

บทที่ 1

บทนำ



## 1.1 ทั่วไป

น้ำทิ้งจากโรงงานประเภทสิ่งทอ สร้างปัญหาต่อสิ่งแวดล้อมเป็นอย่างมาก เพราะมีปริมาณค่อนข้างสูงและการบำบัดทำได้ลำบาก เนื่องจากลักษณะที่เป็นเอกลักษณ์ของน้ำทิ้ง<sup>(1)</sup> น้ำทิ้งดังกล่าวนี้มักมีความเข้มข้นของสีสูง และมีสารอินทรีย์ละลายน้ำอยู่ ทั้งนี้เพราะเทคโนโลยีปัจจุบันไม่อำนวยความสะดวกในกระบวนการย้อมหรือพิมพ์ผ้าได้หมดร้อยเปอร์เซ็นต์ นอกจากนี้สีย้อมบางส่วนอาจหลุดออกมาในขณะที่ทำการซักล้าง หรือปรุงแต่งวัสดุสิ่งทอที่ผ่านการย้อมแล้วอีกด้วย หากปล่อยลงสู่แหล่งน้ำสาธารณะโดยไม่มีการลดความเข้มข้นของสีก่อน จะทำให้เกิดความน่ารังเกียจต่อผู้พบเห็น และสิ่งที่ถูกปล่อยลงไปจะขัดขวางการกระจายของแสงลงสู่ลึกลงน้ำ ทำให้สมดุลของระบบนิเวศวิทยาเปลี่ยนไปได้ เกิดเป็นผลเสียต่อสิ่งมีชีวิตที่อาศัยอยู่ในน้ำทั้งทางตรงและทางอ้อม โดยเฉพาะอย่างยิ่งหากน้ำทิ้งจากกระบวนการฟอกย้อมเหล่านี้ถูกปล่อยออกไปนอกบริเวณโรงงานครั้งละจำนวนมาก จะก่อให้เกิดปัญหามลพิษ (pollution) ทางน้ำอย่างรุนแรงได้

จากผลการทดลองศึกษาการบำบัดน้ำทิ้งจากโรงงานฟอกย้อมเท่าที่ผ่านมา ทำให้แน่ใจได้ว่าในระดับหนึ่งที่เราสามารถที่จะลดความสกปรกของน้ำเสียในรูปของบีโอดี และเอเอส จนอยู่ในเกณฑ์ที่น่าพอใจได้ แต่สำหรับส่วนที่เกี่ยวกับสี ยังไม่มีกระบวนการใดที่สามารถกำจัดสีลงได้อย่างมีประสิทธิภาพ<sup>(2,3)</sup>

การกำจัดสีโดยทั่วไปทำได้หลายวิธีได้แก่การย่อยสลายโดยกระบวนการทางชีววิทยา, การดูดติดด้วยผงถ่าน, การตกตะกอนด้วยสารเคมี (chemical coagulation), การออกซิเดชันรีดักชันด้วยสารเคมี, การแลกเปลี่ยนไอออน (ion exchange) และการกรองเป็นต้น ซึ่งในแต่ละวิธีก็สามารถกำจัดสีได้มากน้อยแตกต่างกันไป ขึ้นกับชนิดของสีย้อมที่มีอยู่ในน้ำทิ้ง

แต่วิธีต่าง ๆ ดังกล่าวนั้นจะกำจัดได้มากน้อยเพียงใด ยังมีข้อมูลไม่เพียงพอที่จะสรุปยืนยันได้เด่นชัด จึงควรที่จะศึกษาและวิจัยหาข้อมูลและรายละเอียดของการกำจัดสีเพิ่มเติม โดยควรมีจุดประสงค์ที่จะเลือกศึกษาวิธีที่เหมาะสมกับสภาวะเมืองไทย และให้สัมพันธ์กับกระบวนการในการบำบัดน้ำเสียซึ่งมีอยู่เดิม

ในวิธีการต่าง ๆ ที่เอ่ยถึงมีวิธีที่น่าสนใจมากที่สุดวิธีหนึ่งได้แก่การออกซีเดชันรีดักชัน โดยสารเคมี ทั้งนี้พิจารณาจากเหตุผลที่ว่าในการก่อสร้างจกเสียค่าใช้จ่ายต่ำและการควบคุมก็สามารถกระทำได้ง่าย โดยอาจใช้วิธีการลดสรีรวิธีนี้เป็นขั้นที่ล่องต่อเนื่องจากระบบทางชีววิทยาหรือระบบเติมสารเคมีให้ตกตะกอน ซึ่งโรงงานฟอกย้อมทั่วไปมักมีระบบการกำจัดดังกล่าวนี้ อยู่แล้ว

ปัจจุบันข้อมูลต่าง ๆ เกี่ยวกับการทดลองศึกษาการกำจัดสีของน้ำเสียยังมีไม่มากและไม่เด่นชัดนัก แม้ว่าได้มีการทดลองศึกษาและก่อสร้างระบบบำบัดน้ำเสียของโรงงานฟอกย้อมแล้วก็ตาม ทั้งนี้อาจจะสรุปสาเหตุของปัญหาได้ดังนี้

ก. เทคโนโลยีด้านอุตสาหกรรมสิ่งทอและฟอกย้อมค่อนข้างจะยุ่งยาก อีกทั้งยังไม่ถูกเปิดเผยแพร่เท่าที่ควร การที่วิศวกรสิ่งแวดล้อมหรือนักวิจัยด้านการบำบัดน้ำเสียจะทำความเข้าใจถึงลักษณะของน้ำเสียของโรงงานฟอกย้อมจากการศึกษา โดยลำพังตัวเองจึงเป็นเรื่องยาก จำเป็นต้องได้รับความช่วยเหลือในด้านข้อมูลจากโรงงานฟอกย้อม และผู้มีความรู้ความสามารถด้านนี้โดยตรง ซึ่งมักไม่เป็นสิ่งที่ง่ายนักในทางปฏิบัติ

ข. เครื่องมือวัดสีและวิธีการวัดสีน้ำเสีย :- ไม่ได้มีการศึกษาและกำหนดเครื่องมือวัดสีและวิธีการวัดน้ำเสียเป็นมาตรฐานแต่อย่างใด เท่าที่ผ่านมากการวัดสีจะกระทำโดยวัดเปรียบเทียบกับสีของสารละลายแพลทตินัมโคบอลท์มาตรฐาน (Platinum Cobalt Standard) ซึ่งเป็นไปไม่ได้ในเชิงปฏิบัติ ทั้งนี้เพราะสีของสารละลายมาตรฐานดังกล่าวมีสีออกเหลือง ในขณะที่น้ำเสียจากโรงงานอุตสาหกรรมประเภทสิ่งทอมีหลากสี และความจ้า (brightness) จะแตกต่างกันไปด้วย การวัดสีของน้ำเสียจากโรงงานฟอกย้อมโดยเทียบกับสารละลายมาตรฐานจึงกระทำไม่ได้ นอกจากนี้วิธีการเตรียมตัวอย่างน้ำเสียที่จะนำไปวัดค่าสีก็ยังไม่มีการตกลงยอมรับกันเป็นมาตรฐานที่แน่นอน ทำให้การวัดหาค่าของสียังคลุมเครือและการนำค่าของสีที่วัดได้ไปวิเคราะห์เปรียบเทียบต่อไปจึงไม่สามารถกระทำได้อย่างมั่นใจ

## 1.2 วัตถุประสงค์

จากสาเหตุดังกล่าว การพัฒนาด้านการกำจัดสีของน้ำเสียจึงยังไม่ก้าวหน้าเท่าที่ควร ในงานวิจัยนี้มุ่งหวังที่จะศึกษาเกี่ยวกับการกำจัดสีของน้ำเสียโดยใช้ขบวนการออกซีเดชัน-รีดักชันด้วยสารเคมี โดยใช้น้ำเสียอันเกิดจากการย้อมผ้า และโยสียงเคราะห์ที่มีการผลิตกันโดยแพร่หลายในประเทศมาทดลองศึกษา ทั้งนี้จะได้เน้นการศึกษาวิจัยในลักษณะดังต่อไปนี้

- 1.2.1 ศึกษาถึงชนิดของสีย้อมและสารช่วยย้อมที่ใช้ในการย้อมผ้าและใยสังเคราะห์ ซึ่งใช้กันแพร่หลายในโรงงานฟอกย้อมในประเทศ
- 1.2.2 ศึกษาถึงวิธีการวัดสีที่มีความเชื่อถือได้สูง สำหรับน้ำเสียจากโรงงานฟอกย้อม
- 1.2.3 สำรวจหาสารเคมีที่มีศักยภาพในการลดสีของน้ำเสียจากโรงงานฟอกย้อมด้วยวิธี ออกซีเดชัน หรือรีดักชัน
- 1.2.4 ศึกษาถึงพีเอชที่เหมาะสมของน้ำเสียก่อนเติมสารเคมี ปริมาณ (dose) และ เวลาสัมผัส (contact time) ของสารเคมีดังกล่าวสำหรับการกำจัดสีในน้ำเสีย
- 1.2.5 ศึกษาถึงผลของสารช่วยย้อม (additives) ที่มีต่อการลดสีด้วยวิธีนี้
- 1.2.6 ประเมินราคาค่าสารเคมีที่ต้องใช้อย่างหยาบ ๆ เพื่อให้ทราบถึงงบประมาณ ในการดำเนินงาน
- 1.2.7 สรุปหาหลักเกณฑ์ที่เหมาะสมจากข้อมูลทั้งหมดที่ได้รับจากการวิจัย ไปใช้ในการ ปรับปรุงแก้ไขระบบกำจัดสีจากน้ำเสียของโรงงานฟอกย้อมต่อไป

### 1.3 ขอบเขตของการวิจัย

การวิจัยในหัวข้อดังกล่าวสามารถทำได้ไม่รู้จัก เพราะมีชนิดสีย้อม วัตถุประสงค์ กระบวนการย้อม สารเคมีออกซีเดชันและรีดักชันอยู่นับไม่ถ้วน ในการศึกษาครั้งนี้ จึงได้กำหนดขอบเขตไว้โดยย่อ ๆ ดังนี้

ก) ประเภทของน้ำเสียที่ใช้ในการทดลอง จะสังเคราะห์ขึ้นโดยอาศัยคำแนะนำจากผู้เชี่ยวชาญด้านการฟอกย้อม บริษัทยูนิเวนอุตสาหกรรมสิ่งทอจำกัด โดยมีด้วยกัน 7 ประเภท ได้แก่ สีย้อมไดเรกต์ (direct dyes) สีย้อมแว๊ต (vat dyes) สีย้อมรีแอคทีฟ (reactive dyes) สีย้อมเอซิด (acid dyes) สีย้อมเบสิค (basic dyes) สีย้อมซัลเฟอร์ (sulfur dyes) และสีย้อมอะโซอิก (azoic dyes) โดยจะเอาเฉพาะน้ำย้อมที่ไม่มีน้ำเสียอื่น ๆ ปะปนมาทดลอง

ข) สารเคมีออกซีเดชันที่เลือกใช้ในงานวิจัยนี้ได้แก่ โซเดียมไฮโปคลอไรท์ ( $\text{NaOCl}$ ) และไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ ( $\text{H}_2\text{O}_2$ ) เพราะค่าศักย์ไฟฟ้าในการออกซีเดชันสูงพอควร รู้จักกันแพร่หลายและหาได้ง่ายในท้องตลาด

ส่วนสารเคมีรีดักชันที่เลือกใช้ในงานวิจัยนี้ได้แก่ โซเดียมไฮโดรซัลไฟท์ ( $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ ) เพราะมีค่าศักย์ไฟฟ้าในการรีดิวซ์สูง และเป็นที่ยอมรับในวงการฟอกย้อม

สำหรับโอโซน ( $O_3$ ) ซึ่งเป็นสารที่มีศักยภาพในการออกซิไดส์สูงสารหนึ่ง ( $E^\circ = 2.07 \text{ mV}$ ) นั้น ไม่ได้นำมาใช้ในงานวิจัยนี้ ด้วยสาเหตุที่สารโอโซนไม่มีจำหน่ายในท้องตลาด จึงต้องผลิตขึ้นเองเมื่อต้องการใช้ อุปกรณ์ผลิตโอโซนนี้มีราคาแพงมาก และจะต้องสั่งซื้อจากต่างประเทศ ซึ่งเสียเวลานานมาก ทำให้เป็นอุปสรรคต่อการวิจัยครั้งนี้ จึงมิได้นำมาใช้ในการทดลองดังกล่าว

ค) ปริมาณสารออกซิเดชันที่ดักจับที่ใช้ในการทดลองนี้ จะกำหนดโดยพิจารณา ค่าใช้จ่ายด้านสารเคมีในงานภาคสนามด้วย ทั้งนี้โดยกำหนดให้ทดลองใช้  $Na_2S_2O_4$  ไม่เกิน 300 มก./ลบ.ตม.,  $H_2O_2$  ไม่เกิน 440 มก./ลบ.ตม. และ  $NaOCl$  ไม่เกิน 345 มก./ลบ.ตม. ซึ่งเทียบกับค่าใช้จ่ายด้านสารเคมีเท่ากับ 11.0, 20.0 และ 15.0 บาท/ม<sup>3</sup> ตามลำดับ

รายละเอียดสรุปขอบเขตของการทดลองของงานวิจัยครั้งนี้ สามารถดูได้ในตารางที่ 1.1

#### 1.4 ค่ากำหนดสีในน้ำทิ้ง

ในงานกำจัดสีของน้ำเสียภายในประเทศยังไม่มีมาตรฐานกันไว้อย่างเด่นชัดว่าต้องกำจัดสีในน้ำเสียให้ลดลงเหลือความเข้มข้นเท่าใด จึงจะยอมให้ปล่อยลงสู่สาธารณะได้ แม้แต่หน่วยงานของรัฐคือกระทรวงอุตสาหกรรม ซึ่งมีหน้าที่ควบคุมเรื่องสิ่งแวดล้อมโดยตรงก็ได้ ออกประกาศกระทรวงในเรื่องนี้ไว้เพียงกว้าง ๆ ว่า "ต้องลดค่าสีในน้ำทิ้งที่ระบายออกนอกโรงงานลงจนไม่เป็นที่พึงรังเกียจ"<sup>(4)</sup> ซึ่งยากแก่การประเมินทั้งผู้ประกอบการและเจ้าหน้าที่ผู้มีอำนาจควบคุมตามประกาศนี้ จากที่ได้ศึกษาการกำจัดสีของน้ำเสียที่ผ่านมาพบว่า มีองค์กรหนึ่งคือ "US. Environmental Protection Agency" ได้ให้คำแนะนำไว้ว่า ถ้าค่าของสีในน้ำทิ้งน้อยกว่า 300 เอดีเอ็มไอ ให้ถือว่าน้ำนั้นไม่เป็นที่พึงรังเกียจ<sup>(5)</sup> ดังนั้นในการทดลองนี้จึงกำหนดค่าความเข้มข้นของสีที่เหลือหลังการบำบัดเท่ากับ 300 เอดีเอ็มไอ เป็นพื้นฐานในการวิจัยและยอมรับ

ตารางที่ 1.1 สรุปรูปขอบเขตการทดลองของงานวิจัย

ประเภท สีย้อม	จำนวน โทนลี	จำนวน ตัวอย่างน้ำ	จำนวนครั้งการทดลอง						รวมจำนวน ครั้งที่ทำการ ทดลอง
			สารเคมีออกซิเดชัน - รีดักชัน						
			Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>4</sub>		H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		NaOCl		
			เปลี่ยนแปลง ค่าพีเอช	เปลี่ยนแปลง ความเข้มข้น	เปลี่ยนแปลง ค่าพีเอช	เปลี่ยนแปลง ความเข้มข้น	เปลี่ยนแปลง ค่าพีเอช	เปลี่ยนแปลง ความเข้มข้น	
โตเร็กซ์	3	6	6(125)	6(300)	6(746)	6(440)	6(115)	23(17.5-86.5)	53
แวลิต	3	6	6(125)	6(300)	6(746)	6(440)	6(115)	6(345)	36
รีแอคทีฟ	3	6	6(125)	20(25-300)	6(746)	6(440)	6(115)	24(5.75-86.5)	68
เอซิด	3	6	6(125)	25(50-225)	6(746)	6(440)	6(115)	24(1.15-57.5)	73
เบลิค	3	6	6(125)	24(50-125)	6(746)	24(14.5-440)	6(115)	24(1.15-23.0)	90
ซิลเฟอร์	3	6	6(125)	-	6(746)	-	6(115)	-	18
อะโซอิก	1	1	1(125)	-	1(746)	-	1(115)	-	3
									341

- หมายเหตุ 1. โทนลีที่เลือกนำมาทำการทดลองแต่ละชนิด สังกะระห์ตัวอย่างน้ำเป็น 2 ชนิดคือ ชนิดปกติ (มีสารช่วยย้อม) และชนิดควบคุม (ไม่มีสารช่วยย้อม)
2. แต่ละตัวอย่างน้ำทำการทดลองเป็น 2 ขั้นตอน คือ หาค่าพีเอชที่เหมาะสม (ในช่วง 2.5-11.0) และเปลี่ยนค่าความเข้มข้นของสารเคมีออกซิเดชัน-รีดักชัน (4-5 ครั้ง)
3. ค่าตัวเลขในวงเล็บเป็นปริมาณสารเคมีออกซิเดชัน-รีดักชัน ที่ใช้ในการทดลองมีหน่วยเป็น มก./ลบ.ตม.