

## UNIVERSIDAD NACIONAL AUTONOMA DE MEXICO

FACULTAD DE QUIMICA

EXAMENES PROFESIONALES
FAC. DE QUIMICA

# CARACTERIZACION QUIMICA DE UN POLISACARIDO EXTRACELULAR PRODUCIDO POR Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus

T E S | S

QUE PARA OBTENER EL TITULO DE QUIMICA DE ALIMENTOS PRESENTA:
MARIA PATRICIA RIVERA BOLAÑOS



MEXICO, D. F.

1998

TYBE CON MILES ORIGIN 263866





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.

#### JURADO ASIGNADO

PRESIDENTE PROF. BARZANA GARCIA EDUARDO

VOCAL PROF. CAÑIZO SUAREZ MA. ELENA

SECRETARIO PROF. GARCIA GARIBAY JOSE MARIANO

PRIMER SUPLENTE PROF. BAEZ FERNANDEZ MARCOS FRANCISCO

SEGUNDO SUPLENTE PROF. ORTEGON AVILA AURORA IRMA

#### SITIO DONDE SE DESARROLLO EL TEMA:

DEPARTAMENTO DE BIOTECNOLOGIA. UAM IZTAPALAPA DEPARTAMENTO DE QUIMICA ANALITICA. FACULTAD DE QUIMICA

ASESOR DEL TEMA:

M. EN C. MARIANO GARCIA GARIBAY

EKA6 ALIK

SUPERVISOR TECNICO: O. JOSE LUIS MERAZ LIRA

SUSTENTANTE: MARIA PATRICIA RIVERA BOLAÑOS

#### JURADO ASIGNADO

PRESIDENTE PROF BARZANA GARCIA EDUARDO

VOCAL PROF. CAÑIZO SUAREZ MA ELENA

SECRETARIO PROF GARCIA GARIBAY JOSE MARIANO

PRIMER SUPLENTE PROF BAEZ FERNANDEZ MARCOS FRANCISCO

SEGUNDO SUPLENTE PROF ORTEGON AVILA AURORA IRMA

#### SITIO DONDE SE DESARROLLO EL TEMA:

DEPARTAMENTO DE BIOTECNOLOGIA UAM IZTAPALAPA DEPARTAMENTO DE QUIMICA ANALITICA. FACULTAD DE QUIMICA

ASESOR DEL TEMA:

M. EN C. MARIANO GARCIA GARIBAY

ASESOR TECNICO:

O. JOSE LUIS MERAZ LIRA

SUSTENTANTE:

MARIA PATRICIA RIVERA BOLAÑOS

#### Dedicatoria

A ti mamá, por la confianza que me has brindado a lo largo de mi vida, por tu apoyo, por desearme siempre lo mejor......y por que éste logro también es tuyo.

A mi familia por su comprensión y paciencia .....Gracias!

#### Agradecimientos

A Mariano y a Lore por la confianza que depositaron en mi, por el apoyo que me brindaron en la realización de mi trabajo y por cultivar en mi la necesidad de ser mejor cada día. Mil gracias!

A mis compañeros de laboratorio, por todo el apoyo que me brindaron, por entregarme su amistad, y por sus palabras de aliento en los momentos más difíciles gracias de verdad!

A Julie por brindarme la oportunidad de colaborar con ella, por su amistad y su apoyo en todo momento Tu también cuentas conmigo!

Por otro lado es necesario agradecer a José Luis Meráz por su asesoría, y su valioso apoyo en los momentos más dificiles del proyecto. También agradezco al profesor Agustin Reyo por su cooperación en la liofilización de las muestras

A Vero, Rosalba y Alicia por su amistad sincera.y por los momentos que compartimos durante la carrera.

Al Sr Arturo del laboratorio 4-A, al maestro Gumaro del Edificio D y a Eduardo de la biblioteca de posgrado por su valiosa ayuda y por brindarme su amistad

No llores porque se ha metido el sol...

porque sí no.... tus lagrímas no te dejaran ver las estrellas....

### INDICE

1. RESUMEN	Página 3
2. INTRODUCCION	4
3. ANTECEDENTES BIBLIOGRAFICOS	
3.1. Yogurt	
<ul><li>3 1.1 Tecnología en la elaboración de yogurt</li><li>3.1.2 Bacterias productoras de yogurt</li></ul>	5 6
3.2 Propiedad filante	7
3.2 1 Definición de cepas filantes y características 3.2.2 Estudios de microscopía electrónica	7 8
3 2.3 Definición de exopolisacárido (EPS)	10
3 2.4 Factores que influyen en la producción de EPS	11
producidos por cepas filantes	
3 2 5 Funcionalidad de EPS	12
3 2 6 Métodos de separación del EPS producido en la	13
fermentación láctica	
3.2 7 Composición química de EPS	15
3 2 7 1 Composición química de EPS por Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus	16
Encloracinus activiacemi sosp. onigia icus	
3.3. Técnicas de análisis para la identificación del EPS	
3.3.1 Cromatografia	19
3 3 2 2 Cromatografía de Liquidos de alta resolución (CLAR) y sus aplicaciones	19
3 3 1.2 Proceso cromatográfico	21
3 3 2 Instrumentación en CLAR	21
3.3 2 1 Detector electroquímico 3 3.3 Análisis cuantitativo	24 25
3 3,3 Anansis cuantitativo	23
4. OBJETIVOS	
4.1 Objetivo general	27
4.2 Objetivos particulares	27

#### 5. METODOLOGIA

5 1 Microorganismos	28
5.2 Fermentaciones	28
5 2.1 Cultivo iniciador	28
5.2 2 Substratos	28
5.2.2 1 Preparación de substratos	29
5 2 3 Formación de productos de fermentación	30
5 3 Cuantificación de EPS	30
5 4 Purificación del EPS	31
5 5 Determinación de la relación proteína-carbohidrato en el EPS	31
aíslado	
5.5.1 Técnica de Lowry	32
5.5.2 Técnica de fenol-sulfurico	32
5 6 Hidrólisis enzimática del EPS	33
5.7 Hidrólisis ácida del EPS	34
5 8 Determinación de monosacáridos por (CLAR)	35
6. RESULTADOS Y DISCUCIONES	
6 1 Cinética de fermentación	37
6 2 Cuantificación del EPS	41
6.3 Determinación de la relación proteína-carbohidrato en el EPS aislado	42
6 4 Caracterización química del EPS	44
6 5 Perfil de monosacáridos en el EPS hidrolizado	47
6 6 Cuantificación de los monosacáridos en el EPS hidrolizado	59
6 7 Relación molar de los monosacáridos identificados en el EPS	63
producido en los diferentes substratos	
7. CONCLUSIONES	65
8. RECOMENDACIONES	66
9 RIRLIOGRAFIA	67

#### 1. RESUMEN

La tecnología en la elaboración de yogurt en los últimos años se ha valido del uso de cepas filantes, ya que éstas poseen la habilidad de producir polisacáridos extracelulares (EPS) que mejoran considerablemente las propiedades reológicas del yogurt, facilitando el manejo del mismo, disminuyendo considerablemente el fenómeno de desuerado o sinéresis.

Sin embargo, para desarrollar el potencial tecnológico de estas cepas se requiere de un conocimiento más detallado sobre la estructura del EPS producido por estas cepas y la interacción de éste con los componentes del sistema, en especial con la caseína de la leche Por lo anterior, se planteó este proyecto con el objetivo de establecer sí la fuente de proteína y la concentración de la misma utilizada durante la fermentación láctica, influían en la composición del polímero producido por una cepa filante de *Lactobacillus delbrueckii* sbsp. *bulgaricus* (NCFB 2772) Para verificar el efecto del carácter filante se compararon los resultados con una cepa no filante de *Lactobacillus delbrueckii* sbsp. *bulgaricus* (NCFB 1489)

Se llevó a cabo una fermentación láctica en los substratos suero, suero adicionado con caseína, leche descremada y retenido de leche, encontrándose diferencias entre la cepa filante y la no filante La cepa filante generó una mayor producción de EPS en los substratos con mayor contenido de proteína. Al determinar la relación proteína-carbohidrato en el EPS aislado se observó que ésta era mayor en los substratos fermentados por la cepa filante, por lo que podemos concluir que a mayor porcentaje de proteína(caseína) en el substrato inicial, existirá una mayor interacción entre las proteínas del sistema y el exopolisacárido.

El análisis en la composición de monosacáridos por medio de CLAR nos reveló que independientemente de la cepa y substrato utilizado en la producción de EPS, éste estaba constituido en su mayor parte de galactosa y glucosa, y que en los sistemas donde la concentración de caseína era mayor la ramnosa se encontraba presente. Estas diferencias encontradas en la composición del EPS puede ser indicativo de diferencias microestructurales que se pueden reflejar en las características texturales del mismo.

#### 2 INTRODUCCION

El yogurt es la leche fermentada que resulta del crecimiento de las bacterias lácticas *Lactobacillus delbrueckii* sbsp. *bulgaricus* y *Streptococcus termophilus* en leche (García-Garibay *et al*, 1993).

Para la elaboración de diversos productos lácteos, incluyendo el yogurt, se emplean estabilizantes y/o emulsionantes, cuya utilización está regulada por la legislación vigente en la mayoría de los países Europeos, donde generalmente no está autorizado el uso de estos aditivos (García-Garibay et al, 1993)

Una alternativa interesante al uso de estos estabilizantes es la utilización de cepas productoras de polisacáridos extracelulares (llamadas filantes o mucoides) en la elaboración de yogurt, ya que estos polisacáridos mejoran la textura y apariencia del producto, aumentan la viscosidad y disminuyen notablemente la sinéresis o separación del suero (Wacher-Rodarte et al, 1993).

En la actualidad la importancia económica de estas bacterias ha despertado un gran interés en obtener un conocimiento más detallado acerca de la producción de polisacáridos por éstas cepas filantes, así como la interacción de éstos con los componentes del sistema Recientes publicaciones mencionan que la composición de los polisacáridos influye sobre las propiedades reológicas de productos lácteos fermentados (Schellaass y Morris 1985, Teggatz y Morris, 1990)

Por todo lo anterior este trabajo pretende establecer si el del tipo de proteína y la concentración de la misma tienen efecto sobre la composición química del exopolisacárido producido por una cepa filante de *Lactobacillus delbrueckii* sbsp. bulgaricus y a su vez tratar de explicar si la composición de los EPS influye sobre las características reológicas del sistema.

#### 3. ANTECEDENTES BIBLIOGRAFICOS

#### 3.1. YOGURT

El yogurt es la leche fermentada que resulta del crecimiento de las bacterias lácticas Lactobacillus delbrueckii sbsp bulgaricus y Streptococcus thermophilus. En México se elaboran tres tipos diferentes de yogurt firme, batido y líquido, cada uno de ellos en forma natural, o adicionado con sabores o con fruta (García -Garibay, 1990)

#### 3.1.1. Tecnología en la elaboración de yogurt

El proceso de elaboración de yogurt es un arte muy antiguo que data de hace miles de años, pero hasta el siglo XIX apenas se conocían los fundamentos de las distintas fases de producción de este producto. No obstante, en las últimas décadas este proceso se ha racionalizado mucho, principalmente debido a los descubrimientos y avances tecnológicos en diversas disciplinas (Tamime y Robinson, 1991)

El yogurt se elabora con leche concentrada, ya sea por la adición de leche descremada en polvo u otros sólidos de leche como caseinatos, o por concentración por evaporación, por ósmosis inversa o por ultrafiltración. El propósito de tal modificación es mejorar la firmeza del producto y darle al gel una mayor resistencia a los daños mecánicos, evitando así el desuerado durante el manejo normal del yogurt (García-Garibay, 1990).

En la industria mexicana es muy frecuente la utilización de estabilizantes, que proporcionan firmeza al gel, y esto hace que sea más resistente a los daños mecánicos, evitando así la sinéresis. Algunos muy comúnmente utilizados son: grenetina, almidón, carragenina, alginatos, goma guar, goma de algarrobo y pectina El uso de estos aditivos en concentraciones superiores al 0 3% pueden tener efectos adversos en el sabor (García-Garibay et al, 1993)

El uso de estos aditivos es muy restringido En México, como en la mayoría de los países europeos, la legislación prohibe la adición de estabilizantes a estos productos.

El uso de estos aditivos proporciona básicamente dos funciones aumentar la retención de agua y lograr un aumento en la viscosidad (Tamine y Robinson, 1991)

#### 3.1.2. Bacterias productoras de yogurt

En la elaboración de yogurt se emplean dos especies de bacterias lácticas, Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus y Streptococcus thermophilus.

Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus es un bacilo homofermentativo gram positivo, largo, no móvil el cual produce ácido D-(-)-láctico. Es capaz de fermentar fructosa, galactosa, glucosa y lactosa, pero no así, maltosa y sacarosa. Puede crecer a temperaturas superiores a 45°C, pero su óptimo está en el intervalo de 40°- 43°C, y no es capaz de crecer a temperaturas menores de 15° C. Posee la habilidad de crecer a pH ácidos y presenta metabolismo fermentativo aún en presencia de oxígeno (Holt et al, 1994).

Streptococcus thermophilus presenta forma esférica u ovoide, se asocia en pares o cadenas largas de células Es gram positivo, no móvil, termófilo por lo que crece entre 40-45°C y no crece a temperaturas menores de 20°C. Produce ácido L(+)-láctico por homofermentación. Como fuente de carbono utiliza glucosa, fructosa, lactosa y sacarosa (Holt *et al.*, 1994).

#### 3.2. PROPIEDAD FILANTE

#### 3.2.1. Definición de cepas filantes y características

Las bacterias lácticas filantes son aquellas capaces de sintetizar polisacáridos, los cuales son caracterizados por su localización extracelular.

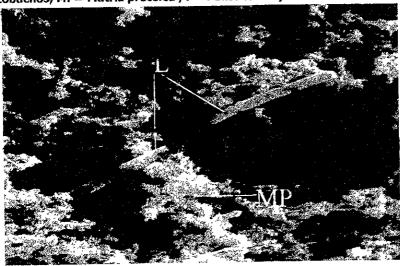
Existen diversas cepas lácticas productoras de polisacáridos, pero se ha estudiado poco acerca de ellas y de las condiciones óptimas de crecimiento, y de la producción de éstas, así como de su estabilidad y las características del polímero (Cerning et al, 1986; García Garibay y Marshall, 1991). En lo que se refiere a la utilización de cepas filantes de las especies de Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus y Streptococcus thermophilus se ha comprobado que los geles producidos por estas cepas mejoran considerablemente la textura y previene la sinéresis (Wacher-Rodarte et al, 1993; Cerning et al, 1990) En los últimos años ésto ha despertado un gran interés en estudiar más a detalle estos microorganismos para la elaboración de yogurt

Debido a ésto, las cepas filantes de bacterias lácticas como iniciadores en yogurt tienen una creciente demanda e importancia, sin embargo, esta característica es inestable, por lo que, para desarrollar el potencial tecnológico de estas bacterias en todas su capacidad se requiere un profundo conocimiento de las variables fisiológicas y genéticas involucradas en la producción de polímero (Cerning, 1995) Por otra parte, la interacción entre estos polímeros y los componentes de la leche no han sido estudiados en detalle, aunque hay algunos estudios sobre las propiedades reológicas del sistema, lo que indica posibles interacciones con los componentes del sistema, específicamente con las caseinas de la leche (Wacher-Rodarte et al, 1993).

#### 3.2.2. Estudios de microscopía electrónica (SEM)

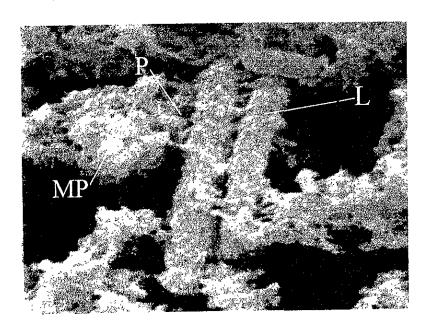
La microscopía electrónica de barrido y transmisión es una técnica que se ha enfocado en el estudio de la microestructura de sistemas alimenticios, entre los cuales se encuentran los productos lácteos como queso y yogurt (Kalab, 1979). El objetivo de la microscopía electrónica es relacionar la microestructura de estos productos con sus propiedades físicas y químicas. Algunos autores realizaron estudios de microscopía en geles fermentados en leche descremada, utilizando cepas filantes y no filantes de *Lactobacillus delbrueckii* sbsp. *bulgaricus*, observándose en las micrografías que el polisacárido producido por los microorganismos se asociaba a la superficie celular y a su vez a la matríz proteica del sistema (Kalab, 1979; Teggatz y Morris,1990). La Fig.3.2.2.1. muestra una micrografía (SEM) de un gel de leche fermentada con una cepa no filante de *Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus* NCFB 1489, mientras que en la fig. 3.3.2.2 se muestra el gel de leche producido por una cepa filante

Fig. 3.2.2.1 micrografía de un gel producido en leche descremada por una cepa no filante de *Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus* NCFB 1489 (L= Lactobacilos, MP= Matríz proteica, P= Polisácarido)



Fuente: Dominguez-Soberanes, 1997

Fig. 3.2.2.2. Micrografía de un gel producido en leche fermentada por una cepa filante de *Lactobacillus delbrueckii ss bulgaricus* NCFB 2772 (L= Lactobacilos, P= exopolisacárido y MP= matríz proteíca).



Fuente: Dominguez-Soberanes, 1997

#### 3.2.3. Definición de exopolisacáridos (EPS)

El término exopolisacárido fué propuesto por Sutherland en 1972 englobando un término general para describir todas las formas de polisacárido localizados en el exterior de la superficie de las células bacterianas

Los exopolisacáridos bacterianos se encuentran básicamente en dos formas: como cápsulas adheridas a la superficie de las células por medio de enlaces covalentes, o como material viscoso desprendido de la superficie de las células bacterianas. La síntesis y secreción de exopolisacárido ocurre durante diferentes fases de crecimiento y es regulada por proteínas que se encuentran localizadas sobre la superficie de la célula (Whitfield, 1988, Sutherland, 1992)

## 3.2.4. Factores que influyen en la producción de EPS producidos por cepas filantes

La síntesis y secreción de EPS ocurre en diferentes fases de crecimiento, y su producción se ve influenciado por factores tales como las condiciones de crecimiento, temperatura, substratos utilizados y tiempo de incubación (Cerning *et al*, 1992; Gancel y Novel, 1994 a).

La fuente de carbono y nitrógeno parecen ser un factor muy importante en la producción de polímero, Grobben et al. (1995) observó que la producción de EPS en medios químicos suplementados con lactosa y galactosa era mayor, que si se utilizaban fructosa y manosa como fuente de carbono Mozzi et al. (1995) reportó que la producción de EPS en Lactobacillus casei se veía afectado por la fuente de carbono utilizando galactosa había mayor producción que usando lactosa como fuente de carbohidratos. Se ha reportado que el uso de substratos como ultrafiltrado de leche adicionado con caseina y casaminoácidos como fuente de nitrógeno estimula la producción de EPS (Cerning et al., 1990, García-Garibay y Marshall, 1991)

Para el caso específico de *Lactobacillus delbrueckii* sbsp *bulgaricus* NCFB 2772 se ha observado que a mayor concentracion de casaminoácidos en el medio de cultivo hay una mayor producción de polímero, que adicionando caseína sin hidrolizar (Trejo-Márquez, 1995)

Cuando se utilizan medios sintéticos o medios químicos en la producción de EPS en lugar de medios nativos (leche, hidrolizados de caseína, suero, etc.) se facilita notablemente el aislamiento y la separación del EPS del medio de cultivo, permitiendo el estudio de algunos componentes del medio (Grobben et al, 1995; Cerning, 1995; Gassem et al, 1995).

Schellhaass & Morris (1985) observaron que a bajas temperaturas (32-37°C) había mayor producción de polisacárido, lo cual no coincide con otros estudios en los que se reportaba que a temperaturas de 42°C había mayor producción de polímero (Mozzi et al, 1995).

Por otro lado se observó que la adición de sales de calcio y magnesio estimulaba la producción de EPS (Trejo-Marquez, 1995).

En cuanto a los aspectos fisiológicos de producción de polisacáridos extracelulares, se ha reportado por ejemplo que la presencia de algunas fuentes proteicas en el medio de cultivo estimulaba la producción de polisacáridos extracelulares (Cerning *et al*, 1986, Cerning *et al*, 1990; García-Garibay y Marshall, 1991) ya que la adición de hidrolizados de caseina aumentaba la producción de lactobacílos en el medio. Investigaciones posteriores (Cerning *et al*, 1992) reportaron que la presencia de caseína estimulaba la producción de polímero, y el tamaño de los lactobacilos en el medio

#### 3.2.5. Funcionalidad de exopolisacáridos (EPS)

Una de las muchas funciones que se atribuyen a los EPS es la de protección natural contra la desecación o ataque de fagos y agentes antibacterianos. Mucho del desarrollo de supervivencia depende de la habilidad de los microorganismos para producir estos polisacáridos y adherirse a la superficie celular (Whitfield, 1988) Los EPS parecen no funcionar como fuentes de energía, ya que las bacterias formadoras de polímero usualmente no son capaces de metabolizar el polímero que sintetizan (Cerning, et al 1990).

El uso de EPS producidos por bacterias ha sido aplicado en el ámbito comercial ya que son biodegradables y proporcionan alternativas que mejoran los procesos tradicionales en la elaboración de diversos productos (Tamime y Robinson, 1991).

### 3.2.6. Métodos de separación del polisacárido formado durante la fermentación láctica.

Los métodos de separación de polisacáridos son muy complicados ya que no se encuentran en un sistema puro sino en medios heterogéneos muy complejos. La preparación de polisacáridos producidos por microorganismos para su caracterización requiere de técnicas especiales de separación Una lista de procedimientos basados en diferentes principios de aislamiento se presenta en la tabla 3.3.6 1

#### Tabla 3.2.6.1. Métodos de aislamiento de polisacáridos

- 1. Solubilidad
- a) Precipitación fraccional
- b) Separación por uso de solventes no miscibles
- 2. Ultracentrifugación
- a) Técnicas por densidad de gradientes
- 3. Ultrafiltración por membrana
- 4. Cromatografía
- a) Adsorción
- b) Intercambio iónico
- c) Cromatografia de partición
- 5. Filtración en gel

#### Chaplin y Kennedy, 1987

Se han propuesto diversos métodos de separación de polisacáridos producidos por bacterias lácticas y se ha visto que el método utilizado influye en la composición química de los mismos (Doco *et al.*, 1991).

Un problema muy común en el aislamiento y purificación de polisacáridos son las proteínas y péptidos de la leche que se asocian con el carbohidrato, las cuales se pueden eliminar por precipitación con ácido tricloroácetico (TCA) (García-Garibay y Marshall, 1991, Grobben et al, 1995, Cerning, 1995, Gruter et al, 1993) La precipitación de proteínas se realiza por centrifugación y tiene la ventaja de ser más rápida, sin embargo, una gran proporción del polisacárido puede ser coprecipitado con el TCA, por lo que es necesario lavar dos veces más para recuperar la mayor cantidad posible de polisacárido (Cerning, 1995) Para evitar éstas perdidas, otros autores han utilizado filtración en gel o intercambio iónico para la separación de polisacáridos con el fin de eliminar las proteínas y algunos otros componentes del producto fermentado (Cerning et al, 1990; Cerning et al, 1991, Doco, et al, 1991, Gruter et al, 1993; Manca de Nadra et al, 1985)

En la mayoría de las investigaciones se ha observado que la purificación del polisacárido después de eliminar la proteína se realiza por precipitación con etanol y algunas veces con acetona, y los precipitados son dializados contra agua destilada para eliminar sales y moléculas de tamaño pequeño (Cerning et al, 1990, Cerning et al, 1992, Doco et al, 1991, Gruter et al, 1993; Manca de Nadra et al, 1985; Gancel y Novel, 1994 b, Mozzi et al, 1995, García-Garibay y Marshall, 1991, Grobben et al, 1995)

La proteína asociada al polisacárido es removida por varios métodos filtración en gel, hidrólisis ácida e hidrólisis enzimática (Pronasa), esta última es la más utilizada, ya que se ha visto que degrada hasta un 80% de las proteínas presentes (Cerning, 1995)

El último paso para identificar y cuantificar los monosacáridos constituyentes consta de una hidrólisis ácida, utilizando ácido clorhídrico o ácido trifluoroácetico con el objetivo de romper el polisacárido en sus constituyentes básicos (Grobben et al, 1995; Gruter et al, 1993). Algunos autores realizan hidrólisis enzimática en ésta última parte (Manca de Nadra et al, 1985)

#### 3.2.7. Composición química de exopolisacáridos

Químicamente los polisacáridos bacterianos son carbohidratos de alto peso molecular siendo polímeros de monosacáridos neutros y otros derivados tales como ácidos urónicos y aminoazúcares, unidos por enlaces glicosídicos, que se forman por la eliminación de una molécula de agua (Pigman, 1979)

$$n C_6H_{12}O_6 \rightarrow (C_6H_{10}O_5)n + (n-1)H_2O$$

Los EPS bacterianos pueden ser divididos en dos grupos basados en su composición química Pueden estar formados por un solo tipo de monosacáridos denominándose homopolisacáridos, o bien pueden estar formados por varios tipos de residuos, denominándose heteropolisacáridos (Pigman, 1979). Existen formas lineales y ramificadas Los homopolisacáridos están constituídos por un solo carbohidrato, el cuál generalmente es neutro, mientras que los heteropolisacáridos están constituidos por dos o más carbohidratos, y en ocasiones alguno puede ser de naturaleza aniónica (Chaplin y Kennedy 1987, Pigman, 1979)

Como se muestra en la tabla 3 2.7 1. los monosacáridos más frecuentes en varios EPS son glucosa y galactosa, pero ramnosa, fructosa, manosa, galactosamina y otros azúcares están también presentes (Robijn *et al*, 1995)

Tabla 3.2.7.1. Principales monosacáridos constituyentes de polisacáridos bacterianos.

Tipo	Compuesto
Pentosas	D-xilosa, L-arabinosa
Hexosas	D-glucosa, D-manosa, D-galactosa, D-fructosa
Hexosaminas	N-acetyl-D-glucosamina,N-acetyl-D-galactosamina
Acidos urónicos	Ácido D-glucorónico, ácido D-galacturonico
Deoxi hexosas	L-ramnosa, L-fucosa, 6-deoxy-L-talosa

Fuente. Chaplin y Kennedy, 1987

### 3.2.7.1. Composición química de exopolisacáridos producidos por *Lactobacillus delbrueckii* sbsp. *bulgaricus*.

Como se muestra en la tabla 3 3.7 1 1. los azúcares constituyentes de EPS que se presentan con mayor frecuencia son glucosa, galactosa y ramnosa, sin embargo fructosa, manosa y arabinosa están presentes en algunos casos En cuanto a la proporción en la que se encuentra cada uno de ellos observamos que se reportan valores muy diferentes

Básicamente los métodos de análisis para la identificación y cuantificación de los azúcares reportados son métodos cromatográficos, entre los cuales están, cromatografia de gases y cromatografia de líquidos de alta resolución

Como se observa en la tabla 3 3 7 1 los substratos que se utilizan con mayor frecuencia para el estudio de EPS son leche descremada, suero de leche y casaminoácidos, aunque también se utilizan medios químicos. Los monosacáridos presentes en polisacáridos producidos en medios nativos y sintéticos son básicamente los mismos, pero la proporción en la que se encuentran no es comparable del todo ya que las condiciones de crecimiento (temperatura, composición del medio y tiempo de incubación) así como la fuente de carbono y proteína tienen una gran influencia sobre la composición de los mismos, pero los resultados también dependen de la cepa utilizada, ya que diferentes cepas de *Lactobacillus delbrueckii* sbsp. *bulgaricus* presentan la capacidad de producir distintos tipos de EPS, inclusive la misma cepa presenta cierta inestabilidad

Tabla 3.2.7.1. Composición química de EPS producidos por Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus

Autor	Gepa	Substrato	Composición Proporción	Proporción	Metodo de
Garcia Garibay y Marshall, 1991	Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus NCFB 2772	Leche descremada	Se sugiere que el polímero es una glicoproteína débilmente asociada al azúca		
Grobben et al, 1995	Lactobacıllus delbrueckii sbsp bulgarıcus NCFB	Medio químico definido adicionado de lactosa o glucosa	Glucosa, galactosa y ramnosa	1 68 07	CLAR (detector indice de refracción)
Grobben et al, 1996	2772	Fructosa como fuente de carbono	Galactosa y Glucosa	2:1	
Manca de Nadra et al, 1985	Lactobacillus bulgaricus CRL 420	Medio LAPT adicionado al 0 5% con glucosa, fructosa y sacarosa	Glucosa y fructosa	1:2	Glucosa (Método de glucosa óxidasa) Fructosa (Método de Roe) Cromatografía en placal
Cerning <i>et al</i> , 1994.	Lactobacillus casei	Medio basal minmo	Glucosa y ramnosa	3.1	Cromatografía de -gases
Cerning et al, 1988	Steptococcus thermophilus Lactobacillus	Leche descremada	Glucosa y galactosa	, med	CLAR Resonancia
Gruter <i>et al</i> , 1993	delbrueckii sbsp. bulgaricus 11.	Leche descremada	Galactosa, Glucosa y ramnosa	5-1-1	magnética nuclear
Cerning et al, 1986	Lactobacillus bulgaricus rr	Leche descremada	Galactosa, glucosa y ramnosa Poca cantidad de manosa, arabmosa y pentosa	4: 1.1	HPTLC

Continuación de la tabla 3.2.7.1.

Composición Proporción Método de	CLAR	CLAR				Cromatografía de gascs
Proporción		2·1		2.1		2.1
Composición	Glucosa, galactosa, lactosa y ácido láctico	Galactosa y glucosa	Galactosa, glucosa, manosa y arabinosa	Galactosa y glucosa	Galactosa, glucosa y manosa	Glucosa y galactosa
Substrato	Suero dulce adicionado con lactosa. fosfatos, ciontro de amonio, casamunoácidos y sales minerales	Leche descremada		Leche descremada	Leche descremada	Leche descremada
Autor Cepa	Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus 17.	Streptococcus thermophilus	Lactobacillus bulgaricus	Lactobacillus bulgaricus	Lactobacillus delbrueckii ss bulgaricus CNRZ 1187	Lactobacillus helveticus 766
Autor	Gassem et al, 1997	Doco et al, 1991	Groux (1973)	Schellhaass (1983)	Bouzar et al, 1995	Robjin et al, 1991

## 3.3. TECNICAS DE ANALISIS PARA LA IDENTIFICACION DEL POLISACARIDO

#### 3.3.1 Cromatografía

La cromatografia es un método fisico-quimico de separación y puede definirse como la técnica de separación de una mezcla de solutos, basándose ésta separación en la diferente velocidad con que se mueve cada uno de ellos a través de un medio poroso, arrastrados por un disolvente en movimiento (Abbott, 1970)

Los métodos cromatográficos tienen varias modalidades de acuerdo a ciertos parámetros, como fase móvil, fase estacionaria, el propio fenómeno que ocurre en la columna y la cantidad de muestra aplicada. Cuando se utilizan gases como fase móvil, se llama cromatografía de gases, cuando se utilizan líquidos con alta presión como fase móvil, se llama cromatografía de líquidos de alta resolución (CLAR), la cual no esta limitada por la volatilidad o estabilidad térmica de las muestras o componentes a estudiar y de la cual se explicará más a detalle (Covarrubias-Herrrera y Flores-Prado, 1996)

## 3.3.1.1. Cromatografía de líquidos de alta resolución (CLAR) y sus aplicaciones.

Hoy en día existen múltiples aplicaciones que la cromatografia de líquidos abarca en diversas áreas de la ciencia, entre ellas están las químico-biológicas, médicas, etc. La técnica de CLAR hace posible los análisis rápidos de compuestos no volátiles, iónicos y termolábiles que anteriormente era muy difícil determinar

El perfeccionamiento de detectores, registradores, sistemas de bombeo, etc junto con la disponibilidad de nuevos soportes, han hecho posible que la cromatografia de líquidos resulte un método rápido y eficaz para análisis tan dificiles y variados, como se muestra en la tabla 3 4 2 1 (Bermejo, 1991)

#### Tabla 3.3.1.1 Usos típicos de CLAR

#### Investigaciones Quimicas y Bioquimicas

- Análisis de mezclas complejas
- Purificación de compuestos químicos
- Desarrollo de procesos para la síntesis de compuestos orgánicos
- Aislamiento de productos naturales que poseen características biológicas benéficas
- ☐ Medición de propiedades físicas (distribución de pesos moleculares de polímeros)

#### Control de calidad

- □ Asegurar la pureza de los materiales
- □ Procesos de mejoramiento en el rendimiento del producto
- Ensayos cuantitativos de productos finales para asegurar su especificación
- Evaluacion de la estabilidad del producto

#### Fuente Brian, 1992

La determinación de azúcares ha cobrado un gran interés en la industria de los alimentos Diferentes métodos de CLAR han sido propuestos para su análisis. Los azúcares son analizados usando generalmente columnas aminadas de sílica gel. La detección es principalmente por índice de refracción gracias a la propiedad que presentan la mayoría de las moléculas de desviar la luz a la derecha o la izquierda La limitación de este tipo de análisis es la preparación de la muestra (ya que no debe presentar compuestos de alto peso molecular como proteínas, grasa, polisacáridos etc.) (Vérette et al, 1995).

#### 3.3.1.2. Proceso cromatográfico

La cromatografía líquida separa los compuestos de acuerdo a sus funciones moléculares. El mecanismo mediante el cual se separa un compuesto de otro, implica una interacción selectiva entre las moléculas del soluto (muestra) y dos fases, una estacionaria (columna) y una móvil. El solvente o fase móvil comienza a fluír a través de la columna, dando como resultado el movimiento de las moléculas de la muestra a lo largo de la columna. El proceso de separación de los componentes de la mezcla será el resultado de la adhesión o difusión de dichos componentes en las partículas que forman el empaque de la columna. La diferente velocidad de migración de un compuesto individual a través de una columna depende del equilibrio de distribución de cada compuesto entre la fase estacionaria y móvil. Sin embargo la velocidad de migración es determinada por diversas variables experimentales que afectan su distribución, entre ellas se encuentran las siguientes.

- La composición de la fase móvil
- La composición de la fase estacionaria
- · La temperatura de separación
- La afinidad de los compuestos a separar con la fase estacionaria y móvil

La presión en la columna afecta el equilibrio de distribución y la velocidad de migración, por lo que se recomienda utilizar la presión en un intervalo de 500 a 3000 psi.

#### 3.3.2. Instrumentación en CLAR

Los componentes fundamentales de un sistema cromatográfico son muy específicos y cada uno de ellos realiza una función propia, a continuación se mencionan sus principales características.

- a) Recipiente para la fase móvil
- b) Bomba
- c) Invector
- d) Columna cromatográfica
- e) Detector
- f) Integrador
- a) Los cromatógrafos de líquidos están equipados con uno ó más recipientes, generalmente de vidrio para el suministro de las fases móviles; en las mangueras de entrada de la fase móvil se instala un filtro para evitar el uso de partículas al sistema
- b) Las bombas son sistemas que alcanzan presiones superiores a los 340 bares, y es conveniente que no haya pulsaciones porque se manifestarían como ruido en el detector Las bombas deben ser de acero inoxidable o materiales no corrosivos (aleaciones de titanio)
- c) Las válvulas de inyección son los dispositivos más utilizados para la introducción de la muestra al sistema cromatográfico, deben ser fáciles de operar, ser inertes a ataques químicos, soportar altas presiones y ser precisas en cuanto a la cantidad de muestra introducida al sistema
- d) La columna es la parte principal de un cromatográfo, por tanto es fundamental optimizar su eficiencia y tener los cuidados de protegerla de contaminantes y alargar su utilidad La columna tiene el empaque necesario para la separación deseada, puede ser de sílice, fases enlazadas, grupos funcionales de intercambio iónico, geles de porosidad específica, etc

La tabla 3 3.2.1. muestra los principales tipos de columnas, las condiciones en que se usan, y sus aplicaciones

Tabla 3.3.2.1. Columnas y condiciones típicas para análisis de carbohidratos en CLAR

Tipo de columna	Fase móvil	Temperatura	Velocidad de flujo	Análisis
		(°C)	(ml/min)	
Intercambio				Alditoles,
aniónico (amonio	Sol. amortiguadoras	65	10	monosacáridos y
cuaternario)				ácido sialicílico
Intercambio				Monosacáridos y
amónico (amino -	Acetonitrilo/agua	25	2.5	polisacáridos
OH)				
Intercambio				Glicoproteinas y
catiónico	Acetonitrilo/agua	30	0 6	derivados de
(sulfonatos H⁺)				carbohidratos
Intercambio				Alditoles y
catiónico	Agua	85	0 6	monosacáridos
(sulfonatos Ca†)				
				Derivados de
Sílica, fase normal	Acetonitrilo /agua	25	0.54	carboludratos
				Monosacáridos y
Sílica, fase normal	Acetonitrilo/agua+	25	1 0	oligosacáridos
	diaminoalcanos			
				Derivados de
Sílica, fase reversa	Acetonitrilo/agua	28	10	carbohidratos
Sílica, fase reversa	Acetonitrilo/agua	28	1 0	carbohidra

Fuente Chaplin y Kennedy 1985.

e) Los detectores son sensibles a diferentes propiedades; por ejemplo, absorbancia, índice de refracción, radioactividad, conductividad, fluorescencia, amperaje, etc.,

Los detectores más comunes son los siguientes y sus características se presentan en la tabla 3 3 2 2

- Fotómetros y espectrofotómetros de ultravioleta y visible.
- · Detector fluorométrico
- Indice de refracción
- Detector Electroquímico

Tabla 3.3.2.1.1. Principales características de los detectores más comunes

Тіро	Respuesta	Nível de ruído	$C_N$	Rango lineal	Volumen de
			g cm <sup>-3</sup>		myección (μl)
UV-visible	Selectivo	10 <sup>-4</sup> a.u	10-8	10-4-10-5	1-100
Fluorescente	Selectivo	10 <sup>-7</sup> a u	10-12	$10^3 - 10^4$	1-30
Conductividad	Selectivo	10-2	10 <sup>-7</sup>	10 <sup>3</sup> -10 <sup>‡</sup>	1-5
Amperométrico	Selectivo	0 InA	10-10	$10^4 - 10^5$	0.5-5
Indice de	Universal	10-7 r.i.u.	10-6	103-104	100-500
Refracción					

Fuente Lindsay, 1992

Nota a u = absorbancia, r i u. = unidades de índice de refracción,  $C_N = concentración del soluto que puede ser detectada, <math>nA = nanoamperes$ 

f) El integrador no sólo obtiene un registro gráfico (cromátograma), sino también su tratamiento matemático para el cálculo de las concentraciones

En el presente trabajó se utilizó un detector electroquímico por lo cual se explican sus fundamentos más adelante.

#### 3.3.2.1 Detector Electroquímico

Es un detector muy sensible, unas 1000 veces más sensible que el detector índice de refracción y altamente selectivo. La selectividad se debe, no sólo a que detecta compuestos capaces de ser oxidados y reducidos, sino que puede reducirse el número de esos compuestos detectados por una cuidadosa elección del potencial aplicado.

La detección de compuestos con propiedades oxido-reductoras ocurre en la superficie de un electrodo interpuesto en el paso del eluído de la columna Este detector emplea tres electrodos, el electrodo de trabajo, el de referencia y el auxiliar La reacción redox es inducida en el electrodo de trabajo, mientras el electrodo auxiliar provee la carga de neutralización complementaria Entre estos electrodos se fija el voltaje apropiado para la

detección El electrodo de referencia, por su parte, produce un potencial fijo y estable contra el cual se mide el potencial del electrodo de trabajo, y un potenciostato provee una diferencia de potencial estable entre el electrodo de trabajo y el auxiliar, la que se monitorea por retroalimentación desde el electrodo de referencia, causada por la transferencia de electrones del proceso de óxido-reducción Su principal limitación está dada por el tipo de fase móvil a emplear, que necesariamente debe ser conductiva, limitando su campo de aplicación a la cromatografía de fase reversa e intercambio iónico

Los electrodos que se emplean son de pasta de carbón cristalino, platino, oro y mercurio Como fases móviles se emplean soluciones amortiguadoras (ya que deben ser conductoras) a concentraciones no mayores de 0 02 M

#### 3.3. Análisis cuantitativo

La cromatografía líquida de alta resolución es una herramienta muy útil para el análisis cuantitativo de mezclas de sustancias. Como todo método de análisis cuantitativo, está compuesto de los siguientes pasos: muestreo, preparación de la muestra, inyección de la muestra, separación cromatográfica, detección, integración de la señal y el cálculo de la concentración del analito (Snyder y Kirkland, 1973)

La concentración del analito en la muestra se puede calcular por diferentes métodos, a saber.

- Normalización interna (estandarización interna)
- Estándar externo
- Estándar interno
- Estándar agregado

La selección del método de cuantificación más adecuado depende del tipo de muestra, del nível de precisión requerido y de la existencia o no de sustancias de referencia

Para la realización del análisis cuantitativo de este trabajo se utilizó el método de estandar externo, el cual consiste en la preparación de estándares de concentración semejante al analito en la muestra y en el ensayo cromatográfico de ambas, muestra y estándar, en las mismas condiciones operativas. La concentración del analito en la mezcla se determina comparando el área del pico en cuestion con el área correspondiente al estándar de referencia. La concentración del analito puede obtenerse gráficamente utilizando para ello una curva de calibración, para lo cual es necesario que el método sea lineal y proporcional (Quattrocchi et al. 1992)

#### 4. OBJETIVOS

#### 4.1. Objetivo General

Analizar la composición química del exopolisacárido producido por *Lactobacillus* delbrueckii ss. bulgaricus en términos de los azúcares que lo constituyen por cromatografía de líquidos de alta resolución (CLAR)

#### 4.2. Objetivos particulares

- Estudiar el efecto del substrato utilizado durante la fermentación en la producción de exopolisacárido.
- Estudiar la relación proteína-carbohidrato del polisacárido precipitado.
- Establecer la influencia del substrato utilizado en la composición del exopolisacárido.
- Establecer si la composición del exopolisacárido influye sobre la propiedad filante.

#### 5. MATERIALES Y METODOS

#### 5.1 Microorganismos

Para la realización de este proyecto se utilizaron la cepa filante *Lactobacillus delbrueckii* subsp. *bulgaricus* (NCFB 2772) y como control, la cepa no filante *Lactobacillus delbrueckii ss. bulgaricus* (NCFB 1489) ambas de la National Collection of Food Bacteria, Reading, Inglaterra Las cepas se resembraron en Litmus Milk (Difco, Detroit, Michigan, USA)

#### 5.2 Fermentaciones

#### 5.2.1 Preparación del cultivo iniciador

Para la preparación de los inóculos se preparó leche descremada (Nestlé, México) al 10 % de sólidos totales y se esterilizó a 121°C por 5 min Se inoculó con la cepa seleccionada al 5% (v/v), se incubó durante 12-15 horas a 37° C.

#### 5.2.2 Substratos

Para evaluar el efecto del substrato sobre la producción y composición química del exopolisacárido, se utilizaron cuatro diferentes substratos para la fermentación, los cuáles se describen en la tabla 5 2 2,1

Se realizó la determinación de proteína por el método de Lowry y carbohidratos por el método de fenol-sulfúrico para cada substrato. En la siguiente tabla 5 2.2 1 se muestran también las principales características de los substratos utilizados

Tabla. 5.2.2.1.Características de los substratos utilizados en la producción de polisacárido

Substrato	Marca	Tipo de proteína presente	Cantidad de proteína Método de Lowry	Cantidad de carbohidratos Método de Fenol- Sulfurico
Leche descremada al 12% de sólidos totales (S.T.)	Nestlé. México	caseínas y proteínas de suero	9 074 mg/ml	8.80 mg/ml
Sucro al 12 % de S T	Kerry, México	proteínas de suero	20 3 mg/ml	14 34 mg/ml
Suero al 12 % de S.T adicionado de cascínas al 1 5%	Kerry, México y Sigma, México	proteínas de sucro y caseínas	27 73 mg/ml	9 97 mg/ml
Retenido de Leche por ultrafiltración al 12% de S T.	New Zeland Dairy Board, Nueva Zelanda	proteinas de suero y caseínas	36 87 mg/ml	5 94 mg/ml

#### 5.2.2.1 Preparación de substratos.

Se prepararon tres litros de leche descremada y se distribuyeron en partes iguales en ocho matraces erlenmeyer de 500 ml previamente estériles, donde 4 lotes se utilizaron para resembrar a la cepa filante *de Lactobacillus delbrueckii* ss *bulgaricus* (2772) y los restantes para la cepa no filante (1489)

Se pasteurizaron los matraces con la leche, sometiéndolos a un tratamiento térmico durante 5 minutos a aproximadamente 90 °C y se dejaron enfriar en una cama de hielo, esta operación se repitió dos veces. Se guardaron en el refrigerador para iniciar la fermentación al día siguiente. Posteriormente sé inoculó el substrato con el cultivo iniciador al 5% (v/v) Se incubó a 42°C hasta alcanzar un pH aproximado a 4.6.

# 5.2.3. Formación de productos de fermentación

#### Reactivos

- NaOH 0 1 N (Sigma, México).
- Fenoftaleina al 1% (Sigma, México).

Sé midió el pH (Conductronic pH 20) y la acidez total expresada como porcentaje de ácido láctico, cada dos horas durante la fermentación, titulando con NaOH y fenoftaleína al 1% como indicador

Este procedimiento se realizó para cada substrato con un volumen de muestra de 5 mL. La fermentación se realizó por cuadruplicado por lo que el tamaño de muestra fue de 32 lotes

# 5.3. Cuantificación de exopolisacárido (García-Garibay y Marshall 1991)

#### Reactivos.

- Ácido tricloroácetico al 80%(TCA) (Baker, México)
- Etanol absoluto (J T Baker, México)
- Dextrana (Sigma D-3759, Dextrana Grado Industrial P.M. ≈ 71,500 daltones)

#### Técnica

A 6 mL de leche fermentada se le adicionó 1mL de TCA y se agitó en vortex unos segundos. Posteriormente se centrifugó (centrifuga Beckman modelo J2-MI) a 10,000~r~p~m durante 30 min. Después sé tomaron 2 mL del sobrenadante y se adicionaron 2 mL de etanol absoluto. Esta mezcla se dejó reposar 20 minutos. Después se midió la turbidez de la solución con un  $\lambda$ = 720 nm, en un espectrofotómetro. Shimadzu UV, 160A. Se interpolaron los valores obtenidos en una curva patrón de dextrana a diferentes concentraciones (0 12 –1.0mg/mL)

# 5.4. Purificación del polisacárido

#### Reactivos

- Ácido tricloroacético (J T Baker, México)
- NaOH (Sigma, México) 4 N
- Etanol absoluto (J.T Baker, México)
- Membranas de celulosa (Sigma, México)

### Técnica

A 200 mL de leche fermentada se le adicionaron 33 3 mL de ácido tricloroácetico, se centrifugaron a 10,000 r p m durante 31 minutos para precipitar las proteínas del suero Posteriormente se decantó al sobrenadante y se ajustó el pH a 7 con NaOH 4N, después se mezcló con tres volúmenes iguales de etanol absoluto, se dejó reposar y se centrifugó a 4,000 r.p m 21 mm sé deshecho el sobrenadante y el pellet se disolvió en 80 ml de agua ajustándose el pH a 4 para disolver el polímero, éste último paso se repitió para obtener una mayor purificación Posteriormente se dializó contra agua destilada en membranas de celulosa con un tamaño de poro de 12,000 daltones por 48 horas a 4°C con agitación continua y cambios frecuentes de agua destilada con el fin de eliminar sales y móleculas pequeñas

# 5.5. Determinación de relación proteína-carbohidratos en el polisacárido precipitado.

La proteina se cuantificó por el método de Lowry (1951) y los carbohidratos por el método de fenol-sulfúrico Posteriormente se calculó la relación existente entre ambos y se expresó en mg proteína/mg de carbohidrato

### 5.5.1. Determinación de proteína (Lowry)

El método de Lowry *et al*, (1951) y se basa en la formación del complejo cobreproteína en condiciones alcalinas, seguida de una reacción óxido reducción con el reactivo de Folin

Se preparó una mezcla con los siguientes reactivos

Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> (J T Baker) 2% en NaOH 0 1 N

50 volúmenes

• CuSO<sub>4</sub> al 1% en agua (J.T Baker)

1 volumen

• Tartrato de Sodio y Potasio 2% en agua (J T Baker)

1 volumen

Reactivo de Folin (Sigma, México)

#### Técnica

Se tomó 1 mL de muestra y se adicionaron 5 mL de la solución anterior, se agitaron en un vortex y se dejaron reposar en la obscuridad 10 min Posteriormente se adicionó el reactivo de folin en un volumen de 0.5 ml se agitó y se dejó reposar durante 30 minutos en la obscuridad debido a que el complejo formado es inestable si se expone a la luz y se leyó absorbancia a  $\lambda = 590$  nm

# 5.5.2. Determinación de carbohidratos por el método de (Fenol-sulfúrico)

Generalmente todos los carbohidratos reaccionan con este reactivo produciendo un color estable. El reactivo es tan ácido que puede reaccionar con los polisacáridos, hidrolizándose hasta los monosacáridos que lo componen. La técnica es relativamente fácil y se utilizan los siguientes reactivos:

- Fenol al 5% (J.T.Baker, México) en agua destilada
- H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> concentrado (J T.Baker, México)

Se adicionó 1 mL de muestra a un tubo de ensaye y se agregó 0.6 mL de fenol al 5%, se agitó en un vortex y se adicionó con mucho cuidado 3.6 ml de  $H_2SO_4$ , se mezcló perfectamente y se dejó enfriar la mezcla a temperatura ambiente (aproximadamente 20 min) Se leyó a 480 nm contra un blanco preparado de la misma manera. Las lecturas obtenidas se interpolaron en una curva patrón elaborada con glucosa  $(0-100~\mu g~de~glucosa/ml)$ 

### 5.6. Hidrólisis enzimática del polisacárido

#### Reactivos

- Hidroximetil aminometano (Tris) (Sigma, USA)
- Etilendinitrilotetracetico (EDTA) (J.T. Baker, México) 0 01 M
- Dodecil sulfato de sodio (SDS) (Sigma, México)
- Pronasa (proteinase from Streptomyces griseus, Boehringer, Manheim, Germany) en una proporción 1:100

Se tomaron 30 mL de polisacárido precipitado de cada substrato y de ambas cepas, se centrifugaron a 15,000 r.p m. durante 30 minutos, el pellet sé redisolvió en solución amortiguadora que contenía Tris 0 1 M pH 7.5, EDTA 0 01 M y SDS 0 5%, la proteína asociada al polisacárido se hidrolizó con Pronasa a pH 7.5 y se incubaron a 40°C por 40 h Posteriormente los hidrolizados se dializaron contra agua destilada durante 24 h y con cambios frecuentes de agua Después de la diálisis se centrifugaron las muestras a 15,000 r.p.m durante 30 minutos. El pellet sé redisolvió en 5 mL de agua y se determinó proteína por el método de Lowry *et al.*, 1951 para corroborar la ausencia de proteína en el polisacárido. También se determino carbohidratos por el método de fenol-sulfúrico.

## 5.7 Hidrólisis ácida del polisacárido

### Reactivos

- Acido trifluoroacético (Sigma, USA)
- Nitrógeno gaseoso (Praxair, México)
- Metanol absoluto (J T Baker, México)
- NaOH (Sigma, México) 4 N

#### Técnica

De las muestras liofilizadas, se pesaron 100 mg aproximadamente de cada una de ellas y se disolvieron en 0.5 mL de agua y se adicionaron 0.5 mL de ácido trifluoroacético para tener una concentración 2 M del ácido. Las muestras se sometieron a una temperatura de 120 ° C por un intervalo de tiempo de 2-3 h Posteriormente se evaporó el ácido en un baño de agua a 50° C en corriente de nitrógeno. La muestra sé trató 4 veces con 1 mL de metanol esperando que se evaporara después de cada adición en un baño de agua a 50°C en corriente de nitrógeno La muestra sé resuspendió en 5 mL de agua y se neutralizó con NaOH, se filtró y se lavó con agua y después se evaporaron las muestras en baño de agua con corriente de nitrógeno

Una vez evaporadas las muestras sé resuspendieron en 1 mL de la mezcla acetonitrilo-agua (en una proporción 15-85), se dejaron reposar 30 min., y se centrifugaron a 10000 r.p m por 10 min. El sobrenadante se guardó en viales de 2 ml y se congelaron hasta su análisis en HPLC

# 5.8 Determinación de monosacáridos por cromatografía de líquidos de alta resolución

### Reactivos:

- Estándar de glucosa (Aldrich, México)
- Estandar de galactosa(Sigma, México)
- Estandar de ramnosa(Sigma, México)
- Fase móvil Acetonitrilo (Prolabo, Francia)
- Ácido fórmico/formiato de sodio
- Agua desionizada

## Equipo:

- Equipo HPLC Polymers Laboratories, modelo LC 1150 (GBC Equipo científico Pty Ltd., Australia)
- Se utilizó un detector electroquímico Modelo 141 (Gilson, Villiers Le Bel, Francia)
- Se utilizó una columna de β-ciclodextrina Cyclobond I 2000, (Avances en tecnología de separación Inc., Whippany NBJ, USA)
- Un sonicador (Modelo SC100, USA)

## Condiciones de Trabajo:

- Se fijó un potencial redox  $E^{o} = -0.48 \text{ v con un electrodo de carbono}$
- La fase móvil utilizada fue acetonitrilo-agua en una proporción (15.85). Se adicionó
  a la fase un buffer de ácido fórmico/formiato de sodio (Merck, México) en una
  concentración de 0 02 M y un pH = 3 82
- El volumen de flujo fue de 0 5 mL/min
- Temperatura 25° C

#### Técnica

Se prepararon soluciones estándar de glucosa, galactosa y ramnosa en una concentración de 3 mg/mL y se procedió a realizar las diluciones correspondientes. Se realizó una curva patrón para cada estándar con las concentraciones que se muestran en la siguiente tabla.

Tabla 5 8 1 Concentraciones utilizadas para la elaboración de las curvas patrón para cada estándar

Concentración ( µg/ml)
3
10
30
50
247.5
350
495

Primero se inyectó cada uno de los estándares por separado para obtener los tiempos de retención de cada uno de ellos Posteriormente, una vez establecidas las condiciones de trabajo, se procedió a inyectar una mezcla de los estándares en una concentración igual para cada uno Después se inyectaron las muestras problemas, el volumen de inyección fue de 5 µl en todas las muestras

## 6. RESULTADOS Y DISCUSIONES

# 6.1. Cinética de fermentación

Se sabe que el crecimiento de bacterias lácticas depende de diversas variables como la temperatura, pH, osmoralidad y características del substrato utilizado durante la fermentación láctica (García-Garibay *et al.*, 1993).

Existen pruebas indirectas para medir el crecimiento de bacterias lácticas como el cambio de pH y el desarrollo de acidez (% de ácido láctico) La formación del coágulo se debe a la disminución del pH a un valor cercano a 4 6 y por la producción de ácido láctico lo cual desestabiliza las micelas de caseína coalesciendolas en forma de conglomerados (Amiot, 1991)

A continuación se muestra la tabla 6 6 1 donde se compara el porcentaje de ácido láctico producido al final de la fermentación por la cepa filante y la no filante en los substratos: suero, suero con caseína, leche y retenido de leche.

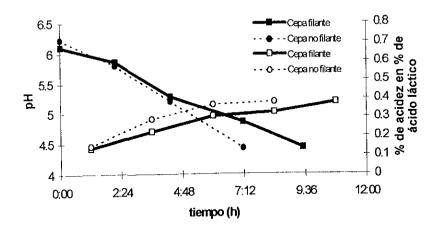
Tabla 6.6.1 Porcentaje de ácido láctico producido por la cepa filante y la no filante al final de la fermentación.

SUSTRATO	CEPA FILANTE	CEPA NO FILANTE	
	% DE ÁCIDO LÁCTICO		
Suero	0.3678	0.3796	
Suero adicionado con caseína	0.4500	0.3180	
Leche descremada	0 5478	0 5808	
Retenido de leche	0.7200	0 6300	

Los resultados que se observan en la tabla 6 6 1 nos demuestran a grandes rasgos que el tipo de substrato utilizado en la fermentación láctica tiene influencia sobre la producción de ácido láctico

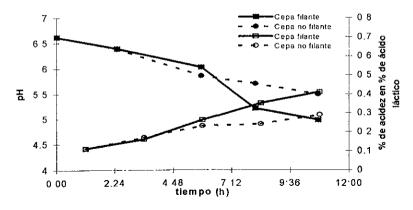
La figura 6.1.1 nos muestra la cinética de fermentación en suero de leche, observando que el porcentaje de ácido láctico aumenta de manera proporcional con respecto al tiempo, llegando a un valor de 0 38% aproximadamente para la cepa filante y la no filante, lo que nos podría sugerir que las proteínas del suero son igualmente asimilables por ambas cepas También podemos observar en la gráfica que el tiempo para llegar a un pH cercano a 4.6 fue más corto para la cepa filante.

Figura 6.1.1. Cinética de fermentación en suero usando como inoculo una cepa filante y una no filante.



La figura 6 1.2. nos muestra la cinética de fermentación en el substrato suero con caseína, observándose una tendencia en la disminución de pH y por consiguiente un aumento en la producción de ácido láctico por ambas cepas, sin embargo este último fue mayor para la cepa filante (0 45) que para la no filante (0.32). También se observa en la tabla 6 6.1 que la producción de ácido láctico es mayor en este substrato que en suero, debido posiblemente a la presencia de caseína, lo que podría sugerirnos que la fuente de proteína influye sobre la producción del mismo

Figura 6.1.2. Cinética de fermentación en suero adicionado con caseína en una proporción de 1.5%, usando como inoculo una cepa filante y una no filante



En la figura 6.1.3 y en la figura 6.1 4 se muestran la cinética de fermentación en leche descremada y retenido de leche respectivamente. El porcentaje de ácido láctico producido en leche descremada fue de 0 56% para la cepa filante y 0.58% para la no filante. En retenido de leche 0.72% para la cepa filante y 0.63 % para la no filante (Tabla 6 6 1). De estos dos últimos substratos se observó que la cantidad producida de ácido láctico fue mayor a medida que aumentó la concentración de caseína en los substratos

Figura 6.1.3. Cinética de fermentación en leche descremada, usando como inoculo una cepa filante y una no filante.

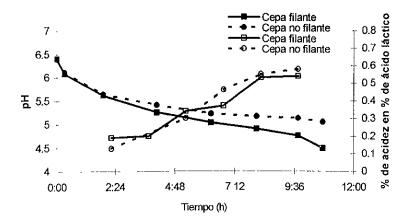
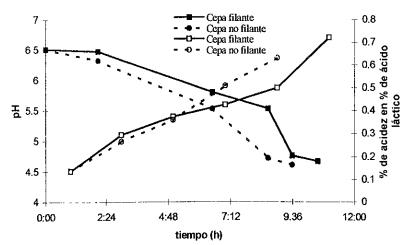


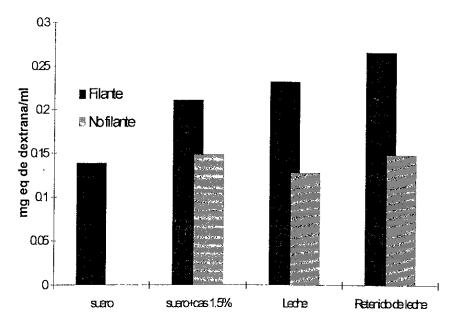
Figura 6.1.4. Cinética de fermentación en retenido de leche por ultrafiltración, usando como inóculo una cepa filante y una no filante



## 6.2. Cuantificación del exopolisacárido

Como se observa en la Fig. 6.2.1. la producción de polímero fue mayor (0.26 mg eq de dextrana/ml) en retenido de leche mientras que en suero la producción fue la mitad (0.13) En los substratos donde la principal fuente de proteína es la caseína se ve favorecida la producción de éste, por lo que la cantidad y el tipo de proteína presente en los substratos tiene influencia sobre la cantidad de EPS producido También se observó que la cepa filante produce una mayor cantidad de polímero que la no filante en todos los substratos; en suero no se detectó la cantidad de EPS producido por la cepa no filante

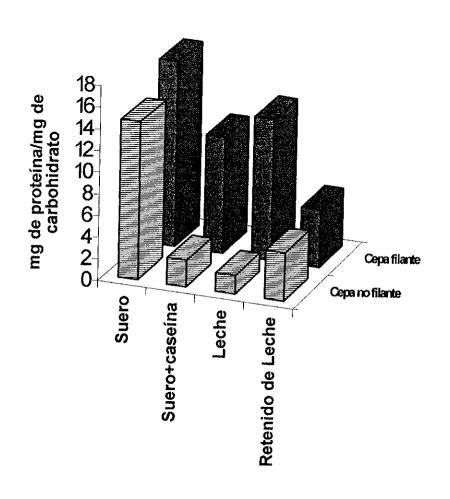
Figura 6.2.1 Cuantificación del exopolisacárido producido en diferentes substratos.



## 6.3. Determinación de la relación proteína-carbohidrato en extracto puro.

Después de aislar y purificar el polisacárido producido en los diferentes substratos por ambas cepas, se determinó la relación proteína-carbohidrato para cada muestra, encontrándose diferencias entre ellas En la figura 6 3.1 se muestra que hay una tendencia para cada substrato, de una mayor relación proteína-carbohidrato en la cepa filante que en la no filante, por ejemplo, en leche la relación mg proteína/mg carbohidrato fue de 13 para la cepa filante, mientras que para la cepa no filante de 1 7, lo cual sugiere que el carácter filante podria influir en las interacciones que existen entre el EPS y las proteínas de la leche, especificamente con las caseínas, y que la cepa no filante produce un EPS que no las asocia También se observa que en retenido de leche, donde la concentración de caseína es mayor, la relación proteína-carbohidrato es similar para ambas cepas

Figura 6.3.1. Determinación de la relación proteína-carbohidrato en el extracto puro.



## 6.4. Caracterización química

La caracterización química del polisacárido producido por *Lactobacillus* delbrueckii si bulgaricus se realizó por Cromatografia de líquidos de alta resolución Las condiciones de trabajo se explicaron en la parte experimental de este proyecto. A continuación se presentan las curvas patrón elaboradas para la identificación y cuantificación de los monosacáridos constituyentes del exopolisácarido (Fig. 6.4.1 a 6.4.3) y tablas 6.4.1 a 6.4.3)

Fig. 6.4.1 Curva patrón de ramnosa

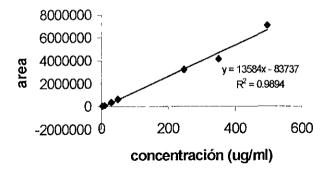


Tabla 6.4.1 Rango de concentraciones para la curva patrón de ramnosa

Concentración (µg/ml)	Area
3	51185
10	87394
30	363214
50	622654
247 5	3207920
350	4143490
495	7041997

Fig. 6.4.2 Curva patrón de glucosa

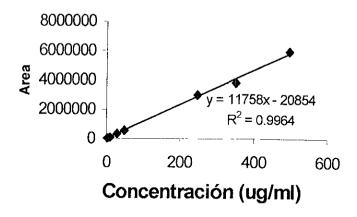


Tabla 6.4.2. Rango de concentraciones para la curva patrón de glucosa

Concentración	Area	
(μg/ml)		
3	40458	
10	84005	
30	344147	
50	573367	
247.5	2996450	
350	3807037	
495	5947760	

Fig. 6.4.3. Curva patrón de galactosa

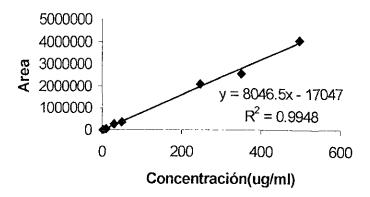


Tabla 6.4.3. Rango de concentraciones para la curva patrón de galactosa

Concentración	Area
( μg/ml )	
3	
10	60166
30	267519
50	360537
247.5	2091688
350	2571509
495	4068320

# 6.5. Perfil de monosacáridos encontrados en el polisacárido hidrolizado en los diferentes substratos

La Fig No 6 5.1 corresponde a un blanco que se utilizó como referencia para comparar las señales obtenidas en las muestras Como se puede observar no se detecta ningún compuesto que interfiera en el análisis. La señal que se observa es solamente la debida al efecto de inveccion por el solvente

La Fig. No 6 5 2 corresponde a un control (dextrana) que se utilizó para comprobar si la hidrolisis de un polisacárido se podria efectuar adecuadamente. Solo se identifica un monosacarido. 1) glucosa, el cual es el único constituyente de la dextrana.

La Fig No 6 5 3 muestra los monosacáridos encontrados en el EPS producido por la cepa filante de *Lactobacillus delbrueckii sbsp bulgaricus* (NCFB 2772) en suero de leche. Se identifican los siguientes monosacáridos 1) glucosa y 2) galactosa.

La Fig. No 6 5 4 muestra los monosacaridos encontrados en el EPS producido por la cepa no filante de Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus (NCFB 1489) en suero de leche Se identifican los siguientes de monosacáridos: 1) glucosa, 2) galactosa.

La Fig. No.6.5.5 muestra los monosacáridos encontrados en el EPS producido por la cepa filante de *Lactobacillus delbrueckii sbsp bulgaricus* (NCFB 2772) en suero con caseínas. Se identifican los siguientes monosacáridos 1)giucosa 2) galactosa

La Fig. No.6.5.6 muestra los monosacáridos encontrados en el EPS producido por la cepa no filante de *Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus* (NCFB 1489) producido en suero con caseínas. Se identifican los siguientes monosacáridos: 1) glucosa, 2) galactosa.

La Fig No.6.5 7 muestra los monosacáridos encontrados en el EPS producido por la cepa filante de *Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus* (NCFB 2772) en leche descremada. Se identifican ios siguientes monosacáridos: 1) desconocido; 2) ramnosa, 3) glucosa, 4) galactosa

La Fig No 6 5 8 muestra los monosacáridos encontrados en el EPS producido por la cepa no filante de *Lactobacillus delbrueckii* sbsp *bulgaricus* producido (NCFB 1489) en leche descremada Se identifican los siguientes monosacáridos 1) desconocido, 2) glucosa y 3) galactosa

La Fig No 6 5 9 muestra los monosacáridos encontrados en el EPS producido por la cepa filante de *Lactobacillus delbrueckii* sbsp *bulgaricus* (NCFB 2772) en **retenido de leche.** Se identifican los siguientes monosacáridos 1) ramnosa, 2) glucosa y 3) galactosa

La Fig No 6 5 10 muestra los monosacáridos encontrados en el EPS producido por la cepa no filante de *Lactobacillus delbrueckii* sbsp. *bulgaricus* (NCFB 1489) **en retenido de leche.** Se identifican los siguientes monosacáridos 1) desconocido 2) ramnosa, 3) glucosa y 4) galactosa

# 6.5. Cromatogramas del polisacárido hidrolizado en los diferentes substratos

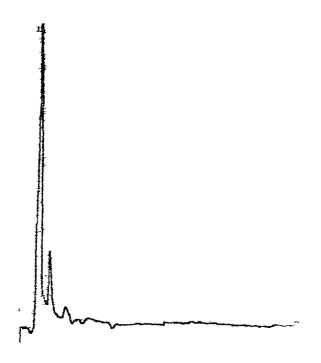


Fig. 6.5.1. Corresponde a un blanco y la señal que se observa es solamente debida al solvente.

# Condiciones de trabajo

Detector electroquímico E°=-0 48, Fase móvil =Acetonitrilo-Agua (85:15)Flujo=0 5ml/min, volumen de inyección=5µl

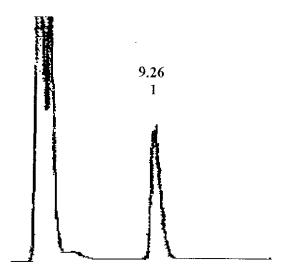


Fig. No. 6.5.2. Corresponde a un control que se utilizó para comprobar si la hidrólisis se había efectuado. El primer pico corresponde al solvente. Se identifica el siguiente monosacárido: 1) glucosa

Detector electroquímico  $E^{o}=-0$  48, Fase móvil acetonitrilo-agua (85 15) Fujo=0 5ml/min, volumen de inyección=5 $\mu$ l

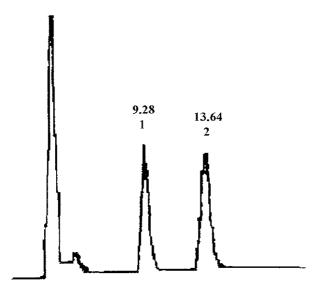


Fig. No.6.5.3. Monosacáridos constituyentes del EPS producido en suero por la cepa filante. El primer pico corresponde al solvente; 1) glucosa; 2) galactosa.

Detector electroquímico E= -0 48, Fase móvil acetonitrilo-agua (85 15) Fujo=0 5ml/min, volumen de inyección=5 $\mu$ l

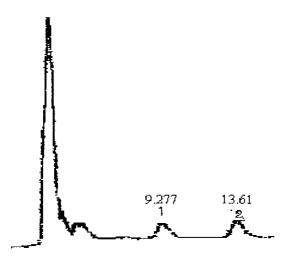


Fig. No.6.5.4. Monosacáridos constituyentes del EPS producido en suero por la cepa no filante. El primer pico corresponde al solvente; 1) glucosa; 2) galactosa

Detector electroquímico E°=-0.48, Fase móvil acetonitrilo-agua (85·15) Fujo=0 5ml/min, volumen de inyección=5µl

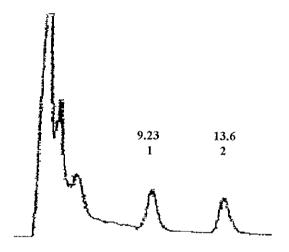


Fig. No.6.5.5. Monosacáridos constituyentes del EPS producido en suero adicionado con caseína por la cepa filante. El primer pico corresponde al solvente; 1) glucosa; 2) galactosa

Detector electroquímico E°=-0.48, Fase móvil Acetonitrlo-Agua (85:15) Fujo=0.5ml/min, volumen de inyección=5μl

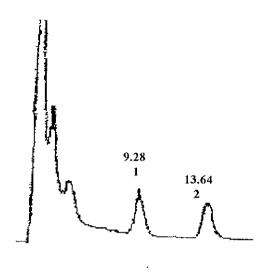


Fig. No.6.5.6 Monosacáridos constituyentes del EPS producido en suero adicionado con caseína por la cepa no filante. El primer pico corresponde al solvente; 1) glucosa; 2) galactosa

Detector electroquímico E°=-0 48, Fase móvil Acetonitrilo-Agua (85.15) Fujo=0.5ml/min, volumen de inyección=5µl

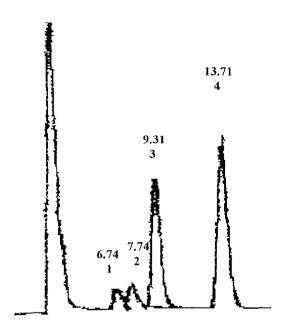


Fig. No.6.5.7. Monosacáridos constituyentes del EPS producido en leche descremada por la cepa filante. El primer pico corresponde al solvente; 1) desconocido; 2) ramnosa; 3) glucosa; 4) galactosa.

Detector electroquímico E°=-0 48, Fase móvil acetonitrilo-agua (85·15) Fujo=0.5ml/min, volumen de inyección=5μl

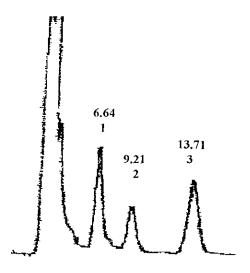
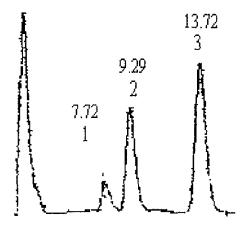


Fig. No.6.5.8. Monosacáridos constituyentes del EPS producido en leche descremada por la cepa no filante. El primer pico corresponde al solvente; 1) desconocido; 2) glucosa; 3) galactosa

Detector electroquímico E°=-0 48, Fase móvil acetonitrilo-agua (85:15) Fujo=0 5ml/min, volumen de inyección=5µl



ig. No.6.5.9. Monosacáridos constituyentes del EPS producido en retenido de leche por la cepa filante. El primer pico corresponde al solvente; 1) ramnosa; 2) glucosa; 3) galactosa

Detector electroquímico  $E^{\circ}$ =-0.48, Fase móvil acetonitrilo-agua (85 15) Fujo=0.5ml/min, volumen de inyección=5 $\mu$ l

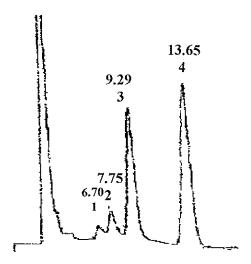


Fig. No. 6.5.10. Monosacáridos constituyentes del EPS producido en retenido de leche por la cepa no filante. El primer pico corresponde al solvente; 1) desconocido; 2) ramnosa; 3) glucosa; 4) galactosa

Detector electroquímico  $E^o=-0.48$ , Fase móvil acetonitrilo-agua (85:15) Fujo=0.5ml/min, volumen de inyección=5 $\mu$ l

# 6.6. Cuantificación de los monosacáridos encontrados en el polisacárido hidrolizado

La cuantificación de los monosacáridos constituyentes del polisacárido producido en los substratos suero, suero adicionado con caseína, leche y retenido de leche se determinó por interpolación de las áreas obtenidas de cada muestra en la curva patrón para cada estándar En la tabla 661 se muestran las áreas obtenidas así como las concentraciones para suero

Tabla 6.6.1. Concentración de los monosacáridos encontrados en el polisacárido producido en suero.

SUI	ER0	
CEPA FILANTE(2772)	Area	Concentración
glucosa	576508	49 89 μg/ml
galactosa	719778	89 77 μg/ml
CEPA NO FILANTE (1489)		
glucosa	290505	25.97 μg/ml
galactosa	308872	39 51 μg/ml

En la tabla 6.6 l y en las fig 6.5.3 y 6.5 4 se observa que el polisacárido producido en suero presenta una composición básicamente de glucosa y galactosa para ambas cepas, filante y no filante, lo cual coincide con estudios realizados por Gassem et al, (1997) donde caracterizaron un polisacárido producido por *Lactobacillus delbrueckii* sbsp *bulgaricus* en suero de leche y solo se identificaron glucosa y galactosa En cuanto a la concentración de los monosacáridos presentes se observa que en este substrato, están presentes en concentraciones muy bajas

Los resultados indican que no hay una diferencia en la composición del EPS producido en suero entre la cepa filante y no filante, aunque si hay diferencia en la cantidad de monosacáridos, siendo mayor en la cepa filante

Tabla 6.6.2. Concentración de los monosacáridos encontrados en el polisacárido producido en suero adicionado con caseína.

SUERO CON CASEINA			
CEPA FILANTE(2772)	área	concentración	
glucosa	801397	68 71 µg/ml	
galactosa	802017	99 82 μg/ml	
CEPA NO FILANTE (1489)	,		
glucosa	285156	25 52 μg/ml	
galactosa	403868	51.13 μg/ml	

En la tabla 6 6.2 y en las fig. 6.5.5 y 6 5.6 se observa que la composición del EPS producido en suero con caseina por la cepa filante y la no filante está constituido únicamente por glucosa y galactosa. La adición de caseína se realizó con el objetivo de analizar si se producía algún cambio en la composición, sin embargo, fue la misma que cuando se utilizó suero como substrato. Esto podría deberse a que en suero adicionado con caseina, el sistema no era totalmente homogéneo y la caseína no se encontraba muy disponible o a la concentración de la caseína en el sistema. En cuanto a las concentraciones de los azúcares presentes, se observa que el componente mayoritario es la galactosa, seguido de glucosa.

Tabla 6.6.3. Concentración de los monosacáridos encontrados en el polisacárido producido en leche descremada

LEC	THE DESCREMADA	
CEPA FILANTE(2772)	área	concentración
ramnosa	378498	33 56 μg/ml
glucosa	1749008	147.8µg/ml
galactosa	2546181	313 148 μg/ml
CEPA NO FILANTE (1489)		
glucosa	854511	73 15µg/ml
galactosa	1651318	203 70μg/ml

Como se aprecia en la tabla 6 6.3 y en las fig 6 5 7 y 6 5 8 los monosacáridos constituyentes del EPS producido por la cepa filante en leche descremada son galactosa, glucosa y ramnosa, mientras que el exopolisacárido producido por la cepa no filante solo presenta galactosa y glucosa, siendo los constituyentes mayoritarios galactosa y glucosa

Los resultados obtenidos en este substrato coinciden con varios autores que reportan que polisacáridos producidos en leche descremada están constituidos de glucosa, galactosa y ramnosa (Gruter et al, 1993, Cerning et al, Grobben et al, 1995; Groux, 1973, Bouzar et al, 1995)

Tabla 6.6.4. Concentración de los monosacáridos encontrados en el polisacárido producido en retenido de leche.

CEPA FILANTE(2772)	área	concentración	
	315707	29 02 μg/ml	
ramnosa glucosa	2132734	180 071 μg/ml	
galactosa	3133021	384 92 μg/ml	
CEPA NO FILANTE (1489)			
ramnosa	310024	28 61 μg/ml	
glucosa	1253962	106 54 μg/ml	
galactosa	2122440	261,32 μg/ml	

En la tabla 6 6.4 y en las fig. 6 5 9 y 6.5.10 se muestran los monosacáridos constituyentes del EPS producido por la cepa filante y no filante, encontrándose esencialmente, galactosa, glucosa y ramnosa El componente mayoritario es galactosa, seguido de glucosa y por último ramnosa que se encuentra en cantidades muy pequeñas Además es el único substrato en donde el EPS producido por la cepa no filante presenta ramnosa, lo cuál nos podría sugerir que un mayor contenido de caseína, provoca un cambio en la composición, lo cual ha sido reportado por otros autores (Cerning et al, 1992). Para el caso específico de la cepa filante *Lactobacillus delbrueckii* ss. *bulgaricus* NCFB 2772 Grobben et al, (1995) reporta que el EPS ésta constituido de glucosa, galactosa y ramnosa, lo cual es congruente con los resultados obtenidos en éste trabajo. La presencia de ramnosa, arabinosa y manosa en bajas concentraciones han sido reportadas también por varios autores (Groux, 1973, Gruter et al, 1993; Cerning et al, 1986, Bouzar et al, 1995), lo cual es comparable con la cantidad de ramnosa presente en los substratos leche descremada y retenido de leche, encontrada en este trabajo.

# 6.7. Proporciones de los monosacáridos identificados en el polisacárido producido en los diferentes substratos por la cepa filante y la no filante

La relación molar de los monosacáridos encontrados en el EPS producido por la cepa filante y la no filante en suero, suero con caseína, leche y retenido de leche se muestra en la tabla 6.7 1

6.7.1. Proporciones de los monosacáridos identificados en el polisacárido hidrolizado

PROPORCION MOLAR				
Substrato	Сера	Galactosa	Glucosa	Ramnosa
Suero	Filante	1 8	1	0
Suero	No filante	1 5	1	0
Suero con caseína	Filante	1 4	1	0
Suero con caseina	No filante	2	1	0
Leche	Filante	2	1	0.1
Leche	No filante	2 8	1	0
Retenido de leche	Filante	2 14	1	0.13
Retenido de leche	No filante	2 5	1	0 1

En la tabla 6 7 1 se observa que la relación molar de galactosa y glucosa para suero es de 1.8 1 para la cepa filante y 1.5:1 para la no filante. Para el caso de suero adicionado con caseína se observa una proporción menor 1.4 1 de galactosa y glucosa respectivamente, mientras que para la no filante 2·1 La ramnosa se encuentra en una proporción muy baja comparando con galactosa en una relación molar de 2·0 1 en leche descremada y retenido de leche En suero y suero adicionado de caseína no ésta presente

Los trabajos acerca de la composición de monosacáridos de EPS de Lactobacillus delbrueckii ss bulgaricus revela que estos polímeros están constituidos esencialmente de galactosa, glucosa y ramnosa Cerning et al, (1986) reportan una relación molar de 4.1:1, y Gruter et al, (1993) reportan 5:1 1 para diferentes cepas Schellhaass & Morris (1985) reportan una relación molar de galactosa y glucosa 2. 1 para otra cepa Grobben et al. (1995) analizan la composición del EPS producido por la misma cepa aquí estudiada (NCFB 2772) encontrando una relación molar de galactosa glucosa ramnosa de 68º 1 0.7 cuando el EPS fue producido en un medio que contenía glucosa o lactosa como fuente de carbono Posteriormente, estudios realizados por los mismos autores, cambiando la fuente de carbono de glucosa por fructosa encuentran un cambio en la proporción de 7:1:08 a 24:1 de galactosa y glucosa, pero sin ramnosa presente Esto implica que la composición del EPS puede variar de acuerdo a la composición del medio, al menos en lo que a la fuente de carbono respecta. Sin embargo, de acuerdo a los datos de la tabla 6 7 1 el contenido de proteína en el substrato utilizado podría también tener influencia en la composición y proporción de monosacáridos del EPS Grobben et al, (1995,1996) utilizó medios químicos definidos como medio de crecimiento, lo cuál podria explicar la diferencia de la composición del EPS producido por la misma cepa utilizada en este estudio La composición del EPS de la cepa filante fue similar al EPS obtenido por la cepa no filante en suero y leche en el presente trabajo. Algunos autores mencionan que un cambio en la composición de EPS provoca un cambio en su estructura, dando como resultado productos con diferentes propiedades reológicas y texturales (Schellhaass y Morris, 1985; Doco et al, 1991; Cerning, 1995, Mozzi et al, 1995, Bouzar et al, 1995) Esto implica que en nuestro estudio, posiblemente las diferencias estructurales del EPS pudieran tener efecto sobre las interacciones entre los EPS y las proteínas de la leche, en particular con las caseínas, explicando así los resultados de la variación de la relación proteína carbohidrato de la gráfica 6.3.1. Adicionalmente podrían estos cambios explicar las propiedades reológicas del sistema que resulta entre las diferentes cepas y el contenido de proteina del substrato, de acuerdo a lo reportado por Dominguez-Soberanes (1997).

# 7. CONCLUSIONES

Existe una correlación directa entre la cantidad de proteína presente en los substratos y la producción de ácido láctico por *Lactobacillus delbrueckii* ss. *bulgaricus*. Se observó también que la producción de EPS se ve influenciada de una manera importante por la cantidad de proteína presente en el medio para cada una de las cepas, siendo mayor la producción en los substratos con un alto contenido de caseína.

Se observó que la relación proteína carbohidrato fue mayor en el EPS producido por la cepa filante, lo cual nos sugiere que el carácter filante puede ser resultado de la interacción que existe entre el EPS y las proteínas del sistema (caseínas)

De la caracterización química realizada por CLAR se puede concluir que el EPS producido en suero, suero con caseína, leche y retenido de leche por la cepa filante y no filante, esta esencialmente constituido de glucosa y galactosa

Por otro lado, el haber encontrado pequeñas cantidades de ramnosa en el EPS producido por la cepa filante en leche y retenido de leche, y por la no filante en este último substrato, nos sugiere que la síntesis de este monosacárido se favorece en sistemas en los cuales la concentración de caseína es alta, por lo que es probable que la presencia de la ramnosa influya en el carácter filante. Por todo lo anterior, este estudio nos permitió comprobar que la composición del medio, particularmente el contenido de caseína, así como el tipo de cepa, son factores que influyen en la composición del EPS.

# 8. RECOMENDACIONES

Determinar la identidad de las proteinas asociadas al polisacárido producido por Lactobacillus delbrueckii sbsp. bulgaricus

Determinar la secuencia de los monómeros constituyentes del EPS y la estructura del mismo, producido por la cepas filante y no filante en los diferentes substratos, con el fin de explicar más a detalle las interacciones que existen entre el EPS y las proteinas del sistema

Determinar las propiedades reológicas del EPS puro producido por ambas cepas en los diferentes substratos

Determinar los pesos moléculares del EPS producido por ambas cepas y relacionar estos resultados con las propiedades reológicas del mismo.

١

# 9. BIBLIOGRAFIA

Abbot, D y Andrews R S. (1970) Introducción a la Cromatografía (2ª ed.) Editorial Alhambra, S A Madrid, 5-20

Amiot, J (1991) Ciencia y Tecnología de la Leche: Principios y Aplicaciones, Editorial Acribia, España, 364-366

Armstrong, W.D y Heng L J (1988) Evaluation of the Liquid Chromatographic separation of monosaccharides, disaccharides trisaccharides, tetrasaccharides, desoxysaccharides and sugar alcohols with stable cyclodextrin bonded phase columns, Journal of Chromatography, 462, 219-232

Berg, DJC., Robijn, W.G., Janssen, C.A., Giuseppin, L.F., Vreeker, R., Kamerling, P.J., Vliegenthart, LFM., Ledeboer, M. y Verrips, T.C. (1995) Production of a novel Extracellular polysaccharide by Lactobacillus sake 0-1 and charcaterization of the polysaccharide, Applied and Environmental Microbiology, 61 (8) 2840-2844.

Bermejo, F (1991) Analítica General, Cuantitativa e Instrumental, (6ª ed.) Editorial Paraninfo, España, 1435-1448

Bouzar, F, Cerning, J, y Desmazeaud, M (1995) Exopolysaccharide production in milk by *Lactobacillus delbrueckii* ss. *bulgaricus* CNRZ 1187 and by two colonial variants, Journal Dairy Science, 79, 205-211

Brian, A (1992) Practical HPLC Methodology and applications, Editorial A. Wiley Interscience, USA 60,70-71, 90-91

Cerning, J (1995) Production of exopolysaccharides by lactic acid bacteria and dairy propionibacteria, Lait, 75, 463-472

Cerning, J., Boullianne, C, Landon, M y Desmazeaud, M. (1992) Isolation and characterization of exopolysaccharides from slime-forming mesophilic lactic acid bacteria, Sciences des Aliments, 10, 443-451

Cerning, J., Boullianne, C., Desmazeaud, M.J. y Landon, M. (1986) Isolation and exocellular polysaccharide produced by *Lactobacillus bulgaricus*, Biotechnology Letters, 8(9) 625-628

Cerning, J., Boillane, C., Desmazeaud, M.J. y Landon, M. (1988) Exocellular polysaccharide production by *Streptococcus thermophilus*, Biotechnology Letters, 10, 255-260

Cerning, J, Renard, CMG, Thibault, JF. Bouillanne, C, Landon, M, Desmazeaud, M, y Topisirovic, L (1994) Carbon Source Requirement for exopolysaccharide production by Lactobacillus casei CG11 and partial structural analysis of the polymer, Applied and Environmental Microbiology, 60 (11), 3914-3919

Covarrubias-Herrera, M.R., Flores-Prado, M.G. (1996) Cuadernos CBS 35 Manual de Introducción a la Cromatografía de Líquidos de Alta Resolución. UAM Xochimilco, México. 3-15, 22-40

Doco, T., Carcano, D., Ramos, P., Loones, A. y Fournet, B. (1991) Rapid Isolation and estimation of polysaccharide from fermented skim milk with *Streptococuus salivarius subsp. thermophilus* by coupled anion exchange and gel permeation high-performance liquid chromatography, Journal of Dairy Research, 58, 147-150.

Domínguez-Soberanes, J (1997) Caracterización Reológica y de textura de un producto fermentado producido por *Lactobacillus delbrueckii* ss. *bulgaricus* NCFB 2772. Tesis de Maestría en Biotecnología UAM IZTAPALAPA

Chaplin, MF y Kennedy, JF (1987) Carbohydrate Analysis a practical approach, Editorial Air Press, Oxford-Washington, 15-89

Gancel, F. y Novel, G. (1994) Exopolysaccharide Production by Streptococcus salivarius ssp. thermophilus cultures. 1 Conditions of Production, Journal of Dairy Science, 70, 325-328.

Gancel, F y Novel, G (1994) Exopolysaccharide Production by Streptococcus salivarius ssp. thermophilus cultures. 2 Distint Modes of polymer production and degradation among clonal variants, Journal of Dairy Science, 77, 689-695.

García-Garibay, M (1990) Yogurt, Aspectos Microbiológicos y de elaboración. Tecnología Alimentaria, 21, 6, 6-12.

García-Garibay, M. y Marshall, V.M.E (1991) Polymer production by Lactobacillus delbrueckii ssp. bulgaricus, Journal of Applied Bacteriology, 70, 325-328

García-Garibay, M, Revah, S, Gómez Ruiz, L (1993) **Productos lácteos.** En **Biotecnología Alimentaria** ed por García-Garibay, M, Quintero Ramírez, R, López-Munguia Canales, A, Editorial Limusa, México, 166-174

Gassem, M.A., Schmidt, K.A. y Frank, J.F. (1997) Exopolysaccharide Production in different Media by Lactic Acid Bacteria, Cultured Dairy Products Journal, 30, 18-21

Gassem, M.A., Schmidt, K.A. y Frank, J.F. (1997) Exopolysaccharide production from whey lactose by fermentation with *Lactobacillus delbrueckii* ssp. *bulgaricus*, Journal of Food Science, 62(1) 171-173

Grobben, GJ, Sikkema, J, Smith, MR y Bont, JA.M (1995) Production of extracellular polysaccharides by *Lactobacillus delbrueckii* ssp *bulgaricu* NCFB 2772 grown in a chemically defined medium, Journal of Applied Bacteriology, 79, 103-107.

Gruter, M, Leeflang, BR, Kuiper, J, Kamerling, J y Vliegenthart, JF.G (1993) Structural characterisation of the exopolysaccharide produced by *Lactobacillus delbrueckii* subspecies *bulgaricus* rr. grown in skimmed milk, Carbohydrate Research, 239, 209-226

Hess, S.J., Roberts, R.F., Ziegler, G.R. (1997) Rheological Propierties of Nonfat Yogurt stabilized using *Lactobacillus delbrueckii* ssp. *bulgaricus* Producing exopolysaccharide or using commercial stabilizer system, Journal of Dairy Science, 80, 252-263.

Holt, J, Krieg, NR, Sneath, PHA., Staley, JH y William, S (1994) Bergey's Manual of Determinative Bacteriology (9<sup>a</sup>ed ) Editorial Williams and Wilkins USA 532,557,566 y 668

Kalab, M (1979) Microstructure of Dairy Foods. 1. Milk Productos Based on Protein, Journal of Dairy Science, 62 (8), 1352-1364

Kalab, M (1993) Practical aspects of Electron Microscopy in Dairy Research, Food Structure, 12, 95-114

Manca de Nadra, M.C., Strasser de Saad, A.M., Pesce de Ruíz Holgado, A.A. y Oliver, G. (1985) Extracellular polysaccharide production by *Lactobacillus bulgaricus* CRL 420, Milchwissenschaft, 40 (7) 409-412

69

Marquez, T.A. (1995) Efecto de la Fuente de Nitrógeno en la producción de un polisacárido exocelular producido por Lactobacillus delbreuckii ssp. bulgaricus Tesis de Maestría en Ciencia de los Alimentos. UNAM. México

Mozzi, F., Savoy de Giori, G., Oliver, G., Font de Valdez, G. (1995) **Exopolysaccharide** production by *Lactobacillus casei*. II. Influence of the carbon source, Milchwissenschaft, 50 (6) 307-309

Pigman, O (1979) The carbohydrates Chemistry and Biochemistry Vol II (2<sup>a</sup>ed), Editorial Academic Press, Nueva York, 84-90, 384-400

Quattrocchi, A O., Andrizzi, S I, Laba, F R (1992) Introducción a la HPLC Aplicación v Practica, Editorial Artes Gráficas Farro SA, Argentina, 28-35

Robijn, G.W., Thomas, JR, Haas, H., Berg, DJC Vanden, Kamerling, JP y Vliegenthart, JFG (1995) The structure of the exopolysaccharide produced by Lactobacillus helveticus 766, Carbohydrate Research, 276 (1) 137-154

Sandie, L (1992) High Performance Liquid Chromatography, (2<sup>a</sup> ed ) Editorial John Wiley Sons, Londres, 10-25

Schellhaass, S.M. y Morris, H.A. (1985) Rheological and scanning electron microscopic examination of skim milk gels obtained by fermenting with ropy and non-ropy strains of lactic acid bacteria, Food Microstructure, 4 (2) 279-287

Snyder, L.R y Kirkland (1973) Introduction to Modern Liquid Chromatography, (2<sup>a</sup> ed ) Editorial A. Wiley-Interscience, USA 15-20, 550-560

Sutherland, I.W. (1992) **Biopolymers.** Encyclopedia of Microbiology, by Academic Press,. Volumen 1, 339-349

Sutherland, I.W., Andrew, F. D., Kennedy, F.D. (1986) Comparisson of bacterial lipopolysaccharides by High-Performance Liquid Chromatography, Applied and Environmental Microbiology, 52, 948-950

Tamime, A Y y Robinson, R.K. (1991) Yogur, Ciencia y Tecnología, Editorial Acribia, S A, España, 25-30

Teggatz, J.A. Morris, H.A. (1990) Changes in the reology and microstructure of ropy yogurt during shearing, Food Structure, 9(2) 133-138

Vérette, E, Quian, F, Mangani, F (1995) On line dialysis with high-performance liquid chromatography for the automated preparation and analysis of sugars and organic acids in foods and beverages, Journal of Chromatography, 705, 195-203

Wacher-Rodarte, C., Galván, MV, Fárres, A, Gallardo, F, Marshall, VME y García-Garibay, M (1993) Yoghurt production form reconstituted skim milk powders using different polymer and non-polymer forming starter cultures, Journal of Dairy Research, 60, 247-254

Whitfield, C. (1988) **Bacterial extracellular polysaccharides**, Canadian Journal Microbiology, 34, 415-420

Zourari, A, Accolas, JP y Desmazeaud, M.J (1992) Metabolism and biochemical characteristic of yogurt bacteria. A.review, Lait, 72,1-34