コンクリート塊による二酸化炭素の固定化に関する研究

黒田 泰弘 菊地 俊文 (技術研究所) (技術研究所)

Uptake of Carbon Dioxide by Demolished and Crushed Concrete

by Yasuhiro Kuroda and Toshifumi Kikuchi

Abstract

Reducing CO_2 emissions is an important issue of global warming. This study examined the uptake of CO_2 by demolished and crushed concrete by conducting an exposure experiment using crushed mortar and crushed concrete. The results of the experiment show that CO_2 uptake increases significantly when the particle size is small and when repeatedly wetted and dried. The uptake of CO_2 in concrete rubble obtained from middle processing factories was also examined. The amount of CO_2 uptake in one ton of concrete rubble was estimated to be 10.8 kg- CO_2 . Using this value, the life cycle CO_2 (LCCO₂) of reinforced concrete was calculated and shown to be about 5.5% less than the uptake of CO_2 compared with a case that did not consider it.

概 要

地球温暖化を背景として、CO₂排出量の削減が世界的に求められている。本研究では、コンクリート塊中のセメント水和物の 炭酸化による CO₂の固定化について検討した。モルタル片およびコンクリート片を用いた曝露試験を行って、粒径や曝露条件が、 CO₂の固定化に及ぼす影響を調べた結果、粒径が小さく、乾湿を繰り返した場合に、CO₂の固定化が著しく速くなることを示した。 また、複数の中間処理工場から入手した再生砕石を用いて試験を行い、コンクリート塊を破砕して得られた1tonの再生砕石が 固定化している CO₂量を 10.8kg-CO₂と推定した。この結果をもとに、鉄筋コンクリートの LCCO₂を試算し、CO₂の固定化を考慮 することで、考慮しない場合に比べ、LCCO₂が 5.5%程度小さくなることを示した。

§1. はじめに

地球温暖化の問題を背景として、温室効果ガス排出 量の削減が世界的に求められている。1997年には、気 候変動枠組条約第3回締結国会議(COP3)において、 京都議定書が採択され、2004年にロシアが批准したこ とを受け、2005年に発効された。我が国では2008~2012 年の間に1990年を基準として、温室効果ガス6種の排 出量を6%削減することが義務付けられている。しかし ながら、2004年度の温室効果ガスの排出量は1990年比 で8%の増加となっており、約束年までの目標の達成が 危ぶまれている。また、こうした温室効果ガス増加の 原因の一つとして、経済成長やそれに伴う消費の拡大 が挙げられており、現在の大量生産・大量消費から離 脱するための議論も始まっている。

一方、高度経済成長期に建設された建築物が更新時 期を迎えるにあたって、廃コンクリート発生量の急激 な増加が予測されている¹⁾。1990年比での建築物の解 体量が増大すると、解体に伴う CO₂排出量も増大すると

考えられる。

ところで、コンクリートのLCCO₂を求める場合、CO₂ 排出だけではなく、供用時および解体後のコンクリー トによる CO₂の固定化を考慮する動き²⁾が、欧米を中 心としてある。一般に、コンクリートの中性化はコン クリート表面から√t 則によって進行し、Ca(OH)₂等の セメント水和物は炭酸化反応によって CaCO₃を生成し、 CO₂を固定化する。これは構造物を解体した後のコンク リート塊についても同様であるが、表面積が格段に大 きくなるだけでなく、炭酸化していない新しい破断面 が増えるため、CO₂を固定化する量も増加すると考えら れている。

こうした状況を踏まえ、本研究ではコンクリート塊 による CO₂の固定化について、以下のような検討を実施 することにした^{3)、4)}。

(1) モデル試験

・モルタル片を用いた試験

セメント種類と水セメント比を変えて作製したモル タル供試体を粉砕して得た疑似コンクリート塊(モル タル片)を用い、粒度範囲や曝露条件の違いが、CO₂の 固定化に及ぼす影響を明らかとする。

・コンクリート片を用いた試験

実構造物の解体により発生した廃コンクリートを粉 砕して得たコンクリート塊(コンクリート片)を用い、 最大寸法や曝露条件の違いが、CO₂の固定化に及ぼす影 響について明らかとする。

(2) 中間処理工場における実態調査

複数の中間処理工場を対象にヒアリング調査を実施 することにより、受け入れたコンクリート塊の破砕・ 保管方法の実態を把握する。また、コンクリート塊を 破砕して得られた路盤材用の再生砕石のサンプルを各 工場より入手して、破砕後のコンクリート塊が固定化 している一般的な CO2量を推定する。

(3) LCCO₂の試算

(2)で推定した CO₂量を用いて、100m³の鉄筋コン クリートを想定した場合の LCCO₂の試算を行って、コン クリート塊による CO₂の固定化の考慮が、LCCO₂にどの 程度影響しているのかを明らかとする。

§2. モルタル片を用いた試験

2.1 試験の概要

(1) 使用材料および調合

セメントに普通ポルトランドセメント (OPC) または 高炉セメント B 種 (BB)、細骨材に標準砂、水にイオン 交換水を用いた。調合は、水セメント比を W/C=40%、60% とし、砂セメント比を S/C=3 とし、ホバートミキサで 練り混ぜ、プラスチック製の型枠を使用して、モルタ ル供試体を作製した。

(2) モルタル片の作製と屋内曝露

20℃一定の環境下にて材齢1年まで封緘養生したモルタル供試体を粗破砕した後、ジョークラッシャで5mm 以下に全粉砕し、モルタル片の試料とした。

この試料を底の浅い容器に平らに入れ、温度20℃、 相対湿度65%の室内で、乾燥(D)または乾湿繰り返し (DW)の条件として、91日間曝露した。乾湿繰り返し 条件では、写真-1に示すように、含水率が15%程度 となるように、週2回蒸留水を散布し、均一になるよ うにかき混ぜた。また、乾燥条件でも週2回、同様に かき混ぜた。

(3) 試験方法

試料の作製および試験は次のように実施した。

①試料作製:所定の期間まで曝露したモルタル片をア セトン処理後、写真-2のように粒度範囲の異なる3 試料(0~0.5mm、0.5~2.0mm、2.0~5.0mm)にふるい 分け、振動ミルで0.15mm以下に全粉砕した後、必要量 を分取した。

②不溶残分試験: JCAS F-18「硬化コンクリートの配合 推定」に規定される方法に準拠して実施し、骨材の含 有量に相当する不溶残分を求めた。

③熱分析 (TG-DTA): 写真-3の熱分析装置を用い、昇 温速度 10℃/min (室温~850℃) として実施した。DTA の 450℃~500℃付近および 600~700℃付近の吸熱ピーク をそれぞれ Ca(OH)₂からの脱水(H₂0)および CaCO₃の分 解(CO₂)とみなし、TG の質量損失から、試料中の Ca(OH)₂ および CaCO₃の含有量を算出し、さらに不溶残分試験結

	W/C	曝露 条件	业古佐	曝露期間								
セメント			私 度 軋 田	0日			28日			91日		
種類	(0/2)		(mm)	insol.	Ca(OH) ₂	CaCO ₃	insol.	Ca(OH) ₂	CaCO ₃	insol.	Ca(OH) ₂	CaCO ₃
	(70)			(%)	(%)	(%)	(%)	(%)	(%)	(%)	(%)	(%)
			0.5-0	68.4	10.81	2.02	58.9	11.52	9.41	61.8	7.44	17.27
		D	2-0.5				73.3	9.25	3.07	77.5	8.97	10.52
OPC	40		5-2				69.5	12.42	2.98	70.5	11.16	8.41
Orc		DW	0.5-0				61.7	-	53.64	64.0	-	67.68
			2-0.5				60.6	-	17.21	76.0	3.09	29.95
			5-2				66.2	6.82	8.82	68.5	6.93	14.16
	60	D	0.5-0	68.3	12.60	2.15	57.2	11.54	19.19	58.4	8.02	32.92
			2-0.5				79.7	12.17	6.84	79.5	1.61	25.86
OPC			5-2				70.3	14.83	3.83	70.5	7.54	32.08
010		DW	0.5-0				54.0	-	55.39	57.5	-	66.00
			2-0.5				72.6	-	34.04	73.2	-	33.70
			5-2				69.4	5.92	16.95	68.2	5.31	25.25
			0.5-0	69.6	7.72	0.90	56.2	6.20	9.14	58.0	-	22.37
		D	2-0.5				74.2	4.79	5.64	77.5	-	17.39
BB	60		5-2				68.8	4.35	5.54	69.5	-	13.65
DD	00		0.5-0	09.0			54.9	-	45.15	57.6	-	50.97
		DW	2-0.5				71.5	1.01	18.20	72.1	-	29.35
			5-2				71.0	2.98	10.67	69.3	2.82	15.56

表-1 試験結果の一覧(モルタル片)

※ -は吸熱のピークが認められなかったことを示す



写真-1 蒸留水の散布とかき混ぜ状況



写真-2 ふるい分け後のサンプル



写真-3 熱分析装置

果をもとに、セメントペースト当たりの含有率に換算 した。なお、Ca(OH)₂=74.1、CaCO₃=100.1、H₂O=18.0、 CO₂=44.0とした。

2.2 試験結果および考察

試験結果の一覧を表-1に、曝露期間とCaCO₃含有率 との関係を図-1に示す。

水セメント比に関しては40%の場合より60%の場合が CaCO₃含有率は高かった。水セメント比が大きいほど、 水和物がポーラスなため、炭酸化の進行が速くなった と考えられる。

また、セメントの種類に関しては BB より OPC の場合 が CaCO₃含有率は高かった。BB は、OPC と比べて初期の Ca (OH)₂ 含有率が低いため、Ca (OH)₂ の炭酸化による消 失は早く、相対的に CaCO₃含有率が小さくなったと考え られる。

粒度に関しては、粒径が小さいほど、炭酸化の進行 は速くなった。これは粒径が小さいほど、空気に接す







図-1 曝露期間と CaCO₃含有率との関係 (モルタル片)

る面積が大きくなり、その影響が卓越したためと考えられる。

また、乾燥と乾湿繰り返しでは、乾湿繰り返し条件 の方が炭酸化は速かった。乾湿繰り返し条件にある粒 径の小さなサンプルで Ca (OH)₂含有率の減少が著しく、 それに対応して CaCO₃含有率は増加していることから、 乾湿繰り返し条件下では、炭酸化反応による Ca (OH)₂ の消費を補うために、固相から Ca (OH)₂ が溶出し、 Ca (OH)₂ の消費が促進されたものと考えられる。なお、 既往の研究⁵⁾ においても、水の介在は、炭酸化速度を 加速するとされている。

§3. コンクリート片を用いた試験

表-2 試験結果の一覧(コンクリート片)

		粒度範 囲 (mm)	曝露期間									
≣ 本1	曝露		0日			28日			91日			
百八个十	条件		insol.	Ca(OH) ₂	CaCO ₃	insol.	Ca(OH) ₂	CaCO ₃	insol.	Ca(OH) ₂	CaCO ₃	
			(%)	(%)	(%)	(%)	(%)	(%)	(%)	(%)	(%)	
	D	2-0	68.7	4.47	13.88	65.6	2.87	14.68	68.5	2.74	19.57	
コンクリート 圧	D	10-0				74.7	1.95	16.01	77.2	1.81	19.16	
	DW	2-0				67.3	-	24.14	68.4	-	39.88	
	Dw	10-0				66.2	-	22.85	68.5	-	28.97	

※ -は吸熱のピークが認められなかったことを示す



写真-4 入手したコンクリート塊



写真-5 粉砕後のコンクリート片試料



。 (コンクリート片)

3.1 試験の概要

(1)廃コンクリート

都内の解体現場(1960年代に建設された RC 造建築物)の解体時に入手したコンクリート塊を試料として用いた。コア強度の平均は26.7N/mm²であり、採取してから粉砕するまでの約3ヵ月間は、**写真-4**のように

袋に入れた状態で保管されていた。

(2) コンクリート片の作製と曝露条件

人頭大のコンクリート塊数個を、150mm 程度に粗破砕 した後、ジョークラッシャを数回通すことで**写真-5** のように10mm 程度以下に全粉砕し、曝露試験用のコン クリート片試料とした。

コンクリート片試料は、温度 20℃、相対湿度 65%の 室内で、乾燥(D)または乾湿繰り返し(DW)(含水率 が 15%程度となるように、週 1回の蒸留水の散水)の 条件下で、91日間曝露した。

(3) 試験方法

所定の期間曝露後、コンクリート片試料をふるって 最大寸法の異なる 10-0mm、2-0mm の 2 試料を作製し、 § 2.の場合と同様に、不溶残分試験および熱分析 (TG-DTA) 試験を実施し、セメントペースト当たりの Ca(OH)₂および CaCO₃の含有率を求めた。

3.2 試験結果および考察

試験結果の一覧を表-2に、曝露期間とCaCO₃含有率 との関係を図-2に示す。

曝露開始時点で既に CaCO₃含有率は 10%を超えていた。これは施工後の供用期間および試料作製までの保 管期間における炭酸化の影響と考えられる。

乾燥と乾湿繰り返しでは、乾湿繰り返し条件の方が CaCO₃含有率は高かったが、モルタル供試体の破砕片を 用いた試験結果ほどの CaCO₃含有率の急激な増加は認 められなかった。モルタルとコンクリートといった材 料の違いに加え、元々炭酸化が進行していたこと、乾 湿繰り返しを週2回から週1回に変更していることな どが影響していると考えられる。

なお、コンクリート片の場合でも、乾湿繰り返し条 件下での炭酸化の進行は早く、曝露期間91日において、 2-0mmの試料でCaCO₃含有率は約40%、10-0mmの試料で も約30%と、セメント水和物によるCO₂の固定化は確実 に進行していた。現状、コンクリートのLCCO₂を算出す るにあたって、コンクリート塊によるCO₂の固定化は考 慮されていないが、無視できない割合の量であり、考 慮すべき事項ではないかと考えられる。

§4. 中間処理工場における調査

4.1 調査の概要

図-3の立地にある首都圏の8箇所の中間処理工場を 対象に、コンクリート塊の破砕・保管方法等について ヒアリング調査を実施するとともに、各中間処理工場 より再生砕石 RC40 のサンプルを入手して、次の試験を 行った。

 ①粒度分布試験: 0.5mm, 2mm, 5mm, 20mm, 40mm のふる いを用いてふるい分けを実施した。

②不溶残分試験:5mm 通過分の試料に対して実施した。
③熱分析(TG-DTA)試験:5mm 通過分の試料に対して実施し、CaCO3含有率を推定した。

②と③の試験対象を 5mm 通過分の試料に限定したの は、(a) RC40 を全粉砕して均一なサンプルを得るには、 非常に多くの試料が必要なこと、(b) RC40 は 5mm 通過分 に比べ、骨材の割合が多いため、試験誤差が大きくな ること、(c) 5~40mm 試料の炭酸化速度が 5mm 通過分に 比べて著しく小さいこと、などによる。

なお、③の熱分析試験において、いずれの試料にお いても $Ca(OH)_2$ の吸熱ピークは、DTA ではほとんど確認 できなかったため、 $Ca(OH)_2$ 含有率の推定は行わなかっ た。

4.2 調査結果および考察

中間処理工場および再生砕石の例を**写真-6**および **写真-7**に、調査結果の一覧を**表-3**に示す。

(1) ヒアリング調査

受け入れたコンクリート塊を必要に応じて前処理 (小割、鉄筋の除去等)した後、ジョークラッシャで1 次破砕し、インパクトクラッシャで2次破砕して、再



図-3 中間処理工場の立地



写真-6 中間処理工場の例



写真-7 再生砕石の例

		サンプル試験結果										
工場	期間	破砕	保管方法		通過率(%)					不溶残分	CaCO ₃	
	Laiter	破砕条件	破砕能力	受入から破砕	破砕から出荷	40mm	20mm	5mm 2mm 0.5mm		(%)	(%)	
A	1ヶ月以内	1次破砕:ジョークラッシャ 2次破砕:インパクトクラッシャ 3次破砕:コーンクラッシャ	2,000t/日	屋外	屋外	100	84	15	6	2	58	34. 5
В	1ヶ月以内	1次破砕:ジョークラッシャ 2次破砕:インパクトクラッシャ	3,000t/日	屋外	屋外	99	80	37	26	5	65	22. 7
С	1ヶ月以内	1次破砕:ジョークラッシャ 2次破砕:インパクトクラッシャ	820t/日	屋外	屋外 一部屋根付き	100	69	19	12	4	66	30. 2
D	1~3ヶ月程度 の場合もある	1次破砕:ジョークラッシャ 2次破砕:インパクトクラッシャ	3,520t/日	屋根付き	屋外 一部屋根付き	100	79	30	20	6	57	24. 4
E	1~3ヶ月程度 の場合もある	1次破砕:ジョークラッシャ 2次破砕:インパクトクラッシャ	2,040t/日	屋外	屋外	100	80	27	19	6	55	25. 8
F	1~3ヶ月程度 の場合もある	1次破砕:ジョークラッシャ 2次破砕:インパクトクラッシャ	640t/日	屋外	屋外	100	74	22	14	5	70	29. 8
G	1ヶ月以内	1次破砕:ジョークラッシャ 2次破砕:インパクトクラッシャ	630t/日	屋外	屋外	96	61	25	17	4	63	18.8
Н	1~3ヶ月程度 の場合もある	1次破砕:ジョークラッシャ 2次破砕:インパクトクラッシャ	480t/日	屋外	屋外	100	73	18	9	5	68	34. 3
平均							75	24	15	5	63	27.6

表-3 調査結果の一覧

生砕石を製造しているケースが大半であり、3次破砕ま で行っているのは1ケースのみであった。また、調査 対象となった工場の破砕能力は480~3,520 t/日の範 囲にあった。

保管方法は原料(コンクリート塊)および製品(RC40) ともに屋外に曝露されているケースがほとんどであり、 結果的に乾湿を繰り返しているケースが一般的と考え られる。また、受入から出荷までの期間は、概ね1ヵ 月以内という回答と1~3ヵ月程度の場合もあるという 回答が半々であった。

(2) サンプル試験

各工場から入手した再生砕石の 5mm 通過分の全体に 対する割合を図-4に、5mm 通過分に対して行った不溶 残分の試験結果を図-5に、熱分析による CaCO₃含有率 の推定結果を図-6に示す。

5mm 通過分の割合は平均で24%であり、不溶残分は 平均で63%であった。著しく不溶残分の小さいケース はなかったことから、石灰石コンクリートは混入して











いないと判断した。

CaCO₃含有率は平均で27.6%であり、§3のコンクリート片試料を乾湿繰り返し28日曝露した場合よりも大きく、91日曝露した場合よりも小さかった。破砕後の保管期間を1ヵ月から3ヵ月程度と考えると、妥当と思われる結果であった。

今回の調査の範囲では、これらの結果より、コンク リート塊1tから製造された再生砕石が一般的に固定化 している CO₂量は、10.8kg-CO₂と推定した。なお、5~ 40mm のコンクリート塊も全く CO₂を固定化していない わけではないため、実質の固定化量はこれより多いと 思われる。また、この量は、リサイクル工程だけでな く、供用中や解体時の CO₂の固定化を含むものである。

§ 5. LCCO₂の試算

5.1 算定条件

土木学会の試算例⁶⁾をもとに、**表**-4に示すような 調合と材料の使用量を有する100m³の鉄筋コンクリー トを想定し、インベントリ分析を行い、LCCO₂量を検討 することとした。

インベントリ分析したのは、P1(使用材料)、P2(生 コン製造・施工)、P3(解体)、P4(中間処理)、P5(輸

	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·				
		単位量	使用量		
		(kg/m^3)	(t/100m ³)		
	W(上水)	165	16.5		
	C(ポルトランドセメント)	300	30.0		
材料	S(砕砂)	800	80.0		
	G(砕石)	1050	105.0		
	鉄筋(電気炉鋼)	-	20.0		
	W/C(%)	55.0			
	s∕a(%)	44.0			
	空気量(%)	4.5			

表-4 コンクリート調合および各材料の使用量





図-8 鉄筋コンクリート100m³を対象としたLCCO₂の試算結果





送)の各工程であり、プロセスごとに CO₂排出量を算定 し、加算した。P1、P2、P3、P5 については文献⁶⁾に示 されたデータを、そのまま引用することとして、P4 に 関しては、一般的な中間処理工程として、**図-7**のよ うな再生砕石の製造フローを仮定した。

P4では、1 次破砕にジョークラッシャ、2 次破砕にイ ンパクトクラッシャを用いる一般的な再生砕石製造シ ステムとして、最大で 100t/h の処理能力を有する比較 的小規模のプラントを想定した。また、プラントの稼 働率を 80%と仮定し、破砕機メーカーの機器類の定格 値に対する消費電力を試算した。さらに、重機類の稼 働時間をプラントの稼働率に合わせて設定し、その消 費燃料を、(社)日本建設機械化協会の建設機械等損料 算定表⁷に基づき、試算した。

5.2 試算結果および考察

鉄筋コンクリート 100m³を対象とした LCCO₂の試算結 果を図-8に示す。 再生砕石が固定化している CO₂量は P1 と比較すると 小さなものであったが、P2 やP3 で排出される CO₂量と は概ね同程度であり、P4 よりも明らかに大きなもので あった。解体や中間処理で発生する CO₂量の多くは、CO₂ 固定化によって相殺されると考えられる結果である。

また、CO₂の固定化を考慮しない場合のLCCO₂と考慮 した場合のLCCO₂を比較すると、**図-9**に示すとおり、 後者の場合の方が、LCCO₂が5.5%程度少なく算定される 結果となった。

今後、高度経済成長期に建設された建築物が更新時 期を迎えるにあたって、解体コンクリート量の増大に 伴う CO₂排出量が増大すると考えられる。コンクリート の LCCO₂を算定する際には、CO₂排出量のみを加算する のではなく、セメント水和物の炭酸化による CO₂の固定 化を考慮して、その分を減じる必要があり、その方が 合理的と考えられる。

§6. まとめ

地球温暖化の問題を背景として、CO₂排出量の削減が 世界的な関心事となっている。本研究では、セメント 水和物の炭酸化による CO₂の固定化に着目して、モルタ ル片やコンクリート片によるモデル試験を実施すると ともに、中間処理工場のコンクリート塊における CO₂ の固定化の実態を調査し、その結果をもとに LCCO₂の試 算を行った。主な検討結果は以下のとおりである。 (1) コンクリート塊の炭酸化速度は、粒径が小さくなるほど速くなり、CO₂を多く固定化した。粒径が小さいほど、空気に接する面積が大きくなり、その影響が卓越するためと考えられる。

(2) コンクリート塊の炭酸化速度は、乾湿繰り返した 場合に速くなり、 $CO_2 を多く固定化した。炭酸化反応に$ よる Ca(OH)₂の消費を補うために、固相から Ca(OH)₂が $溶出し、Ca(OH)₂の消費が促進された結果、<math>CO_2 をより$ 多く固定化したと考えられる。

(3) コンクリート塊の炭酸化速度は、粒径が小さく、 乾湿を繰り返した場合に、構造体と比較して著しく速 くなり、W/C が低い場合でも、ごく短期間に炭酸化が進 行し、CO₂を多く固定化した。

(4) 今回の中間処理工場におけるサンプル調査の範囲 では、コンクリート塊を破砕して得られた路盤材用の 再生砕石の 5mm 通過分に含まれる CaCO₃含有率は、セメ ントペースト含有率に対して、平均で 27.6%であり、 コンクリート塊1tから製造した再生砕石が固定化している CO2量は、10.8kg-CO2と推定された。

(5)鉄筋コンクリートのLCCO₂を試算した結果、解体や中間処理で発生するCO₂量の多くは、コンクリート塊によるCO₂の固定化によって相殺される結果となった。 LCCO₂を試算する際に、CO₂の固定化を考慮すると、CO₂の固定化を考慮しない場合に比べ、LCCO₂は5.5%程度小さくなった。

以上の結果より、コンクリートのLCCO₂を算定する際には、セメント水和物の炭酸化による CO₂の固定化を考慮するのが合理的と考えられる。

謝辞

本研究の実施にあたり、早稲田大学輿石研究室の廣 嶋裕晃君(現清水建設㈱)、野村隆太君(M2)にご協力 頂きました。末筆ながら感謝申し上げます。

<参考文献>

1) 立屋敷久志: "解体コンクリートの現状と将来ー地域性と構造規模から見た発生予測一", セメント・コンクリート No.717, pp.25-33, 2006.11

2) Danish Technological Institute : "Guidelines-Uptake of carbon dioxide in the life cycle inventory of concrete", 2005.10

3) 菊地俊文,黒田泰弘: "コンクリート塊の CO2固定化に関する研究(その1 破砕後の曝露が CO2の固定化に及ぼす影響)",日本建築学会大会学術 講演梗概集, pp.203-204, 2007

4) 黒田泰弘, 菊地俊文: "コンクリート塊の CO₂固定化に関する研究 (その2 LC CO₂の算定)", 日本建築学会大会学術講演梗概集, pp.205-206, 2007 5) 中村秀三: "炭酸化の機構に関する一考察", セメント・コンクリート論文集 No.48, pp.584-589, 1994

6) 土木学会: "コンクリート技術シリーズ No.62 コンクリートの環境負荷評価 (その2)", pp.32-40, 2004

7) 日本建設機械化協会:"建設機械等損料算定表(平成15年度版)", 国土交通省総合政策局建設施工企画課監修, 2003