# 論文 鉱物組成に着目した各種セメントペーストの細孔構造

# 植松敬治\*1·魚本健人\*2

要旨:本研究では、セメントの鉱物組成が硬化体の細孔構造形成のメカニズムにどのような影響を及ぼすのか、種類の異なるセメントペーストについて、強熱減量法による水 和率の算定及び水銀圧入式ポロシメーターを用いた細孔分布の測定を行い、実験的検討 を行った。その結果、セメントペースト中の総細孔量は、水セメント比に大きく依存し ており、鉱物組成に関係なくセメントの水和率によって定量化することが可能であるこ とがわかった。

キーワード:鉱物組成,総細孔量,毛細管空隙

# 1. はじめに

コンクリート構造物の耐久性を著しく低下さ せる様々な劣化現象は、コンクリート内部にお いて各種物質が移動することによって引き起こ される。そのため、劣化のメカニズムを解明す るためにはコンクリート内部における物質移動 経路を把握することが重要である。一方、近年 高流動コンクリート及び高強度コンクリートの 研究が進む中、発熱を低減させる目的などでバ ラエティーに富んだセメントの利用が盛んに行 われている。そこで、本研究では、物質の移動 経路としてのセメントペースト中の毛細管空隙 に着目し、種類の異なるセメントについて、鉱 物組成の変化という観点から実験的に検討を行 った。

### 2.1 使用材料及び配合

本実験では、市販のポルトランドセメントを 使用した。その化学成分、密度及び比表面積を 表-1 に示す。高性能 AE 減水剤はポリカルボン 酸系のものを用いた。

各セメントについて表-2 に示すような配合を 用意した。種類の異なる4種類のセメントにつ いて W/C=30%のセメントペーストを作成し、 鉱物組成の違いがセメントの水和反応及び細孔 構造形成にどのような影響を与えるのか検討す ることにした。また、水セメント比の違いが及 ぼす影響についても検討するため、普通セメン トについては W/C=30%のもの以外に W/C= 25%,40%のものを用意した。さらに、高性能 AE 減水剤の添加による影響についても検討を 行うため、高性能 AE 減水剤を W/C=30%で 0.2,0.4,0.6,0.8(%)添加したものを用意した。

# 2. 実験の概要

|         | 化学組成 (%)         |                   |       |      |     |     | 密度      | 比表面積    |
|---------|------------------|-------------------|-------|------|-----|-----|---------|---------|
| セメントの種類 | SiO <sub>2</sub> | Fe2O <sub>3</sub> | AI203 | CaO  | MgO | SO3 | (g/cm³) | (cm²/g) |
| 早強      | 20.9             | 2.6               | 4.9   | 65   | 1.6 | 3.1 | 3.14    | 3300    |
| 普通      | 21.6             | 2.9               | 5     | 64.8 | 1.6 | 2   | 3.16    | 4540    |
| 中庸熟     | 24.7             | 3.3               | 3.3   | 63.6 | 1.6 | 2.1 | 3.2     | 3140    |
| 低熱      | 25.9             | 2.7               | 2.7   | 62.4 | 1.5 | 2.9 | 3.22    | 3150    |

表-1 セメントの化学成分と密度及び比表面積

\*1 東京大学大学院 工学系研究科 社会基盤工学専攻(正会員)

\*2 東京大学 国際・産学共同研究センター教授、工博(正会員)

| セメントの種類 | W/C(%) | SP 添加率<br>(C*%) |
|---------|--------|-----------------|
|         | 25     | _               |
| 普通      | 30     | 0~0.8           |
|         | 40     | -               |
| 早強      | 30     | -               |
| 中庸熱     | 30     | -               |
| 低熱      | 30     | -               |

表-2 セメントペーストの配合

#### 2.3 練混ぜ及び養生

セメントペーストは環境温度20℃のもとで モルタルミキサを用いて、低速回転で90秒、 高速回転で90秒練混ぜた。練混ぜ後、¢ 5cm×10cmのモールド缶に打設し、24時間の封 緘養生を行った。その後は脱型をおこない水中 養生を実施した。

#### 2.4 測定材齢及び測定項目

表-3 に示すように、強熱減量法による結合 水量の測定は材齢 0.5、1、3、7、28、56 日に おいて行った。水銀圧入式ポロシメーターによ る細孔分布の測定はある程度の試料強度を確保 するため材齢 3、7、28、56 日において行うこ ととした。尚、都合により W/C=30%で高性能 AE 減水剤無添加の配合以外についてはそれぞれ材 齢7日,28 日のみしか測定を行っていない。

表-3 測定材齢

| 測定材齢(日) | 0.5 | 1 | 3 | 7 | 28 | 56 |
|---------|-----|---|---|---|----|----|
| 強熱減量    | 0   | 0 | 0 | 0 | 0  | 0  |
| 細孔径分布   | ×   | × | 0 | 0 | 0  | 0  |

#### 2.5 強熱減量法による水和率の算定

[実験手順]

供試体が指定の材齢に達した後、ハンマーを

用いて粉砕し、5mm~10mm のものを集め、数回 ほどアセトンに浸して水和を停止し 110°Cの炉 に入れ 24 時間乾燥させる。デシケーター内で 試料を冷ました後、乳鉢を用いて試料をさらに 粉末状になるまで(100µm ふるいを通過する 程度)こまかくした後、試料を約 1.0g 程度坩 堝に量り採り 1000°Cの炉に入れ結合水を脱水 させる。試料の質量が恒量になるまで強熱を行 ったら、坩堝をデシケーター内で冷まして減量 を量る。減量のうちセメント自体のもつ強熱減 量を差し引き、残りを全て結合水の量と考えた。 [水和率の算出]

求めた結合水量から未水和セメント 1g 当た りの結合水量を換算し、セメント 1g が完全に 水和するのに必要な水分量(理論値)で除して 求める。

# 水和率(%) = <u>結合水量(g)</u> 完全水和時の理論結合水量(g) ×100

完全水和時の理論結合水量は、あらかじめ各 セメントの化学成分値から Bogue 式を用いて計 算したクリンカ鉱物組成(表-4)及び各鉱物の水 和反応式<sup>11</sup>より計算した(表-5)。

| セメント | C₃S | C₂S | C <sub>3</sub> A | C₄AF |
|------|-----|-----|------------------|------|
| 早強   | 58  | 17  | 9                | 8    |
| 普通   | 54  | 21  | 8                | 9    |
| 中庸熱  | 37  | 43  | 3                | 10   |
| 低熱   | 25  | 55  | 3                | 8    |

#### 表-4 Bogue 式より求めたセメントの鉱物組成

\*単位は%で表記。

2.6 水銀圧入式ポロシメーターによる

#### 細孔径分布の測定

強熱減量法で用いたのと同じ試料を利用し、 水銀圧入式ポロシメーターを用いて測定を行っ

| 表-5  | 各クリン | ・力鉱物の水和反応と完全水和時の理論結合水量 |
|------|------|------------------------|
| 11 0 | 4/// |                        |

|                                  | 水和                  | 完全水和時の理論結合水量  |              |
|----------------------------------|---------------------|---|--------------|
| 2C <sub>3</sub> S +              | 6H₂0 →              | $C_3S_2 \cdot 3H \cdot 0 + 3Ca(0H)_2$   | 0.2345 (g/g) |
| 2C <sub>2</sub> S +              | 4H₂0 →              | $C_3S_2 \cdot 3H_2O_1 + 3Ca(OH)_2$  | 0.2385 (g/g) |
| <b>C</b> <sub>3</sub> <b>A</b> + | $6H_20 \rightarrow$ | C <sub>3</sub> A•6H <sub>2</sub> O  | 0.2270 (g/g) |
| C,AF + 2Ca(0                     | $(H)_2 + 10H_20$    | $\rightarrow$ C <sub>3</sub> A·6H <sub>2</sub> O + C <sub>3</sub> F·6H <sub>2</sub> O | 0.2161 (g/g) |

た。本実験では 3nm~450µm の範囲の細孔分布 を測定し、この範囲内においては初期に混入す ると考えられる空気量の影響は無視できると仮 定した。

## 3. 実験結果と考察

# 3.1 水和率の測定結果

図-1 に各種セメントペーストの水和率を示 す。各セメントにおいて、材齢が進むにつれ水 和反応が進行していくのがわかる。水和速度に ついては、材齢初期では、エーライト含有量の 最も多い早強セメントが最も大きく、普通、中 庸熱、低熱セメントの順になっている。また、 ビーライトの水和が顕著になり始める材齢後期 では中庸熱、低熱セメントの水和反応が進み、 材齢 56 日では各セメントの水和率の差が小さ くなっているのがわかる。

図-2 に水セメント比の異なる普通セメント ペーストの水和率を示す。



図-1 各種セメントの水和率(W/C=30%)



(普通セメント)

一般に、水セメント比が小さくなるほど、セ メントの水和反応速度が低下することが知られ ている<sup>3</sup>。実験結果をみても、同様の傾向が確 認できる。特に材齢7日に着目すると、W/C=30% と W/C=40%では水和率にほとんど差がないが、 W/C=25%では値が他の二つを 10%近く下まわ っている。このような結果となった原因として は、水和の進行に伴い水和生成物ができるスペ ースが減少するということの他に、水セメント 比が低いため練混ぜ効率が悪く、セメントの分 散状態が良好ではないからという理由も考えら れる。セメント粒子の分散状態が悪いと水和反 応に必要な水との接触面積が減少してしまう。 特に、W/C=25%と水セメント比が極端に低い場 合では、セメントの水和反応の後期において水 和に必要な水分が不足すると考えられるため、 セメントの分散状態の水和反応に及ぼす影響は 大きくなると考えられる。

#### 3.2 細孔径分布の測定結果

W/C=30%の普通及び低熱セメントペーストの 細孔分布を、図-3~図-6 に示す。

どのセメントについてみても、およそ 0.01 μm~0.1μm の範囲にある径をもつ細孔の量が 多く、大きく分けて大小ふたつのピークが現れ ていることが確認できる。このピークの現れる 場所は材齢によらずほぼ同じ細孔径のところで ある。また、材齢の進行とともにセメントペー スト硬化体中に含まれる総細孔量が減少してい くのがわかる。特に、1μm 以上の細孔径に着 目すると、分布は材齢によらずほぼ一定であり、 水和の進行にともなう総細孔量の減少は大部分 が 1μm 以下の細孔量の減少によるものである ことがわかる。

次に、各材齢における総細孔量をそれぞれの セメントについてまとめた結果を図-7に示す。 材齢初期では、水和反応が最も速いと考えられ る早強セメントの総細孔量が最も少なく、つい で普通、中庸熱、低熱の順になっている。その 後、材齢が進むにつれてその差は小さくなって いくのがわかる。このように、各セメントごと





に総細孔量が異なる値をとるのは、水和反応の 速さの違いによるものであると考えられる。

そこで、それぞれのセメントの総細孔量につ いて経時的変化で比較するのではなく、各セメ ントの水和率に基づいて検討することにした。 図-8 にその結果を示す。グラフを見てもわか るように、横軸に水和率をとってやることによ り、総細孔量はセメントの種類に関係無くほぼ 同様な傾向を示し、図に示すような直線によっ て近似されることがわかった。

次に、普通セメントを用いたセメントペース トの水セメント比を変化させたときの、細孔分 布を図-9,図-10 に示す。測定結果を見てもわ かるように、細孔量は水セメント比が大きいほ ど多い。しかし、水セメント比が大きくなると ビークの現れる位置がずれて径の大きな細孔の 量が増える、というのではなく、ピークの現れ る径は 0.01µm~0.1µmとほぼそのままで、細 孔量が全体的に減少することによって総細孔量 が減少しているのがわかる。

次に総細孔量について材齢毎にまとめた結果



図-5 低熱セメントの細孔分布(W/C=30%)



図-6 低熱セメントの細孔分布 (W/C=30%)







-16-

を図-11 に示す。材齢とともに総細孔量が減少 していくのがわかる。この結果だけを見ると W/C=25%の場合と W/C=30%の場合の間には総細 孔量にほとんど差がないようにみえるが、横軸 にセメントの水和率をとってみた場合(図-12) では、水セメント比の変化による総細孔量の違 いが顕著に表れているのがわかる。

# 4. 細孔構造形成のモデル化

実験結果より、セメントペースト硬化体の総 細孔量はセメントの水和率及び水セメント比に よって決定されるということがわかった。そこ で、セメントペースト硬化体の総細孔量を簡単 なモデルを作ることによって求めることにした。

セメントは水和反応によってその体積が膨張 する。この時水和生成物の密度がわかれば、セ メントの体積膨張を計算することができる。

いま、

- d:セメントの密度(g/cm<sup>3</sup>),
- D:水和生成物の密度(g/cm<sup>3</sup>),

WC:水セメント比(%),

w:理論結合水量(g/g),

h:セメントの水和率(%),

と定義すると、空隙は、水和反応以前のセメン トペースト全体積 1/d+WC/100から反応によっ てできる水和生成物の体積 h/100×(1+w)/D及 び未反応セメントの体積(1 - h/100)/d を差し 引いた部分であると考えられるので、セメント ペーストの総細孔量 V(m1/m1)は式(1)によって 表現できる。

$$V = \frac{1/d + WC/100 - \frac{1 - h/100}{d} + h/100 \times \frac{1 + w}{D}}{1/d + WC/100}$$
...(1)

上記の式において、水和生成物の密度 Dをセ メントの種類に関わらず一定であると仮定した ならば、総細孔量 Vはセメントの水和率 hの一 次式で表すことができるのがわかる。実際に各 種セメントから生成される水和物の平均密度は 計算上ではほぼ同一で 2.0g/cm<sup>3</sup> 前後となった。





図-10 W/Cの異なるペーストの細孔分布 (普通セメント)







図-12 水和率と総細孔量(普通セメント)

この式(1)を用いた計算結果 (*D*=2.0g/cm<sup>3</sup>) と実験結果とを比較したものを図-13 に示す。 W/C=30%については 4 種類のセメントすべての 実験結果をグラフ上にブロットしてある。図を 見てもわかるように、計算結果はほぼ実験結果 に近い値となっている。また、W/C=30%では計 算値はセメントの種類に関わらずほぼ同じ値と なり、実験結果から求めた近似直線とほぼ同じ 直線を描いている。このことからも、セメント ペーストの総細孔量に及ぼす鉱物組成の違いの 影響は小さいということがいえる。

次に、この細孔形成の概念が正しいかどうか を検証するため、式(1)に実験で求めた総細孔 量を代入し各種セメントペーストの水和率を逆 算して求め実験結果と比較することにした。そ の結果を図-14 に示す。グラフを見ると、各種 セメントについてかなり精度よく水和率を逆算 できていることが確認できる。このことからも、 セメントの鉱物組成の変化は水和反応速度に影 響を及ぼしても硬化体の総細孔量には直接影響 しないということがわかる。

#### 5. まとめ

鉱物組成の異なるセメントペーストの細孔構 造について実験的に検討を行った結果、細孔分 布の経時的変化の様子がセメントの種類によっ て異なるのはセメント鉱物の水和反応の速さが 違うためであり、水セメント比一定の条件でセ メントの水和率が同一の場合、どのセメントで も総細孔量はほぼ等しくなることがわかった。 このことより、セメントペーストの水セメント 比及び水和率がわかれば、その空隙率を計算に よって予測することが可能であることがわかっ た。

今回はセメントペーストの総細孔量に着目し て検討を行ったが、今後の課題としては鉱物組 成が細孔の分布へどのような影響を与えるかに ついてさらに詳しく調べ、セメントの水和反応 速度を含めたうえでセメントペーストの細孔構 造形成のモデル化をおこなう必要がある。



図-14 総細孔量から水和率を逆算した結果 (W/C=30%)

謝辞:本研究を行うにあたり、セメントを提供 して頂き、数々の御助言を与えて下さった太平 洋セメント㈱の後藤孝治氏、実験を手伝ってく れた芝浦工業大学の戸谷益久君に深く感謝致し ます。

#### 参考文献

1)荒井康夫,セメントの材料化学,大日本図書 2)K.Asaga, et al.: Effect of curing temperature on the hydration of Portland cement compound, Proc. 9<sup>th</sup> Int. Cong. Chemistry of Cement, India, 1992. Vol. IV