CaO・Al₂O₃ 骨材を用いたコンクリートの物質浸透特性

伊藤慎也 *1 盛岡実 *1 中西縁 *2 伊代田岳史 *3

*1 デンカ株式会社 セメント・特混研究部(〒949-0393 新潟県糸魚川市大字青海 2209)

*2 芝浦工業大学 大学院理工学研究科建設工学専攻(〒135-8548 東京都江東区豊洲 3-7-5)
*3 芝浦工業大学 工学部土木工学科(〒135-8548 東京都江東区豊洲 3-7-5)

要旨:カルシウムアルミネートの一種である CaO・Al₂O₃ を骨材として使用したセメント硬化体について、 基礎物性および簡易透水試験による物質浸透性の検証を行った。その結果、CaO・Al₂O₃ 骨材を用いたコ ンクリートの強度特性とコンクリートの吸水特性とには相関が認められず、CaO・Al₂O₃ 骨材表面部の反 応により生成するハイドロカルマイトやフリーデル氏塩の生成量が物質浸透性に関係している可能性が示 咳された。また、SEM-EDS の結果からも、天然粗骨材を用いたコンクリートと比較して、CA 骨材を用 いたコンクリートでは骨材界面が密実となっており、CA 骨材の外部と内部とでは異なる水和物が生成し ている可能性が示唆された。

キーワード:カルシウムアルミネート骨材、遷移帯、塩化物イオン、フリーデル氏塩

1. はじめに

日本は海に囲まれた島国であり、特に沿岸部のコンク リート構造物においては塩害による劣化が多く報告され ている。近年では、コンクリートの塩害劣化を引き起こ す因子となる可溶性塩化物イオンをコンクリート内部で 化学的に固定化し、無害化する技術としてカルシウムア ルミネート系の混和材が開発され、多くの研究成果が報 告されている。これは、カルシウムアルミネートの一種 である CaO・2Al₂O₃(以下 CA₂)を主成分とし、ポルト ランドセメントに混和することにより、セメント水和物 である Ca(OH)₂(以下 CH)と反応してハイドロカルマ イトを生成し、コンクリート中に浸入してきた塩化物イ オンをフリーデル氏塩として固定化するものである。ま た、塩化物イオンの拡散係数を小さくする効果をもたら すことが報告されており¹⁻⁴⁾、既にモルタル製品やコン クリート用の混和材としての実用化が進められている。 当該材料は、硬化体中のセメントペースト部分の改質を 目的とした技術である。一方でモルタルやコンクリート には、骨材とセメントペーストとの間に遷移帯と呼ばれ る脆弱層が存在する5-7)。この遷移帯は、CHの積層や 直径 50nm 以上の粗大な空隙を含み、塩化物イオンを はじめとする劣化要因物質の硬化体内部への浸入経路と なるため、コンクリート構造物の劣化を防止するために は遷移帯部分の改質も重要である。

筆者らは、カルシウムアルミネートがセメント水和物 の CH と反応してハイドロカルマイトを生成して緻密 化することや、塩化物イオンが作用する場合にはフリー デル氏塩を生成して緻密化することに着目し、CaO・ Al₂O₃(以下 CA)を主成分とする骨材(以下 CA 骨材)を

用いた場合の遷移帯改質効果について検討を進めてき た。その結果、普通セメントを用いたモルタルやコンク リートに適用した場合、骨材表層部が反応することで遷 移帯部分にハイドロカルマイトやフリーデル氏塩等の水 和物を生成することを確認し、緻密化による遷移帯改質 の可能性を見出している^{8,9)}。

そこで、本研究では CA 骨材による遷移帯改質効果が 物質透過性に与える影響を確認すること目的として、簡易 透水試験による物質透過性の検証を行うとともに、SEM-EDS による局所分析により骨材界面の観察を行った。

2. 実験概要

2.1 使用材料

本研究におけるセメントは、いずれの試験におい ても普通ポルトランドセメント(以下 OPC)を用いた。 Table 1 に本試験に使用した CA 骨材の主要化学成分、 密度および吸水率を示す。また、Fig.1に CA 骨材の 外観を示す。CA 骨材は最大粒径 20mm の粗骨材であ り、IIS A 5005 に規定される粒度分布の範囲内となる よう調製した。また、比較用の粗骨材として大分県津久 見市青江胡麻柄山系の石灰石砕石(以下天然骨材)を用い た。なお、石灰石砕石の表乾密度は 2.70g/cm³、吸水 率は 0.34 %である。Fig. 2 に本研究において使用した 粗骨材の粒度分布を示す。なお、細骨材には千葉県君津 市法木産の山砂を使用した。

2.2 供試体の調製

(1) ペースト供試体

Table 2 にペースト配合を示した。本研究においては、 CA 骨材の反応性の違いを考察するため、ペースト試験

	Chemical composition (%)						Density	Water absorption			
	Al ₂ O ₃	CaO	MgO	SiO ₂	FeO	S	SO3	Fe ₂ O ₃	R ₂ O	(g/cm ³)	(%)
CA aggregate	55.6	31.7	4.2	4.6	0.9	0.18		_	_	2.89	0.47

 Table 1
 Chemical and physical properties of CA aggregate



Fig. 1 Appearance of CA aggregate

No.	W/C (%)	Cement	CA powder	Mixing water		
1	50	OPC	5 % for paste	Tap water		
2	50	OFC	volume	3 % NaCl solution		

においては CA 骨材を予めポッドミルで粉砕して粉末 化した後、150µm 篩を全量通過することを確認して試 験に供した。いずれもペーストの水セメント比は 50 % とし、粉末化した CA 骨材を外割で 5 %添加して練混 ぜを行った。なお、塩化物イオンの供給有無が生成水和 物に与える影響を確認するため、練混ぜ水には上水道水 と 3 %濃度の NaCl 水溶液を使用した。

(2) コンクリート供試体

Table 3 にコンクリート配合を示した。コンクリート 試験においては、粗骨材だけの影響を確認するため、い ずれの配合においても細骨材には天然骨材を使用した。 なお、表中には天然粗骨材を G1、CA 骨材を G2 と表 記した。なお練混ぜ水には上水道水の他に 3 % 濃度の NaCl 水溶液も用い、内在塩分のある状態での供試体も 作製した。

2.3 試験項目および測定方法

(1) CA 骨材の反応性検証

時間経過に伴う水和生成物の変化を確認するため、粉 末X線回折法(XRD)にて水和物の同定を行った。なお、 測定材齢は、練混ぜ前、1日および7日とした。ペース ト供試体は所定の材齢に達するまで封緘養生を施し、試 験直前に粉砕し、試験に供した。



(2) コンクリートの基礎物性

コンクリートの基礎物性としては、フレッシュ性状の 確認として JIS A 5308 に準拠したスランプおよび空気 量の測定を行った。また、強度特性として JIS A 1108 に準拠した圧縮強度の測定を行った。なお、供試体の養 生方法は 20℃封緘養生とし、測定材齢は 28 日および 56 日とした。

(3) 物質透過性の検証

CA 骨材の使用によって遷移帯改質効果がある場合、 コンクリート内部への物質浸透性に影響が出るものと考 えた。そこで、簡易透水試験により粗骨材の違いがコ ンクリート内部への水の浸透に与える影響を確認した。 簡易透水試験には φ10×20cm の円柱供試体を厚さ 5cm に切断した供試体を用い、Fig. 3 に示すように供試体上 面にプラスチックカップを設置した中に 100cc の水を 入れ、所定の時間ごとに供試体重量を測定し、その重量 増加分を試験前の供試体重量で除すことで吸水率を求め た。なお、供試体は材齢 28 日まで封緘養生を施し、そ の後7 日間 40℃の環境下で強制的に乾燥させ、供試体 内部の水分を除去した状態で試験に供した。

(4) 骨材界面状況の観察

CA 骨材の塩化物イオン固定化能力を確認するため、 前述した簡易透水試験と同一養生を施したコンクリート 供試体を用い、供試体割裂断面の骨材部分に着目した反 射電子像の観察と、元素分析を行った。なお、反射電子 像の観察には走査型電子顕微鏡(日立ハイテクノロジー 社製 SEM: SU6600)および微小部元素分析計(オックス フォード Inc. 社製 EDS: INCA Energy X-act)を用いた。

	No	Comont	W/C	s/a	Unit weight (kg/m ³)					Mining motor
10.	Cement	(%)	(%)	W	С	S	G1	G2	withing water	
	Ν							951	_	Name
	NCA	OPC 50	OPC 50	48 170	340	852	—	1007	INOTITIAL	
	NCA-S								1007	3 % NaCl solution





Fig. 3 Simplified permeability test



Fig. 5 XRD pattern of hardened paste (No. 2)

3. 結果と考察

3.1 CA 骨材の反応性

Fig. 4 および Fig. 5 にペースト供試体の XRD パター ンを示す。練混ぜ水に水道水を用いた Fig. 4 において は、練混ぜ前には CA のピークが確認されるものの、 時間の経過に伴いそのピークが減少し、代わりにハイド ロカルマイト(図中は HC と表記)が生成していること が分かる。また、Fig. 5 に示す 3 %NaCl 水溶液で練混 ぜた場合においては、水道水で練混ぜた場合と同様に、 練混ぜからの時間経過に伴い CA のピークが減少して いるが、ハイドロカルマイトは確認されず、フリーデル



Fig. 4 XRD pattern of hardened paste (No. 1)

氏塩(図中は F 塩と表記)のみ確認されている。これら は、式[1]および式[2]に示す反応が起こっているためと 考えられ、既往の研究^{8,9)}のとおり CA 骨材自身が水和 反応する材料特性を保有しており、セメント水和物とし て CH が供給される条件下ではハイドロカルマイトが 生成し、更に塩化物イオンが存在する場合にはフリーデ ル氏塩が生成して塩化物イオンを固定化することができ るものと考える。

$$CaO \cdot Al_2O_3 + 3Ca(OH)_2 + 10H_2O$$

$$\rightarrow 3CaO \cdot Al_2O_3 \cdot Ca(OH)_2 \cdot 12H_2O$$
[1]

$$CaO \cdot Al_2O_3 + 3Ca(OH)_2 + 9H_2O + 2Cl^-$$

$$\rightarrow 3CaO \cdot Al_2O_3 \cdot CaCl_2 \cdot 11H_2O + 2OH^- \qquad [2]$$

3.2 コンクリートでの評価

(1) コンクリートのフレッシュ性状

フレッシュ性状の測定結果を Table 4 に示す。減水 剤および AE 助剤の添加量を一定とした場合、CA 骨材 の使用に伴いスランプが減少する傾向が認められた。本 研究においては、プレウエッティングした CA 骨材を コンクリートの練混ぜを行う直前に表面乾燥状態に調製 して使用しており、骨材の表面水による影響は除外でき ることから、CA 骨材からの Ca イオンの溶出や、AE 減水剤の CA 骨材への吸着(消費)などがコンクリート のフレッシュ性状に影響を及ぼしたものと推察される。 つまり、CA 骨材が Ca を豊富に含むため、骨材そのも

Table 4 Fresh properties of concrete

No.	Admixture	AE C×%	Slump (cm)	Air (%)	
Ν		0.002	7.5	4.7	
NCA	C×0.5 %	0.002	3.5	4.4	
NCA-S		0.0016	4.0	5.4	

Table 5 Density of hydrate

	Density (g/cm ³)
CA	2.95
СН	2.24
Hydrocalumite	2.02
Friedel's salt	2.09

のがセメントと同様に減水剤の吸着サイトを多く保有しているとも見なせる。CA 骨材の実用化にあたっては、 適切なフレッシュ性状の確保が重要となるため、CA 骨 材と減水剤との相互作用などの検証を行う必要があり、 これについては今後の課題である。

(2) コンクリートの強度特性

Fig.6に材齢28日と56日の各配合における圧縮強 度測定結果を示す。CA 骨材を用いることで圧縮強度 が増加する傾向が認められ、材齢28日、56日ともに NCA 配合が最も高い強度を示した。天然骨材を使用し た N 配合とは粗骨材以外の配合条件が全く同じである ことから、この強度特性の違いは CA 骨材に起因して いることが明らかであり、前述の式[1]および[2]に示す CA 骨材の水和反応によってハイドロカルマイトおよび フリーデル氏塩を生成したことが影響しているものと推 察される。Table 5 に CA、CH、ハイドロカルマイトお よびフリーデル氏塩の密度を示した。これを元に式[1] と式[2]の体積変化を算出すると、固相の体積増加率が いずれも182%となり、骨材表面部の体積が大幅に増 加することを意味している。このため、CA 骨材が反応 したことにより、骨材周辺の固相体積が増加することで 緻密化し、それが圧縮強度の増加に繋がったものと推察 される。殊に、改質される場所が、本来なら硬化体組織 の弱点となりやすい遷移帯であることも圧縮強度に優位 差を生む要因となっていると考えられる。 (3)物質浸透性

CA 骨材の使用により、その反応性から骨材表面部に ハイドロカルマイトやフリーデル氏塩などの水和物を生 成しているものと考えられ、それがコンクリート硬化体 内部の緻密化に寄与している可能性が考えられた。そ のため、CA 骨材の使用有無が実際の物質浸透性に与え る影響を検証するため、簡易透水試験を実施した。測 定材齢は 30 時間までとし、各コンクリート供試体の吸 水率を物質浸透性の評価指標とした。Fig.7 に各配合に おける吸水率の経時変化を示す。Fig.7 より、試験開始



から材齢 30 時間の段階で、天然骨材を用いた N 配合 と比較して、CA 骨材を用いた NCA 配合では約 25 %、 NCA-S 配合では約 50 %の吸水率低下が認められてい る。本試験においては供試体内部を完全に乾燥させた状 態から透水試験を開始しているため、骨材自身の吸水率 の大小に影響を受けることとなるにも関わらず、吸水率 の高い CA 骨材を用いた配合においてコンクリートの 吸水率が低くなる傾向が認められた。一方で材齢 28 日 の圧縮強度としては NCA 配合が最も高い値を示してお り、圧縮強度と吸水率との結果にも相関が認められない。 この原因としては以下のように考察する。まず、式[1] および式[2]に示す反応が CA 骨材の表面部で起こった ことにより、ハイドロカルマイトとフリーデル氏塩が生 成し、それらの体積増加によって骨材界面の遷移帯部分 が緻密化され、天然骨材を用いた N 配合よりも NCA 配合および NCA-S 配合におけるコンクリートの吸水 率が小さくなったものと推察される。また、既往の研 究¹⁰⁾において CA 骨材自身を 3 % NaCl 水溶液に浸漬さ せた場合、セメント由来の CH が供給されない条件下 でも塩化物イオンが作用した場合にはフリーデル氏塩を 生成することが報告されている。すなわち、塩化物イオ



Fig. 8 Schematic diagram of hydration



Fig. 10 SEM image (NCA ; CA aggregate)

ンが存在する環境下においては、CH が供給されない場 合でも、CA 骨材の表面部では式[3]に示す反応が起き ているものと考えられる。

$$8(CaO \cdot Al_2O_3) + 42H_2O + 4Cl^{-}$$

$$\rightarrow 2(3CaO \cdot Al_2O_3 \cdot CaCl_2 \cdot 11H_2O) + 6(Al_2O_3 \cdot 3H_2O) + 4OH^{-}$$
[3]

Table 5 に示す水和物の密度および水酸化アルミニウ ム Al₂O₃・3H₂O(AH₃)の密度 2.42g/cm³を用いて当該 反応における固相の体積増加率を算出すると 220%と なり、式[2]と同様に体積膨張を示すこととなる。ただ し、Fig.8に模式的に示すとおり、式[2]はセメントか ら供給される CH との反応であるため CA 骨材の外側、 すなわち遷移帯における反応となるが、式[3]の反応 は主に CA 骨材の内側で起こる反応であり、直接的に は遷移帯部分の改質には寄与しないものと推察される。 従って、NCA-S 配合中の CA 骨材表面においては式[2] の反応による遷移帯部分の緻密化と、式[3]の反応によ る骨材表層部の緻密化が相乗的に起こったものと考え られる。一方、NCA 配合においては、CH が供給され ない条件下において CA 骨材表層部では式[4]に示す反 応が起こっているものと考えられる。この場合、CaO・ Al₂O₃・10H₂O(CAH₁₀)の密度 1.72g/cm³を用いて固相 の体積膨張を算出すると 366 %となり、式[3]の反応よ



Fig. 9 SEM image (N; Natural aggregate)



Fig. 11 SEM image (NCA-S; CA aggregate+NaCl)

りも大きな体積膨張を示すこととなるが、本試験では供 試体を 40 $^{\circ}$ の環境で7日間強制的に乾燥しているため、 実態としては式[5]に示す水和物の結晶転化が起こった ものと推察される。式[5]の場合、3CaO・Al₂O₃・6H₂O (C₃AH₆)の密度 2.52g/cm³を用いて固相の体積増加を 求めると 172 %となり、NCA-S 配合の場合よりも小さ な値となる。

 $CaO \cdot Al_2O_3 + 10H_2O \rightarrow CaO \cdot Al_2O_3 \cdot 10H_2O$ [4]

$$3(\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 + 10\text{H}_2\text{O}) \rightarrow 3(3\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O})$$

$$\rightarrow 3\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O} + 2(\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}) + 18\text{H}_2\text{O}$$
[5]

式[3]によって生成するフリーデル氏塩は 40 ℃程度 では脱水しないため、CA 骨材表層部の組織としては NCA-S 配合がより緻密化しており、それが両配合にお ける吸水率の差として現れたものと推察される。いずれ にしても、CA 骨材の反応による水和物の生成が物質の 浸透性に影響を及ぼしている可能性が示唆された。

(4) 骨材界面状況の観察

Fig. 9~11 に各配合におけるコンクリート断面の SEM 画像を示す。なお、各図には骨材界面とペースト

Table 6Molar ratio of hydrates (measured value)

Desition of chapmention		Molar ratio					
FOSILIOII OI	observation	Ca/Al	O/Al Cl/Al 3.8 — 7.8 —				
NCA	Point-1	1.5	3.8	—			
NCA	Point-2	2.6	Molar ratio O/Al 0 3.8 0 7.8 0 5.1 0 5.8 0	—			
NCA-S	Point-3	2.1	5.1	0.2			
INCA-5	Point-4	2.0	5.8	0.3			

部の境界を破線で示した。境界部分の特定は、骨材周辺 の SEM 画像の拡大により骨材端部の境界線の確認する ことで行い、不明瞭な点においては、EDS 分析によっ て検出される元素の変化点や別途実施した EPMA の元 素マッピングにおいて Ca、Si、Al 等の濃度が著しく変 化する領域などから総合的に判断した。天然粗骨材を用 いた N 配合においては、骨材とペースト部との界面に おいて空隙を含んだ組織が粗になっている箇所、すなわ ち遷移帯が認められた。一方で CA 骨材を用いた NCA 配合および NCA-S 配合では、いずれも遷移帯の存在は 認められず、密実な組織となっていることが確認されて おり、骨材自身の反応による水和物の生成が組織の緻密 化に寄与しているものと推察された。簡易透水試験にお いて、骨材種の違いにより物質透過性に差が認められた 要因として、これら硬化体組織、特に骨材界面付近の状 態が影響を及ぼしたものと推察される。

また、CA 骨材を用いた NCA 配合および NCA-S 配 合において、骨材表面の内部、外部に生成した水和物 を確認する目的で Fig. 10 および Fig. 11 の図中に示 した位置において、SEM-EDS による元素分析を行っ た。Table 6 に各測定点における実測モル比を示す。骨 材内部の表層部分に着目した場合、NCA 配合において は Ca/Al モル比が 1.5 前後、O/Al モル比が 4.0 前後 となっているのに対し、NCA-S 配合では Ca/Al モル 比が 2.1、O/AI モル比が 5.1、CI/AI モル比が 0.2 と なっており、それぞれ異なる水和物が生成している可能 性が示唆された。また、骨材外部の表層に着目した場合、 NCA 配合で Ca/Al モル比が 2.6、O/Al モル比が 7.8、 NCA-S 配合で Ca/Al モル比が 2.0、O/Al モル比が 5.8、Cl/Al モル比が 0.3 となっていることが確認され た。これらのモル比は、Table 7 に示す各種水和物の理 論モル比とはやや異なるものの、概ね NCA 配合の内部 水和物はハイドロガーネット(3CaO・Al₂O₃・6H₂O)に、 外部水和物はハイドロカルマイトのモル比に近似するこ とが確認された。また、NCA-S 配合においては、内部 水和物、外部水和物ともに塩化物イオンを含むカルシウ ムアルミネート系水和物であることが確認されており、 フリーデル氏塩である可能性が示唆された。本検証は局 所的な分析であり、また骨材周辺の水和生成物は観察位 置によって異なり、複数の種類が形成されている可能性 があるため、今後より詳細な検証が必要と考えるが、い ずれにしても CA 骨材の内部と外部とで異なる水和物

Table 7 Molar ratio of hydrates

	Са	Al	0	Cl
$ \begin{array}{c} 3\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{Ca(OH)}_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O} \\ (\text{C}_4\text{AH}_{13}:\text{HC}) \end{array} $	2	1	10	
$CaO \cdot Al_2O_3 \cdot H_2O$	0.5	1	2.5	—
$CaO \cdot Al_2O_3 \cdot 10H_2O$	0.5	1	7	—
$\begin{array}{c} 3\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O} \\ (\text{C}_3\text{AH}_6 : \text{HG}) \end{array}$	1.5	1	6	
$\begin{array}{c} 3\text{CaO}\cdot\text{Al}_2\text{O}_3\cdot\text{CaCl}_2\cdot10\text{H}_2\text{O}\\ (\text{F's salt}) \end{array}$	2	1	8	1

が生成している可能性が示唆された。

4. まとめ

カルシウムアルミネートを主成分とする CA 骨材を 使用したコンクリートについて、基本物性の確認と物質 浸透性に与える影響について検証を行い、以下の結果を 得た。

- (1) CA 骨材は、セメントの種類によらず水和反応を示 すことが確認された。また、CA 骨材を粗骨材とし て使用した場合、コンクリートのスランプ値が低下 する傾向が認められた。
- (2) コンクリートの強度特性において、CA 骨材の使用 により圧縮強度が増加する傾向が認められた。
- (3) 簡易透水試験における吸水率は、試験開始時の圧縮 強度との相関が認められなかった。これは、CA 骨 材表面部でハイドロカルマイトおよびフリーデル氏 塩を生成する緻密化反応に加え、塩化物イオン存 在下で CA 骨材自身の内部反応が並行して起こり、 CA 骨材内部への吸水も抑制されたためと推察した。
- (4) 天然粗骨材を用いたコンクリートにおいて、骨材界 面に粗な組織構造の遷移帯が認められたのに対し、 CA 骨材を用いたコンクリートは骨材界面が密実と なっていることが確認された。これは、CA 骨材が 反応して水和物を生成したことに起因しているもの と推察され、更に骨材の内部と外部とでは異なる水 和物が生成している可能性が示唆された。

参考文献:

- ・ 盛岡実ほか:セメント混和材及びそれを用いたセメント組成物、特開 2005-104828 号公報(2005)
- 2) 盛岡実ほか: CaO・2Al₂O₃の塩化物イオンの拡散 抑制効果とその機構、土木学会 コンクリート技術 シリーズ No. 89、混和材料を使用したコンクリー トの物性変化と性能評価研究小委員会(333 委員会) 報告書、No. 2、pp. 443-448 (2010)
- 田原和人ほか: CaO・2Al₂O₃ を混和したセメント 硬化体の塩化物イオン固定化挙動、セメント・コン クリート論文集、No. 64、pp. 428-434 (2010)
- 田原和人ほか: CaO・2Al₂O₃ を混和した種類の 異なるセメント硬化体の水和挙動及び塩化物イオ

ン固定化能力、セメント・コンクリート論文集、 No. 65、pp. 427-434 (2011)

- 5) 新宮康之ほか:コンクリート中の骨材界面組織が物 質透過性に与える影響、土木学会年次学術講演概要 集、5部、Vol. 49、p. 468-469 (1994)
- 6) 加藤佳孝、魚本健人:構成材料の空間的特性を考慮 したコンクリートの有効拡散係数の予測モデル、コ ンクリート工学論文集、Vo. 16、No. 1、pp. 11-21 (2005)
- KATO Y., UOMOTO T. : Modeling of Effective Diffusion Coefficient of Substances in Concrete Considering Spatial Properties of Composite Mate-

rials, J. Adv. Concr. Technol., Vol. 3, No. 2, pp. 241-251 (2005)

- 伊藤慎也ほか: CaO・Al₂O₃ 骨材の塩化物イオン浸 透抑制効果とその機構、コンクリート工学年次論文 集、pp. 939-944 (2016)
- 9) 伊藤慎也ほか:カルシウムアルミネート系骨材による遷移帯の改質効果、材料、第65巻、第11号、 pp. 787-792 (2016)
- 10) 伊藤孝文ほか: CA 系材料を用いたコンクリートの 塩分浸透抵抗性の検討、第70回セメント技術大会 講演要旨、pp. 250-251 (2016)

SUBSTANCE PENETRATION PROPERTY OF THE CONCRETE USING WITH CaO \cdot $\rm Al_2O_3$ AGGREGATE

Shinya ITO*1, Minoru MORIOKA*1, Yukari NAKANISHI*2 and Takeshi IYODA*3

- *1 DENKA CO. LTD., Omi Plant, Cement & Special Cement Additives Research Dept. (2209, Omi, Itoigawa-shi, Niigata 949-0393, Japan)
- *2 SHIBAURA INSTITUTE OF TECHNOLOGY, Graduate School of Engineering and Science, Division of Architecture and Civil Engineering (3-7-5, Toyosu, Koto-ku, Tokyo 135-8548, Japan)
- *3 SHIBAURA INSTITUTE OF TECHNOLOGY, Dept. of Civil Engineering (3-7-5, Toyosu, Koto-ku, Tokyo 135-8548, Japan)

ABSTRACT : The aggregate composed primarily of CaO, Al_2O_3 (CaO · Al_2O_3 aggregate) generates hydroculmite by hydrating with calcium hydroxide which is a cement hydrate, and reacting and generate Friedel salt when a chloride ion acts. When the calcium aluminate is used for concrete as aggregate, a hydration was occurred at the aggregate surface. As a result, the possibility that a transition zone of concrete was modified by using the CaO · Al_2O_3 aggregate was suggested. In this research, physical properties and substance penetration property of the concrete which using with calcium aluminate aggregate were examined. Regarding the strength development property, it was confirmed that the concrete using with CaO · Al_2O_3 aggregate showed higher compressive strength compare with the concrete using with natural aggregate but there was not confirmed interrelation between compressive strength and absorption property of concrete. This was considered to be caused by generation of Hydroculmite and Friedel's salt which were generated by the reaction of CaO · Al_2O_3 aggregate. By the result of SEM-EDS, an aggregate interface became the dense with the concrete using the CaO · Al_2O_3 aggregate in comparison with concrete using the natural aggregate, and it was confirmed that a different hydrate was generated inside and outside the outer layer of the CaO · Al_2O_3 aggregate.

KEY WORDS : CaO · Al₂O₃ aggregate, Transition zone, Chloride ion, Friedel's salt