論文 モルタル・コンクリートの気体有効拡散係数への炭酸化の影響

白川 敏夫*1·島添 洋治*2·九谷 和秀*3

要旨:本論では普通ポルトランドセメントおよび高炉スラグ微粉末を内割り置換したモルタ ルを予め薄く切断し,これを何枚か重ね,側面をシールした状態で炭酸化させ,一部炭酸化 した状態での試験体内の気体有効拡散係数の分布を求めた。これらのことにより,気体有効 拡散係数への炭酸化の影響について検討した。その結果,高炉スラグを用いない場合,有効 拡散係数は,未炭酸化領域の値に比べ,炭酸化領域では小さな値を示すか,または,いった ん小さな値を示し,表面で大きな値となる傾向を示した。高炉スラグを用いた場合,未炭酸 化領域の値より大きく,また,表面に近づくほど大きな値となった。

キーワード:モルタル,気体拡散,炭酸化,中性化速度,高炉スラグ,耐久性

1. はじめに

コンクリートの中性化は,鉄筋コンクリート 構造物の耐久性を左右する大きな要因の一つで あり,過去多くの研究が行われている。

コンクリートの中性化の進行を炭酸ガスのコ ンクリート中への非定常拡散と,拡散した炭酸 ガスとコンクリート中のセメントカルシウム水 和物の化学的反応および物理的変化を考慮し, 予測する研究が行われている¹⁾。

これらの方法により, コンクリートの中性化 進行予測を行う場合, 炭酸化した部分の気体有 効拡散係数の値を明らかにしなければならない。 しかし, 炭酸化進行途中のコンクリート内の気 体有効拡散係数を直接測定することは, コンク リートを湿式で切断することとなり, 困難であ り, 筆者の知る限りでは, 炭酸化進行途中のコ ンクリート内の気体有効拡散係数の分布を明ら かにした研究は見あたらない。

以上のことより,本研究では,モルタルを予 め薄く切断し,これを何枚か重ねた状態の試験 体を作成し,これを炭酸化させることにより, 炭酸化進行途中のコンクリート内の気体有効拡 散係数を測定した。これらの結果より,気体有 効拡散係数への炭酸化の影響について実験検討 した結果を報告する。

2. 実験概要

2.1 調合と試験体形状

調合は, 表-1 に示すように, 普通ポルトラン ドセメントを用いた水セメント比 55%, 60%, 65%のモルタル 3 調合, および, 水セメント比 60%の調合に, 普通ポルトランドセメントの代わ りに, 高炉スラグ微粉末を内割りで1割, 3割, 5割用いた水結合材比 60%の3 調合, 計6 調合 とした。表中に本文中で用いる各調合の記号を 示す。また, 表-2 に使用した高炉スラグ微粉末 の物性を示す。

各調合ともモルタルを練り混ぜ後,まず直径 10cm 高さ 20cm の円柱型枠に打設後,翌日脱型 し,材齢 56 日まで標準水中養生を行った試験体 を数本作成した。このうち3本は,材齢 56 日で 圧縮試験を JISA 1108 に準じて行った。圧縮試験 結果を調合とともに**表-1**に示す。

その後,残りの試験体を使い,高さ20cmの円 柱の上下5cmを除く中央部10cmの区間より, コンクリートカッターで厚さ約5mmに切断し,

- *1 九州産業大学 工学部建築学科副手 博士(工学) (正会員) *2 九州産業大学 工学部建築学科助手 (正会員)
- *3 九州産業大学 工学部建築学科教授 博士 (工学)

記号	水結合材		質量 (圧縮強度	フロー値		
	比	セメント	高炉スラグ	水	砂	(N/mm^2)	(mm)
M55	55%	586	0	323	1261	49.4	206
M60	60%	536	0	322	1303	45.2	209
M65	65%	483	0	314	1367	38.5	210
B601	60%	482.4	53.6	322	1303	44.4	216
B603	60%	375.2	160.8	322	1303	48.3	209
B605	60%	268	268	322	1303	46.6	212

表一1 調合

表-2 使用した高炉スラグ微粉末の物性と主成分

密度	比表面積	ig.loss	SiO ₂	Al ₂ O ₃	FeO	CaO	MgO	SO ₃
(g/cm^3)	(cm^2/g)	(%)	(%)	(%)	(%)	(%)	(%)	(%)
2.91	3910	0.03	34.56	15.10	0.24	41.77	5.68	0.04

一枚の試験片がほぼ直径 10cm 厚さ 5mm となるようにした。試験片一枚ごとに厚さおよび水中,表乾質量を測定した。その後,温度 20℃,湿度 60%R.H.の恒温恒湿のチャンバー内で 7 日間乾燥させた。

2.2 促進炭酸化

その後,図-1に示すように,試験片10枚を 重ね,側面をアルミ箔テープでシールし,2方 向から炭酸化が進行するようにした。なお,こ の試験体をそれぞれの調合について数個作成し た。また比較のため,1枚のみで乾湿繰り返しを 行いながら促進炭酸化する実験も併せて行った。 なお,この乾湿繰り返しの条件は,7日間乾燥後, 30分水中を1サイクルとした。

促進炭酸化の条件は,温度 20℃,相対湿度 60%, 炭酸ガス濃度 5%とした。

拡散試験を行う試験体の促進炭酸化期間は, 炭酸化が表面から数枚まで進行した時点とした。 この時点でアルミ箔テープを剥がし,それぞれ の質量を測定した後,以下に示す方法にて拡散 試験を行い,気体の有効拡散係数を求めた。

2.3 拡散試験方法

拡散試験は,酸素と窒素ガスの相互拡散によ るセメント硬化体中への酸素ガスの拡散係数を



図-1 促進炭酸化の状況

求める方法として,日本コンクリート工学協会の「酸素の拡散係数試験方法(案)」²⁾に準じて行った。有効拡散係数は,本論では,筆者らの既往の研究³⁾と同様に,以下の式により求めた。

$$D_{e} = \frac{R_{N} \cdot (C_{N} - C_{b}) \cdot (L + \delta_{N} + \delta_{O})}{\left\{1 - \frac{R_{N}}{R_{O}} \cdot \left(\frac{M_{O}}{M_{N}}\right)^{1/2} (C_{N} - C_{b}) - C_{N}\right\} \cdot A_{C}}$$
(1)

ここに、De:有効拡散係数(m²/s)、CN:定常 状態における窒素ガス中の酸素濃度、Cb:窒素 ガスボンベ中の酸素濃度、RN、Ro:窒素および 酸素のガス流量(m³/s)、MN、Mo:窒素および酸 素分子量、L:試験片の厚さ(m)、Ac:試験片の 断面積(m²)、 δ N、 δ o:窒素ガス側および酸素ガス 側の境界膜の厚さで、本装置および本実験条件 では、それぞれ、2.1 mm とした

2.4 示差熱熱重量分析

拡散試験を行った後,試料を約半分に割り, 一方は,フェノールフタレインを噴霧し,中性 化深さを測定した。残りの部分は,質量を測定 後,24時間水中に漬けた後,表乾,水中質量を 測定し,更に,105℃で24時間乾燥し,絶乾質 量を測定した。これを更に,窒素ガス雰囲気下 の容器内で0.3mm ふるいをすべて通過するまで 粉砕した。この粉砕した試料を示差熱熱重量分 析(以下DTA/TG分析と記す)でCa(OH)₂,CaCO₃ を定量した。

3. 実験結果および考察

3.1 前乾燥中の脱水量,促進期間中の質量変化

図-2 に促進炭酸化前までの前乾燥期間中(7 日間)の脱水量の変化を示す。図に示すように, 脱水量は前乾燥期間の7日間でほぼ一定となっ ており,促進炭酸化開始時点において,試験体 内の水分はほぼ一定となっていたと考えられる。

図-3 に試料を 10 枚重ねた試験体の促進材齢 19 週までの質量変化を示す。図-2 に示す結果 から,促進開始時点において,試験体内の水分 分布が外気湿度と平衡となっていたと考えられ ることより,主にこの変化は水和物の炭酸化反 応,およびこの炭酸化反応による結晶水の解放 により生じたものと考えられる。

図-3に示すように、水結合材比が大きい順に 質量が増加している。また、同一水結合材比で は、高炉スラグの添加量の差に影響されていな い。以下で述べるが、中性化進行では高炉スラ グの置換量が多いほど速くなっており、興味深 い結果となった。

3.2 中性化深さおよび DTA/TG 分析結果

拡散試験後,試験片を半分に割り,それらを 重ねてフェノールフタレインを噴霧した。それ らの結果の一部を**写真-1**に示す。写真に示され るように,アルミ箔テープにより側面からの炭 酸ガスの試験体への進入が阻止され,予定通り2 方向から中性化が進行していることが分かる。



図-2 前乾燥期間中の脱水量の変化



表-3に各試験体の促進中性化期間(t),写真 -1に示す結果から判定した平均中性化深さ(X), これらの値を中性化速度式 $X=A\sqrt{t}$ に代入して 求めた中性化速度係数(A)を示す。中性化速度 係数は、高炉スラグを用いない場合、水セメン ト比が大きくなるほど、高炉スラグを用いた場 合、高炉スラグが多くなるほど大きくなる一般 的な傾向となった。

図-4 に DTA/TG 分析により試験体内の Ca(OH)₂, CaCO₃の分布を求めた結果の例として, 水セメント比 60% (M60) および, 水結合材比 60%, 高炉スラグ置換率 3 割(B603)の分析結 果を示す。なお, 図中の一点鎖線は, 中性化位 置を示す。図に示すように, 中性化位置前後か ら表面側では, Ca(OH)2が減少し, CaCO3が増加 する炭酸化反応が生じていることが分かる。詳 細に検討すると, CaCO3の増加量は, Ca(OH)2 の減少量以上であり, このことから, 炭酸化の 反応は Ca(OH)2 のみならずその他の水和物や未 水和セメントも含まれる⁴⁾と考えられる。

この反応量(C₁)を炭酸化位置と未炭酸化位 置の CaCO₃量の差より求め,**表**-3 に示す。ま た,図-5 に単位セメント量とこの反応量の関係 を示す。図に示すように,高炉スラグを用いな い場合,この量はほぼセメント量に比例するが, 高炉スラグを用いた場合,高炉スラグの量が多 くなるほど,この関係からずれている。このこ とは,反応量が高炉スラグ中に含まれるカルシ ウムも炭酸化反応に含まれていることとなり, 反応量は,セメント量と高炉スラグ量の関数に なると考えられる。

3.3 気体有効拡散係数の試験体内の分布

図-6 に有効拡散係数の試験体内の分布を示 す。図中に破線で示す線は試験片 1 枚のみで乾 湿繰り返しを行った場合の有効拡散係数の値で ある。また,図中の一点鎖線は,中性化位置を 示す。

図に示すように、いずれの調合においても未 炭酸領域の有効拡散係数は、ほぼ一定値を示し ている。しかし、炭酸化領域では、ばらつきは みられるものの、調合により異なった傾向を示 した。すなわち、高炉スラグを用いない調合で は、未炭酸化領域の値に比べ、炭酸化領域では 小さな値を示すか、または、いったん小さな値 を示し、表面で大きな値となる傾向を示した。

一方,高炉スラグを用いた調合では高炉スラ グを1割置換した場合(B601),高炉スラグを用 いない場合とほぼ同様な傾向を示した。しかし、
3割(B603)および5割置換した場合(B605), 未炭酸化領域の値より大きな値を示し、また、
表面に近づくほど大きくなった。特に5割置換

表-3	各	試験体の促進中性化期間,	中性化深	
	+	山性化海産係物セトバ炭酸	化反应量	

記문	t	Х	А	C_1
記ク	(day)	(cm)	$(cm/day^{0.5})$	(mol/cm^3)
M55	140	0.93	0.079	5.11×10 ⁻³
M60	133	0.97	0.084	4.54×10 ⁻³
M65	77	1.36	0.155	3.98×10 ⁻³
B601	119	1.23	0.113	4.49×10 ⁻³
B603	105	1.27	0.124	3.73×10 ⁻³
B605	84	1.75	0.191	3.71×10 ⁻³



単位セメント量 (kg/m³) 図-5 単位セメント量と炭酸化反応量の関係



図-6 有効拡散係数の試験体内の分布

した場合,炭酸化した領域の値は,未炭酸化領 域の値に比べかなり大きな値となった。

試験片 1 枚のみで乾湿繰り返しを行った試験 片の有効拡散係数の値は,全体的に大きな値を 示し,一部の調合においては最も表面側の試験 片の値とほぼ等しい値を示した。

気体の有効拡散係数は,コンクリート中の含 水状態や細孔構造に大きく依存する。前述した ように,炭酸化の反応は Ca(OH)₂ のみならず珪 酸カルシウム水和物に代表されるその他の水和 物も反応すると考えられる。珪酸カルシウム水 和物に代表されるその他の水和物の炭酸化反応 は、コンクリートの組織を粗にし、一方、Ca(OH)2 の反応は CaCO3 が Ca(OH)2 に比べ体積が大きい ため組織を密にする⁵⁾。更に、炭酸化は、結晶水 を放つ。このことにより、水分の移動が試験体 内で生じる。

高炉スラグを用いない調合において,未炭酸 化領域の値に比べ,炭酸化領域では小さな値を 示した理由は,Ca(OH)2の反応による結果が卓越 し,組織が密になったためと考えられる。また, 一部の試験体で表面の値が大きくなった理由は, 乾燥の影響ではないかと考えている。

次に、高炉スラグを内割り置換した場合、相 対的に Ca(OH)₂ の量が減少し、珪酸カルシウム 水和物などの水和物が増加する。炭酸化した領 域の値は、未炭酸化領域の値に比べかなり大き な値となった理由としては、珪酸カルシウム水 和物などの水和物の炭酸化反応により、組織が 粗になったのではないかと考えているが、これ らのことを明らかにするには、更なる詳細な実 験が必要であると考えている。

ここで、一般に用いられる以下の中性化進行 の仮定から推定される有効拡散係数と炭酸化進 行途中での各位置での有効拡散係数の関係につ いて検討してみた。まず、試験体内の炭酸ガス の分布を表面で大気中の濃度、中性化位置で 0 となる直線分布とし、炭酸ガスの進入をフィッ クの第一法則に従うとする。また、拡散した炭 酸ガスはセメント中の水和物と反応し中性化が 進行する。以上により、中性化の進行は以下の 式で表される。

$$X = \sqrt{\frac{2 \cdot De \cdot C_0}{C_1}} \cdot \sqrt{t}$$
 (2)

ここに、X:中性化深さ(cm),De:炭酸ガス の有効拡散係数(cm²/day),C₀:炭酸ガス濃度(炭 酸ガス濃度 100%で 4.46×10^{-5} mol/cm³),C₁:炭 酸ガスとの反応量(mol/cm³),t:材齢(day)

よって、中性化速度係数Aは、式(3)のように なり、式(3)を変形すると有効拡散係数は式(4)と なる。

$$A = \sqrt{\frac{2 \cdot De \cdot C_0}{C_1}} \tag{3}$$

$$De = \frac{C_1 \cdot A^2}{2 \cdot C_0} \tag{4}$$

ここで、式(4)中の C_0 に 2.23×10⁻⁶mol/cm³ (炭酸ガス濃度 5%) を、A および C_1 に表-3 に示す値を代入し、De を推定した。ここで求められた De は、炭酸ガスの拡散係数である。気体の拡散係数は分子量に依存することから、これを酸素の拡散係数に補正した⁵⁾。

推定した結果を図-6 中に横軸と平行な実線

で示す。図に示すように,計算した値は炭酸化 領域で測定された最も小さい有効拡散係数と近 い値を示した。

4. 結論

本論では、一部炭酸化した試験体内の気体有 効拡散係数の分布を求めることにより、有効拡 散係数への炭酸化の影響について実験検討した。 これらの結果をまとめると、以下のようになる。 1)未炭酸化領域の有効拡散係数は、ほぼ一定 値を示した。炭酸化領域の有効拡散係数は、高 炉スラグを用いない場合、未炭酸化領域の値よ り小さな値を示すか、または、試験体によって は、いったん小さな値を示し、表面で大きな値 となる傾向を示した。高炉スラグを3割および5 割置換した場合、未炭酸化領域の値より大きな 値を示し、また、表面に近づくほど大きな値を 示した。

2) 一般に用いられる中性化進行の仮定から推 定される有効拡散係数と炭酸化進行途中での各 位置での有効拡散係数の関係について検討した。 その結果,推定値は,炭酸化領域で測定された 最も小さい有効拡散係数と近い値を示した。

参考文献

- 例えば、桝田佳寛、棚野博之:コンクリートの中性化進行予測モデル、コンクリート工学論文集, Vol.2, No.1, pp.125-133, 1991.1
- 2)酸素の拡散係数試験方法(案),耐久性診断研 究委員会報告書,日本コンクリート工学協会, 1989
- 白川敏夫ほか:セメントペースト硬化体中の 乾燥の程度と気体拡散係数の関係,日本建築 学会構造系論文集, No. 524, pp. 7-12, 1999.10
- 白川敏夫ほか:セメントペースト硬化体を用いた炭酸化機構の検討,コンクリート工学年次論文集, Vol. 23, pp. 493-498, 2001.6
- 5) 佐伯竜彦ほか: コンクリートの中性化機構解 明と進行予測, 土木学会論文集, 第 414 号 /V12, pp. 99-108, 1990.2

-622-