論文 任意湿度下における内部含水状態を考慮したセメント硬化体の空隙 構造形成モデル

藤倉 裕介*1·大下 英吉*2

要旨:本研究では,配合設計段階において使用材料の構成と水和反応過程に基づいてセメント硬化体の空隙 構造を任意温湿下の実環境下で評価可能な手法を構築することを目的とし,脱型後の乾燥過程での硬化体中 の含水状態を水蒸気吸脱着等温線の試験結果から求め,その含水状態と空隙構造の情報から確率論的にセメ ントの反応過程を考慮して相組成を算定した。そして,構成物質の粒度変化に着目した空隙構造の推定モデ ルを提案した。また,本提案モデルに基づいて算定した空隙構造と,乾燥開始材齢の異なるセメント硬化体 を恒温恒湿度下で養生し水銀圧入法にて測定した空隙径分布と比較し,本提案モデルの適用性を確認した。 キーワード:含水状態,水和反応,水和生成物,粒度分布,空隙径分布,水蒸気吸脱着等温線

1. はじめに

近年,公共工事ではコンクリート構造物の高品質化, 長寿命化に関しての提案型発注が増加しており,施工者 は適切な材料選定を行うとともに,コンクリートの施工 性能,力学的性能および耐久性能といった時間軸で要求 される性能を満足することを計画段階で把握すること が必要である。特に構造物表面のかぶりコンクリートの 耐久性を向上させることが重要であり,施工時には環境 条件を配慮した最適な養生方法を選定する必要もある。 かぶりコンクリートの諸性能を向上させるためには湿 潤養生期間をできるだけ長く保つことが良いとされる が,実際の施工では不経済であるため,水和途中の早期 に脱型されるケースが多いのも現状である。

脱型後に相対湿度の低い環境に曝されるとかぶりコ ンクリート中の含水率の低下が生じ部分的に水和が抑 制される。そのため、緻密な組織の形成が阻害され粗大 な空隙が残存することとなり、かぶりコンクリートの耐 久性に影響を及ぼす。すなわち、実際の構造物の耐久性 を評価するためには、外部環境の条件に応じた組織形成 の過程を定量的に把握することが重要であり、脱型後の 任意の温湿度環境下におけるコンクリート中の含水状 態、それにより異なるセメントの水和反応過程と微細な 内部組織構造の変化を予測することが望まれる。

このような背景から、乾燥条件下や一度乾燥を受けた 後に再度水分供給を受ける場合といった環境作用を想 定した実験的な研究が報告されている^{1),2)}。これらの研 究では水銀圧入式ポロシメータを使用して空隙構造を 調べた結果が報告されているが、早期に相対湿度の低い 環境で養生すると長期間湿潤な条件で養生した場合と 比較して粗大な空隙が残存する傾向が示されている。し かし、このような空隙の粗大化についての原因が乾燥に よる水和進行の阻害にあると考察しているものの,乾燥 過程におけるコンクリート中の含水状態,水和反応過程 および組織の形成過程を統一的に評価し空隙構造を推 定するモデルの構築には至っていない。

そこで、本研究では任意温湿度下での硬化体中の含水 状態に基づいたセメントの水和反応過程を考慮し、更に は空隙構造の形成過程を説明可能なモデルを構築する ことを目的とし、水蒸気吸脱着等温線測定の結果と毛管 凝縮理論により硬化体中の含水状態を評価した。そして、 含水状態と空隙構造の情報から残存する未水和セメン トの水和反応過程を確率論的に考慮して相組成を算定 する方法を示し、構成相全体の粒度分布に着目した空隙 構造の推定モデルを提案した。また、本提案モデルに基 づいて算定した空隙構造と、乾燥開始材齢の異なるセメ ント硬化体を恒温恒湿度下で養生し水銀圧入法にて測 定した空隙径分布の結果との比較を行い、本提案モデル の適用性について検討した。

2. 空隙構造モデルの概要³⁾

2.1 水和反応モデルと相組成の算定

著者らの提案する空隙構造モデルの概要を示す。まず、 本モデルでは練混ぜ前の材料の初期情報として、 Rosin-Rammler 式で表されるセメントの粒度分布を考慮 し、水和反応モデルにより求められる相組成と構成相の 粒度変化、特に未水和セメントの粒径に着目して空隙構 造を推定するものである。図-1 にセメント粒子中の鉱 物 *i* の反応を示す幾何学モデルの概念を示す。セメント 粒子は球状を仮定し、本研究の範囲では水セメント比を 40~60%の普通コンクリートを想定した配合条件を対 象とし、セメント粒子は練り混ぜ開始時には十分に水の 中を分散できるスペースを有するものとした。水和物は

*1(株)フジタ 技術センター 基盤技術研究部 主任研究員 工修 (正会員) *2 中央大学 理工学部都市環境学科 教授 工博 (正会員) セメント粒子に浸透して反応した層およびその外側の 周辺に膨張して生成されるものとした。半径 $r(\mu m)$ のセ メント粒子における材齢t(h)での鉱物iの水和度 $\alpha_i(r,t)$ は, 反応層厚さを $x_{i,t}(\mu m)$ とし,もとのセメント粒子の体積に 対する反応層の体積とすると式(1)で示される。

$$\alpha_{i}(r,t) = 1 - (1 - x_{it}/r)^{3}$$
⁽¹⁾

材齢 t における反応厚さ $x_{i,t}$ (µm)は,鉱物 i の反応速度 k_i (µm/h) と算定ステップの時間間隔 Δt (h)の積の総和と して式(2)で表される。

$$x_i(t) = \sum_{0}^{t} k_i(r, t) \cdot \Delta t \tag{2}$$

また, 鉱物 *i* の反応速度 k_i (µm/h)は, 20℃における反応速度の初期値 k_{i0} (µm/h)を与えた後は, セメント粒子の粒径ごとに異なる水和度 $a_i(r,t)$ に応じて変化するものとして式(3)で与えた。

$$k_i(r,t) = \beta_i(t) \cdot k_{i0} \cdot \log(1/\alpha_i(r,t)) \tag{3}$$

さらに、反応の温度依存性については、岸らの研究⁴⁾ で用いられているアレニウス式を採用し、式(4)で示すよ うに $\beta_i(t)$ を鉱物 *i* の反応速度の温度依存性を示す係数と して定めた。

$$\beta_{i}(t) = \exp\left(-\frac{AE_{i}(t)}{R}\left(\frac{1}{273 + T} - \frac{1}{293}\right)\right)$$
(4)

Tは温度(\mathbb{C})で, $AE_i(t)$ は材齢 t における鉱物 i の活性化 エネルギー(J/g), R は気体定数 (J/g・K) である。

次に、相組成の算定方法の概要を示す。鉱物 i が完全 水和した際の水和前からの体積変化率 Ex_i は、水和度 $a_i(r,t)$ に比例するものと仮定すると、クリンカー鉱物ごと の水和反応式により求められる。次に、材齢 t において 鉱物 i から生成される粒径 (半径) r を有する水和生成物 の体積 $v_{Hyd,i}(r,t)$ は、セメント反応層の内部水和生成物の 体積 $v_{in,i}(r,t)$ とセメントの外側に生成される外部水和生成 物の体積 $v_{out,i}(r,t)$ の和として定義する。鉱物 i の含有率を γ_i とすると、水和生成物の体積 $v_{Hyd,i}(r,t)$ は、式(5)で与え られる。複数の水和物が生成される場合は、それぞれの 生成比率に応じて配分するものとした。

$$v_{Hyd,i}(r,t) = \gamma_i \cdot \frac{4\pi r^3}{3} (\alpha_i(r,t) \cdot Ex_i + \alpha_i(r,t) - 1)$$
(5)

以上の要領で以降に示すセメントの粒度分布,鉱物組 成,各クリンカー鉱物における初期の反応速度を与え, 水和反応式を仮定することで相組成を算定した。

2.2 構成相の粒度変化に基づく空隙構造の算定

次に、図-2には水和に伴う相組成の変化と構成相の 粒度分布の概念を示す。本モデルでは、図-2に示すよ うに生成される各水和物に対して粒度分布を仮定し、水 和反応の進行により変化するセメントの粒度分布を考



図-2 水和に伴う相組成と構成相の粒度分布の概念

慮する。すなわち,図-2に示すように未水和セメント については,各鉱物により反応速度が異なり,水和の進 行に伴って球形を保てなくなるものと考えられるが,各 鉱物の含有率に応じて平均的に球を保つように平均的 な反応深さを求め,未水和セメント粒径を算定する。水 和生成物 *j*の粒径をセメントと同様に*r*として*G_f(r)*で表 し,相組成の算定結果により求めた材齢*t*における水和 生成物 *j*の体積比率を *y_f(t)*とし,硬化体の固相は,水和 生成物と未水和セメントで構成されていると考え,硬化 体全体の粒度分布を式(6)で示す。

$$G(r,t) = \sum \gamma_j(t) G_j(r) + \gamma_c(t) \cdot G(r - x(t))$$
(6)

ここで、 y_c(t) は材齢 t における未水和セメントの体積 比率で、G(r-x(t))は材齢 t における未水和セメントの粒 度分布である。注水直後はセメント粒子が水中を浮遊し て存在している状態であるが、水和反応の進行によって 水和物が生成され、固相の粒度変化を式(6)によって示す ことができるわけである。

次に式(6)の粒度を有する粒子の集合体の空隙径分布 の算定方法を示す。本研究では、図-3に示すように構 成相の粒子の充填を任意の粒径を有する4つの球で構成 されるような構造を仮定する。この構造における空隙は, 4つの球の中心部分に内接する球とその周辺の4方向(正 四面体の面方向)の3つの粒子に内接する球の2種類(図 -3中の(1)および(2))が考えられる。4つの球粒子が任 意の径(半径)*a*, *b*, *c*, *d* を有する場合の内接球の半 径について考えると,任意の半径*a*, *b*, *c* を有する球に 囲まれた空隙径 φ_r (図-3中の(1)の空隙径)は式(7)で表 され,4つの球(半径 $r_{i,i}$ *i=a*, *b*, *c*, *d*)に内接する空 隙球の半径 $\varphi_{r(a,b,c,d)}$ との関係は式(8)で示される。

$$\phi r_{(a,b,c)} = \frac{abc}{ab+bc+ca+2\sqrt{abc(a+b+c)}}$$
(7)

$$3\left\{\sum_{i=a,b,c,d} \left(\frac{1}{r_i^2}\right) + \left(\frac{1}{\phi r_{(a,b,c,d)}^2}\right)\right\} = \left\{\sum_{i=a,b,c,d} \left(\frac{1}{r_i}\right) + \left(\frac{1}{\phi r_{(a,b,c,d)}}\right)\right\}^2 (8)$$

硬化体中に存在する *q*, を有する球の体積が分かれば, 空隙径分布を表せることになる。つまり,構成相の粒度 分布から全ての粒子の個数を求め,そこから任意に4個 の粒子を選び,全ての粒子の組み合わせにおける空隙径 を計算し,空隙径とその体積分布の関係を求めればよい わけである。粒径 *r* の全体の体積を *V*(*r*),粒径 *r* の粒子 一つの体積を *v*(*r*)とすると,粒子数 *n*(*r*)は式(9)となる。

$$n(r) = \frac{V(r)}{v(r)} = \left(\frac{dG(r,t)}{dr}\right) / \left(\frac{4\pi r^3}{3}\right)$$
(9)

構成相全体の粒子数 Nは、式(10)で計算される。

$$N = N_{total}(r) = \sum n(r) \tag{10}$$

N個の全ての粒子から任意の4個の粒子を選ぶ組み合わせは式(11)で表される。

$${}_{N}C_{4} = \frac{N^{P_{4}}}{4!} = \frac{N(N-1)(N-2)(N-3)}{4 \times 3 \times 2 \times 1}$$
(11)

粒径が*a*, *b*, *c*, *d*の4つの球で囲まれた空隙径 $\varphi_r(\varphi_r (\varphi_r (a,b,c,d), \varphi_r (a,b,c), \varphi_r (b,c,d), \varphi_r (c,d,a), \varphi_r (d,a,b))$ が発生する 確率 $P_{\varphi r}$ (d式(12)で表される。

$$P_{\phi r} = \frac{n(a) C_1 \times_{n(b)} C_1 \times_{n(c)} C_1 \times_{n(d)} C_1}{{}_N C_4} = \frac{n(a) \times n(b) \times n(c) \times n(d)}{{}_N C_4}$$
(12)

構成相全体に占める空隙径 *φr*の割合は,空隙を球として扱うことから式(13)で表される。

$$V_{\phi_r} = P_{\phi_r} \times \frac{4\pi \cdot {\phi_r}^3}{3} \tag{13}$$

空隙は、坂井ら⁵⁾が示しているように水和収縮と未反応の水の体積の和として扱い、この空隙を練混ぜ時の水とセメントの体積で除した値を空隙量(ml/ml)とした。空隙量の概念を図-4 に示す。すなわち、単位質量あたりの練混ぜ時の体積 $V_0(ml/g)$ は水セメント比(W/C)を w_0 とし、セメント密度を $\rho_c(ml/g)$ とおくと、式(14)で示され、図-4の要領で計算された材齢 tにおける空隙量を



図-3 球状粒子の充填構造と空隙の概念



図-4 材齢 tにおける空隙量の概念図

 $V_p(t)$ (ml/g)とおくと空隙径分布は式(15)で示される。ここで、 $V_{\leq \varphi r}$ は式(13)で求まる空隙径 φ_r の体積割合 $V_{\varphi r}$ から求めた空隙径 φ_r 以下の空隙の割合である。

$$V_{0} = \frac{1 + \rho_{c} \cdot w_{0}}{\rho_{c} (1 + w_{0})}$$
(14)

$$V(\phi_r) = \frac{V_p(t)}{V_0} \cdot V_{\leq \phi_r}$$
(15)

3. 硬化体中の含水状態に基づく反応過程のモデル化 3.1 硬化体中の含水状態

次に空隙内の含水状態と相対湿度の関係を考える。多 孔体中の水は空隙径の小さい空隙に凝縮し、この関係は 式(16)に示すケルビン式によって表されることが知られ ている。ある相対湿度の環境下では、ある径以上の空隙 には液体の水は含まれないこととなる。

$$\ln(P/P_0) = \frac{2\gamma V_m}{RT\rho} \tag{16}$$

ここで、Pは蒸気圧(MPa)で P_0 は飽和蒸気圧(MPa)、 γ は表面張力(N/m)、 V_m はモル体積(m³/mol)、Rは気体定数 (J/mol·K)、Tは温度(K)、 ρ は毛細管内の曲率半径(μ m) である.空隙を有する物質の含水状態は水蒸気を用い温 度一定の条件下で相対圧を上昇あるいは下降させた際 の相対湿度と吸脱着量の関係で示される。本研究では、 セメント硬化体の空隙を円筒型シリンダー形状として 考え、吸着過程と脱着過程のヒステリシスを考慮すると、 吸着過程での空隙内の凝縮は φ_r を空隙径とすると式(16) で $\rho=2\varphi_r$ に相当する相対圧で始まり、脱着過程では $\rho=$ φ_r に相当する相対圧まで空隙内の液相は除かれないこと となる⁶⁾。一方,空隙径 $\varphi_r \ge \varphi_r$ 以下の空隙内に水が満た された場合の飽和度 $Sr(\varphi_r)$ の関係は,式(16)で示される空 隙径分布に基づいて式(17)で示す。

$$Sr(\phi_r) = 1 - \frac{V_{\le} \phi r}{V_p(t)}$$
(17)

すなわち,式(16)でρ=2φ,あるいはφ,に相当する相対 湿度と式(17)により求まる飽和度の関係として示せば, 吸脱着等温線を描けることになる。そこで,理論的に求 まる吸脱着等温線と実験により得られた吸脱着等温線 を比較した。水蒸気を用いた吸脱着等温線では,再水和 や組織の変化が懸念されるため,普通ポルトランドセメ ントを用い,W/C=50%として 20℃の水中にて 2 年間養 生した試験体を対象として検討した。

まず、上記の試料の空隙構造について示す。図-5に は本空隙構造モデルに基づいて算定した空隙径分布と 水銀圧入式ポロシメータで得られた結果を示す。水銀圧 入法による測定では事前に乾燥による前処理が必要で あるが、試験体を水中から取り出してアセトンに2日間 浸漬させ、5mm 角程度に粉砕した後、a)そのまま無処理 で試験装置にセットして装置内の真空脱水により乾燥 を行ったケース,b)D-Dry法で前処理したケース,c)105℃ にて24時間炉乾燥させたケースによる比較も行った。 図-5より、無処理およびD-Dryによる前処理の影響は 小さく、これらの実験結果は本モデルによる算定結果と も一致した傾向を示していることが分かる。また、105℃ にて炉乾燥させたケースでは空隙が粗大となる結果が 示しされており、高橋の報告ⁿで示されているように

次に,20℃の雰囲気下で水蒸気吸脱着試験を行った結 果および図-5 に示す本空隙構造モデルの算定結果を用 いて求めた相対湿度と飽和度の関係を図-6 に示す。試 験体の前処理としては、図-5 に示すように前処理の影 響を少なくするため D-Dry 法にて行った。図-6 より実 験結果および算定結果ともに類似した吸着過程と脱着 過程のヒステリシスが示されており、空隙構造と空隙内 の吸着と脱着のメニスカスの考え方からセメント硬化 体中の含水状態のおおよその評価ができるものと考え られる。温度が異なる場合および脱着過程において相対 湿度 0.4 付近にて飽和度が急激に低下する傾向が示され ている点などは今後の課題としたい。

3.2 硬化体の含水状態に基づく水和反応過程

次に任意湿度下における硬化体中の含水状態が図-6 のような傾向で示される場合の水和反応の進行過程に ついて示す。脱型後の乾燥を脱着過程で想定すると、例 えば20℃で相対湿度が60%の際の凝縮半径は約0.002µm となるものと見積もられる。ここで、硬化体を構成する 粒径 a を有する未水和セメント粒子が 0.002µm 以下の径



図-5 LOG 微分空隙容積分布の算定および実験結果



図-6 吸脱着等温線の算定及び実験結果

の空隙形成に関与している確率 $P'_{\varphi(a) \leq 0.002}$ を考える。粒径 a の粒子が関わって構成される空隙の中で $0.002 \mu m$ 以下の空隙径となる確率を $P_{\varphi(a) \leq 0.002}$ とし、全ての空隙の中で粒径 a の粒子により形成されている確率を $P_{\varphi(a)}$ とすると、式(18)に示すように両者の比で求められる。なお、この値は空隙構造の算定過程の中で抽出が可能である。

$$P'_{\phi(a)\le 0.002} = \frac{P_{\phi(a)\le 0.002}}{P'_{\phi(a)}} \tag{18}$$

図-7には図-5,6にて検討したものと同一の試料に 関して,硬化体を構成する粒子の粒径と0.002µm以下の 空隙径の形成に関与する確率P'_{(a)≥0.002}との関係を示す。 例えば,相対湿度が60%の場合では0.001µmの粒径を有 する粒子のうちの約0.7,0.01µmの粒径の粒子ではその 約0.2の粒子はその粒子周辺が凝縮水で満たされるもの と見積もられる。また,相対湿度40%および80%の場 合についての結果も同図中に示す。図-7より,相対湿 度の違いが確率に及ぼす影響は大きく,相対湿度40%で は,0.01µm以上の粒径を有する未水和セメントの周辺に は凝縮水が存在する確率は低く,このため水和反応が阻 害される可能性が高いことが示されている。すなわち, 硬化体を構成する粒子の粒径と凝縮水の存在確率の関 係より,粒径ごとに乾燥後に水和反応が可能な粒子数の 確率として未水和セメント粒度分布の算定過程に組み 込むことで,任意湿度下における水和進行を表現した。

4. 実験結果との比較による本モデルの検証

4.1 本モデルの算定条件

(1) セメントの物理特性

本研究では、市販の普通ポルトランドセメントを使用 し、JIS R 5210の要領で求めた鉱物組成およびレーザー 回折式粒度分布測定装置を用いて測定したセメントの 粒度分布を Rosin-Rammler 式で近似した式を表-1 に示 す。また、本研究で仮定したクリンカー鉱物の水和率と 水和反応速度の初期値を同表中に示す。

(2) 水和反応式と水和生成物

 $C_3S \ge C_2S の水和反応式を式(19), (20)に示す。ここで、$ $3CaO・SiO₂ = <math>C_3S$, 2CaO・SiO₂ = C_2S , H₂O =H, CaO-SiO₂-H₂O=CSH, Ca(OH)₂=CH と略す。なお、本研 究では、JCI 委員会報告⁸⁾に記載されている *m*=1.75, *n*=4.0 を採用した。

$C_3S+(3-m+n)H \rightarrow C_mSH_n + (3-m)CH$	(19)
$C_2S+(2-m+n)H \rightarrow C_mSH_n+(2-m)CH$	(20)

 $C_{3}A$ と $C_{4}AF$ については、セッコウの存在下では AFt を生成し、その後に AFm を生成、AFt の転化後は残りの $C_{3}A$ と $C_{4}AF$ は、 $C_{4}AH_{13}$ が生成する反応とした。フェラ イト相については、Fe₂O₃ を一部固溶した水和物とな るが、本研究の範囲ではアルミネート相と同様の反応、 同様の水和物を生成するものと仮定した。3CaO・Al₂O₃ = $C_{3}A$, 4CaO・Al₂O₃・Fe₂O₃= $C_{4}AF$ とし、各水和物につ いては $C_{3}A$ の反応では x=1, $C_{4}AF$ の反応では x=0.5 と し、3CaO・[x Al₂O₃・(1-x) Fe₂O₃]・3CaSO₄・32H₂O=AFt, 3CaO・[x Al₂O₃・(1-x) Fe₂O₃]・CaSO₄・12H₂O=AFm, 3CaO・[x Al₂O₃・(1-x) Fe₂O₃]・CaSO₄・12H₂O=AFm, 3CaO・[x Al₂O₃・(1-x) Fe₂O₃]・Ca(OH)₂・12H₂O=C₄AH₁₃ として略して示す。また、Ca(OH)₂=CH と略して示す。 以上より、 $C_{3}A$ と $C_{4}AF$ の反応を式(21)~式(26)で示す。 $C_{2}A+3$ (CaSO₄・2H₃O)+ 26H₃O → AFt (21)

e311+5(eu504 21120)	201120	iii (21)
$2C_3A + AFt + 4H_2O \rightarrow$	3(AFm)	(22)
		(0.2)

$$C_{3}A + CH + 12 H_{2}O \rightarrow C_{4}AH_{13}$$
(23)
$$C_{4}AF + 6(C_{4}SO_{4} \cdot 2H_{2}O) + 2CH + 50H_{2}O \rightarrow 2(AFt)$$
(24)

$$C_4AF + AFt + 2CH + 2H_2O \rightarrow 3(AFm)$$
 (25)

$$C_4AF + 4CH + 22 H_2O \rightarrow 2(C_4AH_{13})$$
(26)

なお、クリンカー鉱物と水和物の密度データについて は、JCI委員会報告書⁸⁾に記載の値を参照した。また、水 和生成物の粒度は対数正規分布関数の式より積算粒度 分布関数および電子顕微鏡観察および窒素吸着試験の 結果より定めた。**表-2**に採用した各係数を示す。

4.2 比較実験の概要

本モデルに基づいて算定される相組成および空隙径



図-7 構成粒子の粒径と空隙を構成する確率

表-1 各鉱物の水和率と水和反応速度の初期値³⁾

	組成	水和率(%)				k (um/h)	
(%)	1日	3日	7日	28 日	91 日	κ_{i0} (µm/n)	
C ₃ S	58.5	49	63	74	83	89	0.0104
C_2S	16.4	10	18	27	45	72	0.00042
C ₃ A	8.9	56	75	80	87	92	0.01462
$C_4 AF$	8.5	25	39	47	56	69	0.00208
セメントの粒度分布: $G(r) = 100 \times (1 - \exp(-0.013 \times r^{1.35})$							

表-2 本研究で仮定した各水和物における係数³⁾

水和物	r ₅₀ (µm)	<i>r</i> _{84.13} (µm)	
C-S-H	0.02	0.05	
СН	2	5	
AFm, CAH	0.5	1	
積算粒度分布関数: $G_j(r) = \int_0^r \frac{1}{\ln \sigma \sqrt{2\pi}} \exp\left\{-\frac{(\ln r - \ln r_{50})^2}{2\ln \sigma^2}\right\} d$			
$\ln \sigma = \ln r_{84.13} - \ln r_{50} = \ln r_{50} - \ln r_{15.87} = \ln \frac{r_{84.13}}{r_{50}} = \ln \frac{r_{50}}{r_{15.87}}$			

分布の適用性を確認する目的で以下の実験を実施した。 まず, 表-1 に示す物理特性を有するセメントを水セメ ント比 50%としてモルタルミキサーにて練混ぜを行い, φ50×100mmのセメントペースト試験体を作製した。材 齢1日で脱型後,乾燥開始材齢まで20℃一定にて水中養 生を行った。乾燥開始材齢は1日,3日,7日,28日と し,20℃で相対湿度を40%,60%,80%とした恒温恒湿 室にてそれぞれ気中養生した。材齢91日にて養生を終 了し,粉砕して試験体の中心付近を採取しアセトン浸漬 により水和を停止させた。そして,凍結真空乾燥機にて 所定の真空度になるまで乾燥させた後,乳鉢で更に微粉 砕して各実験試料とした。

空隙径分布は,乾燥試料を直ちに 5mm 角程度まで粉砕して,そのうちの数個を用い水銀圧入式ポロシメータにて測定を行った。空隙径分布は,円筒形モデルを想定し,水銀の表面張力を 485×10⁻³N/m,水銀の接触角を



130°として算定した。なお、測定範囲はおおよそ 3nm ~327µm (圧入圧力では 413MPa~0.0038 MPa)とした。

4.3 比較実験の結果

本モデルに基づいて算定される空隙径分布と水銀圧 入法で得られた実験結果の比較を示す。図-8,9には RH=60%で養生した場合の空隙径と積算空隙量および LOG 微分空隙量の関係を示し,図-10には RH=40%で の LOG 微分空隙径分布,図-11には RH=80%での LOG 微分空隙径分布を示す。また,各図中には材齢 91 日ま で水中養生した場合の結果も示す。これらの結果より, 実験結果および算定結果ともに乾燥開始材齢が早いほ ど積算空隙量が多く,粗大な径の空隙量も多い傾向にあ り,相対湿度が低い程その傾向は顕著に表れていること が分かる。本モデルの精度向上には課題を残すが,相対 湿度および乾燥開始材齢の空隙構造への影響について, 積算空隙量や LOG 微分空隙量におけるピークを示す空 隙径に実験結果と一致した傾向がみられることから,任 意湿度下の内部含水状態に基づいたセメントの反応過 程と未水和セメントの粒度分布を考慮することにより 空隙構造の形成過程を説明できるものと考える。

5. まとめ

本研究では、著者らの提案する空隙構造モデルについ て示し、任意湿度下での水和反応と空隙構造の形成過程 について検討した。まず、脱型後の乾燥過程での硬化体 中の含水状態を水蒸気吸脱着等温線の試験結果から求 め内部の含水状態を空隙構造の観点から説明できるこ とを示した。そして、含水状態と空隙構造の情報から確 率論的にセメントの反応過程を考慮した相組成および 空隙構造の推定モデルを提案した。また、本提案モデル に基づいて算定した空隙構造と水銀圧入法にて測定し た空隙径分布とを比較した結果、相対湿度および乾燥開 始材齢の影響について実験結果と類似した傾向が示さ れることが分かった。本モデルの精度向上には養生条件 が反応過程と水和物の形態に及ぼす影響について今後 詳細に検討することが必要であると考える。

参考文献

- 湯浅昇,笠井芳夫,松井勇:乾燥を受けたコンクリートの表層から内部にわたる含水率,細孔構造の不均一性,日本建築学会構造系論文集,第 509 号, pp.9-16, 1998.
- 伊代田岳史,魚本健人:若材齢における乾燥がセメント硬化体の内部組織構造に及ぼす影響,土木学会論文集, No.732 /V-59, pp.17-26, 2003.
- 藤倉裕介,大下英吉:セメント硬化体の相組成と構成相の粒度変化に着目したセメント硬化体の空隙 構造モデル,土木学会論文集 E, Vol.66, pp.38-52, 2010.
- 岸利治,前川宏一:ポルトランドセメントの複合水 和発熱モデル,土木学会論文集,No.526/V-29, pp.97-109,1995.11.
- 5) 坂井悦郎,加藤昌宏,浅賀喜与志,大門正機:セメ ント水和の相組成モデル,コンクリート工学年次論 文報告集, Vol.20, No.1, pp.101-106, 1998.
- 近藤精一,石川達雄,安部郁夫:吸着の科学 第2 版,丸善株式会社, p.56,平成13年.
- 7) 高橋茂:セメント硬化体の乾燥条件,セメント・コンクリート No.707, pp.66-67, 2006.1.
- 8) 社団法人日本コンクリート工学協会:反応モデル解 析研究委員会報告書(I), 1995.