論文 海岸線付近に位置する鉄道コンクリート構造物の塩化物イオン濃度 分布の追跡調査

石橋 奈都実*1·轟 俊太朗*2·平野 悠輔*1·田所 敏弥*3

要旨:海岸線付近に位置し,前回調査から17~19年経過した鉄道コンクリート構造物を対象に塩化物イオン 濃度分布の追跡調査を行った。前回調査と今回調査結果の比較から表面における塩化物イオン濃度は概ね同 様であり増加しているものもあったこと,17年前の調査結果を基に定められ鉄道構造物の設計で用いられる 表面における塩化物イオン係数 Sは17年経過した構造物でも実態調査結果に対して安全側であること,調査 から得られた拡散係数は室内試験から得られた拡散係数の予測式に対して約64%が小さく分布していること がわかった。

キーワード:塩化物イオン濃度分布,表面における塩化物イオン濃度係数,拡散係数,実態調査

1. はじめに

海岸線付近に位置する鉄筋コンクリート構造物は,海 からの飛来塩分によりコンクリート中の鋼材の不働態被 膜が破壊され腐食が進行する。設計では,塩化物イオン の供給がある環境において,設計耐用期間中に鋼材腐食 をさせないことを条件とし,鋼材位置における塩化物イ オン濃度が鋼材腐食発生限界濃度以下であることを照査 すればよいとされている。鋼材位置における塩化物イオ ン濃度は,Fickの拡散則の解を用いて推定することが一 般的であり,表面塩化物イオン濃度や拡散係数を設定す る必要がある。

2017年制定の土木学会コンクリート標準示方書¹⁾(以下,示方書)では,表面塩化物イオン濃度を一定とした 解を用いているのに対し,鉄道構造物等設計標準・同解 説²⁾(以下,鉄道標準)では独自に表面塩化物イオン濃 度が時間の平方根に比例して増加するとした解を用いて いる。

表-1 に示す鉄道標準で用いる表面塩化物イオン濃度 の浸透に関する係数Sは、17~19年前に日本全国の海岸 線付近に位置するコンクリート構造物から塩化物イオン 濃度分布を採取し、海岸からの距離と海岸の地域区分ご とに設定が行なわれた。³⁾その後、追跡調査は行っていな い。

拡散係数は,従来は実態調査結果に基づく予測式が設 定されていたが,2012年制定の土木学会コンクリート標 準示方書⁴⁾から,実構造物から得られたデータのばらつ きや新材料の利用促進を考慮し,電気泳動法による室内 実験の結果に基づく予測式に改訂された。一方で,電気 泳動法で得られた拡散係数は,コンクリート中の空隙が 液状水に満たされている影響で,大気環境下の拡散係数 より大きく算出されるという報告うもある。

また,近年,Fickの拡散則によらない塩化物イオンの停 滞現象のなど新たな知見が得られている。

そこで,17~19年前の実態調査³⁾をもとに,海水中・ 干満帯以外に位置し,海からの飛来塩分の影響を受ける 構造物を対象に塩化物イオン分布を追跡調査し,塩化物 イオン濃度分布形状,表面塩化物イオン濃度の経年によ る傾向の分析,拡散係数とその予測式の比較について検 討を行った。

表-1 表面塩化物イオン濃度係数 S²⁾

海岸の	水法世	汀線	海岸からの距離(m)								
地域区分	飛沫市	付近	0	100	250	500	1000	1500			
SS地域	別途検討										
S1地域	別途	食討	0.9	0.35	0.2	0.15	0.12	-			
S2地域	別途	<u></u> 検討	0.9	0.15	0.12	-	-	-			



*1 (公財)鉄道総合技術研究所 構造物技術研究部 コンクリート構造 研究員 修士(工学) (正会員) *2 (公財)鉄道総合技術研究所 構造物技術研究部 コンクリート構造 主任研究員 博士(工学) (正会員) *3 (公財)鉄道総合技術研究所 構造物技術研究部 コンクリート構造 主任研究員 GL 博士(工学) (正会員)

2. 調査の概要

2.1 調査対象構造物

2020年の調査(以下,今回調査)では,2001年もしく は2003年の調査(以下,前回調査)が行われた鉄道コン クリート構造物のうち,17~19年前に整理された分布パ ターンI・II³にあてはまる構造物を選定した。分布パタ ーンIはコンクリート表面における塩化物イオン濃度が 最も大きく表面から塩化物イオン濃度が小さくなるよう な分布形状であり,分布パターンIIは表面から2点目の 塩化物イオン濃度が最も大きく,その後表面から深くな るにしたがって塩化物イオン濃度が小さくなる形状であ る。また,調査位置は図-1に示すようにSS地域・S1地 域・S2地域を網羅するように選定した。また,前回調査 において,海岸からの距離が概ね1500m以下かつ海岸か ら構造物までの地形が概ね平坦である位置に存在するも のが選定されている。

調査構造物数は 18 構造物となった。調査構造物の経 年を図-2 に示す。最も古いものは経年 101 年であり, 最も新しいものは経年 37 年である。

表-2 に,調査構造物の概要を示す。No で使用した SS,S1,S2 は鉄道標準に示される海岸の地域区分に対応し ている。周囲の状況は,調査位置の前面に海側からの飛 来塩分を阻む物体がないか記載した。凡例は4章以降で 示す図の凡例で,○:懸念事項なし,△:懸念事項あり, ×:中性化深さ 10mm 以上とし,△の懸念事項の詳細は 備考欄に記載した。

2.2 調査方法

(1) 試料採取方法

コア試料は JCI-SC8⁷に準拠して採取した。コアの直径 は 100mm を基本とし, 配筋が密な構造物では 55mm と した。

試料採取位置の例を**写真-1**に示す。試料採取位置は, 前回調査のコア孔近傍を基本とし,コンクリート表面に ひび割れ・浮き等の変状がないものとした。また,雨が かりはあるが,周辺と比較して水みちによる変色は見ら れない箇所とした。また,バッチによるコンクリートの 品質差を避けるため,前回と今回で同一打設層とし,ブ ブリーディングによる影響を考慮するため,前回となる べく同じ高さから採取した。

(2) 試料分析方法

採取した試料の塩化物イオン濃度分析は, JISA 1154 に 準拠して行った。採取したコアは**写真-1**の1~8 に示す ように,表面から0~10mm,10~20mm,20~30mm,30 ~40mm,40~60mm,60~80mm,80~100mmおよび最 深部から20mm程度の厚さで8試料にスライスした。コ アはコンクリート表面から200~300mmの長さで採取し た。試料ごとに粉砕した後,電位差滴定法により塩化物 イオン濃度を測定した。

配合推定は、セメント協会法 F-18⁸に準拠した。試料 は、写真-1 に示すように塩化物イオン濃度分析を行っ たコアと同一のコアで行った。一部試料では、十分な試 料量が確保できなかったため、塩化物イオン分析で用い たコアの近傍から採取したコアを用いて行った。

中性化深さは,コア採取後,コア孔を水道水で洗浄し,

No	きょう	都道	距離※1	状況*2	中性1 (m	と深さ m)	W/C	2	瓦例	備老			
110.	-6-%	府県	три		前回	今回 中性	中性化深さ逆算	配合推定		ک - נדוע 1			
SS-1	日本海	青森	150	2	0	0	-	60%	0	-			
SS-2	日本海	新潟	50	1	3	7	49%	51%	0	-			
SS-3	日本海	新潟	110	4	5	5	46%	46%	0	-			
SS-4	日本海	青森	200	2	0	3	44%	75%	0	-			
SS-5	日本海	新潟	100	4	0	1	41%	54% ^{**4}		前回はドリルによる削孔紛を使用			
SS-6	日本海	新潟	150	1	1	0	-	70%	Δ	前回から①の塩化物イオン濃度が大きく低下			
SS-7	日本海	青森	100	1	0	0	-	67%		採取位置に高低差			
SS-8	日本海	秋田	1500	4	0	0	-	70%	0	-			
SS-9	日本海	山形*3	1300	4	4	5	46%	57% ^{**4}	0	-			
SS-10	日本海	青森*3	120	2	0	11	56%	88%	×	中性化深さ10mm以上			
SS-11	日本海	秋田	550	4	3	14	60%	59%	×	中性化深さ10mm以上			
S1-1	日本海	山口	150	1	0	3	43%	56%	0	-			
S1-2	日本海	島根	1500	1	0	2	42%	44%	0	-			
S1-3	日本海	山口	0	4	0	0	-	27%	0	S1-3とS1-4は同一橋りょう			
S1-4	日本海	山口	0	4	0	0	-	36%	0	同上			
S1-5	日本海	島根	30	4	8	1	41%	62%	Δ	前回調査から中性化深さが大きく減少			
S1-6	日本海	島根	1000	2	6	11	50%	49%	×	中性化深さ10mm以上			
S1-7	日本海	島根	200	1	6	16	63%	55%	×	中性化深さ10mm以上			
S2-1	太平洋	和歌山	100	1	6	13	54%	56%	×	中性化深さ10mm以上			
S2-2	太平洋	和歌山	60	3	3	5	45%	40%	0	-			
	N/4 10 10 10	> = == ++ /	1 1/0 1/			Y DALE			4				

表-2 調査構造物の概要

※1:海岸線からの距離(m)※2:海側の状況 1:道路橋あり,2:草木あり,3:民家あり,4:なし※3:今回調査で修正※4:設計図書にて48%と記載



表-3 用いる塩化物イオン濃度分布と回帰分析によるSとD

	前回	今回																					
No.	経	年		塩化物イオン濃度(kg/m ³)										5	D	s	D	分布					
	(名	E)	1	2	3	4	5	6	7	8	1	2	3	4	5	6	7	8	前[9	今回		1,3-2
SS-1	20	37	1.37	0.83	0.73	0.62	0.49	0.30	0.28	0.21	1.36	1.61	1.13	1.05	0.63	0.38	0.25	0.48	0.199	92.3	0.34	33.5	1
SS-2	35	52	2.37	2.04	1.95	1.80	1.40	1.01	0.92	0.50	3.23	4.13	3.43	2.61	2.23	1.91	1.67	0.84	0.385	88.9	0.51	108	2
SS-3	35	52	1.92	1.74	1.83	1.61	1.36	0.89	0.63	0.22	2.65	3.50	3.21	2.81	1.58	0.98	0.56	0.18	0.414	102	0.66	40.5	1
SS-4	30	47	1.37	1.80	1.22	0.82	0.71	0.45	0.47	0.32	2.49	2.07	1.86	1.66	1.24	0.83	0.62	0.41	0.440	25.3	0.35	60.7	2
SS-5	35	52	1.66	1.55	1.44	1.21	0.71	0.52	0.34	0.09	1.83	1.65	1.21	1.21	0.88	0.77	0.55	0.15	0.354	86.1	0.24	93.1	4
SS-6	35	52	5.97	1.98	1.29	0.96	0.59	0.30	0.11	0.17	3.88	2.44	1.58	1.37	1.23	0.91	0.63	1.26	0.435	27.1	0.36	56.9	2
SS-7	30	47	6.44	3.97	2.77	2.67	2.37	1.47	1.30	0.35	8.37	5.45	4.91	4.55	2.67	1.42	0.79	0.48	0.926	110	1.09	45.6	1
SS-8	38	55	0.87	0.81	0.78	0.68	0.68	0.53	0.42	0.36	0.99	0.82	0.80	0.66	0.56	0.52	0.37	0.41	0.097	94.4	0.09	38.5	3
SS-9	36	53	0.35	0.42	0.31	0.26	0.29	0.26	0.15	0.15	0.57	0.57	0.48	0.39	0.28	0.33	0.28	0.20	0.039	114	0.067	65.0	3
SS-10	26	43	1.27	0.91	0.89	0.65	0.36	0.32	0.25	0.27	1.24	0.61	0.63	0.67	0.53	0.45	0.43	0.32	0.222	37.2	0.08	128	4
SS-11	27	44	1.57	2.25	2.18	1.27	0.89	0.87	0.72	0.70	0.74	1.37	2.09	2.41	1.52	1.11	0.80	0.67	1.425	10.9	0.43	43.9	1
S1-1	72	91	1.10	1.23	0.97	0.82	0.64	0.60	0.48	0.44	1.23	1.06	1.00	0.53	0.43	0.54	0.47	0.37	0.137	15.9	0.14	5.0	3
S1-2	77	96	0.82	0.49	0.35	0.35	0.18	0.22	0.22	0.24	0.91	0.37	0.33	0.29	0.26	0.20	0.22	0.25	0.0571	5.57	0.02	6.5	3
S1-3	69	88	16.40	9.46	6.03	5.13	2.25	1.30	1.02	0.31	18.0	12.8	6.60	5.98	3.34	2.20	1.50	0.46	1.70	14.2	1.94	10.9	2
S1-4	69	88	9.79	10.53	7.11	3.83	3.03	3.05	3.72	0.58	19.6	9.7	7.96	6.43	5.34	3.78	2.72	0.39	1.55	21.3	1.19	39.0	4
S1-5	54	73	1.92	3.72	3.63	2.93	1.63	0.53	0.37	0.22	2.61	2.67	3.49	4.77	4.01	2.43	0.75	0.21	1.043	19.7	0.50	152	2
S1-6	82	101	0.59	0.50	0.48	0.37	0.24	0.39	0.24	0.22	0.54	0.43	0.56	0.50	0.34	0.25	0.28	0.44	0.0426	23.4	0.07	10.9	3
S1-7	24	43	0.66	0.94	0.72	0.88	0.48	0.31	0.33	0.15	0.24	0.29	0.67	0.79	0.44	0.34	0.26	0.15	0.220	107	0.25	30.2	3
S2-1	62	81	1.16	0.62	0.72	0.55	0.51	0.37	0.25	0.21	0.86	0.80	0.62	0.52	0.39	0.42	0.32	0.38	0.108	32.4	0.06	44.2	3
S2-2	63	82	0.82	0.70	0.33	0.33	0.14	0.19	0.19	0.16	1.18	0.81	0.53	0.38	0.27	0.23	0.21	0.21	0.0615	11.5	0.14	4.97	3

乾燥を確認してからフェノールフタレイン 1%溶液を噴 霧し,1 孔につき4箇所測定した平均値とした。一部試 料ではコアを割裂して追加測定した。割裂による計測を 行った場合は、コア孔と割裂の平均とした。

2.3 分析方法の検証と調査結果を用いた推定

(1) 塩化物イオン濃度の分析方法

前回調査では JCI-SC4⁷に準拠して行っていたが,今回 調査までに JIS A 1154 が規格化されたため,一部試料で JCI 法と JIS 法の差異を確認した。図-3 に結果を示す。 分析方法による差異はほとんどないことがわかる。

(2) W/C の推定

W/C は配合推定,中性化深さの予測式で推定した。配

合推定から得られた W/C は最小 27%~最大 88%であった。配合推定では、特に空隙の多いコンクリートや内部 にひび割れ等の変状があるコアは十分に乾燥させること ができず、水分量が多く測定されるため、W/C が大きく 測定される場合がある。

中性化深さ予測式³⁾に基づいた式(1)を用いて,各構造 物の経年と中性化深さから W/C を推定した。環境係数は 目視により雨がかりがあると判断し,1.0 とした。なお, 中性化深さ 0mm の場合, W/C を算定できないため検討 を行っていない。

$$\mathbf{y}_{g} = \mathbf{\gamma}_{cb} \cdot \boldsymbol{\alpha}_{g} \cdot \sqrt{t} \tag{1}$$







図-5 塩化物イオン濃度の分布パターン

- yg : 中性化深さ
- $\alpha_{g} = \alpha_{k} \cdot \beta_{e} \cdot \gamma_{c} \ (\alpha_{k} = 1.0 \ \alpha_{p})$
- α_p : 中性化速度係数 (=-3.57+9.0 · W/C)
- βe :環境係数 (=1.0)

γc : 材料係数 (=1.0)

γcb : 推定値のばらつき (=1.15)

結果を図-4に示す。,中性化深さの予測式から逆算した W/C は最小 41%~最大 63%となった。

3. 塩化物イオン濃度分布形状

表-3 に測定した塩化物イオン濃度を示す。塩化物イ オン濃度は各スライスの中間点における塩化物イオン濃 度としてプロットした。前回と今回の塩化物イオン濃度 分布形状の比較から、塩化物イオン濃度を4つの分布パ ターンに分類した。パターン1は深部で塩化物イオンの 浸透が見られず、表面付近で浸透が確認できる形状、2は 深部まで概ね一定で浸透している形状、3 は塩化物イオ ンの浸透がほとんど見られない形状、4 はそれ以外とす る。分布パターンの例を図-5 に示す。今回の調査結果 からは、配合推定から同等の W/C と推定された構造物で パターン1(平均 W/C=58%),2(平均 W/C=57%)両方 確認され、W/C とパターン1・2 の関係は明確でなかっ た。また、パターン3(平均 W/C=53%)はパターン1・ 2 と比較して相対的に W/C が小さかったため、浸透が進 んでいなかったと考えられる。

塩化物イオン濃度分布の回帰分析による実測値と 設計値の比較検討

4.1 回帰分析方法

塩化物イオン濃度は表面塩化物イオン濃度を一定と した場合式(2),海からの飛来塩分がコンクリート表面に 付着することにより供給され,表面塩化物イオン濃度が 時間の平方根に比例して増加するとした場合式(3)を用 いて算定する。鉄道標準では,海水中および干満帯に位 置する場合は表面塩化物イオン濃度を一定とし,それ以 外では式(3)を用いる。

$$C(x,t) = \gamma_{\rm cl} \cdot C_0 \left(1 - \operatorname{erf} \frac{x}{2\sqrt{D \cdot t}} \right) + C_i$$
(2)

$$C(x,t) = \gamma_{cl} \cdot S\sqrt{t} \left\{ \exp\left(-\frac{x}{4D \cdot t}\right) - \frac{x\sqrt{t}}{2\sqrt{D \cdot t}} \left(1 - \operatorname{erf}\frac{x}{2\sqrt{D \cdot t}}\right) \right\} + C_{i}$$
(3)

yel:安全係数(=回帰分析では 1.0 とした)C0:表面塩化物イオン濃度 (kg/m³)x:コンクリート表面からの深さ(mm)t:経年(年)D:塩化物イオンの拡散係数 (mm²/年)erf:誤差関数

Ci : 初期塩化物イオン濃度 (kg/m³)

S :表面塩化物イオン濃度係数(kg/m³/√年)

測定で得られた塩化物イオン濃度の回帰分析は JSCE-G573-2018「附属書2(参考) コンクリート中の全塩化 物イオン濃度分布に基づいた見掛けの拡散係数の算出方 法」⁹に準拠して整理した。ただし,中性化深さの測定誤 差を考慮して,中性化した領域+5mm およびそこからの 深部で採取された試料から得られた結果を除外すること とした。初期塩化物イオン濃度は前回調査の最深部8と して,式(3)を用いて回帰分析を行った。なお,S1-3,S1-4 は目視の結果,海水がかかる場合があり,表面塩化物 イオン濃度が一定である可能性があるので,式(2)による 検討も併せて行った。

4.2 表面における塩化物イオン濃度係数 S

図-6 に式(3)による回帰分析から得られた表面における塩化物イオン濃度の前回結果と今回結果の比較を示す。なお、ここでいう表面における塩化物イオン濃度は、中性化による影響を考慮し、図-5 に示す回帰分析から算出した 0mm における塩化物イオン濃度とした。表面における塩化物イオン濃度は前回から今回にかけて概ね同様であり、一部増加しているものもあった。また、地域区分に着目すると、SS 地域で増加している傾向あった。これは SS 地域に比べて S1・S2 地域の経年が大きく、 \int t 則によれば、すでに表面塩化物イオン濃度が増加しにくい経年にあるためと考えられる。

図-7 に今回調査結果から求めた S と鉄道標準で設定 されている S の関係を示す。鉄道標準の S は 17 年前の 調査結果を包含するように安全側に定められたが, 17 年 経過した今回調査結果も包含され,安全側であることが 確認された。

4.3 拡散係数 D

図-8 に回帰分析により求めた拡散係数と設計で使用 されている予測式の関係を示す。拡散係数は今回調査で 中性化深さ10mm以上であったり,前回調査と試料の採 取位置が異なるなどの懸念事項がないと判断したデータ (表-2(凡例:○))と,前回調査結果をプロットした。 また,S1-3,S1-4 は式(2)による回帰分析により求めた D を併せてプロットした。なお,式(2)から得られる拡散係 数は,式(3)から得られる拡散係数と比較して小さく算出 されるので,式(3)による拡散係数の検討は安全側となる。 予測式は,鉄道標準では実態調査結果に基づく式(4),示 方書では室内実験結果に基づく式(5)が設定されている。

$$\log D = -3.9(W/C)^2 + 7.2(W/C) - 0.5$$
(4)

$$\log D=3.0(W/C)-1.8$$
 (5)



図-6 表面における塩化物イオン濃度の比較



図-7 Sと海岸線からの距離の関係



図-8 Dの実測値と予測式の関係

表-4 コンクリート表面塩化物イオン濃度 Co¹⁾

海岸の	武法世	海岸からの距離(m)									
地域区分	<u> ፲</u> ፪/ሎ 'ተተ'	汀線付近	100	250	500	1000					
飛来塩分が多い地域	13	9.0	4.5	3.0	2.0	1.5					
飛来塩分が 少ない地域	13	4.5	2.5	2.0	1.5	1.0					



鉄道標準で17年前から使用されてきた式(4)は実態調 査結果を安全側に包含した予測式であり,今回の調査結 果も包含する結果となった。式(5)は室内実験結果の平均 付近で定められた予測式であり,一部調査結果より下回 った。また,実態調査結果の一部は式(5)に比べて明らか に小さいものがある。これは,式(5)にコンクリート中の 空隙が液状水に満たされた状態下の室内試験から求めた 拡散係数を基に定式化しているため,乾湿繰返しの程度 により塩化物イオンの拡散・移流が制限される大気環境 下では拡散係数が予測式(式(5))に比べて小さくなるこ と⁵⁾などが要因であると考えられる。今回の調査結果は, 式(5)に対して約64%が小さく分布していることがわか った。雨がかりがある箇所であり,水が供給されやすい 環境を対象としているため平均的になったと考えられる。

5. 設計かぶりの試算

今回の調査結果から,示方書の拡散係数の予測式は実 態調査から得られた拡散係数と比較して安全側であるこ とが分かった。そこで,式(3)に式(4),式(5)に示される拡 散係数の予測式を適用しかぶりの試算を行い,併せて示 方書のかぶりも記載した。

図-9 に塩化物イオンの侵入に伴う鋼材腐食に関する 検討を満足するために必要なかぶりと海岸からの距離の 関係を示す。W/C は 50%,普通ポルトランドセメント, 初期塩化物イオン濃度 0.3kg/m³,設計耐用年数 100 年, 安全係数 1.3,かぶりの施工誤差 0mm,ひび割れ幅 0mm とし,鋼材腐食発生限界濃度は示方書に準ずることとし た。表-4 に示方書で示されるコンクリート表面塩化物 イオン濃度 Co を示す。地域は、S1・S2 地域と対応する 飛来塩分が少ない地域とし、汀線付近については海岸線 からの距離 0m にプロットした。

式(4)を用いたかぶりは 100m 以上となる場合があり, 部材圧にもよるが施工や耐力変形性能などに影響を及ぼ すような過大なものになると考えられるため,適切にか ぶりを設定する必要がある。式(5)を用いたかぶりは S1 地域と示方書で同程度となり, S2 地域は示方書より小さ くなった。示方書の鋼材腐食発生限界濃度も安全側に設 定されている¹⁰ことから,式(5)を用いてもかぶりは安全 側に設定されていると考えられる。

6. まとめ

海水中・干満帯以外に位置し,海からの飛来塩分を受け,雨がかりがあり,経年37年以上,前回調査から17 ~19年経過した鉄道コンクリート構造物を対象に塩化 物イオン濃度分布の追跡調査を行った結果,以下のこと が明らかになった。

(1) 表面における塩化物イオン濃度は概ね同様であり、 増加しているものもあった。

また,17年前の調査結果を基に定められ,設計で用い られている表面における塩化物イオン濃度係数*S*は,17 年経過した調査結果を包含する。

(2) 調査から得られた拡散係数は,実態調査結果から得られた予測式に包含され,室内実験から得られた予測式に対して約 64%が小さく分布していることがわかった。

7. 参考文献

- 1) 土木学会編:2017年制定コンクリート標準示方書[設 計編],2018.3
- (財)鉄道総合技術研究所編:鉄道構造物等設計標準・同解説、コンクリート構造物、丸善、2004.4
- 3) 川村力,谷村幸裕,曽我部正道,鳥取誠一,長谷川雅志,東川孝治:鉄道構造物の調査に基づくコンクリート中への塩化物イオン浸透に関する研究,土木学会論文集,No.781, pp.193-204, 2005
- 4) 土木学会編:2012年制定コンクリート標準示方書[設計編],2013.3
- 5) 皆川浩,中村英佑,藤井隆史,綾野克紀:大気中環 境下における塩化物イオンの見掛けの拡散係数の 設定に関する一考察, Vol.41, No.1, pp.767-772, 2019
- 志村雅仁,岸利治,鎌田和久:コンクリートへの塩 分浸透に支配的な影響を与える停滞現象に関する 実験的検討, Cement Science and Concrete Technology, Vol.69, No.1, pp.478-483, 2015
- 7) 日本コンクリート工学協会編:コンクリート構造物の腐食・防食に関する試験方法ならびに規準(案), 1987.4
- セメント協会編:硬化コンクリートの配合推定に関 する共同試験報告、コンクリート専門委員会報告、 No.F-18, 1967.9
- 2018年制定コンクリート小委員会・基準関連小委員会 編:2018年制定コンクリート標準示方書[基準編],
- 10) 土木学会編: 2012 年制定コンクリート標準示方書 改訂資料,2013,3