



การประเมินความเสี่ยงของการได้รับสารไวรัสโคโรนาจากสระบำยน้ำที่ม่านเชื้อโรคด้วยคลอรีน

โดย
นางสาวจารุรา บริวิชยาวิสุทธิ์

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต^๑
สาขาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม
ภาควิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม
บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยศิลปากร
ปีการศึกษา 2552
ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยศิลปากร

การประเมินความเสี่ยงของการได้รับสารไตรอาโลมีเทนจากสารว่าyanนำที่ม่าเชื้อโรคด้วยคลอริน

โดย

นางสาวจารุยา บริวิชยาวิสุทธิ์

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม

ภาควิชาชีววิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม

บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยศิลปากร

ปีการศึกษา 2552

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยศิลปากร

**RISK ASSESSMENT OF TRIHALOMETHANES EXPOSURE FROM CHLORINATED
SWIMMING POOLS**

By

Chanya Briwichayawisut

**A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements for the Degree
MASTER OF SCIENCE
Department of Environmental Science
Graduate School
SILPAKORN UNIVERSITY
2009**

บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยศิลปากร อนุมัติให้วิทยานิพนธ์เรื่อง “ การประเมินความเสี่ยงของการได้รับสารไตราโนเมเทนจากสารว่ายน้ำที่ม่าเชื้อโรคด้วยคลอรีน ” เสนอโดย นางสาว จารยา บริวิชยาภิสุทธิ์ เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม

.....
(รองศาสตราจารย์ ดร.ศิริชัย ชินะตังกุร)

คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย

วันที่เดือน พ.ศ

อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์

รองศาสตราจารย์ ดร.มัลลิกา ปัญญา cascade

คณะกรรมการตรวจสอบวิทยานิพนธ์

..... ประธานกรรมการ

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.รัฐพล บันណე่ง)

...../...../.....

..... กรรมการ

(รองศาสตราจารย์ ดร.ศรีศักดิ์ สุนทรไชย)

...../...../.....

..... กรรมการ

(รองศาสตราจารย์ ดร.มัลลิกา ปัญญา cascade)

...../...../.....

51311302 : สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม

คำสำคัญ : น้ำประปา / สารว่าไยน้ำ / การผ่าเชื้อโรคด้วยคลอริน / สารไตรฮาโลมีเทน / การประเมินความเสี่ยง

บรรยาย บริวิชยาภิสุทธิ์ : การประเมินความเสี่ยงของการได้รับสารไตรฮาโลมีเทนจากสารว่าไยน้ำที่ผ่าเชื้อโรคด้วยคลอริน. อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ : รศ.ดร.มัลลิกา ปัญญาคะโป. 144 หน้า.

สารตอกค้างจากการผ่าเชื้อโรคด้วยคลอรินกลุ่มที่มีความเป็นอันตรายและก่อให้เกิดมะเร็งสูงสุด คือสารไตรฮาโลมีเทน (THMs) จากความเป็นอันตรายของสาร THMs ต้องทำการประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งตามวิธีการของ US-EPA (1989) งานวิจัยนี้เป็นการเก็บตัวอย่าง และประเมินความเสี่ยงจากการได้รับสาร THMs ในน้ำประปา น้ำสารว่าไยน้ำ และอากาศจากสารว่าไยน้ำในร่ม กึ่งในร่ม และกลางแจ้งในเขตกรุงเทพมหานคร ระหว่างเดือนพฤษภาคม 2550 ถึงกุมภาพันธ์ 2551 แล้วนำข้อมูลมาประเมินความเสี่ยงสำหรับกลุ่มคนที่มีการสัมผัสสารแตกต่างกัน 6 กลุ่ม ได้แก่ ผู้ใหญ่ว่าไยน้ำ ผู้ใหญ่ไม่ว่าไยน้ำ เด็กว่าไยน้ำ เด็กไม่ว่าไยน้ำ ครูสอนว่าไยน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่าไยน้ำ

การประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากการได้รับสาร THMs จากน้ำประปาและสารว่าไยน้ำทั้ง 3 สาร พบว่าความเสี่ยงรวมสำหรับบุคคลทุกกลุ่มนี้ค่าอยู่ในช่วง $8.32E-04$ ถึง $8.37E-03$ ซึ่งเป็นความเสี่ยงที่ไม่สามารถยอมรับได้ตามคำแนะนำของ US-EPA โดยสารว่าไยน้ำในร่มมีความเสี่ยงสูงสุดจากการได้รับสารผ่านทางเดินหายใจ สำหรับสารว่าไยน้ำกึ่งในร่มและกลางแจ้งได้รับสารผ่านทางเดินอาหารเป็นเส้นทางหลัก และความเสี่ยงที่ก่อให้เกิดอันตรายอื่นนอกจำกัดจะพบว่าความเสี่ยงรวมสำหรับบุคคลทุกกลุ่มจากทั้ง 3 สารมีค่าอยู่ในช่วง $0.59-0.69$ ซึ่งถือเป็นความเสี่ยงที่สามารถยอมรับได้ตามคำแนะนำของ US-EPA โดยบุคคลทุกกลุ่มนี้มีความเสี่ยงจากการได้รับคลอโรฟอร์มผ่านทางเดินอาหารเป็นเส้นทางหลัก

ผลการประเมินทำให้สามารถนำมาดำเนินการลดความเสี่ยงได้โดยปรับปรุงการระบายน้ำอากาศภายในสารว่าไยน้ำในร่มเพื่อลดความเข้มข้นของ THMs ในอากาศ ลดสารอินทรีย์จากร่างกายผู้ใช้บริการที่ลงสู่สารว่าไยน้ำ สำหรับน้ำประปาควรทำการบำบัดก่อนการบริโภค เพื่อลดปริมาณสาร THMs ที่จะเข้าสู่ร่างกายผ่านทางเดินอาหาร

ภาควิชาชีวเคมี
สาขาวิชาชีวเคมี
รายวิชาชีวเคมี
รายวิชาชีวเคมี

บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยศิลปากร

ปีการศึกษา 2552

51311302 : MAJOR : ENVIRONMENTAL SCIENCE

KEY WORDS : DRINKING WATER / SWIMMING POOL / CHLORINATION /
TRIHALOMATHANES / RISK ASSESSMENT

CHANYA BRIWICHAYAWISUT : RISK ASSESSMENT OF TRIHALOMETHANES
EXPOSURE FROM CHLORINATED SWIMMING POOLS. THESIS ADVISOR :
ASSOC.PROF.MALLIKA PANYAKAPO, Ph.D. 144 pp.

Trihalomethanes (THMs) are the most harmful chlorination by-products which cause cancer. The objectives of this research were to analyze the THM concentrations in tap water, swimming pool water and air and to assess lifetime cancer and non cancer risks from THMs exposure by using US-EPA (1989) method for 6 different exposure groups: adult swimmer, adult non swimmer, child swimmer, child non swimmer, swimming teacher and swimming pool staff. Water and air samples were collected from indoor, semi-indoor and outdoor swimming pools located in Bangkok during May 2007 to February 2008 and then analyzed concentrations of chloroform, bromodichloromethane, dibromochloromethane and bromoform.

For all swimming pools, total cancer risks of each group caused by 4 types of THMs were in the range of 8.32E-04 to 8.37 E-03, classified as unacceptable range as recommended by the US-EPA. The highest cancer risk came from inhalation exposure at indoor swimming pool which was found in the swimming pool staffs via their inhalation intakes. While the main routes for semi-indoor swimming pool and outdoor swimming pool was ingestion intake which was found in all groups. Total non cancer risk from THMs for every group in 3 types of swimming pools was ranged from 0.59 to 0.69, which was an acceptable risk according to US-EPA. It was also found that chloroform intake via ingestion was the main route for all groups.

Risk management could be done by these following suggestions: air ventilation of indoor swimming pool should be improved to reduce inhalation intake, organic matter from swimmer's body and skin should be minimized and consumption of water should be treated prior in order to reduce ingestion intake.

Department of Environmental Science Graduate School, Silpakorn University Academic Year 2009
Student's signature

Thesis Advisor's signature

กิตติกรรมประกาศ

ในการทำงานวิจัยครั้งนี้ผู้วิจัยขอขอบพระคุณรองศาสตราจารย์ ดร.มัลลิกา ปัญญาภรณ์ ไปอาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ที่ได้ให้ความเมตตา กรุณา และให้ความช่วยเหลือต่าง ๆ ไม่ว่าจะเป็นคำแนะนำในการทำการทดลอง เป็นที่ปรึกษาและคอยช่วยเหลือในการเขียนรูปเล่มเพื่อแก้ไขงานวิจัยนี้ให้สำเร็จลุล่วงได้ นอกจากนี้ในการเขียนวิทยานิพนธ์ยังได้รับคำแนะนำจากผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.รัฐพล อันแฉ่ง และรองศาสตราจารย์ ดร.ศรีศักดิ์ สุนทรไชย ทางผู้วิจัยขอขอบพระคุณมาไว้วัฒนา ที่นี้ด้วย

ขอขอบพระคุณสร่าวร่ายน้ำสูนย์กีฬาโนร์ทฟาร์บก สร่าวร่ายน้ำมหาวิทยาลัยราชภัฏสวนสุนันทา และสร่าวร่ายน้ำโรงเรียนเซนต์คาเบรียล กรุงเทพมหานคร ที่เอื้อเฟื้อสถานที่ในการดำเนินการทดลอง และขอขอบพระคุณเจ้าหน้าที่ของสร่าวร่ายน้ำทุกแห่งที่ให้ความช่วยเหลืออนุเคราะห์ในด้านต่าง ๆ เป็นอย่างดี

ขอขอบพระคุณคณาจารย์ภาควิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อมทุกท่าน คุณผ่องศรี เพ่าภูรี คุณนที สั่งบุญ และเจ้าหน้าที่ของภาควิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อมทุกท่านที่ให้คำแนะนำต่าง ๆ และความช่วยเหลือการทำงานวิจัยในครั้งนี้ด้วย

ขอกราบขอบพระคุณคุณพ่อวิชัย คุณแม่เครือวัล บริวิชยาวิสุทธิ์ ที่เคยเป็นกำลังใจสนับสนุนและเป็นแรงผลักดันเสมอมา ขอขอบคุณเพื่อน ๆ พี่ ๆ น้อง ๆ ทุก ๆ คน ที่เคยช่วยเหลือจึงทำให้งานวิจัยนี้ประสบความสำเร็จได้

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	๒
กิตติกรรมประกาศ.....	๓
สารบัญตาราง	๔
สารบัญภาพ	๕
บทที่	
1 บทนำ.....	1
ความเป็นมาและความสำคัญของงานวิจัย.....	1
ความมุ่งหมายและวัตถุประสงค์ของงานวิจัย.....	2
สมมติฐานของงานวิจัย.....	2
ขอบเขตของงานวิจัย.....	2
ขั้นตอนการดำเนินงานวิจัย.....	4
ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	4
2 เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	5
การม่าเรื่อโรคด้วยคลอรีน.....	5
ปฏิกริยาของคลอรีนในน้ำ	5
ปัจจัยที่มีผลในการม่าเรื่อโรคด้วยคลอรีนในน้ำ.....	6
สารตกค้างจากการม่าเรื่อโรคด้วยคลอรีน.....	8
สารไตรฮาโลเมเทน (Trihalomethanes, THMs)	10
การเกิดสาร THMs.....	10
ปัจจัยที่มีผลในการเกิดสาร THMs	11
ความเป็นอันตรายของสาร THMs ที่ก่อให้เกิดมะเร็ง.....	13
ความเป็นอันตรายของสาร THMs ที่ก่อให้เกิดอันตรายอื่นนอกจาก มะเร็ง	17
มาตรฐานคุณภาพน้ำที่เกี่ยวข้องกับสาร THMs	20
สาร THMs จากการม่าเรื่อโรคด้วยคลอรีน.....	21
สร่าว่ายน้ำ	26

บทที่	หน้า

รูปแบบของสาระว่าயໍນា.....	26
การบำรุงและดูแลรักษาสาระว่าຍໍນາ.....	26
มาตรฐานคุณภาพน้ำสาระว่าຍໍນາ.....	26
การประเมินความเสี่ยง (Risk Assessment).....	27
การประเมินสิ่งคุกคาม (Hazard Identification)	27
การประเมินการสัมผัส (Exposure Assessment)	28
การประเมินความเป็นพิษ (Toxicity Assessment)	33
การอธิบายลักษณะของความเสี่ยง (Risk Characterization)	34
งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	35
3 วิธีดำเนินงานวิจัย.....	39
ความตื่นในการเก็บตัวอย่าง.....	40
สถานที่เก็บตัวอย่าง.....	40
สาระว่าຍໍນ้ำสูนย์กิฟพาล โนสราทหารบก.....	40
สาระว่าຍໍນ้ำมหาวิทยาลัยราชภัฏสวนสุนันทา	41
สาระว่าຍໍນ้ำโรงเรียนเชนต์คาเบรียล.....	42
การเก็บตัวอย่างและการวิเคราะห์น้ำ.....	43
การเก็บตัวอย่างน้ำสาระว่าຍໍນा.....	43
การเก็บตัวอย่างน้ำประปา.....	44
วิธีการเก็บรักษาตัวอย่างน้ำเพื่อการวิเคราะห์พารามิเตอร์ต่าง ๆ.....	44
สถานที่วิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ.....	46
วิธีวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ.....	46
ตัวอย่างอากาศ	47
การเก็บตัวอย่างอากาศ.....	47
การเก็บรักษาหลอดเก็บตัวอย่าง.....	49
สถานที่วิเคราะห์ตัวอย่างอากาศ.....	49
วิธีวิเคราะห์ตัวอย่างอากาศ.....	49
การทำแบบสอบถาม.....	50

วิธีการประเมินความเสี่ยง	50
การประเมินสิ่งคุกคาม (Hazard Identification)	51
การประเมินการสัมผัส (Exposure Assessment)	51
การประเมินความเป็นพิษ (Toxicity Assessment)	54
การประเมินลักษณะความเสี่ยง (Risk Characterization).....	54
4 ผลการวิจัยและอภิปรายผลการวิจัย.....	55
ผลการวิเคราะห์คุณภาพน้ำและอากาศ.....	55
สมบัติต่าง ๆ และความเข้มข้นของสาร THMs ในน้ำประปา.....	55
สมบัติต่าง ๆ และความเข้มข้นของสาร THMs ในน้ำระบายน้ำ.....	56
ความเข้มข้นของสาร THMs ในอากาศบริเวณสะระบ่น้ำ	59
ผลการประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง (Cancer risk)	61
ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสะระบ่น้ำในร่ม.....	64
ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสะระบ่น้ำกึ่งในร่ม	73
ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสะระบ่น้ำกากลา้งแจ้ง	80
การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง.....	87
ผลการประเมินความเสี่ยงจากความเป็นอันตรายอื่นนอกจำกัดของมะเร็ง (Non-Cancer Risk)	94
ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจำกัดของมะเร็งของสะระบ่น้ำในร่ม สะระบ่น้ำกึ่งในร่ม และสะระบ่น้ำกากลา้งแจ้ง.....	97
การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจำกัดของมะเร็ง	106
การเปรียบเทียบการประเมินความเสี่ยงการเกิดมะเร็ง (Cancer Risk) และความ เสี่ยงจากความเป็นอันตรายอื่นนอกจำกัดของมะเร็ง (Non-Cancer Risk) 108	
ความเสี่ยงสัมพัทธ์ (Relative Risk)	110
การเปรียบเทียบความเสี่ยงสัมพัทธ์ในการเกิดมะเร็ง (Relative Cancer Risk)	110
การเปรียบเทียบความเสี่ยงสัมพัทธ์ในการเกิดอันตรายอื่นนอกจำกัดของมะเร็ง (Relative Non-Cancer Risk)	111
การจัดการความเสี่ยง.....	113

บทที่	หน้า
5 สรุปผลการศึกษา.....	115
ผลความเสี่ยงขั้นของสาร THMs ในน้ำประปา น้ำสาระว่ายน้ำ และอากาศ.....	115
ผลการประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง (Cancer risk)	115
ผลการประเมินความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง(Non-Cancer Risk) 116	116
ผลการประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งและความเสี่ยงของการเป็นอันตรายอื่น นอกจากมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ	116
แนวทางการจัดการความเสี่ยง.....	117
บรรณานุกรม.....	118
ภาคผนวก	123
ภาคผนวก ก แบบสอบถามบุคคลกลุ่มต่าง ๆ	124
ภาคผนวก ข ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งและความเสี่ยง ในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง (ยกตัวอย่างกรณีสาระว่ายน้ำ ในร่ม	129
ประวัติผู้วิจัย.....	144

สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
1	ศักยภาพของการก่อมะเร็งของสารตกลักจากการมีเชื้อโรคบางชนิด.....	9
2	โครงสร้างทางเคมีของสารกลุ่ม THMs.....	10
3	ความเข้มข้นสูงสุดของสารประกอบ chlorine by-products ในน้ำประปา ซึ่งกำหนดในมาตรฐานของหน่วยงานต่าง ๆ	20
4	ความเข้มข้นของสารประกอบ Chlorine by - products ในน้ำประปา.....	22
5	ความเข้มข้นของสาร THMs ในน้ำประปา.....	23
6	ความเข้มข้นของสาร THMs ในอากาศเหนือบริเวณสาระว่ายน้ำ	24
7	มาตรฐานคุณภาพน้ำสาระว่ายน้ำ.....	27
8	ค่าคงที่ของ Henry's law	30
9	สูตรการคำนวณการ ได้รับสารเข้าสู่ร่างกายโดยผ่านเส้นทางต่าง ๆ	31
10	ค่าคงที่สำหรับประเมินความเสี่ยง.....	32
11	ค่า Slope Factor ของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด ตามเส้นทางต่าง ๆ ของการ ได้รับ สารเข้าสู่ร่างกาย	33
12	ค่า Reference Concentration ของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด ตามเส้นทางต่าง ๆ ของการ ได้รับสารเข้าสู่ร่างกาย.....	33
13	วิธีการเก็บรักษาตัวอย่างน้ำ.....	45
14	บุคคลกลุ่มต่าง ๆ และเส้นทางการสัมผัสในการประเมินความเสี่ยง	52
15	ค่าคงที่สำหรับการประเมินความเสี่ยง.....	53
16	ความเข้มข้นของสาร THMs และพารามิเตอร์อื่น ๆ ในน้ำประปา	56
17	ความเข้มข้นของสาร THMs และพารามิเตอร์ต่าง ๆ ในน้ำประปา สาระว่ายน้ำในร่ม และสาระว่ายน้ำกลางแจ้ง.....	58
18	ความเข้มข้นของสาร THMs ในอากาศบริเวณสาระว่ายน้ำในร่ม สาระว่ายน้ำกึ่ง ในร่ม และสาระว่ายน้ำกลางแจ้ง	60
19	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับผ่านทางเดิน อาหารจากการดื่มน้ำในชีวิตประจำวันของผู้ใหญ่วัยน้ำ.....	62

ตารางที่		หน้า
20	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับผ่านทางเดินอาหารระหว่างวัยน้ำของผู้ใหญ่กว่าวัยน้ำ.....	63
21	ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่ายน้ำในร่มตามแต่ละเส้นทางของบุคคล 6 กลุ่ม.....	67
22	ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่ายน้ำในร่มของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด	67
23	ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่ายน้ำกึ่งในร่มตามแต่ละเส้นทางของบุคคล 6 กลุ่ม.....	76
24	ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่ายน้ำกึ่ง ในร่มของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด	76
25	ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่ายน้ำก่างทางแข็งตามแต่ละเส้นทางของบุคคล 6 กลุ่ม.....	83
26	ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่ายน้ำก่างทางแข็งของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด	83
27	การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งกับงานวิจัยอื่น ๆ	93
28	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของสารที่ได้รับผ่านทางเดินอาหารจากการดื่มน้ำในชีวิตประจำวันของผู้ใหญ่กว่าวัยน้ำ.....	95
29	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของสารที่ได้รับผ่านทางเดินอาหารระหว่างวัยน้ำของผู้ใหญ่กว่าวัยน้ำ	96
30	ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่ายน้ำในร่มตามแต่ละเส้นทางของบุคคล 6 กลุ่ม	100
31	ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่ายน้ำ ในร่มของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด	100
32	ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่ายน้ำ สรรว่ายน้ำกึ่งในร่มตามแต่ละเส้นทางของบุคคล 6 กลุ่ม.....	101
33	ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่ายน้ำกึ่ง ในร่มของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด	101

ตารางที่		หน้า
34	ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจາกมະเร็งจากน้ำประปาและสารว่าຍน้ำ กลางแจ้งตามแต่ละสีนทางของบุคคล 6 กลุ่ม	102
35	ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจາกมະเร็งจากน้ำประปาและสารว่าຍน้ำ กลางแจ้งของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด	102
36	การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจາกมະเร็งกับงานวิจัย อื่น ๆ	106
37	ความเสี่ยงสัมพัทธ์ในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ จากสารว่าຍน้ำทั้ง 3 สระ.....	110
38	ความเสี่ยงสัมพัทธ์ในการเกิดอันตรายอื่นนอกจາกมະเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ จากสารว่าຍน้ำทั้ง 3 สระ	112
39	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับผ่านทางเดิน อาหารจากการดื่มน้ำในชีวิตประจำวันของผู้ใหญ่ ครูสอนว่าຍน้ำ และ ครูสอนว่าຍน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่าຍน้ำ	130
40	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับผ่านทางเดิน อาหารจากการดื่มน้ำในชีวิตประจำวันของเด็ก.....	131
41	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับจากการซึมผ่าน ทางผิวหนังจากน้ำประปากองผู้ใหญ่ ครูสอนว่าຍน้ำ และเจ้าหน้าที่ ดูแลสารว่าຍน้ำ	132
42	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับจากการซึมผ่าน ทางผิวหนังจากน้ำประปากองเด็ก	133
43	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับผ่านทางเดิน อาหารระหว่างว่าຍน้ำของผู้ใหญ่จากสารว่าຍน้ำในร่ม.....	134
44	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับผ่านทางเดิน อาหารระหว่างว่าຍน้ำของเด็กจากสารว่าຍน้ำในร่ม.....	135
45	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับจากการซึมผ่าน ทางผิวหนังของผู้ใหญ่จากสารว่าຍน้ำในร่ม	136
46	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับจากการซึมผ่าน ทางผิวหนังของเด็กจากสารว่าຍน้ำในร่ม.....	137

ตารางที่		หน้า
47	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับจากการซึมผ่านทางผิวนังของครูสอนว่าญี่จากสารระวayerน้ำในร่ม.....	138
48	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับทางการหายใจของผู้ใหญ่จากสารระวayerน้ำในร่ม.....	139
49	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับทางการหายใจของเด็กจากสารระวayerน้ำในร่ม	140
50	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับทางการหายใจของครูสอนว่าญี่จากสารระวayerน้ำในร่ม	141
51	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับทางการหายใจของครูสอนว่าญี่จากสารระวayerน้ำในร่ม	142
52	ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับทางการหายใจของครูสอนว่าญี่จากสารระวayerน้ำในร่ม	143

สารบัญภาพ

ภาพที่		หน้า
1	การกรราชาย HOCl และ OCI ⁻ ในน้ำที่พื้นที่ต่าง ๆ	6
2	ความสำคัญของพื้นที่และเวลาสัมผัสในการฆ่าเชื้อโรคของคลอรินรูปต่าง ๆ ...	7
3	ตัวอย่างโครงสร้างกรดไฮมิกและกรดฟลวิก.....	11
4	อุณหภูมิและระยะเวลาสัมผัสที่ส่งผลต่อการเกิดสาร THMs.....	13
5	เส้นทางการสัมผัส.....	29
6	แผนผังการดำเนินงานวิจัย	39
7	สร่าว่ายน้ำศูนย์กีฬาโภมาสทรทหารบก	41
8	สร่าว่ายน้ำมหาวิทยาลัยราชภัฏสวนสุนันทา.....	42
9	สร่าว่ายน้ำโรงเรียนเซนต์คาเบรียล	43
10	ชุดเก็บตัวอย่างน้ำ.....	44
11	ชุดเก็บตัวอย่างอากาศ.....	48
12	เครื่องเก็บตัวอย่างอากาศ.....	48
13	ทิศทางการดูดอากาศเข้า Charcoal Tube.....	49
14	(ก) ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสร่าว่ายน้ำในร่มตามแต่ ละเส้นทางของบุคคล 6 กลุ่ม	68
	(ข) ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสร่าว่ายน้ำในร่มตามแต่ ละเส้นทางของบุคคล 5 กลุ่ม (ยกเว้นเจ้าหน้าที่ดูแลสร่าว่ายน้ำ).....	68
15	ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสร่าว่ายน้ำในร่มตามแต่ ละเส้นทาง	69
16	ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสร่าว่ายน้ำในร่ม	70
17	ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสร่าว่ายน้ำในร่ม	70
18	(ก) ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสร่าว่ายน้ำในร่มของ สาร THMs ทั้ง 4 ชนิดของบุคคล 6 กลุ่ม	71
	(ข) ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสร่าว่ายน้ำในร่มของ สาร THMs ทั้ง 4 ชนิดของบุคคล 5 กลุ่ม (ยกเว้นเจ้าหน้าที่ดูแลสร่าว่าย น้ำ)	71

ภาคที่ หน้า	
19 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน้ำในร่มของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด	72
20 ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน้ำกึ่งในร่มตามแต่ละเส้นทางของบุคคลทุกกลุ่ม	77
21 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน้ำกึ่งในร่มตามแต่ละเส้นทาง	77
22 ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน้ำกึ่งในร่มของบุคคล 6 กลุ่ม	78
23 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน้ำกึ่งในร่ม	78
24 ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน้ำกึ่งในร่มของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิดของบุคคล 6 กลุ่ม	79
25 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน้ำกึ่งในร่มของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด	79
26 ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน้ำก่อภัยทางแข็งตามแต่ละเส้นทางของบุคคล 6 กลุ่ม	84
27 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน้ำก่อภัยทางแข็งตามแต่ละเส้นทาง	84
28 ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน้ำก่อภัยทางแข็งของบุคคล ทั้ง 6 กลุ่ม.....	85
29 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน้ำก่อภัยทางแข็ง.....	85
30 ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน้ำก่อภัยทางแข็งของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิดของบุคคล 6 กลุ่ม.....	86
31 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน้ำก่อภัยทางแข็งของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด	86
32 การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสารว่าไนน้ำทั้ง 3 สารตามแต่ละเส้นทาง.....	88
33 การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสารว่าไนน้ำทั้ง 3 สารตามแต่ละสาร (ยกเว้นเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่าไนน้ำ)	88

ภาพที่		หน้า
34	การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสารระวายน้ำทั้ง 3 สาร จากการได้รับสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด.....	89
35	การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสารระวายน้ำทั้ง 3 สาร จากการได้รับสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด (ยกเว้นเจ้าหน้าที่ดูแลสารระวายน้ำ).....	89
36	การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งกรณีประเมินโดยใช้ความเข้มข้นสูงสุดและความเข้มข้นเฉลี่ยของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสารระวายน้ำทั้ง 3 สาร.....	91
37	การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งกรณีประเมินโดยใช้ความเข้มข้นสูงสุดและความเข้มข้นเฉลี่ยของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสารระวายน้ำทั้ง 3 สาร (ยกเว้นเจ้าหน้าที่ดูแลสารระวายน้ำ).....	91
38	การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาบนงานวิจัยอื่น ๆ.....	94
39	ความเสี่ยงรวมในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งตามแต่ละเส้นทางจากสารระวายน้ำ 3 สารของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม.....	103
40	ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งตามแต่ละเส้นทางจากสารระวายน้ำ 3 สารของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม.....	103
41	ความเสี่ยงรวมในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งจากน้ำประปาและสารระวายน้ำ 3 สารของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม	104
42	ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งจากน้ำประปาและสารระวายน้ำ 3 สารของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม.....	104
43	ความเสี่ยงรวมในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด จากสารระวายน้ำ 3 สารของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม	105
44	ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิดจากสารระวายน้ำ 3 สารของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม.....	105
45	การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งกับงานวิจัยอื่น ๆ.....	107
46	การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นจากมะเร็งระหว่างสารระวายน้ำทั้ง 3 สาร ของบุคคล 6 กลุ่ม กรณีประเมินโดยใช้ความเข้มข้นสูงสุด.....	109

ภาพที่		หน้า
47	ความเสี่ยงสัมพัทธ์ในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ	111
48	ความเสี่ยงสัมพัทธ์ในการเกิดอันตรายอื่นนอกจำกัดของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ.	112

บทที่ 1

บทนำ

1 ความเป็นมาและความสำคัญของงานวิจัย

การว่ายน้ำจะเป็นกิจกรรมยามว่างอย่างหนึ่งที่คนทั่วไปนิยม เพราะนอกจากจะเป็นกีฬาแล้วยังถือเป็นการพักผ่อนด้วย แต่ทั้งนี้การว่ายน้ำก็มีโอกาสเสี่ยงต่อการเกิดโรคต่างๆตามมา แต่น้อยคนนักที่จะทราบว่าการว่ายน้ำสามารถก่อให้เกิดความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง (Cancer risk) และความเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง (Non-cancer risk) เช่น โรคหอบหืด เป็นต้น ซึ่งมาจากการได้รับสารตกค้างจากการเติมคลอรีน เช่น สารกลุ่มไตรฮาโลเมเทน (Trihalomethanes, THMs) สารกลุ่มกรดชาโลอะซิติก (Haloacetic acids, HAAs) เป็นต้น โดยสารกลุ่มนี้สามารถพบได้ในน้ำที่มีการฆ่าเชื้อโรคโดยการเติมคลอรีน ตัวอย่างเช่น น้ำประปาและน้ำสระว่ายน้ำ

WHO (2000) รายงานว่าสารกลุ่มอินทรีย์ชาโลเจนนี้มีความเป็นพิษมากและกลุ่มที่สามารถก่อให้เกิดมะเร็งสูงสุด คือ สารไตรฮาโลเมเทน ซึ่งประกอบด้วยสาร 4 ชนิด ได้แก่ คลอร์ฟอร์ม บอร์โโน่ไดคลอโรเมเทน ไดบอร์โโน่คลอโรเมเทน และบอร์โนฟอร์ม

จากความเป็นอันตรายของสารทั้ง 4 ชนิดนี้ หน่วยงานต่างๆจึงมีการกำหนดความเข้มข้นสูงสุด (Maximum Contaminant level, MCLs) ของสารตกค้างในน้ำประปา ยกตัวอย่างเช่น องค์การอนามัยโลก (World Health Organization, WHO) และสหภาพยุโรป (European Union, EU) ได้กำหนดความเข้มข้นของสารไตรฮาโลเมเทนทั้งหมด (Total Trihalomethanes, TTHM) ไว้ไม่เกิน $100 \mu\text{g/L}$ (Nissinen et al. 2002) โดยทั้งนี้ค่าที่ได้จากน้ำประปาจากแหล่งต่างๆถึงแม้จะต่ำกว่าที่มาตรฐานกำหนดก็ไม่ได้หมายความว่าจะปลอดภัย เพราะนอกจากการได้รับสารไตรฮาโลเมเทนจากน้ำประปา และน้ำสระว่ายน้ำแล้ว ยังอาจได้รับจากไออกไซด์ของสารไตรฮาโลเมเทนที่บริเวณสระว่ายน้ำได้อีกด้วย กัน ดังนั้นจึงต้องทำการประเมินความเสี่ยงต่อสุขภาพจากการได้รับสารไตรฮาโลเมเทนทั้งความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งและความเสี่ยงในการเกิดยันตรายอื่นที่มิใช่มะเร็ง แล้วนำค่าความเสี่ยงไปเปรียบเทียบกับค่าที่ US-EPA กำหนดว่าอยู่ในช่วงที่สามารถยอมรับได้หรือไม่ หากเกินกว่าค่ามาตรฐานจะได้มีการป้องกันและแก้ไขต่อไป

งานวิจัยนี้จึงทำการประเมินความเสี่ยงต่อสุขภาพจากการได้รับสารไตรฮาโลเมเทนจากสระว่ายน้ำลักษณะต่างๆ ได้แก่ สระว่ายน้ำในร่ม สระว่ายน้ำกึ่งในร่ม และสระว่ายน้ำกลางแจ้ง

สำหรับบุคคลทั้งที่เกี่ยวข้องและไม่เกี่ยวข้องกับสาระว่าyan ที่มีการสัมผัสกับสารกลุ่มนี้ในลักษณะต่าง ๆ ได้แก่ ผู้ใหญ่ว่าyan ผู้ใหญ่ไม่ว่าyan เด็กว่าyan เด็กไม่ว่าyan ครูสอนว่าyan และเจ้าหน้าที่สาระว่าyan เป็นต้น เพื่อนำไปเป็นแนวทางในการดำเนินการแก้ไขต่อไป

2 ความมุ่งหมายและวัตถุประสงค์ของงานวิจัย

2.1 เพื่อวิเคราะห์ความเข้มข้นของสาร THMs ในน้ำและอากาศบริเวณสาระว่าyan ในร่ม สาระว่าyan กึ่งในร่ม และสาระว่าyan ภายนอกกลางแจ้ง

2.2 เพื่อประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของการได้รับสาร THMs จากสาระว่าyan ในร่ม สาระว่าyan กึ่งในร่ม และสาระว่าyan ภายนอกกลางแจ้ง

2.3 เพื่อประเมินความเสี่ยงของการได้รับสาร THMs ของบุคคลกลุ่มที่เกี่ยวข้องและไม่เกี่ยวข้องกับสาระว่าyan ที่มีการสัมผัสกับสารกลุ่มนี้ในลักษณะต่าง ๆ กัน

2.4 เพื่อประเมินความเสี่ยงของการได้รับสาร THMs จากเส้นทางต่าง ๆ ที่เข้าสู่ร่างกายมนุษย์

3 สมมติฐานของงานวิจัย

3.1 ความเข้มข้นของสาร THMs ในน้ำและอากาศบริเวณสาระว่าyan มีความแตกต่างกันในสารแต่ละลักษณะ

3.2 ลักษณะของสาระว่าyan มีความสัมพันธ์กับความเป็นอันตรายของการได้รับสาร THMs ทั้งที่ก่อให้เกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง

3.3 ความเสี่ยงจากการได้รับสาร THMs ของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสาระว่าyan มีความแตกต่างกัน

3.4 ความเสี่ยงจากการได้รับสาร THMs มีความแตกต่างกันในแต่ละเส้นทางที่เข้าสู่ร่างกายมนุษย์

4 ขอบเขตของงานวิจัย

4.1 การเก็บตัวอย่างน้ำสาระว่าyan และตัวอย่างอากาศจากสาระว่าyan 3 สารที่มีลักษณะแตกต่างกัน ได้แก่ สาระว่าyan ในร่ม สาระว่าyan กึ่งในร่ม และสาระว่าyan ภายนอกกลางแจ้ง ทั้งนี้สาระว่าyan ทั้ง 3 แห่งมีการฆ่าเชื้อโรคในสาระว่าyan โดยการเติมคลอรีน และมีการใช้น้ำประปาจากแหล่งผลิตน้ำแห่งเดียวกันมาเป็นน้ำดื่มในสาระว่าyan

4.2 การเก็บตัวอย่างน้ำและตัวอย่างอากาศเป็นระยะเวลา 1 ปี จำนวน 3 ครั้งตามคุณภาพโดยแบ่งคุณภาพตามเกณฑ์ของกรมอุตุนิยมวิทยา (กรมอุตุนิยมวิทยา, 2537)

4.3 การเก็บตัวอย่างน้ำแต่ละสารว่ายน้ำทำแบบผสมรวม (Composite Sample) โดยเก็บตัวอย่างน้ำในช่วงเช้า กลางวัน และเย็น แล้วจึงนำตัวอย่างทั้งหมดมารวมกันเป็น 1 ตัวอย่างสำหรับแต่ละชุดของฝังตื้น และฝังลึกของสารว่ายน้ำ

4.4 การเก็บตัวอย่างอากาศแต่ละสารว่ายน้ำทำการเก็บตัวอย่างแบบ Grab sampling โดยใช้อุปกรณ์แบบ Active sampling ทั้งนี้จะเก็บตามคุณภาพเข่นเดียวกับการเก็บตัวอย่างน้ำ

4.5 การเก็บตัวอย่างน้ำและอากาศบริเวณที่มีนุ่ยสัมผัสน้ำและอากาศเพื่อรับสาร THMs ได้จึงเก็บตัวอย่างดังนี้ ตัวอย่างน้ำเก็บทั้งฝังตื้นและฝังลึกของสารว่ายน้ำ ที่ระดับความลึก 20 เซนติเมตรจากระดับผิวน้ำ เนื่องจากเป็นระดับความลึกที่ร่างกายสามารถสัมผัสน้ำได้ทุกส่วน สำหรับตัวอย่างอากาศเก็บบริเวณริมสารว่ายน้ำที่ระดับผิวน้ำ และที่ระดับความสูง 150 เซนติเมตร เนื่องจากเป็นระดับความสูงเฉลี่ยของคนทั่วไปที่ใช้ในการหายใจ

4.6 พารามิเตอร์ที่ทำการวิเคราะห์สมบัติของน้ำ ได้แก่ ความเป็นกรดด่าง (pH) อุณหภูมิ ความชุ่น ปริมาณคลอรีนตกค้าง สารอินทรีย์คาร์บอนละลายน้ำ (Dissolved Organic Carbon, DOC) ค่า UV-254 ไบโรมีดิอ่อน (Bromideion, Br⁻) สารไตรฮาโลเมเทน (Trihalomethanes, THMs) 4 ชนิด ได้แก่ คลอร์ฟอร์ม (Chloroform, CHCl₃) ไบโรมีดิคลอร์ฟอร์ม (Bromodichloromethane, CHCl₂Br) ไบโรมิคลอร์ฟอร์ม (Dibromochloromethane, CHClBr₂) และไบโรมีฟอร์ม (Bromoform, CHBr₃)

4.7 พารามิเตอร์ที่ทำการวิเคราะห์ตัวอย่างอากาศ คือ สาร THMs 4 ชนิด ได้แก่ คลอร์ฟอร์ม ไบโรมีดิคลอร์ฟอร์ม ไบโรมิคลอร์ฟอร์ม และไบโรมีฟอร์ม

4.8 การเก็บข้อมูลพื้นฐานของแต่ละสาร เพื่อให้ทราบพารามิเตอร์ต่าง ๆ ดังนี้ ความถี่ของการว่ายน้ำ ระยะเวลาการว่ายน้ำ ระยะเวลาการอาบน้ำ ระยะเวลาการทำงานในบริเวณสารว่ายน้ำเพื่อนำมาเป็นข้อมูลในการประเมินความเสี่ยง

4.9 ประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง (Cancer risk) และความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง (Non-carcinogenic risk) ด้วยวิธีการของ US-EPA ปี 1989 โดยทำการประเมินความเสี่ยงจากเส้นทางการได้รับสารเข้าสู่ร่างกาย 3 ทาง ได้แก่ การผ่านทางเดินอาหาร ทางการหายใจ และการซึมผ่านทางผิวหนัง

- 4.10 ประเมินความเสี่ยงสำหรับคน 6 กลุ่ม ได้แก่
- กลุ่มที่ 1 กลุ่มผู้ใหญ่วัยน้ำ
 - กลุ่มที่ 2 กลุ่มผู้ใหญ่ไม่วัยน้ำ (รับสาร THMs จากน้ำประปาเท่านั้น)
 - กลุ่มที่ 3 กลุ่มเด็กวัยน้ำ
 - กลุ่มที่ 4 กลุ่มเด็กไม่วัยน้ำ (รับสาร THMs จากน้ำประปาเท่านั้น)
 - กลุ่มที่ 5 ครูสอนวัยน้ำ
 - กลุ่มที่ 6 เจ้าหน้าที่ดูแลสรรวัยน้ำ

5 ขั้นตอนการดำเนินงานวิจัย

- 5.1 ค้นหาและเก็บรวบรวมข้อมูลจากเอกสารที่เกี่ยวข้อง
- 5.2 วางแผนการเก็บตัวอย่างและเตรียมวัสดุอุปกรณ์ สารเคมี
- 5.3 เก็บตัวอย่างน้ำประปา น้ำสรรวัยน้ำ และตัวอย่างอากาศจากสรรวัยน้ำในร่ม สรรวัยน้ำกึ่งในร่ม และสรรวัยน้ำกลางแจ้ง
- 5.4 เก็บตัวอย่างแบบสอบถาม
- 5.5 นำตัวอย่างที่เก็บมาทำการวิเคราะห์สมบัติของน้ำ และวิเคราะห์ความเข้มข้นของสาร THMs ในน้ำประปา น้ำสรรวัยน้ำ และอากาศ
- 5.6 นำข้อมูลจากการวิเคราะห์ความเข้มข้นที่ได้มาประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นๆ ออกจากมะเร็ง
- 5.7 รวบรวมข้อมูล สรุป และวิเคราะห์ผลการทดลอง

6 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

- 6.1 สามารถนำผลที่ได้จากการพิสูจน์สมมติฐานมาปรับปรุงลักษณะสรรวัยน้ำเพื่อให้มีความปลอดภัยจากสรรวัยน้ำแต่ละประเภท
- 6.2 บุคคลทุกกลุ่มสามารถหลีกเลี่ยงและจัดการความเสี่ยงที่ได้รับสาร THMs ทั้งจากน้ำประปาและสรรวัยน้ำได้

บทที่ 2

เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

1 การฆ่าเชื้อโรคด้วยคลอริน (Chlorination)

การฆ่าเชื้อโรคด้วยการเติมคลอรินหรือเรียกว่าคลอริเนชัน (Chlorination) เป็นวิธีการที่ได้รับความนิยมเป็นอย่างมาก เนื่องจากเป็นวิธีการที่มีราคาถูกและมีประสิทธิภาพสูงเมื่อเทียบกับวิธีอื่น ๆ สารที่ใช้ในการฆ่าเชื้อโรค ได้แก่ แคลเซียมไฮโปคลอไรต์ ($\text{Ca}(\text{OCl})_2$) โซเดียมไฮโปคลอไรต์ (NaOCl) คลอรินไคออกไซด์ (ClO_2) และคลอรินเอนท์ (ไอโซไซยาโนเรท (Chlorinated isocyanurates) (เวล็ด เคมีคอล กรุ๊ป, 2549)

1.1 ปฏิกิริยาของคลอรินในน้ำ

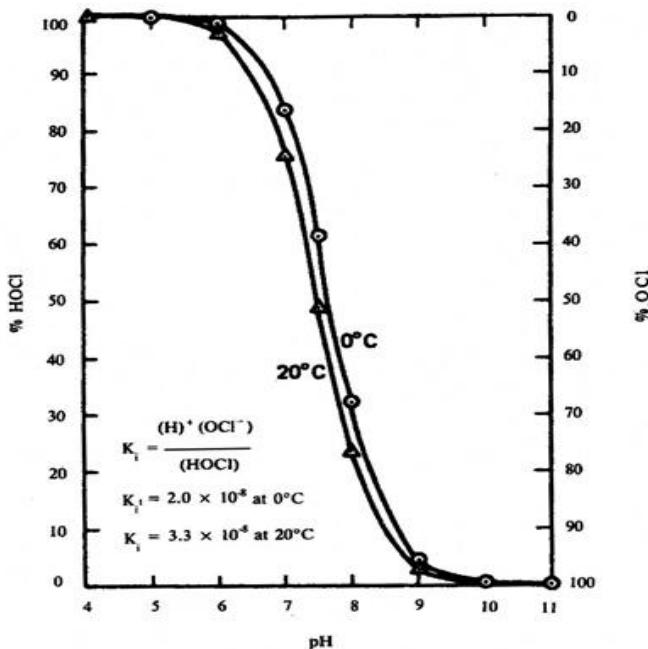
เมื่อเติมก๊าซคลอรินลงไปในน้ำ จะมีปฏิกิริยาไฮโดรไฮดروคลอรีสเกิดขึ้นอย่างรวดเร็ว ดังสมการที่ (1) ดังนี้



กรดเกลือ (HCl) สามารถแตกตัวได้อย่างสมบูรณ์กลายเป็น H^+ และ Cl^- และกรดไฮโปคลอโรส (HOCl) เป็นกรดอ่อนจึงแตกตัวได้เพียงบางส่วน ดังสมการที่ (2)



กรดอ่อนที่เกิดขึ้นมีผลทำให้ค่าพีเอชลดลง ดังแสดงในภาพที่ 1 จะเห็นได้ว่าถ้าพีเอชต่ำน้ำจะมี HOCl มาก ในทางตรงกันข้ามถ้าน้ำมีพีเอชสูงจะมี OCl⁻ มาก (มั่นลิน, 2539) ดังนั้นเพื่อให้การฆ่าเชื้อโรคมีประสิทธิภาพสูงจึงควรมีคลอรินในรูปของ HOCl เหลืออยู่ในน้ำสำหรับการฆ่าเชื้อโรคทั้งหมดที่เรียกว่า ไวรัส คือใหม่ปริมาณคลอรินอิสระที่เหลืออยู่ในน้ำต้องไม่ต่ำกว่า 0.5 มิลลิกรัมต่อลิตร โดยที่พีเอชของน้ำต้องไม่สูงกว่า 8 และความชุนไม่เกิน 1 NTU



ภาพที่ 1 การกระจาย HOCl และ OCl⁻ ในน้ำที่พิเศษต่างๆ

ที่มา : มั่นสิน (2539)

1.2 ปัจจัยที่มีผลในการฆ่าเชื้อโรคด้วยคลอรินในน้ำ

1.2.1 รูปแบบของคลอริน

คลอรินที่มีประสีทชิภาพในการฆ่าเชื้อโรคได้มี 2 รูปแบบ ได้แก่ คลอรินอิสระ (Free chlorine) และคลอรินรวม (Combined chlorine) ซึ่งคลอรินอิสระมีประสีทชิภาพในการฆ่าเชื้อโรคได้ดีกว่าคลอรินรวมประมาณ 40-80 เท่า

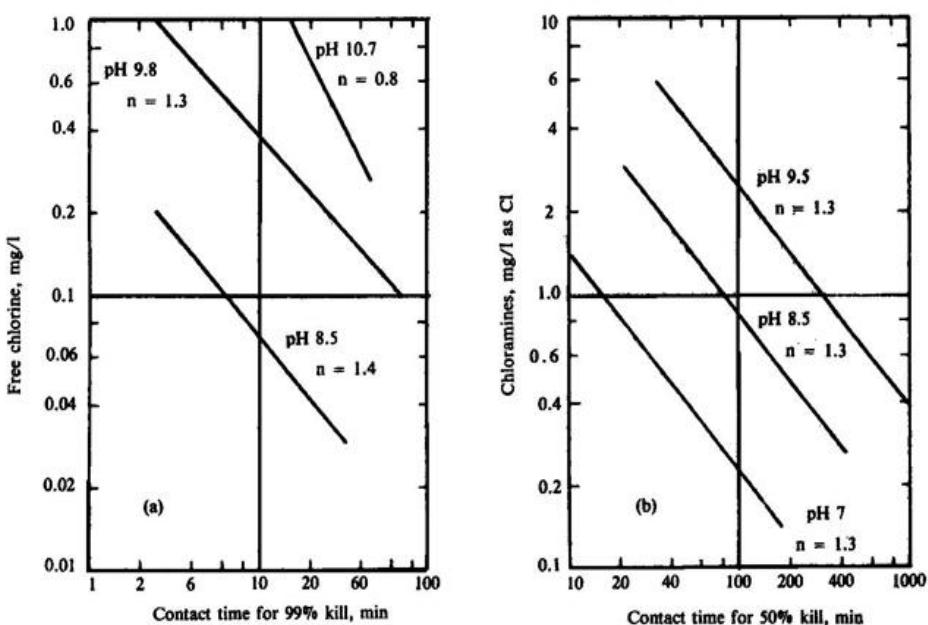
1.2.2 ความเข้มข้นของคลอริน

ความเข้มข้นของคลอรินสามารถวัดได้จากปริมาณของคลอรินที่ติดค้างอยู่ในน้ำ (Chlorine residual) โดยเมื่อเติมคลอรินให้มากเกินพอ หลังจากทำปฏิกิริยากับสารต่างๆแล้ว ก็จะมีคลอรินอิสระหรือคลอรินรวมเหลือติดค้างอยู่ในน้ำที่สามารถใช้ฆ่าเชื้อโรคในน้ำได้ โดยคลอรินติดค้างที่เหลือในน้ำควรมีไม่น้อยกว่า 0.5 มิลลิกรัมต่อลิตร แต่ถ้าหากคลอรินติดค้างสูงเกินไปก็จะทำให้เกิดกลิ่นได้

1.2.3 พีอีอช

HOCl มีอำนาจในการฆ่าเชื้อได้ดีกว่า OCl^- เป็นอย่างมาก ประกอบกับถ้าในน้ำมีพีอีอชตัวจะเป็นสภาวะที่เหมาะสมสำหรับการฆ่าเชื้อโรคในน้ำ ดังนั้นคลอรินควรอยู่ในรูปของ HOCl ที่พีอีอชตัว (มั่นสิน, 2539) ในทางกลับกันถ้าพีอีอชสูงคลอรินอิสระจะอยู่ในรูปของ OCl^- ซึ่งจะทำให้ประสิทธิภาพในการทำลายเชื้อโรคต่ำลงมาก ดังภาพที่ 2

430 Disinfection



ภาพที่ 2 ความสำคัญของพีอีอชและเวลาสัมผัสในการฆ่าเชื้อโรคของคลอรินรูปต่างๆ
ที่มา : มั่นสิน (2539)

1.2.4 เวลาสัมผัส

การฆ่าเชื้อโรคให้มีประสิทธิภาพ จะเป็นต้องมีเวลาสัมผัสถอยต่ำงนานจะได้ผล หากใช้คลอรินในปริมาณมาก อาจใช้เวลาในการสัมผัสน้อย แต่หากใช้ปริมาณคลอรินน้อย ก็จำเป็นต้องใช้เวลาในการสัมผัสนาน

1.2.5 สารปนเปื้อนในน้ำ

สารปนเปื้อนต่างๆ ในน้ำมีผลต่อประสิทธิภาพการฆ่าเชื้อโรค เช่น ของแข็งแขวนลอยในน้ำอาจเป็นเกราะกำบังให้กับเชื้อโรคหรือจุลินทรีย์อื่นๆ ทำให้คลอรินไม่สามารถเข้าไปสัมผัสนอกสารปนเปื้อนเหล่านั้นได้

2 สารตกค้างจากการฆ่าเชื้อโรคด้วยคลอรีน

การเติมคลอรีนเพื่อฆ่าเชื้อโรคในน้ำนั้นนอกจากเป็นการกำจัดเชื้อโรคที่อยู่ในน้ำแล้วยังสามารถก่อให้เกิดสารตกค้างที่เป็นอันตรายได้ ซึ่งสารตกค้างบางชนิดก่อให้เกิดมะเร็งหรืออาจก่อให้เกิดการเปลี่ยนแปลงทางพันธุกรรมได้ โดยสามารถแบ่งออกได้เป็นกลุ่มต่าง ๆ ดังนี้

- (ก) สารตกค้างที่มีคุณสมบัติในการฆ่าเชื้อโรค (Disinfectant residuals) ได้แก่ คลอรีโนิสระ (Free chlorine) คลอรามีน (Chloramines) และคลอรีนไกออกไซด์ (Chlorine dioxide)
- (ข) สารตกค้างประเภทสารอนินทรีย์ (Inorganic by-products) ตัวอย่างของสารกลุ่มนี้ ได้แก่ คลอเรตอิโอน (Chlorate Ion) คลอไรท์อิโอน (Chlorite Ion) เป็นต้น
- (ค) สารตกค้างประเภท Inorganic oxidation by-products ตัวอย่างของสารกลุ่มนี้ ได้แก่ อัลเดไฮด์ (Aldehydes) กรดคาร์บอชิลิก (Carboxylic acids) เป็นต้น
- (ง) สารตกค้างประเภท Halogenated organic by-products ตัวอย่างของสารกลุ่มนี้ ได้แก่ สารกลุ่มไตรฮาโลเมเทน (Trihalomethanes, THMs) กลุ่มกรดชาโลอะซิติก (Haloacetic acids, HAAs) กลุ่มชาโลอะซิโตรีโนไตร์ (Haloacetonitriles, HANs) เป็นต้น (มัลลิกา, 2548)

สารตกค้างกลุ่มนี้น่าสนใจและมีความสำคัญคือสารตกค้างประเภท Halogenated organic by-products เนื่องจากสารตกค้างกลุ่มนี้มีศักยภาพในการก่อมะเร็งดังตารางที่ 1 และ WHO (2000) รายงานว่าสาร THMs เป็นสารตกค้างกลุ่มที่มีความเป็นพิษสูงสุดและสามารถก่อให้เกิดมะเร็งในมนุษย์ได้ นอกจากนี้แล้ว US-EPA (1999) รายงานว่าสาร THMs มีศักยภาพในการก่อให้เกิดมะเร็งที่ระดับต่าง ๆ กัน

ตารางที่ 1 ศักยภาพของการก่อมะเร็งของสารตوكิ่งจากการฆ่าเชื้อ โรคบางชนิด

สารตوكิ่ง	ศักยภาพของการก่อมะเร็ง
Chloroform	B
Bromodichloromethane	B
Dibromochloromethane	C
Bromoform	B
Monochloroacetic acid	-
Dichloroacetic acid	B
Trichloroacetic acid	C
Dibromoacetonitrile	C
Trichloroacetonitrile	-
2- Chlorophenol	D
2,4- Dichlorophenol	D
2,4,6- Trichlorophenol	B
Chlorate	-
Chlorite	D
Bromate	B
Chlorine Dioxide	D
Hypochlorous Acid	-
Hopochlorite Ion	-
Monochloramine	-
Ammonia	D
Formaldehyde	B

ที่มา: US-EPA (1999)

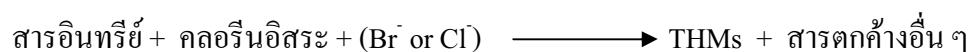
หมายเหตุ : ศักยภาพของการก่อมะเร็งมีดังนี้

- ระดับ A หมายถึง เป็นสารก่อมะเร็งในมนุษย์
- ระดับ B หมายถึง สามารถก่อมะเร็งในมนุษย์ได้
- ระดับ C หมายถึง อาจจะก่อมะเร็งในมนุษย์ได้
- ระดับ D หมายถึง ไม่มีหลักฐานเพียงพอที่จะระบุว่าเป็นสารก่อมะเร็ง

3 สารไตรฮาโลมีเทน (Trihalomethanes, THMs)

3.1 การเกิดสาร THMs

การเกิดสารไตรฮาโลมีเทนในน้ำเกิดจากการทำปฏิกิริยาทางเคมีระหว่างคลอรินอิสระกับสารอินทรีย์ธรรมชาติในน้ำ เกิดเป็นสารประกอบฮาโลเจนที่มีคาร์บอน 1 ตัวเป็นองค์ประกอบสูตรทั่วไป คือ CHX_3 ตำแหน่งของ X อาจมีการแทนที่ด้วยฟลูออเรน (F) ไอโอดีน (I) คลอริน (Cl) ไบรมีน (Br) หรือชาตุเหล่านี้ทุกชนิดรวมกัน สมการการเกิดปฏิกิริยาคือ



สารกลุ่มนี้พบมากสุดในน้ำคือสาร THMs ประกอบด้วยสาร 4 ชนิด ได้แก่ คลอโรฟอร์ม (Chloroform, CHCl_3) ไบโรมีดีคลอโรเมทาน (Bromodichloromethane, CHCl_2Br) ไบโรมอนคลอโรเมทาน (Dibromochloromethane, CHClBr_2) และ ไบโรมฟอร์ม (Bromoform, CHBr_3) โครงสร้างทางเคมีของสารทั้ง 4 ชนิดแสดงดังตารางที่ 2

ตารางที่ 2 โครงสร้างทางเคมีของสารกลุ่ม THMs

ชื่อสาร	สูตรทางเคมี	โครงสร้างทางเคมี
Chloroform	CHCl_3	$ \begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{Cl} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{Cl} \end{array} $
Bromodichloromethane	CHCl_2Br	$ \begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{Br} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{Cl} \end{array} $
Dibromochloromethane	CHClBr_2	$ \begin{array}{c} \text{Br} \\ \\ \text{Cl} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{Br} \end{array} $
Bromoform	CHBr_3	$ \begin{array}{c} \text{Br} \\ \\ \text{Br} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{Br} \end{array} $

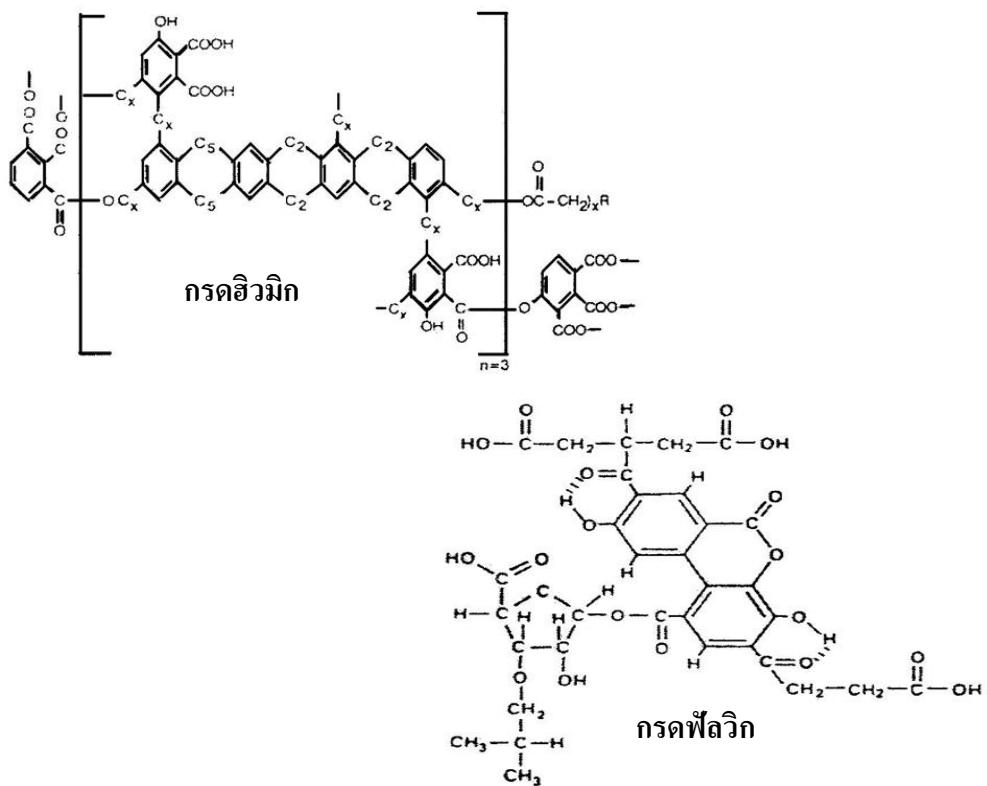
ที่มา: วสีรี (2546)

3.2 ปัจจัยที่มีผลในการเกิดสาร THMs

สาร THMs ที่เกิดขึ้นจากการทำปฏิกิริยากันระหว่างสารอินทรีย์ธรรมชาติกับคลอรีน ขึ้นอยู่กับปัจจัยต่างๆ ได้แก่ สารอินทรีย์ธรรมชาติในน้ำดิบ ไบร์ไมค์อ่อน พีอีช และอุณหภูมิ ของน้ำ ปริมาณคลอรีนที่เติม ในที่นี้จะกล่าวถึงปัจจัยที่สำคัญดังนี้

3.2.1 สารอินทรีย์ธรรมชาติในน้ำดิบ (Natural organic matter, NOM)

สารอินทรีย์ธรรมชาติเป็นปัจจัยหลักที่มีผลต่อการเกิดสารตกค้างจากการฆ่าเชื้อ โรคด้วยคลอรีน โดยสารอินทรีย์ธรรมชาติในน้ำเป็นของผสมระหว่างสารประกอบชีวมิค (Humic substances) โดยกรดชีวมิคจะเป็นส่วนที่พบได้มากสุดของสารอินทรีย์ในธรรมชาติ และเป็นสาเหตุทำให้น้ำในธรรมชาติเป็นสีเหลืองหรือสีชา Stevenson (1994) อ้างโดยอนรมจม (2546) ได้ทำการศึกษาพบว่าโครงสร้างของกรดชีวมิค มีโครงสร้างที่เป็นวงแหวนอะโรมาติกมากและมีหมู่ฟังชันนักต่างๆ ได้แก่ หมู่คาร์บอ กซิล หมู่ไฮดรอกซิล หมู่เอ ไมค์ และฟีโนอลลิก ที่ยื่นออกมาจากโครงสร้างซึ่งเป็นส่วนที่คลอรีนสามารถเข้ามาทำปฏิกิริยาจนเกิดเป็นสาร THMs ได้ ตัวอย่างโครงสร้างกรดชีวมิคและกรดฟลวิก แสดงดังภาพที่ 3



ภาพที่ 3 ตัวอย่างโครงสร้างกรดชีวมิคและกรดฟลวิก

ที่มา : Stevenson (1994) อ้างโดยอนรมจม (2546)

3.2.2 ไบโรมีดอ่อน (Bromide Iron, Br⁻)

ไบโรมีดอ่อนในน้ำตามธรรมชาติสามารถทำปฏิกิริยากับสารอินทรีย์ ก่อให้เกิดสารตกค้างที่มีไบромีนเป็นองค์ประกอบอยู่ได้ เช่น ไบโรมอร์ม เป็นต้น เนื่องจากไบромีนสามารถเกิดปฏิกิริยาแทนที่ในโมเลกุลของสารอินทรีย์ได้ถ้าว่าสารนิคอิน เช่น สามารถเกิดปฏิกิริยาแทนที่ได้ถ้าว่าคลอรีนถึง 17 เท่า ดังนั้นมีปริมาณของไบโรมีดอ่อนกับปริมาณของคลอรีนที่เติมมีเพิ่มสูงขึ้น จะทำให้เกิดสารตกค้างที่มีองค์ประกอบของไบромีนอะตอนเพิ่มสูงขึ้นด้วย (Faust and Aly, 1997 และ US-EPA, 1999)

3.2.3 ปริมาณคลอรีนที่เติมและเวลาสัมผัส (Chlorine dosage and chlorine contact time)

ปริมาณคลอรีนที่เติมจะมีผลต่อชนิดและความเข้มข้นของสารตกค้าง โดยเมื่อเพิ่มความเข้มข้นคลอรีนที่เติมมีผลทำให้ความเข้มข้นของสารตกค้างเพิ่มสูงขึ้น รวมถึงระยะเวลาสัมผัสที่เพิ่มมากขึ้นก็จะส่งผลให้เกิดสาร THMs เพิ่มขึ้นด้วย โดยจากการศึกษาของ Faust and Aly (1997) พบว่าเมื่อมีการเติมคลอรีนเพื่อฆ่าเชื้อโรคในน้ำแล้ว ส่งผลทำให้เกิดสาร THMs อย่างรวดเร็วใน 4 ชั่วโมงแรก และปฏิกิริยาจะเกิดได้อย่างสมบูรณ์เมื่อเวลาผ่านไป 20 ชั่วโมง

3.2.4 พีเอชของน้ำ

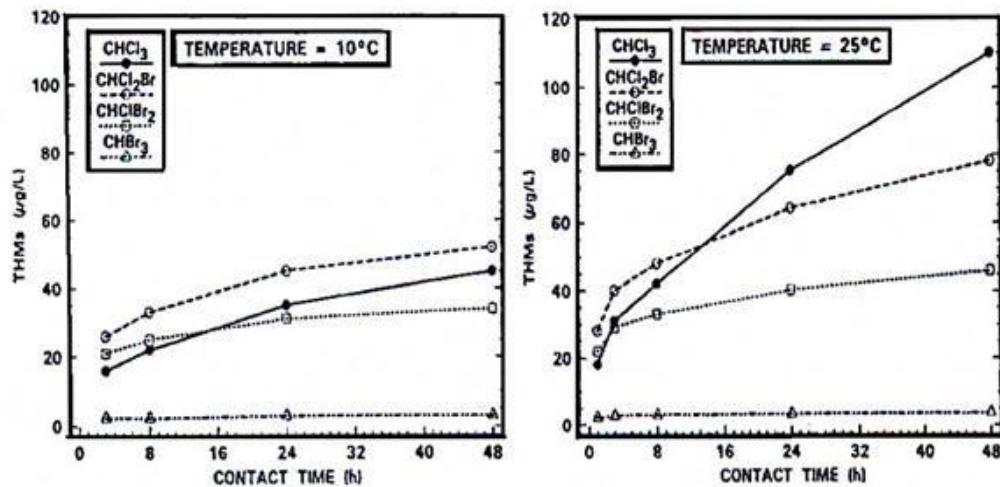
จากการศึกษาของ Faust and Aly (1997) พบว่าเมื่อพีเอชของน้ำเพิ่มขึ้นจะทำให้เกิดสาร ไตรอะโลมีเทนมากขึ้น

3.2.5 อุณหภูมิและระยะเวลาสัมผัสของน้ำ

อุณหภูมิและระยะเวลาสัมผัสของน้ำจะส่งผลต่ออัตราการเกิดปฏิกิริยา โดยอุณหภูมิที่เพิ่มขึ้นจะเป็นตัวเร่งให้เกิดปฏิกิริยาระหว่างคลอรีนกับสารอินทรีย์เร็วขึ้น ดังนั้นจึงส่งผลให้เกิดสาร THMs เพิ่มขึ้นด้วย ดังแสดงในภาพที่ 4

Abdullah (2003) ได้ทำการเก็บตัวอย่างน้ำประปาที่มีการฆ่าเชื้อโรคด้วยคลอรีน จากเมือง Tampin และ Sabak Bernam ประเทศมาเลเซีย พบว่าปริมาณสารอินทรีย์คาร์บอนทั้งหมด Total organic carbon, TOC) และพีเอช มีผลต่อการเกิดสาร THMs สำหรับความชุ่น อุณหภูมิ และปริมาณคลอรีนตกค้างไม่มีผลต่อการเกิดสาร THMs

ผลการวิจัยของ Rodriguez et al. (2004) ทำการเก็บตัวอย่างน้ำประปาจากประเทศแคนาดา พบร่วมกับอุณหภูมิและความเข้มข้นของสารอินทรีย์ในน้ำมีผลต่อความเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นสาร THMs



ภาพที่ 4 อุณหภูมิและระยะเวลาสัมผัสที่ส่งผลต่อการเกิดสาร THMs

ที่มา: Krasner et al. (1996)

3.3 ความเป็นอันตรายของสาร THMs ที่ก่อให้เกิดมะเร็ง

ความเป็นอันตรายที่ก่อให้เกิดมะเร็งของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิดมีความเป็นอันตรายจาก การได้รับสารตามแต่ละเส้นทางต่าง ๆ กันดังนี้

3.3.1 คลอโรฟอร์ม

3.3.1.1 การได้รับผ่านทางเดินอาหาร

คลอโรฟอร์มเป็นสารก่อมะเร็งที่พบมากที่สุด มนุษย์สามารถรับสารนี้โดย ผ่านทางเดินอาหารซึ่งเป็นบริเวณที่สามารถดูดซึมสารได้ดี มีผลทำให้เป็นพิษต่อตับ ไต ซึ่ง สามารถก่อให้เกิดมะเร็งได้ นอกจากนี้คลอโรฟอร์มยังละลายได้ดีในไขมัน ทำให้สามารถแพร่ผ่านรกรเข้าสู่ตัวอ่อน ได้จึงเป็นอันตรายต่อทารกที่อยู่ในครรภ์มาตรา

จากการศึกษาของกรมอนามัยของแคลิฟอร์เนีย พบร่วมกับอุณหภูมิในช่วง 3 เดือนแรกที่คุ้มน้ำประปาที่มีสาร THMs 75 ไมโครกรัมต่อลิตร โดยคุ้มประมาณ 5 แก้วต่อวันขึ้นไป มีโอกาสเสี่ยงต่อการแท้งลูกมากกว่าหนึ่งตั้งครรภ์ที่ได้รับสาร THMs น้อยกว่า 75 ไมโครกรัมต่อลิตร (The Associated Press, 1998)

อุต (2541) โดยทดลองให้หนูกินน้ำประปาที่มีคลอโรฟอร์ม พบร่วมหาในน้ำดื่มที่มีสารคลอโรฟอร์มในปริมาณมากสามารถก่อให้เกิดมะเร็งที่ตับและไกได้ ซึ่งตรงกับการศึกษาด้านระบบวิทยา พบร่วมกันหลักของการเกิดมะเร็งในหนูทดลองจากการได้รับคลอโรฟอร์มในปริมาณที่มาก ทั้งนี้เกิดจากรูปแบบของเมตาโบลิซึมในหนูทดลองมีลักษณะคล้ายกับในมนุษย์ ดังนั้นทำให้สามารถคาดเดาได้ว่าหากมนุษย์ได้รับน้ำดื่มที่มีสารคลอโรฟอร์ม จะสามารถก่อให้เกิดมะเร็งในมนุษย์ได้เช่นเดียวกัน

Nieuwenhuijsen (2002) พบร่วมกับตั้งครรภ์หากได้รับสาร THMs อาจทำให้เกิดการแท้งครรภ์หรือลูกที่ออกมามีลักษณะพิการได้ สำหรับเด็กหากได้รับไอระเหยของสารนี้ทางการสูดดมจะมีอาการหอบหืด นอกจากนี้ยังพบว่าในสารที่มีความเข้มข้นของสาร THMs มากกว่าในน้ำประปา ซึ่งหากลงว่ายน้ำในสระมากกว่าหนึ่งชั่วโมงจะได้รับสาร THMs ในปริมาณที่มากถึง 141 เท่าเมื่อเทียบกับการอาบน้ำประปาด้วยฝักบัวเพียง 10 นาที เช่นเดียวกับการศึกษาหนึ่งในอังกฤษที่ Capece (1998) พบร่วมกับการอาบน้ำจากฝักบัวนาน 10 นาที สามารถรับเอาสาร THMs ได้มากเท่ากับการดื่มน้ำที่มีสาร THMs เข้าไป 5 แก้ว

Brodtmann et al. (1979) ถ่ายถึงรายงานการวิจัยของสถาบันมะเร็งแห่งชาติประเทศสหรัฐอเมริกา พบร่วมกับตั้งครรภ์ที่มีลักษณะพิการได้รับคลอโรฟอร์มเข้าไป 90 และ 180 มิลลิกรัมต่อคิโลกรัมต่อน้ำหนักตัวของหนูเป็นเวลา 78 สัปดาห์ และในหนูเพศเมีย 125 และ 250 มิลลิกรัมต่อคิโลกรัมต่อน้ำหนักตัวของหนูเป็นเวลา 22 สัปดาห์แรก จากนั้นจึงให้เท่ากับหนูเพศผู้จนครบ 111 สัปดาห์ จากการทดลองพบว่าคลอโรฟอร์มเป็นสาเหตุทำให้หนูเกิดเนื้องอกที่ตับนอกจากนี้แล้วสารประกอบบอร์โรมไฮdrocarbon (Bromo Hydrocarbon) เป็นตัวหนึ่งที่ทำให้เกิดเนื้องอกที่ตับและกระเพาะอาหารของหนูทดลองด้วย

3.3.1.2 การได้รับผ่านทางเดินหายใจ

ความเป็นพิษที่ก่อให้เกิดมะเร็งของบอร์โรมฟอร์มไม่มีค่าที่รายงานไว้ (RAIS, 2009)

3.3.1.3 การได้รับผ่านเส้นทางอื่น ๆ

จากรายงานของ US-EPA ในปี 1992 ที่ตรวจวินิจฉัยหนู 2 สายพันธุ์ พบร่วมคลอโรฟอร์มทำให้เกิดมะเร็งในปอด (RAIS, 2009)

3.3.2 โนรโอมีడคลอโรมีเทน

ในการศึกษาความเป็นพิษของโนรโอมีಡคลอโรมีเทนพบว่าการเกิดมะเร็งในมนุษย์แต่ยังมีข้อมูลที่จำกัดในการแสดงอาการของโรค และไม่สามารถจำแนกอาการของโรคได้อย่างชัดเจน สำหรับการศึกษาการเกิดพิษในสัตว์พบว่าโนรโอมีಡคลอโรมีเทนเป็นสาเหตุการเกิดเนื้องอกเพิ่มขึ้นในไตของหนูตัวผู้ การเกิดเนื้องอกเพิ่มขึ้นในตับของหนูตัวเมีย และการเกิดเนื้องอกที่ไตและลำไส้ใหญ่ทั้งในหนูตัวผู้และตัวเมีย (US-EPA, 2009)

นอกจากนี้แล้วผลของโนรโอมีಡคลอโรมีเทนยังพบว่าได้รับเข้าไปในร่างกายเท่าไร ผลกระทบหลักในสัตว์ทดลองคือการได้รับสารโดยการกินอาหารหรือดื่มที่มีปริมาณของโนรโอมีଡคลอโรมีเทนในปริมาณมากทำให้เกิดความเสียหายต่อตับและไต ผลอันนี้สามารถเกิดขึ้นได้ในช่วงระยะเวลาอันสั้นหลังจากได้รับการสัมผัส ระดับความเข้มข้นที่สูงสามารถเกิดผลกระทบต่อสมอง เช่น กัน มีบางหลักฐานที่ชี้ว่าโนรโอมีಡคลอโรมีเทนมีความเป็นพิษต่อพัฒนาการของตัวอ่อนในครรภ์ แต่ยังไม่ได้มีการศึกษา รวมทั้งการศึกษาในสัตว์ทดลองพบว่าการได้รับโนรโอมีಡคลอโรมีเทนเป็นระยะเวลานานหลายปีจากในอาหารหรือน้ำ เป็นตัวชักนำให้เกิดมะเร็งในตับ ไต และลำไส้ ถึงแม้ว่าผลของโนรโอมีଡคลอโรมีเทนจะไม่มีรายงานในมนุษย์ แต่ผลกระทบก็อาจจะเกิดขึ้นได้ถ้าได้รับโนรโอมีଡคลอโรมีเทนเข้าสู่ร่างกายในปริมาณที่มากพอ (ATSDR, 1989)

3.3.3 ไดโนรโอมีಡคลอโรมีเทน

ในการศึกษาความเป็นพิษของไดโนรโอมีಡคลอโรมีเทนในมนุษย์เป็นเช่นเดียวกับการศึกษาในโนรโอมีಡคลอโรมีเทน สำหรับการศึกษาการเกิดพิษของไดโนรโอมีಡคลอโรมีเทนในสัตว์ เมื่อให้หนูทดลอง 2 กลุ่ม คือ กลุ่ม F344/N และกลุ่ม B6C3F1 ได้รับสารผ่านทางหลอดอาหาร ในน้ำมันข้าวโพด โดยในหนูกลุ่มแรกให้ได้รับสารในปริมาณ 0 40 และ 80 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม 5 วันต่อสัปดาห์ เป็นระยะเวลา 104 สัปดาห์ หนูกลุ่มที่ 2 ได้รับในปริมาณ 0 50 และ 100 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม 5 วันต่อสัปดาห์ เป็นเวลา 105 สัปดาห์ พบว่าอัตราการลดชีวิตของทุกกลุ่มสามารถเบรียบเทียบได้จากค่าเฉลี่ยของน้ำหนักตัว และปริมาณที่ได้รับในแต่ละเพศ นอกจากนี้แล้วจากการศึกษาในหนูเพศเมีย พบรการเกิดเนื้องอกที่ตับและมะเร็งเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญในกลุ่ม high – dose และภายใต้สภาวะนี้พบว่ามีหลักฐานที่ยังคลุมเครือในเรื่องของการเกิดมะเร็งของไดโนรโอมีಡคลอโรมีเทนทั้งในหนูเพศผู้และหนูเพศเมีย (US-EPA, 2009)

3.3.4 ไบโรมฟอร์ม

3.3.4.1 การได้รับผ่านทางเดินอาหาร

ไบโรมฟอร์มเป็นสารที่สามารถดูดซับได้อย่างรวดเร็วโดยเฉพาะบริเวณกระเพาะอาหารและลำไส้ ความเป็นพิษของไบโรมฟอร์มในสัตว์ พนว่าตัน ໄຕ และระบบประสาทส่วนกลางเป็นอย่างส่วนแรก ๆ ที่ได้รับพิษจากไบโรมฟอร์ม สาเหตุของการตายที่เกิดจากการได้รับโดยตรงทางเดินอาหารคือการทำงานของระบบประสาทส่วนกลางลดลง เพราะการทดลองในหนูพบว่าหากได้รับไบโรมฟอร์มผ่านทางเดินอาหารเพียง 1 กรัมต่อกิโลกรัมน้ำหนักตัวทำให้ภาระการทำงานของกล้ามเนื้อลดลงและมีอาการชาภายใน 30 นาที และหากได้รับสาร 100 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมน้ำหนักตัวโดยการให้สารทางหลอดอาหารใน 13 สัปดาห์หรือ 2 ปี จะเป็นสาเหตุทำให้หนูทดลองเกิดอาการเฉื่อยชา

การได้รับไบโรมฟอร์ม 100 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมน้ำหนักตัวโดยการให้สารทางสายยางใน 13 สัปดาห์หรือ 2 ปี เป็นสาเหตุทำให้หนูทดลองเกิดอาการเฉื่อยชา และหากได้รับไบโรมฟอร์มทางเดินอาหาร 50-200 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมต่อวัน โดยก่อให้เกิดพิษแบบเรื้อรังเมื่อได้รับสาร 14-90 วัน และเกิดพิษแบบเรื้อรังหากได้รับเป็นเวลา 2 ปี ซึ่งทำให้เกิดการสะสมในไขมัน การเปลี่ยนแปลงไขมันในตับ และน้ำหนักของตับที่เพิ่มมากขึ้น นอกจากนี้แล้วหนูที่ได้รับไบโรมฟอร์มโดยให้อาหารทางหลอดอาหารในปริมาณที่มากกว่า 145 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมต่อวันเป็นเวลา 14 วัน พนว่าจะมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของเยื่อบุผิวและเส้นเลือดฟอย รวมถึงการเปลี่ยนแปลงระดับเอนไซม์ นอกจากนี้แล้วผลกระทบที่เกิดจากไบโรมฟอร์มรวมถึงการลดลงของภูมิคุ้มกันในหนูที่ได้รับไบโรมฟอร์ม 250 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมต่อวันเป็นเวลา 14 วันและผลกระทบต่อตัวอ่อนในหนูที่ให้สาร 100 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมต่อวันในระหว่างการตั้งครรภ์

ในช่วงต้นศตวรรษ 1900 ไบโรมฟอร์มถูกควบคุมการนำมาใช้เป็นยาเร่งด่วนกระวนกระวายของเด็กที่ได้รับความทรมานจากไอกรน และการตายต่าง ๆ เป็นผลมาจากการได้รับสารในปริมาณที่มากเกินกว่าที่คิดไว้ โดยสาเหตุสำคัญในการแพทช์สิ่งสาเหตุการตายคือระบบประสาทส่วนกลางทำหน้าที่ลดลง เพราะไม่รู้สึกตัวและสูญเสียการตอบสนอง โดยทั่วไปการเสียชีวิตเนื่องมาจากการหายใจล้มเหลว แม้ว่าจะไม่แสดงปริมาณ แต่มันก็จะมีปริมาณ 250-500 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ที่มีผลต่อเด็กที่มีน้ำหนัก 10-20 กิโลกรัมที่ทำให้เสียชีวิตได้ (RAIS, 2005)

3.3.4.2 การได้รับผ่านทางเดินหายใจ

การเกิดอาการเรื้อรังจากการได้รับสารผ่านทางเดินหายใจมีผลต่อการทำงานของระบบประสาทส่วนกลางลดลง โดยการได้รับบอร์โนฟอร์มมากกว่า 7000 พีพีเอ็ม เป็นสาเหตุทำให้สูนัขไว้ความรู้สึกต่อการเจ็บปวดหลังจาก 8 นาที และตายในที่สุดหลังจากนั้น 1 ชั่วโมง นอกจากนี้แล้วหลักฐานทางระบบทิ�าพบว่าหนูเพศเมียเมื่อได้รับบอร์โนฟอร์มในปริมาณ 200 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัมต่อวัน เป็นระยะเวลา 2 ปี พบร่วมกับการเพิ่มขึ้นของเนื้องอกในลำไส้เล็ก (RAIS, 2005)

3.3.4.3 การได้รับผ่านเส้นทางอื่น ๆ

ความเป็นพิษที่ก่อให้เกิดมะเร็งของบอร์โนฟอร์มไม่มีค่าที่รายงานไว้ (RAIS, 2009)

3.4 ความเป็นอันตรายของสาร THMs ที่ก่อให้เกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง

ความเป็นอันตรายที่ก่อให้เกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิดมีความเป็นอันตรายจากการได้รับสารตามแต่ละเส้นทางต่าง ๆ ดังนี้

3.4.1 คลอโรฟอร์ม

3.4.1.1 การได้รับผ่านทางเดินอาหาร

คลอโรฟอร์มน้ำมีความเป็นพิษเฉียบพลันต่อตับ โดยจะแสดงอาการออกมานมีอีกดีรับไปแล้ว 12-48 ชั่วโมง (ATSDR, 1989) จากการศึกษาของ Schroeder (1965) ห้องโดย RAIS (2009) พบร่วมกับการเสียชีวิตเนื่องจากกล้ามเนื้อหัวใจและระบบหายใจล้มเหลว ซึ่งต่างจาก การศึกษาของ Gosselin et al. (1984) ที่ได้ประมาณว่าเมื่อได้รับคลอโรฟอร์มประมาณ 44 กรัม สามารถทำให้มนุษย์เสียชีวิตได้

ความเป็นพิษแบบเรื้อรังของคลอโรฟอร์มน้ำรายงานไว้ว่าผู้ป่วยที่ได้รับยาแก้ไอที่มีส่วนผสมของคลอโรฟอร์มในปริมาณ 1.6-2.6 กรัมต่อวัน เป็นระยะเวลานานมากกว่า 10 ปี จะทำให้ตับอักเสบและเป็นโรคไตวาย ถึงแม้ว่าอาการจากการได้รับคลอโรฟอร์มจะบรรเทาลง เมื่อได้รับแอลกอฮอล์ทุกวันในปริมาณไม่มาก โดยดูจากความเป็นพิษต่อตับจนกระทั่งเวลาไป 1 ปี

3.4.1.2 การได้รับผ่านทางเดินหายใจ

คลอโรฟอร์มเป็นสารระจับประสานส่วนกลาง ที่ความเข้มข้น 20,000-40,000 พีพีเอ็ม ถูกใช้ทั่วไปในการรักษาอาการชาให้ยังคงอยู่ ซึ่งผลที่สังเกตได้หลังจากใช้ยาชา คือ การร่วงแรงหัวนอน กระสับกระส่าย อาเจียน เป็นไข้ อัตราการเต้นของชีพจรสูงขึ้น ทำให้เป็นโรคดีซ่าน ตับขยายขนาดขึ้น ตับและไตทำงานที่ผิดปกติ มีอาการแพ้อคลั่งและโอม่าในที่สุด โดยคลอโรฟอร์มอาจจะໄວต่อการเพิ่มอัตราการเต้นของหัวใจซึ่งทำให้หัวใจเต้นผิดปกติ

การทดลองการสัมผัสไหร่เหยื่องคลอโรฟอร์มในมนุษย์ พบว่าความเข้มข้นที่ประมาณ 14,000-16,000 ทำให้เกิดอาการมึนเมา และหากได้รับสารในปริมาณ 1,000 พีพีเอ็ม เป็นเวลา 7 นาที จะทำให้เกิดอาการวิงเวียนศีรษะ เกิดความดันภายในกระเพาะศีรษะ และคลื่นไส้

3.4.1.3 การได้รับผ่านเส้นทางอื่น ๆ

คลอโรฟอร์มเมื่อเข้าตาทำให้เกิดเยื่อบุตาอืบอเป็นสีเหลืองและเกิดอาการรุนแรงได้ (RAIS, 2009)

3.4.2 โนรโอมไดคลอโรเมเทน

โนรโอมไดคลอโรเมเทนสามารถถูกทำให้เกิดผลกระทบต่อร่างกายได้โดยขึ้นอยู่กับว่าได้รับสารนั้นเข้าไปมากน้อยเพียงใด ในสัตว์สามารถรับเข้าสู่ร่างกายโดยการกินหรือการดื่มน้ำเข้าไปในปริมาณมาก ๆ จนทำให้เป็นอันตรายต่อตับและไต อาการจะแสดงให้เห็นเมื่อได้รับเข้าไปภายในระยะเวลาไม่นาน หากได้รับไปในปริมาณมากๆสามารถส่งผลกระทบไปถึงสมอง โดยทำให้ส่วนสำคัญในสมองทำงานไม่ประสานกันและทำให้มีปัญหาในการหลับ ในบางกรณีสารโนรโอมไดคลอโรเมเทนสามารถเป็นอันตรายต่อตัวอ่อนที่กำลังเจริญเติบโต แต่ในการทำการศึกษาข้างไม่ปรากฏผลที่แน่นชัด และแม้ว่าจะยังไม่มีรายงานเกี่ยวกับผลกระทบที่เกิดกับมนุษย์ แต่ผลกระทบนั้นสามารถเกิดขึ้นได้หากรับสาร โนรโอมไดคลอโรเมเทนเข้าสู่ร่างกายในปริมาณที่มากพอ แต่ผลที่เกิดในสัตว์คือตับและไตจะถูกทำลายเมื่อได้รับสารเข้าไปในปริมาณ 190 พีพีเอ็ม ผ่านทางเดินอาหารและได้รับเป็นระยะเวลานาน สำหรับในหนูนั้นเมื่อได้รับเข้าไปในปริมาณ 1,000 พีพีเอ็ม จะส่งผลต่อการเจริญเติบโตของตัวอ่อน (ATSDR, 1989)

3.4.3 ไดโนร์โมคลอโรเมเทน

ผลของไดโนร์โมคลอโรเมเทนที่มีต่อสุขภาพจะขึ้นกับปริมาณที่รับเข้าไปในร่างกายและระยะเวลาในการสัมผัส โดยทั่วไปแล้วเมื่อได้รับเข้าไปผลกระทบหลัก ๆ ของการกลืนน้ำลายหรือการหายใจ เมื่อได้รับสารนี้เข้าไปมาก ๆ จะทำให้การทำงานของสมองช้าลงซึ่งทำให้เกิดอาการง่วงนอนได้ (ATSDR, 2005)

3.4.4 บอร์โนฟอร์ม

3.4.4.1 การได้รับผ่านทางเดินอาหาร

Von Oettingen (1955) อ้างโดย IRIS (2009) รายงานว่าในช่วงต้นปี ค.ศ. 1900 บอร์โนฟอร์มถูกนำมาใช้ในการรักษาอาการไอกรนในเด็ก และทำให้เด็กเสียชีวิตเนื่องจากการใช้ในปริมาณที่มากเกินไป โดยลักษณะอาการที่บ่งบอกถึงอันตรายเนื่องจากจะไปกดระบบประสาทส่วนกลางซึ่งจะทำให้เกิดอาการโคม่าและสูญเสียการตอบสนอง ส่วนสาเหตุที่ทำให้เกิดการตายเนื่องมาจากระบบทางเดินหายใจผิดปกติ แต่ทั้งนี้ปริมาณในการที่จะทำให้เกิดอันตรายไม่ได้ระบุไว้อย่างชัดเจน แต่มีการประมาณว่า 250-500 มิลลิกรัมต่อ กิโลกรัม จะทำให้เกิดอันตรายต่อเด็กที่หนัก 10-20 กิโลกรัม และหากได้รับในปริมาณน้อย ๆ จะทำให้เกิดอาการ เช่น ปวดหัว และหน้ามืดวิงเวียนศีรษะ

3.4.4.2 การได้รับผ่านทางเดินหายใจ

บอร์โนฟอร์มสามารถกระจายตัวไปตามเนื้อเยื่อต่าง ๆ ได้ ทั้งนี้ความเป็นพิษของบอร์โนฟอร์มทำให้มนุษย์เกิดอาการปวดศีรษะ วิงเวียนศีรษะ และหากได้รับในปริมาณสูงจะทำให้มีผลต่อการทำงานของระบบประสาทส่วนกลางลดลง เกิดอาการโคม่าและเสียชีวิตในที่สุด การได้รับไอระเหยของบอร์โนฟอร์มเป็นสาเหตุที่ทำให้เกิดอาการระคายเคืองบริเวณทางเดินหายใจ คอหอย และกล่องเสียง

3.4.4.3 การได้รับผ่านเส้นทางอื่น ๆ

ความเป็นพิษที่ก่อให้เกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นนอกจາกมะเร็งไม่ค่าที่รายงานไว้ (RAIS, 2009)

3.5 มาตรฐานคุณภาพน้ำที่เกี่ยวข้องกับสาร THMs

จากความเป็นอันตรายดังที่ได้กล่าวมาแล้ว หน่วยงานและประเทศต่าง ๆ จึงกำหนดความเข้มข้นสูงสุด (maximum contaminant levels, MCLs) ของสารประกอบ chlorine by-products ในน้ำประปาดังตารางที่ 3 ด้วยย่างเช่น WHO และ US-EPA กำหนดให้มีความเข้มข้นของสาร THMs ทั้งหมด ไม่เกิน 100 และ 80 µg/L ตามลำดับ สำหรับในบางประเทศ ยกตัวอย่าง เช่น ประเทศ Italy ประเทศ Germany และประเทศ Switzerland กำหนดให้มีความเข้มข้นของสาร THMs ไม่เกิน 30 50 และ 25 µg/L ตามลำดับ

ตารางที่ 3 ความเข้มข้นสูงสุดของสารประกอบ chlorine by-products ในน้ำประปาซึ่งกำหนดใน มาตรฐานของหน่วยงานต่าง ๆ

หน่วยงาน/ประเทศ	กลุ่มสาร	maximum contaminant levels, MCLs ($\mu\text{g}/\text{L}$)	ที่มา
WHO *	Total THMs	100	มัลลิกา และผ่องศรี (2550)
US-EPA**	Total THMs	80	
	HAAs	60	
European Union (EU)	Total THMs	10	
Thailand ***	CHCl_3	200	การประเมิน หลวง (2548)
	CHCl_2Br	60	
	CHClBr_2	100	
	CHBr_3	100	
Japan	CHCl_3	60	Wang et al. (2007)
	CHCl_2Br	30	
	CHClBr_2	10	
	CHBr_3	90	
Italy	THMs	30	Roccaro et al (2005)
Germany	THMs	50	
Spain	THMs	100	
Austria	THMs	30	
Belgium	THMs	30	

ตารางที่ 3 (ต่อ)

หน่วยงาน/ประเทศ	กลุ่มสาร	maximum contaminant levels, MCLs ($\mu\text{g}/\text{L}$)	ที่มา
Sweden	THMs	50	Roccaro et al (2005)
Switzerland	THMs	25	
England	THMs	100	
Scotland	THMs	100	
Czech Republic	THMs	100	

หมายเหตุ: * อยู่ในระหว่างการกำหนดมาตรฐานสำหรับ THMs แต่ละชนิด

** ค่าเฉลี่ยตลอดทั้งปี

*** กำหนดค่ามาตรฐานตามคำแนะนำขององค์กรอนามัยโลก (WHO) ปี 2536

3.6 สาร THMs จากการฆ่าเชื้อโรคด้วยคลอริน

3.6.1 สาร THMs ในน้ำประปา

ในประเทศไทย เช่น ตุรกี เวียดนาม และมาเลเซีย เป็นต้น ได้มีการศึกษาถึงปริมาณความเข้มข้นสาร ไตรฮาโลเมเทนทั้งหมด (Total Trihalomethanes, TTHM) ในน้ำประปา ดังแสดงในตารางที่ 4

ตารางที่ 4 ความเข้มข้นของสารประกอบ Chlorine by - products ในน้ำประปา

จุดเก็บตัวอย่าง	ชนิดของ THMs	ความเข้มข้น ($\mu\text{g/L}$)	ที่มา
Ankara , ตุรกี			
- Summer	Total THMs	25-110	Tokmak et al.
- Spring		28-73	(2004)
- Winter		25-74	
Hanoi , เวียดนาม	CHCl_3	< 0.3-11	Duong et al.
	CHCl_2Br	0.5-7.3	(2003)
	CHClBr_2	0.3-22.3	
	CHBr_3	1.2-18.5	
มาเลเซีย			
- Tampin district	CHCl_3	14.84-55.62	Abdullah et al.
	Total THMs	18.59-68.82	(2003)
- Sabak Bernam district	CHCl_3	42.92-81.00	
	Total THMs	54.64-89.83	

3.6.2 สาร THMs ในสระว่ายน้ำ

สาร THMs ที่เกิดจากการฆ่าเชื้อโดยคลอรีนนอกจากจะก่อให้เกิดสารตกค้างในน้ำสระว่ายน้ำแล้ว ไօะเหยของสารไตรฮาโลมีเทนยังสามารถแพร่กระจายไปในอากาศบริเวณสระว่ายน้ำได้อีกทางหนึ่งด้วย ดังนั้นในหลายประเทศ เช่น โปรแลนด์ สหรัฐอเมริกา เยอรมนี เป็นต้น มีการศึกษาถึงความเข้มข้นของสาร THMs ในสระว่ายน้ำลักษณะต่าง ๆ กัน แสดงดังตารางที่ 5 และสำหรับบางประเทศ เช่น อิตาลี แคนาดา เยอรมนี และสหรัฐอเมริกา ได้มีการศึกษาความเข้มข้นของสาร THMs ที่แพร่กระจายไปในอากาศของสระว่ายน้ำที่มีลักษณะต่าง ๆ กัน ดังแสดงในตารางที่ 6

ตารางที่ 5 ความตื้นชั้นของสารตัดค่าทางการคุ้มครองโรคในน้ำ (µg/L)

ประทศ	ความตื้นชั้นของสารตัดค่าทางการคุ้มครองโรคในน้ำ (µg/L)							ต้นฉบับ ที่มา
	คลอรีฟอร์ม	ไนโตรไมด์คลอร์ไฮเดรต	ไนโตรฟิล์ฟอร์ม	ไนโตรฟิล์ฟอร์ม	ไนโตรฟิล์ฟอร์ม	ไนโตรฟิล์ฟอร์ม	ไนโตรฟิล์ฟอร์ม	
ช่วง	เฉลี่ย	ช่วง	เฉลี่ย	ช่วง	เฉลี่ย	ช่วง	เฉลี่ย	
อิตาลี	19.94	-	2.3-14.7	-	0.2-0.8	-	-	นรน Aggazzotti et al., 1993
	9-179	93.7	-	-	-	-	-	นรน Aggazzotti et al., 1995
	25-43	33.7	1.8-2.8	2.3	0.5-10	0.8	0.1	นรน Aggazzotti et al., 1998
สาธารณรัฐอิหร่าน	-	37.9	-	-	-	-	-	Copaken, 1990
	4-402	-	1-72	-	<0.1-8	-	<0.1-1	กลางแจ้ง Armstrong & Golden, 1986
	3-580	-	1-90	-	0.3-30	-	<0.1-60	นรน Armstrong & Golden, 1986
	<0.1-530	-	<0.1-105	-	<0.1-48	-	<0.1-183	สถาปน Armstrong & Golden, 1986
เยอรมนี	2.4-29.8	14.6	-	-	-	-	-	นรน Eichelsdörfer et al., 1981
	14.6-111	43	-	-	-	-	-	กลางแจ้ง Eichelsdörfer et al., 1981
	43-980	198	0.1-150	22.6	0.1-140	10.9	<0.1-88	1.8 นรน Lahl et al., 1981
	0.5-23.6	-	1.9-16.5	-	<1.9-16.5	-	<0.1-3.3	นรน Ewers et al., 1987
	3.6-82.1	-	1.6-17.3	-	<0.1-15.1	-	<0.1-4.0	กลางแจ้ง Ewers et al., 1987
	40.6-117.5	94.9	4.2-5.4	4.8	0.782.6	1.8	-	นรน Puchert et al., 1994

ที่มา : ข้อมูลในการตั้งโภด WHO (2000)

ตารางที่ 6 ความชื้นที่ของสารตัดทางจากกระบวนการเผือก (μg/m³)

ประเทศ	ความชื้นที่ของสารตัดทางจากกระบวนการเผือก (μg/m ³)						ที่มา			
	คลอโรฟอร์ม	ไบรอนไดคลอโรเมเทน	ไบโบรอนไดคลอโรเมเทน	ไบโบรอนฟอร์ม	ไบรอนฟอร์ม	ลักษณะสร้าง				
เฉลี่ย	ช่วง	เฉลี่ย	ช่วง	เฉลี่ย	ช่วง					
อิตาลี	214	66-650	19.5	5-100	6.6	0.1-14	0.2	-	ไนรัม*	Aggazzotti et al.,1995
	140	49-280	17.4	2-58	13.3	4-30	0.2	-	ไนรัม*	Aggazzotti et al.,1993
	169	35-195	20	16-24	11.4	9-14	0.2	-	ไนรัม*	Aggazzotti et al.,1998
เยอรมนี	-	597-1630	-	-	-	-	-	-	ไนรัม	Lévesque et al.,1994
เยอรมนี	65	-	9.2	-	3.8	-	-	-	ไนรัม*	Jovanovic et al.,1995
	36	-	5.6	-	1.2	-	-	-	ไนรัม**	
	5.6	-	0.21	-	-	-	-	-	คลาสิค*	
	2.3	-	-	-	-	-	-	-	คลาสิค**	
	3.3	0.33-9.7	0.4	0.08-2.0	0.1	0.02-0.5	<0.03	-	คลาสิค*	
	1.2	0.36-2.2	0.1	0.03-0.16	0.05	0.03-0.08	<0.03	-	คลาสิค**	
	39	5.6-206	4.9	0.85-16	0.9	0.05-3.2	0.1	<0.03-3.0	ไนรัม*	Stottmeister,1998,1999
	30	1.7-136	4.1	0.23-13	0.8	0.05-2.9	0.08	<0.03-0.7	ไนรัม**	

ตารางที่ 6 (ต่อ)

ความเข้มข้นของสารตัดทางจาก การเผาไหม้ก๊าซไฮโดรเจน ($\mu\text{g}/\text{m}^3$)						
ประเภท	คลอก๊อฟอร์ม	บาร์โรมิคอลโลริเมท	บาร์โรมิกอลโลริเมท	บาร์โรมิกอลโลริเมท	บาร์โรมิกอลโลริเมท	บาร์โรมิกอลโลริเมท
	เคลือบ	ชุวง	เคลือบ	ชุวง	เคลือบ	ชุวง
สหารัฐอเมริกา	- <0.1-1	- <0.1	- <0.1	- <0.1	- <0.1	- <0.1
	- <0.1-260	- <0.1-10	- <0.1-10	- <0.1-5	- <0.1-14	- <0.1-14
	- <0.1-47	- <0.1-10	- <0.1-10	- <0.1-5	- <0.1-14	- <0.1-14

หมายเหตุ * หมายถึง วัดทั้งตัวความสูงจากผิวน้ำ 20 ซม.

** หมายถึง วัดทั้งตัวความสูงจากผิวน้ำ 150 ซม.

*** หมายถึง วัดทั้งตัวความสูงจากผิวน้ำ 200 ซม.

ที่มา : ข้อมูลในตาราง上จงโดย WHO (2000)

4 สารว่ายน้ำ

4.1 รูปแบบของสารว่ายน้ำ

สารว่ายน้ำที่ใช้กันโดยทั่วไปมี 2 รูปแบบ ได้แก่ รูปแบบที่มีการไหลเวียนน้ำเป็นแบบระบบ Overflow และรูปแบบที่มีการไหลเวียนน้ำเป็นแบบระบบ Skimmer ทั้งสองระบบมีรายละเอียด ดังนี้

- ระบบ Overflow น้ำจะไหลจากในสระออกมานอกสระมาลงที่บริเวณร่าน้ำที่อยู่โดยรอบสระ จนน้ำจะไหลลงสู่บ่อพักน้ำผ่านเข้าลังกรอง แล้วจึงมีการไหลเวียนน้ำกลับเข้าสระอย่างเดิม โดยสารว่ายน้ำรูปแบบนี้จะมีความสวยงามมากกว่าระบบ Skimmer

- ระบบ Skimmer น้ำจะไหลจากในสระผ่านช่องสี่เหลี่ยมตรงผนังสระเข้ามาผ่านลังกรอง แล้วจึงมีการไหลเวียนน้ำกลับเข้าสระแบบเดิม ข้อดีของระบบนี้คือราคายังคงต่อเนื่องกับระบบ Overflow (บริษัทห้อป แอฟ พูล, 2551)

4.2 การบำรุงดูแลรักษาสารว่ายน้ำ

การบำรุงดูแลรักษาสารว่ายน้ำเป็นเรื่องที่มีความสำคัญมาก สารว่ายน้ำที่ดีจะต้องมีความสะอาดและปลอดภัย โดยสิ่งที่ต้องดูแลสารว่ายน้ำมี 2 ประการ ประการแรกคือการเติมสารเคมีโดยสารเคมีที่เติมลงในสระจะเป็นสารคลอริน (Trichloroisocyanulic acid) กับกรดเกลือ (Hydrochloric acid) หรือโซเดียมแอกไซด์ (Sodium carbonate) ก่อนเติมสารเคมีเหล่านี้ลงในสระต้องมีการตรวจเช็คคุณภาพน้ำก่อน โดยการตรวจเช็คปริมาณคลอรินคงเหลือ และค่า pH ด้วยชุดตรวจสอบคุณภาพน้ำ (Test Kit) โดยทั่วไปจะเติมประมาณ 3 ครั้งต่อสัปดาห์ (กรมวิทยาศาสตร์ทหารเรือ, 2548) ประการที่สองคือการทำความสะอาดสารว่ายน้ำและการล้างลังกรอง การทำความสะอาดสารว่ายน้ำโดยการขัดกระเบื้องจะทำประมาณสัปดาห์ละครั้ง สำหรับลังกรองจะล้างทำความสะอาดเดือนละครั้ง ส่วนการเปลี่ยนถ่ายน้ำภายในสารว่ายน้ำนั้นจะเปลี่ยนทุก ๆ 2-3 ปี

4.3 มาตรฐานคุณภาพน้ำสารว่ายน้ำ

สารว่ายน้ำแต่ละสระบ่มีความแตกต่างกัน ซึ่งสารว่ายน้ำแต่ละแหล่งจะกำหนดแนวทางที่เป็นมาตรฐานของแนวทางที่กำหนดเป็นมาตรฐานทางเคมีของสารว่ายน้ำแตกต่างกัน โดยทั้งนี้การกำหนดมาตรฐานจะขึ้นกับมาตรฐานของสาธารณสุขในแต่ละประเทศ สำหรับกรมอนามัยกระทรวงสาธารณสุขในประเทศไทย กำหนดมาตรฐานคุณภาพน้ำสารว่ายน้ำดังตารางที่ 7

ตารางที่ 7 มาตรฐานคุณภาพน้ำสำหรับว่ายน้ำ

มาตรฐานกำหนด	ค่าที่ยอมรับได้
ปริมาณคลอรีนคงเหลือในสารว่ายน้ำขณะที่เปิดใช้บริการ	ไม่น้อยกว่า 1.0 mg/L
กรณีที่มีการใช้อโซนร่วมกับสารประกอบคลอรีน ต้องมีปริมาณคลอรีนคงเหลือในสารว่ายน้ำขณะเปิดใช้บริการ	ไม่น้อยกว่า 0.5 mg/L
ความเป็นกรด-ด่าง (pH) ในสารว่ายน้ำขณะเปิดใช้บริการ	7.2 - 7.4
แบบที่เรียchnic โคลิฟอร์ม	น้อยกว่า 10 : น้ำ 100 ml.
ไม่พบแบคทีเรียชีส. โคลี	-
ไม่มีจุลทรรศ์ที่ทำให้เกิดโรค	-

ที่มา: สำนักอนามัยสิ่งแวดล้อม (2546)

5 การประเมินความเสี่ยง (Risk Assessment)

การประเมินความเสี่ยง หมายถึง การศึกษาถึงกระบวนการและการกระทำการทำหรือเหตุการณ์ใด ๆ อย่างเป็นระบบเพื่อวัดความเสี่ยงที่มีความสัมพันธ์กับสิ่งคุกคามที่อาจเป็นอันตรายต่อมนุษย์ (พงศ์เทพ, 2547)

การประเมินความเสี่ยง (Risk assessment) ประกอบด้วย 4 ขั้นตอน คือ ขั้นตอนการประเมินสิ่งคุกคาม (Hazard identification) ขั้นตอนการประเมินการสัมผัส (Exposure assessment) ขั้นตอนการประเมินความเป็นพิษ (Toxicity assessment) และขั้นตอนการอธิบายลักษณะของความเสี่ยง (Risk characterization) มีรายละเอียดดังนี้

5.1 การประเมินสิ่งคุกคาม (Hazard Identification)

การประเมินสิ่งคุกคามเป็นการระบุถึงความเป็นอันตรายของสาร หรือระบุว่าสารตัวใดมีความเป็นอันตรายมากน้อยเพียงใด ซึ่งหมายถึงเป็นสารที่ก่อให้เกิดความเป็นอันตรายหลัก การประเมินสิ่งคุกคามหรือการศึกษาความเป็นพิษของสาร ต้องทราบข้อมูลที่มีความชัดเจนเกี่ยวกับสารเคมีหรือสิ่งคุกคาม โดยต้องทราบว่ามีสารใดบ้างในบริเวณที่ต้องการศึกษา รวมทั้งต้องทราบความเข้มข้นและการกระจายตัวของสารว่าสามารถเคลื่อนย้ายไปยังตัวผู้รับได้อย่างไร โดยขั้นตอนการเลือกสารเคมีหรือสิ่งคุกคามต้องทราบคุณสมบัติของสารเคมีที่เกี่ยวข้อง ซึ่งมี 3 ประเด็นหลักที่นำมาทำการประเมิน ได้แก่

- 1) สารเคมีหรือสิ่งคุกคามมีความเป็นพิษสูงสุด
- 2) สารเคมีหรือสิ่งคุกคามมีความคงทนสูง มีความเข้มข้นและการกระจายตัวสูง
- 3) สารเคมีหรือสิ่งคุกคามมีความสามารถในการเคลื่อนที่ได้สูง เช่น สารที่สามารถระเหย ได้ง่าย การละลายน้ำเกิดได้ดี เป็นสารที่มีความเกี่ยวข้องกับคนโดยสารเคมีหรือสิ่งคุกคามที่เลือกมาทำการประเมินจะต้องมีความเสี่ยงประมาณ 99% ของความเสี่ยงทั้งหมด

การรายงานสารเคมีหรือสารคุกคามต้องประกอบด้วยความเสี่ยงของสารที่ก่อให้เกิดมะเร็ง (Cancer risk) และความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง (Non-cancer risk) ด้วย

5.2 การประเมินการสัมผัส (Exposure Assessment)

การประเมินการสัมผัสเป็นวิธีการประมาณหรือวัดปริมาณความเข้มข้นของสารที่คุกคามหรือสารที่แต่ละคนได้รับ โดยประกอบด้วยขั้นตอนต่าง ๆ ดังนี้

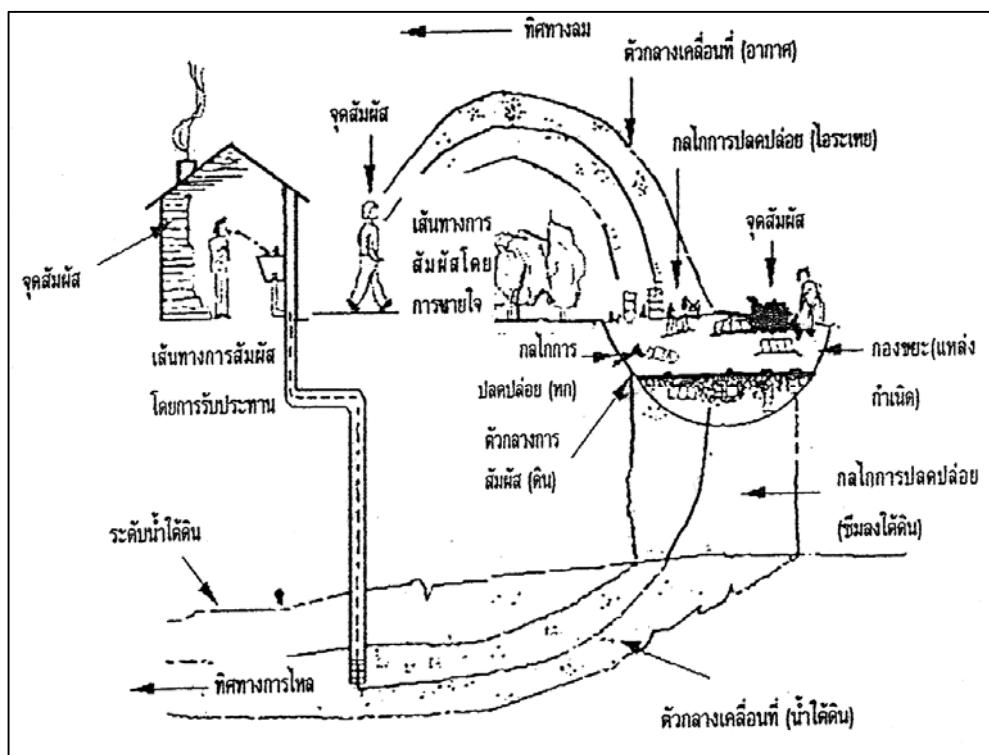
ขั้นที่ 1 การกำหนดลักษณะของการสัมผัส (Characterizing Exposure)

การกำหนดลักษณะของการสัมผัส จะต้องมีการเก็บรวมรวมข้อมูลเกี่ยวกับลักษณะของสิ่งแวดล้อมทางกายภาพ เช่น สภาพอากาศ ตัวสภาพทางอุตสาหกรรม วิทยา สภาพทางภูมิศาสตร์ สภาพดิน สภาพน้ำใต้ดิน สภาพน้ำผิว ส่วน การกำหนดลักษณะกลุ่มประชากรที่กลุ่มเสี่ยง รวมทั้งจะต้องศึกษาถึงลักษณะของประชากรที่อาศัยอยู่ในบริเวณใกล้กับแหล่งกำเนิดของสารพิษโดยต้องมีการรวบรวมข้อมูลในด้านต่าง ๆ ได้แก่

- 1) ตำแหน่งที่อยู่อาศัย เนื่องจากกลุ่มประชากรที่อยู่ใกล้กับแหล่งกำเนิดสารพิษย่อมมีโอกาสเสี่ยงต่อการได้รับสารคุกคามมากกว่ากลุ่มที่อยู่ห่างออกไป แต่ทั้งนี้ก็กลุ่มที่อยู่ห่างออกไปก็มีโอกาสที่ได้รับสารคุกคาม เช่นเดียวกัน
- 2) ลักษณะการใช้ที่ดินและลักษณะของกิจกรรมที่ทำ ลักษณะการใช้ที่ดิน เช่น การใช้ในการเกษตรหรืออุตสาหกรรม จะเป็นตัวบอกถึงสารคุกคามที่มีโอกาสได้สัมผัส และ กิจกรรมที่ทำมีผลต่อการได้สัมผัสถกับสาร
- 3) กลุ่มประชากรที่ความไวต่อสาร เช่น ผู้ป่วยจากโรงพยาบาล ผู้สูงอายุ เด็ก หญิงมีครรภ์ เป็นต้น

ขั้นที่ 2 การค้นหาเส้นทางการสัมผัส (Identifying Exposure Pathways)

เส้นทางการสัมผัสเป็นการแสดงถึงว่าสารเคมีหรือสารคุกคามจะสามารถเข้าสู่คนแต่ละคนได้อย่างไร ดังนี้ในกระบวนการวิเคราะห์เส้นทางการสัมผัสด้วยกระบวนการทางเคมี ต้องทราบ 4 ประชานั้น คือ แหล่งการสัมผัสด้วยกายใจ กลไกการปลดปล่อย กลไกการรับรู้ และกลไกการรับรู้ ที่สำคัญที่จะได้รับสารคุกคาม โดยเส้นทางที่สัมผัสประกอบด้วย 4 ส่วน คือ แหล่งการสัมผัสด้วยกายใจ กลไกการปลดปล่อยสารคุกคาม ตัวกลางที่ใช้ในการเคลื่อนย้ายของสาร จุดที่ประชากรที่มีโอกาสสัมผัสด้วยตัวกลางที่ถูกปนเปื้อน ดังแสดงในภาพที่ 5



ภาพที่ 5 เส้นทางการสัมผัส

ที่มา : พงศ์เทพ (2547)

มนุษย์สามารถรับสาร THMs ที่มีอยู่ในน้ำประปา และนำสระว่ายน้ำได้จากการรับสารผ่านทางเดินอาหาร (Ingestion) และการซึมผ่านทางผิวหนัง (Dermal Contact) นอกจากนี้แล้ว ไอระเหยของสาร THMs สามารถแพร่กระจายไปในอากาศได้ จึงต้องทำการประเมินเส้นทางการหายใจ (Inhalation) ด้วย โดยพิจารณาจากค่าคงที่ของ Henry's law ซึ่งสาร THMs มีค่าสูงมากกว่าสารกลุ่ม อื่น ๆ ดังจะเห็นได้จากตารางที่ 8

ตารางที่ 8 ค่าคงที่ของ Henry's law

	ชนิดของสาร	ค่าคงที่ Henry's law
THMs	CHCl_3	0.175
	CHCl_2Br	0.101
	CHClBr_2	0.047
	CHBr_3	0.023
คลอรีโนิสระ/คลอรีนรวม	HOCl	3.22×10^{-5}
	NH_2Cl	3.37×10^{-4}
	NHC_2Cl	1.137×10^{-3}
	NCl_3	0.32538

ที่มา : Judd and Black (2000)

ขั้นที่ 3 การวัดการสัมผัส (Quantifying Exposure)

การวัดการสัมผัส คือการประเมินการรับสารเข้าสู่ร่างกาย โดยสามารถแบ่งได้ดังนี้ คือ การคำนวณปริมาณสารที่ได้รับจากการดื่มน้ำ การคำนวณปริมาณสารที่ได้รับจากการกินน้ำในระหว่างการว่ายน้ำ การคำนวณปริมาณสารที่ได้รับจากการหายใจในระหว่างการอาบน้ำ การคำนวณปริมาณสารที่ได้รับจากการสัมผัสทางผิวหนัง ซึ่งเกิดขึ้นในระหว่างการว่ายน้ำหรือการอาบน้ำ โดยสามารถคำนวณได้จากสูตรต่อไปนี้ ดังตารางที่ 9

ตารางที่ 9 สูตรการคำนวณการได้รับสารเข้าสู่ร่างกายโดยผ่านเส้นทางต่าง ๆ

การรับสาร โดยผ่านเส้นทางต่าง ๆ	สูตรคำนวณ
การได้รับสารผ่านทางเดินอาหารจากการดื่มน้ำ	$I = \frac{CW \times IR \times EF \times ED}{BW \times AT}$
การได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร ในระหว่างว่ายน้ำ	$I = \frac{CW \times IR \times ET \times EF \times ED}{BW \times AT}$
การได้รับสารผ่านเส้นทางการหายใจ ในระหว่างการอาบน้ำ หรือการว่ายน้ำ	$I = \frac{CA \times IR \times ET \times EF \times ED}{BW \times AT}$
การได้รับสารโดยการซึมผ่านทางผิวหนัง ในระหว่างการอาบน้ำ หรือการว่ายน้ำ	$I = \frac{CW \times SA \times PC \times ET \times EF \times ED \times CF}{BW \times AT}$

ที่มา : LaGrega et al (2001)

- หมายเหตุ: เมื่อ I = ปริมาณสารที่ได้รับ (มก./กก.ของน้ำหนักร่างกาย/วัน)
 CW/CA = ความเข้มข้นของสารในน้ำ หรือในอากาศ (มก./ลิตร)
 IR = อัตราการดื่มน้ำ หรืออัตราการรับประทานน้ำระหว่างการว่ายน้ำ (ลิตร/วัน) หรืออัตราการหายใจระหว่างอาบน้ำ (ลบ.ม./ชั่วโมง)
 EF = ความถี่ของการสัมผัส (วัน/ปี หรือ ชั่วโมง/ครั้ง)
 ED = ระยะเวลาที่สัมผัส (ปี)
 ET = เวลาในการสัมผัส (ชั่วโมง/วัน หรือ ชั่วโมง/ครั้ง)
 BW = น้ำหนักร่างกาย (กิโลกรัม)
 AT = ระยะเวลาเฉลี่ย (วัน)
 SA = พื้นที่ผิวที่สัมผัส (ตร.ซม.)
 PC = ค่าคงที่จำเพาะต่อสารเคมีที่ซึมผ่านทางผิวหนัง (เซนติเมตร/ชั่วโมง)
 CF = ค่าที่ใช้สำหรับการแปลงค่าปริมาตรน้ำ (1 ลิตร/1000 ลบ.ซม.)

นอกจากนี้แล้ว US-EPA ได้เสนอแนะค่าคงที่สำหรับพารามิเตอร์ต่าง ๆ แสดงดังตารางที่ 10

ตารางที่ 10 ค่าคงที่สำหรับประเมินความเสี่ยง

พารามิเตอร์	ตัวแปร	ค่าคงที่
น้ำหนักเฉลี่ยของร่างกายผู้ใหญ่		70 กก.
น้ำหนักเฉลี่ยของร่างกายเด็ก	BW	
0 – 1.5 ปี		10 กก.
1.5 – 5 ปี		14 กก.
5 – 12 ปี		26 กก.
ปริมาณน้ำที่ผู้ใหญ่ได้รับในแต่ละวัน		2 ล.
ปริมาณน้ำที่เด็กได้รับในแต่ละวัน	IR	1 ล.
ปริมาณอากาศที่ผู้ใหญ่หายใจในแต่ละวัน		20 ลบ.ม.
ปริมาณอากาศที่เด็กหายใจในแต่ละวัน		5 ลบ.ม.
อัตราการสัมผัสขณะว่ายน้ำ		50 มล./ชม.
พื้นที่ผิวสัมผัสของผู้ใหญ่เพศชาย	SA	1.94 ตร.ม.
พื้นที่ผิวสัมผัสของผู้ใหญ่เพศหญิง		1.69 ตร.ม.
พื้นที่ผิวสัมผัสของเด็ก		
3-6 ปี *	SA	0.720 ตร.ม.
6-9 ปี *		0.925 ตร.ม.
9-12 ปี *		1.16 ตร.ม.
12-15 ปี *		1.49 ตร.ม.
ช่วงเวลาการสัมผัสดอดเชิงิต	ED	70 ปี
ระยะเวลาเฉลี่ย	AT	ED x 365 วัน/ปี
ความถี่ของการสัมผัส		
- การว่ายน้ำ	EF	6 วัน/ปี
ระยะเวลาการสัมผัส		
- การอาบน้ำปกติ เปอร์เซ็นต์ไทล์ที่ 90	ET	12 นาที
- การว่ายน้ำ		2.6 ชม./วัน

ที่มา: US-EPA (1989)

หมายเหตุ : * ค่าเฉลี่ยของทั้งเพศชายและเพศหญิง

5.3 การประเมินความเป็นพิษ (Toxicity Assessment)

การประเมินความเป็นพิษ มี 2 รูปแบบ ได้แก่ ความเป็นพิษที่ก่อให้เกิดมะเร็ง และความเป็นพิษที่เป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง โดยค่า Slope Factor (SF) เป็นค่าความเป็นพิษที่ใช้ในการประเมินความเป็นพิษของสารก่อมะเร็ง ดังตารางที่ 11 สำหรับความเป็นพิษที่เป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งแสดงด้วยค่า Reference Concentration ($R_{f,C}$) ซึ่งเป็นค่าความเป็นพิษที่ใช้ในการประเมินความเป็นพิษของสารที่ไม่ก่อให้เกิดมะเร็งดังตารางที่ 12 โดยทั้งค่า SF และค่า $R_{f,C}$ สามารถค้นคว้าได้จาก <http://www.epa.gov/iris>

ตารางที่ 11 ค่า Slope Factor ของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด ตามเส้นทางต่าง ๆ ของการได้รับสารเข้าสู่ร่างกาย

ชนิดของสาร	เส้นทางการได้รับสาร		
	ทางเดินอาหาร [(kg·day)/mg]	การซึมผ่านทางผิวหนัง [(kg·day)/mg]	ทางการหายใจ [(kg·day)/mg]
คลอโรฟอร์ม	0.0061	0.0305	0.0805
ไบโรมีไดคลอโรเมเทน	0.0620	0.0633	0.0620
ไดไบโรมิคลอโรเมเทน	0.0840	0.1400	0.0840
ไบโรมิฟอร์ม	0.0079	0.0132	0.00385

ที่มา: US-EPA (2008)

ตารางที่ 12 ค่า Reference Concentration ของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด ตามเส้นทางต่าง ๆ ของการได้รับสารเข้าสู่ร่างกาย

ชนิดของสาร	เส้นทางการได้รับสาร		
	ทางเดินอาหาร [mg/(kg·day)]	การซึมผ่านทางผิวหนัง [mg/(kg·day)]	ทางการหายใจ [mg/(kg·day)]
คลอโรฟอร์ม	0.01	0.002	ไม่มีค่ารายงาน
ไบโรมีไดคลอโรเมเทน	0.02	ไม่มีค่ารายงาน	ไม่มีค่ารายงาน
ไดไบโรมิคลอโรเมเทน	0.02	ไม่มีค่ารายงาน	ไม่มีค่ารายงาน
ไบโรมิฟอร์ม	0.02	0.012	ไม่มีค่ารายงาน

ที่มา : US-EPA (2008)

5.4 การอธิบายลักษณะของความเสี่ยง (Risk Characterization)

การอธิบายลักษณะของความเสี่ยง คือการรวบรวมลักษณะต่างๆที่ได้จากการประเมินใน 3 ขั้นตอนแรก นำมาประเมินภาพรวมของความเสี่ยง โดยสามารถอธิบายความเสี่ยงที่ได้ในลักษณะของขนาดและความรุนแรงซึ่งได้จากการคำนวณความเสี่ยงที่ก่อให้เกิดมะเร็งและความเสี่ยงที่ไม่ก่อให้เกิดมะเร็ง

สมการของการคำนวณความเสี่ยงที่ก่อให้เกิดมะเร็งเป็นการคำนวณความเสี่ยงตลอดชีวิต (Life time cancer risk) ดังสมการ (5) และค่า SF ของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด โดยแบ่งตามเส้นทางต่าง ๆ ของการได้รับสารเข้าสู่ร่างกาย แสดงดังตารางที่ 11

$$\text{Lifetime Cancer Risk} = I_c \times SF \quad (5)$$

เมื่อ I_c = ปริมาณของสารก่อมะเร็งที่ได้รับ [mg/(kg·day)]

SF = Slope Factor ของสารก่อมะเร็ง [(kg·day)/mg]

สมการความเสี่ยงที่ไม่ก่อให้เกิดมะเร็งแสดงดังสมการ (6) และค่า Reference Concentration ของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด โดยแบ่งตามเส้นทางต่างๆของการได้รับสารเข้าสู่ร่างกาย ดังตารางที่ 12

$$HI = I_N / R_f C \quad (6)$$

เมื่อ HI = ดัชนีความเสี่ยง (Hazard Index)

I_N = ปริมาณของสารไม่ก่อมะเร็งที่ได้รับ [mg/(kg·day)]

$R_f C$ = Reference Concentration [mg/(kg·day)]

ความเสี่ยงทั้งหมด = ผลรวมของแต่ละสารที่ก่อให้เกิดมะเร็งหรือแต่ละสารที่ไม่ก่อให้เกิดมะเร็งจากเส้นทางการสัมผัสต่าง ๆ

จากการเสนอแนะของ US-EPA ได้เสนอแนะว่า Lifetime cancer risk ควรมีค่าอยู่ในช่วง 1E-06 ถึง 1E-04 ซึ่งถือเป็นความเสี่ยงที่ยอมรับได้ หากมีค่ามากกว่า 1E-04 ถือว่าเป็นความเสี่ยงที่ไม่สามารถยอมรับได้ต้องทำการแก้ไขต่อไป

สำหรับความเสี่ยงที่ไม่ก่อให้เกิดมะเร็ง US-EPA ได้เสนอแนะว่าควรมีค่า HI น้อยกว่า 1.0 จึงถือเป็นความเสี่ยงที่ยอมรับได้

6 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

Panyakapo et al. (2007) ทำการประเมินความเสี่ยงของการเกิดมะเร็งจากการได้รับสาร THMs ในน้ำประปาและสารว่าyan ที่ใช้น้ำดื่มจากน้ำประปาผสมกับน้ำบาดาล โดยเก็บตัวอย่างน้ำประปาและน้ำในสารว่าyan ที่ห่วงเดือนเมษายน 2548 ถึงเดือนมีนาคม 2549 พบร่วมกับประเมินความเสี่ยงการเกิดมะเร็งสำหรับผู้ที่ไม่ว่าyan นำมาจากสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด ซึ่งประเมินจากความเข้มข้นสูงสุดและจากความเข้มข้นเฉลี่ย มีค่าเท่ากับ $4.43E-05$ และ $2.19E-05$ ตามลำดับ ซึ่งอยู่ในช่วงความเสี่ยงที่ยอมรับได้ตามค่าที่เสนอแนะโดย US-EPA นอกจากนี้พบว่าความเสี่ยงในการก่อมะเร็งของสารที่มีมากที่สุด คือ ไบโรมิคลอโรเมเทน รองลงมา ได้แก่ ไบโรมิคลอโรเมเทน คลอโรฟอร์ม และไบโรมฟอร์ม โดยความเสี่ยงของการก่อมะเร็งที่ได้รับผ่านทางเดินอาหารสูงถึงร้อยละ 99.73 ของความเสี่ยงทั้งหมด

สำหรับผู้ที่ว่าyan พบว่าความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากการได้รับสาร THMs ที่ความเข้มข้นสูงสุดและความเข้มข้นเฉลี่ยเท่ากับ $1.47E-03$ และ $7.99E-04$ ตามลำดับ ซึ่งมีค่าความเสี่ยงอยู่ในช่วงที่ไม่สามารถยอมรับได้จึงต้องมีการดำเนินการแก้ไขต่อไป นอกจากนี้ยังพบว่าความเสี่ยงในการก่อมะเร็งของสารที่มีมากที่สุด คือ ไบโรมิคลอโรเมเทน รองลงมา ได้แก่ ไบโรมิคลอโรเมเทน คลอโรฟอร์ม และไบโรมฟอร์ม ความเสี่ยงจากการรับสารจากการว่ายน้ำคิดเป็นร้อยละ 93.9-94.2 จากความเสี่ยงทั้งหมด

Wang et al. (2007) ทำการประเมินการเกิดมะเร็งจากการได้รับสาร THMs ในน้ำประปาจาก 4 เมือง ได้แก่ Taipei, Taichung, Kaohsiung และ Kinmen ในประเทศไทยได้หัวน พบร่วมสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด มีคุณสมบัติในการเข้าสู่ร่างกายได้ทั้งหมด 3 ทาง คือ การได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร การซึมผ่านทางผิวหนัง และทางการหายใจ ซึ่งความเสี่ยงสูงสุดมาจากการได้รับคลอโรฟอร์มผ่านทางการหายใจ มีค่าเท่ากับ $1.80E-06$ ถือว่าเป็นเส้นทางที่สำคัญที่สุดในการเกิดความเสี่ยงการเกิดมะเร็งจากสาร THMs สำหรับไบโรมิคลอโรเมเทนและคลอโรไบโรมิเมเทน รับเข้าสู่ทางการหายใจมีความเสี่ยงเท่ากับ $8.87E-07$ และ $7.69E-07$ ตามลำดับ การได้รับสารผ่านทางเดินอาหารของสารทั้งสองชนิดมีค่าความเสี่ยงเท่ากับ $1.64E-07$ และ $2.22E-07$ ตามลำดับ สำหรับไบโรมฟอร์มนี่ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งน้อยที่สุด ซึ่งเป็นค่าความเสี่ยงที่ได้รับผ่านทางเดินอาหารและทางการหายใจมีค่าเท่ากับ $2.09E-08$ และ $2.60E-08$ ตามลำดับ

สำหรับการได้รับสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด เข้าสู่ร่างกายโดยการซึมผ่านทางผิวน้ำเสื่อม ไม่มีนัยสำคัญเมื่อเปรียบเทียบกับการได้รับผ่านทางเดินอาหารและทางการหายใจ โดยทั้งนี้การคำนวณความเสี่ยงทั้งหมดของสาร THMs ส่วนใหญ่เกิดจากการหายใจ ซึ่งเป็นตัวบ่งชี้ได้ว่าการระเหยของสาร THMs ในน้ำดื่มเป็นส่วนสำคัญต่อความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง

Erdinger et al. (2004) ทำการศึกษาเกี่ยวกับการได้รับสาร THMs จากสาระว่ายน้ำในเมือง Heidelberg ประเทศเยอรมันนี โดยแบ่งกลุ่มตัวอย่างออกเป็น 3 กลุ่ม ได้แก่ กลุ่มที่ 1 คือ กลุ่มที่ว่ายน้ำแต่ไม่ใช้อาหารจากถังอากาศ กลุ่มที่ 2 คือ กลุ่มที่ว่ายน้ำใช้อาหารจากถังอากาศ และกลุ่มที่ 3 คือ กลุ่มที่ไม่สัมผัสน้ำในสาระว่ายน้ำแต่อยู่บริเวณรอบสาระน้ำ ทั้งนี้มีการวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำและวิเคราะห์เลือดของกลุ่มผู้ถูกทดลองก่อนทั้งก่อนและหลังลงสาระว่ายน้ำ ผลการวิเคราะห์ความเข้มข้นของคลอโรฟอร์มในเลือดของทั้ง 3 กลุ่ม มีค่าเฉลี่ยเท่ากัน 1.02 ± 0.03 และ $0.24 \mu\text{g/L}$ ตามลำดับ และผลการวิเคราะห์สาร THMs ในแต่ละกลุ่มผู้ถูกทดลอง พบว่ากลุ่มคนที่ว่ายน้ำแต่ไม่ใช้อาหารจากถังอากาศมีความเข้มข้นของสาร THMs ในเลือดสูงที่สุด โดยมีโอกาสเสี่ยงจากการได้รับสาร THMs ผ่านทางเดินอาหาร การซึมผ่านทางผิวน้ำ และทางการหายใจ รองลงมาคือ กลุ่มคนที่ว่ายน้ำใช้อาหารจากถังอากาศ มีโอกาสเสี่ยงในการได้รับสาร THMs ผ่านทางเดินอาหาร และการซึมผ่านทางผิวน้ำ และกลุ่มที่มีโอกาสเสี่ยงน้อยที่สุดจากการได้รับสาร THMs คือกลุ่มคนที่ไม่สัมผัสน้ำในสาระว่ายน้ำแต่อยู่บริเวณรอบสาระน้ำ โดยสามารถได้รับสารจากเส้นทางการหายใจเนื่องจากมีสาร THMs ในอากาศอยู่ในระดับต่ำสุด

Fantuzzi et al. (2000) ศึกษาการประเมินสาร THMs บริเวณจากสาระว่ายน้ำในรั่วที่มีผลต่ออาชีวอนามัยของคนทำงานบริเวณสาระว่ายน้ำ โดยทำการศึกษาจากสาระว่ายน้ำ 5 แห่งในเมือง Modena ประเทศอิตาลี โดยทำการศึกษากับกลุ่มตัวอย่าง 32 คน ซึ่งมีลักษณะของข้อมูลได้แก่ เพศ อายุ (<30 , $30-39$, >40 ปี) อายุการทำงาน (1-5, 6-10, >10 ปี) สถานที่เก็บตัวอย่าง (บริเวณพื้นที่พนักงานต้อนรับ บริเวณริมสาระว่ายน้ำ ห้องควบคุม) และความถี่การว่ายน้ำ (ไม่ว่ายน้ำ ว่ายน้ำเป็นครั้งคราว ว่ายน้ำทุกวัน) พบว่าทั้งในน้ำและอากาศมีสาร THMs อยู่ด้วยกัน 4 ชนิด ได้แก่ คลอโรฟอร์ม ไบโรมิคลอโรมีเทน ไดไบโรมิคลอโรมีเทน และไบโรมฟอร์ม โดยตัวอย่างน้ำมีความเข้มข้นเฉลี่ยของคลอโรฟอร์ม ไบโรมิคลอโรมีเทน ไดไบโรมิคลอโรมีเทน และไบโรมฟอร์ม เท่ากัน 33.2 ± 4.2 $1.9 \pm 0.4 \mu\text{g/L}$ ตามลำดับ จะเห็นได้ว่าคลอโรฟอร์มเป็นชนิดที่มีความเข้มข้นสูงสุด รองลงมาคือไบโรมิคลอโรมีเทน ไดไบโรมิคลอโรมีเทน และไบโรมฟอร์ม ตามลำดับ สำหรับตัวอย่างอากาศในระดับหายใจ และอากาศจากถุงลมในปอดที่เก็บในแต่ละพื้นที่ คือริมสาระว่ายน้ำ พื้นที่พนักงานต้อนรับ และห้องควบคุม มีความความเข้มข้นเฉลี่ยของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิดเป็นไปในทำนองเดียวกันกับตัวอย่างน้ำ นอกจากนี้ยังพบอีกว่าหากอากาศที่อยู่ในระดับหายใจ

มีความเข้มข้นของสาร THMs สูง จะส่งผลทำให้อาการจากกลุ่มในปอดมีความเข้มข้นของสาร THMs สูงขึ้นด้วย

Hsu et al. (2001) ทำการประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากสาร THMs ในน้ำประปาของทั้ง 3 แห่งในประเทศไทยได้หัวนว ได้แก่ North Taiwan Central Taiwan และ South Taiwan พบว่าสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด ได้แก่ คลอโรฟอร์ม ไบโบรโอมีคลอโรเมเทน ไคโบราโนคลอโรเมเทน และโบราโนฟอร์ม มีความเข้มข้นเท่ากับ 14.2-27.6 3.24-6.35 0.63-4.19 และ 0.08-0.68 $\mu\text{g/L}$ ตามลำดับ โดยจะเห็นได้ว่าคลอโรฟอร์มมีความเข้มข้นสูงที่สุดในน้ำประปาของ South Taiwan นอกจากนี้ยังพบว่าความเสี่ยงของการเกิดมะเร็งขึ้นกับความแตกต่างของปัจจัยต่างๆ ได้แก่ แหล่งน้ำ พื้นที่ของกรุงเทพฯ และอัตราการดื่มน้ำ เช่น การดื่มน้ำวันละ 1-3 ลิตร พบว่าความเสี่ยงของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิดจากทั้ง 3 แห่งในไทยหัวนวมีค่าสูงกว่า $1\text{E}-06$ โดยเฉพาะ ใน South Taiwan มีความเสี่ยงรวมสูงที่สุดคือเท่ากับ $1.94\text{E}-04$ และการดื่มน้ำวันละ 3 ลิตรใน South Taiwan พบว่าคลอโรฟอร์มมีความเสี่ยงของการเกิดมะเร็งสูงสุดคือมีค่าเท่ากับ $1.80\text{E}-04$ และการดื่มน้ำวันละ 2 ลิตร จากน้ำประปาและน้ำใต้ดินใน 4 แห่งที่มีความแตกต่างกันของการประปา พบว่าความเสี่ยงของการเกิดมะเร็งของสาร THMs มีค่าเกินกว่าค่าของ US-EPA ที่สามารถยอมรับได้ โดยคลอโรฟอร์มจากทั้ง 3 แห่งมีความเสี่ยงของการเกิดมะเร็งสูงที่สุด คือคิดเป็นร้อยละ 87.5-92.5 ของความเสี่ยงรวมทั้งหมด

Weisel et al. (1996) ทำการศึกษาเกี่ยวกับการสัมผัสคลอโรฟอร์มและไครคลอโรเอทธิลีน โดยได้รับผ่านทางเดินอาหาร ทางหายใจ และการซึมผ่านทางผิวนังจากน้ำประปาที่มีการฆ่าเชื้อโดยด้วยการเติมคลอรีน ทั้งนี้การได้รับสารผ่านทางเดินอาหารจะพิจารณาในกรณีของการดื่มน้ำ การหายใจพิจารณาในระหว่างการอาบน้ำ และการซึมผ่านทางผิวนังพิจารณาในขณะอาบน้ำฝึกบัวหรือการอาบน้ำด้วยอ่างอาบน้ำ การทดลองนี้ใช้ผู้ร่วมการทดลอง 11 คน เป็นชาย 6 คน และหญิง 5 คน ที่มีอายุระหว่าง 20-50 ปี โดยแบ่งการทดลองออกเป็น 25 การทดลอง ดังนี้ ผู้ร่วมทดลองที่ได้รับสาร Volatile Organic Carbon (VOCs) จากการดูดซับทางผิวนังมีทั้งสิ้น 12 การทดลอง แบ่งได้เป็น 8 การทดลอง ให้ผู้ร่วมทดลองอาบน้ำฝึกบัวเป็นเวลา 10 นาที และอีก 4 การทดลองให้ผู้ร่วมทดลองอาบน้ำด้วยอ่างอาบน้ำเป็นเวลา 60 นาที นอกจากนี้อีก 9 การทดลอง เป็นการทดลองเกี่ยวกับการได้รับสาร VOCs จากการหายใจ โดยให้ผู้ร่วมทดลองอาบน้ำฝึกบัวเป็นเวลา 10 นาที และสำหรับ 4 การทดลองสุดท้ายเป็นการทดลองเกี่ยวกับการได้รับสาร VOCs จากการกลืนกิน โดยให้ผู้ร่วมทดลองดื่มน้ำปริมาณ 0.5 ลิตร จากการทดลองดังกล่าวพบว่าความเข้มข้นของคลอโรฟอร์มและไครคลอโรเอทธิลีน ในการหายใจออกมีค่าสูงขึ้นในผู้ร่วมการทดลองแต่ละคนหลังจากที่มีการสัมผัสทั้งจากการหายใจและการซึมผ่านทางผิวนังในขณะอาบน้ำฝึกบัว

และความเข้มข้นจากการหายใจมีค่าสูงขึ้นหลังจากการซึมผ่านทางผิวหนังโดยการอาบน้ำด้วยอ่างอาบน้ำ เส้นทางการสัมผัสทั้ง 3 เส้นทางจะเข็นอยู่กับระยะเวลาของการได้รับการสัมผัสสารนอกจากนี้ยังขึ้นกับเมืองอุลิซึมภายในของร่างกายและความเป็นพิษของสารประกอบ

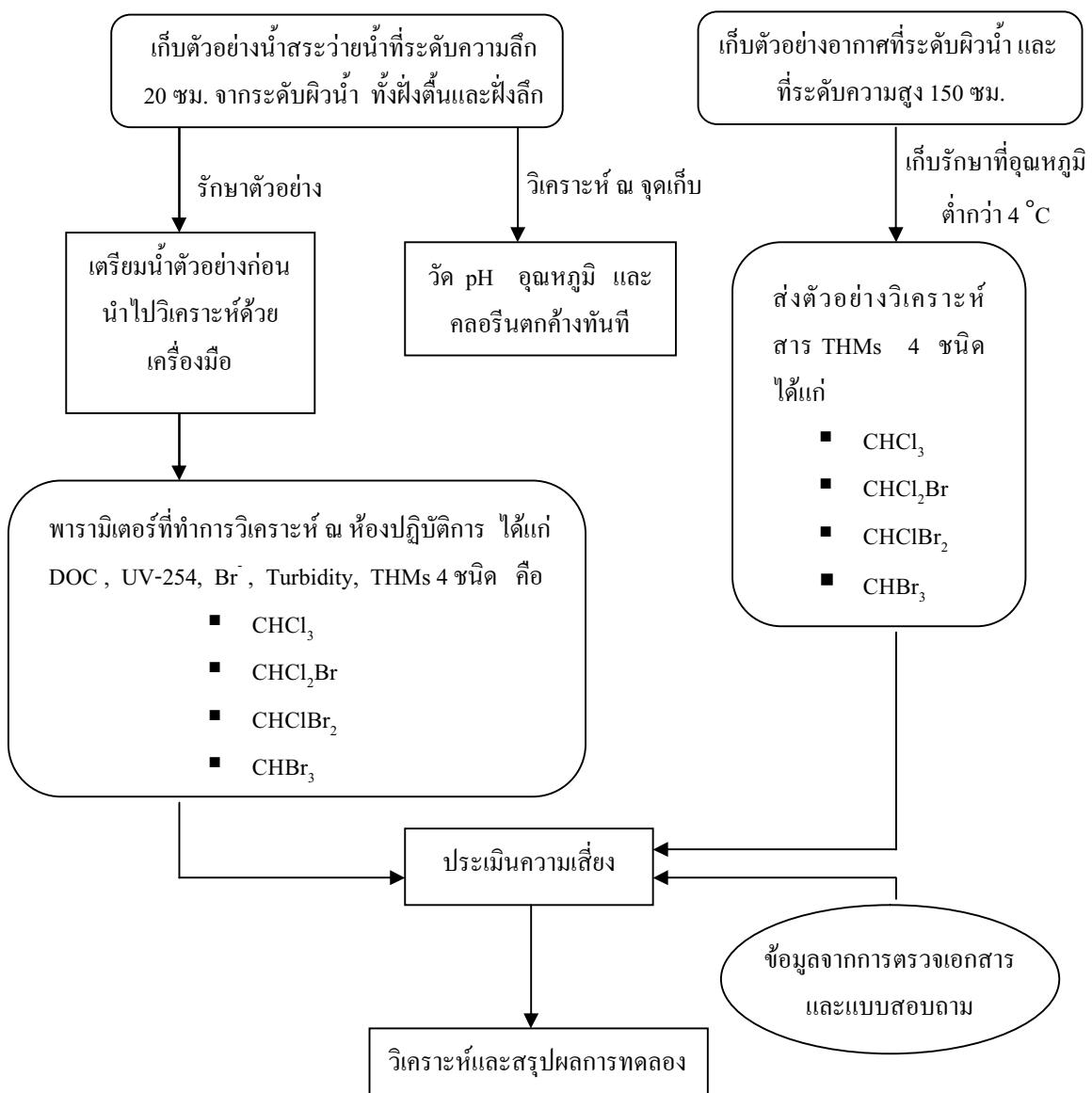
Villanueva et al. (2006) ทำการประเมินสาร THMs ที่มีผลต่อหูงูตั้งครรภ์ในเมือง Brittany ประเทศฝรั่งเศส โดยทำการประเมินจาก 4 รูปแบบ คือ 1) ความเป็นไปได้ของการเปลี่ยนระดับสาร THMs ภายในที่อยู่อาศัย โดยมีการออกแบบสอบถามและสัมภาษณ์ข้อมูลส่วนบุคคล เช่น การดื่มน้ำ ความถี่ในการอาบน้ำ เป็นต้น 2) การเปลี่ยนแปลงของสาร THMs 3) ระดับสาร THMs ในระหว่างน้ำ และ 4) การได้รับสาร THMs ทั้งนี้การประเมินสาร THMs จากลักษณะที่อยู่อาศัยและระหว่างน้ำทำการเก็บตัวอย่างในเดือนตุลาคม – ธันวาคม 2004 และทำการเก็บตัวอย่างในเดือนเมษายน – พฤษภาคม 2005 พนว่าค่าเฉลี่ยของสาร THMs ในเดือนตุลาคม พฤษภาคม – ธันวาคม และเมษายน – พฤษภาคม เพา กัน 61.3 45.1 และ 54.3 $\mu\text{g/L}$ ตามลำดับ โดยสาร THMs ที่พบในทุกเดือน คือ คลอร์ฟอร์ม ไบโรมิคลอร์มิเทน และไบโบรโนมิเทน นอกจากนี้ยังพบว่าลักษณะของที่อยู่อาศัยไม่มีผลต่อความเข้มข้นของสาร THMs ซึ่งปริมาณของสาร THMs ในระหว่างน้ำมีค่าสูงกว่าน้ำประจำภายในที่อยู่อาศัย เนื่องจากในระหว่างน้ำมีการเติมคลอรีนอย่างต่อเนื่อง และสำหรับคุณภาพมีผลต่อการเกิดสาร THMs โดยพบว่าปริมาณสูงสุดของการเกิดสาร THMs อยู่ในช่วงปลายฤดูร้อนจนถึงต้นฤดูหนาวหรือในช่วงเดือนมิถุนายนถึงเดือนสิงหาคม

Lee et al. (2009) ศึกษาคุณลักษณะของสาร THMs และประเมินความเสี่ยงจากสารระหว่างน้ำที่มีการผ่าเชื้อโรคด้วยคลอรีน โอโซนรวมกับคลอรีน และการใช้วิธี Electrochemically generate mixed oxidants (EGMOs) จากสารระหว่างน้ำในรัม 183 แห่งในกรุงโซล ประเทศเกาหลีโดยวิเคราะห์หาความเข้มข้นของสาร THMs ในสารระหว่างน้ำและประเมินความเสี่ยงของการเกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอันออกจำกมะเร็งจากทั้ง 3 เส้นทาง คือ การได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร การซึมผ่านทางผิวหนัง และทางการหายใจ พนว่าความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของนักว่ายน้ำจากการได้รับสารผ่านทางการหายใจเป็นเส้นทางหลัก คือมีค่าอยู่ในช่วง 7.77E-04 ถึง 1.36E-03 ซึ่งเป็นความเสี่ยงที่มีค่าเกินกว่าค่าที่ยอมรับได้ของ US-EPA นอกจากนี้แล้วพบว่าการได้รับสารผ่านทางผิวหนังสูงสุดมากจากตัวอย่างที่ผ่านกระบวนการฆ่าเชื้อโรคด้วยวิธี EGMOs โดยเมื่อนำมาเปรียบเทียบกับการฆ่าเชื้อโรคด้วยคลอรีน และการผ่าเชื้อโรคด้วยโอโซนรวมกับคลอรีนพบว่าสารระหว่างน้ำที่ฆ่าเชื้อโรคด้วย EGMOs มีความเข้มข้นของไบโรมิคลอร์มิเทนและไบโบรโนมิเทนสูงสุด สำหรับความเสี่ยงของการเกิดอันตรายอันออกจำกมะเร็งจากการได้รับสารผ่านทางเดินอาหารและการซึมผ่านทางผิวหนัง คือมีค่าอยู่ในช่วง 1E-03 และ 1E-04 ซึ่งเป็นค่าที่อยู่ในช่วงที่สามารถยอมรับได้

บทที่ 3

วิธีดำเนินงานวิจัย

การวิจัยครั้งนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นจากการมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับน้ำประปา และสร่าว่ายน้ำ ซึ่งมีวิธีดำเนินงานวิจัยแสดงดังแผนผังการดำเนินงานวิจัยในภาพที่ 6



ภาพที่ 6 แผนผังการดำเนินงานวิจัย

1 ความต้องการเก็บตัวอย่าง

การดำเนินการวิจัยครั้งนี้ได้ทำการเก็บตัวอย่างน้ำและอากาศเป็นระยะเวลา 1 ปี จำนวน 3 ครั้งตามฤดูกาล โดยแบ่งฤดูกาลตามเกณฑ์ของกรมอุตุนิยมวิทยา (กรมอุตุนิยมวิทยา, 2537) ดังนี้	
ฤดูร้อน	ตั้งแต่กลางเดือนกุมภาพันธ์ – กลางเดือนพฤษภาคม (ทำการเก็บตัวอย่างในเดือนพฤษภาคม)
ฤดูฝน	ตั้งแต่กลางเดือนพฤษภาคม – กลางเดือนตุลาคม (ทำการเก็บตัวอย่างในเดือนสิงหาคม)
ฤดูหนาว	ตั้งแต่กลางเดือนตุลาคม – กลางเดือนกุมภาพันธ์ (ทำการเก็บตัวอย่างในเดือนกุมภาพันธ์)

2 สถานที่เก็บตัวอย่าง

2.1 สรรว่ายน้ำศูนย์กีฬาสโนรทารบก

สรรว่ายน้ำศูนย์กีฬาสโนรทารบก มีลักษณะเป็นสรรว่ายน้ำในร่ม ดังภาพที่ 7 ความยาวของสรrenteทากับ 25 เมตร ความกว้าง 12.5 เมตร ความลึกของสรรมีลักษณะเป็นระดับไล่ลงจากความลึก 0.8 เมตร จนถึงระดับลึกสุดที่ 1.8 เมตร มีการใช้น้ำดิบเป็นน้ำประปา และมีการใช้คลอรินชนิดเกล็ดเป็นสารไตรคลอโรไฮดราซีนิกกริกที่ม่าเชื้อโรคในสระ รวมทั้งมีการตรวจสอบคุณภาพน้ำทุกวันหลังจากสรรว่ายน้ำปิดให้บริการ โดยตรวจวัดปริมาณคลอรินตกค้างและค่า pH โดยใช้ชุดทดสอบ น้ำที่ล้วนจากสารมีการนำมาหมุนเวียนกลับมาใช้ใหม่โดยผ่านเครื่องกรองทราย สรรว่ายน้ำเปิดให้บริการกับบุคคลทั่วไป ซึ่งมีทุกเพศทุกวัย นอกจากนี้มีการเปิดสอนว่ายน้ำให้กับผู้ที่สนใจ โดยสาระเปิดให้บริการวันจันทร์ถึงวันศุกร์ เวลา 14.00 – 20.00 นาฬิกา และช่วงวันเสาร์อาทิตย์ เวลา 9.00-20.00 นาฬิกา ยกเว้นวันหยุดนักขัตฤกษ์และวันหยุดชดเชย



ภาพที่ 7 สรรว่ายน้ำศูนย์กีฬาไม้สระบุรี

2.2 สรรว่ายน้ำมหาวิทยาลัยราชภัฏสวนสุนันทา

สรรว่ายน้ำมหาวิทยาลัยราชภัฏสวนสุนันทา มีลักษณะเป็นสรรว่ายน้ำกึ่งในร่ม คือมีลักษณะเปิดด้านข้างและด้านบนครึ่งหนึ่งของสรรว่ายน้ำ ดังภาพที่ 8 ความยาวของสรrente กับ 25 เมตร ความกว้าง 12.5 เมตร ความลึกของสรรมีลักษณะเป็นระดับไล่ลงจากความลึก 0.8 เมตร จนถึงลึกสุด 2 เมตร มีการใช้น้ำประปาจากการประปาครบท朗 เป็นน้ำดิบ และมีการใช้คลอรีน ชนิดพงเป็นกรดไตรคลอโรไฮไซยาโนริก 90 % ฆ่าเชื้อโรคในสรรว่ายน้ำ โดยจะเติมช่วงเวลา เย็นหลังสรรว่ายน้ำปิดทำการ นอกจากนี้แล้วยังมีการตรวจวัดคุณภาพน้ำในช่วงเช้า กลางวัน และเย็น โดยตรวจวัดปริมาณคลอรีนตกค้างและค่า pH โดยใช้ชุดทดสอบ น้ำที่ล้วนจากสรรมีการนำมาหมุนเวียนกลับมาใช้ใหม่โดยผ่านเครื่องกรองทราย สรรว่ายน้ำมีการเปิดให้บริการทุกวัน เวลา 7.00 – 20.00 นาฬิกา ผู้มาใช้บริการส่วนใหญ่เป็นนักศึกษา ทุกวัยทั้งชายและหญิงและมีการเปิดสอนว่ายน้ำให้กับผู้ที่สนใจด้วย



ภาพที่ 8 สร่าวយน้ำม้ามหาวิทยาลัยราชภัฏสวนสุนันทา

2.3 สร่าวយน้ำโรงเรียนเซนต์คาเบรียล

สร่าวយน้ำโรงเรียนเซนต์คาเบรียล มีลักษณะเป็นสร่าวយน้ำกลางแจ้ง ดังภาพที่ 9 ความยาวของสราะเท่ากับ 25 เมตร ความกว้าง 12.5 เมตร ความลึกของสระมีลักษณะเป็นระดับໄล ลงจากความลึก 1 เมตร จนถึงลึกสุด 3 เมตร มีการใช้น้ำดินเป็นน้ำประปา และมีการใช้คลอรีนชนิดน้ำ 10% ป้อนเข้าสู่ระบบเพื่อเป็นสารฆ่าเชื้อโรคในสระ ซึ่งมีข้อทางการค้าว่า Dinochlorine liquid โดยจะเป็นการป้อนคลอรีนน้ำอัด โนมัติเมื่อน้ำในสระมีปริมาณคลอรีนต่ำกว่า 0.7 น้ำที่ล้นจากสระ มีการนำมาหมุนเวียนกลับมาใช้ใหม่โดยผ่านเครื่องกรองทราย และตรวจวัดคุณภาพน้ำทุกวัน สระว่ายน้ำใช้สำหรับการเรียนการสอนว่ายน้ำให้กับนักเรียนระดับมัธยมศึกษาของโรงเรียนในวันจันทร์ ถึงวันพุธทั้งหมด เวลา 9.00 – 16.00 นาฬิกา รวมถึงมีการเปิดให้บริการสร่าวយน้ำกับบุคคลทั่วไป ในวันจันทร์ถึงวันพุธทั้งหมด เวลา 16.00 – 17.30 นาฬิกา และในวันศุกร์ เสาร์ ซึ่งเปิดให้บริการเวลา 16.00 - 18.30 นาฬิกา



ภาพที่ 9 สรรว่ายน้ำโรงเรียนเซนต์คาเบรียล

3 การเก็บตัวอย่างและการวิเคราะห์น้ำ

3.1 การเก็บตัวอย่างน้ำสรรว่ายน้ำ

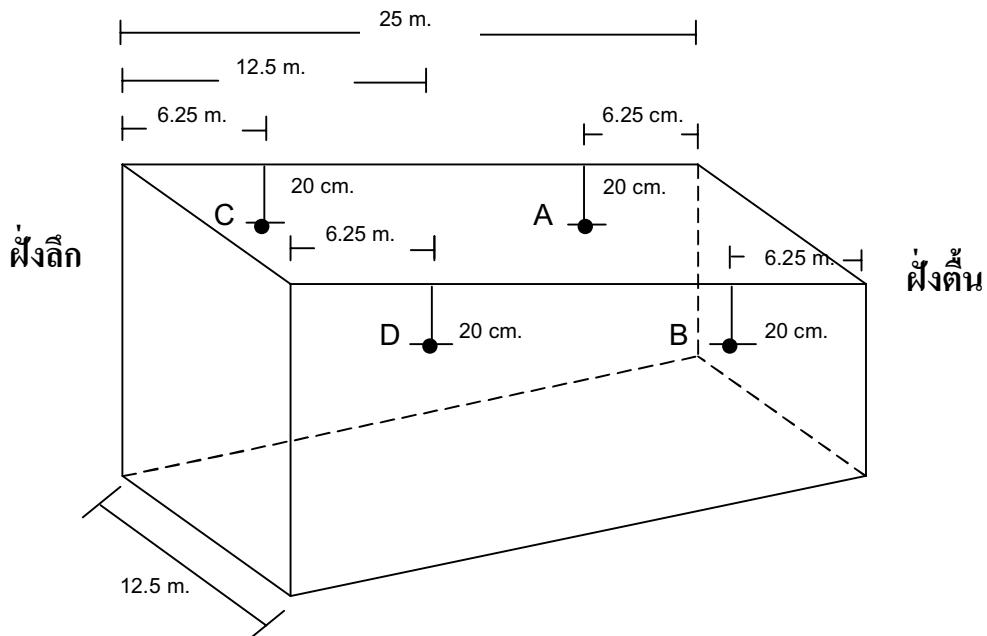
การเก็บตัวอย่างน้ำสรรว่ายน้ำทำการเก็บแบบผสมรวม (Composite Sample) โดยกำหนดจุดเก็บตัวอย่างน้ำเป็นสองฝั่งคือฝั่งตื้นและฝั่งลึก ฝั่งละ 2 จุด (ภาพที่ 10) โดยฝั่งตื้นเก็บตัวอย่างที่จุด A และ B นำมาร่วมกัน สำหรับฝั่งลึกเก็บตัวอย่างที่จุด C และ D นำมาร่วมกัน โดยเก็บตัวอย่างน้ำในช่วงเช้า กลางวัน และเย็น ช่วงเช้า ดังนี้

ช่วงเช้า เวลา 10.30 – 11.30 นาฬิกา

ช่วงกลางวัน เวลา 12.30 – 13.30 นาฬิกา

ช่วงเย็น เวลา 14.30 – 15.30 นาฬิกา

จากนั้นนำตัวอย่างทั้งหมดมาร่วมกันเป็น 1 ตัวอย่าง การกำหนดจุดเก็บตัวอย่างน้ำดังกล่าวเนื่องจากไม่สามารถลงไปเก็บตัวอย่างที่ระดับกึ่งกลางของสรรว่ายน้ำได้ เพราะมีการเรียนการสอนให้กับนักเรียน และมีประชาชนทั่วไปมาว่ายน้ำตลอดเวลา การเก็บตัวอย่างดังกล่าวถือเป็นตัวแทนของน้ำในสรรว่ายน้ำทั้งหมด โดยทำการเก็บตัวอย่างน้ำที่ระดับความลึก 20 เซนติเมตร จากระดับผิวน้ำ เนื่องจากเป็นระดับความลึกที่ร่างกายสามารถสัมผัสน้ำได้ทุกส่วน



- จุดเก็บตัวอย่างน้ำฟ้างด้านและฝั่งลึกที่ระดับ 20 เซนติเมตร

ภาพที่ 10 จุดเก็บตัวอย่างน้ำ

3.2 การเก็บตัวอย่างน้ำประปา

การเก็บตัวอย่างน้ำประปา ทำการเก็บจากบริเวณสารว่ายน้ำเพื่อเป็นตัวอย่างน้ำดิบและเป็นตัวแทนของน้ำประปาในบริเวณนั้น โดยก่อนการเก็บตัวอย่างมีการเปิดให้น้ำไหลทิ้งเป็นเวลา 5 นาที เพื่อให้แน่ใจว่าน้ำประปาที่เก็บเป็นน้ำจากท่อหลักของการประปา ไม่ใช่น้ำที่มีการตกค้างอยู่ตามท่อประปา

3.3 วิธีการเก็บรักษาตัวอย่างน้ำเพื่อการวิเคราะห์พารามิเตอร์ต่าง ๆ

เมื่อทำการเก็บตัวอย่างน้ำแล้วต้องมีการรักษาตัวอย่างเพื่อให้สมบัติของตัวอย่างน้ำ ใกล้เคียงที่สุดกับน้ำทั้งหมดที่ต้องการวิเคราะห์ โดยวิธีการรักษาตัวอย่างและการวิเคราะห์เป็นไปตาม Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater ของ APHA AWWA WPCF (2005) ดังตารางที่ 13 พารามิเตอร์บางพารามิเตอร์ต้องทำการวัด ณ จุดเก็บตัวอย่างเนื่องจากไม่สามารถเก็บรักษาตัวอย่างได้ ได้แก่ pH อุณหภูมิ และปริมาณคลอรินตกค้าง

พารามิเตอร์ที่ต้องมีการรักษาตัวอย่างเพื่อนำไปวิเคราะห์ ได้แก่ สารไตรฮาโลเมธีน (Trihalomethanes, THMs) สารอินทรีย์คาร์บอนละลายน้ำ (Dissolved Organic Carbon, DOC)

สารอินทรีย์ที่มีโครงสร้างเป็นอะโรมาติก (Ultraviolet 254, UV-254) ไบโรมีดิออกอน (Bromide Ion, Br⁻) และความขุ่น (Turbidity)

ตารางที่ 13 วิธีการเก็บรักษาตัวอย่างน้ำ

พารามิเตอร์	วิธีการเก็บรักษาตัวอย่าง	ระยะเวลาที่เก็บไว้ได้ ก่อนการวิเคราะห์	วิธีการวิเคราะห์ หรือ เครื่องมือวิเคราะห์
pH	วัด ณ จุดเก็บตัวอย่าง	-	pH meter
Temperature	วัด ณ จุดเก็บตัวอย่าง	-	pH meter
Chlorine - Residual	วัด ณ จุดเก็บตัวอย่าง	-	Iodometric titration
DOC	เติม Conc.H ₂ SO ₄ ปรับ pH ให้น้อยกว่า 2 เก็บแช่เย็นที่ 4 °C วิเคราะห์ภายใน 7 วัน	7 วัน	TOC analysis
UV-254	ปรับ pH ให้น้อยกว่า 2 เก็บแช่เย็นที่ 4 °C วิเคราะห์ภายใน 2 วัน	2 วัน	UV Spectrophotometer
Turbidity	เก็บแช่เย็นที่ 4 °C	-	Turbidity meter
Br-	เก็บแช่เย็นที่ 4 °C วิเคราะห์ภายใน 28 วัน	28 วัน	Ion Chromatograph
THMs	เติม HCl 1+1 และ 0.1 N Na ₂ S ₂ O ₃ ปรับ pH ให้น้อยกว่า 2 เก็บแช่เย็น	7 วัน	Gas Liquid – Chromatograph – ECD Detector (GC - ECD)

ที่มา: APHA AWWA WPCF (2005)

3.4 สถานที่วิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ

ตัวอย่างน้ำที่ทำการเก็บจะแบ่งเป็นการวิเคราะห์พารามิเตอร์ ณ จุดเก็บตัวอย่าง และ วิเคราะห์พารามิเตอร์ ณ ห้องปฏิบัติการภาควิชาชีวเคมี คณะวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม

3.5 วิธีวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ

พารามิเตอร์และวิธีวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ มีดังนี้

3.5.1 พีอช (pH)

การวิเคราะห์ pH ทำ ณ จุดเก็บตัวอย่าง ด้วยเครื่อง pH meter ยี่ห้อ HORIBA รุ่น Model D – 21

3.5.2 อุณหภูมิ (Temperature)

การวิเคราะห์อุณหภูมิ ทำ ณ จุดเก็บตัวอย่าง ด้วยเครื่อง pH meter ยี่ห้อ HORIBA รุ่น Model D – 21

3.5.3 คลอรินตกค้างทั้งหมด (Chlorine residual)

คลอรินตกค้างวิเคราะห์ด้วยวิธี Iodometric titration เป็นไปตาม Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater ของ APHA AWWA WPCF (2005)

3.5.4 สารไตรฮาโลเมธาน (Trihalomethanes, THMs)

การวิเคราะห์สาร THMs ทั้ง 4 ชนิด ทำการเตรียมตัวอย่างก่อนด้วยการ ปีเปตัน้ำ ตัวอย่าง 5 มิลลิลิตร เติมลงในขวด vial ขนาด 20 มิลลิลิตร ที่มี Sodium Sulfate 0.5 กรัม ปิดฝา ขวดด้วยฝาแคปให้สนิท จากนั้นนำไปวิเคราะห์ด้วยเครื่อง Head-Space Gas Liquid Chromatograph ECD detector ยี่ห้อ Perkin Elmer รุ่น Autosystem XL โดยใช้คอลัมน์ Supelco 241 35-U PTEtm-5, Carrier gas N₂ และ He อัตราการไหล 2 ㎖./นาที Injection temperature 220 °C Oven temperature 55 °C 15 นาที Detector temperature 300 °C

3.5.5 สารอินทรีย์кар์บอนละลายน้ำ (Dissolved Organic Carbon, DOC)

การวิเคราะห์สารอินทรีย์ละลายน้ำ ตัวอย่างน้ำต้องผ่านการกรองก่อนด้วยกรรด GF/C ขนาดรูพรุน 0.45 ไมโครเมตร จากนั้นนำไปวิเคราะห์ด้วยเครื่อง TOC Analyzer ยี่ห้อ Tekmar – Dohrman รุ่น Phoenix 8000

3.5.6 ค่า Ultraviolet 254 (UV-254)

การวิเคราะห์ค่า UV-254 ซึ่งถือว่าเป็นตัวแทนของสารอินทรีย์ที่มีโครงสร้างเป็นอะโรมาติกในน้ำ มีหน่วยเป็นเซนติเมตร⁻¹ (cm^{-1}) โดยตัวอย่างน้ำต้องผ่านการกรองก่อนด้วยกรรด GF/C ขนาดรูพรุน 0.45 ไมโครเมตร จากนั้นนำไปตัวอย่างมาวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 253.7 นาโนเมตร โดยใช้เครื่อง UV-visible Spectrophotometer ยี่ห้อ Jasco รุ่น V-530

3.5.7 ไบร์ไมด์อิออน (Bromide Ion, Br⁻)

การวิเคราะห์ไบร์ไมด์อิออน ตัวอย่างน้ำต้องผ่านการกรองก่อนด้วยกรรด GF/C ขนาดรูพรุน 0.45 ไมโครเมตร จากนั้นนำไปวิเคราะห์ด้วยเครื่อง Ion Chromatograph ยี่ห้อ Metrohm รุ่น 761 Compact IC ใช้คอลัมน์ Metrosep Anion dual 2 , Conductivity

3.5.8 ความขุ่น (Turbidity)

ความขุ่น (Turbidity) วิเคราะห์ด้วยเครื่อง Turbidity meter ยี่ห้อ Hach รุ่น 2100 P

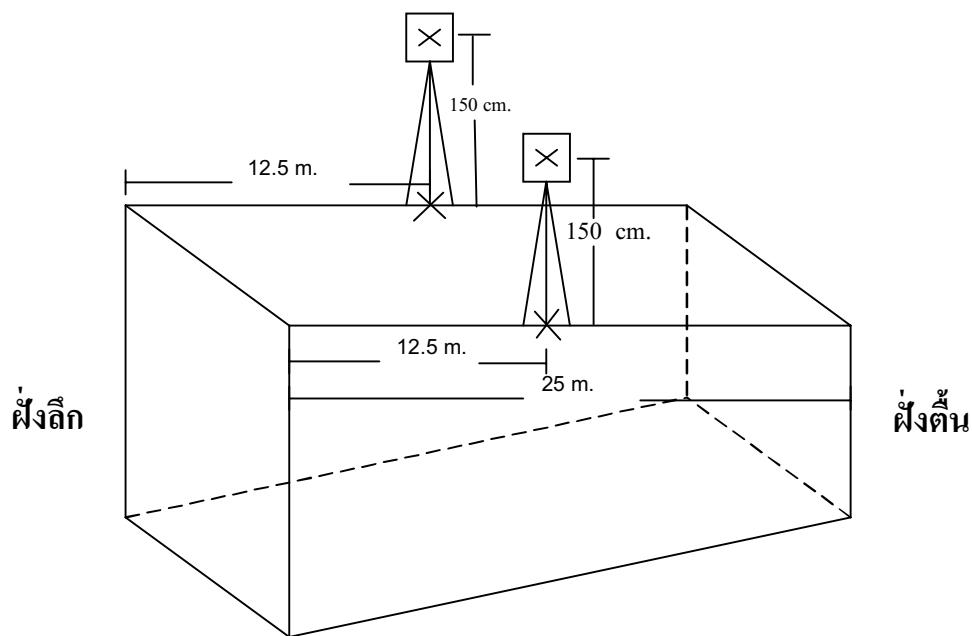
4 ตัวอย่างอากาศ

4.1 การเก็บตัวอย่างอากาศ

ตัวอย่างอากาศทำการเก็บบริเวณขอบสระว่ายน้ำ ตรงตำแหน่งกึ่งกลางของขอบสระว่ายน้ำแต่ละด้าน โดยแบ่งออกเป็น 2 จุด แสดงดังภาพที่ 11

การเก็บตัวอย่างอากาศทำการเก็บด้วยเครื่องดูดอากาศที่ต่อ กับหลอด Charcoal ดังภาพที่ 12 และมีทิศทางการดูดอากาศเข้าดังลูกศร (ภาพที่ 13) อัตราการดูดอากาศเท่ากับ 0.100 ลิตรต่อนาที เป็นเวลา 2 ชั่วโมง จากการที่ต้องนำตัวอย่างอากาศไปประเมินความเสี่ยงของคนที่ว่ายน้ำและทำงานในบริเวณนี้ เพราะจะน้ำที่จึงเก็บตัวอย่างที่ระดับผิวน้ำ เนื่องจากที่ระดับผิวน้ำเป็นระดับที่ขณะคนลงว่ายน้ำสามารถรับเอาสารระเหยเข้าไปได้ และที่ระดับความสูง 150 เซนติเมตร

เนื่องจากเป็นบริเวณที่คนเดินอยู่บริเวณรอบสระว่ายน้ำจะได้รับสารระเหยได้ รวมทั้งเป็นระดับความสูงเฉลี่ยของคนทั่วไปที่ใช้ในการหายใจ



✗ จุดเก็บตัวอย่างอากาศที่ระดับผิวน้ำ และที่ระดับ 150 เซนติเมตร

ภาพที่ 11 จุดเก็บตัวอย่างอากาศ



ภาพที่ 12 เครื่องเก็บตัวอย่างอากาศ



ภาพที่ 13 ทิศทางการดูดอากาศเข้า Charcoal Tube

4.2 การเก็บรักษาหลอดเก็บตัวอย่าง

หลังการเก็บอากาศแล้วส่วนฝ่าปีดที่บริเวณหัวและท้ายหลอดเพื่อป้องกันการระเหยของสารจากนั้นนำไปสู่ถุงพลาสติกและแร่เย็นก่อนนำตัวอย่างไปวิเคราะห์

4.3 สถานที่วิเคราะห์ตัวอย่างอากาศ

ทำการส่งหลอดตัวอย่างอากาศไปวิเคราะห์ที่ศูนย์อ้างอิงทางห้องปฏิบัติการและพิมวิทยา สำนักโรคจากการประชอบอาชีพและสิ่งแวดล้อม กรมควบคุมโรค กระทรวงสาธารณสุข

4.4 วิธีวิเคราะห์ตัวอย่างอากาศ

การวิเคราะห์สารไตรโซโลมีเทนทั้ง 4 ชนิด ทำการเตรียมตัวอย่างก่อนด้วยการนำผงคาร์บอนจากหลอด Charcoal Tube ใส่ลงใน vial 2 มิลลิลิตร จากนั้นใส่คาร์บอนไดออกไซด์ลงไป 1 มิลลิลิตร ปิดฝาแล้วเขย่าให้เข้ากัน ตั้งทิ้งไว้ 30 นาที จากนั้นนำไปวิเคราะห์ด้วยเครื่อง Head-Space Gas Liquid Chromatograph ECD detector โดยใช้ Capillary Column Agilent 19091F-115, Carrier gas N₂ และ He อัตราการไหล 1.9 มิลลิลิตร/นาที Injection temperature 250°C Oven temperature 50°C 16 นาที Detector temperature 300°C

5 การทำแบบสอบถาม

ด้านการสำรวจข้อมูลดำเนินการ โดยใช้แบบสอบถาม ตัวอย่างแบบสอบถามดังภาคผนวก ก เพื่อให้ทราบถึงข้อมูลจริงที่บุคคลแต่ละกลุ่มได้ทำเป็นกิจวัตรประจำวัน หรือกิจกรรมต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสาระว่ายน้ำในแต่ละแห่ง ข้อมูลจากแบบสอบถามเป็นส่วนหนึ่งของการนำมาใช้ในการประเมินความเสี่ยง ซึ่งประกอบด้วยประเด็นด้านการใช้บริการสาระว่ายน้ำ พฤติกรรมและสุขภาพของผู้มาใช้บริการสาระว่ายน้ำ โดยแบบสอบถามแบ่งออกเป็น 3 ส่วน ได้แก่

ส่วนที่ 1 แบบสอบถามข้อมูลทั่วไป

(สำหรับสอบถามผู้ใช้บริการทั่วไป ครูสอนว่ายน้ำและเจ้าหน้าที่คุ้มครองฯ)

ส่วนที่ 2 ข้อมูลการใช้บริการสาระว่ายน้ำ

(สำหรับสอบถามผู้ใช้บริการทั่วไป ครูสอนว่ายน้ำและเจ้าหน้าที่คุ้มครองฯ)

ส่วนที่ 3 ข้อมูลด้านพฤติกรรมและสุขภาพของผู้มาใช้บริการสาระว่ายน้ำ

(สำหรับสอบถามผู้ใช้บริการทั่วไป)

- ข้อมูลด้านพฤติกรรมและสุขภาพของครูสอนว่ายน้ำ

(สำหรับสอบถามครูสอนว่ายน้ำ)

- ข้อมูลส่วนบุคคล

(สำหรับสอบถามเจ้าหน้าที่คุ้มครองฯ)

ข้อมูลแบบสอบถามเพื่อนำมาประเมินความเสี่ยงสำหรับผู้ใหญ่ว่ายน้ำและเด็กว่ายน้ำ คือ ความถี่ในการใช้บริการสาระว่ายน้ำ ระยะเวลาแต่ละครั้งที่ว่ายน้ำ แบบสอบถามสำหรับครูสอนว่ายน้ำ คือ ความถี่ในการลงสอนว่ายน้ำในสาระว่ายน้ำ จำนวนชั่วโมงต่อวันที่ลงสอนว่ายน้ำในสาระว่ายน้ำ และแบบสอบถามสำหรับเจ้าหน้าที่คุ้มครองฯ คือ ความถี่ของการมาทำงานที่สาระว่ายน้ำ ระยะเวลาการทำงานในแต่ละวันในสาระว่ายน้ำ โดยผลการวิเคราะห์แสดงดังตารางที่

6 วิธีการประเมินความเสี่ยง

วิธีการประเมินความเสี่ยงเป็นไปตามวิธีการของ US-EPA ปี 1989 โดยวิธีการประเมินความเสี่ยงจากการได้รับสาร THMs ประกอบด้วย 4 ขั้นตอน ดังนี้

6.1 การประเมินสิ่งคุกคาม (Hazard Identification)

จากการตรวจเอกสารพบว่า สารตอกถ่ายกลุ่มที่มีความเป็นพิษสูงสุดคือ สาร THMs 4 ชนิด ได้แก่ คลอโรฟอร์ม บอร์โนไดคลอโรเมเทน ไดบอร์โนคลอโรเมเทน และ บอร์โนฟอร์ม เนื่องจากมีค่าสูงสุดทั้งที่ก่อให้เกิดมะเร็งและไม่ก่อให้เกิดมะเร็ง (ตารางที่ 1)

6.2 การประเมินการสัมผัส (Exposure Assessment)

ในการประเมินความเสี่ยงนั้นพิจารณาเลือกบุคคลกลุ่มต่าง ๆ และเส้นทางการสัมผัส เหล่านี้ เนื่องจากเป็นกิจวัตรประจำวันที่ต้องปฏิบัติทั้งที่เกี่ยวข้องและไม่เกี่ยวข้องกับสระว่ายน้ำ ไม่ว่าจะเป็นกิจกรรมยามว่าง เช่น การว่ายน้ำหรือการทำงานในสระว่ายน้ำ เพื่อนำมาประเมินความเสี่ยงที่ก่อให้เกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นที่ไม่ก่อให้เกิดมะเร็ง ดังตารางที่ 14 โดยแบ่งบุคคลออกเป็น 6 กลุ่ม ได้แก่

กลุ่มที่ 1 ผู้ใหญ่ที่ว่ายน้ำ

กลุ่มที่ 2 ผู้ใหญ่ที่ไม่ว่ายน้ำ (รับสาร THMs จากน้ำประปาท่าน้ำ)

กลุ่มที่ 3 เด็กที่ว่ายน้ำ

กลุ่มที่ 4 เด็กที่ไม่ว่ายน้ำ (รับสาร THMs จากน้ำประปาท่าน้ำ)

กลุ่มที่ 5 ครูสอนว่ายน้ำ

กลุ่มที่ 6 เจ้าหน้าที่ดูแลสระว่ายน้ำ

เส้นทางการสัมผัสแบ่งออกเป็น 3 เส้นทาง ได้แก่ การรับสารผ่านทางเดินอาหาร (Ingestion) การซึมผ่านทางผิวน้ำ (Dermal Contact) และทางการหายใจ (Inhalation) โดยแต่ละกลุ่มมีเส้นทางการสัมผัสที่แตกต่างกัน ยกตัวอย่างเช่น กลุ่มแรกคือกลุ่มผู้ใหญ่ที่ว่ายน้ำจะประเมินจากการรับสารผ่านทางเดินอาหาร (Ingestion) การซึมผ่านทางผิวน้ำ(Dermal Contact) และทางการหายใจ (Inhalation) ซึ่งประเมินจากที่ระดับผิวน้ำ สำหรับกลุ่มที่ 2 คือกลุ่มผู้ใหญ่ที่ไม่ว่ายน้ำประเมินเช่นเดียวกับกลุ่มแรก แต่เส้นทางการหายใจจะประเมินที่ระดับ 150 เซนติเมตร เป็นต้น

จากริชาร์ดของ US-EPA ได้ทำการประเมินการรับสารเข้าสู่ร่างกายโดยผ่านเส้นทางต่าง ๆ คำนวณได้จากสูตรในตารางที่ โดยค่าตัวแปรต่าง ๆ ใช้ตามค่าที่ US-EPA ได้เสนอแนะไว้ ตามตารางที่ 15 ซึ่งค่าต่างๆเหล่านี้เป็นค่าคงที่ของประชากรในประเทศสหรัฐอเมริกา แต่สำหรับงานวิจัยนี้ได้ใช้ข้อมูลสำหรับประชากรในประเทศไทยบางค่า เช่น น้ำหนักร่างกายเฉลี่ยของผู้ใหญ่เท่ากับ 55 กิโลกรัม อายุเฉลี่ยของผู้ใหญ่เท่ากับ 64 ปี พื้นที่ผิวสัมผัสร่างกายของผู้ใหญ่เท่ากับ 1.72 ตารางเมตร (กิตติ, 2548)

ตารางที่ 14 บุคคลกลุ่มต่าง ๆ และสิ่งทางการแพทย์ที่ไม่สามารถประเมินความเสี่ยง

ก ลุ่มที่	ก ลุ่มน บุคคล	ทางเดินอาหาร (Ingestion)		การหายใจ (Inhalation)		การซึมผ่านทางผิวหนัง (Dermal Contact)	
		น้ำประปา	น้ำสารระเหว่ายำ	น้ำกรดปะ*	น้ำสารระเหว่ายำ	ระดับพิเศษ	น้ำประปา
1	ผู้ใหญ่ที่ร่วางหน้า	●	●	×	●	×	●
2	ผู้ใหญ่ที่ไม่ร่วางหน้า	●	×	×	●	×	●
3	เด็กที่ร่วางหน้า	●	●	×	●	×	●
4	เด็กที่ไม่ร่วางหน้า	●	×	×	●	×	●
5	ครรภ์สอนน้ำเย็น	●	●	×	●	×	●
6	เด็กหน้าที่ดูแลสารระเหว่ายำ	●	×	×	●	●	×

หมายเหตุ : ● พิจารณาถึงแนวทางการต้มผัก

✗ ไม่พิจารณาถึงแนวทางการต้มผัก

* ไม่พิจารณาสั่งทางการแพทย์ในปริมาณที่มากเกินไป เนื่องจากจะระเหยเมื่อเวลาขึ้นบันได ให้มีการติดต่อทางโทรศัพท์หากมีอาการรบกวนร้อนของประทศ ขอรับคำแนะนำจากแพทย์

THMs จังหวะเหลอกไปได้

ตารางที่ 15 ค่าคงที่สำหรับการประมาณความเสี่ยง

ค่าคงที่	หน่วย	ตัวแปร	ผู้หญิง	เด็ก	ครูสอนวิชาชีวะ	เจ้าหน้าที่ดูแลสระบำวิทยา	แหล่งที่มา
ช่วงอายุผลลัพธ์สัมผัสสารเคมี	ปี	EP	30	6	-	-	US-EPA (1989)
น้ำหนักเด็ก	กิโลกรัม	BW	55*	26	-	-	US-EPA (1989)
พันทิศสัมผัส	ตัวร่าง เช่นติ่มนตรี	SA	18,150	10,425	-	-	US-EPA (1989)
อัตราการดั่นหน้า	ลิตร์/วัน	IR	3	1.5**	-	-	Stuart M.E., et al (2001)
อัตราการหายใจ	ลบ.ม./ชั่วโมง	IR	0.83	0.208	-	-	US-EPA (1989)
อัตราการใช้รับสารทางสหภูมิชีววิทยา	ลิตร์/วัน	IR	1.2	0.6*	-	-	US-EPA (1989)
ความถี่ในการร่วมงาน / ความถี่ในการทำงาน ในสระบำวิทยา	วัน/ปี	EF	101	154	238	302	แบบสอบถาม
ระดับเวลาในการร่อนผ่าน / ระดับเวลาในการร่วมงาน /	ชั่วโมง/วัน	ET	0.2	0.2	-	-	US-EPA (1989)
ระดับเวลาในการร่วมงานในสระบำวิทยา	ชั่วโมง/วัน	ET	1.1	1.3	1.8	9	แบบสอบถาม

หมายเหตุ : * จ้อมูลจาก Stuart M.E., et al (2001)

** คำนวณจากค่าคงที่ของผู้หญิง

- ใช้ค่ามูเตลั่วแบบผู้หญิง

6.3 การประเมินความเป็นพิษ (Toxicity Assessment)

การประเมินความเป็นพิษของสาร THMs จะพิจารณาจากทั้งกรณีที่ก่อให้เกิดมะเร็ง และไม่ก่อให้เกิดมะเร็ง ข้อมูลที่สำคัญสำหรับเป็นครรชนีบ่งชี้การมีศักยภาพที่ก่อให้เกิดมะเร็งและไม่ก่อให้เกิดมะเร็ง คือ ค่า Slope Factor (SF) และค่า Reference Concentration (R_{fC}) ตามลำดับ โดยความเป็นพิษที่ก่อให้เกิดมะเร็งของสาร THMs จะแสดงด้วยค่า SF และความเป็นพิษที่ไม่ก่อให้เกิดมะเร็งของสาร THMs แสดงด้วยค่า R_{fC} ดังแสดงในตารางที่ 11 และตารางที่ 12 ตามลำดับ โดยจะเห็นว่าค่า SF ของสาร THMs ที่มีไบร์มีนเป็นองค์ประกอบจะมีค่าสูงกว่าคลอโรฟอร์มอย่างเห็นได้ชัด ซึ่งเป็นการแสดงให้เห็นว่าหากมีไบร์ไมค์อ้อนในน้ำดิบมากจะทำให้ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งสูงขึ้น

6.4 การประเมินลักษณะความเสี่ยง (Risk Characterization)

จากการประเมินสาร THMs ใน 3 ขั้นตอนแรกแล้ว จากนั้นนำมาประเมินภาพรวมของความเสี่ยงที่เกิดขึ้นจากสาร THMs โดยความเสี่ยงจากการก่อให้เกิดมะเร็งของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด ซึ่งแบ่งตามเส้นทางต่าง ๆ ของการได้รับสารเข้าสู่ร่างกาย คำนวณได้จากสมการที่ 5 สำหรับความเสี่ยงที่ไม่ก่อให้เกิดมะเร็งของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด คำนวณได้จากสมการที่ 6 ดังนั้นความเสี่ยงรวมทั้งหมดจึงหาได้จากการนำปริมาณสารที่ได้รับจากทางเดินอาหาร ปริมาณสารที่ได้รับผ่านทางการหายใจ และปริมาณสารที่ซึมผ่านทางผิวนังมาร่วมกันเป็นความเสี่ยงรวมทั้งหมดของสาร THMs แต่ละชนิด

บทที่ 4

ผลการวิจัยและอภิปรายผลการวิจัย

1 ผลการวิเคราะห์คุณภาพน้ำและอากาศ

ผลการวิเคราะห์คุณภาพน้ำประจำ น้ำสารว่ายน้ำ และอากาศบริเวณสารว่ายน้ำในรัม สารว่ายน้ำกึ่งในรัม และสารว่ายน้ำกลางแจ้ง ซึ่งเก็บตัวอย่างระหว่างเดือนพฤษภาคม พ.ศ.2550 ถึงเดือนกุมภาพันธ์ พ.ศ.2551 มีรายละเอียดดังต่อไปนี้

1.1 สมบัติต่าง ๆ และความเข้มข้นของสาร THMs ในน้ำประจำ

ผลการวิเคราะห์พารามิเตอร์ต่าง ๆ และความเข้มข้นของสาร THMs ในน้ำประจำ แสดงดังตารางที่ 16 พบว่า pH กับอุณหภูมิของน้ำมีค่าคงที่ตลอดทั้งปี จึงไม่พบผลของ pH และอุณหภูมิต่อการเกิดสาร THMs

สำหรับความเข้มข้นของสารไตรฮาโลเมเทนทั้งหมด (Total trihalomethanes, TTHM) คลอโรฟอร์ม ไบโรมิಡคลอโรเมเทน ไดไบโรมิคลอโรเมเทน และไบโรมิฟอร์ม ในน้ำประจำมีค่าอยู่ในช่วง 38.62-110.56 26.32-89.73 10.02-20.82 1.28-4.50 และ ND-0.58 $\mu\text{g/L}$ ตามลำดับ โดยชนิดของสาร THMs ที่มีความเข้มข้นสูงสุด ได้แก่ คลอโรฟอร์ม รองลงมาได้แก่ ไบโรมิಡคลอโรเมเทน ไดไบโรมิคลอโรเมเทน และไบโรมิฟอร์ม ตามลำดับ

เมื่อพิจารณาจากความเข้มข้นของสาร TTHM ในน้ำประจำที่มีค่าอยู่ในช่วง 38.62-110.56 $\mu\text{g/L}$ แล้ว พบว่าจากตัวอย่างทั้งหมด 27 ตัวอย่างมีเพียง 2 ตัวอย่าง ที่มีค่าสูงกว่ามาตรฐาน MCLs ของ WHO และ EU ซึ่งกำหนดให้มีความเข้มข้นของสาร TTHM ไม่เกิน 100 $\mu\text{g/L}$ แสดงว่าน้ำประจำจากแหล่งที่เก็บตัวอย่างยังคงมีความปลอดภัยที่จะใช้ในการอุปโภคบริโภคในเบื้องต้น ได้รับสาร THMs เข้าสู่ร่างกาย

ตารางที่ 16 ความเข้มข้นของสาร THMs และพารามิเตอร์อื่น ๆ ในน้ำประปา

พารามิเตอร์	ช่วง	ค่าสูงสุด	ค่าเฉลี่ย	$\pm SD$
pH	5.50-8.54	8.54	6.58	0.89
อุณหภูมิ ($^{\circ}\text{C}$)	25.00-35.90	35.90	30.08	0.19
คลอรินตกค้าง(mg/L)	ND-0.32	0.32	0.03	0.04
DOC (mg/L)	2.62-4.33	4.33	3.32	0.42
UV-254 (cm^{-1})	0.06-0.07	0.07	0.07	0.00
Br^- (mg/L)	ND-0.43	0.43	0.01	0.01
CHCl_3 ($\mu\text{g}/\text{L}$)	26.32-89.73	89.73	49.20	10.65
CHBrCl_2 ($\mu\text{g}/\text{L}$)	10.02-20.82	20.82	14.06	2.49
CHBr_2Cl ($\mu\text{g}/\text{L}$)	1.28-4.50	4.50	1.88	0.11
CHBr_3 ($\mu\text{g}/\text{L}$)	ND-0.58	0.58	0.14	0.07
TTHM ($\mu\text{g}/\text{L}$)	38.62-110.56	110.56	65.28	12.33

หมายเหตุ : Detection limit ของการวิเคราะห์ CHCl_3 , CHBrCl_2 , CHBr_2Cl และ CHBr_3 ในน้ำเท่ากับ 0.03 0.05 0.05 และ 0.05 $\mu\text{g}/\text{L}$ ตามลำดับ

1.2 สมบัติต่าง ๆ และความเข้มข้นของสาร THMs ในน้ำประปา

ผลการวิเคราะห์พารามิเตอร์ต่างๆ และความเข้มข้นของสาร THMs ในน้ำประปาฯ แสดงดังตารางที่ 17 พ布ว่า pH กับอุณหภูมิของน้ำมีค่าค่อนข้างคงที่ตลอดทั้งปี จึงไม่พบผลของ pH และอุณหภูมิต่อการเกิดสาร THMs และพบโนร์โนมีอ่อนที่จะเกิดปฏิกิริยาแทนที่คลอรินอะตอน ทำให้เกิดสารตกค้างที่มีองค์ประกอบของโบรเมินอะตอนเพิ่มมากขึ้น นอกจากนี้แล้วค่า UV-254 ยังมีค่าสูงแสดงว่าน้ำประปาน้ำมีแนวโน้มที่จะมีสารอินทรีย์ที่มีโครงสร้างของโรมาติกสะสมอยู่มาก

สำหรับความเข้มข้นของสาร TTHM คลอโรฟอร์ม โนร์โนมีคลอโรเมเทน ไคลโนร์โนมีเทน ไคลโนร์โนคลอโรเมเทน และโนร์โนฟอร์ม ในน้ำประปาน้ำในร่มมีค่าอยู่ในช่วง 11.69-38.00 9.24-29.06 2.44-13.66 ND และ ND-0.81 $\mu\text{g}/\text{L}$ ตามลำดับ สารว่ายน้ำก็ในร่มมีค่าอยู่ในช่วง 44.22-72.41 37.67-59.10 4.00-18.40 ND-0.25 และ ND-0.46 $\mu\text{g}/\text{L}$ ตามลำดับ และสารว่ายน้ำกลางแจ้งมี

ค่าออยู่ในช่วง 18.48-59.64 15.46-57.44 ND-13.66 ND-0.05 ND-0.15 $\mu\text{g/L}$ ตามลำดับ โดยชนิดของสาร THMs ที่มีความเข้มข้นสูงสุดจากทั้ง 3 สาร ได้แก่ คลอร์ฟอร์ม รองลงมาคือ ไบโรมิคลอโรเมเทน

เมื่อพิจารณาจากความเข้มข้นของสาร TTHM ในน้ำสารว่ายน้ำในงานวิจัยนี้ ซึ่งจำเป็นที่จะต้องนำไปเปรียบเทียบกับค่ามาตรฐานของน้ำประปาแทน เนื่องจากไม่มีหน่วยงานใดที่ได้มีการกำหนดค่ามาตรฐานของสาร THMs ในสารว่ายน้ำเอาไว้ โดยความเข้มข้นของสาร TTHM ในน้ำสารว่ายน้ำในรัม สารว่ายน้ำกึ่งในรัม และสารว่ายน้ำกลางแจ้ง ที่มีค่าออยู่ในช่วง 11.69-38.00 44.22-72.41 และ 18.48-59.64 $\mu\text{g/L}$ ตามลำดับ จะเห็นได้ว่ามีค่าต่ำกว่ามาตรฐาน MCLs ของ WHO และ EU ซึ่งกำหนดให้มีความเข้มข้นของสาร TTHM ไม่เกิน 100 $\mu\text{g/L}$ รวมถึงมีค่าต่ำกว่ามาตรฐานของ US-EPA ระยะที่ 1 ที่กำหนดค่า MLCs ไว้ไม่เกิน 80 $\mu\text{g/L}$

ถึงแม้ว่าความเข้มข้นของสาร TTHM จากทั้ง 3 สาร จะมีค่าต่ำกว่ามาตรฐานต่าง ๆ แต่สารกลุ่มนี้สามารถที่จะก่อให้เกิดอันตรายต่าง ๆ ทั้งที่ก่อให้เกิดมะเร็งและอันตรายอื่น ๆ ในมนุษย์ได้ ดังนั้นงานวิจัยนี้จึงได้ทำการประเมินความเสี่ยง (Risk assessment) ทั้งที่ก่อให้เกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นจากการบริโภค เพื่อเป็นข้อมูลบ่งชี้ถึงความอันตรายของสารกลุ่มนี้ไว้ด้วย

ตารางที่ 17 ความตื้นที่นูนของสาร THMs และพารามิตรต่างๆ ในน้ำศรubsงว่างามน้ำในร่ม สรับว่างามน้ำกั่งในร่ม และสรับว่างามจากแจ้ง

พารามิตร	สรับว่างามน้ำในร่ม (Indoor)				สรับว่างามน้ำกั่งในร่ม (Semi-indoor)				สรับว่างามนอกแจ้ง (Outdoor)			
	ช่วง	ค่าสูงสุด	ค่าเฉลี่ย	± SD	ช่วง	ค่าสูงสุด	ค่าเฉลี่ย	± SD	ช่วง	ค่าสูงสุด	ค่าเฉลี่ย	± SD
pH	3.15-5.66	5.66	3.98	0.590	3.48-4.11	4.11	3.75	0.25	5.16-8.59	8.59	7.20	1.26
อุณหภูมิ (°C)	27.10-29.70	29.70	28.43	1.17	25.00-30.50	30.50	27.81	2.50	28.30-31.70	31.70	29.83	1.31
คลอรีนตอกขาว(mg/L)	0.68-6.27	6.27	3.72	2.05	0.41-2.22	2.22	1.45	0.90	0.09-0.80	0.80	0.34	0.03
DOC (mg/L)	8.61-17.76	17.76	11.06	1.58	0.91-3.86	3.86	2.49	0.78	0.71-1.88	1.88	1.10	0.43
UV-254 (cm ⁻¹)	0.00-0.07	0.07	0.06	0.01	0.02-0.04	0.04	0.04	0.02	0.01-0.02	0.02	0.0185	0.00
Br ⁻ (mg/L)	ND-4.57	4.57	1.91	1.77	ND-10.96	10.96	3.00	3.23	ND-82.91	82.91	44.41	38.80
CHCl ₃ (μg/L)	9.24-29.06	29.06	17.81	8.07	37.67-59.10	59.10	48.68	5.31	15.46-57.44	57.44	30.94	22.33
CHBrCl ₂ (μg/L)	2.44-13.66	13.66	6.85	2.50	4.00-18.40	18.40	10.21	3.19	0.01-13.66	13.66	5.17	7.08
CHBr ₂ Cl (μg/L)	ND	ND	-	-	ND-0.25	0.25	0.07	0.12	ND-0.05	0.05	0.01	0.01
CHBr ₃ (μg/L)	ND-0.81	0.81	0.17	0.30	ND-0.46	0.46	0.12	0.21	ND-0.15	0.15	0.03	0.05
TTHM (μg/L)	11.69-38.00	38.00	24.83	10.41	44.22-72.41	72.41	59.08	5.60	18.48-59.64	59.64	36.15	20.27

หมายเหตุ : ค่า Detection limit ของการวิเคราะห์ CHCl₃, CHBrCl₂, CHBr₂Cl และ CHBr₃ ในน้ำเท่ากับ 0.03 0.05 0.05 และ 0.05 μg/L

ตามลำดับ

1.3 ความเข้มข้นของสาร THMs ในอากาศบริเวณสระว่ายน้ำ

ผลการวิเคราะห์ความเข้มข้นของสาร THMs รูปแบบต่าง ๆ ในอากาศบริเวณสระว่ายน้ำ แสดงดังตารางที่ 18 พบว่าความเข้มข้นของสาร TTHM คลอโรฟอร์ม ไบโรมีไดคลอโรเมเทน ไดไบโรมีคลอโรเมเทน และไบโรมีฟอร์ม ภายในน้ำสระว่ายน้ำในร่มที่ระดับผิวน้ำมีค่าอยู่ในช่วง ND-490.5 ND-475.5 ND-9.5 ND-10.0 และ ND-2.17 $\mu\text{g}/\text{m}^3$ ตามลำดับ และที่ระดับความสูง 150 เซนติเมตร มีค่าอยู่ในช่วง ND-918.5 ND-866.0 ND-9.3 ND-36.0 และ ND-9.3 $\mu\text{g}/\text{m}^3$ ตามลำดับ

ความเข้มข้นของสาร TTHM คลอโรฟอร์ม ไบโรมีไดคลอโรเมเทน ไดไบโรมีคลอโรเมเทน และไบโรมีฟอร์ม ภายในน้ำสระว่ายน้ำกึ่งในร่มที่ระดับผิวน้ำมีค่าอยู่ในช่วง ND-95.3 2.4-40.0 ND-12.0 ND-73.0 และ ND $\mu\text{g}/\text{m}^3$ ตามลำดับ และที่ระดับความสูง 150 เซนติเมตร มีค่าอยู่ในช่วง ND-138.2 ND-134.0 ND-12.0 ND-9.7 และ ND $\mu\text{g}/\text{m}^3$ ตามลำดับ

ความเข้มข้นของสาร TTHM คลอโรฟอร์ม ไบโรมีไดคลอโรเมเทน ไดไบโรมีคลอโรเมเทน และไบโรมีฟอร์ม ภายในน้ำสระว่ายน้ำกางกลางแจ้งที่ระดับผิวน้ำมีค่าอยู่ในช่วง ND-18.5 ND-3.9 ND-1.5 ND-1.1 และ ND $\mu\text{g}/\text{m}^3$ ตามลำดับ และที่ระดับความสูง 150 เซนติเมตร มีค่าอยู่ในช่วง ND-16.6 ND-3.4 ND-1.7 ND-1.9 และ ND $\mu\text{g}/\text{m}^3$ ตามลำดับ

จากความเข้มข้นของสาร THMs ดังกล่าว จะเห็นได้ว่าสระว่ายน้ำในร่ม สระว่ายน้ำกึ่งในร่ม และสระว่ายน้ำกางกลางแจ้งมีความเข้มข้นของคลอโรฟอร์มสูงสุด เช่นเดียวกันทั้ง 3 สระ แต่ภายในบริเวณสระว่ายน้ำในร่มมีความเข้มข้นของคลอโรฟอร์มสูงสุด รองลงมาได้แก่ สระว่ายน้ำกึ่งในร่ม และสระว่ายน้ำกางกลางแจ้ง ตามลำดับ ทั้งนี้เนื่องจากคลอโรฟอร์มเป็นสารระเหยได้ง่ายจึงแพร่กระจายและปนเปื้อนอยู่ในอากาศได้มากกว่าสารชนิดอื่น รวมทั้งสระว่ายน้ำในร่มเป็นสระที่มีลักษณะปิดทำให้การถ่ายเทอากาศเกิดได้ไม่ดี ดังนั้นจึงมีการสะสมของสาร THMs ในอากาศได้มากกว่าสระว่ายน้ำกึ่งในร่มและสระว่ายน้ำกางกลางแจ้ง

ตารางที่ 18 ความตื้นของสาร THMs ในอากาศบริโภคที่บ้านเรือน และสรุปว่าขึ้นก่อภัยเจ็บ

พารามิเตอร์ ระดับความลึก	การวัด $\mu\text{g}/\text{m}^3$	สรุปว่าอยู่ในร่ม (Indoor)				สรุปว่าอยู่ในร่ม (Semi-indoor)				สรุปว่าอยู่นอกสถานที่ (Outdoor)			
		ช่วง	ค่าสูงสุด	ค่าเฉลี่ย \pm SD	ช่วง	ค่าสูงสุด	ค่าเฉลี่ย \pm SD	ช่วง	ค่าสูงสุด	ช่วง	ค่าสูงสุด	ค่าเฉลี่ย \pm SD	ช่วง
CHCl ₃ ($\mu\text{g}/\text{m}^3$)	ผู้วัด	ND-475.5	475.5	37.1 \pm 0.0	2.4-40.0	40.0	14.0 \pm 0.0	ND-3.9	4.0	0.0	0.0	0.0	0.0
	150 ชุม.	ND-866.0	866	52.3 \pm 0.1	ND-134.0	134.0	6.0 \pm 0.0	ND-3.4	3.0	0.0	0.0	0.0	0.0
CHBrCl ₂ ($\mu\text{g}/\text{m}^3$)	ผู้วัด	ND-9.5	9.5	0.7 \pm 0.0	ND-12.0	12.0	3.0 \pm 0.0	ND-1.5	1.0	0.0	0.0	0.0	0.0
	150 ชุม.	ND-9.33	9.3	1.5 \pm 0.0	ND-12.0	0.0	2.0 \pm 0.0	ND-1.7	2.0	0.0	0.0	0.0	0.0
CHBr ₂ Cl ($\mu\text{g}/\text{m}^3$)	ผู้วัด	ND-10.0	10.0	0.6 \pm 0.0	ND-73.0	73.0	7.0 \pm 0.0	ND-1.1	1.0	0.0	0.0	0.0	0.0
	150 ชุม.	ND-36.0	36.0	2.9 \pm 0.0	ND-9.7	10.0	2.0 \pm 0.0	ND-1.9	2.0	0.0	0.0	0.0	0.0
CHBr ₃ ($\mu\text{g}/\text{m}^3$)	ผู้วัด	ND-2.167	2.2	0.0 \pm 0.0	ND	-	-	ND	-	-	-	-	-
	150 ชุม.	ND-9.33	9.3	0.0 \pm 0.0	ND	-	-	ND	-	-	-	-	-
TTHM ($\mu\text{g}/\text{m}^3$)	ผู้วัด	ND-490.5	490.5	41.6 \pm 0.1	ND-95.3	95.3	25.3 \pm 0.0	ND-18.5	18.5	2.7	0.0	0.0	0.0
	150 ชุม.	ND-918.5	918.5	59.0 \pm 0.2	ND-138.2	138.2	20.5 \pm 0.0	ND-16.6	16.6	1.6	0.0	0.0	0.0

2 ผลการประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง (Cancer risk)

การประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง ประเมินจากการได้รับสารเข้าสู่ร่างกายใน 3 เส้นทาง ได้แก่ การได้รับสารผ่านทางเดินอาหารจากการใช้น้ำประปาและน้ำบรรจุภัณฑ์ การได้รับสารโดยการซึมผ่านทางผิวหนังจากน้ำประปาและน้ำบรรจุภัณฑ์ และการได้รับสารผ่านทางเดินหายใจในขณะว่ายน้ำ โดยทั้งนี้จะไม่ได้มีการประเมินการได้รับสารผ่านทางเดินหายใจในขณะใช้น้ำประปา เนื่องจากบ้านเรือนในประเทศไทยมีลักษณะโครงสร้างเป็นแบบปิดโล่ง อากาศถ่ายเทได้สะดวก ทำให้ไหร่เหยของสาร THMs ระเหยออกไปได้

การประเมินความเสี่ยงที่ก่อให้เกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง ได้ทำการประเมินจากบุคคล 6 กลุ่ม ได้แก่ ผู้ใหญ่วัยน้ำ ผู้ใหญ่ไม่วัยน้ำ เด็กวัยน้ำ เด็กไม่วัยน้ำ ครูสอนวัยน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสระบุรีวัยน้ำ ซึ่งบุคคลแต่ละกลุ่มมีเส้นทางการได้รับสารที่แตกต่างกัน ดังแสดงในตารางที่ 15

จากการวิเคราะห์ความเข้มข้นของสาร THMs ทึ้งในน้ำประปา น้ำบรรจุภัณฑ์ และในอากาศ ได้นำมาเป็นข้อมูลในการประเมินความเสี่ยง ตารางที่ 19 และตารางที่ 20 เป็นตัวอย่างการคำนวณการประเมินความเสี่ยงการได้รับสารจากน้ำประปาและสารวัยน้ำในร่มจากการต้มน้ำในชีวิตประจำวันและการรับสารผ่านทางเดินอาหารระหว่างวัยน้ำของกลุ่มผู้ใหญ่ที่วัยน้ำ ตามลำดับ ทั้งกรณีประเมินโดยใช้ความเข้มข้นสูงสุดและกรณีประเมินโดยใช้ความเข้มข้นเฉลี่ย สำหรับการคำนวณในกลุ่มบุคคลและเส้นทางอื่น ๆ ก็จะมีลักษณะเช่นเดียวกัน ซึ่งแสดงตารางไว้ในภาคผนวก ข

ตารางที่ 19 การคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับผ่านทางเดินทางการเดินทางจากประเทศต้นน้ำในศรีลังกาและญี่ปุ่นที่อยู่

สาร	CW (mg/L)	IR (L/day)	EF (day/year)	EP (year)	BW (kg)	AT (day)	I (mg/kg-day)	SF (kg-day/mg)	Cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ค่ารวมเข้มข้นถูกจำกัด									
คลอโรฟอร์ม	0.08973	3	365	40	55	14,600	0.00489	0.0061	2.99E-05
ไบรัม "ดีคลอโรเมทาน	0.02082	3	365	40	55	14,600	0.00114	0.0620	7.04E-05
"ดีไบรัมคลอโรเมทาน	0.00450	3	365	40	55	14,600	0.00025	0.0840	2.06E-05
ไบรัมฟอร์ม	0.00058	3	365	40	55	14,600	0.00003	0.0079	2.50E-07
กรณีประเมินโดยการใช้ค่ารวมเข้มข้นเฉลี่ย									
คลอโรฟอร์ม	0.05476	3	365	40	55	14,600	0.00299	0.0061	1.82E-05
ไบรัม "ดีคลอโรเมทาน	0.01534	3	365	40	55	14,600	0.00084	0.0620	5.19E-05
"ดีไบรัมคลอโรเมทาน	0.00192	3	365	40	55	14,600	0.00010	0.0840	8.81E-06
ไบรัมฟอร์ม	0.00012	3	365	40	55	14,600	0.00001	0.0079	5.19E-08

ตารางที่ 20 การคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารที่ได้รับผ่านทางเดินทางการระเหว่ง่ายๆ ของผู้ไทยทั่วไป

สาร	CW (mg/L)	IR (L/day)	ET (hr/คิว)	EF (คิว/year)	EP (year)	0.0416 (day/hr)	BW (kg)	AT (day)	I (mg/kg-day)	SF (kg-day/mg)	Cancer risk
กรดฟลูโรเม็นโดยการใช้ความซึมทั่วไป											
คลอร์ฟอร์ม	0.08973	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	8.03E-06	0.0061	4.90E-08
ไบปรอโนคลอร์ฟอร์ม	0.02082	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	3.77E-06	0.062	2.34E-07
ไดโนบิโนคลอร์ฟอร์ม	0.00450	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	0.00E+00	0.084	0.00E+00
ไบปรอฟอร์ม	0.00058	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	2.24E-07	0.0079	1.77E-09
กรดฟลูโรเม็นโดยการใช้ความซึมทั่วไปลดลง											
คลอร์ฟอร์ม	0.05476	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	4.92E-06	0.0061	3.00E-08
ไบปรอโนคลอร์ฟอร์ม	0.01534	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	1.89E-06	0.062	1.17E-07
ไดโนบิโนคลอร์ฟอร์ม	0.00192	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	0.00E+00	0.084	0.00E+00
ไบปรอฟอร์ม	0.00012	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	4.74E-08	0.0079	3.74E-10

2.1 ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารว่าyanนำในร่ม

(1) การเปรียบเทียบส่วนทางการได้รับสาร

การประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของบุคคล 6 กลุ่มตามแต่ละส่วนทางการได้รับสารจากน้ำประปาและสารว่าyanนำ แสดงดังตารางที่ 21 จากการประเมินพบว่าความเสี่ยงรวมจากน้ำประปาและสารว่าyanนำของการได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร การซึมผ่านทางผิวน้ำ และทางการหายใจ ของผู้ใหญ่ว่าyanนำ เด็กว่าyanนำ ครูสอนว่าyanนำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่าyanนำ โดยใช้ความเข้มข้นสูงสุดตามวิธีการของ US-EPA (1989) พบร่วมกับความเสี่ยงเท่ากับ $3.07E-04$ $3.09E-04$ $8.32E-04$ และ $8.37E-03$ ตามลำดับ สำหรับกรณีผู้ใหญ่ไม่ว่าyanนำและเด็กไม่ว่าyanนำที่ได้รับสาร THMs ผ่านทางเดินอาหารและการซึมผ่านทางผิวน้ำเฉพาะจากน้ำประปา มีความเสี่ยงเท่ากับ $1.23E-04$ และ $1.31E-04$ ตามลำดับ โดยจะเห็นว่าทุกกลุ่มมีความเสี่ยงเกินกว่าค่าที่ยอมรับได้ตามคำแนะนำของ US-EPA คือมีค่าเกินกว่าช่วง $1E-06$ ถึง $1E-04$ ดังนั้นจึงถือว่าเป็นความเสี่ยงที่ไม่สามารถยอมรับได้ จะต้องมีการดำเนินการแก้ไขต่อไป

เมื่อพิจารณาตามแต่ละส่วนทางจากการได้รับสารของบุคคลทุกกลุ่ม ดังภาพที่ 14 (ก) และภาพที่ 14 (ข) พบร่วมกับความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งเรียงลำดับจากมากไปน้อยได้ดังนี้ การได้รับสารผ่านทางการหายใจ ทางเดินอาหาร และการซึมผ่านทางผิวน้ำ ตามลำดับ โดยเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่าyanนำได้รับความเสี่ยงรวมจากส่วนทางการหายใจสูงสุด คือมีค่าเท่ากับ $8.24E-03$ รองลงมาได้แก่ ครูสอนว่าyanนำ ผู้ใหญ่ว่าyanนำ และเด็กว่าyanนำ มีค่าความเสี่ยงจากการได้รับสารทางการหายใจเท่ากับ $7.03E-04$ $1.82E-04$ และ $1.74E-04$ ตามลำดับ จะเห็นได้ว่าทุกกลุ่มมีความเสี่ยงที่ไม่สามารถยอมรับได้ตามคำแนะนำของ US-EPA เหตุที่เจ้าหน้าที่ดูแลสารว่าyanนำได้รับความเสี่ยงรวมผ่านส่วนทางการหายใจสูงสุด เนื่องจากทำงานอยู่ในบริเวณสารว่าyanนำแบบในร่มที่มีลักษณะเป็นสารปิด ทำให้การระบายของสาร THMs เกิดได้ไม่ดีและมีการสะสมอยู่ภายในอาคารบริเวณสารว่าyanนำ ทำให้สามารถรับเอาไปรับประทานของสาร THMs ได้มากกว่ากลุ่มอื่น ๆ

จากร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งตามแต่ละส่วนทางของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม พบร่วมกับผู้ใหญ่ว่าyanนำ เด็กว่าyanนำ ครูสอนว่าyanนำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่าyanนำ จะได้รับสารผ่านทางเดินทางหายใจเป็นส่วนทางหลัก เท่ากับร้อยละ 59 56 85 และ 99 ตามลำดับ ซึ่งสอดคล้องกับการศึกษาของ Lee et al. (2009) ที่ทำการศึกษาคุณลักษณะของสาร THMs และประเมินความเสี่ยงในสารว่าyanนำ พบร่วมกับการได้รับสารผ่านทางการหายใจเป็นส่วนทางหลักในการสัมผัสสาร THMs สำหรับนักว่ายน้ำ สำหรับผู้ใหญ่และเด็กที่ไม่ว่ายน้ำ ได้รับสารผ่านทางเดินอาหารเป็นส่วนทางหลักเท่ากับร้อยละ 98

ในขณะที่การได้รับสารผ่านทางผิวหนังเท่ากับร้อยละ 2 ดังภาพที่ 15 ที่เป็นชั่นนีเนื่องจากการอาบน้ำมีช่วงเวลาที่ได้สัมผัสกับน้ำเป็นระยะเวลาอันสั้น

(2) การเปรียบเทียบการได้รับสารจากน้ำประปาและสารว่ายน้ำ

จากตารางที่ 21 และภาพที่ 16 แสดงความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่ายน้ำในรัมของบุคคล 6 กลุ่ม จากการประเมินพบว่าผู้ใหญ่ว่ายน้ำ เด็กว่ายน้ำ ครูสอนว่ายน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่ายน้ำ มีความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของการได้รับสารจากสารว่ายน้ำสูงกว่าในน้ำประปา โดยจะเห็นว่าเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่ายน้ำมีความเสี่ยงจากการสูญเสียสูงสุด เหตุที่เป็นชั่นนีเนื่องจากประเมินเส้นทางการได้รับสารทั้งจาก 3 เส้นทาง สำหรับน้ำประปามีการประเมินเพียงจาก 2 เส้นทาง คือการได้รับสารผ่านทางเดินอาหารและการซึมผ่านทางผิวหนัง ยกเว้นกรณีของผู้ใหญ่ไม่ว่ายน้ำและเด็กไม่ว่ายน้ำที่ได้รับความเสี่ยงจากการน้ำประปาน้ำเท่านั้น

และเมื่อพิจารณาค่าร้อยละ ดังภาพที่ 17 พบว่าผู้ใหญ่ว่ายน้ำ เด็กว่ายน้ำ ครูสอนว่ายน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่ายน้ำ มีความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากสารว่ายน้ำเท่ากับร้อยละ 60 58 85 และ 99 ตามลำดับ สำหรับความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปางานผู้ใหญ่ว่ายน้ำ ผู้ใหญ่ไม่ว่ายน้ำ เด็กว่ายน้ำ เด็กไม่ว่ายน้ำ ครูสอนว่ายน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่ายน้ำเท่ากับร้อยละ 40 100 42 100 15 และ 1 ตามลำดับ

(3) การเปรียบเทียบการได้รับสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด

ผลการประเมินความเสี่ยงรวมจากน้ำประปาและสารว่ายน้ำของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด แสดงดังตารางที่ 22 และภาพที่ 18 (ก) และภาพที่ 18 (ข) พบว่าเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่ายน้ำมีความเสี่ยงรวมจากการได้รับสารทั้ง 4 ชนิดสูงสุด รองลงมาได้แก่ ครูสอนว่ายน้ำ เด็กว่ายน้ำ และผู้ใหญ่ว่ายน้ำ ตามลำดับ โดยชนิดของสารที่มีความเสี่ยงสูงสุดคือ คลอรอฟอร์ม ซึ่งสอดคล้องกับการศึกษาของ Hsu et al. (2001) ซึ่งทำการประเมินความเสี่ยงของสาร THMs จากน้ำดื่มในประเทศไทยได้พบ พบว่า คลอรอฟอร์มเป็นสาเหตุของความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งสูงสุดคือมีค่าเท่ากับ $1.80E-04$ นอกจากนี้แล้ว การศึกษาของ Wang et al. (2007) พบว่าความเสี่ยงสูงสุดมาจากการได้รับคลอรอฟอร์มผ่านทางเดินหายใจเช่นเดียวกัน โดยมีความเสี่ยงเท่ากับ $1.80E-06$

เมื่อพิจารณาจากภาพที่ 19 พบว่าผู้ใหญ่ว่ายน้ำ เด็กว่ายน้ำ ครูสอนว่ายน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่ายน้ำ มีความเสี่ยงจากการได้รับคลอรอฟอร์มสูงสุด คิดเป็นร้อยละ 68 66 86 และ

94 ตามลำดับ โดยจะเห็นว่าเจ้าหน้าที่ดูแลสระว่าyan มีความเสี่ยงจากการได้รับคลอโรฟอร์มสูงสุด เหตุที่เป็นเช่นนี้เนื่องจากเมื่อความเข้มข้นของคลอโรฟอร์มในอากาศมีค่ามาก ประกอบกับน้ำมาประเมินความเสี่ยงด้วยค่า slope factor ทางการหายใจที่มีค่าเท่ากับ 0.0805 ซึ่งมีค่าสูงมากกว่า slope factor ในสิ่งทางอื่น จึงทำให้ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งมีค่าสูงขึ้นด้วย สำหรับผู้ใหญ่และเด็กที่ไม่ว่ายน้ำมีความเสี่ยงจากการได้รับไบโรมีไดคลอโรมีเทนสูงสุด คิดเป็นร้อยละ 57

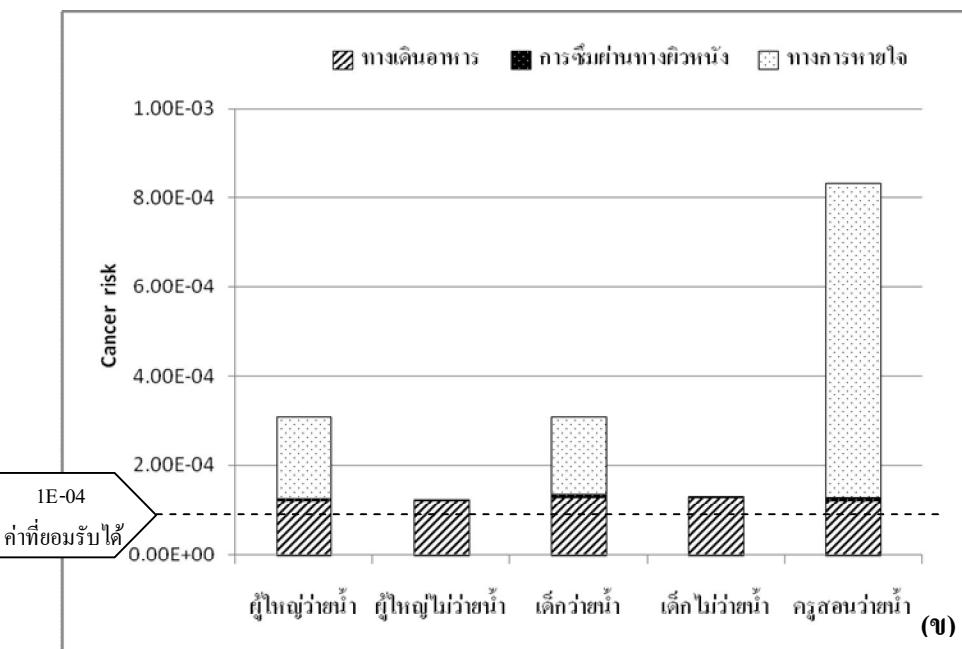
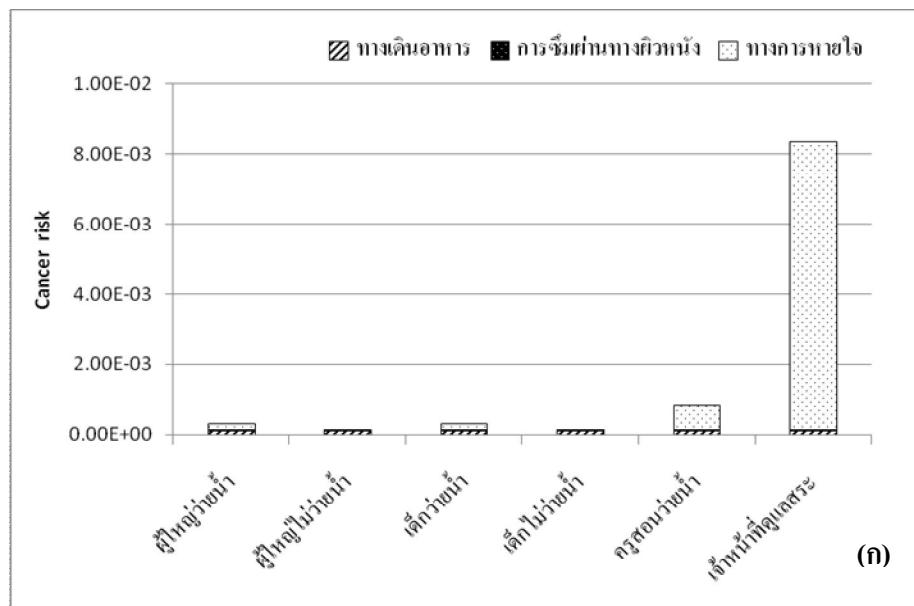
นอกจากนี้แล้วจะเห็นได้ว่ากลุ่มคนที่ว่ายน้ำ ได้แก่ ผู้ใหญ่และเด็กที่ไม่ว่ายน้ำ มีความเสี่ยงของการได้รับคลอโรฟอร์มสูงสุด ในขณะที่กลุ่มคนที่ไม่ว่ายน้ำ คือ ผู้ใหญ่และเด็กที่ไม่ว่ายน้ำ มีความเสี่ยงสูงสุดจากการได้รับไบโรมีไดคลอโรมีเทน เหตุที่เป็นเช่นนี้เนื่องจากกลุ่มคนว่ายน้ำ มีการพิจารณาการได้รับสารทั้งจาก 3 สิ่งทาง โดยค่า slope factor ของคลอโรฟอร์มผ่านทางเดินอาหาร การซึมผ่านทางผิวหนัง และทางการหายใจมีค่าสูงกว่าสารชนิดอื่น ๆ คือมีค่าเท่ากับ 0.0061 0.0305 และ 0.0805 ตามลำดับ ดังนั้นบุคคลในกลุ่มนี้จึงได้รับคลอโรฟอร์มมากกว่าสารชนิดอื่น ๆ สำหรับกลุ่มคนที่ไม่ว่ายน้ำมีการพิจารณาการได้รับสารเฉพาะจากน้ำประปา โดยจะได้รับสารผ่านทางเดินอาหารสูงสุด ทั้งนี้เมื่อพิจารณาจากความเข้มข้นของสาร THMs ในน้ำประปา พบว่า คลอโรฟอร์มเป็นสารที่มีความเข้มข้นสูงสุดในน้ำประปา แต่เมื่อนำมาประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งกลับพบว่าความเสี่ยงที่ก่อให้เกิดมะเร็งสูงสุดคือ ไบโรมีไดคลอโรมีเทน และคลอโรฟอร์ม ตามลำดับ ทั้งนี้เนื่องจากไบโรมีไดคลอโรมีเทนมีค่า slope factor ผ่านทางเดินอาหาร เท่ากับ 0.0602 ในขณะที่คลอโรฟอร์มมีค่าเพียง 0.0061 ตามลำดับ

ตารางที่ 21 ความเสี่ยงในการเกิดมลรังสีจากน้ำประปาและสารเคมีในร่มตามแต่ละเงื่อนไขทางชุมชน 6 กิโลเมตร

กิโลเมตร	เส้นทางการ ไดร์บสตาร์				ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง
	ทางเดินทาง	การซึมผ่านทาง ผิวหนัง	ทางการแพทย์ ผิวหนัง	ความเสี่ยงรวม ผิวหนัง	
ผู้หญิงวัยรุ่น	1.21E-04	3.57E-06	1.82E-04	3.07E-04	1.23E-04
ผู้หญิงม่วงวัยรุ่น	1.21E-04	2.28E-06	-	1.23E-04	1.84E-04
เด็กวัยรุ่น	1.29E-04	5.61E-06	1.74E-04	3.09E-04	1.31E-04
เด็กไม่วัยรุ่น	1.28E-04	2.76E-06	-	1.31E-04	1.78E-04
ครูสอนวัยรุ่น	1.21E-04	7.28E-06	7.03E-04	8.32E-04	1.23E-04
เจ้าหน้าที่ดูแลครรภ์วัยรุ่น	1.21E-04	2.28E-06	8.24E-03	8.37E-03	8.24E-04
หมายเหตุ : ไม่ได้ประเมินความเสี่ยงจากการ ไดร์บสตาร์ทางการแพทย์ในชีวิตประจำวัน					

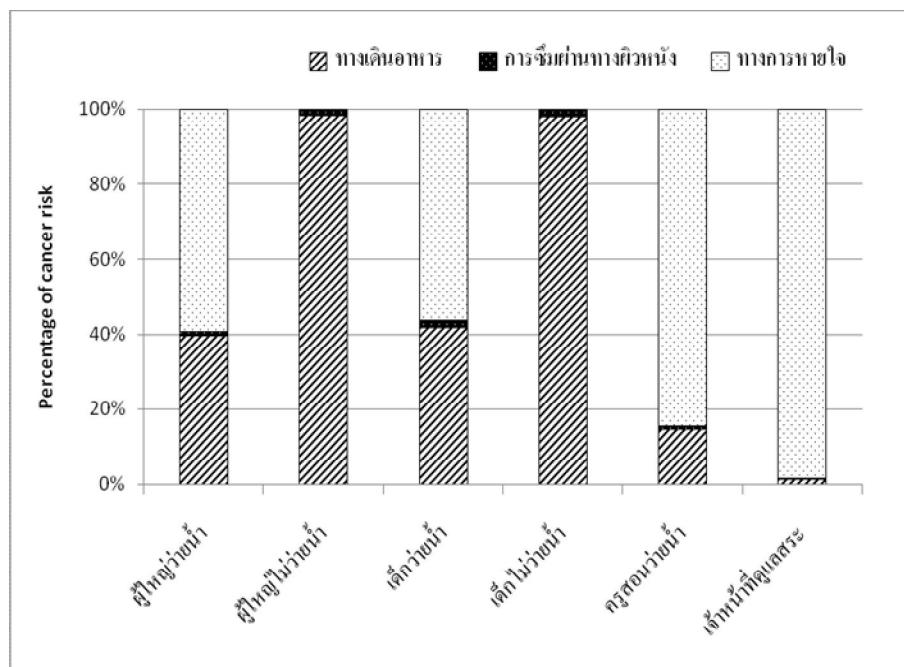
ตารางที่ 22 ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารเคมีในร่มของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด

กิโลเมตร	ชนิดสาร				ความเสี่ยง ร่วมกัน
	คลอริฟอร์ม	ไนโตรเจนออกไซด์	ไนโตรเจนคลอโรฟอร์ม	ไดออกซินคลอร์ฟอร์ม	
ผู้หญิงวัยรุ่น	2.08E-04	7.44E-05	2.46E-05	2.94E-07	3.07E-04
ผู้หญิงม่วงวัยรุ่น	3.15E-05	7.09E-05	2.08E-05	2.51E-07	1.23E-04
เด็กวัยรุ่น	2.03E-04	7.92E-05	2.57E-05	3.12E-07	3.09E-04
เด็กไม่วัยรุ่น	3.35E-05	7.51E-05	2.20E-05	2.66E-07	1.31E-04
ครูสอนวัยรุ่น	7.13E-04	8.33E-05	3.57E-05	4.10E-07	8.32E-04
เจ้าหน้าที่ดูแลครรภ์วัยรุ่น	7.87E-03	1.34E-04	3.61E-04	4.29E-06	8.37E-03
หมายเหตุ : ไม่ได้ประเมินความเสี่ยงจากการ ไดร์บสตาร์ทางการแพทย์ในชีวิตประจำวัน					

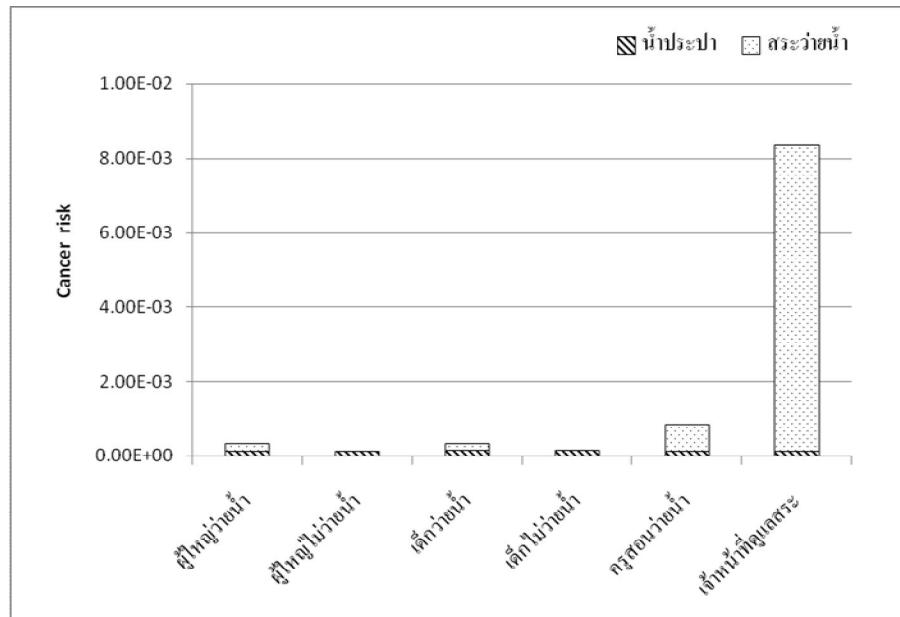


ภาพที่ 14 (ก) ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสระว่ายน้ำในร่มตามแต่ละเส้นทางของบุคคล 6 กลุ่ม

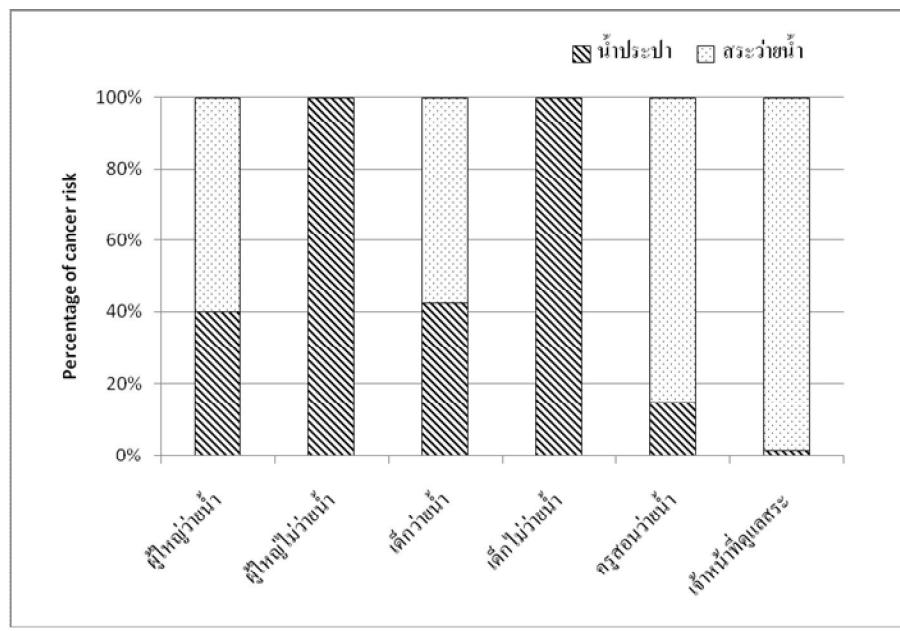
(ข) ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสระว่ายน้ำในร่มตามแต่ละเส้นทางของบุคคล 5 กลุ่ม (ยกเว้นเจ้าหน้าที่ดูแลสระว่ายน้ำ)



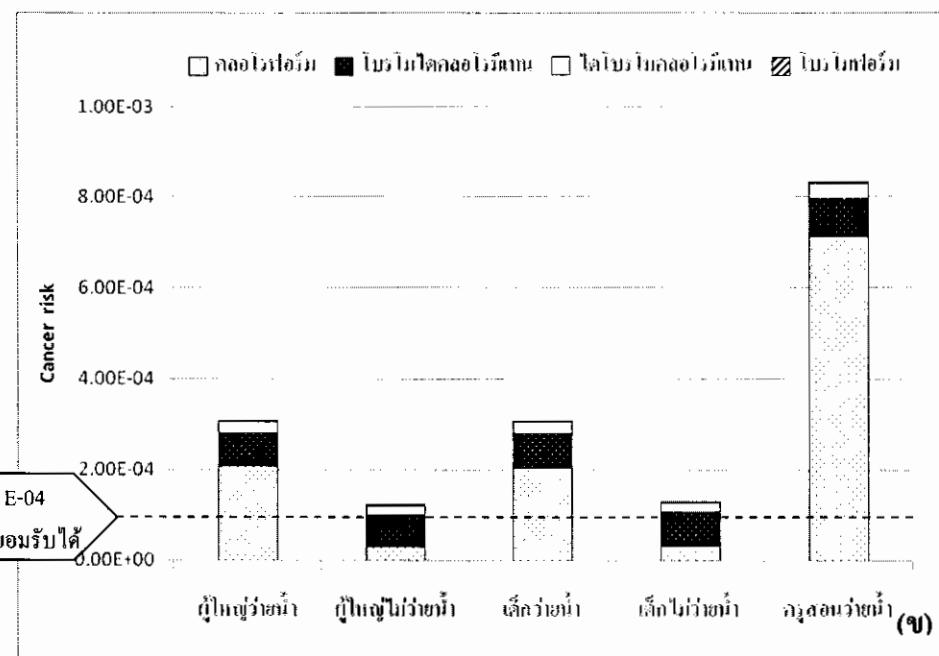
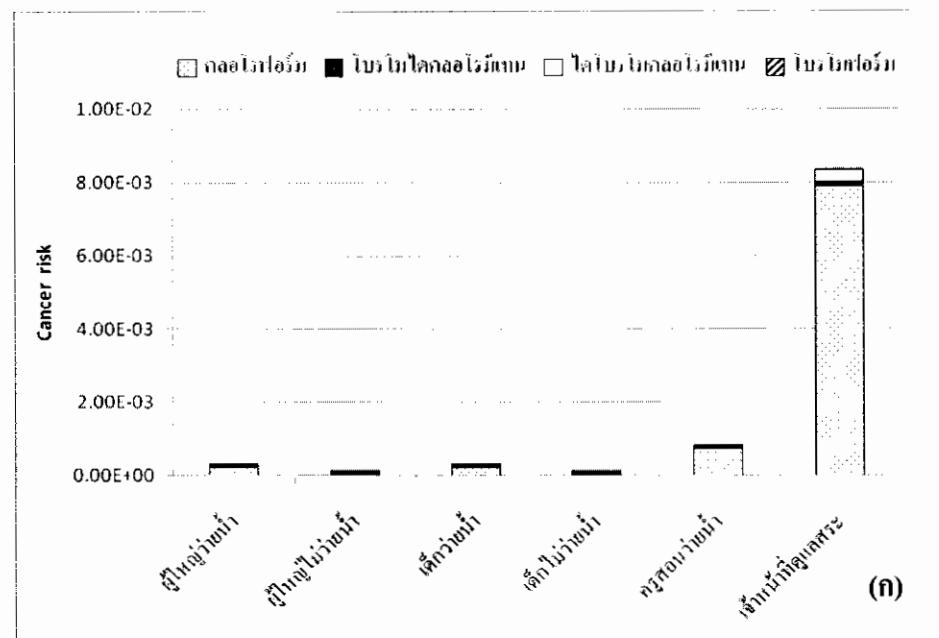
ภาพที่ 15 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าด้วยน้ำในรัมตามแต่ละเส้นทาง



ภาพที่ 16 ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสระว่ายน้ำในร่ม

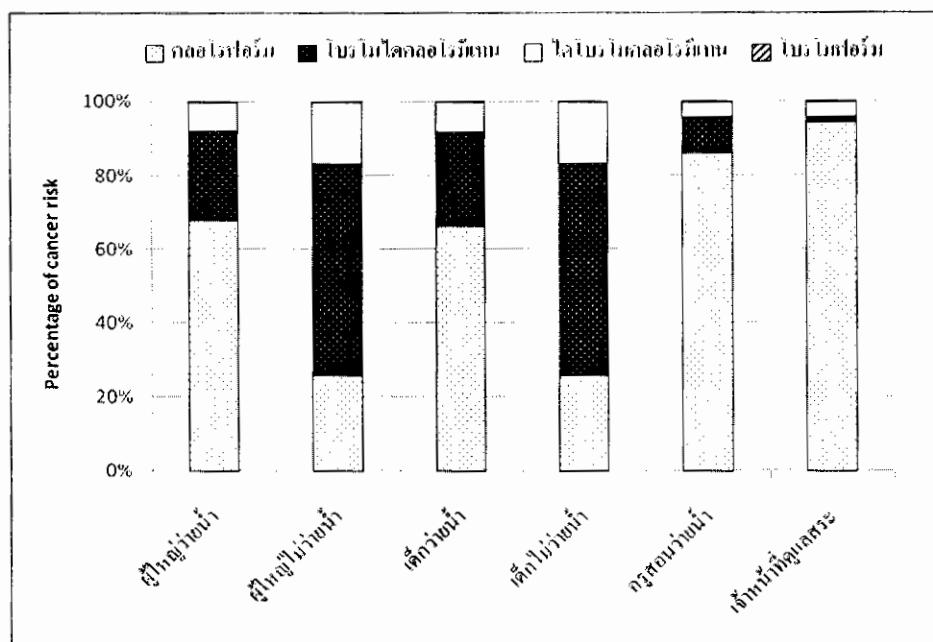


ภาพที่ 17 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสระว่ายน้ำในร่ม



ภาพที่ 18 (ก) ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสระว่าyan ในร่มของสาร THMs
ทั้ง 4 ชนิดของบุคคล 6 กลุ่ม

(ข) ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสระว่าyan ในร่มของสาร THMs
ทั้ง 4 ชนิดของบุคคล 5 กลุ่ม (ยกเว้นเจ้าหน้าที่ดูแลสระว่าyan)



ภาพที่ 19 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าบ่น้ำในร่มของสาร THMs
ทั้ง 4 ชนิด

2.2 ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารว่าไบน้ำกี๊ในร่น

(1) การเปรียบเทียบเส้นทางการได้รับสาร

การประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของบุคคล 6 กลุ่มตามแต่ละเส้นทางการได้รับสารจากน้ำประปาและสารว่าไบน้ำ แสดงดังตารางที่ 23 จากการประเมินพบว่าความเสี่ยงรวมจากน้ำประปาและสารว่าไบน้ำของการได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร การซึมผ่านทางผิวหนัง และทางการหายใจ ของผู้ใหญ่กว่าไบน้ำ เด็กกว่าไบน้ำ ครูสอนกว่าไบน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่าไบน้ำ โดยใช้ความเข้มข้นสูงสุดตามวิธีการของ US-EPA (1989) พบว่ามีความเสี่ยงเท่ากับ $1.73E-04$ $1.81E-04$ $3.11E-04$ และ $1.51E-03$ ตามลำดับ สำหรับกรณีผู้ใหญ่ไม่ว่าไบน้ำและเด็กไม่ว่าไบน้ำที่ได้รับสาร THMs ผ่านทางเดินอาหารและการซึมผ่านทางผิวหนังจากน้ำประปา มีความเสี่ยงเท่ากับ $1.23E-04$ และ $1.31E-04$ ตามลำดับ โดยจะเห็นว่าทุกกลุ่มมีความเสี่ยงเกินกว่าค่าที่ยอมรับได้ตามคำแนะนำของ US-EPA คือมีค่าเกินกว่าช่วง $1E-06$ ถึง $1E-04$ ดังนั้นจึงถือว่าเป็นความเสี่ยงที่ไม่สามารถยอมรับได้จะต้องมีการดำเนินการแก้ไขต่อไป เช่นเดียวกับการศึกษาของ Uyak (2006) ซึ่งเก็บตัวอย่างจากน้ำประปาใน 15 แหล่งของเมืองอิสตันบูล ประเทศตุรกี พบว่าความเสี่ยงของการเกิดมะเร็งจากคลอร์ฟอร์ม โบรโน่ไอคลอโรเมเทน และไดโบโร่โนคลอโรเมเทนที่ได้รับผ่านทางเดินอาหารมีค่าเกินกว่า $1E-06$

เมื่อพิจารณาตามแต่ละเส้นทางของการได้รับสารดังภาพที่ 20 พบว่าความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งของเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่าไบน้ำมีค่าสูงสุด นอกจากนี้แล้วยังเป็นกลุ่มที่มีความเสี่ยงสูงสุดจากการได้รับสารผ่านทางเดินหายใจ คือมีความเสี่ยงเท่ากับ $1.39E-03$ รองลงมาได้แก่ การได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร และการซึมผ่านทางผิวหนัง ตามลำดับ เช่นเดียวกับความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของครูสอนกว่าไบน้ำ สำหรับผู้ใหญ่กว่าไบน้ำ ผู้ใหญ่ไม่ว่าไบน้ำ เด็กกว่าไบน้ำ และเด็กไม่ว่าไบน้ำ ได้รับความเสี่ยงผ่านทางเดินอาหารเป็นเส้นทางหลัก รองลงมาได้แก่ ทางการหายใจ และการซึมผ่านทางผิวหนังตามลำดับ โดยจะเห็นว่าเด็กกว่าไบน้ำมีความเสี่ยงจากการได้รับสารผ่านทางเดินอาหารสูงสุด คือมีความเสี่ยงเท่ากับ $1.29E-04$ สำหรับกรณีของผู้ใหญ่และเด็กที่ไม่ว่าไบน้ำจะที่ได้รับความเสี่ยงจากการเดินอาหารและการซึมผ่านทางผิวหนังเท่านั้น

จากร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งตามแต่ละเส้นทางของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม พบว่าผู้ใหญ่กว่าไบน้ำ เด็กกว่าไบน้ำ ครูสอนกว่าไบน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่าไบน้ำ จะได้รับสารผ่านทางเดินหายใจเท่ากับร้อยละ 27 24 57 และ 92 ตามลำดับ สำหรับการได้รับสารผ่านทางเดินอาหารของผู้ใหญ่กว่าไบน้ำ ผู้ใหญ่ไม่ว่าไบน้ำ เด็กกว่าไบน้ำ เด็กไม่ว่าไบน้ำ ครูสอนกว่าไบน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่าไบน้ำ คิดเป็นร้อยละ 70 98 71 98 39 และ 8 ตามลำดับ ดังภาพที่ 21

(2) การเปรียบเทียบการได้รับสารจากน้ำประปาและสารว่ายน้ำ

จากการที่ 23 และภาพที่ 22 แสดงความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่ายน้ำก็ในรัมของบุคคล 6 กลุ่ม จากการประเมินพบว่าผู้ใหญ่ว่ายน้ำ และเด็กว่ายน้ำ มีความเสี่ยงในการรับสารจากน้ำประปาสูงกว่าในสารว่ายน้ำ ในขณะที่ครูสอนว่ายน้ำและเจ้าหน้าที่คุ้มครองน้ำได้รับความเสี่ยงจากสารว่ายน้ำสูงกว่าในน้ำประปา เมื่อจากบุคคลทั้ง 2 กลุ่มนี้มีกิจกรรมที่ต้องทำงานอยู่ในสารว่ายน้ำเป็นเวลากว่า 2 ชั่วโมงมากกว่ากลุ่มบุคคลอื่น ๆ ยกเว้นกรณีของผู้ใหญ่ไม่ว่ายน้ำและเด็กไม่ว่ายน้ำที่ได้รับความเสี่ยงจากน้ำประปาน้อยที่สุด

เมื่อพิจารณาค่าร้อยละดังภาพที่ 23 พบร่วมกันว่าผู้ใหญ่ว่ายน้ำ เด็กว่ายน้ำ ครูสอนว่ายน้ำ และเจ้าหน้าที่คุ้มครองน้ำ มีความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากสารว่ายน้ำคิดเป็นร้อยละ 28 28 60 และ 92 ตามลำดับ สำหรับความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปางานผู้ใหญ่ว่ายน้ำ ผู้ใหญ่ไม่ว่ายน้ำ เด็กว่ายน้ำ เด็กไม่ว่ายน้ำ ครูสอนว่ายน้ำ และเจ้าหน้าที่คุ้มครองน้ำเท่ากับร้อยละ 72 100 72 100 40 และ 8 ตามลำดับ

(3) การเปรียบเทียบการได้รับสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด

ผลการประเมินความเสี่ยงรวมจากน้ำประปาและสารว่ายน้ำของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด แสดงดังตารางที่ 24 และภาพที่ 24 พบร่วมกันว่าผู้ใหญ่ว่ายน้ำ มีความเสี่ยงรวมจากการได้รับสารทั้ง 4 ชนิดสูงสุด รองลงมาได้แก่ ครูสอนว่ายน้ำ เด็กว่ายน้ำ ผู้ใหญ่ไม่ว่ายน้ำ และผู้ใหญ่ไม่ว่ายน้ำ ตามลำดับ โดยชนิดของสารที่มีความเสี่ยงสูงสุดของกลุ่มผู้ใหญ่ว่ายน้ำ ผู้ใหญ่ไม่ว่ายน้ำ เด็กว่ายน้ำ และเด็กไม่ว่ายน้ำ คือ ไนโตรามีโนไซด์ ซึ่งจะเห็นได้ว่าเด็กว่ายน้ำมีความเสี่ยงจากการได้รับไนโตรามีโนไซด์สูงสุด คือนิความเสี่ยงเท่ากับ $8.04E-05$ สำหรับครูสอนว่ายน้ำและเจ้าหน้าที่คุ้มครองน้ำมีความเสี่ยงสูงสุดจากการได้รับไนโตรามีโนไซด์และไนโตรฟอร์ม โดยมีความเสี่ยงเท่ากับ $1.29E-04$ และ $1.24E-03$ ตามลำดับ

เมื่อพิจารณาจากภาพที่ 25 พบร่วมกันว่าผู้ใหญ่ไม่ว่ายน้ำ ผู้ใหญ่ไม่ว่ายน้ำ เด็กว่ายน้ำ และเด็กไม่ว่ายน้ำ มีความเสี่ยงจากการได้รับไนโตรามีโนไซด์สูงสุด คิดเป็นร้อยละ 44 57 44 และ 57 ตามลำดับ ซึ่งสอดคล้องกับการศึกษาของ Lee et al. (2004) ที่ทำการประเมินความเสี่ยงจากเส้นทางการได้รับสารไนโตรามีโนไซด์ในสิ่งแวดล้อม พบว่าผู้ที่พักอาศัยในสิ่งแวดล้อมมีความเสี่ยงสูงสุดในการเกิดมะเร็งจากการได้รับไนโตรามีโนไซด์ผ่านทางผิวนังมากกว่าการได้รับสารผ่าน

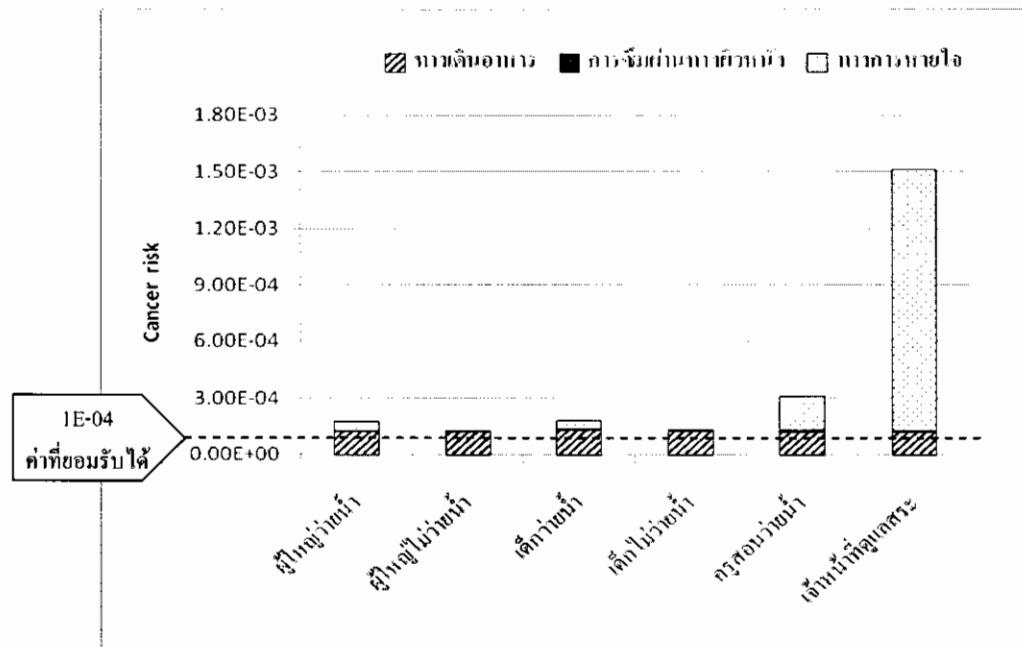
เส้นทางอื่น ๆ สำหรับครูสอนว่าบน้ำและเจ้าหน้าที่ดูแลสรรว่ายน้ำมีความเสี่ยงจากการได้รับไดโนรโน่ คลอโรมีเทนและคลอโรฟอร์มน้ำสูงสุดคิดเป็นร้อยละ 42 และ 82 ตามลำดับ

ตารางที่ 23 ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารเคมีในร่มตามแหล่งเดือนทางของบุคคล 6 กลุ่ม

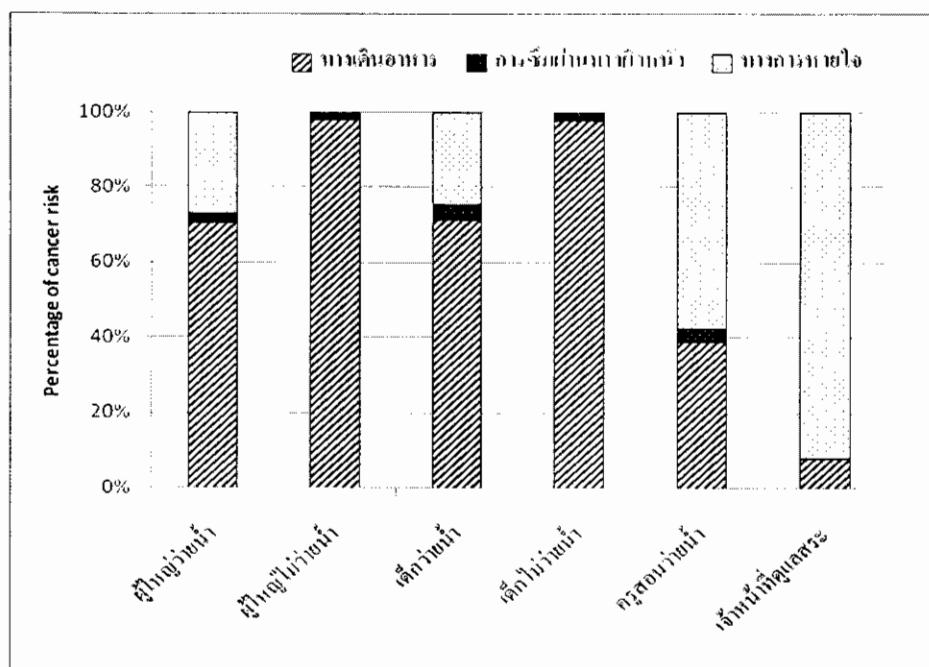
กุญแจคีย์	ดำเนินการ ได้รับสาร				ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง
	ทางเดินอาหาร	การซึมผ่านทางผิวหนัง	ทางการหายใจ	ความเสี่ยงรวม	
ผู้หญิง	1.22E-04	4.58E-06	4.64E-05	1.73E-04	1.23E-04
ผู้หญิงวัยน้า	1.21E-04	2.28E-06	-	1.23E-04	-
เด็กวัยน้า	1.29E-04	7.81E-06	4.43E-05	1.81E-04	5.02E-05
เด็กน้ำ	1.28E-04	2.76E-06	-	1.31E-04	-
ครรภ์ต่อน้ำ	1.21E-04	1.12E-05	1.79E-04	3.11E-04	1.88E-04
เด็กน้ำพื้นดินและสารเคมี	1.21E-04	2.28E-06	1.39E-03	1.51E-03	1.39E-03
หมายเหตุ: “-” ไม่ได้ประเมินความเสี่ยงจากการ “ได้รับสารทางการแพทย์ในนิรภัยประจำวัน					

ตารางที่ 24 ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารเคมีในร่มของสาร THMs ห้อง 4 ชนิด

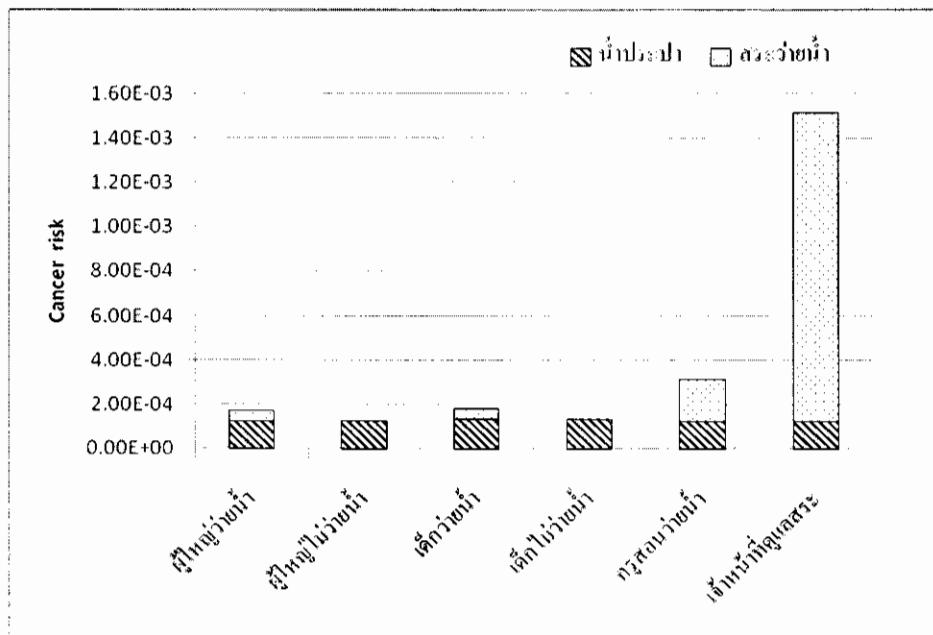
กุญแจคีย์	ชนิดสาร				ความเสี่ยงรวม
	คลอรอฟอร์ม	ไบโรมีดคลอริฟอร์ม	ไบโรมีดคลอริฟอร์ม	ไบโรมีดคลอริฟอร์ม	
ผู้หญิง	4.80E-05	7.53E-05	4.90E-05	2.54E-07	1.73E-04
ผู้หญิงวัยน้า	3.15E-05	7.09E-05	2.08E-05	2.51E-07	1.23E-04
เด็กวัยน้า	5.14E-05	8.04E-05	4.90E-05	2.71E-07	1.81E-04
เด็กน้ำ	3.35E-05	7.51E-05	2.20E-05	2.66E-07	1.31E-04
ครรภ์ต่อน้ำ	9.47E-05	8.67E-05	1.29E-04	2.57E-07	3.11E-04
เด็กน้ำพื้นดินและสารเคมี	1.24E-03	1.55E-04	1.12E-04	2.51E-07	1.51E-03
หมายเหตุ: “-” ไม่ได้ประเมินความเสี่ยงจากการ “ได้รับสารทางการแพทย์ในนิรภัยประจำวัน					



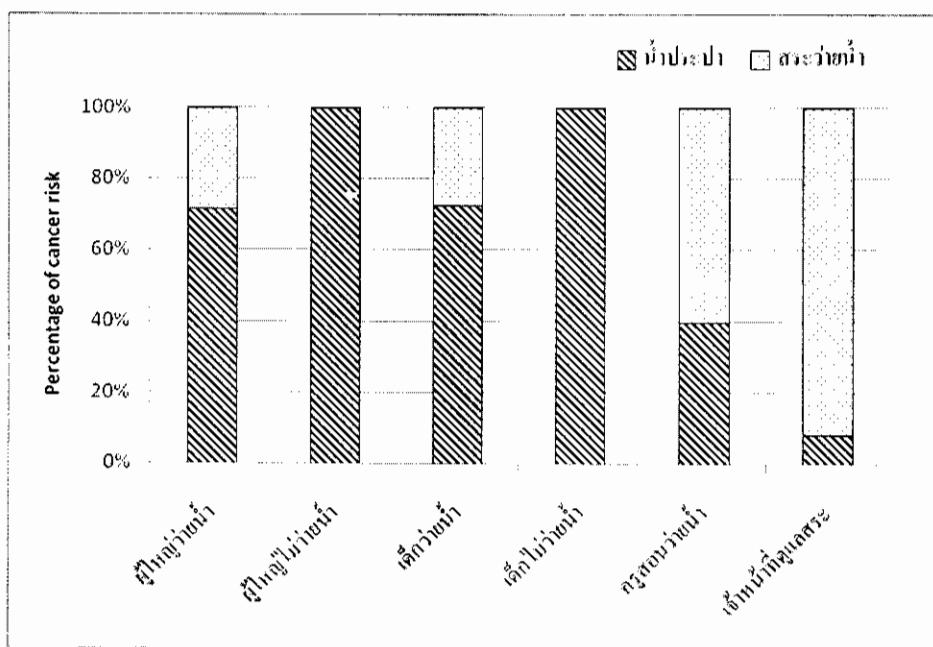
ภาพที่ 20 ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารวายน้ำกึ่งในรัมตามแต่ละเส้นทาง
ของบุคคล 6 กลุ่ม



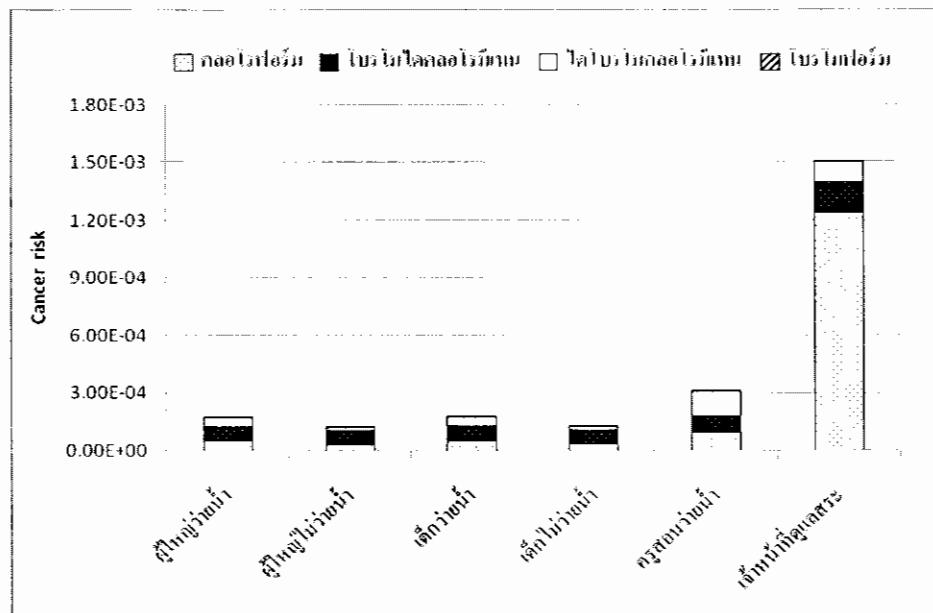
ภาพที่ 21 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารวายน้ำกึ่งในรัมตามแต่ละเส้นทาง



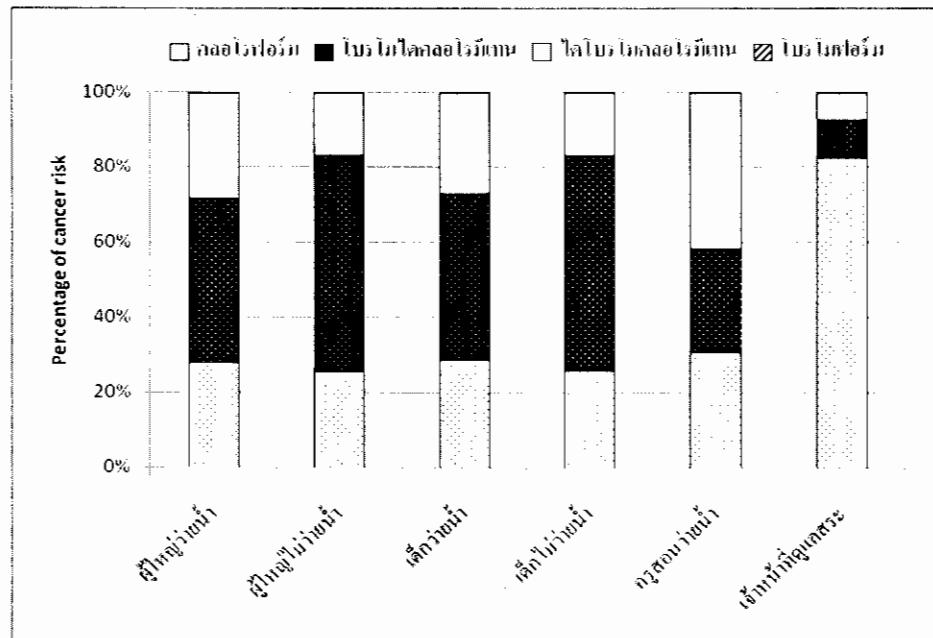
ภาพที่ 22 ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่ายน้ำกั้งในร่มของบุคคล 6 กลุ่ม



ภาพที่ 23 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่ายน้ำกั้งในร่ม



ภาพที่ 24 ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารเคมีที่ก่อให้เกิดในร่มของสาร THMs
ทั้ง 4 ชนิดของบุคคล 6 กลุ่ม



ภาพที่ 25 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารเคมีที่ก่อให้เกิดในร่มของสาร THMs
ทั้ง 4 ชนิด

2.3 ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารว่าyan้ำกาก้างเจ้ang

(1) การประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของนุ่กคล 6 กลุ่มตามแต่ละเส้นทางการได้รับสารจากน้ำประปาและสารว่าyan้ำ

การประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของนุ่กคล 6 กลุ่มตามแต่ละเส้นทางการได้รับสารจากน้ำประปาและสารว่าyan้ำของการได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร การซึมผ่านทางผิวหนัง และทางการหายใจ ของผู้ใหญ่ว่าyan้ำ เด็กว่าyan้ำ ครูสอนว่าyan้ำ และเจ้าหน้าที่คุ้มครองนุ่กคล 6 กลุ่ม น้ำประปาและสารว่าyan้ำของผู้ใหญ่ไม่ว่าyan้ำและเด็กไม่ว่าyan้ำน้ำที่ได้รับสาร THMs ผ่านทางเดินอาหารและการซึมผ่านทางผิวหนังจากน้ำประปา มีความเสี่ยงเท่ากับ $1.28E-04$ $1.38E-04$ $1.40E-04$ และ $1.83E-04$ ตามลำดับ สำหรับกรณีผู้ใหญ่ไม่ว่าyan้ำและเด็กไม่ว่าyan้ำน้ำที่ได้รับสาร THMs ผ่านทางเดินอาหารและการซึมผ่านทางผิวหนังจากน้ำประปา มีความเสี่ยงเท่ากับ $1.23E-04$ และ $1.31E-04$ ตามลำดับ โดยจะเห็นว่าทุกกลุ่มนี้ความเสี่ยงเกินกว่าค่าที่ยอมรับได้ตามคำแนะนำของ US-EPA คือมีค่าเกินกว่าช่วง $1E-06$ ถึง $1E-04$ ดังนั้นจึงถือว่าเป็นความเสี่ยงที่ไม่สามารถยอมรับได้ จะต้องมีการดำเนินการแก้ไขต่อไป

เมื่อพิจารณาตามแต่ละเส้นทางของการได้รับสารดังภาพที่ 26 พนว่าyan้ำกาก้างเจ้ang มีความเสี่ยงสูงสุดมาจากการได้รับสารผ่านทางเดินอาหารเป็นเส้นทางหลัก โดยจะเห็นว่าเด็กว่าyan้ำมีความเสี่ยงจากการได้รับสารผ่านทางเดินอาหารสูงสุด คือมีความเสี่ยงเท่ากับ $1.29E-04$ ซึ่งสอดคล้องกับการศึกษาของ Uyak (2006) ที่ทำการประเมินความเสี่ยงจากการได้รับสาร THMs จากน้ำดื่มน้ำในเมืองอิสตันบูล ประเทศตุรกี พบว่าผู้ที่อาศัยอยู่ในเมืองอิสตันบูลมีความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งสูงสุดมาจากการได้รับคลอร์ฟอร์มผ่านทางเดินอาหาร คือมีความเสี่ยงเท่ากับ $5.26E-06$ รวมถึงการศึกษาของ Lee et al. (2004) ที่ทำการประเมินความเสี่ยงจากการได้รับสารไตรฮาโลเมทีนจากน้ำดื่มน้ำในช่องคงชั่งได้ผลการศึกษาเช่นเดียวกัน นอกจากนี้การศึกษาของ Wang et al. (2007) ที่ทำการประเมินความเสี่ยงสารตกค้างในน้ำดื่มน้ำที่มีความแตกต่างกันของแหล่งน้ำและกระบวนการฆ่าเชื้อโรคในปัจจุบันและอนาคต พบว่าผู้ที่อาศัยอยู่ในทั้งสองแห่งนี้มีความเสี่ยงสูงสุดจากการได้รับสารผ่านทางเดินอาหารมากกว่าการได้รับความเสี่ยงจากเส้นทางอื่น โดยเพศชายและเพศหญิงมีความเสี่ยงของสารได้รับสารจากปัจจุบันเท่ากับ $2.76E-05$ และ $3.05E-05$ ตามลำดับ สำหรับความเสี่ยงของการได้รับสารในแคนาดาจากนุ่กคลในเพศชายและเพศหญิงมีค่าเท่ากับ $4.33E-05$ และ $4.78E-05$ ตามลำดับ ซึ่งความเสี่ยงของการเกิดสาร THMs ในน้ำดื่มน้ำจากการใช้แหล่งน้ำผิวดินมีความเสี่ยงสูงกว่าการใช้น้ำจากแหล่งน้ำพสมและแหล่งน้ำใต้ดิน สำหรับกลุ่มนุ่กคลที่ได้รับสารผ่านทางผิวหนัง และทางการหายใจ สูงสุด คือครูสอนว่าyan้ำและเจ้าหน้าที่คุ้มครองนุ่กคล 6 กลุ่ม มีความเสี่ยงเท่ากับ $1.03E-05$ และ $6.00E-$

05 ตามลำดับ นอกจานนี้แล้วสารว่าไบน้ำที่ยังมีลักษณะเป็นโอล์ฟังค์ด้านบนและด้านข้างโดยรอบ ซึ่งทำให้การได้รับสารผ่านทางการหายใจมีความเสี่ยงต่ำกว่าสารว่าไบน้ำในร่ม และสารว่าไบน้ำกึ่งในร่ม

จากร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งตามแต่ละเส้นทางของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม พบว่าผู้ใหญ่ว่าไบน้ำ ผู้ใหญ่ไม่ว่าไบน้ำ เด็กไม่ว่าไบน้ำ ครูสอนว่าไบน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสรรง่าวไบน้ำ มีความเสี่ยงจากการได้รับสารผ่านทางเดินอาหารเท่ากับร้อยละ 95 98 93 98 87 และ 66 ตามลำดับ ดังภาพที่ 27

(2) การเปรียบเทียบการได้รับสารจากน้ำประปาและสารว่าไบน้ำ

จากตารางที่ 25 และภาพที่ 28 แสดงความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไบน้ำในร่มของบุคคล 6 กลุ่ม จากการประเมินพบว่าผู้ใหญ่ว่าไบน้ำ เด็กว่าไบน้ำ ครูสอนว่าไบน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสรรง่าวไบน้ำ มีความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของการได้รับสารจากน้ำประปางามกว่าในสารว่าไบน้ำ ที่เป็นเช่นนี้เนื่องจากเส้นทางหลักของการได้รับสารคือการได้รับผ่านทางเดินอาหารที่เกิดจากการดื่มน้ำประปางามเป็นประจำอยู่แล้ว แต่ไม่ได้เกิดจากการดื่มน้ำสารว่าไบน้ำเป็นประจำหรือในปริมาณมากเท่ากับการดื่มจากน้ำประปา โดยจะเห็นว่าเด็กว่าไบน้ำมีความเสี่ยงจากน้ำประปางามสุด กี沫ีความเสี่ยงเท่ากับ $1.31E-04$ ยกเว้นกรณีของผู้ใหญ่และเด็กที่ไม่ว่าไบน้ำที่ได้รับความเสี่ยงจากน้ำประปางามนั้น

เมื่อพิจารณาค่าร้อยละ ดังภาพที่ 29 พบว่าผู้ใหญ่ว่าไบน้ำ ผู้ใหญ่ไม่ว่าไบน้ำ เด็กว่าไบน้ำ เด็กไม่ว่าไบน้ำ ครูสอนว่าไบน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสรรง่าวไบน้ำ มีความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากการได้รับสารจากน้ำประปางามเท่ากับร้อยละ 96 100 95 100 88 และ 67 ตามลำดับ สำหรับความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากสารว่าไบน้ำของผู้ใหญ่ว่าไบน้ำ เด็กว่าไบน้ำ ครูสอนว่าไบน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสรรง่าวไบน้ำเท่ากับร้อยละ 4 5 12 และ 33 ตามลำดับ

(3) การเปรียบเทียบการได้รับสารไตรอะโลมีเทนทั้ง 4 ชนิด

ผลการประเมินความเสี่ยงรวมจากน้ำประปางามและสารว่าไบน้ำของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด แสดงดังตารางที่ 26 และภาพที่ 30 พบว่าเจ้าหน้าที่ดูแลสรรง่าวไบน้ำมีความเสี่ยงรวมจากการได้รับสารทั้ง 4 ชนิดสูงสุด รองลงมาได้แก่ ครูสอนว่าไบน้ำ เด็กว่าไบน้ำ เด็กไม่ว่าไบน้ำ ผู้ใหญ่ว่าไบน้ำ และผู้ใหญ่ไม่ว่าไบน้ำ ตามลำดับ โดยชนิดของสารที่มีความเสี่ยงสูงสุดในบุคคลทุกกลุ่มคือ โบรโน่ไดคลอโรมีเทน รองลงมาได้แก่ คลอโรฟอร์ม ไดโบรโน่คลอโรมีเทน และโบรโนฟอร์ม ตามลำดับ ซึ่งจะเห็น

ได้ว่าเจ้าหน้าที่ดูแลสระว่ายน้ำมีความเสี่ยงจากการได้รับโนรโรมีเคลอโรมีเทนสูงสุด คือมีค่าความเสี่ยงเท่ากับ $8.48E-05$ ซึ่งสอดคล้องกับการศึกษาของ Aslan and Turkman (2007) ที่ทำการประเมินความเสี่ยงของน้ำดื่มจากระบบผลิตน้ำประปา Tahtali และ Balcova ใน Izmir ประเทศตุรกี พบว่าความเสี่ยงสูงสุดเกิดจากการได้รับโนรโรมีเคลอโรมีเทน โดยระบบผลิตน้ำประปา Tahtali และ Balcova ในเพศชายมีค่าความเสี่ยง จากโนรโรมีเคลอโรมีเทนเท่ากับ $4.3E-05$ และ $5.2E-05$ ตามลำดับ สำหรับในเพศหญิงมีความเสี่ยงจากระบบผลิตน้ำประปา Tahtali และ Balcova มีค่าเท่ากับ $5.8E-05$ และ $4.76E-05$ ตามลำดับ จะเห็นได้ว่าความเสี่ยงที่ได้มีค่าเกินกว่าค่าที่ยอมรับได้ตามคำแนะนำของ US-EPA

เมื่อพิจารณาจากภาพที่ 31 พบว่าผู้ให้ข้อมูลว่ายน้ำ ผู้ให้ข้อมูลไม่ว่ายน้ำ เด็กไม่ว่าย ครูสอนว่ายน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสระว่ายน้ำ มีความเสี่ยงจากการได้รับโนรโรมีเคลอโรมีเทนคิดเป็นร้อยละ 56 57 56 57 53 และ 46 ตามลำดับ

ตารางที่ 25 ความเสี่ยงในการเกิดมลรังษีจากน้ำประปานและตระวันภัยทางเชิงทางชลประทานแต่ละเดือนทางชลประทาน 6 กกม

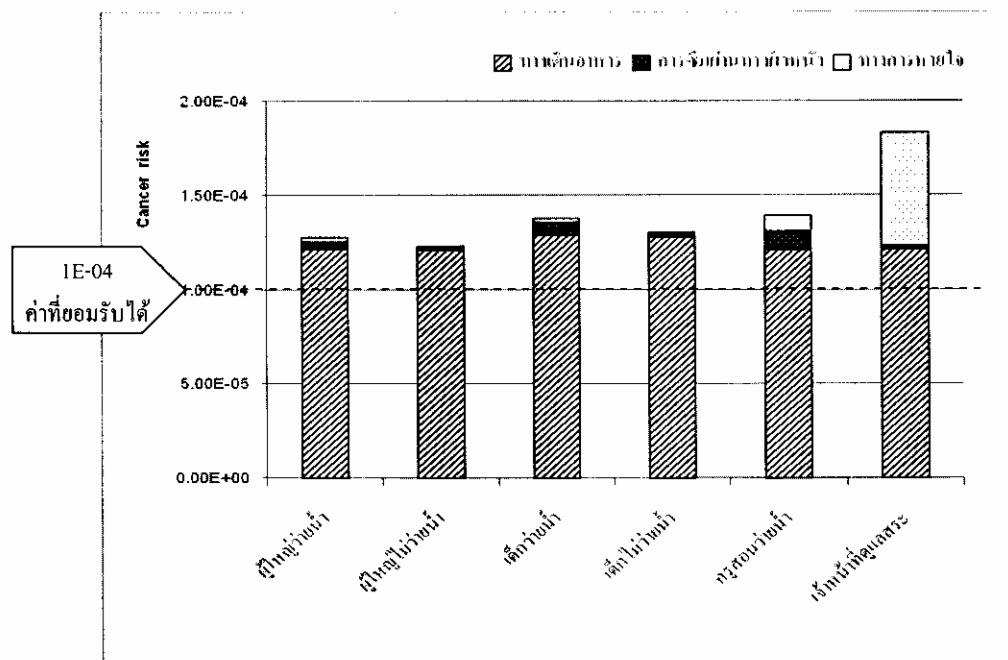
กดับบุบคต	เสี่ยงทางการ "ไดร์บาร์"				ความเสี่ยงในภาคใต้และรัฐ		
	ทางเดินอ่าง	การซึมผ่านหาง	ทางกราดไข่	ความเสี่ยงรวม	น้ำระบายน้ำ	ตระวันภัย	ความเสี่ยงรวม
ผู้ใหญ่ท่านแม่	1.21E-04	4.35E-06	2.15E-06	1.28E-04	1.23E-04	4.56E-06	1.28E-04
ผู้ใหญ่ไม่ว่ายนา		2.28E-06	-	1.23E-04	1.23E-04	-	1.23E-04
เด็กวัยรุ่น	1.29E-04	7.30E-06	2.05E-06	1.38E-04	1.31E-04	7.23E-06	1.38E-04
เด็กนักเรียน		2.76E-06	-	1.31E-04	1.31E-04	-	1.31E-04
ครรภอนวัฒนา	1.21E-04	1.03E-05	8.29E-06	1.40E-04	1.23E-04	1.63E-05	1.40E-04
ผู้คนที่อยู่อาศัยร่วมกัน	1.21E-04	2.28E-06	6.00E-05	1.83E-04	1.23E-04	6.00E-05	1.83E-04

หมายเหตุ: "ไม่ได้ประเมินความเสี่ยงจากการ "ไดร์บาร์"ทางกราดไข่ในช่วงประปาวัน

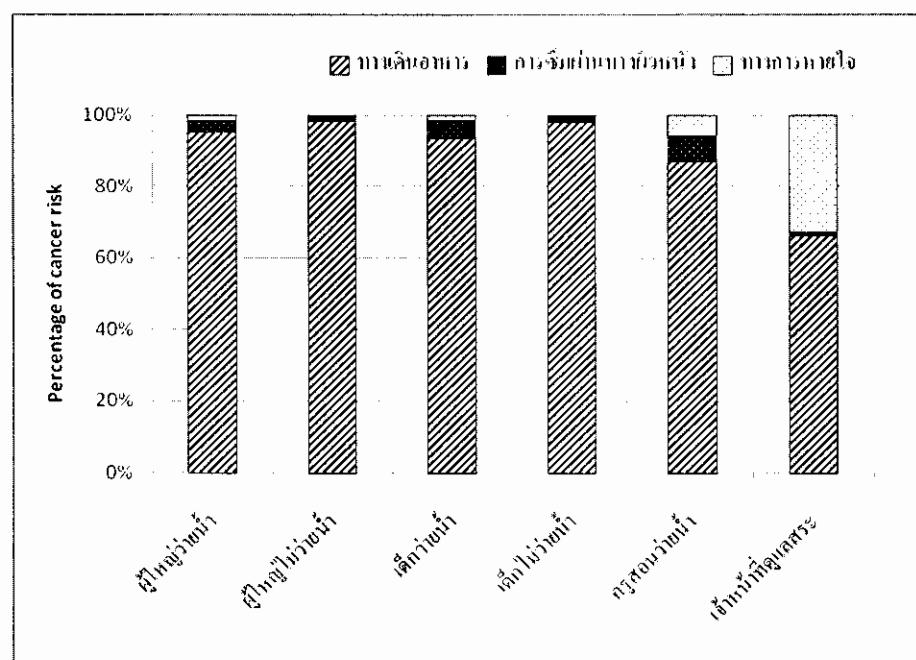
ตารางที่ 26 ความเสี่ยงในการเกิดมลรังษีจากน้ำประปานและตระวันภัยทางเชิงทางชลประทาน 4 ชนิด

กดับบุบคต	ภาคใต้				ภาคกลาง	
	คลื่นไฟฟ้ารั่ว	ไบรอนิคคลอร์มีทีน	ไฮโตรโนมิกคลอร์มีทีน	ไบรอนิคคลอร์มีทีน	ไบรอนิคคลอร์มีทีน	ความเสี่ยงรวม
ผู้ใหญ่ท่านแม่	3.46E-05	7.19E-05	2.12E-05	2.12E-05	2.52E-07	1.28E-04
ผู้ใหญ่ไม่ว่ายนา		7.09E-05	2.08E-05	2.08E-05	2.51E-07	1.23E-04
เด็กวัยรุ่น	3.86E-05	7.69E-05	2.24E-05	2.24E-05	2.68E-07	1.38E-04
เด็กนักเรียน		7.51E-05	2.20E-05	2.20E-05	2.66E-07	1.31E-04
ครรภอนวัฒนา	4.32E-05	7.40E-05	2.23E-05	2.23E-05	2.53E-07	1.40E-04
ผู้คนที่อยู่อาศัยร่วมกัน	5.86E-05	8.48E-05	3.97E-05	3.97E-05	2.51E-07	1.83E-04

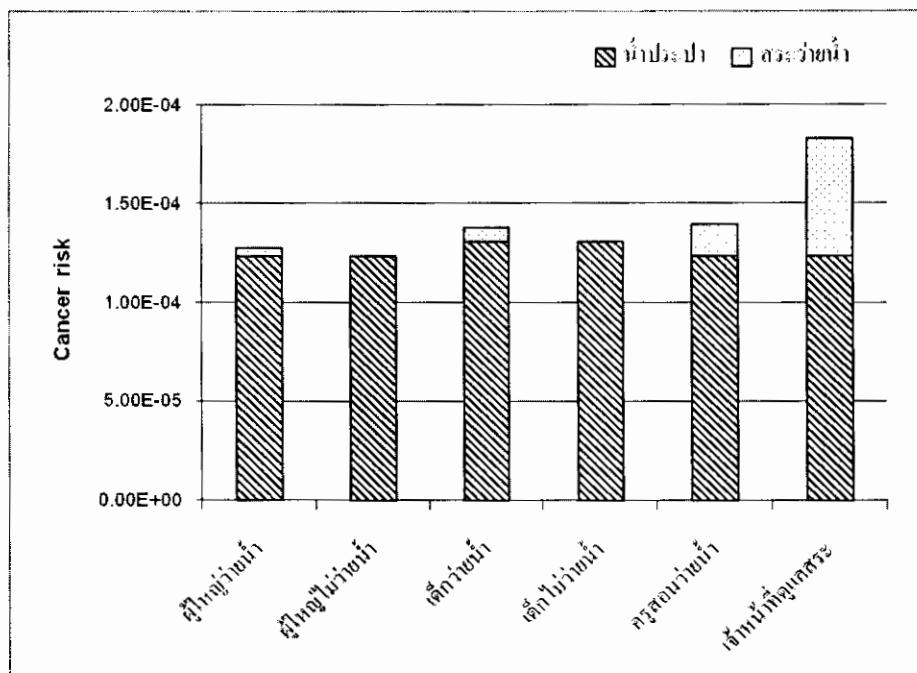
หมายเหตุ: "ไม่ได้ประเมินความเสี่ยงจากการ "ไดร์บาร์"ทางกราดไข่ในช่วงประปาวัน



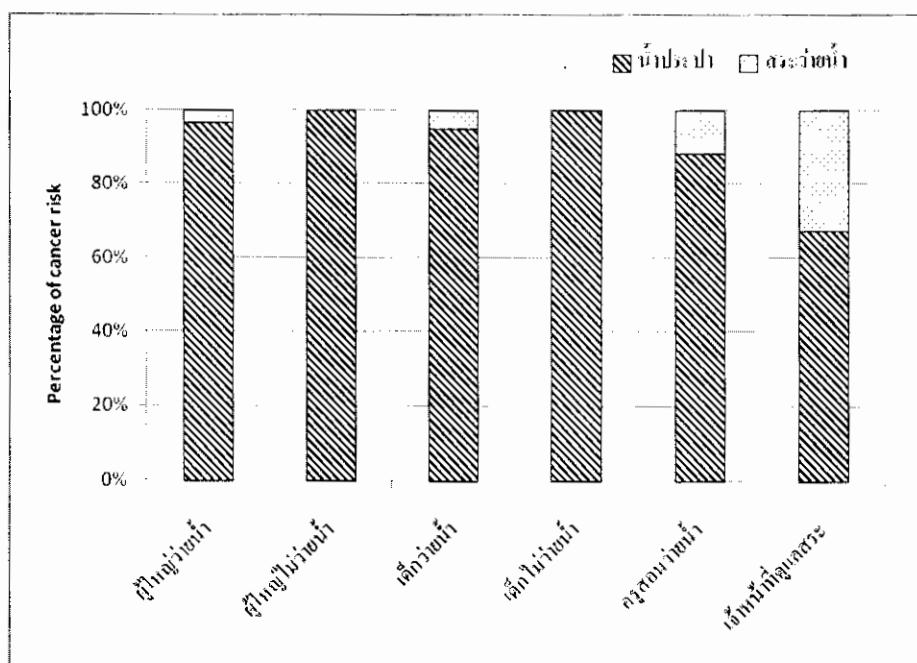
ภาพที่ 26 ความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่ายน้ำกลางแจ้งตามแต่ละเส้นทางของบุคคล 6 คน



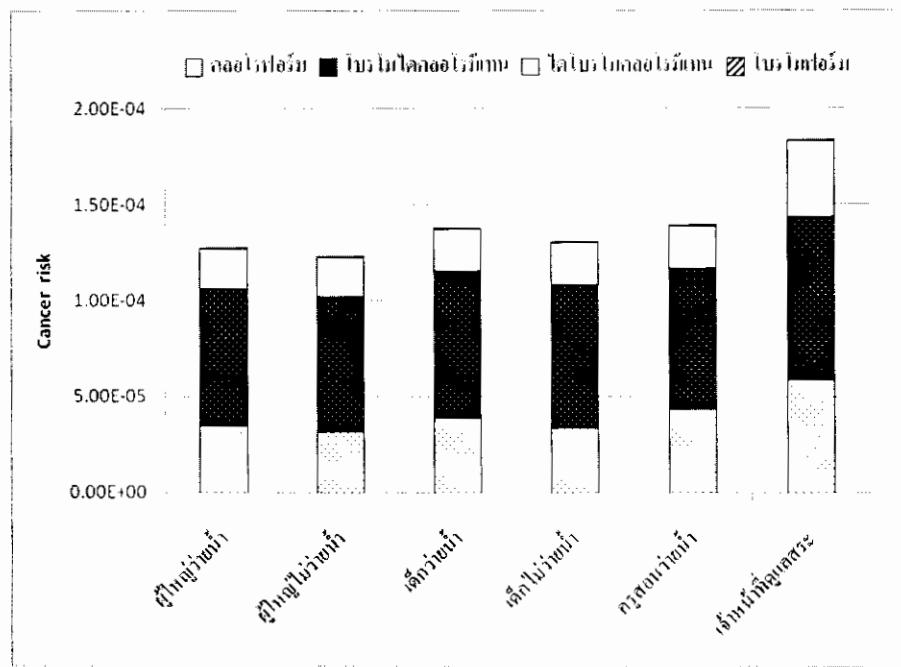
ภาพที่ 27 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่ายน้ำกลางแจ้งตามแต่ละเส้นทาง



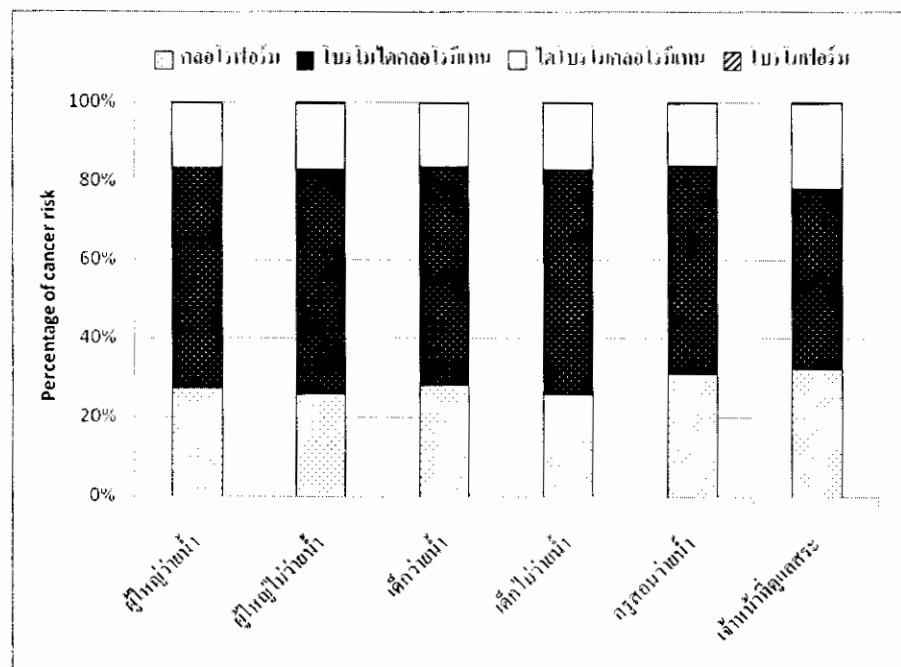
ภาพที่ 28 ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่าyan้ำกากถังแข็งของบุคคล 6 กลุ่ม



ภาพที่ 29 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปาและสรรว่าyan้ำกากถังแข็ง



ກາພີ້ 30 ຄວາມເສີ່ງຮວມໃນການເກີດມະເຮົງຈາກນໍ້າປະປາແລະສະວ່າຍນໍ້າກລາງແຈ້ງຂອງສາຣ THMs
ທີ່ 4 ຊົນດົບອຸປະກອດ 6 ກຸລຸ່ມ



ກາພີ້ 31 ຮ້ອຍລະຄວາມເສີ່ງໃນການເກີດມະເຮົງຈາກນໍ້າປະປາແລະສະວ່າຍນໍ້າກລາງແຈ້ງຂອງສາຣ THMs
ທີ່ 4 ຊົນດົບ

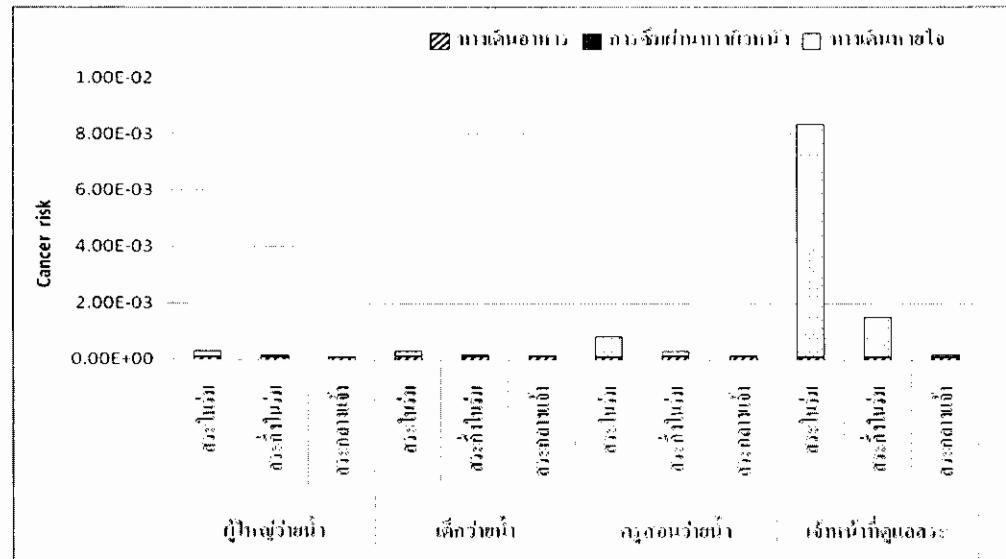
2.4 การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง

(1) การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งทั้ง 3 สาร

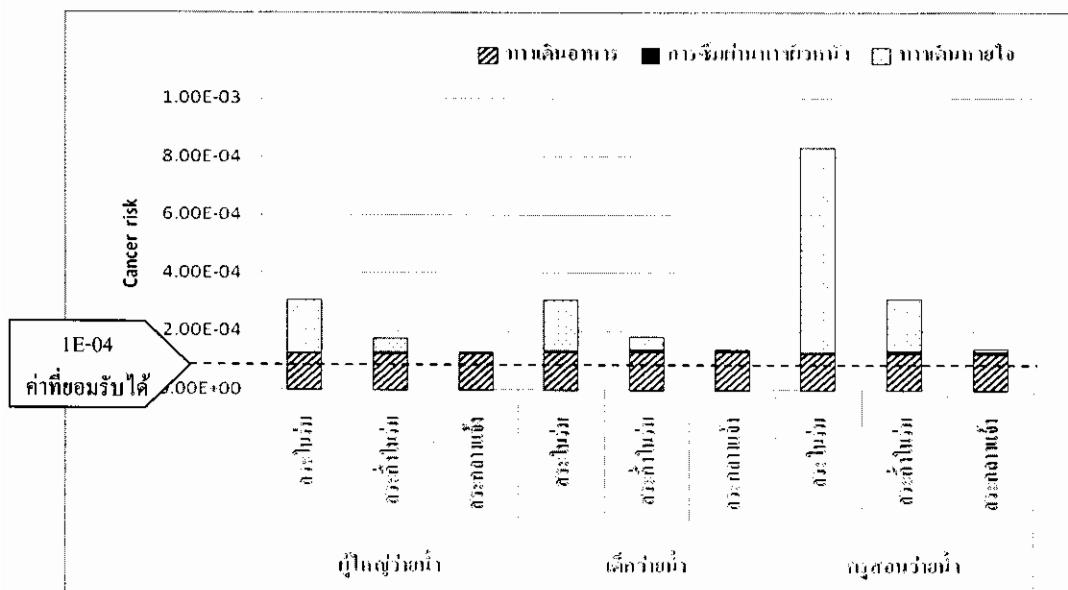
การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ได้แก่ ผู้ใหญ่วัยน้ำเด็กวัยน้ำ ครูสอนวัยน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสรรวัยน้ำ ซึ่งมีเส้นทางการได้รับสารที่เหมือนกันคือ การได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร การซึมผ่านทางผิวนัง และทางการหายใจ ระหว่างสรรวัยน้ำในร่ม สรรวัยน้ำกึ่งในร่ม และสรรวัยน้ำกลางแจ้ง กรณีใช้ความเข้มข้นสูงสุดแสดงค้างภาพที่ 32 และภาพที่ 33 โดยจะพบว่าสรรวัยน้ำในร่มมีเส้นทางการได้รับเข้าสู่ร่างกายโดยผ่านทางเดินหายใจเป็นเส้นทางหลัก สำหรับสรรวัยน้ำกึ่งในร่มและสรรวัยน้ำกลางแจ้งจะได้รับสาร THMs เข้าสู่ร่างกายโดยผ่านทางเดินอาหารเป็นเส้นทางหลัก นอกจากนี้จะเห็นได้ว่าในบุคคลทุกกลุ่มจะมีความเสี่ยงรวมจากสรรวัยน้ำเรียงลำดับจากมากไปน้อยได้ดังนี้ สรรวัยน้ำในร่ม สรรวัยน้ำกึ่งในร่ม และสรรวัยน้ำกลางแจ้ง ตามลำดับ เหตุที่สรรวัยน้ำในร่มมีความเสี่ยงจากการได้รับสารแตกต่างไปจากสรรวัยน้ำกึ่งในร่มและสรรวัยน้ำกลางแจ้ง เป็น因为จากสาร THMs แพร่กระจายและปนเปื้อนอยู่ภายในอากาศบริเวณสรรวัยน้ำในร่มมากกว่าสรรวัยน้ำกึ่งในร่มและสรรวัยน้ำกลางแจ้ง

จากภาพที่ 34 และภาพที่ 35 แสดงการเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ได้แก่ ผู้ใหญ่วัยน้ำเด็กวัยน้ำ ครูสอนวัยน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสรรวัยน้ำ ซึ่งมีเส้นทางการได้รับสารทั้งงานน้ำประปาและสรรวัยน้ำ เช่นเดียวกัน ระหว่างสรรวัยน้ำในร่ม สรรวัยน้ำกึ่งในร่ม และสรรวัยน้ำกลางแจ้ง กรณีใช้ความเข้มข้นสูงสุด จากการเปรียบเทียบพบว่าสรรวัยน้ำในร่มและสรรวัยน้ำกึ่งในร่มมีความเสี่ยงสูงสุดมาจากการได้รับคลอร์ฟอร์ม และสรรวัยน้ำกลางแจ้งมีความเสี่ยงสูงสุดมาจากการได้รับบอร์โรมิคลอร์มิเทน โดยจะเห็นว่าสรรวัยน้ำในร่มมีความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากคลอร์ฟอร์มสูงกว่าสรรวัยน้ำกึ่งในร่ม และสรรวัยน้ำกลางแจ้ง เนื่องจากคลอร์ฟอร์มเป็นสารที่ระเหยได้ง่าย ซึ่งสามารถถูกได้จากค่าคงที่ของเอนรี (Henry 's law) แสดงค้างตารางที่ 2-10 ซึ่งเป็นค่าที่บ่งบอกถึงความสามารถในการระเหยของสารต่าง ๆ รวมถึงสรรวัยน้ำในร่มมีลักษณะเป็นสารปีกทุกด้าน โดยทำการระบายน้ำจากอากาศด้วยพัดลมดูดอากาศติดผนังเท่านั้น จึงทำให้มีอัตราการระบายน้ำจากภายในสูญญากาศมาก ดังนั้นบริเวณภายในจึงมีความเข้มข้นสูงกว่าสรรวัยน้ำกึ่งในร่มที่มีลักษณะเป็นช่องเปิดโล่งบริเวณด้านข้างทั้ง 4 ด้าน และหลังคาน้ำที่มีลักษณะ

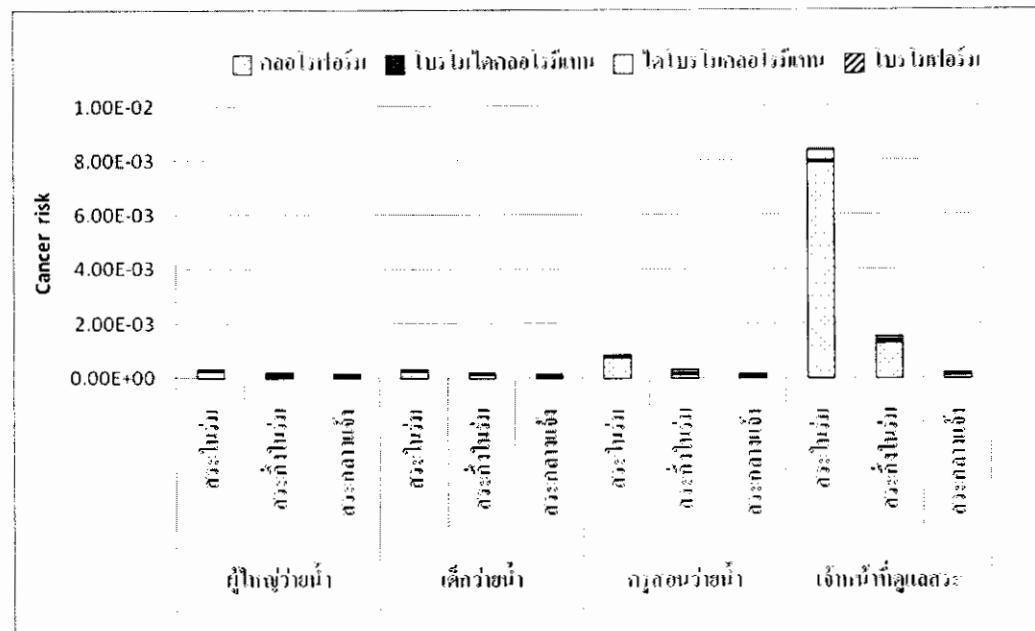
เปิดครึ่งหนึ่ง ทำให้คลอโรฟอร์มสามารถระเหยออกสู่อากาศภายนอกได้กว่าและไม่มีการสะสมอยู่ภายในบริเวณของสารว่ายน้ำ สำหรับสารว่ายน้ำกลางแจ้งก็เช่นเดียวกันก็มีลักษณะของสารเป็นแบบเปิดโล่งจึงทำให้คลอโรฟอร์มระเหยไปได้ดี



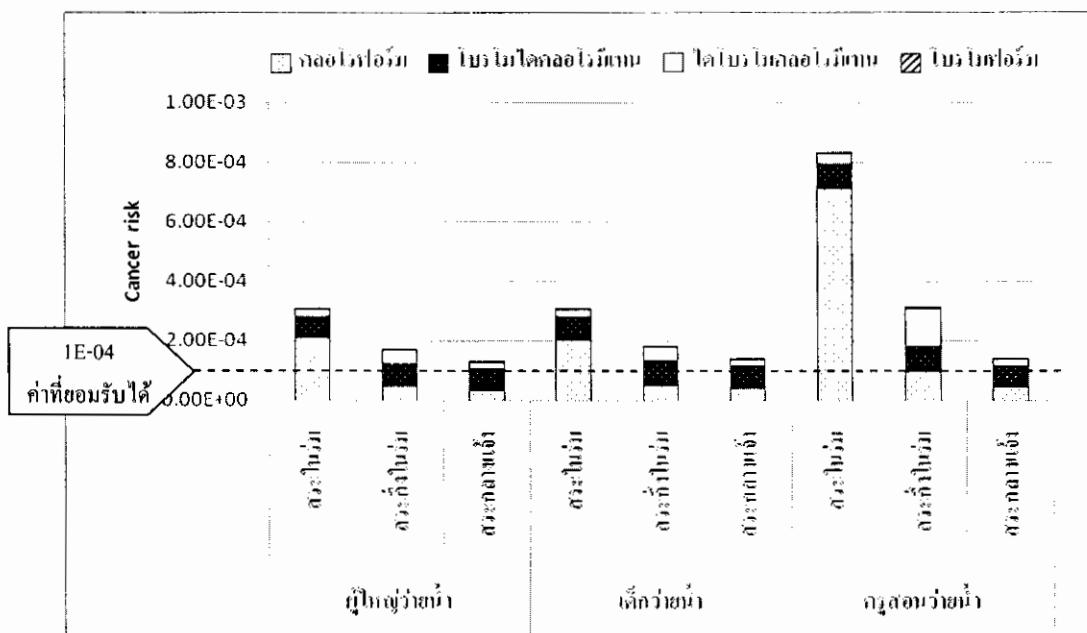
ภาพที่ 32 การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสารว่ายน้ำ
ทั้ง 3 สารตามแต่ละเส้นทาง



ภาพที่ 33 การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสารว่ายน้ำ
ทั้ง 3 สารตามแต่ละสาร (ยกเว้นเจ้าหน้าที่ดูแลสารว่ายน้ำ)



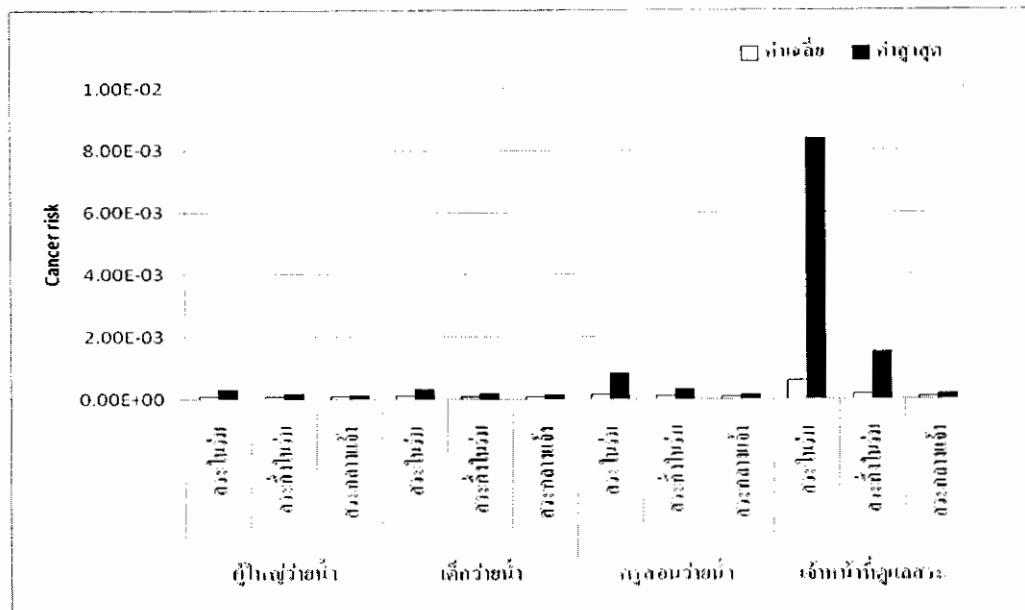
ภาพที่ 34 การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสรรว่ายน้ำ
ทั้ง 3 สารจากการได้รับสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด



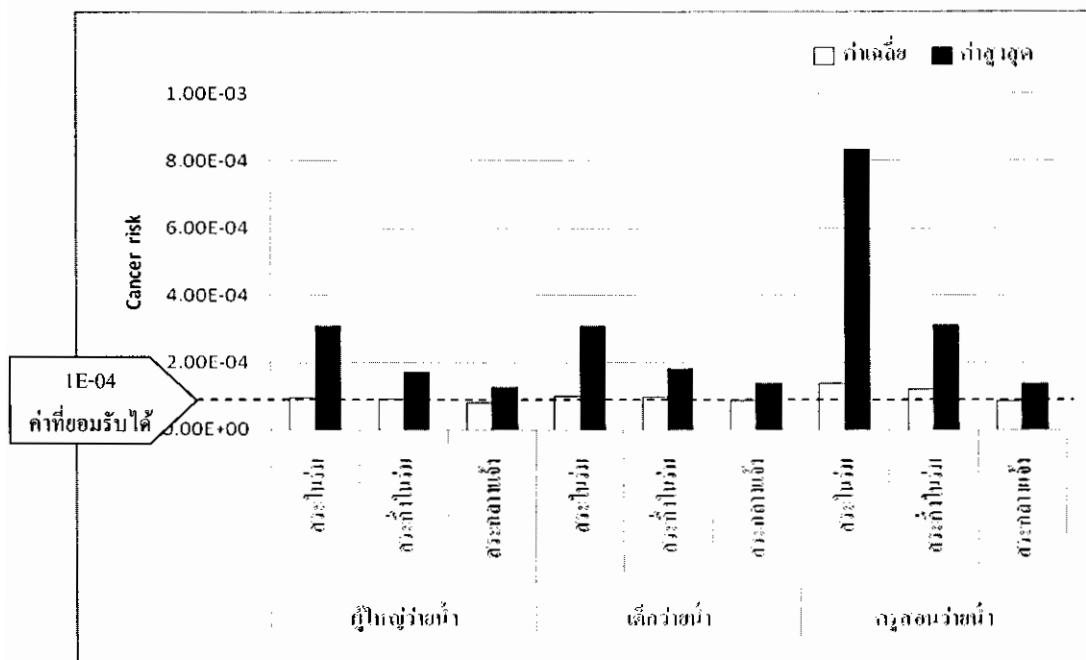
ภาพที่ 35 การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสรรว่ายน้ำ
ทั้ง 3 สารจากการได้รับสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด (ยกเว้นเจ้าหน้าที่ลุบเลส่วน)

(2) การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งระหว่างกรณีประเมินความเสี่ยงโดยใช้ความเข้มข้นสูงสุดกับความเข้มข้นเฉลี่ย

การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งกรณีประเมินความเสี่ยงโดยใช้ความเข้มข้นสูงสุดกับความเข้มข้นเฉลี่ยของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสาระว่าบน้ำทึ้ง 3 สาร ได้แก่ ผู้ใหญ่ว่าบน้ำ เด็กว่าบน้ำ ครูสอนว่าบน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสาระว่าบน้ำ ซึ่งมีเห็นทางการได้รับสารทึ้งจากการได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร การซึมผ่านทางผิวนัง และทางการหายใจเช่นเดียวกัน แสดงดังภาพที่ 36 และภาพที่ 37 พนวิจกรรมความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งกรณีประเมินโดยใช้ความเข้มข้นสูงสุดมีค่าสูงกว่าความเสี่ยงที่ได้จากการประเมินโดยใช้ความเข้มข้นเฉลี่ยอย่างเห็นได้ชัดในทุกกลุ่มตัวอย่าง อย่างไรก็ตามแม้ว่าการใช้ความเข้มข้นสูงสุดเป็นวิธีมาตรฐานของ US-EPA แต่ตามความเห็นของผู้วิจัยแล้วการใช้ความเข้มข้นสูงสุดเป็นการมองที่สถานการณ์เฉพาะรายเกินความเป็นจริง เนื่องจากคนทุกกลุ่มไม่ได้รับสารเข้าสู่ร่างกายที่ความเข้มข้นสูงสุดตลอดเวลา ดังนั้นจึงได้ทำการประเมินจากกรณีของความเข้มข้นเฉลี่ยเพื่อเป็นข้อมูลประกอบการพิจารณาด้วย จากการประเมินโดยใช้ความเข้มข้นเฉลี่ยจะเห็นได้ว่าทุกกลุ่มนี้มีความเสี่ยงที่ถือว่าสามารถยอมรับได้ คือมีค่าอยู่ในช่วง 1E-06 ถึง 1E-04 ยกเว้นครูสอนว่าบน้ำและเจ้าหน้าที่ดูแลสาระว่าบน้ำของสาระว่าบน้ำในร่มและสาระว่าบน้ำกึ่งในร่มที่มีความเสี่ยงรวมของการเกิดมะเร็งเกินกว่าค่าที่จะยอมรับได้ โดยความเสี่ยงกรณีประเมินจากความเข้มข้นสูงสุดของสาระว่าบน้ำในร่มและกึ่งในร่มคิดเป็น 2.57 – 14.14 เท่าของความเสี่ยงกรณีประเมินจากความเข้มข้นเฉลี่ย ซึ่งจะเห็นได้ว่ามีค่ามากกว่าหลายเท่า ดังนั้นจึงต้องมีการดำเนินการแก้ไขต่อไป



ภาพที่ 36 การเปรียบเทียบความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งกรณีประเมินโดยใช้ความเข้มข้นสูงสุด และความเข้มข้นเฉลี่ยของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสรรว่ายน้ำทั้ง 3 สาร



ภาพที่ 37 การเปรียบเทียบความเสี่ยงรวมในการเกิดมะเร็งกรณีประเมินโดยใช้ความเข้มข้นสูงสุด และความเข้มข้นเฉลี่ยของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับสรรว่ายน้ำทั้ง 3 สาร
(ยกเว้นเจ้าหน้าที่คุ้มครองสิ่งแวดล้อม)

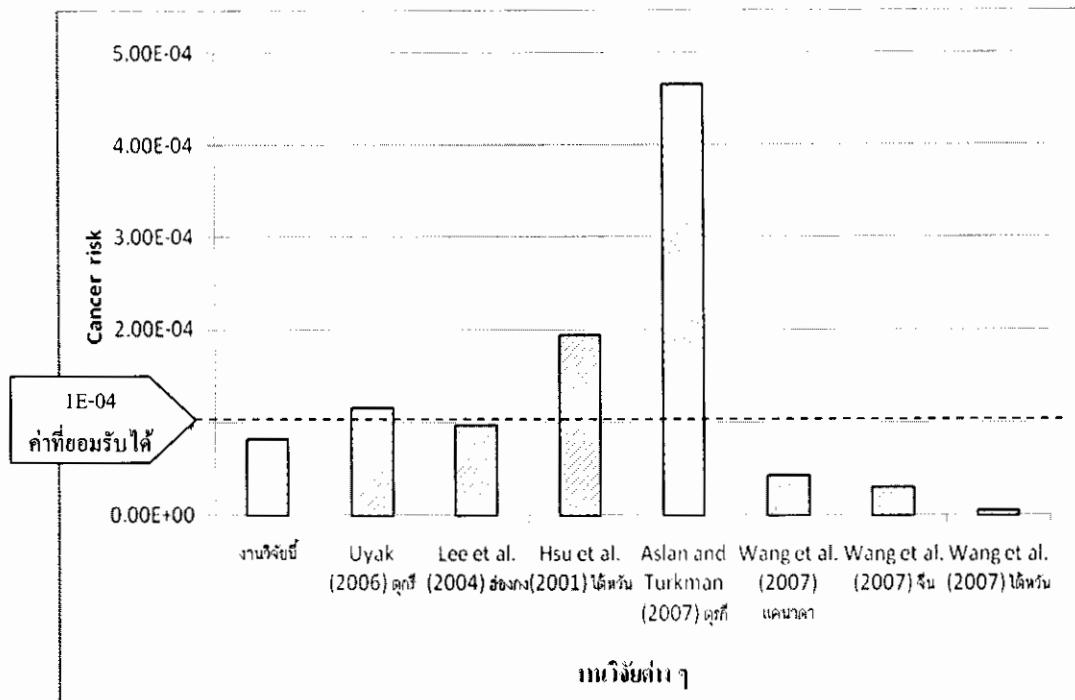
(3) การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งกับงานวิจัยอื่น ๆ

ความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งสามารถคิดมาได้จากการเปรียบเทียบกับงานวิจัยอื่น ๆ ได้ดังตารางที่ 27 จะเห็นได้ว่าความเสี่ยงรวมของการศึกษาในหลายประเทศมีค่าเกินกว่าค่าที่สามารถยอมรับตามคำแนะนำของ US-EPA คือมีค่าเกินกว่า 1E-04 เช่น ตุรกี ไถหัวน เกาหลีใต้ รวมถึงประเทศไทยด้วย และจะเห็นได้ว่าการศึกษาในงานวิจัยนี้มีความเสี่ยงจากน้ำประปาไปเปรียบเทียบกับความเสี่ยงในประเทศต่าง ๆ ดังภาพที่ 38 พบว่ามีค่าสูงกว่าความเสี่ยงของประเทศตุรกี ช่องกง จีน และไถหัวน ที่เป็นเช่นนี้เนื่องจากแหล่งตัวอย่างของการเก็บน้ำประปาที่มีความแตกต่างกันในแต่ละประเทศ ยกตัวอย่างเช่นจากงานวิจัยของ Aslan and Turkman (2007) ที่มีความเสี่ยงสูงกว่างานวิจัยนี้อย่างมาก เนื่องจากความเข้มข้นของสาร TTHM ที่มีความแตกต่างจากงานวิจัยนี้ นอกเหนือน้ำแล้ว ตัวอย่างน้ำที่เก็บจะเป็นทั้งน้ำก่อนและหลังเข้าระบบบำบัดที่นำมารีเคราะห์ในช่วงฤดูร้อน ซึ่งอุณหภูมิมีผลต่อการเกิดสาร THMs ที่เพิ่มสูงขึ้น แต่จากงานวิจัยนี้เป็นการประเมินความเสี่ยงตลอดทั้งปี

สำหรับความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งที่มีค่าน้อยกว่างานวิจัยนี้ เช่น ประเทศแคนาดา จีน และไถหัวน เหตุที่เป็นเช่นนี้เนื่องจากความเข้มข้นของสาร ไตรฮาโลเมธานทั้งหมด (Total trihalomethanes, TTHM) ที่มีค่าน้อย ยกตัวอย่างเช่นการศึกษาของ Wang et al. (2007) ที่ทำการศึกษาใน 4 เมือง คือ Taipei Taichung Kaohsiung และ Kinmen ของประเทศไทยไถหัวน พบว่าความเข้มข้นของสาร TTHM มีค่าเท่ากับ 11.2 19.4 42.4 และ 62.5 $\mu\text{g/L}$ ตามลำดับ ในขณะที่งานวิจัยนี้มีความเข้มข้นของ TTHM เท่ากับ 110.56 $\mu\text{g/L}$ ซึ่งจะเห็นได้ว่ามีความแตกต่างกันอย่างชัดเจน

ตารางที่ 27 การเรียนเพิ่มความเสี่ยงในการติดน้ำรั่วในงานวิชชั่น ๆ

งานวิจัย	ปรับบท ของตัวอย่าง	พัฒนาตัวอย่าง (1)ระบบ)	ความเสี่ยงรวมทั้งหมด
งานวิจัยนี้ (เพียงกับกลุ่มผู้ใหญ่วัยน้ำ)	น้ำประปา		1.23E-04
Uyak (2006)	สร้างว่าหน้าในรั่ว	น้ำประปา	3.07E-04
Lee et al. (2004)	สร้างว่าหน้าถูกในรั่ว	น้ำประปา	1.73E-04
Hsu et al. (2001)	สร้างว่าหน้าถูกในรั่ว	น้ำประปา	1.28E-04
Aslan and Turkman (2007)	น้ำประปา	ตุรกี	1.15E-04
Wang et al. (2007)	น้ำประปา	ตุรกี	9.68E-05
Wang et al. (2007)	น้ำประปา	ตุรกี	1.94E-04
Wang et al. (2007)	น้ำประปา	ตุรกี	4.65E-04
Wang et al. (2007)	น้ำประปา	จีน	4.22E-05
Lee et al. (2009)	สร้างว่าหน้าในรั่ว	ตุรกี	3.94E-06
		อาหรัดตุรกี	1.26E-03



ภาพที่ 38 การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากน้ำประปา กับงานวิจัยอื่น ๆ หมายเหตุ: เปรียบเทียบกับกลุ่มผู้ใหญ่กว่าขึ้นนำของงานวิจัยนี้

3 ผลการประเมินความเสี่ยงจากการเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง (Non-Cancer Risk)

การประเมินความเสี่ยงจากการเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง ประเมินจากการได้รับสารเข้าสู่ร่างกายใน 3 เส้นทาง รวมถึงการประเมินความเสี่ยงจากบุคคลทั้ง 6 กลุ่มที่มีเส้นทางการได้รับสารที่แตกต่างกันทางเช่นเดียวกับการประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง

จากการวิเคราะห์ความเข้มข้นของสาร THMs ทั้งในน้ำประปา น้ำสาระว่ายน้ำ และในอากาศ ได้นำมาเป็นข้อมูลในการประเมินความเสี่ยง แสดงดังตารางที่ 28 และตารางที่ 29 เป็นตัวอย่างการคำนวณการประเมินความเสี่ยงการได้รับสารจากน้ำประปาและสาระว่ายน้ำในรัมจากการดื่มน้ำในชีวิตประจำวันและจากรับสารทางปากจะทราบว่าขึ้นของกลุ่มผู้ใหญ่ที่ว่ายน้ำ ทั้งกรณีประเมินโดยใช้ความเข้มข้นสูงสุดและกรณีประเมินโดยใช้ความเข้มข้นเฉลี่ย สำหรับการคำนวณในกลุ่มนุกคคล และเส้นทางอื่น ๆ ก็จะมีลักษณะเช่นเดียวกัน ซึ่งแสดงตารางไว้ในภาคผนวก ๖

ตารางที่ 28 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดอัมตรายชั่วคราวที่ต้องพิจารณาทางด้านอาหารจากผลกระทบต่อเนื่องในชีวิตประจำวัน

ของผู้หญิงชาวนา

สาร	CW (mg/L)	IR (L/day)	EF (day/year)	EP (year)	BW (kg)	AT (day)	I (mg/kg-day)	R_{cf}	Non-cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ค่าวัฒนธรรมสูงสุด									
คลอร์ฟอร์ม	0.08973	3	365	40	55	14,600	4.89E-03	0.010	0.489
ไบโรมีคลอโรฟีน	0.02082	3	365	40	55	14,600	1.14E-03	0.020	0.057
ไฮโดรฟีโนคลอโรฟีน	0.00450	3	365	40	55	14,600	2.45E-04	0.020	0.012
ไบโรมีฟอร์ม	0.00058	3	365	40	55	14,600	3.16E-05	0.020	0.002
กรณีประเมินโดยการใช้ค่าวัฒนธรรมขั้นเฉลี่ย									
คลอร์ฟอร์ม	0.05476	3	365	40	55	14,600	2.99E-03	0.010	0.299
ไบโรมีคลอโรฟีน	0.01534	3	365	40	55	14,600	8.37E-04	0.020	0.042
ไฮโดรฟีโนคลอโรฟีน	0.00192	3	365	40	55	14,600	1.05E-04	0.020	0.005
ไบโรมีฟอร์ม	0.00012	3	365	40	55	14,600	6.57E-06	0.020	0.000

ตารางที่ 29 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของสารที่ได้รับผ่านทางเดินทางการระเหยทางว่าง่ายของ
ผู้หญิงวัยรุ่น

สาร	CW (mg/L)	IR (L/day)	ET (hr/คืน)	EF (ครั้ง/year)	EP (day/hr)	0.0416	BW (kg)	AT (day)	1 (mg/kg-day)	R _c (mg/kg-day)	Non-cancer risk
กรณีประมูลโดยการใช้ความเพิ่มสูงสุด											
คลอโรฟอร์ม	0.02906	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	8.03E-06	0.010	0.001
ไนโตรไมก์ทาน	0.01366	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	3.77E-06	0.020	0.000
ไฮโดร阴谋ตอลิฟเเทน	0.00000	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	0.00E+00	0.020	0.000
ไนโตรฟอร์ม	0.00081	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	2.24E-07	0.020	0.000
กรณีประมูลโดยการใช้ความเพิ่มขั้นเฉลี่ย											
คลอโรฟอร์ม	0.01781	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	4.92E-06	0.010	0.000
ไนโตรไมก์ทาน	0.00685	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	1.89E-06	0.020	0.000
ไฮโดร阴谋ตอลิฟเთน	0.00000	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	0.00E+00	0.020	0.000
ไนโตรฟอร์ม	0.00017	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	4.74E-08	0.020	0.000

3.1 ความเสี่ยงจากความเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของสารว่าyanนำในร่ม สารว่าyanนำกึ่งในร่ม และสารว่าyanนำน้ำกากลาญแจ

การประเมินความเสี่ยงจากความเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของสารว่าyanนำทั้ง 3 สารพบว่าไม่มีความแตกต่างกันมากนัก ทั้งในส่วนของเส้นทางการได้รับสารและชนิดของสารที่ได้รับเข้าสู่ร่างกายของบุคคลแต่ละกลุ่ม โดยผลการประเมินความเสี่ยงเป็นดังนี้

(1) การเปรียบเทียบเส้นทางการได้รับสารจากสารว่าyanนำทั้ง 3 สาร

การประเมินความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของบุคคล 6 กลุ่มตามแต่ละเส้นทางการได้รับสารจากน้ำประปาและสารว่าyanนำ แสดงดังตารางที่ 30 ตารางที่ 32 และตารางที่ 34 จากการประเมินพบว่าความเสี่ยงรวมจากน้ำประปาและสารว่าyanนำในร่มของการได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร การซึมผ่านทางผิวน้ำ และทางการหายใจ ของผู้ใหญ่ว่าyanนำ เด็กว่าyanนำ ครูสอนว่าyanนำ และเจ้าหน้าที่คุ้มครองว่าyanนำ มีความเสี่ยงเท่ากัน 0.60 0.65 0.64 และ 0.59 ตามลำดับ สำหรับความเสี่ยงจากสารว่าyanนำในร่มของบุคคลทั้ง 4 กลุ่ม มีค่าเท่ากัน 0.61 0.69 0.69 และ 0.59 ตามลำดับ และความเสี่ยงจากสารว่าyanนำน้ำกากลาญแจของบุคคลทั้ง 4 กลุ่ม มีค่าเท่ากัน 0.61 0.68 0.69 และ 0.59 ตามลำดับ สำหรับกรณีผู้ใหญ่ไม่ว่าyanนำและเด็กไม่ว่าyanนำที่ได้รับสาร THMs ผ่านทางเดินอาหารและการซึมผ่านทางผิวน้ำจากน้ำประปาเท่านั้น มีความเสี่ยงกัน 0.59 และ 0.62 ตามลำดับ โดยจะเห็นว่าทุกกลุ่มนิมีความเสี่ยงไม่เกิน 1 จึงถือว่าเป็นความเสี่ยงที่สามารถยอมรับได้ตามแนวทางของ US-EPA ดังนั้นจึงถือว่าเป็นความเสี่ยงที่อยู่ในระดับที่สามารถยอมรับได้

เมื่อพิจารณาตามแต่ละเส้นทางจากการได้รับสารของบุคคลทุกกลุ่ม ดังภาพที่ 39 พบว่าทุกสารมีความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งเรียงลำดับจากมากไปน้อยได้ดังนี้ การได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร การซึมผ่านทางผิวน้ำ และทางเดินหายใจ ตามลำดับ โดยเด็กว่าyanนำ และครูสอนว่าyanนำมีความเสี่ยงรวมจากการได้รับสารผ่านทางเดินอาหารและการซึมผ่านทางผิวน้ำ สูงสุดจากสารว่าyanนำในร่ม คือมีความเสี่ยงเท่ากัน 0.59 และ 0.08 ตามลำดับ สำหรับเด็กว่าyanนำและครูสอนว่าyanนำจากสารว่าyanนำกึ่งในร่มและสารว่าyanนำน้ำกากลาญแจมีความเสี่ยงเท่ากัน คือมีความเสี่ยงเท่ากัน 0.60 และ 0.13 ตามลำดับ นอกจากนี้จะพบว่าไม่มีบุคคลกลุ่มใดที่ได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร สูงกว่าความเสี่ยงที่ได้รับสารผ่านทางผิวน้ำและทางการหายใจ ทั้งนี้เนื่องจากค่า Reference concentration (RC) ผ่านทางเดินอาหารของคลอร์ฟอร์มและบอร์โอมฟอร์มผ่านทางเดินอาหารมีค่าเท่ากัน 0.01 และ 0.02 ตามลำดับ ซึ่ง

มีค่าสูงกว่า RC ที่ชึ้นผ่านทางพิวนังของคลอโรฟอร์นและบอร์โนฟอร์นที่มีค่าเท่ากับ 0.002 และ 0.012 ตามลำดับ

จากร้อยละความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งตามแต่ละเส้นทางของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม พบร่วมกับผู้ใหญ่วัยน้ำ อายุไม่วัยน้ำ เด็กวัยน้ำ เด็กไม่วัยน้ำ ครูสอนวัยน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลระยะวัยน้ำ ทุกกลุ่มมีเส้นทางหลักคือการได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร ในช่วงร้อยละ 81 – 96 และเส้นทางรองคือการได้รับสารผ่านทางพิวนัง ซึ่งมีร้อยละความเสี่ยงอยู่ในช่วง 4 – 12 ดังภาพที่ 40

(2) การเปรียบเทียบการได้รับสารจากน้ำประปาและสารวัยน้ำทั้ง 3 สาร

จากตารางที่ 30 ตารางที่ 32 ตารางที่ 34 และภาพที่ 41 แสดงความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งจากน้ำประปาและสารวัยน้ำทั้ง 3 สารของบุคคล 6 กลุ่ม จากการประเมินพบว่าผู้ใหญ่วัยน้ำ อายุไม่วัยน้ำ เด็กวัยน้ำ เด็กไม่วัยน้ำ ครูสอนวัยน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลระยะวัยน้ำ มีความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของการได้รับสารจากน้ำประปาสูงกว่าในสารวัยน้ำ ทั้งนี้เนื่องจากเส้นทางหลักของการได้รับสารคือการได้รับผ่านทางเดินอาหารที่เกิดจากการดื่มน้ำประปาเป็นประจำอยู่แล้ว แต่ไม่ได้เกิดจากการดื่มน้ำสารวัยน้ำเป็นประจำหรือในปริมาณมากเท่ากับการดื่มจากน้ำประปา โดยจะเห็นว่าเด็กวัยน้ำมีความเสี่ยงจากน้ำประปาน้ำสูงสุดยกเว้นกรณีของผู้ใหญ่ไม่วัยน้ำและเด็กไม่วัยน้ำที่ได้รับความเสี่ยงจากน้ำประปานั้น

เมื่อพิจารณาค่าร้อยละพบว่าผู้ใหญ่วัยน้ำ อายุไม่วัยน้ำ เด็กวัยน้ำ เด็กไม่วัยน้ำ ครูสอนวัยน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลระยะวัยน้ำ มีความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งจากน้ำประปามีร้อยละความเสี่ยงอยู่ในช่วง 85 – 100 สำหรับความเสี่ยงจากสารวัยน้ำทั้ง 3 สารของผู้ใหญ่วัยน้ำ เด็กวัยน้ำ ครูสอนวัยน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลระยะวัยน้ำมีความเสี่ยงอยู่ในช่วงร้อยละ 2-15 ดังภาพที่ 42

(3) การเปรียบเทียบการได้รับสารไตรอะโลมีเทนทั้ง 4 ชนิดของสารวัยน้ำทั้ง 3 สาร

ผลการประเมินความเสี่ยงรวมจากน้ำประปาและสารวัยน้ำของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด แสดงดังตารางที่ 31 ตารางที่ 33 ตารางที่ 35 และภาพที่ 43 จากการประเมินพบว่าเด็กวัยน้ำมีความเสี่ยงรวมจากการได้รับสารทั้ง 4 ชนิดสูงสุดจากสารวัยน้ำในร่ม สำหรับสารวัยน้ำกึ่งในร่มและสารวัยน้ำกางเขนพบว่าครูสอนวัยน้ำมีความเสี่ยงรวมจากการได้รับสาร THMs ทั้ง 4 ชนิดสูงสุด โดย

ชนิดของสารที่มีความเสี่ยงสูงสุดในทั้ง 3 สารคือ คลอโรฟอร์ม รองลงมาได้แก่ โนรโนไดคลอโรเมเทน เหตุที่เป็นเช่นนี้เนื่องจากค่า R_C จากการได้รับสารผ่านทางเดินอาหารของคลอโรฟอร์มและโนรโนไดคลอโรเมเทนมีค่าเท่ากัน 0.01 และ 0.02 ตามลำดับ และเมื่อนำค่านี้ไปร่วมกับการประเมินความเสี่ยงจึงทำให้ความเสี่ยงของสารที่ได้รับจากคลอโรฟอร์มมีค่าสูงกว่าโนรโนไดคลอโรเมเทน และเมื่อพิจารณาจากภาพที่ 44 พบว่าผู้ใหญ่วัยน้ำ ผู้ใหญ่ไม่วัยน้ำ เด็กวัยน้ำ เด็กไม่วัยน้ำ ครูสอนวัยน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสรรวัยน้ำจากสรรวัยน้ำทั้ง 3 สรร มีความเสี่ยงจากการได้รับคลอโรฟอร์มสูงสุดอยู่ในช่วงร้อยละ 88 – 90

จากการศึกษาของ Lee et al. (2004) พบร่วมกับเมือง Tai Po ประเทศฮ่องกง มีความเสี่ยงสูงสุดจากการได้รับคลอโรฟอร์มผ่านทางเดินอาหารและการซึมผ่านทางผิวนัง โดยมีความเสี่ยงเท่ากับ 0.519 และ 0.0000103 ตามลำดับ เช่นเดียวกับการศึกษาของ Uyak (2006) ที่พบร่วมกับเมือง Sariyer ในอิสตันบูล ประเทศตุรกี มีความเสี่ยงของการเกิดอันตรายอื่นนอกจำกัดเรื่องมาจากการได้รับคลอโรฟอร์มผ่านทางเดินอาหารและการซึมผ่านทางผิวนัง โดยมีความเสี่ยงเท่ากับ 0.120 และ 0.046 ตามลำดับ

ตารางที่ 30 ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากน้ำร้อนในร่มตามแต่ละส่วนทางของบ่อ 6 กกุ่ม

กบกุ่มบ่อ	เดือนทางการได้รับสาร			ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจานะเริง		
	ทางเดินอาหาร	การซึมน้ำ	ทางผิวน้ำ	ทางกรดไขใจ	ความเสี่ยงรวม	ความเสี่ยงรวม
ผู้ใหญ่วัยผู้ชรา	0.56	0.04	0.00	0.60	0.59	0.01
ผู้ใหญ่วัยหน้า	0.56	0.03	0.00	0.59	0.59	-
เด็กวัยรุ่น	0.59	0.06	0.00	0.65	0.62	0.03
เด็กไม่วัยรุ่น	0.59	0.03	0.00	0.62	0.62	-
ครรภ์ต่อน้ำร้อน	0.56	0.08	0.00	0.64	0.59	0.05
ผู้คนน้ำที่ดูแลสร้างร่วมกัน	0.56	0.03	0.00	0.59	0.59	0.00

หมายเหตุ: “ไม่” ได้ระบุความเสี่ยงจากการ “ดูแลสร้างทางการแพทย์ในศรีวิตรประจำวัน

ตารางที่ 31 ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจานะเริงจากน้ำประปาและสร้างร่วมในร่มของสาร THMs ห้อง 4 ห้อง

กบกุ่มบ่อ	ชนิดสาร			ความเสี่ยงรวม		
	คลอร์ฟอร์ม	ไนโตรไดคลอโรฟีฟเอน	ไนโตรไนโตรฟีฟเอน	ไนโตรฟิล์ม	ไนโตรฟิล์มร้อน	ไนโตรฟิล์ม
ผู้ใหญ่วัยผู้ชรา	0.53	0.06	0.01	0.01	0.00	0.60
ผู้ใหญ่วัยหน้า	0.52	0.06	0.01	0.01	0.01	0.60
เด็กวัยรุ่น	0.58	0.06	0.01	0.01	0.00	0.65
เด็กไม่วัยรุ่น	0.55	0.06	0.01	0.01	0.00	0.62
ครรภ์ต่อน้ำร้อน	0.57	0.06	0.01	0.01	0.00	0.64
ผู้คนน้ำที่ดูแลสร้าง	0.52	0.06	0.01	0.01	0.00	0.59

หมายเหตุ: “ไม่” ได้ระบุความเสี่ยงจากการ “ดูแลสร้างทางการแพทย์ในศรีวิตรประจำวัน

ตารางที่ 32 ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นๆ ของอาหารในร่มตามตระดับในทางของบุคคล 6 กลุ่ม

กลุ่มนักศึกษา	สัมภาระการ “ไดร์บิลลาร์”				ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นๆ ของบุคคล 6 กลุ่ม		
	ทางเดินอาหาร	การซึมผ่านหางสัตว์	ทางอาหารใจ	ความเสี่ยงรวม	น้ำประปา	สารเคมี	ความเสี่ยงรวม
ผู้ใหญ่วัยรุ่น	0.56	0.05	0.00	0.61	0.59	0.03	0.61
ผู้ใหญ่วัยหน้าใส	0.56	0.03	0.00	0.59	0.59	-	0.59
เด็กวัยรุ่น	0.60	0.09	0.00	0.69	0.62	0.06	0.69
เด็กวัยหน้าใส	0.59	0.03	0.00	0.62	0.62	-	0.62
ครูสอนวัยรุ่น	0.56	0.13	0.00	0.69	0.59	0.10	0.69
เด็กวัยรุ่นและครัวเรือน	0.56	0.03	0.00	0.59	0.59	0.00	0.59

หมายเหตุ: “ไม่ได้ประเมินความเสี่ยงจากการ “ไดร์บิลลาร์” ในครัวเรือนของเด็ก THMs ทั้ง 4 ชนิด

ตารางที่ 33 ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายจากน้ำประปาและตระหง่านที่อาจนำไปรับรองสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด

กลุ่มนักศึกษา	ชนิดสาร			ความเสี่ยงรวม		
	คลอร์ไพรอร์ม	ไบโรมิคคลอร์มีเทน	ไดบอร์มิคคลอร์มีเทน	ไบโรมิคคลอร์มีเทน	ไบโรมิคคลอร์มีเทน	ไบโรมิคคลอร์มีเทน
ผู้ใหญ่วัยรุ่น	0.54	0.06	0.01	0.00	0.00	0.61
ผู้ใหญ่วัยหน้าใส	0.52	0.06	0.01	0.00	0.00	0.59
เด็กวัยรุ่น	0.61	0.06	0.01	0.00	0.00	0.69
เด็กวัยหน้าใส	0.55	0.06	0.01	0.00	0.00	0.62
ครูสอนวัยรุ่น	0.62	0.06	0.01	0.00	0.00	0.69
เด็กวัยรุ่นและครัวเรือน	0.52	0.06	0.01	0.00	0.00	0.59

หมายเหตุ: “ไม่ได้ประเมินความเสี่ยงจากการ “ไดร์บิลลาร์” ในครัวเรือนของเด็ก THMs ทั้ง 4 ชนิด

ตารางที่ 34 ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายชั่วคราวจากน้ำประปาและสร้างร่องทางการเดินทางของบุคคล 6 กลุ่ม

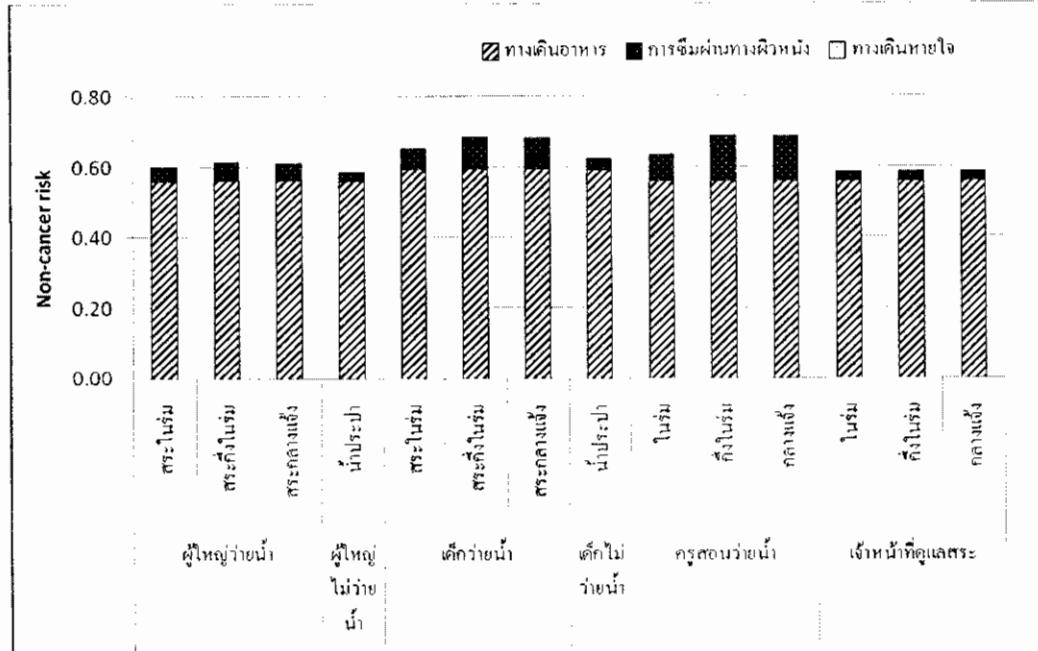
กลุ่มนุชชาติ	เส้นทางการเดินทาง			ความเสี่ยงในการเดินทาง		
	ทางเดินทาง	การซึมผ่านหินดิน	ทางพิภาน	ทางกราฟายใจ	ความเสี่ยงรวม	ห้องน้ำ
ผู้หญิงร่องน้ำ	0.56	0.05	0.00	0.61	0.59	0.03
ผู้หญิง"ม่วงเขียว"	0.56	0.03	0.00	0.59	0.59	-
เด็กวัยรุ่น	0.60	0.09	0.00	0.68	0.62	0.06
เด็ก"ม่วงเขียว"	0.59	0.03	0.00	0.62	0.62	-
ครูสอนวัยรุ่น	0.56	0.13	0.00	0.69	0.59	0.10
เจ้าหน้าที่ดูแลสร้างร่องน้ำ	0.56	0.03	0.00	0.59	0.59	0.00

หมายเหตุ: "ไม่ได้ประเมินความเสี่ยงจากการเดินทางตามเส้นทางกราฟายใจในช่วงประจำวัน

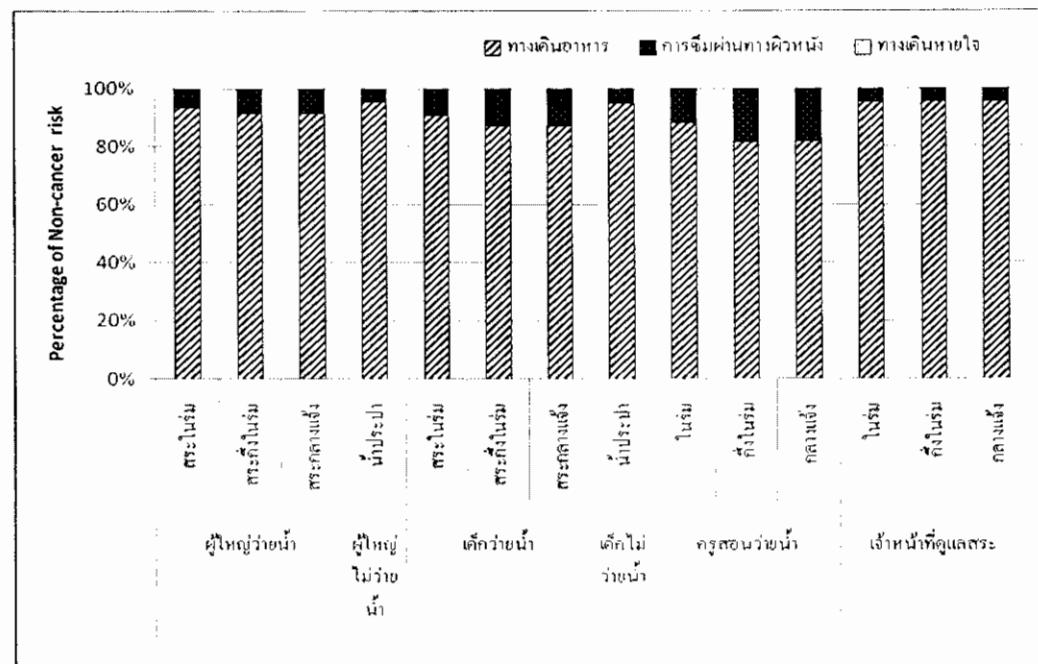
ตารางที่ 35 ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายชั่วคราวจากน้ำประปาและสร้างร่องทางการเดินทางของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิด

กลุ่มนุชชาติ	ชุดเดียว			ความเสี่ยงรวม		
	คลอร์ไพรอร์ม	ไบโรนีโคเมธาน	ไดโบรอนิกอเมธาน	ไบโรนีฟอร์ม	ไบโรนีฟอร์ม	ห้องน้ำ
ผู้หญิงร่องน้ำ	0.54	0.06	0.01	0.00	0.00	0.61
ผู้หญิง"ม่วงเขียว"	0.52	0.06	0.01	0.00	0.00	0.59
เด็กวัยรุ่น	0.61	0.06	0.01	0.00	0.00	0.68
เด็ก"ม่วงเขียว"	0.55	0.06	0.01	0.00	0.00	0.62
ครูสอนวัยรุ่น	0.61	0.06	0.01	0.00	0.00	0.69
เจ้าหน้าที่ดูแลสร้างร่องน้ำ	0.52	0.06	0.01	0.00	0.00	0.59

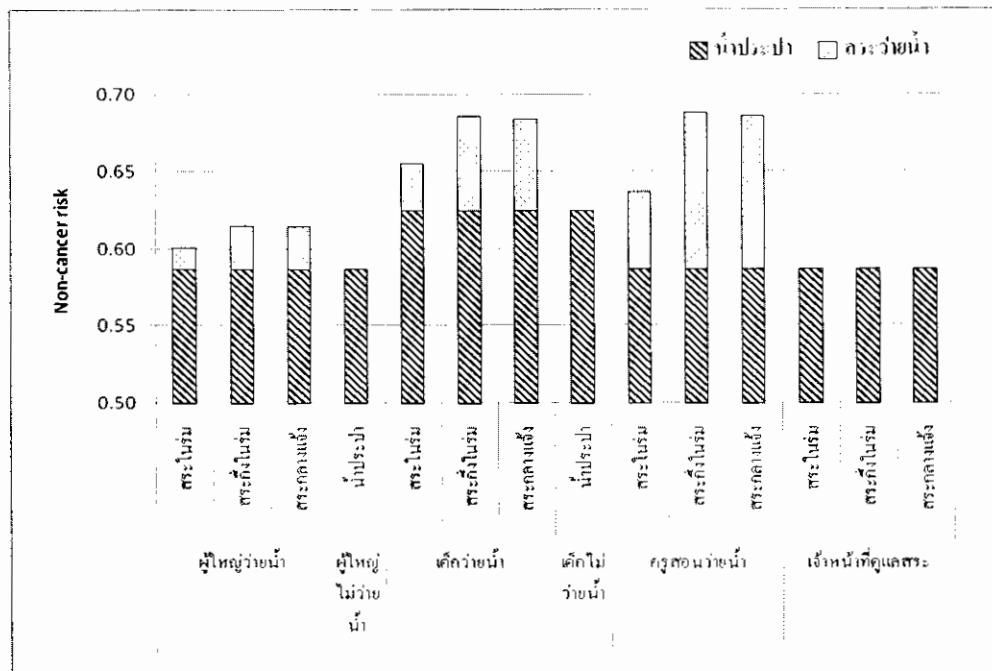
หมายเหตุ: "ไม่ได้ประเมินความเสี่ยงจากการเดินทางตามเส้นทางกราฟายใจในช่วงประจำวัน



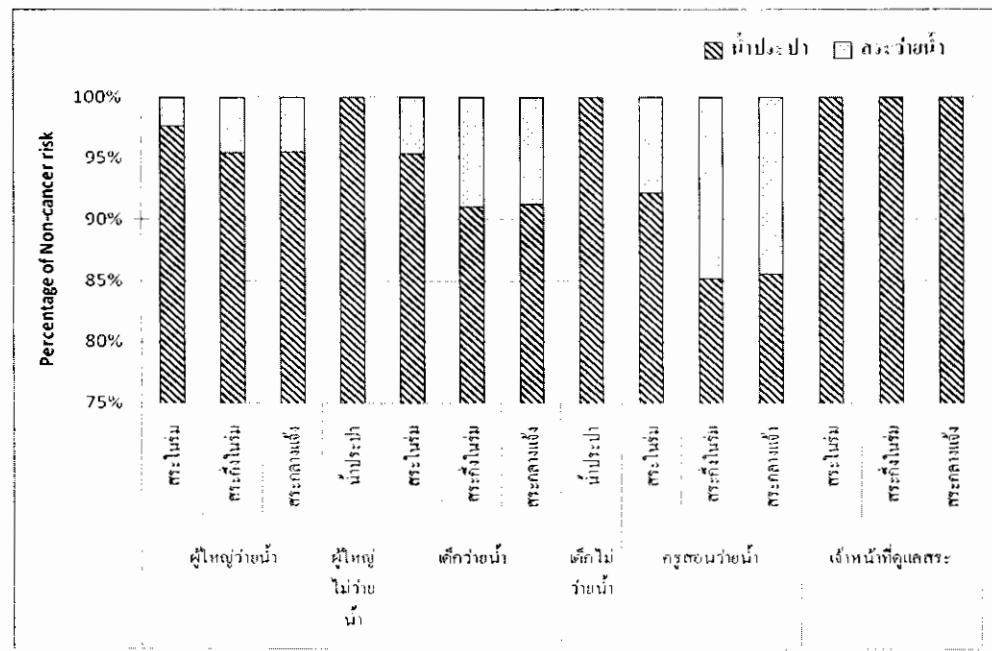
ภาพที่ 39 ความเสี่ยงรวมในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งตามแต่ละเส้นทางจากสระว่ายน้ำ 3 สระของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม



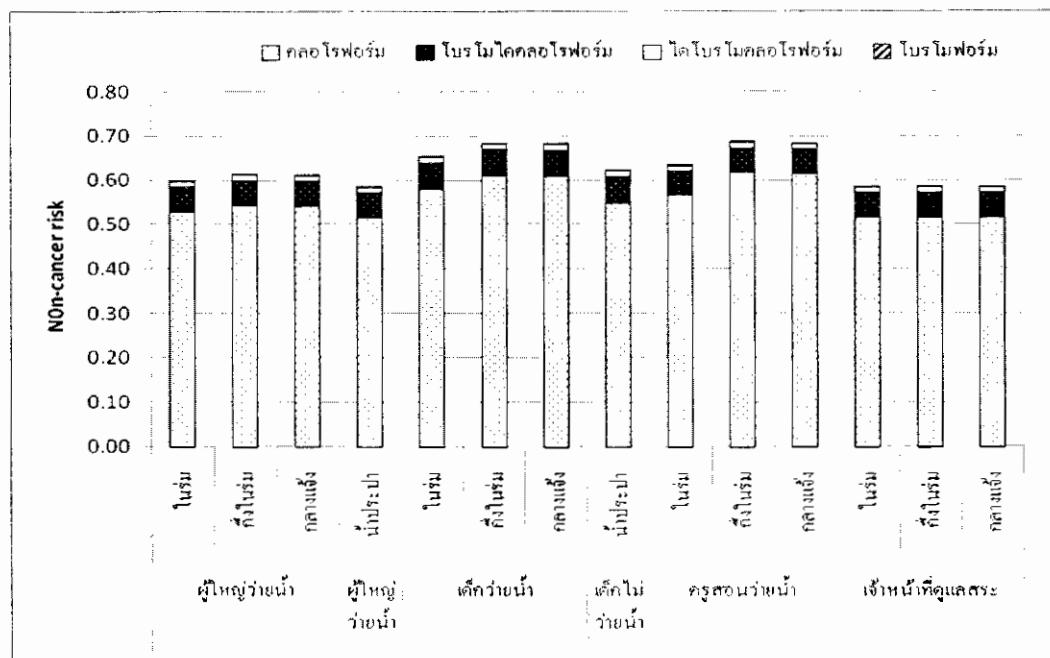
ภาพที่ 40 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งตามแต่ละเส้นทางจากสระว่ายน้ำ 3 สระของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม



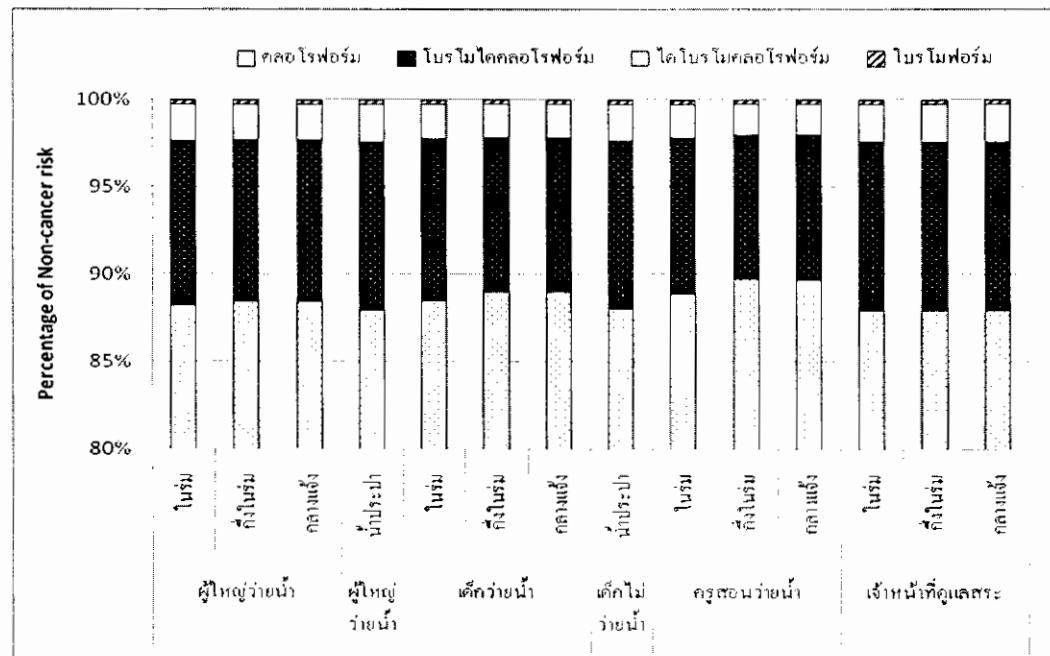
ภาพที่ 41 ความเสี่ยงรวมในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน์ 3 สารของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม



ภาพที่ 42 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งจากน้ำประปาและสารว่าไนน์ 3 สารของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม



ภาพที่ 43 ความเสี่ยงรวมในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิดจาก สารว่าด้วยน้ำ 3 สารของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม



ภาพที่ 44 ร้อยละความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของสาร THMs ทั้ง 4 ชนิดจาก สารว่าด้วยน้ำ 3 สารของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม

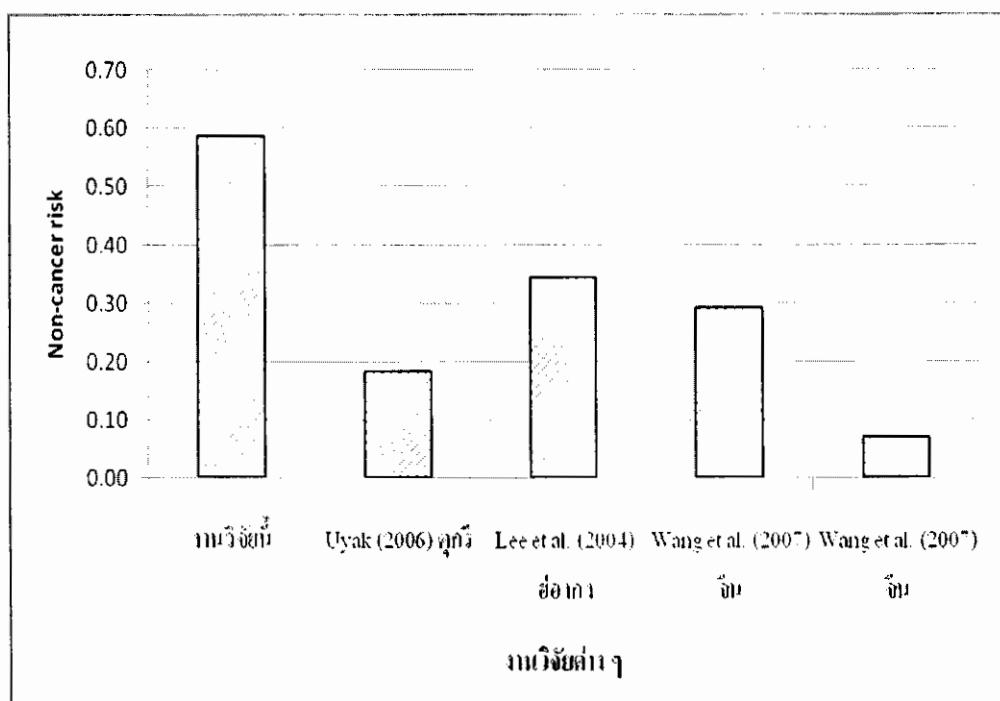
3.2 การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง

(1) การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งกับงานวิจัยอื่น ๆ

ความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งสามารถศึกษาได้จากการเปรียบเทียบกับงานวิจัยอื่น ๆ ได้ดังตารางที่ 36 จะเห็นได้ว่าความเสี่ยงรวมของการศึกษาในทุกประเทศมีค่าไม่เกิน 1 ซึ่งเป็นค่าที่สามารถยอมรับได้ตามคำแนะนำของ US-EPA และจะเห็นได้ว่าเมื่อนำความเสี่ยงจากน้ำประปาของการศึกษาในงานวิจัยนี้ไปเปรียบเทียบกับความเสี่ยงกับในหลาย ๆ ประเทศ ดังภาพที่ 45 พบว่าความเสี่ยงจากงานวิจัยนี้มีค่าเท่ากับ 0.586 ซึ่งมีค่าสูงกว่าของประเทศตุรกี ฮ่องกง แคนาดา และจีน ที่มีความเสี่ยงเท่ากับ 0.184 0.345 0.294 และ 0.071 ตามลำดับ เหตุที่งานวิจัยต่าง ๆ ที่นำมาเปรียบเทียบกันนี้มีค่าความเสี่ยงน้อยกว่า เนื่องจากความเข้มข้นของสาร TTHM ที่ค่าน้อยกว่างานวิจัยนี้มาก ยกตัวอย่างเช่นการศึกษาของ Wang et al. (2007) ที่ทำการประเมินความเสี่ยงในประเทศไทย แคนาดา และจีนพบว่ามีความเข้มข้นของ TTHM เท่ากับ 36.73 และ 10.51 ตามลำดับ ในขณะที่งานวิจัยนี้มีความเข้มข้นของ TTHM เท่ากับ 110.56 µg/L

ตารางที่ 36 การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งกับงานวิจัยอื่น ๆ

งานวิจัย	ประเภทของตัวอย่างน้ำ	ที่มาของตัวอย่าง (ประเทศ)	ความเสี่ยงรวมทั้งหมด
งานวิจัยนี้ (เทียบกับกลุ่มผู้ใหญ่กว่าเด็ก)	น้ำประปา	ไทย	0.586
	สารว่ายน้ำในร่ม		0.600
	สารว่ายน้ำกึ่งในร่ม		0.615
	สารว่ายน้ำกลางแจ้ง		0.614
Uyak (2006)	น้ำประปา	ตุรกี	0.184
Lee et al. (2004)	น้ำประปา	ฮ่องกง	0.345
Wang et al. (2007)	น้ำประปา	แคนาดา	0.294
Wang et al. (2007)	น้ำประปา	จีน	0.071
Lee et al. (2009)	สารว่ายน้ำในร่ม	เกาหลีใต้	0.002



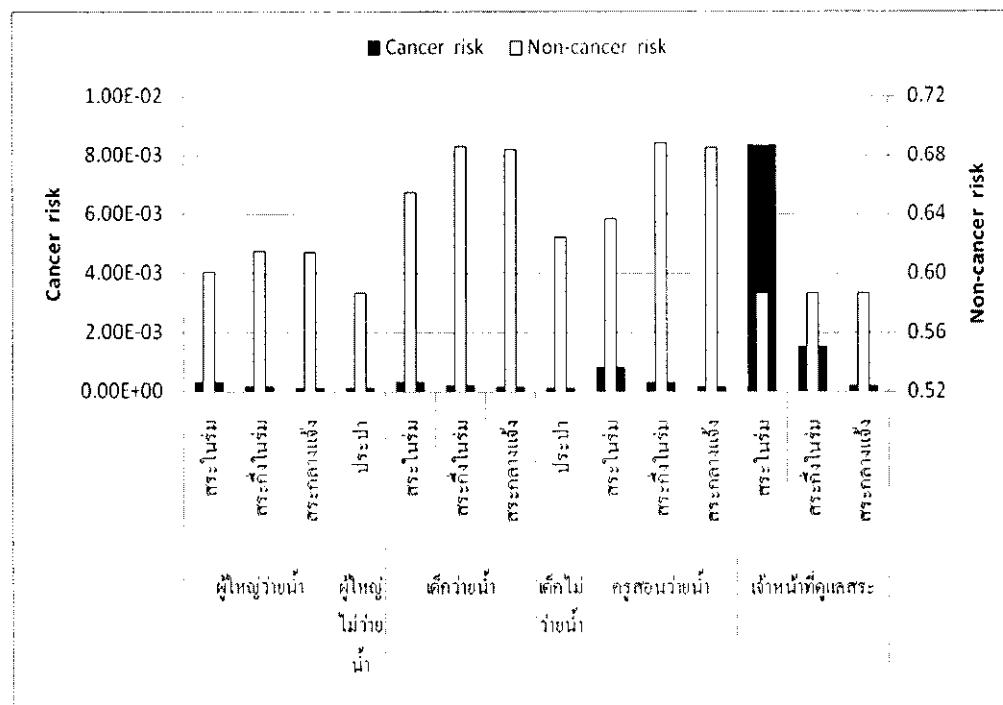
ภาพที่ 45 การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งอันตรายอื่นนอกมะเร็งกับงานวิจัยอื่น ๆ หมายเหตุ: เปรียบเทียบกับกลุ่มผู้ให้ข้อมูลว่ามีน้ำหนักของงานวิจัยนี้

4 การเปรียบเทียบการประเมินความเสี่ยงการเกิดมะเร็ง (Cancer Risk) และความเสี่ยงจากความเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง (Non-Cancer Risk)

การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของบุคคลทั้ง 6 กลุ่มระหว่างสรรว่ายน้ำในร่ม สรรว่ายน้ำกึ่งในร่ม และสรรว่ายน้ำกลางแจ้ง กรณีประเมินโดยใช้ความเข้มข้นสูงสุด ดังภาพที่ 46 พบว่าบุคคลแต่ละกลุ่มมีเส้นทางการได้รับสารที่แตกต่างกัน จึงทำให้มีความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งแตกต่างกัน ซึ่งความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งพบว่าเจ้าหน้าที่ครุภัณฑ์และสรรว่ายน้ำเป็นกลุ่มที่มีความเสี่ยงสูงสุดจากการได้รับสารผ่านทางเดินหายใจเป็นเส้นทางหลัก โดยทั้งนี้จะเป็นการได้รับสารจากสรรว่ายน้ำทางอากาศมากกว่าการได้รับจากน้ำประปา ประกอบกับเป็นกลุ่มที่ต้องมีการปฏิบัติงานอยู่กับสรรว่ายน้ำเป็นเวลานานหลายชั่วโมง รวมถึงสรรว่ายน้ำในร่มมีลักษณะเป็นสระปิด ทำให้การระบายน้ำของสาร THMs เกิดได้ไม่ดีและมีการสะสมอยู่ภายในอาคารบริเวณสรรว่ายน้ำ จึงเป็นเหตุให้ได้รับสารผ่านทางการหายใจมากกว่ากลุ่มอื่น ๆ สำหรับสรรว่ายน้ำกลางแจ้งบุคคลกลุ่มต่าง ๆ จะมีเส้นทางการได้รับสารจากน้ำประปามากกว่าสรรว่ายน้ำ ซึ่งเส้นทางหลักเป็นการได้รับสารผ่านทางเดินอาหารจากน้ำประปาง่ายแล้ว

ความเสี่ยงจากความเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งพบว่าบุคคลทุกกลุ่มมีความเสี่ยงรวมจากการได้รับคลอรอฟอร์มผ่านทางเดินอาหารเป็นเส้นทางหลัก รองลงมาคือการได้รับสารโดยการซึมผ่านทางผิวหนัง โดยเมื่อพิจารณาเฉพาะเส้นทางนี้จะเห็นว่าครุภัณฑ์มีความเสี่ยงของการได้รับสารผ่านเส้นทางนี้สูงสุด เมื่อจากต้องมีกิจกรรมการเรียนการสอนว่ายน้ำในสระที่ทำให้ต้องลงไปอยู่ในน้ำนานมากกว่าบุคคลกลุ่มอื่น ๆ

เมื่อพิจารณากลุ่มผู้ใหญ่และเด็กที่ไม่ว่ายน้ำ พบว่ามีความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งเฉพาะจากน้ำประปาน้ำท่านนั้น โดยความเสี่ยงทั้งที่ก่อให้เกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งมาจากการได้รับสารผ่านทางเดินอาหารเป็นเส้นทางหลักมากกว่าการได้รับสารโดยการซึมผ่านทางผิวหนัง ที่เป็นเช่นนี้เนื่องจากคนทุกคนต้องมีการดื่มน้ำตลอดช่วงชีวิตประกอบกับการได้รับสารผ่านทางผิวหนังเฉพาะช่วงเวลาของการอาบน้ำ ซึ่งเป็นการได้สัมผัสกับน้ำเป็นช่วงระยะเวลาอันสั้นเท่านั้น



ภาพที่ 46 การเปรียบเทียบความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งและความเป็นอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งระหว่าง
สรรวัยนี้ทั้ง 3 สระ ของบุคคล 6 กลุ่ม กรณีประเมินโดยใช้ความเข้มข้นสูงสุด

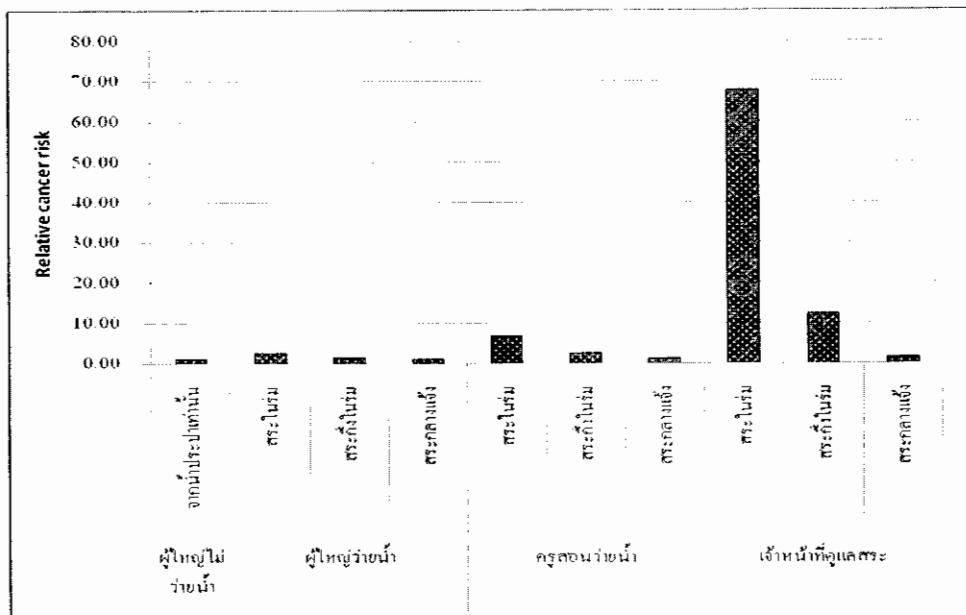
5 ความเสี่ยงสัมพัทธ์ (Relative Risk)

5.1 การเปรียบเทียบความเสี่ยงสัมพัทธ์ ในการเกิดมะเร็ง (Relative Cancer Risk)

การเปรียบเทียบความเสี่ยงสัมพัทธ์ของความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง กรณีประเมินความเสี่ยง โดยใช้ความเข้มข้นสูงสุดของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เป็นกลุ่มของผู้ไข้ใหญ่ทั้งหมดจากทั้ง 3 สระ ได้แก่ ผู้ไข้ใหญ่วัยน้ำ ผู้ไข้ใหญ่ไม่วัยน้ำ ครูสอนวัยน้ำ และเจ้าหน้าที่คุ้มครองวัยน้ำ โดยนำความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของคนกลุ่มต่าง ๆ ไปเปรียบเทียบกับความเสี่ยงของผู้ไข้ใหญ่ไม่วัยน้ำซึ่งได้รับสาร THMs จากน้ำประปาเท่านั้น ดังนั้นความเสี่ยงสัมพัทธ์ของกลุ่มผู้ไข้ใหญ่ไม่วัยน้ำจะมีค่าเท่ากับ 1.00 จากตารางที่ 37 และภาพที่ 47 พบว่าบุคคลแต่ละกลุ่มมีความเสี่ยงสัมพันธ์แตกต่างกันอย่างชัดเจน โดยผู้ไข้ใหญ่วัยน้ำมีความเสี่ยงสัมพัทธ์ของสระวัยน้ำในร่ม สระกึ่งในร่ม และสรากลางแจ้ง คิดเป็น 2.49 1.40 และ 1.04 เท่าของผู้ไข้ใหญ่ไม่วัยน้ำ ตามลำดับ สำหรับครูสอนวัยน้ำมีความเสี่ยงสัมพัทธ์ของสระวัยน้ำในร่ม สระกึ่งในร่ม และสรากลางแจ้ง คิดเป็น 6.74 2.52 และ 1.13 เท่าของผู้ไข้ใหญ่ไม่วัยน้ำ ตามลำดับ และเจ้าหน้าที่คุ้มครองวัยน้ำมีความเสี่ยงสัมพัทธ์ของสระวัยน้ำในร่ม สระกึ่งในร่ม และสรากลางแจ้ง คิดเป็น 67.79 12.24 และ 1.49 เท่าของผู้ไข้ใหญ่ไม่วัยน้ำ ตามลำดับ ซึ่งจะเห็นว่าเจ้าหน้าที่คุ้มครองวัยน้ำในร่มมีความเสี่ยงสัมพัทธ์สูงที่สุดคือมีค่าเท่ากับ 67.79 นอกจากนี้จะเห็นได้ว่าความเสี่ยงสัมพัทธ์ที่มีค่าสูงสุดในบุคคลทุกกลุ่มคือ สระวัยน้ำในร่ม รองลงมาได้แก่ สระวัยน้ำกึ่งในร่ม และสระวัยน้ำกลางแจ้ง ตามลำดับ

ตารางที่ 37 ความเสี่ยงสัมพัทธ์ในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ จากสระวัยน้ำทั้ง 3 สระ

บุคคล	สระวัยน้ำในร่ม		สระวัยน้ำกึ่งในร่ม		สระวัยน้ำกลางแจ้ง	
	Risk	Ralative risk	Risk	Ralative risk	Risk	Ralative risk
ผู้ไข้ใหญ่ไม่วัยน้ำ	1.23E-04	1.00	1.23E-04	1.00	1.23E-04	1.00
ผู้ไข้ใหญ่วัยน้ำ	3.07E-04	2.49	1.73E-04	1.40	1.28E-04	1.04
ครูสอนวัยน้ำ	8.32E-04	6.74	3.11E-04	2.52	1.40E-04	1.13
เจ้าหน้าที่คุ้มครอง	8.37E-03	67.79	1.51E-03	12.24	1.83E-04	1.49



ภาพที่ 47 ความเสี่ยงสัมพัทธ์ในการเกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ

หมายเหตุ: เปรียบเทียบกับความเสี่ยงของผู้ใหญ่ไม่ว่าไยน้ำที่ได้รับสาร THMs จากน้ำประปาเท่านั้น

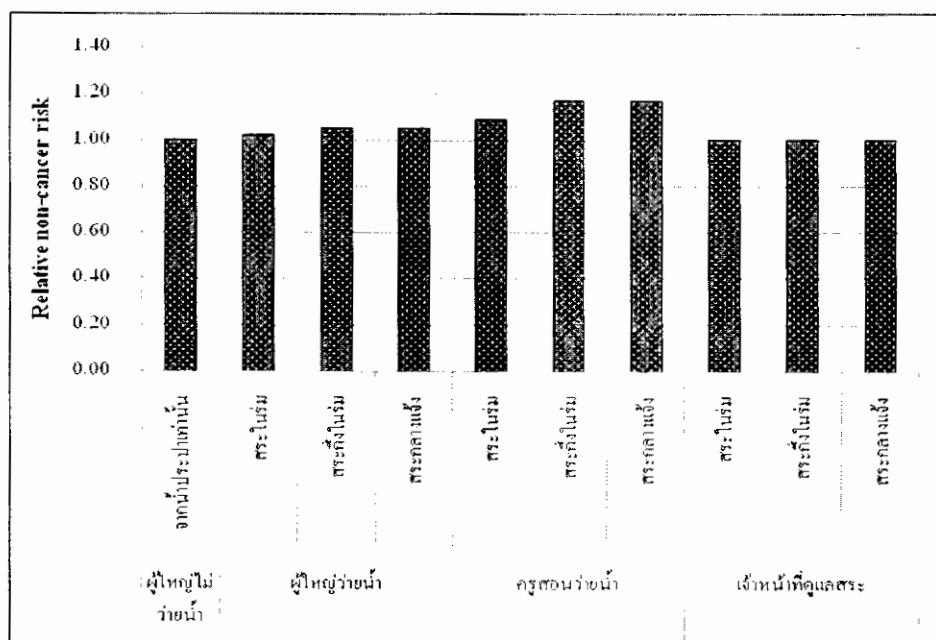
5.2 การเปรียบเทียบความเสี่ยงสัมพัทธ์ในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง (Relative Non-Cancer Risk)

การเปรียบเทียบความเสี่ยงสัมพัทธ์ของความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง กรณีประเมินความเสี่ยงโดยใช้ความเข้มข้นสูงสุดของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ ที่เป็นกลุ่มของผู้ใหญ่ทั้งหมด จากทั้ง 3 สาร ได้แก่ ผู้ใหญ่ไม่ว่าไยน้ำ ผู้ใหญ่ไม่ว่าไยน้ำ ครูสอนว่าไยน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสรรว่าไยน้ำ โดยนำความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของคนกลุ่มต่าง ๆ ไปเปรียบเทียบกับความเสี่ยงของผู้ใหญ่ไม่ว่าไยน้ำซึ่งได้รับสาร THMs จากน้ำประปาเท่านั้น ดังนี้ความเสี่ยงสัมพัทธ์ของกลุ่มผู้ใหญ่ไม่ว่าไยน้ำจะมีค่าเท่ากับ 1.00 จากรายงานที่ 38 และภาพที่ 48 พบร่วมนุคคลแต่ละกลุ่มนี้ความเสี่ยงสัมพัทธ์ไม่แตกต่างกันอย่างชัดเจนเหมือนอย่างกับความเสี่ยงสัมพัทธ์ในการเกิดมะเร็ง โดยผู้ใหญ่ไม่ว่าไยน้ำและครูสอนว่าไยน้ำของทั้ง 3 สารมีความเสี่ยงสัมพัทธ์อยู่ในช่วง 1.02 – 1.05 และ 1.09 – 1.17 สำหรับเจ้าหน้าที่ดูแลสรรว่าไยน้ำของทั้ง 3 สารมีค่าความเสี่ยงสัมพัทธ์เท่ากับ 1.00 จะเห็นได้ว่าเจ้าหน้าที่ดูแลสรรมีความเสี่ยงสัมพัทธ์เท่ากับผู้ใหญ่ไม่ว่าไยน้ำ เนื่องจากเส้นทางหลักคือได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร รวมถึงบุคคลทั้ง 2 กลุ่มนี้ไม่ได้มีการลงสัมผัสในน้ำเหมือนอย่างเช่นบุคคลในกลุ่มอื่น ๆ จะเห็นได้ว่าครูสอนว่าไยน้ำ

ของสารว่าyan้ำกึ่งในร่มและกลางแจ้งมีความเสี่ยงสัมพัทธ์สูงที่สุดคือมีค่าเท่ากับ 1.17 เมื่อเทียบกับความเสี่ยงสัมพัทธ์ของผู้ไม่ว่ายน้ำที่กำหนดให้มีค่าเท่ากับ 1.00

ตารางที่ 38 ความเสี่ยงสัมพัทธ์ของการเกิดอันตรายอื่นนอกจາกมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ จากสารว่าyan้ำทั้ง 3 สาร

บุคคล	สารในร่ม		สารกึ่งในร่ม		สารกลางแจ้ง	
	Risk	Relative Risk	Risk	Relative Risk	Risk	Relative Risk
ผู้ใหญ่ไม่ว่ายน้ำ	0.59	1.00	0.59	1.00	0.59	1.00
ผู้ใหญ่ว่ายน้ำ	0.60	1.02	0.61	1.05	0.61	1.05
ครูสอนว่ายน้ำ	0.64	1.09	0.69	1.17	0.69	1.17
เจ้าหน้าที่ดูแลสระ	0.59	1.00	0.59	1.00	0.59	1.00



ภาพที่ 48 ความเสี่ยงสัมพัทธ์ในการเกิดอันตรายอื่นนอกจາกมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ

หมายเหตุ: เปรียบเทียบกับความเสี่ยงของผู้ใหญ่ไม่ว่ายน้ำซึ่งได้รับสาร THMs จากน้ำประปาเท่านั้น

6 การจัดการความเสี่ยง

จากการประเมินความเสี่ยงที่ก่อให้เกิดมะเร็งพบว่าสำหรับกลุ่มคนที่เกี่ยวข้องกับสารระวayerน้ำ มีความเสี่ยงของการได้รับสารมาจากสารระวayerน้ำมากกว่าน้ำประปา โดยเส้นทางหลักของการได้รับสารในบุคคลกลุ่มต่าง ๆ คือการได้รับผ่านทางเดินหายใจ ซึ่งเจ้าหน้าที่ดูแลสารระวayerน้ำเป็นกลุ่มที่มีความเสี่ยงสูงสุดของการได้รับสารในเส้นทางนี้ โดยมีความเสี่ยงเท่ากับ 8.24E-03 ซึ่งเป็นความเสี่ยงที่ยอมรับไม่ได้ต้องดำเนินการแก้ไข

การประเมินความเสี่ยงคำนวณจากผลคุณระหว่างปริมาณสารที่ได้รับกับค่า SF ซึ่งเป็นค่าคงที่ของสารแต่ละชนิด การลดความเสี่ยงทำได้โดยการลดปริมาณสารที่รับเข้าสู่ร่างกายทางเส้นทางต่าง ๆ ดังสูตรการคำนวณในตารางที่ 9 ตัวอย่างเช่นหากต้องการให้ความเสี่ยงของการได้รับสารผ่านทางเดินหายใจลดลง สามารถทำได้ด้วยแนวทางต่าง ๆ ตามการสัมผัสของคนแต่ละกลุ่ม ตัวอย่างเช่น

- สำหรับผู้ใช้บริการสารระวayerน้ำควรลดจากความถี่และช่วงเวลาการสัมผัสน้ำในสารระวayerน้ำ แต่หากหลีกเลี่ยงไม่ได้ควรลดความถี่ของการว่ายน้ำในสารในร่ม และเลือกใช้บริการสารแบบกลางแจ้งแทน เพื่อลดการรับสารผ่านทางเดินหายใจ
- สำหรับครูสอนว่ายน้ำและเจ้าหน้าที่ดูแลสารระวayerน้ำที่ไม่ควรเข้าไปอยู่ในบริเวณสารระวayerน้ำติดต่อกันเป็นระยะเวลานาน หรือลดความเสี่ยงของการได้รับสารด้วยการจัดเปลี่ยนระยะเวลาระบบการปฏิบัติงานเป็นช่วง ๆ ในขณะที่ต้องมีการปฏิบัติหน้าที่ที่เกี่ยวข้องกับสารระวayerน้ำเป็นเวลานาน ๆ
- สำหรับสารระวayerน้ำควรปรับปรุงโดยการติดตั้งเครื่องระบบอา開啟ภัยในสารระวayerน้ำ เพื่อให้มีอัตราการระบายน้ำอากาศเพิ่มมากขึ้น

สำหรับความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งพบว่าความเสี่ยงของการได้รับสารจากน้ำประปาสูงกว่าสารระวayerน้ำ โดยเส้นทางหลักของการได้สารในบุคคลทุกกลุ่มคือการได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร รองลงมาคือการได้รับสารโดยการซึมผ่านทางผิวหนัง การลดความเสี่ยงทำได้โดยลดปริมาณสารที่ได้รับผ่านทางเดินอาหาร ซึ่งมีแนวทางต่าง ๆ ดังนี้

- สำหรับประชาชนทั่วไปลดปริมาณการได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร โดยน้ำประปาที่นำมาบริโภคต้องมีการบำบัดก่อน เช่น การต้ม การกรอง เป็นต้น อย่างไรก็ตามในขณะต้มน้ำไม่ควรอยู่ใกล้บริเวณภาชนะต้มน้ำ เนื่องจากอาจจะได้รับไอระเหยของสาร THMs เข้าไปด้วย

- การได้รับสารโดยการซึมผ่านทางผิวหนังเป็นอีกหนึ่งเส้นทางที่บุคคลกลุ่มต่าง ๆ ได้รับ รองลงมา โดยเฉพาะครูสอนว่าญี่ปุ่นที่มีความเสี่ยงจากการได้รับสารผ่านเส้นทางนี้สูงสุด เมื่อพิจารณาจากสูตรคำนวณปริมาณสารที่ได้รับจากเส้นทางต่าง ๆ ดังตารางที่กล่าวแล้ว ข้างต้น พบว่าหากต้องการให้ความเสี่ยงของการได้รับสารจากเส้นทางนี้ลดลง สามารถ ทำโดยลดความถี่และช่วงเวลาการสัมผัส โดยบุคคลทุกกลุ่มไม่ควรอาบน้ำด้วยการลง แช่ในอ่างอาบน้ำเป็นเวลานาน ๆ และสำหรับครูสอนว่าญี่ปุ่นที่ซึ่งเป็นกลุ่มที่มีความเสี่ยง จากการซึมผ่านทางผิวหนังจากสารระวายน้ำสูงกว่าบุคคลกลุ่มอื่น ๆ ควรหลีกเลี่ยงการลง ไปอยู่ในสารระวายน้ำเป็นเวลานาน ๆ เช่นเดียวกัน โดยการปรับเปลี่ยนระยะเวลาการสอน ในสารระวายน้ำไม่ใหม่ดีดต่อ กันนานจนเกินไป
- สำหรับสารระวายน้ำซึ่งมีการนำน้ำลันออกจากระไปผ่านระบบกรองแล้วหมุนเวียนกลับ เท้าส่วนนี้ ควรปรับปรุงระบบบำบัดน้ำให้มีประสิทธิภาพดี เพื่อให้บำบัดสารอินทรี ใบในน้ำซึ่งมาจากสารอินทรีธรรมชาติและสารอินทรีจากตัวผู้ใช้บริการ ได้อย่างมี ประสิทธิภาพ
- ควรรณรงค์ให้ผู้ใช้บริการทำความสะอาดครากร้ายอย่างดีก่อนใช้บริการสารระวายน้ำ รวมทั้งลดการใช้สารป้องกันแมลงและบำรุงผิวก่อนลงสาร เพื่อลดปริมาณสารอินทรี จากร่างกายที่จะละลายลงในน้ำสารระวายน้ำ

บทที่ 5

สรุปผลการศึกษา

1 ผลความเข้มข้นของสาร THMs ในน้ำประปา น้ำบรรจุภัณฑ์ และอากาศ

จากการวิเคราะห์พบว่าความเข้มข้นของสาร TTHM ในน้ำประปามีค่าอยู่ในช่วง 38.62-110.56 $\mu\text{g/L}$ พ布ว่ามีเพียง 2 ตัวอย่างจากทั้งหมด 27 ตัวอย่าง ที่มีค่าสูงกว่ามาตรฐาน MCLs ของ WHO และ EU ซึ่งกำหนดให้มีความเข้มข้นของสาร TTHM ไม่เกิน 100 $\mu\text{g/L}$

สำหรับความเข้มข้นของสาร TTHM ในน้ำบรรจุภัณฑ์ในร่ม สาระว่ายน้ำกึ่งในร่ม และสาระว่ายน้ำกาก灵气แจ้ง มีค่าอยู่ในช่วง 11.69-38.00 44.22-72.41 และ 18.48-59.64 ตามลำดับ โดยชนิดของสาร THMs ที่มีความเข้มข้นสูงสุดจากทั้ง 3 สาร ได้แก่ คลอโรฟอร์ม รองลงมาคือ บอร์โน่ไดคลอโรเมเทน ซึ่งจำเป็นที่จะต้องนำไปเปรียบเทียบกับค่ามาตรฐานของน้ำประปา จะเห็นได้ว่ามีค่าต่ำกว่ามาตรฐาน MCLs ของ WHO และ EU ซึ่งกำหนดให้มีความเข้มข้นของสาร TTHM ไม่เกิน 100 $\mu\text{g/L}$ รวมถึงมีค่าต่ำกว่ามาตรฐานของ US-EPA ระยะที่ 1 ที่กำหนดค่า MLCs ไว้ไม่เกิน 80 $\mu\text{g/L}$

ความเข้มข้นของสาร TTHM ภายในน้ำบรรจุภัณฑ์ในร่ม สาระว่ายน้ำกึ่งในร่ม และสาระว่ายน้ำกาก灵气แจ้ง ที่ระดับพิวน้ำมีค่าอยู่ในช่วง ND-490.5 ND-95.3 และ ND-18.5 $\mu\text{g/m}^3$ ตามลำดับ และที่ระดับความสูงของสาระว่ายน้ำทั้ง 3 สาร ที่ระดับ 150 เซนติเมตร มีค่าอยู่ในช่วง ND-918.5 ND-138.2 และ ND-16.6 $\mu\text{g/m}^3$ ตามลำดับ โดยสาระว่ายน้ำทั้ง 3 มีความเข้มข้นของคลอโรฟอร์มสูงที่สุด

2 ผลการประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง (Cancer Risk)

จากการประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม กรณีประเมินจากความเข้มข้นสูงสุด พบว่าผู้ใหญ่กว่าอย่างน้อย ผู้ใหญ่ไม่กว่าอย่างน้อย เด็กกว่าอย่างน้อย เด็กไม่กว่าอย่างน้อย ครูสอนว่ายน้ำ และเจ้าหน้าที่ดูแลสาระว่ายน้ำ มีความเสี่ยงรวมทั้งจากน้ำประปาน้ำและสาระว่ายน้ำในร่ม สาระว่ายน้ำกึ่งในร่ม และสาระว่ายน้ำกาก灵气แจ้งมีค่าอยู่ในช่วง 8.32E-04 ถึง 8.37E-03 3.11E-04 ถึง 1.51E-03 และ 1.40E-04 ถึง 1.83E-04 ตามลำดับ ความเสี่ยงที่ได้มีค่าเกินกว่าช่วง 1E-06 ถึง 1E-04 ตามคำแนะนำของ US-EPA

ดังนั้นจึงถือเป็นความเสี่ยงที่ไม่สามารถรับได้จะต้องมีการดำเนินการแก้ไขต่อไป ทั้งนี้ความเสี่ยงที่ก่อให้เกิดมะเร็งของสารว่าไนน์ในร่มและสารว่าไนน์ก็ในร่มมาจากการได้รับผ่านทางเดินหายใจเป็นเส้นทางหลัก โดยเจ้าหน้าที่คุ้มครองสิ่งแวดล้อมได้รับสารผ่านทางเดินหายใจสูงสุด สำหรับสารว่าไนน์ก่อภัยแจ้งมีเส้นทางหลักมาจากการได้รับสารผ่านทางเดินอาหาร โดยเด็กว่าไนน์มีความเสี่ยงสูงสุดจากการได้รับสารผ่านเส้นทางนี้ และชนิดของสารที่ก่อให้เกิดความเสี่ยงสูงสุดจากสารว่าไนน์ในร่มคือ คลอโรฟอร์ม สำหรับชนิดของสารที่ก่อให้เกิดความเสี่ยงสูงสุดจากสารว่าไนน์ก่อให้เกิดมะเร็งของสารว่าไนน์ในร่มและสารว่าไนน์ก่อภัยแจ้งคือ บอร์โอมิโอดคลอโรเมเทน

3 ผลการประเมินความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง (Non-Cancer Risk)

จากการประเมินความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของบุคคลทั้ง 6 กลุ่ม กรณีประเมินจากความเข้มข้นสูงสุด พบร่วมกับว่าไนน์ ผู้ใหญ่ไม่ว่าไนน์ เด็กว่าไนน์ เด็กไม่ว่าไนน์ ครูสอนว่าไนน์ และเจ้าหน้าที่คุ้มครองสิ่งแวดล้อม มีความเสี่ยงรวมทั้งจากน้ำประปาและสารว่าไนน์ในร่ม สารว่าไนน์ก่อให้เกิดมะเร็งในร่ม และสารว่าไนน์ก่อภัยแจ้งมีค่าอยู่ในช่วง 0.59 – 0.60 0.59 – 0.65 และ 0.59-0.69 ซึ่งมีความเสี่ยงไม่เกิน 1 จึงถือว่าเป็นความเสี่ยงที่สามารถรับได้ตามแนวทางของ US-EPA โดยความเสี่ยงที่ก่อให้เกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของทุกสารในบุคคลทุกกลุ่มนี้มีความเสี่ยงมาจากการได้รับผ่านทางเดินอาหารเป็นเส้นทางหลัก รองลงมาคือการได้รับสารโดยการซึมผ่านทางผิวหนัง และทางการหายใจ ตามลำดับ สำหรับชนิดของสารที่ก่อให้เกิดความเสี่ยงสูงสุดจากสารว่าไนน์ทั้ง 3 สารคือ คลอโรฟอร์ม

4 ผลการประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งและความเสี่ยงของการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ

จากการประเมินความเสี่ยงที่ก่อให้เกิดมะเร็งของบุคคลกลุ่มต่าง ๆ พบร่วมกับเจ้าหน้าที่คุ้มครองสิ่งแวดล้อมที่ต้องมีการปฏิบัติงานอยู่กับสารว่าไนน์เป็นเวลานานหลายชั่วโมง รวมถึงสารว่าไนน์ในร่มมีลักษณะเป็นสารปิด ทำให้การระบายของสาร THMs เกิดได้ไม่ดีและมีการสะสมอยู่ภายในอากาศบริเวณสารว่าไนน์ จึงเป็นเหตุให้ได้รับสารผ่านทางการหายใจมากกว่ากลุ่มอื่น ๆ

สำหรับความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็งพบว่าบุคคลทุกกลุ่มนี้มีความเสี่ยงจากการได้รับคลอโรฟอร์มผ่านทางเดินอาหารเป็นเส้นทางหลัก ซึ่งเป็นการได้รับสารจากน้ำประปา

มากกว่าการได้รับจากสารว่ายน้ำ ที่เป็นเช่นนี้เนื่องจากคนทุกคนต้องมีการดื่มน้ำตลอดช่วงชีวิต ประกอบกับการได้รับสารผ่านทางผิวหนังเฉพาะช่วงเวลาของการอาบน้ำ ซึ่งเป็นการได้สัมผัสกับน้ำ เป็นช่วงระยะเวลาอันสั้นเท่านั้น นอกจากนี้แล้วพบว่าครูสอนว่ายน้ำมีความเสี่ยงสูงสุดจากการได้รับคลอรอฟอร์มโดยการซึมผ่านทางผิวหนัง เนื่องจากครูสอนว่ายน้ำมีกิจกรรมการเรียนการสอนว่ายน้ำในสระที่ทำให้ต้องลงไปอยู่ในน้ำนานมากกว่าบุคคลกลุ่มอื่น ๆ

5 แนวทางการจัดการความเสี่ยง

จากการประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งพบว่าเจ้าหน้าที่คุณและสารว่ายน้ำมีความเสี่ยงสูงสุดมาจากการได้รับสารผ่านทางเดินหายใจจากสารว่ายน้ำในร่ม ที่มีลักษณะเป็นสารปิด มีการระบายอากาศได้น้อย ดังนั้นสารว่ายน้ำลักษณะนี้จึงควรมีการปรับปรุงโดยการติดตั้งให้มีอัตราการระบายอากาศเพิ่มมากขึ้น สำหรับผู้ที่ต้องการไปว่ายน้ำควรหลีกเลี่ยงด้วยการไปใช้บริการสารว่ายน้ำกลางแจ้งแทนสารว่ายน้ำในร่ม เนื่องจากสาร THMs จะสามารถเหยียกออกໄไปได้ ไม่มีการสะสมอยู่ภายในสารว่ายน้ำ รวมถึงผู้ปักธงหรือเจ้าหน้าที่คุณและสารว่ายน้ำควรหลีกเลี่ยงด้วยการไม่อยู่ในบริเวณสารว่ายน้ำติดต่อกันเป็นระยะเวลานาน ๆ ควรรอค้างนอกของสารว่ายน้ำ หรือสำหรับเจ้าหน้าที่คุณและสารว่ายน้ำอาจหลีกเลี่ยงการได้รับไอระเหยของสาร THMs ด้วยการจัดเปลี่ยนระยะเวลาของการปฏิบัติงานเป็นช่วง ๆ ในขณะที่ต้องมีการปฏิบัติหน้าที่ที่เกี่ยวข้องกับสารว่ายน้ำเป็นเวลานาน ๆ นอกจากนี้สารว่ายน้ำควรมีระบบบำบัดสารอินทรีย์ในน้ำก่อนหมุนเวียนกลับเข้าสารว่ายน้ำ ทั้งยังควรรณรงค์ให้ผู้ใช้บริการทำความสะอาดร่างกายอย่างดีก่อนการใช้บริการสาร รวมทั้งดใช้สารบำรุงผิวประเภทต่าง ๆ ด้วย

สำหรับความเป็นอันตรายอื่นนอกจำกัดของสารว่ายน้ำความเสี่ยงสูงสุดมาจากการได้รับสารจากน้ำประปาโดยได้รับผ่านทางเดินอาหารเป็นเส้นทางหลัก ดังนั้นน้ำประปาต้องนำมากรองต้องมีการบำบัดก่อน เช่น การต้ม การกรอง เป็นต้น เพื่อลดความเป็นอันตรายของสาร THMs ลง แต่ทั้งนี้ทั้งนั้นจะต้องไม่ควรอยู่ใกล้บริเวณภาชนะต้มน้ำ เนื่องจากอาจจะได้รับไอระเหยของสาร THMs เข้าไปด้วยได้ สำหรับกรณีสารว่ายน้ำควรมีระบบบำบัดสารอินทรีย์ในน้ำก่อนหมุนเวียนกลับเข้าสารว่ายน้ำ ทั้งยังควรรณรงค์ให้ผู้ใช้บริการทำความสะอาดร่างกายอย่างดีก่อนการใช้บริการสาร รวมทั้งดใช้สารบำรุงผิวประเภทต่าง ๆ ด้วย

บรรณานุกรม

กรมวิทยาศาสตร์ทหารเรือ. 2548. เกมีของสาระว่ายน้ำสิ่งที่ควรรู้ แหล่งที่มา:

http://www.navy.mi.th/science/Information/Paper/InfoPaper_Pond.html, 4 พฤศจิกายน

พ.ศ. 2551

กรมอุตุนิยมวิทยา. 2537. ความรู้อุตุนิยมวิทยา. แหล่งที่มา:

<http://www.weather.go.th/info/info.php?FileID=22>, 20 ตุลาคม พ.ศ. 2551

การประปานครหลวง. 2548. มาตรฐานคุณภาพน้ำประจำ การประปานครหลวง (ตามข้อแนะนำขององค์การอนามัยโลก ปี 2536). แหล่งที่มา: <http://www.mwa.co.th/standard.htm10>,

21 ตุลาคม พ.ศ. 2551

การประปานครหลวง. 2550. คลอรีน (Chlorine). แหล่งที่มา:

<http://www.mwa.co.th/download/etc01/chlorine.pdf>, 25 กรกฎาคม พ.ศ. 2551

กิตติ อินทรานนท์. 2548. การยศาสตร์. กรุงเทพมหานคร. สำนักพิมพ์จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

พงษ์เทพ วิวรรณนະเดช. 2547. การประเมินความเสี่ยงด้านสุขภาพ (Health Risk Assessment). ภาควิชาเวชศาสตร์ชุมชน คณะแพทยศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่. เชียงใหม่.

บริษัทท็อป แอท พูล. 2551. Swimming Pools & Spas รูปแบบสาระว่ายน้ำ. แหล่งที่มา:

<http://www.topatpool.com/index.php?lay=show&ac=article&Id=512564>, 15 กันยายน

พ.ศ. 2551

มั่นสิน ตัณฑุลเวศน์. 2539. วิศวกรรมการประปา เล่ม 2. โรงพิมพ์แห่งจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย. พิมพ์ครั้งที่ 2. กรุงเทพมหานคร.

มัลลิกา ปัญญาかけ โภ และผ่องศรี เพ่าภูรี. 2548. รายงานการวิจัยการเกิดสารไฮโรโลมีเทนในสาระว่ายน้ำที่มีเชื้อโรคด้วยคลอรีน. ภาควิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยศิลปากร. นครปฐม.

มัลลิกา ปัญญาかけ โภ 2551. การจัดการของเสียอันตราย. ภาควิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยศิลปากร. โรงพิมพ์จัดสัมมนาทางค์การพิมพ์. พิมพ์ครั้งที่ 2. กรุงเทพมหานคร.

มัลลิกา ปัญญาかけ โพ. และพ่องศรี เพ่าภูรี. 2550. การประเมินความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งจากการได้รับสารไตรฮาโลเมเทนในน้ำประปา กรณีตัวอย่างน้ำประปางองเทพานครปัฐม. วารสารความปลอดภัยและสุขภาพ 1(1): 7-16.

วสุรี เจียรศิริกุล. 2546. ความสัมพันธ์ระหว่างโอกาสการก่อตัวของสารไตรฮาโลเมเทนกับตัวแทนสารอินทรีย์ธรรมชาติในน้ำดิบและน้ำที่ผ่านกระบวนการสร้างและรวมตะกอนของน้ำดื่นใกล้พื้นที่เทกของมูลฝอยที่ไม่ถูกหลักสุขាធิบาลที่ปิดดำเนินการแล้ว. วิทยานิพนธ์ปริญญาโท, จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

เวล็ด เคเม็คอล กรุ๊ป. 2549. สารว่ายน้ำใสๆ ไม่ใช่เรื่องยาก. แหล่งที่มา:

<http://www.worldchemical.co.th>, 20 ตุลาคม พ.ศ. 2551

สำนักอนามัยสิ่งแวดล้อม. 2546. ประกาศกรมอนามัยค้านอนามัยสิ่งแวดล้อม. กรมอนามัย. Available Source: <http://env.anamai.moph.go.th/AnnounceDoH.html>, 1 พฤษภาคม พ.ศ. 2551
อนรรจมิยา พรรรณวงศ์. 2546. การกำจัดสารตั้งต้นของไตรฮาโลเมเทนในน้ำประปา โดยกระบวนการไอออกไซเลชันด้วยสารส้มและเบนโทไนต์. วิทยานิพนธ์ปริญญาโท, มหาวิทยาลัยขอนแก่น.
อุดร จากรัตน์. 2541. ไตรฮาโลเมเทนสารก่อมะเร็งในน้ำประปา. Thai Environmental Engineering Journal 12(14): 18-21.

Abdullah, M. P., Yew, C.H. and Ramli, M. S., 2003. Water Research. Formation, Modelling and Validation of Trihalomethanes (THM) in Malaysian Drinking Water : a Case Study in the District of Tampin, Negeri Sembilan and Sabak Bernam, Selangor, Malaysia. Water Research. 37: 4637-4644.

APHA., AWWA., WPCF. 2005. Collection and preservation of samples. In Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater , 19th ed. Edited by M.A.H. Franson. American Public Health Association, Washington, D.C.

Aslan S. and Turkman A. 2007. Cancer risk assessment in drinking water of Izmir, Tukey. Multiple Stressors: A challenge for the Future. 381-389.

ATSDR. 1989. Public Health Statement for Bromodichloromethane, <http://www.atsdr.cdc.gov/>. October 10, 2009.

ATSDR. 2005. Public Health Statement Bromoform and Dibromochloromethane, <http://www.atsdr.cdc.gov/>. October 10, 2009.

- Babcock, D.B. and Singer P.O. 1979. Chlorination and Coagulation of Humic and Fulvic Acid.J AWWA. 73(3): 149-152.
- Duong H.A., Berg M., Pha H.V., Gallard H., Giger W. and Gunten U. 2003. Trihalomethanes formation by chlorination of ammonium and bromide-containing groundwater in water supplies of Hanoi, Vietnam. Water Research. 37: 3242-3252.
- Erdinger L., Peter Kühn K., Kirsh F., Feldhues R., Fröbel T., Nohynek B.and Gabrio T. 2004. Pathways of trihalomethane uptake in swimming pools. International journal of hygiene and environmental heath. 207: 571-575.
- Fantuzzi G., Righi E., Predieri G., Ceppelli G., Gobba F. and Aggazzotti G. 2001. Occupational exposure to trihalomethane in indoor swimming pools. The science of the total environment. 264: 257-265.
- Faust, S. D. and Aly. O. M., 1997. Chemistry of Water Treatment. Ann Arbor Press, 2nd edition, Chelsea.
- Hsu C.H., Jeng W.L., Chang R.M., Chien L.C. and Han B.C., 2001. Estimation of potential lifetime cancer risk for trihalomethanes from consuming chlorinated drinking water in Taiwan. Environmental Research. 85: 77-82.
- Judd S. and Black S. 2000. Disinfection by-product formation in swimming pool waters: a simple mass balance. Water Research. 34: 1611-1619.
- Kim H. and Yu M. 2005 . Characterization of Natural Organic Matter in Conventional Water Treatment Processes for Selection of Treatment Processes Focused on DBPs Control. Water Research. 39: 4779-4789.
- Krasner S.W., Scimenti M.J., Chinn R., Chowdhury Z.K. and Owen D.W. 1996. The Impact of TOC and Bromide on Chlorination By-Product Formation. p76. In Roger A. Minear and Gary L. Amy, eds. Disinfection By-Products in Water Treatment. CRC Press, Inc. New York.
- LaGrega M.D., Buckingham P.L. and Evans J.C. 2001. Hazardous Waste Management. 2nd Ed. Washington, D.C. McGraw-Hill.

- Lee J., Ha K T. and Zoh K D., 2009. Characteristics of trihalomethane (THM) production and associated health risk assessment in swimming pool waters treated with different disinfection methods. 407: 1990-1997.
- Lee S.C., Guo H., Lam S.M.J. and Lau S.L.A. 2004. Multipathway risk assessment on disinfection by-products of drinking water in Hong Kong. Environmental Research. 94: 47-56.
- Musikavong, C., Wattanachira, S., Marhaba, T.F. and Pavasant, P. 2005. Reduction of Organic Matter and Trihalomethane Formation Potential in Reclaimed Water Form Treated Industrial Estate Wastewater by Coagulation. Journal of Hazardous Material B. 127: 58-67.
- Nieuwenhuijsen, M.J., 2002. Swimming pool Chlorine Risk to Pregnant Woman. Available Source: <http://www.imperial.ac.th/P3296.htm>, November 5 ,2008
- Nissinen, T.K., Miettinen, I.T., Martikainen, P.J. and Vartiainen,T. 2002. Disinfection by-products in Finish Drinking Water. Chemosphere. 48: 9-20.
- Panyakapo M., Soonyornchai S., Paopuree P. 2007. Cancer risk assessment from exposure to trihalomethanes in tap and swimming pool water. Journal of Environmental science. 20: 372-378.
- RAIS. 2005. Risk Assessment Guidance, Toxicity Profiles.
http://www.rais.ornl.gov/tox/rap_toxp.shtml. May 25, 2009.
- RAIS. 2009. Risk Assessment Guidance, Toxicity Summary for Bromoform.
<http://rais.ornl.gov/tox/profiles/bromoform.doc>. October 19, 2009.
- Rizzo, L., Belgiorno, V., Gallo, M. and Merric, S. 2005. Removal of THM Precursors form a High-alkaline Surface Water by Enhanced Coagulation and Behavior of THMFP toxicity on D. magma. Desalination. 176: 177-188.
- Roccaro, P., Mancini, G., Vagliasindi F., 2005. Water intended for human consumption-Part I : Compliance with European water quality standards. Desalination. 176: 1-11.
- Rodriguez, M. J., Serodes, J. and Levallois, P. 2004. Behavior of Trihalomethanes and Haloacetic Acids in a Drinking Water Distribution System. Water Research. 38: 4367-4382.

- The Associated Press.1998.The Water Inspectorate. Available Source:
<http://www.junkscience.com/new/tapwatms.htm>, September 30,2008.
- Tokmak B., Capar G., Dilek F.B. and Yetis U. 2003. Trihalomethanes and associated potential cancer risks in the water supply in Ankara, Turkey. Environmental Research. 96: 345-352.
- US-EPA. 1997. Exposure factor handbook General Factors.volumn I. Washington, D.C.
- US-EPA. 1989. Risk Asessment Guidance for Superfund Volumn I:Human Health Evaluation Manual (Part A).EPA/540/1-89/002.
- US-EPA. 1999. EPA Guidance Manual, Alternative Disinfectants and Oxidants, U.S. Environmental Protection Agency, Washington, D.C.
- US-EPA. 1999. Guidelines for Carcinogen Risk Assessment. Risk Assessment Forum, U.S. Environmental Protection Agency, Washington, D.C.
- US-EPA. 2008. IRIS Database for Risk Assessment. <http://www.epa.gov/iris>, August 11, 2008.
- US-EPA. 2009. IRIS Guidance documents. <http://www.epa.gov/iris>, May 25, 2009.
- Uyak V. 2006. Multi-pathway risk assessment of trihalomethanes exposure in Istanbul drinking water supplies. Environment International. 32: 12-21.
- Villanueva C., Gagniere B., Monfort C., Nieuwenhuijsen M. and Cordier S. 2006. Sources of variability in levels and exposure to trihalomethanes. Environmental Research. 103: 211-220.
- Wang G.S., Deng Y.C. and Lin T.F. 2007. Cancer risk assessment from trihalomethanes in drinking water. Science of the total environment. 387: 86-95.
- Wang W., Ye B., Yang L., Li Y. and Wang Y., 2007. Risk assessment on disinfection by-products of drinking water of different water sources and disinfection processes. Environment International. 33: 219-225.
- Weisel, C. and JO, W. 1996. Ingestion Inhalation and Dermal Exposures to Chloroform and Trichloroethene from Tap Water. Environmental Health Perspectives. 104: 48-51.
- WHO. 2000. Guidelines for Safe Recreational-water Environmentals,Volume 2:Swimming Pools, Spas and Similar Recreational-water Environmentals. World Health Organization, Geneva.

ภาคผนวก

ភាគធនវក ៦
ແບບសອបតាមបុគ្គលករូមពាំង ។

แบบสอบถามสำหรับผู้ใช้บริการสาระว่าyan

ส่วนที่ 1 ข้อมูลทั่วไป

ส่วนที่ 2 ข้อมูลการใช้บริการสาระว่าyan

1. เพศ

- ชาย หญิง

2. อายุ

- ต่ำกว่า 12 ปี
 12 - 30 ปี
 30 - 60 ปี
 มากกว่า 60 ปี

3. ระดับการศึกษา

- มัธยมศึกษา^{ป.1-6}
 ปริญญาตรี
 อื่น ๆ โปรดระบุ.....

4. อาชีพ

- นักเรียน นักศึกษา^{ป.1-6}
 เจ้าของกิจการ ธุรกิจส่วนตัว^{บุคคล}
 ข้าราชการหรือพนักงานรัฐวิสาหกิจ^{บุคคล}
 พนักงานบริษัท^{บุคคล}
 อื่น ๆ โปรดระบุ.....

5. รายได้เฉลี่ยต่อเดือน

- ไม่มีรายได้เป็นของตนเอง^{บุคคล}
 ต่ำกว่า 5,000 บาท^{บุคคล}
 5,000 - 10,000 บาท^{บุคคล}
 มากกว่า 10,000 - 20,000 บาท^{บุคคล}
 มากกว่า 20,000 บาท^{บุคคล}

1. ความถี่ในการใช้บริการสาระว่าyan

- ทุกวัน
 สัปดาห์ละ วัน^{บุคคล}
 เดือนละ..... วัน^{บุคคล}

2. ระยะเวลาในการใช้บริการสาระว่าyan แต่ละครั้งที่มาว่าyan

- 30 นาที – 45 นาที^{บุคคล}
 45 นาที – 60 นาที^{บุคคล}
 1 – 2 ชั่วโมง^{บุคคล}
 มากกว่า 2 ชั่วโมง โปรดระบุ.....

3. ช่วงเวลาในการใช้บริการสาระว่าyan แต่ละครั้งที่มาว่าyan

- เช้า เวลา 10.00 – 12.00 น.^{บุคคล}
 กลางวัน เวลา 12.00 – 14.00 น.^{บุคคล}
 เย็น เวลา 14.00 – 16.00 น.^{บุคคล}

4. ถูกกล่าวให้ท่านมาใช้บริการสาระว่าyan บ่อยที่สุด

- บ่อย^{บุคคล}
 บ่อย^{บุคคล}
 บ่อย^{บุคคล}

5. ส่วนใหญ่ท่านว่าyan นับบริเวณใดของสาระว่าyan

- ฝั่งต้น^{บุคคล}
 ฝั่งลีก^{บุคคล}
 ทั่วทั้งบริเวณสาระว่าyan^{บุคคล}

ส่วนที่ 3 ข้อมูลด้านพฤติกรรมและสุขภาพของผู้มาใช้บริการสระว่ายน้ำ

1. มีการทำความสะอาดร่างกายก่อนลงสระว่ายน้ำหรือไม่
 มี ไม่มี
2. มีการทำความสะอาดร่างกายหลังจากการว่ายน้ำหรือไม่
 มี ไม่มี
3. มีการใช้ผลิตภัณฑ์บำรุงผิวทาร่างกายก่อนลงสระว่ายน้ำหรือไม่
 มี ระบุ ไม่มี
4. ท่านเคยเกิดอาการไม่พึงประสงค์หลังจากการว่ายน้ำแล้วหรือไม่
 เคย ระบุ ไม่มี
5. ท่านมีโรคประจำตัวหรือไม่
 มี ระบุ ไม่มี
6. ท่านตัดสินใจขึ้นจากสระว่ายน้ำเมื่อใด
 เมื่อว่ายน้ำจนรู้สึกสบายตัว
 เมื่อว่ายน้ำจนเหนื่อย
 เมื่อว่ายน้ำจนรู้สึกเหงื่อออกร้อน
 เมื่อว่ายน้ำจนครบตามเวลาที่กำหนด

ข้อคิดเห็นและข้อเสนอแนะอื่น ๆ ในการปรับปรุงสระว่ายน้ำ _____

แบบสอบถามสำหรับเจ้าหน้าที่ดูแลสระว่ายน้ำ

ส่วนที่ 1 ข้อมูลทั่วไป

ส่วนที่ 3 ข้อมูลส่วนบุคคล

1. เพศ

ชาย หญิง

1. ท่านเคยเกิดอาการไม่พึงประสงค์จากการทำงาน
ในบริเวณสระว่ายน้ำหรือไม่

2. อายุ

ต่ำกว่า 12 ปี
 12 - 30 ปี
 30 - 60 ปี
 มากกว่า 60 ปี

เคย ระบุ..... ไม่มี

2. ท่านมีโรคประจำตัวหรือไม่

มี ระบุ..... ไม่มี

3. ระดับการศึกษา

มัธยมศึกษา
 ปริญญาตรี
 อื่น ๆ โปรดระบุ.....

ข้อคิดเห็นและข้อเสนอแนะอื่น ๆ ในการปรับปรุง
สระว่ายน้ำ.....

.....

.....

.....

ส่วนที่ 2 ข้อมูลการใช้บริการสระว่ายน้ำ

1. ระยะเวลาการทำงานในแต่ละวันในสระว่ายน้ำ

น้อยกว่า 4 ชั่วโมง โปรดระบุ.....
 4 ชั่วโมง
 มากกว่า 4 ชั่วโมง โปรดระบุ.....

2. ความถี่ของการมาทำงานที่สระว่ายน้ำ

ทุกวันตลอดปี
 ทุกวัน ยกเว้นวันหยุดราชการ และ^{*}
 วันหยุดนักขัตฤกษ์
 อื่น ๆ โปรดระบุ.....

แบบสอบถามสำหรับครูสอนว่าyan

ส่วนที่ 1 ข้อมูลทั่วไป

ส่วนที่ 3 ข้อมูลด้านพฤติกรรมและสุขภาพ

1. เพศ

- ชาย หญิง

2. อายุ

- ต่ำกว่า 12 ปี
 12 - 30 ปี
 30 - 60 ปี
 มากกว่า 60 ปี

3. ระดับการศึกษา

- มัธยมศึกษา^{ป.1-6}
 ปริญญาตรี
 อื่นๆ โปรดระบุ.....

ส่วนที่ 2 ข้อมูลการใช้บริการสาธารณสุข

1. ความถี่ในการลงทะเบียนว่าyan ในระบบ

- ทุกวัน
 สัปดาห์ละ วัน
 เดือนละ..... วัน

2. ท่านลงทะเบียนว่าyan ในสระบันทึกชั่วโมง

- 30 นาที – 45 นาที
 45 นาที – 60 นาที
 1 – 2 ชั่วโมง
 มากกว่า 2 ชั่วโมง โปรดระบุ.....

1. มีการทำความสะอาดร่างกายก่อนลงสระว่ายน้ำ
หรือไม่

- มี ไม่มี

2. มีการทำความสะอาดร่างกายหลังจากการว่ายน้ำ
หรือไม่

- มี ไม่มี

3. มีการใช้ผลิตภัณฑ์บำรุงผิวทาร่างกายก่อนลงสระ
ว่ายน้ำหรือไม่

- มี ระบุ..... ไม่มี

4. ท่านเคยเกิดอาการไม่พึงประสงค์หลังจากการว่าย
น้ำแล้วหรือไม่

- เคย ระบุ..... ไม่มี

5. ท่านมีโรคประจำตัวหรือไม่

- มี ระบุ..... ไม่มี

6. ท่านตัดสินใจเขียนจากสระว่ายน้ำเมื่อใด

- เมื่อว่ายน้ำจนรู้สึกสบายตัว
 เมื่อว่ายน้ำจนเหนื่อย
 เมื่อว่ายน้ำจนรู้สึกหงื่อออก
 เมื่อว่ายน้ำจนครบตามเวลาที่กำหนด
 เมื่อสอนจนครบตามเวลาที่กำหนด
 อื่นๆ โปรดระบุ.....

ข้อคิดเห็นและข้อเสนอแนะอื่น ๆ ในการปรับปรุง
สระว่ายน้ำ.....

.....

.....

ภาคผนวก ข
ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็ง
และความเสี่ยงในการเกิดอันตรายอื่นนอกจากมะเร็ง
(ยกตัวอย่างกรณีสารเวย์น้ำในร่ม)

ตารางที่ 39 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารต่อร่างกายตามทางคิดเห็นของการจากการต้มน้ำในชีวิตประจำวันของผู้ใหญ่
ครุภัณฑ์และจานที่ดูแลสระว่ายน้ำ

สาร	CW $\left(\frac{mg}{L}\right)$	IR $\left(\frac{L}{day}\right)$	EF $\left(\frac{day}{year}\right)$	EP (year)	BW (kg)	AT (day)	I $\left(\frac{mg}{kg-day}\right)$	SF $\left(\frac{kg-day}{mg}\right)$	Cancer risk	R_C $\left(\frac{mg}{kg-day}\right)$	Non-cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ความต้องห้ามสูงสุด											
คลอรอฟอลรัม	0.08973	3	365	40	55	14,600	4.89E-03	0.0061	2.99E-05	0.01	0.48944
ไบปรามิಡคลอโรฟลูอฟฟัน	0.02082	3	365	40	55	14,600	1.14E-03	0.0620	7.04E-05	0.02	0.05678
ไคโบรมิโคโลโรฟลูอฟฟัน	0.00450	3	365	40	55	14,600	2.45E-04	0.0840	2.06E-05	0.02	0.01227
ไบปรามิฟอลรัม	0.00058	3	365	40	55	14,600	3.16E-05	0.0079	2.50E-07	0.02	0.00158
กรณีประเมินโดยการใช้ความต้องห้ามลดลง											
คลอรอฟอลรัม	0.05476	3	365	40	55	14,600	2.99E-03	0.0061	1.82E-05	0.01	0.29868
ไบปรามิಡคลอโรฟลูอฟฟัน	0.01534	3	365	40	55	14,600	8.37E-04	0.0620	5.19E-05	0.02	0.04185
ไคโบรมิโคโลโรฟลูอฟฟัน	0.00192	3	365	40	55	14,600	1.05E-04	0.0840	8.81E-06	0.02	0.00524
ไบปรามิฟอลรัม	0.00012	3	365	40	55	14,600	6.57E-06	0.0079	5.19E-08	0.02	0.00033

ตารางที่ 40 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารตั้งต้นทางการค้าในชีวิตระหว่างวันทดลอง

สาร	CW $\left(\frac{mg}{L}\right)$	IR $\left(\frac{L}{day}\right)$	EF $\left(\frac{day}{year}\right)$	EP (year)	BW (kg)	AT (day)	I $\left(\frac{mg}{kg - day}\right)$	SF $\left(\frac{kg - day}{mg}\right)$	Cancer risk	$R_f C$ $\left(\frac{mg}{kg - day}\right)$	Noncancer risk
กรณีรังสีเมืองโดยการใช้ความต่ำทั่วไป											
คลอร์ฟอร์ม	0.08973	1.5	365	6	26	2,190	5.18E-03	0.0061	3.16E-05	0.01	0.51767
ไบโบริมคลอร์ฟอร์ม	0.02082	1.5	365	6	26	2,190	1.20E-03	0.0620	7.45E-05	0.02	0.06006
ไบโบริมคลอร์ฟอร์ม	0.00450	1.5	365	6	26	2,190	2.60E-04	0.0840	2.18E-05	0.02	0.01298
ไบโบริมฟอร์ม	0.00058	1.5	365	6	26	2,190	3.35E-05	0.0079	2.64E-07	0.02	0.00167
กรณีรังสีเมืองโดยการใช้ความต่ำทั่วไปและถ่ายรังสี											
คลอร์ฟอร์ม	0.05476	1.5	365	6	26	2,190	3.16E-03	0.0061	1.93E-05	0.01	0.31591
ไบโบริมคลอร์ฟอร์ม	0.01534	1.5	365	6	26	2,190	8.85E-04	0.0620	5.49E-05	0.02	0.04426
ไบโบริมคลอร์ฟอร์ม	0.00192	1.5	365	6	26	2,190	1.11E-04	0.0840	9.32E-06	0.02	0.00555
ไบโบริมฟอร์ม	0.00012	1.5	365	6	26	2,190	6.95E-06	0.0079	5.49E-08	0.02	0.00035

ตารางที่ 41 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารต่อรากน้ำพืชในกระบวนการฟอกฟันทั้งหมดสำหรับคนที่ไม่ใช้ยา หรือสอนว่าเขายังไม่
มีประวัติทางการแพทย์และระหว่างน้ำ

สาร	CW $\left(\frac{mg}{L}\right)$	SA (cm^2)	PC $\left(\frac{cm}{hr}\right)$	ET $\left(\frac{hr}{day}\right)$	EF $\left(\frac{day}{year}\right)$	EP $\left(\frac{L}{cm^2}\right)$	CF $\left(\frac{kg}{kg-day}\right)$	BW (kg)	AT (day)	I $\left(\frac{mg}{kg-day}\right)$	SF $\left(\frac{kg-day}{mg}\right)$	Cancer risk	$R_f C$ $\left(\frac{mg}{kg-day}\right)$	Non-cancer risk
กรณีประวัติทางการแพทย์ความเสี่ยงสูง														
คลอร์ฟอร์ม	0.08973	18,150	0.0089	0.2	365	40	0.001	55	14,600	5.27E-05	0.0305	1.61E-06	0.002	0.02635
ไบรอนิต	0.02082	18,150	0.0058	0.2	365	40	0.001	55	14,600	7.97E-06	0.0633	5.04E-07	0.002	-
คลอร์ฟีฟาน	0.00450	18,150	0.0039	0.2	365	40	0.001	55	14,600	1.16E-06	0.1400	1.62E-07	0.002	-
ไฮโดรฟอร์ม	0.00058	18,150	0.0026	0.2	365	40	0.001	55	14,600	9.95E-08	0.0132	1.31E-09	0.012	0.00001
กรณีประวัติทางการแพทย์ความเสี่ยงต่ำ														
คลอร์ฟอร์ม	0.05476	18,150	0.0089	0.2	365	40	0.001	55	14,600	3.22E-05	0.0305	9.81E-07	0.002	0.01608
ไบรอนิต	0.01534	18,150	0.0089	0.2	365	40	0.001	55	14,600	9.01E-06	0.0633	5.71E-07	0.002	-
คลอร์ฟีฟาน	0.00192	18,150	0.0089	0.2	365	40	0.001	55	14,600	1.13E-06	0.1400	1.58E-07	0.002	-
ไฮดร์ฟอร์ม	0.00012	18,150	0.0089	0.2	365	40	0.001	55	14,600	7.07E-08	0.0132	9.34E-10	0.012	0.00001

ตารางที่ 42 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารต่อรบุจกการซึ่งมีผ่านทางผิวหนังจากน้ำประปาของเขต

สาร	CW $\left(\frac{mg}{L} \right)$	SA (cm^2)	PC $\left(\frac{cm}{hr} \right)$	ET $\left(\frac{hr}{day} \right)$	EF $\left(\frac{day}{year} \right)$	EP $\left(\frac{L}{year} \right)$	CF $\left(\frac{L}{cm} \right)$	BW (kg)	AT (day)	I $\left(\frac{mg}{kg-day} \right)$	SF $\left(\frac{kg-day}{mg} \right)$	Cancer risk	R_{JC} $\left(\frac{mg}{kg-day} \right)$	Non-cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ความเสี่ยงทั่วไป														
คลอร์ฟอร์ม	0.08973	10,425	0.0089	0.2	365	6	0.001	26	2,190	6.40E-05	0.0305	1.95E-06	0.002	0.03202
ไนโตรเจน	0.02082	10,425	0.0058	0.2	365	6	0.001	26	2,190	9.68E-06	0.0633	6.13E-07	ไม่มีค่ารายงาน	-
คลอร์ไนโตรเจน	0.00450	10,425	0.0039	0.2	365	6	0.001	26	2,190	1.41E-06	0.1400	1.97E-07	ไม่มีค่ารายงาน	-
ไนโตรฟอร์ม	0.00058	10,425	0.0026	0.2	365	6	0.001	26	2,190	1.21E-07	0.0132	1.60E-09	0.012	0.00001
กรณีประเมินโดยการใช้ความเสี่ยงทั่วไปคลื่น														
คลอร์ฟอร์ม	0.05476	10,425	0.0089	0.2	365	6	0.001	26	2,190	3.91E-05	0.0305	1.19E-06	0.002	0.01954
ไนโตรเจน	0.01534	10,425	0.0058	0.2	365	6	0.001	26	2,190	7.14E-06	0.0633	4.52E-07	ไม่มีค่ารายงาน	-
คลอร์ไนโตรเจน	0.00192	10,425	0.0039	0.2	365	6	0.001	26	2,190	6.01E-07	0.1400	8.42E-08	ไม่มีค่ารายงาน	-
ไนโตรฟอร์ม	0.00012	10,425	0.0026	0.2	365	6	0.001	26	2,190	2.51E-08	0.0132	3.31E-10	0.012	0.00000

หมายเหตุ : การคำนวณให้มีอนุพันธ์คงที่ระหว่างสำหรับในร่ม สร่าว้วยสำหรับในร่ม และสร่าว้วยสำหรับภายนอกภูมิภาค

ตารางที่ 43 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการรับมืองานที่ได้รับผลกระทบด้านสาธารณสุขจากสารเคมีในร่ม

สาร	CW $\left(\frac{mg}{L}\right)$	IR $\left(\frac{L}{dav}\right)$	ET $\left(\frac{hr}{dav}\right)$	EF $\left(\frac{day}{year}\right)$	EP (year)	0.0416	BW (kg)	AT (day)	I $\left(\frac{mg}{kg-dav}\right)$	SF $\left(\frac{kg-dav}{mg}\right)$	Cancer risk	R_{JC} $\left(\frac{mg}{kg-dav}\right)$	Non-cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ค่าเฉลี่ยต่ำสุด													
คลอร์ฟอร์ม	0.02906	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	8.03E-06	0.0061	4.90E-08	0.01	0.00080
ไบโรมิคลอโรฟอร์ม	0.01366	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	3.77E-06	0.0620	2.34E-07	0.02	0.00019
ไบโรมิคลอโรฟอร์ม	0.00000	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	0.00E+00	0.0840	0.00E+00	0.02	0.00000
ไบโรมิคลอโรฟอร์ม	0.00081	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	2.24E-07	0.0079	1.77E-09	0.02	0.00001
กรณีประเมินโดยการใช้ค่าเฉลี่ยต่ำสุด													
คลอร์ฟอร์ม	0.01781	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	4.92E-06	0.0061	3.00E-08	0.01	0.00049
ไบโรมิคลอโรฟอร์ม	0.00685	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	1.89E-06	0.0620	1.17E-07	0.02	0.00009
ไบโรมิคลอโรฟอร์ม	0.00000	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	0.00E+00	0.0840	0.00E+00	0.02	0.00000
ไบโรมิคลอโรฟอร์ม	0.00017	1.2	1.1	101	40	0.0416	55	14,600	4.74E-08	0.0079	3.74E-10	0.02	0.00000

หมายเหตุ : การคำนวณแบบมอนิกานั้นพึงควรคำนึงถึง ตัวร่วมว่ามีกี่คนรับ และตัวร่วมที่ก่อภาระเจ็บ

ตารางที่ 44 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารต่อไปนี้ตามทางเดินอาหารระหว่างวัยนักเรียน

สาร	CW $\left(\frac{mg}{L} \right)$	IR $\left(\frac{L}{day} \right)$	ET $\left(\frac{hr}{day} \right)$	EF $\left(\frac{day}{year} \right)$	EP (year)	0.0416	BW (kg)	AT (day)	I $\left(\frac{mg}{kg-day} \right)$	SF $\left(\frac{kg-day}{mg} \right)$	Cancer risk	$R_f C$ $\left(\frac{mg}{kg-day} \right)$	Non-cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ความเสี่ยงทั่วไป													
คลอร์ฟอร์ม	0.02906	0.6	1.3	154	6	0.0416	26	2,190	1.53E-05	0.0061	9.33E-08	0.01	0.00153
ไนโตรบิ๊ด	0.01366	0.6	1.3	154	6	0.0416	26	2,190	7.19E-06	0.0620	4.46E-07	0.02	0.00036
คลอร์ฟอร์ม	0.00000	0.6	1.3	154	6	0.0416	26	2,190	0.00E+00	0.0840	0.00E+00	0.02	0.00000
ไนโตรบิ๊ด	0.00081	0.6	1.3	154	6	0.0416	26	2,190	4.27E-07	0.0079	3.37E-09	0.02	0.00002
กรณีประเมินโดยการใช้ความเสี่ยงที่มีผลลัพธ์													
คลอร์ฟอร์ม	0.01781	0.6	1.3	154	6	0.0416	26	2,190	9.38E-06	0.0061	5.72E-08	0.01	0.00094
ไนโตรบิ๊ด	0.00685	0.6	1.3	154	6	0.0416	26	2,190	3.61E-06	0.0620	2.24E-07	0.02	0.00018
ไนโตรบิ๊ด	0.00000	0.6	1.3	154	6	0.0416	26	2,190	0.00E+00	0.0840	0.00E+00	0.02	0.00000
ไนโตรฟอร์ม	0.00017	0.6	1.3	154	6	0.0416	26	2,190	9.03E-08	0.0079	7.14E-10	0.02	0.00000

หมายเหตุ : การคำนวณเพื่อนำหน้าสูตรระหว่างวัยนักเรียน สาระว่ายieldในร่ม และสาระว่ายieldในฟาร์ม

ตารางที่ 45 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารเคมีในกระบวนการผลิตพิวานท์กัลส์ร่วว่าขยำในร่ม

สาร	CW $\left(\frac{mg}{L}\right)$	SA (cm^2)	PC $\left(\frac{cm}{hr}\right)$	ET $\left(\frac{hr}{day}\right)$	EF $\left(\frac{day}{year}\right)$	EP $\left(\frac{L}{cm^2}\right)$	CF $\left(\frac{L}{cm^3}\right)$	BW (kg)	AT (day)	I $\left(\frac{mg}{kg-day}\right)$	SF $\left(\frac{kg-day}{mg}\right)$	Cancer risk	$R_f C$ $\left(\frac{mg}{kg-day}\right)$	Non-cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ค่าเฉลี่ยรวมทั้งสูงสุด														
คลอร์ฟอร์ม	0.02906	18,150	0.0089	1.1	101	40	0.001	55	14,600	2.60E-05	0.0305	7.92E-07	0.002	0.01299
ไนโตรบีต	0.01366	18,150	0.0058	1.1	101	40	0.001	55	14,600	7.96E-06	0.0633	5.04E-07	0.002	-
คลอร์ฟอร์ม	0.00000	18,150	0.0039	1.1	101	40	0.001	55	14,600	0.00E+00	0.1400	0.00E+00	0.002	-
ไนโตรบีต	0.00081	18,150	0.0026	1.1	101	40	0.001	55	14,600	2.12E-07	0.0132	2.79E-09	0.012	0.00002
กรณีประเมินโดยการใช้ค่าเฉลี่ยรวมทั้งต่ำสุด														
คลอร์ฟอร์ม	0.01781	18,150	0.0089	1.1	101	40	0.001	55	14,600	1.59E-05	0.0305	4.86E-07	0.002	0.00796
ไนโตรบีต	0.00685	18,150	0.0089	1.1	101	40	0.001	55	14,600	6.13E-06	0.0633	3.88E-07	0.002	-
ไนโตรบีต	0.00000	18,150	0.0089	1.1	101	40	0.001	55	14,600	0.00E+00	0.1400	0.00E+00	0.002	-
ไนโตรฟอร์ม	0.00017	18,150	0.0089	1.1	101	40	0.001	55	14,600	1.53E-07	0.0132	2.02E-09	0.012	0.00001

หมายเหตุ : การคำนวณเหมือนกันทั้งสิ่งที่ระบุไว้ในร่ม สรุรว่ายังไงก็ไม่ได้ตระหนักว่าขยำและสารเคมีเจ็บ

ตารางที่ 46 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารเคมีในกระบวนการผลิตยาซึ่งมีงานทางเคมีอยู่ส่วนใหญ่

สาร	CW $(\frac{mg}{L})$	SA (cm^2)	PC $(\frac{cm}{hr})$	ET $(\frac{hr}{day})$	EF $(\frac{day}{year})$	EP $(\frac{L}{cm^2})$	CF $(\frac{L}{cm^2})$	BW (kg)	AT (day)	I $(\frac{mg}{kg-day})$	SF $(\frac{kg-day}{mg})$	Cancer risk	$R_f C$ $(\frac{mg}{kg-day})$	Non-cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ความเสี่ยงทั่วไป														
คลอริฟอฟอร์ม	0.02906	10,425	0.0089	1.3	154	6	0.001	26	2,190	5.69E-05	0.0305	1.73E-06	0.002	0.02844
ไนโตรฟลูอิด	0.01366	10,425	0.0058	1.3	154	6	0.001	26	2,190	1.74E-05	0.0633	1.10E-06	0.002	-
คลอริฟลูอีโน	0.00000	10,425	0.0039	1.3	154	6	0.001	26	2,190	0.00E+00	0.1400	0.00E+00	0.002	-
ไนโตรฟลูอีโน	0.00081	10,425	0.0026	1.3	154	6	0.001	26	2,190	4.63E-07	0.0132	6.11E-09	0.012	0.00004
กรณีประเมินโดยการใช้ความเสี่ยงตามแหล่งเรียนรู้														
คลอริฟอฟอร์ม	0.01781	10,425	0.0089	1.3	154	6	0.001	26	2,190	3.49E-05	0.0305	1.06E-06	0.002	0.01743
ไนโตรฟลูอิด	0.00685	10,425	0.0058	1.3	154	6	0.001	26	2,190	8.74E-06	0.0633	5.53E-07	0.002	-
คลอริฟลูอีโน	0.00000	10,425	0.0039	1.3	154	6	0.001	26	2,190	0.00E+00	0.1400	0.00E+00	0.002	-
ไนโตรฟลูอีโน	0.00017	10,425	0.0026	1.3	154	6	0.001	26	2,190	9.81E-08	0.0132	1.29E-09	0.012	0.00001

หมายเหตุ : การคำนวณความเสี่ยงของสารเคมีในร่ม ต้องคำนึงถึงพื้นที่ห้องที่ต้องใช้ในร่ม และสภาวะภายนอกอาคาร

ตารางที่ 47 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารเคมีตั้งงาจกการซึ่งผ่านทางผิวหนังของคริสตอลว่าขึ้นจากสารระง่ายไม่รุนแรง

สาร	CW $(\frac{mg}{L})$	SA (cm^2)	PC $(\frac{cm}{hr})$	ET $(\frac{hr}{day})$	EF $(\frac{day}{year})$	EP $(\frac{L}{cm^3})$	CF $(\frac{L}{cm^3})$	BW (kg)	AT (day)	I $(\frac{mg}{kg-day})$	SF $(\frac{kg-day}{mg})$	Cancer risk	$R_f C$ $(\frac{mg}{kg-day})$	Non-cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ค่ารวมขั้นต่ำสูงสุด														
คลอร์ฟอร์ม	0.02906	18,150	0.0089	1.8	238	40	0.001	55	14,600	1.00E-04	0.0305	3.06E-06	0.002	0.05009
ไนโตรฟลูอิด	0.01366	18,150	0.0058	1.8	238	40	0.001	55	14,600	3.07E-05	0.0633	1.94E-06	0.002	-
คลอร์ฟลูอีโน	0.00000	18,150	0.0039	1.8	238	40	0.001	55	14,600	0.00E+00	0.1400	0.00E+00	0.002	-
ไนโตรฟลูอีโน	0.00081	18,150	0.0026	1.8	238	40	0.001	55	14,600	8.16E-07	0.0132	1.08E-08	0.012	0.00007
กรณีประเมินโดยการใช้ค่ารวมขั้นต่ำเฉลี่ย														
คลอร์ฟอร์ม	0.01781	18,150	0.0089	1.8	238	40	0.001	55	14,600	6.14E-05	0.0305	1.87E-06	0.002	0.03070
ไนโตรฟลูอิด	0.00685	18,150	0.0089	1.8	238	40	0.001	55	14,600	2.36E-05	0.0633	1.50E-06	0.002	-
คลอร์ฟลูอีโน	0.00000	18,150	0.0089	1.8	238	40	0.001	55	14,600	0.00E+00	0.1400	0.00E+00	0.002	-
ไนโตรฟลูอีโน	0.00017	18,150	0.0089	1.8	238	40	0.001	55	14,600	5.91E-07	0.0132	7.81E-09	0.012	0.00005

หมายเหตุ : การคำนวณให้มีอนุพันธุ์เพื่อปรับเปลี่ยนค่าในร่ม ตรวจสอบว่าข้อมูลนี้ในร่ม และตรวจสอบว่าข้อมูลนี้ในร่ม

ตารางที่ 48 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารตั้งต้นทางการแพทย์เจาส์จาสตรีว่าเป็นรุ่น

สาร	CW $(\frac{mg}{m^3})$	IR $(\frac{m^3}{hr})$	ET $(\frac{hr}{day})$	EF $(\frac{day}{year})$	EP (year)	BW (kg)	AT (day)	I $(\frac{mg}{kg-day})$	SF $(\frac{kg-day}{mg})$	Cancer risk	$R_f C$ $(\frac{mg}{kg-day})$	Non-cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ค่าเฉลี่ยทั่วไป												
คลอร์ฟอร์ม	0.4755	0.83	1.1	101	40	55	14,600	2.18E-03	0.0805	1.76E-04	“ ^{ไม่มี”} รายงาน	-
ไบโรมิคลอโรฟีน	0.0095	0.83	1.1	101	40	55	14,600	4.36E-05	0.0620	2.71E-06	“ ^{ไม่มี”} รายงาน	-
ไดโนบิโรมิคลอโรฟีน	0.0100	0.83	1.1	101	40	55	14,600	4.59E-05	0.0840	3.86E-06	“ ^{ไม่มี”} รายงาน	-
ไบโรมิคลอโรฟอร์ม	0.0022	0.83	1.1	101	40	55	14,600	9.95E-06	0.0039	3.83E-08	“ ^{ไม่มี”} รายงาน	-
กรณีประเมินโดยการใช้ค่าเฉลี่ยทั่วไปและเฉลี่ย												
คลอร์ฟอร์ม	0.0371	0.83	1.1	101	40	55	14,600	1.71E-04	0.0805	1.37E-05	“ ^{ไม่มี”} รายงาน	-
ไบโรมิคลอโรฟีน	0.0007	0.83	1.1	101	40	55	14,600	3.37E-06	0.0620	2.09E-07	“ ^{ไม่มี”} รายงาน	-
ไดโนบิโรมิคลอโรฟีน	0.0006	0.83	1.1	101	40	55	14,600	2.55E-06	0.0840	2.14E-07	“ ^{ไม่มี”} รายงาน	-
ไบโรมิคลอโรฟอร์ม	0.0000	0.83	1.1	101	40	55	14,600	0.00E+00	0.0039	0.00E+00	“ ^{ไม่มี”} รายงาน	-

หมายเหตุ : การคำนวณแบบมีอนันต์เพื่อสร้างว่าเป็นรุ่น และสร้างว่าเป็นรุ่น แต่สร้างว่าเป็นรุ่น

ตารางที่ 49 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารตั้งต้นทางการแพทย์ จุลทรรศน์จากการสร้างว่า衍ที่ในร่ม

สาร	CW $\left(\frac{mg}{m^3}\right)$	IR $\left(\frac{hr}{hr}\right)$	ET $\left(\frac{hr}{day}\right)$	EF $\left(\frac{day}{year}\right)$	EP (year)	BW (kg)	AT (day)	I $\left(\frac{mg}{kg-day}\right)$	SF $\left(\frac{kg-day}{mg}\right)$	Cancer risk	RfC $\left(\frac{mg}{kg-day}\right)$	Non-cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ความเสี่ยงมาตรฐาน												
คลอร์ฟอร์ม	0.4755	0.208	1.3	154	6	26	2,190	2.09E-03	0.0805	1.68E-04	“ไม่มี” ภาระงาน	-
ไนโตรบิคลอโรฟีฟูน	0.0095	0.208	1.3	154	6	26	2,190	4.17E-05	0.0620	2.58E-06	“ไม่มี” ภาระงาน	-
ไตรบิโนคลอโรฟีฟูน	0.0100	0.208	1.3	154	6	26	2,190	4.39E-05	0.0840	3.69E-06	“ไม่มี” ภาระงาน	-
ไนโตรฟอร์ม	0.0022	0.208	1.3	154	6	26	2,190	9.51E-06	0.0039	3.66E-08	“ไม่มี” ภาระงาน	-
กรณีประเมินโดยการใช้ความเสี่ยงมาตรฐานเฉลี่ย												
คลอร์ฟอร์ม	0.0371	0.208	1.3	154	6	26	2,190	1.63E-04	0.0805	1.31E-05	“ไม่มี” ภาระงาน	-
ไนโตรบิคลอโรฟีฟูน	0.0007	0.208	1.3	154	6	26	2,190	3.22E-06	0.0620	2.00E-07	“ไม่มี” ภาระงาน	-
ไตรบิโนคลอโรฟีฟูน	0.0006	0.208	1.3	154	6	26	2,190	2.44E-06	0.0840	2.05E-07	“ไม่มี” ภาระงาน	-
ไนโตรฟอร์ม	0.0000	0.208	1.3	154	6	26	2,190	0.00E+00	0.0039	0.00E+00	“ไม่มี” ภาระงาน	-

หมายเหตุ : การคำนวณเพื่อมอนกับเพื่อตรวจสอบว่าอย่างไรในร่ม และตัวอย่างในร่ม

ตารางที่ 50 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารต่อต้านทางการแพทย์จดหมายของครุตอ่อนว่าชนชาบทกสระบุรีในร่ม

สาร	CW $\left(\frac{mg}{m^3}\right)$	IR $\left(\frac{hr}{hr}\right)$	ET $\left(\frac{hr}{day}\right)$	EF $\left(\frac{day}{year}\right)$	EP (year)	BW (kg)	AT (day)	I $\left(\frac{mg}{kg-day}\right)$	SF $\left(\frac{kg-day}{mg}\right)$	Cancer risk	R_{fC} $\left(\frac{mg}{kg-day}\right)$	Non-cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ความเสี่ยงทั่วไป												
คลอร์ฟอร์ม	0.4755	0.83	1.8	238	40	55	14,600	8.42E-03	0.0805	6.78E-04	0.0005	-
ไนโตรไดคลอโรฟลูอีด	0.0095	0.83	1.8	238	40	55	14,600	1.68E-04	0.0620	1.04E-05	0.0005	-
ไนโตรบิมคลอโรฟลูอีด	0.0100	0.83	1.8	238	40	55	14,600	1.77E-04	0.0840	1.49E-05	0.0005	-
ไนโตรฟลูอีด	0.0022	0.83	1.8	238	40	55	14,600	3.84E-05	0.0039	1.48E-07	0.0005	-
กรณีประเมินโดยการใช้ความเสี่ยงทั่วไปเฉพาะกลุ่ม												
คลอร์ฟอร์ม	0.0371	0.83	1.8	238	40	55	14,600	6.57E-04	0.0805	5.29E-05	0.0005	-
ไนโตรไดคลอโรฟลูอีด	0.0007	0.83	1.8	238	40	55	14,600	1.30E-05	0.0620	8.05E-07	0.0005	-
ไนโตรบิมคลอโรฟลูอีด	0.0006	0.83	1.8	238	40	55	14,600	9.84E-06	0.0840	8.27E-07	0.0005	-
ไนโตรฟลูอีด	0.0000	0.83	1.8	238	40	55	14,600	0.00E+00	0.0039	0.00E+00	0.0005	-

หมายเหตุ : การคำนวณจะเหมือนกันทั้งสองวิธีนี้รวม ตัวร่วยว่ายังไงในร่ม และตัวร่วยว่ายังไงในแจ้ง

ตารางที่ 51 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารตั้งต้นทางการแพทย์จดหมายถือต่อเนื่องก្នฏต่อน้ำทรายจากศรรษะที่เข้มข้นรุนแรง

สาร	CW $\left(\frac{mg}{m^3} \right)$	IR $\left(\frac{m^3}{hr} \right)$	ET $\left(\frac{hr}{day} \right)$	EF $\left(\frac{day}{year} \right)$	EP (year)	BW (kg)	AT (day)	I $\left(\frac{mg}{kg-day} \right)$	SF $\left(\frac{kg-day}{mg} \right)$	Cancer risk	R_{JC} $\left(\frac{mg}{kg-day} \right)$	Non-cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ความเสี่ยงทั่วไป												
คลอริฟอร์ม	0.8660	0.83	9	302	40	55	14,600	9.73E-02	0.0805	7.83E-03	แหล่งกำเนิดจากงาน	-
ไบโรมีดคลอริฟอร์ม	0.0093	0.83	9	302	40	55	14,600	1.05E-03	0.0620	6.50E-05	แหล่งกำเนิดจากงาน	-
ไดโนร์บิมคลอริฟอร์ม	0.0360	0.83	9	302	40	55	14,600	4.05E-03	0.0840	3.40E-04	แหล่งกำเนิดจากงาน	-
ไบโรมีฟอร์ม	0.0093	0.83	9	302	40	55	14,600	1.05E-03	0.0039	4.04E-06	แหล่งกำเนิดจากงาน	-
กรณีประเมินโดยการใช้ความเสี่ยงทั่วไปโดยเฉลี่ย												
คลอริฟอร์ม	0.0523	0.83	9	302	40	55	14,600	5.87E-03	0.0805	4.73E-04	แหล่งกำเนิดจากงาน	-
ไบโรมีดคลอริฟอร์ม	0.0015	0.83	9	302	40	55	14,600	1.72E-04	0.0620	1.07E-05	แหล่งกำเนิดจากงาน	-
ไดโนร์บิมคลอริฟอร์ม	0.0029	0.83	9	302	40	55	14,600	3.28E-04	0.0840	2.75E-05	แหล่งกำเนิดจากงาน	-
ไบโรมีฟอร์ม	0.0000	0.83	9	302	40	55	14,600	0.00E+00	0.0039	0.00E+00	แหล่งกำเนิดจากงาน	-

หมายเหตุ : การคำนวณอาจทำให้มีผลลัพธ์ที่ต่างกันในรูปสตรอว์วายน์ในรุ่น และสตรอว์วายน์กาล่าชั่ง

ตารางที่ 52 ตัวอย่างการคำนวณความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งของสารต่อต้านการหล่อจลดของครุตอ่อนว่าขนาดยาต่ำกว่าเดือนรอม

สาร	CW $\left(\frac{mg}{m^3}\right)$	IR $\left(\frac{m^3}{hr}\right)$	ET $\left(\frac{hr}{day}\right)$	EF $\left(\frac{day}{year}\right)$	EP (year)	BW (kg)	AT (day)	I $\left(\frac{mg}{kg - day}\right)$	SF $\left(\frac{kg - day}{mg}\right)$	Cancer risk	R_{JC} $\left(\frac{mg}{kg - day}\right)$	Non-cancer risk
กรณีประเมินโดยการใช้ค่าเฉลี่ยตั้งแต่暴露ต่ำสุด												
คลอร์ฟอร์ม	0.8660	0.83	9	302	40	55	14,600	9.73E-02	0.0805	7.83E-03	“ ^{ไม่มี”} ภาระงาน	-
ไนโตร “ไดคลอโรเมธาน	0.0093	0.83	9	302	40	55	14,600	1.05E-03	0.0620	6.50E-05	“ ^{ไม่มี”} ภาระงาน	-
“ได “บิโนคลอโรเมธาน	0.0360	0.83	9	302	40	55	14,600	4.05E-03	0.0840	3.40E-04	“ ^{ไม่มี”} ภาระงาน	-
ไนโตรฟอร์ม	0.0093	0.83	9	302	40	55	14,600	1.05E-03	0.0039	4.04E-06	“ ^{ไม่มี”} ภาระงาน	-
กรณีประเมินโดยการใช้ค่าเฉลี่ยทั้งหมดเฉลี่ย												
คลอร์ฟอร์ม	0.0523	0.83	9	302	40	55	14,600	5.87E-03	0.0805	4.73E-04	“ ^{ไม่มี”} ภาระงาน	-
ไนโตร “ไดคลอโรเมธาน	0.0015	0.83	9	302	40	55	14,600	1.72E-04	0.0620	1.07E-05	“ ^{ไม่มี”} ภาระงาน	-
“ได “บิโนคลอโรเมธาน	0.0029	0.83	9	302	40	55	14,600	3.28E-04	0.0840	2.75E-05	“ ^{ไม่มี”} ภาระงาน	-
ไนโตรฟอร์ม	0.0000	0.83	9	302	40	55	14,600	0.000E+00	0.0039	0.000E+00	“ ^{ไม่มี”} ภาระงาน	-

หมายเหตุ : การคำนวณเพื่อมองหน้างานทั้งสองร่วยว่า “ในร่ม” สร่าวว่า “ในร่ม” และสร่าวว่า “ภาระงาน”

ประวัติผู้วิจัย

ชื่อ-นามสกุล	นางสาวจารุยา บริวิชญาวิสุทธิ์
ที่อยู่	341/1 ถนนพิพิธประสาท ตำบลพระปฐมเจดีย์ อำเภอเมืองนครปฐม จังหวัดนครปฐม 73000
โทรศัพท์	087-9189717
E-mail address	chanya_brs@hotmail.com
ประวัติการศึกษา	
พ.ศ. 2550	สำเร็จการศึกษาปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยศิลปากร
พ.ศ. 2551	ศึกษาต่อระดับปริญญาโทบัณฑิต สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม คณะวิทยาศาสตร์ บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยศิลปากร

ประวัติการฝึกงานและอบรม

พ.ศ. 2550	ฝึกงานในฝ่ายห้องปฏิบัติการและฝ่ายเทคนิคของบริษัทอีสเทิร์นไทรคอนซัลติ้ง จำกัด ประจำปี 1992
พ.ศ. 2550	ผ่านการอบรมระบบการจัดการสิ่งแวดล้อม (Environmental Management System) ตามมาตรฐาน ISO 14001:2004 จัดโดยภาควิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยศิลปากร