論文 実 RC 構造物の腐食診断におけるコンクリートの細孔容積と塩化物 濃度の寄与に関する検討

福山 智子*1・白石 聖*2・兼松 学*3・野口 貴文*4

要旨:歴史的に貴重な構造物である軍艦島の RC 構造群を対象に鉄筋腐食診断を行い,採取した試料の細孔 容積・塩化物イオン濃度といった物性値と電気化学特性値(自然電位・コンクリート抵抗・分極抵抗)の関 係性について検討を行った。その結果より,細孔容積と塩化物濃度は,実構造物の電気化学調査結果におい ても環境条件に起因するデータばらつきの判定にある程度の有効性をもつパラメータであることが示された。 **キーワード**:鉄筋腐食,自然電位,コンクリート抵抗,分極抵抗,細孔空隙,塩化物イオン濃度

1. はじめに

長崎県端島(通称:軍艦島)は明治時代から昭和にか けて炭鉱として栄えた,野母半島の西方に位置する無人 島である^{1), 2), 3)}。

現在,軍艦島は貴重な海底炭鉱遺構・日本近代化の象 徴として注目されており,2009年1月にはユネスコ世界 遺産の暫定候補リストに記載された。また,軍艦島には 日本最古の鉄筋コンクリート (RC)集合住宅が存在して おり,一時は0.06 km²の島に5,200人もの人口を擁した 狭隘ながらも優れた土地利用を行った「文化遺産」であ ると位置づけられている³。

このような歴史的・文化的価値をもつ軍艦島の構造物 群であるが,炭鉱閉山後に急速に老朽化が進行しており, 劣化状態の正確な把握と,それにもとづく構造物の補修 が喫緊の課題である。

このような現状を受け,筆者らは島内の構造物の調査 を材料・構造両面から多角的に行ってきた。しかし,島 に現存する 30 以上の RC 構造物は、それぞれに築年数、 立地条件(劣化外力)、材料の品質、施工の精度などが大 きく異なるため、劣化状態と環境条件の相関について類 型的に把握することが非常に困難であった。特に鉄筋腐 食診断では、電気化学反応に各種イオンがかかわってい るため実調査ではデータがばらつきやすく、ばらつきに 対してデータの信用度が不明なために腐食に関する判断 が下せないということが多く起こりうる。

本報では、データばらつきの影響を排除して鉄筋の腐 食状態を評価するためにコンクリートの物性(細孔容 積・塩化物イオン濃度)と電気化学特性値(自然電位・ コンクリート抵抗・鉄筋界面の分極抵抗)に着目した。 軍艦島の RC 構造物に対して鉄筋腐食に関する調査を行 い、採取した試料の細孔容積と塩化物濃度が電気化学特 性値に及ぼす影響について検討した。これをもとに、実 際の腐食診断においてこれらの物理的物性値を測定する ことの有効性について確認した。



図1 軍艦島全体図⁴⁾

*1	東京大学大学院	工学系研究科建築	堅学専攻	特任助教	博士(工)	(正会員)
*2	東京理科大学	理工学部建築学科	学部生	(学生会員)	
*3	東京理科大学	理工学部建築学科	准教授	博士(工)	(正会員)	
*4	東京大学大学院	工学系研究科建筹	察学専攻	准教授 †	専士(工)	(正会員)



2.1 調査の概要

2.1 調査対象

2012 年 11 月 18 日~20 日に調査を行った。本調査の対 象構造物は, 図-1 に示す島の北西部に位置する 59,60, 61 号棟である。3 棟ともに 1953 年築の RC 造 5 階建て住 宅であり,海からの距離はほぼ同等であるため,腐食の 進行に関する条件は3 棟ともに同じであると仮定した。

図-2は、調査箇所を示したものである。各構造物の 海に面した壁面(図中赤丸で示す)を対象とした。

2.2 調査項目

各箇所において,(1)電磁誘導法による鉄筋位置探査, (2)ボーリングマシンによるコアの採取,(3)電気化学測 定(自然電位・コンクリート抵抗・コンクリート鉄筋間 の分極抵抗)を行った。

図-3 は、鉄筋位置、コア採取位置、電気化学測定点 (図中●部)を示したものである。59 号棟では異なる高 さの鉄筋3本に対して合計8点、60、61 号棟では水平方 向に各3点の電気化学測定を行った。電気化学測定の際 には測定箇所に水を噴霧し、表面を湿潤状態としてから 測定を行った。測定には市販の携帯型鉄筋腐食診断器を 用い、コンクリート抵抗・分極抵抗の測定には10Hz と 200mHz で 10mV の電圧を印可する交流インピーダンス 法を採用した。

59 号棟(かぶり厚 68mm)の鉄筋の腐食状態を目視で 確認したところ断面欠損が生じるほどの発錆が観察でき た。60 号棟(かぶり厚 134mm)の鉄筋の表面には錆が 生じているが,鉄筋中心部に錆は生じていなかった。61 号棟(かぶり厚 95mm)の鉄筋には錆が認められなかっ た。

3. 分析概要

現地調査で採取したコアをそれぞれ約10mmごとに乾 式カッターでスライスし、コンクリートの物性を表面か らの深度別に分析した。分析項目は(1)水銀圧入法によ る細孔径分布測定,(2)全塩化物イオン量分析とした。



(a) 59 号棟(X1-Y2)



(b) 60 号棟(X1-Y5)



(c) 61 号棟(X1-Y8)図-3 調査部位



4. 調査・分析結果とその考察

4.1 各種電気化学特性値の測定結果

鉄筋の腐食診断において、自然電位の測定とは鉄筋が 腐食することによって変化する鉄筋表面の電位から鋼材 腐食を診断しようとする電気化学的手法である。鉄筋の 自然電位は調査時点での腐食の可能性について診断する ものであり、構造物内で腐食の可能性が高い箇所を見つ け出すために用いられる ^の。コンクリート抵抗はコンク リートの組成, セメントペーストの細孔構造, コンクリ ートの含水量,塩化物イオンなどの塩類含有量などに依 存し、コンクリート内でのイオンの移動のしやすさを左 右するため、腐食電池内を流れる腐食電流の大きさ(腐



図-5 セメント硬化体の積算細孔容積分布

食速度)を支配すると考えられている^の。コンクリート 鉄筋間の分極抵抗は腐食速度と反比例の関係にあるため, 調査時点での腐食速度の指標となる。

図-4 は、各建物で測定した電気化学特性値を箱ひげ 図で整理して示したものである。この箱ひげ図は、各測 定箇所における測定値の第1四分位点と第3四分位点を 箱で、最小値と最大値をそれぞれのひげの先端で示した ものである。今回のようにコンクリート躯体の連続した 面から測定したデータであっても、データにばらつきが 見られることが多い。また、腐食状態と電気化学測定値 による腐食判定が対応していない場合も多く存在する。 これは、電気化学調査に頻繁に起こる問題である。この 問題の要因の1つとして,前述のように導電率に寄与す るコンクリート中の細孔溶液の影響があると考えられる。 これをかんがみて,次節以降では細孔溶液の存在形態(気 体・液体)に影響する細孔構造と,細孔溶液の電気伝導 度に寄与する塩化物イオン濃度に着目して分析を行う。





4.2 コンクリートの各種物理的物性値の測定結果

鉄筋腐食は、電子やイオンなどの電荷の移動を伴う電気化学反応である。骨材やセメントは電気抵抗が高いため、電子やイオンの移動経路としては細孔中の溶液が大きな役割を果たすことが予想される。また、コンクリート表面から鉄筋までの電気的な連続性を保つためには、細孔が飽水している必要がある。細孔溶液が蒸発せず常に飽水している細孔径を仮定するために式(1)に示すケルビン式を用いた。

$$RT\ln(h) = -\frac{2\phi_{\rm lg}}{r} \tag{1}$$

ここに, *R* : 気体定数 [m² kg s⁻² K⁻¹ mol⁻¹], *T* : 絶対温度 [K], *h* : 相対湿度, ϕ_{lg} : 表面張力 [N/m], *r* : 液滴半径 [m]

式(1)より,RH40%環境下で空隙の直径が1µmの場合 表面張力は約0.00114 [N/m],直径が70µmのとき0.0780 [N/m]となる。20℃環境下の水の表面張力は 0.0728 [N/m]⁷⁾とされるので,直径 1µm 以下の空隙はこの環境 下で充分に飽水し電気的な連続性を保っているものと仮 定する。

上記の仮定をもとに、一定の相対湿度条件下では飽水 状態になっていると思われる 1 µ m 以下の積算細孔容積 とコンクリート中に含まれる塩化物イオン濃度について 電気化学的物性の相関を評価する。

図-5は、コアを約10mmごとにスライスした試料の 細孔容積分布を水銀圧入法により測定したものである。

図-6は、図-5の結果を基にして、1µm以下の積算 細孔容積とコンクリート表面からの深さの関係をプロッ トしたものである。

図-7は、JIS A 1154⁸⁾に基づきコンクリート中に含ま れる全塩化物イオン濃度を分析し深さの関係を示したも のである。

4.3 コンクリートの電気化学的特性と物理的物性の相関

ここで、1µm 以下の細孔を細孔溶液が充填された導体の連続体と仮定し、スライスしたそれぞれのコアを 1 つの抵抗素子とみなし、鉄筋位置までのスライスの積層 を抵抗の直列回路と考える。

式(2)は、積算細孔容積と各スライスの厚さをかけたものを足し合わせ、直列抵抗回路Vと定義したものである。

$$V = \sum_{k=0}^{n} v_k \cdot l_k \tag{2}$$

ここに, v_k : 1 μ m以下の積算細孔容積 [mL/g],

l_k : 表面から*k* 番目の試料の厚さ [mm],

n:試料の数

積算細孔容積は、コアに占める空隙の割合であり、コ アの直径は一定であるので、スライスの厚さをそれぞれ かけあわせることにより、各抵抗素子の抵抗特性を代表 する値となる。細孔が多くスライスの厚さが薄い場合、 断面積が大きく長さが短い導線を仮定できる。細孔が多 くスライスが厚い場合は、導体の断面積が大きく長さが 長い導体と同等である。

図-8は、式(2)で定義したVをパラメータとして、図 -4 で示した各電気化学特性値(自然電位・コンクリー ト抵抗・鉄筋界面の分極抵抗)の中央値との相関を整理 したものである。自然電位とVには明確な相関がみられ なかったが、コンクリート抵抗と分極抵抗はコンクリー トの細孔容積という物理的な特性との相関を持つことが わかった。自然電位は、アノード反応とカソード反応の バランスで決まるというその原理上Vで評価すること は困難であるが、コンクリート抵抗と分極抵抗であれば、 実構造物を対象とした測定データであっても、Vをパラ メータとして評価することができる可能性がある。

同様に、塩化物イオン濃度についても直列抵抗回路を

想定した式(3)を別途設定し、図-9のように、塩化物イ オン濃度と各電気化学測定値の関係を整理した。

$$C = \sum_{k=0}^{n} c_k \cdot l_k \tag{3}$$

ここに, c_k :塩化物イオン濃度 [kg/m³]

塩化物イオンが系内に存在する場合,プルベー図など からわかるように鉄の存在形態のバランスに影響を及ぼ すため,自然電位に与える影響が大きいものと推察され る。しかし、コンクリート抵抗との相関はそれほど見ら れなかった。これは、塩化ナトリウム水溶液の導電率は、 低濃度領域に比べて高濃度になるほど濃度増加に対する 導電率の増加が対応しないためではないかと推察するが さらに検討を要する。また、塩化物イオンが存在するこ とにより、鉄筋表面の不動態皮膜の破壊に寄与するため、 分極抵抗との相関がみられたものと考えられる。





コンクリートの物理的物性値との相関

式(4)は、コアのスライスが形成する抵抗素子に細孔容 積と塩化物イオン濃度の情報を付与して直列抵抗回路を 評価するものである。

 $R = V \cdot C$

図-10は、コンクリートの物理的特性値と電気化学的 特性値の相関を検討したものである。各電気化学特性値 と直列抵抗回路を想定したパラメータの間にはある程度 の相関を見ることができる。この結果より、コンクリー ト中の細孔とそこを満たす細孔溶液をコンクリート中の 主な回路とみなし、細孔容積と塩化物イオン濃度をもと に電気化学的測定値を解釈することは、現時点のデータ の範囲では妥当性があるものと考える。

5. まとめ

以上の結果より, コンクリートの物理的物性である細 孔容積と塩化物イオン濃度は,実構造物の電気化学調査 結果と相関があり,電気化学測定値と鉄筋の腐食形態が 一致しない場合でも,物理的物性で結果を整理すること で,合理的説明が困難にみえる測定値のばらつきを説明 することができる可能性が示唆された。

電気化学測定で得られる指標がそもそも現時点での 腐食状態について評価する手法であるため、今回の検討 手法では、過去に発生した錆量などを直接に評価するこ とはできない。これは、測定を定期的に継続することに よって差分で腐食を評価できるものと考える。

今回の調査では測定点数が少ないので、今後は点数を 増やしてさらに精査を行いたい。

謝辞

本論文の作成に際し,長崎市市役所・谷本氏,栗脇善 朝氏,東京大学大学院工学系研究科・北垣亮馬講師,田 村政道技術職員,西尾悠平氏,前田誠也氏,定金駿介氏, 古市渉平氏,東京理科大学・中野昌宏氏,林瑞紀氏に多 大なご助力をいただいた。記して謝意を表する。

参考文献

- 軍艦島を世界遺産にする会:軍艦島 住み方の記憶, 軍艦島を世界遺産にする会, p.13, 2008
- 伊藤千行,阿久井喜孝:軍艦島 海上産業都市に住む,岩波書店, p.42, 1995
- 長崎文献社:軍艦島は生きている!,長崎文献社, pp.16-17, p.35, 2010
- 軍艦島を世界遺産にする会: http://gunkanjima.hayabusa-studio.com/
- 5) 阿久井喜孝,滋賀秀實:軍艦島実測調查資料集,東 京電機大学出版局,1984
- 6) 日本コンクリート工学協会:コンクリート診断技術 基礎編'11,コンクリート工学協会,2001
- National Institute of Standard and Technology : <u>http://webbook.nist.gov/chemistry/</u>
- JIS A 1154 硬化コンクリート中に含まれる塩化物イ オンイオンの試験方法

(4)