

ปัจจัยที่มีผลต่อการเกิดสารมลพิษประเภทยาโลจินตเตด
ไฮโดรคาร์บอนในสระว่ายน้ำ



นางสาวนุกดาว แซ่เจีย

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต
สาขาวิชาชีววิทยาศาสตร์สภาวะแวดล้อม
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
พ.ศ. 2539

ISBN 974-634-216-9

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

117002412

**FACTORS AFFECTING THE OCCURRENCE OF HALOGENATED
HYDROCARBON POLLUTANTS IN SWIMMING POOLS**



Miss Mukda Chea

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements

for the Degree of Master of Science

Inter-Department of Environmental Science

Graduate School

Chulalongkorn University

1996

ISBN 974-634-216-9



Accepted by the Graduate School, Chulalongkorn University in
Partial Fulfillment of the Requirements for the Master's Degree.

Santi Thoongsuwan Dean of Graduate School
(Associate Professor Santi Thoongsuwan, Ph.D.)

Thesis Committee

K. Thirakhupt Chairman
(Assistant Professor Kumthorn Thirakhupt, Ph.D.)

Varaporn Leepipatpiboon Thesis Advisor
(Varaporn Leepipatpiboon, Dr.rer.nat.)

T. Rochanaburanon Member
(Associate Professor Thamnoon Rochanaburanon, Ph.D.)

G. Wattayakorn Member
(Associate Professor Gullaya Wattayakorn, Ph.D.)

.....Art-ong Pradats.....Member
(Art-ong Pradatsundarasar, Ph.D.)

พิมพ์คันฉบับที่ด้วยอวิทยานิพนธ์ภาษาไทยในกรอบสีเขียวนี้เพียงแผ่นเดียว



มุกดา แซ่เจีย : ปัจจัยที่มีผลต่อการเกิดสารมลพิษประเภทไฮโลจิเนตเตดไฮโดรคาร์บอนในสระว่ายน้ำ (FACTORS AFFECTING THE OCCURRENCE OF HALOGENATED HYDROCARBON POLLUTANTS IN SWIMMING POOLS)
อ.ที่ปรึกษา : ดร.ราภรณ์ ลีพิพัฒน์เพนูลย์, 101 หน้า. ISBN 974-634-216-9

การศึกษาสารมลพิษประเภทไฮโลจิเนตเตดไฮโดรคาร์บอนในสระว่ายน้ำครั้งนี้ แบ่งการศึกษาออกเป็นสองส่วนคือการรวบรวมข้อมูลเบื้องต้นของสระว่ายน้ำในเขตกรุงเทพมหานคร และการศึกษาปริมาณสารมลพิษที่เกิดขึ้นรวมถึงปัจจัยที่เกี่ยวข้องกับสารมลพิษนั้น

การศึกษาข้อมูลเบื้องต้นทำโดยการสัมภาษณ์เจ้าหน้าที่ที่ดูแลสระว่ายน้ำจำนวน 104 แห่ง จากสระว่ายน้ำที่จดทะเบียนในเขตกรุงเทพมหานครในปี 2537 จำนวน 291 แห่ง ส่วนการศึกษาปริมาณสารมลพิษที่เกิดขึ้นรวมถึงปัจจัยที่เกี่ยวข้องกับสารมลพิษนั้นทำโดยการเก็บตัวอย่างน้ำจากสระว่ายน้ำ 36 แห่ง เพื่อทำการตรวจหาสารประกอบไฮโลจิเนตเตดไฮโดรคาร์บอน 5 ชนิดคือ เมทธิลีนคลอไรด์ คลอโรฟอร์ม คาร์บอนเตตระคลอไรด์ 1,1,1-ไตรคลอโรเอีน และไตรคลอโรเอทธิลีน

จากการศึกษาพบว่ามีสระว่ายน้ำที่มีปริมาณคลอรีนคงเหลือไม่อยู่ในเกณฑ์มาตรฐาน ของข้อบังคับกรุงเทพมหานคร ถึงร้อยละ 91.67 และมีสระว่ายน้ำที่มีค่าความเป็นกรด-ด่างอยู่ในเกณฑ์มาตรฐานร้อยละ 69.44 ผลการวิเคราะห์หาสารประกอบไฮโลจิเนตเตดไฮโดรคาร์บอน พบว่า น้ำตัวอย่างทุกด้วยตัวอย่างตรวจพบคลอโรฟอร์ม ในช่วงความเข้มข้น 2-530 សวนในพันล้านส่วน และใน 14 ตัวอย่างตรวจพบคาร์บอนเตตระคลอไรด์ ในช่วงความเข้มข้น 0.19-0.49 សวนในพันล้านส่วน ปริมาณคลอโรฟอร์มที่พบในน้ำตัวอย่างที่ระดับน้ำลึก 20 และ 60 เซนติเมตร จากผิวน้ำ พบว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ($p < 0.05$) การศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างแสง ปริมาณคลอรีนคงเหลือ ค่าความเป็นกรด-ด่าง อุณหภูมิ และปริมาณคลอโรฟอร์มที่เกิดขึ้น พบว่าไม่มีความสัมพันธ์ในเชิงสถิติ

ภาควิชา สหศึกษา
สาขาวิชา วิทยาศาสตร์สภาวะแวดล้อม
ปีการศึกษา 2538

ลายมือชื่อนิสิต
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

C626435 : MAJOR INTER-DEPARTMENT OF ENVIRONMENTAL SCIENCE
KEY WORD: CHLORINATION / SWIMMING POOL / HALOGENATED HYDROCARBON /
HEADSPACE
MUKDA CHEA : FACTORS AFFECTING THE OCCURRENCE OF HALOGENATED
HYDROCARBON POLLUTANTS IN SWIMMING POOLS.
THESIS ADVISOR : VARAPORN LEEPATPIBOON, Dr.rer.nat. 101 PP.
ISBN 974-634-216-9



The procedure of this study was divided into two parts; (i) the primary data collection of swimming pools in Bangkok, and (ii) the study of the level of halogenated hydrocarbon pollutants with factors affecting their occurrence.

Primary data were obtained by interviewing 104 swimming pool staff from every district in Bangkok by using questionnaires. Thirty-six swimming pools were selected as water sampling sites. The water samples were collected and analyzed for methylene chloride, chloroform, 1,1,1-trichloroethane, carbon tetrachloride and trichloroethylene.

The result showed that water quality of 91.67 % of swimming pools were out of the standard of chlorine residual set by Bangkok Metropolitan Administration, whereas 69.44 % of all samples were upto the standard of pH. Chloroform was found in all samples ranging from 2-530 ppb. Carbon tetrachloride was found in fifteen samples with the concentration between 0.19-0.49 ppb. Comparison by depth, there was significantly different in the 20 cm and 60 cm depth of water samples in chloroform levels ($P<0.05$). The relationship between chlorine residual, pH, temperature and light intensity, with the chloroform occurrence were also studied but could not be found significantly.

ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา INTER - DEPARTMENT
สาขาวิชา ENVIRONMENTAL SCIENCE
ปีการศึกษา 1995

ลายมือชื่อนิสิต..... Mukda Chea ..
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา Varaporn Leepatpiboon ..
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม



ACKNOWLEDGMENT

The author would like to show her appreciation to her advisor Dr. Varaporn Leepipatpiboon, for her encouragements, expert guidance, and advice to carry out this thesis.

She is also grateful to the thesis committee, Assistant Professor Kumthorn Thirakhupt, Associate Professor Thamnoon Rochanaburanon, Associate Professor Gullaya Wattayakorn, and Dr. Art-ong Pradatsundarasar, for their suggestions and valuable advices.

She would also like to thank the Chemistry Department and General Science Department, Faculty of Science, Chulalongkorn University and Occupational Health Department, Faculty of Public Health, Mahidol University for providing the instrument and laboratory facilities.

Special thank to the Industrial Sanitation and Occupational Health Sub division, Division of Environmental Health, Bangkok Metropolitan Administration and all of swimming pool staffs for providing data and water samples.

She is particularly grateful to following people for their valuable help and good assistance; Mr. Chockchai Yachursri, Miss Pranom Khaowmek, Miss Khanchanavadee Amphaisri, Miss Aumpai Soros, Miss Aumpon Wiwatcharoenkul, Mr. Tunlawit Satapanajaru, Miss Naruemol Tapaneeyakul and her classmates.

She would like to thank the National Science and Technology Development Agency for financial support.

Finally, the author is deeply grateful to her parents and her family members for their encouragements and for giving the opportunity to her study.



CONTENTS

	PAGE
THAI ABSTRACT	I
ENGLISH ABSTRACT	II
ACKNOWLEDGMENT	III
CONTENTS	IV
LIST OF TABLES	V
LIST OF FIGURES	VII
CHAPTER I : INTRODUCTION	1
CHAPTER II : THEORY AND LITERATURE REVIEW	4
CHAPTER III : MATERIALS AND METHODS	21
CHAPTER IV : RESULTS AND DISCUSSIONS	29
CHAPTER V : CONCLUSION	64
REFERENCES	66
APPENDIX A	70
APPENDIX B	73
APPENDIX C	82
APPENDIX D	97
BIOGRAPHY	101

ศูนย์วิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

LIST OF TABLES

	PAGE
Table 2.1 Percent available chlorine of various chlorine materials	5
Table 3.1 Density of chlorinated hydrocarbons standards used in the headspace study.	22
Table 3.2 Method for the measurement of each parameter.....	24
Table 3.3 The concentration of the single component standard stock solution in methanol.	25
Table 3.4 The gas chromatographic conditions used ECD as a detector for the study of mixture component solution.	26
Table 3.5 The optimum headspace analysis conditions used in the analysis of the water samples	27
Table 4.1 Frequency of swimming pool cleaning	31
Table 4.2 Duration between each water filter cleaning.....	31
Table 4.3 Period of water circulation in swimming pools.....	31
Table 4.4 Period of drainage of swimming pools.	32
Table 4.5 Water quality check in the swimming pools in this study.....	36
Table 4.6 Water quality in the hotel swimming pools in this study	44
Table 4.7 Water quality in the academic swimming pools in this study.	45
Table 4.8 Water quality in the club swimming pools in this study.	46

LIST OF TABLES (CONT.)

	PAGE
Table 4.9 Water quality in the public swimming pools in this study	47
Table 4.10 Summary of water quality in swimming pools in this study	51
Table 4.11 Water quality in sampling site A.	55
Table 4.12 Water quality in sampling site B.....	56
Table 4.13 Water quality in sampling site C.....	57
Table 4.14 Water quality in sampling site D	58
Table 4.15 Mean comparison tested by analysis of t-test on chloroform levels in shallow and deep area.....	54
Table 4.16 Mean comparison tested by analysis of t-test on chloroform levels in 20 cm and 60 cm depth.....	54

**ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

LIST OF FIGURES

	PAGE
Figure 2.1 Diagrammatic representation of completed breakpoint reaction	8
Figure 2.2 Detailed reaction mechanism for the haloform reaction....	10
Figure 4.1 Types of water circulation system used by the swimming pools in this study	34
Figure 4.2 Types of chemical used in disinfection by the swimming pools in this study	34
Figure 4.3 The calibration curve of methylene chloride in methanol using HP-5 capillary column with ECD as a detector.....	37
Figure 4.4 The calibration curve of chloroform (low concentration)in methanol using HP-5 capillary column with ECD as a detector.....	37
Figure 4.5 The calibration curve of chloroform (high concentration) in methanol using HP-5 capillary column with ECD as a detector.....	38
Figure 4.6 The calibration curve of 1,1,1-trichloroethane in methanol using HP-5 capillary column with ECD as a detector.....	38
Figure 4.7 The calibration curve of carbon tetrachloride in methanol using HP-5 capillary column with ECD as a detector.....	39
Figure 4.8 The calibration curve of trichloroethylene in methanol using HP-5 capillary column with ECD as a detector.....	39
Figure 4.9 The gas chromatogram of the standrd mixture in methanol.....	41

LIST OF FIGURES (CONT.)

	PAGE
Figure 4.10 The gas chromatogram of sample 1	42
Figure 4.11 The gas chromatogram of sample 2	43
Figure 4.12 Chloroform levels in the hotel swimming pools.....	49
Figure 4.13 Chloroform levels in the academic swimming pools	49
Figure 4.14 Chloroform levels in the club swimming pools.	50
Figure 4.15 Chloroform levels in the public swimining pools.	50
Figure 4.16 Chloroform levels in sampling site A-Day 1.....	59
Figure 4.17 Chloroform levels in sampling site A-Day 2.....	59
Figure 4.18 Chloroform levels in sampling site B-Day 1	60
Figure 4.19 Chloroform levels in sampling site B-Day 2	60
Figure 4.20 Chloroform levels in sampling site C-Day 1.....	61
Figure 4.21 Chloroform levels in sampling site C-Day 2	61
Figure 4.22 Chloroform levels in sampling site D-Day 1.....	62
Figure 4.23 Chloroform levels in sampling site D-Day 2	62

