



บทที่ 1

บทนำ

ระบบผลิตน้ำประปาประกอบด้วยกระบวนการการค้าง ๆ ซึ่งมีบทบาทหน้าที่ในการปรับปัจจุบันเปลี่ยนแปลงลักษณะทางเคมี กายภาพ และชีวภาพของน้ำดิบที่ผ่านเข้าสู่ระบบ ให้มีคุณสมบัติต้องตามมาตรฐานที่กำหนดไว้ สามารถนำมาใช้อุปโภคและบริโภคได้ น้ำดิบที่นำมาใช้ผลิตน้ำประปา ได้แก่ น้ำใต้ดิน (ground water) และน้ำผิวดิน (surface water) น้ำดิบทั้งสองประเภทดังกล่าวมีลักษณะที่แตกต่างกันไป ทำให้ระบบผลิตน้ำประปาที่ใช้น้ำใต้ดินและน้ำผิวดิน เป็นน้ำดิบมีความแตกต่างกัน ด้วยอย่างเช่น การกำจัดเหล็กและแมงกานีสในน้ำใต้ดินต้องใช้การเติมอากาศ (aeration) หรือออกซิเดชัน (oxidation) ในขณะที่การกำจัดความชุ่นในน้ำผิวดินต้องใช้กระบวนการการรวมตะกอน (coagulation process) เป็นต้น

ในการกำจัดความชุ่นตลอดจนสารแขวนลอยอื่น ๆ ในน้ำ เช่น บักเตรี อัลจี และสารอินทรีย์ที่อยู่ในรูปของอนุภาคคลออลลอยด์ (colloidal particles) อาจใช้กระบวนการการรวมตะกอนร่วมกับการตกตะกอน (sedimentation) และการกรอง (filtration) โดยมีลำดับของการทำงานเริ่มจากการท่ำลายสภาวะคงตัว (destabilization) ของอนุภาคความชุ่น หรือคลออลลอยด์ในขั้นผสมเร็ว (rapid mix stage) และการผ่านอนุภาคซึ่งไม่คงตัวหรืออนุภาคตะกอน (microfloc) ที่ได้จากขั้นผสมเร็วในขั้นผ่านตะกอน (flocculation stage) ของกระบวนการการรวมตะกอน ลำดับการทำงานต่อไปคือการแยกตะกอนผ่านอุกกาดจากน้ำ โดยการตกตะกอน และลำดับสุดท้ายคือการกรองตะกอนที่หลุดรอดจากการตกตะกอน ที่กล่าวมาจะเห็นว่า หน่วยดำเนินการทั้งสามมีความสัมพันธ์ซึ่งกันและกันอย่างแนบเนียน การพิจารณาความสัมพันธ์ที่ว่านี้ อาจแบ่งออกเป็นสองลักษณะ กล่าวคือ ลักษณะแรกพิจารณาว่าการกรองมีขอบเขตความสามารถในการกำจัดอนุภาคแขวนลอยสมบูรณ์อยู่ในตัว ดังนั้นกระบวนการการรวมตะกอนและการตกตะกอน จึงเปรียบเสมือนปฏิบัติการขั้นเตรียมการ (pretreatment) สำหรับการกรอง ลักษณะที่สอง พิจารณาว่ากระบวนการการรวมตะกอน และตกตะกอน เป็นกระบวนการการหลักในการกำจัดอนุภาคแขวนลอย โดยมีการกรองเป็นปฏิบัติการขั้นสุดท้าย ซึ่งทำหน้าที่กำจัดอนุภาคหรือตะกอนที่หลุดรอดจากกระบวนการขั้นต้น การพิจารณาในสองลักษณะดังกล่าวมานี้ให้น้ำหนักความสำคัญของแต่ละกระบวนการ

บวนการแตกต่างกันไป การพิจารณาใช้สักขีพยานในระบบผลิตน้ำประปาขึ้นอยู่กับปัจจัยหลายประการอาทิเช่น สมบัติของน้ำดินโดยเฉพาะอย่างยิ่งความชุน วิธีการความคุณที่ให้ประโยชน์สูงสุดเป็นต้น อย่างไรก็ตามจะเห็นว่ากระบวนการรวมตะกอนมีบทบาทสำคัญอยู่เสมอไม่ว่าทรอรคนจะได้รับการนำมาปฏิบัติ

กระบวนการรวมตะกอนมีประวัติความเป็นมาอันแต่การนำสกุธรรมชาติเท่าที่จะสร้างได้มาใช้กำจัดความชุนของน้ำด้วยวิธีการง่ายๆ เช่น ชาวอินเดียใช้มงบ่นละ เอียดของผลไม้เบสิอกแข็ง ชาวอียิปต์ใช้มงคล้ำ และชาวจีนใช้สารส้ม ใส่ลงในน้ำชุนจากนั้นจึงกวนหรือแกะง้แล้วปล่อยให้ตกตะกอนจนได้น้ำใสในที่สุด จนจนในปี ค.ศ. 1885 Austen & Wilber จึงได้เริ่มทดลองกระบวนการรวมตะกอนอย่างเป็นวิทยาศาสตร์ โดยศึกษาถึงประสิทธิภาพในการกำจัดความชุนโดยใช้สารส้ม การศึกษาดังกล่าวได้รับการจำแนกถึงรายละเอียดมากขึ้นโดย Fuller ในปี ค.ศ. 1898 จะเห็นว่าริเวณของการของกระบวนการรวมตะกอนในช่วงเวลาดังกล่าวมานี้ดำเนินไปอย่างเชื่องช้า สาเหตุที่สำคัญเนื่องจากขาดพื้นฐานทางทฤษฎีของรัตน์เงื่อง ยุคใหม่ของกระบวนการรวมตะกอนเริ่มขึ้นในต้นคริสตศวรรษที่ 19 เมื่อ Smoluchowski ได้เสนอทฤษฎีว่าด้วยการชนกันระหว่างอนุภาค (collision theory) ใน ค.ศ. 1917 ทฤษฎีดังกล่าวเป็นทฤษฎีแม่นท่อน สำคัญของขั้นสมานตะกอนในกระบวนการรวมตะกอน ต่อมาใน ค.ศ. 1924 และ 1928 Stern และ Mattson ได้เสนอทฤษฎีทางกายภาพและทางเคมีซึ่งว่าด้วยสมภาวะคงดัวและไม่คงดัว (stability and instability) ของอนุภาคคอลล้อยด์ โดย Stern เสนอทฤษฎีสองขั้นประจุไฟฟ้า (electrical double layer theory) และ Mattson เสนอทฤษฎีว่าด้วยปฏิกิริยาเคมีระหว่างสารรวมตะกอน (coagulant) กับคอลล้อยด์ ทั้งสองทฤษฎีดังกล่าวเป็นทฤษฎีแม่นท่อน ขั้นสมเร็วในกระบวนการรวมตะกอน⁽¹⁵⁾

การศึกษาวิจัยกระบวนการรวมตะกอน เจริญดูหน้าอย่างรวดเร็วนับแต่มีการเสนอทฤษฎีทั้งสามดังกล่าว ประเด็นการศึกษาครอบคลุมด้วยสักขีพยานทางเคมีของน้ำดิน ธรรมชาติและความเข้มข้นของคอลล้อยด์ ชนิดและปริมาณของสารเคมีที่ใช้ ไปจนถึงจลนผลศาสตร์ (kinetic) ของขั้นสมเร็วและขั้นสมานตะกอน ในแง่พื้นที่ทางจลนผลศาสตร์นี้เองที่การศึกษาวิจัยดำเนินไปอย่างต่อเนื่อง โดยเน้นถึงความสัมพันธ์ระหว่างพารามิเตอร์ (parameter) ที่ใช้ควบคุมกระบวนการ เช่น เวลาภกน์ (hydraulic residence time) ความลาดชันของความเร็ว (velocity gradient) กับกลไกที่เกิดขึ้นในขั้นสมเร็ว หรืออัตราสมานตะกอนในขั้นสมานตะกอน เหล่านี้เป็นต้น ความรู้จากการวิจัยการดังกล่าวมานี้ได้รับการนำมาประยุกต์ใช้อย่างกว้างขวาง ทั้งในการออกแบบ

และควบคุมกระบวนการการรวมตะกอนสำหรับกำจัดความชุ่นในระบบผลิตน้ำประปา

ปริมาณตะกอนในเทอมความเข้มข้น เชิงปริมาตรของตะกอน (floc volume concentration) ก็เป็นพารามิเตอร์อีกด้วยที่มีความสำคัญในทางจลนพลศาสตร์ของกระบวนการรวมตะกอน แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ที่ให้เห็นว่า อัตราส่วนตะกอนตามปริมาณตะกอนดังนั้น เมื่อปริมาณตะกอนในขั้นสماโนะตะกอนเพิ่มขึ้น อัตราส่วนตะกอนจะเพิ่มขึ้น ดังนั้นสามารถลดเวลาสماโนะตะกอนให้น้อยลงโดยที่ยังคงประสิทธิภาพของกระบวนการไว้ได้ หลักการดังกล่าวที่เป็นพื้นฐานอันสำคัญในการพัฒนาตั้งหมุน เวียนตะกอนในตัว (sludge recirculation clarifier) และสังขันตะกอน (sludge blanket clarifier) ซึ่งเป็นสังปฏิกรณ์ (reactor) ที่รวมกระบวนการรวมตะกอนและทดสอบตะกอนไว้ด้วยกัน โดยออกแบบทางชลศาสตร์ให้ตะกอนหมุน เวียนจากส่วนทดสอบกลับเข้าสู่ส่วนรวมตะกอนในสังปฏิกรณ์ชนิดแรก และให้ตะกอนละลายอยู่ในขั้นสماโนะตะกอนในสังปฏิกรณ์ชนิดหลัง สักษะ เช่นนี้ทำให้สังปฏิกรณ์ดังกล่าวมีอัตราส่วนตะกอนสูงขึ้น และสามารถลดขนาดของส่วนรวมตะกอนในสังให้มีขนาดเล็กกว่ากระบวนการรวมตะกอน - แบบพื้นฐานโดยที่ยังคงประสิทธิภาพของกระบวนการไว้ได้ในระดับเดียวกัน อย่างไรก็ตามแม้ว่าจะมีข้อดีที่เด่นชัดดังกล่าว สังปฏิกรณ์ทั้งสองก็ยังมีอาจแทนที่กระบวนการรวมตะกอนโดยที่ไม่ได้ อย่างแท้จริง ทั้งนี้เนื่องจากต่างก็มีความหนืดมากกว่าและความต้องกว่าแตกต่างกันไป โดยเฉพาะอย่างยิ่งในการเมืองระบบผลิตน้ำประปาขนาดเล็กซึ่งยังคงนิยมใช้กระบวนการรวมตะกอนในลักษณะเดิม

ดังนั้นจึงควรที่จะได้ท่าการวิจัยโดยเน้น เป้าหมายถึงการเพิ่มประสิทธิภาพจากการรวมตะกอนแบบพื้นฐานโดยตรง ทั้งนี้โดยใช้หลักการเดียวกับที่ใช้ในการพัฒนากระบวนการรีซิ่น มาเป็นสังหมุน เวียนตะกอนในตัวและสังขันตะกอน นั่นคือ เพิ่มปริมาณตะกอนเพื่อเพิ่มอัตราส่วนตะกอน การประยุกต์ใช้หลักการดังกล่าวที่มีรายได้สภาพพื้นฐาน เดิมของกระบวนการรวมตะกอน เป็นการแก้ไขจุดอ่อนของกระบวนการรวมตะกอนแบบพื้นฐานในประเดิมที่มีปริมาณตะกอนน้อยมาก เมื่อเทียบกับสังปฏิกรณ์ทั้งสอง โดยไม่จำเป็นที่จะต้องเปลี่ยนโครงสร้างหรือลักษณะทางชลศาสตร์ ของกระบวนการแต่อย่างใด ลักษณะ เช่นนี้จะทำโดยที่หมุน เวียนตะกอนจากก้นสังทดสอบกลับเข้าสู่สังสม เร็วหรือสังสมนาะตะกอนในกระบวนการรวมตะกอน ดังนั้นหากการวิจัยที่มีเป้าหมายดังกล่าวประสบความสำเร็จก็จะสามารถเพิ่มประสิทธิภาพของกระบวนการรวมตะกอนแบบพื้นฐานที่มีอยู่เดิม เป็นจำนวนมาก ในระบบผลิตน้ำประปาให้สูงขึ้นได้โดยเพียงแต่เพิ่ม เดิมระบบหมุน เวียน- ตะกอนเท่านั้น หรือสามารถลดขนาดของสังสมนาะตะกอนในการออกแบบกระบวนการรวมตะกอนแบบพื้นฐาน เช่นเดียวกับในกรณีของสังปฏิกรณ์ดังกล่าวข้างต้น