錫薄膜センサにより検出した 太陽電池モジュール内酢酸量の検量線の改善

Improvement in the calibration curve of acetic acid amount in PV modules detected by tin film sensor

東京農工大学工学部¹, 産総研 RCPV², 森本 考紀¹, 浅野 正太¹, 城内 紗千子², 原 由希子², 増田 淳², 梅田 倫弘¹, 岩見 健太郎¹

Tokyo University of Agriculture and Technology¹, AIST RCPV², Takanori Morimoto¹, Shota Asano¹, Sachiko Jonai², Yukiko Hara², Atsushi Masuda², Norihiro Umeda¹, and Kentaro Iwami¹ E-mail: k iwami@cc.tuat.ac.jp

太陽電池(PV)モジュール中のエチレン酢酸 ビニル共重合樹脂(EVA)の加水分解により発 生する酢酸は、PV モジュールの電極を腐食さ せ,性能の劣化を引き起こす原因であることが 知られている[1].

我々は, 紫外光(UV)照射と Damp-heat(DH)を 組み合わせた UV+DH 複合試験中に PV モジュ ール内部に発生する酢酸を, 錫薄膜センサの相 対反射率から評価してきた[2]. 相対反射率と酢 酸量の定量的な関係を示したが,十分な信頼性 を得るには至っていない[3].

本稿では, 高い分解能を持つラックトップ pH 計を利用することにより、酢酸量の検出精 度向上を図った実験の結果を示す.

直径 8 mm のカバーガラス上に錫薄膜を 70 nm 成膜したものを図 1(a)に示す. この錫薄膜 センサを酢酸濃度 3000 ppm の酢酸水溶液 1 mL に浸漬した. 酢酸と錫が十分に反応すると、図 1(b)で示すように錫が溶解して基板のカバー ガラスが露出する.この時の錫と酢酸の反応を 式(1), 酢酸の pH 換算質量 m_{AA} を式(2)で示す.

 $Sn + 4CH₃COOH \rightarrow Sn(CH₃COO)₄ + 2H₂ (1)$

$$m_{\rm AA} = V M_{AA} \left(\frac{10^{-2\,\rm pH}}{K_{\rm c}} + 10^{-\rm pH} \right)$$
 (2)

m_{AA}: 酢酸の質量[μg]

:水溶液の体積[mL]

MAA: 酢酸物質量[g/mol](=60.05)

Ka : 酸解離定数[pKa](=4.76)

センサを4枚用意して浸漬実験を行い、酢酸 と錫の反応段階に応じて 4 通りの浸漬時間経 過後にセンサを取り出し、それぞれの相対反射 率を測定した. センサを取り出した後の酢酸水 溶液を純水で 10000 倍希釈し、ラックトップ pH 計(アズワン AS800, 分解能 0.001 pH)を用 いて pH を測定した. センサ浸漬前の溶液の pH との変化から、錫と反応した酢酸量を算出した.

図 2 に錫薄膜センサの相対反射率と算出し た酢酸量の関係を示す. 錫薄膜センサ 70 nm と 十分に反応した酢酸量は 217 µg であった. こ の値は, 反応した最大酢酸量の予測値 52.5 µg のおよそ 4 倍の値だった. これは pH 測定での 誤差が原因であると考えられる. 今回の実験で はpH 計の分解能を 0.01 pH から 0.001 pH まで 高めた. 分解能が 0.01 pH のとき, 算出した酢 酸量は予測値のおよそ5倍だった.また,酢酸 水溶液の希釈過程において酢酸濃度に誤差が 発生していることが予測される. これに対して は希釈条件を変化させることで改善を図る.





図 1. 錫薄膜センサの浸漬前(a)と浸漬後(b)

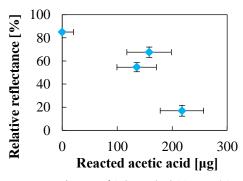


図 2. 相対反射率と酢酸量の関係

本研究は、NEDO「高性能・高信頼性太陽光 発電の発電コスト低減技術開発 | の委託により 実施された.

- [1] A. Masuda et al., Japanese Journal of Applied Physics, 54, 04DR04 (2015).
- [2] 濱岡遼他, 第 79 回応用物理学会秋季学術 講演会, 21p-133-11 (2018).
- [3] 浅野正太他, 第 66 回応用物理学会春季学 術講演会, 9p-PB6-13 (2019).