



Dirección General de Educación  
Superior Tecnológica

Instituto Tecnológico de Tuxtla Gutiérrez

**“ESTUDIO PARA OPTIMIZAR LOS PROCESOS DE  
TRATAMIENTO DE LAS PLANTAS  
POTABILIZADORAS 1 Y 2. LOS PÁJAROS-SMAPA”**

**REPORTE TÉCNICO DE RESIDENCIA  
PROFESIONAL**

Presenta:  
Cirilo Alfonso Sarmiento Vázquez

Número de control:  
09270039

Carrera:  
Ingeniería Bioquímica

Asesor interno:  
M.C. José Humberto Castañón González

Asesor externo:  
Ing. Juan Luis Paniagua Moguel

Tuxtla Gutiérrez, Chiapas; Junio 24 de 2013



**ÍNDICE**

<b>INTRODUCCIÓN.....</b>	<b>4</b>
<b>CAPÍTULO I. GENERALIDADES.....</b>	<b>6</b>
<b>1.1 JUSTIFICACIÓN.....</b>	<b>6</b>
<b>1.2 OBJETIVO.....</b>	<b>7</b>
1.2.1 General.....	7
1.2.2 Específicos.....	7
<b>1.3 CARACTERIZACIÓN DEL ÁREA EN QUE PARTICIPÓ.....</b>	<b>8</b>
1.3.1 Historia de las plantas potabilizadoras 1 y 2 los pájaros-SMAPA.....	8
1.3.2 Misión.....	10
1.3.3 Visión.....	10
1.3.4 Datos generales de la Empresa.....	10
<b>1.4 PROBLEMAS A RESOLVER.....</b>	<b>13</b>
<b>1.5 ALCANCES Y LIMITACIONES.....</b>	<b>13</b>
<b>CAPÍTULO II. FUNDAMENTO TEÓRICO.....</b>	<b>14</b>
<b>2.1 GENERALIDADES DEL AGUA.....</b>	<b>14</b>
<b>2.2 COMPOSICIÓN DEL AGUA.....</b>	<b>14</b>
<b>2.3 POTABILIZACIÓN DEL AGUA.....</b>	<b>16</b>
<b>2.4 PROCESOS DE POTABILIZACIÓN.....</b>	<b>17</b>
2.4.1 Captación.....	17
2.4.2 Conducción.....	18
2.4.3 Pre-sedimentación.....	18
2.4.4 Coagulación.....	19
2.4.5 Floculación.....	20
2.4.6 Decantación o Sedimentación.....	20
2.4.7 Filtración.....	21
2.4.8 Desinfección.....	22
<b>2.5 CALIDAD DEL AGUA.....</b>	<b>24</b>
2.5.1 Análisis físicos.....	24
2.5.1.1 Turbiedad.....	25
2.5.1.2 Temperatura.....	25



## **SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.**

2.5.1.3 Olor y Sabor .....	26
2.5.2 Análisis químicos .....	26
2.5.2.1 Alcalinidad .....	26
2.5.2.2 pH .....	27
2.5.2.3 Dureza.....	28
2.5.2.4 Cloruros .....	30
2.5.2.5 Demanda Química de Oxígeno (DQO) .....	31
<b>CAPÍTULO III. PROCEDIMIENTO Y DESCRIPCIÓN DE LAS ACTIVIDADES REALIZADAS.....</b>	<b>33</b>
<b>3.1 Realización de los planos de las plantas potabilizadoras 1 y 2 con la Identificación de los procesos de tratamiento. ....</b>	<b>33</b>
<b>3.2 Estudio para la optimización de los procesos de tratamiento de las plantas potabilizadoras 1 y 2. ....</b>	<b>34</b>
3.2.1 Estudio fisicoquímico.....	34
3.2.1.1 Estudio fisicoquímico de la planta potabilizadora 1 .....	34
3.2.1.2 Estudio fisicoquímico de la planta potabilizadora 2 .....	36
3.2.2 Estudio granulométrico de la arena de los filtros de la planta potabilizadora 2. ....	37
<b>3.3 Identificación de los procesos con baja eficiencia a través del el estudio de optimización de las plantas 1 y 2. ....</b>	<b>40</b>
<b>CAPÍTULO IV. RESULTADOS Y DISCUSIONES .....</b>	<b>41</b>
<b>4.1 Estudio para la optimización de los procesos de tratamiento de la planta potabilizadora 1. ....</b>	<b>41</b>
<b>4.2 Estudio para la optimización de los procesos de tratamiento de las plantas potabilizadoras 2. ....</b>	<b>46</b>
4.2.1 Estudio Granulométrico de la arena de los 12 filtros de la planta potabilizadora 2. ....	51
<b>CAPÍTULO V. CONCLUSIONES.....</b>	<b>66</b>
5.1 Recomendaciones.....	67
<b>CAPÍTULO VI. ANEXOS FOTOGRÁFICOS.....</b>	<b>68</b>
<b>CAPÍTULO VII. REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS.....</b>	<b>70</b>



### INTRODUCCIÓN

Todo ser humano, ahora y en el futuro, debería disponer de suficiente agua limpia para beber y para higiene, y suficiente comida y energía a un costo razonable. Proporcionar agua suficiente para estas necesidades debe conseguirse de una manera equitativa que esté en armonía con la naturaleza. Porque el agua es la base de todos los ecosistemas y hábitats vivos y forma parte de un ciclo hidrológico inmutable que debe respetarse para que el desarrollo de la actividad y bienestar humano sea sostenible (Comisión Mundial del Agua, 2013).

Chiapas y sus ríos a través de la historia han sido de vital importancia para el asentamiento y desarrollo de las poblaciones humanas, debido a que aseguran el suministro de agua para sus ocupantes.

La potabilización del agua en Tuxtla Gutiérrez está considerada como uno de los servicios más importantes debido que sin el vital líquido no sobreviviríamos. Por ello se denomina agua potable al agua "bebible" en el sentido que puede ser consumida por personas y animales sin riesgo de contraer enfermedades.

El suministro de agua potable es un problema que ha ocupado al hombre desde la antigüedad. Y hoy en la actualidad el abastecimiento del agua potable no es suficiente.

Por ende nos lleva a realizar el presente proyecto de residencia denominado "Estudio para optimizar los procesos de tratamiento de las plantas potabilizadoras 1 y 2. los pájaros-SMAPA", que busca optimizar la eficiencia de los procesos de tratamiento de la potabilización del agua del Sistema Municipal de Agua Potable y Alcantarillado (SMAPA).

EL SMAPA es una empresa de servicio, responsable del tratamiento, la distribución y del control de la calidad del agua que potabiliza

Este estudio se llevó a cabo en el laboratorio de control de la calidad del agua de la planta potabilizadora 2, así como en las plantas de potabilización del agua 1 y 2 los pájaros-SMAPA, en la ciudad de Tuxtla Gutiérrez, Chiapas, con el que se busca aumentar la eficiencia de los procesos de tratamientos.



## **SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.**

La importancia de este estudio se debe a que hoy en día el abastecimiento a la comunidad tuxtleca no es eficiente debido a que las plantas 1 y 2 de los pájaros trabajan entre las dos con un gasto de 440 L/s y se quiere aumentar la eficiencia de los procesos para lograr la potabilización de 1500 L/s y así poder abastecer continuamente a la comunidad tuxtleca.

Se realizan los siguientes estudios.

El estudio para optimizar los procesos de tratamiento consiste en la realización de análisis fisicoquímicos de los límites permisibles establecidos por la Norma NOM-127-SSA1-1994. "Salud ambiental, agua para uso y consumo humano - límites permisibles de calidad y tratamientos a que debe someterse el agua para su potabilización".

Un estudio granulométrico de los filtros de la planta potabilizadora 2 de los pájaros SMAPA debido a que tiene ya más de 15 años sin ser Remplazada.

El objetivo de estos estudios es aumentar las eficiencias de los procesos de potabilización de ambas plantas para poder potabilizar los 1500 L/s que abastecerán a toda la comunidad tuxtleca.



## **CAPÍTULO I. GENERALIDADES**

### **1.1 JUSTIFICACIÓN**

Actualmente en SMAPA se requiere estudiar la eficiencia de los procesos de potabilización del agua y cómo aumentarla, para cubrir la demanda de agua que hay en la actualidad.

Los sistemas de tratamiento utilizados en las plantas 1 y 2 los pájaros SMAPA son insuficientes, y en muchos casos inapropiados debido al abandono de los procesos de potabilización y al nulo o mal mantenimiento que se le ha dado.

Dada esta problemática, se ha planteado revertir este hecho a partir de un estudio fisicoquímico, principalmente a partir de la floculación, aunada a etapas de sedimentación y filtración, esto con el fin de determinar las eficiencias de los procesos y conseguir aumentar la eficiencia de dichos procesos para poder tratar los gastos deseados de 500 L/s en la planta 1 y de 1000 L/s en la planta dos cumpliendo así con la demanda que genera la comunidad tuxtleca, dando validez a una calidad del agua desde su entrada al proceso hasta su distribución en los hogares

Cabe mencionar que, la información generada en esta investigación podrá ser utilizada en el desarrollo para la mejor eficiencia en los procesos de potabilización.



## **1.2 OBJETIVO.**

### **1.2.1 General**

Realizar un diagnóstico fisicoquímico de las plantas potabilizadoras 1 y 2 de SMAPA, con la finalidad de conocer su funcionamiento y hacerlo más eficiente.

### **1.2.2 Específicos**

- Realizar un diagnóstico del funcionamiento de la arena de los filtros a través de pruebas fisicoquímicas y análisis granulométricos de la planta potabilizadora No.2 los pájaros-SMAPA.
- Realizar diagnóstico de eficiencia de los procesos de las plantas potabilizadoras 1 y 2 los pájaros-SMAPA.

### **1.3 CARACTERIZACIÓN DEL ÁREA EN QUE PARTICIPÓ**

La parte experimental de este proyecto, que corresponde a la optimización de los procesos de tratamiento de las plantas potabilizadoras 1 y 2. Los pájaros-SMAPA, fue realizado en el laboratorio de Control de calidad ubicado en las instalaciones de la planta potabilizadora No. 2 los pájaros-SMAPA, Tuxtla Gutiérrez, Chiapas, México.

#### **1.3.1 Historia de las plantas potabilizadoras 1 y 2 los pájaros-SMAPA.**

A finales del siglo XIX el abasto del agua en el viejo Tuxtla, se realizaba con la toma directa de sus arroyos y afluentes, siendo uno de los principales, el arroyo san roque que nace en la meseta de Copoya donde sus habitantes la tomaban por medio de cántaros de barro, para llevarla hasta sus hogares.

En 1893, durante el gobierno de Emilio Rabasa Estebanel se procedió a captar y entubar el agua proveniente de los afluentes del zapotal, Cerro hueco y el Zope en las faldas del cerro Mactumatzá.

El crecimiento poblacional generado en 1937, exigió la construcción de una galería filtrante en la Chacona y su tubería de conducción.

Por lo que en 1940, el gobernador Rafael Pascasio Gamboa, completó este proyecto logrando así abastecer a la ciudad con 50 L/s a una población de más de 20,000 habitantes.

La demanda creció de 20,000 a 35,000 habitantes por lo que el gobernador Efraín Aranda Osorio en los años de 1954 a 1957, gestionó los recursos para la construcción de la galería filtrante, en el rio Santo Domingo que suministraría por bombeo y otra galería filtrante en la Chacona, con una nueva línea de conducción en la ciudad pasando de un suministro de 50 a 132 L/s

De 1957 a 1970, la población se duplicaría a 71,000 habitantes, para ello la junta federal del agua potable instalo nuevos equipos de bombeos en las estaciones del rio Santo Domingo aprovechando su máxima capacidad de 200 L/s, Iniciando el programa de seccionamiento de la red con tanques reguladores y la línea de conducción al tanque de la lomita con una capacidad de 3000 metros cúbicos.

Entre los años 1974 y 1975, se comenzaron a tener graves problemas en la galería filtrante del rio Santo Domingo con la ruptura de los tubos de concreto que conformaba dicha galería, lo que provoco que se azolvava generando un caos en





## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

la ciudad, como no era posible realizar ningún trabajo en la galería por el riesgo de dejar sin agua a gran parte de la población tuxtleca, en 1976, el gobernador Manuel Velasco Suarez tomo la determinación de construir la planta potabilizadora número 1 en los pájaros, con una capacidad de 500 L/s.

En 1977, el gobernador Jorge de la Vega Domínguez inicio la gestión para la construcción de una nueva obra de toma en el rio santo domingo, en instalación de siete equipos de bombes verticales tipo turbina que alimentarían a la antigua línea de 20 y a la nueva de 24 pulgadas de diámetro de asbesto-cemento, conduciendo entre los dos 500 L/s hasta la planta potabilizadora número 1 los pájaros. Estas nuevas obras serian construidas durante el periodo del gobernador Salomón Gonzales Blanco en los años de 1978 a 1979, por medio de la SAO.

En 1980, el gobernador Juan Sabines Gutiérrez consolido la obra de toma del rio Santo Domingo y con una visión a futuro construyó la obra complementaria que consistió en una nueva planta potabilizadora y una línea de conducción de 36 pulgadas de concreto reforzado con capacidad de 1000 L/s, conocida como planta potabilizadora numero 2 los pájaros, garantizando así el abasto de agua potable a la ciudad en los últimos 20 años.

De 1999 a 2005, Tuxtla Gutiérrez tuvo un gran crecimiento demográfico que género graves problemas de dispersión territorial en zonas que no contaban con infraestructura de servicio y acentuó el rezago en la dotación de agua.

En estos años el escaso abasto y distribución del agua potable era un problema para miles de familias tuxtlecas, la mayor parte de los habitantes de la ciudad tenían que comprar agua de dudosa procedencia suministradas por pipas que hacían de este grave problema social un gran negocio, la infraestructura hidráulica ya no era suficiente para dotar de agua a una población que crecía desmedidamente y las viejas tuberías subterráneas que distribuían el agua estaban en tan mal estado que terminaron por colapsar al cumplir su vida útil (SMAPA 2013).

## 1.3.2 Misión

Ofrecer a los usuarios un servicio de calidad en el suministro de agua potable y alcantarillado sanitario, concientizando a la población del uso y la preservación del agua como elemento indispensable en la vida.

## 1.3.3 Visión

Consolidarse como uno de los mejores organismos a nivel nacional, con base en la ética de trabajo en equipo y tecnología de vanguardia, capaz de satisfacer las necesidades actuales y futuras de la comunidad.

## 1.3.4 Datos generales de la Empresa.

Sistema Municipal de Agua Potable y Alcantarillado.

Carretera concretera. Colonia Los Pájaros

C.P. 29096.

Tuxtla Gutiérrez, Chiapas, México

Teléfonos: (961) 61-8-71-70 ext. 69378



**Figura 1.1** Ubicación de la empresa SMAPA en Tuxtla Gutiérrez, Chiapas

Instalaciones de las plantas potabilizadoras 1 y 2 los pájaros-SMAPA.

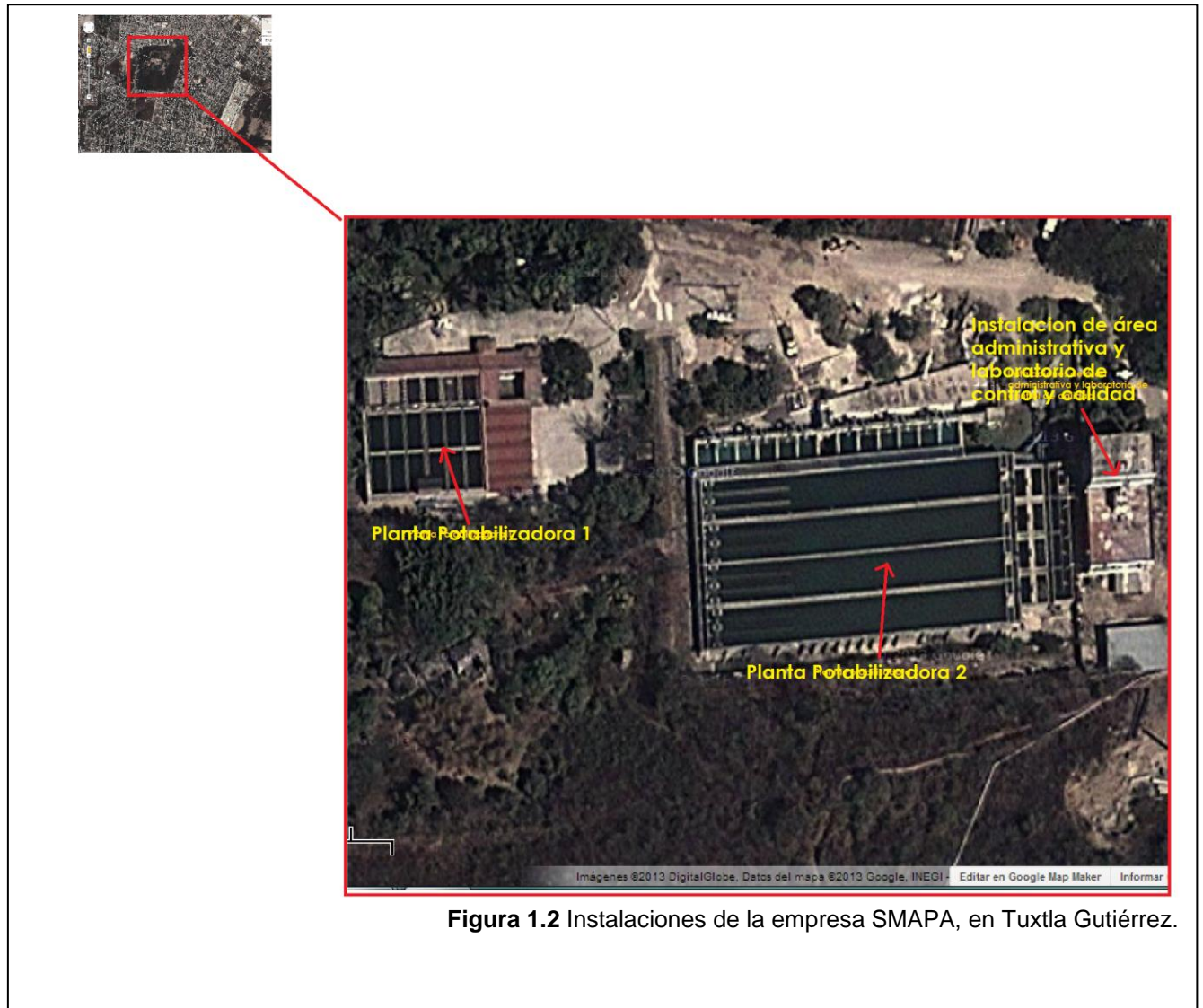
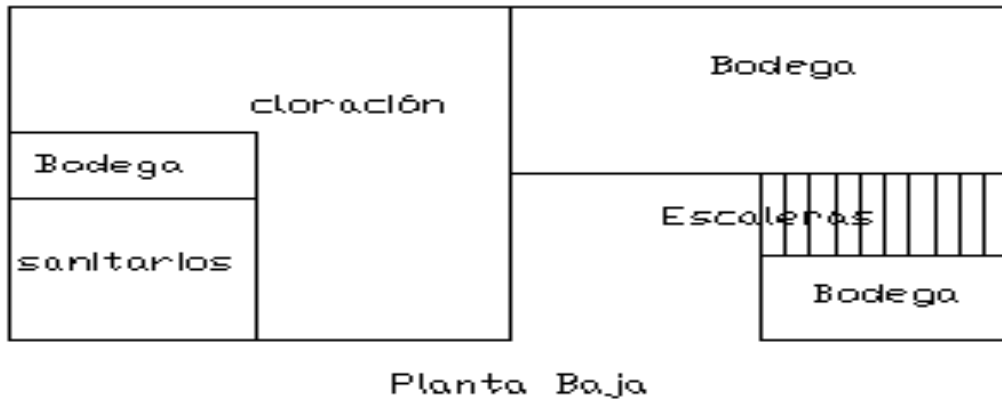


Figura 1.2 Instalaciones de la empresa SMAPA, en Tuxtla Gutiérrez.

**Edificio Administrativo.**



**Figura 1.3** Ubicación del laboratorio de control de calidad dentro del edificio

## **1.4 PROBLEMAS A RESOLVER**

- Mediante la realización de este estudio se busca aumentar la eficiencia de los procesos de potabilización del agua.
- Con la determinación de la condición en que se encuentra la arena de los filtros de la planta potabilizadora 2 los pájaros-SMAPA se pretende establecer medidas correctivas para una mayor eficiencia.
- Determinar en qué proceso de la potabilización del agua se encuentra con baja eficiencia.

## **1.5 ALCANCES Y LIMITACIONES**

El presente proyecto está enfocado a los procesos de tratamiento de las plantas potabilizadoras 1 y 2 los pájaros-SMAPA debido a que se consideran como una de las plantas potabilizadoras que abastece a una gran parte la comunidad tuxtleca, donde es determinada las propiedades fisicoquímicas del agua para realizar el estudio y así obtener los valores de cómo se comportan cada uno de los procesos tanto en su entrada como en su salida, para llevar a cabo los cálculos necesarios para determinar el balance de materia y con estos resultados determinar la eficiencia de cada uno de los procesos. Una vez que se tienen los resultados de la eficiencia de cada uno de los procesos es posible saber si cada uno de los procesos puede aumentar su eficiencia.

Se analiza la arena de cada uno de los filtros de la planta potabilizadora 2. Mediante análisis granulométrico para determinar el estado de la arena y mediante ello la eficiencia de la misma.

La mayor limitación que se puede encontrar en la realización de este estudio para optimizar los procesos de tratamiento de la planta potabilizadora 1 y 2 los pájaros-SMAPA, es la necesidad de realizar las pruebas fisicoquímicas del agua durante un largo tiempo (mínimo 1 año), esto se debe por el tiempo de estiaje que comprende la primera mitad del año y el tiempo de lluvia que abarca la segunda parte del año, para obtener mayor cantidad de datos de las pruebas fisicoquímicas y así llegar a resultados más exactos.

## CAPÍTULO II. FUNDAMENTO TEÓRICO

### 2.1 GENERALIDADES DEL AGUA

El agua, al mismo tiempo que constituye el líquido más abundante en la Tierra, representa el recurso natural más importante y la base de toda forma de vida.

No es usual encontrar el agua pura en forma natural, aunque en el laboratorio puede llegar a obtenerse o separarse en sus elementos constituyentes, que son el hidrógeno (H) y el oxígeno (O). Cada molécula de agua está formada por un átomo de oxígeno y dos de hidrógeno, unidos fuertemente en la forma H-O-H.

El agua del planeta está principalmente almacenada en los océanos (97.39%). en los glaciares y banquisas (2.01%). Un porcentaje importante está contenido en las formaciones geológicas (0.54%). El remanente (0.06%) está constituido por aguas superficiales, que en una gran proporción (más de la mitad) son saladas y por lo tanto no potables. El agua dulce directamente disponible para el uso humano constituye menos de 0.02% de la hidrósfera. De esa cantidad, 95% está almacenada en los lagos, quedando solamente 0.001% para todos los ríos y arroyos.

Todo ser humano, ahora y en el futuro, debería disponer de suficiente agua limpia para beber y para higiene, y suficiente comida y energía a un costo razonable. Proporcionar agua suficiente para estas necesidades debe conseguirse de una manera equitativa que esté en armonía con la naturaleza. Porque el agua es la base de todos los ecosistemas y hábitats vivos y forma parte de un ciclo hidrológico inmutable que debe respetarse para que el desarrollo de la actividad y bienestar humano sea sostenible (Comisión Mundial del Agua Siglo XXI).

### 2.2 COMPOSICIÓN DEL AGUA.

El agua es un componente de nuestra naturaleza que ha estado presente en la Tierra desde hace más de 3,800 millones de años, ocupando tres cuartas partes de la superficie del planeta. La molécula de agua (H<sub>2</sub>O) está formada por dos átomos de hidrógeno y un átomo de oxígeno. Estos átomos no se encuentran alineados sino que se disponen formando un ángulo de 104.5°. Este valor se ha podido determinar mediante diversas técnicas como la difracción de rayos X, espectroscopia infrarroja, etc. El agua por tanto es una molécula angular donde



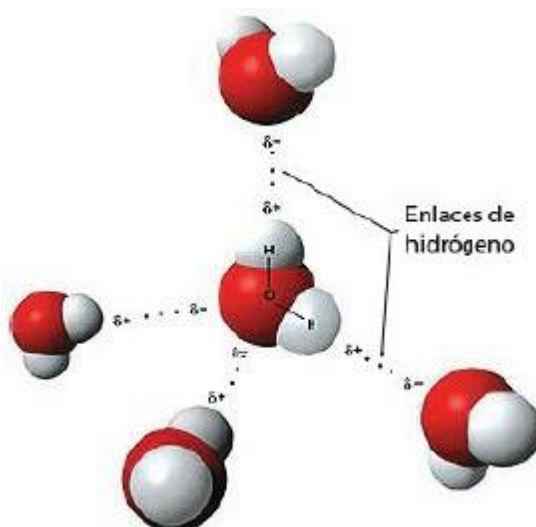
cada átomo de hidrógeno se une al átomo de oxígeno mediante un enlace covalente, que se forma al compartir un par de electrones.



**Figura 2.1** molécula de agua.

Los electrones compartidos en los enlaces covalentes están más cerca del átomo de oxígeno que de los átomos de hidrógeno, al ser el oxígeno más electronegativo y atraer con mayor intensidad el par de electrones del enlace. Como consecuencia, habrá una carga parcial negativa ( $\delta^-$ ) sobre el átomo de oxígeno y una carga parcial positiva ( $\delta^+$ ) sobre los átomos de hidrógeno. El enlace formado es un enlace covalente polar y la molécula de agua se comporta como un dipolo.

Este carácter dipolar hace que exista una gran atracción entre las moléculas de agua y se unen entre sí por enlaces de puentes de hidrógeno.



**Figura 2.2** Enlaces de puente de hidrogeno.

Aunque son uniones débiles, el hecho de que alrededor de cada molécula de agua se dispongan otras cuatro moléculas unidas por puentes de hidrógeno permite que se forme en el agua (líquida o sólida) una estructura de tipo reticular, responsable en gran parte de su comportamiento anómalo y de la peculiaridad de sus propiedades fisicoquímicas.

## **2.3 POTABILIZACIÓN DEL AGUA**

Se denomina agua potable al agua "bebible" en el sentido que puede ser consumida por personas y animales sin riesgo de contraer enfermedades. El término se aplica al agua que ha sido tratada para su consumo.

Al proceso de conversión de agua común en agua potable se le denomina potabilización.

Suele consistir en un *stripping* (desfogación) de los compuestos volátiles seguido de la precipitación de impurezas con floculantes, filtración y desinfección con cloro u ozono.

El objetivo de la purificación del agua en la naturaleza, es la eliminación total de: la turbiedad, color, olor, sabor, microorganismos, y ciertas sales de hierro, magnesio y otros elementos perjudiciales a la salud.

Por lo tanto el agua potable debe ser cristalina, incolora, inodora, libre de bacterias, mantener un residual de cloro en el orden de 0.40-0,60 Ppm, para proteger su calidad sanitaria y que su contenido de minerales disueltos no cause trastornos estomacales al consumidor.

Para obtener un agua potable que cumpla los parámetros fisicoquímicos y microbiológicos que establecen la organización mundial de la salud (OMS), se requiere los siguientes factores:

- La fuente debe ser de gran volumen y de alta calidad sanitaria.
- Riguroso control de calidad de agua, durante todos los procesos de potabilización.
- Las unidades del sistema deben trabajar en condiciones normales de producción (OMS 2012).



## 2.4 PROCESOS DE POTABILIZACIÓN

El tratamiento de las aguas presupone la aplicación de unos procesos básicos u operaciones unitarias, cuya utilización y secuencia, vendrán definidas por las características del agua a tratar y el grado de depuración que se deba conseguir.

En este marco, el término Procesos de potabilización es el conjunto de operaciones unitarias de tipo físico y químico cuya finalidad es la eliminación o reducción de la contaminación o las características no deseables de las aguas, bien sean naturales, de abastecimiento, de proceso o residuales. La finalidad de estas operaciones es obtener unas aguas con las características adecuadas para el consumo humano.

El proceso de potabilización comprende los siguientes procesos.

- Captación
- Conducción
- Pre-sedimentación
- Coagulación
- Floculación
- Decantación o Sedimentación
- Filtración
- Cloración o Desinfección.

### 2.4.1 Captación

Se entiende por captación el punto o puntos de origen de las aguas para un abastecimiento, así como las obras de diferente naturaleza que deben realizarse para su recogida.

La captación de aguas superficiales se realiza por medio de tomas de agua que se hacen en los ríos o diques. El agua proveniente de ríos está expuesta a la incorporación de materiales y microorganismos requiriendo un proceso más complejo para su tratamiento. La turbiedad, el contenido mineral y el grado de contaminación varían según la época del año (en verano el agua de nuestros ríos es más turbia que en invierno).

Las captaciones de aguas superficiales pueden ser:

- De agua de lluvia (pluviales)
- De arroyos y ríos
- De lagos o de embalses

### **2.4.2 Conducción**

Entre la captación y la planta de potabilización del agua, como entre esta y la red de distribución urbana, suele darse la necesidad de conducir ya sea el agua cruda o el agua tratada, o ambas, para salvar distancias y obstáculos naturales entre la fuente de suministro y los consumidores. El trazado y el tipo de conducción, en sus efectos sobre los suelos y la propiedad, son factores ambientales que deben ser convenientemente valorados en la etapa de diseño.

De acuerdo con lo establecido por la CONAGUA, Aducción es aquel componente a través del cual se transporta agua cruda, ya sea a flujo libre o presión y Conducción es el componente a través del cual se transporta agua tratada.

### **2.4.3 Pre-sedimentación**

Se basa en la teoría de la sedimentación de partículas discretas en un medio líquido sin preocuparse por ser partículas floculantes, pues lo único que importa es la acción de la gravedad actuando sobre la partícula en movimiento.

El hecho es que cualquier partícula con densidad mayor que la del agua será acelerada hacia abajo por acción de la gravedad, hasta que la resistencia del agua iguale al peso efectivo de la misma. Las fuerzas gravitatorias se equilibrarán con las fuerzas de arrastre de las partículas, momento en que la velocidad de sedimentación será casi constante, lo que dependerá del tamaño, del formato y de la densidad de la partícula. A este valor de la velocidad se denomina velocidad de sedimentación.

La teoría de la pre-sedimentación admite las siguientes hipótesis:

- Velocidad y flujo horizontales en la zona de sedimentación;
- Concentración uniforme de todos los tamaños de partículas;
- Las partículas son discretas y para tamaños iguales, igual velocidad de sedimentación;
- La sedimentación de cualquier partícula es libre, esto es, una no interfiere en la sedimentación de la otra, y
- No hay ascensión de las partículas ya depositadas al fondo del tanque.

La pre-sedimentación es empleada principalmente para:

- Disminuir el desgaste en las bombas.
- Disminuir la acumulación de depósitos de arena en plantas de tratamiento de agua.

#### 2.4.4 Coagulación

La coagulación química puede definirse como un proceso unitario usado para causar la coalescencia o agregación de material suspendido no sedimentable y partículas coloidales del agua y de aguas residuales; es el proceso por el cual se reducen las fuerzas repelentes existentes entre partículas coloidales para formar partículas mayores de buena sedimentación.

El proceso consiste en la adición de sustancias químicas al agua, para la formación de coágulos (grumos mezcla de sal coagulante con impurezas).

La coagulación prepara el agua para la floculación. La coagulación es el proceso más ampliamente usado para remover las sustancias que producen turbiedad en el agua. Las sustancias que producen turbiedad son a menudo inorgánicas, mientras que las que causan olor, sabor o color son generalmente orgánicas.

Los coagulantes suelen ser productos químicos que en solución aportan carga eléctrica contraria a la del coloide. Habitualmente se utilizan sales con cationes de alta relación carga/masa ( $\text{Fe}^{+3}$ ,  $\text{Al}^{+3}$ ) junto con polielectrolitos orgánicos, cuyo objetivo también debe ser favorecer la floculación.

- Sales de  $\text{Fe}^{+3}$ : Pueden ser  $\text{Cl}_3\text{Fe}$  o  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ , con eficacia semejante. Se pueden utilizar tanto en estado sólido como en disoluciones. La utilización de una u otra está en función del anión, si no se desea la presencia de cloruros o sulfatos.
- Sales de  $\text{Al}^{+3}$ : Suele ser  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  ó policloruro de aluminio. En el primer caso es más manejable en disolución, mientras que en el segundo presenta la ventaja de mayor porcentaje en peso de aluminio por kg dosificado.
- Polielectrolitos: Pueden ser polímeros naturales o sintéticos, no iónicos (poliacrilamidas) aniónicos (ácidos poliacrílicos) o catiónicos (polivinilaminas). Las cantidades a dosificar son mucho menores que para las sales, pero tanto la eficacia como el coste es mucho mayor.

### **2.4.5 Floculación**

Es la agrupación de las partículas descargadas, al ponerse en contacto unas con otras. Esta agrupación es favorecida por algunos productos químicos llamados floculantes. Los flóculos son retenidos en una fase posterior del tratamiento (decantación o sedimentación). En esta etapa, a diferencia de la anterior, es necesaria una agitación también homogénea y muy lenta, con objeto de no romper los flóculos que se forman. El tiempo de residencia es de 10-30 min.

En los floculadores que pueden ser mecánicos o hidráulicos, se produce la mezcla entre el producto químico y el coloide que produce la turbiedad, formando los floculos.

### **2.4.6 Decantación o Sedimentación**

Se designa por sedimentación la operación por la cual se remueven las partículas sólidas de una suspensión mediante la fuerza de gravedad; en algunos casos se denomina clarificación o espesamiento. La sedimentación se utiliza para remover los sólidos sedimentables que han sido producidos por el tratamiento químico, como en el caso de remoción de color y turbiedad. La sedimentación puede ser precedida por pre-sedimentación y aireación; generalmente va seguida de la filtración.

La sedimentación ocurre de maneras diferentes, según la naturaleza de los sólidos, su concentración y grado de floculación.

En el agua se pueden encontrar partículas llamadas discretas, las cuales no cambian su tamaño, o forma o peso cuando sedimentan, y partículas floculantes y precipitantes en las cuales la densidad y el volumen cambian a medida que ellas se adhieren unas a otras mediante mecanismo de floculación, precipitación, arrastre o barrido. La existencia de diferentes tipos de partículas en concentraciones distintas hace que sea necesario considerar tipos desiguales de sedimentación.

Tipos de sedimentación.

- Sedimentación tipo 1: Se refiere a la remoción de partículas discretas no floculantes en una suspensión diluida.
- Sedimentación tipo 2: Se refiere a la sedimentación de suspensiones diluidas de partículas floculantes.

- Sedimentación Zonal: Describe la sedimentación másica y se refiere al proceso de sedimentación de suspensiones de concentración intermedia de material floculento.
- Compresión: Ocurre cuando la concentración aumenta a un valor en que las partículas están en contacto físico unas con otra y el peso de ellas es sostenido parcialmente por la masa compactada.

### 2.4.7 Filtración

Es utilizada para lograr la clarificación final, a través de medios porosos; generalmente dichos medios son arena o arena y antracita.

En la planta potabilizadora la filtración remueve el material suspendido, medido en la práctica como turbiedad, compuesto de floculo, suelo, metales oxidados y microorganismos. La remoción de microorganismos es de gran importancia puesto que muchos de ellos son extremadamente resistentes a la desinfección y, sin embargo son removibles mediante la filtración.

Generalmente se piensa de los filtros como de un tamiz o microcriba que atrapa el material suspendido entre los granos del medio filtrante sin embargo, la acción de colar, cribar o tamizar el agua es la menos importante en el proceso de filtración, puesto que la mayoría de las partículas suspendidas pueden pasar fácilmente a través de los espacios existentes entre los granos del medio filtrante.

Por ello la selección de un medio filtrante es determinada por la durabilidad requerida, el grado deseado de purificación, la duración de la carrera del filtro y la facilidad deseable de su lavado.

Allen Hazen (1892) definió el tamaño efectivo, TE, como el tamaño de partículas o del grano, en mm, tal que un 10% del material en peso es más pequeño que dicho tamaño. En otras palabras él TE es el tamaño del tamiz, en mm, que permite el paso del 10% del medio filtrante. Él TE corresponde, aproximadamente, al tamaño promedio por conteo y es un parámetro usado para caracterizar medios filtrantes. De la misma manera, Hazen definió el coeficiente de uniformidad, CU, como la relación del tamaño de granos que tienen un 60% más fino que el mismo, al tamaño que tiene un 10% más fino que el mismo.

$$TE = d_{10}$$

$$CU = \frac{d_{60}}{d_{10}} = \frac{\text{Tamaño de partícula del 60\% que pasa}}{\text{Tamaño de partícula del 10\% que pasa}} = \frac{d_{60}}{TE}$$

**Arena:** La arena es el medio filtrante más usado, posiblemente por ser el más económico. En filtros rápidos de arena la profundidad del lecho es de 60-70 cm, él TE de 0,45-0.55mm y el CU de 1.2-1.7

La arena para filtros debe tener una solubilidad en ácido clorhídrico al 40%, en 24 horas, menor del 5%; una densidad relativa mayor de 2.5, con un valor típico de TE de 0.50. Dicho medio permite tratar aguas con turbiedades de 5-10 NTU hasta de 120 NTU a la entrada del filtro.

**Antracita:** Se clasifica un carbón como antracítico cuando tiene carácter no aglomerante y cumple las especificaciones del cuadro 2.1

**Cuadro 2.1** carbones de clase antracítica.

<b>Carbones de clase antracítica</b>	
<b>Grupo</b>	<b>% material volátil</b>
<b>Metaantracita</b>	$\leq 2$
<b>Antracita</b>	$>2 \text{ y } \leq 8$
<b>Semiantracita</b>	$>8 \text{ y } \leq 14$

En ocasiones se usa carbón de antracita triturado en vez de arena como medio granular filtrante, la antracita para filtros debe ser limpia, dura, con dureza mayor de 2.7 en la escala de MOHS, de densidad relativa mayor de 1.4, solubilidad en ácido menor del 1 % y coeficiente de uniformidad menor de 1.7.

En filtros de antracita se puede usar un lecho de 60-70 cm con tamaño efectivo de 0.70 mm o mayor.

#### **2.4.8 Desinfección.**

La etapa final del proceso de tratamiento de aguas potables siempre es la desinfección. En algunos casos en las plantas muy sencillas, ésta es la única etapa del proceso. Hay tres tipos básicos de desinfección: Tratamientos físicos, tratamientos químicos y radiación.

**Tratamientos físicos:** Son los menos utilizados, Dentro de este tipo de tratamientos se puede incluir la aplicación de calor pero además de ser costoso, deja mal sabor ya que elimina el oxígeno disuelto y las sales presentes en el agua. Otro de los procesos que se utilizan es el dejar pasar el tiempo, para que los gérmenes fecales disminuyan su concentración al ser el agua retenida en ambiente hostil.

**Tratamientos químicos:** Los agentes químicos desinfectantes más utilizados son el cloro, el dióxido de cloro y el ozono.

- ❖ Dentro de los que tenemos que el cloro en su forma gaseosa o como Hipoclorito de Sodio o Calcio es el más usado. La aceptación del cloro es debida a

3 factores:

- Su capacidad de oxidar sustancias inorgánicas (hierro, manganeso, nitritos, etc.) que causan mal sabor, corrosión y deterioro en las líneas de transmisión del agua.
  - La acción microbicida del cloro como algicida, bactericida y en menor medida virucida. Y la capacidad de mejorar los procesos de coagulación y floculación, ya que favorece la formación de flóculos.
  - Adicionalmente a las ventajas anteriores su uso es de bajo costo y es bastante seguro. El equipo que requiere para su dosificación no es sofisticado ni complejo.
- ❖ El Dióxido de Cloro ( $ClO_2$ ) es un gas relativamente inestable que se obtiene a partir de la mezcla de cloro con clorito sódico. Es relativamente inestable por lo que normalmente se genera en el lugar de aplicación. Una de sus ventajas es que no se ve afectado por el pH e incluso aumenta su potencialidad frente a amebas y enterovirus.
  - ❖ El Ozono constituye la tercera alternativa tras el cloro y el dióxido de cloro. La aplicación de ozono también requiere de aplicación in situ debido a su inestabilidad.

**Radiación:** Hay varias formas que pueden desempeñar un papel desinfectante. Las radiaciones más útiles son UV, los rayos X y los rayos gamma. La radiación que más se utiliza es la UV debido a su costo, un inconveniente que tiene este tratamiento es su baja eficacia frente a la turbidez del agua.

## **2.5 CALIDAD DEL AGUA**

El agua pura (H<sub>2</sub>O), en sentido estricto, no existe en la naturaleza debido a que es un excelente solvente. Por lo tanto, rara vez se encuentra en condiciones de ser utilizada directamente. El concepto de calidad del agua se relaciona con la naturaleza de ésta y con la concentración de impurezas que contenga. Las impurezas presentes en el agua son las que le proporcionan sus características.

Por lo general, las aguas de abastecimiento contienen las siguientes impurezas:

- En suspensión: bacterias, microorganismos (algas y protozoarios), arena, sílice y arcilla, y residuos industriales y domésticos.
- En estado coloidal: sustancias colorantes vegetales, y sílice.
- En disolución: sales de calcio y magnesio, sales de sodio, hierro, manganeso, y gases (oxígeno, CO<sub>2</sub>, etcétera). Además de estas sustancias, las aguas presentan:
  - sustancias de interés especial: flúor, yodo y sustancias radiactivas;
  - sustancias que pueden causar envenenamiento: arsénico, cromo, cobre, plomo, etcétera, y
  - sustancias que en exceso tienen un efecto laxante: magnesio, sulfatos y sólidos totales.

Por lo tanto, la calidad del agua se define según sus características, que son físicas, químicas y biológicas. Tales características se determinan mediante los siguientes procedimientos:

- ✓ Análisis físico,
- ✓ Análisis químico.

### **2.5.1 Análisis físicos**

El examen de estos parámetros da a conocer el olor, el sabor, la apariencia y aceptabilidad del agua de una manera general. Las determinaciones físicas más comunes son las siguientes:

- Turbiedad
- Temperatura
- Olor y sabor



### **2.5.1.1 Turbiedad**

La turbidez es la dificultad del agua, para transmitir la luz debido a materiales insolubles en suspensión, coloidales o muy finos, que se presentan principalmente en aguas superficiales. Son difíciles de decantar y filtrar, y pueden dar lugar a la formación de depósitos en las conducciones de agua, equipos de proceso, etc. Además interfiere con la mayoría de procesos a que se pueda destinar el agua. La turbidez nos da una noción de la apariencia del agua y sirve para tener una idea acerca de la eficiencia de su tratamiento.

Existen diversos tipos de turbidímetros modernos dando valores numéricos prácticamente idénticos. En el pasado, la expresión estándar de turbiedad más usada fue la unidad de turbiedad de Jackson, UTJ, la cual es una cantidad empírica basada en el turbidímetro de Jackson es la observación de una bujía a través de una columna del agua ensayada, cuya longitud se aumenta hasta que la llama desaparece. Con una célula fotoeléctrica se mejora la medida. El aparato se puede calibrar mediante suspensiones de polímero de formacina, con lo cual se deriva a una escala en unidades de formacina.

Actualmente el método más usado para determinar la turbiedad es el método nefelométrico en el cual se emite la turbiedad mediante un nefelómetro y se expresan los resultados de turbiedad nefelométricas, UTN. Con este método se compara la intensidad de luz dispersada por la muestra con la intensidad de luz dispersado por una suspensión estándar de referencia bajo las mismas condiciones de medida. Entre mayor sea la intensidad de luz dispersada mayor será la turbiedad.

### **2.5.1.2 Temperatura**

La determinación exacta de la temperatura es importante para diferentes procesos de tratamientos y análisis de laboratorio, puesto que, por ejemplo, el grado de saturación OD, la actividad biológica y el valor de saturación con carbonato de calcio se relaciona con la temperatura.

En estudios de polución de ríos, estudios limnológicos y en la identificación de la fuente de suministro en pozos, la temperatura es un dato necesario.

Para obtener buenos resultados la temperatura debe tomarse en el sitio de muestreo.

### **2.5.1.3 Olor y Sabor**

El olor y sabor son determinaciones organolépticas de determinación subjetiva, para las cuales no existen instrumentos de observación, ni registro, ni unidades de medida. Tienen un interés evidente en las aguas potables destinadas al consumo humano, ya que estas características constituyen el motivo principal de rechazo por parte del consumidor. En el agua se pueden considerar cuatro sabores básicos: ácido, salado, dulce y amargo. El sabor se determina por sucesivas diluciones de la muestra original con agua inodora ( $T^a \approx 40\text{ }^\circ\text{C}$ ) hasta que es indetectable (umbral de percepción), siendo un ensayo muy subjetivo y de escasa reproducibilidad. Las muestras deben conservarse en vidrio un máximo de 6 h a  $25\text{ }^\circ\text{C}$ .

### **2.5.2 Análisis químicos**

La determinación de las propiedades químico de un agua natural o mineral, constituye una herramienta imprescindible para los hidrólogos, hidrogeólogos, carsólogos, geomorfólogos, ingenieros sanitarios y otros especialistas relacionados con el agua

Los análisis químicos constituyen uno de los principales requisitos para caracterizar el agua. Entre los contaminantes químicos, los que generan especial inquietud son los que tienen propiedades tóxicas acumulativas, como los metales pesados y las sustancias carcinógenas.

#### **2.5.2.1 Alcalinidad**

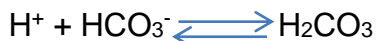
La alcalinidad se refiere a la presencia de sustancias hidrolizables en agua y que como producto de hidrólisis generan el ión hidroxilo ( $\text{OH}^-$ ), como son las bases fuertes, y los hidróxidos de los metales alcalinotérreos; contribuyen también en forma importante a la alcalinidad los carbonatos y fosfatos. La presencia de boratos y silicatos en concentraciones altas también contribuyen a la alcalinidad del medio. En la práctica la contribución de estos es insignificante y puede ignorarse.

La alcalinidad del agua se determina por titulación con ácido sulfúrico 0.02N y se expresa como mg/l de carbonato de calcio equivalente a la alcalinidad determinada. Los iones ( $\text{OH}^-$ ) libres y los disociados por concepto de hidrólisis de carbonatos y bicarbonatos.

Las reacciones de hidrolización son los siguientes.



En la titulación con  $\text{H}_2\text{SO}_4$  al 0.02N, los iones hidrogeno del ácido reaccionan con la alcalinidad de acuerdo con las siguientes ecuaciones.



Según lo anterior, la fenolftaleína y el metil naranja o el metacresol púrpura y el bromocresol verde son los indicadores usados para la determinación de la alcalinidad la fenolftaleína da un color rosado a pH mayor de 8.3 y vira a incolora a valores de pH menores a 8.3 el metil naranja es de color amarillo en presencia de las formas de alcalinidad o sea a pH mayor de 4.5 y vira a color naranja en condiciones acidas; el metacresol púrpura cambia de color a pH 8.3 y el bromocresol verde a pH 4.5.

### 2.5.2.2 pH

El pH es una medida de la concentración de iones hidrógeno, y se define como.  $\text{pH} = \log(1/[\text{H}^+])$  ó  $\text{pH} = -\log[\text{H}^+]$ . Es una medida de la naturaleza ácida o alcalina de la solución acuosa que puede afectar a los usos específicos del agua. La mayoría de aguas naturales tienen un pH entre 6 y 8.

En las aguas subterráneas normalmente vamos a tener valores de pH entre 6 y 9, debido al efecto tampón del sistema  $\text{CO}_2 - \text{H}_2\text{CO}_3 - \text{HCO}_3^- - \text{CO}_3^{2-}$ .

Su medición se realiza fácilmente con un pHmetro (electrometría de electrodo selectivo) bien calibrado, conservando la muestra en frasco de polietileno o vidrio de borosilicato en nevera menos de 24 h, obteniendo la concentración en valores de pH comprendidos entre 1 y 14. Las aguas con valores de pH menores de 7 son aguas ácidas y favorecen la corrosión de las piezas metálicas en contacto con ellas, y las que poseen valores mayores de 7 se denominan básicas y pueden producir precipitación de sales insolubles (incrustaciones).

### 2.5.2.3 Dureza

Como aguas duras se consideran aquellas que requieren cantidades considerables de jabón para producir espuma y producen incrustaciones en las tuberías de agua caliente, calentadores, calderas y otras unidades en las cuales se incrementan la temperatura del agua.

En términos de dureza las aguas pueden clasificarse así:

**Tabla 2.2** Clasificación de durezas.

Concentración	Clasificación
0-75 mg/L	Blanda
75-150 mg/L	Moderadamente dura
150-300 mg/L	Dura
>300 mg/L	Muy dura

La dureza se expresa en mg/l como  $\text{CaCO}_3$ .

En la mayoría de las aguas se consideran que la dureza total es aproximadamente igual a la dureza producida por los iones calcio y magnesio, es decir:

Dureza total = Dureza por Ca + Dureza por Mg

**Dureza carbonatada:** en aguas naturales los bicarbonatos son la principal forma de la alcalinidad; por lo tanto, la parte de la dureza total químicamente equivalente a los bicarbonatos presentes en el agua es considerada como la dureza carbonatada. Es decir:

Alcalinidad mg/l = dureza carbonatada mg/L

Dos casos pueden presentarse:

- Cuando la alcalinidad es menor que la dureza total; entonces,  
Dureza carbonatada mg/L = alcalinidad mg/L
- Cuando la alcalinidad es mayor o igual a la dureza total; entonces,  
Dureza carbonatada mg/L = dureza total mg/L

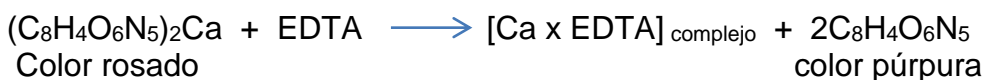


**Dureza por calcio.**

Cuando se añade una solución de EDTA al agua que contiene tanto calcio como magnesio, el EDTA se combina primero con el calcio y luego con el magnesio. Si se eleva suficiente el pH para que el magnesio precipite, y se usa un indicador que solamente se combine con el calcio, se puede determinar directamente el contenido de calcio. El indicador usado es el purpurato de amonio o murexida,  $C_8H_4O_6N_5(NH_4)$ , mezclado con cloruro de sodio. La reacción puede representarse en la forma siguiente, para la sal sódica del murexida:



Al añadir EDTA, este forma complejo primero con el calcio que estaba en la solución y luego con el que se había incorporado al indicador, haciéndolo volver a su color original e indicando el punto final de titulación.



Por razón del alto pH usado en este procedimiento, la titulación debe hacerse inmediatamente después de la adición del NaOH

**2.5.2.4 Cloruros**

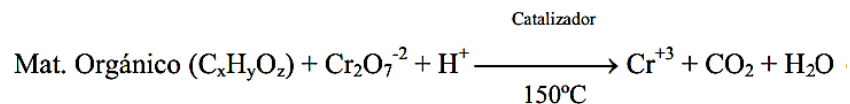
El ion cloruro es una de las especies de cloro de importancia en aguas. Las principales formas del cloro en aguas y su correspondiente número de oxidación son:

**Tabla 2.3** Tipos de cloruros.

compuesto	Nombre	No. De Oxidación
HCl	Ácido Clorhídrico	-1
Cl <sup>-</sup>	Ion cloruro	-1
Cl <sub>2</sub>	Cloro molecular	0
HOCl	Ácido hipocloroso	1
OCl <sup>-</sup>	Ion hipoclorito	1
HClO <sub>2</sub>	Ácido cloroso	3
ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Ion clorito	3
ClO <sub>2</sub>	Dióxido de cloro	4
HClO <sub>3</sub>	Ácido clórico	5
ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Ion clorato	5



Para esto se emplea una mezcla de ácido sulfúrico y dicromato de potasio ( $\text{Cr}_2\text{O}_7\text{K}_2$ ) con iones plata como catalizador. En estas condiciones, en un tiempo de dos horas de digestión, a una temperatura de  $150^\circ\text{C}$ , el Cromo (VI) pasa al estado de oxidación Cromo (III) oxidando la materia orgánica.



Parte de los materiales orgánicos no se pueden degradar biológicamente porque resultan ser tóxicos a los microorganismos o porque su reducción llega a ser tan lenta que son considerados como no biodegradables. Estos materiales son los pesticidas, insecticidas y herbicidas. Para conocer la cantidad de este tipo de materiales orgánicos no biodegradables se hace la prueba de Demanda Química de Oxígeno (DQO).

Junto con la Demanda Bioquímica de Oxígeno (DBO) se puede calcular la cantidad de orgánicos biodegradables presentes en el agua. Esto se puede lograr restando el valor de la Demanda Bioquímica de Oxígeno (DBO) al valor de la Demanda Química de Oxígeno (DQO).





### **3.2 Estudio para la optimización de los procesos de tratamiento de las plantas potabilizadoras 1 y 2.**

Para obtener datos y sustentar el estudio de optimización de los procesos de tratamiento del agua en las plantas potabilizadoras 1 y 2 los pájaros-SMAPA se realizaron estudios fisicoquímicos y granulométricos.

#### **3.2.1 Estudio fisicoquímico**

El agua que se potabiliza fue analizada de acuerdo a los parámetros descritos en la norma oficial mexicana NOM-127-SSA1-1994, "salud ambiental, agua para uso y consumo humano-límites permisibles de calidad y tratamientos a que debe someterse el agua para su potabilización".

En la siguiente tabla se describe las determinaciones realizadas al agua en cada uno de sus procesos.

**Tabla 3.1** Normas aplicadas.

<b>Determinación</b>	<b>Norma</b>
<b>Temperatura</b>	NMX-AA-007-SCFI-2000
<b>pH</b>	NMX-AA-008-SCFI-2011
<b>Cloruros</b>	NMX-AA-073-SCFI-2001
<b>Alcalinidad</b>	NMX-AA-036-SCFI-2001
<b>Dureza Total</b>	NMX-AA-072-SCFI-2001
<b>DQO</b>	NMX-AA-030-SCFI-2001

##### **3.2.1.1 Estudio fisicoquímico de la planta potabilizadora 1**

El estudio que se realizó en la planta potabilizadora 1, son los antes mencionados en los diferentes procesos que esta tiene.

Los procesos de potabilización de esta planta son los siguientes.

- Coagulación
- Pre-cloración
- Sedimentación (con 2 sedimentadores)
- Filtración (con 6 unidades de filtración)
- Post-cloración
- Almacenamiento y distribución



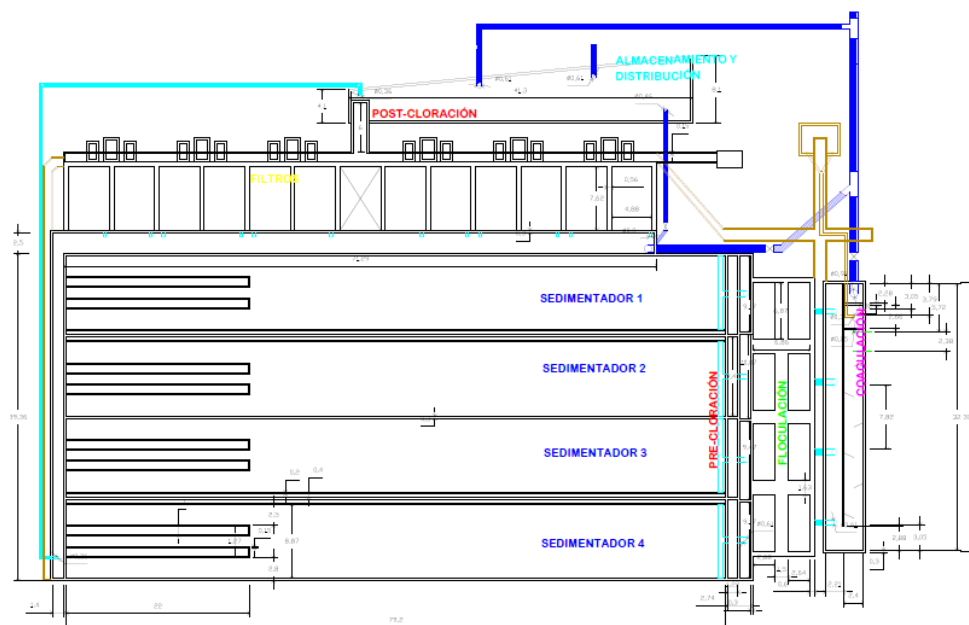
- Entrada del agua cruda
- Después de sedimentador (antes de filtros).
- Después de filtro (después de post cloración o antes de almacenamiento)

En esta planta potabilizadora no se analiza el almacenamiento o la distribución debido a que en la cisterna de almacenamiento del agua, se mezclan el agua que ha terminado su tratamiento con el agua procesada de la ciudad del agua, por lo tanto no se puede tomar como análisis propio del agua tratada en la planta potabilizadora 1.

### 3.2.1.2 Estudio fisicoquímico de la planta potabilizadora 2

El estudio que se realizó en la planta potabilizadora 2, son los antes mencionados en el apartado 3.2.1 Estudio fisicoquímico, en los diferentes procesos que esta tiene.

- Coagulación
- Floculación (cuenta con 4 unidades de floculación)
- Pre-cloración
- Sedimentación (compuesto por 4 sedimentadores)
- Filtración (con 12 cámaras de filtrado)
- Post-cloración
- Almacenamiento y distribución



**Figura 3.3** Imagen del plano de la planta potabilizadora 2.

Para obtener los datos se realizó muestreos cada 3 horas en el turno matutino de 8 horas siendo las siguientes horas de monitoreo.

- 6 : 00 am
- 9 : 00 am
- 12: 00 pm

Las muestras y los análisis fisicoquímicos fueron realizados siguiendo los criterios de las NMX ya mencionadas.

En esta planta de potabilización a diferencia de la planta potabilizadora 1 el proceso de coagulación se puede observar donde el sulfato de aluminio y el polímero son dosificados. Por lo tanto se analiza como un proceso definido, debido a esto las muestras tomadas para cada análisis en las horas establecidas son tomadas en los siguientes puntos.

- Entrada del agua cruda
- Después de coagulación (antes de floculación)
- Después de floculación (antes de sedimentadores)
- Después de sedimentador (antes de filtros).
- Después de filtro (después de post cloración o antes de almacenamiento)

En esta planta potabilizadora 2 al igual que en la planta potabilizadora 1 no se analiza el almacenamiento o la distribución por la misma causa de mezclado del agua tratada en esta planta 2 con el agua procesada de la ciudad del agua.

### **3.2.2 Estudio granulométrico de la arena de los filtros de la planta potabilizadora 2.**

Para la realización de este estudio se tomaron los criterios de dureza total, debido a que los resultados analizados antes de la filtración los valores de DQO son menores a los resultados de DQO después de la filtración. La cual nos está indicando que en el filtro la arena está siendo más permeable y por lo tanto las partículas floculantes que estaban retenidas están pasando la arena filtrante debido al desgaste de esta por los años de uso y en algunas ocasiones se encuentran reflejadas en la turbiedad. Estos resultados serán discutidos en el siguiente capítulo.

El estudio de granulometría tiene por finalidad determinar en forma cuantitativa la distribución de las partículas del suelo o arena filtrante en procesos de potabilización de acuerdo a su tamaño.

La distribución de las partículas con tamaño superior a 0.075 se determina mediante tamizado, con una serie de mallas normalizadas.

Para partículas menores que 0.075 mm, su tamaño se determina observando la velocidad de sedimentación de las partículas en una suspensión de densidad y viscosidad conocidas

Para este análisis se utilizó tamices normalizados de los siguientes números.

**Tabla 3.2** serie de tamices normalizados

Tamiz	
No	Abertura en MM
4	4.76
6	3.36
8	2.36
12	1.7
16	1.18
20	0.85
30	0.6
40	0.425
50	0.3
70	0.212
100	0.15
140	0.106
200	0.074

Y el cálculo que menciona Allen Hazen (1892)

Donde TE es el tamaño del tamiz, en mm, que permite el paso del 10% del medio filtrante.

También definió el coeficiente de uniformidad, CU, como la relación del tamaño de granos que tienen un 60% más fino que el mismo, al tamaño que tiene un 10% más fino que el mismo.

$$TE = d_{10}$$

$$CU = \frac{d_{60}}{d_{10}} = \frac{\text{Tamaño de partícula del 60\% que pasa}}{\text{Tamaño de partícula del 10\% que pasa}} = \frac{d_{60}}{TE}$$

Donde nos menciona que él TE de 0,45-0.55mm y el CU de 1.2-1.7 para arena filtrante con una profundidad de lecho de 60-70 cm.

Considerando las especificaciones que utiliza la planta potabilizadora 2. Los pájaros-SMAPA:

**Tabla 3.3** Especificaciones de la arena.

<b>Tamiz</b>	<b>Especificaciones de la arena.</b>
<b>Retenido en Malla 16</b>	0
<b>Retenido en Malla 20</b>	3 a 20
<b>Retenido en Malla 30</b>	45 a 70
<b>Retenido en Malla 40</b>	20 a 45
<b>Pasa M. 40</b>	6 MAX
<b>Diámetro Efectivo</b>	0.45 a 0.60
<b>Coefficiente de Uniformidad</b>	1.6 MAX.

- La arena extraída de los filtros fue lavada con precaución para no perder las partículas más pequeñas.
- Se sometió a secado
- Las muestras analizadas de cada filtro fueron de 100 g pesadas en balanza analítica para mayor precisión.
- Se procedió a tamizar con los números de tamizes mencionados, la arena retenida de cada tamiz fue pesada en balanza analítica.

**Nota:** este estudio solo fue realizado a los filtros de la planta potabilizadora 2 debido a que en ellos se visualizaron los problemas mencionados al principio de este apartado y por qué la arena utilizada es arena sílice en cambio la planta potabilizadora 1, utiliza como medio filtrante arena de río.



### **3.3 Identificación de los procesos con baja eficiencia a través del estudio de optimización de las plantas 1 y 2.**

Se tomaron las lecturas de gasto utilizando un sistema de caídas de presión la lectura obtenida se lleva a unas tablas donde relación las caídas de presiones medidas en mm, esta tabla la proporciona la planta potabilizadora 2 ya que es el método que se utiliza para obtener los flujos.

Analizando todos los estudios realizados podemos determinar que procesos son los que se encuentran con baja eficiencia como es el caso de los filtros de la planta potabilizadora 2.



## CAPÍTULO IV. RESULTADOS Y DISCUSIONES

### 4.1 Estudio para la optimización de los procesos de tratamiento de la planta potabilizadora 1.

Los estudios fisicoquímicos fueron realizados bajo las siguientes condiciones de la línea de proceso de potabilización del agua.

- Gasto: 100 L/s
- Pre-cloración: 10 Kg/día
- Post-cloración: 40 Kg/día.
- Sin adición de  $Al_2(SO_4)_3$  y polímero debido a que la turbiedad del agua cruda es menor a 10 NTU

El estudio fisicoquímico con su correspondiente desviación estándar (SD) que se le realizó al agua en sus diferentes procesos se presenta en la siguiente tabla.

**Tabla 4.1** Resultados del estudio fisicoquímico de la planta 1

Planta 1	E1	SD	AF	SD	DF	SD
Cloruros [mg/L]	52.65	1.56	53.47	1.93	53.35	2.14
Dureza total [mg/L]	292.62	22.56	296.92	18.84	298.46	9.99
Alc. A la fenolftaleína [ mg /L]	1.54	1.78	0.83	1.28	0.50	0.87
Alc. Anaranjado de metilo [mg /L]	222.62	3.71	220.33	3.64	219.50	3.93
Dureza de calcio [mg/L]	162.46	40.48	155.33	48.08	163.00	49.37
Dureza de Carbonatos [mg/L]	223.85	3.46	221.46	3.61	220.31	3.99
Cloro residual [mg/L]	0.00	0.00	0.25	0.26	0.22	0.24
Turbidez en NTU	4.41	1.08	4.03	1.38	2.35	1.20
pH	8.32	0.05	8.30	0.05	8.31	0.06
Temperatura °C	22.96	1.81	22.95	1.73	22.87	1.78
DQO [mg/L]	20.77	1.38	16.89	1.66	13.69	1.20

E1: entrada; SD: desviación estándar; AF: antes de filtro; DF: después de filtro.

Podemos observar que la eficiencia de todo el proceso con respectó al agua de entrada y salida, después de todo el tratamiento fue el siguiente:

**Tabla 4.2** Eficiencia de los procesos de potabilización de la planta 1

Planta 1	E1	% E1	AF	% AF	Eficiencia %	DF	% DF respecto a AF	Eficiencia del Filtro %	% Salida respecto a la E1	Eficiencia del proceso %
Dureza total [mg/L]	292.62	100	296.92	101.47	-1.47	298.46	100.52	-0.52	102.00	-2.00
Dureza de calcio [mg/L]	162.46	100	155.33	95.61	4.39	163.00	104.94	-4.94	100.33	-0.33
Dureza de Carbonatos [mg/L]	223.85	100	221.46	98.93	1.07	220.31	99.48	0.52	98.42	1.58
Turbidez en NTU	4.41	100	4.03	91.44	8.56	2.35	58.39	41.61	53.39	46.61
DQO [mg/L]	20.77	100	16.89	81.31	18.69	13.69	81.05	18.95	65.90	34.10

E1: entrada; AF: antes de filtro; DF: después de filtro.

Los valores negativos nos indica que para cada uno de los procesos o todo el proceso, su eficiencia para cada uno de los parámetros fisicoquímicos es 0% debido a que no se le da el mantenimiento necesario y los valores positivos nos indican qué tanto fue reducido de su etapa inicial hasta su etapa final; podemos observar que todo el proceso está realizando su trabajo para reducir la turbidez de 4.41 NTU que se toma como el 100 % que entra en el proceso en las muestras realizadas a 2.35 NTU a la salida indicándonos como el 53.39 % del 100% señalado, y la resta de estos nos indica la eficiencia del proceso para disminuir la turbidez.

Se puede visualizar que la DQO reduce de un 100% a 69.90% indicándonos que la planta potabilizadora 1 tiene una eficiencia del 34.10% para reducir la cantidad de materia orgánica ya que la determinación de DQO es la cantidad de oxígeno consumido por la porción de materia orgánica existente en la muestra. Y esta nos indica la eficiencia de las unidades de tratamiento.

Las concentraciones encontradas de estos parámetros fisicoquímicos se encuentran dentro de los límites permisibles indicados por las NMX y NOM mencionadas en el apartado (3.2.1).

Se realizó limpieza de los filtros y de los sedimentadores, obteniendo los siguientes resultados.

**Tabla 4.3** Resultados del estudio fisicoquímico de la planta 1 después de su limpieza

Planta 1	E1	SD	Sed	SD	AF	SD	DF	SD
Temperatura	26.4	0.09	26.05	0.05	27.5	0.17	27.46	0.05
pH	8.31	0.0384	8.22	0.025	8.28	0.0422	8.30	0.0370
Turbidez	2.1	0.3049	1.79	0.01	1.94	0.1055	0.96	0.5321
DQO	6.46	1.5390	19.37	1.4573	13.78	1.1066	12.79	1.6435

E1: entrada; SD: desviación estándar; Sed: sedimentador; AF: antes de filtro; DF: después de filtro.

En base a los resultados obtenidos determinamos la eficiencia de cada uno de los procesos y la eficiencia general.

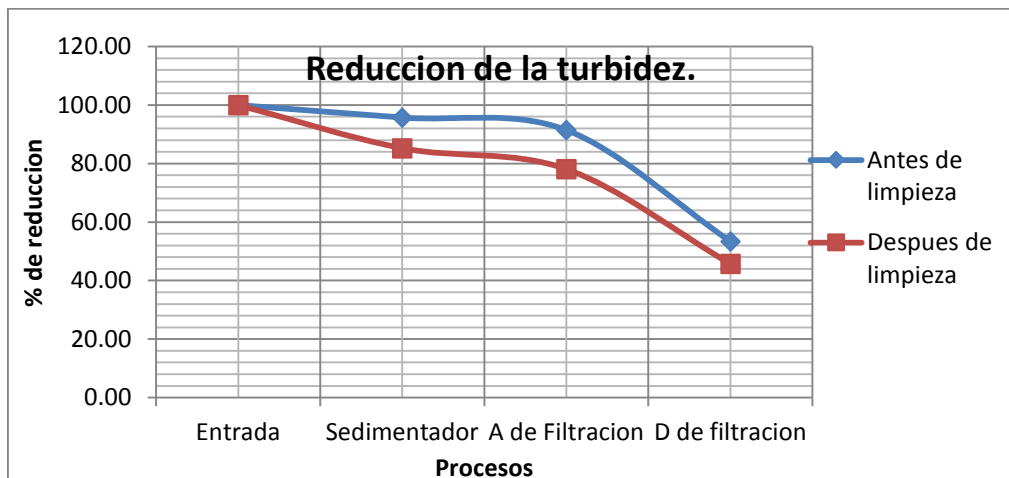
**Tabla 4.4** Eficiencia de los procesos de potabilización de la planta 1 después de su limpieza.

Planta 1	E1	% E1	Sed	% sed resp. a E	Eficiencia. %	AF	%AF resp. a sed	Eficiencia del Sed %	DF	%DF resp. a AF	Eficiencia del filtro %	% DF resp. a E1	Eficiencia del proceso %
Turbidez	2.10	100.00	1.79	85.24	14.76	1.64	91.62	8.38	0.96	58.54	41.46	45.71	54.29
DQO	26.46	100.00	19.37	73.20	26.80	13.78	71.14	28.86	12.79	92.82	7.18	48.34	51.66

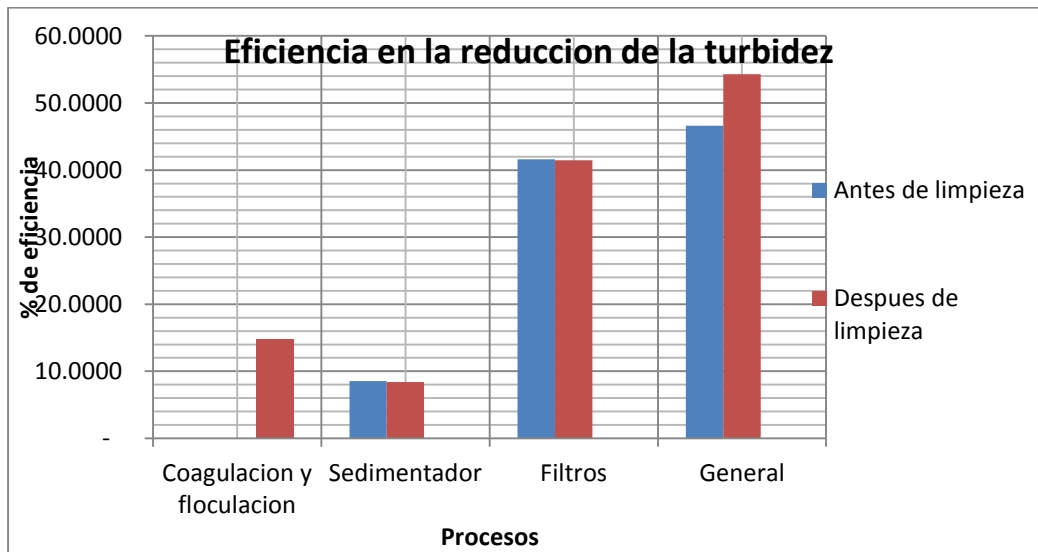
E1: entrada; Sed: sedimentador; AF: antes de filtro; DF: después de filtro.

Podemos observar como las eficiencias generales mejoran después de haber realizado la limpieza de los filtros y sedimentadores de una eficiencia de 46.61% a 54.29 en la reducción de la turbidez y de 34.10% a 51.66% en la reducción de materia orgánica.

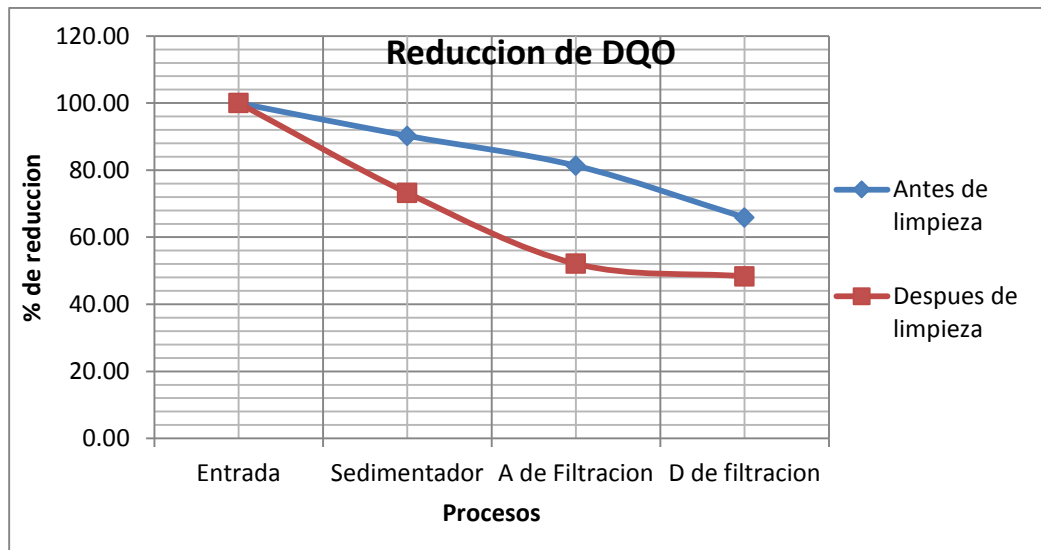
Podemos observarlo mejor en las siguientes figuras:



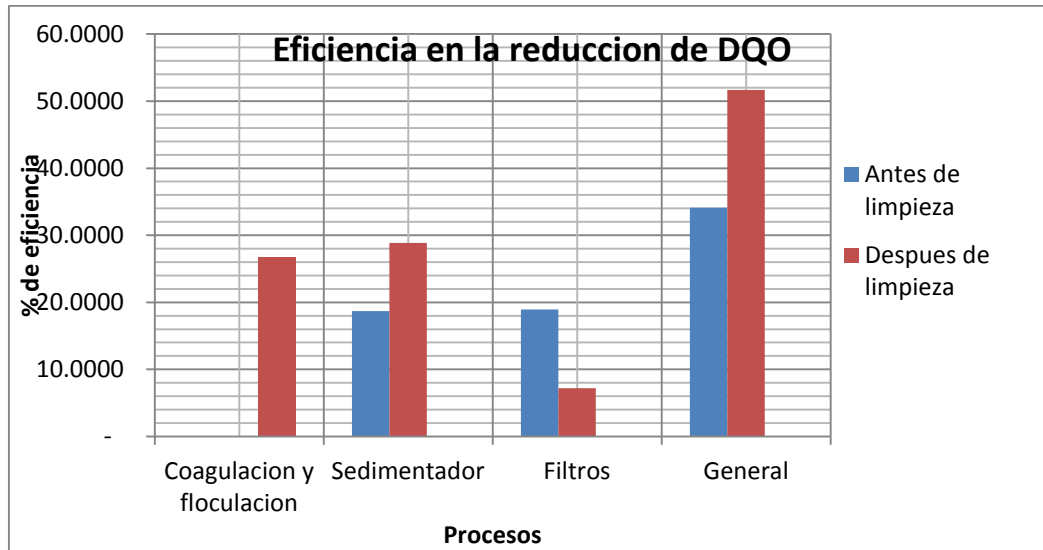
**Figura 4.1** Reducción de la turbidez planta potabilizadora 1.



**Figura 4.2** Eficiencia en la Reducción de la turbidez planta potabilizadora 1.



**Figura 4.3** Reducción de DQO planta potabilizadora 1.



**Figura 4.4** Eficiencia en la Reducción de DQO planta potabilizadora 1.

La eficiencia de los procesos de potabilización del agua de la planta 1, mejoran de una manera aceptable en términos de eficiencia general, se esperaba que después de la limpieza el proceso de filtrado aumentara su eficiencia pero observamos que no es así ya que de 41.61% a 41.46% en eficiencia para la reducción de turbidez y de 18.95% a 7.18% en eficiencia de reducción de materia orgánica (DQO), esto se debe a que la limpieza de la arena filtrante no fue correctamente realizada y solo se revolvió generando una baja eficiencia.

Estas eficiencias se pueden mejorar dando mantenimiento constante a cada uno de los procesos para lograr una eficiencia del 80 % y poner en funcionamiento la adición de sulfato, polímero y el funcionamiento completo de los sedimentadores, ya que se pretende trabajar con un flujo de 500 L/s

## 4.2 Estudio para la optimización de los procesos de tratamiento de las plantas potabilizadoras 2.

Los estudios fisicoquímicos fueron realizados bajo las siguientes condiciones de la línea de proceso de potabilización del agua.

- Gasto: 340 L/s
- Pre-cloración: 50 Kg/día
- Post-cloración: 100 Kg/día.
- Sin adición de  $Al_2(SO_4)_3$  y polímero debido a que la turbiedad del agua cruda es menor a 10 NTU

El estudio fisicoquímico con su correspondiente desviación estándar (SD) que se le realizó al agua en sus diferentes procesos se presenta en la siguiente tabla.

**Tabla 4.5** Resultados del estudio fisicoquímico de la planta 2.

Planta 2	E2	SD	A.Floc	SD	A.Sed.	SD	AF	SD	DF	SD
Cloruros [mg/L]	53.14	1.85	53.92	2.16	53.69	2.06	55.80	2.13	56.12	2.24
Dureza total [mg/L]	304.31	8.22	296.00	15.69	297.85	13.00	305.54	8.81	310.15	6.20
Alc. A la fenolftaleína [mg /L]	0.46	0.84	0.15	0.53	0.00	0.00	0.15	0.53	0.00	0.00
Alc. Anaranjado de metilo [mg /L]	222.31	4.14	219.23	4.41	218.31	5.19	217.38	3.63	214.31	2.58
Dureza de calcio [mg/L]	163.69	49.35	155.08	46.09	156.31	39.27	169.54	26.42	181.54	14.76
Dureza de Carbonatos [mg/L]	222.77	4.12	219.38	4.32	218.31	5.19	217.54	3.86	214.31	2.58
Cloro residual [mg/L]	0.00	0.00	0.76	0.46	0.79	0.41	1.42	0.43	1.61	0.53
Turbidez en NTU	4.91	2.21	12.07	10.68	18.26	22.57	5.77	2.00	0.85	0.31
pH	8.25	0.09	8.04	0.17	8.08	0.12	8.01	0.08	8.01	0.06
Temperatura °C	23.35	1.60	23.24	1.59	23.12	1.70	23.11	1.66	23.04	1.69
DQO	28.92	1.15	95.81	1.04	172.07	1.96	23.91	1.03	39.28	1.22

E2: entrada; SD: desviación estándar; A.Floc: antes de floculo; A.Sed: antes de sedimentador; AF: antes de filtro; DF: después de filtro.



## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

Podemos observar que la eficiencia de todo el proceso con respectó al agua que entra y al agua que sale después de todo el tratamiento es el siguiente.

**Tabla 4.6** Eficiencia de los procesos de potabilización de la planta 2.

Planta 2	E2	% E2	A. Floc.	% A. Floc resp. A la E	% Eficiencia del coagulador	A. Sed.	% A. Sed resp. A Floc.	% eficiencia del Floculador.	A.F	% A.F. resp. A Sed.	% eficiencia del Sed.	D.F	% D.F. Resp. A.F.	% Eficiencia del Filtro	% de D.F. resp. E	% Eficiencia del proceso
Dureza total [mg/L]	304.31	100	296.00	97.27	2.73	297.85	100.62	-0.62	305.54	102.58	- 2.58	310.15	101.51	-1.51	101.92	-1.92
Dureza de calcio [mg/L]	163.69	100	155.08	94.74	5.26	156.31	100.79	-0.79	169.54	108.46	-8.46	181.54	107.08	-7.08	110.90	-10.90
Dureza de Carbonatos [mg/L]	222.77	100	219.38	98.48	1.52	218.31	99.51	0.49	217.54	99.65	0.35	214.31	98.51	1.49	96.20	3.80
Turbidez en NTU	4.91	100	12.07	245.58	-145.58	18.26	151.35	- 51.35	5.77	31.58	68.42	0.85	14.74	85.26	17.30	82.70
DQO	28.92	100	95.81	331.28	- 231.28	172.07	179.59	-79.59	23.91	13.90	86.10	39.28	164.27	-64.27	135.80	-35.80

E2: entrada; A.Floc: antes de floculo; A.Sed: antes de sedimentador; AF: antes de filtro; DF: después de filtro.

Podemos observar que todo el proceso está realizando su trabajo para reducir la turbidez de 4.91 NTU que se toma como el 100 % que entra en el proceso en las muestras realizadas a 0.85 NTU a la salida indicándonos como el 17.30 % del 100% señalado, y la resta de estos nos indica la eficiencia del proceso para disminuir la turbidez, eficiencia del proceso para reducción de turbidez 82.70%.



## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

Se puede visualizar que la DQO no reduce indicándonos que la planta potabilizadora 2 tiene una eficiencia del 0% para reducir la cantidad de materia orgánica.

Todas las pruebas fisicoquímicas fueron realizadas bajo las normas; NMX y NOM mencionadas en el apartado 3.2.1. La cual también nos indica que están dentro de los límites permisibles.

Los filtros no están trabajando correctamente al no darles un mantenimiento adecuado y por ende la eficiencia de los filtros es de -64.27% en reducción de materia orgánica, indicándonos que el proceso de filtrado está aumentando la materia orgánica en vez de reducirla.

Por ello se llevó a realizar una limpieza de todo el proceso obteniendo los siguientes resultados.

**Tabla 4.7** Resultados del estudio fisicoquímico de la planta 2 después de su limpieza

Planta 2	E2	SD	Afloc.	SD	Ased.	SD	AF	SD	DF	SD
<b>Temperatura</b>	27.8	0.3956	28.12	0.1096	28.23	0.1639	26.69	0.4009	26.91	0.4406
<b>pH</b>	8.05	0.0852	8.11	0.0549	8.16	0.0311	8.07	0.0707	8.26	0.0636
<b>Turbidez</b>	2.80	0.5293	2.13	0.6066	1.80	0.2923	1.02	0.4527	0.52	0.6580
<b>DQO</b>	10.76	1.8390	15.07	1.2371	16.41	1.4512	6.80	1.3587	10.15	1.9882

E2: entrada; SD: desviación estándar; A.Floc: antes de floculo; A.Sed: antes de sedimentador; AF: antes de filtro; DF: después de filtro.

En base a los resultados obtenidos determinamos la eficiencia de cada uno de los procesos y la eficiencia general (eficiencia del proceso).

**Tabla 4.8** Eficiencia de los procesos de potabilización de la planta 2 después de su limpieza.

Planta 2	E2	% E2	Afloc.	% A. Floc resp. A E2	% Eficiencia del coagulador	Ased.	% A. Sed resp. A Floc.	% Eficiencia del Floculador.	AF	% A.F. resp. A Sed.	% Eficiencia del Sed.	DF	% D.F. Resp. A.F.	% Eficiencia del Filtro	% de resp. E2	% Eficiencia del proceso
<b>Turbidez</b>	2.80	100	2.13	76.07	23.93	1.80	84.51	15.49	1.02	56.67	43.33	0.52	50.98	49.02	18.57	81.43
<b>DQO</b>	10.76	100	15.07	140.06	-40.06	16.41	108.89	-8.89	6.80	41.44	58.56	10.15	149.26	-49.26	94.33	5.67

E2: entrada; A.Floc: antes de floculo; A.Sed: antes de sedimentador; AF: antes de filtro; DF: después de filtro.





## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

Podemos observar como las eficiencias generales mejoran después de haber realizado la limpieza de los filtros y sedimentadores de una eficiencia de -35.8% a 5.67% en la reducción de materia orgánica (DQO) mientras que la eficiencia en reducción de turbidez se mantiene en el rango de 80 a 83 % de eficiencia (82.7% a 81.43%).

Podemos observarlo mejor en las siguientes gráficas.

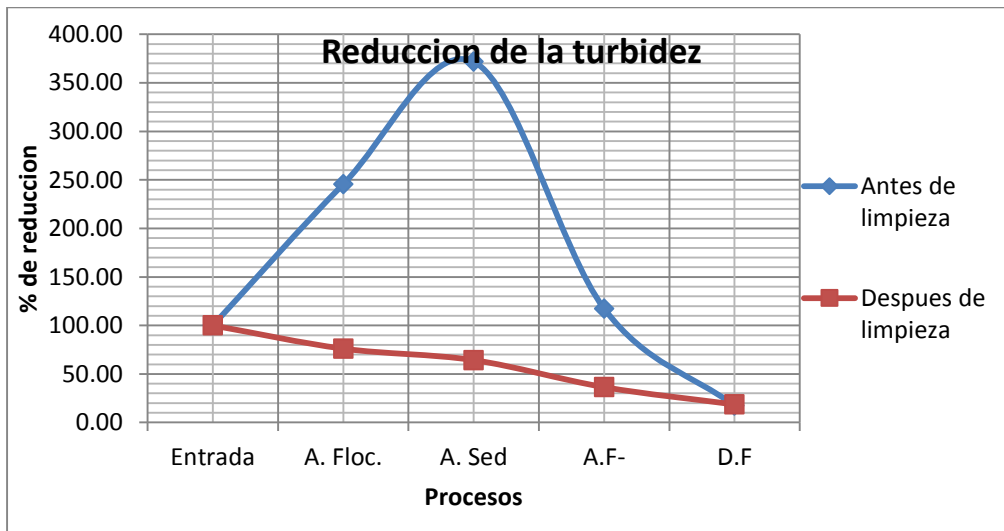


Figura 4.5 Reducción de la turbidez planta potabilizadora 2.

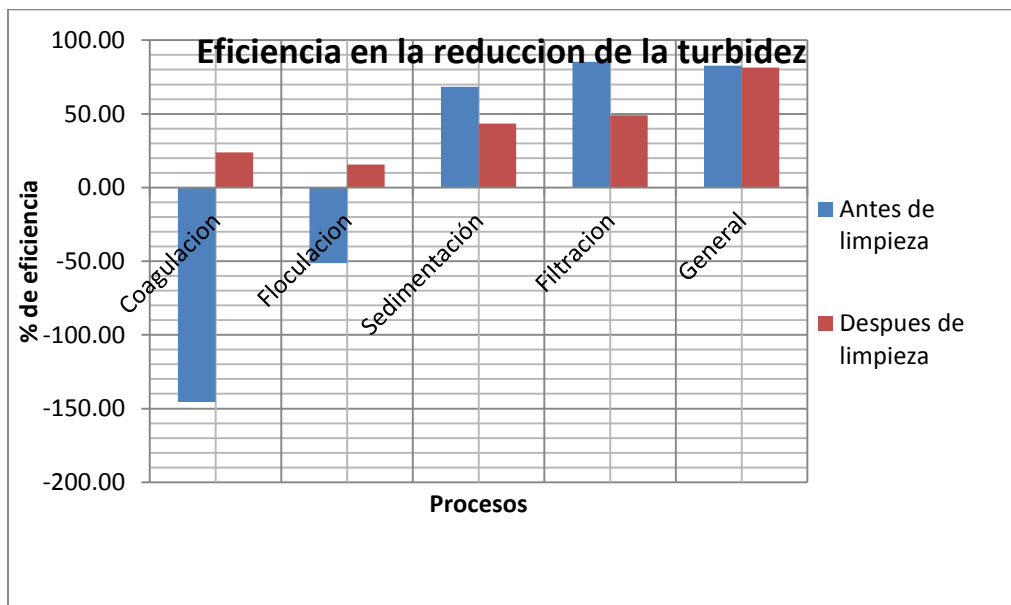
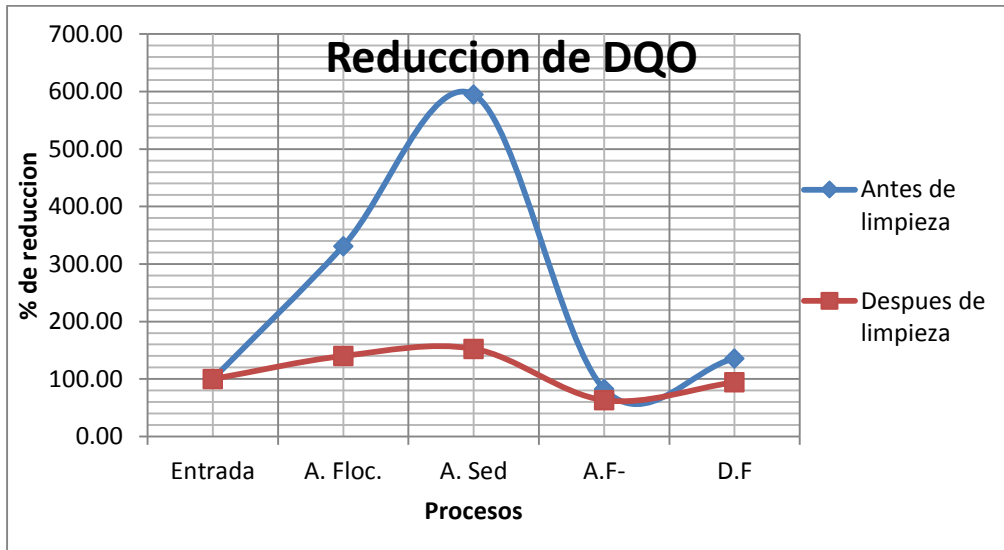
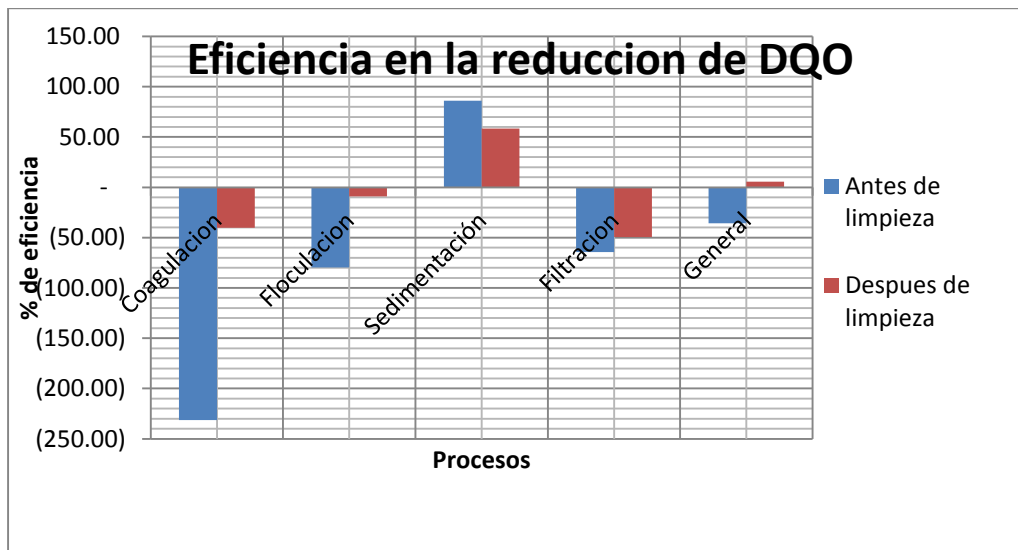


Figura 4.6 Eficiencia en la Reducción de la turbidez planta potabilizadora 2.



**Figura 4.7** Reducción de DQO planta potabilizadora 2.



**Figura 4.8** Eficiencia en la Reducción de DQO planta potabilizadora 2.

La eficiencia de los procesos de potabilización del agua de la planta 2, mejora de una forma no aceptable debido a que las eficiencias estaban por debajo del 0% y solo se alcanza a mejorar hasta un rango de 15 a 30 % en los procesos de coagulación y floculación en reducción de turbidez.



## **SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.**

Mientras que en la eficiencia de reducción de materia orgánica solo se alcanza una mejora en términos de eficiencia general Indicándonos que solo tiene un 5.67% de eficiencia. Se visualiza que la eficiencia de los filtros en reducción de materia orgánica es baja, esta se debe a diversos factores uno de ellos es que la arena sílice que se utiliza ya tiene más de 15 años sin ser cambiada con ello lleva a un desgaste de la arena reduciendo su tamaño eficiente de partícula, la mala limpieza de los filtros al realizar el retro lavado, reteniendo partículas de materia orgánica que se van acumulando y pasando por la cámara de arena del filtro reflejándose en el análisis de DQO.

Esto nos lleva a realizar un análisis granulométrico de la arena de los 12 filtros para determinar el estado en que se encuentran esto lo revisaremos en el siguiente apartado.

Estas eficiencias se pueden mejorar dando mantenimiento constante a cada uno de los proceso para lograr una eficiencia del 80 %, poniendo en funcionamiento la adición de sulfato, polímero y el funcionamiento completo de los sedimentadores ya que se pretende trabajar con un flujo de 1000 L/S

### **4.2.1 Estudio Granulométrico de la arena de los 12 filtros de la planta potabilizadora 2.**

Este estudio se realizó siguiendo el método mencionado en el apartado 3.2.2

Para obtener los valores de C.U (coeficiente de uniformidad), T.E (Tamaño efectivo de partículas), para poder realizar estos cálculos, a los resultados obtenido del tamizado, al % acumulado que pasa se le aplicó un ajuste de curvas mediante LN(logaritmo natural).

Así obtenemos la ecuación que nos dará los valores de tamaño de partícula para el 10%, 60% y para el porcentaje acumulado que pasa en un diámetro de malla del 0.5 mm, este último para la determinación de la degradación de la arena en los últimos 15 años, debido a que es el tiempo en que no se ase cambio de arena filtrante.

Degradación = % acumulado que pasa en malla del 0.5 mm - 10% que es el T.E.



## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

Los resultados obtenidos son los siguientes.

Tabla 4.9 Resultado general del análisis granulométrico.

Tamiz	FILTRO (Retenido Parcial %)												Especificaciones de la arena.
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	
<b>Malla 16</b>	2.4426	1.1660	1.1721	3.2249	1.6846	1.5132	0.9440	2.0649	0.6695	1.0333	2.7107	4.5366	0
<b>Malla 20</b>	20.6121	13.0695	13.6862	19.9426	21.0987	15.1647	12.7700	19.0511	9.3563	11.0865	19.6576	22.4405	3 a 20
<b>Malla 30</b>	46.3702	41.7715	39.8610	41.4178	35.7983	38.1153	41.0716	46.9283	35.5335	35.0834	44.7323	38.7442	45 a 70
<b>Malla 40</b>	25.6743	36.1105	34.4677	28.3963	29.0204	33.3671	35.8083	27.5139	41.6404	36.1532	28.5781	27.0839	20 a 45
<b>Pasa M. 40</b>	4.9009	7.8825	10.8130	7.0185	12.3981	11.8398	9.4062	4.4419	12.8003	16.6435	4.3213	7.1947	6 MAX
<b>Diámetro Efectivo</b>	0.4551	0.4180	0.3664	0.4389	0.3642	0.3645	0.4108	0.4532	0.3578	0.3471	0.4521	0.4413	0.45 a 0.60
<b>Coefficiente de Uniformidad</b>	1.6910	1.7176	1.8949	1.7305	1.9682	1.9140	1.7314	1.6825	1.8628	1.9172	1.6928	1.7533	1.6 MAX.
<b>Degradación en %</b>	8.9656	16.5562	24.3205	11.8909	23.3949	24.3545	17.9037	9.4495	26.8979	28.0338	9.5736	11.1217	

Podemos observar que la degradación de la arena sílice está en un rango general del 8% al 30% dando pauta a que la baja eficiencia de los filtros se debe a la arena que ya está dañada y degradada.

En la siguiente tabla se observa la arena de los filtros que no cumplen las especificaciones.



## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

**Tabla 4.10** Resultado general del análisis granulométrico.

Tamiz	FILTRO (Análisis del cumplimiento de acuerdo a las especificaciones señaladas)												Especificaciones de la arena.	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12		
<b>Malla 16</b>	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	0
<b>Malla 20</b>	NO	SI	SI	SI	NO	SI	SI	SI	SI	SI	SI	SI	NO	3 a 20
<b>Malla 30</b>	SI	NO	NO	NO	NO	NO	NO	SI	NO	NO	NO	NO	NO	45 a 70
<b>Malla 40</b>	SI	SI	SI	SI	SI	SI	SI	SI	SI	SI	SI	SI	SI	20 a 45
<b>Pasa M. 40</b>	SI	NO	NO	NO	NO	NO	NO	SI	NO	NO	SI	NO	NO	6 MAX
<b>Diámetro Efectivo</b>	SI	NO	NO	NO	NO	NO	NO	SI	NO	NO	SI	NO	NO	0.45 a 0.60
<b>Coefficiente de Uniformidad</b>	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	NO	1.6 MAX.

La arena de los filtros no cumplen las especificaciones por la cual se determina que la eficiencia de los filtros se debe al mal estado de la arena por la degradación que ha tenido a través del uso que se le ha dado por 15 años.

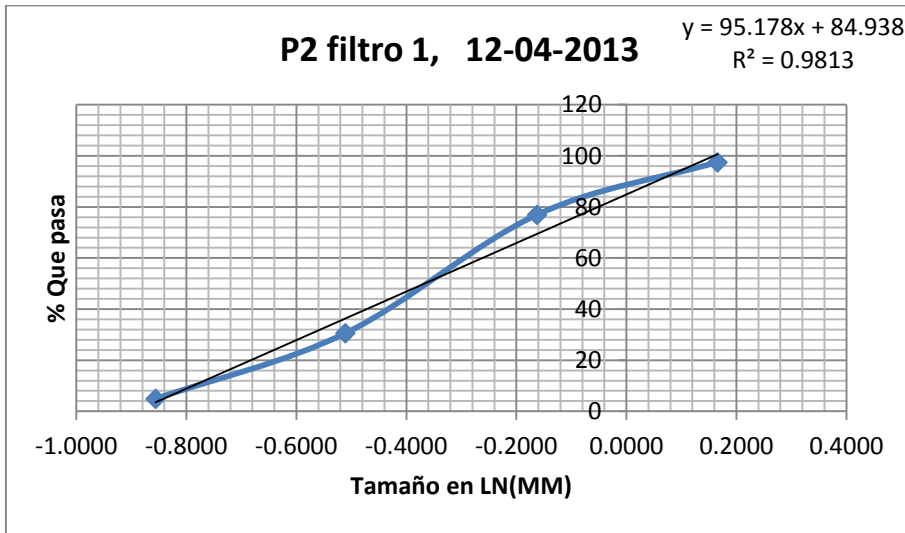
De todos los filtros los únicos que se consideran dentro del rango límite de las especificaciones son los filtros número 1, 8 y el 11.

El análisis más detallado de cada arena de los filtros se visualiza en las siguientes tablas.

Características del filtro:

Lecho filtrante de arena sílice de 0.6 m de espesor. Con una cantidad de arena sílice de 32.086 Toneladas con densidad de 1475.176 Kg/m<sup>3</sup>, cada filtro con un volumen de 21.7512 m<sup>3</sup>.

Tabla 4.11		Descripción de la muestra:		Arena Sílice.		Fecha de análisis:	12/04/2013
		Uso:		Filtración de Agua.		Planta 2, Filtro No:	1
		Análisis efectuado:		Granulometría.			
		Peso de la muestra:		100 g			
Tamiz		Retenido (g)	Retenido parcial (%)	Acumulado (%)		Especificaciones (Gramos).	Especificaciones.
No	MM			Retenido	Que pasa		
16	1.18	2.4421	2.4426	2.4426	97.5574	0	NO CUMPLE
20	0.85	20.608	20.6121	23.0547	76.9453	3 a 20	NO CUMPLE
30	0.6	46.361	46.3702	69.4248	30.5752	45 a 70	SI CUMPLE
40	0.425	25.6692	25.6743	95.0991	4.9009	20 a 45	SI CUMPLE
50	0.3	4.3699	4.3708	99.4699	0.5301	-	-
70	0.212	0.4768	0.4769	99.9468	0.0532	-	-
100	0.15	0.0418	0.0418	99.9886	0.0114	-	-
140	0.106	0.0056	0.0056	99.9942	0.0058	-	-
200	0.074	0.0015	0.0015	99.9957	0.0043	-	-
Residuo	-	0.0043	0.0043	100.0000	0.0000	6 MAX	SI CUMPLE
suma	-	99.9802	-	-	-	-	-



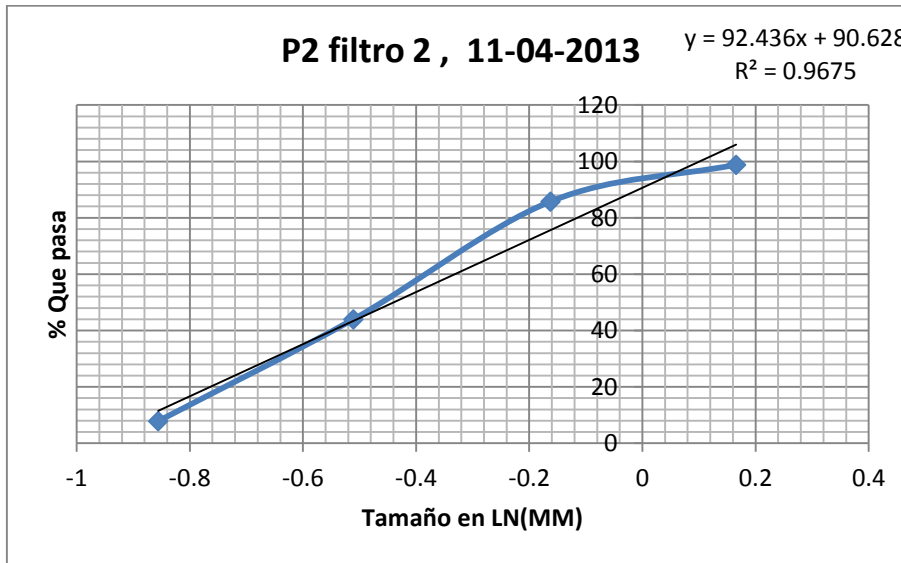
% que pasa	Tamiz MM
60	0.7695
10	0.4551
18.9656	0.5

C.U.=	1.6910
D.E.P.=	0.4551

**Figura 4.9** Ajuste de curva de la arena sílice del filtro 1.

Degradación de la arena en 8.9656 % con una velocidad de degradación del 0.5977 % de degradación/año

<b>Tabla 4.12</b>	Descripción de la muestra:		Arena Sílice.		Fecha de análisis:	11/04/2013	
	Uso:		Filtración de Agua.		Planta 2, Filtro No:	2	
	Análisis efectuado:		Granulometría.				
	Peso de la muestra:		100 g				
<b>Tamiz</b>		<b>Retenido (g)</b>	<b>Retenido parcial (%)</b>	<b>Acumulado (%)</b>		<b>Especificaciones (g)</b>	<b>Especificaciones.</b>
<b>No</b>	<b>MM</b>			<b>Retenido</b>	<b>Que pasa</b>		
16	1.18	1.166	1.1660	1.1660	98.8340	0	NO CUMPLE
20	0.85	13.0694	13.0695	14.2356	85.7644	3 a 20	SI CUMPLE
30	0.6	41.771	41.7715	56.0070	43.9930	45 a 70	NO CUMPLE
40	0.425	36.1101	36.1105	92.1175	7.8825	20 a 45	SI CUMPLE
50	0.3	7.1627	7.1628	99.2803	0.7197	-	-
70	0.212	0.641	0.6410	99.9213	0.0787	-	-
100	0.15	0.0724	0.0724	99.9937	0.0063	-	-
140	0.106	0.0044	0.0044	99.9981	0.0019	-	-
200	0.074	0.0012	0.0012	99.9993	0.0007	-	-
Residuo	-	0.0007	0.0007	100.0000	0.0000	6 MAX	NO CUMPLE
suma	-	99.9989	-	-	-	-	-



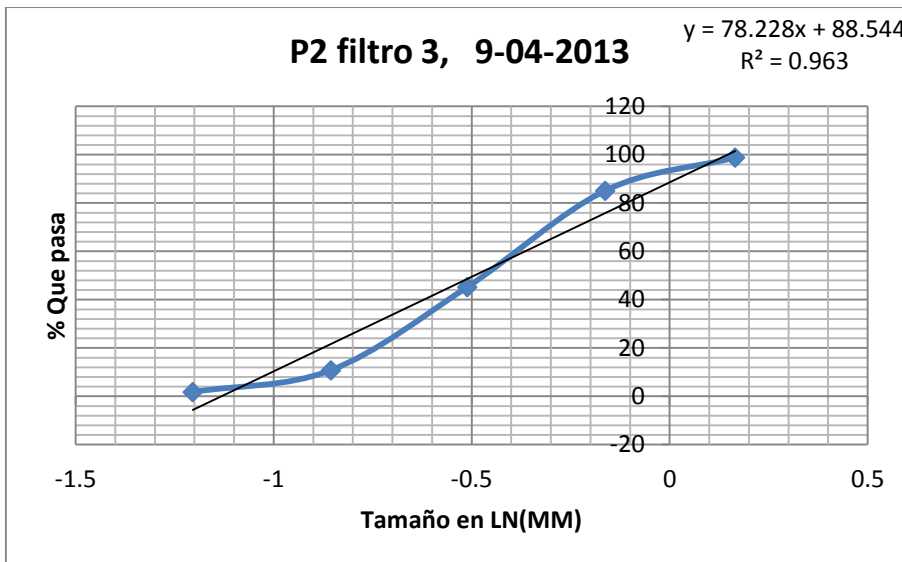
% que pasa	Tamiz MM
60	0.7180
10	0.4180
26.5562	0.5

C.U.=	1.7176
D.E.P.=	0.4180

**Figura 4.10** Ajuste de curva de la arena sílice del filtro 2.

Degradación de la arena en 16.5562% con una velocidad de degradación del 1.1037 % de degradación/año

<b>Tabla 4.13</b>	Descripción de la muestra:		Arena Sílice.		Fecha de análisis:	09/04/2013	
	Uso:		Filtración de Agua.				
	Análisis efectuado:		Granulometría.		Planta 2, Filtro No:	3	
	Peso de la muestra:		100 g				
<b>Tamiz</b>		<b>Retenido (g)</b>	<b>Retenido parcial (%)</b>	<b>Acumulado (%)</b>		<b>Especificaciones (g).</b>	<b>Especificaciones.</b>
<b>No</b>	<b>MM</b>			<b>Retenido</b>	<b>Que pasa</b>		
16	1.18	1.172	1.1721	1.1721	98.8279	0	NO CUMPLE
20	0.85	13.6845	13.6862	14.8583	85.1417	3 a 20	SI CUMPLE
30	0.6	39.8562	39.8610	54.7193	45.2807	45 a 70	NO CUMPLE
40	0.425	34.4635	34.4677	89.1870	10.8130	20 a 45	SI CUMPLE
50	0.3	9.0036	9.0047	98.1917	1.8083	-	-
70	0.212	1.6215	1.6217	99.8134	0.1866	-	-
100	0.15	0.176	0.1760	99.9894	0.0106	-	-
140	0.106	0.0086	0.0086	99.9980	0.0020	-	-
200	0.074	0.002	0.0020	100.0000	0.0000	-	-
Residuo	-	-	-	-	-	6 MAX	NO CUMPLE
suma	-	99.9879	-	-	-	-	-



% que pasa	Tamiz MM
60	0.6943
10	0.3664
34.3205	0.5

C.U.=	1.8949
D.P.E.=	0.3664

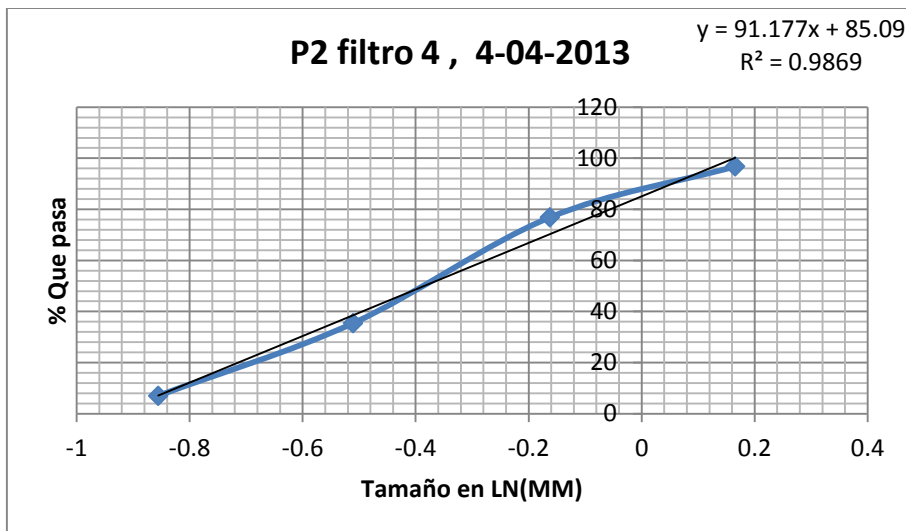
**Figura 4.11** Ajuste de curva de la arena sílice del filtro 3.

Degradación de la arena en 24.3205% con una velocidad de degradación del 1.6214 % de degradación/año



## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

Tabla 4.14		Descripción de la muestra:		Arena Sílice.		Fecha de análisis:	
		Uso:		Filtración de Agua.		04/04/2013	
		Análisis efectuado:		Granulometría.		Planta 2, Filtro No:	
		Peso de la muestra:		100 g		4	
Tamiz		Retenido (g)	Retenido parcial (%)	Acumulado (%).		Especificaciones (g).	Especificaciones.
No	MM			Retenido	Que pasa		
12	1.7	0.137	0.1370	0.1370	99.8630	-	-
16	1.18	3.0874	3.0879	3.2249	96.7751	0	NO CUMPLE
20	0.85	19.9396	19.9426	23.1675	76.8325	3 a 20	SI CUMPLE
30	0.6	41.4115	41.4178	64.5853	35.4147	45 a 70	NO CUMPLE
40	0.425	28.392	28.3963	92.9815	7.0185	20 a 45	SI CUMPLE
50	0.3	6.1512	6.1521	99.1337	0.8663	-	-
70	0.212	0.7587	0.7588	99.8925	0.1075	-	-
100	0.15	0.0868	0.0868	99.9793	0.0207	-	-
140	0.106	0.0151	0.0151	99.9944	0.0056	-	-
200	0.074	0.0025	0.0025	99.9969	0.0031	-	-
Residuo	0	0.0031	0.0031	100.0000	0.0000	6 MAX	NO CUMPLE
suma	-	99.9849	-	-	-	-	-



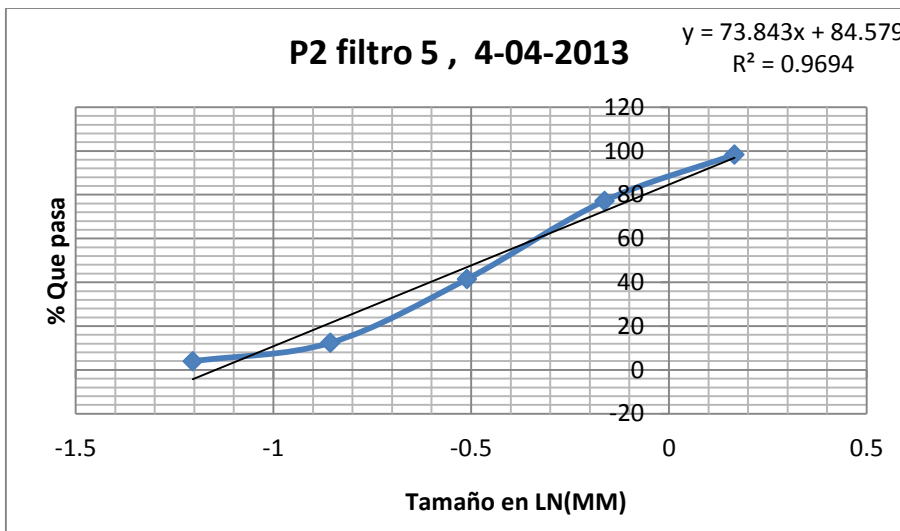
% que pasa	Tamiz MM
60	0.7594
10	0.4389
21.8909	0.5

C.U=	1.7305
D.E.P=	0.4389

**Figura 4.12** Ajuste de curva de la arena sílice del filtro 4.

Degradación de la arena en 11.8909% con una velocidad de degradación del 0.7927 % de degradación/año

<b>Tabla 4.15</b>	Descripción de la muestra:		Arena Sílice.		Fecha de análisis:		04/04/2013
	Uso:		Filtración de Agua.		Planta 2, Filtro No:		5
	Análisis efectuado:		Granulometría.				
	Peso de la muestra:		100 g				
<b>Tamiz</b>		<b>Retenido (g)</b>	<b>Retenido parcial (%)</b>	<b>Acumulado (%).</b>		<b>Especificaciones (g).</b>	<b>Especificaciones.</b>
<b>No</b>	<b>MM</b>			<b>Retenido</b>	<b>Que pasa</b>		
12	1.7	0.0164	0.0164	0.0164	99.9836	-	-
16	1.18	1.6681	1.6682	1.6846	98.3154	0	NO CUMPLE
20	0.85	21.098	21.0987	22.7832	77.2168	3 a 20	NO CUMPLE
30	0.6	35.7972	35.7983	58.5815	41.4185	45 a 70	NO CUMPLE
40	0.425	29.0195	29.0204	87.6019	12.3981	20 a 45	SI CUMPLE
50	0.3	8.4404	8.4407	96.0426	3.9574	-	-
70	0.212	2.2489	2.2490	98.2915	1.7085	-	-
100	0.15	1.1154	1.1154	99.4070	0.5930	-	-
140	0.106	0.5217	0.5217	99.9287	0.0713	-	-
200	0.074	0.0706	0.0706	99.9993	0.0007	-	-
Residuo	0	0.0007	0.0007	100.0000	0.0000	6 MAX	NO CUMPLE
suma	-	99.9969	-	-	-	-	-



% que pasa	Tamiz MM
60	0.7169
10	0.3642
33.3949	0.5

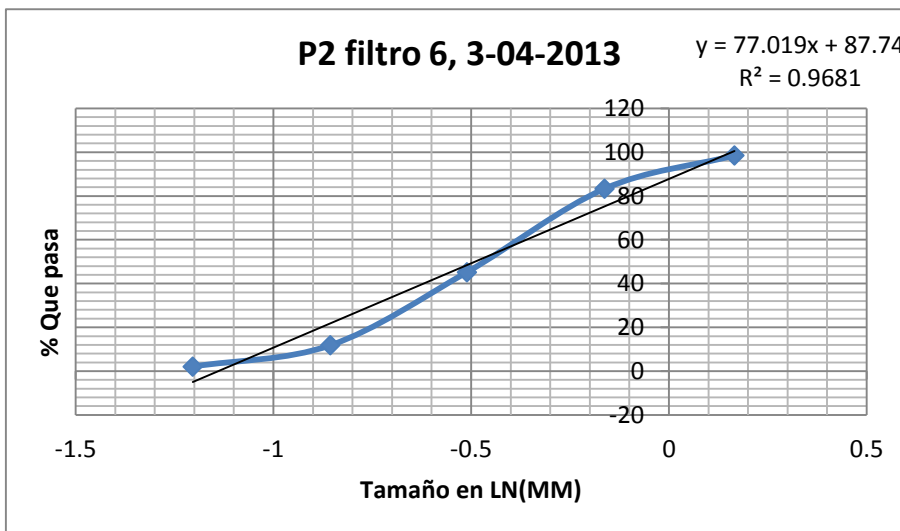
C.U=	1.9682
D.E.P=	0.3642

**Figura 4.13** Ajuste de curva de la arena sílice del filtro 5.

Degradación de la arena en 23.3949% con una velocidad de degradación del 1.5597 % de degradación/año

## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

<b>Tabla 4.16</b>	Descripción de la muestra:		Arena Sílice.		Fecha de análisis:	03/04/2013	
	Uso:		Filtración de Agua.				
	Análisis efectuado:		Granulometría.		Planta 2, Filtro No:	6	
	Peso de la muestra:		100 g				
Tamiz		Retenido (g)	Retenido parcial (%)	Acumulado (%).		Especificaciones (g).	Especificaciones.
No	MM			Retenido	Que pasa		
12	1.7	0.0519	0.0519	0.0519	99.9481	-	-
16	1.18	1.4608	1.4613	1.5132	98.4868	0	NO CUMPLE
20	0.85	15.1596	15.1647	16.6779	83.3221	3 a 20	SI CUMPLE
30	0.6	38.1025	38.1153	54.7932	45.2068	45 a 70	NO CUMPLE
40	0.425	33.3559	33.3671	88.1602	11.8398	20 a 45	SI CUMPLE
50	0.3	9.734	9.7373	97.8975	2.1025	-	-
70	0.212	1.9467	1.9474	99.8448	0.1552	-	-
100	0.15	0.1398	0.1398	99.9847	0.0153	-	-
140	0.106	0.012	0.0120	99.9967	0.0033	-	-
200	0.074	0.0009	0.0009	99.9976	0.0024	-	-
Residuo	0	0.0024	0.0024	100.0000	0.0000	6 MAX	NO CUMPLE
suma	-	99.9665	-	-	-	-	-



% que pasa	Tamiz MM
60	0.6976
10	0.3645
34.3545	0.5000

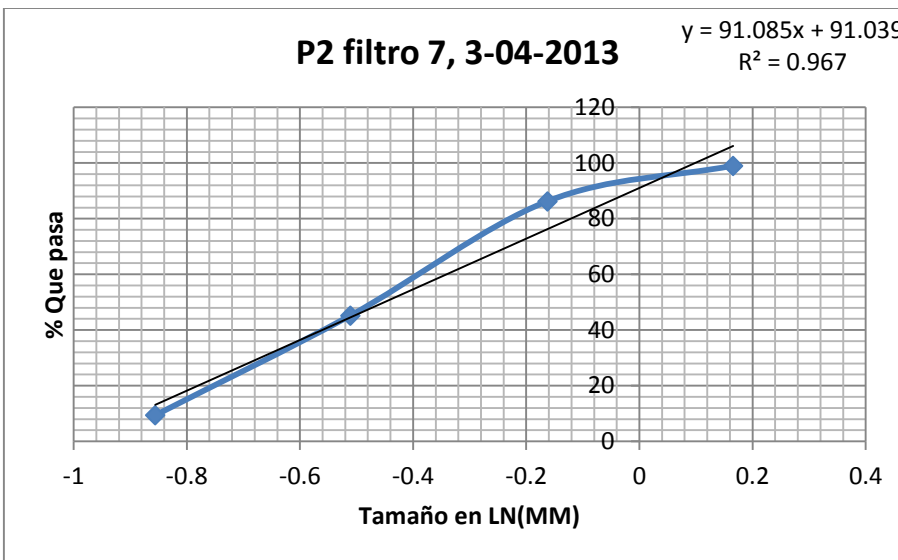
C.U.=	1.9140
D.E.P.=	0.3645

**Figura 4.14** Ajuste de curva de la arena sílice del filtro 6.

Degradación de la arena en 24.3545% con una velocidad de degradación del 1.6236 % de degradación/año

## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

<b>Tabla 4.17</b>		Descripción de la muestra:		Arena Sílice.		Fecha de análisis:	03/04/2013
		Uso:		Filtración de Agua.		Planta 2, Filtro No:	7
		Análisis efectuado:		Granulometría.			
		Peso de la muestra:		100 g			
Tamiz		Retenido (g)	Retenido parcial (%)	Acumulado		Especificaciones (g).	Especificaciones.
No	MM			Retenido	Que pasa		
16	1.18	0.9436	0.9440	0.9440	99.0560	0	NO CUMPLE
20	0.85	12.7651	12.7700	13.7139	86.2861	3 a 20	SI CUMPLE
30	0.6	41.056	41.0716	54.7855	45.2145	45 a 70	NO CUMPLE
40	0.425	35.7947	35.8083	90.5938	9.4062	20 a 45	SI CUMPLE
50	0.3	8.5762	8.5795	99.1733	0.8267	-	-
70	0.212	0.7875	0.7878	99.9611	0.0389	-	-
100	0.15	0.0319	0.0319	99.9930	0.0070	-	-
140	0.106	0.0046	0.0046	99.9976	0.0024	-	-
200	0.074	0.001	0.0010	99.9986	0.0014	-	-
Residuo	0	0.0014	0.0014	100.0000	0.0000	6 MAX	NO CUMPLE
suma	-	99.962				-	-



% que pasa	Tamiz MM
60	0.7112
10	0.4108
27.9037	0.5

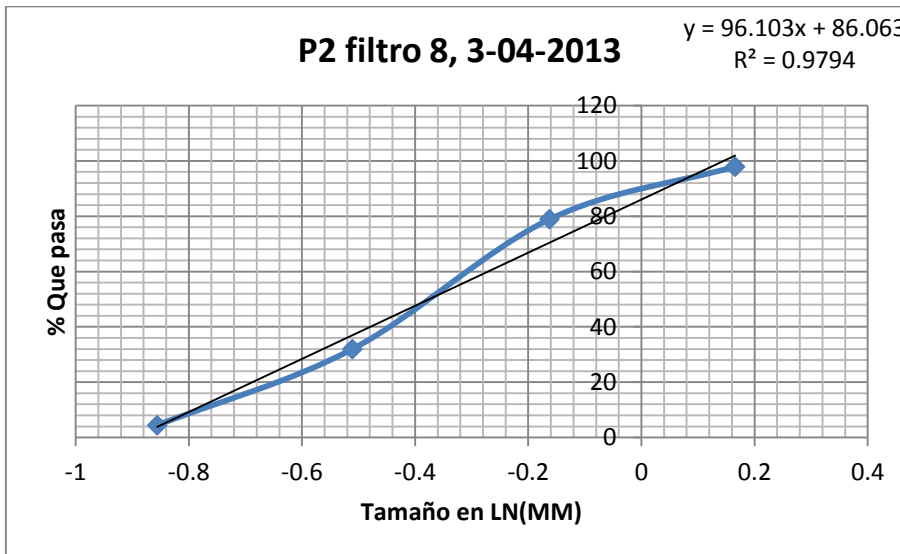
C.U=	1.7314
D.E.P=	0.4108

**Figura 4.15** Ajuste de curva de la arena sílice del filtro 7.

Degradación de la arena en 17.9037% con una velocidad de degradación del 1.1936 % de degradación/año

## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

<b>Tabla 4.18</b>	Descripción de la muestra:		Arena Sílice.		Fecha de análisis:	03/04/2013	
	Uso:		Filtración de Agua.				
	Análisis efectuado:		Granulometría.		Planta 2, Filtro No:	8	
	Peso de la muestra:		100 g				
Tamiz		Retenido (g)	Retenido parcial (%)	Acumulado (%).		Especificaciones (g).	Especificaciones.
No	MM			Retenido	Que pasa		
12	1.7	0.0629	0.0629	0.0629	99.9371	-	-
16	1.18	2.0017	2.0020	2.0649	97.9351	0	NO CUMPLE
20	0.85	19.0486	19.0511	21.1159	78.8841	3 a 20	SI CUMPLE
30	0.6	46.9222	46.9283	68.0442	31.9558	45 a 70	SI CUMPLE
40	0.425	27.5103	27.5139	95.5581	4.4419	20 a 45	SI CUMPLE
50	0.3	4.081	4.0815	99.6397	0.3603	-	-
70	0.212	0.3403	0.3403	99.9800	0.0200	-	-
100	0.15	0.0164	0.0164	99.9964	0.0036	-	-
140	0.106	0.0029	0.0029	99.9993	0.0007	-	-
200	0.074	0.0003	0.0003	99.9996	0.0004	-	-
Residuo	0	0.0004	0.0004	100.0000	0.0000	6 MAX	SI CUMPLE
suma	-	99.987	-	-	-	-	-

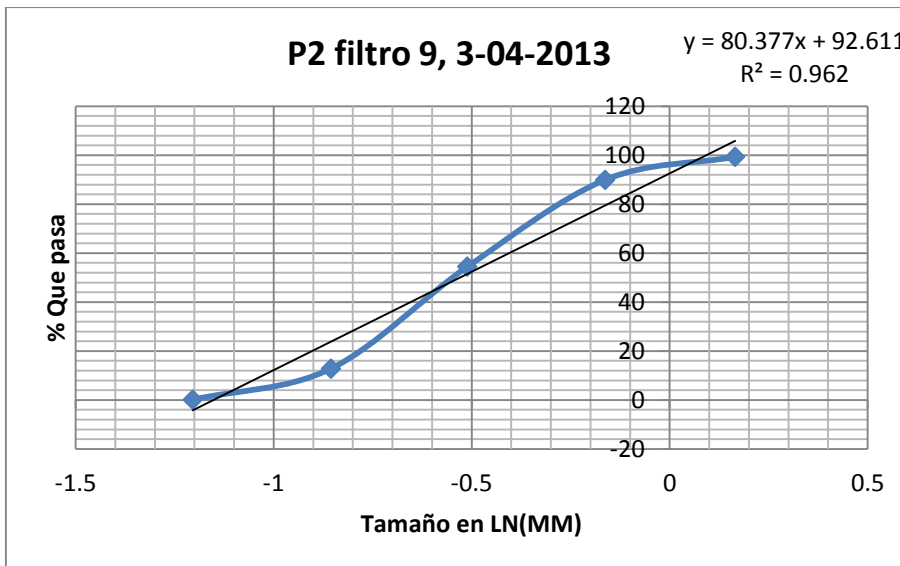


**Figura 4.16** Ajuste de curva de la arena sílice del filtro 8.

Degradación de la arena en 9.4495% con una velocidad de degradación del 0.6300 % de degradación/año

## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

<b>Tabla 4.19</b>	Descripción de la muestra:		Arena Sílice.		Fecha de análisis:	03/04/2013	
	Uso:		Filtración de Agua.				
	Análisis efectuado:		Granulometría.		Planta 2, Filtro No:	9	
	Peso de la muestra:		100 g				
Tamiz		Retenido (g)	Retenido parcial (%)	Acumulado (%).		Especificaciones (g)	Especificaciones.
No	MM			Retenido	Que pasa		
16	1.18	0.6694	0.6695	0.6695	99.3305	0	NO CUMPLE
20	0.85	9.3552	9.3563	10.0258	89.9742	3 a 20	SI CUMPLE
30	0.6	35.5294	35.5335	45.5593	54.4407	45 a 70	NO CUMPLE
40	0.425	41.6356	41.6404	87.1997	12.8003	20 a 45	SI CUMPLE
50	0.3	12.6556	12.6571	99.8568	0.1432	-	-
70	0.212	0.0847	0.0847	99.9415	0.0585	-	-
100	0.15	0.0493	0.0493	99.9908	0.0092	-	-
140	0.106	0.0047	0.0047	99.9955	0.0045	-	-
200	0.074	0.0008	0.0008	99.9963	0.0037	-	-
Residuo	0	0.0037	0.0037	100.0000	0.0000	6 MAX	NO CUMPLE
suma	-	99.9884	-	-	-	-	-

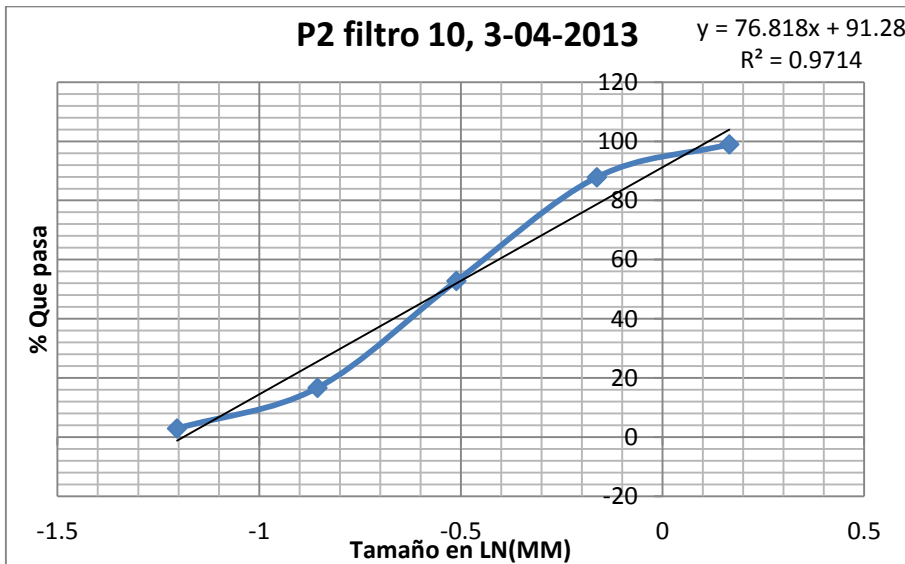


**Figura 4.17** Ajuste de curva de la arena sílice del filtro 9.

Degradación de la arena en 26.8979% con una velocidad de degradación del 1.7932 % de degradación/año

## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

<b>Tabla 4.20</b>		Descripción de la muestra:		Arena Sílice.		Fecha de análisis:	03/04/2013
		Uso:		Filtración de Agua.		Planta 2, Filtro No:	10
		Análisis efectuado:		Granulometría.			
		Peso de la muestra:		100 g			
Tamiz		Retenido (g)	Retenido parcial (%)	Acumulado (%).		Especificaciones (g).	Especificaciones.
No	MM			Retenido	Que pasa		
12	1.7	0.02	0.0200	0.0200	99.9800	-	-
16	1.18	1.0133	1.0133	1.0333	98.9667	0	NO CUMPLE
20	0.85	11.0865	11.0865	12.1198	87.8802	3 a 20	SI CUMPLE
30	0.6	35.0833	35.0834	47.2032	52.7968	45 a 70	NO CUMPLE
40	0.425	36.1531	36.1532	83.3565	16.6435	20 a 45	SI CUMPLE
50	0.3	13.7599	13.7599	97.1164	2.8836	-	-
70	0.212	2.686	2.6860	99.8024	0.1976	-	-
100	0.15	0.1754	0.1754	99.9778	0.0222	-	-
140	0.106	0.0152	0.0152	99.9930	0.0070	-	-
200	0.074	0.0044	0.0044	99.9974	0.0026	-	-
Residuo	0	0.0026	0.0026	100.0000	0.0000	6 MAX	NO CUMPLE
suma	-	99.9997	-	-	-	-	-



% que pasa	Tamiz MM
60	0.6655
10	0.3471
38.0338	0.5

C.U=	1.9172
D.E.P=	0.3471

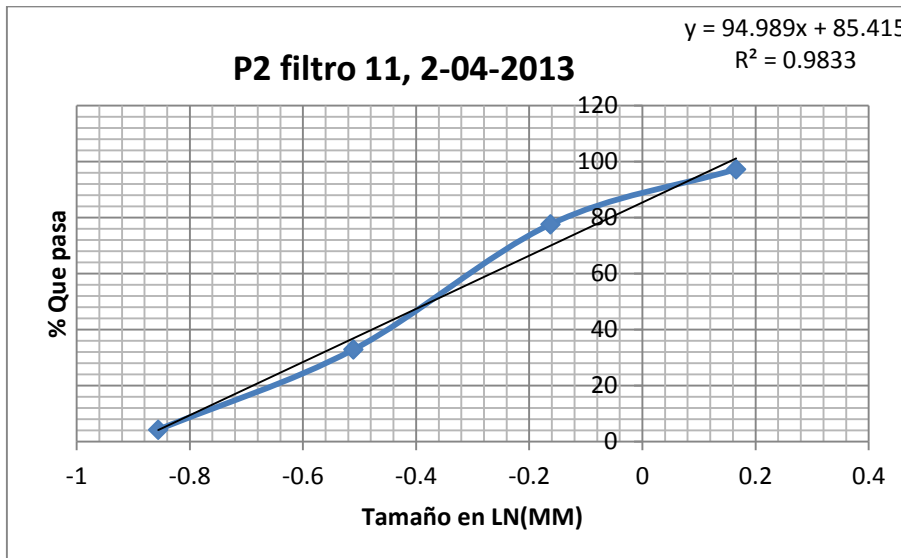
**Figura 4.18** Ajuste de curva de la arena sílice del filtro 10.

Degradación de la arena en 28.0338% con una velocidad de degradación del 1.8689 % de degradación/año



## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

Tabla 4.21		Descripción de la muestra:		Arena Sílice.		Fecha de análisis:	
		Uso:		Filtración de Agua.		02/04/2013	
		Análisis efectuado:		Granulometría.		Planta 2, Filtro No:	
		Peso de la muestra:		100 g		11	
Tamiz		Retenido (g)	Retenido parcial (%)	Acumulado (%)		Especificaciones (g).	Especificaciones.
No	MM			Retenido	Que pasa		
12	1.7	0.068	0.0680	0.0680	99.9320	-	-
16	1.18	2.6412	2.6427	2.7107	97.2893	0	NO CUMPLE
20	0.85	19.6464	19.6576	22.3683	77.6317	3 a 20	SI CUMPLE
30	0.6	44.7068	44.7323	67.1006	32.8994	45 a 70	NO CUMPLE
40	0.425	28.5618	28.5781	95.6787	4.3213	20 a 45	SI CUMPLE
50	0.3	4.0865	4.0888	99.7676	0.2324	-	-
70	0.212	0.2203	0.2204	99.9880	0.0120	-	-
100	0.15	0.0064	0.0064	99.9944	0.0056	-	-
140	0.106	0.0027	0.0027	99.9971	0.0029	-	-
200	0.074	0.0012	0.0012	99.9983	0.0017	-	-
Residuo	0	0.0017	0.0017	100.0000	0.0000	6 MAX	SI CUMPLE
suma	-	99.943	-	-	-	-	-



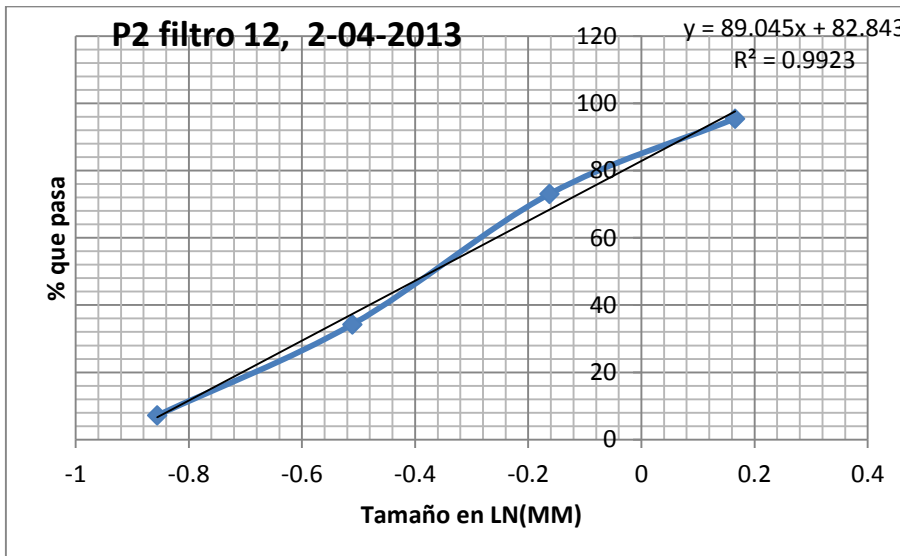
**Figura 4.19** Ajuste de curva de la arena sílice del filtro 11.

Degradación de la arena en 9.5736% con una velocidad de degradación del 0.6382 % de degradación/año



## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

<b>Tabla 4.22</b>		Descripción de la muestra:		Arena Sílice.		Fecha de análisis:	
		Uso:		Filtración de Agua.		02/04/2013	
		Análisis efectuado:		Granulometría.		Planta 2, Filtro	
		Peso de la muestra:		100 g		No: 12	
Tamiz		Retenido (g)	Retenido parcial (%)	Acumulado (%)		Especificaciones (%)	Especificaciones.
No	MM			Retenido	Que pasa		
12	1.7	0.2157	0.2157	0.2157	99.7843	-	-
16	1.18	4.3207	4.3209	4.5366	95.4634	0	NO CUMPLE
20	0.85	22.4395	22.4405	26.9771	73.0229	3 a 20	NO CUMPLE
30	0.6	38.7424	38.7442	65.7213	34.2787	45 a 70	NO CUMPLE
40	0.425	27.0827	27.0839	92.8053	7.1947	20 a 45	SI CUMPLE
50	0.3	6.4949	6.4952	99.3005	0.6995	-	-
70	0.212	0.6595	0.6595	99.9600	0.0400	-	-
100	0.15	0.0311	0.0311	99.9911	0.0089	-	-
140	0.106	0.0015	0.0015	99.9926	0.0074	-	-
200	0.074	0.002	0.0020	99.9946	0.0054	-	-
Residuo	0	0.0054	0.0054	100.0000	0.0000	6 MAX	NO CUMPLE
suma	-	99.9954	-	-	-	-	-



% que pasa	Tamiz MM
60	0.7737
10	0.4413
21.1217	0.5000

C.U=	1.7533
D.E.P=	0.4413

**Figura 4.20** Ajuste de curva de la arena sílice del filtro 12.

Degradación de la arena en 11.1217% con una velocidad de degradación del 0.7414% de degradación/año



## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO. CAPÍTULO V. CONCLUSIONES

De acuerdo a los resultados obtenidos de los análisis fisicoquímicos y granulométricos se tiene que los procesos de potabilización del agua de la planta 2, (con una eficiencia que estaba por debajo del 0%), llegan a mejorar hasta un rango de 15 a 30 % en los procesos de coagulación y floculación, en relación a la reducción de turbidez. Mientras que la eficiencia del proceso de filtrado se mantiene por debajo del 0% en reducción de materia orgánica, debido a que la arena no ha sido cambiada durante 15 años y se encuentra en un rango de 8% al 30% de degradación.

De los análisis fisicoquímicos en los procesos de potabilización del agua, se conoció la eficiencia en la reducción de la turbidez y en la reducción de materia orgánica para ambas plantas haciéndolo más eficientes en la siguiente relación:

- La eficiencia de la reducción de la turbidez de 46.61% a 54.29% y de 34.10% a 51.66% en la reducción de materia orgánica para la planta 1.
- La mejora en la eficiencia de reducción de materia orgánica (DQO) fue de -35.8% a 5.67%), mientras que en reducción de turbidez se mantiene un rango de 80% a 83 % de eficiencia (82.7% a 81.43%), para la planta 2.

De acuerdo a lo anterior se tiene que el objetivo general perseguido en este proyecto que se refería a “Realizar un diagnóstico fisicoquímico de las plantas potabilizadoras 1 y 2 de SMAPA, con la finalidad de conocer su funcionamiento y hacerlo más eficiente” se ha logrado de una manera satisfactoria.

Los resultados del análisis del agua potable indican que todos los parámetros fisicoquímicos están dentro de los límites permisibles indicados por la norma NOM-127-SSA1-1994- "Salud ambiental, agua para uso y consumo humano- límites permisibles de calidad y tratamientos a que debe someterse el agua para su potabilización"



## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

### 5.1 Recomendaciones

- Cambiar la arena de filtración de los filtros de la planta 2 por una mezcla de arena sílice y antracita que cumplan con las especificaciones mencionadas.
- Realizar un rol de limpieza constante de todo el proceso, por lo menos las paredes de los floculadores, sedimentadores ya que en ellos se encuentran algas.
- Realizar mantenimiento de los equipos electromecánicos de toda la planta 1 y 2.
- Cambiar equipos de; cloración, adición de sulfato y polímero por equipos dosificadores automáticos.

## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO. CAPÍTULO VI. ANEXOS FOTOGRÁFICOS.

Imágenes de la limpieza de la planta potabilizadora numero 2



**Figura6.1** Limpieza de los sedimetadores planta numero 2



**Figura 6.2** Limpieza de los filtros planta potabilizadora numero 2



**Figura 6.3** limpieza de las canaletas antes de sedimentación (después de floculación)





## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO. CAPÍTULO VII. REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS

1. ANTON, Danilo J. (1999). *Diversidad, globalización y la sabiduría de la naturaleza*, Montevideo, Piriguazú Ediciones / CIID. Pp.304.
2. Antonio Ros Moreno. (2010). El agua. Oficina de patentes y marcas de España. Pp.118, 119, 24, 25, 29, 32-33.
3. ASTM. (1987). Annual book of astm standards. Sección 5. Volume 0.5. Pp 229.
4. Avila Carlos. (octubre 2009). Granulometría de suelos. Universidad nacional Federico Villareal.
5. Chang, R. (1994). Química. México. McGraw-Hill Interamericana.
6. Cheng, L., Bi, X., Liu, C., Qi, Y., & Zhu, W. (2009). Oilfield Produced Water Treatment by Combination of Coarse Graining and Inclined Plates Sedimentation. International Conference on Energy and Environment Technology (pp. 637-640). IEEE Computer Society
7. Crites, R., Tchobanoglous, G., (2000). Tratamiento de aguas residuales en pequeñas poblaciones. Mc Graw Hill.
8. Culp G.L. Culp R.L. (1974). New Concepts in wáter purification. Van Nostrand Reinhold Co.
9. Eliam Zurisadai Escobar Ramírez. (2013). rediseño de un biorreactor para tratamiento de aguas residuales provenientes del beneficio húmedo del café. reporte técnico de residencia profesional. Instituto Tecnológico de Tuxtla Gutiérrez. Pp. 19-20.
10. Fernández, N., Ramírez, A., Solano, F., (2003). Índices físico-químicos de Calidad del agua. un estudio comparativo. Conferencia Internacional Usos Múltiples del Agua: Para la Vida y el Desarrollo Sostenible. Universidad del Valle Cívara. 2003
11. Guillermo Goyenola. (junio de 2007). Determinación de la Alcalinidad Total. Red de Monitoreo Ambiental Participativo de Sistemas Acuáticos RED MAPSA.
12. Hernández, J; Hidalgo, G. (2000). Evaluación de 3 metodologías para reducir los niveles de Contaminantes en efluentes de tratamiento primario de las aguas. Trabajo de Graduación. Universidad EARTH. Guácimo, Costa Rica. Pp. 85.



## SISTEMA MUNICIPAL DE AGUA POTABLE Y ALCANTARILLADO.

13. Jairo Alberto Romero Rojas. (1999). Calidad del agua. Alfaomega. 2° edición. Pp.167-168, 64, 66-67, 73-76, 82-86, 107-109.
14. Jairo Alberto Romero Rojas. (1999). Potabilización del agua. Alfaomega. 3° edición. Pp.119-121, 193-194, 223-225.
15. Kawuamura S. (October 2000). Design and Operation of High Rate Fillers. J AWWA. Vol. 67. Pp. 535.
16. Luis Sánchez Rodríguez, Juan Reynerio Fagundo. Patricia González, Margaret Suárez. (2000). Análisis químico y calidad de las aguas minerales. Centro Nacional de Termalismo "Víctor Santamarina". Conferencia 5.
17. Manuel de Lucas Blanco. (2008). Estaciones de Tratamiento de Agua Potable. Aquagest.
18. Mynor Romero. (2008). Tratamientos utilizados en potabilización de agua. facultad de ing. Universidad Rafael Landívar. Pp. 8-11.
19. N.F. Gray. (1996). Calidad del Agua Potable. Trinity College, University of dublin, ireland. Ed. Acribia, S,A.
20. NMX-AA-036-SCFI-2001. Análisis de agua - determinación de acidez y alcalinidad en aguas naturales, residuales y residuales tratadas.
21. Rigola, M. (1989). Tratamiento de aguas industriales, Marcombo.
22. Rodolfo Retamozo. (2004). Potabilización del agua. Centro Panamericano de Ingeniería Sanitaria y Ciencias. Sunass. Pp. 27.
23. Santiago Fernández, J.F. (1997). Manual de potabilización de aguas. Centro de información de agua y saneamiento. Ed. Academia.
24. Schultz, Thomas E. (2005) Biological Wastewater Treatment. Chemical Week Associates. Waukesha, WI.
25. Steel E.W. McGhee T. J. (2002). Water supply and sewerage. 5a ed; McGraw Hill Book Co.