UNIVERSIDAD MOTOLINIA

INCORPORADA A LA UNIVERSIDAD NACIONAL AUTONOMA DE MEXICO

FACULTAD DE QUIMICA



ESTUDIO ELECTROFORETICO COMPARATIVO ENTRE PROTEINAS DEL LIQUIDO AMNIOTICO, SUERO MATERNO Y SUERO FETAL

T E S I S

QUE PARA OBTENER
EL TITULO DES

QUIMICO FARMACEUTICO BIOLOGO
PRESENTA:

MARIA EUGENIA CUCURACHI HERNANDEZ





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.

PRESIDENTE: Q.F.B. GUADALUPE ALONSO DE B.

VOCAL: Q.F.B. GUADALUFE CAMARENA T.

JURADO ASIGNADO -ORIGINALMENTE SE-

OUN EL TEKA.

SECRETARIO: Q.F.B. JAIME MONTIEL

lor. SUPLENTE: Q.F.B. ROJA MARTHA GONZALEZ M.

2do. SUPLENTE: Q.F.B. ROSAURA LUGO A.

SITIO DONDE SE DESARROLLO EL TEMA:

LABORATORIO DE FRUEBAS ESPECIALES DEL I.S.S.S.T.E.

NOMBRE COMPLETO Y FIRMA DEL SUSTENTANTE:

MA. EUGENIA CUCURACHI HERNANDEZ.

- Muster

NOMBRE COMPLETO Y FIRMA DEL ASESOR DEL TEMA:

Q.F.B. MA. GUADALUPE CAMARENA TORRES.

8,60

NOMBRE COMPLETO Y FIRMA DEL SUPERVISOR TECNICO:

DRA. JOSEFINA M. DE SCHAGAR.

J O shayon

A mis Padres

Con devoción y gratitud.

Cariñosamente a mis Hermanos.

A Raúl con todo mi cariño.

A mis familiares.

Como muestra de mi sincera gratitud al Dr. Carlos Valverde R. por su desinteresada ayuda y orientación en la realización de esta tesis.

> A la Dra, Josefina M. de Shagar y al Dr. Eduardo Lowemberg F. por su valiosa ayuda.

> > Hago patente mi agradecimiento al Laboratorio de Pruebas Especiales del I.S.S.S.T.E. por permitir el desarrollo de esta tesis.

CONTENIDO

INTRODUCCION

CAPITULO

ANTECEDENTES.

CAPITULO II

MATERIAL Y METODO.

CAPITULO III

RESULTADOS.

CAPITULO IV

DISCUSION Y COMENTARIOS.

CAPITULO V

RESUMEN Y CONCLUSIONES.

BIBLIOGRAFIA.

INTRODUCCION

El estudio del Líquido Amniótico desde el punto de vista inmuno--bloquímico ha cobrado en los últimos años gran importancia y constituye en la ac-tualidad, un valloso parámetro mediante el cual el médico puede conocer y valorar
ciertos estados de patología materno-fetal.

En la que a arígen y fisiología del Líquido amniótico se refiere, los conocimientos son fragmentarios y las hipótesis numerosas. Respecto a su orígen, se considera que es un dializado de la sangre materna (1), se ha sugerido también que es un producto de secreción del epitelio amniótico 1, y algunos autores planteanla posibilidad de que tenga ambos orígenes. Re 1. to a su fisiología, clásicamente se ha considerado que desempeña el papel de anortiguador o cojín protector, que es un medio en el cual el feto puede moverse con facilidad y que le ayuda por otra parte a mantener una temperatura más o menos constante. Sin embargo, los estudios sobre su composición y lo que podría llamarse "Metabolismo del Líquido Amniótico", han aportado datos que dan base para supor er que posea otro tipo de funciones.

En relación a este último punto, se ha demostrado que efectivamente el Líquido Amniótico, no es un medio estático, ya que está siendo renovado contínuamente y con sorprendente rapidéz (3). Se ha demostrado, que aproximadamen te el 35.4% del agua del Líquido Amniótico es reemplazada cada hora; este hecho indica que cada 2.9 horas el agua total del Líquido Amniótico es recambiada total mente y si se recuerda que en promedio la contidad de líquido varía de 500 a 1000 c.c., (aunque se considera como normal la cantidad de 2500 c.c.), el metabo—lismo y la velocidad con que se efectúa el proceso resultan sorprendentes (4).

lo un hecho que señala la importencia de conocer las concentraciones de diversas - substancias y elementos químicos en el Líquido Amniótico, e intentar correlacionar los hallazgas con la fisiología normal y/o patológica de la unidad matemo-fetal. - Los estudios señalados sobre el particular han permitido conocer las concentraciones amnióticas de: proteínas (530 mg.), nitrógeno no proteico (24 mg.), ácido úrico - (45 mg.), azúcar (11mg.), calcio (5 mg.), fósforo (3 mg.), etc. (5), así como, - de las substancias orgánicas, fructuosa, ácido láctico, adrenalina, ácido cítrico, - diastasa, lipasa, pepsina, y renina, impulsando a la vez la investigación y evaluación de las posibles ventajas diagnósticas que pudiera tener el estudio bioquímico - del Líquido Amniótico (6).

Con esta finalidad, se ha realizado en los últimos años la determina ción y cuantificación de bilimubinas en el Líquido Amniótico, intentando llegar aestablecer el diagnóstico precoz de eritoblastosis Fetal (7).

En esta tesis, se ha realizado un estudio comparativo entre el con--tenido protefico y sus diversas fracciones en suero matemo, Líquido Amnibilco y sue
ro fetal, con el objeto fundamental de aportar datos que permitan conceder el Líqui

do Amnibitco, algún papel en la fisiología normal de la unidad feto-materna, enfocóndose especial atención a la posibilidad de que el Líquido Amnibitco pueda ser fuente de Gamma Globulina y/o de proteínas en general, así como que pueda reflejar el estado nutricional y en consecuencia el grado de desarrollo y maduración fetal.

ANTECEDENTES

Si desde un punto de vista general, en relación a estructura y fisiología celular puede considerarse a los carbohidratos y lípidos como el combustible – del harno metabólico, las proteínas representan el grupo de substancias químicas de mayor importancia biológica, ya que odemás de formar el armazón estructural, constituyen los engranajes y palancas de la moquinaria celular.

Estructuralmente, las proteínas forman la masa principal de las células y de todos los tejidos animales como músculo, visceras y aún estructuras en que la parte proteíca es menos ostensible como en el hueso (11, 12). Estos compuestos de peso molecular elevado, consisten principalmente o por completo de cadenas de alfa aminoácidos unidos por enlaces peptídicos y aparte de llenar funciones estructurales y formar la masa protoplasmática, intervienen en las siguientes funciones:

- a). La reproducción celular y el traspaso de las características hereditarias.
 - b).- La actividad enzimática de todo el proceso metabólico celular.
 - c).- En los mamíferos el transporte de oxígeno.
- d).- Algunas hormonas especialmente hipofisiurias son protefcas y en la actualidad, conocemos las importantes acciones tróficas que ejercen al nivel-celular.

- e). Los anticuerpos pertenecen al grupo de protefnas plasmáticas llamadas globulina.
- f).~ Las proteínas contráctiles que tienen la propiedad de acortarse o alargarse como la miosina de los músculos (13).

Actualmente, se han aislado gran número de aminoácido que tienen en el mismo carbono (el primero de su cadena, un grupo amino y atro carboxilo). -De estas se considera que intervienen en la formación estructural de las protefnas, aproximadamente veinte, por lo cual resulta que la probabilidad de combinacioneses prácticamente infinita (14). Esta propiedad de formar especies guímicas distintas da acuerdo a la secuencia en que se dispongan los aminoboldos, así como la capacidad de formar macromoléculas, confiere a las proteínas, propiedades de gran--Importancia de entre las cuales es importante señalar las siguientes: Dependiendodel tomaño que alcance la molécula protefca puede quedar colocada dentro de los— Ifmites del estado colcidal; esta característica quarda relación con la facilidad o dificultad de la molécula a cruzar membranas, en general se puede decir que las -proteínas no atraviezan las membrar.as. En razón a su peso molecular es posible -sedimentarlas en un campo gravitacional elevado, como el producido por la ultra--centrífuga; las proteínas son susceptibles a la deshidratación y a la acción de cargas eléctricas pudiendo pasar del estado de solución al de precipitación o viceversa, tal como sucede con cualquier coloide. Estas propiedades como se mencionará más adelante, han permitido la separación, estudio y clasificación de este importante grupo de substancias químicas (15).

La clasificación de las proteínas basada fundamentalmente en sus propledades físicas y en sus características de composición, puede resumirse en têrminos generales en tres grupos principales:

- 1). Proteínas simples, que sólo contienen alfa aminoácidos o sus derivados, y que existen como tales en la naturaleza,
- 2). Proteínas conjugadas, aquellas que al ser sujetas a hidrólisis liberan tanto alfa aminoácidos como otros substancias.
- 3). Protefinas derivadas, que representan los productos resultantes de la degradación de los dos grupos anteriores.

En el siguiente cuadro, se encuentra esta clasificación y sus subdivisiones más importantes (15, 16).

- 1.- Protefnas simples.
 - a).- Albúminas
 - b).- Globulinas
 - c).- Glutelinas
 - d). Prolaminas
 - e).- Escleroproteinas.
- 2.- Proteinas Conjugadas.
 - a).- Nucleoproteinas.
 - b).- Fosfoproteinas.
 - c).- Porfirinoproteinas.
 - 1. Hemoporfirings
 - 2.- Clorofiloproteinas.

- d).- Glucoproteinas
- e).- Lipoproteinas
- f). Flavoproteinas
- g). Metaloproteinas diversas.

3. - Proteinas Derivadas:

- a). Productos del desdoblamiento de protefnas conjugadas.
 - 1. Protominas
 - 2. Historias
 - 3.- Otros compuestos
- b). Proteinas desnaturalizadas.
- c). Productos de hidrôlisis
 - 1. Proteosas y Peptonas
 - 2. Péptidos.

Dentro del grupo de las protefnas simples, existen los tipos y frac-ciones de mayor interés en medicina ya que participan activamente en numerosas fun
ciones orgânicas. La facilidad con que es posible obtener una muestra de sangre y
separar los glóbulos rojos teniendo así el plasma, ha permitido hacer amplios estudios
sobre las proteínas plasmáticas y ha contribuído ampliamiente a la clínica médica en general.

Al realizar el fraccionamiento del plasma con un método burdo como es el de la precipitación con sales neutras, se distinguen dos grandes grupos de proteínas: ALBUMINAS Y GLOBULINAS (17). El advenimiento de técnicas más precisas como la ultracentrifugación, permitió reconocer diferentes subgrupos entre los

cuales destaca por su interês médico las alfa y beta lipoproteína. Finalmente la – electroforêsis método que será descrito en parrafos posteriores, ha permitido reconocer las alfa, beta, gamma glabulinas, albúminas y fibrinógeno. En el suero humano normal, aproximadamente el sesenta por ciento de las proteínas totales está constituído por albúmina cuyo peso molecular es de 69,000 y su concentración es de --- 6 x 10 -17 moléculas / ml.

La albúmina debido a su concentración molecular relativamente alta, tiene una importante función como reguladora de la presión osmótica. La albúmina, produce cerca del 75-80% del efecto osmótico de las proteínas totales ya que a pesar de su concentración mayor que las globulinas, tienen menor peso molecularque estas últimas.

La albúmina tiene un punto isceléctrico de 4.9 o sea el más bajo de los elementos protefcos del plasma, esto además de su carga neta relativamente alta, explica porqué la migración electroforética de esta fracción es más rápida que la - de los otros componentes en medio neutro o ligeramente alcalino.

La albúmina, fibrinógeno, protombrina, y las alfa y beta globulina plasmáticas, son sintetizadas totalmente en el hígodo en una proporción aproximada de 20 grm. diarios (18).

Las protesnas plasmáticas están en intercambio constante con las protesnas tisulares (16).

La gamma globulina se forma principalmente en las células plasmá-

ticas y parcialmente en el higado y se almacenan en las células reticulo endoteliales y linfocitarias.

Los estudios dinámicos sobre síntesis, almacenamiento, transporte y destrucción proteíca, empleando amineficidos marcados, han permitido reconocer – la increfble velocidad de estas procesos. Como este punto no constituye el aspecto fundamental de la tesis, citaremos una excelente revisión al respecto, que puede ser consultada por el interesado (19).

Las proteínas plasmáticas desempeñan diversas funciones tales como(20).

- a).- Conservar la presión osmótica de la sangre, sobre todo comose diho en párrafos anteriores, por efecto de la albúmina.
- b). Formar una reserva de proteínas para la regeneración y el cre_cimiento de los tejidos.
- c). Actuar como amortiguador del pH (más que a proteínas plasmáticas este papel le corresponde a la hemoglobina).
- d). Servir de transportadores, por ejemplo, para los lípidos y lassubstancias liposolubles (bilirrubinas, vitaminas A, B y E, hormonas esteroides), los
 metales (el fierro por la siderofilina, y el cobre por la ceruloplasmina), además ——
 cerca de la mitad del calcio sanguíneo está unido a proteínas. Los complejos alfa y beta globulinas, sirven en el transporte e intercambio de líquidos y substancias
 liposolubles; gran cantidad de colesterol, fosfolípidos, acidos grasos, y hormonas—

en sumayor parte no se encuentran libres y son transportadas por las alfa y beta globulinas, a las cuales se unen en soluciones de concentraciones relativamente altas, considerando que son virtualmente insolubles en agua pura o soluciones acuosas salinas.

Una fracción de las beta globulinas (beta-2), forma las substanciasque dan las características a los distintos grupos sanguíneos en la especie humana:-O, A, B, AB. (Isoaglutininas).

Las alfa y beta globulinas están formadas por moléculas cuyo peso - molecular oscila entre 90,000 y 1,000,000 (21,22).

e).- Actuar como agentes inmunológicos, por ejemplo, las gammaglobulinas contienen los anticuerpos contra los microbios patógenos. Esta fracción,
está formada por molóculas alarga de peso molecular aproximado de 160,000 aunque
se han identificado conjuntamente pequeñas cantidades de molóculas mayores. Lagamma globulina humana tiene 10 a 15% de un componente de peso molecular igual
a 1.000,000.

Par métodos recientes (Inmunoelectroforesis), se ha podido aclarar - que la gamma globulina no es homogénea, por tanto no es posible hablar de su punto osoeléctrico, sino más bien de un rango isoeléctrico que va de 6.3-7.3. Apro-ximadamente un 20% de las proteínas plasmáticas están constituídas por gamma globulinas (23).

- f). Suministrar los factores necesarios para la coagulación de la sangre, como fibrinógeno, protrombina, globulina, antihemofflica, factor V y VII, factor Chritmas (PTC), antecedente tromboplástica (PTA), etc.
- g). Finalmente, representa las anzimas necesarias en la sangre. Muchos de los factores de la coagulación funcionan como enzimas, además se encuentran en la sangre proteinasas, peptidadas, amilasas, fosfatasas ácida y alcalína, desoxirribonucleasa, histaminasa, colinesterasa, beta-glucouronidasa, transaminasa, deshidrogenasa, etc.

Todo lo señalado en párrafos anteriores, que pretende ser un resumen de las aspectos más relacionados al tema de esta tesis, señala en nuestro concepto – que el estudio bioquímico de las proteínas y sus diferentes fracciones, posee capital importancia y ha permitido conocer con mayor precisión diversos aspectos de la fi-siología y fisiopatología humana.

En base a estudios realizados recientemente en relación al prodidograma fetal (24), así como las determinaciones protefcas realizadas en líquido amnió tico (25), se consideró importante realizar esta tesis.

En diversas publicaciones al compararse el protidograma sérico materno y fetal, se han señalado diferencias importantes, las cuales se han relacionado "a la madurez serológica del feto", y a aspectos tan importantes como la inmunología neonatal, la isolamunización materno-fetal y los probables intercambios hormonarios entre madre-feto (26, 27). Los diversos valores reportados por diferentes investigadores, no están del todo acordes, sin embargo, se puede decir que las pro-telnas séricas totales en la sangre fetal son más bajas que la del adulto normal, aun
que la relación A/G varía poco en ambos casos. También se señala que durante las faces finales del embarazo se encuentra en la madre una elevación de la frac-ción globulínica y una disminución en la refación A/G (28).

Las determinaciones de proteínas en el líquido amniótico de mujeres normales a nuestro medio se han reportado semejantes a la de otros autores principal mente Europeos, por otra parte, los resultados obtenidos en embarazos patológicos—no son concluyentes ni poseen significación estadística en relación directa a su es—caso número; no obstante se señala la posibilidad de que en los embarazos patológicos, la permeabilidad placentaria se modifique importantemente.

Estos reportes fundamentan la investigación realizada en esta tesis – que tiene la principal intención de conocer si existe o no relación fisiológica entre los protidogramas maternos, amnióticos y fetales.

CONCEPTO GENERAL SOBRE LA ELECTROFORESIS.

Influencia de la fuerza iónica y el pH de la solución.

Se entiende por electroforesis la migración que experimentan las par tículas eléctricamente cargadas en una solución coloidal, bajo la influencia de un campo eléctrico (29).

Cuando una substancia en solución tiene carga eléctrica, y se coloca en un sistema que tiene dos electrodos, la substancia emigra hacia el electrodo

de carga opuesta a la que ella tiene. De este modo, las protefnas de carga negativa emigran hacia el anodo y las protefnas de carga positiva emigran hacia el catodo.

Teóricamente, el sitio en que las proteínas no emigran ni hacia un electroda ni hacia otro (punto isceléctrico), representa el estado en que las cargaseléctricas de las proteínas o no existen o están equilibredas por igual entre las positivas y las negativas (30). Por lo tanto, el pH de una solución es el factor determinante de la carga neta de las proteínas, y determinará por la neutralización de los
grupos carboxila (C00"), o amino (NH₃⁴), si la proteína queda cargada positiva onegativamente.

Las proteínas en solución tienen un comportamiento anfótero, debido a los grupos químicos mencionados, es decir según el pH del medio en que se en--cuentren se comportan como ácidos o álcalis. Así cuando la concentración de oines hidrógeno del medio aumenta, las proteínas se comportan como bases y actúancomo aceptadores de protones (iones H⁴), adquiriendo carga positiva.

En cambio, cuando la concentración de iones hidrógeno disminuyedel media, las proteínas se comportan como ácidos, y ceden protones al medio, adquiriendo carga negativa, o mejor dicho perdiendo cargas positivas.

De un modo general, este es el mecanismo aplicado en la separación de las proteínas. Las mejores separaciones se logran con soluciones amortiguadoras de pH entre 8 y 9, siendo el pH ideal de 8.6 (31).

TIPOS DE ELECTROFORESIS:

Existen dos tipos de electroforésis:

- 1), Electroforésis libre.
- Electroforésis de "zona". Siendo este último una modalidaddel tipo libre.

En la electroforésis tipo libre, las partículas coloidales (proteinas), se encuentran en un medio dispersante (solución amortiguadora). Este método - ideado por Tiselius (32), se describe como "el método clásico o de los límites-móviles".

Consiste en un tubo en forma de "U", de paredes de vidrio, en el cual se coloca la solución en estudio, que en este caso son las proteínas; encima de las cuales se coloca una solución amortiguadora a un pH determina_
do, procurando que el límite entre ambos sea nítido.

El experimento se lleva a cabo a bajas temperaturas (O grados centigrados) para evitar perturbar la movilidad de las proteínas.

En cada una de las ramas del tubo, y dentro de la solución amor tiguadora se introducen los electrodos haciendo pasar una carga eléctrica por un tiempo determinado, observándose posteriormente una separación en franjas, de fracciones protéicas.

El aparato de electroforésis no proporciona datos cuantitativos absolutos sobre la concentración o la cantidad total de proteïnas en una solución.
Para tal fin, es preciso determinar las proteïnas con uno de los métodos con--

vencionales, como el de Kieldahl.

El aparato de electroforésis puede detarminar sólo la proporcionali dad de cada una de las fracciones comprendidas en la totalidad de la solución.

Estandarizando el método, se separan como mínimo las siguientesfracciones en el siguiente orden:

- 1.- Albúminas.
- 2.- Globulinas Alfa 1.
- 3.- Globulinas Alfa 2.
- 4.- Globulinas Beta.
- 5.- Globulinas Gamma.

Los valores parcentiales considerados como normales son respectivamente: 56-62, 4-7.9, 7.9-11, 11-15, y 12-16 (33).

Aunque por mucho tiempo el procedimiento de electroforésis libre o de "frontera", ha sido el más usado para determinar la movilidad de las proteínas, en los últimos años han demostrado su utilidad otras modalidades de este procedimiento, las que describiremos a continuación.

ELECTROFORESIS DE ZONA:

Es la migración de partículas eléctricamente cargadas, estabilizadas por un soporte que inmoviliza el medio. Esto tiene la ventaja de evitar-las corrientes de convección y fijan las fracciones separadas lo que permite -- trabajar con ellas de una manera sencilla y a bajo costo (29,30). Los medios

sólicos de samén dos se han utilizado, han eldo mon vertables; oque) en colve. (Kötling 1757) (54), almición en colva, azócas, fibres de esberto, del de stilos, gel de apar, esc.

Sin embargo, la nierrotordule en papel es el métudo que ha al « canzado mayor dificilión (35). Es decir, la face de nueva en este com es el « papel filtro.

Permitiendo la migración electroforética sobre el papel tilha, ede más de evitar las carrientes de convección como un dijimos, evitant la llumada anomalía Beta.

Consista fundamentalmento en la coloración de thas de papel de determinadas características de fuerza capitar, porosidad y textum, en una sur lución electrolítica, en la cual se encuentran los electrolóx de platino (36).

Las soluciones electrolíticas usadas son el ácido distilhabilitàtica y el barbiturato de sodio, que mezclados proporciona un pH de B.á. La santimidad de muestra que se requiere es mínima (0,02 ml. counda se trata de suma), sin embargo se obtienen datos cuantitativos bastante precisas. Se valura la «muestra en el medio de sostén aplicando la corriente eléatrica a un voltaje » « constante y por un tiempo determinado.

Posteriormente se tiñen las fracciones separadas con calarante cammo el de bromofenol, negro amida 8, o negro relitaleno, la asarcambra 8, o o
cuando se trata de proteínas totoles.

FLECTROSMOSIS Y EVAPORACION:

Además del voltaje e intensidad, las substancias emigrantes que-dan bajo el efecto de una fuerza electrosmótica o puesta. Estas fenómenos de
actuación simultánea se denominan "fenómenos electrocinéticos".

La electrósmosis proviene en primer lugar, de la carga negativa – que adquiera el papel filtro con respecto a la solución amortiguadora. Puesto-que el papel filtro, como sistema capilar, representa la fase estacionaria se — trasmite así el efecto a la solución amortiguadora. Dicha solución está cargada positivamente frente al papel, y representa por lo tanto, una corriente endirección al cátodo. Este fenómeno se evita aumentando la fuerza iónica del-amortiguador.

Pueden existir otros elementos que influyen en el movimiento dela solución, por ejemplo: puede suceder que por ser diferentes los niveles de la solución amortiguadora se presente un efecto de sifón, entonces deben igualarse los niveles.

Puede presentarse un fenómeno de evaporación de la solución, de bido al calor producido por la circulación de la corriente. El calor crece con voltaje cuando en la tira de papel permanece constante la conductibilidad y - conduce a una concentración de la solución amortiguadora, modificando la fuer za lónica. Para medir la velocidad de migración de los iones, el voltaje debe permanecer prácticamente constante, mientras tiene lugar la electroforésis.- Esto se favorece disminuyendo la evaporación, para lo cual puede usarse glice-

rina o alcohol propífico al 5-15% mezclado con la solución amortiguadora (29).

También ayuda a una rápida nivelación con el medio exterior, el uso de pare

des delgadas en la cámara húmeda y que esté fabricada con material que sea
buen conducto del calor.

Usando como solución amortiguadora barbital con pH 8.6 y fuerza lónica de 0.075 a 0.1, se separan las siguientes fracciones: albúmina (que posee mayor velocidad de migración) y las globulinas alfa 1, alfa 2, beta y - - gamma. Cambiando el pH, se obtienen hasta ocho fracciones que se superponen a las Alfa, Beta y Gamma globulina (37).

MATERIAL Y METODOS

MATERIAL:

Se estudiaron un total de 29 mujeres cuyo embarazo había tenido una evolución normal y con una duración que varió de 38 a 41 semanas. Sus edades fluctuaron entre los 18 y 38 años con una media de 24 años (ver tabla número 1). Como se observaró la mayoría de ellas son madres multiparas.

El trabajo de parto fué normal, así como el producto, descartándose todos aquellos casos en los que se había presentado alguna distosia o sufri miento fetal.

En cada una de los casos se procedió de la siguiente manera:

a).- Recolección de 10 a 15 c.c. de Líquido Amniótico por punción, una vez que se había iniciado el trabajo de parto efectivo.

Unicamente las muestras sin contaminación con sangre y sin hemó
lisis fueron incluídas en nuestra estudio.

- b).- Toma de 5 a 10 c.c. de sangre materna por punción venosa, inmediatamente después de terminado el trabajo de parto.
- c).- Toma de 5 a 10 c.c. de sangre del cordón umbilical del <u>re</u> cién nacido inmediatamente después de terminado el trabajo de parto.

Unicamente los sueros de sangre no hemolizada se incluyeron en-

nuestro estudio.

Merece especial mención la desinteresada ayuda brindada por el personal de la Sección de Gineco-Obstetricia del Centro Hospitalario "20 deNoviembre", sitio en el cual fueron atendidas las 29 madres de este estudio.

A las dos muestras sanguíneas de cada caso en estudio, es decirla sangre materna y la sangre del recién nacido se les centrifugó a 1500 R.P.
M. en un lapso no mayor de 24 horas después de obtenidas. Una conducta se
mejante se observó con las muestras de Líquido Amniótico las cuales se centrifugaron a 2500 R.P.M.

Una vez separados los sueros en los casos de las muestras sangui—
neas y el Líquido Amniótico centrifugado, se procedió a determinarles proteínas
totales nor el Método de Biuret (8). Este método tiene como fundamento lo si
guiente:

Cualquiera que sea la naturaleza de los aminoácidos que constituyen a las proteínas, éstas contienen el enlace peptidico (-C-NH-). Puesto --que este enlace peptidico se combina con el ión Cu en las soluciones alcalinas fuertes, dando un complejo de color púrpura, la intensidad del color producido es proporcional al número de enlaces peptidicos y por lo tanto a la cantidad - de proteínas.

El nombre de Biuret proviene de un compuesto sencillo que da es ta reacción y cuya estructura molecular es semejante a la de un depéptido. -Cualquier péptido, nún cuando contenga sólo dos ócidos aminados, da la reacción, pero en el suero o en el plasma la cantidad de péptidos libres es desde noble en comparación con la de proteínas.

Los pasos seguidos en esta técnica fueron:

- a).- En un tubo de ensaye se pusieron 1.9 ml. de cloruro de sodio al .9% y .1 ml. de suero problema o de líquido Amniótico.
- b).- En un segundo tubo que serviría de blanco de reactivos se pusieron dos ml. de cloruro de sodio al .9%.
- c).- Se les anadió a cada tubo 8 ml. del reactivo de Biuret, yse mezcló por inversión.
 - d).- Se dejaron reposar ambos tubos durante 30 minutos.
- e).- Pasado este tiempo se procedió a su determinación, leyendoel tanto por ciento de Transmitancia en el Fotocolorímetro Colemman Jr. Modelo G-A. a una longitud de onda de 550 milimicrones; (ajustando con el blan

co de reactivos a 100% de T.) la lectura obtenida se transfiere a la curva de calibración para obtener los gramos de proteína par ciento de la muestra.

Posteriomnente se realizó el fraccionamiento electroforético de -acuerda con la Técnica de Durrum (9).

Es importante señalar que las muestras fueron procesadas por casos, es decir, que cada caso estaba integrado por suero materno su respectivo suero infantil y Líquido Amniótico.

METODO ELECTROFORETICO:

El equipo constó de:

a).- Celdo electroforética de Durrum Spinco-Duostat, modelo R,-Serie d y occesorios.

- b). Regulador de Voltaje Spinco-Duostat.
- c).- Integrador Spinca-Analytral RB.
- d).- Micropipetas Spinco-Part. 300-816, graduadas a 0.006- --

MATERIAL EMPLEADO PARA ELECTROFORESIS:

a).- Tiras de papel filtro tilo. 320046 (5 and 5, 2043 A mgl.), Beckman, de 31.6 x 5.1 cm.

by .- Divelón amortiguadora de fuerza iónica 0.075 y pH de 8.6; disolver 2.76 yr. de óciso dietil tarbitórica y 15.40 yr. de barbital sódico en agua destilada, oforar o 1.977 c.c.

- c).- Solución de Azul de Bromofenol; disolver 1 gr. del colorante en metanol Q.P. y aforar a 1,000 c.c.
 - d) .- Matanol Q.P.
 - e).- Salución de Acido Acético Glacial al 15%.

TECNICA

(METODO DE DURRUM).

- a) .- Fraccionamiento Electroforético
- b) .- Coloración
- c) .- Valoración

FRACCIONAMIENTO ELECTROFORETICO:

La celda de Durrum consiste, en un recipiente cua irangular de -plástico acrífico formando dos compartimientos independientes en donde se colo
ca la solución amortiguadora. En cada compartimiento, se encuentra un electrodo de platino comunicado al exterior con el regulador de voltaje.

La cubierta en forma de "V" invertic", presenta una ranura en su porción superior lo cual facilita la introducción de la micropipeta empleada en la aplicación de la muestra. Se vierte la solución amortiguadora en dichos — compartimientos, se igualan los volúmenes y se colocan las tiras en contacto di recto con la solución amortiguadora a través de dos tiras de papel filtro Beckman No. 32004ó (5 and 5 2042 A.), que están sostenidas por una pequeña hoja de plástico que se inserta en el Interior de la celda.

Colocadas las tiras en la celda y previamente humedecidas en lasolución amortiguadora, deben permanecer durante quince minutas en la celdacerrada con el objeto de eliminar el exceso de líquido y saturar de vapor lacámara.

Se aplica la muestra en estudio (0.006 ml.), dejándose correr durante 16 horaz a 2.5 voltios con una intensidad constante de 15 MA. (Varia-ción máxima de intensidad de 2%).

COLORACION:

Este procedimiento consta de cinco fases:

- a).- Introducir las tiras al horno y secar a 120-130 grados centīgrados durante 30 minutos, con objeto de desnaturalizar las proteínas.
- b).- Después se pasan a un baño de Metanol Q.P. durante seis minutos.
- c).- Someter las tiras a un baño de colorante de Azul de Bromofe nol por treinta minutos, y dar tres baños sucestvos en salución de ácida acético glacial, al 5% con duración de cinco minutos en cada una.
- d),- Secar las tiras nuevamente en horno a 130 grados centificados durante quince minutos,
- e).- Someter los tiros posteriormente a vapores de amoniaco por un tiempo mínimo de quirose minutos, para revelar las trancianes abtenidas, y proceder innediatamente a la valuración.

VALORACION:

Se llevó a cabo por fotometría directa en el equipo Analytrol calibrado con abertura de 1 ml. (Slitt 11, filtro B2), Beckman-Spinco Division --R1M-5 (10).

TABLA I

	DATOS MATERNOS				DATOS DEL RECIEN NACIDO		
No. de	Semanas de embarazo	Edod	Gosta	Para	Sexo	Peso en gr.	
1	39	26	Ш	n	F	3,050	
2	38	32	VI	٧	М	3,400	
3	38	21	٧l	111	М	3,100	
4	40	25	11	11	F	3,250	
5	40	28	111	11	F	3,060	
6	40	31	IV	IV	М	3,800	
7	40	33	٧	IV	М	3,100	
8	40	35	٧I	111	М	3,200	
9	39	28	IV	IV	М	3,340	
10	39	23	Н	H	F	3, 500	
11	40	32	VI	iV	F	3,100	
12	40	22	11	1	F	2,900	
13	40	34	VI	IV	F	3, 450	
14	38	38	X	١X	F	3,300	
15	40	32	V١	٧	М	3,800	
16	41	35	VIII	VII	М	3,200	
17	40	22	111	Ш	F	3, 500	
18	40	24	11	1	F	2,850	

	DATOS MATERNOS			DATOS DEL RECIEN NACIDO			
No. de caso	Semanas de embarazo.	Edod	Gesta	Para	Sexo	Peso en gr.	
19	39	31	VI	V	М	3,100	
20	40	24	111	ı	F	2,760	
21	40	36	VII	VI	F	3,300	
22	40	20	11	11	M	3,500	
23	39	24	ŧ	ı	F	3,400	
24	4Q	38	VII	VII	М	3,700	
25	40	21	11	11	M	3,120	
26	40	23	ı		М	4,700	
27	40	29	٧	٧	M	3,140	
28	38	35	VII	VII	. F	2,400	
29	40	18	ı	t	F	3,600	
MEDIAS	39	24	IV	111	F M	3,297	
					15 14		

RESULTADOS,

Con el propósito de hacer más clara la exposición y posteriomente la discusión de los resultados obtenidos en este estudio, éstos se analizarán-por grupos: Sueros Maternos, Sueros de los Recién Nacidos y Líquidos Aminóticos; aclarando que el orden observado en cada una de los cuadros a que se ha rá mención fué siemare el mismo, es decir, el casa No. I del Suero Matemo corresponde al casa No. I del Suero del Recién Nacido y al casa No. I del Líquido Amniótico.

En el cuadro No. 1 aparecen los valores absolutos de proteínas - totales considerados en la práctica médica como normales.

CUADRO No. 1

Proteinas	Albúminas	Alfa l	Alfa2	Beta	Gamma
Totales		Glob .	Glob.	Glob.	Glob.
6.00-8.00	3.24-4.32	.3648	.5472	.78-1 .04	1.08-1.44

SUEROS MATERNOS:

En términos generales, como puede apreciarse en el Cuadro No.
2 los valores absolutos de proteínas y sus fracciones en los Sueros Maternos se
encuentra dentro de los límites normales. Sin embargo se observa cierta ten-

dencia a presentar un aumento de la fracción Beta Globulina, fenómeno que por otra parte va ha sido observado por otros autores (38).

SUEROS INFANTILES:

En relación a los resultados obtenidos en este grupo, es importante senalar que en diez casos (como puede observarse en el Cuadro No. 3), lafracción albúmina se encuentra por encima de los valores normales y del valormedio obtenido en el grupo de los Sueros Maternos. El resto de las fracciones
protéicas se encuentran en el l'mite inferior de lo normal, o bien, por abajo de éste. En este mismo sentido se puede observar que de los diez casos que presentan valores elevados de la fracción albúmina, en ocho de ellos el peso al nacer, excede del promedio del grupo total y en todos los casos, las madres
son multiparas.

Llama la atención que catorce sobre veintinueve de los casos o sea el 48.2%, presentan valores de Gamma Globulina por abajo de la unidady en consecuencia por abajo de los valores normales.

LIQUIDO AMNIOTICO:

Desde el punto de vista de valores absolutos, los valores del LI-quido Amniótico que se encuentran en el Cuadro No. 4 no son comparables al
resto de los resultados; sin embargo como se verá más adelante en la discusión,
los valores porcentuales obtenidos son en nuestro concepto de gran interés.

No obstante llama la atención que los valores de albúmina que se

enclientina par arital de promedio, comesponden en bigunos cosos o los Sueen infantino que presentrar un intúnteno semejonte, el cuol por otro borte por
rece quandos resposión con el peso compora o moder.

ධිකර කත්වරණයා ආණාත්රණ්ඩයට මේ අත්වර්යන් කත් විය. මහ ද්රේණයේකා සිටුවල

D.E. (Deriveries Extender)

K. - media arimetica

all - valar individual

s.- número de volores.

 Σ .- Promedio aritmético de los cuadrados de las diferencias en-

Ex. - Some de volores.

D. E.
$$= \sqrt{\frac{\sum (x-xi)^2}{N-1}}$$

CUADRO No. 2

VALORES ABSOLUTOS g/100 ml. SUEROS MATERNOS.

No de Casos	Albûminas	Alfo 1 Glob.	Alfa 2 Glob.	8:ta Glob.	Gamma Glob.
William and the Control of the Contr	3,14	.407	.600	۵۵. ۱	.975
2	3.60	.236	. 52 5	1.14	1.300
3	2.88	.08	.616	.898	.741
3 4	4.06	.484	.686	1.340	.895
5	3.25	.385	.486	1.140	.932
	3.53	.399	.687	1.290	1.740
6 7	2.73	.439	.953	1.510	1 .610
8	3 . 42	.486	1.170	3,370	1.330
9	3.306	.430	.754	1.370	1.360
10	3.42	542	,922	1.781	1.302
	3,45	.203	.832	1.112	1.007
11	3.15	.1 42	. 51 5	.769	1,014
12	3.67	349	. 542	1,200	1.050
13	4.22	.366	. 492	.792	.722
14	3.02	.303	.477	.933	1 ,000
15	4.01	.367	. 547	.739	.933
16	3.33	.289	502	1,160	1 .300
17		,294	.696	.873	1.760
18	4.05	,255	.776	1,160	1.167
19	2.57	.341	.791	1.010	1.040
20	3.62	.330	1.180	1.280	1 .360
21	3 .60	,265	.854	1.210	1 ,010
22	3.50	.296	.861	.851	1 .030
23	3.15	.259	. 568	.834	.675
24	3.41	.262	.883	1.030	.674
25	3,08	.277	.413	,972	.869
26	3.20	.190	.457	2.080	1.840
27	1 .81	.235	.605	965	1.460
28	2.82	.273	.555	1 ,360	.484
29 Medias	3,61	.330	.681	1.214	1 .123

CUADRO No. 3

VALORES ABSOLUTOS 9/100 MI. SUEROS INFANTILES

and the same and the same that the same to be same to b	<u>anganingga, in presigning</u> an adrindragen santago ssantaningan in	Alfo 1	Alfa 2	Beta	Gamma
No. de Casos	Albūmina	Glob.	Glob.	Glob.	Glob.
	3,68	.275	.412	.922	1.300
2	4,41	.144	.30ბ	.469	1.040
3	4.25	.231	.338	.373	.995
4	3.81	.242	. 468	.821	1 ,020
5	4.10	.199	.309	.559	.784
હ	4.60	.344	.300	.6 <i>5</i> 0	17,150
7	3.20	.204	.287	1.740	1.380
8	3.91	.190	.3 59	.864	,868,
9	3.04	.262	292	.491	.829
10	3,24	.236	.497	.690	.922
11	4.25	.268	.375	.905	1.208
12	4,03	.111	.326	. 405	1.019
13	4.64	. 2 27	.335	.814	.872
14	5.44	.276	.397	1.130	1.240
15	4.69	.150	.292	.317	.379
16	5.28	.173	.290	.330	.960
17	4,60	.094	.181	.258	.817
18	4.75	.164	.310	.488	1.060
19	3.89	,261	, 436	.464	.718
20	4.05	.173	.306	.372	1.040
21	4,66	.158	,469	.362	1.600
22	3.44	.248	.335	.532	.773 .684
23	3.33	.167	.278	.528	.518
24	4.50	.137	.263	.314	1.020
25	3.10	_170	.318	1 .330	1.020
26	3.16	.130	.353	.461	.841
27	3.00	.164	.203	.372	.948
28	3.99	.324	.390	.340	.613
29	3.84	.1 49	.243	.445	1.964
Medias	4.03	.203	.343	.612	,,,,,,,

CUADRO No. 4

VALORES ABSOLUTOS g. 100 ml., LIQUIDO AMNIOTICO

dig yarradahadakan sasa kan mada milapidikan ada melipidikan dilam (di keladah bi and m	autolinest iim kellikkelist († 1862) propagaga ya ya na nakarakarawa galakarak	Allal	Alla Z Glob.	Beta Glob.	Gamma Glob.
No , de casos	Albüminas	Glob.	G100.	G105.	G100.
Managasan (Aray) caled as . The ten materialists disself caled	.2220	.004400	.0091	.05830	.03360
2	.2900	0164:0.	.0726	.12700	.1 450
3	.1794	.02910	.0¢&7	.08340	.1210
4	.1785	.01341	.01.482	.05568	.03741
5	.3501	.05073	.02571	.08013	.06412
6	.2328	.02168	.04144	.07992	.07199
7	.1808	.02452	.04594	.08580	.08274
8	.07.52	.01028	.01 58 4	.02296	.03563
9	.1686	.03450	.085No	.03860.	,11241
10	.0541	.01855	.0.4021	.06807	.03093
11	.0987	.01 455	008₹0.	.03236	.05826
12	.1913	.02277	.04555	.05013	.08431
	.1870	.02030	.03250	.05284	.06710
13	.3908	.05664	.07646	.09062	.09345
14	.1280	.01106	.01991	.03762	.05091
1.5		.01339	.01 551	.02061	.02267
16	.05908	.01 <i>7</i> 37	.02036	.02576	.03657
17	.0555	.03108	.07774	.05997	.08295
18	.1550	95; 10.	.01958	02542	.04131
19	.11.46	.02901	0.4220	.04485	.06066
20	.0.12	.01.567	.04079	.02824	.05022
21	.1120	.00.472	.01064	.01301	,02010
22	.0354		.02692	.04308	.04847
23	.0139	.021 <i>5</i> 4 .01291	.02701	.01996	.03171
24	.09603		.03410	.05113	.03563
25	.1162	.01083	.01418	.04254	.04776
26	.0992	.01043	.00943	.04610	.05200
27	.1 561	.00926	.03168	.04526	.0407
28	.0973	.02488	.03498	,07623	.0324
29	.2474	.028/72	.03470	98قتى	.0583
Medias	.1 547	.02115	.03077	•	

CUADRO No. 5

VALORES OBTENIDOS EN 15 SUEROS DE RECIEN NACIDOS DEL SEXO FEME_
NINO.

No. de Caso	Proteinas Totales	Albeminas gr. %	Globulinas gr. %	Ralación A/G
t	5.60	3.70	2.90	1.2-1
A	5.38	3.88	2.50	1.5-1
5	5.95	4,06	1.90	2,1-1
10	5.58	3,36	2.25	1.5-1
11	7,04	4.25	2.79	1.5-1
12	9.96	3.36	2.60	1.2-1
13	ó.82	4,80	2 .02	2.3-1
14	8 . 49	5.14	3.34	1.5-1
17	5.96	4.40	1.56	2,8-1
18	6.82	4,40	2,42	1.8-1
20	5.96	3.88	2.08	1.8-1
21	7.26	4,40	2.86	1.5-1
23	4.98	3.70	1.28	2.8-1
28	6.00	4,00	2.00	2.0-1
29	5.30	3.88	1.42	2.7-1
Aedias	6.20	4.71	2.26	1.8-1

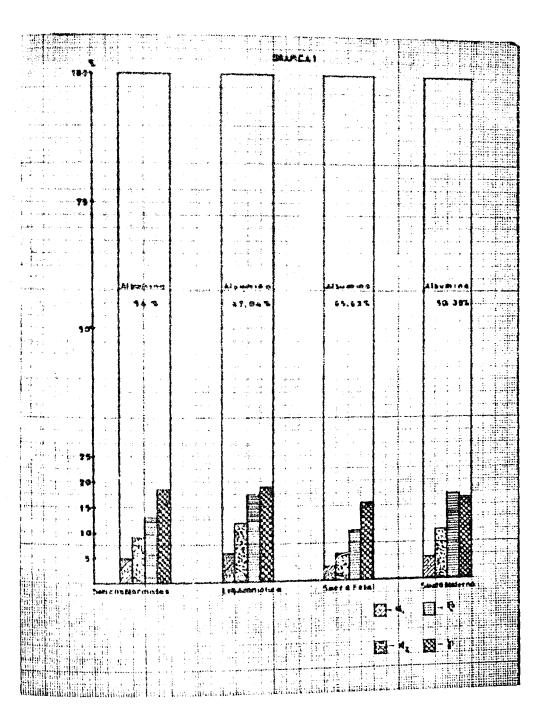
VALORES OBTENIDOS EN 14 SUEROS DE RECIEN NACIDOS DEL SEXO MASCULINO.

No. de Caro	Proteinas Totales	Albuminas gr. %	Globulinas gr. %	Relación A∕G
2	6.38	4.40	1,98	2.2-1
3	6,20	4.24	1.96	2.1-1
6	7.26	4.58	2,68	1.7-1
7	6.82	3.18	3.64	.87-1
8	6.20	3.88	2.32	1.6-1
9	4.98	3 .02	1.96	1 .5-1
15	6.20	4.06	2.14	1.8-1
16	7.04	5.34	1.70	3.1-1
19	5.74	3.18	2.56	1.2-1
22	5,34	3.36	1 .98	1-6-1
24	5.74	4.58	1.16	3.8-1
25	5.96	3.02	2.94	1.0-1
26	5.14	3.18	1 .96	1.6-1
27	4.58	3.02	1 .56	2.9-1
Medias	5.97	3.79	2.18	1.9-1

CUADRO No. 7

VALORES ABSOLUTOS GR 1/6 DE GAMMA GLOBULINA EN 29 SUEROS INFANTILES.

No. de Caso	NIÑAS	No. de Coso	гойім
1	1,300	2	1.040
4	1 ,020	3	.995
S	.784	6	1.150
10	.922	7	1.380
11	1 .208	8	.868.
12	1.019	9	.829
13	.872	15	.739
14	1.240	16	.960
17	.817	19	.817
18	1,060	22	.773
20	1 .0 40	24	.518
21	1 ,600	25	1.020
23	.684	26	1.031
28	.948	27	.841
29	.613		
Media	1.010	Media	.925



gar a conserve agricultura garante sus resignires second	e teres		de 1 a series de la company			
					1	
A company of the comp		DOI AFYCA			the many on	
- 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1				4	··• · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
•	%	1 5 5	\$	i		I to be bearing
* 14	†	*	t er der en ar ber er			
	1		yalopes bel	ATIVOS, % D	i i	
· · · · · · · · · · · · · · · ·			PROMEDICA	DESKIACIO	M ESTA	ne.
			DE -4 GLOSUS	LIMAS EM S	•	
	i i	• •	MUESTRA!		•	
•	1		PARTICULAR DE PROPERTOR	h * n * s * s *		the state of the same
Ť.	1 7		: 1	1		- 1 - 1 - 1
* * *	•		kon ar old i i i i i i i i i i i i i i i i i i i	مجمع والمنابعة	l	
· • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	1	4	· •	1 .	1	
and the second of the second	la de la compania de	· A · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		i. Norman arian aria	. i. : . !	
		;	1 1		1	
	1		1 1			
	1	The Samuel Marketine				
1	1	* =			-	
P. S	† 5 ∞ +	1 4 ***********************************	da samo de la comercia	سنده ساسا		VALORES SERIC OS MORNALES.
i e	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1		· • • • •	والمناف والمعارض والمعارض	e i promoto de la compania de la co	
- 12 m	å : <u>,</u>		en de la companya de	ti. Vina sukrimanikus sukrimania	f j	
	1 1		4	: 4	1	
	1 1	l	1			9
	1 1		tern darin som et min se	gir turn. T		
•	1 1			\$ 77.0	1005	8-1
	1	i de la companya da l	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	المساملة والمالية	s anima e sécrimo	
	1 1	1	.	• •	7	S
•	1 1 1					
•	1 11	. 1				12
		1		1	111	
•	7 11	1				19
	1 1 1	• 1			1 1	13
· ·	•		.	and an emigration	1 - 1	
					1 1	
1	1	1			1 [
]				1	
· 1					1 1	. il
						11
to the second second	∤	40.000			Ī	
	1		. # "		1-51-	; -
A Proposition of the	100	,	FETAL	حجمة حصدات	MATERNO	
•				للسلوم فالمتا		
1		1				
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	1				1	1
		1				<u> </u>
1000 000 000 000 000	1			-		
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	o o		- 131		Sue R	
	1		2 ns	+	<u>"</u>	
			:		1	
		1			4	
			i .	سنستهدنين بالن	. - -	
	•					
the state of the s	The second second second		¥			
1 1 1 1 1					TIFE	
		وروه بطأتها سرابه				
			La de la		totata	
			1 11	كالماء المساملين		Litter Little

A STATE OF THE PROPERTY OF THE	er e e		the state of the s	Mark the state of
	\$ *	*****		e entranser de la company
The state of the s	k	BRAFICAL	s of the same of t	Book and conferences and control of the control of
	\$		*	
100	1	****	the state of the s	The observation of the state of the first games of
	1			
	†	8 - 4 C - 4	the second of th	
	ł			
Anna e e e e e e e e e e e e e e e e e e	1			· · · · · · • • • • • • · · · ·
* *	•	VA PS	LONES RELATIVOS S DE	
	†			
	•	1 23	AHDANDE & GLORULE	MA
	7		ZA MUESTRAS	en e
	1	1		-
19	t ·		•	** ** ** ** ** ** ** ** ** ** ** ** **
	1			
The state of the s	†		1 To the second	March 1991 - Carrier and recognition
		1		• • •
The state of the s	1		and the second of the second approach	Companies and Carrier Manager the one of the sound
		1	•	
7 14 51	Ť ·		the control of the section of the control of the co	
•	1			1 1
	1			13
]			8
14	T		2.2	6
	Ì	1 1		MATCHES SUBCOS HORM
	1			1 3
_		1 1		S
	•	i		1 8
				13
	Ť	111	. 1	
	1]]		
	Ţ	1		
	1		\Box	
	Ī			
	1		1	9
	I	APR(1011C 0	ایا	MATERIO
ingeries de les este de la company de la co	1	Ž	- 14 T	
	Ī		2	1
	1			
	I	0	0 & 20 30 30	SUERO
	1	1 2		5
	Ī	נוסה	ก็	•
		<u> </u>	لـــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	
			•	
more and a many at the second second	4 → 10 - 10 - 10 - 10 - 10 - 10 - 10 - 10	a a marina ka	e de la companya della companya della companya de la companya della companya dell	A CONTRACTOR OF THE PARTY OF TH
		and the second second		
	1	ە بولىدە قىدا قىدا يودا بودا يېدى يېڭ	and the state of the second of	
	A A A A A	♦]
A second second second	Ii. Lime	Account to the second of the	Contract, and the rest of the designment speed for the garage and	a to a proposed designation of the

A TOTAL SAME AND A SAM	111		A		** · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	9000			····	·		·· ·· · · · · · · · · · · · · · · · ·		
Contract								<u> </u>	1	Į į			1 1	1
•	i			CRAF	CA S					1	7 1	n 🛊 make	ngina yilas	market in
	7	- :5 E	*		- a-	1 17	k de uri				4- 1	44	·	J.,
	. (1		1			1 1	1
	. i							•	1	*	; [9 9	
	1	•		•		'				• • •	A., 1	e ku en	form was	. L
	•		Ţ		ATTO	18.4	#447	r, i AG	# T.	. 06	. 1		4	1 1
	- +-4		Ì		PROM !					ės.	1			1
	1 47		1			. 65 - 64		* ***		100	' f		+	
	t t	15	į		FAIAP	CA S	D£ 🗘	G.C	B ULLI	RA.	. 1			fug.
	L		:		E/4 18	14 1.5								1 1
	Ŧ					1.4	- 700	,	•	•	. 1		4	å singer.
1	1	1	ţ					†				4 6		1
,	1		1					l.	i.		ł		ŧ	1. 1
	I		* 1	•				•	+	*				
	•	*		· ¥				•		y .	1 1	I	diam'r	
	. I		. 1								1	- 1	1 1	1
	ī	•	· •	•				•		•	1 1		u B arrana	·
	- 1			7	ş - 3		s	•		ė	1		·	1203
	. 1		1 1	I	· ;					1	1 1		1	1
	T		1 1	1				\$	a	<u>.</u>	1 1			.
	•		1	ł	1 }	w #.2			• .		1 1		operes 🖺	
and the second of			1 1	1					a				1 .	I
	٠ * [}	1							T	1		
	1		1 1	ŧ	1		· }	•	2	£	1 1	1	· 18	ğ
	1	9 9 4 .		1			: 		i La companya) Marka tanan 1881	1.1	l	1.12	i
	Ţ		1 1	1							I	1		
			1 1	*				•	•		1 1	2.000	* 12	-0.
	1		. 1 1	1				i Languera	N 100 100 1	and the same				1
	- 1			Į.			į	,	1		1	1		i i
	•	* * *	1 1	t	er - 11 f.,	**	: }			a ·	ŧ			
1 4 64	1		1 .			A 100 ·		da		•	Ì		·	I
	(ì	ļ							1	1	13	ì
	ŧ		1	•			1				1			··· ~
	į.		1								Į		L3	L
	[1	1			. {				1	ł	•	3
	í		ŧ				• 1		• -	:	1	Ī		1
			1	, ,			.			4. **; **	. ₽			•
	, ,		ì	1			-	ì			1	1		
*	- 1		ì	1			1 1			;	1	`}		
			1		4 0					٠ ـ	1	- 	÷	4 - · · · -
	- 1		i	1							1	l		
			1	1		1	1		•	7	I	i		1
** w* -	I			1								. •	341	÷ ,
	I		}	1				(
	1		1	1				[ł	1		è
er er er var var			· I	1			, , ,		• • • •	*	1	t	\$	4
	- 1		1	ł					٠		l	· I	4 30	k - 4.
•	1		1	1				1			1	Į	1	<u>.</u>
	i		ł	1 -			1 1			, · · ·	1	1	· ·	
	l		1	1			1 1	Į.			1	ŧ .	٠.	
	1	*	1	I			1	l	,	:	1	1	· .	:
			ł	ł			4 :		p		1		1	
	- 1		44(01:00	1							ŧ	- 1		1 4/ 2
	i		U	1			1	l		! 	10	· L		h
	4.1		***	ŧ	-)		-		3	: 1		2
	1		0	1			,	i		į ·	MAYERA			i
	i		F	1				l		<u> </u>				<u>.</u>
	9 🛉		T	1	s · · · · ·		7		:		1 3	:	<i>(</i>	1
	· .		4	ļ			-				1 4	- 1		1 .
	i		}	1						: 4		4-4-	سجسين	÷
	2 🛉		0	Í			0	1	1		1 5	1	4" . ". A	+
	i		Laures	1			Sugan	k			SUERD		1	:
	1		15	}		. !	94	l			4 ¥	<u>.</u>	+	÷
	1 1		6	1			7			•	1.3		1.1.	ž.,
t	i		1.3				•	•			1	1	1	î i
į	i		1	1							┸	_		·
• •					.,							نئست وليس		بالمدين
i					I-	4						7	4:	1
	•				1	n Barren	.	•		·	٠		-	-
	•		*	•				ţ	i	1			1 .	<u></u>
				-	÷						1 :		1	1

M. M.	The same of the same of		PSE A B		de describe properties que es	······································
	1		PAGE E		e estado e anti-	
Topolitica (1.22 to 1.35 to 1.			· ·		er er werden ander den er	A Trape Land
					100	
		1	* *	•	والمهدد الأحادث	r
	1	* 1	YALOMES PEL			
	1	Profession	-	30 # 204114	1	
	1			DESTIACION		
7.5	1		ESTAMBAR DE Em 25 muesta	T GLOBILLINA		**
	1	ţ	Will be writing	^>	ì	3
	†	. !			· 🕴 · · · · !	Š.
		*	•		•	0
The Part of State of the Control of	1				†	8
	1				1	E
The state of the s			· · ·		* *	*
1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	•		•			₹
the state of the s	1 1		· ·			=
						VALORES SERICOS NORMAES
The state of the s	1					7
	1					
	T	1 1				
				ĺ		
						1
Programme and the second					I	}
	I					. 1
See dressed and the second						
			İ			
10						
	1				1	. 1
* The Property of the Control of the						
					1	
Market State of State		0				
Andrew to the second		2	1.		2	
	L	0			5	
	I	AMM:07:00	E IA		TAT E RO	
		, ±		-	Σ .	1
						1
		1 a				
		0	_			
		11aulbo	0 km		B ∪E #0	1
		d	. 5		5	
•	↓ .	1		a verification	i	
	1 10 10 10					
-	.	1	e			
				_		
		·	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			
-	+ +				ــــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	
171-1-1-1		1		L	المستسلست	<u></u>
tank hadada kada	. 4	ويعامل بالمحاص بالمراطي	- Company of the Comp			

DISCUSION Y COMENTARIOS

ultados obtenidos es el hecho de que parece existir una más estrecha relación entre protidograma materno y el del Líquido Amniótico, que entre el primero y el protidograma infantil. Esto es evidente si se observa la gráfica No. 1 en - la que se han representado esquemáticamente los valores porcentuales relativos, normales y de cada uno de los grupos estudiados. Este hecho señala en nuestro concepto que las proteínas encontradas en el ifquido amniótico son más que un dializado producto de una secreción activa de origen materno. Indudablemente la confirmación de esto podría ser dada si se estudiasen con isótopos mar cados el destino, metabolismo y destrucción de las proteínas maternas.

La hipótesis anterior se ve aún más apoyada al observar la gráfica. No. 2 en la que los valores de albúmina del Líquido Amniótico y Sueros – Maternos son prácticamente iguales, mientras que los valores encontrodos en los Sueros Infantiles sobrepasan con mucho a los anteriores.

En el resto de las fracciones se puede observar un fenómeno se-mejante (ver gráficas No. 3, 4, 5 y 6). Merece especial atención el hechode que las Beta Globulinas cuyo ascenso se ha descrito al final del embarazo(39), en el Suero Materno, también se encuentra en el Líquido Amniótico. Es
innegable que esta fenómeno guarda relación con el elevado nivel que alcanza

la secreción de harmonas esteraides maternas, ya que la principal función dela fracción Beta Globulina es servir como medio de transporte plasmático para estas productos de secreción interna, los cuales también aparentemente se encuentran en el Líquido Amniótico y podría explicarse por el mismo mecanismo, la elevación de Beta Globulina en el líquido.

Otro de los hallazgas sumamente sugestivos es que existe una cla ra aunque no significativa diferencia en el protidograma sérico de los recién - nacidos de acuerdo con el sexo de los mismos.

En los Cuadros No. 5 y é aparecen los valores individuales y -promedio encontrados en los sueros de niños y niñas respectivamente. Es evidente que a pesar del mayor peso corporal de los niños al nacer sus valores -protéicos son en general menores a los encontrados en las niñas. Uno de loshechos más importantes en nuestro concepto es la diferencia encontrada en lafracción Gamma Globulina (ver Cuadro No. 7), dato que por otra parte consi
deramos podría guardar relación con la observación clínica de que los reciénnacidos del sexo femenino son menos lábiles y presentan una mayor resistencia
a agentes agresores externos, que los sujetos de sexo masculino.

Por otra parte como se observa en la gráfica No. 6 los valores - relativos de Gamma Globulina encontrados en el Elquido Amniótico en el grupo total, son los más altos de las tres muestras estudiadas. Este fenómeno -- además correlaciona estrechamente el sexo de los recién nacidos, es decir que los valores de fracción Gamma Globulina en el Líquido Amniótico de produc-

tos de sexa femenino es más alto que en los del sexa masculino.

Todas estas datas sugieren en nuestro concepto como ya se había señalado que el origen del líquido amniótico parece corresponder a una secreción activa materna y que muy probablemente algunas de sus fracciones proteícas especialmente Gamma Globulina, desempeñen un importante papel que tiene como consecuencia que el producto alcance una maduración seroprotócica con
las implicaciones, particularmente en la que aspectos inmunológicos se refiere.

Einalmente consideramos indispensable señalar que si bien, los resultados obtenidos no permiten establecer con un elevado grado de certeza lashipótesis ya mencionadas, y más que responder plantean nuevas preguntas, si se nalan la necesidad de profundizar y continuar este tipo de investigaciones.

RESUMEN Y CONCLUSIONES

- 1.- Se revisaron los aspectos más importantes y relacionados a origen y fisialogía del líquido amniótico.
- 2.- Se revisan brevemente el origen, metabolismo, distribución,métodos de estudio y fisiología de las proteínas y sus diversas fracciones en el
 hombre.
- 3.- Se realiza un estudio sobre la constitución protéica del Suero Materna, Suera del Reción Nacida y Líquida Amniótica en un grupo de 29 mujeres.
- 4.- Se encuentran que la fracción Albúmina en los Sueros de los Reción Nacidos sobrepasa a las otras dos muestras estudiadas. Este fenómeno parece correlacionar con el peso corporal del reción na ido.
- 5.- Se encuentra una relación más o menos clara entre el contenido protéico del Líquido Amniutico y del Suero Materno.
- 6.- Parece existir una relación entre los niveles de Gamma Globulina en Suero del Recién Nacida y Líquido Amniótico con respecto al sexode los primeros.
- 7.- Se comenta la posible relación inmunológica peri y neonatal que este fenómeno pudiera tener.

8.- Se plantea la posibilidad de que el origen de las proteïnas en el Líquida Amniótico sea más que un dializado, producto de un proceso de secreción activa materna y que pudiera intervenir en el proceso de maduración maternativa del recién nacido.

BIBLIO GRAFIA

- 1).- Makepeace, A. W., Freemont-Smith., F. Dailey, M. E., and Carrol, M. P., "Nature of Amniotic Fluid. A comparative Study of Human Amniotic Fluid and Maternal Serum". Surg. Gynec. Obstet. 53:635, 1931.
- 2).- Polano, O. Exp. Beitrage. "Zur Biologie Der Schwangerschaft, Ein Beitrag Zur Physiologie Der Flazenta"., Zischr. F. Gebuttin. U. Gynak., 53:456., 1904.
- 3).- Vaiburgh, G. J., Flexner, L. B., Cowie, D. B., Hellman, L. M., -- Proctor, N. K., w Wilde, W. S., "The Rate of Tenewal in Woman of the watter and sodium of the Amniotic Fluid as determined by Tracer -- Techniques"., Am. J. Obst.- Gynec. Scill Sc., 1948.
- Elliot, P. M. and Inman, W. H., "Volume of Liquor Amnii in normal an abnormal pregnacy"., Loncet, 2:835, 1961.
- Cantarow, A., Stuckert, H. y Davis, R. C., "Chemical Composition of Amniotic Fluid. A Comparative Study of Human Anniotic Fluid and— Maternal Blood"., Surg., Gynec.—Obst., 57:63., 1933.
- 6). Devis, D.C.A., "Blood Figments in Hemolytic Disease of the Newborn"., Brit. Cwlth., 63:68, 1957.
- 7).- Liley, A. N.: "Liquor Amnii Analysis in the Management of Pregnany Complicated by Rhesus Sensitization"., New Zeland M. J., 59:581, 1960.
- Gamall, A. G., Bardawill, C. J. and David M. M., "Determination of Serum Protein by means of Biuret Reation"., J. Biol. Chem., 177:751, -1960.
- 9).- Durrum E. L., "A Microelectrophoretic and Microinophoretic Technique"., J. Amer. Soc., 72,4329, 1950.
- 10).- "Papel Electrophoresis System"., Instruction Manual., Beckman Spinco -- Division RIM-5.

- 11).- Fax, S. N. y Faxter, J. F. "Introduction to Protein Chemistry, New -- York, John Wiley and Sons, Inc., 1957.
- 12).- Haurowitz, F.: "Chemistry and Biology of Proteins". New York Acade-mic Press, Inc., 1950.
- 13).- Newroth, H. and Baily K.: "The Protein". New York, Academy Press-Inc. 1953-1954.
- 14). Rose, W. C. "Amino acid requirements in man". Fed. Proc. 8:546. 1949.
- Cantarow, A. and Schepartz, B. Biochemestry. 3a. Ed. Philodelphia. --W. B. Sanders Co., 1982.
- Ray, Q. Brewster and William, E. Ma. Ewen. "Organic Chemistry". 3a.-Ed. Prentice Hall, Inc. Englewood Cliffs, N. J. 435: 36, 1963.
- 17). Dr. P. Karlson y Dr. F. Pulido. "Manual de Bioquímica". 57:58, España 1965.
- Theodore Peters Jr. and Christian B. Amfiseno. "Net Production of Serrum Albumin by liber Slices". J. Biol. Chem. 186:805. 1950.
- Miller, L. L. C. G. Bly, M. L. Watson and W. F. Bale. "The Dominant role of the liver in Plasma Proyein Synthesis". J. Expt. Med. 94:431. – 1951.
- Grass J. "Protefnas Plasmáticas". Fisicoquímica, Metabolismo, Fisiopatología y Clínica de las proteínas extracelulares. Ed. Jims. Barcelona --1956.
- Garnall A. G. Badawill, C. J. y David M. M. "Serum Proteins Estimation". J. Biol. Chem. 177:751. 1949.
- J. Linch, St. Tey, S. Raphael, Leslie D. Mellor, Peter D. Spare, Peter Hills, and Mc in J. M. Inwood. "Medical Laboratory Technology". W. B. Sanders Co. pany, Philadelphia and London. 91:92. 1963.

- 23).- De la Huerga, J. Y Papper, H. J. Lab. and clin. Med. 35:459. 1950.- (Gamma Glabulina Estimation).
- Jorge Alberto Gómez Ráz. "Evaluación del grado de madurez Fetal por -Evaluación de las fetoprotefnas". Tesis Profesional, 1967.
- 25). Ramírez F. Ma. de los Angeles. "Fraccionamiento Electroforêtico de Protelnos en Llquido Amnibilica". Tesis Profesional. 1967.
- 26). Ewerbeck H. and H. E. Lenens. "Die Bilding der Serumen Weisskipper des Kindliechen organismus bis zur gerlurt und ihre bezuchung zum meether lichem Seromelweiss, Pektrum wahrend der schawangerschaft." Kinderh. 98 436. 1950.
- Hitzing, W. H. "Das Bluteiwlessblid beim gesundem sangling". Helvet -Paldiat acta. 16:46, 1961.
- 28). Longsworth, L. G. Curtis, R. M. Pembroke, R. H. "The Electrophore tic Analysis of Maternal and Fetal Plasma and Sera". J. Cli. Invest. -- 24:46, 1945.
- Block, R. J. et. al: "Paper Electrophoresis. A. Manuel of Paper Cromatography and paper Electrophoresis". Academic Press. New York. 489: 665, 1958.
- 30).- Glastone, S.: "Elementos de Físico Química, Ed. Med. Quirórgica. ---Cap. XVII. 669:713, Bs. As. Arg. 1952.
- 31).- Ribeiro, L. P. Meditierri E. Alfonso R. "Paper Electrophoresis". Elsi--vier Publishing Company. Pag. 20. 1961.
- 32).- Tisalius A. "A New Apparatus for Electrophoresis of Coloidal Mixtures."

 Trans. Farady Soc. 33:524. 1937.
- Dole, V. P. and Braw, Esther. "The Electrophoretic pattern of normal -plasma". J. Clin. Invest. 23:708. 1944.
- 34). Koning P. "Actas e Trabalhos do Torceiro Congreso Sul Americano de Chimica". 334. Río de Janeiro. 1937.

- 15. Language m. L. G., and the burne, D. A. "Electropercurate at Physicity by the Translate Market Theorem." Recent Advances in the Earth of Physician by Physics mechanisms. Cham. Rev., 1863.
- 36).- Cooper, G. R. "Electrochocotic and Ultracontilligal Analytical Plannal Homen Server". The planna Proteins Chap. 3 page Milli Val. 1. Ed. Fronk W. Potrean. Academic Proc. Non-York and Lankay. Walk.
- 37). Lourett, C. B. and Lourett, S. "Flackophorests of Planna Proteins". The Longet. 2:40, 1955.
- 38). Brown, D. F. "Observations on some round congressions in multiple and method newborn infants". Am. 1. Obst. Glassof. 17:556. 1959.
- 39). Brodford Hill, A. "Principals of Resileal Studistics". Indusedin at the tellono per José Augusta Call. 20. 64. un uspiñal, Br. As. 1944.

ENTALYSSIS SE INFORMATION SI PETRICHO DE INTERMEDIA EL BISTORA DE REPRODUCCION ESTADA POR TALLEMES DE IMPRESOS OFFRALLSIS, S. A. A. ALER T PERADO ROA A AVEC TELLOS DE LA AVEC TELLOS DEL SALLE DEL SALLE TELLOS DEL SALLE