ห้องสมุดงานวิจัย สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ **E46978**



SELECTION OF BACILLI CAFABLE OF REMOVING AMMONIA, NITRITE AND NITRATE

MISS TIPPAPORN SOPHONPATTANAKIT

A SPECIAL PROJECT STUDY SUBMITTED IN PARTIAL FULFILLMENT
OF THE REQUIREMENTS FOR
THE DEGREE OF MASTER OF SCIENCE (BIOTECHNOLOGY)
SCHOOL OF BIORESOURCES AND TECHNOLOGY
KING MONGEUT'S UNIVERSITY OF TECHNOLOGY THOMBURI
2010



Selection of Bacilli capable of removing ammonia, nitrite and nitrate

Miss Tippaporn Sophonpattanakit B.Sc. (Biotechnology)

A Special Project Study Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements for the Degree of Master of Science (Biotechnology)
School of Bioresources and Technology
King Mongkut's University of Technology Thonburi
2010

Project Committee

Superior Alegathical Chairman of project committee

(Lect. Saengchai Akeprathumchai, Ph.D.)

Member and project advisor

(Assoc. Prof. Yuwapin Dandusitapunth, Ph.D.)

Member

Member

Member

(Mr. Pairat Thitisak, D.V.M., M.B.A.)

T. Chalumchaikit Member

(Assoc. Prof. Thongchai Chalermchaikit, D.V.M., Ph.D.)

Special Project Study Title

Selection of Bacilli Capable of Removing

Ammonia, Nitrite and Nitrate

Credits

6

Candidate

Miss Tippaporn Sophonpattanakit

Advisor

Assoc. Prof. Dr. Yuwapin Dandusitapunth

Program

Master of Science

Field of Study

Biotechnology (Biotechnology Practice School)

Division

Biotechnology

Faculty

B.E.

School of Bioresources and Technology

2553

Abstract

E46978

The objective of this research was to test the effectiveness of ammonia, nitrite and nitrate reduction by Bacillus in ammonia synthetic medium and nitrate synthetic medium. Then, strains with high potential were employed to further investigate their efficiency in mud medium for product development in industry.

The 10 strains of Bacillus; 6 strains of *B. subtilis*; KMP-BCD-1, KMP-BCI-1, KMP-BCI-2, KMP-BCP-1, KMP-CU4 and KMP-N001, 2 strains of *B. licheniformis*; KMP9 and KMP-N5001, *B. polymyxa* KBS9 and *B. pumilus* KMP-T061, were tested for efficacy to reduce NH₃-N, NO₂-N and NO₃-N in synthetic medium. *B. polymyxa* KBS9 and *B. subtilis* KMP-CU4 were identified as the best candidate for NH₃-N and NO₃-N reductions. NH₃-N and NO₃-N present in the medium was reduced from initial concentration of 491.1±0.002 and 68.1±1.0 mg/L to 214.6±0.003 and 25.2±1.0 mg/L, or about 56 and 63% removal efficiency, respectively. However, all tested strains of Bacillus were incapable of removing NO₂-N and NO₃-N when cultivated in ammonia synthetic medium.

The reductions of NH₃-N, NO₂-N and NO₃-N by *B. polymyxa* KBS9 and *B. subtilis* KMP-CU4 were, subsequently, investigated in mud medium (model pond) whose initial concentration of ammonia and inoculums were at 10 ppm and 10⁴ cfu/ml final cell concentration in mud medium. The experiments were set on 2 conditions: (1) sterilized mud medium and (2) non-sterilized mud medium. The removal efficiency of NH₃-N in sterile mud medium by *B. polymyxa* KBS9 and *B. subtilis* KMP-CU4 was found to be only 25 and 37%, respectively. However, it was interesting to note that in non-sterile mud medium, both strains totally removed 10 ppm ammonia from the medium within 30 hrs. However, ammonia was also removed by the natural strains in non-sterile mud medium (control; no culture added); however, at slower rate than that observed with medium supplemented with the selected strain, approximately 12 hrs longer. The accumulation of nitrate and nitrite at the unharmful level to shrimp, only 0.013 mg/L of NO₂-N and 10.93 mg/L NO₃-N was noted which may be due to nitrification and de-nitrification reaction taking place in the system.

Keywords: Ammonia/ Nitrite/ Nitrate/ B. polymyxa/ B. subtilis

หัวข้อโครงการวิจัย

การคัคเลือกแบซิลลัสที่มีความสามารถในการลค

แอมโมเนีย, ในใครท์ และในเครท

หน่วยกิต

6

ผู้เขียน

นางสาวทิพภาพร โสภณพัฒนกิจ

อาจารย์ที่ปรึกษา

รองศาสตราจารย์ คร. ยุวพิน ค่านคุสิตาพันธ์

หลักสูตร

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชา

เทคโนโลยีชีวภาพ (ทักษะเทคโนโลยีชีวภาพ)

สายวิชา

เทคโนโลยีชีวภาพ

คณะ

ทรัพยากรชีวภาพและเทคโนโลยี

W.A.

2553

บทคัคย่อ

E46978

งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อทคสอบประสิทธิภาพการลดปริมาณแอมโมเนีย ในไตรท์ และในเตรท โคยแบซิลลัสในอาหารสังเคราะห์แอมโมเนียและอาหารสังเคราะห์ในเตรท จากนั้นนำสายพันธุ์ที่มี ศักยภาพมาศึกษาประสิทธิภาพต่อใน Mud medium เพื่อนำข้อมูลที่ได้ไปพัฒนาผลิตภัณฑ์ของโรงงาน ต่อไป

เมื่อทคสอบประสิทธิภาพการลคปริมาณ NH3-N, NO2-N และ NO3-N ในอาหารสังเคราะห์โดย จุลินทรีย์กลุ่มแบซิลลัส จำนวน 10 สายพันธุ์ ซึ่งประกอบค้วย Bacillus subtilis 6 สายพันธุ์ คือ KMP-BCD-1, KMP-BCI-1, KMP-BCI-2, KMP-BCP-1, KMP-CU4 และ KMP-N001, B. licheniformis 2 สายพันธุ์ คือ KMP9 และ KMP-N5001, B. polymyxa KBS9 และ B. pumilus KMP-T061 พบว่า B. polymyxa KBS9 และ B. subtilis KMP-CU4 เป็นสายพันธุ์ ที่มีประสิทธิภาพสูงในการลด NH3-N และ NO3-N ออกจากระบบได้สูงสุด ตามลำดับ โดยสามารถลด NH3-N และ NO3-N จากความเข้มข้น เริ่มต้น 491.1±0.002 และ 68.1±1.0 mg/L ลงเหลือ 214.6±0.003 และ 25.2±1.0 mg/L หรือคิดเป็น ประสิทธิภาพการกำจัดเท่ากับ 56 และ 63% ตามลำดับ แต่อย่างไรก็ตามพบว่าแบซิลลัสทุกสายพันธุ์ ที่ ทคสอบไม่สามารถลดปริมาณ NO2-N และ NO3-N ได้ เมื่อเลี้ยงในอาหารสังเคราะห์แอมโมเนีย

การทคสอบประสิทธิภาพการกำจัด NH₃-N, NO₂-N และ NO₃-N โดย B. polymyxa KBS9 และ
B. subtilis KMP-CU4 ได้ศึกษาในห้องปฏิบัติการ โดยใช้ดินที่นำมาจากบ่อเลี้ยงกุ้ง เป็นแหล่งของ
แอมโมเนียในการศึกษาการกำจัด หรือเรียกว่า "mud medium" ในการทคลอง โดยศึกษาที่ความ

เข้มข้นเริ่มต้นของ NH₃-N ที่ 10 ppm และมีจำนวนแบซิลลัสเริ่มต้นใน mud medium เท่ากับ 10⁴ cfu/ml ศึกษาที่ 2 สภาวะคือ (1) คินที่ผ่านการนึ่งฆ่าเชื้อ (2) คินที่ไม่นึ่งฆ่าเชื้อ ซึ่งพบประสิทธิภาพการ กำจัด NH₃-N ใน คินที่ผ่านการนึ่งฆ่าเชื้อเมื่อเติม *B. polymyxa* KBS9 และ *B. subtilis* KMP-CU4 เพียง 25 และ 37% ตามลำคับ ส่วนในสภาวะที่เป็นคินไม่นึ่งฆ่าเชื้อ และเติม *B. polymyxa* KBS9 และ *B. subtilis* KMP-CU4 เช่นเคิม พบว่า ทั้งสองสายพันธุ์สามารถกำจัด NH₃-N ได้หมด 10 ppm ภายใน เวลา 30 ชั่วโมง แต่อย่างไรก็ตาม ในชุดควบคุม ที่ไม่เดิมจุลินทรีย์ (เป็นดินเปล่าที่ไม่นึ่งฆ่าเชื้อและไม่ เติมจุลินทรย์เพิ่มเติม) พบว่าจุลินทรีย์ธรรมชาติ ยังคงมีความสามารถในการกำจัด NH₃-N ออกจาก ระบบได้เช่นกัน แต่จะเกิดขึ้นช้ากว่าชุดที่มีการเติม *B. polymyxa* KBS9 และ *B. subtilis* KMP-CU4 ประมาณ 12 ชั่วโมง ในทุกชุดการทดลองยังคงพบการสะสมของ NO₂-N และ NO₃-N ซึ่งอาจมาจาก ปฏิกิริยาในตริฟิเคชั่นและคีไนตริฟิเคชั่นที่เกิดขึ้นในระบบ แต่อยู่ในระดับที่ไม่เป็นอันตรายต่อกุ้ง โดย พบปริมาฉของในไตรท์ 0.013 mg/L และ ในเตรท 10.93 mg/L เท่านั้น

คำสำคัญ: Ammonia/ Nitrite/ Nitrate/ B. polymyxa/ B. subtilis

ACKNOWLEDGEMENTS

I would like to express my deepest sincere gratitude to my advisor, Associate Professor Dr. Yuwapin Dandusitapunth, for all her guidance and support and for providing me with the opportunity to learn.

I also wish to express my advisory committee, Dr. Saengchai Akeprathumchai at KMUTT and Assoc. Prof. Dr. Thongchai Chalermchaikit (D.V.M., Ph.D.) from Chulalongkorn University for their approach for the teaching, helpful comment and support this work.

I appreciate to my industry advisors, Mr. Pairat Thitisak (D.V.M.), Ms. Sarocha Jirawatthanapong, Ms. Nongnuch Sirisukhodom and Mr. Anurak Roopchom for their constructive comments and helpful suggestion in experimental work. My sincere thankfulness is also to all staff in K.M.P. BIOTECH CO., LTD for their technical support, help, suggestion and enjoyment during my study.

I am very thankful to my friends at King Mongkut's University of Technology Thonburi, particularly at Microbial Fermentation Technology Laboratory and Mammalian Cell Culture Laboratory for their kindness and support in helping me so much.

My deepest appreciation goes to the "Partnership of Innovation and Knowledge Project" Scholarship provided by Bangkok Bank Public Company Limited and The Thailand Research Fund for financial support during my study.

Finally, my profound gratitude and love to my family, especially my parents and my sisters, who always support me in all possible means.

CONTENTS

		PAGE
	IABSTRACT	ii
THAI AB		iii
	WLEDGEMENTS	v
CONTEN		vi
LIST OF		VIII
	FIGURES SYMBOLS AND ABBREVIATIONS	x xi
CHAPTE 1 INTRO	DDUCTION	1
1.1	Research Background	1
1.2	Objectives	
1.3		2 2 2 3
	Expected outcome	2
	RATURE REVIEW	3
2.1	Shrimp aquaculture	3
2.2		3
2.3	Factor affecting the growth of shrimp	4
2.3.1	рН	4
2.3.2	Salinity	4
2.3.3	Temperature	4
2.3.4	Dissolved oxygen (DO)	5
2.3.5	Hydrogen sulfide	5
2.3.6	Ammonia	5
2.3.7	Nitrite	5
2.4	Nitrogen cycle	6
2.4.1	Nitrogen fixation	. 6
2.4.2	Assimilation	6
2.4.3	Nitrogen mineralization	6
	Nitrification	7
	De-nitrification	`.7 7
	Assimilatory nitrate reduction	8
2.4.5.2	Dissimilatory nitrate reduction Anaerobic ammonium oxidation (Anammox)	. 8
2.4.0	Application of probiotic in aquaculture	1 9
	CRIALS AND METHODS	10
3.1	Equipments	10
3.2	Chemical agents	10
3.3	Biological medium	11
3.4	Microorganisms	11
3.4.1	Bacillus licheniformis	11
3.4.2	Bacillus polymyxa	11
3.4.3	Bacillus pumilus	11
3.4.4	Bacillus subtilis	11
3.5	Preparation of Bacillus inoculums	11
3.5.1	Inoculum preparation for synthetic medium	11
3.5.2	Inoculum preparation for mud medium	11

3.6	Ammonia synthetic medium preparation	12
3.7	Nitrate synthetic medium preparation	12
3.8	Mud medium preparation	13
3.8.1	Sterile mud medium	14
3.8.2	Non-sterile mud medium	14
3.9	Analytical methods	14
3.9.1	Determination of ammonia	14
3.9.2	Determination of nitrite	16
3.9.3	Determination of nitrate	17
4. RESU	LTS AND DISCUSSION	19
4.1	Selection of B. subtilis, B. licheniformis, B. polymyxa and	
	B. pumilus for ammonia, nitrite and nitrate reduction	19
4.1.1	The removal efficiency of ammonia, nitrite and nitrate	
	from 9 strains of Bacillus in ammonia synthetic medium	19
4.1.2	The nitrate removal efficiency of 9 strains of Bacillus	
	in nitrate synthetic medium	26
4.2	Ammonia, nitrite and nitrate reduction in mud medium	
	(model pond)	33
4.2.1	The ammonia, nitrite and nitrate removal efficiency in	
	sterile mud medium by B. polymyxa KBS9 and B. subtilis	
	KMP-CU4	33
4.2.2	The ammonia, nitrite and nitrate removal efficiency in	
	non-sterile mud medium by B. polymyxa KBS9 and	
	B. subtilis KMP-CU4	37
5. CONO	CLUSION AND SUGGESTION	42
5.1	Conclusion	42
5.1.1	Selection of B. subtilis, B. licheniformis, B. pumilus	
	and B. polymyxa strains for ammonia, nitrite and nitrate reductions	42
5.1.2	Ammonia, nitrite and nitrate reductions in mud medium	
	by B. polymyxa KBS9 and B. subtilis KMP-CU4	42
5.2	Suggestion	42
REFERI	ENCES	43
APPENDICES		48
CURRICULUM VITAE		68

LIST OF TABLES

TABLE		PAGE
1.1	Removal efficiency of ammonia (NH ₃), nitrite (NO ₂ ⁻) and nitrate (NO ₃ ⁻) by <i>B. subtilis</i> KMP-N001 and <i>B. licheniformis</i> KMP9 in feces medium incubated 37°C	1
1.2	The newly isolated 5 strains of Bacillus at K.M.P. Biotech Co., Ltd	
3.1	for ammonia, nitrite and nitrate removal efficiency test Composition of Ammonia synthetic medium	2
3.2	Composition of Nitrate synthetic medium	12 13
4.1	The highest removal efficiencies (%) of NH ₃ -N by B. subtilis	13
	(6 strains), <i>B. licheniformis</i> (2 strains) and <i>B. polymyxa</i> KBS9 in ammonia synthetic medium	24
4.2	The highest removal efficiencies (%) of NO ₃ ⁻ -N by <i>B. subtilis</i> (6 strains), <i>B. licheniformis</i> (2 strains) and <i>B. pumilus</i> KMP-T061	24
	in nitrate synthetic medium	31
4.3	The removal efficiencies (%) of NH ₃ -N by <i>B. polymyxa</i> KBS9 and <i>B. subtilis</i> KMP-CU4 in sterile mud medium	35
4.4	Concentrations of NH ₃ -N, NO ₂ -N and NO ₃ -N in control set of sterile mud medium (no added culture)	35
4.5	The removal efficiencies (%) of NH3-N by <i>B. polymyxa</i> KBS9 and <i>B. subtilis</i> KMP-CU4 in non-sterile mud medium	40
B1.1	Time course of cell growth (OD ₆₆₀) and ammonia, nitrite and nitrate reductions by B . subtilis KMP-BCD-1 grown in ammonia synthetic	
B1.2	Medium Time course of cell growth (OD_{660}) and ammonia, nitrite and nitrate	51
D1.2	reductions by B . subtilis KMP-BCI-1 grown in ammonia synthetic medium	52
B1.3	Time course of cell growth (OD ₆₆₀) and ammonia, nitrite and nitrate reductions by <i>B. subtilis</i> KMP-BCI-2 grown in ammonia synthetic medium	52
B1.4	Time course of cell growth (OD ₆₆₀) and ammonia, nitrite and nitrate reductions by <i>B. subtilis</i> KMP-BCP-1 grown in ammonia synthetic medium	
B1.5	Time course of cell growth (OD ₆₆₀) and ammonia, nitrite and nitrate reductions by <i>B. subtilis</i> KMP-CU4 grown in ammonia synthetic Medium	53
B1.6	Time course of cell growth (OD_{660}) and ammonia, nitrite and nitrate reductions by <i>B. subtilis</i> KMP-N001 grown in ammonia synthetic	53
B1.7	medium Time course of cell growth (OD ₆₆₀) and ammonia, nitrite and nitrate reductions by <i>B. licheniformis</i> KMP9 grown in ammonia synthetic	54
B1.8	medium Time course of cell growth (OD ₆₆₀) and ammonia, nitrite and nitrate reductions by <i>B. licheniformis</i> KMP-N5001 grown in ammonia	54
B1.9	synthetic medium Time course of cell growth (OD_{660}) and ammonia, nitrite and nitrate	55
	reductions by B. polymyxa KBS9 grown in ammonia synthetic medium	m 56

B2.1	Time course of cell growth (OD_{660}) and nitrate reductions by	
	B. subtilis KMP-BCD-1 grown in nitrate synthetic medium	57
B2.2	Time course of cell growth (OD_{660}) and nitrate reductions by	
	B. subtilis KMP-BCI-1 grown in nitrate synthetic medium	57
B2.3	Time course of cell growth (OD ₆₆₀) and nitrate reductions by	
	B. subtilis KMP-BCI-2 grown in nitrate synthetic medium	58
B2.4	Time course of cell growth (OD_{660}) and nitrate reductions by	
	B. subtilis KMP-BCP-1 grown in nitrate synthetic medium	58
B2.5	Time course of cell growth (OD_{660}) and nitrate reductions by	
	B. subtilis KMP-BCP-1 grown in nitrate synthetic medium	59
B2.6	Time course of cell growth (OD_{660}) and nitrate reductions by	
	B. subtilis KMP-N001 grown in nitrate synthetic medium	59
B2.7	Time course of cell growth (OD ₆₆₀) and nitrate reductions by	
	B. licheniformis KMP9 grown in nitrate synthetic medium	60
B2.8	Time course of cell growth (OD_{660}) and nitrate reductions by	
	B.licheniformis KMP-N5001 grown in nitrate synthetic medium	61
B2.9	Time course of cell growth (OD ₆₆₀) and nitrate reductions by	
	B. pumilus KMP-T061 grown in nitrate synthetic medium	61
B3.1	Time course of cell growth (viable cells) and ammonia, nitrite	
	and nitrate reductions by B. polymyxa KBS9 grown in sterile	
	mud medium	62
B3.2	Time course of cell growth (viable cells) and ammonia, nitrite	
	and nitrate reductions by B. subtilis KMP-CU4 grown in sterile	
	mud medium	63
B3.3	Concentrations of ammonia, nitrite and nitrate in control set of	
	sterile mud medium (no added culture)	63
B4.1	Time course of cell growth (viable cells) and ammonia, nitrite	
	and nitrate reductions by B. polymyxa KBS9 grown in non-sterile	
	mud medium	64
B4.2	Time course of cell growth (viable cells) and ammonia, nitrite	
	and nitrate reductions in control set of B. polymyxa KBS9	
	(no added culture)	65
B4.3	Time course of cell growth (viable cells) and ammonia, nitrite	
	and nitrate reductions by B. subtilis KMP-CU4 grown in non-sterile	
	mud medium	66
B4.4	Time course of cell growth (viable cells) and ammonia, nitrite and	
	nitrate reductions in control set of B. subtilis KMP-CU4	
	(no added culture)	67

LIST OF FIGURES

FIGURE		PAGE
2.1	The life cycle of penaeid shrimp	3
3.1	The reaction of ammonia, hypochlotite and phenol catalyzed	
	by sodium nitroprusside	14
3.2	Standard curve of ammonia-nitrogen concentration (mg/L) at	
3.3	optical density 640 nm The reaction of pitrite, sulfamile and N (1 Namhthul)	15
3.3	The reaction of nitrite, sulfanilamide and N-(1-Naphthyl)- ethylenediamine- dihydrochloride	16
3.4	Standard curve of nitrite-nitrogen concentration (mg/L) at	10
5	optical density 540 nm	17
3.5	Standard curve of nitrate-nitrogen concentration (mg/L) at	, ,
	optical density 540 nm	18
4.1	Time courses of cell growth, total sugar and NH ₃ -N, NO ₂ -N and	
	NO ₃ -N reductions by <i>B. subtilis</i> (a) KMP-BCD-1, (b) KMP-BCI-1,	
	(c) KMP-BCI-2, (d) KMP-BCP-1, (e) KMP-CU4 and (f) KMP-N001	
	in ammonia synthetic medium	20
4.2	Time courses of cell growth, total sugar and NH ₃ -N, NO ₂ -N and	
	NO ₃ -N reductions by <i>B. licheniformis</i> (a) KMP9 and (b) KMP-N5001	
4.2	in ammonia synthetic medium	22
4.3	Time courses of cell growth, total sugar and NH ₃ -N, NO ₂ -N and	
	NO ₃ -N reductions by <i>B. polymyxa</i> KBS9 in ammonia synthetic medium	22
4.4	Time courses of cell growth, total sugar and NO ₃ ⁻ -N reductions	23
7.7	by <i>B. subtilis</i> (a) KMP-BCD-1, (b) KMP-BCI-1, (c) KMP-BCI-2,	
	(d) KMP-BCP-1, (e) KMP-CU4 and (f) KMP-N001 in nitrate	
	synthetic medium	27
4.5	Time courses of cell growth, total sugar and NO ₃ -N reductions	2,
	by B. licheniformis (a) KMP9 and (b) KMP-N5001 in nitrate	
	synthetic medium	29
4.6	Time courses of cell growth, total sugar and NO ₃ -N reductions	
	by B. pumilus KMP-T061 in nitrate synthetic medium	30
4.7	Time course of cell growth and NH ₃ -N, NO ₂ -N and NO ₃ -N	
	reductions by (a) B. polymyxa KBS9, (b) B. subtilis KMP-CU4 and	
10	(c) control set, in sterile mud medium	34
4.8	Time course of cell growth and reductions of NH ₃ -N, NO ₂ -N	
	and NO ₃ -N by (a) <i>B. polymyxa</i> KBS9 and (b) control set (no added culture), in non-sterile mud medium	20
4.9	Time course of cell growth and reductions of NH ₃ -N, NO ₂ -N	38
•••	and NO_3 -N by (a) B. subtilis KMP-CU4 and (b) control set	
	(no added culture), in non-sterile mud medium	39
		5)

LIST OF SYMBOLS AND ABBREVIATIONS

cfu = Colony forming unit °C = Degree Celsius

Gram g hrs Hours Kilogram kg L Liter Milligram mg Milliliter ml min Minute M Molar nm = Nanometer N Normal =

ppm = Parts per million
ppt = Parts per thousand
v/v = Volume by volume ratio
w/v = Weight by volume ratio

% = Percent