

## กระบวนการบำบัดน้ำทิ้งด้วยวิธีการตกตะกอนหนัก (Coagulation)

นุชรา สิบบัวทอง นักวิทยาศาสตร์ชำนาญการพิเศษ

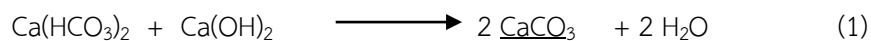
ฝ่ายเครื่องมือและวิจัยทางวิทยาศาสตร์

สถาบันวิจัยและพัฒนาแห่ง มก.

การบำบัดน้ำทิ้งทางวิศวกรรมสิ่งแวดล้อมมีทั้งการบำบัดทางกายภาพ (Physical treatment) ทางเคมี (Chemical treatment) และทางชีวภาพ (Biological treatment) การจะเลือกใช้วิธีการใดนั้นขึ้นอยู่กับสิ่งสกปรกที่อยู่ในน้ำ การบำบัดน้ำทิ้งทางเคมีคือการใช้สารเคมีเพื่อบำบัดน้ำเสีย ซึ่งในกระบวนการอาจเกิดปฏิกิริยาหรืออาจไม่เกิดปฏิกิริยาเคมีก็ได้ คำว่า “การตกตะกอน” เป็นคำที่ใช้กันในภาษาไทย แต่เมื่อใช้เป็นคำวิชาการในภาษาอังกฤษจะมีความหมายที่แตกต่างกันดังนี้

**Sedimentation** คือการตกตะกอนตามแรงโน้มถ่วงของโลก เป็นการที่สารที่มีน้ำหนักมากกว่าน้ำตกตะกอนลงมาตามแรงโน้มถ่วงของโลก (Gravity) เช่นการตกตะกอนของกรวด หิน ดิน ทราย ในน้ำเสีย จัดเป็นการบำบัดน้ำเสียทางกายภาพ (Physical treatment)

**Precipitation** คือการตกตะกอนทางเคมีหรือการตกตะกอนผลึก โดยการเติมสารเคมีที่เรียกว่ารีเอเจนต์ (Reactant) เข้าทำปฏิกิริยา (Reaction) กับสารที่ละลายอยู่ในน้ำแล้วเกิดเป็นผลิตภัณฑ์ (Product) สารที่ละลายน้ำจะกลายเป็นตะกอน (Precipitate) ที่ไม่ละลายน้ำ เช่นปฏิกิริยาการกำจัดความกระด้างเนื่องจากแคลเซียมไบคาร์บอเนต ( $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ) ด้วยปูนขาวหรือน้ำปูนใส ( $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ) เมื่อแคลเซียมไบคาร์บอเนตอยู่ในน้ำจะอยู่ในรูป  $\text{Ca}^{2+}$  และ  $\text{HCO}_3^-$  ซึ่ง  $\text{Ca}^{2+}$  นี้เป็นสาเหตุของความกระด้าง เมื่อเติมน้ำปูนใสซึ่งเป็นรีเอเจนต์ลงไปจะเกิดปฏิกิริยา ได้ผลิตภัณฑ์ใหม่ (Product) เกิดขึ้นคือเป็นตะกอนผลึกของแคลเซียมคาร์บอเนต ( $\text{CaCO}_3$ ) ที่ไม่ละลายน้ำ ส่วน  $\text{Ca}^{2+}$  ที่ละลายน้ำจะหมดไป น้ำจึงไม่กระด้างอีก ดังสมการที่ (1)



ปริมาณรีเอเจนต์ที่ใช้ในปฏิกิริยาหาได้จากการคำนวณปริมาณสารสัมพันธ์ (Stoichiometry)

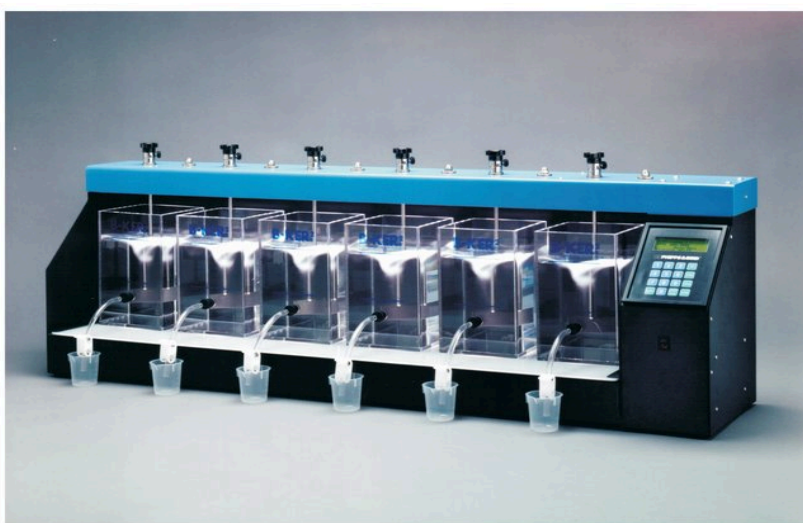
**Coagulation** คือการตกตะกอนหนัก โดยการเติมสารเคมีที่เรียกว่าโคแอกกูแลนต์ (Coagulant) เพื่อเปลี่ยนสภาพของของแข็งแขวนลอย (Suspended solids) ที่มีขนาดเล็กให้มีขนาดใหญ่และมีน้ำหนักเพิ่มขึ้นและตกตะกอนลงมา เมื่อเติมโคแอกกูแลนต์ลงไปจะต้องมีการผสมโดยการกวนเร็ว (Rapid mixing) เพื่อให้สารเข้าผสมกันอย่างทั่วถึง จากนั้นจะทำการกวนช้า (Flocculation) เพื่อให้สารแขวนลอยและโคแอกกูแลนต์จับตัวกัน กระบวนการทั้งหมดเรียกว่า Coagulation ตลอดทั้งกระบวนการไม่มีปฏิกิริยาเคมีเกิดขึ้น แต่เป็นเพียงกลไกให้สารได้สัมผัสกันเท่านั้น เช่นกระบวนการตกตะกอนความขุ่นโดยสารส้ม (Alum,  $\text{Al}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ) หรือการกำจัดสีด้วยสารเฟอร์ริกคลอไรด์ (Ferric chloride,  $\text{FeCl}_3$ ) เป็นต้น ทั้งสารส้มและเฟอร์ริกคลอไรด์เป็นโคแอกกูแลนต์ที่นิยมใช้กันอย่างแพร่หลาย

การหาปริมาณโคแอกกูแลนต์ที่เติมลงไป และสภาวะที่เหมาะสมได้แก่ค่าพีเอช (pH) อัตราการกวนเร็ว และการกวนช้า สำหรับน้ำเสียและโคแอกกูแลนต์แต่ละชนิดได้จากการทดลอง โดยอาศัยวิธีการที่เรียกว่า JAR test

## JAR test

คือการหาเงื่อนไขหรือสภาวะที่เหมาะสมในการตกตะกอน ได้แก่ 1. การเปรียบเทียบชนิดของโคแอกกูแลนต์ 2. การเปรียบเทียบค่าพีเอช (pH) ที่ทำให้การตกตะกอนดีที่สุดที่สุด 3. หาปริมาณของโคแอกกูแลนต์ที่เลือกใช้เพื่อไม่ให้เติมในปริมาณที่สูงเกินไป เป็นการประหยัดค่าใช้จ่าย และอื่น ๆ อีกได้แก่การหาอัตราการกวนเร็ว กวนช้า เป็นต้น เงื่อนไขเหล่านี้มีประโยชน์อย่างมากเมื่อนำไปใช้กับระบบใหญ่ ๆ เช่นการผลิตน้ำประปา และการกำจัดสีในน้ำเสียโรงงานอุตสาหกรรม

การทำ JAR test โดยทำให้อนุภาคแขวนลอยขาดเสถียรภาพและรวมตัวกับโคแอกกูแลนต์ที่เติมลงไป อาศัยชุดอุปกรณ์ที่ใช้สร้างตะกอนซึ่งประกอบด้วยใบพัด 4-6 หน่วย (ดังภาพที่ 1) ชุดอุปกรณ์แต่ละหน่วยจะทำงานพร้อมกันในการทดลองเดียว อุปกรณ์เพิ่มเติมที่จำเป็นต้องใช้คือบีกเกอร์ความจุ 1 หรือ 2 ลิตร (หรืออาจเป็นภาชนะพลาสติกสีเหลี่ยมดังภาพที่ 1) จำนวนเท่ากับชุดอุปกรณ์ที่ใช้สร้างตะกอน นาฬิกาจับเวลา



ภาพที่ 1 ชุดอุปกรณ์ที่ใช้ทำ JAR test ประกอบด้วยใบพัด 6 หน่วย ผลิตภัณฑ์ของ Phipps & Bird

วิธีการทดสอบเพื่อหาเงื่อนไขที่เหมาะสมของการตกตะกอนโดยทำ JAR test จะต้องวิเคราะห์คุณภาพน้ำที่นำมาศึกษาเพื่อลดสารที่ต้องการเช่นวัดความขุ่น หรือวัดความเข้มสีของน้ำที่นำมาศึกษาไว้ หลังการปรับเปลี่ยนเงื่อนไขการทดลองเช่นเปลี่ยนพีเอชในน้ำที่นำมาทดลอง (ในแต่ละชุดอุปกรณ์) ปรับเปลี่ยนชนิดโคแอกกูแลนต์ ปริมาณโคแอกกูแลนต์ หลังการตกตะกอนด้วยเงื่อนไขต่าง ๆ แล้ว ให้วิเคราะห์คุณภาพน้ำ เช่นวัดความขุ่น หรือวัดความเข้มสีอีกครั้ง ผลการทดลองจะได้เป็นเงื่อนไขที่เหมาะสมที่สุดในการปรับคุณภาพน้ำได้แก่ พีเอชในการตกตะกอน ชนิดและปริมาณโคแอกกูแลนต์ นำมาสู่การเลือกโคแอกกูแลนต์ที่เหมาะสมในปริมาณที่ไม่มากหรือน้อยเกินไป และสภาวะที่เหมาะสมในการ Coagulation การทำ JAR test อาจนำมาใช้เพื่อหาโคแอกกูแลนต์ชนิดใหม่ ๆ นอกจากนี้ยังนิยมใช้ในการหาชนิดและปริมาณตัวช่วยตกตะกอน (Coagulant aid) ประเภทสารโพลีเมอร์ด้วย

## เอกสารและสิ่งอ้างอิง

<https://www.fishersci.com/shop/products/hipps-bird-pb-900-series-programmable-jar-testers-5/p-4643499>