第Ⅴ部門

座長:山田 悠二(山口大学)

11:40 ~ 11:50

[V-42] コンクリート供試体を用いたCO<sub>2</sub>吸収量定量方法に関する検討

\*藤原 正佑<sup>1</sup>、大江 隆史<sup>1</sup>、小山 広光<sup>1</sup>、伊代田 岳史<sup>2</sup> (1. 佐藤工業株式会社、2. 芝浦工業大学) キーワード:CO2吸収量、炭酸化、質量変化、中性化深さ、高炉スラグ微粉末

筆者らは、コンクリート供試体でCO<sub>2</sub>吸収量の定量を行うため、普通ポルトランドセメント および高炉スラグ微粉末を使用したコンクリートの炭酸化促進環境下における質量変化量、 中性化深さから、CO<sub>2</sub>吸収量を定量する方法について検討を行った.その結果、炭酸化によ るコンクリートの空隙構造の変化に伴う水分逸散の補正が必要であることが示唆された.試 算に用いた仮定や係数に関して、実験等により詳細な検証を行い、前提条件の精度を上げる ことにより、コンクリート供試体の質量変化や中性化深さからコンクリートのCO<sub>2</sub>吸収量の 推定が可能となると考えられる.

# コンクリート供試体を用いた CO2 吸収量定量方法に関する検討

佐藤工業(株) 正会員 〇藤原 正佑, 大江 隆史, 小山 広光 芝浦工業大学 正会員 伊代田 岳史

# 1. はじめに

近年,コンクリートの炭酸化反応に着目し,CO2をコンクリート内部に吸収,固定化させる技術の開発が進めら れている. 製造時の CO<sub>2</sub>削減量に, 供用時のコンクリートの CO<sub>2</sub>吸収量を考慮することで, コンクリートの CO<sub>2</sub>排 出量を削減と吸収によりネットゼロへと近付けることが期待できる。しかし、コンクリートがどの程度の CO2 を吸 収できるかの照査方法は標準が定められておらず、現時点では環境負荷低減効果を考慮した配合設計が確立されて いない. 筆者らは、コンクリート供試体で CO2吸収量の評価を行うため、普通ポルトランドセメント(以下, OPC) および高炉スラグ微粉末(以下, GGBS)を使用したコンクリートを用い炭酸化促進環境下における質量変化量,中 性化深さから、CO2 吸収量を定量する方法について検討を行った. さらに、炭酸化による質量変化量を試算し、測 定値との比較を行った.

### 2. 実験概要

表-1 にコンクリートの配合, 配合名および使用材料を示す。Φ100×200mm の円柱供試体を実験に用いた.供試 体作製の翌日に脱型後、材齢 28 日まで標準養生を行い,その後,材齢 112 日まで恒温恒湿室(温度 20℃,湿度 60%RH、全面暴露)にて気中養生を行ったのちに炭酸化促進(温度 20℃,湿度 60%RH, CO2 濃度 5%,全面暴露) を開始した.炭酸化促進開始後,電子天秤により供試体の質量の測定と、一部の材齢において、円柱供試体の割裂 面で中性化深さの測定を行った.

### . 炭酸化により生じる質量変化量の試算

既往の研究<sup>1)</sup>を参考に、単位 OPC, GGBS 量と 中性化深さから炭酸化により生じる質量変化の試 |算を(1)~(4)式にて行った. 試算は以下の仮定に基 づき, 表-2の係数を用いることとした. ①水和 生成物である,水酸化カルシウム(以下,CH)と C-S-H が同時に炭酸化する. ②水和生成物は C<sub>3</sub>S, C<sub>2</sub>S から生成される. また, 水和率はすべての配 合で1とする(表-2). ③生成される C-S-Hの C/S 比を 1.5 とする. ④中性化深さ=炭酸化した領域 とし、炭酸化した領域では CH と C-S-H がすべて CaCO<sub>3</sub>となる. ⑤炭酸化によって生じる H<sub>2</sub>O(分 子量18)は内部へ留まらず、すべて外部へ逸散す る.

$CH = OPC \times K4$	(1)
<i>CSH</i> <sub>1</sub> = <i>OPC</i> ×K5	(2)
<i>CSH</i> <sub>2</sub> = <i>GGBS</i> ×K6	(3)
ここに, <i>CH</i> :OPC から生成さオ	いる CH 量(kg/m <sup>3</sup> ),

 $CSH_1$ : OPC から生成される C-S-H 量 (kg/m<sup>3</sup>),

#### 表-1 配合および使用材料

和人名	W/B	GGBS/B	空気量	s/a	単位量 (kg/m <sup>3</sup> )					Ad	AE	
能百石	(%)	(%)	(%)	(%)	W	OPC	GGBS	S1	S2	G	0PCx%	0PCx%
50-0		0	4.5	45.3	165	330	0	239	584	1001	1.00	0.001
50-30	50	30	4.5	45.1	165	231	99	237	580	1001	0.95	0.001
50-50		50	4.5	44.9	165	165	165	236	576	1001	0.80	0.001
50-70		70	4.5	44.8	165	99	231	234	572	1001	0.85	0.001
70-0		0	4.5	45.3	160	229	0	268	653	1001	1.00	0.001
70-30	70	30	4.5	45.1	160	160	69	266	650	1001	0.97	0.001
70-50		50	4.5	44.9	160	114	114	266	650	1001	0.95	0.001
70-70		70	4.5	44.8	160	69	160	264	646	1001	0.93	0.001

使用材料

OPC:普通ポルトランドセメント、密度3.16g/cm<sup>3</sup>

GGBS:高炉スラグ微粉末、密度2.89g/cm<sup>3</sup>,比表面積4410g/cm<sup>3、</sup>SO<sub>3</sub>2.07%

S1:山砂,茨城県行方市産、表乾密度2.57g/cm<sup>3</sup>

S2:石灰石砕砂、栃木県佐野市会沢産、表乾密度2.69g/cm<sup>3</sup>

G:砕石2005、茨城県つくば市産、表乾密度 2.67g/cm<sup>3</sup> Ad:リグニンスルホン酸化合物とポリカルボン酸エーテルの複合体

AE:変性ロジン酸化合物系陰イオン界面活性剤

# 表-2 試算に用いた係数

GGBS/B	結合材中の C <sub>3</sub> Sの 構成比率	結合材中の C <sub>2</sub> Sの 構成比率	水和率	0PC由 水和生 生成 <sup>3</sup>	Ⅰ来の 成物の 率※1	GGBS由来の 水和生成物の 生成率 <sup>2)</sup>	
(%)	構成比平 K1	K2	K3	K4 CH	K5 C-S-H	K6 C-S-H	
0	0.50	0. 20	1	0. 29	0.57	0.4	
30	0.35	0. 14	1	0. 20	0.40	0.4	
50	0. 25	0. 07	1	0.14	0.26	0.4	
70	0.15	0. 02	1	0. 08	0.13	0.4	

 $\times 1$ 

 $2C_3S[456]+6H_2O[108] \rightarrow C_3S_2H_3[342]+3Ca(OH)_2[222]$  $2C_2S[344]+4H_2O[72]\rightarrow C_3S_2H_3[342]+Ca(OH)_2[74]$ より、C<sub>3</sub>SとCHおよびC-S-Hとの分子量比から算出 K4 : K1 × K2 × (222/456)+K2 × K3 × (74/344) K5 :K1 × K2 × (342/456)+K2 × K3 × (342/344)

キーワード CO2吸収量,炭酸化,質量変化,中性化深さ,高炉スラグ微粉末 連絡先 〒300-2658 茨城県つくば市諏訪 C30 街区 1 佐藤工業株式会社 技術センター TEL070-1320-4731

 $CSH_2$ : GGBS から生成される C-S-H 量(kg/m<sup>3</sup>), *OPC*: 単位 OPC 量(kg/m<sup>3</sup>), *GGBS*: 単位 GGBS 量(kg/m<sup>3</sup>)  $\Delta m = V_C \times (CH \times \frac{44-18}{74} + CSH_1 \times \frac{132-5}{342} + CSH_2 \times \frac{132-54}{342})$ (4)

ここに、 $\Delta m$ : 炭酸カルシウム生成による質量変化量(kg)、 $V_c$ : 炭酸化(中性化)した体積(m<sup>3</sup>)

### 4. 実験結果および考察

図-1 に炭酸化促進期間と質量変化率との関係を示す. 質量変化率は、炭酸化促進環境下においても、気中養生 と同程度の質量減少が生じているとみなし、各測定値において気中養生供試体の質量変化率の減少分を補正したも のである。図より、50-0、50-30、70-0 は促進期間 162 日まで質量変化率が増加し続け、50-50、70-30 は質量変化率 が促進初期において増加し、78 日以降でほぼ一定に推移する傾向となった. 50-70、70-50、70-70 においては質量変 化率が減少し続け、92 日以降には養生前の質量よりも小さい値となった. 水野らの研究<sup>3)</sup>では、GGBS を置換した コンクリートにおいて炭酸化により空隙構造が変化することを示唆する結果を得ており、本検討においても、特に GGBS/B=50、70%といった配合で、炭酸化の進行により空隙構造が変化し、閉じた空隙が開放した空隙へと変化し たことで、内部に保持されていた自由水が外部に逸散し、質量減少が生じたのではないかと考えられる.

図-2 に質量変化率の測定値と式(4)より算出された計算値との関係を示す.なお, *V* は促進期間 28 日の中性化深 さから得られた中性化速度係数により算出している.図より, 50-0, 50-30 では,測定値と計算値がおおむね一致し たことが確認できる.しかし,それ以外の配合では,促進期間の経過に伴い計算値が実測値より大きい傾向が確認 された.乖離の要因は多岐にわたり考えられるが,そのうちの一つとして上述した空隙構造の変化が考えられる.

そのため、GGBS を置換したコンクリートにおい ては、空隙構造の変化に伴う水分逸散を補正する 必要があることが示唆される.また、70-0のよう に GGBS を置換していない配合においても、実測 時よりも計算値が高い結果となっており、計算の 仮定条件や試算に用いた係数に関してはより詳細 な検証が必要である.

# 5. おわりに

本検討では、コンクリート供試体を用いて CO<sub>2</sub> 吸収量評価方法の検討を行った.その結果、炭酸 化によるコンクリートの空隙構造の変化に伴う水 分逸散の補正が必要であることが示唆された.試 算に用いた仮定や係数に関して、実験等により詳 細な検証を行い、前提条件の精度を上げることに より、コンクリート供試体の質量変化や中性化深 さによるコンクリートの CO<sub>2</sub>吸収量の推定が可能 となると考えられる.

参考文献

- 岡雅聡,斎藤辰弥,阿部道彦:質量変化によるコンク リート中性化の評価,工学院大学総合研究所・都市減 災研究センター研究成果報告書(平成24年度),pp69-72,2013.
- 2) 須田裕哉: C-S-H の組成と物理的性質の関係に基づい たセメント硬化体の性能評価に関する研究,新潟大学 博士論文, pp57-58, 2013.
- 3) 水野博貴,伊代田岳史:炭酸化した高炉セメント硬化体の空隙構造変化が水分浸透性に与える影響,コンクリート工学年次論文集,Vol.41,No.1,2019.

