

ผลของความเข้มข้นของผงชีคทำความสะอาดต่อระบบกำจัดน้ำเสีย
วิธีเชื้อวิทยาแบบแอร์โรบิก



นางสาวสุพร วิมลรัตน์

005891

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตร์มหาบัณฑิต

แผนกวิชาบริหารสุขาภิบาล

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. ๒๕๖๗

EFFECTS OF CONCENTRATIONS OF CLEANSING POWDER ON
AEROBIC BIOLOGICAL TREATMENT

MISS SUPRON WIMONWATVATEE

A THESIS SUBMITTED IN PARTIAL FULFILMENT OF THE REQUIREMENTS

FOR THE DEGREE OF MASTER OF ENGINEERING

DEPARTMENT OF SANITARY ENGINEERING

GRADUATE SCHOOL

CHULALONGKORN UNIVERSITY

1978

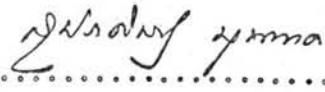
หัวข้อวิทยานิพนธ์ ผลของความเข้มข้นของผงชักทำความสะอาดต่อระบบกำจัดน้ำเสีย
โดยวิธีซีวิทยาแบบแอร์โรบิก

โดย นางสาวสุพร วิมลวงศ์เรวี

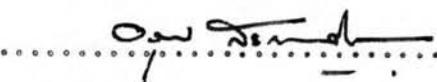
แผนกวิชา วิศวกรรมสุขาภิบาล

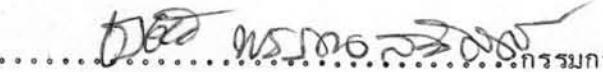
อาจารย์ที่ปรึกษา อาจารย์ ดร.ธงชัย พวรรณสวัสดิ์
ศาสตราจารย์ ดร.อุรุนทร์ เศรษฐมนิค

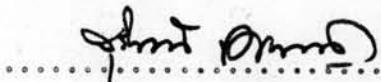
บัญชีวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ เป็นส่วนหนึ่ง
ของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต


..... รักษาราインดำเนินการ
คณบดีบัญชีวิทยาลัย
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.อุรุนทร์ บุนนาค)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์


..... ประธานกรรมการ
(ศาสตราจารย์ ดร.ธงชัย พวรรณสวัสดิ์)


..... กรรมการ
(อาจารย์ ดร.ธงชัย พวรรณสวัสดิ์)


..... กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ไฟพร พรประภา)

ลิขสิทธิ์ของบัญชีวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

หัวข้อวิทยานิพนธ์	ผลของความเข้มข้นของผงชักทำความสะอาดต่อระบบกำจัดน้ำเสีย วิธีเชิงวิทยาแบบแอลโรบิค
ชื่อนิสิต	นางสาวสุพร วิมลวัตรเวที
อาจารย์ที่ปรึกษา	อาจารย์ ดร. ธงชัย พรรษสวัสดิ์
	ศาสตราจารย์ ดร. สุรินทร์ เศรษฐมนันต์
แผนกวิชา	วิศวกรรมสุขาภิบาล
ปีการศึกษา	๒๕๖๗

บทสรุป



วิทยานิพนธ์ฉบับนี้ แสดงผลการทดลองทางปฏิมาณคอลอเรินที่มีอยู่ในผงชักทำความสะอาด
ที่มีขายในห้องตลาด ได้ปริมาณคอลอเรินเฉลี่บประมาณร้อยละ ๐.๐๔๔ โดยน้ำหนัก และพบว่า
ปริมาณผงชักที่ต้องใช้ทำความสะอาดห้องน้ำส้วมศักดิ์เทียบได้เป็น ๐.๗๘๙ กรัมผงชัก/ลิตร ของ
ถังเติมอากาศ หรือคิดเป็นปริมาณคอลอเรินในถังเติมอากาศจะได้เท่ากับ ๐.๔๙๖ มก./ลิตร/วัน
และได้ทำการทดลองศึกษาผลกระทบของความเป็นพิษของคอลอเรินแบบเนียบพลัน และความเป็น
พิษของคอลอเรินแบบสะสมต่อประสิทธิภาพการกำจัดน้ำเสียแบบ Activated Sludge ปรากฏ
ว่า เมื่อเติมคอลอเรินแบบเนียบพลันให้ได้ความเข้มข้นของคอลอเรินในถังเติมอากาศเท่ากับ ๔
มก./ลิตร ซึ่งมากกว่าค่าที่ใช้ตามปกติมาก จะมีผลต่อประสิทธิภาพการกำจัด ปีโอดี ซีโอดี
ไม่น่านัก คือ ประสิทธิภาพการกำจัดยังคงเท่ากับ ๔๔ เปอร์เซนต์ ปีโอดี และ ๔๓ เปอร์เซนต์
ซีโอดี แต่จะเพิ่มความรุนแรงขึ้น เมื่อเพิ่มปริมาณคอลอเรินขึ้น เมื่อปริมาณคอลอเรินสูงถึง ๘๐ - ๒๐๐
มก./ลิตร ของถังเติมอากาศ ผลของประสิทธิภาพการกำจัดปีโอดี ซีโอดี ไม่ต่างกันมากนัก
คือที่ ๘๐ มก./ลิตร ถังเติมอากาศ ประสิทธิภาพการกำจัดที่มีค่าต่ำสุดเท่ากับ ๑๖ เปอร์เซนต์
ปีโอดี ๓๐.๗ เปอร์เซนต์ ซีโอดี ส่วนที่ ๒๐๐ มก./ลิตรของถังเติมอากาศ ประสิทธิภาพการกำจัด
เท่ากับ ๖๙.๔ เปอร์เซนต์ ปีโอดี ๗๒.๒ เปอร์เซนต์ ซีโอดี ส่วนประสิทธิภาพการทำลายแบคทีเรีย

เมื่อเติมคลอรีนเข้มข้น ๔ - ๔๐ มก./ลิตร ถังเติมอากาศ ลงไปจะทำให้จำนวนแบคทีเรียลดลง
แต่จะกลับเพิ่มตัวขึ้นได้ในระยะเวลาเพียง ๒๐ - ๔๐ นาที การเพิ่มตัวของแบคทีเรียจะช้าหรือเร็ว
ขึ้นกับปริมาณคลอรีนที่เติม เมื่อเติมคลอรีน ๘๐ - ๑๐๐ มก./ลิตร ของถังเติมอากาศ การเพิ่ม
จำนวนของแบคทีเรียจะช้าลง ทำให้ต้องใช้ระยะเวลาประมาณ ๑๒ ชั่วโมง หลังจากเติมคลอรีน

ส่วนการทดลองความเป็นพิษแบบสะ蜃 โดยการเติมคลอรีนแบบต่อเนื่องลงสู่ระบบ
กำจัดแบบ Activated Sludge เริ่มจากความเข้มข้นของคลอรีน ๑๐ มก./ลิตรของถังเติม
อากาศ จนถึง ๑๐๐ มก./ลิตรของถังเติมอากาศ มีผลต่อประสิทธิภาพการลดบีโอดี ซีโอดี บ้าง
ศือ เมื่อเติมปริมาณคลอรีนต่ำจะมีผลไม่มากนัก (ประสิทธิภาพการลดบีโอดีเท่ากับร้อยละ ๔๕.๖
ลด ซีโอดีเท่ากับร้อยละ ๔๔.๔) เมื่อเพิ่มปริมาณคลอรีนสูงขึ้นทุกรดับประสิทธิภาพการลดบีโอดี
ซีโอดี จะลดลงในรันแรกของการเติมปริมาณคลอรีนนั้น ๆ แต่จะกลับตัวขึ้นได้เป็นปกติในรันต่อ ๆ
มา จนกระทั่งเมื่อปริมาณคลอรีนมากถึง ๑๐๐ มก./ลิตร จะทำให้ประสิทธิภาพการลดบีโอดี
และซีโอดี เพิ่มร้อยละ ๕๖ และร้อยละ ๓๓.๓ ตามลำดับ

Thesis Title Effects of Concentrations of Cleansing Powder on
 Aerobic Biological Treatment

Name Miss Suporn Wimonwatvatee

Thesis Advisor Dr. Thongchai Panswad
 Professor Surin Setamanit

Department Sanitary Engineering

Academic year 1978

Abstract

The experiment in this study indicated that the average available chlorine in commercially available cleansing powder was 0.024 percent by weight. The amount of cleansing powder usually used for toilet cleaning was found be 0.352 gm. per liter of aeration tank in the activated sludge system. This was equivalent dosage of 0.528 mg. per liter per day in the aeration tank. The effect of chlorine in terms of acute and chronic toxicities to the efficiency of the activated sludge system was also studied. Acute chlorination at a dosage of 5 mg. per liter, which was greater than normal application, did not have much effect on BOD and COD removal. Ninety five percent and ninety three percent of BOD and COD removal could still be respectively achieved. The efficiency of removal was more affected when the concentration of chlorine was raised. At a chlorine dosage of 80 mg. per liter, only 36 percent of BOD and 30.7 percent of COD were removed under the same condition. At 200 mg. per liter dosage

69.5 percent of BOD and 32.2 percent of COD were removed. Considering bactericidal effect of chlorination, at the chlorine concentration of 5 to 40 mg. per liter the number of bacteria was seen to be decreased but they could recover after 20 to 40 minutes period. The recovery period of bacterial population was found to depend upon the concentration of chlorine. It took about 12 hours for the bacteria to re-proliferate at the chlorine concentration of 80 - 200 mg. per liter.

Chronic toxicity of chlorine was examined by continuous addition of chlorine to the aeration tank, starting from a concentration of 10 to 100 mg. per liter. At lower concentrations, chlorine had only slight effect on BOD and COD removal (95 percent of BOD and 95.4 percent of COD were removed). When greater amounts of chlorine were added, the efficiencies of BOD and COD removal were dropped in the first day of application. However, they were discovered to improve to the same efficiency in the following days, probably because of acclimatization process. But once the chlorine concentration was as high as 100 mg. per liter the removal of BOD and COD was respectively reduced to only 46 percent and 33.3 percent, without being able to once again recover.

กิจกรรมประจำปี

ผู้วิจัยขอขอบพระคุณอาจารย์ ดร.ธงชัย พรรยลสวัสดิ์ และ ศาสตราจารย์ ดร.สุรินทร์ เศรษฐมนีย์ ซึ่งเป็นอาจารย์ผู้ควบคุมการวิจัย ท่านได้กรุณาให้คำแนะนำ เป็นที่ปรึกษา ตลอดจนตรวจและแก้ไข จนวิทยานิพนธ์สำเร็จลุล่วงไปด้วยดี

อีกทั้ง ผู้ช่วยเหลือทำให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จไปได้ด้วยดี คือ
 นายช่างประภรณ์ จาจันทร์ ผู้อำนวยการกองอนามัยสิ่งแวดล้อม
 ศุภลสมพร สุทธาโภรณ์ หัวหน้าฝ่ายปฏิบัติการสิ่งแวดล้อม
 นายประเวศ ชำนาญ, นายสมชาย ธรรมดำรงค์
 และเจ้าหน้าที่ฝ่ายปฏิบัติการสิ่งแวดล้อมทุกคน

ผู้วิจัยจึงขอขอบคุณในความอนุเคราะห์ไว้ในโอกาสนี้ด้วย



สารบัญ

หน้า



บทคัดย่อภาษาไทย	๗
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	๘
กิติกรรมประการ	๙
รายการตารางประกอบ	๑๐
รายการรูปประกอบ	๑๑
นิยาม	๑๒
การเทียบหน่วยใช้กับหน่วยมาตรฐานสากล	๑๓
บทที่	๑
๑ บทนำ	
๑.๑ บทนำทั่วไป	๑
๑.๒ จุดประสงค์ของการวิจัย	๒
๑.๓ ขอบเขตของการวิจัย	๖
๒ ประวัติความเป็นมา	
๒.๑ ประวัติความเป็นมาของระบบกำจัดน้ำเสียแบบ Activated Sludge	๔
๒.๒ ประวัติความเป็นมาของการใช้ผงชักทำความสะอาด เครื่องสุขภัณฑ์	๕
๒.๓ มาตรฐานอุตสาหกรรมผงชัก	๖
๓ ทฤษฎีบท	
การกำจัดน้ำเสียโดยวิธีเชื้อวิทยาแบบแอร์โรบิค	
๓.๑ ลักษณะทั่วไปของระบบกำจัดแบบ Activated Sludge	๙
๓.๒ ความลำดับของจุลินทรีย์ในการกำจัดน้ำโสโครก	๑๐
๓.๓ การทำลายเชื้อโรคของกลอเริน	๑๑
๓.๔ ปฏิกิริยาการฆ่าเชื้อโรคโดยการเติมสารคลอรีน	๑๒
๓.๕ การกำจัดเชื้อโรคโดยระบบ Activated Sludge	๑๓
๓.๖ การฆ่าเชื้อโรคในน้ำเสียโดยใช้สารคลอรีน	๑๔

สารบัญ

(ต่อ)

หน้า

บทที่

๔ การทดลอง

๔.๑ เครื่องมือในการทดลอง

๒๖

๔.๒ น้ำเสียสังเคราะห์

๒๗

๔.๓ สารคลอรีนที่ใช้ในการทดลอง

๒๘

๔.๔ ขั้นตอนในการทดลอง

๒๙

๕ ผลการทดลองและการวิจารณ์

๕.๑ การวิเคราะห์หาปริมาณสารคลอรีนที่ปีอุ่นในผงชักฟ้าความสะอาด

๓๐

๕.๒ การวิเคราะห์หาปริมาณการใช้ผงชักฟ้าความสะอาด เครื่องสุขภัณฑ์

๓๑

๕.๓ ผลการทดลองความเป็นพิษแบบเบื้องหลัง

๓๒

๕.๔ ผลการทดลองความเป็นพิษแบบสมมติ

๓๓

๖ สรุปผลการทดลอง

๓๔

๗ ข้อเสนอแนะในการวิจัยเพิ่มเติบ

๓๕

เอกสารอ้างอิง

๓๖

ภาคผนวก

ประวัติ



๒๖

๒๗

๒๘

๒๙

๓๐

๓๑

๓๒

๓๓

๓๔

๓๕

๓๖

รายงานการทดลองประยุกต์

ตารางที่		หน้า
๑.๑	แสดงคุณลักษณะทางเคมีของผงซีด	๗
๓.๑	Approximate range of coliform density found in various water	๙๔
๓.๒	Chlorine application and expectable disinfection on some well known disease	๙๖
๓.๓	The removal of some known pathogens by the activated sludge system	๙๘
๓.๔	Chlorine lose in practice	๙๙
๓.๕	แสดงปริมาณ HOCl และ OCl ⁻ ในปฏิกิริยาที่ pH ต่างกัน	๑๐๑
๔.๑	แสดงปริมาณคลอรินที่มีอยู่ในผงซีดที่มีขายในห้องทดลอง	๑๐๒
๔.๒	แสดงการใช้ปริมาณผงซีดในการขัดห้องน้ำแต่ละครั้ง	๑๐๓

รายการชูปประกอบ (ต่อ)

รูปที่

หน้า

๔.๙ ประจิทอภาพในการกำจัดแบบที่เรียโดยใช้ MPN เป็นครรชนี เมื่อเพิ่ม
คลอรีนแบบต่อเนื่องในปริมาณต่างกัน

๔๖

๔.๑๐ ประจิทอภาพในการกำจัดแบบที่เรียโดยใช้ PLATE COUNT เป็นครรชนี
เมื่อเพิ่มคลอรีนแบบต่อเนื่องในปริมาณต่างกัน

๔๗



บทที่ ๔

ผงซักฟอก	(อุตสาหกรรม กระทรวง ๒๔๒๐) หมายถึง ผงที่สามารถช่วยซักถู ทิบอ่อน ทินซัก เครื่องเคลือบ หรือวัตถุอื่นที่มีคุณสมบัติคล้ายคลึงกัน และโภคะให้สะอาด
สารฟอกคลอรีน	(อุตสาหกรรม กระทรวง ๒๔๒๐) (chlorine bleaching agent) หมายถึง สารที่ให้คลอรีนในการฟอก
สารเพิ่มฟอง	(อุตสาหกรรม กระทรวง ๒๔๒๐) (sud booster) หมายถึง สารที่เมื่อใช้ร่วมกับสารลดแรงตึงผิวแล้วจะทำให้เกิดฟองมากขึ้น
สารกันหมอง	(อุตสาหกรรม กระทรวง ๒๔๒๐) (anti - tarnishing agent) หมายถึง สารที่เมื่อเติมลงไปในผงซักแล้วจะไม่ทำให้สีสังข์คัญที่เป็นโภคะ ^๑ หมองคล้ำไป
B.O.D.	(Biochemical Oxygen Demand) หมายถึง ปริมาณออกซิเจนทั้งหมดที่ใช้ในการย่อยสลายสารอินทรีย์ในน้ำทึ้ง โดยแบคทีเรียภายใต้สภาวะซึ่งมีออกซิเจนอิสระ โดยกำหนดในระยะ ๕ วัน อุณหภูมิ ๒๐ °ช. มีหน่วยเป็น มก./ลิตร
C.O.D.	(Chemical Oxygen Demand) หมายถึง ปริมาณออกซิเจนทั้งหมดที่ถูกใช้ในการย่อยสลายสารอินทรีย์และ อนินทรีย์ทั้งหมดที่มีอยู่ในน้ำทึ้ง โดย strong oxidizing agent ภายใต้สภาวะที่เป็นกรด มีหน่วยเป็น มก./ลิตร
D.O.	(Dissolved Oxygen) สารละลายนอกซิเจนที่มีอยู่ในน้ำ
SS	(Suspended Solid) หมายถึง ปริมาณสารแขวนลอยที่สามารถกรอง ได้ด้วยกระดาษกรองไนแก็ท ("Whatman" GF/G) และอ่อนให้แห้งที่ อุณหภูมิ ๑๐๓ °ช. มีหน่วยเป็น มก./ลิตร

Mixed Liquor	หมายถึง น้ำและสารท่วงน้ำทึ้งกับตะกอนแบคทีเรียในถังเติมอากาศ
MLSS	(Mixed Liquor Suspended Solid) หมายถึง ปริมาณตะกอนแขวนลอย (ปริมาณหรือความเข้มข้นของแบคทีเรีย) ในถังเติมอากาศตอบให้แห้งที่อุณหภูมิ ๙๐๗° - ๙๐๔° ซ. มีหน่วยเป็น มก./ลิตร
MLVSS	(Mixed Liquor Volatile Suspended Solid) หมายถึง ปริมาณตะกอนแขวนลอยที่เป็นสารอินทรีย์ (ปริมาณหรือความเข้มข้นของแบคทีเรีย) ในถังเติมอากาศที่ระเหยไปเมื่อเผาที่อุณหภูมิ ๔๕๐° ซ. (๙๔ - ๒๐ นาที) มีหน่วยเป็น มก./ลิตร
Total - N	(Total Nitrogen) หมายถึง ปริมาณ nitrogen ที่มีอยู่ในน้ำทึ้งหมด
PO_4^{3-}	(Phosphate) หมายถึง ปริมาณฟอสเฟตที่อยู่ในน้ำทึ้งในรูปของ orthophosphate ได้แก่ PO_4^{3-} , HPO_4^{2-} และ polyphosphates ได้แก่ PO_3^{3-} , $\text{P}_3\text{O}_{10}^{5-}$ และ มีหน่วยเป็น มก./ลิตร
pH	เป็นค่าแสดงปริมาณความเข้มข้นของอนุภาคไฮดروเจน H^+ ในน้ำโดยคำนวณได้จากสูตร $\text{pH} = - \log [\text{H}^+]$ เมื่อ $[\text{H}^+] = \text{ความเข้มข้นของ } \text{H}^+ \text{ มีหน่วยเป็นโมลต่อลิตร}$ ในทางปฏิบัติค่า pH แสดงถึงความเป็นกรด เป็นด่างของน้ำทึ้ง น้ำทึ้งที่มีคุณสมบัติเป็นกรดจะมีค่า pH น้อยกว่า ๗ เป็นด่างจะมีค่า pH มากกว่า ๗ และ เป็นกลางจะมีค่า pH เท่ากับ ๗
Most Probable Number (M.P.N.)	กือ จำนวนโกลิฟอร์มแบคทีเรียที่น้ำจะมีได้ในน้ำตัวอย่าง ๑๐๐ ml. โดยค่า M.P.N. นี้ คำนวณได้จากการ试验ผลบวก (Positive) ของกลุ่มโกลิฟอร์มในการทำ Presumptive; confirmes จาก Multiple

portion ที่ได้ dilute ไว้ ๙ หรือ ๔ หลอด และวันสำคัญ positive
ที่ได้คำนวณหรือเบิกตารางมาตรฐานดู

Standard Plate Count เป็นการหาจำนวนแบคทีเรียทั้งหมดในน้ำด้วยวิธีเจริญเติบโตที่ ๗๖ ช.

ในเวลา ๒๔ ชั่วโมง ภายใต้สภาวะของอาหารและความชื้นที่ให้ และ^๑
ตามวิชาการทดลองที่ยอมรับกัน ผลให้รายงานเป็น Plate Count
(โกล์นี) ๒๔ ชั่วโมงต่อ มล. ที่ ๗๖ ช.

การ เทียบหน่วยที่ใช้ในวิทยาณิพนธ์ กับหน่วยมาตรฐานสากล

๑	น้ำ	เทียบเป็น	๒.๔๕๐	เซนติเมตร
๙	ฟุต	"	๓๐.๔๘	เซนติเมตร
๙	ตร.ฟ.	"	๙.๒๙ X ๑๐ ^{-๖}	ตารางเมตร
๙	ซี.ซี.	"	๑	ลูกบาศก์เซนติเมตร
๙	มล.	"	๑	ลูกบาศก์เซนติเมตร
๙	ลิตร	"	๑	ลูกบาศก์เดซิเมตร
๙	แกลลอน	"	๗.๗๘๕ X ๑๐ ^{-๓}	ลูกบาศก์เมตร
๙	ลบฟ.	"	๒.๔๗๒ X ๑๐ ^{-๖}	ลูกบาศก์เมตร
๙	ปอนด์	"	๔.๕๓๕๙ X ๑๐ ^{-๒}	กรัมหรือกิโลกรัม