論文 イオン濃度の変化がセメントペーストの極初期材齢の性状に及ぼす 影響

猪瀬 亮*1·西 祐宜*2·佐川 孝広*3

要旨:普通ポルトランドセメントを用いたセメントペーストについて、イオン濃度調整剤(ICAA)を用いて液 相中のイオン濃度を変化させ、凝結までの極初期材齢の性状変化を検討した。ICAA は Gyp の溶解速度を速 め、液相への Ca²⁺および SO4²溶出量を増加させ、AFt の生成を促進させたが、CH の生成は抑制された。ICAA 無添加では、フロー減少は AFt の生成から確認され、その生成によって BET 比表面積は増加し、コンシステ ンシーが低下する現象を捉えることができた。ICAA を添加した場合、注水直後から AFt 生成は促進された が、コンシステンシー低下は CH が生成された材齢以降であり、無添加とは異なる傾向であった。 キーワード:コンシステンシー、イオン濃度、水和反応、エトリンガイト、TG-DTA、XRD、BET 比表面積

1. はじめに

コンクリートに使用される材料には日本産業規格等に 定められた品質が存在し、それらの品質を指標としてコ ンクリートの性状(性能)が説明されることが多い。その 中でもセメントの物理的性質や化学的性質は、近年の研 究において重要視され,特に水和反応に関する研究では, 事前にセメントの品質を確認するのが通例である。一方 で、化学組成が明確であるセメントを使用しても、極初 期材齢のコンシステンシー,発熱挙動および水和の進行 をコントロールすることは困難である。その理由として, セメント粒子の分散,凝集,帯電,水和反応等は,乾粉 のセメントを測定した化学組成のみでは推定できるもの ではなく,あくまでも、セメントが水と接触した直後か らの液相中の金属イオンの濃度やバランスなどの経時変 化を把握しなければ、極初期材齢の種々の性状を推察す るには至らないと考えられる。筆者らは、長時間のコン システンシー確保を試みた場合、液相中の金属イオン量 は決して無視できない要因であると過去の経験から考え ている。

そこで本研究では、イオン濃度の推移に着目し、普通 ポルトランドセメントを使用したセメントペーストに液 相のイオン濃度を強制的に変化させる機能を有するイオ ン濃度調整剤(Ion Concentration Adjusting Admixture: ICAA)を用いて、コンシステンシー、発熱特性および生 成される水和物およびその水和生成物が注水から凝結ま での極初期材齢の性状変化に及ぼす影響を検討した。

2. 試験概要

2.1 使用材料とコンシステンシー

表-1 に使用したセメントの化学組成を示す。セメントは市販の普通ポルトランドセメント,練混ぜ水は蒸留水を使用した。水セメント比は 0.45 とし,ハイパワーミキサにより低速で3分間練混ぜを行った。

φ52.5×50mm のシリンダーにてフローの測定を行い, 目標フローが 150mm となるように,ポリカルボン酸系 の分散剤を添加した(base)。分散剤の添加率は同一で, ICAA をセメントに対し 0.4%内割添加した試料(ICAA: 金属イオンを錯体もしくはイオン交換により金属イオン を錯生成する液状化学品の開発品)を別途作成し,計2 水 準においてフローの材齢変化および以下に記載する種々 の測定を行った。いずれも消泡剤(ポリオキシアルキレン アルキルエーテル系)を添加し,空気量は 1.5%以下とし た。

2.2 イオン濃度

イオンクロマトグラフィー(IC)装置を用いて、セメン トペーストの液相中に存在する Ca²⁺および SO4²⁻の定量 を行った。測定における試料注入量は 20 µ L とし、電気 伝導度検出器を用い、Ca²⁺および SO4²⁻のクロマトグラム のピーク高さから定量を行った。試料はセメントペース トを練上がり直後から所定の材齢で採取し、3000rpm で

表一1	晋	通ポ	ルト	ラン	ドセメ	ン	トの化学組	夃

Density	BET	Composition [%]										
[g/cm ³]	[m ² /g]	SiO ₂	Al ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	SO ₃	Na ₂ O	K ₂ O	TiO ₂	P_2O_5	MnO
3.16	0.9291	20.92	5.82	3.09	65.48	0.91	1.95	0.24	0.30	0.34	0.69	0.08

*1(株)フローリック 技術本部コンクリート研究所 修士(工学) (正会員)

*2(株)フローリック 技術本部コンクリート研究所 所長代理 博士(工学) (正会員)

*3 前橋工科大学 工学部 社会環境工学科 准教授 博士(工学) (正会員)

5 分間遠心分離を行った。遠心分離により抽出した液相 を約 1000 倍に希釈し,孔径 0.45µm のシリンジフィ ルターにより,加圧濾過した試料を計測に用いた。

2.3 水和生成物

(1) 熱重量示差熱分析

熱重量示差熱分析(TG-DTA)を行い,極初期材齢におけ る水和生成物の脱水量および水酸化カルシウム(CH)の 定量を行った。各セメントペーストを IC 同様に所定の 材齢にて採取し,吸引濾過により固液分離した固相を多 量のイソプロパノールに 24 時間浸漬し,真空デシケー ター内で乾燥した後,メノウ乳鉢にて粉砕し,25-75 μ m に 分級した粉末試料を測定に用いた。測定条件は昇温速度 10°C/min, N₂フロー環境下であり,DTG 曲線から検出さ れたピークにおける質量減少は自由水および水和生成物 の脱水反応であるが,本検討ではすべて水和生成物の脱 水であると仮定し,その温度範囲にて脱水量の算出を行 った。

(2) 粉末 X 線回折

粉末 X 線回折(XRD)の測定条件はターゲット CuKα, 管電圧 40 kV, 管電流 15 mA, 走査範囲 5-70 deg.2θ, ス テップ幅 0.02 deg.とし,半導体型高速検出器を用いた。 リートベルト解析は SIROQUANT Ver3.0 を用いた。測定 は分級していない粉末試料を用いた。水和停止した試料 と同条件にて,平均粒径 3μm のコランダム(α-Al₂O₃)の XRD 測定を行い,これを外部標準試料としたリートベル ト解析の外部標準法¹⁾にて水和生成物量の定量を行った。

(3) BET 比表面積

窒素ガス吸着による BET 比表面積の測定では,測定点 を相対圧許容誤差 5%,絶対圧許容誤差 5mmHg,平衡時 間 5sec.とし, p/po=0.10-0.35 まで 0.05 刻みとした。比表 面積は BET 理論の一点法を用いて算出を行い,窒素分 子の占有面積は 0.162nm²の値を用いた。粉末試料を 1.0g 程度採取し,真空引きしながら 110℃,1 時間の前処理 を行った。

(4) 結合水率

105℃環境下で24時間静置したときの質量,同試料を 電気炉にて1050℃で1時間加熱した質量を測定し,式(1) により結合水率を算出した。

Wn:結合水率 [%]

2.4 発熱特性

放熱環境下における熱測定は,200×200×300mmの断 熱材内中心に 350g(φ50×約 80mm)の試料を設置し,熱 電対にて中心温度を測定した。



3. 試験結果および考察

図-1に材齢とコンシステンシーの関係を示す。base は材齢進行に伴い材齢 90 分まで緩やかにフローが減少 し,その後は直線的にコンシステンシーの低下がみられ た。ICAA は材齢 90 分までフローアップし,材齢 180 分 まで緩やかにフローが減少,以降直線的にフロー減少傾 向がみられた。ICAA を添加することで材齢進行に伴う コンシステンシー低下を抑制することが確認された。

図-2, 3に材齢と Ca²⁺および SO4²の関係を示す。 ICAA では, Ca²⁺, SO4²⁻ともに液相への溶出量が増加し base よりも高いイオン濃度で推移した。Ca²⁺は両水準と もに2度, ベースラインを超える挙動を示しており, base



図-5 5-30 deg.20の XRD プロファイル

におけるベースラインは約23mmol/L, ICAAは25mmol/L であった。ICAAのSO4²を見ると、材齢5~30分にかけ て大きく減少しており、こちらはbaseよりも激しい反応 であることが確認された。

図-4にTG-DTAから算出した脱水量およびCHの生 成量を示す。DTG 曲線から脱水範囲を決定しているた め、材齢ごとの温度範囲は異なるが、ピークを示した代 表的な温度範囲は 20-100, 100-130, 350-450℃であった。 20-100℃の温度範囲にて, 材齢 30 分以降 ICAA を添加 した水準は無添加の base よりも脱水量が多くなる傾向 が確認された。100-130℃の温度範囲では上述よりも絶対 量は少ないものの、base の脱水量は ICAA よりも多い値 で推移し, ICAA は注水から 120 分まで緩やかに増加, その後急激に脱水反応が確認されなくなった。両者の温 度帯における脱水反応は、蒸発性水分、ゆるやかな結合 を有する水分(例えばコロイド, ゾル, ゲル)およびアルミ ネート系水和物の結合水分等と明確な区分はできないが, ICAA を添加することで各温度範囲における脱水量は異 なり, base とは異なった水分の存在形態をとっていると 考えられる。350-450℃の温度範囲は CH の脱水反応であ り, ICAA を添加することで Ca²⁺量は増大するが, CH の

生成を抑制していることが分かる。また,その生成時期 に関して,base は 90 分,ICAA は 180 分を境に明確な 増加傾向を示しており,このときのコンシステンシーを 見ると,この時点を境にロス挙動を示しており,コンシ ステンシーの低下に転じる時期と CH 生成には関係性 があるものと推察される。

図-5に XRD プロファイルを示す。base の材齢 5 分 はセメントの XRD プロファイルと比較すると,注水直 後に 14.8, 29.8 deg.20 付近の半水石膏(Bassanite)のピーク は消失し, 11.6, 20.7 deg.20 付近の二水石膏(Gyp)のピー クの生成が確認できるが,同時期における ICAA では回 折ピークは既に低下しており, ICAA を添加することで Gyp の溶解速度を速めていることがわかる。これより, 液相中への溶出量が増大し,高いイオン濃度で推移した Ca²⁺および SO4²⁻量は Gyp の急速な溶解であることがわ かる。材齢 5 分時における 9.1, 15.8 deg.20 付近のエトリ ンガイト(AFt)のピークは base よりも ICAA の方が大き く,生成量が多い傾向が確認された。材齢 240 分時にお ける 18.1 deg.20 付近の CH のピークは base の方が大き く,TG-DTA の結果と同様に,ICAA では生成が抑制され ていることが確認できる。



図-6 にリートベルト解析から得られた Gyp 量を示 す。ICAA の方が Gyp 量は少なく, 材齢 120 分から直線 的に消費され, 材齢 360 分では Gyp を消費しきっており, AFt 生成の反応は終了したものと思われる。

図-7にリートベルト解析から得られた AFt 量を示す。 20-100℃範囲における脱水をすべて AFt の脱水と仮定し たときの生成量を併記する。AFt 量はリートベルト解析 から得られた結果とTG-DTA から算出された生成量と概 ね一致した。base における生成は、Ca²⁺が CH の溶解度 を超えた材齢と同時期であり、Gyp も消費傾向を示した。 ICAA を添加することで AFt 生成量の増大が確認された。 ICAA の材齢 360、480 分における生成量は同等であり、



Gyp 消費による AFt 生成の反応が終了していることが確認された。ICAA の材齢 5 分における XRD プロファイル および定量値は明確に base よりも AFt が生成されてい ることを示しているのに対し, TG-DTA の算出値は base と同等となった。他のアルミネート系水和物が未だ生成 されない始発前の材齢においては, TG-DTA から算出し た AFt 生成量は指標として有効と考えられるため, その 妥当性も含め, 今後も検証を継続していく。

図-8にリートベルト解析から得られた Gyp 量と AFt 量の関係を示す。Gyp 消費量と AFt 生成量には相関がみ られ,液相中への Gyp の溶出を速めることは、AFt の生 成を促進していることと同義となり、ICAA を添加する ことで、AFt 生成は促進されることが判明した。

図-9に材齢とBET比表面積,図-10に材齢と結合 水率の関係を示す。ICAA を添加することで材齢120分 まで,BET比表面積,結合水率ともにbaseより大きい値 を示す。これは、前述の通り、ICAA を添加することで Gypの消費を促し、AFtの生成が促進されたためと思わ れる。(なお、上記考察はGypとAFtのBET比表面積お よび結合水率が後者の方が大きいことを前提としており、 消費された GypのBET比表面積の減少はここでは想定 していない。)

図-11に簡易断熱温度の結果を示す。base と比較す ると、ICAA の初期温度は高く、最高温度到達時間は遅 れる傾向であった。初期温度はAFt 生成の促進によるも の、最高温度はC₃S の反応、つまりCSH や CH の生成 が寄与していると考えられる。これは、AFt 生成が活発 になることで水和物の析出場が減ること、また、セメン ト粒子近傍に存在する ICAA が水和を阻害していること により、結果的にCSH や CH の生成を遅滞させ、base よ りも発熱が遅れているのではないかと推察できる。これ は XRD の結果から、少なくとも材齢 240 分まで CH の 生成が抑制されていることからも説明できる。

4. 材齢経過によるコンシステンシー低下のメカニズム

前章の試験結果に基づく考察から,材齢経過に伴うコ ンシステンシー低下のメカニズムについて推察を行う。 セメントの水和に伴うコンシステンシーの低下は,自由 水の消費に支配される。その水和生成物は比表面積を増 加させ,粒子間の接触抵抗が増え,より凝集しやすくな る。比表面積の増加は,液相中の分散剤の消費に繋がる。 これらの現象は,水和から時間経過するにつれてコンシ ステンシーが低下する主因と考えられていたが,ICAA では BET 比表面積が大きいにも関わらず相反する傾向 を示した。ICAA を添加することにより注水直後から Gyp の溶出速度を速め,AFt 生成を促進し,BET 比表面 積の増加を促すが,材齢経過によるコンシステンシーの



低下は抑制されている。

base は材齢の経過とともに一定の速度で CH が生成さ れており,同時に CSH も生成されていると推察される。 AFt は Ca²⁺のベースライン約 23mmol/L を超えた材齢 60-90 分で生成しはじめ,BET 比表面積は増加傾向をとり, 材齢 120 分でコンシステンシーの低下が確認されている。 コンシステンシー低下のメカニズムとして,これまで唱 えられていたものと同様の現象を捉えられている。

ICAA は注水直後から,AFt は材齢 360 分で Gyp を消 費しきるまで促進生成され,BET 比表面積は増加傾向を とっているが,フロー減少は材齢 180 分以降であった。 CH の生成は材齢 180 分まで抑制され,コンシステンシ 一低下の時期と重なる。つまり,base は CH,AFt の順に 生成,ICAA は AFt, CH の順に生成されてからフローが 減少している。本検討においては CH,AFt の両水和物が 生成されることで,コンシステンシーが低下したと推察 できる。

このとき, ICAA を添加した場合, CH と同様に CSH の生成も抑制されているか否かは現段階では断定できな い。図-12に示す非晶質の生成量は base と ICAA では 大きな相違は確認されなかった。C₃A-Gypsum 系の水和 反応では、C3A 表面の拡散二重層中では C4AH19、AFmss, Al-gel が生成し, 液相中では Gypsum が全て溶解する まで AFt が生成される²⁾。また, Gypsum が C₃A の反応 を遅延するメカニズムについて、反応初期にC3Aの周辺 に SO4²⁻を多く含むゲル状の水和物 C3A・mCaSO4・xH2O が生成し、ゲル中の化学式の m の値が増加している間 は反応が遅延し, m が減少すると反応が促進されること が報告されている³⁾。本検討は,普通ポルトランドセメ ントを使用した系であるが、ICAA により液相中に多く のGypsumが溶解され,mの値は増加した状態であるが、 反応はむしろ促進されて AFt が生成された。CH の生成 が抑制され, 100-130℃の温度範囲における TG-DTA での 脱水挙動が ICAA を添加することで明らかに異なるこ とから、非晶質中の CSH の割合は base と異なり、ゲル 状の水和物 C₃A・mCaSO₄・xH₂O が共存している可能性 も十分に考えられる。時間経過に伴うコンシステンシー 低下のメカニズムは非常に多岐の要因から成るため、要 因抽出は今後の課題としたい。

5. まとめ

得られた知見を以下にまとめる。

- ICAA は Gyp の溶解速度を速め,液相への Ca²⁺および SO₄²⁻溶出量を増加させ,無添加よりも高いイオン 濃度で推移したが,CH の生成は抑制された。
- (2) 普通ポルトランドセメントを使用した系に ICAA を 添加した場合,液相中への Gyp の溶解を速めること

は、AFtの生成を促進していることと同義であることがわかった。

- (3) ICAA 無添加では、フロー減少は AFt の生成から確認 され、その生成によって BET 比表面積は増加し、コ ンシステンシーが低下する現象を捉えることができた。
- (4) ICAA を添加することで無添加よりも AFt 生成は促進, CH の生成は抑制された。抑制された CH が生成し始めた材齢はコンシステンシーが低下した材齢と同時期であった。

参考文献

1) 佐川孝広,名和豊春:X線回折外部標準法により測

定したセメント系材料の水和反応と硬化体の相組 成,セメント・コンクリート論文集, Vol.68, pp.46-52 2014

- 2) 畠山葵,黒澤利仁,栗村友貴,名和豊春:アルミネ ート相の水和反応解析―熱力学的平衡論による検 証―,セメント・コンクリート論文集, Vol. 67, pp.79-86
- 3) E.Sakai, Jin-Kyu Kang and M.Daimon : Influence of Superplasticizers on the Very Early Hydration of Ca₃Al₂O₆ in the presence of Gypsum, CaSO4・0.5H₂O and CaO, セメント・コンクリート論文集, No.56, pp.36-41 (2002)