UNIVERSIDAD NACIONAL AUTONOMA DE MEXICO



ESCUELA NACIONAL DE ESTUDIOS PROFESIONALES "ZARAGOZA"

ESTUDIO BACTERIOLOGICO DEL GENERO FLAVOBACTERIUM EN LA LAGUNA DE ESTABILIZA-CION EN SANTO TOMAS ATZINGO, ESTADO DE MEXICO. DURANTE LAS ESTACIONES DE VERANO A INVIERNO.

DONADO FOR P.G.B. - B.C.

DUE PARA OBTENER EL TITULO DE B I O L O G O

SANDRA RITA SORIANO VELASQUEZ

MEXICO, D. F. TESIS CON FALLA DE ORIGEN

3891





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 está 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.

I N D I C E

PAGINA

RESUMEN	
INTRODUCCION	2
OBJETIVOS	4
a. Importancia del agua	6
DESCRIPCION DEL AREA DE ESTUDIO	11
MATERIAL Y METODOS	and the second
RESULTADOS	
DISCUSION	
CONCLUSIONES	
SUGERENCIAS	45
ANEXO I (abreviatura y Símbolos)	
ANEXO III (Colorantes, Soluciones y Reactivos)	

RESUMEN

El presente estudio se realizó en las lagunas de Estabilización del poblado de Santo Tomás de Atzingo, Edo. de México de Junio a Diciembre de 1981

Se realizaron 12 muestreos con un total de 66 muestras analizadas. En este trabajo se describen métodos de aislamiento, de purificación e identificación del género <u>Flavobacterium</u> utilizando medios de preenriquecimiento, enriquecimiento, selectivos y diferenciales. La identificación se logró al observar la morfología macroscópica y microscópica, así como al realizar — pruebas bioquímicas. Al mismo tiempo se llevó a cabo el análisis de parámetros fisicoquímicos.

Se estableció la relación existente entre los parámetros fisicoquímicos con la frecuencia de aparición de <u>Flavobacterium</u> encontrándose que está era más afectada por factores biológicos (competencia de nutrientes, depreda—ción, etc.), que por factores físicos.

La frecuencia de aparición de dicho género resultó ser baja en las diferentes estaciones de muestreo, siendo la mayor en las zonas medias de las lagunas, la menor en el afluente y nula en el efluente.

INTRODUCCION

El uso de las lagunas de oxidación o estabilización como forma de tratamiento de las aguas de desecho es resiente en nuestro país y se puede decir que está en su fase experimental para probar su efectividad como método secundario de las aguas negras. Su operación es simple, no requiere de equipo costoso, su mantenimiento es bajo, su construcción es económica y por que as dispone de suficiente terreno en la mayoría de los casos.

Una laguna de oxidación es un estanque que contiene aguas residuales crudas o parcialmente tratadas en el que la actividad biológica oxida los desechos del afluente, por lo que el efluente contendrá bajas concentraciones—de demanda bioquímica de oxígeno (DBO) soluble y cantidades variables de—sólidos suspendidos (algas y otros microorganismos).

Es importante mencionar que hasta ahora la atención prestada a este tipo de lagunas en México ha sido enfocada principalmente a través de la ingenie ría sanitaria, en segunda instancia hacia los parámetros físicos y químicos y superficialmente los parámetros biológicos; por lo que es necesario poner un mayor interés en el conocimiento de los parámetros bióticos y abióticos de las lagunas.

En cuanto a las lagunas anaerobias facultativas que son las que se estudiaron, es interesante enfetizar que se establece una interacción constante entre los diversos tipos de microorganismos existente, sobre todo los fotosintetizadores (algas fundamentalmente) y los que no lo son como las oacterias, hongos, protozoarios principalmente. Entre las bacterias que participan más activamente en las Lagunas de Estabilización se encuentran los microorganismos de los géneros Pseudomonas, Flavobacterium y Alcalígenes.

El género <u>Flavobacterium</u> predomina en las aguas residuales siempre y — cuando el contenido proteínico sea relativamente alto, como ocurre en las aguas residuales domésticas o bien en aguas residuales que contengan restoscelulares de bacterias muertas.

Lleva a cabo una actividad degradativa de las proteínas, la cual puede seren condiciones aerobias o anaerobias.

Por todo lo anterior expuesto, se le considera de gran importancia el estudio del género <u>Flavobacterium</u> como un organismo que presenta una actividad funcional dentro de las Lagunas de Estabilización.

OBJETIVOS:

Los objetivos del presente estudio son :

- A. Aislar e identificar al género <u>Flavobacterium</u> en la laguna de Estabilización en Santo Tomás Atzingo, Edo. de México.
- B. Establecer la relación existente entre los parámetros fisico químicos con la frecuencia de aparición del género <u>Flavobac-</u> terium.
- C. Determinar la actividad funcional del género <u>Flavobacterium</u> en este tipo de sistemas.

IMPORTANCIA DEL AGUA:

El agua es el recurso renovable más abundante de la tierra y constitu - ye un requisito para la vida en todos sus aspectos ya sea que se utilice en procesos metabólicos, como disolventes de minerales o para eliminación de - desechos. Es difícil citar un fenómeno natural en que el agua no participe en una u otra forma.

La naturaleza ha provisto medios para la conservación de este líquido - abundante y valioso, dotándolo de una capacidad considerable para eliminar, por sí mismo, sustancias que lo contaminan. Esto es importante, ya que la - calidad del mismo ambiente se ha visto en las últimas décadaz seriamente - afectado por el manejo y disposición inadecuados de considerables cantida - des de desechos, generados en los grandes núcleos de población y centros - industriales.

El deterioro en la calidad de los diferentes cuerpos de agua, se debe principalmente a cuatro fuentes de contaminación: desechos municipales, agrícolas, industriales y naturales, que contiene grandes cantidades de sustancias contaminantes. La naturaleza de éstos y sus efectos sobre los cuerpos de agua varían dependiendo del origen de las aguas residuales, de las con centraciones de las sustancias contaminantes, los volúmenes descargados y de las características de los propios cuerpos de agua.

Las concentraciones urbanas de población, constituyen una de las mayores fuentes de contaminación, debido a los grandes volúmenes de aguas residuales domésticas producidas, las cuales, en su mayor parte, son colectados por los sistemas de alcantarillado. Cabe mencionar que actualmente las zonas de cultivo son dessuma importancia en los estudios de contaminación, pues el lavado de las tierras, debido al riego o a la lixiviación, provoca que se localicen a distancia compuestos o sustancias provenientes de los plaguicidas o herbicidas. (APHA, AWWA, WPCF, 1981)

Durante un tiempo se buscó algún medio o medios para el mejor tratamien to de los desechos líquidos de las localidades y comunidades, de tal manera que cuando estos desechos fueran dispuestos en las corrientes de agua, no disminuyeran la calidad de éstas, es decir, que permitan que esa agua sea utilizada.

(Geldreich, 1973; 1975)

Definición de Lagunas de Estabilización: Uno de los procesos más eficientes y económicos para el tratamiento de estos desechos líquidos, lo constituye la construcción de Lagunas de Estabilización. Este sistema consiste en un estanque de baja profundidad que recibe aguas residuales. Presenta una entrada que se denomina afluente y una salida, efluente. (Hillsbor, 1976)

El tratamiento de aguas residuales domésticas e industriales - - - - -

por el sistema de Lagunas de Estabilización se usa extensamente en muchospaíses del mundo. En México, ésto tiene gran significancia por el crecimien
to industrial y demográfico que presenta nuestro país, lo cual hace necesario suministrar a las corrientes naturales; además, requieren poco mante
nimiento y el costo es bajo.

Así, el tratamiento biológico es la forma más económica para tratar de — purificar las aguas residuales domésticas y la mayoría de las aguas indus — triales. Este sistema de laguna se puede utilizar para reducir la mayor par te de la Demanda Bioquímica de Oxígeno (DBO), así para reducir la concentra ción de agentes patógenos.

Las Lagunas de Estabilización son el hábitat de una enorme variedad de seres vivos. Todos los animales, plantas y hongos que se encuentran en la laguna se reproducen en la medida en que disponen de alimentos, constituyen
do una población heterogénea cuyos elementos compiten por un mismo alimento
o viven parasitándose unos a otros. El resultado neto es que las materias a
portadas por el agua residual quedan convertidas parcialmente en material celular. Para esta conversión es necesario energía, la cual se obtiene de los procesos bioquímicos que descomponen una cantidad de sustrato alimenticio mayor que la requerida para la reproducción celular.

De esta forma, los microrganismos consumen materias altamente energéti —
cas (productos residuales domésticos parcialmente digeridos) y dan lugar a
un producto final de bajo contenido energético como el anhidrico carbónico.

(Gloyna, 1973; Fair et al, 1979)

El tipo de Laguna de Estabilización donde se llevó a cebo el estudio es de tipo facultativo, es decir, presenta una zona aerobia superior (mantenida por las algas) y una zona anaerobia inferior. Por esta razón, pueden encontrarse organismos aerobios, facultativos y anaerobio. (Gloyna, 1973; — Guinea, 1978)

Las bacterias son los organismos más pequeños que intervienen en el tratamiento biológico de las aguas residuales; en consecuencia, sus tasas demetabolismo son elevadas y, en condiciones ambientales óptimas acaban invariablemente por predominar sobre los hongos y los protozoos. Su principal ventaja competitiva reside en su capacidad metabólica.

Descripción de <u>Flavobacterium</u>: Entre las bacterias que participan más - activamente en las Lagunas de Estabilización se encuentran los microorganis mos de los géneros <u>Pseudomonas</u>, <u>Flavobacterium</u> y <u>Alcalígenes</u>.

<u>Flavobacterium</u> predomina en las aguas residuales siempre y cuando el contenido proteínico sea relativamente alto, como ocurre en las aguas residuales de domésticas o bien en aguas residuales que contengan restos celulares de bacteriasmuertas. Esto implica que <u>Flavobacterium</u> es una bacteria proteolí

tica, por lo que degrada compuestos proteínicos.

Esta característica es muy importante, ya que la degradación de las proteínas se puede llevar a cabo en condiciones aeróbicas o en condiciones — — anaeróbicas. El primer caso da como consecuencia que los productos de la — putrefacción se oxiden por completo a compuestos estables no hediondos, con siderándose una aplicación práctica en el aprovechamiento de las aguas :esi duales. El segundo caso trae como consecuencia la putrefacción, esto significa una descomposición anaeróbica de proteínas, productos de su desdobla — miento y compuestos nitrogenados de naturaleza análoga de sustancias de olor fétido, parcialmente oxidados. (Salle, 1965; Burrows, 1970; Gloyna, 1973)

El género <u>Flavobacterium</u> además de presentar la característica de ser — una bacteria proteolítica, puede ser aeróbica o anaeróbica en cuanto a su — su requerimiento de oxígeno, se le clasifica dentro de las bacterias psicro tolerantes facultativas por ser un organismo que puede multiplicarse a relativa velocidad por bajo de 10°C (Demeter, 1969), su crecimiento óptimo se — encuentra a la temperatura ambiente, su temperatura máxima es de 37°C apro-ximadamente, presenta pigmentos amarillo—naranja no fotosintéticos, de tipo carotenoide. (Bergey's Manual, 1974; Brock, 1978). Algunas especies presentan movilidad, efectuándose por medio de flagelos peritríticos. Su fuente —

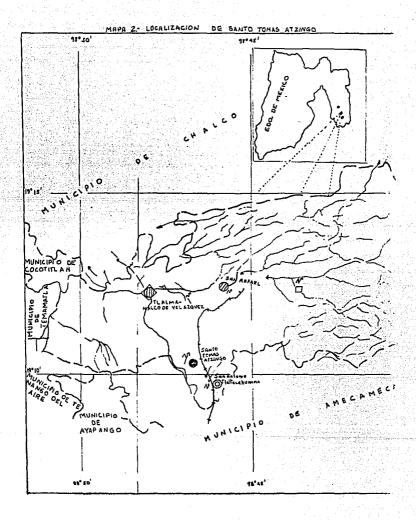
de enegía la toman del carbono. Son bacterias-Gram negativas. Una especie — de este género de importancia sanitaria es <u>Flavobacterium meningosepticum</u>,— que es patógena para el hombre, llega a causar la muerte a lactantes y al — gunas veces a los adultos. A esta especie se le aísla principalmente de la sangre (líquido ventricular) y gargantas de niños, cuando nacen prematura — mente. (Lynch, 1972; Bailey, 1974)

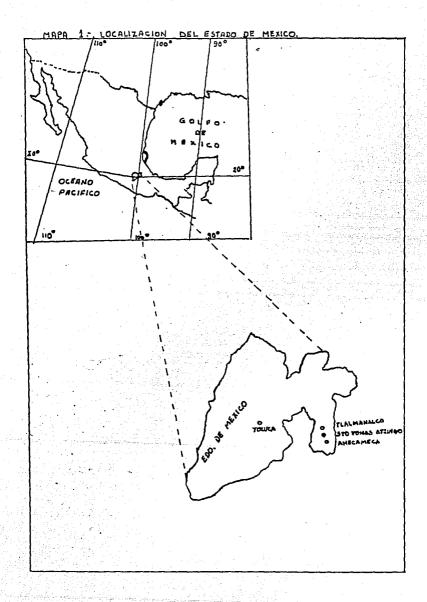
Este género se encuentra en el agua y en el suelo principalmente, aunque también se le aísla en algunos productos lácteos. (Bergey's Manual, 1974; -Droop, et al, 1978; Mc Meekin, 1978)

AREA DE ESTUDIO. - La laguna de Estabilización fué construida en 1980 para el tratamiento de los desechos domésticos del poblado, se encuen tran en el Ejido de Santo Tomás Atzingo, perteneciente al Municipio de Tlalmanalco, Edo. de México. Geográficamente el ejido se localiza entre las cordenadas 19º 10' y 19º 15' de latitud y 98º 45' y 98º 50' de longitud; presenta una altitud media de 2475 metros sobre el nivel del mar. (Ver Mapa 1 y Mapa 2)

CLIMATOLOGIA.— El clima que presenta la zona de estudio según la cla sificación de Koopen modificado por Enriqueta García (1964), es un — clima templado subhúmedo con lluvias en verano, el verano es fresco con temperatura media del mes más caliente menor de 22° C y marcha de temperatura tipo ganges o gangético (el mes más caliente se presen — ta antes del solsticio de verano), se le presenta de la siguiente — manera: C (w_2) (w) (v) (

La temperatura media es de 14.1 °C, la temperatura máxima ex — - terior es de 29°C y la temperatura mínima exterior es de 3.0°C.





El número de días con lluvia es de 127, despejados 150 y nubla - dos 51; la evaporación es de 1268.9 mm Hg.

A lo largo del año predominan dos tipos de vientos; vientos moderados variables y vientos débiles variables, dominando principal — mente los segundos. El número de días con helada es de 23, el mes de la primera helada es en octubre y el mes de la última helada es en enero.

El número de días con granizo es de 1, el número de días con — tempestad eléctrica es 43, el número de días con niebla es de 17 y — el de días con rocío es de 10.

El poblado cuenta con 123 ejidos, tiene un total de 440 hectáreas de las cuales 65 son de agostaderos y 375 de monte.

SERVICIOS.- En servicios y comercios es de 17.9%, de industrias es el 27.2% principalmente.

Cuenta con agua potable desde 1970, su fuente de abastecimiento del Sistema de Mo: elos.No hay almacenamiento de agua. Existen tomas domiciliares: hay alcantarillado desde 1970. la energía eléctrica la tiene el 60.2% de la población.

COMENICACIONES Y TRANSPORTES. — El poblado cuenta con correo, televisión — — (27.4 %), radio (68.9 %), autotransportes de primere y segunda clase.

No cuenta con teléfono.

La población en 1970 era de 726 habitantes y en 1975* de 858 habitantes, actualmente no se tienen datos del número de habitantes del poblado.

LOCALIZACION DE LAS LAGUNAS. - Se encuentran ubicadas a las afueras del poblado y sus dimensiones son las siguientes:

14 m da ancho, 40 m de largo y 1.50 de profundidad aproximadamente. Están - interconectadas ambas lagunas (ver fig 1), por cinco conexiones de las cua- les sólo una se encuentra en pleno funcionamiento; ambas lagunas se encuentran protegidas por una cerca de alambre con una entrada.

*NOTA: Todos los datos anteriores corresponden al año de 1970, excepto el de población de 1975.

MATERIAL Y METODOS

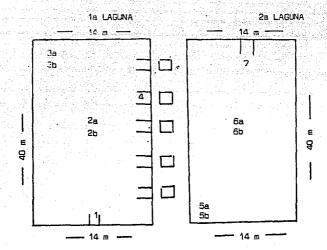
MUESTREO. - Se realizaron dos muestreos cada mes, desde junio hasta diciembre de 1981, a fin de abarcar las estaciones de Verano y principios de Invierno.

La ubicación de las 7 estaciones de muestreo que se elegieron por estratificación no azaroso, se refiere en la fig 1.

TRABAJO DE CAMPO

RECOLECCION.— Las muestras bacteriológicas se toman con botellas de tapón — esmerilado de 125 ml, introduciendo éstas en el agua a contracorriente a — dos distintas profundidades, 3.5 cm y 50 cm respectivamente, excepto aflu — ente y efluente y conexión. Dichas botellas se esterilizan previamente a 15 lbs de presión y 121°C, durante 15 minutos. Una vez colectadas las muestras se mantienen en hielo hasta su análisis. El intervalo que transcurre entre la recolección y el análisis de laboratorio no tebe exceder de 4 hrs. — — (Rodina, 1972; Norris, 1974)

PARAMETROS FISICOQUÍMICOS.— Las muestras para la determinación de algunos — parámetros fisicoquímicos se toman con frascos de 40 ml, siguiendo la misma metodología de recolección utilizada para las muestras bacteriológicas.



1.- Afluente

2a .- Nivel de profundidad a 3.5 cm aproximadamente.

2b.- Nivel de profundidad a 50.0 cm aproximadamente.

3a. - Zona de estancamiento a 3.5 cm de profundidad.aprox.

3b.- Zona de estancamiento a 50.0 cm de profundidad aprox.

4.- Conexión entre la 1a y 2 a laguna.

5a. -- Zona de estancamiento a 3.5 cm de profundidad aprox.

5b.- Zona de estancamiento a 50.0 cm de profundidad aprox.

6a .- Nivel de profundidad a 3.5 cm aproximadamente .

6b.- Nivel de profundidad a 50.0 cm aproximadamente.

7.- Efluente.

FIG 1: Ubicación de las zonas de muestreo. (primera y segunda laguna)

Los parámetros fisicoquímicos analizados fueron el bioxico de carbono, —
oxígeno disuelto, potencial de hidrógeno (pH), temperatura del agua y de—
manda bioquímica de oxígeno, los cuales se determinaron de la siguiente —
manera:

Para el bioxído de carbono se utilizó el método volumétrico el pH con el potenciómetro portátil y la temperatura del agua se midió con el termómetro de mercurio, con un ámbito aproximado de ~10~100 °C.

En el caso de Oxígeno Disuelto y Demanda Bioquímica de Oxígeno las muestras se toman con botellas de DBO, utilizando el método Winkler modificado, el muestreador usado fue la botella Van Dorn.

La determinación de OD se realiza insuto y las de D80 se mantienen en — hielo hasta su análisis en laboratorio. Estos métodos se encuentran descritos en el Manual de Métodos Estándares para el Estudio del Agua y Agua da — Desecho de la APHA, AWWA, WPCF, 1981.

TRABAJO DE LABORATORIO

DETERMINACION DE DBO_S.- Se realizó utilizando el método de titulación . - - (Manual de Métodos Estándares para el Estudio del Agua y Agua de Desecho de la APHA, AWWA, WPCF, 1981).

AISLAMATENTO. — De las botellas de tapón esmerilado de 125 ml se inoculan en condiciones asépticas, 100 ml de la muestra en matraces Erlenmeyer conte — niendo 100 ml de Caldo Bilis Verde Brillante Glucosado (medio de preenri — quecimiento). Ver anexo IX.

Los matraces se incuban a 37°C, durante 48 hrs.

Después de la incubación se toman 5 ml del medio de preenriquecimientoy se siembran en tubos conteniendo Caldo Nutritivo enriquecido con NaCl al 10% (medio de enriquecimiento). Ver anexo II. (Teltsh et al, 1980)

Los tubos se incuban a 20°C, durante 48 hrs. De estos tubos, se toman — inóculos y se siembran por el método de estría cruzada (Bailey, 1974), encajas de Petri conteniendo medios de cultivo selectivos y diferenciales:— — Agar Sangre y Agar Leche. Ver anexo II.

Las cajas de Petri se incuban a 20°C, durante 48 hrs.

IDENTIFICACION. — La identificación de las bacterias aisladas se lleva a — cabo al observar la morfología microscópica (frotis Gram) y macroscópica, — al describir las características de las colonias que crecen sobre los me— — dios selectivos y diferenciales, y al realizar pruebas bioquímicas. Ver — fig 2.

- 1. Frotis Gram. (Bailey, 1974; Pelczar et al, 1981)
 - a. Colocar con el asa un inóculo del microorganismo sobre el porta objetos y dejar secar.

- b. Fijar con calor.
- c. Cubrir la preparación con solución cristal violeta (ver anexo II), durante 1 min.
- d. Lavar con agua de la llave.
- e. Aplicar la solución de lugol (ver anexo II), por 1 min.
- f. Lavar con agua de la llave.
- g. Decolorar por 10 seg alcohol-cetona. Ver anexo II.
- h. Contrastar con safranina (ver anexo II), duranta 30 seg.
- i. Lavar con agua de la llave y dejar secar.
- j. Observar al microscopio.

2. Características morfologicas macroscópicas. (Rodina, 1972)

La identificación de las colonias se lleva a cabo al tomar en cuentalas siguientes características:

Tamaño: en milímetros.

Forma de la colonia: puntiforme, circular, rizoide, etc.

Elevación de la colonia: plana, elevada, convexa, etc.

Borde de la colonia: entero, ondulado, lobulado, etc.

Superficie: lisa, brillante, rugosa, etc.

Textura: seca o viscosa.

Color de la colonia: depende del medio de cultivo.

Paso de la luz: translúcida u opaca.

Las características morfológicas en medio líquido son:

Superficie de crecimiento: floculencia, anillada, peliculada y membranosa.

3. Pruebas Bioquímicas. (Carpenter, 1979; Mac Faddin, 1980)

Las pruebas bioquímicas se realizan sembrando inóculos de las bacterias aisladas y puras de tubos con medio BHI (ver anexo II), a medios - específicos:

a. Azúcares

Desdoblamiento bacteriano de carbohidratos: glucosa, sacarosa, — lactosa, manitol y maltosa.

Inocular por suspensión los tubos con los carbohidratos de prueba; incubar a 20°C durante 48 hrs.

La prueba es positiva cuando se observa un viraje del indicador - (rojo de metilo) a color amarillo, por la producción de ácido y si -- hay formación de burbujas en el tubo Durham, lo que indica la producción de gas. (Carpenter, 1979)

b. Catalasa

Para detectar la presencia de la enzima catalasa, añadir unas go — tas de peróxido de hidrógeno al 30% $({\rm H_2O_2})$, a colonias puras del mi — croorganismo de prueba, sobre cajas de Agar Nutritivo y Agar Soya — — Tripticaseína.

La prueba se considera positiva con la producción de gas (burbujeo sobre la colonia).

c. Citrato

Inocular tubos con medio Citrato de Simmons (ver anexo II) por estría y punción hasta el fondo e incubar a 20 °C, durante 48 hrs.

La prueba es positiva cuando se observa un viraje de colos del mediode verde a azul, o cuando hay crecimiento sobre éste hasta el fondo.

d. Gelatina.

Inocular por punción tubos con medio de Gelatina (ver anexo II), e in cubar a 20 °C, durante 7 días aproximadamente. La prueba es positiva si — se observa licuefacción de la gelatina o cuando hay crecimiento. Observar la morfología colonial, crateriforme, etc.

er Producción de Acido Sulfhídrico (H₂S)

Inocular por punción hasta el fondo tubos con medio de SIM (ver anexo-II), e incubar a $20\,^{\circ}\text{C}$, durante $48\,\text{hrs}$.

La prueba es positiva cuando se observa formación de sulfuro de fierro (negro) en el medio, lo que indica producción de $H_{o}S$.

f. Producción de Indol

Inocular por punción hasta el fondo tubos con medio SIM (ver anexo II), e incubar a 20 °C durante 48 hrs.

La prueba es positiva si al agregar 2 gotas del reactivo de Kovac (ver anexo II), se observa un viraje del indicador a color rojo cereza.

g. Movilidad

La prueba de movilidad se observa directamente en los tubos con medio SIM (observar antes de realizar la prueba de indol). La prueba es positiva cuando los microorganismos móviles crecen rápidamente y se difunden - en todo el medio.

h. Reducción de Nitratos

Inocular por suspensión tubos con medio para nitratos (ver anexo II), e incubar a 20 °C, durante 48 hrs.

La prueba es positiva cuando se observa producción de gas (nitrógenomolecular) en los tubos Durhem, o bien, al tomar un inóculo del tubo y al agregar 2 gotas de ácido sulfanílico y 2 gotas de alfa naftilamina
(ver anexo II) se observa un viraje de color rosa a rojo intenso, lo que
indica la reducción de nitratos a nitritos.

i. Rojo de Metilo

Inocular por suspensión tubos con medio Rojo de Metilo Voges Prosk— auer (ver anexo II), e incubar a 20 °C, durante 48 hrs. Después de la incubación, se divide en dos partes el medio: una para la prueba de Rojo—de Metilo y la otra para la prueba de Voges Proskauer.

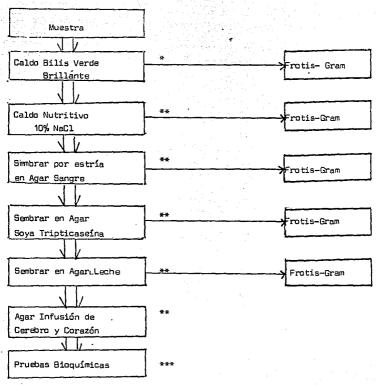
La prueba es positiva si al agregar 2 ml de la solución rojo de metilo (ver anexo II), se observa un viraje del indicador (Rojo de Metilo) —
de amarillo a rojo.

j. Urea

Inocular por suspención tubos con Caldo Urea (ver anexo II), e incubar a 20 $^{\circ}$ C, durante 48 hrs. La prueba es positiva cuando se observa el vira je a rosa.

k. Voges Proskauer

La metodología para llevar a cabo esta prueba es igual a la de Rojo de Metilo (ver inciso i). La prueba es positiva si al agregar 4 gotas de - KOH al 40% y 0.5 ml de alfanaftol (ver anexo II), se observa un viraje - de color a rojo vino.



^{*} Incubar a 37 ° C, durante 48 hrs.

^{**} Incubar a 20 °C, durante 48 hrs.

^{***} Movilidad, Producción de H₂S, Prueba de Indol, Reducción de Nitratos,
Prueba de Carbohidratos, Catalasa, Rojo de Metilo, Voges Proskauer, —
Urea y Licuefacción de Gelatina.

RESULTADOS

El número de muestras que se analizaron durante los 12 muestræs fueron 66 para el aislamiento e identificación del género <u>Flavobacterium</u> y determinación de los parámetros fisicoquímicos. Lo cual se llevó a cabo en 2 — fases. (ver fig 3 y fig 4)

Los resultados de la determinación de algunas características metereo — lógicas en las zonas de muestreo se puede observar en la tabla I. Encontrán dose que, los valores obtenidos de la temperatura ambiental a lo largo delestudio, no presentan cambios drásticos, fluctúan entre 16 °C y 19 °C. Lo — mismo sucede con las demás características meterológicas; visibilidad, vien to (vientos débiles en su mayoría), tormenta y lluvia no se registró y niebla solo una vez en el quinto muestreo.

La tabla II nos muestra los resultados de algunos parámatros fisicoquímicos en la zona de estudio, en donde se observan los promedios obtenidos a — lo largo de los doce muestreos en las diferentes estaciones. Los valores de pH se encuentran entre 7.32 y 7.52, lo cual nos dice que no hay cambios — bruscos, la transparencia se hace más evidente en la 2a laguna con respecto a la primera, la cantidad de CO₂ dis aumenta considerablemente en la 2a — laguna (ver fig 1) y la temperatura del agua tampoco sufre cambios bruscosde una estación a otra.

Durante los primeros cinco muestreos las estaciones da estudio fueron — ubicadas dentro de la primera Laguna, en tanto que los siete muestreos fi — nales, las estaciones se ubicaron en la segunda laguna, excepto el afluente y la conexión entre la primera y segunda laguna que se analizaron a lo largo de todo el estudio. (Ver fig 1)

En la tabla III, fig 3 y fig 4, se puede observar los resultados de la frecuencia de aparición de <u>Flavobacterium</u> en las diferentes estaciones de
muestræ.

De las 66 muestras analizadas, se observó que la frecuencia de aparición de <u>Flavobacterium</u> es baja en relación con otros microorganismos, <u>Pseudomo</u>—

nas principalmente.

De un total de 22 veces aislado el microorganismo en las diferentes es taciones de muestreo se encontró lo siguiente:

	1a Laguna	2a Lag	guna
ESTACION	No. de VECES AISLADO N	o. de VECEO /	AISLADO
1	1 (20.0%)	2	(28.57%)
2a	3 (60.0%)	. X	
2ь	3 (60.0%)	x	
За	.1 (20.0%)	x	
3b	2 (40.0%)	×	
4	نيب شهر والمراجع المراجع المرا	3	(42.85%)
5a		S	(71.42%)
5b		0	
6a		0	
6b		1	(14.28%)
7		0	

X.- NO SE MUESTRED EN ESA ESTACION.

For lo que se observa que la mayor frecuencia de aparición corresponde — a la estación 5a con un número de veces de 5 (71.42%) y la menor a las estaciones 3a y 6b con una sola vez (20.0% y 14.28% respectivamente).

En las estaciones 5b, 6a y 7 no se aisló Flavobacterium.

En la tabla IV se puede obsevar las características coloniales del micro organismo aislado en los diferentes medios selectivos y diferenciales que — se utilizaron para su aislamiento e identificación. Notándose que la morfología colonial de <u>Flavobecterium</u> es semejante en los 3 medios de cultivo — (agar sangre, agar leche y agar soya tripticaseína), excepto que en el me — dio Agar Leche lleva a cabo una actividad proteolítica.

En la tabla V, se presentan los resultados de las 12 diferentes pruebas bioquímicas esenciales que se realizaron para la identificación de <u>Flavo</u> — <u>bacterium</u>.

IMPORTANTE: Los porcentajes se obtubieron en base a la relación: número de
muestreos que se realizaron (100%) por fase con el número de
veces con que apareció el microorganismo.

TABLAT

MUESTREDS. (JULIO - DICIEMBRE) · U CARACTERISTICAS AMBIENTALES 3 10 11 12 TEMPERATURA AMBIENTAL °C 18 VISIBILIDAD TORMENTA х х х х х х х х ×. LLLVIA х х х х х Χ. х х х х х VIENTO BAIA Ξ TEMPERATURA х х х х x х Х CONDENSACTON X х

X.- Ausencia

≅.-Wiebla

A.- Pocio

O .- Cielo despejado

Cielo medio nublado

._ Cielo nublado

- Vientos moderados

,- Vientos fuertes

VALORES PROMEDIO DE ALCUNOS PARAMETRO FISICOQUIMICOS EN LAS ESTACIONES DE MUESTREO, A LO LARGO DEL ESTUDIO.

ESTACION DE	PARAMETROS					
MUESTRED	pH	TRANSPARENCIA (cm)	CO DIS.	(ppm)	TEMPERATURA DEL ADUA °C	
1	7.90	4.91	38.079		15.86	
2a	7.32	3.90	32.18	_	17.60	
2ь	7.14		26.14	-	17.60	
За	7.21	3.62		_	18.37	
36	7,32		29.91	-	18.37	
4	7.49	4.75	58,50	_	14.40	
5a	7.36	5.78	71.16		15.50	
5b	7.34		72.02	_	14.60	
6a	7.35	4.50	79 .88		17.60	
6b	7.35		57.91	_	16.00	
7	7.52	5.38	75.75		15.70	

NOTA: --. No se obtuvo resultado

FRECUENCIA DE APARICION DE <u>Flavobacterium</u> A LO LARGO DEL MUESTREO EN LAS DISTINTAS ESTACIONES (JUNIO - DICIEMBRE)

STACIONES			M	U	E	S	T	R	E	D		
DE AUESTRED	1	2	3	`4	5	6	7	6	9	10	11	12
1 ,		_	-		+						+	
2a	+	+	-	-	+	×	x	х	×	×	×	×
2b	+	٠	+		_	×	x	×	x	х	×	х
3a	+		_		х	×	х	×	х	_ x.	×	х
35	-	-	-	+	×	×	×	×	х	х	×	×
4:.	-	-	-	-	-	+	-	+	-	-	-	+
5a	х	×	х	×	х	+	-	+	+	+	-	+
5c	х	х	х	x	×	-	-	-	-	-	_	- 1
6a	х	х	х	×	×	-	_	-	_	-	-	-
6b	х	×	х	×	х	-	+	-	-	-	-	-
7	x	х	х	×	×	-	-	-	_	_	-	-

^{+ .-} PRESENCIA DE Flavobact rium

^{- .-} AUSENCIA DE Flavobacterium

X .- NO SE REALIZO EL MUESTREO EN ESTA ZONA.

MORFOLOGIA MACROSCOPICA COLONIAL DE <u>Elavobacterium</u> Observada en los diferentes medios selectivos y diferenciales

CARACTERISTICAS COLONIALES	AGAR SANGRE	AGAR LECHE .	AGAR SOYA TRIPTICASEINA	
BORDE	ENTERO	ENTERO	ENTERO	
COLOR	AMARILLO HUEVO	CAFE Y AMARILLA	AMARILLO HUEVO	
CONSISTENCIA	BLANDA	BLANDA	BLANDA	
ELEVACION	CONVEXA CASI PLANA	CONVEXA CASI PLANA ·	CONVEXA CASI PLANA	
FORMA	CIRCULAR	CIRCULAR	CIRCULAR	
LUZ	OPACA BRILLANTE	OPACA BRILLANTE	OPACA BRILLANTE	
SUPERFICIE	LISA	LISA	LISA	
TAMAÑO	PEQUEÑAS Y GRANDES	PEQUEÑAS Y GRANDES	PEQUEÑAS Y GRANDES	

^{*} PROTEDLISIS : FORMACION DEL COAGULO COLOR CAFE.

PAUSBAS BICQUIMICAS REALIZADAS

PARA LA IDENTIFICACION DE

<u>Flavobacterjum</u>

PRUEBAS BIOQU	IMICAS	*	GENERO	<u>Flavobacterium</u>
GLUCOSA				, 3
SACAROSA				
LACTOSA		: 1		40 mm (
MALTOSA MANITOL				
CATALASA		e de la la		
CITRATO DE SIMMONS				+/-
GELATINA 22 °C				* -
PRODUCCION DE HOS (SIM)			
PRODUCCION DE INOCL	(SIM)			- Telephone
MOVILIDAD			<u> </u>	+/-
REDUCCION DE NOT A	NO_2			3 +
REDUCCION DE NITRAT NITROGENO ATMOSFERI				
ROJO DE METILO			<u> </u>	
LIREA				
VOGUES PROSKAUER				-
NOTACION:			1	
* Ver anexo II			1. Presencia	de gas en gran cantidad
+ Pruebas positivas			2. Presencia	de des en centided
- Pruebas negativas			regular. 3. Presencia	de gas en imínima
	50%		cantidad	

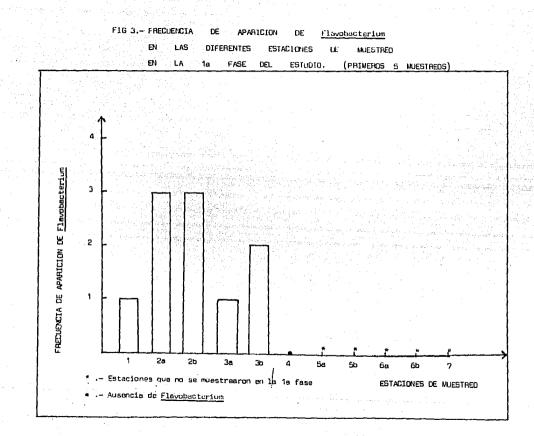
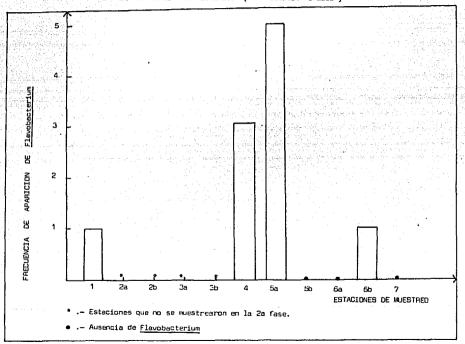


FIG 4.- FRECUENCIA DE APARICION DE <u>Flavobacterium</u>

EN LAS DIFERENTES ESTACIONES DE MUESTRED

EN LA 2a FASE DEL ESTUDIO. (7 muestreos finales)



DISCUSION

Como se observó, los valores obtenidos de la D80₅ son muy altos, es decir, la carga orgánica es elevada. Esto es debido principalmente a diversos factores como son la gran actividad que se realiza en el poblado (queserías, rastros, etc.), a fuentes externas de contaminación como la presencia de — animales muertos (ratas) en la laguna, y a heces fecales provenientes del — ganado que entra a beber agua y a pastar en la laguna.

Ahora bien, esta carga orgánica que no es otra que la cantidad de materia orgánica que entra por hectárea por día, trae como consecuencia una demanda inmediata de oxígeno disuelto disponible para llevar a cabo todas las reacciones de degradación. La materia orgánica que no se llega a degradar permanece como sólidos disueltos y sólidos suspendidos, impidiendo la entra da de luz a la laguna y como consecuencia hay menos actividad algal; por lo tanto, la concentración de CO_2 aumenta (ver tabla II). El hecho de no haber una degradación completa de la materia orgánica implica que el tiempo de retención para el cual fue diseñada la laguna no es suficiente.

(Fair et al, 1979; Rhernheimer, 1980)

Todo esto trae como consecuencia que en la primera laguna esté: trabajan do anaeróbicamente y la segunda laguna como anaeróbica facultativa, lo cual se basa en las características que presenta como la presencia de algas, color del agua y el olor es menor en ésta que en la primera laguna, donde las bacterias heterótrofas producen H₂S el cual al combinarse con el CO₂ se — elimina el mal olor de la laguna.

La presencia o ausencia de <u>Flavobacterium</u> depende de factores físicos , químicos y biológicos de la laguna.

Este género de microorganismos heterótrofos está considerado como uno de los que participan más activamente en las lagunas de estabilización junto — con los géneros <u>Pseudomonas</u> y <u>Alcalígenes</u> (Gloyna, 1975). Sin embargo, no — se encontró tan frecuentemente en las estaciones de muestreo a lo largo del estudio. Esto se debe más a factores biológicos que a factores físicos. Ya — que como se observa en la tabla II, entre los valores obtenidos en las dife rentes estaciones de muestreo y los óptimos para el desarrollo de <u>Flavobacterium</u> (7.2 — 7.4 de pH y 15 °C — 25 °C de temperatura) no hay una gran — variación. Así como la del oxígeno, el cual no constituye un factor limitan te para el desarrollo y actividad metabólica de este microorganismo, debido a que es anaeróbico facultativo.

(Bergey's Manual, 1974; Fair et al, 1979; Rhernheimer, 1980)

"La disponibilidad de alimento se ve afectada principalmente por la ——competencia de nutrientes (materia orgánica); la rapidez con que se incorporan estos nutrientes o bien por un antagonismo bacteriano (inhibición) ".—(Gloyna, 1975)

Esto significa, que estos factores son importantes tomarlos en cuenta para determinar la presencia de Flavobacterium. Es decir, la filente de energía esencial para este microorganismo es el carbono que lo utiliza a partir de compuestos orgánicos (Bergey's Manual, 1974); el cual se ve reducido al hecho de que otras bacterias como el género Pseudomonas, que se enquentran en mayor cantidad, hacen uso de esta fuente. Por lo que este microorganis -mo tiende a utilizar otras fuentes de energía como compuestos nitrogenados-(proteínas) o en forma de nitratos, NO2, (sólo en algunas especies), siendo no tan esencial para su reproducción y crecimiento. Así mismo, esta fuente tambien le resulta poco accesible o disponible para utilizarla, debido a que se encuentran otras bacterias como Pseudomonas y Chromobacterium que hacen uso de esta forma de compuestos para su alimento en gran cantidad. -Junto a esto, también va a depender de la presencia o ausencia de los sus tratos adecuados (proteínas y nitratos) así como a la tensión de oxígeno.

Otro aspecto que es importante tener en cuenta es que este género es proteolítico, por lo que su presencia se favorece en los primeros pasos del
proceso de degradación de materia orgánica, en donde la materia nitrogenada
(proteínas) aún no está mineralizada y conforme ésta se va degradando, la presencia de este género disminuye, siendo ésta una de las razones por las
que no se encontró en el efluente. (Salle, 1969; Bergey's Manual, 1974)

La degradación de proteínas la puede llevar a cabo en condiciones aeróbicas o en condiciones anaeróbicas por ser un organismo facultativo, dandolugar a la formación de compuestos nitrogenados con formación de sustancias
de olor fétido en condiciones anaerobias y los compuestos de la putrefacción
los oxida por completo a compuestos estables no hediondos en condicionas aerobias, todo esto se llava a cabo siempre y cuando el contenido proteíco
sea alto. (Salle, 1969; Gloyna, 1975)

Por otra parte, debemos considerar otros fenómenos como depredación, — - distribución de la especie (si se encuentra en mínima cantidad), etc. — — Explicándose de esta manera el hecho de que <u>Flavobacterium</u> no se encontrara en el afluente en el 75% de los muestreos a pesar de la gran cantidad de — materia orgánica, y en otros pasos del proceso sí, donde la carga orgánica—aumenta, principalmente en las estaciones entermedias como 2a, 2b, 3b, 4 y—Sa.

La frecuencia con qui se presentó Flavobacterium a lo largo del estudio se le considera relativamente en cuanto a los porcentajes obtenidos, ya que se llevó a cabo el estudio en la laquna en dos fases. En algunos puntos - sólo se muestreó cinco o siete veces (ver tabla II), para observar la varia ción que existía entre unos y otros puntos; además cuando se inició este estudio, solo se encontraba llena la primera laguna y la segunda laguna todavía no. Lo cual se le considera otra razón más pera la minima incidencia que presentó este género ya que ésto, unido a la gran competencia que presenta con otros microorganismos (Pseudomonas presenta una gran difusión debido a que puede adaptarse a condiciones ambientales y sustratos orgánicos muy variados), le resta posibilidades de encontrarse con mayor frecuencia,a pesar de ser una de las bacterias más activas dentro de los procesos de bioxidación de la materia carbonosa (quimicorganótrofo) y como se sabe, la acción bacteriana se realiza en la superficie de la célula con absorción enzimática de sustancias nutritivas procedentes de las aguas ⊓egras, así como la liberación de residuos y subproductos a medida que el alimento es utilizado para la energía y la síntesis de nuevas células. (Mc Kinney, 1962) ACCION BACTERIANA- - - - - - - - - Materias primas- - -Amoníacos

(proteinas)

El método modificado utilizado para el aislamiento de <u>Flavobacterium</u> fue el medio de enriquecimiento Caldo Nutritivo con NaCl al 10% (ver anexo II), reportó resultados favorables en cuanto al de sarrollo de colonias de este - género con las siguientes características: color amarillas, convexas casi - planas, borde entero, consistencia blanda, tamaño regular y forma circular; que concuerdan con las citas reportadas. (Shawan, 1969; Kushner, 1968; Ber - gey's Manual, 1974; Mc Meekin, 1978; Mac Faddin, 1980)

Se escogió el medio de enriquecimiento con NaCl porque el microorganismo Flavobacterium es halotolerante resistiendo una concentración de NaCl de 6% al 20%, además de que en los primeros ensayos no se aislaba dicho organismo.

Las colonias aisladas en el medio se sembraron en agar leche a 20 °C y - 37 °C para observar la temperatura a la que se favorece la proteólisis, observándose mejores resultados a 20 °C. Por otra parte, a 37 °C no se favorece - la formación del pigmento, mientras que a la temperatura de 20 °C los resultados obtenidos fueron favorables.

Por otro lado, la temperatura de 37 °C se descartó para la incubación — dado que este microorganismo es psicrófilo, es decir, crece en un rango de — 10°C — 25°C, siendo óptimo su crecimiento a temperatura ambiente. (Bergey's Manual, 1974; Mc Meekin, 1978)

El crecimiento de este microorganismo en Agar Leche constituye una prueba importante, ya que la lacha es un medio microbiológico muy completo en cuanto a nutrientes; en éste, es posible observar una amplia gema de actividades bioquímicas; es por eso, que se escogió para la realización de la prueba de proteólisis para Flavobacterium. Como se puede observar en la tabla IV, el — tipo de reacción que se lleva a cabo es la formación del coágulo. Este se — produce debido a la acción de ácidos o bases que forman un complejo insolu — ble de calcio—caseína, el cual puede contraerse y producir un líquido gris o suero. Este género no puede desdoblarse la lactosa, pero puede utilizar las proteínas de la leche como una fuente de energía (de carbono y nitrógero), — oroduciéndose una reacción alcalina.

Al sembrar el microorganismo en Base Agar Sangre, utilizando sangre de — conejo, se desarrollaron colonias circulares de color amarillo intenso, ca — racterísticas que no se manifestaron tan claramente cuando se utilizó san — gre de caballo. Esto es muy importante, ya que la pigmentación de las colo — nias y el grado de hemólisis se favoreció con sangre de conejo. (Ver anexo — II)

La luz es otro factor importante que intervi ne durante la incubación, ya que cuando el cultivo se expone al contacto de ésta, el color se acentúa más. Esto se observó en los medios de AgarSoya Tripticaseína y Agar Sangre. (Berque's Manual, 1974)

Además las pruebas bioquímicas eplicadas; de Simmons con la producción de H₂S, Producción de Indol, Movilidad, Reducción de Nitratos, Azúcares, Gel<u>a</u> tina, Catalasa, Rojo de Metilo, Voges-Proskauer y Urea, apoyan las obser – vaciones macroscópicas y microscópicas del microorganismo. (Bergey's Manual, 1974; Lynch, 1976; Skinner et al, 1977)

CONCLUSIONES

- La alta carga orgánica en la Laguna de Estabilización se debe a factores tales como:
 - a) Existen fuentes de contaminación externa tales como heces fecales provenientes del ganado que pasta en la laguna y animales (ratas principalmente).
 - b) A la actividad deserrollada en el poblado con productos de origen an<u>i</u>
 mal (rastras, etc.).
 - c) No hay una degradación completa de la carga orgánica debido a que el oxigeno disuelto disponible es insuficiente para que los microorganis mos lleven a cabo las reacciones de degradación.
 - d) El tiempo de retención para el cual fue diseñada la laguna no es suficiente para permitir una minoralización completa de la materia orgánica.
- 2: El que la primera laguna haya trabajado anaeróbicamente no afecta la presencia de <u>Flavobacterium</u> ya que éste es un organismo anaeróbico facultativo.
- La presencia de <u>Flavobacterium</u> en la Laguna de Estabilización se favorece por la presencia de materia orgánica en ese sitio.

- 4. La presencia de <u>Flavobacterium</u> se ve limitada por la competencia de nu trientes con otros microorganismos como <u>Pseudomonas</u>, lo cual se corro boró durante el aislamiento, ya que éste último predominaba notablemente sobre <u>Flavobacterium</u>.
- Las técnicas de aislamiento modificadas que se aplicaron permiten obtener mejores resultados al aislar e identificar a Flavobacterium.
 - a) La luz es otro factor importante durante la incubación ya que al ex poner al cultivo a ésta se acentúa más el color de las colonias.
 - b) La temperatura óptima de crecimiento utilizando las técnicas de aisla miento (modificadas) es de 20 °C para Flavobacterium.

SUGERENCIAS PARA ESTUDIOS FUTUROS

- Deben realizarse las correctiones de diseño adecuadas, construcción en - paralelo, para que las dos lagunas soporten una carga orgánica elevada y permitan la mineralización de ésta.
- Se recomienda tener un continúo mantenimiento de las lagunas para eliminar la acumulación de maleza y evitar la entrada de ganado en las mismas.
- Conservar todas las estaciones de muestreo a lo largo del estudio y trabajo experimental con la finalidad de poder efectuar un análisis comparativo más real.
- Realizar estudios de análisis de proteínas, es importante debido a que el microproganismo en estudio es proteolítico.
- Sembrar un mayor número de muestras en Caldo Bilis Verde Brillante, se sugiere unas cuatro por estación.
- Para realizar un estudio más completo se recomienda utilizar medios que contengan papa, ya que en este tipo de medio su pigmentación se favorece, pruebas bioquímicas tales como: Oxidasa, y Tinción de flagelos.

Demanda Bioquímica de Oxígeno al quinto día

lbs Libras

OD Oxígeno Disuelto

Q.P Químicamente pura

1. MEDIOS DE CULTIVO. (BBL, 1974)

a. Agar Caseina (Peptona de caseina purificada).

Nitrógeno total	12.70 g
N aminico/ N total	30.90 g
Sadio	4.60 g
Cloruros	1.20 g
Calcio	0.65 g
Hi erm	20.00 nom

pH final 7.1 ± 0.2

Esterilizar a 15 lbs de presión, durante 15 min.

b. Agar Citrato de Simmons

Fosfato dihidrogenado de amonio	1.00 g
Fosfato dipotásico	1.00 g
Cloruro de sodio	5.00 g
Citrato de sodio	2.00 g
Sulfato de magnesio	0.20 g
Agar	15.00 g
Azul Bromotimol	0.08 g
Aqua destilada	1000.00 ml

pH final 6.9 + 0.2

c. Agar granulado.

Agar			2.00 g
Agua destilada		100	0.00 ml

pH final 6.9 ± 0.2

Esterilizar a 15 lbs de presión, durante 15 min.

d. Agar Infusión de Cerebro y Corazón.

Infusión de cerebro de ternera	200.00	g
Infusión de corazón de res	250.00	g
Mezcla de peptonas	10.00	g
Fosfato dipotásico	2.50	g
Cloruro de sodio	5.00	g
Dextrosa	2.00	g
Agar	15.00	g
Agua destilada	1000.00	m1

pH final 7.4 + 0.2

Esterilizar a 15 lbs de presión, durante 15 min.

e. Agar Leche.

Leche descremada en polvo (Nesbrun)	10.00	g
Agar granulado	2.00	g
Agar destilado	1000.00	ml.

pH final 7.0 +

Esterilizar a 15 lbs de presión, durante 15 min.

El agar granulado (enfriar a 45 °C), se mezcla con la leche descremada.

f. Agar Nutritivo.

Peptona de gelatina		5.00	g
Extracto de carne de res		3.00	g
Agar		15.00	g
Agua destilada		1000.00	ml

pH final 6.8 ± 0.2

Esterilizar a 15 lbs de presión, durante 15 min.

g. Agar de Soya Tripticaseina.

Peptona de caseína	15.00 g
Peptona de soya	5.00 g
Cloruro de sodio	5.00 g
Agar	15.00 g
Agua destilada	1000.00 ml

pH final 7.3 + 0.1

Esterilizar a 15 lbs de presión, durante 15 min.

h. Base Agar Sangre

Infusión de músculo cardíaco	375.	00 g
Peptona de carne	10.	00 g
Cloruro de sodio	5.	00 g
Ager		00 g
Agua destilada	1000.	00 ml

pH final 7.3 + 0.2

Esterilizar a 15 lbs de presión, durante 15 min.

Agregar al medio estéril (45°C), 50 ml de sangre de conejo, estéril y desfibrinada por litro de medio.

i. Base de Caldo Rojo de Fenol.

Peptona de caseina	21. 21.	10.00 g
Cloruro de sodio		5 . 00 g"
Rojo Fenol .		0.018 g
Agua destilada		1000.00 ml

pH final 7.4 ± 0.2

Agregar a ésta, 10 g de glucosa, lactoda, sacarosa, maltosa, manitol o cualquier otro carbohidrato de prueba. Esterilizar a 10 lbs de presión, durante 10 min.

j. Caldo Nutritivo

Peptona de gelatina	Angelow Control of the Control	5.00 g
Extracto de carne de res		3.00 g
Agua destilada		1000.00 ml

pH final 6.9 + 0.1

Esterilizar a 15 lbs de presión, durante 15 min.

k. Caldo Nutritivo al 10% NaCl.

Caldo Nutritivo		0.8 0 g
NaCl (Q.P)		10.00 g
Agua destilada	•	100.00 ml

ñ. Gelatina al 7%

Liquido Tioglicolato	1.32 g
Gelatina para microbiología	3.15 g
Agua destilada	1000.00 ml
Esterilizar a 15 lbs de presión, durante 15 mi	
•	
. Leche descremada en polvo. Composición media.	
Grasa de leche	1.00 g

36.00 g

52.00 g

8.00 g

rpH final 7.0 ±

p. Medio B King

Proteinas

Şales minerales

Lactosa

Proteasa paptona		1.00 g
Glicerina		0.50 g
Sulfato magnésico		0.75 g
Fosfato monobásico potásico		0.075 g
Agar Nutritivo		0. 920 g
Acua destilada	and the second of the second o	40.00 ml

	이렇게 되었다. 한 화병을 하다	Harris I	1000 444 6	and the second		
d.	Feno1					
	Fenol				5.00	g
	Agua destilada			\$ 1 m 1 %	95.00	ml
	· PARTINETO IN CONTROL INCOLUCIO IN CONTROL IN CONTROL IN CONTROL INCOLUCIO IN CONTROL I					
ੑਫ਼.	Hidróxido de potasio. (React	ivo para V	oges-Proska	iuer)		
	кон	•			40.00	g
	Creatinina				0.30	g
	Agua destilada				100.00	ml.
f.	Reactivo de Kovac. (Prueba d	e Indol)				
	Alcohol isoanilico			· 4•, 22, ,	150.00	ml
	p-dimetilamino benzaldehido				10.00	g
	HCL concentrado				50.00	ml
1			The state of the s	Market and the second		

g. Peráxido de Hidrógeno	50.00 m	11
ete traj alam da escribira de la composición de la composición de la composición de la composición de la compo Escribiration de la composición de la		

n. Rojo de Metilo	
Rojo de Metilo	1.00 g
Alcohol 96%	300.00 ml
Agua destilada	500. <u>0</u> 0 wJ

q. Medio líquido tinglicalato.

Agar

Tripticasa peptona	15.00 g
Cistina	0.50 g
Dextrosa	5.00 g
Extracto de carne	2.50 g
Cloruro de Sodio	0.50 g
Tioglicolato de sodio	0.001 g
Agar	0.75 g
Agua destilada ·	1000.00 ml

pH final 7.1+ 0.1

Esterilizar a 15 lbs de presión, durante 15 min.

r. Medio SIM (Para la producci—on de H₂S, formación de Indol y Movilidad
Peptona de caseína 20.00 g
Peptona de carne 6.10 g
Sulfato de hierro y amonio 0.20 g
Tiosulfato de sodio 0.20 g

Aqua destilada 1000.00 ml

3.50 g

pH final 7.3 ± 0.2

ANEXO III

2. Colorantes. (Bailey, 1974)

TINCION GRAM	
a. Cristal Violeta	
Cristal Violeta (90% de contenido seco)	2.00 g
Alcohol etilico al 95%	20.00 ml
Oxalato de amonio monohidratado	0.80 g
b. Solución lugol	
Cristales de yodo	1.00 g
Yoduro de potasio	2.00 g
Agua destilada	300.00 ml
c.Alcahol—Cetona (Solución decolarante)	
Alcohol etilico al 95%	10.00 ml
Acetona	10.00 ml
d. Colorante Safranina	
Safranina	2.50 g
Alcahol etilica	100.00 ml
Agua destileda	1000.00 ml

3. SOLLCIONES

Reactivos para la prueba de CEO₅ y CD. (APHA, AWWA, WPCF. Standar methods for the examination of water and wastewater; 1981)

a. Acido Sulfúrico concentrado 36 N =

b.	Alcali-ioduro		
	Hidróxido de sodio (NaDH)		500.00 g
	Ioduro de sodio (NaI)		135.00 g
	Nitruro de Nitrógeno (N ₂ N	(3)	1 0.00 g
٠.	Agua destilada		1000.00 ml
c.	Buffer de fosfatos (Amorti	guadora para 080 ₅)	
	KH_P04		8,50 g
	KH ₂ PO ₄		21.75 g
	Na ₂ HPO ₄ (7H ₂ O)		33.40 g
	NH _A C1		1.70 g
	4 Agua destilada		500.00 ml
	Agua destituda		
d	. Cloruro de Calcio		
	CaCl		27.50 g
	Agua destilada		1000.00 ml
ē	. Cloruro Férrico	na di Salah di Kabupatèn Kabupatèn Kabupatèn Kabupatèn Kabupatèn Kabupatèn Kabupatèn Kabupatèn Kabupatèn Kabup Kabupatèn Kabupatèn	
•	FeCl ₃ . 6H ₂ O		0.25 g
	Agua destilada		1000.00 ml

f.	Hidróxido de sodio (para la de	eterminación de CO ₂).	
	Normalidad = 0.027		
	NaOH	1 m - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1	0.00 g
	Agua destilada	1 0 0	0.00 ml
.g.	Detreminación de Nitratos (NO,		
	Madre de nitratos		
	KNO ₃		4.80 g
	Agua destilada	10c	0.00 ml
	Patrón de Nitratos		
	Madre de Nitratos		0.00 ml
	Agua destilada	100	0.00 ml
	Arseniato de sodio		
	NaAsO ₂		5.00 g
	Agua destilada	100	0.00 ml
	Brucina-ác. sulfanílico		
	Sulfato de Brucina		1.00 g
	Ac. Sulfanílico		0.10 g
	Solución de ác. sulfúrico		
	H ₂ SO ₄ concentrado	50i	0.00 ml

Agua destilada

Clos	orun	de	sadio

	NaCl 1	300.00 ml
	Agua destilada	1000.00 ml
h.	Determinación de Nitritos (NO ₂)	
	Reactivo de sulfanilamida	
	Sulfanilamida	5.00 g
	HCL (1997)	50.00 ml
	Agua destilada	300.00 ml
	Diluir con agua destilada	500.00 ml
	Clorhidrato de N-(1-naftil)-etilendiamina	
	Clorhidrato	500.00 mg
	Agua destilada	500.00 ml
	HC1	1+3
	Solución madre de nitritos	
	NeNO ₂	1.232 g
	Agua destilada	1000.00 ml
	Patrón de KMnO ₄ 0.05 N	
	KMnO ₄	1.60 g
	Agua destilada	1000.00 ml

i. Sulfato Manganosso. (para determinar OD) MnSO ₄ 4H ₂ O 480.00 g Agua destilada 10001.00 ml j. Tiosulfato de Sodio O.025 N. (para determinar OC) Na ₂ S ₂ O ₃ . SH ₂ O 6.205 g Agua destilada 1000.00 ml Reactivos pera las PRUEBAS BIOQUIMICAS. (Bailey, 1974) a. Acido Sulfanílico (reactivo I para reducción de NO ₃) Acido Sulganílico 0.50 g Acido acético al 30% 50.00 ml b. Alfa raftil amina (reactivo II para la reducción de NO ₃) Naftil—amina 0.50 g Acido acético 150.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 150.00 g Alcohol etílico absoluto 100.00 ml			
Agua destilada 100(1.(10 ml j. Tiosulfato de Sodio 0.025 N. (para determinar nD) Na ₂ S ₂ O ₃ . SH ₂ D 6.205 g Agua destilada 10000.00 ml Reactivos para las PRUEBAS BIOQUIMICAS. (Bailey, 1974) a. Acido Sulfanílico (reactivo I para reducción de NO ₃) Acido Sulganílico 0.50 g Acido acético al 30% 50.00 ml b. Alfa naftil amina (reactivo II para la reducción de NO ₃) Naftil—amina 0.50 g Acido acético 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer)	i.	Sulfato Manganosso. (para determinar OD)	
j. Tiosulfato de Sodio O.O25 N. (para determinar OC) Na ₂ S ₂ O ₃ . SH ₂ O 6.205 g Agua destilada 1000.00 ml Reactivos para las PRUEBAS BIOQUIMICAS. (Bailey, 1974) a. Acido Sulfanílico (reactivo I para reducción de NO ₃) Acido Sulganílico 0.50 g Acido acático al 30% 50.00 ml b. Alfa caftil amina (reactivo II para la reducción de NO ₃). Naftil—amina 0.50 g Acido acático 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 5.00 g		MnSO ₂ 4H ₂ 0	480.00 g
Na_2S_2O_3. SH_2O 6.205 g Agua destilada 1000.00 ml Reactivos pera las PRUEBAS BIOQUIMICAS. (Bailey, 1974) a. Acido Sulfanílico (reactivo I para reducción de NO_3) Acido Sulganílico 0.50 g Acido acático al 30% 50.00 ml b. Alfa naftil amina (reactivo II para la reducción de NO_3). Naftil—amina 0.50 g Acido acático 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 5.00 g		Agua destilada	100(1.(10 ml
Na_2S_2O_3. SH_2O 6.205 g Agua destilada 1000.00 ml Reactivos pera las PRUEBAS BIOQUIMICAS. (Bailey, 1974) a. Acido Sulfanílico (reactivo I para reducción de NO_3) Acido Sulganílico 0.50 g Acido acático al 30% 50.00 ml b. Alfa naftil amina (reactivo II para la reducción de NO_3). Naftil—amina 0.50 g Acido acático 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 5.00 g			
Na_2S_2O_3. SH_2O 6.205 g Agua destilada 1000.00 ml Reactivos pera las PRUEBAS BIOQUIMICAS. (Bailey, 1974) a. Acido Sulfanílico (reactivo I para reducción de NO_3) Acido Sulganílico 0.50 g Acido acático al 30% 50.00 ml b. Alfa naftil amina (reactivo II para la reducción de NO_3). Naftil—amina 0.50 g Acido acático 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 5.00 g	1.	Tipsulfato de Sodio 0.025 N. (para determinar 00)	
Agua destilada 1000.00 ml Reactivos para las PRUEBAS BIOQUIMICAS. (Bailey, 1974) a. Acido Sulfanílico (reactivo I para reducción de NO3) Acido Sulganílico 0.50 g Acido acético al 30% 50.00 ml b. Alfa raftil amina (reactivo II para la reducción de NO3). Naftil—amina 0.50 g Acido acético 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 50.00 g		, tool and an end of a contract to	
Reactivos para las PRUEBAS BIOQUIMICAS. (Bailey, 1974) a. Acido Sulfanílico (reactivo I para reducción de NO3) Acido Sulganílico 0.50 g Acido acético al 30% 50.00 ml b. Alfa raftil amina (reactivo II para la reducción de NO3). Naftil—amina 0.50 g Acido acético 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 50.00 g		Na ₂ 8 ₂ 0 ₃ . 5H ₂ 0	6.205 g
a. Acido Sulfanílico (reactivo I para reducción de NO3) Acido Sulganílico 0.50 g Acido acético al 30% 50.00 ml b. Alfa raftil amina (reactivo II para la reducción de NO3). Naftil—amina 0.50 g Acido acético 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 50.00 g		Agua destilada	1000.00 ml
a. Acido Sulfanílico (reactivo I para reducción de NO3) Acido Sulganílico 0.50 g Acido acético al 30% 50.00 ml b. Alfa raftil amina (reactivo II para la reducción de NO3). Naftil—amina 0.50 g Acido acético 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 50.00 g			
a. Acido Sulfanílico (reactivo I para reducción de NO3) Acido Sulganílico 0.50 g Acido acético al 30% 50.00 ml b. Alfa raftil amina (reactivo II para la reducción de NO3). Naftil—amina 0.50 g Acido acético 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 50.00 g			
Acido Sulganílico 0.50 g Acido acético al 30% 50.00 ml b. Alfa raftil amina (reactivo II para la reducción de NO3). Naftil—amina 0.50 g Acido acético 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 5.00 g		Reactivos para las PRUEBAS BIOQUIMICAS. (Bailey, 1974)	
Acido acético al 30% 50.00 ml b. Alfa raftil amina (reactivo II para la reducción de NO3). Naftil—amina 0.50 g Acido acético 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 50.00 g		a. Acido Sulfanílico (reactivo I para reducción de NO_3^-)	
b. Alfa raftil amina (reactivo II para la reducción de NO $_3$). Naftil—amina 0.50 g Acido acético 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 5.00 g		Acido Sulganilico	0.50 g
Naftil—amina 0.50 g Acido acético 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 5.00 g		Acido acético al 30%	50.00 ml
Naftil—amina 0.50 g Acido acético 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 5.00 g			
Acido acético 150.00 ml Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 5.00 g		b. Alfa raftil amina (reactivo II para la reducción de NO) ₃).
Agua destilada 50.00 ml c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 5.00 g		Naftil-amina	0.50 g
c. Alfa naftol (Pruebas de Voges—Prokauer) Alfa naftol 5.00 g		Acido acético	150-00 ml
Alfa naftol 5.00 g		Agua destilada	50.00 ml
Alfa naftol 5.00 g			
Alfa naftol 5.00 g		c. Alfa naftol (Pruebas de Voges-Prokauer)	
Alcohol etilico absoluto 100.00 ml			5.00 g
		Alcohol etilico absoluto	100.00 ml

DEFERENCIAS BIBLIOGRAFICAS:

- APHA, AWWA, WPCF. 1981 . Standard Methods for the examination of water wastewater. 15 Th Ed., : U.S. Opp 1 y ss.
- Bailey, W.R., y Scott, E.G. 1974. <u>Diagnostic Mitrophilogy</u>. A test book for the isolation and identification of matho genic microorganisms. 4Th. Ed., the C.V. Mosby Company: U.S.A. pp. 83-83, 87 y ss.
- Brock, T.D. 1978. <u>Biología de los microorganismos</u>. 2a. Ed., Omega.: Barcelona. pp. 624-630.
- Buchanan, R, (Editor). 1974 Bergey 's Manual of determinative bacteriology. 8Th. Ed., The William et Wilkins.: Balti more. pp. 357 364.
- Burrows, W. 1970. <u>Tratado de microbiología</u>. 20a Ed., Interamer<u>i</u> cana .: México. pp. 508 - 513.
- Carpenter, L.P. 1979. Microbiología. 4a Ed., Interamericana. : México. pp. 1 y ss.
- Davis, E.D., Dubelcco, R., Eisen, H.N., Ginsberg, H.S., y Wood,
 W.B. 1978. <u>Tratado de microbiología</u>. 2a Ed., Salvat S.A.:
 Barcelona. pp. 52 y ss.

- Guinea, J. 1978. <u>Análisis microbiológicos de aguas</u>. Aspectos aplicados. 1a Ed., Omega. : Barcelona. pp. 52-60
- Hillebor, H.E. 1976. Manual de tratamientos de aguas negras.- 5a Ed., Limusa.: México. pp. 99-100
- Kushner, D.J. 1968. Halophilic Bacteria. Adv. in appl. Micro -- biol. 10: 73-96
- Lynch M.J. 1972. Métodos de laboratorio. 2a Ed., Interamericana.:

 México. pp. 911-917.
- Mac Faddin, J.F. 1980. <u>Biochemical test for identification of</u> medical bacteria. 2nd Ed., William at Wilkins Company. Baltimore.: London. pp. 52 y ss.
- Manual de procedimientos de laboratorio y de productos. <u>BBl</u>.
 1974. Sa Ed., Becton Dickinson de México, S.A. de C.V.:

 México.
- Mc Meekin, T.A., y Shewan, J.M. 1978. Taxonomicstratigies for
 <u>Flavobacterium</u> and related genera. <u>Journal of appl.</u>
 <u>Bacteriol.</u> 45 (3): 321-332.

- Demeter, K.J. 1969. <u>Lactobacteriologia</u>. 1a Ed., Acribia. : - Zaragoza. pp. 128-138.
- Droop, MA. y Ferguson Wood, E.J. 1978. Advances in microbiolo gy of the sea. 1a Ed., Academic Press.: London y New York.
- Fair, G.M., Geyer, J.CH., y Okun, D.A. 1979. <u>Purificación de</u> <u>aguas y tratamientos y remoción de aguas residuales</u>. 3a Ed., Limusa.: México. pp. 53-56, 449-451 y 604-609.
- Geldreich, E.E. 1973. Microbiology of water. J. of Wat. Pollut.

 Cont. Fed. 15 (6): 1252-1254
- Geldreich, E.E. 1975. Handbook for evaluating water bacteriological laboratories. 2nd Ed., Municipal Environmental
 Research Laboratory Office of Research and Development.:

 Cincinnati. pp. 135-138.
- Gloyna, E.F. 1973. <u>Waste stabilization ponds</u>. 1st. Ed., World Health Organization Geneva.: Swtzerland. pp. 1 y ss.

- Norris, J.R. y Ribbons, D.W. 1974. Methods in microbiology.
 2nd Ed., Academic Press London and New York.: Great
 Bretain. pp. 3-9, 40-41, 104-105, 204-215 y 331-349.
- Pelczar, M.J., Reid, P.D.y Chan, E.C.S. 1981. Microbiología. 4a
 Ed., Mac Graw Hill.: España. pp. 7 y ss.
- Rodina, A.G. 1972. <u>Methods aquatic microbiology</u>. Unuversity Park Press.: Baltimore. pp. 54-82 y ss.
- = Rhernheimer, G. 1980. Aquatic Microbiology. 2nd Ed., John Wiley

 6 Sons.: New York. pp. 26 y ss.
- Salle, A.J. 1965. <u>Bacteriología</u>. 2a Ed., Gustavo Gili, S.A.:

 Barcelona. pp. 378 y ss.
- Shawan, J.M., Hobbs, G., y Hodakiss, W. 1960. A determinative shema for the identification of certain genera of Gram negative bacteria, with special reference to the Pseu – domonadace. <u>Journal appl. Bacteriol.</u> 23 (3): 137-149.

- Skinner, F.A. y Shewan, J.M. 1977. Aquatic microbiology. 1st Ed., Academic Press.: London. pp. 135-173.
- Teltsh, Kedmi, S., Bonnet, L., Barenzo tain-Potem, Y., y Katzenelson, E. 1980. Isolation and identification of pathogenic microoganisms at waste water irrigated fields: Ratios in air and waste water. Appl. and. Environ.

 Microbiol. 39 (6): 1183-1189.