Universidad Nacional de Ingeniería

PROGRAMA ACADEMICO DE INGENIERIA SANITARIA

Tratamiento de Desagues Industriales en Curtiembres

CURTIEMBRE CASSINELLI S. A.

TESIS DE BACHILLER Y GRADO PARA OPTAR EL TITULO

DE INGENIERO SANITARIO

JUAN IRIKURA KAWAI

PROMOCION 1971 - 1

LIMA = PERU

1974



AL ING°ENRIQUE JIMENO BLASCO MI MAS SINCERO AGRADECIMIENTO POR HABER CONTRIBUIDO EN HACER REALIDAD EL PRESENTE TRABAJO.

INDICE

PARTE I

TESIS DE BACHILLER

١.	. Introducción	Pág.1
П.	Aspectos Generales	" 4
	- Polución de corrientes de agua por	
	desagues industriales.	" 9
	- Prueba y análisis de derechos industriales	" 15
	- Aspectos legales en el païs	" 23
	- Leyes, decretos, reglamentos relativos a	
	desagues industriales en otros paises	" 54
III.	La Industria de la Cutiembre	" 67
	- El curtido	" 67
	- Constitución de la piel	" 68
	- Descripción del proceso industrial de	
	fabricación	" 69
	- Curtición de las pieles	" <i>7</i> 9
IV.	Desechos de Curtiembres	" 85
	- Caracteristicas Generales	" 85
	- " físico-químicos y bacte-	
	reológicos de deschos de curtiembres en otros païses.	" 87
	- Curtiembres Nacionales - Descripción	" 94
	- Métodos de análisis físico-químicos efectuados.	" 129
	- Efectos de los desechos de curtiembre en los cuerpos	
	receptores.	" 155
	- Efectos de los desechos de curtiembre en las redes	
	colectoras.	" 157

T E S I S DE B A C H I L L E R ************

[. - INTRODUCCION

Esta tesis y proyecto de grado, tiene el propósito de contribuir en parte, a solucionar la problemática que encierra la difícil tarea de mantener y mejorar sensiblemente el ambiente que nos rodea, tan golpeado en la actualidad debido al vertiginoso avance de la ciencia y la tecnología contemporánea.

Se han iniciado acciones tendientes a controlar una serie de aspectos intimamente ligados al
saneamiento del medio, tan complejo como en el que vive el hombre. Estas acciones avanzan en forma acelerada en todo el mundo.

La salud es una gran preocupación del hombre, y ya no basta garantizarle la vida, sinó que además es necesario ir más allá, tratando de garantizar
le un adecuado bienestar físico y mental, al mínimo que
es dable otorgarle para que soporte y tolere, como ente
biológico sensible, lo agitado de una actividad que locansa y agota.

El uso del agua en el abastecimiento municipal, comercial e industrial, deriva un problema, cual es el de la presencia lógica de las aguas residuales do mésticas e industriales, cuyo tratamiento y disposición adecuada son imperativos principales para la preservación de las masas hídricas que sirven de receptores fi
nales al ciclo de stilización de esos cuerpos de agua,
y completar así la conservación de las mismas, que tan
to exigen y defienden los naturalistas de hoy.

Con las acciones de control es posibleademás, evitar la contaminación de las aguas recepto ras, evitando a su vez la aparición de brotes epidémicos a consecuencia de organismos patógenos entéricos;
estableciendo las zonas contaminadas de regiones donde
algunas de estas enfermedades aparecen como endémicas;
y preservando la vida natural en general.

En la presente tesis y proyecto de grado, se cubre en detalle el tratamiento de los desechos en curtiembres, indicando no solo los aspectos naciona les que nos ateñen, sinó también aspectos de otros paí ses como vía de comparación y de aplicación, Se incluyen los aspectos legales, asi como también los procesos, pruebas y análisis físico-químicos en curtiembres, del área de la gran Lima.

Espero que con esta tesis y proyecto de grado se logre mejorar y eliminar en parte las actua -

les condiciones de degradación que vienen sufriendo continuamente y con gran intensidad nuestros ríos, lagos y playas litorales, evitando así riesgos sanita rios del medio ambiente.

II.- ASPECTOS - GENERALES

ultimamente, especialmente durante lasúltimas décadas de este siglo, con el avance vertigino so de la ciencia y la tecnología, además del aumento po blacional, ha hecho que se tenga un gran interés y preocupación en la contaminación ambiental, especial mente la del agua. Se tiene una mayor atención y dedicación en la disposición de los usos domésticos, comer ciales e industriales de las aguas del abastecimiento, analizando e investigando y tratando de resolver esteproblema.

Los ríos, corrientes subterráneas, la -gos, el mar y todas las masas receptoras habidas, especialmente en las zonas más densamente pobladas y desarrolladas del país, en muchas ocasiones no han sido capaces por sí mismas, de absorver y neutralizar las cargas polucionales, que tales residuos imponen. Ello, por que contienen generalmente cantidades apreciables de compuestos extraños que son ofensivos a la fauna acuática, a la apariencia física, y algo de aún mayor significación, a las condiciones sanitarias de tales receptores.

Los cursos de agua, al ir perdiendo sus cualidades, son incapaces de sustentar una vida acuática adecuada, debido a que su DBO (demanda bioquímica de oxígeno) y su DQO (demanda química de oxígeno) no han podido ser neutralizados por la dilusión, ni por la auto-depuración natural; es por esto que en muchoscasos, es imposible el aprovechamiento de estas aguas, ya sean para abastecimiento, como vías de transporte, o como fuentes de energía, por carecer de las mínimascondiciones para estos fines.

Por todas estas razones, es necesario e imprescindible que estas aguas residuales, sean sometidas a un proceso adecuado de tratamiento capaz de eliminar esas condiciones físicas, químicas y micro-biológicas que puedan provocar estos problemas llamados polución y contaminación de las aguas receptoras.

Para cada caso, el grado de tratamiento de estas aguas, debe ser tal que respondan a las condiciones que acusen las fuentes receptoras a las cualesvan a ser vertidas, a tal punto que se preserve la calidad físico químicos y bacteriológicos de estas masas hídricas receptoras.

Para determinar el grado de tratamiento

de las aguas residuales, es necesario la determinación de la composición de los líquidos cloacales, para conocer acerca de su mayor o menor agresividad en contra de las masas de agua de recibimiento, de la superficie de la tierra, del subsuelo, o de otras formaciones geo lógicas más profundas. Así también, el análisis de las aguas residuales, sus gastos y variaciones esperadas de descarga y receptor, deben ser conocidos para estimar la magnitud del Problema. Tales informaciones permitiran aplicar soluciones capaces de mantener determi nadas condiciones sanitarias, para que se evite poneren peligro la salud de aquellas comunidades que por su situación puedan quedar afectadas; ó el crear situa ciones indeseables, contrarias a las naturalmente exis tentes en esas áreas, debido a una disposición incon trolada de las aguas usadas o de desperdicios.

A su vez, es necesario que se conozcanlas características particulares de las masas receptoras, con mayor énfasis en lo referente a su grado ac tual de polución y contaminación. Esto es, al mayor o
menor contenido de sustancias extrañas, actualmente
presentes en el receptor que puedan significar una demanda apreciable química y bioquímica de oxígeno o la
presencia de organísmos patógenos; el contenido actual

de oxígeno disuelto, la temperatura media del agua, y - sus variaciones esperadas.

Por otra parte, los gastos medios, susvariaciones, y del denominado grado crítico y además,sus características hidráulicas por cuanto puedan in fluenciar su poder de auto-depuración.

El análisis integral de esos dos elemen tos: descarga y receptor, indicarán en forma nacional-el tratamiento a que han de someterse las aguas residuales para que su disposición no constituya los problemas antes mencionados.

Una planta de tratamiento de agua, debeser diseñada, construida y operada convenientemente, de tal manera que sea capaz de convertir el líquido cloa cal proveniente de las aguas de abastecimiento, en unade calidad aceptable y disponer adecuadamente de los sólidos ofensivos que son reparados durante el proceso. Teniéndose en cuenta todas las características mencionadas en renglones anteriores, es posible satisfacer todas estas condiciones.

Para todo ésto, existen una serie de normas y reglas, pero todos dirigidos a garantizar la preservación de las aguas receptoras, a tal punto, de quesu posterior uso no quede restringido y mucho menos des cartadas como consecuencia de una disposición incontrolada o contaminación en mayor grado que la que pudieraser absorvida por auto-depuración natural.

La utilización de cualquier tipo de masa receptora, dependerá de su uso relativo anterior y futu ro esperado, en futuros programas que contemple su in corporación como fuentes lógicas de recursos naturales. Estos programas deben preveer la calidad mínima de esas masas hídricas, según sean destinadas al abastecimiento municipal de agua, la explotación pesquera, fines recrea cionales públicos, irrigación, navegación ó fuentes deenergia.

Para cada situación, el tratamiento di fiere, si se tiene en cuenta las características físi cas; químicas y microbiológicas que deben exigirse a los receptores, en comparación con los despojos líqui dos que se descargan.

La estabilización de los despojos, en grados diferentes, es función del poder receptivo de las aguas, y es necesaria para:

Garantizar su preservación y hacer posible su explotación como recursos de agua.

Evitar problemas de higiéne, tales como brotes epidémicos.

Mantener en apariencia la estética.

- Conservar su valor económico. La contaminación desmejora la propiedad.

I.- POLUCION DE CORRIENTES DE AGUA POR DESAGUE INDUS-TRIALES.

I.I. Naturaleza de los desechos Industriales.-Los desechos industriales se originan de enfriamientos, lavados, descargas, extracciones, impregnaciones, tratamientos químicos y operaciones similares.

Son tan variadas en cantidad y naturaleza, como son los procesos utilizados parala fabricación. Varían desde la descarga degrandes volúmenes de agua de enfriamientos que sufre apenas contaminación técnica, hasta las descargas relativamente pequeñas conla concentración elevada de sustancias orgánicas e inorgánicas. Las aguas de avenamiento son de origen diferente a las de las mi -

nas, puede continuar siendo un problema para los cursos de agua, aún después de largo tiempo de suparalización.

Se sabe que los desechos de ciertas fá bricas, causan dificultades a las estaciones de - tratamiento de alcantarillas. Metales tóxicos y - productos químicos, pueden destruir la actividad-biológica en las estaciones de tratamiento de alcantarillas y en los cursos del agua, dificultando o imposibilitando su aprovechamiento aguas abajo.

En la fabricación de productos quími cos orgánicos, los desechos podrán transmitir a las aguas, sabores y olores de difícil remoción en las estaciones de tratamientos de aguas. Aci dos fuertes álcalis podrán tomar las aguas receptoras corrosivas y de purificaciones onerosas.

Los sólidos en suspensión sedimentados en las aguas
receptoras, pueden restringir la vida acuática. Concentraciones excesivas de materia orgánica podrán sobrecargar las estaciones municipales de
tratamiento de alcantarillas y agotar rápidamente
la capacidad natural de purificación de los cur sos de agua, Aceite, colorantes y sólidos flotan-

tes, podrán modificar la configuración de las márge nes de los ríos, influyendo en los linderos de propiedades ribereñas.

Los análisis que identifican la concentración y las características de las alcantarillasdomésticas, no pueden ser aplicadas a los desechosindustriales, ha no ser que se hagan con el conocimiento de sus limitaciones e interferencias y que sean suplementados por otros que determinen más específicamente las propiedades de los desechos.Por ejemplo, los desechos tóxicos, pueden tener alta de manda química de oxígeno (D.Q.O.) pero tienen bajademanda bioquímica de oxígeno (DBO), aun presente gran cantidad de materia orgánica. La reducción los componentes tóxicos (por medio de la dilución) debajo de determinados límites, permitirá la activi dad biológica. La demanda bioquímica de oxígeno, aumentará con la mayor dilución de los desechos, pero con todo eso, la demanda de oxígeno disminuirá.Tome mos otro ejemplo: Los exámenes químicos comunmenteefectuados en los análisis sanitarios del agua, nodeterminan la presencia de metales tóxicos o de com plejos tóxicos, orgánicos o inorgánicos. A veces

son necesarios ensayos biológicos, utilizando peces en tanques o acuarios con varias diluciones de desechos permitiendo así valorar su toxicidad. Los productos químicos tóxicos, son muchas veces específicos en su acción fisiológica, lo que dá a esos ensayos un valor muy limitado. La ecología de unaagua receptora, es afectada por la destrucción de caulquier grupo de organísmos, a través de los cuales la cadena que alimenta la auto-purificación, es mantenida. El efecto combinado de varios productos químicos tóxicos, puede ser más acentuada que cuan do esos productos actuan separadamente.

La cantidad y la concentración de los - desechos de una determinada industria, varian dentro de amplios límites, dependiendo de los proce - sos de fabricación empleados, y de los métodos de control de los desechos.

La población equivalente a la carga del DBO de un desecho industrial, es el cociente de su carga del DBO por la contribución normal, per capita en las alcantarillas domésticas ó combinados.
La DBO media para la alcantarilla sanitaria, es de 54 grms., per capita por día y para la alcantari-

lla combinada es de 75 gr., per capita, por día.

- l.2. Los efectos deletéreos principales, producidos por los contaminantes. Son los siguientes:
 - a) <u>DEMANDA DE OXIGENO.-</u> Reducen y elimina el oxigeno en los cursos de agua, dañando todas las formas de vida acuática.
 - b) TOXICIDAD. Es producida por contaminantes, co mo el arsénico, cianuros, sustancias radioactivas, etc., tóxicos a la flora, la fauna y al hombre.
 - c) <u>SABOR Y OLOR.-Son</u> producidos por contaminan tes, como el fenol, mercaptanos, sustancias ta nantes, etc. de difícil remoción.
 - d) <u>CØLOR Y TURBIDEZ.-</u> Perjudican la estética delos cursos de agua e impiden el proceso de la fotosíntesis del oxigeno.
 - e) <u>CORROSION Y ENTUPIMIENTO.-En</u> medios de conduc ción y tratamiento de las aguas residuales.
 - f) INCENDIOS Y PELIGROS DE EXPLOSION. Son causados por el lanzamiento indiscriminado o tam -

bién por accidente, de sustancias combustibles en las redes recolectoras de alcantarillas y cursos de agua.

g) AUMENTO DE TEMPERATURA. - O sea la contaminación térmica. La elevación de la temperatura de los cursos de agua, afectará también al contenidode oxígeno en el agua, en forma indirecta, pues a mayor temperatura del agua, menor contenidode oxígeno tendrá, y reciprocamente, es decirque cuanto más baja sea la temperatura del agua, más rica en oxígeno será.

En situación crítica con el interés de preservar la calidad de los cursos de aguas recepto - ras, la carga de los desechos industriales pueden ser reducidas en plantas de tratamiento.

La reducción de estas cargas, pueden realizarse mediante un estudio de los procesos de fabricación con el fín de alterar a ésta, para reducirel volúmen y concentración de sus residuos. Además, también se podría lograr métodos de recuperación de los sub-productos de los residuos o por tratamiento de sus residuos para posterior aprovechamiento, comopor ejemplo:

Cobre y ácido sulfúrico y sulfato de hierro, de las fábricas de licores,

- Alcalis de las mercerizaciones.
- Residuos de destilerías.
- Fibra de los desechos de las fábricas de papeles.
- Aceites usados para enfriamiento de tornos.

 Residuos de las industrias azucareras, etc.

2. - PRUEBA Y ANALISIS DE DESECHOS INDUSTRIALES

el problema que representan los desechos indus triales, es el conocimiento completo del carácter de estos. La observación de un desecho particular no permitirá resolver satisfactoriamente el problema de uno similar. Naturalmente que mirando un desecho, uno puede o nó decir este color puede ser removido, o estar cargado de sólidos, y el carácter o dimensión general de ella. Pero otros factores de polución, tales como la acidés, alcalinidad, constituyentes químicos, materiales tóxi cos o elementos que puedan afectar al normal usode los cursos de agua, no pueden ser determinados m croscópicamente.

El primer paso entonces, al originarse un problema de desecho industrial es determinar el ca rácter y naturaleza de la misma. Esto implica el cono cimiento de los siguientes factores:

2.1. <u>El Volúmen.</u> Esto deberá ser medido en unidadesconvenientes, tales como lts/seg, ó lts/h (Si es
ta descarga es intermitente en determinados momen
tos ó continuos; éstos deberán ser determinados).

Si este desecho es descargada por hor nadas intermitentes, la cantidad desechada debe ser determinada.

2.2. El período de flujo.- En algunas industrias en las que las operaciones de hornadas son la regla, los tanques o cilíndros que contienen los resi duos de los procesos empleados, son variados en un corto tiempo. Un tanque puede contener sola mente pocos cientos de galones o puede contener cualquier cantidad de millares de galones. Debe ser determinado si un tanque es vaciado en las alcantarillas al mismo tiempo, o si varios tan ques conteniendo los mismos desechos o diferen tes desechos son vaciados en las alcantarillas al mismo tiempo. El total de volúmen de estos

desechos puede ser asegurado si es que se sabe el contenido cúbico de los tanques o cilindros.

2.3. El horario de operación en la industria.algunas industrias hay operaciones que crean desechos (que requieren tratamiento), durante determinado período de trabajo al día, y todoésto es desechado durante ese período. Si este es el caso, la cantidad total de cada desechoy su carácter debe ser exactamente medido, determinado y reducido al porcentaje de flujo. -En otros casos, los elementos con que cuentanlas industrias son vaciados durante el período normal de trabajo del día pero que después que el cambio normal del día ha terminado, el limpiador trabaja solo limpiando todos los tan ques hasta el cambio del día siguiente. Este proceso de limpieza es frecuentemente más apto para crear un problema de desecho industrial que los actuales desechos producidos por una planta en su período normal de producción. Esto es una costumbre frecuente en una fábrica de leche, que después, que la leche es procesada, se limpia y seca toda la tubería para la opera ción del día siguiente. A menudo en esta opera

ción se utilizan sustancias ó materiales de limpieza, las que producen un líquido desechable
que crea un problema mucho más serio en su efecto inhibitorio en el proceso bactereológico quelos que produce los actuales desechos lechosos por sí mismo.

Si este proceso de limpieza ocurre enuna planta en consideración, el volúmen y carácter de estos elementos de limpieza deben ser exac tamente determinados.

- 2.4. Aspectos Físico-Químicos y Bacteriológicos.
 - 2.4.1. COLOR.-Es importante indicar el color y densidad del color del desecho y si es po
 sible determinar la causa de este color.El color es usualmente uno de los complejos más comunes en contra de los desechos
 industriales. Mientras el color puede actualmente ser inofensivo, aquellos que loven en un curso de agua, frecuentemente se
 quejan de él como un elemento de contaminación muy serio. Es importante notar elcolor, porque si es correctamente evalua-

do, ésta puede ser disipada mezclándolo convenientemente con un desagüe limpio, o el cuerpo receptor de agua puede ser usada para deluír el color hasta un punto en que ésta no sea ofensiva a la vista. Esto frecuentemente puede ser efectuado a un costo pequeño, comparado con los costos de precipitación por productos químicos u otros medios.

2.4.2. Demanda Bioquímica de Oxígeno (DBO).-Estefactor es importante, pués es consideradacomo índice de intensidad de un desecho ysu poder ofensivo ó perjudicial a un cuerpo de agua que luego va ha ser aprovechada
como fuente de agua potable ó con fines de
navegación. La DBO de un desecho indica en
cierto grado el tipo y alcance de tratamien
to que puede ser empleado para reducir elpoder de absorción del oxígeno a un punto donde ésta no reduzca el oxígeno contenido en los cuerpos de agua hasta un punto
perjudicial.

Algunos desechos tiene un bajo conten<u>i</u>
do de sólidos pero una alta demanda de oxígeno;
otros tienen un alto contenido de sólidos y una
demanda de oxígeno relativamente baja. Para eltratamiento de esas dos clases de desechos pueden ser requeridos diferentes tipos de tratamien
to.

- 2.4.3. Sólidos suspendidos y sedimentables. Ambos son importantes puesto que actúan como una guia para el tipo de tratamiento que puede ser indicado, o como indicador para la posible incluciónde este desecho con los desagües municipales.
- 2.4.4. <u>Sólidos Totales.-Esto</u> incluye los sólidos en sus pención y los disueltos, y es una guía para de terminar el tipo de tratamiento a emplearse.
- 2.4.5. PH.- Es un indicador del estado ácido ó alcalino de un desecho; además nos indica si el desecho puede o nó ser incluído con desagües normales, o si se requiere o nó ser neutralizado.

 También puede indicarnos la posibilidad de combinar un desecho con otro a fín de obtener unaneutralización mutua ó lograr la precipitación.

- 2.4.6. Temperatura. Este es un factor muy importante, pués el conocimiento de éste nos indica si el desecho debe ser o nó enfriado antes de ser tratado. Desechos tales como los de las fábri cas de alcohol, son frecuentemente descargadasa temperatura de ebullición dificultando su manipulación, así como también inhibiendo los procesos bacteriales. Cuando la digestión es parte del proceso de tratamiento, los desechos cuya temperatura son superiores a los 130°F = 54.4°C, producen efectos deletéreos en las operacionesdel ciclo de la digestión y por lo tanto requie ren ser enfriadas antes de ingresar a dicho pro ceso. En el caso de que se tengan desechos cuya temperatura sean menores a los 50° F = 10° C esta inhibirá la vida bacterial en el digestor oca sionando una paralización parcial en su ciclo.
- 2.4.7. Elementos Químicos.-Para conocer aproximadamente el tipo de tratamiento a emplearse, es de
 importancia el conocimiento de los diversos
 elementos químicos con que cuenta el desecho a
 fin de poder usar el tratamiento apropiado;

CIANUROS, CLORUROS, SULFATOS Y FENOLES son altamente poluyentes.

2.4.8. Grasas.- El contenido de sustancias grasas esde gran importancia porque su presencia dificulta los procesos de tratamientos, y a menosque se elimine, frecuentemente causa distur
bios en las unidades, obstruye tuberias, boqui
llas y otros orificios pequeños.

Las grasas líquidas a altas temperaturas, pueden o nó mostrarse dañinas, pero al en friarse el líquido forman capas en la superficie de los tanques sedimentadores y digestores, formando un depósito en las tuberias pudiendo causar la paralización de la planta de trata miento haciéndola inefectiva.

- 2.4.9. Sílice.- El alto contenido de sílice, en un dese cho y si está en un estado de suspensión, puede ser causa de graves daños en tuberias y peque ños orificios debido a su acción abrasiva.
- 2.4. 10.Bacterias. Algunas clases de desagües que contienen desechos de lavados de origen animal

(piel, pelos, etc) pueden contener grandes cantidades de bacterias, las cuales pueden ser dañinas para la salud humana. Por ejem plo tenemos los desechos de las industrias de las curtiembres, las cuales contienen - frecuentemente BACILLUS ANTHRACIS que son-extremadamente dificultoso su eliminacióntotal, por cualquiera de los procesos usua les, incluso luego del proceso de diges tión las esporas del BACILO pueden estar presentes.

2.4. II. Materias Orgánicas. - Muchos desagües los - cuales contienen altos porcentajes de materias orgánicas pueden ser tratados usandolos procesos normales de tratamiento y lue go pueden ser incorporados a las redes y tratadas en plantas municipales.

3.- ASPECTOS LEGALES EN EL PAÍS

En el Perú, contamos con un reglamentode desagües industriales, aprobado por D.S.No.28 -60-ASPL. del 29 de Noviembre de 1960, redactado por una comisión integrada por el Ing. Alejandro - Vinces Araos, el Ing. Enrique Bielich U. y el Ing. E. Ramón Aspillaga Navarro.

Esta reglamentación, (como las existen tes en diferentes países y con límites muy variados - para cada una de ellas), se creó con el propósito deconseguir una calidad de desagüe industrial y domésti co, tal que puede ser admitido en un colector público, sin que ésta sea dañada o destruída anormalmente, por factores físicos, químicos y biológicos.

Las consideraciones que principalmente está basada ésta reglamentación, son:

a) Las que tienden a conservar o prolongar hasta donde sea económicamente factible, la frescura de los
líquidos. El reglamento limita la demanda bioquími
ca de oxígeno (DBO) admisible en los líquidos quepretenden ingresar a la red pública, limitando asíla cantidad total de oxígeno disuelto (OD) que requieren los líquidos para su estabilización, obligando así, a pre-tratar los desagües industriales,
para reducir dicha demanda, el límite e exigiendo
en compensación, una tarifa progresiva sobre la diferencia del DBO, promedio que existe entre la-

DBO real de los líquidos industriales y la señalada en el reglamento. Para una acotación justa, exis ten fórmulas que tratan de generalizar en forma ra cional este aspecto.

- b) Para lograr no alterar el flujo normal de los desa gues, reglamenta las normas limitativas, en lo que se refiere a sólidos rápidos y mediatamente sedimentables, grasas y aceites.
- c) Las que tiendan a preparar a los líquidos para que no constituyan problemas en manejo, o acorten losperíodos de retención en los tanques de sedimentación y en los digestores de las plantas de tratamiento, limitando la concentración máximas de sólidos suspendidos.
- d) Para impedir que los líquidos estén sobre-cargados de productos tóxicos que alteren las condiciones biológicas normales de los desagües, norman en loposible, la concentración de productos y elementos venenosos que puedan ingresar o nó al desagüe.
- e) Los que tiendan a controlar el volúmen de descarga, y muchos aspectos que se involucran dentro de la problemática de los desechos industriales.

En general, esta reglamentación está - guiada a defender las redes de colectores y nuestros-cuerpos receptores de agua, así como también a las plantas de tratamiento.

En la elaboración, se ha comparado las reglamentaciones de una serie de países y obtenido así, una que se ajuste a nuestra idiosincracia, a nuestra realidad peruana. Además, se han revisado nor mas de protección de las tuberías e instalaciones, y-los medios de control que existen, habiéndose observa do que la mayor parte de la corrosión, se presenta cuando las tuberías no funcionan adecuadamente conservadas, debido a depósitos de lodo absturaciones, cuando las capacidades de la red secundaria, han sido sobrecargadas y las emisiones gaseosas.

El reglamento de desagües industriales, fué elaborado en base a que para controlar los inte - resés públicos en materia de desagües, haga necesario establecer reglamentaciones que sean lo suficientemen te concretas, como para ser interpretadas fielmente, y que sea llevada adelante por una autoridad concapacidad técnica y amplio respaldo legal; que las indus trias que son en gran parte los causantes de los pro-

blemas que se han investigado, acepten su responsabilidad sobre la base de que es su derecho lan zar sus residuos industriales, pero con ciertas-limitaciones en cuanto a cantidad y calidad de esos residuos, y que es deber de todo aquel que-utiliza un servicio público en forma más ampliaque el promedio de los usuarios, pagar la parte-proporcional de ese exceso en forma justa y orde nado, con el fin de contribuír honestamente a mantener un servicio, que es esencial, no sólo para la salud pública en general, sinó también para la industria en particular.

Los artículos con que consta el reglamento de desagües industriales, son los que si guen:

3.1. <u>Definición de términos.</u> En toda Reglamentaciónque pretenda ser objetiva y práctica, es menes ter en primer lugar definirle lo más claramenteposible los términos, sobre todo técnicos que en ella se usan. Por lo tanto, en el presente Regla mento se entenderá por:

Art. 201. AUTORIDAD:

La Organización técnica del Estado a -

la que al promulgarse el presente Reglamen to, se le encomienda su aplicación.

Art. 202. ALCALINIDAD:

La alcalinidad quiere decir el contenido - de carbonato, bicarbonato, hidróxido y oca sionalmente boratos, silicatos y fosfatos, se expresa en p.p.m. en carbonato de cal - c.o.

Art. 203. ACIDEZ:

La acidez representa la cantidad de ácidos minerales y orgánicos y sales ácidas que se hidrolizan para producir hidrógeniones.

Art. 204. COMITE:

La Comisión permanente que conformadas por tres delegados representantes de los Minis terios de Fomento (Sub-Dirección de Obras-Sanitarias), Servicio de Agua Potable de -Lima (Sección Técnica de Alcantarillados), Salud Pública (División de Ingeniería Sanitaria) y dos representantes de la Sociedad Nacional de Industrias, se nominará con el

fin de resolver dentro de los límites y es píritu del presente Reglamento, los probl<u>e</u> mas que se planteen entre la Autoridad y - la Industria.

Art. 205. CARGA ORGANICA (C.O.):

Para los fines de este Reglamento, se en tenderá por tal, la cantidad de materia or
gánica que en promedio descarga una perso
na por día, expresado en mgr/l se aceptará
que es en nuestro medio 62,500.

Art. 206. COLECTOR DOMESTICO:

Significa la tubería ó alcantarilla cons - truída para evacuar los líquidos domésti - cos.

Art. 207. COLECTOR INDUSTRIAL:

Significa la tubería ó alcantarilla cons - truída para evacuar los residuos industria les.

Art. 208. DEMANDA BIOQUIMICA DE OXIGENO (D.B.O.):

La cantidad de oxígeno, expresado en par tes por millón por peso, utilizado en la oxidación bioquímica de la materia orgánica, en condiciones standar de laboratorio, durante 5 días, a 20°C. de acuerdo con los-procedimientos indicados en los Métodos Standard Norteamericanos.

Art. 209. INDUSTRIAL:

Por éste término se entenderá a cualquierfirma, empresa, agencia, compañía, etc., que está conectada a la red pública de desague.

Art. 210. MUESTRA COMPUESTA:

Se entenderá por tal, aquella que esté for mada por los diferentes tipos de residuos-que lanza la industria.

Art. 211. MUESTRA SIMPLE:

Aquella que se tome de una sola vez y porlo tanto, sólo representa las características en un momento dado.

Art. 212. POBLACION EQUIVALENTE (P.E.):

Se sará este término como parámetro de medida de la concentración de materia orgánica que contiene un volúmen determinado deresiduos industriales.

Art. 213. PH:

Se entenderá por tal, al logaritmo de base 10 de la recíproca de la concentración deiones de hidrógeno expresado en moles porlitros.

Art. 214. RESIDUO INDUSTRIAL:

Se entiende por tal, la descarga de cual - quier substancia sea gaseosa, líquida ó só lida que sea lanzada al desagüe público o- el que esté bajo la administración pública. Por la industria, el Comercio o en general cualquier establecimiento y que resulte co mo consecuencia de un proceso de desarrollo o manufactura de cualquier naturaleza.

Art. 215. RED PUBLICA:

Por este término se entenderá al conjuntode tuberías primarias y secunfarias, incl<u>u</u> yendo las plantas de bombeo, interceptores y emisores que tienen por finalidad, recoger, conducir y lanzar los líquidos o residuos industriales.

- 3.2. Límites normales de los Desagües Industriales.-Pa ra establecer una Reglamentación es menester comenzar por fijar cuales son los límites normalesde ciertas características básicas de los desagües en general y de los industriales en particular. Las investigaciones realizadas por el comité, le permiten señalar como valores cercanos a nuestra rea lidad, los siguientes:
 - Art. 301. Para los fines de esta reglamentación, se aceptará como D.B.O. normal en los colectores domésticos:

 250 p.p.m.
 - Art. 302. Para los fines de esta reglamentación, se aceptará como promedio normal del -volúmen de desagüe, la cantidad de 250 lts. de cap/día.
 - Art. 303. Para los fines de esta reglamentación, se calculará la
 - P.E. = Volúmen de desagüe en Its/día x D.B.O.en mgr/lt.
 62,500
 - Art. 304. Para los fines de esta reglamentación, se aceptará como normal el líquido cloacal que no deposite más de 8.5 ml/. lt/h. (mililitros/litro/hora) de sólidos sedimentables.

- 3.3. Normas para establecer las sobrecargas. En todo conglomerado, la comunidad tiene derecho a estar conectada y a usar la red pública de desagüe. Es más, este derecho es obligatorio. Pero nadie en la comunidad tiene derecho a sobrecargar en volú men o carga orgánica de la red pública de desagüe, pues existe una limitación natural y lógica a ese derecho que este Reglamento fija y determina.
 - Art. 401. Para establecer el volúmen de descarga de los Residuos Industriales por día, se adoptará uno de los dos procedimien tos siguientes, según las posibilida des locales y a juicio de la Autoridad.
 - a)La verificación real del caudal evacuado mediante procedimientos hidráu licos.
 - b)Estimando como desagüe el 90% del agua de consumo, que resulte como pro medio aritmético durante un lapso dede 7 días en las condiciones de observación y frecuencia que fije la autoridad.

- Art. 402. Para que la autoridad pueda verificar el gasto y demás características del flujo delos Residuos Industriales, podrá exigir de la industria que como complemento de sus instalaciones de desagüe, construya una cámara de inspección, muestreo y verificación de gasto, la que estará construída en la forma y modo y con las características quefijará la autoridad.
- Art. 403. Ninguna industria puede lanzar a la red pública, sin pagar sobre tasa, un volúmen deresíduos industriales que supere la dota ción de descarga de una Población Equivalente P.E. de 2,000 personas, considerándose dotación de descarga por persona en 250 lt/cap./día.
- Art. 404. Ningua industria podrá lanzar al colector industrial en un momento dado, un caudal que
 supere en 300% el gasto promedio que resulte
 al aplicarle los procedimientos especifica dos en el Art. 401. En caso de que las opera
 ciones industriales así la obligaran, la autoridad dispondrá que se instalen cámaras

reguladoras del gasto de características - apropiadas.

- Art. 405. En determinados casos y a juicio de la auto ridad, se podrá disponer que la industria descargue sus resíduos sólo durante la no che, obligándose a instalar tanques de alma cenamiento de los resíduos industriales decaracterísticas apropiadas.
- Art. 406. Para la determinación de las características de los Residuos industriales, se seguirá el siguiente procedimiento:
 - a) Industria recién instalada: A los 60 días de funcionamiento la Autoridad procederá a tomar una muestra compuesta de los resíduos con la frecuencia de <u>una mensual</u> por un lapso de <u>seis meses.Se</u> aceptará como característica los valores que resulten de promediar aritméticamente la D.B.O. sólidos sedimentables Ph, etc.
 - b) En las industrias ya establecidas: Se se guirán las mismas pautas señaladas en el acápite a), con la diferencia de que en-

estos casos no existirá plazo previo <u>pa</u> ra iniciar la investigación.

- c) Los gastos que demanden los análisis co rrespondientes, serán cobrados por la autoridad de acuerdo a la tarifa que se fije.
- Art. 407. La Autoridad de acuerdo con sus posibilida des, mantendrá un sistema periódico de muestreo a fin de mantener actualizadas las tarifas de sobretasa.
- Art. 408. La Industria que por haber modificado su sistema de eliminación de resíduos considere que ha disminuído apreciablemente el volúmen o la concentración de materia orgánica que descarga o ambas, tendrá derecho: a solicitar de la Autoridad que se realiceuna nueva investigación de sus resíduos y en este caso la autoridad dispondrá los de talles, el número y la frecuencia de los muestreos correspondientes. Los gastos que originen estas investigaciones, correran por cuenta del industrial.

- 3.4. <u>Límites máximos de los resíduos industriales ad-</u> misibles en las redes.-
 - Art. 501. Ninguna industria podrá lanzar al co lector industrial en forma directa, resíduos cuya temperatura esté por encima de los 35°C. sin sobrantes de vapor. Los vapores deberán ser condensados pa ra ingresar al desagüe.
 - Art. 502. Ninguna substancia grasa que ingrese al colector, deberá tener una concen tración mayor de 0.1 gr./lt. en peso.
 - Art. 503. Ninguna substancia inflamable que ingre se al desagüe podrá tener un punto deignación que esté por debajo de los 90°C. y no podrá estar en concentración mayor de | gr./lt.
 - Art. 504. No se permitirá el ingreso de residuos a los desagües públicos cuyo Ph esté por debajo de 5 ó por encima de 8.5. Las industrias que trabajen con ácidos minerales o substancias fuertemente al calinas, deberán obligatoriamente tener

tanque de suficiente capacidad y en núme ro adecuado, a juicio de la autoridad, don de serán neutralizados, mediante la mez cla de residuos ácidos y alcalinos o diluídos, hasta alcanzar los límites del Phestablecido. La autoridad podrá solicitar a la industria que presente un estudio completo de la solución, el que debe rá ser ejecutado por un profesional especializado y se deberán introducir en éltodos los dispositivos que la autoridadjuzgue necesarios para la mayor eficiencia del sistema, fijándose un plazo para la ejecución de la obra.

- Art. 505. Queda prohibido el ingreso a la red pública, de residuos que tengan más de l,000 p.p.m. de D.B.O. Bajo ninguna circunstancia los residuos industriales que con tratamiento ó sin él alcancen esa concentración de D.B.O., podrán Ingresar a los colectores públicos o que estén bajo la administración pública.
- Art. 506. Queda prohibido el ingreso a las redes públicas de líquidos que depositen sedi-

mentos en una concentración de más de -8.5 ml/L/H. (mililitros/litros/hora).

3.5. Resíduos industriales no admisibles en las redes.

- Art. 601. Queda prohibido el ingreso <u>directo</u> a las redes de desagüe de:
 - a) Las aguas de lavado de pisos de tall<u>e</u> res y fábricas;
 - b) Las aguas sobrantes de la construc ción civil.

La autoridad determinará los tipos de trampas y dispositivos que se emplearán en cada caso.

- Art. 602. Queda prohibido el ingreso de basuras órestos de comida.
- Art. 603. Queda prohibido el ingreso de los siguien tes resíduos:
 - a) Gasolina y solventes industriales.
 - b) Barros y arenas.
 - c) Alquitranes, materiales bituminosos y viscosos.
 - d) Pegamentos y cementos.

- e) Plumas, huesos, trapos e hilazas.
- f) Trozos de metal, vidrio, madera, cerá mica y materiales similares capaces de atorar.
- g) Gases malolientes o peligrosos para la vida y la salud.
- h) Productos residuales del Petróleo.
- Art. 604. Queda prohibido descargar a las redes de desagüe, ni aceites volátiles, ni minera les solubles o insolubles en forma direc ta, ellos deben pasar por trampas retene dores o dispositivos que los extraigan en la forma más completa que sea facti ble y en todo caso no podrán superar ellímite establecido en el Art. 502.
- Art. 605. Queda prohibido el ingreso de residuos que puedan ser tóxicos o convertirse entales al mezclarse con los ácidos naturales del desagüe; cianuros, fenoles, arseniatos, etc.
- Art. 606. No se aceptará el ingreso al desagüe, de residuos corrosivos e incrustantes o que puedan convertirse en tales al reac

cionar con los gases y ácidos naturales de los líquidos cloacales.

- Art. 607. No se aceptará el ingreso al desagüe de residuos que contengan en elevada concentración, súlfuros, sulfitos y sulfatos.
- Art. 608. Queda prohibido el lanzamiento de mate riales radioactivos en condiciones y con
 centraciones superiores a los establecidos por los Reglamentos Internacionalesen la Materia.
- Art. 609. Queda prohibido el ingreso, en forma directa a la red pública de resíduos de ca males, caballerizas, establos y similares. La autoridad podrá exigir a los propietarios, que dentro de un plazo acorda do, procedan a instalar los dispositi vos necesarios, siendo requisito previoa su instalación la aprobación de la autoridad.
- Art. 610. Queda prohibido el ingreso a la red pública, de iones de metales pesados.

3.6. Disposiciones Generales

Art. 701. No se permitirá por razones sanita rias, la descarga en los cuerpos de - agua, de los desagües y resíduos in - dustriales.

Sólo será permitida la descarga direc ta de las aguas de refrigeración a los sobrantes condensados del vapor.

- Art. 702. Todo desagüe o resíduo industrial, para ser admitido en los cuerpos natura les de agua, deberá ser pre-tratado en la forma y modo hasta el grado que se disponga por la autoridad de acuer do con las normas correspondientes de Salud Pública.
- Art. 703. No se permitirá la construcción por la industria, de tanques sépticos, pozos negros, letrinas o cualquier otro sis tema de disposición peligrosa o incon veniente en las zonas urbanas donde existen redes públicas de desagüe y sea posible técnicamente conectarse a ellas.

- Art. 704. El sistema de colectores de desagües y las estructuras de tratamiento y disposición final, deberán ser usa dos de una manera razonable y de acuerdo a la capacidad y objeto para los que fueron diseñados.
- Art. 705. En general no será permitido el Ingreso de resíduos al desagüe, cuando
 traiga como consecuencia el deterioro de sus estructuras, la interferen
 cia de su operación o funcionamiento
 o una exagerada elevación en los cos
 tos de atención y mantenimiento.
- Art. 706 Queda prohibido interrumpir, usando medios artificiales el flujo de losdesagües que discurren en las cloa cas, con el propósito de modificar, aunque fuese temporalmente, su curso
 natural o su "tirante" normal de régimen estable.
- Art. 707. Queda prohibido de acuerdo a los di<u>s</u>

 puesto en el artículo procedente, el

 uso de los líquidos residuales para-

emplearlos en la preparación de materiales (mezcla, morteros, etc) para trabajos de la industria de la construcción civil, en general.

Art. 708. Las Municipalidades no darán "Licencia de construcción" sin previa presentación de los documentos que comprueben que el interesado ha cumplido con solicitar de la Superintenden cia del Agua Potable de Lima la "Contrata" de un servicio de agua potable.

En caso que el terreno ya tuviera anteriormente este servicio, el intere sado lo acreditará con el recibo depago de la pensión de agua respectiva.

Art. 709. Durante el período de trabajo de una construcción civil, y para protegeral al alcantarillado de recibir resíduos industriales pesados, que por descuido pasan a las redes públicas, es obligatorio de los encargados de las-

obras de C.C., tomar las disposiciones que la autoridad le indique.

3.7. Plazos y sobre-tasas. Es un hecho comprobado que una red sobre-cargada en volúmen ó concentración-de materia orgánica o ambas, tiene una vida útil-menor que la prevista.

Para evitarlo, la Autoridad Técnica de Alcantarillados, tiene que mantener un programa - de inspección y limpieza adecuados, y esto presupone un presupuesto. Es lógico que los fondos para ello, tienen que venir en mayor proporción deaquellas industrias que más sobrecargan las redes. Y nadie debe ser gravado cuando produce el equiva lente a los que cualquier centro cívico o institu ción descarga a la red. Este reglamento fija eselímite en la cifra de 2,000 personas determinadas en la forma que está prevista en el Art. 307.

Art. 801. Las industrias que a la promulgación - de la presente reglamentación, estén - debidamente establecidad y en funciona miento, tendrán un plazo improrrogable de seis meses a partir de la fecha en-

que la autoridad las notifique para no<u>r</u> malizar sus residuos industriales ajustándolos a las cifras máximas establecidas.

- Art. 802. Las industrias que funcionen después de promulgada la presente Reglamentación, sólo gozarán de un plazo improrrogablede tres meses a partir de la fecha en que se haya terminado los estudios de las características de los Resíduos Industriales de acuerdo con lo previsto en el Art. 406, inc. "a".
- Art. 803. Cuando la normalización de los resíduos requiera, operaciones complejas y dispositivos de control cuya construcción de manda mayor tiempo, la industria pedrápresentar una solicitud especial, explicando detalladamente las razones técnicas que obligan un mayor plazo y la autoridad con el voto aprobatorio del Comité, podrá concederlo.

Art. 804. Las industrias que descargan al servi -

cio público de desagües, Resíduos Indus triales, cuyo volúmen y concentración - combinados, representen una población - de 2,000 o más personas, medidas como - P.E. (Población Equivalente), determina da de acuerdo con el Art. 403 de la presente Reglamentación, pagarán una sobretasa de S/. 40.00 por cada 2,000 personas o fracción adicionales, gravándose poreste concepto sólo hasta alcanzar una - P.E. de 100,000 personas.

Art. 805. La autoridad podrá en el futuro determinar cual deberá ser el gravamen por sobre-carga, previo estudio justificativo.

Este gravamen sólo entrará en vigor cuan do haya sido favorablemente votado en dos sesiones de comité, celebrados conun intervalo de menor de 15 días entreambas sesiones y será materia de una Resolución Suprema expedida por el Ramo de Fomento.

3.8. Penas y sanciones.

Art. 901. Las industrias que al vencimiento del plazo de notificación no hubieran cum -

plido con ejecutar las obras, y rebasen los límites máximos fijados para la calidad de los Resíduos o incum plan en alguna forma, las disposicio nes del presente Reglamento, pagarán una multa, cuyo costo puede variar entre un mínimo de S/. 500.00 ó un máximo de S/. 10,000.00, sin perjuicio de cumplir dentro de un plazo acorda do por la autoridad.

- Art. 902. Las industrias que al vencimiento del segundo plazo, no hubieran cum plido, gozarán de 30 días de gracia, adicional,
- Art. 903. Si vencidos los 30 días adicionales, la autoridad constata de que la in-dustria no ha cumplido; queda facultada la autoridad para suspender indefinidamente el servicio público de abastecimiento de agua potable.
- Art. 904. Si como consecuencia del incumplimien to de las notificaciones se derivará

un peligro para la salud pública, se amena zarán los cuerpos naturales de agua y loscanales de riego y se atentará contra la integridad física de los colectores públicos.

La autoridad podrá decretar, con el voto - aprobatorio del Comité, la clausura de la-industria; la que para convertirse en definitiva deberá revestir la forma de Resolución Minesterial, expedida por el Ministerio de Salud Pública o por el Ministerio de Fomento, según los casos.

COPIA

MINISTERIO DE FOMENTO

SUPERINTENDENCIA DEL AGUA POTABLE DE LIMA

Lima, 1º de Diciembre de 1960

Of..No.1824-60

Señor Director General de Salud Pública.

Se ha expedido el siguiente Decreto Su premo No 28/60-ASPL.:

"EL PRESIDENTE DE LA REPUBLICA.-----CONSIDERANOO:-----Que habiendo comprobado la Superin tendencia del Aqua Potable de Lima efectos de destrucción y en diversos tramos del alcantarillado público de la ciudad de Lima y Balnearios que se hacían más no torios en los colectores de desagüe que sirven a las zonas industriales, se nombró por Resolución Ministe rial una Comisión de Ingenieros especialistas de dicha Superintendencia, de la Sub-Dirección de Obras Sanitarias del Ministerio de Fomento y Obras Públicas y del-Ministerio de Salud Pública, con la finalidad de estudiar el problema y formular una reglamentación al efec to. -- Que el estudio realizado por la indicada Comisión sañala como causas fundamentales que propenden de la destrucción, la acción química, la elevada temperatura y la alta concentración de materia orgánica de los desagües industriales descargados sin ningun control enlos colectores públicos. ---- Que por lo tanto se precisa establecer las características normales cuyos límites no deben sobrepasar los desagües industriales, alingresar al alcantarillado público.----Que la reduc ción en la vida útil del alcantarillado motivada por el recargo del volúmen o en concentración orgánica en-

las redes, requiere, para ser evitada, de un programade inspección permanente y de control y limpieza ade cuados, cuyo gasto deben ser cubiertos por las indus trias en proporción a las sobrecargas que causen, siendo preciso determinar, previo estudio, las tazas de retribución equitativas y proceder de inmediato a la ejecución de los análisis de los líquidos evacuados de las fábricas. -- DECRETA: --- 10. Apruébase el Estudio de los desagües industriales de Lima Metropo litana, formulado por la Comisión de Ingenieros, DON EDMUNDO ESPILLAGA NAVARRO; DON ENRIQUE BIELICH U. DON ALEJANDRO VINCES ARAOZ.----20.Queda terminante mente prohibido descargar en el alcantarillado públi co residuos que puedan causar el deterioro de sus es tructuras u originar obstrucciones, trayendo como consecuencia le elevación del costo normal de operación y mantenimiento. --- 3º. - Bajo ninguna circunstancia será permitido descargar en las redes públi cas de desagües los siguientes resíduos:

Basuras o restos de comida.

b) Gasolina y solventes industriales.

c) Barros y arenas.

d) Alquitranes, materiales bitaminosos y viscosos.

e) Pegamentos y cementos.

f) Plumas, huesos, trapos e hilachas.

g) Trozos de metal, vidrios, madera, cerámica y mate riales similares capaces de producir atoros.

Gases peligroso para la vida y la salud.

Productos residuales del petróleo.

- Aquellos que pueden ser tóxicos o convertirse entales al mezclarse con los ácidos naturales del líquido cloacal, cianuros, fenoles arseniatos, etc.
- k) Aquellos que sean corrosivos e incrustantes o quepuedan convertirse en tales al reaccionar con losgases y ácidos naturales de los líquidos cloacales.

1) Aquellos que contengan en elevada concentración

sulfatos y sulfitos.

m) Aquellos que sean radioactivos en condiciones y con centraciones superiores a los establecidos por losreglamentos internacionales.

n) Aquellos que contengan iones de metales pesados.

- 4º.-No se aceptará en ningún caso el ingreso directo a las redes públicas de desagües de:
- a) Las aguas de lavado de pisos de talleres y fábri-

b) Las aguas sobrantes de la construcción civil.

c) Sustancias volátiles.

d) Minerales precipitables o solubles.

e) Los residuos de camales, caballerizas, establos y similares.

Al efecto los interesados deberán instalar los dispo sitivos necesarios para evitar los ingresos directos. consistentes en trampas, retenedores, y otros.

50. - Todo resíduo industrial que ingrese a las redes públicas de desagüe deberá cumplir sin excepción, con las siguientes normas.

a) Temperatura que no sobrepase de los 35°C.

b) Los vapores deberán ser condensados para ingresar-

al desagüe.

c) Los líquidos grasos que ingresen al colector, deberán tener una concentración menor de 0.1 gr/lt. en peso.

d) Las substancias inflamables que ingresen al desa güe deben tener un punto de ignición superior a -

los 90°C. y concentración inferior a l gr/lt. e) El pH deberá estar comprendido entre 5 y 8.5. Las industrias que evacúen ácidos minerales o substancias fuertemente alcalinas, deberán tener tanquesde suficiente capacidad donde sean neutralizados.

f) La D.B.O. (Demanda Bioquímica de Oxígeno), no so - brepasará las 1,000 p.p.m.

g) Los sólidos sedimentables tendrán concentración ma yor a 8.5 ml/lt/h.(mililitros/litro/hora).

6º.-Los industriales deberán tomar las medidas necesa rias para cumplir con los requisitos señalados en los Art. 3º, 4º y 5º, debiendo presentar a la Superinten dencia del Agua Potable de Lima, para su aprobación de los diseños a adoptar, elaborados por profesionalespecializado, inscrito en el Registro Oficial de Ingenieros del Ministerio de Fomento y Obras Públicas,para lo cual contarán con 120 días de plazo; dentro de los 120 días posteriores a la aprobación del proyecto de obra deberá quedar ejecutada.--- 7º.- Los - industriales que infrinjan los Art. 3º, lº y 5º y que al vencimiento de los plazos indicados no hubieran cumplido con ejecutar las obras pagarán multa de S.... 1,000.00 a S/ 10,000.00 quedando facultada la Superintendencia del Agua Potable de Lima, en caso de incumplimiento, para suspender el servicio público de abas

tecimiento de agua potable y gestionar la clausura de la industria renuente .--- 8º .- La Superintendencia del Agua Potable de Lima, procederá a efectuar los análisis de laboratorio y los estudios de descarga de los desagües de las fábricas de Lima, por cuenta de los industriales, quedando obligados a permitir el in greso a sus locales al personal autorizado por la Superintendencia del Agua Potable de Lima, para la toma de las muestras. --- 9º. - En la Jurisdicción del Ca llao, será la Junta de Obras Públicas, la entidad encargada de la aplicación de las disposiciones del pre sente Decreto, con excepción del sector de influencia del interceptor de la Av. Argentina, hasta la Cámarade reunión punto inicial del Emisor General de Desa gües del Callao.--- 10º.- En las ciudades y pueblos de la República, la ampliación del presente Decreto estará a cargo de las oficinas Departamentales de Obras Sanitarias, de las Administraciones de servi cios de Agua Potable y Desagües de los Municipios re<u>s</u> pectivos, según sea la entidad que opere al serviciode desagüe establecido en su Jurisdicción.--- Ilº.---Las industrias quedan obligadas a instalar una cámara para inspección, muestreo, y verificación del volúmen de los líquidos que evacúen y a pagar los gastos que-los análisis y estudios que sus desagües originen.---12° - Terminados los estudios a que se refiere el Art. 8º y dentro de un plazo que no será mayor de un año,-la Superintendencia del Agua Potable de Lima, formul<u>a</u> rá la escala de aporte de los establecimientos industriales para la conservación de los colectores públicos de desagües. - Dado en la Casa de Gobierno, en Lima, a los veintinueve días del mes de Noviembre de mil novecientos sesenta.-- MANUEL PRADO.-- Vice-Almirante Guillermo Tirado L., Ministro de Marina, encargado de la Cartera de Fomento y Obras Públicas".-

 $\label{eq:que_problem} \text{Que trascribo a Ud. para su conocimie}\underline{\textbf{n}}$ to y demás fines.

Dios guarde a Ud.

Gustavo Laurie Solís Ing^o. Superintendente.

4.- <u>LEYES, DECRETOS Y REGLAMENTOS RELATIVOS A DESA</u> GUES INDUSTRIALES EN OTROS PAISES.

Existen en el mundo, decretos y regla mentos relativos a los desagües industriales enuna gran variedad de formas y límites tolerables,
e incluso dentro de un mismo país, para cada zona determinada, pero todos con única finalidad de preservar las redes colectoras, las plantas de tratamiento y lo que es de mayor importancia,
la salud y la protección de los recursos hídri cos tales como los ríos, lagos, mares aguas subterráneas, etc., que son las bases importantes de la supervivencia del hombre.

A continuación, se tienen algunos reglamentos que rigen en otros países:

4.1. - En Alemania, Wupperverband

El encargado de realizar los cobros - de las aguas residuales situados en la cuen ca del wipper, es el municipio de la ciudad. La tarifa es de 40 DM/persona al año, y el-cobro por el tratamiento de las mismas, es-

de 4 DM/persona al año. El cobro que se rea liza por los desagües de las industrias, se hacen en función del número de funcionarios que laboran en ella y de un coeficiente deacuerdo al tipo de establecimiento.

Las fábricas están obligadas a hacer un pre-tratamiento de sus desagües antes de de descargarlas a la planta de tratamiento-de la ciudad, a fín de que reduzcan su po-der ofensivo, mediante intercambiadores especialmente construídos para este fín. Conello se logra la reducción de los siguien -tes elementos en forma considerable: éter,-isopropélico, benceno, dicloroformo, cloroformo, dicloroetileno, clorobenceno y cloro benzol.

4.2. - En U.S.A.Ohio, Cincinatti.

En Cincinatti, en el estado de Ohio, existe una ley en la cual se le dá plenos poderes al Alcalde de la ciudad para elaborar y ejecutar códigos y reglamentos, según
el tipo y las características de las aguas-

negras y de los desechos industriales que nó deberán ser admitidos en el sistema de alcantarillado del área metropolitana, incluso después del pre-tratamien to, así como también fijar el monto de sobre-carga y calcular los valores que se deberán cobrar. En el ca so de que las decisiones tomadas por el Alcalde no sean aceptadas por las industrias, entonces ésto sejuzgará por un Consejo de Arbitraje. Se dice que ja más hasta la fecha, ha sido necesario que un caso sea juzgado por el Consejo de Arbitraje.

es aquella que permite que una industria pueda tomar medida para construir su propia planta de pre-tratamiento, con el fín de bajar la carga de sus desechos y volverlos tal que sean admitidos en la red pública. El equipo deberá estar en funcionamiento doce meses, a partir de la fecha en que los nuevos desechos empie cen a ser descargados. El acuerdo estipula que si una industria completase estos requisitos, se les restituirá la diferencia entre lo que ella está pagando con la sobretasa de alcantarillas y lo que iría a pagar en caso de que el equipo de pre-tratamiento estuviera funcionando doce meses antes.

La Ley establece que debe ser cobrada una sobretasa a las industrias, para cualquier desecho, cuya carga sea superior a la "normal".Básicamen te la Ley define términos y fija límites considera dos normales a la ciudad de Cincinatti, los siguientes:

DBO = 240 mg/lt.

 $SS = 300 \, mg/lt$

Si debido a que una industria, por te ner una sobrecarga superior a la normal, obligase a la planta de tratamiento de alcantarillas de la cu dad, a una ampliación adicional, la construcción deésta será costeada por dicha industria.

Los desechos industriales, se cobranen base de 3 centavos por cada 100 piés cúbicos, sele cobrará un sobre-precio además del volúmen cuando
la DBO, ó SS. ó ambos a la vez sobrepacen los límites considerados normales por la Ley. El sobreprecio
por libra de DBO., superior al volúmen "normal", esde U.S.\$ 0.013; y el sobreprecio por libra de S.S. superior al volúmen normal es de U.S.\$ 0.011.

Además de todas las consideraciones an tes mencionadas, establece lo siguiente: materias tales como el cobre, el zinc y sustancias tóxicas similares, deberán limitarse a las siguientes con centraciones medias en las alcantarillas al lle gar a la planta de tratamiento, y en ningún momen to la concentración diaria en la planta deberá ex ceder tres veces a la concentración media:

Los metales no son admitidos en conce<u>n</u>
traciones mayores que las establecidas. Las prohi
biciones, constituyen una protección para las afcantarillas y para aquellos que están trabajandoa las mismas. La industria que sea responsable
del deterioro de las redes debidas a, sus desechos,
se hará cargo del costo que pagarán por arreglo ó
sustitución de las mismas.

4.3. En Brasil, Estado de Sao Paulo.

Los desechos industriales en la cuenca del río Tamanduatei S.P. están regidas bajo nor - mas y límites de la C I C P A A (Comisión inter-Municipal de Control de la polución de las aguas y del aire).

Las normas son las siguientes:

- a) Cada desecho industrial, deberá adoptar un sistema adecuado de medición del desagüe.
- b) Salvo imposibilidad comprobada, cada indus
 tria deberá juntar sus desechos en un único canal de salida, para facilitar su fiscalización y control, y el desecho, deberá contar con un régimen de desagüe constante, duranteel período de surfuncionamiento.
- c) La muestra recogida a cualquier momento se considerará como representativa del desecho que se considera en un desagüe constante de -24 horas.

En cuanto a los límites, se tienen lossiguientes:

- a) El pH no podrá ser inferior a 5, ni superiora 9.
- b) La DBO. (demanda bioquímica de oxígeno) medida durante 5 días y a 20°C. no deberá ser mayor-

- a 150 mg/lt.
- c) La materia en suspensión, no podrá ser superior a 200 mg/lt.
- d) Los aceites y grasas, no podrán ser superiores a 50 mg/lt.
- e) El resíduo total no podrá superar a 1,500 mg/lt.
- f) El oxígeno disuelto, no podrá ser inferior a
- g) No podrán ser admitidas a las redes de alca<u>n</u> tarilla, los materiales grueso que la obstru yan.
- h) No serán admitidas las sustancias: tóxicas, venenosas, malolientes, inflamables, explosi
 vas, espumosas y cualquier otra que sea su perficial a la red de alcantarillas, corrien
 tes de agua ó a las plantas de tratamiento, así como también las personas que manipulanlos sistemas. Estos tendrán sus límites máxi
 mos permisibles estipulados por el C I C P A A,
 los cuales serán válidos mediante la debidaaprobación del Señor Alcalde.
- i) En los casos en que exista imposibilidad téc nica de alcanzar los límites previstos en

los parámetros anteriores, se estipularán. Imites especiales para cada caso, desde que se compruebe que el tratamiento aplicado es el mejor. Los límites para estos casos, serán estipulados por la CII CPA A y deberán contar con la aprobación debida del Alcalde para que tenga validez.

Las cobranzas sobre los desechos in dustriales, se afectúan en función del volúmen de la DBO (Demanda bioquímica de oxígeno) de los SS (sólidos suspendidos) y de la demanda de cloro del efluen te de cada industria. A menos que en el futuro existan modificaciones en los valores antes mencionados, se establece que éstas serán determinadas por la autoridad, mediante análisis de muestras representativas de acuerdo con el "STANDARD METHODS FOR THE EXAMINATION OF WATER AND SEWAGE", y la demanda media de cloro, será obtenida a través de un número representativo de muestras. La damanda de cloro, es definida como las partes por millón de cloro necesariaspara producir cloro residual de 0.1 mg/lt. luego de-15 minutos de contacto con la parte líquida de los desechos que fueron colocados para sedimentar por hora, antes de la adición de cloro.

Las tarifas cobradas por timestres, son:

	m3	N.Cr. S/. / m3	
PRIMEROS	20,000	0.30	
SIGUIENTES	20,000	0.25	
"	120,000	0.18	
"	240,000	0.08	
"	400,000	0.05	
<i>!!</i>	800,000	0.04	
SUPERIOR A	1'600,000	0.03	

B.- DEMANDA BIOQUÍMICA DE OXIGENO
DBO (5 días) 20°C.

	Kg.	N. Cr. S/. / Kg.
PRIMEROS	30,000	0.08
SIGUIENTES	70,000	0.07
"	100,000	0.06
"	200,000	0.05
"	400,000	0.04
SUPERIOR A	800,000	0.03

C.- SOLIDOS SUPENDIDOS
(S. S.)

	Kg.	N. Cr. S/. / Kg.
PRIMEROS	10,000	0.11
SIGUIENTES	70,000	0.10
"	170,000	0.09
"	450,000	0.05
SUPERIOR A	700,000	0.04

D. - DEMANDA DE CLORO

э и		
	Kg.	N. Cr. S/. / Kg.
PRIMEROS	1,500	0.09
SIGUIENTES	3,000	0.08
"	9,000	0.07
"	27,000	0.06
SUPERIOR A	40,500	0.05

4.4. En Brasil Estado de Guanabara

Las disposiciones que rigen para las - aguas en las redes de alcantarillas en Guanabara es la que sigue:

- 4.4. | Disposición de arenas en las redes de alca<u>n</u> tarillado:
 - a) Se cobra igual a la tarifa de agua, cuando la DBO y los S.S. son iguales o inferiores a 300 mg/lt. y el desagüe de losdesechos industriales añadido a los desechos sanitarios es superior al 70% del agua consumida. Actualmente el costo del agua industrial de Guanabara es de Cr. S/. 0.47 / m3.
 - b) Se cobra el desagüe medido y el sobre-pre cio cuando existe una carga superior a los 300 mg/lt.
 - a.- Se cobra el desagüe con relación al volúmen descargado en la red, según la tabla siguiente:

	m3/día	Cr. S/. / m3.
PRIMEROS	100	0.47
SIGUIENTES	100	0.33
"	300	0.19
SUPERIOR A	300	0,11
)		

- c) El exceso de sobre carga del DBO y S.S. será pagado de la siguiente manera: por cada 100 mg/lt. de DBO ó S.S. que exceda al límite que es 300 mg/lt. se le au mentará el 5% al costo total calculadoque deberá pagar las industrias en razón de su volúmen.
- d) Existe un incentivo fiscal que dice:

En la fecha en que las industrias ini - cien la construcción de dispositivos para tratar sus - residuos, recibirán los siguientes incentivos:

a.- Durante la construcción:

- No habrá cobro por el aumento de carga de DBO ó S.S.
- El volúmen del desecho, se consid<u>e</u> ra al 50% del volúmen total.

- b.- Después de la construcción: Las cuentas del desecho industrialse reducirán a la mitad, hasta completar el 50% del costo de la obra.
- c.- Disposición en las corrientes de agua:

El cobro se efectúa en forma de mul ta, que se calcula en forma similar al de los desechos arrojados en lared de alcantarillado.

El valor de la multa, es una por ción relacionada al exceso de carga de DBO y S.S., y se efectúa aumen - tando el 5% del valor calculado por volúmen para cada 100 mg/lt. que la-DBO y S.S. exceden los límites fijados para las corrientes de agua re - ceptoras.

d.- El cobro de las aguas domésticas por la tarifa de alcantarillado, se efec túa cuando la industria posea instalaciones independientes.

III LA INDUSTRIA DE LA CURTIEMBRE

La industria de la curtiembre ó teneria, es conocido desde los más remotos tiempos. Consiste en la transformación de las pieles de los animales en cueros, es decir, transforma una materia pu trecible como son las pieles extraidas de los animales, en otra durable y resistente. Generalmente son utilizados en mayor escala las pieles del ganado vacuno utilizandosele para cueros pesados, tales comopara la confección de correas, monturas, suelas, y otros; y en menor escala las pieles de las ovejas, cabras, y otros para usarse como cueros suaves en la fabricación de calzados, abrigos, bolzas, etc.

I.- EL CURTIDO

En la actualidad, después de diferen tes experiencias de numerosas investigadores, seacepta que la piel es facilmente oxidable, y que
el curtido es un proceso físico-químico, el cual se
verifica en dos fases distintas. En la primera se produce el fenómeno físico de la absorción y
penetración de la materia curtiente en los inters
ticios de la piel, gracias a la acción capilar y

a la ósmosis, después la materia curtiente se combina lentamente con las sustancias constitutivas de la piel, formando complejos como pro ductos de condensación, realizándose de esta
manera, el proceso de transformación de la piel
en cuero.

Las materias curtientes, pueden serde tres clases, las que a su vez pueden ser
utilizados de diferentes maneras para obtener las variedades de cueros, éstas son:

- a) Minerales, como el alumbre de aluminio y elalumbre de cromo.
- b) <u>Vegetales</u>, como el quebracho, el castaño, el nogal, la tara, etc.
- c) Animales, que están constituídos por los aceites, de los cuales los más empleados son los de lobo, foca,-ballema, higado de bacalao, etc.

2.- CONSTITUCION DE LA PIEL

Es de gran importancia el conocimiento de la constitución de la piel de los animales que se usan para este fín industrial, ya que según las diferentes partes de ella, se hacen ac tuar los productos que entren en ese proceso.

La piel de los animales, está constituída por tres capas bién marcadas que son las siguientes:

- a.- La epidermis ó cutícula, que se compone de una capa córnea ó porción rica en azufre y
 queratina compacta.
- b.- <u>Corión ó dermis.-Estas</u> fibras están constituídas principalmente por calógeno.
- c.- La capa subcutánea ó hipodérmica, la cual con tiene partes importantes como las glándulassudoríparas, las glándulas sebaceas y los fo lículos pilosos.

3. - DESCRIPCION DEL PROCESO INDUSTRIAL DE FABRICACION

Para la transformación de las pieles - crudas en cueros, se siguen una serie de procedi-mientos y siguen un órden regular.

3.1. Preparación de las pieles para su curtido.

Constituído por procesos encaminados a preparar los cueros para hacerlas que sean - facilmente accesibles a la materia curtiente,

de tal manera que la acción de ésta sobre el cuero sea precisa y concluyente; y estas son las siguientes:

a.- Lavado y remojo o ablandamiento.- La pri mera operación que sufren las pieles, es el remojo, pero para efectuar esta opera ción debe tenerse en cuenta la forma como llegan las pieles a la Curtiembre, esdecir, frescos, salados, secos salados ó secos. - El remojo de las pieles frescas, propiamente es un lavado, ya que aquí se trata más que todo, quitar la sangre, la que es un agente pernicioso para la ac ción del sulfuro de Sodio (Na2 S). Parael remojo de los salados frescos, el lavado deberá ser más prolongado, ya que la sal (CINa) ha penetrado en los porosde la piel; en cuanto a los secos sala dos, el remojo es más meticuloso aún, yaque aquí hay que dar a la piel la soltura y elasticidad necesarias para las siguientes operaciones y por último los se cos, se utiliza una pequeña cantidad desulfuro de sodio (Na2 S) en el remojo,en conclusión, para los secos, el remojo consiste en hacer que la piel reab sorva el 65% de agua que contenía en vi
da el animal.

Para este proceso, se usa una pH variado entre 7 y 8 y se realizan en tambo res o tanques giratorios.

b.- <u>Encalados (o tratamiento con cal) y Depi-</u> lado.

Después del remojo, y por lo tanto del - ablandamiento de las pieles, estos pasan a un botal o tanque giratorio, en el cual ván a ser depilados.

El depilado consiste en sumergir las ple les en ciertas soluciones, con el fín de separar la epidérmis, los pelos y cier tas fibras de la piel.

Los agentes depilantes más generalmente usados tanto por su precio, como por su - acción rápida, con el sulfuro de sodio (S Na2) y la cal hidratada(Ca (QH2)).

Sea cual fuese las sustancias empleadas, su accion debe atribuírse a los productos de la reacción de los cuerpos en acción. Así en el caso de ser los productos empleados la cal y el sulfuro es lasoda la que produce la eliminación del pelo e hinchamiento de la piel.

La soda, actua sobre la dermis de la piel hinchando el grano, a la vez que realizauna suponificación parcial en la capa subentánea, por otro lado el sulfuro en unión con la cal realiza una acción corro siva sobre la capa epidérmica, destruyéndola juntamente con los pelos.

La cantidad de éstos agentes varían de a 3% de sulfuros de sodio con respecto al peso en cuero y de 4 a 10% de cal.

Cuando se desea tener una piel resistente pero que no sea gruesa, es indispensableagregar una determinada cantidad de cloru ro calcio (Cl 2 Ca) ya que ésta neutral<u>i</u> za la acción de la soda.

El proceso de tratamiento en tambores - giratorios, llevan de 3 a 12 días.

c.- Lavado.- Después que la acción del sulfato o de la cal se ha llevado a buen fín, las pieles deben ser bién lavadas. El pelo es separado con agua limpia y puede realizarse esto en forma manual ó con máquinas depiladoras.

El tiempo de duración de este proceso - es de aproximádamente de 2 horas.

- d.- <u>Descarnado.-</u> Esta fase, tiene por objeto quitar el exceso de carne o de grasa que queda en la parte de la piel opuesta alpelo. Esta operación se realiza generalmente mediante máquinas especiales y sehacen hoja por hoja.
- eg = Encalado de las pieles.-Después de haber sido depiladas las pieles, éstos reciben una serie de baños de cal motivo por elcual este proceso es llamado encalado y cuyo objeto es eliminar el exceso de sulfuro, volver blanco e hinchar la piel.

Esta operación se realiza en una serie de pozos de agua de la manera siguiente: primero, las pieles son puestas en una poza de agua que se le denomina primer desagüe; luego de haber permanecido du rante 24 horas en este desagüe, pasan aun pozo que contiene una solución de cal y que se denomina calero nuevo, despuésde permanecer aquí durante igual tiempoque su anterior, pasan a un segundo cale ro, llamado calero viejo, y que su ac ción es má enérgica que la anterior a pe sar de tener la misma cantidad de cal que en anterior. Esto se explica debidoa que en el calero viejo, la solución ha servido para diferentes partidas de pieles, pués bien, la cal al actuar sobre ciertas sustancias orgánicas de la piel, la descompone dando resultado de ésta Amoniaco (NH3) el cu l tiene la propie dad de aumentar el índice de solubilidad de la cal, dando un licor más tratado y por lo tanto de propiedades más enérgicas que la solución del calero nuevo.

Esta acción enérgica de este calero, tam bién se aplica por la sola formación de NH3.

Por último las pieles pasan a un segundo desagüe.

Un dato muy interesante, es que la cales un cuerpo muy poco soluble en el agua (13 por 2,000) pero al hacer las soluciones en los caleros, es indispensable usar la cal que se encuentra en suspensión.

Cuando se desea tener una piel suave, deb<u>i</u>
do al uso que se le va a dar, se debe au
mentar el tiempo de reposo de las pielesen los caleros ó el número de caleros.

f.- Desencalado.-Consiste en eliminar la cal, ya que ésta es perjudicial para el curtido. El desencalado debe ser tanto externa como internamente. La primera, se hace la vando las pieles con agua limpia en el mismo botal, y la segunda, por acción dediversas sustancias, siendo la más emplea

da el Bisulfito Sodio (SO₃NHa) al 0.6 0.8%.

g.- Purga.- La Purga, tiene dos funcionesprincipales, que son el de la eliminación del Sulfato de Amonio de la cal ab
sorbida por la piel y la hidrólisis dealgunas proteínas. Además que debe ba jarse el pH de las pieles (pH 12) ya
que el proceso de curtición es ácida.

Esta operación se realiza en agua a una temperatura de 40°, utilizándose para es te fin enzimas pancreáticas en solución-amoniacal (tripisina) como por ejemplo - el Cutrilina u oropón, el Polyzin 606, el ozotan, etc.

La acción de éstos elementos se hacen en caliente, porque a esta temperatura la - vida es más propicia para los micro-orga nismos del cual están constituídos las - enzimas pancreáticas. Dicha enzimas pan creáticas son fementos constituídos como se dijo en líneas anteriores, por micro-

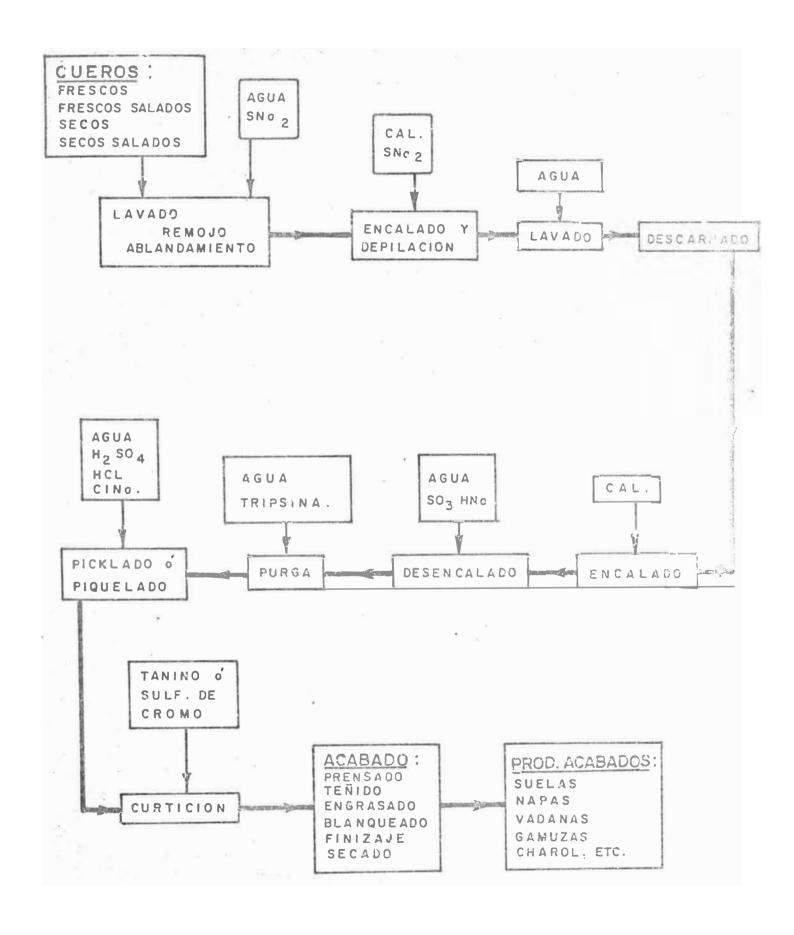
organismos cuya característica es de que se alimentan de ciertas sustancias duras de la piel, motivo por el cual dan mayor flexibilidad a éstas.

h.- Picklado ó Piquelado.- Esta operación consiste en llevar el pH de la piel a un valor próximo al líquido curtiente, de manera que tengan una reacción completamente ácida.

Se emplea en el baño ácidos minerales y sal. Usualmente se utilizan el ácido sulfúrico (H2SO4) ó el ácido clorhídrico (HCI) y cloruro de sodio (CLNa) naturalmente disuelta en agua. Por ejemplo la al.5% de HCI, 8 a 10 gr. de Cl Na en 100-cc. de agua.

El ácido, tiene por objeto abrir los poros e hinchar la piel, mientras que la sal impide que este hinchamiento sea excesivo.

El picklado o el llamado también el piquelado, tiene la propiedad de conservar a las pieles por un tiempo relativamente largo, sin que estas se malogren.



4. - CURTICION DE LAS PIELES

Una vez que la piel es lavada y preparada sinepidérmis, carne y tejido adiposo, está pronta para ser curtida.

Queda la dermis, constituída por calógeno y pequeña porción de elastina.

Existen diversos métodos de curtición.

Entre tanto, los principales y más usados son los siguientes:

4.1. - Curtición Vegetal.

Consiste en someter a la piel a un tra tamiento con sustancias que contengan el ácido tánico durante un largo período de con tacto. Se inicia con soluciones bajas y setermina con soluciones fuertes a fin de que el curtimiento no solo sea superficial.

El proceso consiste en colocar las pieles en tanques durante 2 meses, luego se pasa seguidamente a un segundo tanque en la que permanecen más de 3 a 4 meses, para finalmente pasar a un tercero durante 4 a 5 - meses.

Pueden usarse 4 a 5 tanques, dependindo esto del cuero.

Para un proceso acelerado, se usan bateas cilíndricas giratorias, con ello el proceso de curtición se reduce a un período del 15 a 20 días para cueros gruesos y de 7 a 10 días para cueros finos.

Las sustancias empleadas para este proceso de curtición vegetal son: el quebracho, el zunaque, acacia negra y nuez de nogal.

El curtimiento vegetal aumenta el espesor de la piel, razón por el cual es usado principalmente en suelas.

4.2. - Curtición Mineral.

Es usado para pieles livianas, especial mente para calzados. El más importante es la curtición al cromo.

La curtición es hecha mediante dos métodos: de un baño y de dos baños. Las pieles primeramente son sumergidas en una solución de Dicromato de sodio $(G_2O_7Na_2)$ y ácido clorhídrico (HCI) hasta que la penetración del dicromato sea completa. Luego, las pieles son sumergidas en una solución de tiosul fato de sodio $(S_2O_3Na_2)$ acidificada con ácido clorhídrico (HCI) que reduce el dicromato a sal de cromo. El cromo, bajo la forma de ión crónico, se combina vigorosamente con la proteína de la piel, proporcionando un cuero muy estable.

El proceso de l baño es más recien te que el de dos baños Esta consiste en tra tar la piel en forma directa con una solu ción trivalente de cromo, siendo el más em pleado la solución de sulfato básico de cromo, que es preparada usualmente por la reducción de una mezcla de dicromato de sodio $(G_2O_7Na_2)$ y ácido sulfúrico con glicosa.

En la actualidad se observa que gran parte de las industrias que realizan el curtimiento al cromo, emplean el proceso de-un baño.

El exceso de ácido sulfúrico (H2SO4) las pieles curtidas son tratadas - con álcali y bicarbonato de sodio (2% de - borax ó 1% de bicarbonato de sodio), luego que las pieles han sido curtidas, son colgados durante 24 horas, para que de esta - manera, al mismo tiempo que se secan, la - sal de cromo actúe bien.

4.3.- ACABADO DE LOS CUEROS

Finalizada la curtición, el acero es sometido a diversos procesos, tales como:

- 4.3.1.- <u>Prensado.-</u> Con el fín de extraer la h<u>u</u> medad y nivelar el espesor de los cueros. Se realiza a máquina y sobre cab<u>a</u> lletes.
- 4.3.2.- <u>Teñido y Engrasado.-</u> Esto es un proceso especial utilizado para cueros li vianos.

El teñido se realizan en tanques giratorios a una temperatura de - 60°C. y la cantidad de pigmento que se

emplea, ha de estar en relación con el peso de los cuerpos, así como el tonoque se desea obtener.

Después de 15 minutos que ha - estado girando el tanque con el tinte, - se le adiciona por el eje del botal, una determinada cantidad de aceite sulfurado.

Se tiene de esta manera durante unos 30 minutos y luego los cueros se retiran apilándose de tal forma quese seguen.

Para el teñido es usado una gran variedad de tintes y anilinas naturales para dar colocación al cuero.

4.3.3.- Blanqueamiento.- Esto también es un proceso especial utilizado para los cueros curtidos, son tratados sucesivamente con una solución de soda caústica a otro álcali, luego con una solución débil de ácido sulfúrico y finalmente con agua.

4.3.4.- Finizaje.- Luego de que los cueros hansido teñidos, estos sufren una serie de procesos mecánicos antes de ser pintados, todas ellas tienden a dar al cuero unaflexibilidad y suavidad que le son característicos.

Para el finizaje de los cueros, se usan pinturas al agua, pinturas a base de celulosas, pinturas a base de caseina, y pinturas a base de aceites.

4.3.5.- <u>Secado.</u>- Los cueros son secados mediante el uso de estufas à 45°C. ó al aire a - la temperatura ambiente.

Tales son el resumen de los pro cedimientos generales que sufren una piel para su trans formación en cuero, y cuyo estudio detallado es materia de cursos de especialización, pero que para fines de esta tésis no es necesario tenerlos presentes.

IV DESECHOS DE CURTIEMBRES

I.- CARACTERISTICAS GENERALES.-

La producción de los desechos de curtiembres o tenerias, dependen del tamaño de la
curtiembre, así como también del proceso utilizado en la curtición de cueros.

Como se pudo observar en capítulos anteriores, las pieles sufren una serie de procesos preparatorios tales como el remojo, lavado, ablandamiento, encalado etc. para su curtido ya sea ve getal o mineral y por último los procesos de acaba do de las pieles ya transformadas en cueros, Todos estos procesos bajo diversas condiciones y con distintos productos químicos, obteniéndose residuos resultantes con sustancias perjudiciales de variados colores, mal olor y con gran cantidad de sólidos orgánicos putrecibles, dependiendo éstas del volúmen del agua utilizados en el procesamiento de las pieles y también de muchos otros factores.

Además, los residuos de curtiembres tienen su orígen durante los lavados de los tanques,-

lavado de implementos ya sea manuales o mecánicos, lavado de pisos y otros.

La constitución de los residuos de unacurtiembre varian de acuerdo al tipo de proceso utilizado y también con los constituyentes Quími cos que se utilizan en el proceso, estos efluentes se pueden dividir en dos grupos:

I.I.- Materiales derivados de las pieles en sí:

- Estiércol, tierra, etc.
- Piezas de carne
- Sal
- Sangre
- Material Nitrogenado soluble.
- Grasas

Coque

- Piezas de recorte
- Pelos.

1.2. - Materiales Químicos para el tratamiento de -

las pieles:

- Antisépticos
- Sal
- Sulfato de Sodio
- Cal

Sulfito de Sodio

- Soda Caústica
- Dimetilamina
- Acido Bórico
- Tanino Vegetal
- Tanino Sintético
- Sales de Cromo
- Sales de Aluminio
- Acido Fórmico
- Formaldehidos
- y varios otros productos Químicos que oc \underline{a} sionalmente son usados y en cantidades relativa mente pequeñas.

2.- CARACTERISTICAS FISICO QUIMICOS Y BACTERIOLOGICOS DE DESECHOS DE CURTIEMBRES EN OTROS PAISES

- 2.1.- Brasil.- (Sao Paulo) En análisis efectuados en el Brasil, se han obtenido los resulta dos que a continuación se presentan:
 - 2.1.1.- Residuos de los Procesos de Preparación de las Pieles.

TABLAI

PROCESOS	SOLIDOS SUSPENDIDOS	DBO(Mg/It)	Vol.lts.
Lavado y remojo	1,000 a 1,500	500 a 700	600 a 700
Depilado y enc <u>a</u> lado	8,000 a 9,000	2,000 a2,500	600 a 700
Lavado	3,000 a 4,000	800 al,000	

Luego de los procesos nombrados en la tabla No. I, siguen, el de descarne, cuyos residuos son separados y vendidos.

Dependiendo del tamaño de la curtiembre, el proceso de lavado, remojo, depilación, encalado y lavado, son hechos generalmente en una sola sección, y los residuos de éstas son recolectados por un sistema de canalización central.

De la mezcla de estos residuos, se han ob tenido los resultados mostrados en la tabla No. 2.

TABLA 2

CARACTERISTICAS	VALORES
РН	9-12
Sólidos Totales	8,000 - 10,000 mg/lt.
Sólidos Suspendidos	2,000 - 3,000 mg/lt.
Sólidos Disueltos	6,000 - 7,000 mg/lt.
DBO - 5 días-20°C.	800 - 900 mg/lt.
DBO - Total	1,200 - 1,300 mg/lt.

- 2.1.2.- <u>Curtición del Cuero.</u>- Los tipos de curticiónempleados por la mayoría de las curtiembres en el Brasil, son las de cromo y el vegetal.
 - a. Residuos de la Curtición Por Cromo. Losresiduos son provenientes de los tambores
 giratorios, los cuales contienen soluciones de sal, ácido sulfúrico, sulfato de cromo y carbonato de sodio con 6 a 8 ho ras de agitación.

Los residuos provienen aún de los lavados de los cueros, teñidos y engrasa - dos.

Se obtuvieron los siguientes re sultad s:

TABLA 3

CARACTERISTICAS	VALORES			
рН	4.5-6			
Sólidos Totales	13,000 - 14,000 mg/lt.			
Sólidos Suspendidos	800 - 900 mg/lt.			
Sólidos Disueltos	12,200 - 13,000 mg/lt.			
DBO - 5 días - 20°C.	350 - 450 mg/lt.			
DBO - Total	500 - 600 mg/lt#			

b.- Residuos de la curtición vegetal.- Los cueros pre parados son colocados en tambores rotativos en lascuales se les dá un lavado con ácido lactico ó ácido fórmico, antes de hacer la curtición con tanino.

Los residuos son provenientes de los tambores rotativos, de las eventuales pérdidas de - extracto de quebracho de los tambores de lavado de- los cueros curtidos.

Las características de estos desagües - son:

TABLA4

CARACTERISTICAS	VALORES				
РН	5.5-6				
Sólidos totales	6,000 - 10,000 mg/lt.				
Sólidos S uspendidos	600 - 7,000 mg/lt.				
Sólidos Disueltos	5,400 - 9,300 mg/lt.				
DBO - 5 días - 20°C.	1,500 - 2,500 mg/lt.				
DBO - Total	1,500 - 2,500 mg/lt.				
2.2. <u>EE.UUEl</u> siguiente c	uadro nos muestra las carac				

tiembres en este pais.

(Tomado de R.Sutherland, Ind. And Eng.Chem)

TOTAL		SOLIDOS DISUELTOS	(mg/lt) SUSPENDIDOS	DBO (mg/lt)	PH
Sumensión	15,000	13,500	1,500	1,200	6.6
Encalado	26,000	18,800	7,200	2,770	11.6
Lavado To- dos los t <u>i</u> pos,remojo	4,400	4,300	110	410	8.2
Curtido	61,200	60,000	I _e 240	790	8.2
Tanino Ve- getal.	18,400	17,100	1,290	5, 500	5.0
Tanino al cromo	76,800	74,800	1,990	618	3.2
Coloración y engrasa- do	2,400	2,010	450	472	3.9

2.3. - <u>México</u>

<u>DESECHOS DE CURTIEMBRES</u>

EFLUENTES DE CURTIEMBRES TROPICALES (BRUTO) Identificación				
1	2	3	4	5
	==	6.68	11.0	5.01-6.68
	5,990	7,200	4,870	7,000
1,340	1,200	400	1,050	2,500
885	1,350	1,200	335	1,200
	<u> </u> 	1 2 5,990 1,340 1,200	1 2 3 6.68 5,990 7,200 1,340 1,200 400 885 1,350 1,200	1 2 3 4 6.68 11.0 5,990 7,200 4,870 1,340 1,200 400 1,050 885 1,350 1,200 335

DESECHOS HOMOGENIZADOS DE CURTIMIENTO VEGETAL

CARACTERISTICAS	DATOS
Sólidos Totales	7,000 mg/lt.
Sólidos en suspensión	2,500 mg/lt.
DBO	1,200 mg/lt.
PH	11.0
Alcalinidad	2,500 mg/lt.
Sulfuros totales	15 a 75 mg/lt.

En razón del PH elevado, la cantidad debacterias es de poca importancia debido a la propiedadgermicida de este desagüe.

Los desechos de curtimiento a base de - cromo son más débiles que los de curtimiento vegetal.

CANTIDAD Y CARACTERISTICAS DE LOS DESECHOS DEL CURTIMIENTO VEGETAL

Desecho	Volúmen por día I/IO kg. de cuero	Sólidos Totales mg/lt.	Sólidos en sus- pención mg/lt.	DBO MG/It.
Lavado y ablan damiento (*		12,000	1,200	600
Encalado (*) 50	27,000	10,000	2,400
Lavado (agua caliente) (*) 62	10,500	3,500	1,000
Depilación	31	2,500	1,500	400
Lavado luego de la depila ción.	50	2,000	1,200	20
Descamado	44	3,500	2,600	800
Lavado de tanques	250	1,600	450	700

^(*) Indican desechos intermitentes los demás son continuos.

94
CARACTERISTICAS GENERALES DE LOS DESECHOS
DE CURTIEMBRES

Fuente de Desecho	Sólidos Totales mg/lt.	Sólidos solubles mg/lt.	Sólidos suspenc _w mg/lt _w	DBO mg/lt	PH ;
Remojo	15,000	13,540	1,490	1,200	6.6
Encalado	26,000	18,840	7,100	2,700	11.6
Purgación	4,410	4,300	110	410	8.2
Ablandamiento	61,200	59,900	1,240	790	2.4
Curtimiento vegetal.	18,400	17,100	1,290	5,500	5.0
Curtimiento al cromo	16,800	74,810	1,990	618	3.2
Colorante y líquido gr <u>a</u> soso.	2,460	2,010	450	472	3.9.

2.4.- Curtiembres Nacionales

Para los efectos de ésta tesis, se han - efectuado estudios relativos a algunas curtiembres que laboran en el País.

2.4. L. - Curtiembre de la Colonial S.A.

Esta industria se encuentra ubicada en la cdra. 13 de la Av. Colonial en el distrito de Lima.

a) Generalidades. La Curtiembre "La Colonial" sededica a la elaboración de suelas, cueros, bada nas y gamuzón para la industria del calzado y confecciones.

Los productos que principalmente producen son los cueros y las suelas, utilizando - frecuentemente materias primas tales como las - pieles de reses, carneros y caprinos.

En la elavoración utilizan productos tales como el sulfuro de Sodio, lechada de cal, - aceites sulfanados y grasas para ablandamiento - y finalmente tintes para el teñido.

El proceso de modo general, sealleva a cabo por métodos clásicos de curtido en tinas y botales efectuando las operaciones complementa - rias mediante equipos mecánicos tales como la divididora, descarnadora, secadora de suelas, ablandadora, lijadora, pulidora hornos de seca - do y galerias para teñido.

b) <u>Del Proceso.-</u> El proceso del curtido consiste en aplicar un tratamiento físico-químico mediante -

curtientes vegetales o minerales a fin de que la piel adquiera ciertas propiedades como son la re sistencia, imputrecibilidad, flexibilidad, suav<u>l</u> dad, aspecto agradable, etc.

El uso de curtientes minerales, acelera el proceso de curtido, pero sin descartar las cortezas ricas en taninos, tales como el Pashaco, que braco y tara. Se usa además reactivos químicos, al calis y colorantes para un acabado aceptable.

en casi todas las etapas de la manufactura en ésta industria es el agua, excepto durante el acaba do de teñido de cueros donde predominan los diferentes tintes utilizados. El agua es utilizada generalmente a la temperatura normal y en?casos ligiramente tibios. En cuanto al volúmen, ésta esde significancia por el número de botales que posee (12 botales), así como por las aguas de pur ga de los calderos, limpieza de máquinas de las escciones de descarnado. El PH de estas aguas esvariable, dependiendo de las estápas del proceso y de la sección de donde provienen. En síntesis podemos decir:

- c) Ablandamiento. Es la primera etapa, que con siste en reblandecer las pieles que llegan en estado seco, con la finalidad de facilitar su manipuleo además de hacer que la piel absorva la humedad que tenía cuando fresca. En el casode que las pieles llegen en estado seco salado, el procedimiento que se sigue es el mismo a diferencia de que el agua debe ser cambiada constantemente a fin de eliminar las sales quecontienen y tener una buena humectación.
- d) Depilado.- Una vez reblandecida la piel, se pasa al siguiente proceso cual es la depilación, que consiste en llevar las pieles a los pozos de cal. El tiempo de permanencia en las mismasson relativas, puesto que se examinan de tiempo en tiempo las pieles hasta que se compruebe que los pelos salgan con relativa facilidad, una vez comprobado esto, se les lleva a las maquinas depiladoras en donde los pelos son eliminados to talmente.

Cuando se tratan de pieles para pele terias, éstas no pasan por este proceso. Mas bien son seleccionadas de acuerdo a la calidad del pelo, su grosor, color, aspecto, brillan tes, tersura, longitud, etc.

e) <u>Curtido.-</u> Por lo general, el curtido se realiza utilizando curtientes minerales para la elabora ción de cueros y curtientes vegetales para lassuelas.

La técnica utilizada es la macera - ción de las pieles preparadas en los curtientes. Su tiempo de maceración es de varios días, sien do el curtido más rápido con curtiendes minera- les que con los vegetales.

Con el fin de acelerar el proceso - de curtido, las pieles son agitadas en forma len ta dentro de las pozas.

Una vez terminado este proceso, losproductos se lavan bastante con el fín de eliminar el exceso de curtiente.

Las aguas residuales de este proceso pueden contener aserrín de los curtientes veget<u>a</u> les, ó sales minerales en el caso de curtientes-

minerales, pudiendo ir acompañados de cambios de PH y de color que van del rojizo oscuro al azula do.

f) <u>Descarnado.-</u> Esta se efectua mediante equípos mecánicos que elimina los colgajos de grasas y carnes.

Luego pasan a las máquinas de dividir, esta corta la piel en forma de láminas quedando - partes de piel sola y otras de piel con pelos.

Estas últimas son utlizados para la -fabricación de carteras y otros, y la otra partequeda para la fabricación de sue las.

De las pieles de carnero y chivos sefabrican los gamuzones y en caso de depilarse estas pieles, se curten con el fín de utilizarlos para instrumentos musicales como, baterías, tambo res o similares.

g) Secado. Luego de realizado el curtido y lavado - los cueros, éstas, se dejan secar al ambiente ensombra o también mediante secadores eléctricos durante unos 5 minutos, en seguida éstas se planchan con el fín de mejorar su aspecto y los cueros se tiñen en pozas o galerías para luego dejar

los orear y finalmente se termina el secado enlos hornos.

h) Acadado.- El acabado para suelas, consiste en -un planchado a presión mediante rodillos. Para el cuero, consiste en ablandarlo por percución ó
ablandarlo utilizando aceites y grasas para este
fín.

El cuero para carteras son teñidos y abrillantados.

i) <u>De los Análisis.</u> El muestreo se efectuó a la sa lida de las agu s residuales, habiéndose regis trado los análisis durante 5 días consecutivos tomándose muestras cada 30 minutos desde las 8:30 a.m. hasta las 2:00 p.m.

Las muestras tomadas corresponden a los días del 2 al 6 de Octubre de 1,972, ontenién dose los siguientes valores, promedios:

Temperatura ------ 24°C.

PH a 22°C. ------ 8.2 (*)

DBO 5 días 20°C. ------445.5

Sólidos Susp.Sedimentales- 22.21 mg/lt/h(*)

Color variable

Aforo de pozo ------- 25 m3/día

(*) Valores que sobrepasan los límites permisibles.

2.4.2. - Curtiembres "La Unión" S.A.

a) <u>Generalidades.</u> Este establecimiento in - dustrial se encuentra ubicado en el Jirón Acomayo No. 229, en el Distrito de Lima.

En esta zona, no se cuenta con servicios públicos de desagües por lo que
se aprovecha una acequía canalizada que pasa por los terrenos de la fábrica paradescargar sus desagües.

La fábrica se abastece de agua - de un pozo propio cuya capacidad es de 15 lts/seg. Además posee una conexión a - la red pública de agua potable de 2 pulga das para ser utilizadas en caso de emer - gencia.

La capacidad máxima de producción es de 250 cueros diarios en jornadas de 8 horas.

El volúmen de los desagües producidos en sus procesos es de aproximadamente 120 m3/día.

Esta industria produce suelas y cueros en toda su variedad, empleando ma terias primas del ganado vacuno en las - siguentes formas:

- seco dulce
- seco salado
- Fresco salado
- Fresco frigorífico

Los productos químicos utilizados en los procesos son: ácidos como el sulfúrico, sales como el cloruro de sodio, sulfuro de sodio, bisulfito de sodio, bicarbonato de sodio, sulfato de aluminio, sulfato de amonío, cal apagada, curtientes como el sulfato básico de cromo, quebracho, y castaño, aceites sulfanados vegetales, animales y minerales, co lorantes ácidos y neutros, y por últimoresinas acrílicas y lacas sintéticas.

b) <u>Del Proceso.</u> Todas las pieles sufren el proceso de lavado y remojo antes de pa

sar a la operación del repelo, el que consiste en la depilación de las pielesutilizando sulfuro de sodio y cal.

Las pieles depiladas pasan al proceso de descarne para eliminar impure
zas en las pieles, tales como trozos de
carne y grasas. Esto es realizado en máquinas especiales para tal fín.

Luego de este proceso las pie les son seleccionadas cuidadosamente,
aquellos que menos defectos (como arañados ó cicatrices, etc.) tengan serán separados para la elaboración de cueros, y
los defectuosos serán separados para la
elaboración de suelas.

Las pieles sanas seleccionadaspasan a la máquina de dividir que las corta en láminas.

Luego de dividido, se desencala en bisulfito de sodio, después viene elpiquelado, el que se realiza en una solu ción ácida de cloruro de sodio y ácido sulfúrico, que le dá un PH apropiado al
cuero para que reciba el curtiente en
forma efectiva.

Inmediatamente, viene el curtido con sulfato básico de cromo (curtiente mineral), después se pasa al basifica
do con bicarbonato de sodio para fijar más aún el cromo en la piel curtida.

La pièl curtida de ésta manerase saca y se escurre para ser posteriormente desvastadas al grosor que se desee.

Por último viene el proceso derecurtimiento, engrasado y teñido para luego ser secado para darle el acabado conveniente.

Los cueros una vez, curtidos son separados para que reciban pigmentos
y resinas temoplásticas las que son para
cuero box, unas y otras para que reciban
resinas de poliuretano si son para cha rol.

En cuanto a las pieles selecciona das para la elaboración de suelas, de acuerdo a las condiciones indicadas anteriormente (y también por su tamaño, peso y contextura), pasan a los botales que con tienen soluciones de bisulfito de sodio y sulfato de Amonio para el proceso de desen calado.

De allí, las pieles pasan a las po zas de Alumbrado en la que se realiza un pre-curtido que se hace a base de curtientes vegetales como los taninos especialmen te del quebracho.

Posteriormente, y para dar mayor penetración a los taninos, se pasa al curtido donde las pieles sufren en baño con centrado de taninos hasta que la piel seatotalmente curtida, luego se saca y se deja reposar durante 24 horas.

Se escurre a máquina para extraerel exceso de agua que pueda tener la piel. Luego viene la operación de blan queo y engrase, con el fín de darle a la piel curtida impermeabilidad y un mejoraspecto.

Posteriormente viene el carpetea

do, que consiste en desarrugar las par
tes de las garras y faldas de los cueros.

Pasan luego al secado a la temperatura ambiente ó en estufas a 45°C.

Por último viene el cilindrado, lo que le dá el acabado final a las suelas - dejandolos lístos para su empleo.

c) <u>De los Análisis.</u> Los resultados de los ana lisis realizados en la salida final de los-desagües se han obtenido los siguientes datos:

Fecha:

Volúmen de desagües	120m3/día
PH a 22°C.	9.5 ppm.(*)
DBO (5 días 20°C)	958 ppm.
Sólidos totales	22,975 ppm.
Sólidos fijos	658 ppm.
Sólidos volátiles	
Sólidos suspendidos	2,043ppm.
Sólidos disueltos	22,230ppm.
Sólidos sedimentales	32.5ml/lt/h.(*)
Grasas	**** 342ppm (*)

Como se podrá observar, algunos de los análisis sobrepasan los límites máximos de calidad de desagües industriales para seradmitidos en las redes colectoras.

Esto se indica con un asterisco(*)
y que por lo tanto requieren ser tratados.

2.4.3. - Curtiembre Fortaleza

a) Generalidades.- La curtiembre "FORTALEZA"se encuentra ubicado en del
Distrito de Ate, y se dedica a la manufactura de suelas, cueros y gamuzones para la
industria del calzado y confecciones. Losproductos principales que elabora, son:
suela, cuero box y charol.

La producción promedio es de 100 - cueros por día, siendo su horario de trabajo de 8 horas diarias.

Las materias primas que con mayorfrecuencia son utilizados: cueros frescos,
salados ó dulces de bovino, caprino y ovino principalmente.

En el tratamiento de las pieles son utilizados ácidos, sales de sódio, curtien - tes minerales y concentrados vegetales, colo rantes ácidos y neutros, así como también re sinas acrílicas y lacas sintéticas.

b) <u>Del Proceso.</u> En el proceso usado para la cur tición de las pieles, se utilizan equipos mecánicos tales como hotales, pozas, máquinas divisoras, descarnadoras, desvastadora, secadoras, carpeteadoras etc.

En el proceso de curtido se utiliza concentrado de quebracho. Las etápas por las que la piel atravieza, son similares a las - curtiembres anteriormente mencionadas. El agua ocupa un lugar principalmente los ele - mentos utilizados para ésta industria, pues-interviene en casi la totalidad de los proce sos, desde el remojo inicial de las pieles, así como en los sucesivos lavados por l s que pasan, ya sea para limpiar los residuos-del reactivo anterior, como para la aplica - ción de un nuevo tratamiento.

Se obtienen aguas residuales de diversas características en cada uno de los procesos. Así tenemos que por ejemplo, respecto alPH del residuo resultante, es alcalino del procesode desencalado y ácido en el proceso de piquelado.Las aguas residuales pueden ser ricos en tanino durante el lavado de las pieles curtidas y durante el
proceso de escurrido, haciendo que el valor del PHsean fluctuantes. Respecto a la concentración de
los sólidos sedimentables, también es variable, por
cuanto dependen de los procesos que se realizan. Se
producen las mayores cantidades de sólidos durantela limpieza de los equipos mecánicos, limpieza de pisos y botales.

c) <u>De los Análisis.</u> Las muestras se tomaron a la salida de las aguas residuales, habiéndose obtenido los siguientes valores promedios:

 PH a 22°C.
 7.7

 DBO - 5 días - 20°C.
 548 ppm.

 Sólidos totales
 2,240 ppm.

 Sólidos fijos
 125 ppm.

 Sólidos volátiles
 382 ppm.

 Sólidos susp. totales
 498 ppm.

 Sólidos disueltos
 2,137 ppm.

 Sólidos sedimentables
 20.5 ml/lt/hora(*)

 Grasas
 70 ppm.

(*) Indican valores que sobrepasan los límites estable cidos por el reglamento de desagües industriales.

2.4.4. - Curtiembre Cocodrilo S.A.

a) Generalidades.- La curtiembre "EL COCODRI
LO " se encuentra ubicado en el jirón Ricardo Herrera No. 890 distrito de Lima, sobre un área de 4,000 m2 y se dedica a la elaboración de cueros, suelas y gamuzón
para las industrias del calzado y confecciones, con un horario normal de 8 horasdiarias.

Las materias primas más utiliza-das son las pieles de ganado bovino, ca prino y ovino, en los siguientes estados:

Pieles secas saladas

Pieles secas frescas

Pieles dulce secas

Pieles frescas frigoríficas

Para el tratamiento de las pieles son utilizados reactivos químicos tales co mo ácidos, seles de sodio (cloruro de sodio,

sulfito etc.) curtientes minerales (sulfa to básico de Cromo) y vegetales (concen trado de quebracho.) colorantes ácidos y neutros, resinas acrílicas, agua, etc.

Su volúmen de producción es de aproximadamente 5,000 pies/día.

b) <u>Del Proceso.</u> El curtido se realiza median te curtientes, reactivos y equípo especial, botales, pozas, máquinas divididoras, des carnadoras, desvastadoras, carpeteadoras etc. Las etapas principales pueden resumir se en: remojo, depilado desencalado, lavado. Luego de estos procesos, las pieles pasanas er seleccionadas, separándose las pie les dañadas (cortes, cicatrices,) para ser tratados para eleborar suelas, y de las pie les buenas que son para elaborar cueros.

Las pieles para cuero reciben un tratamiento de colorante, resinas, engrase
para ablandamiento y suavisado, recibiendoasí mismo un precurtido y un curtido más
profundo.

Durante el proceso, las aguas residuales arrastran diferentes concentracio - nes de sólidos sedimentales y los PH va rían con cada etapa, variando del ácido al alcalino con mayor frecuencia sin embargo-las aguas residuales en las últimas predominan el PH alcalino.

c) <u>De Los Análisis.</u> El muestreo fué realizado a la salida de las aguas residuales habiéndose registrado los siguientes valores:

PH a .22°.C._____ 9_2 (*) Temperatura-----22°C-DBO-5 días-20°C.----2.090 ppm. Sólidos totales -----7,176 ppm. Sólidos fijos susp.-----336 ppm. Sólidos volátiles susp.--415 ppm. Sólidos suspendidos 598 ppm. totales. 15,857 ppm. Sólidos disueltos -----Sólidos sedimentales---- 21.0 ml/lt/hora.(*)

(*) Indica que estos valores sobrepasan los límites - establecidos en el reglamento de desagües Indus - triales.

Referente al color, ésta es muy variable, dependiendo del producto que se
procesa (verdoso, rosado, pardo, oscuro,
rojo, etc).

2.4.5. - Curtiembre Tres Bocas S.A.

a) <u>Generalidades.</u>- La curtiembre "Tres Bocas", se encuentra ubicado en el jirón Ascope No. 315, distrito de Lima, sobre un área de 1185 m2 y se dedica a la elaboración de suelas, badanas y gamuzones.

Las materias primas utilizadas son provenientes del ganado vacuno en los si guientes estados:

- Piel seca salada
- Piel fresca salada
- Piel fresca frigorífica

Para el tratamiento de las pieles,utilizan sustancias tales como ácidos, sales
de sodio, curtientes minerales, curtientes vegetales, colorantes ácidos y neutros, etc.

Su volúmen de producción es de apro ximadamente 40 cuartos diarios.

b) <u>De los Procesos.</u> Estos se llevan a cabo co<u>n</u> equípo mecánico como botales, pozas, descarnadoras desvastadoras, secadoras, carpeteado ras, etc.

Para el curtido es utilizado concentrado de quebracho.

El agua interviene en casi todos losprocesos, tanto para los lavados en general, como para la aplicación de reactivos.

En general, se siguen los procesos normales que son utilizados en casi todas las curtiembres nacionales tales como los an teriormente descritos.

c) <u>De los Análisis.</u> Las aguas de desecho de es ta curtiembre fueron analizados, habiéndosetomado la muestra a la salida de todas estas aguas, habiéndose obtenido los siguientes va lores:

 PH a 22°C.
 11.9 (*)

 Temperatura
 21°C.

 DBO a 5 días-20°C.
 1,482 ppm. (*)

 Sólidos totales
 21,255 ppm.

 Sólidos fijos
 13,036 ppm.

 Sólidos volátiles
 14,426 ppm.

 Sólidos suspendidos
 10,426 ppm.

 Sólidos disueltos
 10,863 ppm.

 Sólidos sedimentables
 54.0 ml/lt/h(*)

 Grasas
 37. ppm.

(*) Indica que estos valores sobrepasan los límites máximos admisibles del reglamento general de desa gües industriales.

Referente al color esta es variable, predominando el color marrón.

2.4.6. - Curtiembre "La Estrella" S.A.

a) <u>Generalidades.-Esta</u> industria, se encuentra ubicada en el jirón Maynas No 268 del dis - trito de Lima y sobre un terreno de 3,700m2.

Se dedica a la elaboración de cue - ros y suelas para calzado, con una preduc -

ción diaria aproximadamente de 560 piés2 de cueros y 520 piés2 de suelas.

Las materias primas con que cuenta para la elaboración de los cueros, esgeneralmente de res en el estado fresco.

b) <u>De los Análisis.</u> Se han obtenido los si - guientes valores, efectuados en el mes de-Agosto de 1972.

 PH a 22°C.
 10.6 (*)

 Temperatura
 28°C.

 DB0-5 días-20°C.
 5,090 ppm.(*)

 Sólidos Totales
 20,505 ppm.

 Sólidos fijos
 396 ppm.

 Sólidos volátiles
 666 ppm.

 Sólidos suspendidos
 1,052 ppm.

 Sólidos disueltos
 30,688 ppm.

 Sólidos sedimentables
 39,0 ml/lt/h.(*)

 Grasas
 15 ppm.

(*) Indican valores que exceden los límites, estable - cidos por el reglamento de Desagües Industriales.

Su volúmen de producción de desagues es de aproximadamente 9,500 lts/día.

2.4.7. - Curtiembre " La Perla del Pacífico" S.A.

a) <u>Generalidades.</u> Esta Curtiembre, se encue<u>n</u>
tra ubicada en el jirón Victor Reynel No.290 en el distrito de Lima, y funciona so bre un terreno de 9,375 m2.

Esta industria se dedica a la elaboración de todo tipo de cueros, Las materias primas empleadas son provenientes dereses, chivos y carneros.

Su producción diaria promedio es - de 40 cueros de reses y 100 cueros de car- neros y chivos.

b) <u>De los Análisis.</u> Los análisis efectuadosa la salida general de sus desechos, dió como resultado los siguientes valores:

400 ·	FECHA 19-9-71	6-7-72
PH a 22°C	4.45	5.9
Temperatura	27°C.	21°C.
DBO- 5 días	967 ppm.	614 ppm.

	FECHA 19-9-71	6-7-72	
Sólidos totales	8 _e 180 ppm.	3,442 ppm.	
Sólidos volátiles	383 ppm.	230 ppm.	
Sólidos fijos	432 ppm.	619 ppm.	
Sólidos suspendidos	731 ppm.	922 ppm.	
Sólidos disueltos	8,165 ppm.	2,531 ppm.	
Sólidos sedimentables	75.0 ml/lt/h	19.0 ml/lt/h(*)	
Grasas	76 ppm.		

(*) Indica los valores que exceden los límites permec<u>i</u> bles.

El volúmen aproximado de desechos es de 64m3/día.

2.4.8. - Curtiduria Verme S.A.

a) Se encuenta ubicado en la Av. Argentina Cda.

15, y funciona sobre un terreno cuya área es
de 8,820m2. Elabora cueros, suelas y badanas,
utilizando materias primas de reses y carne ros.

Su volúmen de producción es de aprox<u>i</u> madamente 100 cueros de reses y 30 cueros decarnero.

Los procesos utilizados en la elabo ración de los cueros siguen el patrón similar a las otras curtiembres antes mencionadas.

b) <u>De los Análisis.</u> Los resultados de los lisis efectuados en esta industria el 30 de Mayo de 1971 dieron los siguientes valores:

(*) Indican valores que exceden los límites estableci - dos.

El volúmen de desecho es de aproximadamente de 90m3/día.

2.4.9. - Curtiembre A. Macchiavello S.A.

a) <u>Generalidades.</u> - Se encuentra ubicada en el jirón Tumbes No. 218-192 en el distri to del Rimac.

Esta industria, se dedica a la elaboración de cueros y suelas utilizando generalmente las materias primas proce
dentes del ganado vacuno. Su volúmen de producción es de 140 unidades entre suela
y cueros.

b) <u>De los Análisis.</u> Se han obtenido los si - guientes resultados de análisis efectuados el 8 de Marzo de 1972.

(*) Indican valores que exceden los límites máximos per micibles.

Su volúmen de producción de dese chos es de 45m3/día.

2.4.10. - Curtiembre "Cayetano Cogorno"S.A.

a) <u>Generalidades.</u> Se ubica en la Alameda - de los Bobos No. 190 en el distrito del-Rimac, y funciona sobre un área de 2,473 m2.

Su principal producto eleborado - es el cuero y la suela.

La producción diaria entre cueros y suelas, es de 400 kilos

b) <u>De los Análisis.</u> De los análisis efectua dos en fecha 23 de Agosto de 1971, se obtuvieron los siguientes valores:

PH a 22°C. ------ 8.6

DBO 5 días- 20°C.----- 1,197 ppm (*)

Sólidos totales ------ 6,177 ppm.

Sólidos fijos ------ 129 ppm.

Sólidos suspendidos ----- 1,997 ppm.

(*) Indican que estos valores exceden los límites máxi mos permitidos.

2.4. II. - Curtiembre "El Diamante "S.A.

a) <u>Generalidades.</u> Esta se encuentra ubicada en el Jirón Antonio Elizarde No. 712 enel distrito de Lima.

Esta industria se dedica a la elaboración de suelas, cueros y badanas para la industria del calzado, utilizando como materias primas las pieles de reses y carneros en los estados frescos y salados.

b) <u>De los Análisis.</u> Los análisis efectuados en fecha 30 de Mayo de 1971, arrojaron los siguientes resultados: (*) Indican que estos valores exceden el límite máximo permitido.

Su volúmen de desecho es de aproximadamente 120m3/

2.4.12. - Curtiembre "El Aguila " S.A.

a) <u>Generalidades.-Esta</u> curtiembre se encuentra ubicada en la avenida Argentina No. -1495 del distrito de Lima.

Esta se dedica a la elaboración de variedades en cueros y suelas, utilizando

pieles del ganado vacuno y caprino en el estado fresco o seco, salados.

b) <u>De los Análisis.</u> Se efectuaron los anál<u>i</u>
sis a la salida de sus desagües en fecha30 de Mayo de l.971 habiendose obtenido los siguientes valores:

(*) Indican valores que exceden los límites máximos per misibles.

El volúmen de producción de desechos es de aproxima damente 150 m3/día.

2.4.13. - Otras Curtiembres. - A continuación se presen ta un cuadro de los análisis físico-químicos de otras curtiembres que elaboran en el País:

A_B- Antigua curtiduria Rimac

B.- Curtiduria "La Estrella"

C.- Curtiembre Saúl Ruiman

	Α	В	С	
Vol (m3/día)	240	9.5	40	
PH a 22°C.	9	10.9(*)	12.1(*	
DBO-5 dias-20°C. (ppm)	522	5,090(*)	17,960(*	
Sólidos totales (ppm)	3,829	20,505	22,593	
Sólidos fijos (ppm)	171	396	2,77	
Sólidos volátiles(ppm)	573	666	3,106	
Sólidos suspendidos(pp	m) 708	1,052	5,877	
Sólidos disueltos (ppm) 3,159	30,688	16,716	
Sólidos Sedimentables (ml/lt/h.)	47.5(*)	39.0(*)	105(*	
Grasas	39.5	15	1,077	

^(*) Indican que sobrepasan a los valores límites establecidos.

3.- CARACTERISTICAS GENERALES DE LOS DESECHOS DE CUR-TIEMBRES NACIONALES.

Los desechos industriales de curtiembres nacionales, como se han podido observar en - los análisis efectuados en diversos establecimien tos de este tipo, se caracterizan por su alto valor del PH viendo estas aguas residuales son de - tipo básico, debido a que en los procesos de tratamiento de las pieles, intervienen cantidades apreciables de sustancias alcalinas tales como la cal por ejemplo.

En cuanto a la temperatura, estas tienen una variación despreciables, pués se encuentran dentro de los límites establecidos en el reglamento general de desagües industriales que rige en este Pais. Se puede agregar que se tiene una temperatura promedio de 21°C.

En razón de su alto contenido de sustancias y elementos orgánicos putrecibles, la demanda bioquímica de estos desechos son altos variando entre y ppm, se observó un pequeño remanen

te de oxígeno disuelto debido quizás a que los de sechos analizados eran relativamente frescas, esdecir aguas negras en su estado inicial en dondes aún contiene el oxígeno suficiente para mantener-la descomposición acróbica.

Poseen alto contenido de sólidos, sien do el de mayor significación en nuestro caso, los sólidos sedimentables, cuyas cantidades sobrepa - san largamente los valores máximos permitidos en- el reglamento de desagües industriales, y que requieren ser tratados convenientemente.

CURTIEMBRE	VOL.(m3/día)	TEMP(°C.)	PHa 22 ^o C	DBO (ppm) (5 días.20°c)	SOL.SED.(m1/1/H)	GRASA (ppm)
LA COLONIAL	320.6	24	8.2	445.5	25.41	180
LA UNION	120.0	21	9.5	958.0	32.50	342.0
FORTA LEZA		22	7.7	548.0	20.50	70.0
COCODRILO		22	9.2	2,090.0	21.00	210
TRES BOCAS		21	11.9	1,482.0	54.00	37.0
LA ESTRELLA	9.5	28	10.6	5,090.0	39.00	15.0
LA PERLA DEL PACIFICO	64.0	21	5.9	614.0	19.00	76.0
VERNE	90.0	26	10.5	1,300.0	23.50	476
MACCHIAVELLO	45.0	26	10.5	1,574.0	13.00	152
CAYETANO COGORNO			8.6	1,197.0	32.00	4.0
EL DIAMANTE	120.0	25	10.75	985.0	20.20	641.0
EL AGUILA	150.0	28	11.0	656.0	22.50	40.5
OTROS	125.0	30		2,806.0	43.20	27.2
PROMEDIOS	116.0		9.6	1,518.9	28.14	139.0

4.- METODOS DE ANALISÍS FISICO-QUIMICOS Y BACTERIOLO-GICOS EFECTUADOS.

Para el análisis de las muestras toma das para este estudio, se han seguido los méto - dos standard aprobados por la AMERICAN PUBLIC HEALTH ASSOCIATION, la AMERICAN WATER ASSOCIATION y la FEDERATION OF SEWAGE AND INDUSTRIAL WASTES - ASSOCIATION: y que a continuación son descritas.

4.1. - Muestreo

Con el fin de obtener una muestra representativa de las aguas de desecho, se utilizó el siguiente método.

La muestra se toma de un punto tal en la descarga en donde las aguas desechadas-se ha encontrado bién mezcladas, localizán dose éste generalmente en los puntos de ma yor turbulencia.

Las partículas grandes considerándose como grandes, a las que sean mayores de 6 m.m. Esto es razonable, porque si se incluye una partícula grande en una muestra del galón (3.785 lts), esto significa que las aguas contendrían un millón de esas - partículas por cada millón de galones deaguas de desecho (3.875)m3.

Algunas muestras fueron analiza - das en el lugar, y fueron verificadas ca- da media hora entre las 8 A.M. a 2 P.M. - durante 5 días consecutivos.

<u>Equipo.-</u> El equipo empleado para la tomade muestras consistió en los siguientes:

> cucharón de latón de aproximadamente | It de capacidad. Varias probetas graduadas. Frascos de muestras Galoneras plásticas

4.2.- <u>Determinación del PH_e o Centración de los</u> lones Hidrogeno.

a) <u>Muestreo.-</u> Fueron tomadas instantánea - mente.

- b) Equipo. Se utilizaron los siguientes equipos:
 - Un patenciómetro: Marca: SARGEN WALCH
 DE LA SCIENTIFIC COMPANY, Modelo: PBL.
 - Un frasco de solución Buffer de PH 7
 - Un vaso de 100 ml. de capacidad.
- c) <u>Procedimiento.-</u> Se procedió de la siguie<u>n</u> te manera:
 - Para obtener una buena presición en la medición de las muestras es necesarioque el instrumento sea estandarizado.

 Para este fin se utilizó la solución BUFFER de PH 7 y se reguló el aparatopara este PH. Como se sabe, las soluciones BUFFER, soluciones cuyos valo res de PH son exactamente conocidos.
 - Se gradua la temperatura de la muestra en el potenciómetro, ya que el valor del PH puede variar por influencia dela temperatura.

Como precaución, antes de cada medi ción, se lavaron los electrodos y luego se sumergieron en solución BUFFER de PH 7.

- Los electrodos una vez limpios se sumergen en la muestra, y luego de conectar el potenciómetro se lee directamente en ella el valor del PH, conuna aproximación de 0.05 de PH.

4.3. - Prueba de Sólidos Sedimentales

- a) <u>Muestreo.-</u> Se usaron muestras instántáneas.
- b) Equipo. Fueron utilizados los siguientes equipos:
 - Dos o más conos de IMHOFF, dependiendo del número muestreos.

Los conos IMHOFF, son grandes conos - de cristal de un litro de capacidad - con el extremo inferior graduado en - mililitros (ml).

- Una gradilla para sostener los conos.

c) Procedimiento.-

Primeramente? antes de cada prueba. los conos fueron lavados con jabón

concentrado y agua caliente, usándose un escobillón.

- Una cantidad medida, en este caso deun litro, se virtió suavemente en uncono, y se dejó reposar durante una hora (Nota.-Mojándose el cono con agua antes de usarlos, se evita que los sólidos se adhieran a las paredes).
- Después de que la muestra ha estado re posando durante unos cuarenta y cincominutos, se hizo girar los conos sobre su eje en forma suave con ambas manos, a fin de que los sólidos que se hallan adheridos en las paredes sean desprendidos y luego se deja reposar hasta completar la hora.
- Una vez completada la hora, se lee directamente en el cono el volúmen del
 material depositado, con ayuda de lasgraduaciones que el cono posee.

Resultados

- Los resultados se expresan en ml. de - sólidos por litro de muestra sedimenta

dos en | hora o sea: ml/lt/hora.

- Si las muestras representaran el in fluente y el efluente de un tanque, la
eficiencia de dicho tanque puede sercalculado de la siguiente manera:

ml de sólidos por

It de influente

It efluente

x 100 =Porcentaje

de sólidos eliminados.

4.4. - Prueba de Sólidos Suspendidos

- a) Muestreo.- Se utilizaron las mismas muestras que se recolectaron para los sólidos sedimentales, las cuales fueron refrigera das convenientemente para su posterior análisis en el laboratorio.
- b) Equipo. Fueron utilizados.
 - Crisoles GOOCH Un matraz de filtración al vacıo con sus
 - Una bomba de vacio para filtración

- Una estufa para secado
- Un desecador
- Una balanza analítica. En este caso fué utilizada una balanza de precisión marca "SARTORIUS", modelo 26-02; y cuya aproximación es de 0.1 mgr.
- Probetas graduadas de 100 ml.
- Medio filtrante de asbesto
- Un horno eléctrico.

c) Procedimiento

- Se preparó una suspensión de 15 gramos de medio filtrante de fibra de asbesto, en 1000 ml de agua destilada. Una porción se vierte a través de un cristal-GOOCH en el matraz de filtración al va cio o hasta dejar una capa de aproxima damente 3 milímetros de espesor.
- La capa antes indicada, se extrajo cui dadosamente con unas pinzas, para luego ser invertida y colocado en el mismo cristal GOOCH, a fin de ser lavadacon 100 ml de agua destilada.

El cristal así procesado, se introdujo a la estufa a una temperatura de 103°C hasta que seque.

- Una vez seco el cristal y su capa, se calcinó en el horno.
 Luego se dejó enfriar y se pesó en la balanza análitica y se anotó en una libreta. Llamémos le Pl a éste.
- Se colocó el crisol en el matraz de filtración al vacío, y se virtió unacantidad medida de la muestra bién
 mezclada, dentro del crisol y filtran
 do al vacio haciendo funcionar la bom
 ba. Se observó que la filtración se lleva a cabo con mayor rapides, si se
 vierte la muestra en pequeñas porciones.
- La probeta usada para vertir la muestra, se enjuagó con una pequeña canti
 dad de agua destilada y se virtió enel crisol filtrando, con la finalidad
 de que los sólidos remanentes en lasparedes de la probeta sean removidos.

- El crisol luego se secó en la estufa a una temperatura de 103°C. y durante una hora.
- Se dejó desenfriar el desecador y lue go se pesó en la balanza analítica, y esta fué anotada. Llamémos la P2.

Luego se calcireó el crisol al rojopardo, hasta que las ceniza quedende un color blanco o rojo.

- Se enfrió luego en el desecador, (qu) y luego se pesó nuevamente. Llamémosla P3 a este último.
- d) Resultados.- Los resultados fueron enpartes por millón (ppm).

La diferencia entre el peso del crisol antes de la filtración (pl) y el peso-del crisol después de la filtración (P2), es el peso en gramos de los sólidos sus pendidos totales, o sea:

P2-P1-Peso de sólidos suspendidos.

LUEGO:

La diferencia entre el peso del crisol después de la filtración (P2) y el peso del crisol después de calcinado (P3), es el peso en gramos de las pérdidas por calcinación, es decir, los sólidos suspendidos volátiles.

o sea: P2 - P3 - Peso de sólidos suspendidos volátiles.

LUEGO:

La diferencia entre las ppm de los sólidos - suspendidos totales y las ppm de los sólidos suspendidos vo látiles es igual a las ppm de sólidos suspendidos fijos, esdecir,

4.5. - Prueba de los Sólidos Totales

- a) <u>Muestreo.</u> Fueron las mismas que de las prue bas antes mencionadas.
- b) Equipo. Se utilizaron los siguientes equi pos:
 - Cápsulas de porcelana de 100 ml.
 - Probetas graduadas de 100 ml.
 - Estufa para secado
 - Desecador
 - Horno eléctrico
 - Balanza analítica también se hizo uso de la balanza marca "SARTORIUS" modelo 26 02.

c) Procedimiento

- Primeramente, se tomaron las cápsulas de porcelana y se calcinaron en el horno.
- Luego de calcinado, se dejó enfriar en eldesecador.
- Se tomó en la probeta graduada 100 ml de muestra bién mezclada para luego vertirla- en las cápsulas de porcelana.

- Luego estas se dejaron secar en la estufa a 103°C .
- Secas las cápsulas, se dejaron enfriar en el desecador, y luego fueron pesados. Lla mémoslo P2.
- Una vez pesadas las cápsulas fueron calcinadas en el horno, hasta que la materia carbonosa de la muestra se halla quemado-completamente.
- Luego se dejaron enfriar para luego ser pesados nuevamente, hallandose en este ca-so P3.
- d) Resultados. Los resultados se expresan enppm de sólidos totales.

El peso de la cápsula después de la evaporación (P2) menos el peso de la cápsula vacía (P1) es igual al peso de los sólidos - totales en gramos; o sea:

P2 - P1 = peso de sólidos totales, en grms.

LUEGO: Peso de sólidos totales X <u>l'000,000</u> ppm de sólidos totales.

El peso de la cápsula después de laevaporación de la muestra (P2) menos el peso de lamuestra después de la calcinación (P3) es igual al
peso de las pérdidas por calcinación o sean los sóli
dos volátiles totales, es decir:

Pérdida de peso por calcinación (en gr)

X 1'000,000 ppm de sólidos ppm de sólidos por calcinación (en gr)

ml de muestra les.

Las ppm de sólidos totales menos de sólidos volátiles totales es igual a las ppm de sól<u>i</u>
dos fijos totales.

4.6. - Prueba de los Sólidos Disueltos

Los resultados se expresan en ppm, de sólidos disueltos y se obtienen restando los sólidos suspendidos de los totales.

Sólidos	disueltos totales	400
Sólidos	volátiles disueltos	155
Sólidos	fijos disueltos	245
Sólidos	suspendidos totales	200
Sólidos	volátiles suspendidos	145
Sólidos	fijos suspendidos	55
Sólidos	sedimentales en ml/lt	120

4.7. - Prueba del Oxígeno Disuelto

a) Muestreo. Las muestras fueron tomadas detal manera que el frasco quede conpletamen te lleno de líquido que no ha estado en contacto con el aire y que no quede ni una sola burbuja de aire bajo el tapón. Esto se logró, sumergiendo el frasco en el curso de los desagües industriales durante aproximadamente 30 segúndos, tomándose lue go la temperatura de la muestra. Se pueden enumerar los frascos.

b) Equipo. - Fueron:

- Frascos para muestras con tapón esmerila do, de 300 ml.

- Pipetas de 5 ml.
- Probetas graduadas
- Matraz ERLENMEYER de 500 ml. Frasco goteros de 30 ml.
- Buretas y soportes
- Pinzas para bureta
- Termómetro

c) Reactivos. - Fueron empleados:

- Acidos sulfúrico concentrado
- Soluciones normales de Nitruro-Yaduro alc<u>a</u> lina.
- Sulfato Manganoso
- Solución indicadora de Almidón
- Tiosulfato de Sodio N/40.

d) Procedimiento. - Se mide:

- La temperatura de la muestra y se anotan.
- Se toma un frasco de muestra y se vierte en ella 2 ml, de solución alcalina de ni truró yoduro y 2 ml, de solución de sulfato manganoso. Luego se agita por inversión durante aproximadamente 20 segundos.
- Se deja asentar el precipitado que se forme, hasta debajo del cuello de la botella-

y se le agrega 2 ml de Acido sulfúrico con un trado y se agita nuevamente.

Se toma 200 ml de la muestra así tratada - en un matraz evitando en lo mínimo la pér-dida de yodo.

Luego el yodo es valorado con tiosulfato - de Sodio N/40, hasta que la muestra tenga- un color amarillo pálido, para después de- obtenido ésta coloración agregarle un ml- de solución de almidón, y continuar la valoración con tiosulfato en forma cuidadosa hasta la decoloración total, sin conside - rar ninguna reaparición de color.

c) <u>Resultados.-</u> Estos son expresados en ppm deoxígeno disuelto ó en porcentaje de satura ción.

Si se emplea un tiosulfato exacta mente N/40 para valorar 200 ml de muestra,
el número de ml utilizados en la valoración,
es equivalente a las ppm de oxígeno disuel to.

El porcentaje de saturación se calcu la dividiendo el oxígeno disuelto de la muestra en ppm, entre el oxígeno disuelto en ppm, del agua limpia o agua de mar de sali
nidad adecuada, saturada a la temperaturade la muestra (consultar tabla No I) y
multiplicado por 100.

Es decir:

Porcentaje de - ppm de O.Demostradas a T^oC x 100 Saturación ppm de O.D.en agua saturada a T^oC

TABLA No I

Solubilidad del oxígeno en agua pura y en agua de mar de los grados de salinidad que se-especifican, en diversas temperaturas, al exponerse al aire saturado de humedad a la presión total de -760 mm de Hg. Se toma como base para el aire seco un contenido de oxígeno de 20.90% (calculada por G.C. -WHIPPLE y M.C. WHIPPLE a partir de las mediciones he chas por C.J.J.Fox.)

oc.	CLORURO	en el agua	de mar	(ppm)	
	0	5,000	10,000	15,000	20,000
oc.	Oxígeno	Disuelto,	en ppm	en peso	
0	14.62	13.79	12.97	12.14	11.32
1	14.23	13.41	12.61	11.82	11.03
2	13.84	13.05	12.28	11.52	10.76
3	13.48	12.72	11.98	11.24	10.50
4	13.13	12.41	11.69	10.97	10.25
5	12.80	12.09	11.39	10.70	10.01
6	12.48	11.79	11.12	10.45	9.78
7	12.17	11.51	10.85	10.21	9.57
8	11.87	11.24	10.61	9.98	9.36
9	11.59	10.97	10.36	9.76	9.17
10	11.33	10.73	10.13	9.55	8.98
1.1	11.08	10.49	9.92	9.35	8.80
12	10.83	10.28	9.72	9.17	8.62
13	10.60	10.05	9.52	8.98	8.46
14	10.37	9.85	9.32	8.80	8.30
15	10.15	9.65	9.14	8.63	8.14
16	9.95	9.46	8.96	8.47	7,99
17	9.74	9.26	8.78	8.30	7.84
18	9.54	9.07	8.62	8.15	7.70
19	9.35	8.89	8.45	8.00	7.56
20	9.17	8.73	8.30	7.86	7,42

21	8.99	8.57	8.14	7.71	7.28
22	8.83	8.42	7.99	7.57	7.14
23	8.68	8.27	7.85	7.43	7.00
24	8.53	8.12	7.71	7.30	6.87
25	8.38	7.96	7.56	7.15	6.74
				# (\$)	
26	8.22	7.81	7 • 42	7.02	6.61
27	8.07	7.67	7.28	6.88	6.49
28	7.92	7.53	7.14	6.75	6.37
29	7.77	7.39	7.00	6.62	6.25
30	7.63	7.25	6.86	6.49	6.13
-					

Esta tabla ha sido tomado de la página 254 de los métodos Standard para el Análisis del Agua, Aguas Negras y Desechos Industriales, IOa.edición, de la AMERICAN PUBLIC HEALTH ASSOCIATION, I - la AMERICAN WATER WORRS ASSOCIATION y la FEDERATION of SEWAGE AND INDUSTRIAL WASTES ASSOCIATIONS, editada en Baltimore, E.U. de América en 195, por la AMERICAN PUBLIC HEALTH ASSOCIATION.

4.8. - Prueba de la Demanda Bioquínica de Oxígeno (DBO)

- a) <u>Muestreo.-</u> Las muestras son tomadas en la misma forma en que se hizo para la prueba del oxígeno disuelto.
- b) Equipo. Consta de los siguientes elementos:
 - Frasco claro de cristal de 300 ml con ta pón esmerilado.
 - Dos pipetas de 5 ml, graduadas en 0.1 ml.
 - Tres pipetas de | ml, graduadas en 0.1 ml.
 - Probeta graduada de 250 ml.
 - Matraz ERLENMEYER de 500 ml.
 - Bureta y soporte
 - Pinzas
 - Frasco goteros de 30 ml.
 - Termómetro
 - Frasco de 20 lts.
 - Bomba de vacío para filtración
 - Pipetas para transferir de 5,10,20,50 y 100 ml.
 - Sifón de vidrio.

 Tubo de hule y sus pinzas



- c) Reactivos. Estos pueden ser adquiridos de las casas proveedoras o bien preparados:
 - Acido sulfúrico concentrado.
 - Sulfato Manganoso, 480 gr. de Mn $\rm SO_4$ 4HO $_2$ 6 400 grs. de Mn $\rm SO_4$ 2H $_2$ O 6 361.45 grs Mn $\rm SO_4$.H $_2$ O por litro.
 - Solución alcalina de Nitruro yoduro, 500 grs de NaOH y 135 grs de Na I, se disuel ven por separado y se mezclan para ajustar se, a l lt. justamente antes de usarse, se disuelve un gramo de NaN3 en 100 ml. de so lución alcalina de yoduro. No se calienta, el nitruro de Sodio requiere de tres horas para que se disuelva. La solución de nitru ro yoduro es estable solamente durante dos semanas.
 - Iumén de N/10 con tres volúmenes de agua destilada, para hacer tiosulfato de Sodio-N/40, el cual es estable durante dos semanas y debe usarse recientemente preparado.

- Indicador de Almidon, de 5 grs por filto, se preserva con 1.25 gramos de ácido Salicílico.
- Cloruro de Calcio, 27.5 gr de la cl2 por litro.
- Cloruro Férrico, 0.25 grs. de $\mathrm{FeCl}_36\mathrm{H}_2\mathrm{O}$ por litro.
- Sulfato de Magnesio, 22.5 grs. de Mg ${\rm SO_47H_20}$ por litro

Amortiguador de fosfato de amonio. Disolver 8.5 grs. de KH2PO4, 21.75 de K2 HPO4, 33.4 grs de Na₂HPO₄7H O y 1.7 de NH₄CI - en unos 500 ml de agua destilada y luego diluir a un litro. El PH de esta solu ción amortiguador debe ser de 7.2 sin ulterior ajuste.

d) Procedimiento. - como sigue:

- Se acercan 20 lts de agua destilada
- Agréguese 18.9 ml de solución de cloruro Férrico, 18.9 ml de solución de clorurode calcio, 18.9 ml de sulfato de Magne sio y 18.9 ml de solución de amortigua -

dora de fosfato de amonio (PH7.2) al agua de dilución y mézclese bien. Se vierte agua de dilución a un fras co de 300 ml de tapón esmerilado, has ta que quede lleno aproximadamente a la mitad.

Al frasco lleno hasta la mitad agréguese con una pipeta la cantidad demuestra deseada. Las cantidades po drían ser:

Aguas negras crudas, 3.0 a 6.0 ml.

Aguas negras sedimentales, 6.0 a 12.0 ml.

Efluente final, 50 a 100 ml.

Llénese el frasco con agua de dilusión hasta el cuello y tápese de manera que no queden atrapadas burbujas de aire.

Llénese otro frasco de 300 ml con agua de dilusión solamente.

Colóquese ambos frascos en un baño de - agua a $20^{\circ}\mathrm{C}$ en un incubador.

Determinese el oxigeno disuelto de la -

muestra si es de un efluente o de una corriente.

El oxígeno disuelto de las aguas negras crudas o
sedimentadas pueden considerarse como igual a ce
ro.

Luego de 5 días, se determina el oxígeno disuelto en cada una de las muestras incubadas, por elprocedimiento descrito al principio.

- Determínese el volúmen exacto de cada y uno de los frascos de 300 ml.
- c) <u>Resultados.-</u> Los resultados obtenidos se expresan en ppm de Demanda bioquímica de oxígeno.(DBQ).

 Ejemplo de cálculos

Número del frasco	A	В
Volúmen del frasco	305	295
Volúmen de la muestra	0	5
Valoración de 200 ml, después de 5 días de incubado.		9
lLectura de la Bureta después de la titulación.	8.2	12.7
2Lectura de la Bureta antes de la Valdración.	0.0	8.2
3ml de tiosulfato N/40 usados: (1) (2)	8.2	4.5
Oxígeno disuelto en la muestra de aguas negras	0.0	0.0
Oxígeno disuelto inicial calculado	8.2	8.1
Oxígeno disuelto final	8.2	4.5
Disminución del oxígeno disuelto	0.0	3.6
Demanda bioquímica de oxígeno en 5 días.	212 mg	/lt.

- Número del frasco. Cada frasco debe numerarse para permitir su identificación.
- -Volúmen del frasco. Debe determinarse el volumen de cada frasco llenándolo con agua, poniéndolo el tapón, y luego mi diendo su contenido con una pro beta graduada, también pueden com prarse frascos de 300 ml, exactos.
- Volúmen de la muestra.-Es el volúmen de la muestra que se vierte en cada frasco.
- Cálculo del oxígeno disuelto inicial. Es el oxígeno disuelto disponible del agua de dilución con la muestra.

Volúmen de la muestra = 5 ml.

Oxígeno disuelto del agua de dilución = 8.2 ppm. Oxígeno disuelto de la muestra = 0.

Oxígeno disuelto inicial. Volúmen del agua de dilución por oxígeno disuelto del agua de dilución, más el volúmen de muestra por oxígeno disuelto de la muestra, y todo dividido entre-el volúmen de la muestra más el agua de dilución.

$$290 \times 8.2 + 5 \times 0.0$$
 = 8.1 ppm.

Oxígeno disuelto final. - Es el oxígeno disuelto de terminado por la valora - ción, militros de tiosul-fato N/40 gastados, igual a las ppm de oxígeno di - suelto cuando se valora - una muestra de 200 ml.

ABATIMIENTO DEL OXIGENO DISUELTO, es la diferencia entre el oxígeno disuelto final.

DEMANDA BIOQUIMICA DE OXIGENO EN CINCO DIAS, es el oxígeno disuelto requerido por la muestra sin diluir, expresado en ppm.

- abatimiento del oxígeno disuelto x <u>Vol del frasco</u> Vol de la muestra

$$= 3.6 \times \frac{295}{5} = 212 \text{ mg/lt.}$$

5.- <u>EFECTOS DE LOS DESECHOS DE CURTIEMBRE EN LOS</u> <u>CUERPOS RECEPTORES.</u>

Los residuos de curtiembres, debido a su PH elevado, y al excesivo valor de su Demanda Bioquímica de Oxígeno (DBO), alteran considera -- blemente los procesos naturales biológicos y bioquímicos de los cursos de agua.

Las reacciones resultantes de la unión de los desechos industriales, en este caso, el de las curtiembres, con los cursos de agua, se verifican reacciones resultantes que dependen de la concentración del Oxígeno disuelto contenido en este último. Por ejemplo, si se tiene un curso de agua cuyo contenido de oxígeno disuelto es elevado, la degradación ó descomposición se llevará a cabo en condiciones aerobias, es decir, por acción de las bacterias aerobias, sin que se produzcan olores ó condiciones desagradables; pero si dicho curso fuera tal que su contenido de oxígeno di suelto es cero, la descomposición se llevará a ca

bo en condiciones anaerobias, o sea, por acción de las bacterias anaerobias, originandose la llamada putrefacción. Esta última reacción de origen a malos olores y condiciones desagradables talescomo coloraciones oscuras al curso, y otros. Además, en razón de la gran cantidad de sólidos orgánicos contenidos en los desechos de las curtiembres, consumirian el oxígeno disuelto del curso, llegando a degradarlo considerablemente, si su poder de autopurificación es pobre, haciendo que la vida acuática en ella sea imposible.

Si las corrientes del curso fuesen deflujo lento, daria lugar a la formación de bancos de lodos constituidos por la cal y los sólidos se dimentables orgánicos del desecho, haciendo que se produzcan reacciones y condiciones anaerobiascon las consecuencias negativas para el curso.

Debido a las sales de Cromo que contienen estos tipos de desechos, pueden también afectar la vida acuática del curso por ser tóxicos cuando se tienen en altas concentraciones.

Otro efecto negativo de estos desechos, es que debido al uso de diversos colorantes empleados en el acabado de los cueros, y también por la reacción del tanino con las sales de hierro del curso, le den - a este último una coloración negra que lo contamina, - además de atentar contra su aspecto estético.

6.- <u>EFECTO DE LOS DESECHOS DE CURTIEMBRES EN LAS REDES</u> COLECTORAS.

Los desechos industriales de las curtiem bres que no han recibido un tratamiento adecuado y que son vertidas directamente a las redes colectoras, producen efectos negativos que atentan contra la in tegridad física y el normal funcionamiento de las - mismas.

Los pelos, partículas de carne, así como también de cueros y grasas que actúan como fuertes-aglutinantes, hacen que se produscan obstrucciones-en las redes.

La presencia de cal en esta clase de desecho, hacen que los lodos adquieran una mayor densidad, dando origen a la formación de incrustaciones y depósitos de carbonato de calcio por la reacción con el gas carbónico, producidos por
la descomposición de la materia orgánica. Este efecto, hace que se reduzcan considerablemente el diámetro interno de las tuberías restándole eficiencia a la red.

Otro efecto que se produce, es que al producirse la descomposición anaerobia en las re des mismas, dé como resultado de la reacción bio química el ácido sulfhidrico por acción de los - sulfuros presentes en los desechos de las curtiem bres. Este ácido, es un gas de olor desagradable-y dá origen a un estado de acidés que puede ulteriores reacciones bioquímicas ejerciendo una gran acción corrosiva en las estructuras de las redescolectoras, e incluso pudiendo afectar las instalaciones de las plantas de tratamiento.

PARTE 11

P R O Y E C T O DE G R A D O ***********

I.- INTRODUCCION

En esta segunda parte correspondien te al proyecto de grado, se tratará de dar una solu - ción práctica a los problemas sanitarios que acarrean los residuos resultantes de los procesos industriales, y específicamente en este caso, los de las industrias de la curtiembre; los cuales han sido ampliamente des critos y analizados en la primera parte que correspon dió a la tesis de bachiller.

La solución que se propone en el presente proyecto de grado, consiste en clasificar y desarrollar un método de tratamiento para este tipo particular de desecho industrial, a fin de captar los sólidos sedimentables y grasas; y estabilizar químicamente el desagüe, hasta un punto tal que no afectela estabilidad de las aguas receptoras, o el eficiente funcionamiento de las redes colectoras públicas; y finalmente, la adecuada disposición de los sólidos captados.

Para tal efecto, se diseñarán las - unidades de tratamientos adecuados a este tipo de efluente.

Se ha escogido en particular una industria determinada. En este caso, la industria "CURTIEMBRE Y TALLERES CASSINELLI S.A. "; habiéndose preferido a ésta para los fines de este proyecto de grado, en razón de las mayores facilidades que se me han brindado para la obtención de todos los datos necesarios para el desarrollo del presente trabajo.

Igualmente, para una mejor interpre tación del análisis y diseño, he considerado necesa - rio mencionar el Reglamento de Desagües Industriales- (según D.S. No. 28-60 ASPL del 29 de noviembre de 1960) en sus partes correspondientes, y que son de in terés para el presente trabajo.

I.- Generalidades

La "Curtiembre y Talleres Cassinelli S.A.", se encuentra ubicada en el Jirón Antón Sánchez, No. 215, en el Distrito del Rímac, ocupan do un área de 7,000 m2.

La población operaria, está constituí da por 80 trabajadores, de los cuales 60 son obreros; teniendo un horario normal de labores de 8 horas diarias, de lunes a viernes.

La capacidad promedio diaria de producción es de aproximadamente 150 cueros de res,
totalizando un peso también aproximado de 4,200
Kgs. por día, entre cueros y suelas de diversos tipos.

Para el abastecimiento de agua, cuen ta con un tanque cisterna de almacenamiento, cuya capacidad es de 180 m3, el cual es alimentado por la red pública a través de dos conexiones domici
liarias de 2 y pulgadas de diámetro respectiva
mente.

El agua es distribuida en la planta por medio de tuberías de 1, 2 y 3 pulgadas de diá metro, tanto a los servicios higiénicos existen - tes, como a cada una de las unidades de tratamien to de los cueros, que requieran de él.

Con respecto a la disposición de los desagües, éstos son evacuados por medio de tuberías de concreto simple normalizado de 4 y 6 pulgadas de diámetro para los servicios higiénicos, y por canales cerrados de 0.25 mts. de ancho y de profundidades variables para los desagües originados en las unidades de tratamiento de los cueros, teniendo tres puntos de salida. Dos decéstas, correspondientes a los servicios higiénicos de la planta, descargan directamente a las redes públicas, mientras que las descargas de los procesos industriales, van a dar hacia una ace quia que pasa por el costado del establecimiento, el cual ha sido conectado por ESAL a la red pública.

La contribución de desagües de esta planta industrial es de 162 m3/día en promedio.

I.I.- <u>Características de los Desag</u>ües

Los líquidos residuales de los proce sos industriales tienen su origen en:

- Los lavados de las pieles.
- Residuos del repelo.
- Residuos de los procesos de descarne y cur tientes.
- Residuos de la aplicación de curtientes.

 Escurrimiento y lavado de cada una de las uni
 dades de blanqueo.
- Lavado del piso.

Todos estos desagües, se caracterizan por arrastrar gran cantidad de sólidos pesa dos de origen orgánico e inorgánico de los procesos de producción, algunos de los cuales secitan a continuación:

- Coágulos de sangre.
- Pelos.
- Pedazos de carne.

- Estiércol
- Arena
- Piezas de recortes
- Pajas, y otros

1.2.- Análisis de los desagües y gráficas de los diferentes componentes.

Se han realizado análisis de las muestras obtenidas de los desagües finales, respecto a los elementos más desfavorables para el normal funcionamiento de las redes colectoras de servicio, los cuales se han tabulado en cuadros. (ver figuras A, B y C).

1.3.- El Reglamento de Desagües Industriales (D.S. No. 28-60-ASPL del 29-11-60)

A continuación se transcribirá el Reglamento de Desagües Industriales, en sus par
tes convenientes para la mejor interpretación de los análisis efectuados a este establecimien
to industrial:

- Art. 502.-Ninguna sustancia grasa que ingrese al colector, deberá tener una concentración mayor de 0.1 gr/lt en peso.
- Art. 504.-No se permitirá el Ingreso de resi duos a los desagües públicos cuyo PHesté por debajo de 5 ó por encima de 8.5.

Las industrias que trabajen con áci - dos minerales o sustancias fuertemente alcalinas, deberán obligatoriamente tener tanques de suficiente capacidad y en número adecuado, a juicio de la Autoridad, donde serán neutralizados, mediante la mezcla de residuos - ácidos y alcalinos ó diluídos, hastalicanzar los límites del PH establecido.

La Autoridad podrá solicitar a la industria, que presente un estudio completo de la solución, el que deberá - ser ejecutado por un profesional especializado y se deberán introduciren él todos los dispositivos que la autoridad juzgue necesarios para la mayor eficiencia del sistema, fijándose un plazo para la ejecución de la obra.

- Art. 506.- Queda prohibido el ingreso a las redes públicas de líquidos que depositen sedimentos en una concentraciónde más de 8.5 ml/lt/H (Mililitros/litros/hora).
- Art. 609.- Queda prohibido el ingreso, en forma directa a la red pública, de residuos de camales, caballerizas, establos y similares. La autoridad podrá exigir a los propietarios, dentro de un plazo acordado, procedan a instalar los dispositivos necesarios, siendo requisito previo a su instalación, la aprobación de la autoridad.

1.4.- Interpretación de los resultados

Los valores que se muestran en losgráficos anteriores, han sido obtenidos mediante el análisis "in sittu" de muestras compues tas tomadas al final de la salida de los dese chos industriales; los cuales fueron realizados
durante una semana de labor normal (5 días útiles) entre las 8 a.m. hasta las 3 p.m., con unintérvalo de 30 minutos entre tomas de muestras,
a fin de obtener un valor promedio más significativo.

Respecto al PH, se tiene un prome - dio de 9.2, habiéndose obtenido picos máximos y mínimos de 11.4 y 5.3 respectivamente, siendo - el rango admisible entre 5 y 8.5.

En cuanto a las grasas, un promedio de 350.5 ppm, con un máximo valor detectado de 2,120 ppm y un mínimo de 10 ppm; siendo el valor máximo admisible de 100 ppm.

Por último, los sólidos suspendidos

sedimentables, tuvieron valores máximos de 180-ml/lt/h y mínimo de 2 ml/lt/h, con un promedio de 40 ml/lt/h, que sobrepasa largamente al va-lor permitido máximo que es de 8.5 ml/lt/h.

Los valores máximos permitidos quese mencionan en los párrafos anteriores, estánreferidos al Reglamento de Desagües Industria les vigente, según D.S. No 28/60-SAPL.

1.5. - Conclusiones

De acuerdo a las características físico-químicas obtenidas de los análisis efectuados a los residuos líquidos resultantes de - los procesos de la transformación de las pieles en cueros, se concluye que estos deberán seguir los siguientes procesos de tratamiento:

a.- <u>Cribado o Rejas</u>

A fin de eliminar por separación los materiales flotantes y gruesos presentes en el desagüe, facilitando así el trabajo de

de las posteriores unidades de tratamiento.

b. - Remoción de los materiales grasos

Este constituye uno de los tratamien tos preliminares más importantes. La grasase adhiere a las paredes del sistema de alcantarillado, reduciendo el escurrimiento de los desagües, y a veces, obstruyéndoloscompletamente.

Como incentivo para una adecuada re moción, está el hecho de que estas grasas - son facilmente vendibles a industrias jaboneras o similares.

c. - Neutralización del efluente

Los desagües altamente alcalinos co mo en este caso, así como también los muy ácidos son nocivos para las estructuras delos sistemas de colectores públicos, por lo que será necesario acondicionarlo hasta que éste sea inofensivo.

d. - Sedimentación

Para eliminar los sólidos suspendi

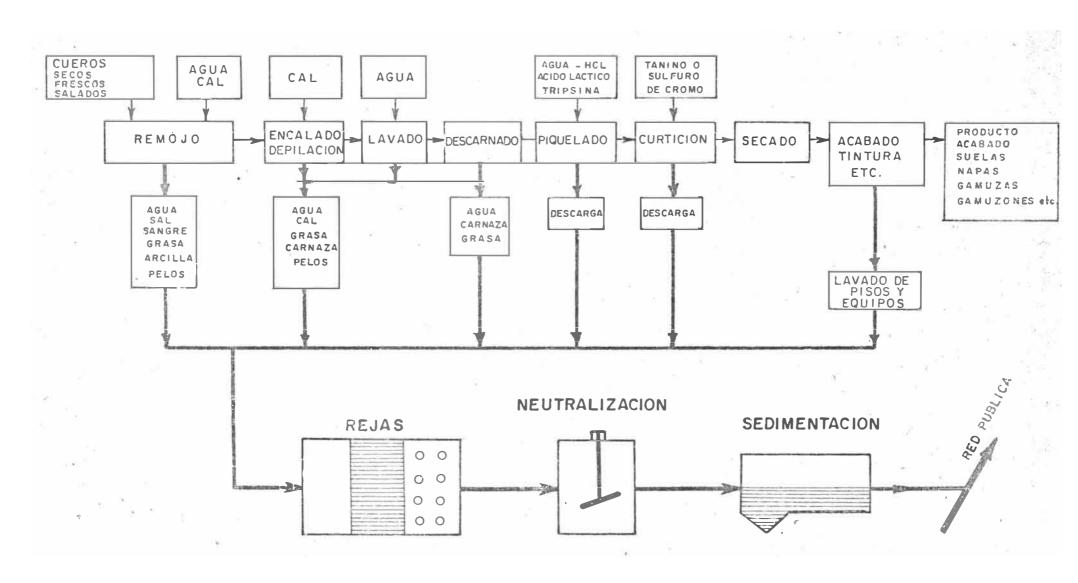
dos sedimentables que se encuentran presentes en los residuos industriales de este establecimiento, tales como la arena, grava, arcilla y otros.

Esta operación se realiza por la - acción física de la gravedad y es parte im portantísima del tratamiento primario, porque ayuda en la remoción de la DBO y de los sólidos suspendidos.

e.- <u>Disposición de los residuos ó sólidos resul-</u> tantes eliminados.

Los sólidos resultantes de las operaciones de cribado y sedimentación, deberán ser rápida, conveniente y económicamente dispuestos, debido a sus características desagradables, sin afectar las condiciones-locales del medio y ni ocasionar molestias.

ORIGEN Y TRATAMIENTO DE LOS DESAGUES DE CURTIEMBRES



III. - DESCRIPCION DE LA PLANTA PROYECTADA

A continuación se detallan las unidades de tratamiento diseñadas:

I.- Cámara de rejas

Esta consiste en una cámara rectangular, en la cual se hallan los dispositivos de separación de sólidos. Están provistas de barrasde fierro de 1/2 pulgada de diámetro, dispuestasen formas paralelas, espaciadas 4 cms. entre sí, y que se oponen al flujo del efluente, formando un ángulo de 30° con la horizontal.

Estas barras son fijadas en sus extremos por medio de soldaduras a otras barras
transversales que se apoyan en el fondo del canal,
y en la parte superior a una plataforma perforada
para drenaje, a donde se puedan rastrillar en for
ma manual los materiales retenidos en las rejas.Estos materiales retenidos deberán ser eliminados
rápidamente.

La plataforma de drenaje mencionada,

consiste en una plancha de acero de 1/2 pulgada - de espesor y de 0.40 x 0.80 m. de dimensiones, con perforaciones de 1 pulgada de diámetro o espaciadas cada 10 cms. entre sí.

Las dimensiones de la cámara son de 0.40 mt. de ancho por 1.80 mt. de largo y de 0.80 mt. de profundidad.

La velocidad del desagüe en la cama ra será de 0.72 m/seg; teniendo una velocidad efectiva de paso entre las rejas de 1.05 m/seg.

La pérdida de carga producida por las rejas será de 0.8 cms.

2. - Cámara de Neutralización.

Según los análisis efectuados a los desagües de este establecimiento industrial,-éstos pertenecen a un rango alcalino generalmente superiores a los PH máximos permitidos, por lo que se ha diseñado una cámara de neutralización.

Esta consistirá en un tanque rectan

gular de 1.00 m. de lado y 1.40 mt. de profundidad bajo el nivel del piso, con una profundidad útil - de 1.00 mt.

En esta cámara se realizará la mez cla del desagüe industrial que se evacúa, con la dosis determinada de neutralizante ácido, a fin de man tener el valor del PH dentro de los rangos permiti dos por el Reglamento de Desagües Industriales vigentes, y que es de 5.5 a 8.5.

Contará con dos tanques de almacenamiento de ácidos para la dosificación.

Para ayudar a la mezcla entre el desagüe industrial y las dosis de ácido; esta cámara
estará provista de un motor eléctrico.

"motorreductor coaxial trifásico de jaula de ardilla" marca "Declcrosa Marelli" y tiene las siguientes ca racterísticas:

Tipo: P25-80 a 4

Frecuencia: 60 H2

Tensión máxima: 600 v.

Potencia: 0.9 HP

R P M: 28

Peso: 73 Kgs.

3. - Cámara de sedimentación

A fin de eliminar los sólidos sus pendidos sedimentables de las aguas resultantes de los procesos de elaboración de cueros, se ha diseñado una cámara de sedimentación primaria.

Esta consiste en una cámara triangu lar y cuyas dimensiones y características son las siguientes:

Largo: 8.10 mts.

Ancho: 2.70 mts.

Profundidad promedio: 2.25 mts.

Profundidad máxima en la tolva:2.75 mts.

Volumen de sedimentación: 19.50 mts.3

Volumen de tolva: 1.83 m3

Período de retención: 2.66 horas

Tasa de aplicación superficial: 8,695.65/lt/día/m2

Su profundidad es variable las cua les se indican en los planos respectivos.

Además cuenta con una tolva de 1.83 m3 de capacidad a fin de que los lodos resultan tes de la sedimentación se depositen en ella. Tanto-el ingreso como la salida de las aguas a esta unidad, serán mediante vertederos rectangulares, y estarán - provistos de pantallas de madera que tendrán doble - propósito: como deflector, y como trampa para las grasas.

El fondo del sedimentador es plano y baja hacia la tolva con una pendiente uniforme de-5%.

Los lodos depositados en el fondodel sedimentador, serán eliminados mediante una bomba.

La grasa atrapada en la superficie del sedimentador, será eliminada mediante paletas ha cia el canal transversal que para este fin ha sido - diseñado.

La bomba para la extracción de lo-

dos será de las siguientes características :

Bomba Vertical Sumidera

Marca: Hidrostal

Tipo: C 3D-VN-24

Potencia: 2.5 HP

Gasto: 10 lps.

Altura dinámica total: 6.5 mts.

RPM: 1,785

Tubería de Impulsión: 3" de ∅

Tubería de succión: 4" de ∅

IV. - OPERACION Y MANTENIMIENTO DE LAS UNIDADES

DISEÑADAS

Gran parte de la eficiencia de una planta de tratamiento, en este caso de las unidadesantes diseñadas, se deben al grado de mantenimientoque se les prodigue.

Así, para obtener de ellas un funcionamiento contínuo, efectivo y de óptimos resultados, es necesario que el personal responsable de sumantenimiento y conservación, tengan plena comprensión de las operaciones y fines de estas unidades.

El término mantenimiento, desde el punto de vista de la ingeniería, puede definirse como el arte de conservar el equipo de la planta, susestructuras y otros medios conexos, en condiciones apropiadas para llevar a cabo las operaciones o maniobras a que están destinadas.

Con un mantenimiento correcto, seestá a salvo de emergencias o descomposturas impre
vistas. Tres factores deben tomarse en cuenta para el debido mantenimiento: diseño, construcción y ope-

ración. Los planos o copias de los diseños de la planta, mostrando las dimensiones de cada unidad, así como de las tuberías, válvulas, compuertas, etc. debentenerse a la mano para referencia inmediata.

A continuación se detallan en forma simple, sencilla y de fácil comprensión, las operaciones y mantenimiento de cada una de las unidades de tratamiento.

l.- Cámara de rejas

El objeto de las rejas es separar - del efluente, las materias más voluminosas que flotan en la superficie o en la masa del líquido-cloacal. Tales materias, como se mencionó en ante riores capítulos, están constituidas por elemen - tos tales como pedazos de carne, sangre coagula - da, pelos, pajas, pedazos de cuero, y otros, que-podrían destruir cañerías, canales, bombas, orificios, bocas, u otros.

1.1. - Operación

El efluente industrial, entra a la-

cámara y atraviesa el sistema de rejas quese opone al flujo, separando los sólidos vo
luminosos y sólo dejando pasar el líquido con materias de sólidos de pequeñas dimen siones y menores de 2.7 cms. de diámetro,
cual es la separación entre las barras. A su vez los sólidos que logran atravezar elsistema de rejas, serán posteriormente eliminados en la siguiente fase del tratamiento.

1.2. - Mantenimiento

Los sólidos atrapados en las rejas, serán eliminados en forma simple, pues bastará rastrillar éstos cuidadosamente haciala plataforma superior de escurrimiento. Es ta operación se realizará de la 3 veces por día, o cuando se observe que esta sea requerida, y evitar así que se produzcan los siguientes fenómenos:

Acción séptica, aguas arriba.

Aumento del nivel del efluente

aguas arriba.

Cargas de flujo repentinas.

La camara, así como las rejillas, de berán de lavarse diariamente, mediante agua a presión con una manguera, a fin de remo - ver las materias orgánicas que se hallan acumulado en ella. Además es necesario re - gar y lavar con frecuencia los pisos y pare des de la unidad, a fin de conservar el lugar siempre limpio y evitar así la polución de moscas y olores ofensivos.

También es importante el cuidado de las partes metálicas de la cámara. Estas de berán ser protegidas mediante el uso de pintura anticorrosivas, que deberán aplicarsepor lo menos una vez al año y de acuerdo alas indicaciones que dé el fabricante.

2. - Cámara de neutralización.

De acuerdo a los análisis de los d<u>e</u> sagues de esta industria, se pudo observar que - éste es altamente alcalino, sobrepasando el lím<u>i</u>

te máximo de PH establecido en el reglamento de - desagües industriales vigentes, por lo que se hadiseñado esta unidad, a fin de mantenerlo dentro- de los rangos permitidos que son de 5 PH a 8.5 PH.

2.1.- Operación

El efluente alcalino al pasar por - esta cámara, recibe una dosis de neutrali - zante, en este caso de ácido sulfúrico. Para lograr que ésta pueda mezclarse efectiva mente con el desagüe tratado, se acciona el agitador eléctrico.

Para determinar la cantidad de ácido que se deberá agregar al efluente, se to
marán muestras instantáneas a la entrada y
salida de la cámara.

El análisis de éstas, se harán en - forma simple y como sigue:

Llenar de agua residual dos tubos - de ensayo.

Añadir, en uno de los tubos, una go ta de anaranjado de metilo, y en el otro, una de fenolftaleina.

El anaranjado de metilo dará una - coloración amarilla a la muestra, si el PH- es superior a 5, y una coloración rojo-ana ranjada si el PH es inferior a 4.5.

La fenolftaleina dará un color rojo si el PH es superior a 8.5 y permanece inco lora para un valor de PH inferior a 8.

La adición del ácido se regulará
por la mayor o menor abertura de la válvula
de alimentación del ácido.

Una vez iniciada la operación de esta unidad, se deberá llevar un registro dia rio, a fin de coordinar y verificar los valores obtenidos con los diferentes procesos que se realizan en cada uno de ésos días, y poder así, pre-establecer las dosis requer das por el efluente.

2.2. - Mantenimiento

La cámara deberá mantenerse siempre limpia. El lavado se realizará con agua a - presión, como se indicó para la limpieza de la cámara de rejas, teniendo cuidado de nomojar o inundar el motor eléctrico del agitador.

Para la conservación del motor eléctrico, se deberán seguir las recomendaciones que indique el fabricante.

Las paletas deberán ser pintadas con pintura especial para evitar la corro - sión de sus partes expuestas al agua resi dual.

3. - Cámara de sedimentación

La sedimentación, es una operaciónpor medio de la cual los sólidos suspendidos en un líquido (en este caso en el desagüe industrial),
se separan gravitacionalmente del líquido.

Las partículas sólidas en suspensión, son arrastradas por efecto de la velocidad y la acción mezcladora del líquido. Si la velocidad del líquido y su acción mezcladora son sensiblemente - reducidas, gran parte de la materia sólida se asen tará, mientras que los elementos más livianos flotarán hasta la superficie.

El propósito de la cámara de sedimentación, es entonces, proporcionar tiempo suficiente y eliminar al máximo las turbulencias. Los depósitos en el fondo, compuestos por arena, arcilla, etc., se remueven como lodos y la sustancia flotante como espumas, grasas ó aceites.

3.1. - Operación.

El efluente ingresa a la camara a través de los orificios de entrada. En su curso se halla una primera pantalla deflectora, próxima al dispositivo de entrada. Esta tiene por finalidad, la de distribuir uni
formemente el flujo a través de la cámara, -

es también la de atrapar los elementos flotantes, tales como las grasas, aceites o espumas.

Por último, el líquido así tratadosaldrá de la cámara a través del vertedero de salida, en condición tal que no afecte el normal funcionamiento de los colectores de servicio público y sin dañarlo, a los cuáles irán finalmente a descargar.

Los sólidos retenidos en las tolvasdel sedimentador, serán eliminados mediante el accionamiento de la bomba que para tal efecto han si
do escogidas. El lodo así extraído, será depositado en tanques o cilindros, para su posterior dispo
sición.

La extracción de los sólidos o lodos, se hará en forma semanal. El bombeo deberá ser demanera intermitente, o sea de corta duración y a in tervalos frecuentes, para que no se forme un canalatravés de los lodos y por consiguiente sea extraí da una cantidad excesiva de agua, ésta última innecesaria pues ocupa parte del volumen de los tanques

o cilindros.

Los materiales flotantes, en este - caso las grasas, serán eliminadas por la canaleta transversal, el cuál se indica en el plano respectivo. La grasa sera llevada hacia ella, con el simple barrido de la superficie del agua, el cuál será realizado con la paleta que para este propósito se ha diseñado.

La grasa del canal pasará luego por un tubo y después a una manguera de jebe para sufácil manipulación en el llenado de los cilindros o tanques para su posterior eliminación. Esta operación se realiza integramente por gravedad.

3.2. - Mantenimiento

La adopción de las siguientes prácticas regulares de mantenimiento, no sólo - acrecentará la eficiencia de esta unidad, si no que brindará mejores condiciones de trabajo al operador.

Regularmente se deberán extraer las acumulaciones formadas en las pantallas deflectoras de entrada y salida, así como también en el vertedero de salida. Esta operación se efectuarátilizando agua a presión y una escoba.

La frecuencia necesaria estará dada por la experiencia.

Las grasas retenidas, deberán extraer - se en forma diaria, a fin de evitar malos olores y apariencia desagradable.

Raspar semanalmente las paredes y el fondo inclinado del compartimiento de sedimenta ción, con un cepillo de goma o similar, para des prender los sólidos que se hallan adherido a ella, y evitar así que puedan descomponerse.

El tanque de sedimentación y todo el equipo mecánico han de ser inspeccionados varias ve ces en cada turno de trabajo.

El sistema de extracción de grasas, ası como también la bomba han de ser verificados

para obtener de ellos un debido funcionamiento cuando sean requeridos.

Se deberá preparar una tabla de <u>lu</u> bricación, para todo el equipo de la bomba. Lasnecesidades para cada pieza del equipo pueden ser obtenidas del fabricante y además seguir las indicaciones que prescriban.

El plan de lubricación y otras ta reas de rutina han de indicarse en un cuadro donde quede registrado el trabajo efectuado, quién lo efectuó, cuándo se efectuó y cuándo ha de serefectuado nuevamente.

Las grasas flotantes deberán ser eliminadas, antes de que una apreciable cantidad-de ellas se acumulen en las pantallas.

Una excesiva extracción puede traer consigo demasiado porcentaje de agua junta con la grasa, y si la extracción fuera insuficiente, lagrasa puede fluir bajo la pantalla de retención e incorporarse nuevamente al efluente. En todo caso, el operador determinará por experiencia la mejornorma a seguir.

Para evitar que se haga difícil elbombeo del lodo, así como también el drenaje de las
grasas a través del canal, será necesario mantener
siempre limpios tanto el canal, como las cañerías.
Esta limpieza se realizará mediante la inyección de agua en las mismas.

Periódicamente deberá verificarse el estado de todas y cada una de las partes de esta - unidad de sedimentación, y observar si existe desgaste, corrosión o rotura en ellas. De existir estas posibilidades, se deberán reparar o reponer di chas partes.

Como medida de protección de las par tes metálicas, se deberá aplicar una capa protectora de pintura anticorrosiva.

Los residuos obtenidos en cada una - de las unidades de tratamiento, serán transporta - dos a los rellenos sanitarios para su eliminación; ya que esta fábrica no cuenta con los elementos, ni espacios para el tratamiento de éstos.

BIBLIOGRAFIA

TRATAMIENTO DE DESAGUES

Rivas Mijares.

QUIMICA [NORGANICA

Pedro Mario Braile.

REVISTA AIDIS No 3 (Enero 1962)

Alis, Doria.

TRATAMIENTO DE AGUAS NEGRAS Y DESECHOS INDUSTRIALES

Barnes.

DESAGUES INDUSTRIALES

Curso de Post Grado (U.N.I. Octubre-1969)

SANEAMIENTO DE LAS AGLOMERA CIONES URBANAS

A. Guerreé

PURIFICACION DE AGUA Y TRATA MIENTO Y REOMOCION DE AGUAS-RESIDUALES No 2

Gordon M. Fair.
John C. Geyer.

Daniel A. Okun

MECANICA DE FLUIDOS

Victor L. Streeter

HIDRAULICA

Curso 3er. Año (U.N.I. - 1968) Facultad Ingeniería Sanitaria.

TRATAMIENTO DE DESAGUES

Curso 10° Ciclo (U.N.I. - 1971)

CANALES DE ASBESTO CEMENTO PARTE I C. Manuel Barahona C.
(1972).

TRATAMIENTO DE RESIDUOS INDUSTRIALES

Manual del Curso de Post Grado. Chile-1966 MANUAL TECNICO DEL AGUA

Degrémont - 1973

MANUAL DEL OPERADOR DE PLANTAS DE TRATAMIENTO DE LIQUIDOS CLOACALES

Organización Panamerica na de la Salud.

MANUAL DE TRATAMIENTO DE AGUAS NEGRAS

Departamento de Sanidad del Estado de Nueva York.

-- 0 --