九州大学大学院	学生会員	○長谷川 昻志	九州大学大学院	フェロー会員	貝沼 重信
九州大学大学院	学生会員	樋口 亮	九州大学大学院	非会員	佐島 隆生

**1. はじめに** 飛来海塩環境における鋼 I 桁橋の外桁の内面や内桁などでは、紫外線による光ラジカル反応による 塗膜劣化が生じにくい.しかし、飛来海塩が付着・蓄積する環境に曝されるため、ピンホールや顔料粒子との接触 界面等に生じたホリデーを介して、進行性の高いマクロセルによる局部腐食が生じやすい.また、腐食は単体の塗 膜傷からの進行に加え、複数の塗膜傷が相互干渉しながら進行する場合もある.著者らは先行研究 <sup>1)</sup>で滞水環境に おける近接する 2 つの塗膜傷のうち小さい塗膜傷がカソードとなる一方、大きい塗膜傷内ではアノードとカソード の領域が混在することを明らかにした.本研究では近接する塗膜傷が相互干渉する場合の電気化学特性を解明する ため、塗膜傷内における電流についても測定した.また、近接塗膜傷の存在の有無による塗膜傷の腐食速度の差異 についても検討した.

2. 測定方法 試験体の電極は普通鋼板(JIS G3106 SM490A)を機械加工することで製作した. 試験体の各電極間 には、絶縁と電極を固定する目的でエポキシ系樹脂を充填した. 試験体の概略図を図-1 に示す. 試験体の形状は 1 辺 70mmの矩形とした. 試験体の滞水対象領域については 240~2000 番のエメリー紙を用いて湿式研磨処理した. 2 つの電極の露出部分の外径は↓10mm と 3mm の対とした. 外径↓10mm の領域については、領域内の周縁部と中心 部,および↓3mmの領域に近い側と遠い側の間で流れている腐食電流を測定するために、図中に示すように OF, IF, IC,および OC の 4 つの領域に分割した. これら 4 つの領域の面積は全て等しく、緑端距離は 1mm とした. 試験体 の断面図を図-2 に示す. 試験体の裏側で導線を介して各領域間を 1 点で接続することにより、各領域間のマクロセ ル腐食電流を測定するための回路を形成した. また、↓3mmの電極を接続する場合と接続しない場合それぞれにつ いて測定を行い、近接塗膜傷の有無による腐食挙動の差異について検討した. ↓3mm の電極を接続しない場合,使 用しない↓3mm の電極は塩化ビニル系のマスキングテープで防水処理することで絶縁した. 本測定では滞水環境を 想定し、試験体を 3.5mass%の NaClaq(水温 22℃,水深 7mm)に浸漬した.マクロセル腐食電流は室内環境で,2 分間隔で継続して測定した. 本測定では試験開始初期における電流の乱れが大きく、電流値が安定するまでに時間 を要する場合がある. そこで本測定では試験体が安定するまで測定を継続した.

**3. 測定結果** 各領域間を流れる腐食電流 I の経時変化を図-3 に示す. ここでは正の電流値をアノード電流,負の 電流値をカソード電流と定義した. 試験開始直後は腐食電流が乱れているが,試験開始から12時間が経過した後は 電流値が安定した. \$3mm の電極を接続した場合\$3mm の電極と OC 領域がカソードとなり,欠陥の中央部にあた る IF および IC 領域がアノードとなった. OF 領域もアノードとなっているが,電流値は IF および IC 領域よりも小 さくなった. \$3mm の電極を接続しない場合,接続する場合と同様に欠陥の周縁部にあたる OC 領域がカソード, 中央部にあたる IF および IC 領域がカソードになった. OF 領域については,12時間経過以降の電流値が0 になっ ているが,これは電流値の初期乱れの影響で OF 領域上に腐食生成物が生成し,以降のカソード反応の進行が阻害 されたためであると考えられる.12時間経過以降の OF, IF, IC,および OC 領域の1と電流密度 *icorr*の平均値を表 -1 に示す. \$3mm の電極を接続した場合,4 領域を合計した電流と面積から算出した電流密度の値は 5.31µA/cm<sup>2</sup> と なっている.これは先行研究<sup>10</sup>の結果と同様になっている.アノードとなった IF および IC 領域の電流密度は,\$3mm の電極を接続した場合は,接続しない場合に比して約 1.5 倍大きくなっている.したがって,近接する塗膜傷が相 互干渉することにより腐食は促進されると言える.一方,カソードとなっている OC 領域の電流密度は\$3mm の電 極を接続した場合,接続しない場合の約 2/3 となった.したがって,近接する塗膜傷のうち大きい塗膜傷では,カ ソード反応に起因する塗膜劣化の進行が抑制されると推察される.







表-1 腐食電流密度 icorr の安定後の平均値

(a) (	¢3mm	の電極	を接続	す	る	場合
-------	------	-----	-----	---	---	----

	OF	IF	IC	OC	Total
Current, $I/\mu A$	0.451	2.16	1.92	-1.99	2.54
Electrode area, $S / \text{mm}^2$	12.0	12.0	12.0	12.0	47.9
Current density, <i>i</i> <sub>corr</sub> /µA/cm <sup>2</sup>	3.77	18.0	16.0	-16.7	5.31

(b)  $\phi$ 3mm の電極を接続しない場合

	OF	IF	IC	OC	Total
Current, $I/\mu A$	2.67×10 <sup>-2</sup>	1.34	1.44	-2.77	4.59×10 <sup>-2</sup>
Electrode area, S /mm <sup>2</sup>	12.0	12.0	12.0	12.0	47.9
Current density, <i>i</i> <sub>corr</sub> /µA/cm <sup>2</sup>	0.223	11.2	12.0	-23.2	8.95×10 <sup>-2</sup>

**<u>4</u>. まとめ** 1) 近接する塗膜傷の有無によらず, 塗膜傷の中央部がアノード, 周縁部がカソード領域となることで, 腐食が進行する. 2) 近接する 2 つの塗膜傷が電気的に短絡する場合, 2 つのうち径の大きい塗膜傷において腐食が 促進される. また, 2 つのうち大きい塗膜傷においてカソード反応に起因する塗膜劣化の進行が抑制される.

参考文献 1) 貝沼重信, 増本岳, 楊沐野, 佐島隆生: 近接する塗膜傷間における鋼材腐食の電気化学機構に関する 基礎的研究, 材料と環境, Vol.67, No.11, pp.466-473, 2018.