

ผลการวิเคราะห์และการวิจารณ์

6.1 ผลการวิเคราะห์ดัชนีคุณภาพน้ำทิ้งจากอาคารสูงทางกายภาพ เคมี และชีววิทยา

การศึกษาถึงผลกระทบของน้ำทิ้งจากอาคารสูงต่อคุณภาพน้ำในแหล่งน้ำ กระทำโดยเก็บตัวอย่างน้ำทิ้งจากอาคารสูงทุกวันติดต่อกัน 5 วัน 2 ระยะ โดยกำหนดจุดเก็บตัวอย่างน้ำทิ้ง 2 จุดคือ จุดแรกเป็นจุดที่น้ำเสียจากอาคารออกจากถังซึมฮอฟฟ์ (Imhoff tank) เป็นน้ำเสียที่ยังไม่ได้รับการบำบัด ส่วนจุดที่ 2 เป็นจุดจากที่น้ำทิ้งที่ออกจากระบบบำบัดน้ำทิ้งก่อนปล่อยลงสู่แม่น้ำเจ้าพระยา ข้อมูลดัชนีคุณภาพที่สำคัญ แสดงไว้เป็นค่าเฉลี่ยในตารางที่ 6.1 ส่วนรายละเอียดของดัชนีคุณภาพที่ทำการศึกษาวิเคราะห์ในแต่ละวันแสดงไว้ในภาคผนวก

ตารางที่ 6.1 แสดงให้เห็นถึงค่าได้จากการศึกษาวิเคราะห์ในเวลา 2 ช่วง โดยจุดแรกดัชนีคุณภาพมีปริมาณใกล้เคียงกัน แสดงให้เห็นว่าน้ำทิ้งจากอาคารสูงจะมีลักษณะคล้ายคลึงกันไม่ว่าจะทำการเก็บในช่วงใด โดยปริมาณน้ำทิ้งจะขึ้นอยู่กับจำนวนผู้อยู่อาศัยในอาคารในแต่ละวัน ส่วนน้ำทิ้งจากจุดที่ 2 ดัชนีคุณภาพที่วิเคราะห์แตกต่างกันในระยะเวลาที่เก็บ ทั้งนี้อาจมีผลมาจากวิธีการควบคุมดูแลการทำงานของระบบบำบัดน้ำเสีย มีประสิทธิภาพการทำงานไม่คงที่

อัตราการไหลของน้ำทิ้งในแต่ละวันมีปริมาณใกล้เคียงกัน โดยปริมาณที่ออกจากตัวอาคารสูงจะมีจำนวนเกือบเท่ากับปริมาณที่ปล่อยลงสู่แหล่งน้ำ โดยการควบคุมการทำงานของเครื่องสูบน้ำอัตโนมัติ เมื่อนำอัตราการไหลของน้ำทิ้งจากตัวอาคารในแต่ละวัน มาคำนวณต่อจำนวนห้องของอาคารสูง ได้ค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.122 ลูกบาศก์เมตรต่อวัน หรือ

เท่ากับ 560 ลิตร/คน/วัน (1 ห้องให้มีผู้อาศัย 2 คน) ซึ่งเป็นปริมาณน้ำทิ้งโดยเฉลี่ยที่สูงมาก เมื่อเปรียบเทียบกับน้ำทิ้งจากบ้านพักประเภทชุมชนที่อยู่ในสหรัฐอเมริกาที่มีค่าเท่ากับ 100 แกลลอน/คน/วัน (รัตลีย์ และกลีนส์คอร์ท, 2518)

pH ของน้ำทิ้งมีค่าระหว่าง 6.2-7.5 อันเป็นลักษณะน้ำทิ้งของชุมชนโดยทั่วไป โดยมาตรฐานน้ำทิ้งของกระทรวงอุตสาหกรรม กำหนดให้มีค่า pH ตั้งแต่ 5 ถึง 9 จุดหมุดจะต้องไม่เกิน 40 ไร่ ค่าความเป็นด่างที่วิเคราะห์ได้แปรตาม pH กล่าวคือ ถ้าค่า pH สูง ค่าความเป็นด่างของน้ำทิ้งก็จะสูงตามไปด้วย ค่าความขุ่น ของแข็งแขวนลอย และของแข็งละลายน้ำทั้งหมด มีความเข้มข้นในระดับปานกลาง ส่วนในน้ำทิ้งที่ปล่อยลงสู่แม่น้ำก็มีค่าไม่เกินมาตรฐานน้ำทิ้งที่กำหนดไว้ (ภาคผนวก)

ค่าออกซิเจนละลายในน้ำเสียสดปกติจะมีค่าประมาณ 2-4 มก./ล ผลการวิเคราะห์พบว่าน้ำทิ้งทั้ง 2 จุดมีค่าออกซิเจนละลายต่ำกว่า 2 มก./ล ทั้งนี้เพราะออกซิเจนในน้ำทิ้งถูกนำไปใช้โดยแอโรบิคแบคทีเรีย และแฟคัลเทอริคแบคทีเรีย ในการเกิดปฏิกิริยากับสารอินทรีย์ในน้ำทิ้ง

สารอินทรีย์และสารอนินทรีย์ในน้ำทิ้งจากอาคารสูง 4 ตึกมีความสกปรกอยู่ในระดับปานกลางเช่นกัน โดยวัดออกมาในรูปซีโอดี มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 164.61 มก./ล เมื่อเข้าสู่ระบบบำบัดน้ำเสียแล้วค่าซีโอดีที่วิเคราะห์ได้ลดลง 45.26% โดยทั่วไปแล้วน้ำทิ้งจากชุมชนจะประกอบด้วยสารอินทรีย์เป็นส่วนใหญ่ สามารถวิเคราะห์ออกมาในรูปซีโอดี จากการวิเคราะห์จากจุดที่ 1 มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 107.8 มก./ล เมื่อคิดย้อนกลับไปถึงปริมาณซีโอดีจากอาคารสูงก่อนเข้าสู่ถังอิมhoff จะมีค่าซีโอดีเฉลี่ยเท่ากับ 154.01 มก./ล. โดยคิดให้ถังอิมhoff มีความสามารถในการลดค่าซีโอดีลง 30 เปอร์เซ็นต์ (เพียรวิศิตร, 2525) เมื่อนำมาหาค่าซีโอดีต่อคนต่อวัน โดยคิดจากจำนวนผู้พักอาศัย และอัตราการไหลของน้ำทิ้งเฉลี่ยในช่วงที่ทำการเก็บตัวอย่าง พบว่ามีค่าเท่ากับ 0.65 ปอนด์ต่อคนต่อวัน หรือเท่ากับ 0.3 กิโลกรัมต่อคนต่อวัน ในสหรัฐอเมริกาค่าซีโอดีของน้ำทิ้งจากชุมชนมีค่าเท่ากับ 0.17 ปอนด์ต่อคนต่อวัน หรือเท่ากับ 0.08 กิโลกรัม/คน/วัน นับได้ว่าอาคารสูงแห่งนี้มีค่าความสกปรกสูงมากแห่งหนึ่ง และเมื่อผ่านน้ำทิ้งเข้าสู่ระบบบำบัดน้ำเสีย ค่าซีโอดีลดลงเป็น

ตารางที่ 6.1 แสดงค่าเฉลี่ยดัชนีคุณภาพน้ำทางกายภาพ เคมี และชีววิทยา ของน้ำทิ้ง จากอาคารสูง

ดัชนีคุณภาพน้ำ	น้ำทิ้งที่ออกจากถังซึมฮอฟฟ์		น้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย	
	ตัวอย่างที่ 1 (22.2.84- 7.3.84)	ตัวอย่างที่ 1 (24.3.84- 7.4.84)	ตัวอย่างที่ 2 (22.2.84- 7.3.84)	ตัวอย่างที่ 2 (24.3.84- 7.9.84)
pH	7.28	7.50	7.0	6.20
อุณหภูมิ (°C)	28.00	28.40	27.70	29.20
ความเป็นด่าง (มก/ล)	41.60	37.3	8.1	2.8
ความขุ่น (หน่วยความขุ่น,NTU)	32.9	30.6	12.0	13.8
ปริมาณของแข็งแขวนลอย (มก/ล)	46.4	48.3	38.1	23.9
ปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำ				
ทั้งหมด (มก/ล)	493.7	478.3	508.8	646.0
ออกซิเจนละลาย (มก/ล)	0.13	0.29	1.18	1.03
ซีโอดี (มก/ล)	165.70	163.52	89.40	90.80
บีโอดี (มก/ล)	106.5	100.1	56.76	73.65
แอมโมเนีย-ไนโตรเจน (มก/ล)	88.9	78.54	27.07	20.9
ฟอสเฟตทั้งหมด (มก/ล)	2.045	3.09	4.90	3.05
ซิลิเกต (มก/ล)	60.96	63.1	48.0	66.9
Total coliform(MPN/100มล)	>24,000	>24,000	>24,000	>24,000
Faecal coliform (MPN/100มล)	<20	<20	<20	<20
อัตราการไหลของน้ำทิ้ง (ลบ.ม/วิน)	866.71	878.32	865.80	871.83

56.73 มก/ล. และ 73.65 มก/ล ของการเก็บตัวอย่างมาวิเคราะห์แต่ละครั้ง ซึ่งเป็นค่าที่เกินกำหนดมาตรฐานน้ำทิ้งของกระทรวงอุตสาหกรรมที่กำหนดให้มีค่าไฮโดรเจนซัลไฟด์ในน้ำทิ้งได้ไม่เกิน 20 มก/ล. ประสิทธิภาพการทำงานของระบบบำบัดน้ำเสียเท่ากับ 46.7 เปอร์เซ็นต์ และ 32 เปอร์เซ็นต์ของการวิเคราะห์แต่ละครั้ง แสดงให้เห็นว่า การมีระบบบำบัดน้ำเสียนั้น หมายความว่าสามารถควบคุมและป้องกันปัญหาน้ำทิ้งตามมาตรฐานได้ ซึ่งจะก่อให้เกิดปัญหาในการควบคุมระบบให้มีประสิทธิภาพตามที่กำหนด และมีคุณภาพคงที่ได้ ระบบบำบัดน้ำเสียจึงจำเป็นต้องมีการดูแลเอาใจใส่อย่างถูกต้องจากผู้มีความรู้ และประสบการณ์ในการดูแลรักษา

แอมโมเนียไนโตรเจนเป็นดัชนีคุณภาพตัวหนึ่งที่มีค่าสูง เนื่องจากเป็นน้ำทิ้งจากการขับถ่ายของมนุษย์ แม้จะผ่านระบบบำบัดแล้ว ยังคงมีความเข้มข้นในระดับปานกลาง คือมีค่าประมาณ 24 มก/ล. โดยทั่วไปมาตรฐานคุณภาพแหล่งน้ำสดกำหนดให้มีค่าแอมโมเนียไนโตรเจนได้ไม่เกิน 0.5 มก/ล. เมื่อปล่อยน้ำทิ้งนี้ลงไป อาจจะทำให้เกิดผลต่อสภาพแวดล้อมของแม่น้ำ กรณีนี้ น้ำทิ้งที่ปล่อยลงสู่แหล่งน้ำมีปริมาณแอมโมเนียไนโตรเจนสูง แต่มีระดับ pH ปกติ จะไม่ก่อให้เกิดอันตรายต่อสัตว์น้ำและพืชน้ำ และถ้า pH มีค่าสูงขึ้น จะทำให้เกิดอันตรายต่อปลา และมีผลไปยับยั้งการสังเคราะห์แสงของพืชน้ำสีเขียว และจะส่งผลกระทบต่อปริมาณออกซิเจนละลายในแหล่งน้ำ นอกจากนี้ความเข้มข้นของแอมโมเนียไนโตรเจนที่สูง จะทำให้ความสามารถในการรวมตัวของเฮโมโกลบินกับออกซิเจนลดลง จะทำให้ปลาเกิดอาการสำลักน้ำตายได้ (Ellis, 1937 และ Brockway, 1950)

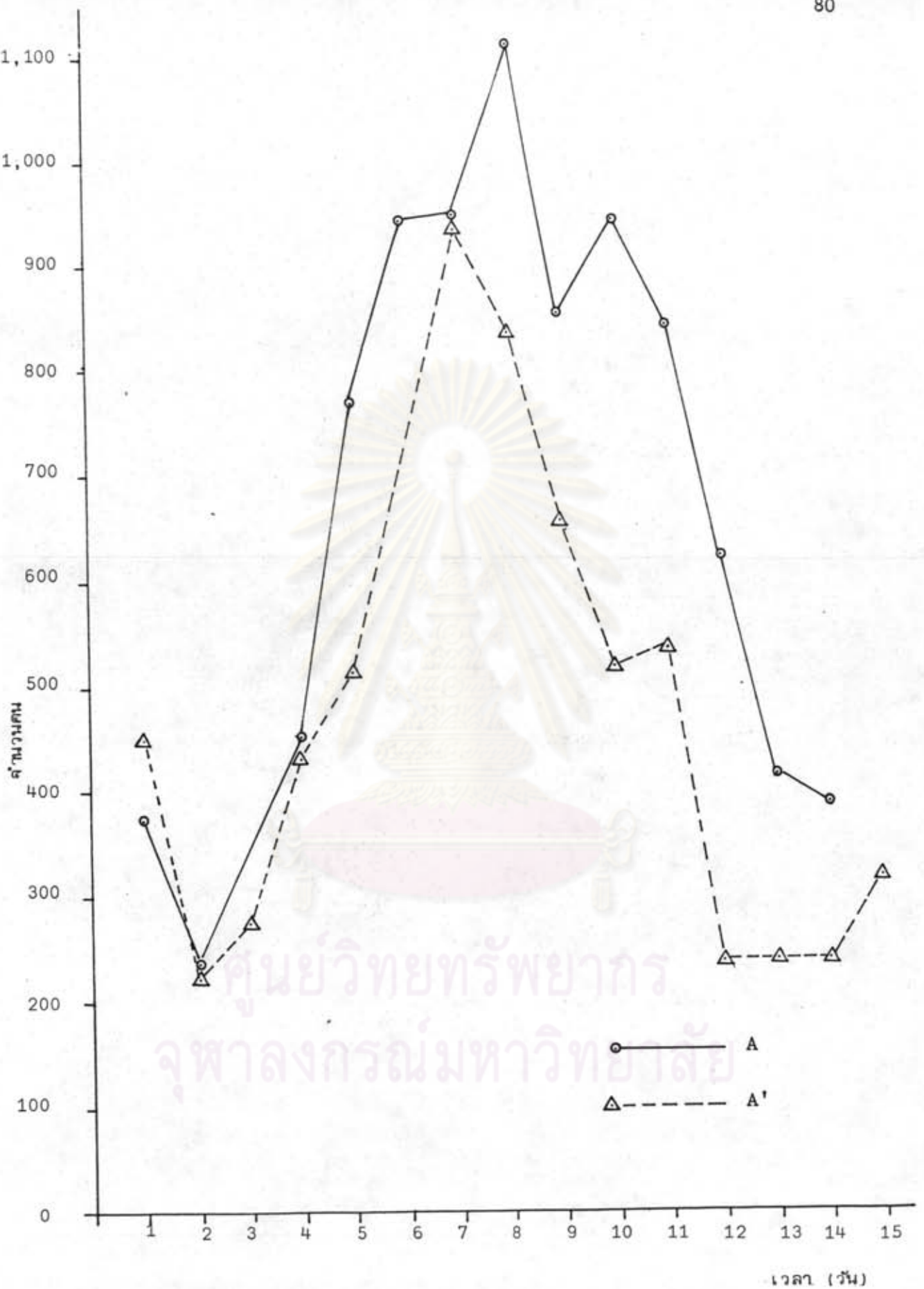
ฟอสเฟตทั้งหมดในน้ำทิ้งอยู่ในระดับที่ต่ำ ซึ่งจะเป็นประโยชน์ต่อการเจริญเติบโตของพืชน้ำ ส่วนปริมาณซิลเฟตยังอยู่ในเกณฑ์ที่ต่ำกว่ากำหนดคือ น้ำทิ้งจะมีซิลเฟตได้ไม่เกิน 250 มก/ล

ในการตรวจสอบทางชีววิทยา โดยใช้โคลิฟอร์มแบคทีเรียเป็นดัชนีพบว่าน้ำทิ้งทั้ง 2 จุด มีปริมาณมากกว่า 24,000 MPN/100 มล. และเมื่อตรวจสอบถึงปริมาณ E. coli (Faecal coliform) ในทุกตัวอย่างพบว่าปริมาณน้อยกว่า 20 MPN/100 มล. แต่น้ำทิ้งนี้ก็มีปริมาณโคลิฟอร์มแบคทีเรียเกินกำหนดมาตรฐานแหล่งน้ำระดับ 3 ที่กำหนดให้มีปริมาณโคลิฟอร์มแบคทีเรียไม่สูงเกินกว่า 20,000 MPN/100 มล. และโดยที่แหล่งน้ำช่วงที่ปล่อยน้ำทิ้งลงไปก็มีปริมาณโคลิฟอร์มแบคทีเรียสูงถึง 40,000-100,000 MPN/100 มล. อยู่แล้ว ปริมาณน้ำทิ้งดังกล่าวจะเป็นตัวช่วยเพิ่มความสกปรกและเชื้อโรคในแม่น้ำเพิ่มขึ้น อันจะก่อให้เกิดอันตรายต่อผู้บริโภคได้

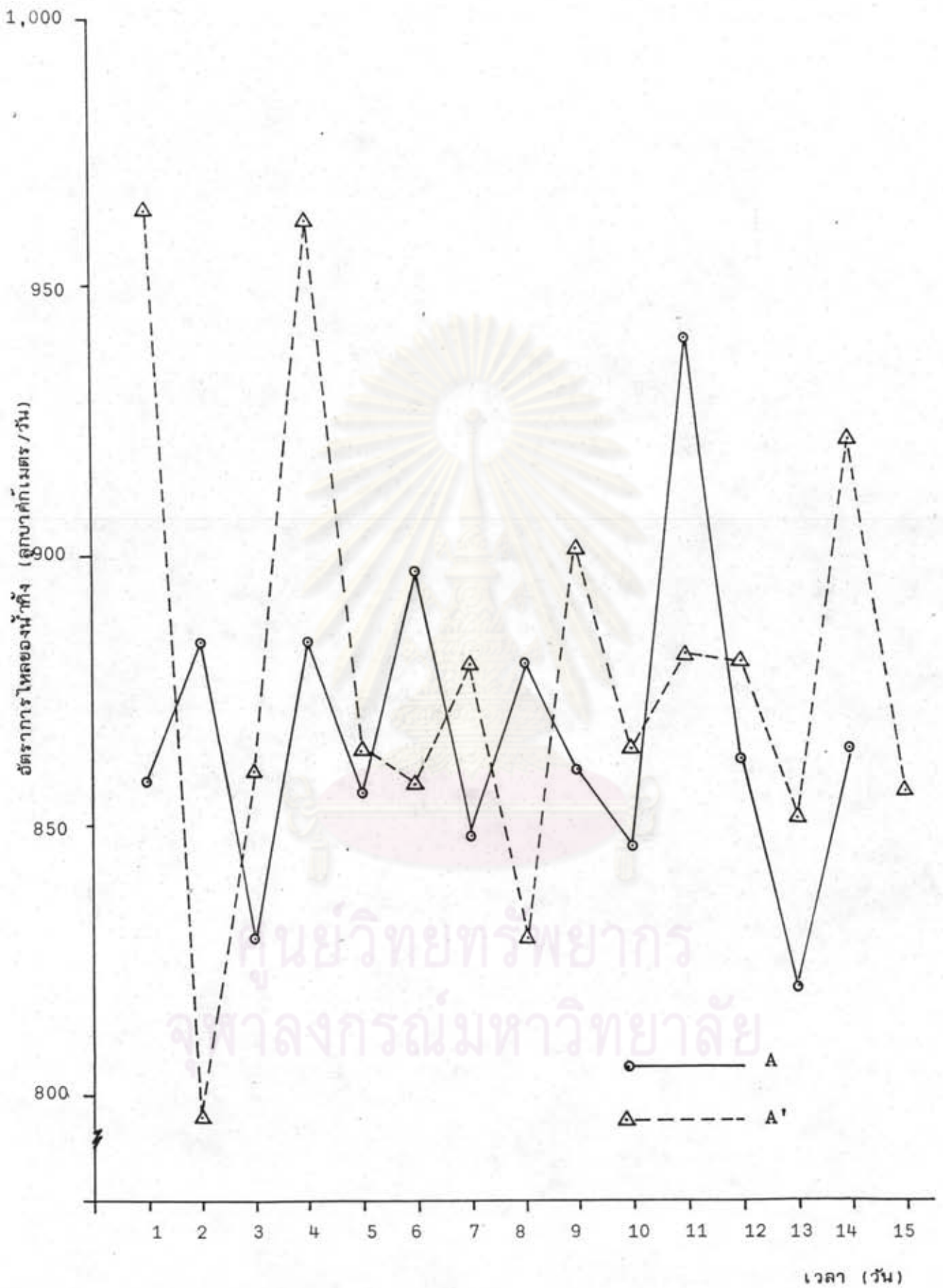
6.2 การวิเคราะห์ผลกระทบของน้ำทิ้งจากอาคารสูงต่อคุณภาพน้ำในแหล่งน้ำ โดยอาศัยแบบจำลองทางคณิตศาสตร์

จากข้อมูลดัชนีคุณภาพที่วิเคราะห์แต่ละชนิดนั้น แสดงได้ดังรูปที่ 6.1-6.14 แสดงให้เห็นถึงความเข้มข้นของมลสารที่แปรเปลี่ยนไปแต่ละวัน เพื่อให้สะดวกและง่ายต่อการประเมินผลกระทบ จึงได้ปรับปรุงข้อมูลให้อยู่ในรูปกราฟเส้นตรง โดยใช้วิธี graphical solution (ภาคผนวก) โดยข้อมูลแสดงออกมาในรูปเปอร์เซ็นต์ความน่าจะเป็น (% Probability) ดังแสดงในรูปที่ 6.15-6.27

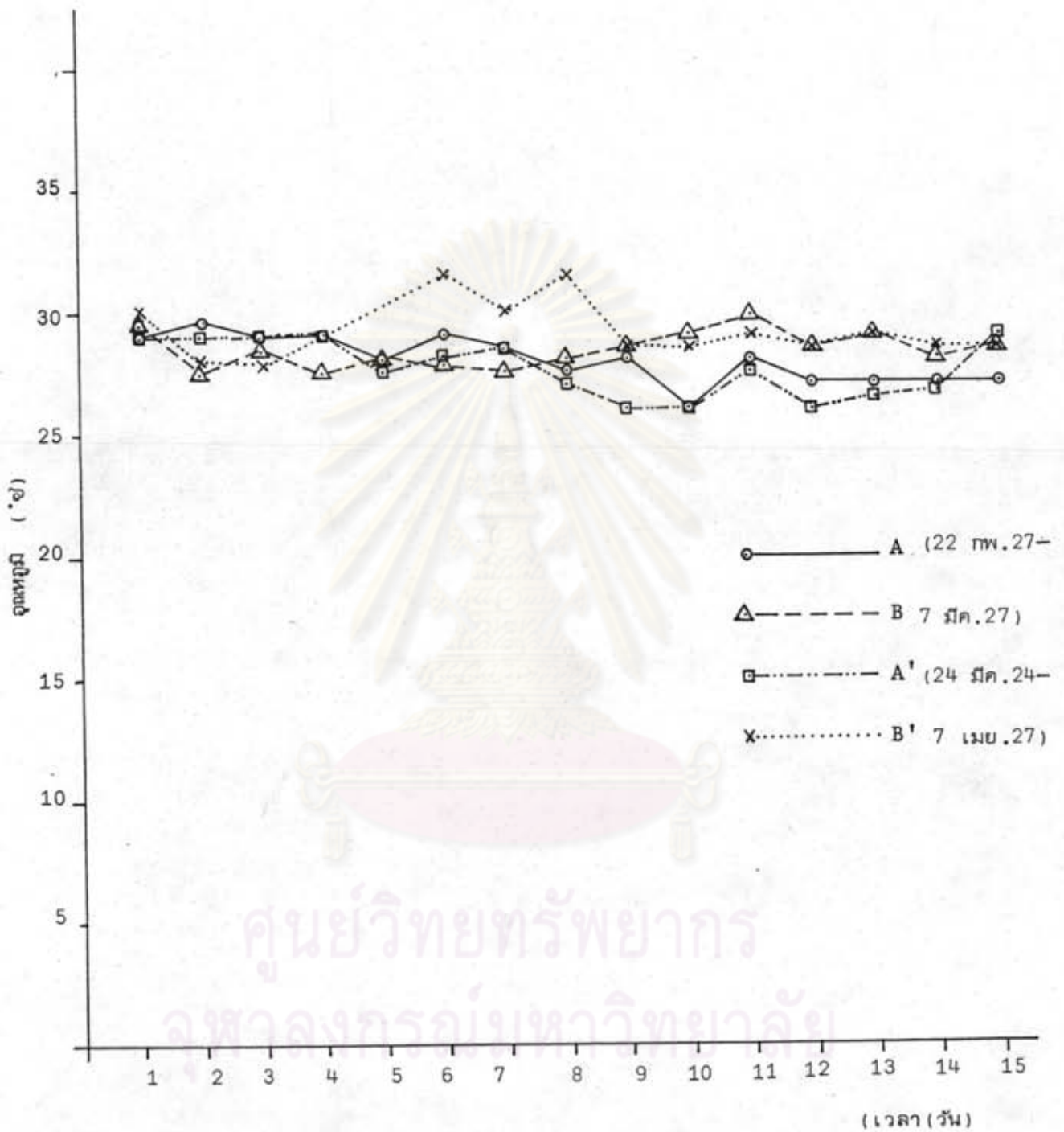
ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



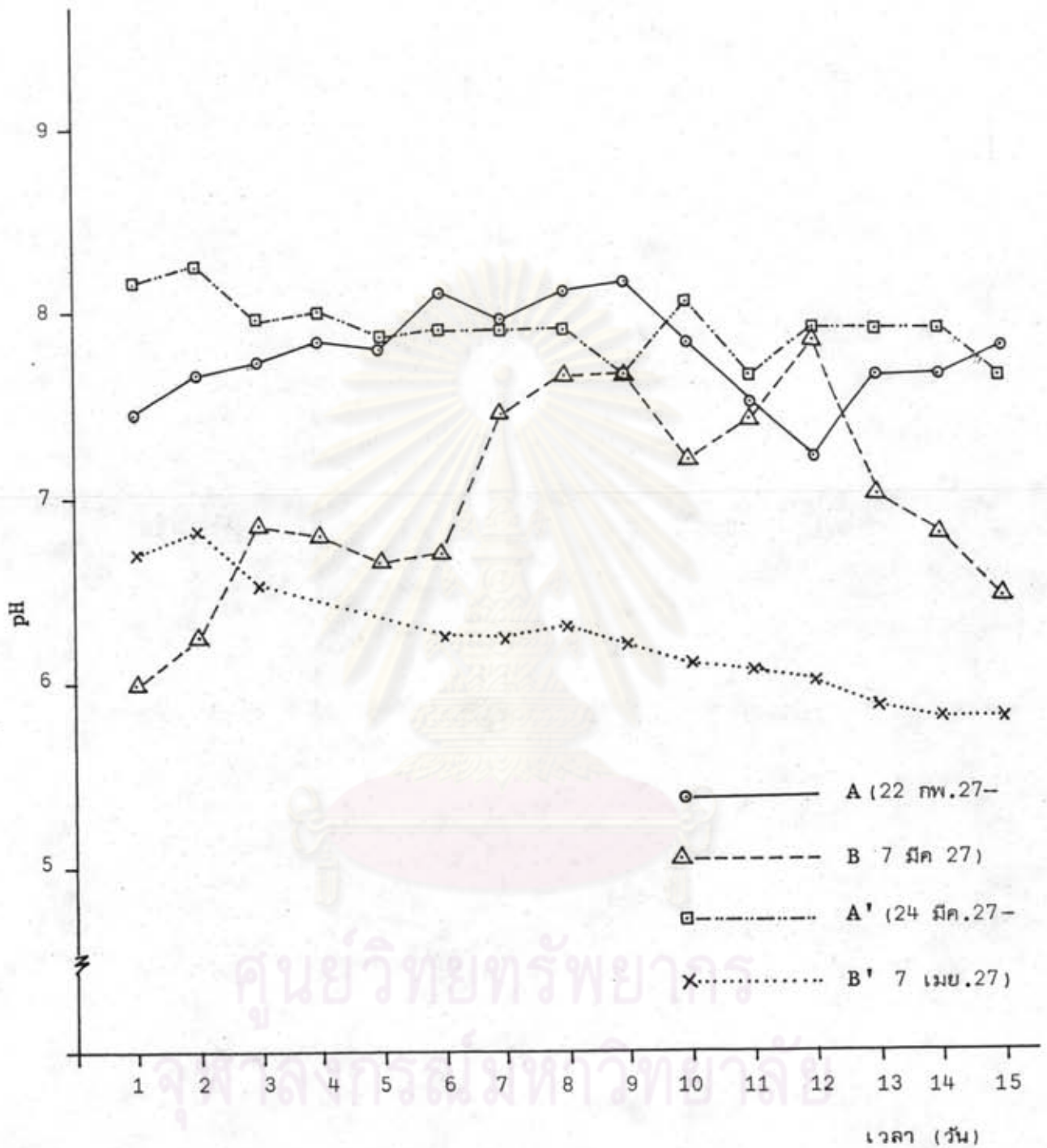
รูปที่ 6.1 แสดงจำนวนฟักออกอาศัยในอาคารในแต่ละวัน ของการเก็บตัวอย่างน้ำทิ้ง 2 ระยะคือ
วันที่ 22 กุมภาพันธ์ 2527 - 7 มีนาคม 2527 (A) และ 24 มีนาคม 2527
7 เมษายน 2527 (A')



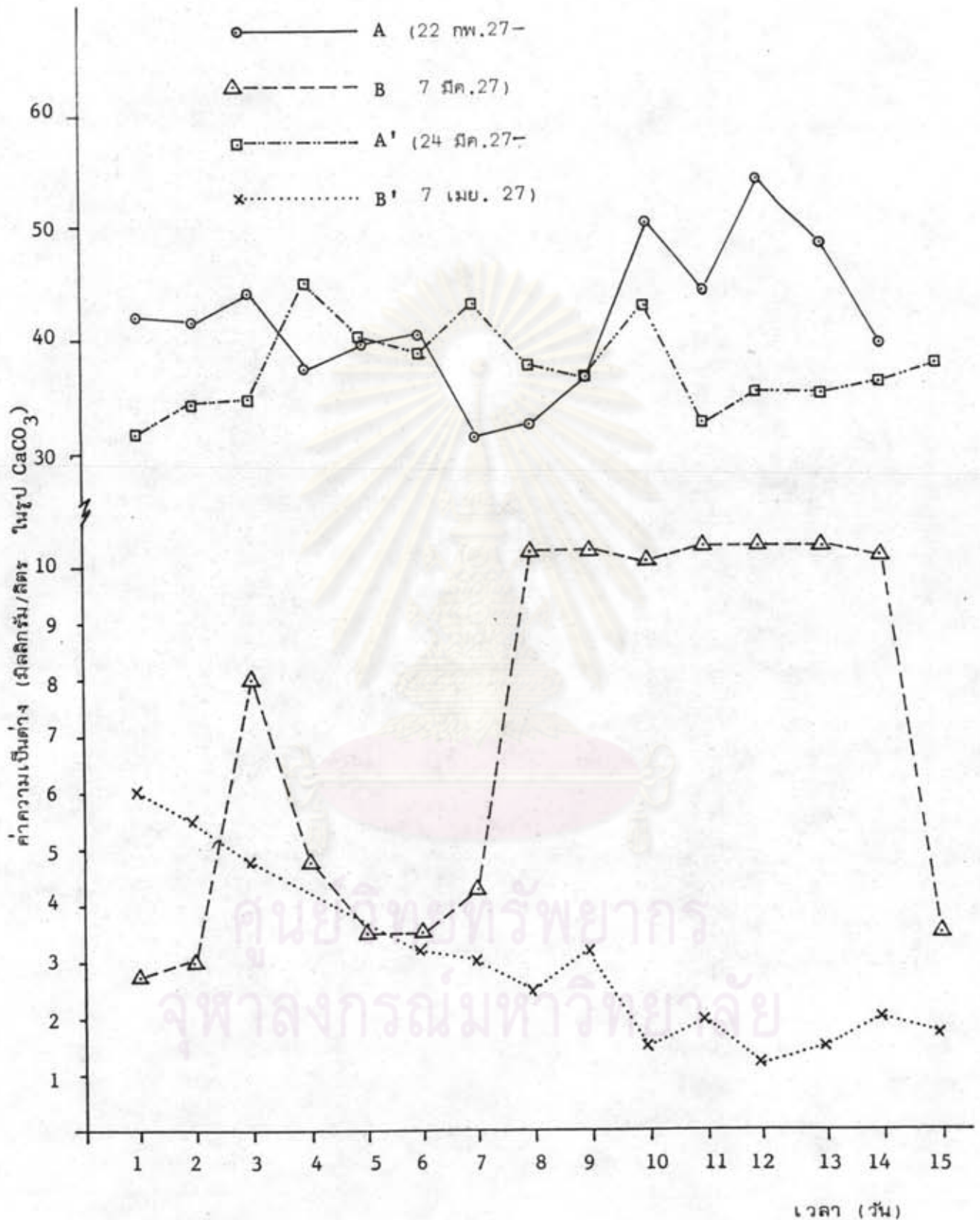
รูปที่ 6.2 แสดงอัตราการไหลของน้ำทิ้งในแต่ละวันของการเก็บตัวอย่างน้ำทิ้ง 2 ระยะ คือ 22 ,
กุมภาพันธ์ - 7 มีนาคม 2527 (A) และ 24 มีนาคม - 7 เมษายน 2527 (A')



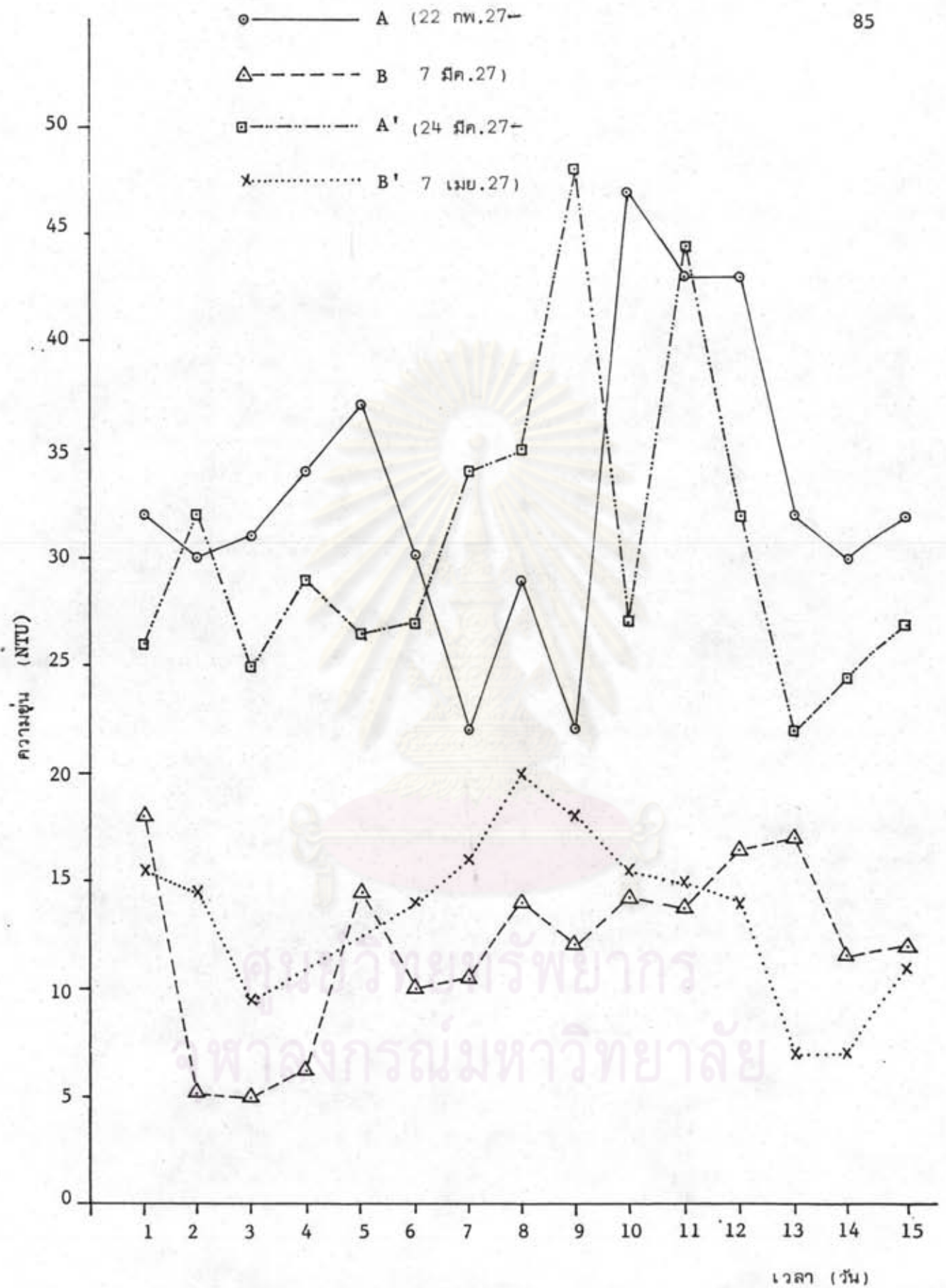
รูปที่ 6.3 แสดงจุดอุณหภูมิของน้ำทิ้งในแต่ละวัน A, A' แสดงจุดอุณหภูมิน้ำทิ้งที่ออกจากถังซึมของพี
B, B' แสดงจุดอุณหภูมิของน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



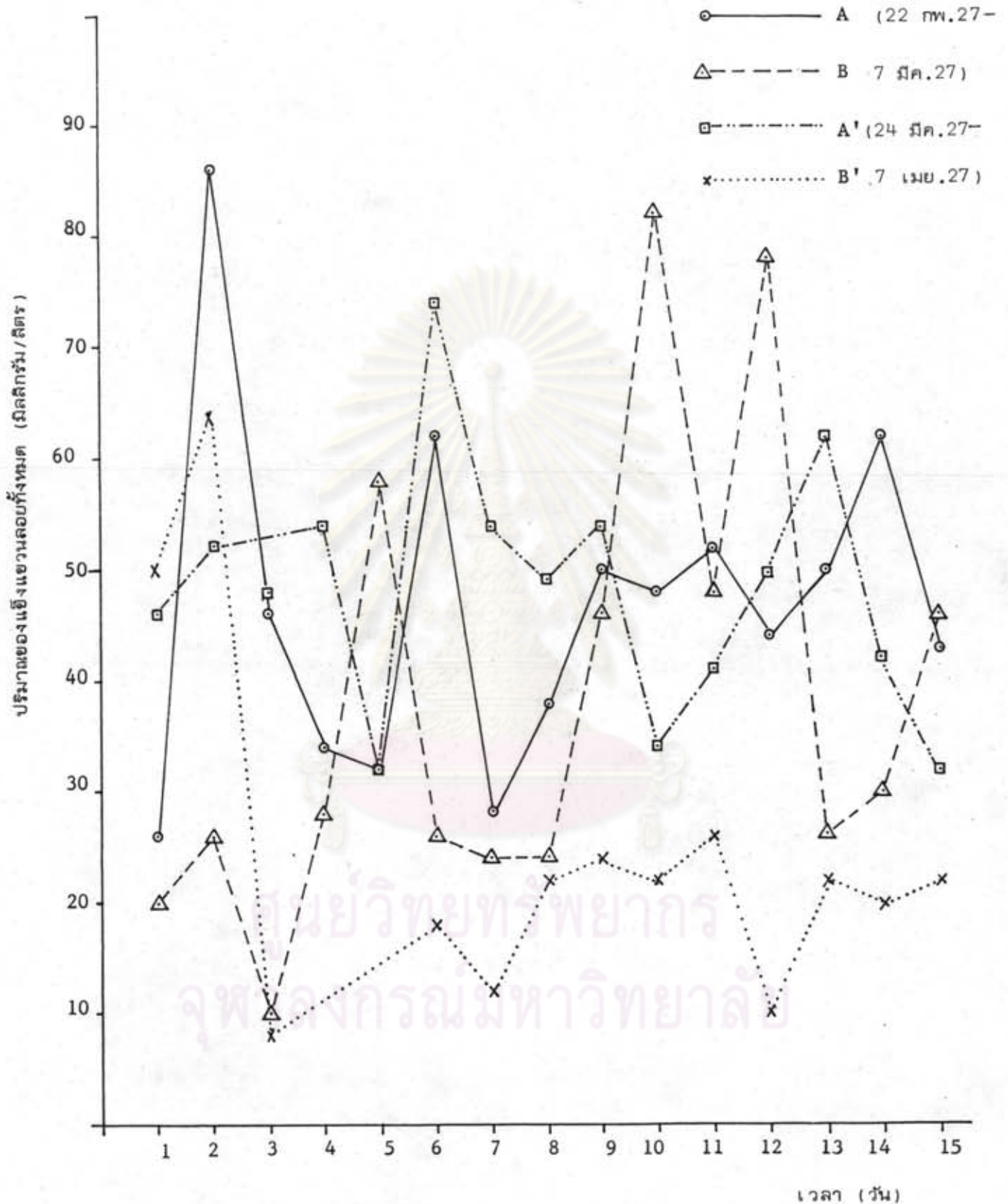
รูปที่ 6.4 แสดง pH ของน้ำทิ้งในแต่ละวัน A, A' แสดง pH ของน้ำทิ้งที่ออกจากถังซึมฮอฟท์ B, B' แสดงอุณหภูมิน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำทิ้ง



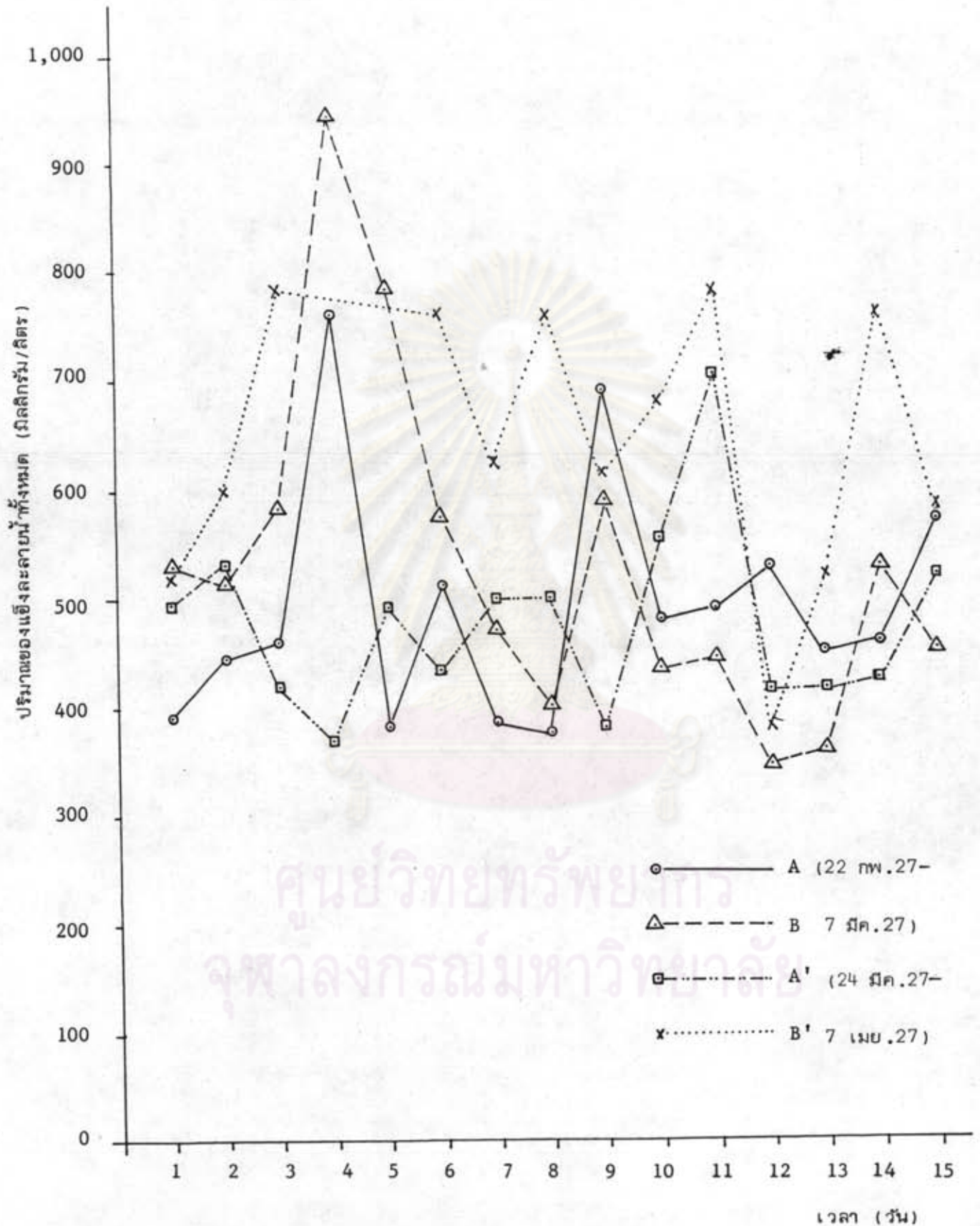
รูปที่ 6.5 แสดงค่าความเป็นด่างของน้ำกึ่งในแต่ละวัน A, A' แสดงค่าความเป็นด่างของน้ำกึ่งที่ออกจากถังอิมมอเพท์ B, B' แสดงค่าความเป็นด่างของน้ำกึ่งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



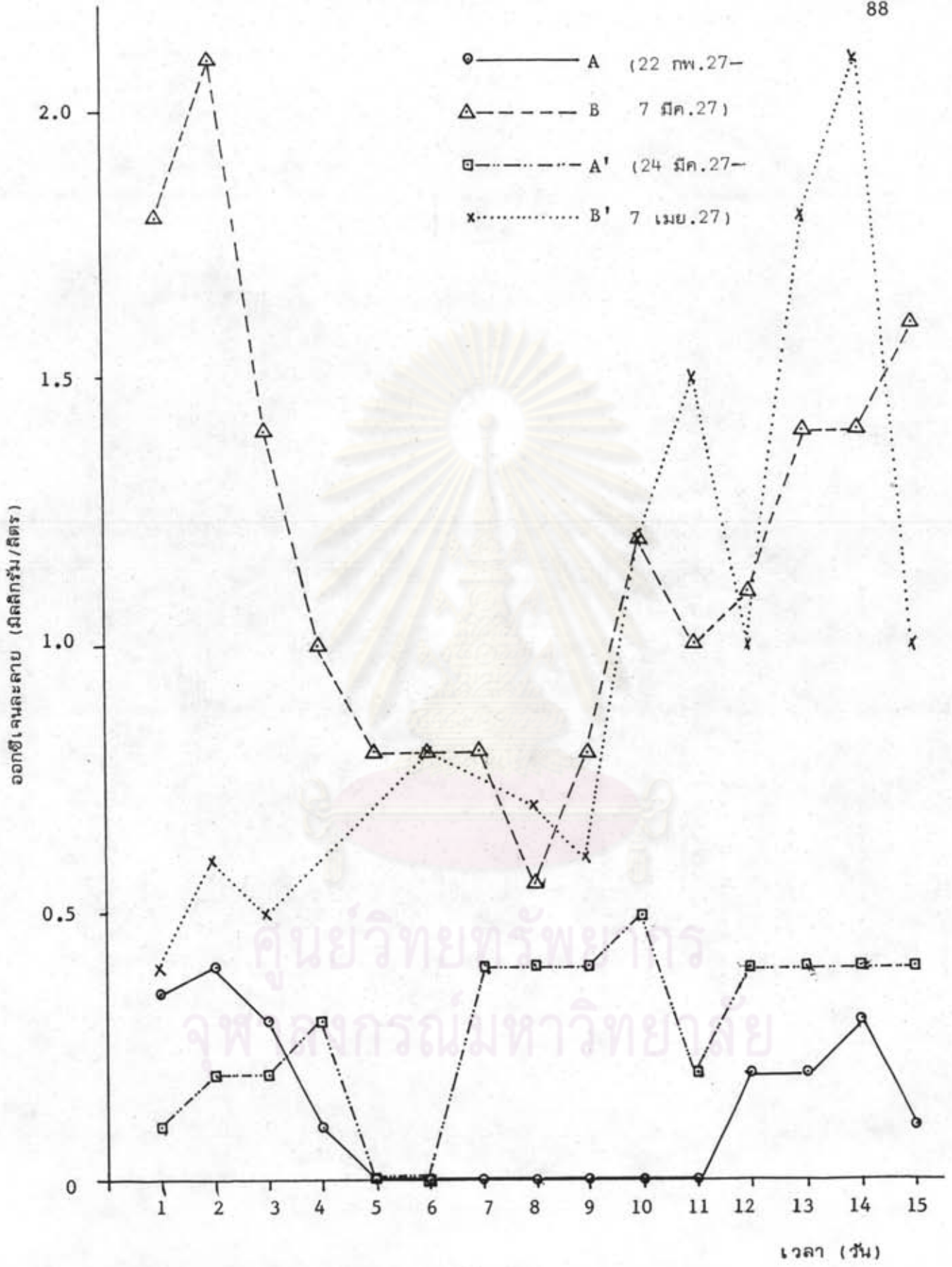
รูปที่ 6.6 แสดงความขุ่นของน้ำทิ้งในแต่ละวัน A, A' แสดงความขุ่นของน้ำทิ้งที่ออกจากถังซึมออกพัก B, B' แสดงความขุ่นของน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



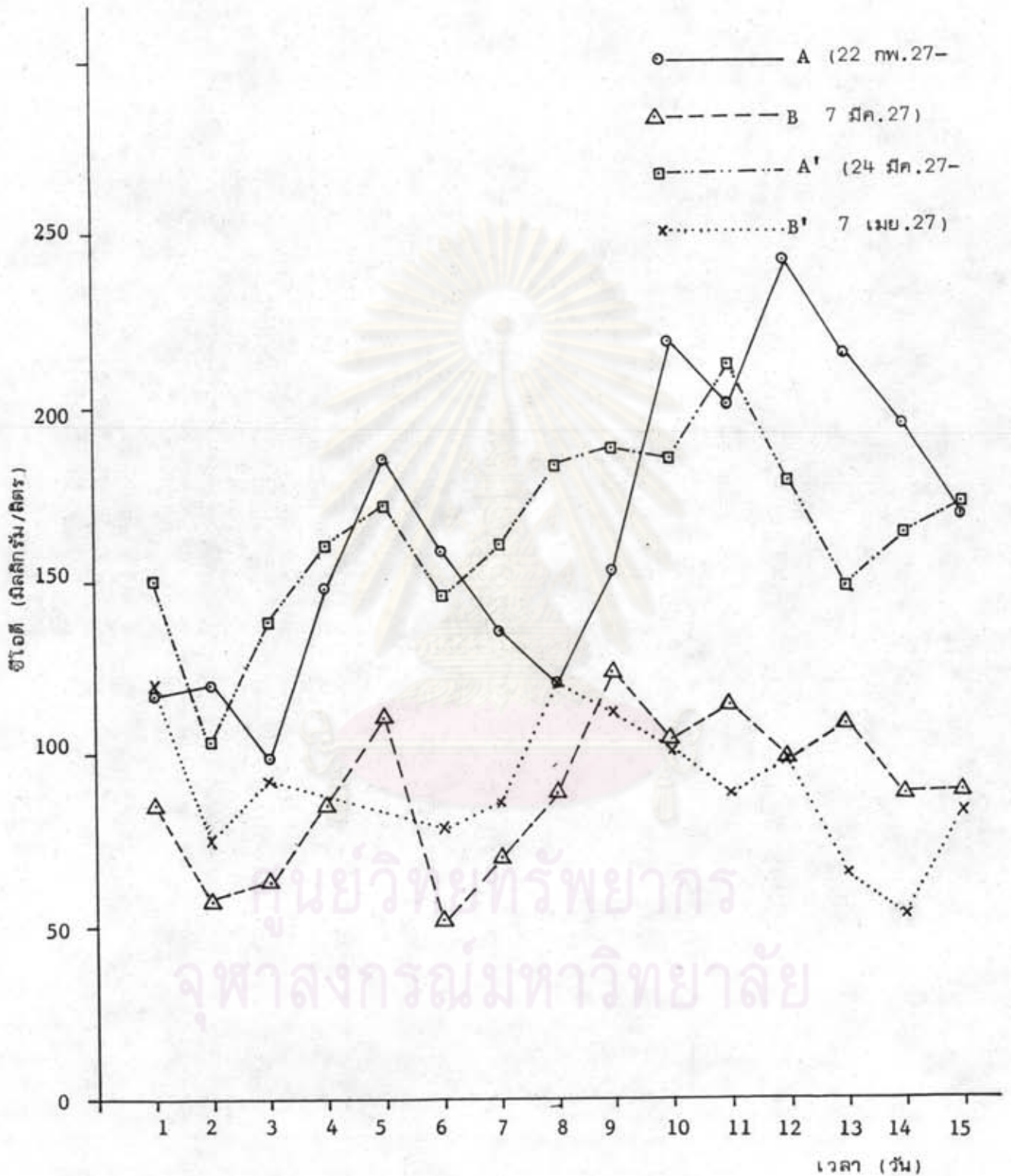
รูปที่ 6.7 แสดงปริมาณของแข็งแขวนลอยทั้งหมดในน้ำก้างแต่ละวัน A, A' แสดงปริมาณของแข็งแขวนลอยทั้งหมดในน้ำก้างที่ออกจากถังอิมมูทซ์ B, B' แสดงปริมาณของแข็งแขวนลอยทั้งหมดในน้ำก้างที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



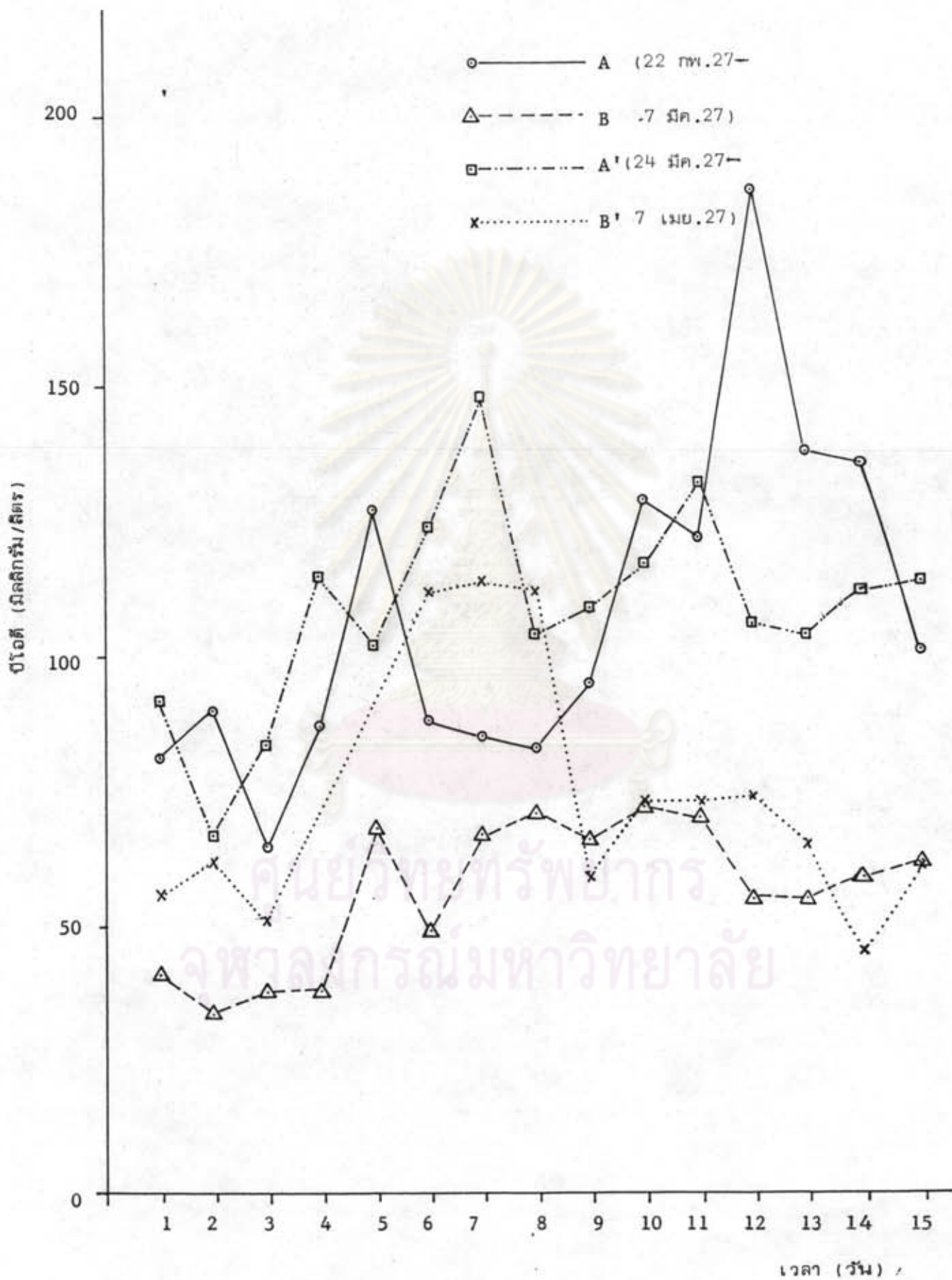
รูปที่ 6.8 แสดงปริมาณของแข็งละลายน้ำทั้งหมดในน้ำทิ้งแต่ละวัน A, A' แสดงปริมาณของแข็งละลายน้ำทั้งหมดในน้ำทิ้งที่ออกจากถังอิมมอฟท์ B, B' แสดงปริมาณของแข็งละลายน้ำทั้งหมดในน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



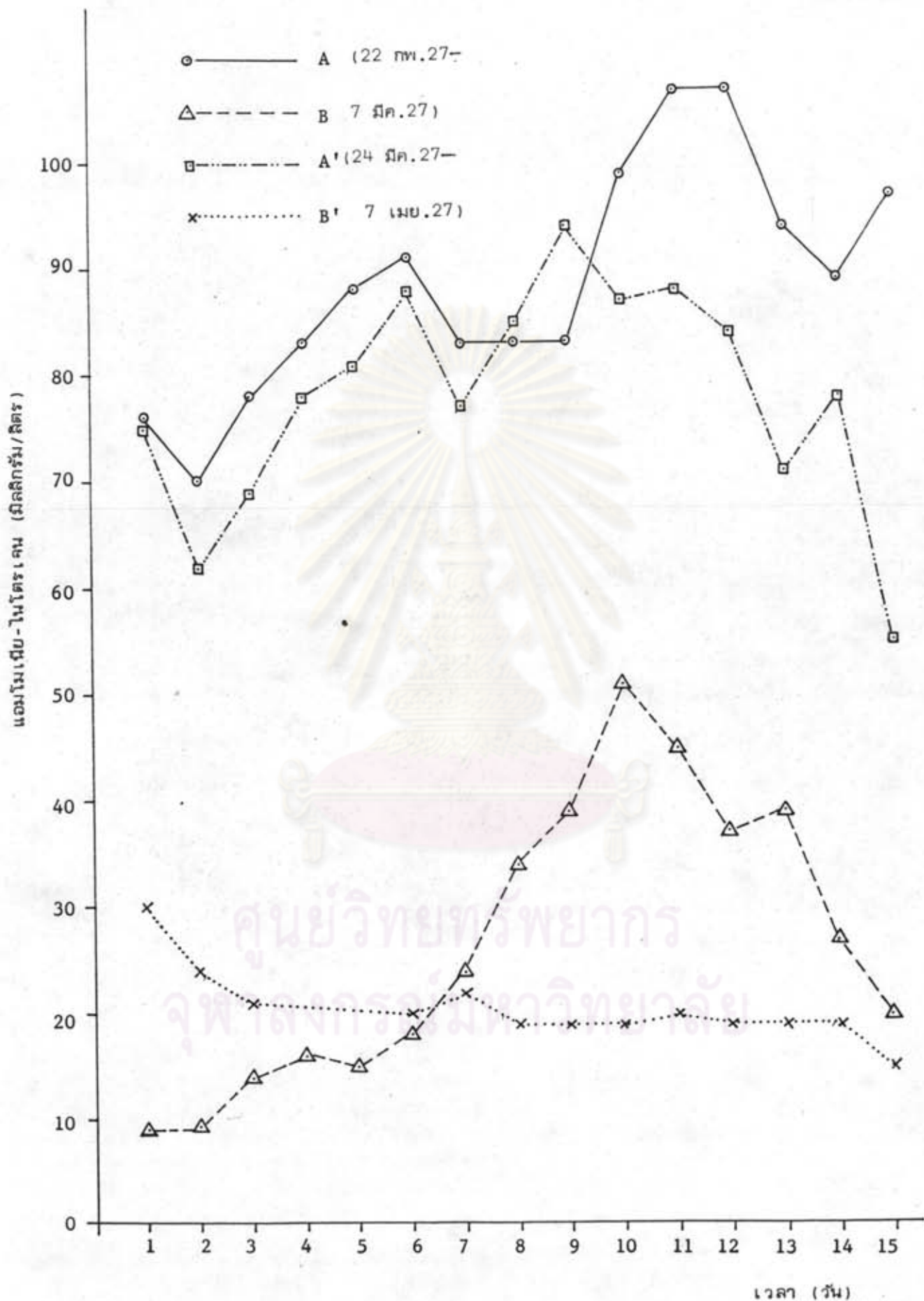
รูปที่ 6.9 แสดงออกซิเจนละลายของน้ำทิ้งแต่ละวัน A, A' แสดงออกซิเจนละลายของน้ำทิ้งที่ออกจากถังอิมมอฟท์ B, B' แสดงออกซิเจนละลายของน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



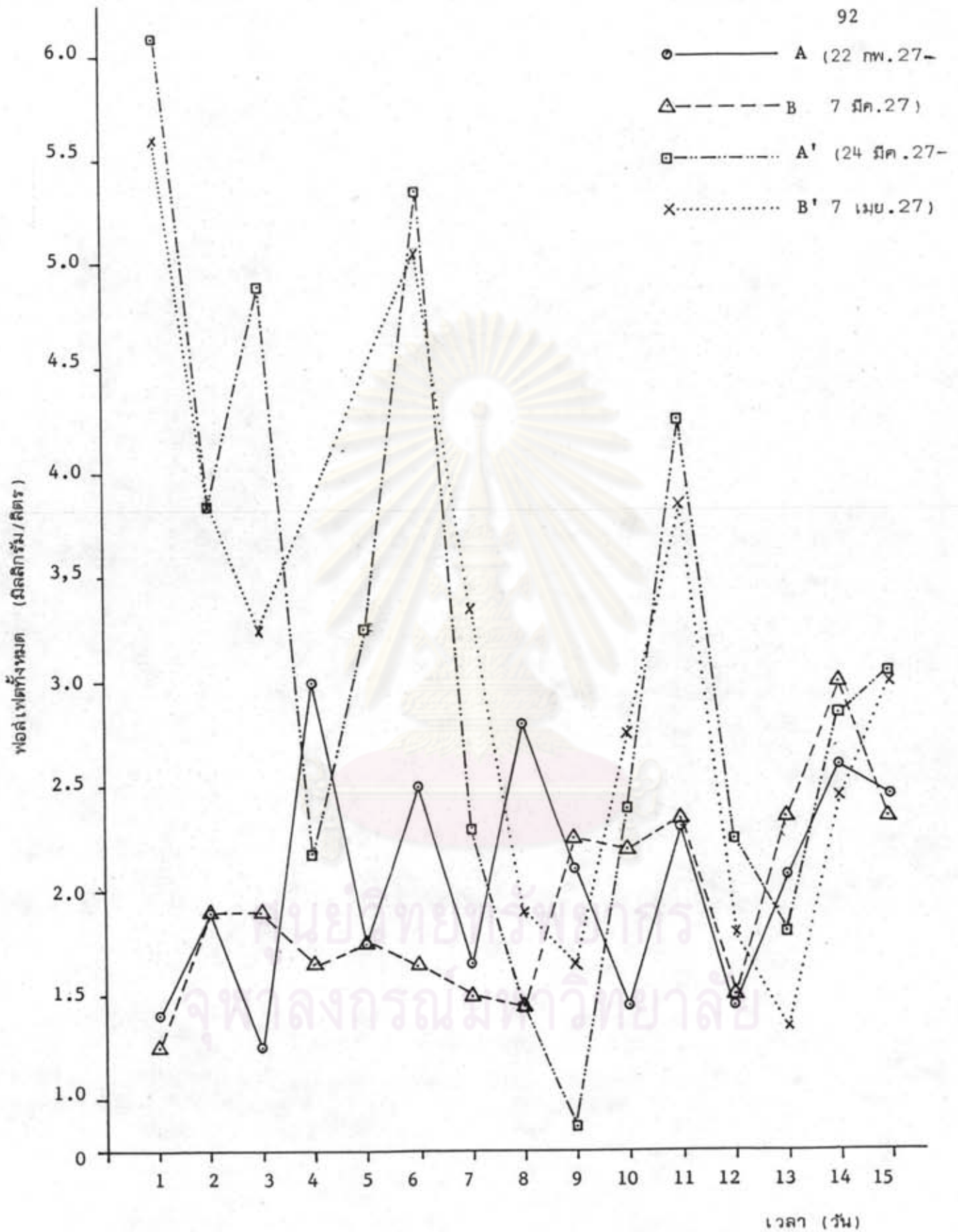
รูปที่ 6.10 แสดงค่าซีโอดีของน้ำทิ้งแต่ละวัน A, A' แสดงค่าซีโอดีของน้ำทิ้งที่ออกจากถัง
อิมมอฟท์ B, B' แสดงค่าซีโอดีของน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



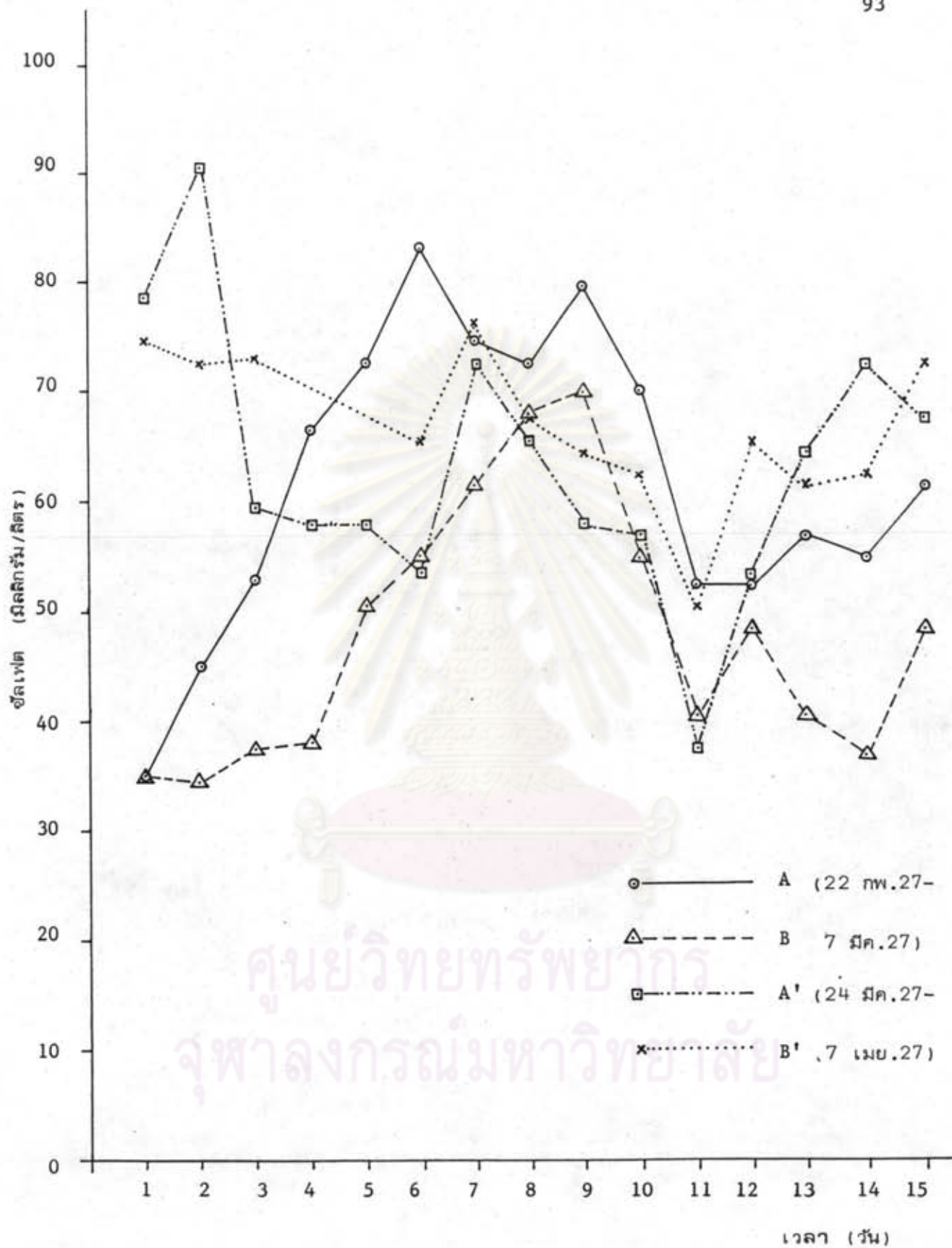
รูปที่ 6.11 แสดงค่าปริมาณน้ำในแต่ละวัน A, A' แสดงปริมาณน้ำที่ออกจากถังอิมซอพท์ B, B' แสดงปริมาณน้ำที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



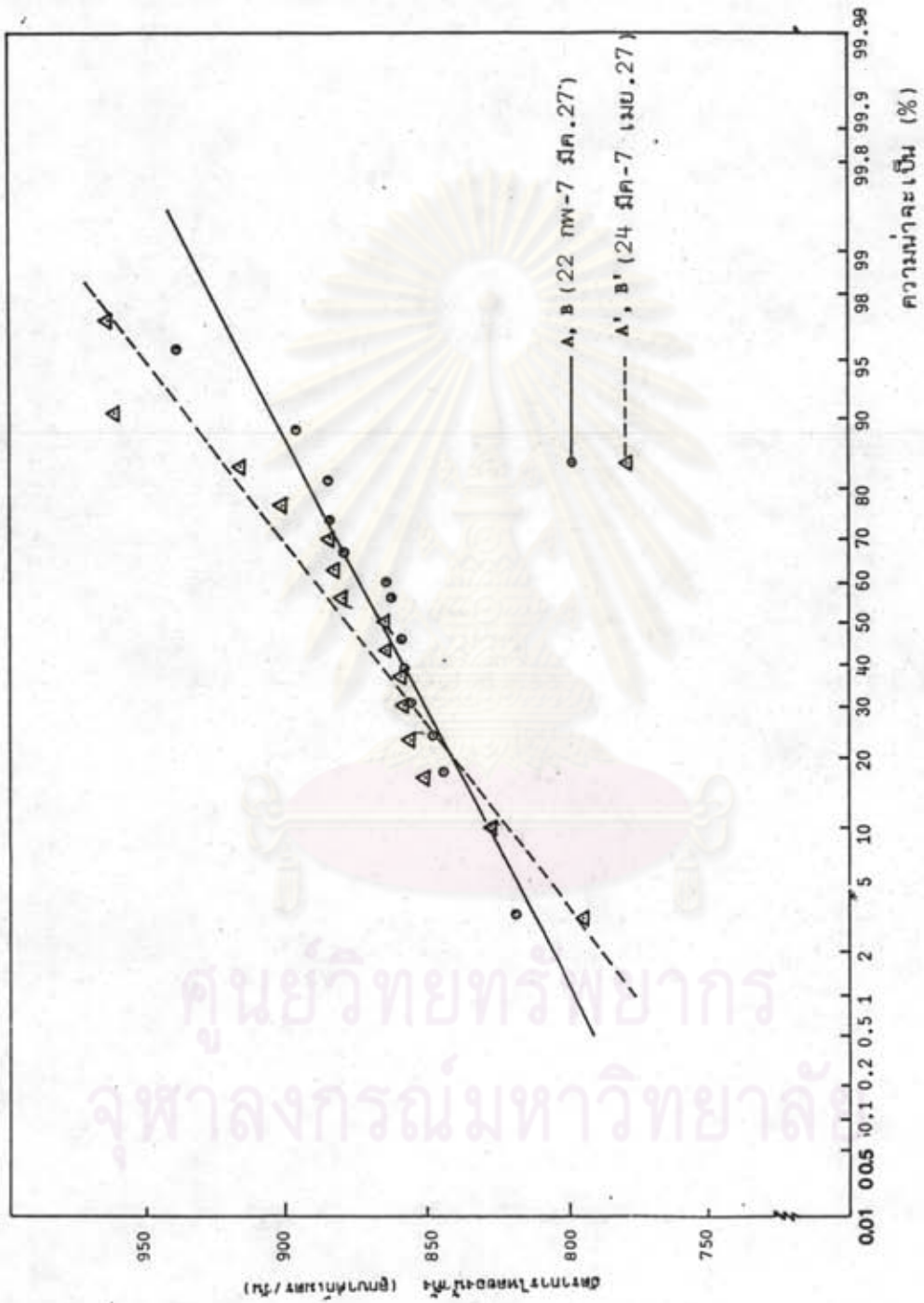
รูปที่ 6.12 แสดงค่าแอมโมเนีย-ไนโตรเจนของน้ำทิ้งแต่ละวัน A,A' แสดงค่าแอมโมเนียไนโตรเจนของน้ำทิ้งที่ออกจากถังอิมซอร์ป B,B' แสดงค่าแอมโมเนีย ไนโตรเจนของน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



รูปที่ 6.13 แสดงค่าฟอสเฟตทั้งหมดของน้ำทิ้งแต่ละวัน A, A' แสดงค่าฟอสเฟตทั้งหมดของน้ำทิ้งที่ออกจากถังอิมีออทท์ B, B' แสดงค่าฟอสเฟตทั้งหมดของน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำทิ้ง



รูปที่ 6.14 แสดงค่าซัลเฟตของน้ำทิ้งแต่ละวัน A, A' แสดงซัลเฟตของน้ำทิ้งที่ออกจากถังอีมอฟท์ B, B' แสดงซัลเฟตของน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย

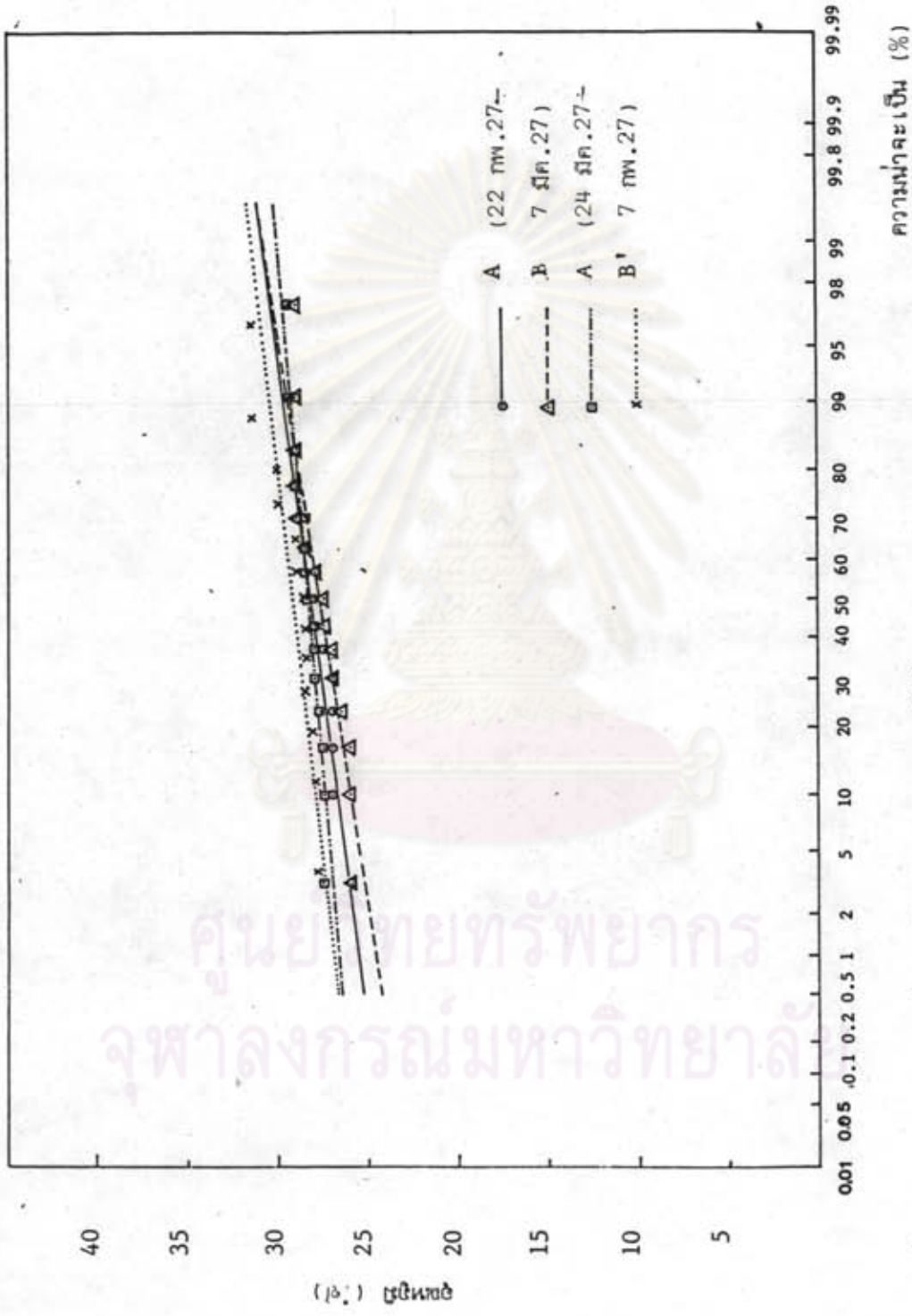


รูปที่ 6.15 แสดงความนำจะเป็น (%) ของไอน้ำที่ไหลของน้ำที่จากอากาศสูง

A, A' เป็นน้ำที่ออกจากถังอิมซอพท์

B, B' เป็นน้ำที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 6.16 แสดงความน่าจะเป็น (%) ของจุดถูกน้ำที่ถึงจากอาคารสูง

A, A' เป็นน้ำที่ออกจากถังอิมพอร์ต

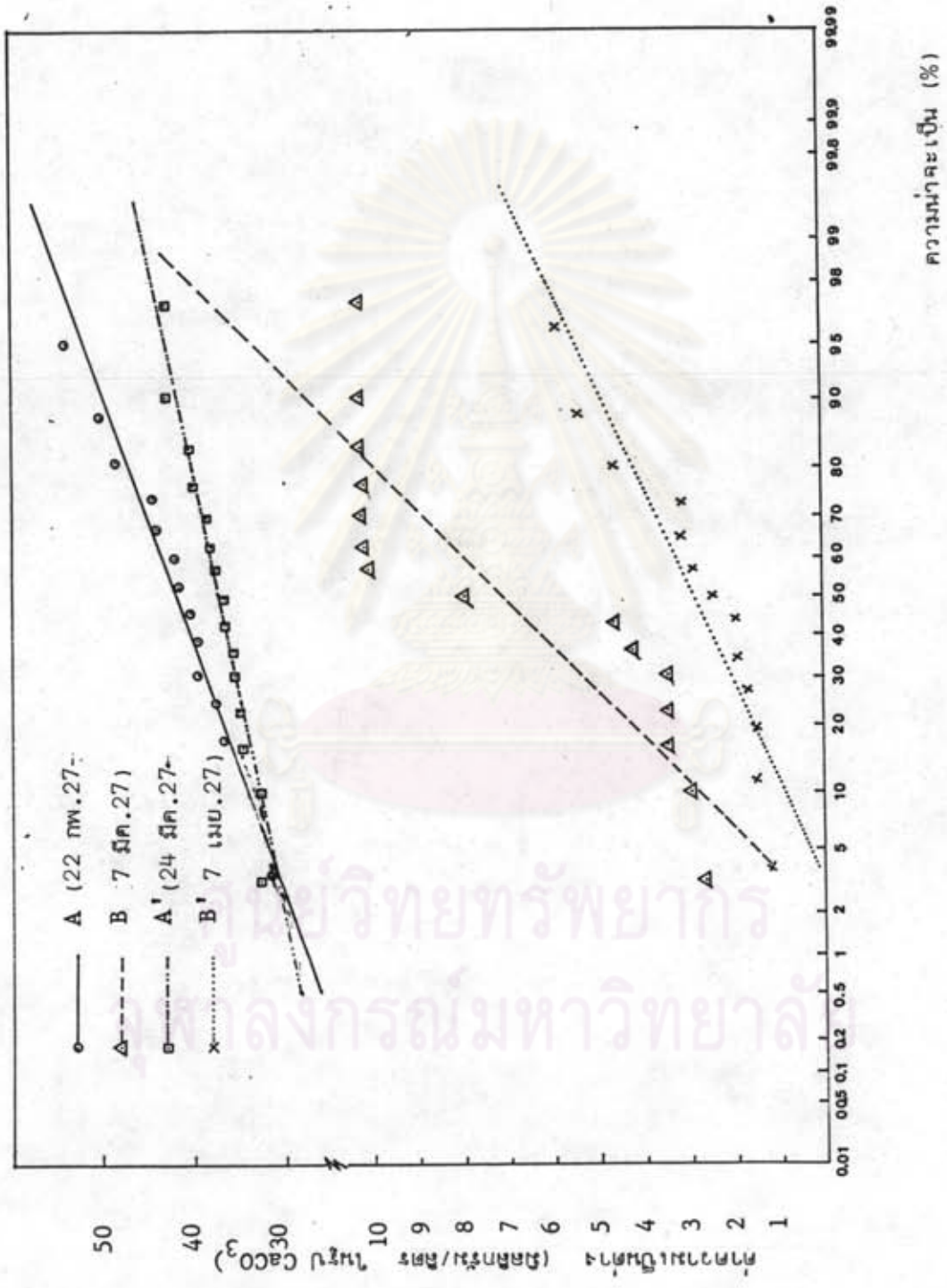
B, B' เป็นน้ำที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



รูปที่ 6.17 แสดงความสัมพันธ์ (%) ของค่า pH ของน้ำทิ้งจากอาคารสูง

A, A' เป็นน้ำทิ้งที่ออกจากถังซึมของพี

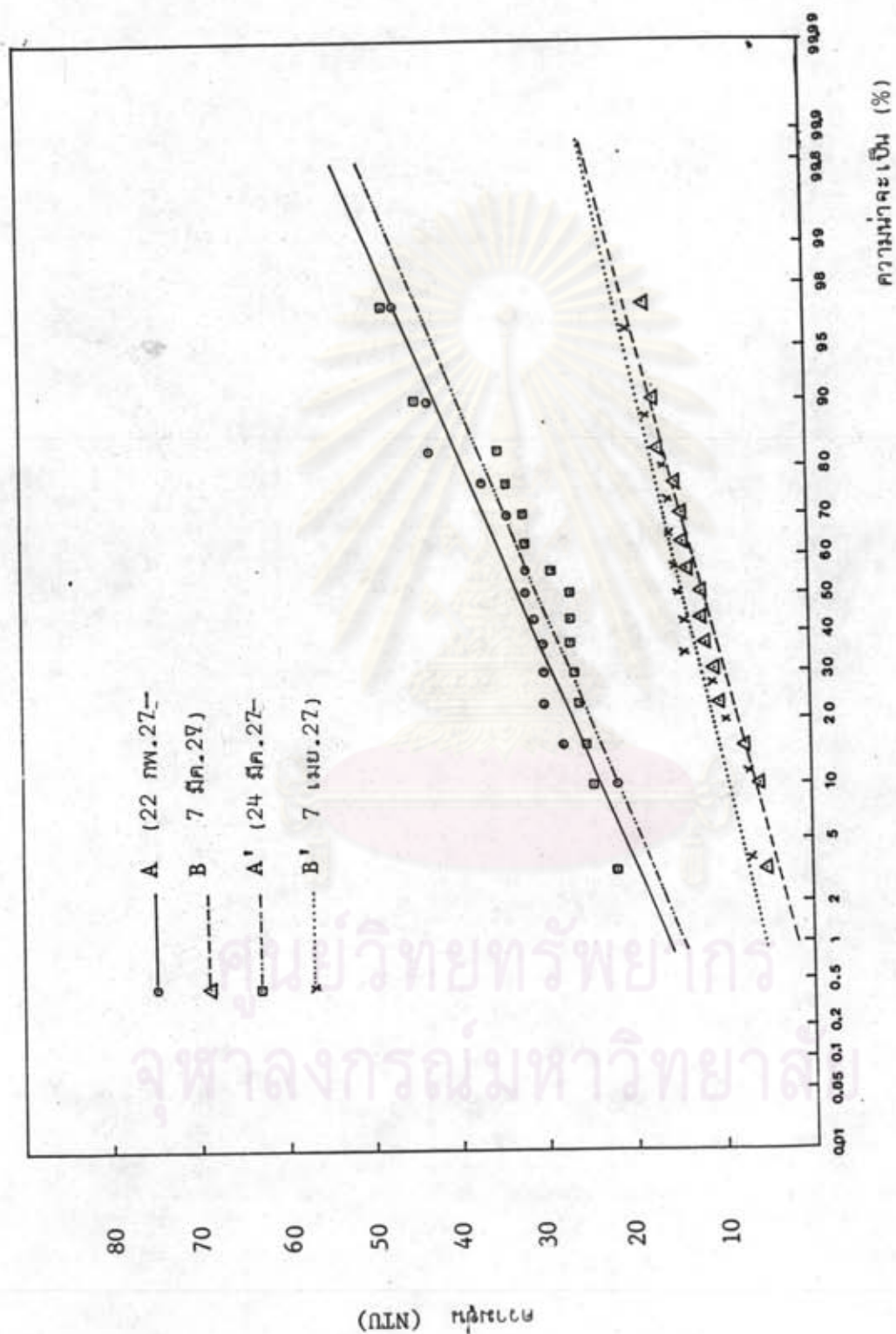
B, B' เป็นน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



รูปที่ 6.18 แสดงความน่าจะเป็น (%) ของค่าความเข้มข้นของน้ำแข็งจากอาคารสูง

A, A' เป็นน้ำแข็งที่ออกจากถังอิมมอฟท์

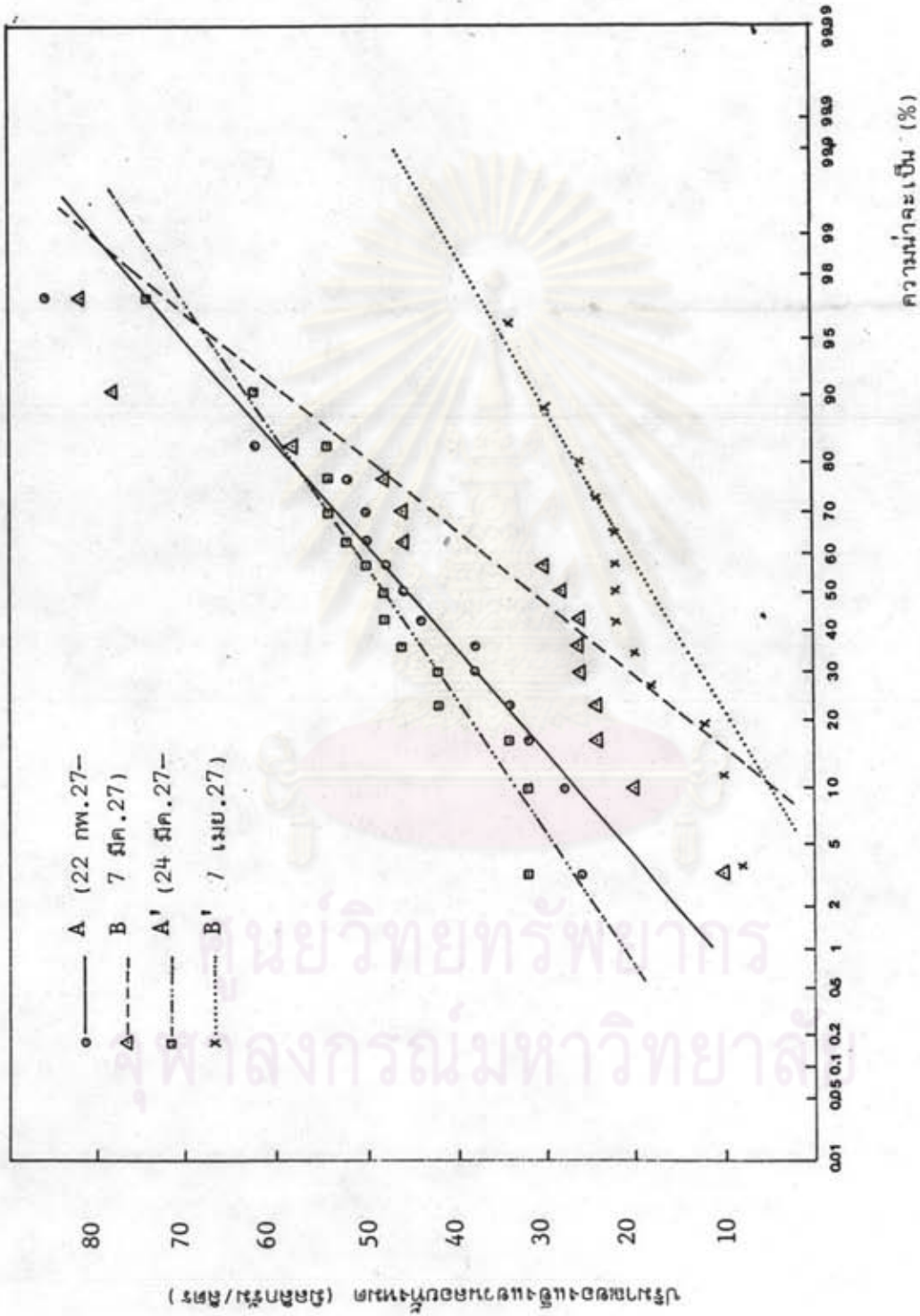
B, B' เป็นน้ำแข็งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



รูปที่ 6.19 แสดงความขุ่นเป็น (%) ของค่าความขุ่นของน้ำทิ้งจากอาคารสูง

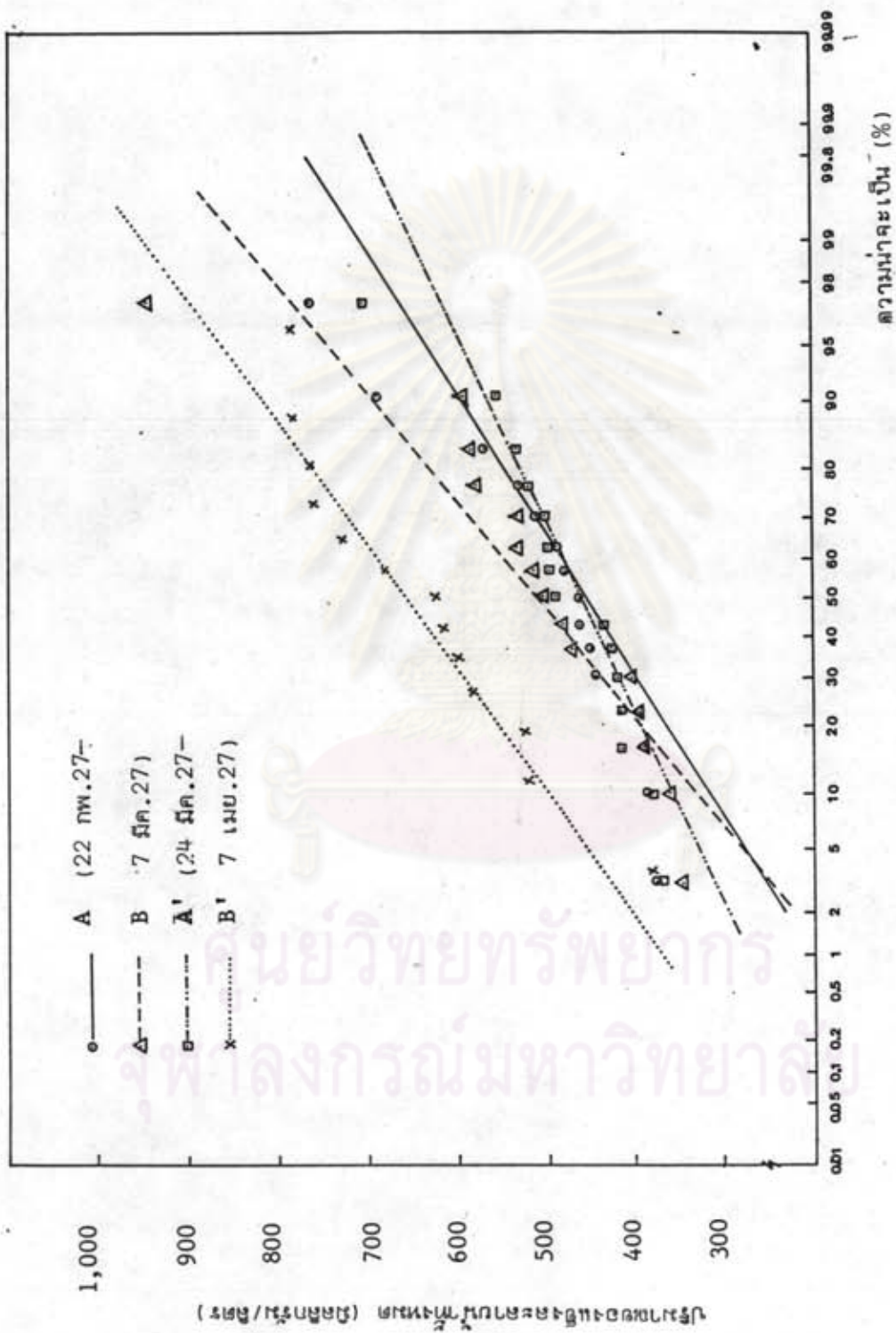
A, A' เป็นน้ำทิ้งออกจากถังอิมhoff

B, B' เป็นน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



รูปที่ 6.20 แสดงความน้ำจะเป็น (%) ของปริมาณของไอน้ำที่หมดทั้งหมัดในน้ำทิ้งจากอาคารสูง

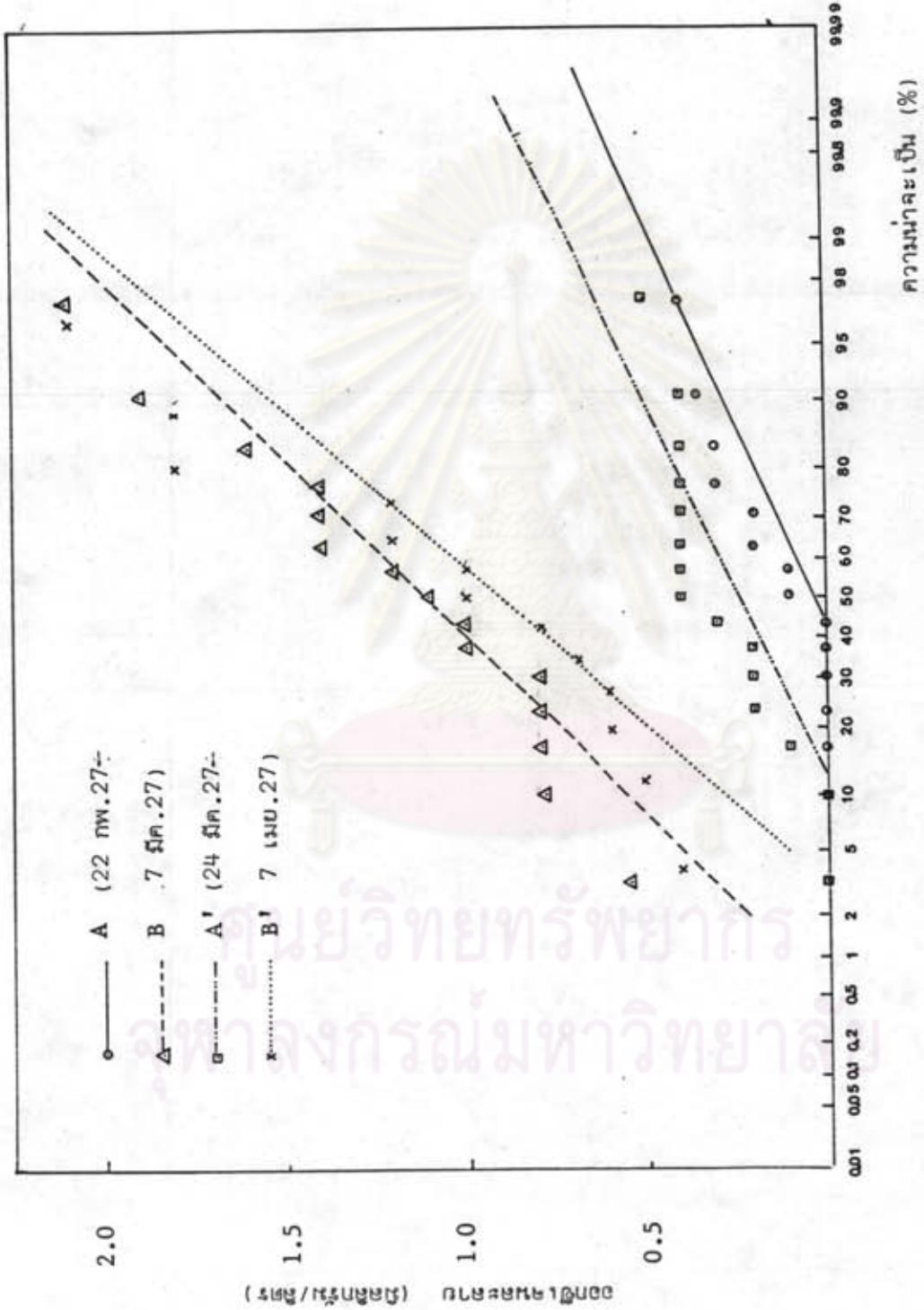
A, A' เป็นน้ำทิ้งที่ออกจากถังอิมฮอฟฟ์
 B, B' เป็นน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



รูปที่ 6.21 แสดงความน่าจะเป็น (%) ของปริมาณของแข็งละลายน้ำทั้งหมดในน้ำที่งอกจากอาคารสูง

A, A' เป็นน้ำที่ออกจากถังอิมhoff

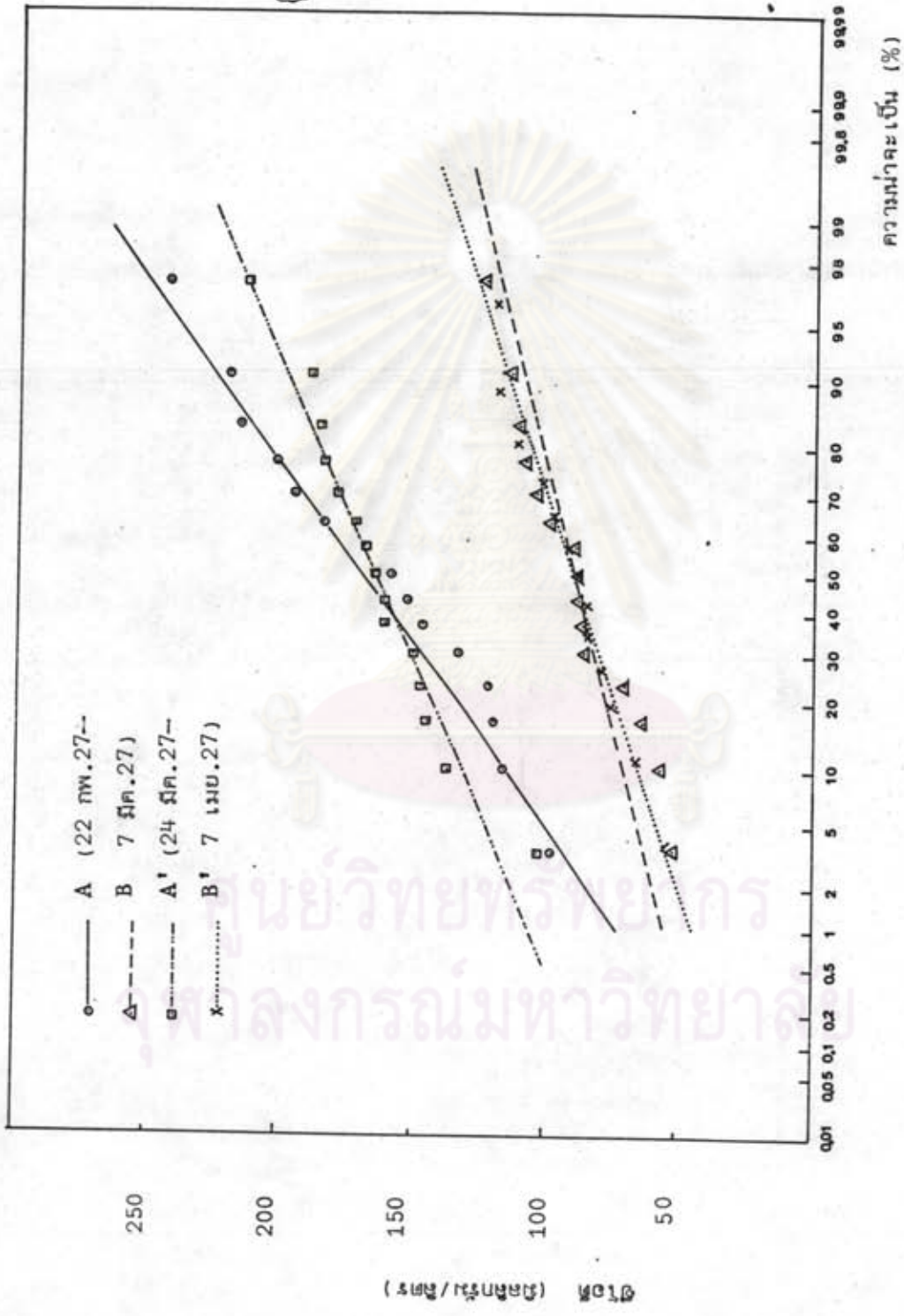
B, B' เป็นน้ำที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



รูปที่ 6.22 แสดงความน้ำจะเป็น (%) ของออกซิเจนและลาบของน้ำทิ้งจากอาคารอู่

A, A' น้ำเสียที่ออกจากถังซึมของพี

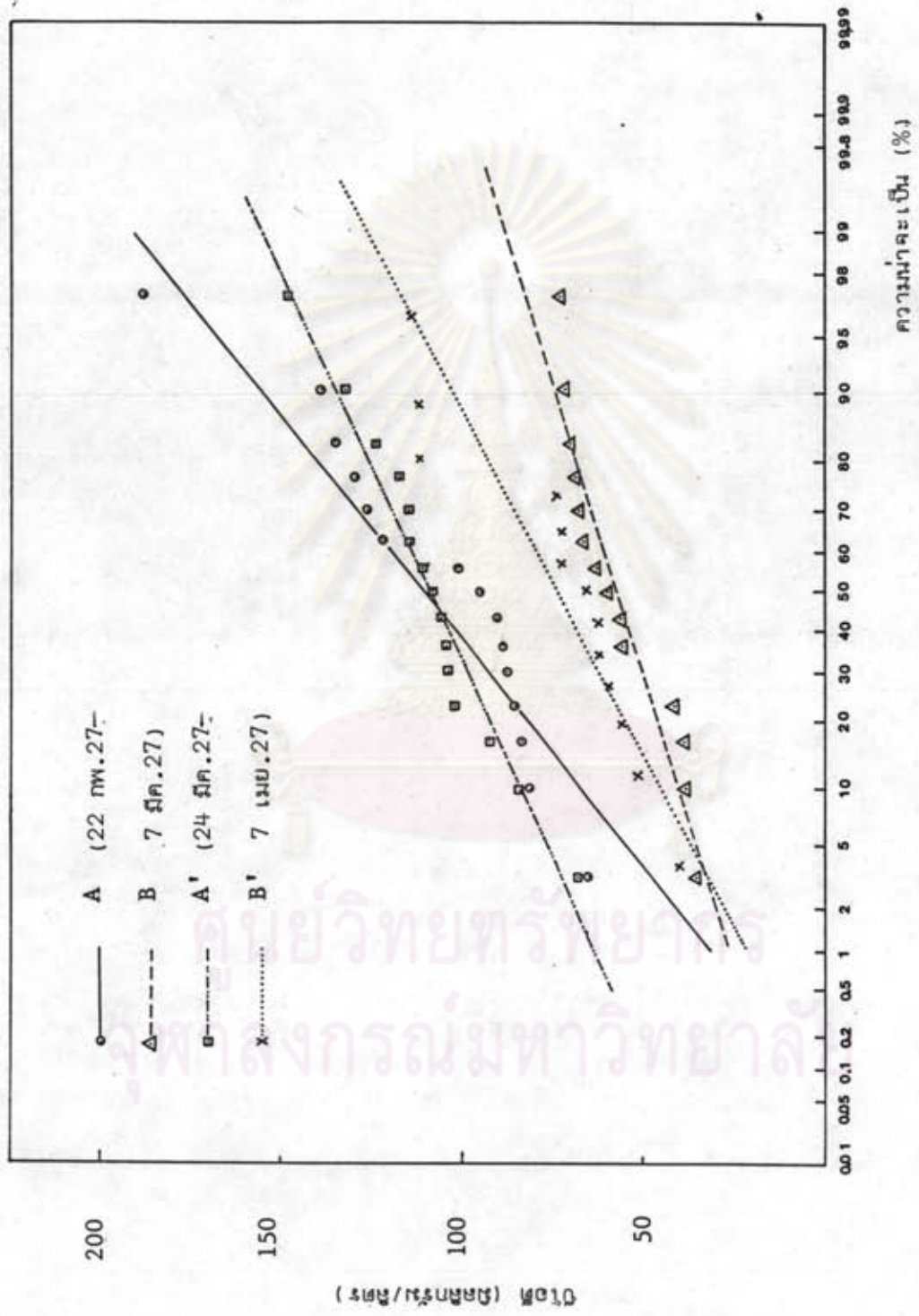
B, B' น้ำเสียที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



รูปที่ 6.23 แสดงความหนาแน่นเป็น (%) ของค่าซีโรดของน้ำกึ่งจากอาคารสูง

A, A' เป็นน้ำกึ่งที่ออกจากรังสีเอกซ์

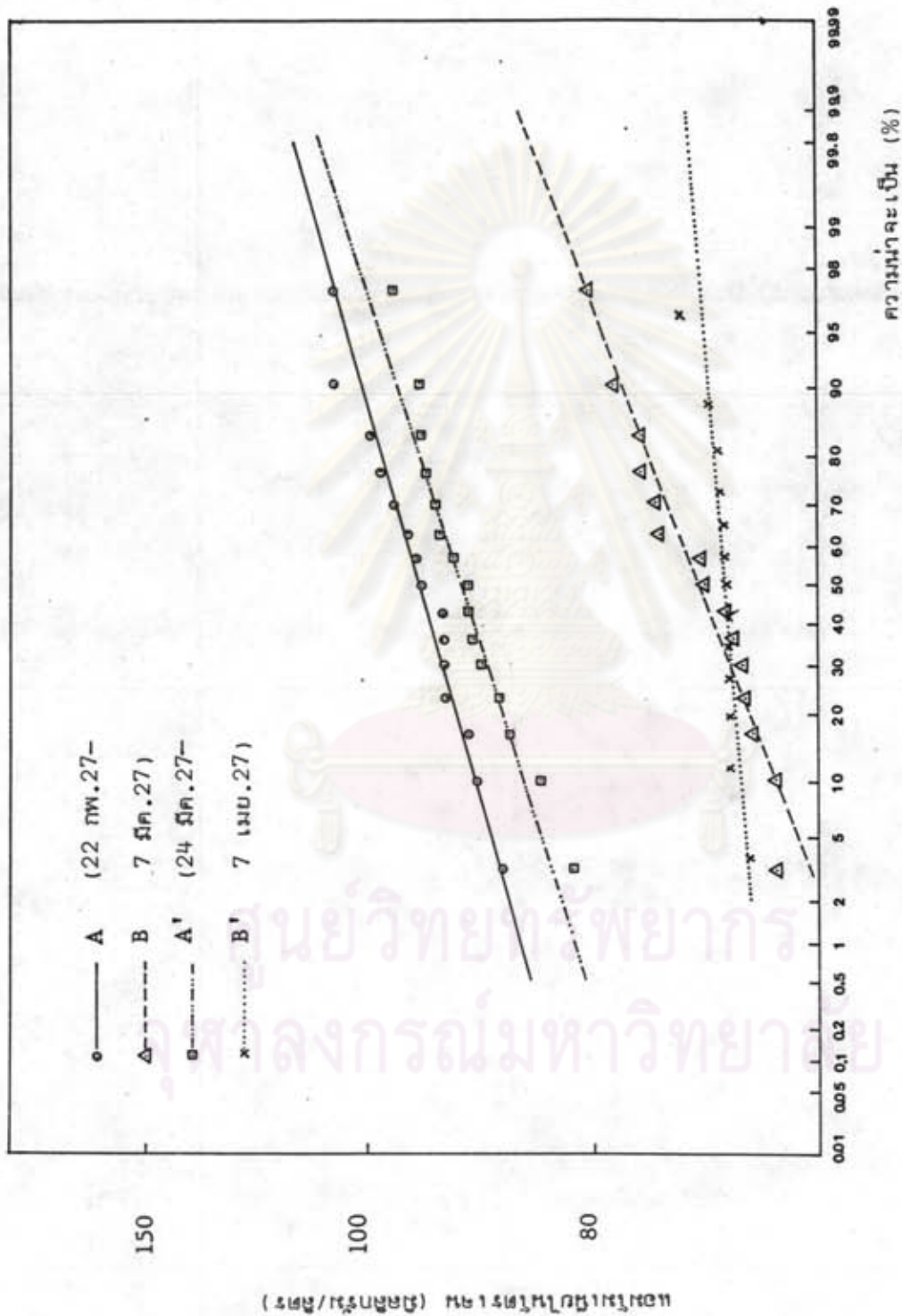
B, B' เป็นน้ำกึ่งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



รูปที่ 6.24 แสดงความน่าจะเป็น (%) ของค่า TOC ของน้ำทิ้งจากอาคารสูง

A,A' เป็นน้ำทิ้งที่ออกจากรังอินฮอฟท์

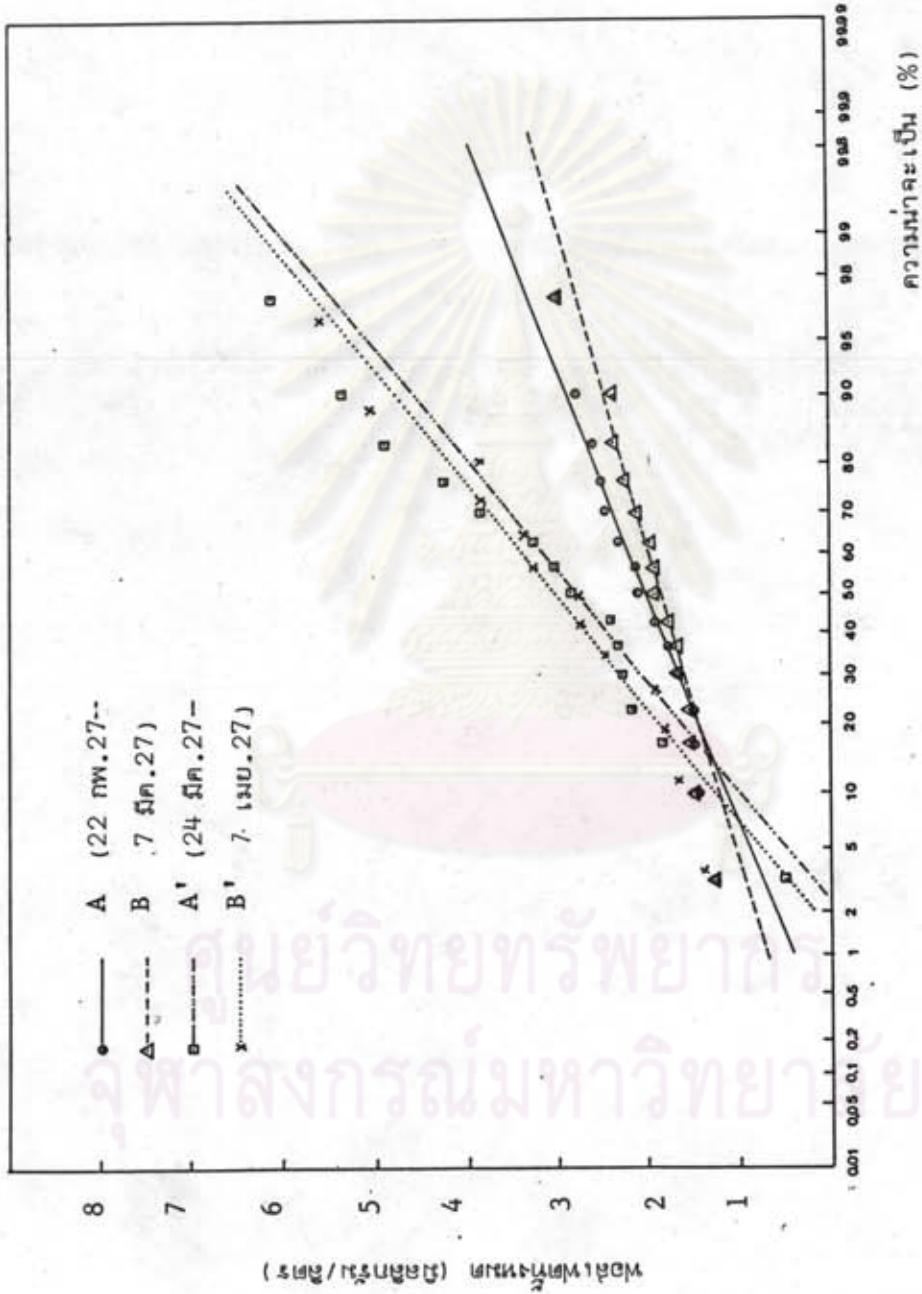
B,B' เป็นน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



รูปที่ 6.25 แสดงความน้ำจะ เป็น (%) ของค่าแอมโมเนียไนโตรเจนของน้ำทิ้งจากอาคารสูง

A, A' เป็นน้ำทิ้งที่ออกจากถังซึมของพี

B, B' เป็นน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย

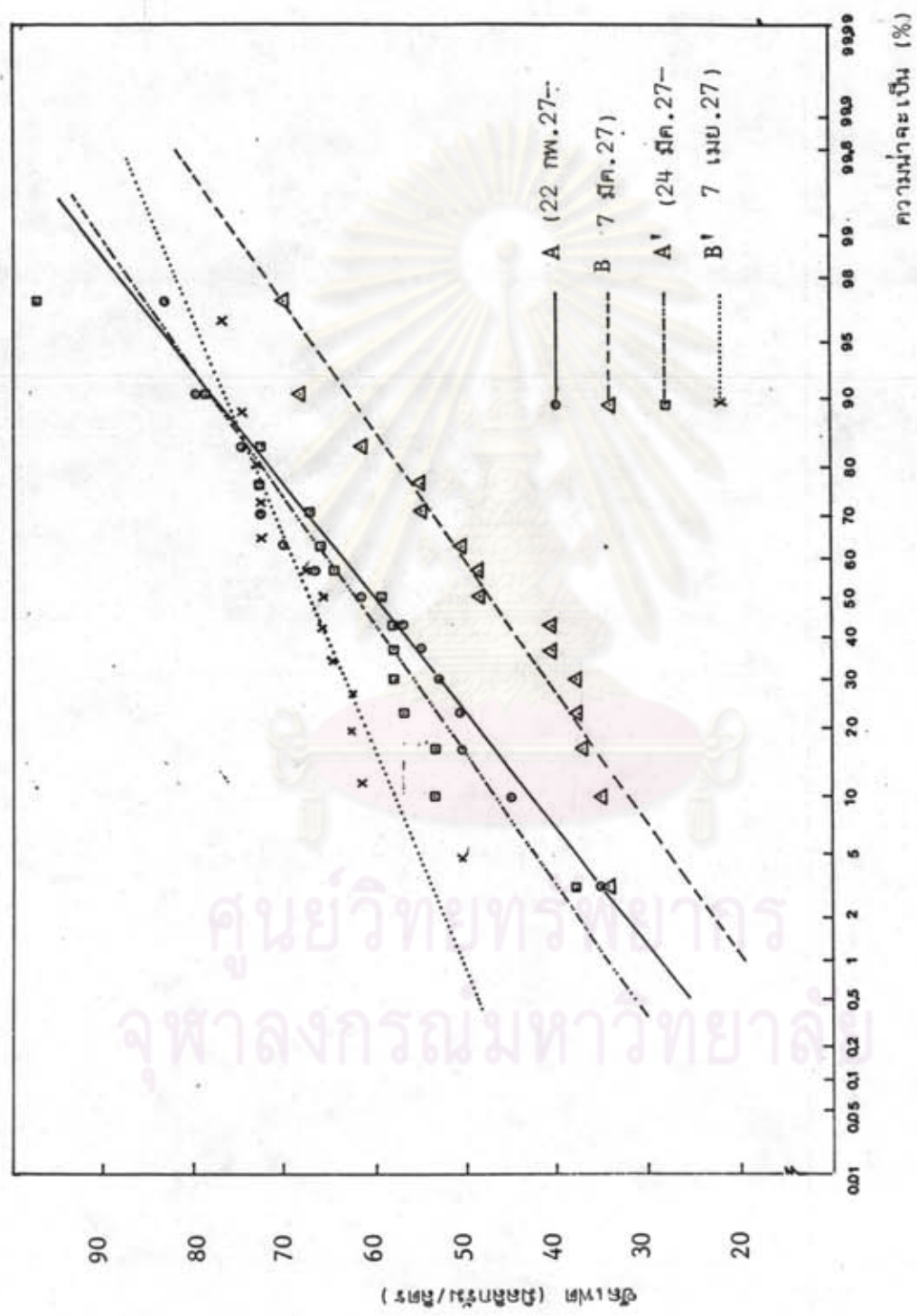


ความน่าจะเป็น (%)

รูปที่ 6.26 แสดงความน่าจะเป็น (%) ของค่าพอสเฟตทั้งหมดของน้ำทิ้งจากอาคารสูง

A, A' เป็นน้ำทิ้งที่ออกจากถังซึมออฟท์

B, B' เป็นน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย



รูปที่ 6.27 แสดงความนำจะเป็น (%) ของซีลเฟตของน้ำกึ่งจากอาคารสูง

A, A' เป็นน้ำกึ่งที่ออกจากรังซินเอทพี

B, B' เป็นน้ำกึ่งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย

ในการศึกษาผลกระทบนี้เพื่อให้ทราบถึงการเปลี่ยนแปลงในแหล่งน้ำภายหลังที่ได้รับน้ำทิ้งจากอาคารสูงแล้ว จะประเมินโดยใช้แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของ streeter และ phelps เป็นหลัก และใช้เครื่องมือคอมพิวเตอร์ช่วยในการวิเคราะห์หาปริมาณมากที่สุดของความเน่าเสีย คัดออกมาในรูปออกซิเจนละลายที่อยู่ในแม่น้ำนั้น แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ที่ใช้ได้แก่

$$C = \frac{(C_1 \times Q_1) + (C_2 \times Q_2)}{Q_1 + Q_2}$$

C = ความเข้มข้นรวม

C₁ = ความเข้มข้นของมลสารในแม่น้ำ

C₂ = ความเข้มข้นของมลสารในน้ำทิ้ง

Q₁ = อัตราการไหลของน้ำในแม่น้ำ

Q₂ = อัตราการไหลของน้ำทิ้ง

$$D_c = \frac{k_1 \cdot L_o}{k_2 - k_1} (10^{-k_1 t_c} - 10^{-k_2 t_c}) + D_o \cdot 10^{-k_2 t_c}$$

$$t_c = \frac{1}{k_2 - k_1} \log \frac{k_2}{k_1} \left[1 - D_o \cdot \frac{k_2 - k_1}{k_1 \cdot L_o} \right]$$

ในกรณีนี้จะไม่คำนึงถึงค่าออกซิเจนละลายที่เกิดขึ้นจากการสังเคราะห์แสงของแพลงตอนพืชและพืชน้ำสีเขียวในแหล่งน้ำ ทั้งนี้เพราะจากรายงานของงานคุณภาพน้ำกองมาตรฐานคุณภาพสิ่งแวดล้อม สำนักรงานคณะกรรมการสิ่งแวดล้อมแห่งชาติ (2525)

พบว่าค่าออกซิเจนละลายที่เกิดขึ้นจากการสังเคราะห์แสงของแม่น้ำเจ้าพระยามีค่าต่ำ และไม่จัดเป็นตัวสำคัญที่จะมาใช้ในการแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ ส่วนค่าออกซิเจนที่ถูกใช้ไปโดยสิ่งมีชีวิตบนผิวดินในท้องน้ำไม่ได้มีมาคิดเช่นกัน เนื่องจากไม่ทราบค่าที่แน่นอนในแม่น้ำเจ้าพระยา

ส่วนค่าสัมประสิทธิ์การย่อยสลายสารอินทรีย์ในแม่น้ำ (k_1) และค่าสัมประสิทธิ์การเติมอากาศ (k_2) ของแม่น้ำเจ้าพระยาได้กำหนดให้มีค่าตั้งแต่ 0.05-0.20 และ 0.15-0.30 ตามลำดับ ดังตารางที่ 6.2 ทั้งนี้จากรายงานของงานคุณภาพน้ำ กองมาตรฐานคุณภาพสิ่งแวดล้อม (2525) กล่าวว่า ค่า k_1 และ k_2 ของแม่น้ำเจ้าพระยาในปัจจุบัน ยังมีค่าไม่ถูกต้องมากนัก ยังจะต้องทำการทดสอบต่อไป

6.2.1 ข้อมูลคุณภาพน้ำแม่น้ำเจ้าพระยาปี พ.ศ. 2525 ขณะน้ำขึ้นสูงสุด และน้ำลงต่ำสุด อาศัยข้อมูลสถิติดัชนีคุณภาพน้ำเฉลี่ยที่จำเป็นการประเมินผลโดยใช้แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ ที่ระดับความเข้มข้น ปานกลาง จากกองมาตรฐานคุณภาพสิ่งแวดล้อม (2526) ข้อมูลที่สำคัญได้แก่ อัตราการไหลของน้ำในแม่น้ำออกซิเจนละลายบีโอดี และอุณหภูมิ ของแม่น้ำตั้งแต่กิโลเมตรที่ 0 ถึง 58 (ปากแม่น้ำถึงสะพานพระรามหก) ดังตารางที่ 6.3 และ 6.4

6.2.2 ข้อมูลดัชนีคุณภาพน้ำทั้งจากอาคารสูงที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสียและไม่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย คิดจากเปอร์เซ็นต์ความน่าจะเป็นที่ 50, 70 และ 90 ของดัชนีคุณภาพที่สำคัญได้แก่ อัตราการไหลของน้ำทั้ง ออกซิเจนละลาย บีโอดี และอุณหภูมิ ดังตารางที่ 6.5 และ 6.6

ตารางที่ 6.2 แสดงค่า k_1 และ k_2 ของแม่น้ำเจ้าพระยาที่จุดทงูมิ 20 °ซ

k_1 (วัน ⁻¹)	k_2 (วัน ⁻¹)
0.05	0.15
0.10	0.20
0.15	0.25
0.20	0.30

ตารางที่ 6.3 แสดงค่าเฉลี่ยของดัชนีคุณภาพน้ำของแม่น้ำเจ้าพระยาขณะน้ำขึ้นสูงสุด ตั้งแต่กิโลเมตรที่ 58-0

ดัชนีคุณภาพ	ค่าต่ำสุด	ปานกลาง	ค่าสูงสุด
อัตราการไหลของน้ำ (ลบ.ม/วินาที)	96	120	705
ออกซิเจนละลาย (มก/ล)	0	1.22	4.68
บีโอดี (มก/ล)	0.4	1.67	4.89
จุดทงูมิ (°ซ)	24.3	29.0	31.5

ที่มา : รายงานคุณภาพน้ำแม่น้ำเจ้าพระยาปี 2525, สำนักงานสิ่งแวดล้อมแห่งชาติ,
2526

ตารางที่ 6.4 แสดงค่าเฉลี่ยดัชนีคุณภาพน้ำของแม่น้ำเจ้าพระยาขณะน้ำลงต่ำสุด
ตั้งแต่กิโลเมตรที่ 58-0

ดัชนีคุณภาพ	ค่าต่ำสุด	ปานกลาง	ค่าสูงสุด
อัตราการไหลของน้ำ (ลบ.ม/วิน)	96	120	705
ออกซิเจนละลาย (มก/ล)	0	1.53	5.13
บีโอดี (มก/ล)	0.18	1.89	7.61
จุดทฤมิต (°ซ)	24.30	20.00	31.50

ที่มา : รายงานคุณภาพน้ำแม่น้ำเจ้าพระยาปี 2525, สำนักงานคณะกรรมการ
สิ่งแวดล้อมแห่งชาติ, 2526

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 6.5 แสดงดัชนีคุณภาพของน้ำทิ้งที่ไม่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสียที่ความน่าจะเป็น 50%, 70% และ 90%

ดัชนีคุณภาพ	ความน่าจะเป็น (%)		
	50	70	90
อัตราการใช้ของน้ำทิ้ง (ลบ.ม/วินาที)	0.01	0.01	0.01
ออกซิเจนละลาย (มก/ล)	0.13	0.24	0.40
บีโอดี (มก/ล)	109.50	123.75	144.50
อุณหภูมิ (°ซ)	28.38	28.75	29.43

ตารางที่ 6.6 แสดงดัชนีคุณภาพของน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสียที่ความน่าจะเป็น 50%, 70% และ 90%

ดัชนีคุณภาพ	ความน่าจะเป็น (%)		
	50	70	90
อัตราการใช้ของน้ำทิ้ง (ลบ.ม/วินาที)	0.01	0.01	0.01
ออกซิเจนละลาย	1.00	1.24	1.60
บีโอดี (มก/ล)	65.38	74.50	88.13
อุณหภูมิ (°ซ)	28.48	29.05	29.88

เมื่อนำข้อมูลในตารางที่ 6.2-6.6 มาวิเคราะห์หาค่าผลกระทบโดยใช้แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ดังกล่าว ปรากฏว่าในกรณีที่แม่น้ำไม่ได้รับน้ำทิ้งจากอาคารสูงแห่งนี้ ตามสภาพเดิมของแม่น้ำขณะน้ำลงต่ำสุดมีอัตราการไหลของน้ำเท่ากับ 120 ลูกบาศก์เมตรต่อวินาที ออกซิเจนละลายเท่ากับ 1.53 มก./ล. ซีโอดีเท่ากับ 1.89 มก./ล. ระยะเวลาที่แม่น้ำจะมีออกซิเจนละลายต่ำสุดจะใช้เวลานาน 3 วัน คิดเป็นระยะทางจากจุดที่ตั้งอาคารสูงตั้งอยู่ 1.77 กิโลเมตร โดยค่าออกซิเจนละลายต่ำสุดเท่ากับ 1.05750 มก./ล. โดยให้ค่า $k_1 = 0.1$ วัน⁻¹ และ $k_2 = 0.2$ วัน⁻¹ ถ้าปล่อยน้ำทิ้งจากอาคารสูงที่ไม่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสียที่ความน่าจะเป็น 50%, 70% และ 90% ลงไปในแม่น้ำที่มีลักษณะดังกล่าว ระยะเวลาที่แม่น้ำจะมีค่าออกซิเจนละลายต่ำสุดจะใช้เวลาประมาณ 3 วัน ที่ระยะทาง 1.77 กิโลเมตรจากจุดปล่อยน้ำทิ้งเช่นกัน แต่ค่าออกซิเจนละลายต่ำสุดที่เหลืออยู่ในแม่น้ำจะเท่ากับ 1.0554, 1.0551 และ 1.0547 ตามลำดับ และถ้าปล่อยน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสียแล้วที่ความน่าจะเป็น 50%, 70% และ 90% ลงไปในแม่น้ำที่มีลักษณะดังกล่าว พบว่าระยะเวลาที่ออกซิเจนละลายต่ำสุดในแม่น้ำจะยังคง มีค่าประมาณ 3 วัน ที่ระยะทาง 1.77 กม. จากจุดปล่อยน้ำทิ้ง โดยมีค่าออกซิเจนละลายต่ำสุดเท่ากับ 1.0564, 1.0562 และ 1.0559 มก./ล. ตามลำดับ ซึ่งค่าออกซิเจนละลายต่ำสุดลดลงจากสถานะเดิมของแม่น้ำมีค่าตั้งแต่ 0.001-0.003 มก./ล. คิดเป็นปริมาณความสกปรกที่แม่น้ำได้รับน้อยมาก เมื่อเทียบกับของเสียที่แม่น้ำได้รับมาจากแหล่งอื่น กล่าวคือ แม่น้ำเจ้าพระยาช่วงกิโลเมตรที่ 48-42 (สะพานพระพุทธยอดฟ้า-สะพานกรุงเทพ) เป็นช่วงที่แม่น้ำเจ้าพระยามีความสกปรกสูงที่สุดของลำน้ำ ซึ่งคิดจากค่าออกซิเจนละลายที่อยู่ในแม่น้ำพบว่า ออกซิเจนละลายเฉลี่ยทั้งปีมีค่าต่ำกว่า 1.0 มก./ล. (สำนักงานสิ่งแวดล้อมแห่งชาติ, 2526) โดยได้รับความสกปรกมาจากน้ำระบายจากคลองต่าง ๆ ที่ระบายน้ำทิ้งจากชุมชนที่ไม่ได้รับการบำบัดน้ำเสียของกรุงเทพมหานคร รวมทั้งโรงงานอุตสาหกรรมต่าง ๆ โดยเฉพาะโรงงานอุตสาหกรรมห้องเย็นซึ่งมีระบบบำบัดน้ำเสียและไม่มี คิดเป็น

ค่าความลึกปรกรวมประมาณ 23,114 กิโลกรัม ปีต่อตัน จากการศึกษาของ กองมาตรฐานคุณภาพสิ่งแวดล้อม (2525) กับความสามารถในการรองรับน้ำเสีย ของแม่น้ำเจ้าพระยาในปี พ.ศ. 2522 สรุปได้ว่า ในปัจจุบันความสามารถในการ รองรับน้ำเสียของแม่น้ำเจ้าพระยา จะขึ้นอยู่กับอัตราการไหลของน้ำในแม่น้ำที่จะก่อให้เกิดการผลักดันมวลน้ำเสียออกสู่ปากแม่น้ำ โดยพบว่าถ้าอัตราการไหลของน้ำต่ำกว่า 1,000 ลบ.ม./วินาที เป็นเวลานาน ๆ แม่น้ำเจ้าพระยาจะเกิดการเน่าเสีย โดยที่ อัตราการไหลของน้ำในแม่น้ำเจ้าพระยามีการเปลี่ยนแปลงตลอดปี โดยเฉพาะฤดูแล้ง จะมีอัตราการไหลของน้ำต่ำมาก ขณะเดียวกับแม่น้ำมีปริมาณของเสียที่กักลุ่ม แม่น้ำยังมีปริมาณคงที่หรืออาจจะเพิ่มขึ้น ก็ยังจะทำให้ความสามารถในการรองรับ น้ำเสียลดลงอีก ระยะเวลาการเน่าเสียของแม่น้ำก็จะยิ่งนานวัน ผลต่อการใช้ ประโยชน์ของมนุษย์โดยตรง

ในกรณีที่เกิดค่า k_1 , k_2 เพิ่มขึ้นจากค่าเดิมที่ผ่านมาพบว่า ระยะเวลา ที่แม่น้ำจะมีออกซิเจนละลายต่ำสุดจะสั้นลง และมีปริมาณออกซิเจนละลายเหลืออยู่ใน แม่น้ำน้อยลงตามค่า k_1 , k_2 ที่เพิ่มขึ้น (ดูรายละเอียดภาคผนวก) ทั้งนี้เพราะ อัตราการย่อยสลายสารอินทรีย์เกิดเร็วขึ้น ปริมาณออกซิเจนก็ถูกนำไปใช้ในปฏิกิริยา มากขึ้น

จากการวิเคราะห์ดังกล่าวอาจกล่าวได้ว่า ถ้าน้ำทิ้งจากอาคารสูงแห่งนี้ มีอัตราการไหลของน้ำทิ้ง และความเข้มข้นของมลสารในระดับดังกล่าวทั้งที่ผ่าน ระบบบำบัดน้ำเสีย และไม่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสียแล้ว จะไม่เป็นตัวที่ทำให้แม่น้ำ เจ้าพระยาเกิดการเน่าเสียมากขึ้นกว่าที่เป็นอยู่ อย่างไรก็ตามความเข้มข้นของ สัตว์คุณภาพน้ำทิ้งตัวอื่น ๆ อาจส่งผลกระทบต่อสิ่งมีชีวิตในน้ำได้เช่น แอมโมเนีย ไนโตรเจน โคลิฟอร์มแบคทีเรีย

การวิจัยนี้เป็นการศึกษาผลกระทบ และคุณลักษณะน้ำทิ้งจากอาคารสูง ที่ใช้เป็นตัวอย่างเพียงอาคารเดียวเท่านั้น ทำให้ไม่สามารถเห็นระดับความรุนแรง ของผลกระทบได้ ถ้ามาวิเคราะห์ในกรณีที่มีจำนวนอาคารสูงเพิ่มมากขึ้นเรื่อย ๆ

จำนวนห้องและผู้พักอาศัยก็จะมากตามไปด้วย ซึ่งถ้าคิดจากข้อมูลอัตราการไหลของน้ำทิ้งจากการวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำจากอาคารที่มีค่าเท่ากับ 1.122 ลบ.ม./วันต่อ 1 ห้องของอาคารสูง อัตราการไหลของน้ำทิ้งรวมก็จะเพิ่มขึ้นตามจำนวนห้อง กล่าวคือ เมื่อจำนวนห้องเท่ากับ 1,000 ยูนิต อัตราการไหลของน้ำทิ้งเท่ากับ 0.01298 ลบ.ม./วินาที 10,000 ยูนิตเท่ากับ 0.1298 ลบ.ม./วินาที และ 100,000 ยูนิตจะมีอัตราการไหลของน้ำทิ้งเท่ากับ 1.2987 ลบ.ม./วินาที ดังแสดงไว้ในตารางที่ 6.7 เมื่อนำข้อมูลดังกล่าวนี้มาวิเคราะห์หาความเปลี่ยนแปลงของแม่เฝ้าภายหลังได้รับน้ำทิ้งจากอาคารดังกล่าว โดยให้แม่เฝ้าเจ้าพระยามีลักษณะเหมือนกับการศึกษาจากอาคารสูง 1 แห่งทุกอย่าง ส่วนน้ำทิ้งทั้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย และไม่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสียคิดจากความน่าจะเป็น 70% พบว่าน้ำทิ้งทั้ง 2 กรณี เมื่อคิดปริมาณน้ำทิ้งจากจำนวนห้องตั้งแต่ 1,000 ยูนิต จนถึง 100,000 ยูนิต ระยะเวลาที่ออกซิเจนต่ำสุดในแม่เฝ้ายังมีค่าประมาณ 3 วัน แต่ปริมาณออกซิเจนละลายที่เหลืออยู่ต่ำสุดในแม่เฝ้าจะลดลงเรื่อย ๆ ตามจำนวนห้องที่เพิ่มขึ้น กล่าวคือ เมื่อจำนวนห้องเท่ากับ 1,000 ยูนิต แม่เฝ้ามีค่าออกซิเจนละลายต่ำสุดเท่ากับ 1.0544 มก./ล และจำนวนห้องเท่ากับ 100,000 ยูนิต ค่าออกซิเจนละลายต่ำสุดในแม่เฝ้าเท่ากับ 0.72755 มก/ล. ในกรณีที่น้ำทิ้งไม่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย ส่วนน้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย จำนวนห้องเท่ากับ 1,000 ยูนิต มีค่าออกซิเจนละลายต่ำสุดในแม่เฝ้าเท่ากับ 1.05570 มก/ล. และจำนวนห้อง 100,000 ยูนิต มีค่าออกซิเจนละลายต่ำสุดในแม่เฝ้าเท่ากับ 0.85268 มก/ล ดังตารางที่ 6.8 และในรูปที่ 6.28 แสดงให้เห็นว่า น้ำทิ้งที่ผ่านการบำบัดแล้วจะมีค่าออกซิเจนละลายต่ำสุดที่เหลืออยู่ในแม่เฝ้าสูงกว่า น้ำทิ้งที่ไม่ได้ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย นั้นแสดงให้เห็นว่าอาคารสูงจำเป็นต้องมีระบบบำบัดน้ำเสีย ที่ทำงานอย่างมีประสิทธิภาพ มิฉะนั้นแล้วจำนวนอาคารสูงที่เพิ่มมากขึ้นจะกลายเป็นแหล่งปล่อยน้ำทิ้งที่จะส่งผลกระทบต่อสภาพแวดล้อมคุณภาพน้ำในมีสภาพเลวร้ายยิ่งกว่าในปัจจุบัน

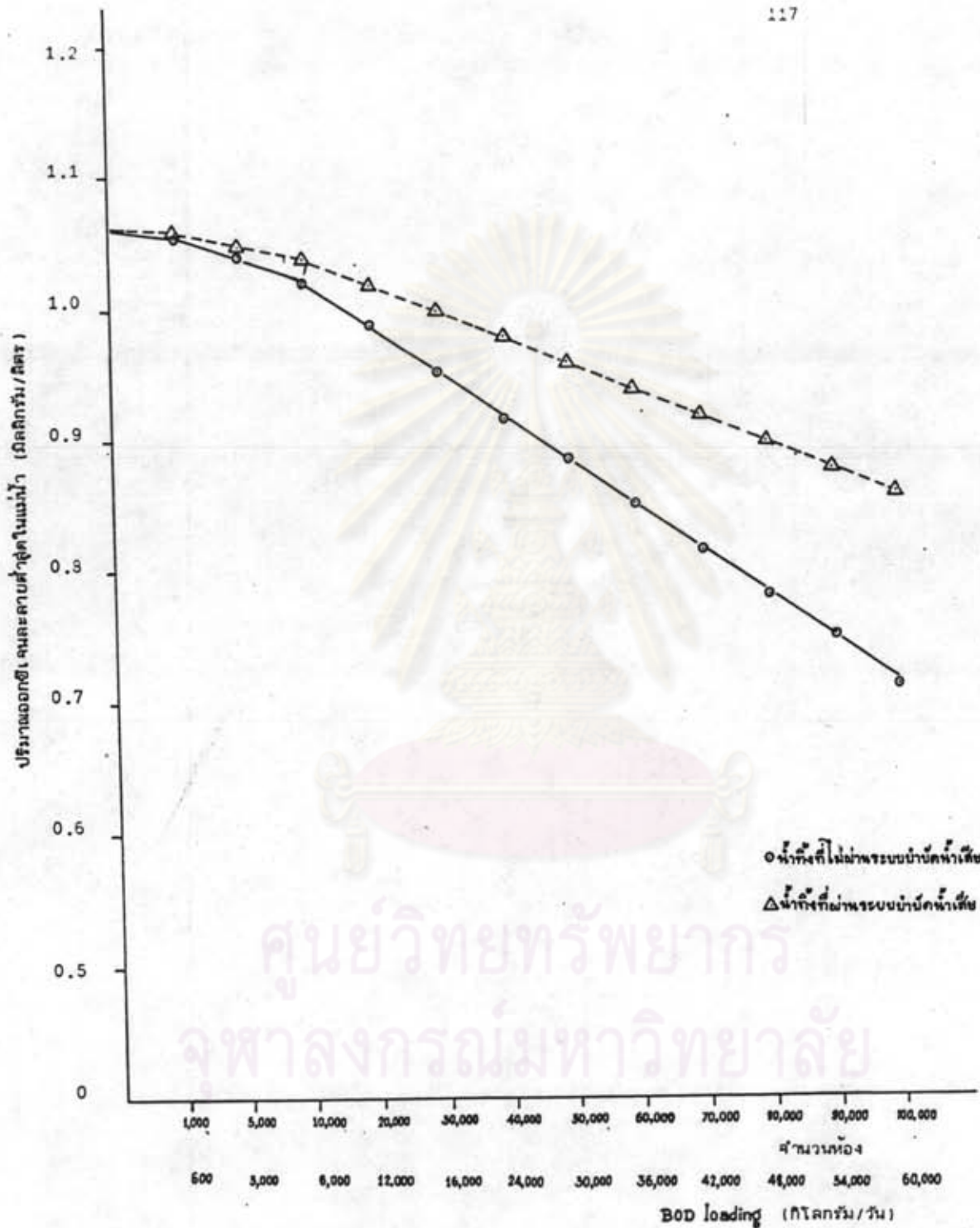
ตารางที่ 6.7 แสดงอัตราการไหลของน้ำทิ้งเมื่อจำนวนห้องของอาคารสูงเพิ่มขึ้น

จำนวนห้อง	อัตราการไหลของน้ำทิ้ง (ลบ.ม./วินาที)
1,000	0.01298
5,000	0.0650
10,000	0.1298
20,000	0.2597
30,000	0.3897
40,000	0.5195
50,000	0.6493
60,000	0.7792
70,000	0.9090
80,000	1.0388
90,000	1.1688
100,000	1.2987

ศูนย์วิทยพัชกร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 6.8 แสดงค่าออกซิเจนละลายน้ำสุดท้ายในแม่น้ำ เมื่อมีน้ำทิ้งจากอาคารสูงเพิ่มขึ้น โดยคิดจากจำนวนห้องของอาคาร

จำนวนห้อง	ออกซิเจนละลายน้ำสุดท้ายในแม่น้ำ	
	น้ำทิ้งที่ไม่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย	น้ำทิ้งที่ผ่านระบบบำบัดน้ำเสีย
1,000	1.0544	1.0557
5,000	1.0410	1.0478
10,000	1.0244	1.0380
20,000	0.99113	1.0184
30,000	0.95792	0.99874
40,000	0.92483	0.97918
50,000	0.89181	0.95967
60,000	0.85881	0.94019
70,000	0.82591	0.92076
80,000	0.79308	0.90107
90,000	0.76026	0.88200
100,000	0.72755	0.86267



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รูปที่ 6.28 แสดงปริมาณออกซิเจนต่ำสุดที่เหลืออยู่ในน้ำ เมื่อปล่อยน้ำทิ้งจากจำนวนอาคารสูงที่เพิ่มขึ้นในรูป โอเอส ต่อวัน