セル・オートマトンによる金属腐食シミュレータ

日大生産工(院) 堀江 良浩 日大生産工 西 恭一日大生産工 星野 和義 日大生産工(研) 中川 一人

1 緒言

本報告では,実験結果からシミュレータを構築し,シミュレーション結果と実験結果を比較し,シミュレータの改良を行うことを目的とする.

2 腐食のメカニズム

2.1 概要

腐食とは、化学的作用により物体の外見や機能が損なわれることで、特に金属は表面に錆ができて形状や強度が損なわれる現象である.腐食の進行は金属の場合,酸化還元反応により金属表面が電子を失ってイオン化して金属面から脱落していくことで進行し,脱落していったイオンは水や酸素により腐食生成物となり金属表面に蓄積する.

2.2 腐食の傾向

文献 3)によると,腐食による面積あたりの重量変化は,時間に応じてほぼ放物線を描く変化を生じるとのことである.そこでSUS316Lの腐食実験より得られた結果から最小二乗法を用いて表した二次の近似式を以下に示す.

$$W = 5.7040 \times 10^{-7} \times T^{2}$$

$$+1.4708 \times 10^{-4} \times T \qquad \dots (1)$$

$$-0.0013$$

$$W(oxide) = 1.5321 \times 10^{-6} \times T^2$$

$$+2.3039\times10^{-4}\times T$$
 ...(2)

+2.6021

$$W(ox) = -7.7625 \times 10^{-7} \times T^2 \qquad \dots (3)$$

 $-1.1671 \times 10^{-4} \times T$

$$W(net) = W - W(oxide) \qquad ...(4)$$

$$W(diss) = W(net) - W(ox)$$
 ...(5)

ここで T は超臨界水に金属を露出した時間 [h], ΔW は酸化皮膜を取り除く前の重量変化 $[g/m^2]$, $\Delta W(oxide)$ は酸化皮膜の重量 $[g/m^2]$, $\Delta W(ox)$ は酸化による重量変化 $[g/m^2]$,

 $\Delta W(net)$ は酸化皮膜を取り除いた後の重量変化 $[g/m^2]$, $\Delta W(diss)$ は溶解による重量変化 $[g/m^2]$ である.なおこれをシミュレータに使った結果をグラフ化したのが Fig.1 のようになる.Fig.1 より $\Delta W(net)$ と $\Delta W(ox)$ にほとんど差がなく, $\Delta W(diss)$ が微少であることがわかる.また $\Delta W(oxide)$ が大きいので全体としての ΔW は,増加していることがわかる.これより腐食の傾向として溶解より腐食の進行が速いことがわかる.

3 腐食・溶解シミュレータ

3.1 セル・オートマトン

セル・オートマトン 4)とは,有限次元の格 子と単純なルールからなる並列演算処理を 実現した計算モデルである.各セルには有限 個の内部状態があり、あるセルの時刻 T にお ける内部状態は,近接しているセルの時刻 T - 1の内部状態によって決定される.個々の セルの結果は単純であるが,複数のセルが集 合した場合に得られる全体的な結果は複雑 なものとなる.例えば,二次元のセル・オー トマトンで有名なライフゲームではそれぞ れのセルに三つのルールと白と黒の内部状 態があるだけで自身と近接するセルにより 変化のパターンが2の9乗=512個あり,セ ルの数が増える毎に変化のパターンは増え ていく、このようにいくつかの条件を与える だけで多くの結果を得ることができる.

3.2 腐食のルール

セルは,一辺 1[mm]として金属セル,腐食 セル,超臨界水セルの三つがあり,金属容器 に超臨界水を貯蔵している条件で ,超臨界水 セルに接している金属セルは時間によって 腐食セルとなり、密度から溶解した量を差し 引きゼロになった時 ,セルが完全に溶解した こととなり、超臨界水セルに変化するルール を与えている.露出時間をセル毎に設定し、 超臨界水セルに接した時からカウントが始 まり、その露出時間を近似式の T に当てはめ る.腐食速度に関しては W(diss)を溶解し た重量とし、 W(ox)と W(diss)を足し合わ せた値を腐食した重量とする、さらに、金属 セルの一辺のみ超臨界水セルに接している ときの腐食速度を1とすると,腐食の進行に より超臨界水セルに接する辺が二辺,三辺と 増えるにつれ,腐食速度も二倍,三倍となり, ムーア近傍で計算しているので上下左右に 加え,角で接するセルの場合,腐食速度をあ る程度遅くしている .また ,腐食した部分は 腐食していない金属に比べて反応が遅いの で、腐食セルは密度から溶解した重量を差し 引いた値の割合に応じて腐食速度を遅くし ている .そして超臨界水にはゆらぎがあるの で腐食速度にランダム値を与える.さらに,容器形状によっては金属片が剥離する可能性があるので,剥離判定を行うルールを検討中である.

3.3 シミュレーション例

Sun Microsystems 社が開発した Java 言語 (J2SDK1.4.2_08)を用いて構築した二次元版 腐食・溶解シミュレータ(SUS316L)によるシミュレーション結果のグラフを Fig.1 , シミュレーション描画面例(1700 時間経過)を Fig.2 に示す.シミュレーションの初期状態は , 描画領域に一辺 250 個のセルが並んでおり , 初期状態では中心に超臨界水セル 50² 個があり , その周囲に金属セルが 60000 個配置されている.すなわち , 壁の厚さが 200[mm]の金属容器に超臨界水を貯蔵している状態である.

Fig.1 を見ると W, W(net), W(ox), W(oxide)が急激にゼロに近づいている部分があるが,これは金属表面の酸化被膜間とで金属内側のセルー層分が超臨界水セルに変化したことなる。また,750時間付近に変化の増減が見られるが,これはランダと量でよるセル年の剥がれ落ちているととなる。また,750時間付近三重量でよるセルの増減が見られるが,これはランダと値によるセルの角だけが接しているセルの腐食速度の差によるものである。

Fig.2 はある程度腐食,溶解が進んだ状態の拡大図を示しており,黒いセルが腐食セルを表し,部分的に金属セルが超臨界水セルに接しているのは間の腐食セルが溶解し,剥がれ落ちたからである.これより腐食,溶解している金属の断面形状の変化が視覚的にわかる

Fig.3 は ,20×20×5[mm]の SUS316L が完全溶解するまでのシミュレーション結果で ,2300 時間程度で金属片が完全溶解していると言う結果になっている .仮にこのシミュレーション結果が実験結果と合うならば ,100時間程度の実験結果よりシミュレータを作ることができる事となる .

4 結言

本報告では,実験より得られた近似式,グラフと金属容器の中に超臨界水を入れた場合の腐食・溶解シミュレータについて述べる今後,超臨界水中の金属片が完全に溶解シミでの実験を行い,同条件のシミュレータの改良を行って、現在検討中の剥離に関するルールを追加する。なお,本報告では割愛したが,三次元版シミュレータの改良も同時進行する。 [謝辞] 本研究は,平成17,18年度学術フロンティア推進事業共同研究プロジェクトの一部として行われた。

参考文献

1) http://www.ihi.co.jp/ihi/products/plants/rinkaisui.html

- 2) 倉田良明,孫明淑,「超臨界水装置用材料の腐食問題」,高圧力の科学と技術 Vol.11,(2001), No.4
- 3) N.Hara, S.Tanaka and K.Sugimoto, "CORROSION BEHAVIOR CONSTITUENT METALS OF SAINLESS ALLOYS IN SCWO ENVIRONMENTS", CORROSION2001, (2001), Paper No.01365
- 4) http://notepc100s.seesaa.net/article/2188896.html

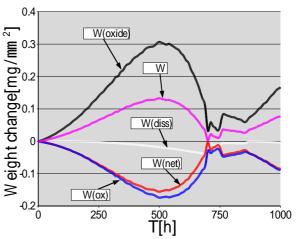


Fig.1 Weight change concerning corrosion and melt

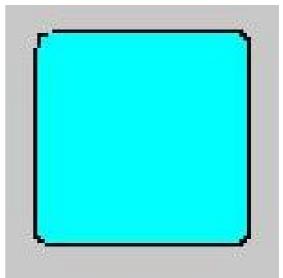


Fig.2 2Dsimulator

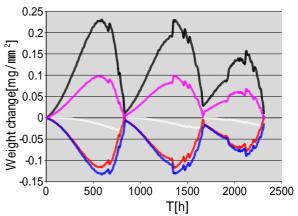


Fig.3 Simulation result until complete dissolving