第 V 部門

構造物表面における飛来塩分の付着分布と内部分布に対する降雨の影響

京都大学工学部	学生員	○嘉屋	明信
京都大学大学院工学研究科	非会員	張り	煜坤
京都大学大学院工学研究科	正会員	安日	粖

#### 1. 序論

沿岸物のコンクリート構造物では海から飛来する海塩 粒子が表面に付着・侵入する塩害による劣化が深刻であ る.効率的な維持管理のためには、コンクリート構造物 に付着する塩分量を部位ごとにより正確に予測すること が重要である.コンクリート標準示方書には、コンクリ ート内部へ侵入する塩分に関して、拡散方程式に基づい て予測する方法が知られているが、この際に用いられる コンクリート表面における塩化物イオン濃度のパラメー ターは海岸線からの距離や水セメント比を用いて評価さ れている.しかし、実際の構造物において表面に付着す る塩分量は周囲の風況や降雨の頻度、大気の相対湿度(以 下大気湿度)など気象の影響を受けることが知られてい る.本研究ではコンクリート構造物に付着する塩分量の 部位別の分布と、降雨による乾湿繰り返しの環境条件が コンクリート内部の塩分の分布に与える影響を検討する.

# 2. 薄板モルタルパネルを用いた飛来塩分量の測定

構造物の部位・部材別の付着塩分量を測定するために、 和歌山県沿岸部に位置する3 主桁の鋼橋である天鳥橋の 鋼桁部に薄板モルタルパネルを貼付することでコンクリ ート橋の表面部を模擬し、付着塩分量の測定を行った. パネルは一辺 40mm, 厚さ 5mm の大きさであり, 3 主桁 のフランジおよびウェブ上の30箇所に張り付け、2016 年12月20日から2017年4月8日までの109日間暴露し た(Fig.1). それぞれの箇所で張り付け面に対して平行方 向と45度回転方向の2つの薄板モルタルパネルを設置し、 水滴の滞留の影響を検討した.暴露期間終了後回収して 表面の観察と電位差滴定による全塩化物イオン(単位モ ルタル質量当たりの塩化物イオン質量)の測定を行った (Fig.2). 表面観察では F 点, O 点 45 度回転, Z 点 45 度回 転の薄板モルタルパネルで金属錆汁の付着が見られ、こ れらの点では他の点と比較して突出して高い付着塩分量 が計測された.いずれも下フランジ下面の点であり,橋 梁表面に付着した雨滴や結露による水滴が周囲の付着塩 分を吸収し、下フランジ下面へ流下し、これが繰り返さ



れることで塩分が集中したためであると考えられる. O 点,Z点の平行設置と45度回転設置で大きな差が見られ るのは、下フランジ下面では流下量こそ多いが流れにム ラがあるためであると考えられる. 橋梁の海側側面であ るA~Dで多くなる傾向が見られたが、これは海塩粒子 が飛来、付着しやすいことと、特に降雨の繰り返しによ り流下した水滴を吸収し、相対的に多くの塩分が浸透し たためと考えられる. 下フランジ下面以外では設置向き ごとの付着塩分量に有意な差は見られないことから、設 置向きによる水滴滞留量の差はないと考えられる.

#### 3. 表層部の塩分侵入への雨の影響に関する解析的検討

筆者らは、有限差分法を用いた移流現象と拡散現象に よる塩化物イオン分布の計算モデルを構築した<sup>1)</sup>.時間 *t* [s]と深さ *x* [mm]を変数としてコンクリート内部の水分飽 和度分布 θ を求め(式(1))、次に飽和度 θ の変化と塩化物 イオンの濃度勾配から塩化物イオンの流量フラックス *j<sub>c,cl</sub>*, *j<sub>d,cl</sub>*[mol/mm<sup>3</sup>/s]を計算し、ある時点での塩化物イオン 濃度分布を算出する<sup>2)</sup>.

$$\frac{\partial\theta}{\partial t} = \frac{\partial}{\partial x} \left( D(\theta) \frac{\partial}{\partial x} \right) \tag{1}$$

また本研究では、塩化物イオン濃度分布に対して降雨が

Akinobu Kaya, Atsuya Shirai, Yukun Zhang, Yuichi Hirano, Lin An and Hiromichi Shirato kaya.a.060625@gmail.com

移流と拡散にどの程度寄与しているのかを検討するため に、全塩化物イオン濃度  $C_t$ [mol/mm<sup>3</sup>]と移流、拡散による 流量フラックス  $j_{c,cl}$ ,  $j_{d,cl}$ [mol/mm<sup>3</sup>/s]を移流拡散方程式に 基づく式(2)と、移流のみに基づく式(3)を用いて計算した.

$$\frac{\partial c_t}{\partial t} = -\nabla \cdot \left( j_{c,cl} + j_{d,cl} \right) \tag{2}$$

$$\frac{\partial C_t}{\partial t} = -\nabla \cdot j_{c,cl} \tag{3}$$

表面(x=0)の境界条件として,浸漬時は飽和度を1,塩化 物イオン濃度を0とし,乾燥時は飽和度を大気湿度から 求め,塩化物イオンの流量を0と設定した.1回の塩水 への浸漬により塩化物イオンを侵入させ,その後降雨を 模擬するために純水を用い10回の乾湿繰り返しサイク ルを計算し,各サイクルにおける塩化物イオン分布と全 塩化物イオン量を計算した.

#### 3.1 降雨環境による影響

乾燥状態を降雨がない時の大気の相対湿度,純水への 浸漬時間を降雨の時間,サイクル数を降雨の頻度と想定 し塩化物イオン分布を計算した.Fig.3,Fig.4に計算結果 得られた塩化物イオン分布を示す.Fig.5には,各サイク ル浸漬終了後の塩化物イオン[kg/cm<sup>3</sup>]の分布を深さで積 分した全塩化物イオン量[kg/cm<sup>2</sup>]を縦軸とし,横軸をサイ クル数とした関係を示す.まず,大気湿度40%,60%,80% について計算した結果から,大気湿度は塩化物イオンの 侵入する深さに対する影響は少ないと考えられる (Fig.3).また,大気湿度が高いほど全塩化物イオン量の



減少が少なく乾湿繰り返しによる洗浄の影響を受けにく いと考えられる(Fig.5). 浸漬1時間乾燥3日,浸漬15分 乾燥3日の場合の結果の比較から,浸漬時間が長い方が 塩化物イオンは深くに侵入する一方で洗浄効果による全 塩化物イオンの減少量は少ないと考えられる. 浸漬1時 間乾燥3日と浸漬1時間乾燥1週間の場合を比較すると, 乾燥時間が長い方が塩化物イオンはより深くに侵入し, 洗浄による全塩化物イオンの減少量が多いと考えられる (Fig.4, Fig.5).

### 3.2 移流による影響

降雨の繰り返しでは表層部の水の移動が塩分侵入に大 きな影響を与えると考えられるため、移流のみを考慮し た場合と移流拡散を考慮した場合の塩化物イオン分布を 計算し比較した(Fig.6). 乾湿の繰り返しサイクル初期で は移流のみと移流拡散での塩化物イオン分布がほぼ等し いが、サイクルを繰り返すごとにピークの塩化物イオン 量が減少し、より深くまで移動している. これは、乾湿 の繰り返し初期では塩化物イオンの移動に対して移流が 支配的である一方、コンクリートへの浸透に対しては長 期的に繰り返されれば拡散の影響が大きくなるためであ ると考えられる.



## 4. 結論

・付着塩分量は海側側面および下フランジ下部で多くなる傾向がみられた.

・大気湿度が高いほど全塩化物イオン量の減少が少なく
乾湿繰り返しによる洗浄の影響が小さいと考えられる.
・乾燥時間が長い方が塩化物イオンはより深くに侵入し,
洗浄による全塩化物イオンの減少量が多いと考えられる.
・乾湿の繰り返し初期では塩化物イオンの移動に対して
移流が支配的である一方,長期的に繰り返されれば拡散の影響が大きくなると考えられる.
参考文献

三歩一ら:構造物の塩分付着分布と乾湿繰り返し条件下におけるコンクリートへの塩分侵入,土木学会関西支部 年次学術講演会,2015
Gang Lin, Yinghua Liu, Zhihai Xiang: Numerical modeling for predicting service life of reinforced concrete structures exposed to chloride environments, Cement & Concrete Composites 32, pp571-579, 2010