

**FACULTAD DE INGENIERÍA  
ESCUELA ACADÉMICO PROFESIONAL DE  
INGENIERÍA AMBIENTAL**



**“EVALUACIÓN DE PARÁMETROS DE OPERACIÓN  
DE UN REACTOR SEMICONTINUO PARA LA  
OBTENCIÓN DE SULFATO DE SODIO A PARTIR DEL  
ÁCIDO SULFÚRICO PRODUCIDO EN EL RECICLAJE  
DE BATERÍA DE AUTOMÓVILES”**

**TESIS PARA OBTENER EL TÍTULO PROFESIONAL DE:  
INGENIERO AMBIENTAL**

**AUTOR:**

MEDINA CHUICA, JOSELHIN PAMELA

**ASESOR:**

ING. MEDINA COLLANA, JUAN TAUMATURGO

**LÍNEA DE INVESTIGACIÓN:  
INGENIERÍA DE PROCESOS INDUSTRIALES**

**LIMA-PERÚ**

**2013**

## **DEDICATORIA**

Dedico la presente Tesis a mis padres, mi hermano y mi novio porque siempre me apoyaron incondicionalmente en cada paso de mi formación y de mi vida.

## **AGRADECIMIENTO**

A Dios,

Por guiarme y permitirme cumplir  
mis metas.

A mis Padres, mi hermano y mi  
novio,

Porque sacrificaron momentos por  
mí.

## **PRESENTACIÓN**

La presente tesis lleva como título “Evaluación de parámetros de operación de un reactor semicontinuo para la obtención de sulfato de sodio a partir de ácido sulfúrico producido del reciclaje de baterías de automóviles”, tiene como finalidad desarrollar una cultura de reciclaje a partir de la obtención de un producto a través de un proceso sencillo y sobre todo que busca reducir la contaminación de aguas y suelos.

De esta forma se da cumplimiento a las normas del reglamento de elaboración y sustentación de la Tesis de la Facultad de Ingeniería Ambiental, sección de Pregrado de la Universidad Cesar Vallejo, elaborando la tesis de Titulación en Ingeniería Ambiental.

La investigación es experimental, donde se ha evaluado el flujo de la solución de hidróxido de sodio y el volumen necesario del reactor para la obtención del sulfato de sodio en el presente año.

El tema es actual porque es una necesidad ambiental, frente a la contaminación de aguas y suelo por las descargas constantes de ácido sulfúrico que se emiten a estos cuerpos receptores; es por esto que la tesis plantea una alternativa sencilla, y efectiva ante la obtención de grandes cantidades de un residuo peligroso como lo es el ácido sulfúrico obtenido en el proceso de reciclaje de baterías de plomo de automóviles.

## ÍNDICE

DEDICATORIA .....	ii
AGRADECIMIENTO .....	iii
PRESENTACIÓN .....	iv
RESUMEN .....	vii
ABSTRACT .....	viii
1. INTRODUCCIÓN .....	1
1.1. PROBLEMA DE INVESTIGACIÓN .....	1
1.1.1. REALIDAD PROBLEMÁTICA .....	2
1.1.2. FORMULACIÓN DEL PROBLEMA .....	2
1.1.3. JUSTIFICACIÓN .....	3
1.1.4. ANTECEDENTES .....	4
1.1.5. OBJETIVOS .....	6
1.2. MARCO METODOLÓGICO .....	7
1.2.1. MARCO TEÓRICO .....	7
1.2.2. MARCO CONCEPTUAL .....	15
2. MARCO METODOLÓGICO .....	18
2.1. HIPÓTESIS .....	18
2.1.1. HIPÓTESIS GENERAL .....	18
2.1.2. HIPÓTESIS ESPECÍFICA .....	18
2.2. VARIABLES .....	19
2.2.1. DEFINICIÓN CONCEPTUAL .....	19
2.2.2. DEFINICIÓN OPERACIONAL .....	19
2.3. METODOLOGÍA .....	21
2.3.1. TIPO DE ESTUDIO .....	21
2.3.2. DISEÑO .....	21
2.4. POBLACIÓN Y MUESTRA .....	22
2.4.1. POBLACIÓN .....	22
2.4.2. MUESTRA .....	22
2.4.3. MUESTREO .....	23
2.5. MÉTODO DE INVESTIGACIÓN .....	24

2.6. TÉCNICAS E INSTRUMENTOS DE RECOLECCIÓN DE DATOS.....	29
2.6.1. REACTIVOS.....	29
2.6.2. EQUIPO EXPERIMENTAL .....	29
2.7. MÉTODOS DE ANÁLISIS DE DATOS.....	32
3. RESULTADOS .....	32
3.1. MEDICIÓN DE LA DENSIDAD DEL ÁCIDO SULFÚRICO .....	32
3.2. PREPARACIÓN DE SOLUCIÓN DE HIDRÓXIDO DE SODIO.....	32
3.3. EXPERIENCIAS .....	33
3.4. GRÁFICOS .....	43
4. DISCUSIÓN .....	49
5. CONCLUSIONES .....	50
6. SUGERENCIAS.....	51
7. REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS.....	52
8. ANEXOS .....	55

## **RESUMEN**

En este trabajo de investigación se ha hecho un estudio experimental basado en la evaluación de parámetros de operación de un reactor semi-continuo para la producción de sulfato de sodio. El proceso de reciclaje de baterías de plomo de automóviles es una alternativa de reutilización del ácido sulfúrico para obtener un producto que puede ser comercializado y lograr, así, un ingreso económico factible y un beneficio ambiental.

Los resultados obtenidos muestran números favorables en la obtención de sulfato de sodio. Así, con flujos de la solución de hidróxido de sodio que oscilan entre 2 y 10 mL/s, y volumen del reactor de 1 a 5 Litros, se puede obtener un buen rendimiento de la producción de sulfato de sodio. En el presente estudio se logró un 88,22%.

## **ABSTRACT**

In this research has been made a study based on experimental evaluation of operating parameters of a semi-continuous reactor for the production of sodium sulfate. The recycling process of battery plumb from automobile is an reuse of sulfuric acid to obtain a product that can be marketed achieving thus a feasible income and an environmental benefit.

The results show favorable numbers in obtaining sodium sulfate. Thus, flows of the solution of sodium hydroxide ranging from 2 to 10 mL / s, and reactor volume from 1 to 5 liters, it can obtain a good production yield of sodium sulfate. In the present study was reached 88.22%.