

การกำจัดไนโตรเจนด้วยระบบแอกทีเวตเต็ดสลัดจ์  
แบบตีไนตริฟิเคชันเกิดทีหลัง



นางสาวทัศนีย์ แซ่เตีย

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต

ภาควิชาวิศวกรรมสุขาภิบาล  
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2530

ISBN 974-567-900-3

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

012722

๕ 1029546X



Nitrogen Removal by Post-Denitrification  
Activated Sludge System

Miss Tassanee Sae-Tia

ศูนย์วิทยุโทรคมนาคม  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements  
for the Degree of Master of Engineering  
Department of Sanitary Engineering  
Graduate School  
Chulalongkorn University

1987



หัวข้อวิทยานิพนธ์

การกำจัดไนโตรเจนด้วยระบบแอกทีเวตเตคสไลจ์

แบบทีไนตริไฟเคชันเกิดทีหลัง

โดย

นางสาวทัศนีย์ แซ่เตี้ย

ภาควิชา

วิศวกรรมสุขาภิบาล

อาจารย์ที่ปรึกษา

รองศาสตราจารย์ ดร. มั่นสิน ตัณฑุลเวศม์



บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่ง  
ของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโทบริหารธุรกิจ

.....  
(ศาสตราจารย์ ดร. ถาวร วัชรากัญญา) คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

..... ประธานกรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ ดร. ธงชัย พรรณสวัสดิ์)

..... อาจารย์ที่ปรึกษา  
(รองศาสตราจารย์ ดร. มั่นสิน ตัณฑุลเวศม์)

..... กรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ วีรวรรณ ปัทมาภีร์)

..... กรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ สุรพล สายพานิช)

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย





หัวข้อวิทยานิพนธ์      การกำจัดไนโตรเจนด้วยระบบแอกทีเวตเต็ดสลัดจ์  
แบบตีไนตริไฟเคชันเกิดทีหลัง  
ชื่อนิสิต                      นางสาวทัศนีย์ แซ่เตีย  
อาจารย์ที่ปรึกษา          รองศาสตราจารย์ ดร. มั่นสิน ตัญกุลเวศม์  
ภาควิชา                        วิศวกรรมสุขาภิบาล  
ปีการศึกษา                  2529

#### บทคัดย่อ

ความมุ่งหมายในการศึกษางานวิจัยนี้ เพื่อนำเอาระบบแอกทีเวตเต็ดสลัดจ์แบบตีไนตริไฟเคชันเกิดทีหลัง มาใช้ในการกำจัดสารประกอบไนโตรเจนที่มีอยู่ในน้ำเสีย โดยทำการทดลองกับน้ำเสียสังเคราะห์ ที่เตรียมขึ้นจากน้ำตาลและสารอาหารที่จำเป็นต่อการเจริญเติบโตของแบคทีเรีย โดยกำหนดให้ความเข้มข้นของ ซีโอดี มีค่าคงที่ในทุกการทดลอง ประมาณ 500 มก./ล. และความเข้มข้นของสารประกอบไนโตรเจน ประมาณ 25 , 50 และ 100 มก./ล. เพื่อให้อัตราส่วนระหว่าง ซีโอดี และสารประกอบไนโตรเจน มีค่าเท่ากับ 100 : 5 , 100 : 10 และ 100 : 20 ตามลำดับ

จากผลการทดลองสรุปได้ว่า ระบบแอกทีเวตเต็ดสลัดจ์แบบตีไนตริไฟเคชันเกิดทีหลัง มีประสิทธิภาพในการกำจัด ซีโอดี ได้ประมาณ 94 - 100 % สำหรับความสามารถในการกำจัดสารประกอบไนโตรเจนของระบบนั้น ในกรณีที่น้ำเสียสังเคราะห์มีอัตราส่วนระหว่าง ซีโอดี ต่อ สารประกอบไนโตรเจน เท่ากับ 100 : 5 และ 100 : 10 ระบบฯ จะสามารถกำจัดสารประกอบไนโตรเจนได้ประมาณ 65 - 85 % และเมื่ออัตราส่วนระหว่าง ซีโอดี ต่อ สารประกอบไนโตรเจน เพิ่มขึ้นเป็น 100 : 20 ระบบฯ จะกำจัดสารประกอบไนโตรเจนในน้ำเสียได้น้อยมาก แต่อย่างไรก็ตาม ในทุกการทดลอง ระดับของการเกิดปฏิกิริยาไนตริไฟเคชันจะมีค่าสูง



Thesis Title        Nitrogen Removal by Post-Denitrification  
                          Activated Sludge System  
Name                 Miss Tassanee Sae-Tia  
Thesis Advisor     Associate Professor Munsin Tuntoolvest, Ph.D.  
Department         Sanitary Engineering  
Academic Year      1986

#### ABSTRACT

The purpose of this study was to utilize the post denitrification activated sludge system for the removal of the nitrogen compounds ( N ) in the wastewaters. The synthetic wastewaters was prepared from the ordinary cane sugar and other necessary mineral nutrients. In all experiment , the COD concentration of the wastewaters was fixed constant at approximate 500 mg/l . However, the TKN content was varied at 3 levels, i.e 25 , 50 and 100 mg/l which made the COD:N ratio varying at 100:5 , 100:10 and 100:20 respectively.

The experiment results revealed that the system could removal approximate 94 - 100 % of COD. However the nitrogen removal was approximate 65 - 85 % at two experiments having the COD:N ratio of 100:5 and 100:10 . When the COD:N ratio was increased to 100:20 , only small proportion of the nitrogen was removed. Nevertheless , in all cases the nitrification reactions occurred very well.





กิตติกรรมประกาศ

ผู้วิจัยขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร. มั่นสิน ศักดิ์กุลเวศม์ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ด้วยความเคารพอย่างสูง ที่ท่านได้กรุณาให้คำชี้แนะแนวทางในการวิจัย อีกทั้งอบรมสั่งสอนให้เกิดวิจารณญาณในเชิงวิชาการและความใฝ่รู้ อันเป็นผลให้งานวิจัยนี้ลุล่วงไปด้วยดี

ขอขอบพระคุณคณาจารย์ภาควิชาวิศวกรรมสุขาภิบาลทุกท่าน ด้วยความเคารพอย่างสูง ที่กรุณาประสิทธิ์ประสาทวิทยากรต่างๆ และได้ให้ความอนุเคราะห์แก่ผู้วิจัยด้วยดีเสมอมา

ขอขอบคุณกัลยาณมิตรทุกท่านที่ช่วยเหลือ และให้กำลังใจด้วยดีเสมอมา

ผู้วิจัยใคร่ขอกราบขอบพระคุณ บิดา - มารดา ซึ่งสนับสนุนในด้านการเงิน และให้กำลังใจแก่ผู้วิจัยเสมอมาจนสำเร็จการศึกษา

คุณความดีอันพึงมีจากงานวิจัยครั้งนี้ ขอมอบแต่ บิดา - มารดา และคณาจารย์ทุกท่าน

ศูนย์วิทยพัชร์พยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย





สารบัญเรื่อง

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย .....	จ
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ .....	จ
กิตติกรรมประกาศ .....	ฉ
สารบัญเรื่อง .....	ช
สารบัญภาพ .....	ญ
สารบัญตาราง .....	ฎ
บทที่ 1. บทนำ .....	1
1.1 คำนำ .....	1
1.2 การควบคุมปริมาณสารประกอบไนโตรเจนในน้ำเสีย .....	1
1.2.1 วิธี Breakpoint Chlorination หรือ Superchlorination .....	1
1.2.2 วิธีการแลกเปลี่ยนประจุ ( Ion Exchange ) .....	2
1.2.3 วิธี Air Stripping .....	2
1.2.4 การกำจัดสารประกอบไนโตรเจนด้วยกระบวนการ ไนตริฟิเคชันและกระบวนการดีไนตริฟิเคชัน .....	3
1.3 วัตถุประสงค์ของการวิจัย .....	5
1.4 ขอบเขตของการวิจัย .....	5
บทที่ 2. ทฤษฎี .....	6
2.1 สารประกอบไนโตรเจน และวัฏจักรของไนโตรเจน .....	6
2.2 ชนิดของสารประกอบของไนโตรเจนที่อยู่ในน้ำเสีย .....	7
2.3 ระบบแอกทิเวตเตดสลัดจ์แบบดีไนตริฟิเคชันเกิดขึ้นหลัง ( Post - Denitrification Activated Sludge System ) .....	8
2.3.1 ดังปฏิกิริยาแอเรนชัน .....	10
2.3.2 ดังปฏิกิริยาแอนน็อกซิค .....	10



2.3.3	ถังตกตะกอน .....	10
2.3.4	ระบบการเวียนตะกอนและระบายตะกอน .....	10
2.4	กระบวนการแอโรบิกออกซิเคชัน ( Aerobic Oxidation Process ) .....	11
2.4.1	ปัจจัยที่มีอิทธิพลต่อกระบวนการแอโรบิกออกซิเคชัน ...	11
2.4.2	การควบคุมกระบวนการแอโรบิกออกซิเคชัน ( ในระบบแอกทีเวตเต็ดสลัดจ์ ) .....	12
2.5	กระบวนการไนตริฟิเคชัน ( Nitrification Process ) ..	13
2.5.1	ปัจจัยที่มีอิทธิพลต่อกระบวนการไนตริฟิเคชัน .....	15
2.5.2	การควบคุมปฏิกิริยาไนตริฟิเคชัน .....	22
2.6	กระบวนการดีไนตริฟิเคชัน ( Denitrification Process ) .....	22
2.6.1	ปัจจัยที่มีอิทธิพลต่อกระบวนการดีไนตริฟิเคชัน .....	28
2.6.2	การควบคุมปฏิกิริยาดีไนตริฟิเคชัน .....	29
บพที่ 3.	แผนงานและการดำเนินการวิจัย .....	32
3.1	แผนงานการวิจัย .....	32
3.2	การเตรียมน้ำเสียสังเคราะห์ .....	33
3.3	เครื่องมือและอุปกรณ์ในการทดลอง .....	34
3.3.1	ถังพักน้ำเสียสังเคราะห์ .....	34
3.3.2	เครื่องสูบน้ำเสียแบบโคอะแฟรม .....	34
3.3.3	ถังปฏิกิริยาแอโรชัน .....	34
3.3.4	ถังปฏิกิริยาแอนน็อกซิค .....	35
3.3.5	ถังตกตะกอน .....	37
3.3.6	เครื่องสูบน้ำชนิดรีดสาย ( Peristaltic Pump ) .	37
3.3.7	ถังน้ำทิ้ง .....	37
3.4	การเก็บตัวอย่างและการวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ .....	40
3.4.1	การเก็บตัวอย่างน้ำ .....	40



	3.4.2 การวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ .....	หน้า
	3.4.2 การวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ .....	40
	3.5 การควบคุมและตรวจสอบระบบแอกทิเวตเต็ดสลัดจ์	
	แบบทีโนครีฟิเคชันเกิดทีหลัง .....	41
บทที่ 4	ผลการวิจัยและการวิจารณ์ผล .....	44
	4.1 การเริ่มเลี้ยงจุลชีพ .....	44
	4.2 สภาพของระบบที่อยู่ในสภาวะคงตัวและประสิทธิภาพของระบบ ..	45
	4.3 ผลการวิจัยและการวิจารณ์ผล .....	46
	4.3.1 ค่าพีเอช ( pH ) .....	46
	4.3.2 รัคบีทีโอ ( DO ) .....	49
	4.3.3 ค่าโออาร์ที ( ORP ) .....	49
	4.3.4 ค่า $V_{30}$ และ SVI .....	54
	4.3.5 ปริมาณจุลชีพแขวนลอย .....	60
	4.3.6 ปริมาณซีโอทีและประสิทธิภาพในการกำจัด .....	64
	4.3.7 สารประกอบไนโตรเจนและประสิทธิภาพในการกำจัด .	72
บทที่ 5	สรุปผลการทดลอง .....	100
	เอกสารอ้างอิง .....	101
	ภาคผนวก .....	109
	ประวัติผู้เขียน .....	128



## สารบัญภาพ

รูปที่		หน้า
1.1	ระบบแอททิเวตเตคสติกส์ ซึ่งคัดแปลงเพื่อการกำจัด สารประกอบไนโตรเจนร่วมกับการกำจัดสารอินทรีย์คาร์บอน ที่ละลายอยู่ในน้ำเสีย .....	4
2.1	วัฏจักรของไนโตรเจน .....	6
2.2	แสดงระบบกำจัดน้ำเสียแอททิเวตเตคสติกส์แบบทีไนทรีเฟเคชันเกิดทีหลัง ..	9
2.3	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่าง อัตราการเจริญเติบโต ของจุลชีพไนโตรฟายอิงแบคทีเรีย และ อุณหภูมิ .....	16
2.4	กราฟแสดงผลของอุณหภูมิที่มีต่อการเจริญเติบโต ของจุลชีพแขวนลอยในระบบไนทรีเฟเคชัน .....	17
2.5	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างระดับ ทีโอ และ อัตราการเกิดปฏิกิริยาไนทรีเฟเคชัน .....	19
2.6	ผลกระทบของ พีเอช ที่มีต่อการกำจัดสารไนโตรเจน ของจุลชีพชนิดไนโตรโซโมนาส และชนิดไนโตรแบคเตอร์ .....	20
2.7	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่าง พีเอช และอัตราการเกิดปฏิกิริยาไนทรีเฟเคชัน .....	21
2.8	กราฟแสดงผลกระทบของ พีเอช ที่มีต่อ อัตราการเกิดปฏิกิริยาทีไนทรีเฟเคชัน .....	30
3.1	แสดงลักษณะ และขนาดของถังแอรเชิน .....	35
3.2	แสดงลักษณะ และขนาดของถังแอนน็อกซิค .....	36
3.3	แสดงลักษณะของถังตกตะกอนขนาดต้นแบบ .....	37
3.4	แสดงอุปกรณ์และการติดตั้งระบบแอททิเวตเตคสติกส์แบบคัดแปลง .....	38
4.1	แสดงค่าระดับ พีเอช ของน้ำเสียสังเคราะห์ .....	46



รูปที่	หน้า
4.2	แสดงค่าระดับ พีเอช ของน้ำในถังแอเรชัน ..... 47
4.3	แสดงค่าระดับ พีเอช ของน้ำในถังแอนนออกซิค ..... 48
4.4	แสดงค่าระดับ คีโธ ของน้ำในถังแอเรชัน ..... 50
4.5	แสดงค่าระดับ คีโธ ของน้ำในถังแอนนออกซิค ..... 51
4.6	แสดงค่าระดับ ไออาร์พี ของน้ำในถังแอเรชันและถังแอนนออกซิค ของการทดลองที่ 1 ..... 53
4.7	แสดงค่าระดับ ไออาร์พี ของน้ำในถังแอเรชันและถังแอนนออกซิค ของการทดลองที่ 2 ..... 55
4.8	แสดงค่าระดับ ไออาร์พี ของน้ำในถังแอเรชันและถังแอนนออกซิค ของการทดลองที่ 3 ..... 56
4.9	แสดงค่า เอส วี ไอ ของการทดลองที่ 1 ..... 57
4.10	แสดงค่า เอส วี ไอ ของการทดลองที่ 2 ..... 58
4.11	แสดงค่า เอส วี ไอ ของการทดลองที่ 3 ..... 59
4.12	แสดงค่าระดับปริมาณตะกอนจุลชีพแขวนลอยในถังแอเรชัน และถังแอนนออกซิค ของการทดลองที่ 1 ..... 61
4.13	แสดงค่าระดับปริมาณตะกอนจุลชีพแขวนลอยในถังแอเรชัน และถังแอนนออกซิค ของการทดลองที่ 2 ..... 62
4.14	แสดงค่าระดับปริมาณตะกอนจุลชีพแขวนลอยในถังแอเรชัน และถังแอนนออกซิค ของการทดลองที่ 3 ..... 63
4.15	แสดงปริมาณ ซีไอที ของการทดลองที่ 1 ..... 65
4.16	แสดงปริมาณ ซีไอทีเปรียบเทียบ ของการทดลองที่ 1 ..... 66
4.17	แสดงปริมาณ ซีไอที ของการทดลองที่ 2 ..... 67
4.18	แสดงปริมาณ ซีไอทีเปรียบเทียบ ของการทดลองที่ 2 ..... 68
4.19	แสดงปริมาณ ซีไอที ของการทดลองที่ 3 ..... 69
4.20	แสดงปริมาณ ซีไอทีเปรียบเทียบ ของการทดลองที่ 3 ..... 70
4.21	แสดงปริมาณ สารเจลาตินไนโตรเจนรวม ของการทดลองที่ 1 ..... 73



รูปที่	หน้า
4.22	แสดงปริมาณ สารประกอบไนโตรเจนทั้งหมด เปรียบเทียบ ของการทดลองที่ 1 ..... 74
4.23	แสดงปริมาณ สารประกอบแอมโมเนีย-ไนโตรเจน ของการทดลองที่ 1 ..... 75
4.24	แสดงปริมาณ สารประกอบอินทรีย์ไนโตรเจน ของการทดลองที่ 1 ..... 76
4.25	แสดงปริมาณ สารประกอบไนไตรต์-ไนโตรเจน ของการทดลองที่ 1 ..... 77
4.26	แสดงปริมาณ สารประกอบไนเตรต-ไนโตรเจน ของการทดลองที่ 1 ..... 78
4.27	แสดงปริมาณ สารประกอบไนโตรเจนทั้งหมด ของการทดลองที่ 1 ..... 79
4.28	แสดงปริมาณ สารเจลาตินไนโตรเจนรวม ของการทดลองที่ 1 ..
4.29	แสดงปริมาณ สารประกอบไนโตรเจนทั้งหมด เปรียบเทียบ ของการทดลองที่ 2 ..... 83
4.30	แสดงปริมาณ สารประกอบแอมโมเนีย-ไนโตรเจน ของการทดลองที่ 2 ..... 84
4.31	แสดงปริมาณ สารประกอบอินทรีย์ไนโตรเจน ของการทดลองที่ 2 ..... 85
4.32	แสดงปริมาณสารประกอบไนไตรต์-ไนโตรเจน ของการทดลองที่ 2 ..... 86
4.33	แสดงปริมาณ สารประกอบไนเตรต-ไนโตรเจน ของการทดลองที่ 2 ..... 87
4.34	แสดงปริมาณ สารประกอบไนโตรเจนทั้งหมด ของการทดลองที่ 2 ..... 88
4.35	แสดงปริมาณ สารเจลาตินไนโตรเจนรวม ของการทดลองที่ 3 .. 91



รูปที่	เม หน้า
4.36	แสดงปริมาณ สารประกอบไนโตรเจนทั้งหมด เปรียบเทียบ ของการทดลองที่ 3 ..... 92
4.37	แสดงปริมาณ สารประกอบแอมโมเนีย-ไนโตรเจน ของการทดลองที่ 3 ..... 93
4.38	แสดงปริมาณ สารประกอบแอมโมเนีย-ไนโตรเจน เปรียบเทียบ ของการทดลองที่ 3 ..... 94
4.39	แสดงปริมาณ สารประกอบอินทรีย์ไนโตรเจน ของการทดลองที่ 3 ..... 95
4.40	แสดงปริมาณ สารประกอบไนโตรค-ไนโตรเจน ของการทดลองที่ 3 ..... 96
4.41	แสดงปริมาณ สารประกอบไนเตรค-ไนโตรเจน ของการทดลองที่ 3 ..... 97
4.42	แสดงปริมาณ สารประกอบไนโตรเจนทั้งหมด ของการทดลองที่ 3 ..... 98

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



## สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
2.1	สารอินทรีย์ต่างๆ ที่ยับยั้งปฏิกิริยาไนตริฟิเคชัน ในระบบแอกทิเวตเตดสลัดจ์ .....	23
2.2	สารประกอบอินทรีย์ที่เป็นพิษต่อปฏิกิริยาการออกซิเคชัน ของแอมโมเนีย - ในโตรเจน .....	25
3.1	สภาวะทำงานต่างๆ ที่กำหนดเป็นแผนการวิจัย .....	33
3.2	สูตรน้ำเสียสังเคราะห์ .....	34
3.3	แผนการเก็บและวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ .....	39
4.1	ค่าพีเอชเฉลี่ย ในแต่ละการทดลอง .....	45
4.2	ค่าระดับดีไอเฉลี่ยของแต่ละการทดลอง .....	49
4.3	ค่าโออาร์ทีเฉลี่ย ที่สภาวะคงตัว .....	52
4.4	ปริมาณตะกอนจุลชีพแขวนลอยที่สภาวะคงตัว .....	60
4.5	ค่าซีไอทีเฉลี่ย ณ สภาวะคงตัว และประสิทธิภาพในการ กำจัดซีไอทีของถังปฏิกิริยา .....	71
4.6	ปริมาณสารประกอบไนโตรเจนในรูปต่าง ๆ ณ สภาวะคงตัว ของการทดลองที่ 1 .....	80
4.7	ปริมาณสารประกอบไนโตรเจนในรูปต่าง ๆ ณ สภาวะคงตัว ของการทดลองที่ 2 .....	89
4.8	ปริมาณเฉลี่ยของสารประกอบไนโตรเจนในรูปต่าง ๆ ของการทดลองที่ 3 .....	99
4.9	แสดงผลการทดลอง การกำจัดสารประกอบไนโตรเจน ของระบบ แอกทิเวตเตดสลัดจ์แบบทีไนตริฟิเคชันเกิดทีหลัง ณ สภาวะคงตัว .....	100