UDC 666.94.01:620.193.19

# コンクリートの炭酸化による鉄筋腐食に及ぼす細孔溶液の移動の影響

Effect of Pore Solution Migration on Corrosion of Reinforcing Steel in Carbonated Concrete

# 小林一輔\*・宇野祐一\* Kazusuke KOBAYASHI and Yuichi UNO

## 1. はしがき

鉄筋の腐食はコンクリートの細孔溶液のpHによって 左右される<sup>1)2)</sup>。コンクリートの細孔溶液は,一般にpH= 12以上という強いアルカリ性を持っているが、このよう な環境では鉄筋の表面に不動態と呼ばれる薄い酸化皮膜 が形成されており, このために鉄筋は腐食作用から保護 されている。ところが、細孔溶液のpHが11以下に低下し たり, 塩化物イオンなどのハロゲンイオンが存在すると, この不動態皮膜が破壊され,鉄筋は腐食物質から無防備 状態となる。この時点で、酸素が侵入すると鉄筋は腐食 を開始すると言われている。これらのうち、細孔溶液の pHを低下させる原因の主なものとしてコンクリートの 炭酸化がある。炭酸化が鉄筋の腐食に関係して論じられ る場合, セメントの水和反応の主生成物である水酸化カ ルシウムが大気中の二酸化炭素と反応して炭酸カルシウ ムに変化する現象として取り扱われる。ここで、飽和水 酸化カルシウムのpHが12.6の強いアルカル性を示すの に対して炭酸化によって炭酸カルシウムとなった部分の pHは8.5程度になるので、この部分に鉄筋が存在すると、 表面の不動態皮膜が破壊され鉄筋が腐食しやすくなると

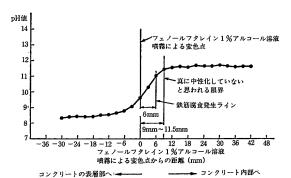


図-1 従来の中性化深さと鉄筋腐食発生位置の関係の概念図

表-1 セメントの化学組成

単位%

ig.loss	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	SO₃	Na₂O	K₂O	R <sub>2</sub> O
1.1	22.1	4.8	2.9	64.9	1.4	1.9	0.24	0.50	0.57

 $R_2O = Na_2O + 0.658K_2O$ 

いうのが一般的な考え方である。要するにコンクリート 表面からの炭酸化深さと鉄筋の腐食とは密接に関連して いるということである。このことは従来, 図-1のような 模式図3)で表されている。この図は、炭酸化部と未炭酸化 部の間にpHの勾配が存在し、フェノールフタレインの呈 色界面よりも鉄筋の腐食開始位置が若干深部にあること を示した図である。これは、コンクリート中における細 孔溶液または細孔溶液中のイオンの移動がほとんど行わ れていない場合には適用できる考え方であるが、実際の コンクリート構造物では程度の差こそあれ上記のような 物質移動が行われていると考えるのが妥当である。たと えば、炭酸化が生じている領域であっても、その部分の 細孔溶液の水酸基イオン濃度が十分に高ければ鉄筋の腐 食は生じないことになる。本文は、これをシミュレーショ ン実験を通じて検証したものである。検証は以下のよう にして行った。すなわち、中央部に円柱状の空孔を有す るモルタル円柱体に磨き棒鋼を埋め込み、その空孔部か ら水を供給して鉄筋の近傍に常にpHの高い溶液が供給 されるようにしながら促進炭酸化試験を行って、炭酸化 が鉄筋部分にまで到達した時点で鉄筋に腐食が生じてい るか否かを調べた、

# 2. 実 験 概 要

実験に使用したセメントは $R_2O=0.57\%$ の普通ポルトランドセメントである。その化学組成を表-1に示す。骨材は豊浦産の標準砂を用い,水はイオン交換水を使用した。さらに,鉄筋腐食に及ぼすセメント中のアルカリ分ならびに塩化物イオンの影響を調べるために水酸化ナトリウムをセメントの等価 $Na_2O$ 量が0.9, 1.5%になるように,また,塩化カルシウムをJIS A 5308「レデーミク

<sup>\*</sup>東京大学生産技術研究所 第5部

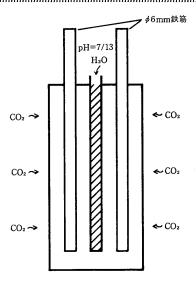


図-2 供試体 (モデル供試体)

ストコンクリート」に定める塩化物の許容量である0.3kg/m³をモルタルに換算した1.2kg/m³を最低量として2.4, 3.6kg/m³になるように練り混ぜ水に溶解して添加した.

モルタルの水セメント比は50%とし、フロー値が180になるように単位水量を定めた。

供試体は $\phi$ 5×10cmの円柱体とし、図-2に示すように $\phi$ 6 mmのみがき丸鋼(SS-41)をかぶり8 mmで2本埋

め込んだ。図-2は、さらに供試体中央部に $\phi$ 8 mmの空孔部を設けたモデル供試体のものであるが、そのほかに空孔部を持たない普通供試体も作製している。

これらの供試体は打ち込み後24時間で脱型して外部に 露出している鉄筋を下塗り材にエポキシ樹脂を,上塗り 材にアクリルウレタン樹脂を使用してコーティングした 後,温度20℃の噴霧室内で28日間の湿潤養生を行った.

養生が終了した供試体は、まず、鉄筋近傍まで炭酸化を起こさせる目的で温度 $20^{\circ}$ C相対湿度60%、二酸化炭素濃度10%の条件で10週間の促進炭酸化を行った。その後、温度 $20^{\circ}$ C、二酸化炭素濃度10%の条件は変化させずに、相対湿度96%、60%をおのおの1週間ずつ、都合2週間を1サイクルとして乾湿繰り返しを行い、鉄筋腐食を促進した。なお、モデル供試体については、中央部に設けた空孔部分からpH=7ならびにpH=13の溶液を促進炭酸化期間、乾湿繰り返し期間を通じて連続的に供給した。

所定のサイクル数を経過した供試体は、鉄筋埋設面が破断面となるように割裂し、直ちにフェノールフタレイン1%エタノール溶液を吹き付けて、非発色部を炭酸化域として画像解析装置を用いて中央部6cmの部分の炭酸化面積を測定し、その値から平均炭酸化深さを算出した。その後、鉄筋を取り出して腐食部分をトレースし、埋設部分の中央部5cmの腐食面積率を画像解析装置を使用して求めた。以後に使用する炭酸化深さという用語は、フェノールフタレインによって求めた炭酸化深さのことである。

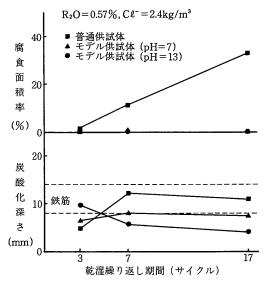


図-3 乾湿繰り返しサイクルと炭酸化深さおよび腐食 面積率の関係

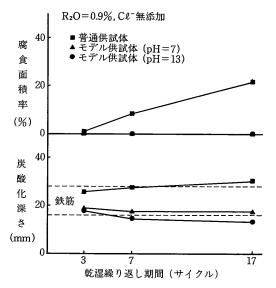
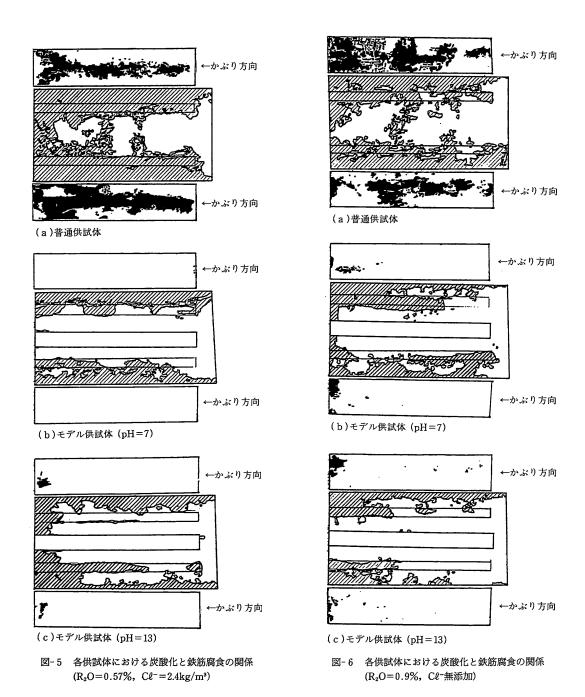


図-4 乾湿繰り返しサイクルと炭酸化深さおよび腐食 面積率の関係

#### 



# 3. 実験結果と考察

図-3 および図-4 はそれぞれ $R_2O=0.57\%$ ,  $C\ell^-=2.4$ kg/mならびに $R_2O=0.9\%$ ,  $C\ell$ -無添加配合を例に取り, 乾湿繰り返しサイクル数と炭酸化深さ, 腐食面積率の関 係を示したものである。この図より、普通供試体におい ては, 乾湿繰り返しサイクルの進行にともなって炭酸化 が顕著に進んでいないにもかかわらず、腐食面積率は着 実に増大していることがわかる。すなわち、この場合に は鉄筋の周りの不動態皮膜がすでに破壊されて鉄筋が活 性化状態になっていることが明らかである。 また、モデ ル供試体においては、炭酸化が鉄筋もしくは鉄筋近傍に まで到達しているにもかかわらず, 腐食の発生が全く見 られないことがわかる。また、この現象は塩化物イオン の有無に関係なく見られる。この理由として、1つは水 の供給によって酸素の拡散が制御されていることが挙げ られる。しかし、酸素の拡散速度と二酸化炭素の拡散速 度を比較した場合, 前者のほうが速いことから考えて炭 酸化が鉄筋表面まで進行している場合には,酸素の拡散 も当然鉄筋付近においても活発に行われていると考えら れる. したがって, 上述の要因は, 本実験の結果を説明 するものではないと考えられる。このことから、モデル 供試体の鉄筋がほとんど腐食していない理由は、細孔溶 液の移動にともなって鉄筋近傍のpHが高い値に保持さ れているためと考えるのが妥当である。

図-5ならび図-6は、乾湿繰り返し17サイクルにおけ る炭酸化と鉄筋腐食との関係を実際の供試体から写し

究 報 谏 取ったものである。この図より明らかなように、モデル 供試体においては、最大炭酸化深さが鉄筋を越えて内部 まで到達している場合でも鉄筋の腐食が発生していない ことがわかる。また、普通供試体の場合には、炭酸化と 鉄筋の腐食の間には一応の相関がありそうである.

> 以上のことから、炭酸化が鉄筋位置にまで到達してい ても, その部分のpHが高い状態に保たれていれば, 鉄筋 の腐食が生じないことが明らかとなった。この現象は, 特に孔隙水の移動が活発に行われるような構造物の場合 に起こりうるものであり、コンクリート構造物中を細孔 溶液が移動するという概念が鉄筋腐食に関して非常に重 要な要因であることを示唆するものである。

## 4. おわりに

本報告は, 炭酸化と鉄筋腐食の関係について細孔溶液 の移動という概念を取り入れて実験を行い, 鉄筋近傍の pHが十分高ければ、炭酸化が鉄筋にまで到達していても 鉄筋が腐食しないことを明らかにしたものである.

(1990年2月26日受理)

## 参考文献.

- 1) Whitman, R., Russel, R. and Altieri, V.: Ind. Eng. Chem., Vol. 16, p. 665 (1924)
- 2) Pourbaix, M.: "Atlas of Electrochemical Equilibria in Aqueous Solutions", Pregamon Press, New York
- 3) 岸谷孝一・樫野紀元:日本建築学会論文報告集,第283 号, pp. 11-15 (1979)