

สรุปผลการวิจัย

6.1 บทสรุป

6.1.1 น้ำเสียที่ไม่มีสารช่วยตรึง

1) น้ำเสียที่ไม่มีสารช่วยตรึงมีค่าเฉลี่ยของพีเอช ซีโอดี โครเมียมละลาย และโครเมียมทั้งหมดเท่ากับ 2.9 4,028 มก./ล. 3,070 มก./ล. และ 4,133 มก./ล. ตามลำดับ

2) การสร้างตะกอนผลึกโครเมียมด้วยแมกนีเซียมออกไซด์ โซเดียมคาร์บอเนตและแมกนีเซียมออกไซด์ร่วมกับปูนขาวในอัตราที่เหมาะสมคือ 2.0 , 2.0 และ 0.5+0.8 เท่าตามลำดับนั้น สามารถกำจัดโครเมียมได้ใกล้เคียงกันคือ 99 % และมีพีเอชหลังการตกตะกอนเท่ากับ 7.5-9.1 ; 7.5-8.3 และ 7.5 ตามลำดับ ความเข้มข้นโครเมียมในน้ำส่วนบนจากการตกตะกอนผลึกด้วยโซเดียมคาร์บอเนตมีค่าต่ำที่สุด คือ 0.4 -3.1 มก./ล. รองลงมาได้แก่น้ำส่วนบนจากการใช้แมกนีเซียมออกไซด์ร่วมกับปูนขาวมีเท่ากับ 4.3-54 มก./ล. และน้ำส่วนบนจากการใช้แมกนีเซียมออกไซด์เท่ากับ 4.1-13.5 มก./ล. ความเข้มข้นโครเมียมของสลัดจ์แมกนีเซียมออกไซด์ แมกนีเซียมออกไซด์ร่วมกับปูนขาว และโซเดียมคาร์บอเนต คือ 9,977-15,633 มก./ล. 6,743-10,520 มก./ล. และ 5,041-6,101 มก./ล. ตามลำดับ สลัดจ์ที่ได้มีความชื้นอยู่ในช่วง 84.9-91.1 %

3) น้ำกรองที่ได้จากการเตรียมกากตะกอนแมกนีเซียมออกไซด์ และแมกนีเซียมออกไซด์ร่วมกับปูนขาวมีความเข้มข้นโครเมียมอยู่ในช่วง 0 - 25.3 มก./ล. สำหรับน้ำกรองจากการเตรียมกากตะกอนโซเดียมคาร์บอเนตมีความเข้มข้นโครเมียมอยู่ในช่วง 24.6-480 มก./ล. (เพราะเกิดการรั่วในกระบวนการกรองได้ง่าย) ความต้านทานจำเพาะเรียงจากน้อยไปมากคือกากตะกอนแมกนีเซียมออกไซด์ แมกนีเซียมออกไซด์ร่วมกับปูนขาว และโซเดียมคาร์บอเนต ตามลำดับ ความเข้มข้นโครเมียมในกากตะกอนแมกนีเซียมออกไซด์ แมกนีเซียมออกไซด์ร่วมกับปูนขาว และโซเดียมคาร์บอเนตเท่ากับ 44.4-53.6 มก./ก. 36.2-39.8 มก./ก. และ 34.4-35.4 มก./ก. ตามลำดับ กากตะกอนที่ได้มีความชื้นอยู่ในช่วง 70-80 %

4) เวลาที่ใช้ในการละลายตะกอนผลึกแต่ละชนิดคือ 60 นาที สำหรับ

การละลายสลัดจ์แบบมีการกวนต่อเนื่อง สลัดจ์แบบมีการกวนเฉพาะตอนแรกและภาคตะกอนแบบมีการกวนต่อเนื่อง สำหรับการละลายภาคตะกอนแบบมีการกวนเฉพาะตอนแรกใช้ 90 นาที

5) อัตราการเติมกรดที่เหมาะสม ประสิทธิภาพการนำกลับโครเมียมและลักษณะของสารละลายที่ได้จากการละลายตะกอนผลึกประเภทต่าง ๆ แสดงในตารางที่ 6.1 การละลายแบบมีการกวนต่อเนื่องช่วยให้ประสิทธิภาพการนำกลับดีขึ้นเฉพาะตะกอนผลึกโซเดียมคาร์บอเนตและแมกนีเซียมออกไซด์ร่วมกับปูนขาวเท่านั้น พีเอชที่เหมาะสมในการละลายตะกอนผลึกอยู่ในช่วง 1.8-3.5 สารละลายที่ได้จากการละลายภาคตะกอนทั้ง 3 ประเภทมีความเข้มข้นโครเมียมใกล้เคียงกันอยู่ในช่วง 31,824 - 46,216 มก./ล. สลัดจ์ที่ทำให้สารละลายที่มีความเข้มข้นโครเมียมสูงที่สุดคือสลัดจ์แมกนีเซียมออกไซด์ โดยมีความเข้มข้นโครเมียมเท่ากับ 13,376 มก./ล. ประสิทธิภาพการนำกลับการนำกลับโครเมียมอยู่ในช่วง 70.7-94.2 % ( สำหรับประสิทธิภาพการนำกลับของภาคตะกอนแมกนีเซียมออกไซด์นั้นเป็นกรณีพิเศษที่มีผลกระทบจากการมีเศษหนึ่งปนมากับตะกอนผลึกจำนวนมาก จึงไม่นำมาอ้างอิงในที่นี้)

6) ในสภาพการละลายที่มีการเติมกรดซัลฟูริกในปริมาณที่เหมาะสมแล้ว การเพิ่มอุณหภูมิไม่ช่วยให้ประสิทธิภาพการนำกลับดีขึ้น

#### 6.1.2 น้ำเสี้ยวที่มีสารช่วยตรึง

1) น้ำเสี้ยวที่มีสารช่วยตรึงมีค่าเฉลี่ยพีเอช ซีไอดี โครเมียมละลายและโครเมียมทั้งหมดเท่ากับ 3.6 5,499 มก./ล. 1,541 มก./ล. และ 2,166 มก./ล. ตามลำดับ

2) การสร้างตะกอนผลึกโครเมียมด้วยแมกนีเซียมออกไซด์ โซเดียมคาร์บอเนต และ แมกนีเซียมออกไซด์ร่วมกับปูนขาว ในอัตราที่เหมาะสมคือ 4.0 , 3.0 และ 1.0+1.0 เท่า ตามลำดับนั้นสามารถกำจัดโครเมียมได้ถึง 87-99 % และมีพีเอชหลังการตกตะกอนอยู่ในช่วง 8.0-8.7 ความเข้มข้นโครเมียมในน้ำส่วนบนมีค่าสูงกว่าในน้ำส่วนบนที่ได้จากน้ำเสี้ยวที่ไม่มีสารช่วยตรึง โดยน้ำส่วนบนจากการตกตะกอนผลึกด้วยโซเดียมคาร์บอเนตมีความเข้มข้นโครเมียมต่ำที่สุดคือ 10-15 มก./ล. รองลงมาได้แก่แมกนีเซียมออกไซด์เท่ากับ 17-84 มก./ล. และแมกนีเซียมออกไซด์ร่วมกับปูนขาวเท่ากับ 41.3-229 มก./ล. ตามลำดับ ความเข้มข้นโครเมียมของสลัดจ์แมกนีเซียมออกไซด์ แมกนีเซียมออกไซด์ร่วมกับปูนขาว และโซเดียมคาร์บอเนตเท่ากับ 9,977 - 15,633 มก./ล.





ตารางที่ 6.1 สรุปผลการทดสอบการนำดินโรนเป็นขนาดหน้าขึ้นฟอกโรน

ตัวอย่างไม่เป็น สาร ช่วย ครึ่ง	การปรับปรุงดิน สารเคมี ที่ใช้	ปริมาณที่ เหมาะสม (X)	การละลายของดิน		การละลายของดิน		สารละลายที่ได้		ประสิทธิภาพ											
			ชนิดของ ดิน	ปริมาณที่ เหมาะสม (X)	การละลาย ดิน	ปริมาณที่ เหมาะสม (X)	ความ เข้มข้น โรน	ฟลูอิด	ปริมาณ น้ำ	การ นำดิน เข้า ถัง (%)	ปริมาณ น้ำ ที่ ใช้ (บาท/กก.)	ปริมาณ น้ำ ที่ ใช้ (บาท/กก.)								
ไม่มี	MgO	2.0	ดินเหนียว	1.5	ดินเหนียว	2.9	213	13,576	2.8	92.9	190	67								
													ดินเหนียว	1.5	2.9	222	13,303	3.4	190	67
													ดินเหนียว	1.4	3.5	66	46,216	2.3	186	52
													ดินเหนียว	1.4	3.4	82	41,983	0.5	186	51
													ดินเหนียว	1.6	2.6	507	4,138	1.7	203	78
													ดินเหนียว	1.8	2.5	507	4,302	1.7	212	83
													ดินเหนียว	1.0	2.3	65	36,108	2.7	177	61
													ดินเหนียว	1.1	1.9	72	31,824	2.7	181	65
													ดินเหนียว	1.0	2.5	247	9,136	1.8	98	39
													ดินเหนียว	1.0	2.5	247	7,252	1.8	98	45
มี	MgO + Ca(OH) <sub>2</sub>	0.5 + 0.8	ดินเหนียว	0.9	ดินเหนียว	1.8	68	37,128	2.7	95.9	93	32								
													ดินเหนียว	0.9	2.7	64	32,436	2.8	93	35
													ดินเหนียว	3.6	2.8	131	9,200	2.8	204	143
													ดินเหนียว	3.6	3.4	140	9,200	3.4	204	147
													ดินเหนียว	3.0	2.3	59	23,586	2.3	191	137
													ดินเหนียว	3.8	0.5	67	17,732	0.5	208	145
													ดินเหนียว	2.0	1.7	315	4,077	1.7	144	97
													ดินเหนียว	2.0	1.8	322	3,859	1.8	144	100
													ดินเหนียว	1.6	1.1	46	25,260	1.1	135	103
													ดินเหนียว	1.6	1.2	46	23,271	1.2	135	105
	MgO + Ca(OH) <sub>2</sub>	1.0 + 1.0	ดินเหนียว	1.5	ดินเหนียว	4.0	201	5,205	4.0	96.0	79	53								
													ดินเหนียว	1.5	4.0	201	4,875	4.0	79	54
													ดินเหนียว	1.4	3.8	50	22,850	3.8	76	54
													ดินเหนียว	1.4	3.7	50	20,794	3.7	76	57

หมายเหตุ : X คือ ค่าความเข้มข้นของสารทางเคมี  
: ค่าปริมาณ

6,743-10,520 มก./ล. และ 5,041-6,101 มก./ล.ตามลำดับ สลัดจ์ที่ได้มีความชื้น อยู่ในช่วง 84.9-91.1 %

3) น้ำกรองที่ได้จากการเตรียมกากตะกอนแมกนีเซียมออกไซด์ และ แมกนีเซียมออกไซด์ร่วมกับปูนขาว มีความเข้มข้นโครเมียมอยู่ในช่วง 0.1-67.4 มก./ล. สำหรับน้ำกรองจากการเตรียมกากตะกอนโซเดียมคาร์บอเนตมีความเข้มข้นโครเมียมอยู่ใน ช่วง 20.5-86 มก./ล. ความต้านทานจำเพาะเรียงจากน้อยไปมาก คือ กากตะกอน แมกนีเซียมออกไซด์ แมกนีเซียมออกไซด์ร่วมกับปูนขาว และโซเดียมคาร์บอเนต ตามลำดับ ความเข้มข้นโครเมียมในกากตะกอนทั้ง 3 ประเภทมีค่าใกล้เคียงกันคือ 25.1 - 36.6 มก./ล. กากตะกอนที่ได้มีความชื้นอยู่ในช่วง 64.4-74.3 %

4) เวลาที่ใช้ในการละลายตะกอนผลึกแต่ละชนิดเป็นเช่นเดียวกับตะกอน ผลึกจากน้ำเสียที่ไม่มีสารช่วยตรึง

5) อัตราการเติมกรดที่เหมาะสม ประสิทธิภาพการนำกลับโครเมียมและ ลักษณะของสารละลายที่ได้จากการละลายตะกอนผลึกประเภทต่าง ๆ แสดงในตารางที่ 6.1 การละลายแบบมีการกวนต่อเนื่องช่วยให้ประสิทธิภาพการนำกลับดีขึ้นเฉพาะกากตะกอนแมกนีเซียมออกไซด์เท่านั้น พีเอชที่เหมาะสมในการละลายตะกอนผลึกอยู่ในช่วง 0.5 - 4.0 สารละลายที่ได้จากการละลายกากตะกอนทั้ง 3 ประเภทมีความเข้มข้นโครเมียมใกล้เคียง กันอยู่ในช่วง 17,732 - 25,260 มก./ล. สารละลายที่ได้จากการละลายสลัดจ์ทั้ง 3 ประเภทมีความเข้มข้นโครเมียมอยู่ในช่วง 4,077-9,200 มก./ล. ประสิทธิภาพการนำ กลับโครเมียมอยู่ในช่วง 81.7-96.0 %

### 6.1.3 สารเคมีที่เหมาะสมในการนำกลับโครเมียม

1) สารสร้างตะกอนผลึกที่เหมาะสมในการสร้างตะกอนผลึกจากน้ำเสียที่ ไม่มีสารช่วยตรึง คือ แมกนีเซียมออกไซด์ปริมาณ 2.0 เท่า เวลาที่ใช้ในการตกตะกอน คือ 1 ชั่วโมง ตะกอนผลึกสามารถนำมาละลายได้โดยอัตราการเติมกรดซัลฟูริกในอัตรา 1.5 เท่า โดยมีการกวนต่อเนื่อง(หรือกวนเฉพาะตอนแรกก็ได้เพื่อประหยัดพลังงานไฟฟ้า) เป็น เวลา 60 นาที สารละลายที่ได้มีความเข้มข้นโครเมียมและพีเอชประมาณ 13,339 มก./ล.และ 2.9 ตามลำดับ ค่าพีเอชนี้สามารถนำไปใช้ในการดำเนินระบบนำร่องได้ ในการนำไปเวียสนี้ต้องใช้เติมสารฟอกโครมสดเพื่อให้มีปริมาณโครเมียมเพียงพอกับการฟอก หนึ่งในระบบ ในอัตราส่วนสารฟอกโครมที่นำกลับได้ต่อสารฟอกโครมสดเท่ากับ 1:2-5 ขึ้นอยู่กับชนิดของหนังดิบและกรรมวิธีในการฟอกโครมของแต่ละโรงงาน



สารฟลอกโครมในรูปโครเมียมที่นำกลับมาได้ราคาประมาณ 56 บาท/กก. (คิดเฉพาะค่าสารเคมี) ซึ่งถูกกว่าสารฟลอกโครมสดประมาณ 90 บาท/กก. (คิดเป็น 61 % ของราคาสารฟลอกโครมสด) ในการนำสารฟลอกโครมที่นำกลับมาใช้ในการฟลอกหนึ่ง ในอัตราส่วน 1:2-5 นั้นประหยัดค่าใช้จ่ายไปได้ประมาณ 20 % กระบวนการนำกลับนี้มีการระบายน้ำทิ้งเพียงน้ำส่วนบนจากขั้นตอนการตกตะกอนผลึกเท่านั้น ซึ่งมีโครเมียมระบายออกไปประมาณ 0.1 % ของโครเมียมในน้ำเสีย โครเมียมบางส่วนในสลัดจ์ที่ละลายไม่หมดมีเพียง 7 % ของโครเมียมในน้ำเสียเท่านั้น ดังนั้นน้ำเสียที่ออกจากโรงงานฟลอกหนึ่งก็มีโครเมียมอยู่น้อย เป็นผลให้กากตะกอนจากระบบบำบัดน้ำเสียมีความเป็นพิษจากโครเมียมน้อยลง เมื่อพิจารณาภาพรวมแล้วการนำกลับโครเมียมนอกจากประหยัดค่าใช้จ่ายในการฟลอกหนึ่งแล้วยังช่วยลดการปนเปื้อนโครเมียมต่อสิ่งแวดล้อมอีกด้วย

2) ในการนำกลับโครเมียมจากน้ำเสียที่มีสารช่วยตรึงนั้นเสียดค่าใช้จ่ายสูงเนื่องจากโครเมียมในน้ำเสียน้อยจึงนำกลับมาได้น้อย ในขณะที่สารเคมีที่ใช้มีปริมาณที่ใกล้เคียงกับที่ใช้กับน้ำเสียที่ไม่มีสารช่วยตรึง โดยเฉพาะการใช้แมกนีเซียมออกไซด์และโซเดียมคาร์บอเนตในการตกตะกอนผลึกต้องเสียดค่าใช้จ่ายในการนำกลับโครเมียมสูงถึง 96-141 บาทต่อกก. โครเมียมที่นำกลับได้ จึงมีโอกาสน้อยที่ไม่คุ้มทุน สำหรับการนำกลับโครเมียมโดยใช้แมกนีเซียมออกไซด์ร่วมกับปูนขาวเสียดค่าใช้จ่ายเพียง 46-49 บาทต่อกก. โครเมียมที่นำกลับได้ และมีโอกาสคุ้มทุน แต่ในการนำสารละลายที่ได้มาเวียนใช้มีความเสี่ยงต่อการชำรุดของเครื่องสูบน้ำได้ หรืออาจต้องมีถึงพักสารละลายที่นำกลับมาได้เพื่อตกตะกอนแคลเซียมซัลเฟตออกไปก่อนนำมาใช้ มิฉะนั้นอาจมีผลต่อคุณภาพหนึ่งฟลอกได้อย่างไรก็ตามถ้ามีการติดตั้งระบบนำกลับโครเมียมจากน้ำเสียที่มีสารช่วยตรึงก็สามารถลดการปนเปื้อนโครเมียมต่อสิ่งแวดล้อมได้เช่นกัน

## 6.2 ข้อเสนอแนะ

ในการวิจัยครั้งต่อไปควรศึกษาเพิ่มเติม คือ วิเคราะห์ความบริสุทธิ์ของสารฟลอกโครมที่ได้จากการนำกลับโครเมียม