

รายการอ้างอิง

ภาษาไทย

กฤษณ์ จารุตะวัย. 2545. การใช้ถ้าลอยเส้นไปปั๊มและถ้าลอยชานอ้อยแทนที่ชีเมนต์บางส่วน.

วิทยานิพนธ์ปริญญา มหาบัณฑิต ภาควิชาศึกษาสิ่งแวดล้อม คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

การไฟฟ้าฝ่ายผลิตแห่งประเทศไทย. 2544. รายงานประจำปี 2544. การไฟฟ้าฝ่ายผลิตแห่งประเทศไทย.

จันทร์นา สงวนรุ่งวงศ์. 2539. การกำจัดโลหะหนักในน้ำโดยใช้เข็มถ้าลอย. วิทยานิพนธ์ปริญญา มหาบัณฑิต สาขาวิชาศึกษาศาสตร์สภาระแวดล้อม จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

ชาญวิทย์ สุกรานนท์รัตน์. 2543. ผลของฟลูออไรด์ในน้ำเสียต่อการคุณติดผิวของตะกั่วบนทรัพยากรดีอ่อนด้วยเหล็กออกไซด์. วิทยานิพนธ์ปริญญา มหาบัณฑิต ภาควิชาศึกษาสิ่งแวดล้อม คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ชัชวาลย์ เศรษฐบุตร. 2539. คุณค่าทางฟิสิกส์และเคมีของคอนกรีตผสมถ้าลอยลิกไนต์สำหรับงานก่อสร้างจำกัด (ซีแพค).

ทางหลวง, กรม. 2545. คุณสมบัติทางฟิสิกส์และเคมีของคอนกรีตผสมถ้าลอยลิกไนต์สำหรับงานคอนกรีตบดอัด. กรุงเทพมหานคร: กรมทางหลวง. (อัดสำเนา)

วินิต ช่อวิเชียร. 2539. คุณค่าทางฟิสิกส์และเคมีของคอนกรีตผสมถ้าลอยลิกไนต์สำหรับงานก่อสร้างจำกัด (ซีแพค). ภาควิชาศึกษาโยธา จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

ปริญญา จินดาประเสริฐ และ อินทร์ชัย หอวิจิตร. 2528. ปูนชีเมนต์ปอร์ตแลนด์ผสมเข็มถ้าแม่เมะ. สำนักงานเทคโนโลยีเพื่อพัฒนาชนบท คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยขอนแก่น.

แรงงาน, กระทรวง. 2546. ประกาศกระทรวงแรงงาน เรื่อง อัตราค่าจ้างแรงงานขั้นต่ำ ฉบับที่ 3. กระทรวงแรงงาน.

โรงงานอุตสาหกรรม, กรม. 2540. ประกาศกรมโรงงานอุตสาหกรรม ฉบับที่ 6 (พ.ศ.2540) ออกตามความในพระราชบัญญัติโรงงาน พ.ศ.2532 เรื่อง การกำจัดสิ่งปฏิกูลหรือวัสดุที่ไม่ใช้แล้ว. กระทรวงอุตสาหกรรม.

สถาบันวิจัยพลังงาน. 2541. รายงานการศึกษาเรื่องการใช้และประยุกต์พลังงานในโรงงานน้ำตาล. กรุงเทพฯ : สถาบันวิจัยพลังงาน จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

อารีย์ ชาญบัณฑิตนันท์. 2536. การศึกษาความเป็นไปได้ในการใช้เข็มถ้าลอกไนต์กำจัดสารตะกั่วในน้ำ. วิทยานิพนธ์มหาบัณฑิต คณะสารสนเทศสุขศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล.

อุดม ทรงป์ธรรมพร. 2532. การพัฒนากำลังของปูนชีเมนต์ปอร์ตแลนด์ผสมเข็มถ้าลอยและเข็มถ้าเกลอบ. วิทยานิพนธ์ปริญญา มหาบัณฑิต ภาควิชาศึกษาโยธา บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

อุบลรัตน์ วาริชวัฒน์. 2544. การกำจัดโลหะหนักในน้ำเสียโดยใช้ถ่านกระดูก. วิทยานิพนธ์ ปริญญา
มหาบัณฑิต ภาควิชาศึกษากรรมสิ่งแวดล้อม คณะศึกษากรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์
มหาวิทยาลัย.

ภาษาอังกฤษ

- American Society for Testing and Materials. 1996. Standard Test Method for Compressive Strength of Hydraulic Cement Mortars (Using 2-in. or [50-mm] Cube Specimens). C 109-95, Annual Book of ASTM Standards. 04.02 Section 4 : 69-73.
- American Society for Testing and Materials. 1996. Standard Test Method for Coal Fly Ash and Raw or Calcined Natural Pozzolans for Use as a Mineral Admixture in Concrete. C 618-96, Annual Book of ASTM Standards. 04.02 Section 4 : 293-295.
- Broughton, C.W. 1981. Principle of liquid – phase adsorption. International Conference on Application of Adsorption to Wastewater Treatment Proceeding. Feb. 16-19, pp. 29-66.
- Charles, P. G., Katherine, S. Z., Kenneth, C. H., and Sagar, M. G. 1985. Adsorption of Viruses to Charge-Modified Silica. Applied and Environmental Microbiology. 49 (1) : 91-95.
- Fergusson, J. E. 1991. The Heavy Elements : Chemistry Environmental Impac and Health Effects. Great Britain: Pergamon Press.
- Harison, R.M., and Laxen, D.P.H. 1983. Lead Pollution Caused and Control. London : Chapman and Hall.
- Inthasaro, P. 2002. Utilization of municipal solid waste incinerator fly ash as a partial cement replacement. Master's Thesis, Inter-Departmental Program in Environmental Management, Graduate School, Chulalongkorn University.
- Metcalf & Eddy, Inc. 1991. Wastewater Engineering. 3rd ed. Singapore : McGraw-Hill Book Co.
- Rao, M., Parwate, A.V., and Bhole, A.G. 2002. Removal of Cr⁶⁺ and Ni²⁺ from aqueous solution using bagasse and fly ash. Waste Management 22 : 824-830.
- Shively, W., Bishop, P., Gress, D., and Brown, T. 1986. Leaching test of heavy metals stabilized with portland cement. J.WPCF. 58 : 234-241.
- Singh, N. B., Singh, V. D., and Rai, S. 2000. Hydration of bagasse ash-blended Portland cement. Cement and Concrete Research 30: 1485-1488
- Vinod, K. G., and Ali, I. 2000a. Removal of DDD and DDE from wastewater using bagasse fly ash, a sugar industry waste. Water Research 35 (1) : 33-40.

- Vinod, K. G., and Ali, I. 2000b. Utilisation of bagasse fly ash (a sugar industry waste) for the removal of copper and zinc from wastewater. Separation and Purification Technology 18 : 131-140.
- Vinod, K. G., Jain, C.K., Ali, I., Chandra, S. and Agarwal, S. 2002. Removal of lindane and malathion from wastewater using bagasse fly ash, a sugar industry waste. Water Research 36 : 2483-2490.
- Weber, W. J. 1972. Physico-chemical Processes for Water Quality Control. Michigan: John Wiley & Sons.
- Weng, C.H., and Haung C.P. 1994. Treatment of metal industrial waste water by fly ash and cement fixation. J. of Envi. Eng-ASCE 120 (6) : 1470-1487.
- Wesche, K. 1991. Fly Ash in Concrete : Properties and Performance. Great Britain : Chapman & Hall.
- Yavada, K.P., Tyagi, B.S. and Singh, V.N. 1989. Fly-ash for the treatment of water enriched in lead (II). J. Envi. Sci . and Health 7 : 783-808.

บรรณานุกรม

ภาษาไทย

- คณะกรรมการพัฒนาเศรษฐกิจและสังคมแห่งชาติ, สำนักงาน. 2520. รายงานข้อศึกษาเรื่องน้ำتاล. กรุงเทพฯ : สำนักงานคณะกรรมการพัฒนาเศรษฐกิจและสังคมแห่งชาติ.
- ธงชัย พรรพลสวัสดิ์. 2525. คู่มือวิเคราะห์น้ำทิ้ง. พิมพ์ครั้งที่ 1. กรุงเทพมหานคร : สถาบันวิจัย สภาพแวดล้อม จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- ปรีชา สุริยพันธ์ และ สมเกียรติ พัฒนาเมธีกุร. 2523. การผลิตน้ำตาลจากอ้อย. หน้า 211 – 228. กรุงเทพฯ : งานทะเบียนและประมวลสถิติ กองแผนงานกรมวิชาการเกษตร.
- นั่นสิน ตัณฑุลเวชน์. 2527. วิศวกรรมประปาเล่น 2. พิมพ์ครั้งที่ 1. กรุงเทพมหานคร : จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- อัสวิทย์ ปัทมะเวณ. 2540. ตามรอยน้ำตาล. กรุงเทพฯ : ที.พี.พรินท์.

ภาษาอังกฤษ

- Garreis, R.M., and Christ, C.L. 1965. Solution, Minerals, and Equilibria. USA : Harper.
- Helmut, R. 1987. Fly Ash in Cement and Concrete. Illinois : Portland Cement Association.
- Hernandez J.F. Martirena, Middendorf, B., Gehrke, M. and Budelmann, H. 1998. Use of Waste of the sugar industry as pozzolana in lime-pozzolana binders:study of the reaction. Cement and Concrete Research. 28 : 1525-1536.
- Osman, M.A., and Samuel D. F. 1987. Adsorption Process for Water Treatment. USA : Bullerworth Publishers.
- Stum, W., and J.J. Morgan. 1970. Chemical equilibria and rates in natural water. Aquatic Chemistry. 3rd ed. (n. p.) : Wiley-Interscience.

ภาคผนวก

ภาคผนวก ก.
ข้อมูลการทดสอบ

ตารางที่ ก1 แสดงประสิทธิภาพการกำจัดตะกั่วในน้ำเสียตะกั่วสังเคราะห์ที่ความเข้มข้น 10(10.015)* มก./ล. พีอีช 4 โดยใช้เต้ากลอยชานอ้อยปริมาณ 10 ก./ล. ที่เวลาต่างๆ

เวลาที่ใช้ ในการ เบี่ยง (นาที)	ลักษณะของน้ำเสียหลังการทดลอง							ร้อยละการกำจัด		
	ไม่เติมเต้ากลอยชานอ้อย		เติมเต้ากลอยชานอ้อย							
	ความเข้มข้นของโลหะหนัก (มก./ล.)	พีอีช	ความเข้มข้นของโลหะหนัก (มก./ล.)			ค่าเบี่ยงเบน มาตรฐาน	พีอีช	การคุณชัน	การคุณชันร่วมกับ การทดสอบ	
NO.1	NO.2	NO.3	เฉลี่ย							
3	10.001	4.02	1.240	1.176	1.125	1.108	0.058	4.15	88.07	88.21
6	9.989	4.02	0.875	0.723	0.958	0.852	0.119	4.14	91.23	91.49
9	9.987	4.03	0.751	0.896	0.839	0.829	0.073	4.15	91.45	91.73
12	9.975	4.05	0.521	0.608	0.816	0.648	0.152	4.15	93.13	93.53
15	9.942	4.05	0.755	0.697	0.786	0.746	0.045	4.16	92.06	92.78
30	9.973	4.05	0.570	0.616	0.855	0.680	0.153	4.19	92.79	93.21
45	9.985	4.06	0.391	0.284	0.316	0.330	0.055	4.21	96.40	96.70
60	9.967	4.05	0.426	0.316	0.555	0.432	0.120	4.22	95.20	95.68
90	9.926	4.06	0.465	0.493	0.204	0.387	0.159	4.22	95.24	96.13
120	9.937	4.07	0.334	0.368	0.370	0.357	0.020	4.23	95.65	96.43
150	9.897	4.07	0.479	0.234	0.245	0.386	0.138	4.22	94.97	96.15
180	9.913	4.08	0.349	0.437	0.283	0.356	0.077	4.24	95.42	96.44
240	9.903	4.08	0.374	0.292	0.392	0.353	0.053	4.25	95.36	96.48
300	9.888	4.09	0.259	0.321	0.308	0.296	0.033	4.24	95.78	97.04
360	9.849	4.08	0.331	0.363	0.510	0.401	0.095	4.27	94.34	95.99

หมายเหตุ : ค่าใน (_)* คือค่าความเข้มข้นของน้ำเสียสังเคราะห์เริ่มต้นที่เตรียมได้จริงจากห้องปฏิบัติการ

ตารางที่ ก2 แสดงประสิทธิภาพการกำจัดและความสามารถในการคุ้มครองเก้าออยชานอ้อยบริมาณ 10 ก./ล. ในการกำจัดตะกั่วในน้ำเสียตะกั่วสังเคราะห์ที่ความเข้มข้นและพิเออเริ่มต้นต่างๆ

ลักษณะน้ำเสียก่อนการทดลอง		ลักษณะของน้ำเสียหลังการทดลอง								ร้อยละการกำจัด		ความสามารถ การคุ้มครอง (มก./ก.เก้าออย ชานอ้อย)					
ความเข้มข้น โลหะหนัก (มก./ล.)	พีอีช	ไม่เติมเก้าออยชานอ้อย		เติมเก้าออยชานอ้อย					การคุ้มครอง	การคุ้มครองร่วมกับ การตกตะกอน							
		ความเข้มข้นของ โลหะหนัก (มก./ล.)	พีอีช	ความเข้มข้นของโลหะหนัก (มก./ล.)			ค่าเบี่ยงเบน มาตรฐาน	พีอีช									
				NO.1	NO.2	NO.3											
5(5.448)*	2	5.441	2.02	0.286	0.299	0.239	0.275	0.032	2.09	94.83	94.96	0.517					
	3	5.438	3.01	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	3.17	N.D.	N.D.	N.D.					
	4	5.433	4.02	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	4.14	N.D.	N.D.	N.D.					
	5	5.408	5.01	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	5.13	N.D.	N.D.	N.D.					
	6	5.387	6.00	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	6.18	N.D.	N.D.	N.D.					
	2	11.960	2.00	1.622	1.704	1.096	1.474	0.330	2.16	87.53	87.80	1.051					
10(11.980)*	3	11.952	3.00	0.762	0.770	0.810	0.781	0.025	3.15	93.25	93.48	1.120					
	4	11.968	4.03	0.200	0.234	0.331	0.255	0.068	4.12	97.77	97.87	1.173					
	5	11.909	5.02	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	5.17	N.D	N.D.	N.D.					
	6	11.866	6.02	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	N.D.	6.10	.N.D.	N.D.	N.D.					

หมายเหตุ : ค่าใน (_)* คือความเข้มข้นของน้ำเสียสังเคราะห์เริ่มต้นที่ได้รับจากห้องปฏิบัติการ

หมายเหตุ : N.D. = ไม่ค่าอย่างมากจนไม่สามารถวัดได้ค่าแน่นอน

ตารางที่ ก2 แสดงประสิทธิภาพการกำจัดและความสามารถในการคุ้มชั่บของถ้าโลยชานอ้อยบริมาณ 10 ก./ล. ในการทำจดทะกั่วในน้ำเสียตะกั่วสังเคราะห์ที่ความเข้มข้นและพีเอชเริ่มต้นต่างๆ (ต่อ)

ลักษณะนำเสียก่อนการทำ		ลักษณะของนำเสียหลังการทำ							ร้อยละการกำจัด		ความสามารถ การคุ้มชั่บ (มก./ก.ถ้าโลย ชานอ้อย)				
ความเข้มข้น โลหะหนัก (มก./ล.)	พีเอช	ไม่เติมถ้าโลยชานอ้อย		เติมถ้าโลยชานอ้อย					การคุ้มชั่บ	การคุ้มชั่บร่วมกับ การทำตะกอน					
		ความเข้มข้นของ โลหะหนัก (มก./ล.)	พีเอช	ความเข้มข้นของโลหะหนัก (มก./ล.)			ค่าเบี่ยงเบน มาตรฐาน	พีเอช							
				NO.1	NO.2	NO.3									
20(20.030)*	2	19.997	2.01	4.778	4.840	4.654	4.757	0.095	2.12	76.08	76.25	1.528			
	3	20.003	3.00	1.623	1.021	1.597	1.414	0.340	3.18	92.81	92.94	1.862			
	4	19.989	4.01	0.618	0.590	0.792	0.667	0.109	4.16	96.47	96.67	1.936			
	5	19.860	5.03	0.312	0.287	0.217	0.272	0.049	5.17	97.79	98.64	1.976			
	6	19.810	6.01	0.084	0.083	0.110	0.092	0.015	6.13	98.44	99.54	1.994			
	2	43.024	2.02	17.290	17.010	17.130	17.143	0.140	2.08	60.01	60.25	2.603			
40(43.130)*	3	43.069	3.02	4.397	4.282	4.420	4.366	0.074	3.11	89.73	89.88	3.877			
	4	43.036	4.03	1.928	1.875	1.874	1.892	0.031	4.09	95.39	95.61	4.124			
	5	42.785	5.00	0.914	1.154	1.065	1.044	0.121	5.15	96.78	97.58	4.209			
	6	42.537	6.01	0.395	0.526	0.476	0.466	0.066	6.18	97.55.	98.92	4.267			

หมายเหตุ : ค่าใน (_)* คือความเข้มข้นของนำเสียสังเคราะห์เริ่มต้นที่เครื่ยมได้จริงจากห้องปฏิบัติการ

ตารางที่ ก2 แสดงประสิทธิภาพการกำจัดและความสามารถในการคุณภาพของการคัดซับของถ้ากลอยชานอ้อยปริมาณ 10 ก./ล. ในการทำจัดตะกั่วในน้ำเตี๊ยตะกั่วสังเคราะห์ที่ความเข้มข้นและพีเอชเริ่มต้นต่างๆ (ต่อ)

ลักษณะน้ำเสียก่อนการทำ		ลักษณะของน้ำเสียหลังการทำ								ร้อยละการกำจัด		ความสามารถในการคัดซับ (มก./ก.ถ้ากลอยชานอ้อย)			
ความเข้มข้น โลหะหนัก (มก./ล.)	พีเอช	ไม่เติมถ้ากลอยชานอ้อย		เติมถ้ากลอยชานอ้อย						การคัดซับ	การคัดซับร่วมกับ การตกรอกอน				
		ความเข้มข้นของ โลหะหนัก (มก./ล.)	พีเอช	ความเข้มข้นของโลหะหนัก (มก./ล.)				ค่าเบี่ยงเบน มาตรฐาน	พีเอช						
				NO.1	NO.2	NO.3	เฉลี่ย								
80(80.620)*	2	80.480	2.02	58.060	58.160	57.750	57.990	0.214	2.14	27.90	28.07	2.273			
	3	80.392	3.01	13.220	13.230	13.500	13.317	0.159	3.14	83.20	83.48	6.734			
	4	80.424	4.00	8.608	8.691	8.529	8.609	0.081	4.12	89.08	89.32	7.203			
	5	79.985	5.04	3.193	3.247	3.401	3.280	0.108	5.17	95.14	95.93	7.737			
	6	79.586	6.03	0.417	0.483	0.411	0.437	0.040	6.11	98.18	99.46	8.019			

หมายเหตุ : ค่าใน (_)* คือค่าความเข้มข้นของน้ำเสียสังเคราะห์เริ่มต้นที่เครื่มได้จริงจากห้องปฏิบัติการ

ตารางที่ ก3 แสดงประสิทธิภาพการกำจัดตะกั่วในน้ำเสียตะกั่วสังเคราะห์ที่ความเข้มข้น 80(79.413)* มก./ล. พีเอช 6 โดยใช้ถ้าลอยชานอ้อยปริมาณ 10 ก./ล. ที่เวลาต่างๆ

เวลาที่ใช้ ในการ เบี่ยง (นาที)	ลักษณะของน้ำเสียหลังการทดลอง								ร้อยละการกำจัด	
	ไม่เติมถ้าลอยชานอ้อย		เติมถ้าลอยชานอ้อย							
	ความเข้มข้นของโลหะหนัก (มก./ล.)	พีเอช	ความเข้มข้นของโลหะหนัก (มก./ล.)				ค่าเบี่ยงเบน มาตรฐาน	พีเอช	การดูดซับ	การดูดซับร่วมกับ การตกตะกอน
			NO.1	NO.2	NO.3	เฉลี่ย				
3	78.459	6.03	0.478	0.527	0.507	0.504	0.025	6.08	98.16	99.37
6	78.360	6.03	0.573	0.450	0.338	0.454	0.118	6.09	98.10	99.43
9	78.515	6.03	0.334	0.417	0.518	0.423	0.092	6.08	98.34	99.47
12	78.410	6.04	0.431	0.502	0.534	0.489	0.053	6.10	98.12	99.38
15	78.474	6.03	0.544	0.485	0.456	0.495	0.045	6.11	98.19	99.38
30	78.444	6.03	0.355	0.541	0.476	0.457	0.094	6.10	98.20	99.42
45	78.380	6.03	0.432	0.514	0.422	0.456	0.050	6.12	98.12	99.43
60	78.407	6.04	0.566	0.532	0.389	0.496	0.094	6.14	98.11	99.38
90	78.389	6.05	0.385	0.512	0.385	0.427	0.073	6.14	98.17	99.46
120	78.350	6.05	0.584	0.414	0.478	0.492	0.086	6.15	98.04	99.38
150	78.283	6.05	0.450	0.507	0.430	0.462	0.040	6.16	97.99	99.42
180	78.318	6.06	0.500	0.363	0.408	0.424	0.070	6.17	98.09	99.47
240	78.174	6.07	0.524	0.521	0.341	0.462	0.105	6.17	97.86	99.42
300	78.129	6.07	0.527	0.463	0.406	0.465	0.061	6.19	97.80	99.41
360	77.921	6.09	0.422	0.383	0.481	0.429	0.049	6.17	97.58	99.46

หมายเหตุ : ค่าใน (_)* คือค่าความเข้มข้นของน้ำเสียสังเคราะห์เริ่มต้นที่เตรียมได้จริงจากห้องปฏิบัติการ

ตารางที่ ก4 ผลการศึกษาໄอโซเทอมการคุณภาพของถ่านอย่างอ่อนไหวในการกำจัดตะกั่วในน้ำเสียตะกั่วสังเคราะห์ความเข้มข้นเริ่มต้น 80 มก./ล. พีเอช 6 โดยใช้ถ่านอย่างอ่อนไหวในปริมาณต่างๆ

ความเข้มข้นของโลหะหนักในน้ำเสีย (มก./ล.)	ปริมาณตะกั่วที่ถูกกำจัด; x (มก./ล.)	ปริมาณถ่านอย่างอ่อนไหวที่ใช้; m (ก./ล.น้ำตัวอย่าง)	x/m; X	log Ce	log x/m	1/X	1/Ce
ก่อนการทดลอง;Co	หลังการทดลอง;Ce						
78.887	53.637	25.250	0.1	252.50	1.729	2.402	0.004
78.887	32.716	46.171	0.2	230.85	1.515	2.363	0.004
78.887	23.137	55.416	0.3	184.72	1.371	2.267	0.005
78.887	19.377	59.510	0.4	148.78	1.287	2.173	0.007
78.887	16.943	61.944	0.5	123.89	1.229	2.093	0.008
78.887	10.484	68.402	1	68.40	1.021	1.835	0.015
78.887	1.951	76.935	5	15.39	0.290	1.187	0.065
78.887	0.549	78.337	10	7.83	-0.260	0.894	0.128
78.887	0.413	78.474	15	5.23	-0.384	0.719	0.191
78.887	0.346	78.541	20	3.93	-0.461	0.594	0.255

ตารางที่ ก5 ค่ากำลังรับแรงอัดของมอร์ต้าธรรมชาติที่ระยะเวลาปั่น 7 วัน ที่อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ต่างๆ

อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ (W/C)	ค่ากำลังรับแรงอัด (กิโลนิวตัน)				10 เปอร์เซ็นต์ ค่าเฉลี่ย
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	
0.4	72	69	66	69	6.9
0.5	67	70	65	67	6.7
0.6	57	60	55	57	5.7
0.7	50	46	46	47	4.7

อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ (W/C)	ค่ากำลังรับแรงอัด (กก./ตร.ซม.)				10 เปอร์เซ็นต์ ค่าเฉลี่ย
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	
0.4	271	260	254	262	26.2
0.5	268	274	260	267	26.7
0.6	232	240	207	226	22.6
0.7	196	180	180	186	18.6

ตารางที่ ก6 ค่ากำลังรับแรงอัดของมอร์ต้าผสมถ้าลอกหาน้ำอ้อยที่ผ่านการคุณชั้บตะกั่วร้อยละ 10 โดยน้ำหนักที่ระยะเวลาปั่น 7 วัน ที่อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ต่างๆ

อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ (W/C)	ค่ากำลังรับแรงอัด (กิโลนิวตัน)				10 เปอร์เซ็นต์ ค่าเฉลี่ย
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	
0.4	38	41	38	39	3.9
0.5	43	43	41	42	4.2
0.6	30	33	34	32	3.2
0.7	22*	26	25	24	2.4

อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ (W/C)	ค่ากำลังรับแรงอัด (กก./ตร.ซม.)				10 เปอร์เซ็นต์ ค่าเฉลี่ย
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	
0.4	149	161	149	153	15.3
0.5	168	162	158	163	16.3
0.6	133	124	113	124	12.4
0.7	84*	100	98	94	9.4

หมายเหตุ * คือ กำลังรับแรงอัดของก้อนตัวอย่างมีค่าไม่อู่ในช่วงเบี่ยงเบนที่ 10 เปอร์เซ็นต์ของค่าเฉลี่ย (3 ตัวอย่าง) จึงไม่นำมาคิดค่าเฉลี่ย

ตารางที่ ก7 ค่ากำลังรับแรงอัดของมอร์ต้าพสมเก้าอลอยชานอ้อยที่ผ่านการคุณซับตะกั่วร้อยละ 20 โดยน้ำหนักที่ระยะเวลาบ่ม 7 วัน ที่อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ต่างๆ

อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ (W/C)	ค่ากำลังรับแรงอัด (กิโลนิวตัน)				10 เปอร์เซ็นต์ ค่าเฉลี่ย
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	
0.4	34	33	32	33	3.3
0.5	34	37	36	36	3.6
0.6	26	26	25	26	2.6
0.7	17.5	18	18	18	1.8

อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ (W/C)	ค่ากำลังรับแรงอัด (กก./ตร.ซม.)				10 เปอร์เซ็นต์ ค่าเฉลี่ย
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	
0.4	131	127	123	127	12.6
0.5	130	139	143	138	13.8
0.6	98	98	98	98	9.8
0.7	64	68	70	67	6.7

ตารางที่ ก8 ค่ากำลังรับแรงอัดของมอร์ต้าพสมเก้าอลอยชานอ้อยที่ผ่านการคุณซับตะกั่วร้อยละ 30 โดยน้ำหนักที่ระยะเวลาบ่ม 7 วัน ที่อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ต่างๆ

อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ (W/C)	ค่ากำลังรับแรงอัด (กิโลนิวตัน)				10 เปอร์เซ็นต์ ค่าเฉลี่ย
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	
0.4	24	28	26	26	2.6
0.5	31	30	33	32	3.2
0.6	18	18	20	19	1.9
0.7	17	14	16	16	1.6

อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ (W/C)	ค่ากำลังรับแรงอัด (กก./ตร.ซม.)				10 เปอร์เซ็นต์ ค่าเฉลี่ย
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	
0.4	90	106	103	99	9.9
0.5	119	113	124	119	11.9
0.6	72	70	79	74	7.4
0.7	64	55	63	60	6.1

ตารางที่ ก9 ค่าความเข้มข้นของตะกั่วในน้ำสักดคงมอร์ต้าพสมເຄ້າລອຍໜາວີຍ້ອຍທີ່ຜ່ານກາຣຸດຸຈັບຕະກ່ວຽຍລະ 10 ໂດຍນໍາຫຼັກ ທີ່ຮະບະເວລາປ່ນ 7 ວັນທີອັຕຣາສ່ວນນໍາຕ່ອື່ມນີ້ຕ່າງໆ

ອັຕຣາສ່ວນນໍາຕ່ອື່ມນີ້ (W/C)	ພື້ອຂອງນໍາສັກ				ຄວາມເປັນຫຼັນຂອງຕະກ່ວໃນນໍາສັກດອງມອຮ້ຕାର୍ପଶମାଲୋଯିଚାନ୍ ଓ୍ବ୍ୟ				
	ກ້ອນທີ 1	ກ້ອນທີ 2	ກ້ອນທີ 3	ຄ່າເສດ්ຍ	ກ້ອນທີ 1	ກ້ອນທີ 2	ກ້ອນທີ 3	ຄ່າເສດ්ຍ	ຄ່າເປົ່າງເບັນມາຕຽນ
0.4	12.14	12.12	12.12	12.13	0.097	0.096	0.066	0.086	0.018
0.5	12.11	12.09	12.05	12.08	0.114	0.125	0.101	0.113	0.012
0.6	12.13	12.11	12.11	12.12	0.132	0.142	0.108	0.127	0.017
0.7	12.15	12.12	12.15	12.14	0.109	0.124	0.141	0.125	0.016

ตารางที่ ก10 ค่าความเข้มข้นของตะກຳໃນນໍາສັກດອງມອຮ້ຕାର୍ପଶମାଲୋଯିଚାନ୍ ଓ୍ବ୍ୟທີ່ຜ່ານກາຣຸດຸຈັບຕະກ່ວຽຍລະ 20 ໂດຍນໍາຫຼັກ ທີ່ຮະບະເວລາປ່ນ 7 ວັນທີອັຕຣາສ່ວນນໍາຕ່ອື່ມນີ້ຕ່າງໆ

ອັຕຣາສ່ວນນໍາຕ່ອື່ມນີ້ (W/C)	ພື້ອຂອງນໍາສັກ				ຄວາມເປັນຫຼັນຂອງຕະກ່ວໃນນໍາສັກດອງມອຮ້ຕାର୍ପଶମାଲୋଯିଚାନ୍ ଓ୍ବ୍ୟ				
	ກ້ອນທີ 1	ກ້ອນທີ 2	ກ້ອນທີ 3	ຄ່າເສດ්ຍ	ກ້ອນທີ 1	ກ້ອນທີ 2	ກ້ອນທີ 3	ຄ່າເສດ්ຍ	ຄ່າເປົ່າງເບັນມາຕຽນ
0.4	12.01	12.00	11.98	12.00	0.042	0.066	0.070	0.059	0.015
0.5	11.96	11.90	11.91	11.92	0.076	0.069	0.095	0.080	0.013
0.6	12.05	12.03	12.05	12.04	0.108	0.103	0.098	0.103	0.005
0.7	12.08	12.06	12.07	12.07	0.098	0.094	0.084	0.092	0.007

ตารางที่ ก 11 ค่าความเข้มข้นของตะกั่วในน้ำสกัดของมอร์tarผสมถ้าโดยชานอ้อบที่ผ่านการคุณชันตะกั่วร้อยละ 30 โดยน้ำหนัก ที่ระยะเวลาปั่น 7 วันที่อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ต่างๆ

อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์ (W/C)	พิออยของน้ำสกัด				ความเข้มข้นของตะกั่วในน้ำสกัดของมอร์tarผสมถ้าโดยชานอ้อบ				
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
0.4	11.85	11.88	11.86	11.86	0.041	0.033	0.041	0.038	0.005
0.5	11.86	11.84	11.81	11.84	0.012	0.040	0.045	0.032	0.018
0.6	11.88	11.85	11.80	11.84	0.052	0.032	0.047	0.044	0.010
0.7	11.94	11.88	11.90	11.91	0.059	0.048	0.043	0.050	0.008

ตารางที่ ก12 ค่ากำลังรับแรงอัดของมอร์ต้าธารมนา โดยอัตราส่วนน้ำต่อซีเมนต์เท่ากับ 0.5 ที่ระยะเวลาบ่มต่างกัน

ระยะเวลาบ่ม (วัน)	ค่ากำลังรับแรงอัด (กิโลนิวตัน)				10 เปอร์เซ็นต์ ค่าเฉลี่ย
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	
3	46	46	44	45	4.5
7	67	70	65	67	6.7
14	71	75	69	72	7.2
28	77	76	78	77	7.7
60	85	85	87	86	8.6

ระยะเวลาบ่ม (วัน)	ค่ากำลังรับแรงอัด (กก./ตร.ซม.)				10 เปอร์เซ็นต์ ค่าเฉลี่ย
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	
3	180	180	176	179	17.9
7	268	274	260	267	26.7
14	278	294	270	281	28.1
28	290	298	306	298	29.8
60	340	333	341	338	33.8

ตารางที่ ก13 ค่ากำลังรับแรงอัดของมอร์ต้ามสมเข้ากันขานอ้อยที่ผ่านการดูดซับตะกั่วร้อยละ 10 โดยน้ำหนักโดยอัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์เท่ากับ 0.5 ที่ระยะเวลาบ่มต่างกัน

ระยะเวลาบ่ม (วัน)	ค่ากำลังรับแรงอัด (กิโลนิวตัน)				10 เปอร์เซ็นต์ ค่าเฉลี่ย
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	
3	34	36	36	35	3.5
7	43	43	41	42	4.2
14	48	47	43	46	4.6
28	50	52	50	51	5.1
60	57	50	57	55	5.5

ระยะเวลาบ่ม (วัน)	ค่ากำลังรับแรงอัด (กก./ตร.ซม.)				10 เปอร์เซ็นต์ ค่าเฉลี่ย
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	
3	128	136	141	135	13.5
7	168	162	158	163	16.3
14	181	181	162	174	17.5
28	196	208	196	200	20.0
60	219	200	228	216	21.6

ตารางที่ ก14 ค่าความเข้มข้นของตะกั่วในน้ำสกัดของมอร์ตาร์ผสมถ้าลอยชานอ้อยที่ผ่านการคุณซับตะกั่วข้อละ 10 โดยน้ำหนัก ที่อัตราส่วนน้ำต่อชีเมนต์เท่ากับ 0.5 ที่ระยะเวลาปั่นต่าง

ระยะเวลาปั่น (วัน)	พื้นที่ของน้ำสกัด				ความเข้มข้นของตะกั่วในน้ำสกัดของมอร์ตาร์ผสมถ้าลอยชานอ้อย				
	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	ก้อนที่ 1	ก้อนที่ 2	ก้อนที่ 3	ค่าเฉลี่ย	ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
3	12.27	12.28	12.25	12.27	0.117	0.134	0.155	0.135	0.019
7	12.11	12.09	12.05	12.08	0.114	0.125	0.101	0.113	0.012
14	12.09	12.06	12.15	12.10	0.043	0.044	0.029	0.039	0.008
28	12.05	12.05	12.08	12.06	0.036	0.027	0.021	0.028	0.008
60	12.01	12.02	12.01	12.01	0.022	0.031	0.022	0.025	0.005

ภาคผนวก ข.

มาตรฐานนำทิงจากโรงงานอุตสาหกรรม และนิคมอุตสาหกรรม

มาตรฐานน้ำทิ้งจากโรงงานอุตสาหกรรมและนิคมอุตสาหกรรม

“น้ำเสีย” หมายความว่า ของเสียที่อยู่ในสภาพของเหลว รวมทั้งลสสารที่ปะปนหรือปนเปื้อนอยู่ในของเหลวนั้น

“น้ำทิ้ง” หมายความว่า น้ำเสียที่เกิดจากการประกอบกิจการ โรงงานอุตสาหกรรม หรือนิคม อุตสาหกรรม ที่จะระบายน้ำสู่แหล่งน้ำสาธารณะ หรือออกสู่สิ่งแวดล้อม และให้หมายความรวมถึง น้ำเสียจากการใช้น้ำของคนงานรวมทั้งจากกิจกรรมอื่นในโรงงานอุตสาหกรรมหรือในนิคม อุตสาหกรรมด้วย

โดยน้ำทิ้งต้องเป็นไปตามมาตรฐานควบคุมการระบายน้ำทิ้งที่กำหนดไว้ใน ประกาศนี้

“การนำบันดัชน้ำเสีย” หมายความว่า กระบวนการทำให้อรับปรุงน้ำเสียเพื่อให้เป็นไปตาม มาตรฐานควบคุมการระบายน้ำทิ้งที่กำหนดไว้ในประกาศกระทรวงวิทยาศาสตร์เทคโนโลยีและ สิ่งแวดล้อมฉบับที่ 3 (พ.ศ. 2535) เรื่องกำหนดมาตรฐานควบคุมการระบายน้ำทิ้งจากแหล่งกำเนิด ประเภทโรงงานอุตสาหกรรมและนิคมอุตสาหกรรม แต่ทั้งนี้ห้ามมิให้ใช้วิธีการทำให้เขียวาง มาตรฐานน้ำทิ้งจากโรงงานอุตสาหกรรมและนิคมอุตสาหกรรมดังตารางที่ ข1

ตารางที่ ข1 มาตรฐานน้ำทิ้งจากโรงงานอุตสาหกรรมและนิคมอุตสาหกรรม

พารามิเตอร์	ค่ามาตรฐาน	วิธีวิเคราะห์
1. ค่าความเป็นกรดและด่าง (pH value)	- 5.5-9.0	- pH Meter
2. ค่าทีดีอส (TDS หรือ Total Dissolved Solid)	- ไม่เกิน 3,000 มก./ล. หรืออาจ แตกต่างแล้วแต่ประเภทของแหล่ง รองรับน้ำทิ้ง หรือประเภทของ โรงงานอุตสาหกรรมตามที่ คณะกรรมการควบคุมมติพิย เห็นสมควรแต่ไม่เกิน 5,000 มก./ล.	- ระเหยแห้งที่อุณหภูมิ 103-105 °C เป็นเวลา 1 ชั่วโมง
3. สารแขวนลอย (Suspended Solid)	- ไม่เกิน 50 มก./ล. หรืออาจแตกต่าง แล้วแต่ประเภทของแหล่งรองรับน้ำ ทิ้งหรือประเภทของโรงงาน อุตสาหกรรมตามที่คณะกรรมการ ควบคุมมติพิยเห็นสมควรแต่ไม่เกิน 150 มก./ล.	- กรองผ่านกระดาษ กรองไยแก้ว (Glass Fiber Filter Disc)
4. อุณหภูมิ (Temperature)	- ไม่เกิน 40 °C	- เครื่องวัดอุณหภูมิวัด ขณะทำการเก็บตัวอย่าง

ตารางที่ ข1 มาตรฐานน้ำที่ใช้ในงานอุตสาหกรรมและนิคมอุตสาหกรรม (ต่อ)

พารามิเตอร์	ค่ามาตรฐาน	วิธีวิเคราะห์
5. สีหรือกลิ่น	- ไม่เป็นที่พึงรังเกียจ	- ไม่ได้กำหนด
6. ชัลไฟด์ (Sulfide as H ₂ S)	- ไม่เกิน 0.1 มก./ล.	- Titrate
7. ไซยาไนด์ (Cyanide as HCN)	- ไม่เกิน 0.2 มก./ล.	- กลั่นและตามด้วยวิธี Pyridine Barbituric Acid
8. น้ำมันและไขมัน (Fat, Oil and Grease)	- ไม่เกิน 5.0 มก./ล. หรืออาจแตกต่าง แล้วแต่ประเภทของเหลvrองรับน้ำทิ้งหรือประเภทของโรงงาน อุตสาหกรรมตามที่คณะกรรมการควบคุมผลิตยเห็นสมควรแต่ไม่เกิน 15 มก./ล.	- สกัดด้วยตัวทำละลาย แล้วแยกหาน้ำหนักของน้ำมันและไขมัน
9. พอร์มาลดีไฮด์ (Formaldehyde)	- ไม่เกิน 1.0 มก./ล.	- Spectrophotometry
10. สารประกอบฟีโนอล (Phenols)	- ไม่เกิน 1.0 มก./ล.	- กลั่นและตามด้วยวิธี 4-Amino-antipyrine
11. คลอรีนอิสระ (Free Chlorine)	- ไม่เกิน 1.0 มก./ล.	- Iodometric Methode
12. สารที่ใช้ป้องกันหรือกำจัดศัตรูพืช หรือสัตว์ (Pesticide)	- ต้องไม่ตรวจพบตามวิธีตรวจสอบที่กำหนด	- Gas-Chromatography
13. ค่าบีโอดี (Biochemical Oxygen Demand:BOD)	- ไม่เกิน 20 มก./ล. หรืออาจแตกต่าง แล้วแต่ประเภทของเหลvrองรับน้ำทิ้งหรือประเภทของโรงงาน อุตสาหกรรมแต่ไม่เกิน 60 มก./ล.	- Azide Modification ที่ อุณหภูมิ 20 °C เป็นเวลา 5 วัน

ตารางที่ ข1 มาตรฐานน้ำทิ้งจากโรงงานอุตสาหกรรมและนิคมอุตสาหกรรม (ต่อ)

พารามิเตอร์	ค่ามาตรฐาน	วิธีวิเคราะห์
14. ค่าทีเคอีน (TKN หรือ Total Kjeidahl Nitrogen)	- ไม่เกิน 100 มก./ล. หรืออาจแตกต่าง แล้วแต่ประเภทของแหล่งรับน้ำทิ้งหรือประเภทของโรงงาน อุตสาหกรรมตามที่คณะกรรมการควบคุมมลพิษเห็นสมควรแต่ไม่เกิน 200 มก./ล.	- Kjeidahl
15. ค่าซีโอดี (Chemical Oxygen Demand:COD)	- ไม่เกิน 120 มก./ล. หรืออาจแตกต่าง แล้วแต่ประเภทของแหล่งรับน้ำทิ้ง หรือประเภทของโรงงาน อุตสาหกรรมตามที่คณะกรรมการควบคุมมลพิษเห็นสมควรแต่ไม่เกิน 400 มก./ล.	- Potassium Dichromate Digestion
16. โลหะหนัก (Heavy metal)	<p>1. สังกะสี - ไม่เกิน 5.0 มก./ล.</p> <p>2. โครเมียมชนิดเชกขาวาเล็นท์ (Hexavalent Chromium) - ไม่เกิน 0.25 มก./ล.</p> <p>3. โครเมียมชนิดไตรวาเลนท์ (Trivalent Chromium) - ไม่เกิน 0.75 มก./ล.</p> <p>4. ทองแดง (Cu) - ไม่เกิน 2.0 มก./ล.</p> <p>5. แอดเมียม (Cd) - ไม่เกิน 0.03 มก./ล.</p> <p>6. แบบเรียม (Ba) - ไม่เกิน 1.0 มก./ล.</p> <p>7. ตะกั่ว (Pb) - ไม่เกิน 0.2 มก./ล.</p>	<p>- Atomic Absorbtion Spectrometry ชนิด Direct Aspiration หรือ</p> <p>วิธี Plasma Emission Spectroscopy ชนิด Inductive Coupled Plasma : ICP</p>

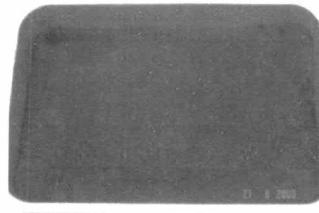
ตารางที่ ข1 มาตรฐานน้ำทิ้งจากโรงงานอุตสาหกรรมและนิคมอุตสาหกรรม (ต่อ)

พารามิเตอร์	ค่ามาตรฐาน	วิธีวิเคราะห์
8. nickel (Ni)	- ไม่เกิน 1.0 มก./ล.	- Atomic Absorbtion
9. แมงกานีส (Mn)	- ไม่เกิน 5.0 มก./ล.	Spectrometry ชนิด
10. อาร์เซนิก (Ar)	- ไม่เกิน 0.25 มก./ล.	Direct Aspiration หรือ
11. เชเลเนียม (Se)	- ไม่เกิน 0.02 มก./ล.	วิธี Plasma Emission
12. ปรอท (Hg)	- ไม่เกิน 0.005 มก./ล.	Spectroscopy ชนิด Inductive Coupled Plasma : ICP Kjeidahl

ที่มา : ประกาศกระทรวงวิทยาศาสตร์เทคโนโลยีและสิ่งแวดล้อม ฉบับที่ 3 (พ.ศ.2539) วันที่ 3
มกราคม 2539 เรื่องกำหนดมาตรฐานการระบายน้ำทิ้ง จากแหล่งกำเนิดประเภทโรงงาน
อุตสาหกรรมและนิคมอุตสาหกรรมตีพิมพ์ในราชกิจจานุเบกษา เล่มที่ 113 ตอนที่ 13 ง ลงวันที่ 13
กุมภาพันธ์ 2539

ภาคผนวก ค.

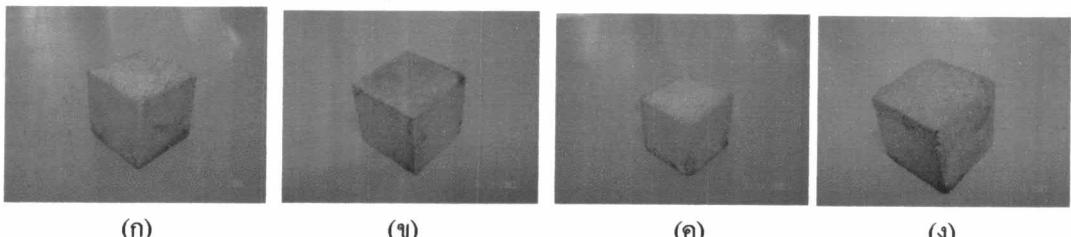
ภาพถ่ายลักษณะเด็กอย่างอ้อยและก้อนมอร์ตา



ก) เถ้าลอยชานอ้อยก่อนร่อนผ่านตะแกรงเบอร์ 100

ข) เถ้าลอยชานอ้อยหลังร่อนผ่านตะแกรงเบอร์ 100

รูปที่ ค1 ลักษณะเถ้าลอยชานอ้อย



(ก)

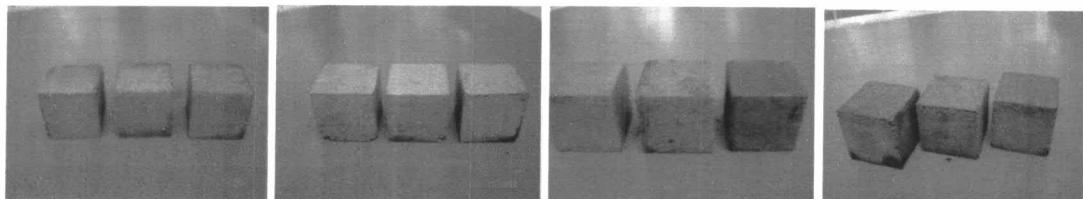
(บ)

(ค)

(ด)

ก) ก้อนมอร์ต้าหารرمดาที่ $w/c = 0.5$ ระยะเวลาบ่ม 7 วันข) ก้อนมอร์ต้าพสมเถ้าลอยชานอ้อยที่ผ่านการคุณซับตะกั่วโดยแทนที่ซีเมนต์ร้อยละ 10 โดยน้ำหนัก ที่ $w/c = 0.5$ ระยะเวลาบ่ม 7 วันค) ก้อนมอร์ต้าพสมเถ้าลอยชานอ้อยที่ผ่านการคุณซับตะกั่วโดยแทนที่ซีเมนต์ร้อยละ 20 โดยน้ำหนัก ที่ $w/c = 0.5$ ระยะเวลาบ่ม 7 วันง) ก้อนมอร์ต้าพสมเถ้าลอยชานอ้อยที่ผ่านการคุณซับตะกั่วโดยแทนที่ซีเมนต์ร้อยละ 30 โดยน้ำหนัก ที่ $w/c = 0.5$ ระยะเวลาบ่ม 7 วัน

รูปที่ ค2 ก้อนมอร์ต้าพสมเถ้าลอยชานอ้อยที่ผ่านการคุณซับตะกั่วโดยแทนที่ซีเมนต์ด้วยปริมาณต่างกัน ที่ $w/c = 0.5$ ระยะเวลาบ่ม 7 วัน



(ก)

(บ)

(ค)

(ด)

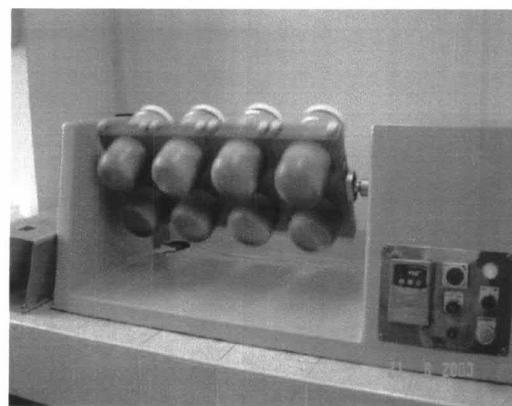
ก) ก้อนมอร์ต้าพสมเถ้าลอยชานอ้อยที่ผ่านการคุณซับตะกั่วโดยแทนที่ซีเมนต์ร้อยละ 10 โดยน้ำหนัก ที่ $w/c = 0.4$ ระยะเวลาบ่ม 7 วันข) ก้อนมอร์ต้าพสมเถ้าลอยชานอ้อยที่ผ่านการคุณซับตะกั่วโดยแทนที่ซีเมนต์ร้อยละ 10 โดยน้ำหนัก ที่ $w/c = 0.5$ ระยะเวลาบ่ม 7 วันค) ก้อนมอร์ต้าพสมเถ้าลอยชานอ้อยที่ผ่านการคุณซับตะกั่วโดยแทนที่ซีเมนต์ร้อยละ 10 โดยน้ำหนัก ที่ $w/c = 0.6$ ระยะเวลาบ่ม 7 วันง) ก้อนมอร์ต้าพสมเถ้าลอยชานอ้อยที่ผ่านการคุณซับตะกั่วโดยแทนที่ซีเมนต์ร้อยละ 10 โดยน้ำหนัก ที่ $w/c = 0.7$ ระยะเวลาบ่ม 7 วัน

รูปที่ ค3 ก้อนมอร์ต้าพสมเถ้าลอยชานอ้อยที่ผ่านการคุณซับตะกั่วโดยแทนที่ซีเมนต์ร้อยละ 10 โดยน้ำหนัก ที่อัตราส่วนน้ำต่อซีเมนต์ต่างๆ ระยะเวลาบ่ม 7 วัน

ภาคผนวก ง.
ภาพอุปกรณ์และเครื่องมือ



รูปที่ ง1 เครื่องเขย่า (Shaking machine)
และตัวอย่างที่ใช้ทดลอง



รูปที่ ง2 เครื่องความเขย่าแบบหมุน (Rotary Agitator) และตัวอย่าง



รูปที่ ง3 แบบหล่อก้อนมอร์ต้าและตัวอย่างที่
ใช้ทดลอง



ง4 เครื่องอะตอมมิกแอบซอร์ปชันสเปคโทร
ไฟฟ้าคอมมิเตอร์ (Atomicabsorption Spectrophotometer)



รูปที่ ง5 กล้องจุลทรรศน์อิเลคตรอนแบบสแกน
(Scanning Electron Microscope)

ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์

นายภาณุพงษ์ สถิตวัฒนาพร เกิดวันที่ 18 มกราคม 2522 ที่จังหวัดภูเก็ต สำเร็จการศึกษาปริญญาวิศวกรรมศาสตรบัณฑิต สาขาวิศวกรรมเคมี มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ ในปี พ.ศ. 2543 เข้าศึกษาในหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรบัณฑิต สาขาวิชาชีวกรรมสิ่งแวดล้อม จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย เมื่อปี พ.ศ. 2544