UNIVERSIDAD NACIONAL AUTONOMA DE MEXICO

UNIVERSIDAD MOTOLINIA

FACULTAD DE QUIMICA

DETERMINACION DEL ACIDO GLUCORONICO EN LA DIFERENCIACION DE LAS ICTERICIAS.

T E S I S

que para obtener el título de quimico FARMACEUTICO BIOLOGO presenta

LIDIA PLATONOFF MANZANARES

México, D. F. 1961







UNAM – Dirección General de Bibliotecas Tesis Digitales Restricciones de uso

DERECHOS RESERVADOS © PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL

Todo el material contenido en esta tesis esta protegido por la Ley Federal del Derecho de Autor (LFDA) de los Estados Unidos Mexicanos (México).

El uso de imágenes, fragmentos de videos, y demás material que sea objeto de protección de los derechos de autor, será exclusivamente para fines educativos e informativos y deberá citar la fuente donde la obtuvo mencionando el autor o autores. Cualquier uso distinto como el lucro, reproducción, edición o modificación, será perseguido y sancionado por el respectivo titular de los Derechos de Autor.

Gracias doy a Pios por haberme permitido llegar a la culminación de mi carrera. Con todo mi cariño a mis padres
Sr. Nicolás Platónolf
Srn. Luz M. de Platónoll
quienes con bondad, cariño y dulzura
han sabido guiarme por el camino de la
vida.

A mis hermanos: Sergio y Catits compañeros inseparables de mis alegrías y tristezas. Al Sr. Dr. Miguel Flores Aparicio con profundo respeto y cariño por su inestimable dirección durante toda mi carrera.

> Al Sr. Pr. Iosé Portilla Aguilar por su valiosa cooperación en la elaboración de este trabajo.

> > Al Hospital Colonia de los **A. A. C. C.** N de A.

A ti Alberto, el ideal de toda mi vida.

Introducción.

Métodos empleados.

Resultados experimentales.

Interpretación y Discusión de Datos.

Conclusiones.

Sumario.

Bibliografia.

INTRODUCCION.

Con el conocimiento y valoración del metabolismo de los hidratos de carbono y principalmente los recambios metabólicos que se efectuan en la celdilla hepática, procedimos a — comprobar los hallazgos encontrados por Wegmann y Marogg (1), quienes enfocando sus investigaciones, hacia el diagnóstico diferencial de las ictericias, establecieron que la determinación del ácido glucurónico, como factor metabólico terminal de los hidratos de carbono en el hígado, podia estable— cer seguramente o casi seguramente, el diagnóstico diferencial entre una ictericia parenquimatosa, con una obstructiva o quizá con una hemolítica.

No sólo nos hemos concretado, al desarrollar ésta tesis, el intentar comprobar las experiencias de estos autores, sino que, comparando los resultados obtenidos con otros métodos de laboratorio, quisimos establecer un patrón bioquímico con pruebas similares a la enunciada, que nos diera una certeza diagnóstica de ayuda al clínico, que enfrascado en el desarrollo de su profesión, se enfrenta a diario con ictericias cuyo diagnóstico es a veces casi imposible y sólo lo llega a realizar en los protocolos de las autopsias è en los hallazegos trans-operatorios de actos quirúrgicos no siempre felices.

En ésta investigación al establecer este patrán bioquímico, tratamos de integrarlo con pruebas fáciles, económicas,
sencillas y que sea posible efectuarlas en cualquier medio donde se actúe, sin tener que recurrir a grandes desembolsos
que practicamente en muchos enfermos es imposible o casi im-

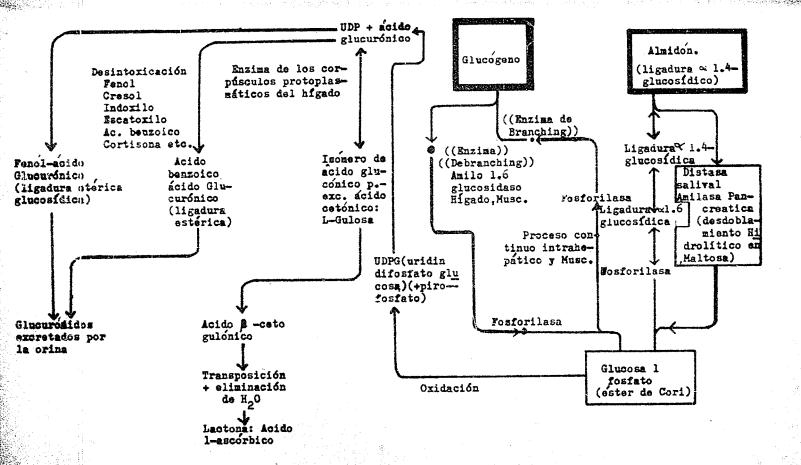
posible de realizar.

Esta idea no es propia sino que está inspirada en los trabajos preliminares ejecutados en otras instituciones tanto del país como extrangeras y que componen parte de nuestra bibliografía (2 y 3).

Es así como en ésta tesis, para formular este patrón bio químico, utilizamos las siguientes pruebas: determinación de ácido glucurónico en el plasma sanguineo, por la técnica de Fishmann (4), reacción de Van der Bergh (dosificación de bilirrubina directa e indirecta en sangre, por el método de Malloy y Evelyn) (5), dosificación de la turbidez del timol por la técnica de Maclagan (6), y finalmente la floculación del cefalín colesterol por la técnica de Hanger (14).

Los resultados de las determinaciones del ácido glucuró nico (según quedará establecido en las conclusiones de estatesis) fueron paralelos o casi paralelos a las determinacio nes de las bilirrubinas sanguineas en la prueba de Van der Bergh, por lo que coincidimos en los resultados obtenidos — por Wegmann y Marogg (1) y dejamos precisado que el patrón — bioquímico a realizar para el diagnóstico diferencial y opor tuno de las ictericias, debe ser la relación que guarden estos dos resultados, o lo que es lo mismo, el patrón bioquímico en las ictericias deberá ser : la detrminación del ácido glucurónico y la prueba de Van der Bergh al iniciar el estudio clínico del padecimiento, llevando un control semanal du rante el desarrollo de la enfermedad.

Al estudiar los nuevos conocimientos que se tienen del metabolismo de los hidratos de carbono, nos encontramos con la gráfica de Bernard (7), como se aprecia en la figura I.



Unos de los productos finales del metabolismo de los hidratos de carbono en el hígado, es el Acido glucurónico, el cual se excreta con la bilis en forma de sal conjugada: glucuronidato de bilirrubina.

La biosíntesis que sigue él glucuronidato de bilirrubina se indica en la figura II. El ácido glucurónico usado para la conjugación deriva directamente de la glucosa y no de un ácido glucurónico preformado. El acido glucurónico se encuentra en una forma de alto contenido energético: el ácido glucurónico de disosfato de uridina (UDPGA), que representa la forma de almacenamiento del ácido glucurónico disponible para la conjugación con diversos receptores. El ácido glucurónico es transferido del UDPGA a la bilirrubina, diversos fenoles, esteroides y alcoholes, por medio de la enzima tran<u>s</u> ferasa de glucuronilo. No sabemos si las diferencias observa das en la formación de glucurónido según los receptores de-penden de diferentes tranferasa de glucuronilo, o si existe una afinidad diversa por varias substancias y una sola enzima. La foramción de glucurónido tamnién ocurre en menor grado en riñon de rata y de cobayo, mucosa gastrointestinal y zonas subcorticales del cerebro, pero no se observa en la --sangre normal ni en otros tejidos. Probablemente este mismo mecanismo de formación ocurra en estos tejidos como en el hí gado. Se ha comprobado que la enzima beva-glucuronidasa de-sempeña cierto papel en la transferencia de ácido glucurónico de un receptor a otro, al parecer, no participa en la for mación de glucurónido como tal. Según nuestros conocimientos actuales el ácido glucurónico tiene tres funciones:

UTP + Glucosa -1 - PO₄ UDPG + PP (TRANSFERASA de URIDILO)

UDPG + 2 DPN+ TOPGA + 2 DPNH + 2 H+

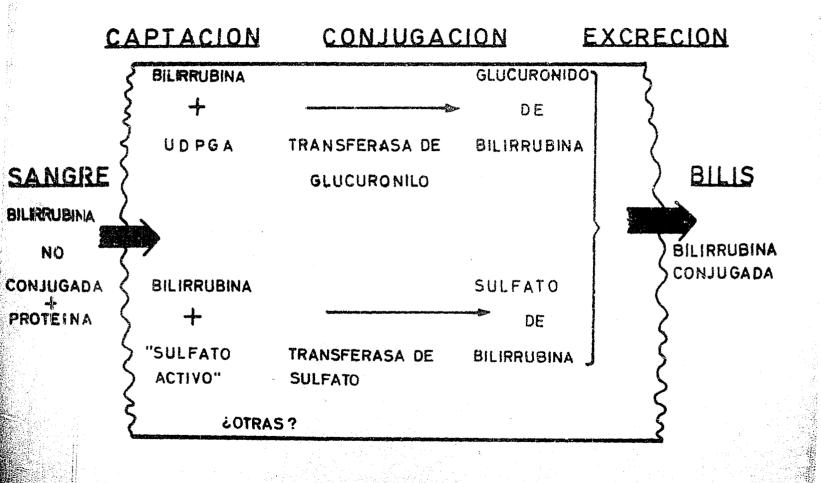
(DESHIDROGENASA de UDPG)

Reacciones que intervienen en la sintesis de glucurónidos. (UTP, trifosfato de uridina); UDPG, difosfato-glucosa de uridina; PP, pirofosfato; DPN, difosfato-piridin-mucleótido; UDPGA, uridin difosfato de ácido glucurónico; UDP, difosfato de uridina; un indica receptor de ácido glucurónico.

- 1.- Sirve como elemento clave en la síntesis de los mucopolisacáridos y las mucoproteinas.
- 2.- Se une, a otros mecanismos de defensa del organismo contra reacciones de intoxicación, y se combina con las substancias para que se eliminen rapidamente por la orina.
- 3.- Sirve conjugado a ciertas substancias propias del organismo haciéndolas solubles y por lo tanto eliminables -por la orina (bilirrubina, progesterona, etc.).

La bilirrubina libre es transportada al hígado, donde se separa de la albúmina y se conjuga con el ácido glucuróni co, como monoglucurónido y diglucurónido de bilirrubina, pre dominando este último compuesto. Se conjuga también, en menor proporción con el radical sulfato y, muy probablemente con otros radicales. Aproximadamente el 15 por 100 del pigmento biliar, que dá la reacción directa en el hombre, está conjugado como sulfato. La biosintesta del sulfato de bilirrubina incluye la transferencia de sulfato desde un sulfato activo a la bilirrubina, por una anzima, la transferasa de sulfato, que se halla en la fracción soluble de los homogeneizados de hígado de rata. El sulfato de bilirrubina se acumula en el plasma de animales y personas con obstrucción biliar, y puede ser eliminado con la orina. Isselbacher (8), también ha observado que un 9 por 100 del pigmento biliar que proporcio na reacción directa de Van der Bergh, se halla conjugado, pe no es ni con ácido glucurónico ni con sulfato.

Según se indica en la figura III, el metabolismo global de la bilirrubina por el hígado incluye tres procesos principales:



- a).- La captación de la bilirrubina de las proteinas -- plasmáticas por la célula hapática. (Proceso poco conocido).
- b).- La conjugación de bilirrubina, principalmente con ácido glucurónico y también con sulfatos, y quizá con otras substancias que convierten la bilirrubina no conjugada, lipo soluble, en conjugada hidrosoluble, que puede ser eliminada con la bilis y la orina.
 - c) .- Eliminación por la bilis y la orina.

Resulta necesaria la conjugación para que la bilirrubina pueda ser excretada por la bilia. Las ratas homocigóticas
con ictericia de Gunn (9), que sufren ictericia acolúrica no
hemolítica por deficiencias en la actividad de transferasa glucuronílica, no pueden conjugar la bilirrubina con el ácido glucurónico, eliminan una bilis casi incolora, pero pueden excretar bilirrubina conjugada cuando se les inyecta intravenosamente.

El diglucurónido de bilirrubina es un compuesto soluble que, si pasa al suero (sólo en estados patológicos), dá la reacción directa de Van der Bergh. Se llama por ello bilirrubina directa, colebilirrubina o bilirrubina conjugada. La — conjugación de la bilirrubina libre tiene lugar como ya cita mos anteriormente, en presencia de ácido uridin di fosfo glu curónico, que actua como donador de glucuronilo en presencia de la transferasa de los aicrosomas hepáticos. Al parecer en animales hepatectomizados se puede formar un monoglucurónido de bilirrubina, pero aparentemente sólo el hígado es capaz — de conjugar la bilirrubina a diglucurónido. Así, pues, la — presencia de diglucurónido en el suero de enfermos ictéricos

indicaria la capacidad del hígado para conjugar la bilirrubina. La proporción relativa del monoglucurónido y del diglucurónido puede constituir un dato muy valioso para el diagnóstico diferencial de las ictericias, ya que el primero predominaria en los casos de ictericia hepatocelular y el segundo en los de ictericia por obstrucciór.

METODOS EMPLEADOS.

Esta investigación se llevó a cabo en 20 pacientes de ambos sexos con ICTERICIA, producida por diferentes padecimientos, como se aprecia en la tabla I.

Los pacientes provenian de diferentes regiones de la - República Mexicana, concentrados en el piso de Gastroentero-logia del Hospital Colonia, (5º piso Ala A.), 18 hospitalizados y 2 ambulatorios atendidos en la consulta externa.

A todos los pacientes de les tomó una muestra de sangre para su estudio, al ingresar al servicio y cada semana, du-rante 1 a 5 semanas, según el caso, como se aprecia en los resultados.

Se dosificó el ácido glucurónico por la técnica de Fish mann (4) que es la siguiente:

Recativos: Acido clorhídrico R.A., alcohol etílico R.A., tolueno R.A.

Solución de tungstato de sodio al 10 %.- Se disuelven - 10 g. de tungstato de sodio Q.P. en aproximadamente 50 ml. - de agua aforando a 100 ml.

Acido sulfúrico N..- Mezclar cuidadosamente 5 ml. de ácido sulfúrico concentrado en 95 ml. de agua destilada.

Solución acuosa de naftorresorcinol al 0.2 %.- Disolver 0.2 g. de naftorresorcinol Q.P. en aproximadamente 50 ml. y aforar a 100 ml.. Esta solución debe prepararse en el momento de usarse.

Método .- Colocar 2 ml. de sangre oxalatada en um matraz

Erlenmayer conteniendo 14 ml. de agua destilada, adicionar 2 ml. de solución de tungstato de sodio al 10 % y 0.66 ml. de ácido sulfúrico N., mezclar cuidadosamente y filtrar después de 10 min. de reposo, obteniéndose así el filtrado li—bre de proteinas. De este filtrado tomar 3 ml. y colocarlos en un tubo de vidrio con tapón, adicionar 2 ml. de la solucción acuosa de naftorresorcinol y 2 ml. de ácido clorhídrico concentrado, mezclar y colocar en un baño de agua a 98º du—rante 60 min, posteriormente colocar en un baño de agua frie durante 15 min, adicionar 5 ml. de alcohol etílico, agitar, añadir 8 ml. de tolueno, agitar durante 1 min., remover con un tubo capilar. Colocar en una cubeta, dejar reposar durante 45 min. y leer en un espectrofotómetro a una longitud de onda de 565 mu., aplicando la fórmula de corrección de Allen.

CALCULOS:

Solución estándar de ácido glucurónico. Pesar exactamente 5 mg. de ácido glucurónico y disolverlos en aproximada mente 50 ml. de agua destilada, aforando a 100 ml.

Técnica.— Al mismo tiempo que el rpoblema se preparan 2 estándares que llevan: 1 ml. de solución estándar de ácido - glucurónico y 2 ml. de agua destilada; efectuando en ellos - la dosificación del ácido glucurónico como en los problemas.

Las lecturas en el espectrofotómetro se efectuan con -blanco de agua destilada, tanto la de los problemas como la
de los estándares.

Cantidad de filtrado empleado..... ml.

Calculándose la cifra del ácido glucurónico por la si-

Simplificando:

$$mg.\%$$
. A.G.= p x 1.6

Paralelamente se dosificó en el suero la bilirrubina di recta, indirecta y total por la técnica de Malloy y Evelyn, como se cita a continuación:

Reactivea. - Diazo blanco. - Solución de ácido clorhídrico al 1.5 %.

Diazo reactivo. - Disolver 0.1 g. de ácido sulfanílico - en 100 ml. de solución de acido clorhídrico al 1.5 %.

Solución de nitrito de sodio.- Disolver 0.5 g. de nitrito de sodio en 100 ml. de agua destilada. Guardar en frasco obscuro y en el refrigerador.

Técnica. - Colocar en un tubo o.5 ml. de suero problema y 9.5 ml. de agua destilada, mezclar bién, de ahí pasar 5 ml. a otro tubo con lo cual quedan 2 tubos con 5 ml. cada uno. A un tubo se le marca con problema y al otro con blanco. Al -- blanco se le añade l ml. de diazo blanco y al problema l ml. de diazo reactivo preparado en el momento de usarse, (diazo reactivo: 3.3 ml. de solución de ácido sulfanílico y 0.1 ml. de solución de nitrito de sodio.), agitar y dejar reposar du rante 15 min., al cabo de los cuales se lee en un espectrofo tómetro a 530 mu. de longitud de onda poniendo a cien con el blanco. La lectura que dá el espectrofotómetro se busca en las tablas de bilirrubina obteniéndose asi la bilirrubina di

recta. Inmediatemente después se le añade al blanco 6 ml. de agua destilada y al problema 6 ml. de alcohol metílico, se a gita bién, se deja reposar y a los 15 min. se lee nuevamente en la misma forma. La lectura obtenida se multiplica por 2 e obteniéndose así la bilirrubina total. La bilirrubina total menos la bilirrubina difecta nos da la bilirrubina indirecta.

Además en todos los casos se dosificó la turbidez del # timol por la técnica de Maclagen, Shank y Hoagland (6), y la fluculación del cefalín colesterol por la técnica de Hanger (14), como se transcriben:

Turbidez del timol.- Reactivos.- Se prepara poniendo -103 g. de veronal y 3 g. de timol cristalizado y pulverizado
en un matraz Erlenmayer, de un litro, se agregan 500 ml. de
agua destilada, se calienta a ebullición, se agita cuidadosa
mente y se deja enfriar a la temperatura ambiente, con lo -que la solución se enturbia. Se agrega una pequeña cantidad
de timol pulverizado y se mezcla por agitación. Se tapa el matraz y se deja reposar toda la noche a 20-25°. Se mezcla
y se filtra. La solución se conserva transparente a la tem-peratura ambiente.

Método.— Se ponen o.1 ml. de suero problema con 6 ml. de solución estándar de timol, se deja reposar 30 min. y se lee en el espectrofotómetro a una longitud de onda de 660 mu., — usardo como blanco solución estándar de timol. Obteniéndose la turbidez del timol al leer en las tablas respectivas, la lectura obtenida en el espectrofotómetro.

Cefalín Colesterol. - Reactivos. - Antígeno de cefalín colesterol. - Al antígeno de cefalín colesterol comercial añadir 5 ml. de eter, de aqui se toma 1 ml. y se adiciona a 30 ml.

de agua recientemente hervida y no muy caliente, poner a fuego suave hasta que se consuma a los 30 ml.. Quedando así listo el antígeno.

Solución de cloruro de sodio al 8.5 %.- Disolver 8.5 g. de cloruro de sodio en 100 ml. de agua destilada.

Técnica. - Colocar en un tubo de ensaye 4 ml. de solu--ción de cloruro de sodio al 8.5 % y o.2 ml. de suero problema, adicionar l ml. del antígeno de cefalín colesterol, agi
tar perfectamente bién y guardar en la obscuridad durante 24 hrs., al cabo de las cuales se puede leer la floculación
y se reporta según la intensidad de : 1, 2, 3 y 4 cruces; se lleva a la vez un blanco de reactivos con 4.2 ml. de solución de cloruro de sodio y ml. de antígeno de cefalín colesterol, guardándose también en la obscuridad.

Todos los pacientes se sometieron durante su estancia hospitalaria a el régimen alimenticio e higiénico rutinario para estos casos; como a continuación se expresa:

En los casos de insuficiencia hepática avanzada se empieza a administrar la mayor parte de las calorias en forma
de hidratos de carbono y una mínima parte en forma de protei
nas y grasas, aumentándolas gradualmente hasta llegar a su porcentaje normal.

RESULTADOS EXPERIMENTALES,

De los resultados obtenidos hemos elaborado 2 tablas y 6 gráficas.

La tabla I proporciona los datos generales de cada pa-ciente y su diagnóstico clínico.

En la tabla II se proporcionan las cifras de las dosif<u>i</u> caciones de ácido glucurónico y demás pruebas realizadas.

En la gráfica # 1, se establece una relación de los datos obtenidos en la determinación del ácido glucurónico en los 20 casos estudiados, las abscisas corresponden a la determinación en mg. %. de ácido glucurónico y en las ordenadas el tiempo de ejecución de cada una de estas pruebas.

Las curvas de la gráfica # 2 señalan una relación de -los datos obtenidos en las determinaciones de ácido glucurónico, bilirrubina directa e indirecta, turbidez del timel y
floculación del cefalín colesterol efectuadas en los enfermos 1 y 6.

La relación de los casos 2, 4, 9 y 10 se encuentra seña lada en la gráfica # 3.

La gráfica 4 señala los resultados obtenidos en los casos: 3,5,7,11,12,14,19 y 20, a los cuales sólo fué posible verificarles la prueba una sola vez.

En las 4 gráficas anteriores señalamos los casos en los cuales la ictericia fué de origen parenquimatoso.

La gráfica # 5 dá una relación de los datos obtenidos en los casos 13 y 17, la # 6 de asso 8 y finalmente la gráfica.

7 de los casos 15, 16 y 18.

La mayoria de los casos gnteriores mostraron ictericia de origen obstructivo, como se puede observar en la tabla I.

TABLA I.

llo	Nombre.	Edad.	Sexo.	Padecimiento.
1	J.C.	50 A.	Møse.	Cirrosis hepática tipo Laënnec.
2	B.G.	45 A.	Masc.	Cirrosis hepática tipo Laënnec.
3	G.H.	55 A.	Mase.	Coma hepático alcoholonutricional.
14	C.P.	55 A.	Masc.	Cirrosis hepática tipo Laënnec.
5	J.A.	40 A.	Masc.	Cirrosis portal alcoholonutricional.
6	A.G.	35 A.	Masc.	Hepatitis omibiano.
7	F.M.	75 A.	Masc.	Cirrosis hepática tipo Laënnec.
8	M.D.	38 A.	Masc.	Absceso hegático amibiano.
9	G.Q.	55 A.	Masc.	Hepatitis infecciosa.
10	L.H.	35 A.	Masc.	Hepstitis infecciosa.
11	M.L.D.	30 A.	Fem.	Hapatitis infecciosa.
12	A.M.	25 A.	liase.	Hapatitis infecciosa.
13	Р.Н.Р.	50 A.	Masc.	Adenocarcinóma de páncreas con metástasis
14	Λ.C.Ο.	50 A.	Masc.	Colesistitis crónica calculara cómana
15	P.R.	55 A.	llasc.	la cabeza de páncreas.
16	J.Z.	27 A.	hasc.	Colesistitis calculosa.
17	A.P.M.	30 A.	Masc.	Sindrome de absorción intestinal deficien
18	R.M.	50 A.	Møsc.	te. Colengitis. Concer de la cabeza de poncress.
19	R.D.	50 A.	Masc.	Hepatitis infecciosa.
20	J.D.	12 A.	Masc.	Congostión hepática pasiva.
20	J.D.	12 A.	Masc.	Congostión hepática pasiva.

TABLA II.

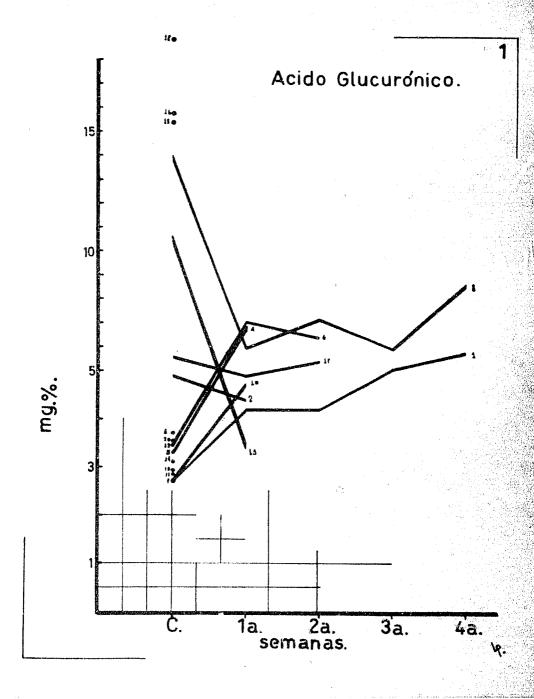
		TWREW I				
Caso No. Diagnóstico.	Fecha	Acido Glucurónico.	Bilirrubine Total.	Bil. Dir.	Bil. Indir	. Timel C.
l. Cirrosis he- pática tipo Laĕnnec.	7/ 1V/61. 15/ 1V/61. 22/ 1V/61. 28/ 1V/61. 6/ V/61.	2.7 mg/s. 4.2 " 5.1 " 5.8 "	2.8 mg%. 3.8 " 3.2 " 2.0 "	2.05 mg%. 2.40 " 1.90 " 1.40 "	0.75 mg/s. 1.40 " 1.30 " 0.60 " 0.90 "	5.8 U XX 4.2 " XX 4.7 " XX 6.3 " XX
2. Cirrosis He- pática tipo Laënnec.	8/ V/61. 19/ V/61.	4.9 "	7.3 "	5.50 " 6.9 "	1.8 "	4 " X
3. Coma hepáti- co alcoholo- nutricional.	25/ V/61.	3.7 "	5.2 "	4.25 "	2.6 "	
4. Cirrosis ho- pática tipo Laënnec.	3/V11/61. 17/V11/61.	3.3 "	7.3 "	4.7 "	2.6 "	
5. Cirrosis por tal alcoholo nutricional.	3/V11/61.	3.3 "	4.10 "	2.32 "	1.78 "	16.7 " XX
6. Hepatitis amibiane.	15/ 1V/61. 22/ 1V/61. 12/ V/61.	3.4 " 7.0 " 6.4 "	1.2 "	0.5 "	0.7 "	X 4.4 " X 7.6 " X
7. Cirrosis He- pática tipo Luënnec.	10/ 14/61.	2.7 "	6.7 "	2.85 "	3.85 "	XXX
Abaceso hap <u>á</u> tico ami bi a- no	28/ 1V/61. 6/ V/61. 12/ V/61. 19/ V/61. 20/ V1/61.	14.0 " 6.0 " 7.2 " 6.0 " 8.7 "	6.2 " 4.8 " 4.0 " 2.8 "	4.55 " 2.5 " 2.6 " 1.9 "	1.65 " 2.3 " 1.4 " 0.85 "	15.0 " Reg 22.3 " IX 18.8 " IX IX
9. Hepatitis infecciosa.	3/V11/61. 12/V11/61.					

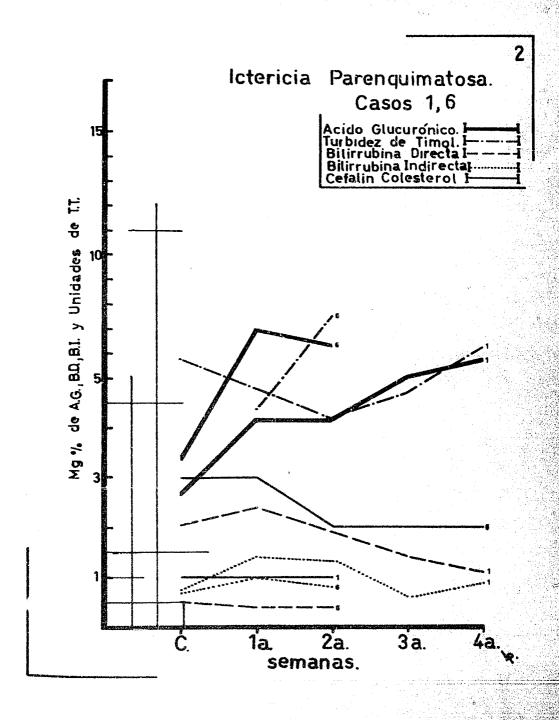
TABLA 11 (CONTINUACION)

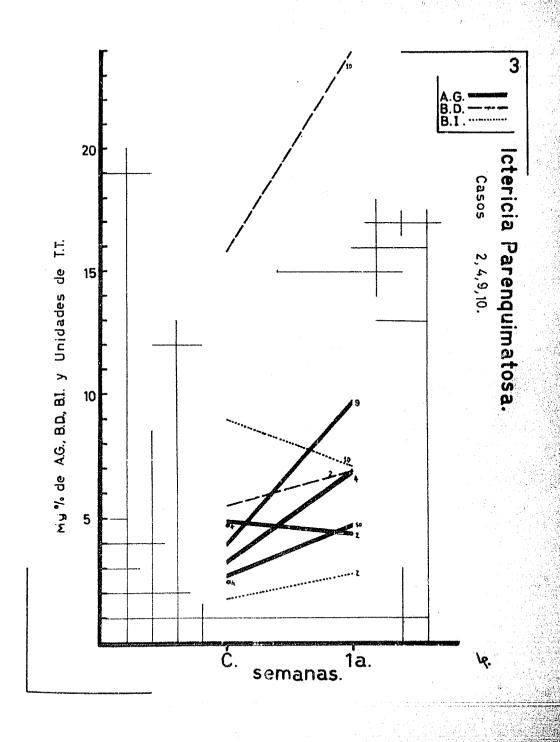
			(CONTINUAC)	(NON			
Caso No. Diagnóstico.	Fecha. Gl	Acido .ucurónico.	Bilirrubine Total	Bil. Dir.	Bil Indir.	Timol	0.0
10. Hepatitis infecciosa.	18/ 41/61.	2.7mg/s 4.7 "	24.6 mg% 31.6	15.8 mg/s 24.5	9.0 mg/k 7.1 "		Neg Neg
ll. Hepatitis infecciosa.	17 /11/61.	2.7 *	9.0 "	3.4 *	5.6 "		: : :
12. Hepatitis infecciosa.	17/V11/61.	3.7 ⊭	11.0 "	8.10 #	2.90 *		
Adenocarci nóma de pan creas con metástacis a higado y epiplón.	19/ 1 v/61. 26/ 1v/61.	10.6 * 3.5 *	1.9 T 2.0 M	0.7 H 0.3 H	1.2 "	2.8 U 1.6 "	XX
14. Colesisti- tis cróni- ca calculo sa. Céncer de la cabe za de pán- creas.	26/ lV/61.	3.1 "	12.0 *	9.05 "	2.95 "		
15. Colelitiasis	22/ 14/61.	15.4 "	2.4 "	1.10 *	1.3 4	4.2 "	X.
16. Colesisti- tis calcu- losa.	15/ V1/61.	15.8 "	6.5 "	3-1 "	3-4 "	4.4 *	Œ
17. Sindrone de absorción intestinal deficients. Colangitis.	19/ 1V/61. 26/ 1V/61. 5/ V /61.	5.6 # 4.9 # 5.4 #	3.5 " 1.4 "	1.3 # 0.25 #	1.2 "	9.7 *	α
18. Cáncer de la cabeza de páncreas.	12/ V/61.	18.9 *	7.6 "	5.3 "	2.3 "		
	1	ı	•	• '	· ,	16	1.19

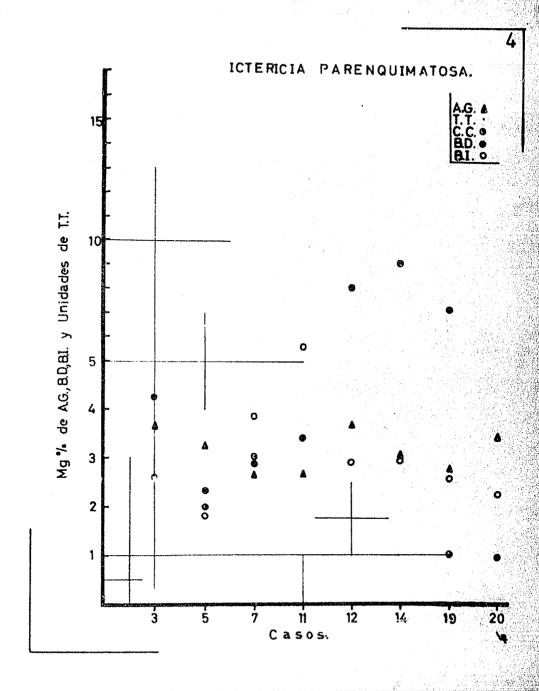
TABLA 11 (CONTINUACION)

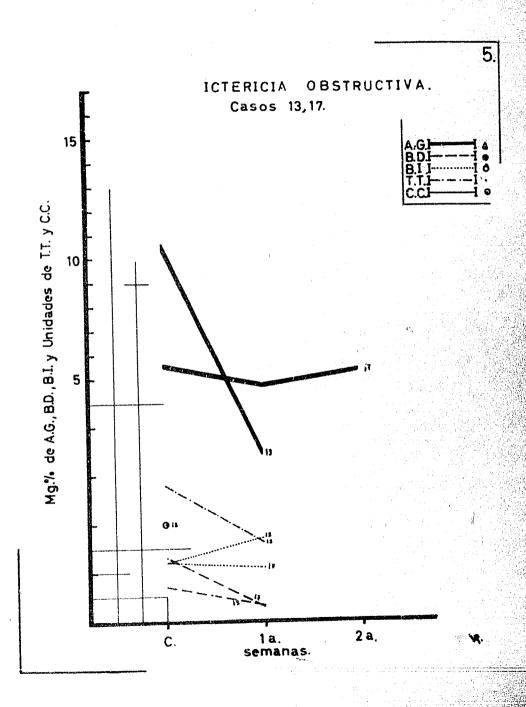
Maso No. Diagnostico.	Pecha	Acido Glucurónico.	Filirrabing Total.	Bil. Dir.	Bil Indir.	Timol C	.0
19. Hepatitis infecciosa	25/ V/61.	18.9 mg/s	9.7 mg/	7.10 mg%	2.6 mg/6	18.4 U	х
20. Congestión hepática pa siva.	30/ V1/61	3.5 "	2.25 "	0.95 "	3.2 "		

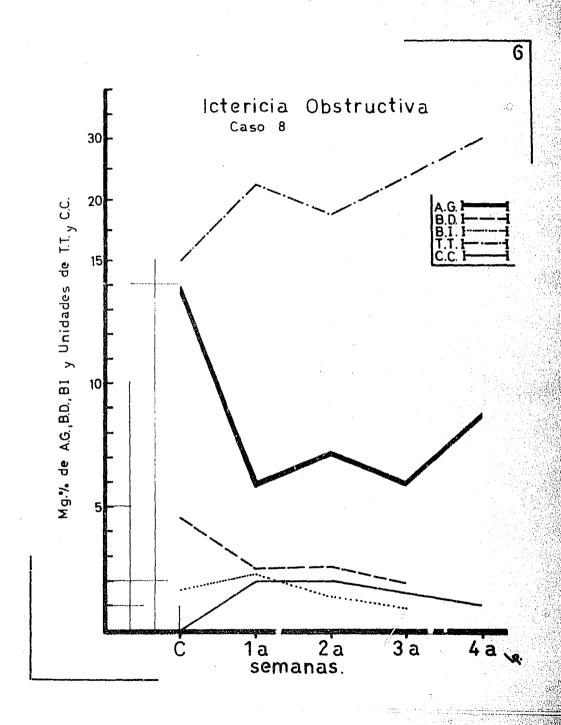


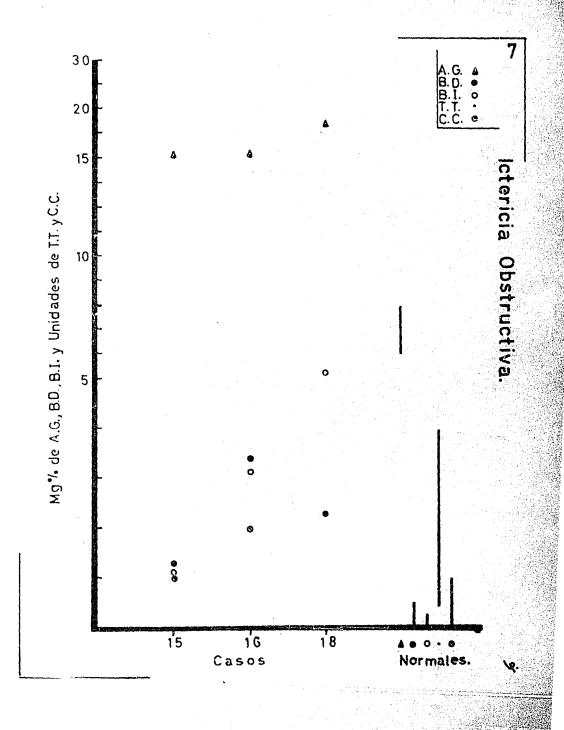












INTERPRETACION Y DISCUSION DE DATOS.

De los 20 enfermos estudiados en éste trabajo, se obser vó que en 12 de ellos su ictericia fué debida a procesos parenquimatosos desarrollados en el hígado, a otros 6 se les produjo su ictericia por causa de una obstrucción en los conductos o vias biliares debida a diferentes padecimientos y los dos restantes presentaron ambas formas de ictericia iniciándose su padecimiento por una ictericia obstructiva y ter minando con una degeneración del parénquima hepático.

Caso # 1.- El diagnóstico de éste enfermo de cirrosis hepática alcoholo nutricional pudo ser controlado durante 5
semanas en donde se aprecia la disminución de las cifras nor
males de ácido glucurónico en todas las pruebas; coincidiendo con las cifras bajas de bilirrubimemia que fueron decreciendo hasta volverse casi completamente normales al fin de
la quinta semana, con resultados un tanto cuanto paradójicos
en las cifras de la turbidez del timol, perc en concordancia
con la decresión de la intensidad de las reacciones positi-vas del cefalín colesterol. Este caso es típico y podiamos calificarlo de determinante pues justifica el concepto de -que los resultados del ácido glucurónico paralelos a los de
la bilirrubina nos constatan la enfermedad hepática en su as
pecto evolutivo y decreciente.

El caso # 6 de hepatitis amibiana nos ratifica lo anterior en estudio logrado durante tres semanas y el # 8 que -fué elaborado durante 5 semanas y que con diagnóstico de --- absceso hepático amibiano, muestra que las cifras altas iniciales de ácido glucurónico encontradas hasta llegar a norma lizarse en la quinta semana son indicativas y paralelas con las de la bilirrubina total, y en estos procesos la agresión hepática no sólo está constituida en la esfera parenquimatos sa sino además involucra canalículos biliares intrahepáticos que deforman un tanto cuanto los resultados.

Los casos 9, 10, 11 y 12 de hepatitis infecciosa vistos los primeros durante 2 semanas y los segundos en una sola — prueba, nos dun las cifras más bajas encontradas de ácido — glucurónico: 2.7 mg. 5. en dos de ellos, 3.7 y 4.0 mg. %. en los restantes, que en este caso coinciden en la baja en la cifra de bilirrubina indirecta aunque no un paralelismo absoluto con la cifra de bilirrubina total.

Cabe hacer observar que en este grupo incluimos el caso en quien habiendo tenido cifras bajas de ácido glucuróni la alta bilirrubinemia total de 31.6 mg. %. y la negatividad de las reacciones de cefalín colesterol daban resultados contradictorios que la clínica vino a esgrimir. Se tra taba de un enfermo ictérico cuyo diagnóstico original de ictericia obstructiva por colecistitis calculosa llevó al ciru jano a intervenir encontrándose una vesícula normal y una he patomegalia considerable sin ningún otro proceso patológico que obstruyera la via biliar, habiéndose cerrado el vientre ratificándose el diagnóstico hacia una hepatitis infecciosa que coincidía precisamente con los resultados de ácido glucu rónico encontrados, por nosotros.

Los casos #13, 15 y 16 típicos de ictericia obstructiva, el primero por un adenocarcinoma pancreático y los dosúltimos de colecistitis calculosa nos dieron las cifras más altas obtenidas de ácido glucurónico no coincidientes con — las bajas cifras de bilirrubina total obtenidas en todos e— llos, y además las reacciones de cefalín colesterol positiva XX en el primer caso, positiva X en el segundo y positiva XX en el tercero. Enfatizamos el hecho de que el diagnóstico de estos enfermos fué hecho y confirmado por estudios radiológicos y protocolos quirúrgicos.

En el caso #13 antes mencionado si bién nos dió una taza alta en la primera toma, en la segunda bajó de las cifras normales a 3.5 mg. %. lo que es explicable por virtud de la evolución que tuvo de su problema canceroso metastásico, haecia la celdilla hepática.

Los casos # 2, 3, 4 y 5 correspondientes a cirrosis portal alcoholo nutricional tipo Laënnec son summente demostrativos del comportamiento de las cifras del ácido glucu
rónico en la sangre de estos enfermos. Los hallazgos de labo
ratorio confirmados por las bajas cifras de bilirrubina, las
altas unidades de turbidez de timol y la positividad de la
reacción del cefalín colesterol nos confirman nuestra tesis,
en el sentido de que es indudable que la producción de ácido
glucurónico a través de ese metabolismo complejo de los hidratos de carbono intrahepáticos, corre paralelo a los disturbios originales en la formación y resíntesis de la bilirrubina sanguinea.

En el caso # 18 las cifras de bilirrubinemie, la alta turbidez del timol, las reacciones positivas del cefalín colesterol fueron coincidientes con el diagnóstico verificado de metástasis hepática de un carcinoma generalizado. En este caso las cifras de ácido glucurónico fueron de 18.9 mg. %. que no confirman el diagnóstico antes enunciado, debido a que existiendo ya en la actualidad como medio terapeútico esta substancia, le fue administrada en gran cantidad previa a la extracción de sangre para el estudio elaborado por nosotros, consideramos por tanto útil hacer mención que en estos casos debe siempre solicitarse los antecedentes terapeúticos en — cuanto a este renglón se refiere para determinar el valor de la lectura de los resultados.

Nota. - Para obtener una mayor seguridad en los resultados de nuestras pruebas se utilizaron las reacciones de la floculación del cefalín colesterol y la turbidez del timol.

CONCLUSIONES.

- 1.- La determinación del ácido glucurónico en la san--gre de los enfermos ictéricos, encuentra cifras elevadas para los casos de ictericia obstructiva y una disminución considerable de su valor normal en la sangre de enfermos con ic
 tericia parenquimatosa.
- 2.- Se establece por los resultados obtenidos un patrón bioquímico con paralelismo en las pruebas de bilirrubinemia en el diagnóstico diferencial de las ictericias.
- 3.- La presencia de ácido glucurónico en la sangre de los enfermos ictéricos, de monoglucurónido y de diglucurónido de bilirrubina, revelan en su proporción relativa un dato
 muy valioso para el diagnóstico diferencial de las ictericias.
- 4.- Existen padecimientos de ictericias mixtas en los cuales las cifras de ácido glucurónico pueden catalogarse de paradójicas en relación principalmente a la agresión de la celdilla hepática.
- 5.- Debemos tomar en cuanta que para valorar positivamente la lectura de los resultados deben solicitarse antecedente tes terapeúticos de los enfermos, pues la ingestión de ácido glucurónico, dada como medida curativa falsea los resultados.

RESUMEN.

Se hace una revisión, de los conocimientos actuales acer ca del metabolismo del ácido glucurónico. Se señala la impor tancia capital del hígado en el mismo. Se señalan los mecanismos teóricos que nos llevaron al estudio de las relaciones mutuas entre la ictericia y el ácido glucurónico. Se señala, en casos de ictericia hepática e ictericia obstructiva, las diferencias capitales en los que respecta a la conducta del ácido glucurónico. Todos los hallazgos apuntados prueban con toda claridad la superioridad de la determinación del ámicido glucurónico, sobre los demás métodos de investigación — conocidos, para el diagnóstico diferencial y pronóstico de — las enfermedades de tipo ictérico.

BIBLIOGRAFIA.

- Wegmann T. y Marogg J., Schweizerische Medizinische Wochenschrift, 89 (13); 345-47, 1959.
- 2.- Sánchez Agesta A., Mora Lara R.J., Durán Cara, Nuñez Carril y Rodriguez Sánchez. Revista Clínica Española 80 (5): 275-91. 1961.
 - Grunspan E.M., Breiling D., Arch. Int. Med., 9L, 474; 1953.
 - 4.- Fishmann W.H. y Green S., J. Biol. Chem. 215, 527; 1955.
 - 5.- Malloy y Evelyn. J. Biol. Chem., 119, 481; 1937.
 - 6.- Maclagan. Nature, 154, 670; 1944.
 - 7.- Le Metabolisme intermediaire des hydrates des carbone. Dr. Bernard.
 - 8.-Isselbacher K.J. y MacCarthy E.. J. Clin. Invest. 38, 645; 1959.
- 9 .- Lathe G.H. y Walker M. Biochem. J., 67, 2P; 1957.
- 10 .- Jinich H. El enfermo Ictérico.
- 11.- The Medical Clinics of North America, May. 1960.
- 12.- Archivo Bioestadístico del Hospital Colonia de los F.F. C.C. N. de M.
- 13.- Kleiner Y Orten. Human Biochemistry. 78, 142, 705, 1954.
- 14.- Hanger. J. Olin. Invest., 18, 261; 1939.