水化学部会 第35回定例研究会



# ジルコニア隔膜鉄/酸化鉄型 腐食電位センサの開発

2019/3/8

株式会社 日立製作所 研究開発グループ エネルギーイノベーションセンタ 原子カシステム研究部

橘 正彦

© Hitachi, Ltd. 2019. All rights reserved.



#### ♦背景

- 環境緩和技術として、オンライン貴金属注入(On-Line NobleChem<sup>™</sup>: OLNC)が米国で普及
- OLNCの腐食電位 (ECP) 測定に適した、ジルコニア隔膜 鉄/酸化鉄型腐食電位センサ (Feセンサ) が必要

#### ◆目的

- ・ 既開発のジルコニア隔膜銀/酸化銀型ECPセンサをベースに、
   Feセンサを試作し、(1)性能(発生電位)と、(2)耐久性を確認
- 目標: (1)発生電位=理論値±0.05 V以下
   (2)寿命1サイクル以上(最低3か月)

### ◆ 実施内容

- (1) 性能確認:  $H_2$ 添加時のPtの電位、および、SUSのECPの $H_2/O_2$ モル比依存性を測定
- (2) 耐久性確認: 性能確認後、機能喪失まで高温水中浸漬



#### BWRではステンレス鋼や高Ni合金の応力腐食割れ(SCC\*)が顕在化



**SCC:**<u>Stress</u><u>Corrosion</u><u>C</u>racking

出典:橘,正彦, 学位論文, 東北大学(2011)



#### ■維持規格ではECP低減効果を考慮した余寿命評価が可能 ■き裂進展速度は、ECP≦-0.1V(SHE)では未対策の1/10以下



### 実機での腐食電位測定の実績



#### ■ボトムドレン配管にマニフォールドを設置して腐食電位測定すること により原子炉底部の腐食電位を評価



© Hitachi, Ltd. 2019. All rights reserved.

### 代表的なECP測定系の構成

HITACHI Inspire the Next

#### ■ECPは、接地された配管(基本極と呼称)や構造材料を基準とした ECPセンサの電位を測定して算出



\*橘正彦, "高温純水中における腐食電位測定の誤差低減方法に関する検討", 材料と環境, 66, p.289(2017).

© Hitachi, Ltd. 2019. All rights reserved. 5



ΗΙΤΔ( ΗΙ **Inspire the Next** 

#### ECPは、測定対象に対するECPセンサ(参照電極)の電位から算出



## 炉内ECP測定に適したECPセンサ



#### 表 ECPセンサー覧

センサ種別		メリット	デメリット
<b>Pt型</b>		<ul> <li>長寿命</li> <li>高確度(H<sub>2</sub>過剰時のみ)</li> </ul>	<ul> <li>H<sub>2</sub>/O<sub>2</sub>≧2のとき</li> <li>のみ機能</li> </ul>
Ag/AgCI型		• NWC、HWC <b>双方で機能</b>	<ul> <li> 電解質(AgCl)溶出 </li> <li> 電位がドリフト </li> </ul>
ジルコニア隔膜 Ag/Ag <sub>2</sub> O型		<ul> <li>NWC、HWC双方で機能</li> <li>安定電位を発生</li> </ul>	<ul> <li>・作動温度範囲あり</li> <li>・比較的短寿命</li> <li>・Agが放射化</li> </ul>
ジルコニア隔膜 Fe/Fe <sub>3</sub> 0 <sub>4</sub> 型		<ul> <li>NWC、HWC双方で機能</li> <li>安定電位を発生</li> </ul>	<ul><li> 作動温度範囲あり</li><li> 比較的短寿命</li></ul>
Zr型		<ul> <li>NWC、HWC双方で機能</li> <li>長寿命</li> </ul>	• 理論値算出不能

© Hitachi, Ltd. 2019. All rights reserved. 7

#### OLNC適用時のECP測定におけるFeセンサのメリット(1/2) HITACHI Inspire the Next

#### ■Ptセンサ:電位の経時変化からは機能喪失を検知できない ■Feセンサ:対GND電位の経時変化から機能喪失を検知可能



#### OLNC適用時のECP測定におけるFeセンサのメリット(2/2) HITACHI Inspire the Next

# Pt型ECPセンサ:OLNC後の炉心流量変化によるECP変化検知不能 H<sub>2</sub>過剰時に高確度なPtセンサ + H<sub>2</sub>無しで測定可能なFeセンサの併用が好ましい



# YSZ隔膜Ag/Ag2O型ECPセンサ\*

# 2000年代初頭、イットリア安定化ジルコニア(YSZ)固体電解質膜を使用したジルコニア隔膜Ag/Ag20型ECPセンサを開発 LVR-15試験炉(チェコ)において、5ヶ月の浸漬試験を実施、期間中、8本中7本が機能維持したことを確認済



ジルコニア隔膜Ag/Ag2O型ECPセンサ

試験炉での照射下浸漬試験結果





\*Sakai et. al., 10<sup>th</sup> Int.I conf. on Environmental Degradation of Materials in Nuclear Power Systems(2002).

### 日立GE製 鉄/酸化鉄型 試作ECPセンサ概要



#### ■Ag/Ag<sub>2</sub>0型センサの内部充填物を、AgとAg<sub>2</sub>0からFeとFe<sub>3</sub>0<sub>4</sub>に変更 ■ラボ用試作品につき、ボディ内バウンダリ構造を簡略化



#### 試作Feセンサの概観



% M. Sasaki, R. Shimizu, N. Ota, M. Nagase, M. Tachibana and K. Ishida, Proc. of 21th International Conference on Water Chemistry of Nuclear Reactor Systems, Sep. 9-14, 2018, San Francisco, CA, (2018).

Feセンサの電位発生メカニズム



#### pHが大きく変化しない条件の下、参照電極として使用可能

膜内面: 
$$3/4Fe + O_{(S)} < -> 1/4Fe_3O_4 + V^{++} + 2e^{-1}$$
  
膜外面:  $H_2O + V^{++} < -> O_{(S)} + 2H^{+}$   
Overall:  $3Fe + 4H_2O < -> Fe_3O_4 + 8H^{+} + 8e^{-1}$   
 $E_{Fe/Fe3O4} = E^{O} - (2.303 * 8.314 * E^{O}/96500 * pH)$   
 $(E^{O} = 0.073 - 0.001387 + 0.0001477 * \ln 7))^{*1}$   
 $V^{++} : 原子空孔$   
 $O_{(S)} : 固体中の酸素原子$   
 $T : 温度(K)$   
 $E^{O} : 標準電極電位$ 



#### Feセンサの電位発生機構※2

- ※1 S.A. Attanasio, D.A. Morton, M.A. Ando, "Measurement and Calculation of Electrochemical Potentials in Hydrogenated High Temperature Water, including an Evaluation of the Yttria-Stabilized Zirconia/Iron-Iron Oxide (Fe/Fe3O4) Probe as a Reference Electrode", CORROSION 2002, Denver, CO (2002)
- ※2 M. Sasaki, R. Shimizu, N. Ota, M. Nagase, M. Tachibana and K. Ishida, Proc. of 21th International Conference on Water Chemistry of Nuclear Reactor Systems, Sep. 9-14, 2018, San Francisco, CA, (2018).

#### 性能・寿命確認試験装置(循環式オートクレーブ)



### ■02濃度とH2濃度を別タンクで調整、H2ありの条件ではN2に替えてAr ベース3%H2を使用



#### 性能·寿命確認試験装置(ECP測定系)



#### ■SHE補正のためにPtを、疑似参照極として純Zr電極を装荷 ■誤差低減のためA/C基準で測定する疑似差動式測定法※を採用



試験条件						
パラメータ	設定値					
温度(℃)	280					
圧力(MPa)	8.0					
<b>流量(dm³/h)</b>	10					
電気伝導度(μS/cm)	<0.1					

#### |※ 橘正彦, "高温純水中における腐食電位測定の誤差低減方法に関する検討", 材料と環境, Vol.66, No.9, p.289(2017). (Id. 201

HITACHI Inspire the Next

#### 【評価方法】 ①性能確認-1:

H<sub>2</sub>のみ添加時のPtが理論値(=-0.5V vs.SHE)であるとして、Feセン サの発生電位を確認、理論値と比較

#### **②性能確認-2:**

H<sub>2</sub>/O<sub>2</sub>モル比0~10の範囲で、Feセンサで測定したSUS316L、Ptの 電位を、SHE補正したAg/AgCI型外部参照電極で測定した SUS316L、Ptの電位と比較

#### ③寿命確認-1:

SHE補正したAg/AgCI型外部参照電極でFeセンサの電位を測定、 理論値と比較

## ④寿命確認-2:

長期に渡って安定な電位を発生する純Zr電極(疑似参照電極)の 電位とFeセンサとの電位差の経時変化を確認





### ■短期の性能確認(#1-7)と長期寿命確認(#8)を実施

#### 表 試験水質

実施順	H <sub>2</sub> /O <sub>2</sub> モル比	H <sub>2</sub> (ppb)	O <sub>2</sub> (ppb)	保持時間(日)	目的
1	0	0	300	2	●NWC模擬
2	>100	40	0	6	●Ptと比較してSHE補正 性 ●理論値とのズレ確認
3	10	40	64	4	
4'	3.9	40	166	2	
4	3	40	213	4	確。マルル低什住を確認
5	2	40	320	4	277 副参照 电極と比較
6	1	40	640	4	hafter
7	0	0	640	4	• [0 <sub>2</sub> ] 640でのH <sub>2</sub> /0 <sub>2</sub> =0
8	_	0 or 40	300 or 0	(機能喪失まで)	寿命確認

試験結果(1/2)(~130日目)



#### H<sub>2</sub>のみの条件で、(1)理論値からのズレ量、(2)長期の電位ドリフトを確認 Feセンサでは外部参照電極よりも長期間に渡って安定して電位測定可能 Pt by Fe sensor(Vvs.SHE) Pt by ex.-RE(Vvs.SHE) -316L SS by Fe sensor(Vvs.SHE) 316L SS by ex.-RE(Vvs.SHE) Zr by Fe sensor(Vvs.SHE) Zr by ex.-RE(Vvs.SHE) 0.6 <u>[H<sub>2</sub>]40+[O<sub>2</sub>]166</u> [H<sub>2</sub>]40+[O<sub>2</sub>]64 [H<sub>2</sub>]40+[O<sub>2</sub>]320 [H<sub>2</sub>]40+[O<sub>2</sub>]213 [0<sub>2</sub>]250 [0<sub>2</sub>]640 [O<sub>2</sub>]300 (脱気) $[H_2]40$ [0<sub>2</sub>]300 [H<sub>2</sub>]40+[0<sub>2</sub>]640 外部参照電極で測定 0.4↓給水 0.2 Vvs.SHE) (1) SHE補 試験 0 中断 Pump不調 -0.2 Feセンサで測定 調合 -0.4 -0.6 性能確認 寿命確認 -0.8 -1 50 100n

経過時間(日)

© Hitachi, Ltd. 2019. All rights reserved. 17

試験結果(2/2)(130~300日目)

#### HITACHI Inspire the Next

#### ◆ 途中3度の熱サイクル(降温→昇温)経験後も300日まで機能維持を確認



#### ① 性能確認試験(試験結果①)

■H<sub>2</sub>のみ添加時のPt、および疑似参照極(Zr)の双方でFeセンサの健全性を確認 ■3度の熱サイクルを経ても理論値±50mV内で理論電位を発生することを確認 ■OLNC(起動後3ヶ月後からPt注入)効果確認に十分な耐久性を有することを確認



#### 2 性能確認試験(試験結果2)

20

# 水質影響確認試験の結果、Feセンサで測定したPtとSUS316LのECPは、全H<sub>2</sub>/02 モル比において、外部参照電極を用いて測定した値と良く一致 Feセンサの電位に及ぼすH<sub>2</sub>/02モル比の影響は0.03V以下であり不変と見なせる Ptは、02ありのとき、H<sub>2</sub>/02=10でも理論値から約0.1V乖離 ⇒ 次頁



## 02混在による混成電位に起因した理論電位からの乖離



#### ■H<sub>2</sub>添加時のPtの電位は、O<sub>2</sub>がある程度以上の濃度で共存するとO<sub>2</sub>濃度に応じて 高電位化し、H<sub>2</sub>濃度を増加しても平衡電位まで低下しない



\*金属の腐食・防食Q&A 電気化学入門編,丸善(2002)、p.131を参考に作図.

#### ③ 寿命確認試験(試験結果③)

# ■外部参照電極を基準として測定したFeセンサの電位は、徐々に低下 (外部参照電極内のKCI濃度低下に伴う電位ドリフトと推定) ⇒長期に渡って安定した電位を発生するZr擬似参照電極により長期安定性を確認





#### ■Zr擬似参照電極で評価したFeセンサの長期電位安定性は(起動・再 起動直後を除き)目標誤差範囲内(≦±50 mV)であることを確認



X M. Sasaki, R. Shimizu, N. Ota, M. Nagase, M. Tachibana and K. Ishida, Proc. of 21th International Conference on Water Chemistry of Nuclear Reactor Systems, Sep. 9-14, 2018, San Francisco, CA, (2018). まとめ



- 炉内ECP測定を目的として、鉄/酸化鉄型ECPセンサを開発中
- 試作品を用いた性能・寿命確認試験により、以下の結果を得た
  - ① 性能

理論値との乖離量が目標範囲内(≦±50 mV)であることを確認

2 寿命

電位ゆらぎが目標範囲内(≦±50 mV)であることを、300日まで 確認 (※ 寿命評価試験は現在も継続中)

試作品による評価では目標を達成。

今後、さらなる長期耐久性の確認、流動振動評価、および、性能のびらつきの確認を実施していく。

HITACHI Inspire the Next