. 3 de medicamento y 0gr. 2 de lactosa. La dosis necesaria para producir el sueño es de 0gr. 3 á 0gr. 6. La acción del bromural persiste de 3 á 5 horas, pues al sueño natural sucede un sueño provocado por hipnótico; en los casos contrarios, se ha dado una nueva dosis de bromural.

CAMPHOSAL (1)

El Camphosal es el éther neutro del ácido campórico y del santalol; y tiene por fórmula:



Propiedades. El Camphosal constituye un aceite amarillo negruzco, de una densidad de 0gr. 985, que es saponificado lentamente por la potasa alcohólica. Se disuelve fácilmente en el alcohol fuerte, el éther, la ligroine; y es por el contrario muy poco soluble en el alcohol á 70°; tal vez por la diferencia del santalol y de la esencia de santal; su olor es débilmente aromático, su sabor imperceptiblemente amargo.

Su acción y empleo. La acción del camphosal es muy indicada en las enfermedades de la próstata. Se emplea también en las fiebres de origen uretral y en los catarros de la vejiga, especialmente en los casos prostáticos antiguos.

Este nuevo medicamento reúne las condiciones del ácido campórico y del santalol, sin que se vean aparentemente los fenómenos inflamatorios debido al uso del ácido campórico ó del santalol empleados separadamente.

Dosis. La dosis diaria es de 3 á 4 cápsulas de 0gr. 25. El camphosal es fabricado por la casa Riedel, de Berlín.

(1) *Journal de Pharmacie et de Chimie*—Nº. 6. Marzo 1908.

ANTIRHEUMOL (1)

El *Antirreumol* preconizado desde algún tiempo en el tratamiento de las afecciones reumáticas, sería, según el fabricante, un éther del *ácido salicílico* y de la glicerina.

El *éther monosalicílico* de la glicerina se conoce en el comercio más generalmente con el nombre de *glicosal*. Este es un polvo cristalino blanco, derretido á 71° de sabor amargo; obteniéndose al calor la glicerina con una proporción conveniente de ácido salicílico en presencia de un otro ácido mineral, se puede emplear el *glicosal* tanto al interior como al exterior.

El *Antirreumol* que no debe ser empleado más que para uso externo, se obtiene calentándolo hacia 195°, una mezcla de 100 partes de éther *metilsalicílico*, 120 de glicerina y 0.2 partes de *acetato de sodio*; se mantiene por algún tiempo á esta temperatura y finalmente al calor hacia 215°-220°; se destila el alcohol y el producto de la reacción se vierte en el agua. El éther de glicerina se cristaliza al cabo de algún tiempo; ó se purifica por una cristalización en el éther.

El *Antirreumol* se encuentra en el comercio en forma de solución concentrada. El producto examinado por Zernik es un líquido siroposo que, bajo la acción del frío, hace depositar cristales; el olor que despidе recuerda al del *salicilato de metilo*.

El producto, apenas saponificado, hace pasar á la destilación una pequeña cantidad de *alcohol metílico*, que indica la presencia de cierta cantidad de *salicilato de metilo* perceptible al olor.

Sobre todo, el *Antirreumol* según Zernik, no es un producto puro, pero constituye aparentemente el producto bruto obtenido de la acción de la glicerina sobre el *salicilato de metilo*.

GAIODOL (2)

El *Gaiodol iodado* se obtiene, según Manchi y Pinna por el tratamiento del *ioduro de cobre*.

Cada molécula de *gaiodol* contiene *oxidrile fenólico* y es un átomo de iodo; este producto reunido da las propie-

(1) Por el Doctor: F. Zernik—*Journal de Pharmacie et de Chimie*—No. 4. Enero 1908.

(2) *Journal de Pharmacie et de Chimie*—No. 4. Febrero de 1908.

dades terapéuticas del *gaiodol* y del *iodo*; el contenido en iodo es de 58 por 100 más ó menos.

El *Gaiodol* ha dado muy buenos resultados en las afecciones pulmonares y en las enfermedades de origen tuberculoso y escrofulosas, y sobre todo, en el tratamiento de la tuberculosis ha sido muy superior á los otros medicamentos usados.

IODYLINE (1)

La *iodilina* es un derivado obtenido de una solución de *iodosalicilato de sodio* por una sal de bismuto en solución acética.

Es un polvo amarillento, sin olor, de sabor dulce pero desagradable, de reacción neutra. La *iodolina* es insoluble en el agua, en el alcohol y en los disolventes neutros. Se puede poner al calor de 330° sin que sufra descomposición alguna, lo que permite la esterilización de curaciones á base de este producto.

La *iodilina* puede ser indentificada al lado de algunas reacciones; calentada con el ácido sulfúrico concentrado, ella pierde el iodo que se volatiliza sobre formas de vapores violáceos; á la calcinación, ella deja un residuo amarillo de óxido de bismuto. Los carbonatos alcalinos en solución y al calor toman el ácido salicílico que es fácil de reconocer mediante el percloruro de hierro.

La *iodilina* es un antiséptico desprovisto de acción tóxica, que parece exenta de los inconvenientes señalados con ciertos derivados iodados, el iodoformo por ejemplo. Se emplea bien solo ó bien mezclado con el almidón de talco; se utiliza igualmente en pasta de lanolina y curaciones á base de *iodilina*.

Se han preconizado contra las hemorroides los supositorios, conteniendo extracto de *hamamélis* y de *iodilina*.

Se debe conservar la al abrigo de la luz.

APLICACIÓN DE LA REACCIÓN DE CIANURO DE POTASIO SOBRE LAS SALES DE COBRE, EN SOLUCIÓN ALCALINA EN EL DOSAJE DE LA GLUCOSA. (2)

El autor ha arribado á un método fácil y preciso en el dosaje de la glucosa por el líquido de Fehling en *met-tand á porfit* la propiedad que el cianuro de potasio de

(1) *Journal de Pharmacie et de Chimie*—Nº. 1. Enero de 1908.

(2) Por Carlos Conti del *Journal de Pharmacie et de Chimie*—Nº. 1. Enero de 1908.

colorar la solución alcalina de sales de cobre para formar el cianuro doble de cobre y de potasio incoloro, Cu. (CzA.) K. C. Az.)².—Veáse como se prepara.

Se prepara una solución de cianuro á 5% más ó menos.

Se ha determinado también *il faut* de centímetros cúbicos de esta solución para decolorar completamente 1^{cm³} del licor de Fehling, operación fácil de ser efectuada en una pequeña redoma de forma cónica y en *l'espacaut* las últimas gotas de cianuro. Por otra parte, en un volumen bien determinado del mismo licor de Fehling, se ha vertido un otro volumen muy conocido de la solución azucarada insuficiente para reducirla completamente. Se ha hecho hervir durante algunos minutos, hasta llegar al frío, una parte del volumen obtenido y se ha filtrado.

De la filtración, se ha tomado un volumen correspondiente á 1^{cm³} del licor de Fehling, y ha determinado también *il faut* de solución de cianuro para descolorarlo.

La diferencia entre la cantidad de cianuro empleado primitivamente y la empleada en la segunda ligadura representa el cobre reducido.

Un cálculo simple permite deducir la glucosa.
