特集論文

HVIGBTモジュールのシリコーンゲルの 吸湿挙動と結露リスクの調査

羽鳥憲司* Kenji Hatori 登羽香奈[†] Wakana Noboru 中村圭一* Keiichi Nakamura

Investigation of Humidity Absorption Behavior and Condensation Risk of Silicone Gel in HVIGBT Modules

要 旨

大電力を高速にスイッチングする三菱電機のHVIGBT (High Voltage Insulated Gate Bipolar Transistor)モジュー ルは, 1997年に製品化して以来, 高い信頼性が評価され, 主に電鉄の駆動システムなどの電力変換装置に広く採用さ れてきた。

近年,市場の拡大に伴ってパワー半導体が様々な環境下 で使用されるようになってきた。電鉄・電力市場では,高 い信頼性が求められるため,こうした様々な環境に対する 耐環境性能を確認することの重要性が高まっている。また, 湿度の高い環境については,モジュールが密閉構造では ないため,その影響を完全に排除することは難しく,耐湿 性の向上とその確認技術が強く求められていた。そのため, 当社ではHVIGBTモジュールの耐湿性向上⁽¹⁾⁽²⁾及び耐湿 性確認技術⁽³⁾⁽⁴⁾⁽⁵⁾の構築に取り組んできた。

湿気の侵入という観点で見ればHVIGBTモジュールに はローパスフィルタとして機能するシリコーンゲルを充填 しており、このシリコーンゲルの吸湿挙動を理解すること がHVIGBTモジュールの耐湿性を議論する上で重要にな る。そのため、シリコーンゲルの次に挙げる吸湿挙動や結 露リスクを明らかにした⁶⁰。

(1) 異なる二つの方式での結露試験での素子の吸湿挙動

- (2) 様々な環境下での素子の吸湿挙動
- (3) 市場環境での素子の吸湿挙動



シリコーンゲルの吸湿モデルに基づく市場環境下でのシリコーンゲルの吸湿シミュレーション結果

2020年のロンドン及び東京の環境データから高湿環境下の1日を抽出し、HVIGBTモジュール内の吸湿シミュレーションを実施した。大気の相対湿度が100%RH(Relative Humidity)に達しているような条件下でもシリコーンゲル内の湿度は100%を大きく下回っており、大気に比較してシリコーンゲル内の結露リスクが小さいことを確認した。

1. まえがき

鉄道は他の交通機関と比較してエネルギー効率に優れて おり,交通分野全体の環境負荷の軽減に資することから, 地球温暖化問題の解決への貢献のため,鉄道の利用が世界 的に促進されている。また,低炭素社会の実現の観点から, 鉄道の非電化区間の電化や,蓄電池車両の導入などが推進 されている。それに伴って,電車が地球上の様々な環境で 走行するようになってきた。

鉄道車両用パワーモジュールは小型,低損失であること に加えて,民生,一般産業用途に比べて高い信頼性が要求 されている。そのため,こうした様々な環境に対する耐環 境性能を確認することの重要性が高まっている。特に湿度 の高い環境については,モジュールが密閉構造ではないた め,その影響を完全に排除することは難しく,耐湿性の向 上とその確認技術が強く求められていた。

こうした背景を踏まえて、当社ではHVIGBTモジュールの耐湿性向上及び耐湿性確認技術の構築に 取り組んできた。HVIGBTモジュールには湿気の 侵入という観点で見ればローパスフィルタとして機 能するシリコーンゲルが充填されており、このシリ コーンゲルの吸湿挙動を理解することがHVIGBTモ ジュールの耐湿性を議論する上で重要になる。しか しながら、これまでシリコーンゲルのような材料レ ベルの吸湿挙動の研究はなされてこなかった。

本稿では、シリコーンゲルの吸湿挙動と結露リス クの調査結果について述べる。

2. シリコーンゲルの吸湿挙動

ー般にHVIGBTモジュールはシリコーンゲルが充填されている。シリコーンゲルのような樹脂は周囲環境に依存して吸湿し、その吸湿量は水蒸気の拡散と溶解で説明できることが知られている⁽⁷⁾⁽⁸⁾。水蒸気の溶解度cは式(1)で示されるフィックの法則を用いて拡散係数Dで表される。この拡散係数Dは式(2)に示すように頻度因子D₀と気体定数R,活性化エネルギーE_D,温度Tで表される。

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

$$D = D_0 \exp\left(-\frac{E_D}{RT}\right) \quad \dots \qquad (2)$$

一方,吸湿が十分飽和した状態での溶解度 $c_{(t=\infty)}$ は式(3) に示すように溶解度係数Sと水蒸気 EP_v で表される。この 溶解度係数Sは式(4)に示すように頻度因子 S_0 と気体定数R, エンタルピー ΔH_s ,温度Tで表される。

$c_{(t=\infty)} = S \cdot P_v$		(3)
--------------------------------	--	----	---

 $S = S_0 \exp\left(-\frac{\Delta H_S}{RT}\right) \quad \dots \qquad (4)$

これらの拡散係数Dと溶解度係数Sの特定がシリコーン ゲルの吸湿挙動を理解する上で重要であり、これらを特定 するために吸湿時のシリコーンゲルの質量増加の傾向を 測定した。図1に示すように、直径5.000mmの金属シリ ンダにシリコーンゲルを1.823mm充填したサンプルを準 備し、まず50℃/0%RHで8時間乾燥させた。その上で、 25℃/45%RH、40℃/45%RH、45℃/45%RHのそれぞ れの槽に入れて、質量変化を測定した。

測定結果を表1及び図2に示す。表1に示すように、シ リコーンゲルの水蒸気溶解度は大気の水蒸気密度の約20倍 になっており、この事実はシリコーンゲルに水蒸気が溶解し ていることを示唆していると言える。この結果を用いて式(3) から各条件下での溶解度Sを算出できる。図3に示すように、 溶解度係数Sは温度に対して負の相関を示すことを確認した。



図1. 吸湿下でのシリコーンゲル質量測定サンプル

表1. 様々な環境条件下での水蒸気溶解度測定結果

周囲環境	シリコーンゲルの 水蒸気溶解度(mg/mm ³)	大気の水蒸気密度 (mg/mm ³)
25℃/45%RH	2.89×10^{-4}	1.04×10^{-5}
40℃∕45%RH	4.05×10^{-4}	2.30×10^{-5}
45℃∕45%RH	4.39×10^{-4}	2.94×10^{-5}



図2. 様々な環境条件下でのシリコーンゲル質量増加



図3と式(4)から、エンタルピー $\Delta H_s = -26.8$ kJ/mol、頻度因子 $S_0 = 4.12 \times 10^{-12}$ mg/(mm³・Pa)と計算される。

一方,拡散係数Dについては,溶解度増加の傾きを用い て近似的に算出する方法がB. Ellis等によって提案されて いる⁽⁹⁾。この近似式を式(5)に示す。ここでのLはサンプル の樹脂の厚さである。図4で,横軸に $t^{0.5}/L$ を取って,縦 軸 $c_c(t)/c_{(t=\infty)}$ を取っている。質量増加カーブの傾きは 0.2< $c(t)/c_{(t=\infty)}$ <0.6の範囲から算出した。その結果を表2 及び図5に示す。

 $\frac{c(t)}{c_{(t=\infty)}} = 2\sqrt{\frac{Dt}{L^2\pi}} \quad \dots \tag{5}$

図5に示すように、シリコーンゲルの水蒸気拡散係数D は温度に対して正の相関を示すことが確認された。図5及 び式(2)から、活性化エネルギー E_D = 20.8kJ/mol及び頻度 因子 D_0 = 40.3mm²/sと計算される。

算出された溶解度係数を基に40℃/80%RHでの溶解度 は715g/m³と計算される。急冷時は溶解度(SH)を一定と みなすことができるため、図6のSH=715g/m³のカーブ から40℃/80%RHから10.5K温度低下した際にシリコー ンゲル内が結露することが分かる。一方、大気は急冷時 に絶対湿度(AH)を一定とみなすことができ、図6のAH =41g/m³のカーブから、40℃/80%RHから4.4Kの温度



図4. 様々な環境条件下でのシリコーンゲル質量増加

	衣2. シリューングルの仏取保致			
	周囲環境	重量増加の傾き: $2 \times (D/\pi)^{0.5} (\text{mm/s}^{0.5})$	拡散係数(mm ² /s)	
	25℃/45%RH	0.108	9.19×10^{-3}	
	40℃/45%RH	0.135	1.44×10^{-2}	
	45℃∕45%RH	0.137	1.48×10^{-2}	
	1.E-01 (s/ ₂ mm)撥撥 1.E-02	•	.	
	1.E-03 290	300	310 320	
		温度(K)	
	図5. シリコ	ーンゲルの水蒸気拡	散係数の温度依存性	
目対湿度(%)	$ \begin{array}{c} 100\\ 80\\ 60\\ 40 \end{array} $ $ \begin{array}{c} SH=461\\ SH=461\\ \end{array} $	g/m ³ SH=715g/m ³	AH=104g/m ³ SH=965g/m ³	
₩	20-	/	Charles and the second	

表2.シリコーンゲルの拡散係数

低下によって大気中では結露することが分かる。すなわち, 大気に比べてシリコーンゲル中での結露は発生しにくいこ とが確認された。

40

20

AH=41g/m³

温度(℃)

図6. 溶解度 (SH) 曲線と絶対湿度 (AH) 曲線

60

80

100

3. 市場環境下でのゲルの吸湿挙動

0

0

導出されたシリコーンゲルの水蒸気溶解度係数と水蒸気 拡散係数を用いて、市場での吸湿リスクについて調査した。 この調査では、素子の動作による加熱効果は考慮せず、単 純化して外気による温度変化と素子の温度変化は同等にし た。ここでは、東京とロンドンの2020年の環境データの うち、夏と冬で比較的湿度が高かった日を抽出し、シリ コーンゲルの吸湿シミュレーションを実施した。その結果 を図7、図8、図9、図10に示す。

シリコーンゲル内チップ近傍の湿度は早朝に高くなる傾向を示しており、早朝が最も結露リスクが高いことが確認された。しかし、周囲環境が100%近い相対湿度を示す場合でも、シリコーンゲル内チップ近傍の湿度は100%を下



回っていることが確認され,このシミュレーションでも周 囲環境に比べてモジュール内部の結露は発生しにくいこと を示唆していると言える。

4. む す び

実験結果に基づいて、シリコーンゲルの水蒸気溶解度係 数と水蒸気拡散係数を算出し、その結果に基づいて、周囲 環境に比べてシリコーンゲル内部の結露リスクは小さいこ とを確認した。

当社は確立した耐湿性評価技術や耐湿性向上技術を用い て,パワー半導体モジュールの高い信頼性を実現し,低炭 素社会と豊かな生活の両立の実現に貢献していく。



参考文献

- Honda, S., et al.: High Voltage Device Edge Termination for Wide Temperature Range plus Humidity with Surface Charge Control (SCC) Technology, ISPSD 2016, 291~294 (2016)
- (2) Tanaka, N., et al.: Durable Design of the New HVIGBT Module, PCIM Europe 2016, 425~431 (2016)
- (3) Kitajima, Y., et al.: Lifetime estimation model of HVIGBT considering humidity, PCIM Europe 2017, 353~358 (2017)
- (4) Tanaka, N., et al. Robust HVIGBT module design against high humidity, PCIM Europe 2015, 368~373 (2015)
- (5) Nakamura, K., et al. The test method to confirm robustness against condensation, EPE 2019, No.17 (2019)
- (6) Hatori, K., et al.: Humidity Absorption Behavior of Silicone Gel in HVIGBT Modules, EPE 2021, 247~254 (2021)
 (7) Mizutani, T.: Warpage Analysis in LCD Panel under Moisture
- (7) Mizutani, T.: Warpage Analysis in LCD Panel under Moisture Diffusion and Hygroscopic Swelling, Journal of Japan Institute of Electronics Packaging, Vol.12, 144~153 (2009)
- (8) 永井一清:バリア技術,共立出版,62~63 (2014)
- (9) Ellis, B., et al.: The effects of water absorption on a polyester/chopped strand mat laminate, Composites, 14, No.3, 237~243 (1983)