

B.I. Голеус ^a, Ан.А. Салей ^b

СКЛОФРИТА І СПОСІБ ФОРМУВАННЯ ЕЛЕКТРОІЗОЛЯЦІЙНИХ ПОКРИТТІВ НА СТАЛЕВИХ ПІДКЛАДКАХ ПЛІВКОВИХ НАГРІВАЧІВ

^a ДВНЗ «Український державний хіміко-технологічний університет», м. Дніпро, Україна,
^b Дніпропетровський науково-дослідний експертно-криміналістичний центр МВС України, м. Дніпро,
Україна

Плівкові електричні нагрівачі (ПЕН) на пласких сталевих підкладках є перспективними для застосування у виробництві нагрівальних пристрій. Основою для виготовлення ПЕН'ів є жаростійка сталь, на поверхню якої наносять жаростійке електроізоляційне покриття. Ці покриття є склокристалічними і наносять їх переважно трафаретним друком. У порівнянні з трафаретним друком більш продуктивним є електрофоретичний спосіб нанесення покриттів. В даній роботі для одержання склокристалічних покриттів обрано скло в оксидній системі $MgO-CaO-B_2O_3-SiO_2$. Подано опис речовинного складу та спосіб приготування суспензії для електрофоретичного осадження покриттів. За результатами виконаних експериментів встановлено основні технологічні параметри формування електрофоретичних покриттів із заданою товщиною. З використанням розрахункових даних про властивості обраного скла обґрутовано найбільш раціональний температурно-часовий режим обпалювання покриттів, який сприяє їх кристалізації та обумовлює одержання жаростійких покриттів з електроізоляційними властивостями, достатніми для сталевих підкладок ПЕН'ів.

Ключові слова: плівкові електричні нагрівачі, склокристалічні покриття, електроізоляція, електрофорез, склофрита, напруженість електричного поля, густина електричного струму, кристалізація.

DOI: 10.32434/0321-4095-2024-154-3-46-52

Вступ

Плівкові електричні нагрівачі (ПЕН) на пласких сталевих підкладках є перспективними для застосування у виробництві нагрівальних пристрій та іншої побутової техніки [1,2].

Основою для виготовлення ПЕН'ів є жаростійка сталь (наприклад, марок AISI430, 12X17, 40X13), на поверхню якої наносять жаростійке електроізоляційне покриття товщиною не менше 150 мкм. Діелектричні властивості покриттів оцінюються значенням пробивної напруги, яка повинна бути не менше 2500 В. Для ПЕН'ів з температурою експлуатації до 600°C, окрім достатньої електричної міцності, електроізоляційні покриття повинні також характеризуватись високою жаростійкістю (температура розм'якшення

повинна бути не менше 850°C). Вказане може бути досягнуто за рахунок використання склокристалічних покриттів [2,3].

Ці покриття на поверхню пласких сталевих підкладок ПЕН'ів наносять, як правило, методом трафаретного друку з використанням паст на органічній зв'язці, основним компонентом якої є порошок скла в оксидній системі $MeO-B_2O_3-Al_2O_3-SiO_2$ [4–6].

Одержання склокристалічних покриттів передбачає наступну послідовність технологічних операцій: варка скла, одержання склофрити «мокрою» грануляцією розплаву скла, сушіння фріти, подрібнення фріти в планетарному млині, виготовлення діелектричної пасті змішуванням порошку скла з органічною зв'язкою, нанесення



покріттів методом трафаретного друку, сушіння та обпалювання покріттів [7,8].

Вказана технологія, в основному, забезпечує виготовлення діелектричних покріттів з необхідними якісними показниками. Проте вона має також і певні недоліки, до яких в першу чергу необхідно віднести доволі низьку продуктивність нанесення покріттів методом трафаретного друку, а також неможливість нанесення покріттів вказаним методом на вироби неплоскої форми.

В порівнянні з трафаретним друком більш продуктивним є електрофоретичний спосіб нанесення покріттів, за допомогою якого можна одержати бездефектні діелектричні покріття заданої товщини та з достатньо високою адгезією до металу. Спосіб базується на спрямованому переміщенні у дисперсійній рідині негативно заряджених твердих частинок скла. Таке переміщення стає можливим при створенні постійного електричного поля між двома електродами, одним з яких в якості анода є сталевий виріб [9,10].

У зв'язку з цим метою даної роботи є дослідження та розробка технологічних параметрів формування електрофоретичним способом скло-кристалічних електроізоляційних покріттів на сталі та встановлення найбільш раціонального температурно-часового режиму їх обпалювання.

Методика експерименту

Для одержання електроізоляційних скло-кристалічних покріттів обрано скло в оксидній системі $MgO-CaO-B_2O_3-SiO_2$ [6] з наступним вмістом компонентів, мас. %: SiO_2 38,0; B_2O_3 8,8; ZrO_2 0,4; Al_2O_3 3,6; CaO 31,0; MgO 17,4; Fe_2O_3 0,3; CoO 0,4.

Для приготування шихти дослідного скла використовували наступні сировинні матеріали: кварцовий пісок, борну кислоту, крейду, доломіт, оксид кобальту, цирконовий концентрат.

Варіння скла здійснювали в шамотних тиглях в лабораторній печі з карбідо-кремнієвими нагрівачами при температурі 1320–1350°C упродовж 45–50 хв. Склофриту отримували шляхом виливання готового розплаву скла на воду.

Кристалізаційну здатність порошку скла оцінювали методом диференційно-термічного аналізу (DTA), а кристалофазовий склад продукту його кристалізації – методом рентгенофазового аналізу (РФА). Фізико-хімічні властивості дослідного скла в залежності від його хімічного складу та температури визначали за стандартними розрахунковими методиками [7,8].

Подрібнення склофрити здійснювалось у два етапи. Спочатку фриту з вихідним розміром гранул [-1] мм (тобто прохід через сіто № 1)

порціями у кількості по 20–30 г подрібнювали сухим помелом в планетарному млині САНД-1 та просіювали крізь сіто № 006. Потім окремі порції порошку скла об’єднували та завантажували з додаванням гідрофобізуючої рідини ГКЖ-94М у порцеляновий барабан валкового млина для подальшого помелу та гомогенізації протягом 14 годин. Кількість доданої ГКЖ-94М становила 0,32 мл на 100 масових частин скла. Кінцевий розмір часток скла в отриманому таким чином порошку оцінювали його питомою поверхнею, яка дорівнювала $2800 \text{ cm}^2/\text{г}$ та відповідає середньому діаметру часток $\approx 7,5 \text{ мкм}$.

Сусpenзію для одержання електрофоретичних покріттів готували змішуванням порошку скла з пропанолом-2 протягом 13 годин у порцеляновому барабані валкового млина, концентрація твердої фази у вказаній сусpenзії становила 310 г/л. При проведенні експериментів з одержання електрофоретичних покріттів pH сусpenзії змінювали додаванням до неї 40%-го водного розчину NaOH.

Одержані таким чином сусpenзії тверді частки скла мали від’ємний електричний заряд і під дією електричного поля рухались в напрямку до позитивно зарядженого електрода та утворювали на його поверхні щільний осад рівномірної товщини. Формування електрофоретичних покріттів здійснювали протягом 60 секунд.

Товщину покріття (H) визначали в залежності від маси (m) осаду, що припадає на одиницю площи поверхні зразка, та густини скла (d) за наступною формулою: $H=m/d$.

Результати та їх обговорення

В роботі експериментальним шляхом досліджували залежність товщини електрофоретичних покріттів від основних технологічних параметрів їх нанесення: прикладеної на електроди електричної напруги (U), відстані між електродами (L), напруженості електричного поля ($E=U/L$), густини електричного струму ($iS=I/S$), величини площи поверхні сталевого зразка (S), на який наноситься покріття, а також pH сусpenзії, з якої здійснювали їх електричне осадження.

Результати цих досліджень з загальним обсягом $N=60$ об’єднані в експериментальну вибірку, яку покладено в основу статистичного аналізу залежності значень H від вказаних технологічних параметрів [11]. Числові характеристики вказаної вибірки надано в табл. 1.

Аналіз парної кореляції між дослідними змінними показав, що на величину маси електрофоретичного осаду і, відповідно, товщину покріттів найбільш суттєво впливають значення

Таблиця 1
Числові характеристики експериментальної вибірки

Позначення змінних	Інтервал значень змінних, $y_{\min} - y_{\max}$	Вибіркове середнє значення, \bar{y}	Середньо-квадратичне відхилення, S_y
H, мкм	12–530	188	148
pH	7,8–11,5	10,5	0,9
S, см^2	20,3–30,5	24,6	4,0
E, В/мм	2,8–23,3	9,8	4,7
U, В	100–500	257	106
L, мм	15–35	28	8
iS, $\text{mA}/\text{см}^2$	0,34–2,64	1,34	0,62

електричної напруги, напруженості електричного поля та густини електричного струму. Графіки, які наведені на рис. 1–3, показують, що електрофоретичне осадження частинок скла на поверхню сталі починається при подаванні на електроди електричної напруги понад 100 В, яка забезпечує утворення напруженості електричного поля більше 3 В/см та густини електричного струму більше 0,5 $\text{mA}/\text{см}^2$. Графіки показують також, що збільшення значень U, iS та E сприяє, відповідно, і збільшенню товщини покріттів. Необхідно при цьому зазначити, що покриття товщиною 200–300 мкм, яке є достатнім для електроізоляції сталевих підкладок ПЕН'їв, може бути досягнуто при значеннях U, iS та E відповідно 150–350 В, 1,4–1,7 $\text{mA}/\text{см}^2$ та 10–14 В/мм.

Враховуючи те, що процес утворення електрофоретичних покріттів залежить від декількох факторів, то в роботі з використанням експериментальної вибірки методом множинної кореляції була розроблена математична модель, яка описує залежність товщини покріттів від значень таких технологічних факторів як U, L, S та pH. При розробці вказаної моделі у вигляді рівняння регресії враховували вплив як окремих факторів так і ефектів їх взаємодії. Значення коефіцієнтів регресії оцінювали методом найменших квадратів [11]. Після перевірки значимості коефіцієнтів регресії за t-критерієм Студента та вилучення з рівняння регресії незначимих коефіцієнтів кінцевий вид його є таким:

$$H = k_0 + k_1 \cdot L + k_2 \cdot U \cdot L + k_3 \cdot U \cdot S + k_4 \cdot U \cdot \text{pH},$$

де k_0, k_1, k_2, k_3, k_4 – коефіцієнти регресії, значення яких надано в табл. 2.

Порівняння розрахункових значень товщини покріттів з їх експериментальними значеннями (рис. 4), а також дисперсії відносно середньо-

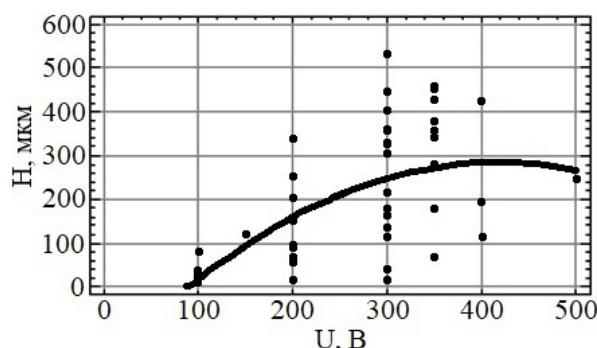


Рис. 1. Залежність товщини електрофоретичного покріття від електричної напруги

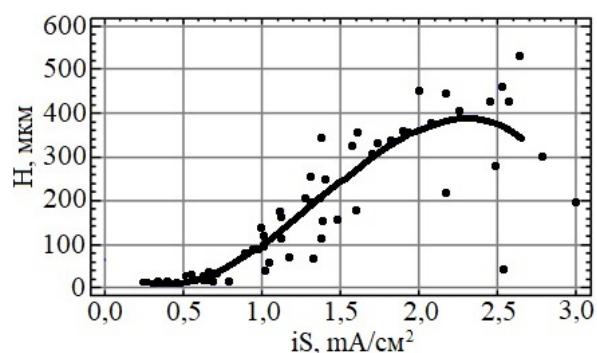


Рис. 2. Залежність товщини електрофоретичного покріття від густини електричного струму

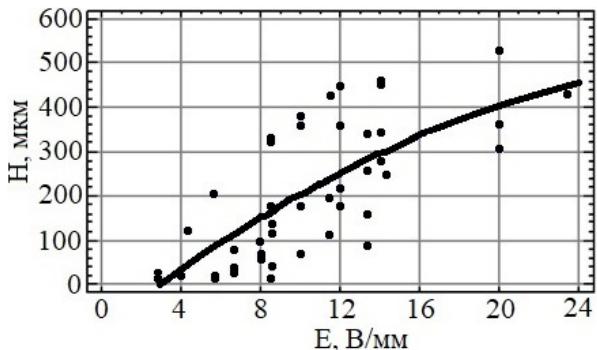


Рис. 3. Залежність товщини електрофоретичного покріття від напруженості електричного поля

Таблиця 2
Значення коефіцієнтів регресії (k_i) та їх середньоквадратичні відхилення (S_k)

Позначення змінної	коефіцієнтів	k_i	S_k
		k_0	k_1
—	k_0	-236,374	42,4361
L	k_1	4696,44	1489,01
U·L	k_2	-50,0409	5,17537
U·S	k_3	-266,843	50,2585
U·pH	k_4	0,31175	0,01686

го значення товщини покриття ($S_H^2 = 21828$) із залишковою дисперсією ($S_{\text{залиш}}^2 = 1848$), дають підставу вважати, що розроблене рівняння регресії є адекватним і дозволяє розраховувати товщину електрофоретичних покріттів в залежності від значень U, L, S та pH з точністю, яка оцінюється середньоквадратичним відхиленням $S_H = \pm 43$ мкм.

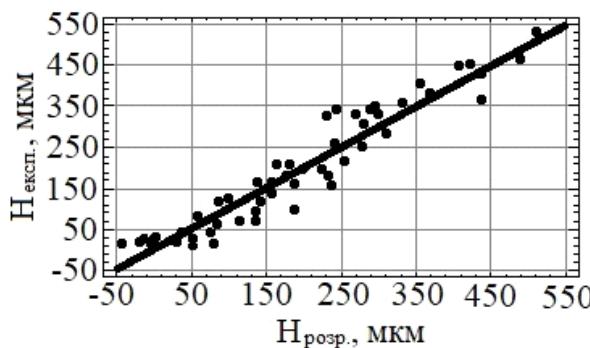


Рис. 4. Кореляція між розрахунковими ($H_{\text{поз.}}$) та експериментальними значеннями товщини покріттів ($H_{\text{експ.}}$)

З використанням розробленої математичної моделі в роботі були побудовані графіки залежності товщини електрофоретичних покріттів від площини сталевого зразка (S), електричної напруги, яка подається на електроди (U) та pH сусpenзії (рис. 5). Вказані залежності в поєднанні з даними рис. 1–3 є основою до визначення найбільш раціонального технологічного режиму формування електрофоретичних покріттів заданої товщини. Наприклад, для одержання скловидних покріттів товщиною 200–300 мкм на поверхні площею

≈ 30 см 2 необхідно щоб значення дослідних технологічних факторів знаходились в наступних межах: U=250–350 В, E=10–14 В/мм, L=25–35 мм, pH 10,5–11,5.

Необхідні експлуатаційні властивості склокристалічних покріттів досягаються в процесі їх обпалювання і залежать від хімічного складу та властивостей базового скла.

Відповідно до даних роботи [7] при обпалюванні склокристалічних покріттів з підвищенням температури в них відбуваються послідовно наступні процеси: спікання часток скла при температурі вищій за t_g , утворення розплаву скла та його розтікання по поверхні сталевого підкладу, кристалізація розплаву скла при максимальній температурі обпалювання та утворення склокристалічного покріття при його охолодженні.

Температурно-часовий режим обпалювання склокристалічного покріття можна обґрунтувати з урахуванням властивостей дослідного скла, як основи до одержання електроізоляційних покріттів.

Дослідженнями кристалізаційної здатності порошку скла методом ДТА (рис. 6) встановлено, що при температурі екзотермічного ефекту 860°C відбувається інтенсивна його кристалізація, яка починається при температурі 800°C. За даними РФА при вказаній температурі як основна кристалічна фаза утворюється діопсид $\text{CaO}\cdot\text{MgO}\cdot 2\text{SiO}_2$ (рис. 7а). При цьому необхідно звернути увагу на наявність на термограмі скла ендотермічного ефекту при ≈ 700 °C, який відповідає температурі скливання, а також слабкого екзотермічного ефекту при температурі ≈ 740 °C, який ймовірно може бути обумовлений процесами як кристалізації так і спікання порошку скла. Як свідчать дані рис. 7б,

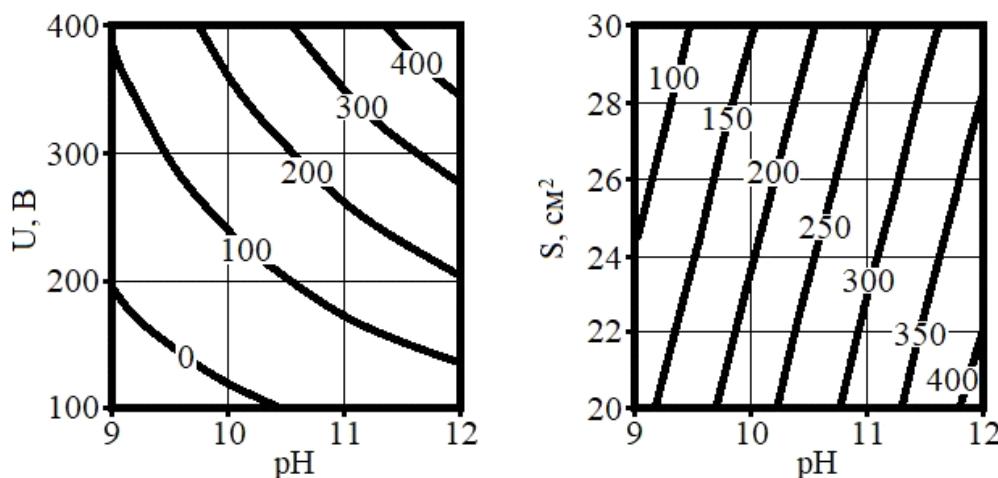


Рис. 5. Залежність товщини електрофоретичних покріттів: а) від pH сусpenзії та величини електричної напруги при $S=30$ см 2 і $L=30$ мм; б) від pH сусpenзії та площини сталевого зразка при $U=300$ В і $L=30$ мм ($E=10$ В/мм)

переважаючу складовою продукту термооброблення скла при температурі $\approx 750^{\circ}\text{C}$ є скловидна фаза при наявності незначної кількості кристалічного діопсиду.

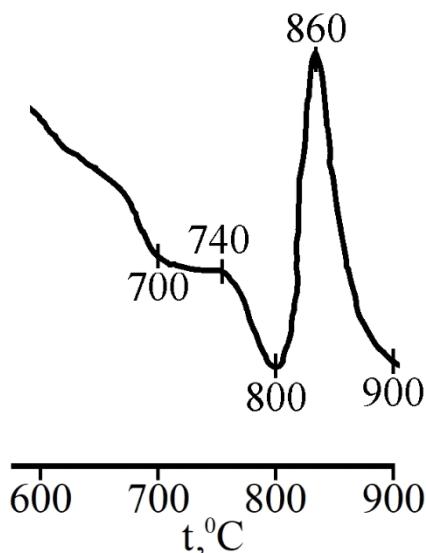


Рис. 6. ДТА дослідного скла [7]

Результати досліджень кристалізаційної здатності та фізико-хімічних властивостей базового скла (табл. 3) дають підставу вважати що спікання покриття, як початковий процес його формування, відбувається в температурному інтервалі $700\text{--}800^{\circ}\text{C}$. Значення поверхневого натягу розплаву скла при вказаній температурі знаходиться в межах, які сприяють інтенсивному спіканню покриття.

З даних табл. 3 також видно, що в'язкість базового скла при температурі початку його кристалізації (800°C) дорівнює $10^{7,9}$ П. Вказане значення є значно більшим ніж те, яке може бути достатнім для утворення текучого розплаву

($10^3\text{--}10^{5,5}$ П) та формування на його основі бездефектного скловидного покриття. Зазначене дає підставу вважати, що для одержання на основі дослідного скла суцільного та з достатньо високою електричною міцністю склокристалічного покриття необхідно на першій стадії його формування в температурному інтервалі $700\text{--}800^{\circ}\text{C}$ створити умови, які б забезпечували мінімально можливу його поруватість. Тобто процес повного спікання покриття бажано було б завершити до температури початку інтенсивної кристалізації скла (800°C). Максимальна температура обпалювання покриття, при якій відбувається його кристалізація та завершальна стадія його формування, повинна бути не нижче $860\text{--}870^{\circ}\text{C}$.

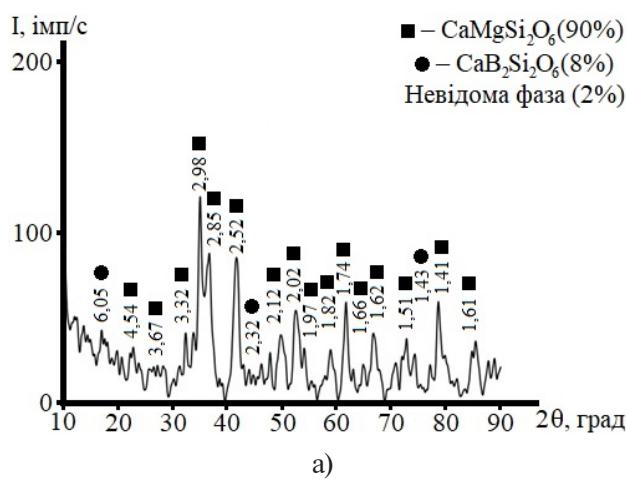
Враховуючи зазначене, формування склокристалічних покриттів рекомендується проводити за двох стадійним температуро-часовим режимом, який передбачає на першій стадії швидке нагрівання покриття впродовж 7–10 хв до температури 740°C , а на наступній стадії, тривалість якої 30–35 хв, здійснювати нагрівання покриття до 870°C зі швидкістю $\approx 4^{\circ}\text{C}/\text{хв}$.

Склокристалічне покриття, одержане за таким режимом обпалювання, характеризується достатньо високими електроізоляційними властивостями та має значення ТКЛР ($93,4 \cdot 10^{-7} \text{ K}^{-1}$) менше, ніж ТКЛР жаростійкої сталі ($122 \cdot 10^{-7} \text{ K}^{-1}$). Вказане сприяє утворенню в покриттях після їх обпалювання необхідних стискаючих термічних напруг.

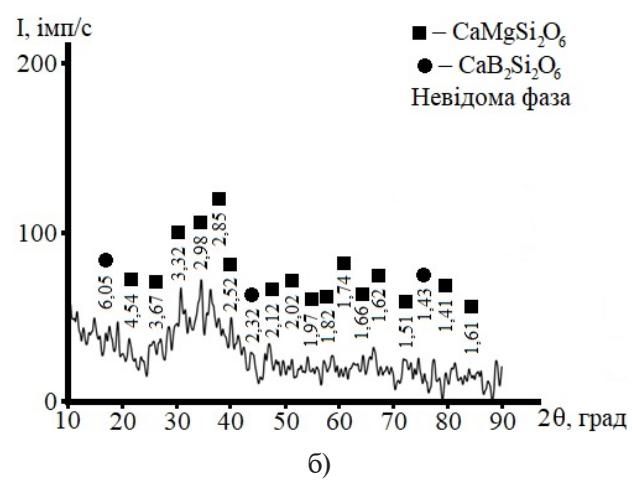
Висновки

В роботі для одержання склокристалічних покриттів обрано скло в оксидній системі $\text{MgO}\text{--}\text{CaO}\text{--}\text{B}_2\text{O}_3\text{--}\text{SiO}_2$. Подано опис речовинного складу та спосіб приготування сусpenзії для електрофоретичного осадження покриттів.

За результатами виконаних експериментів



a)



б)

Рис. 7. Рентгенограми продуктів термічного оброблення дослідного скла при температурах 850°C (а) і 750°C (б)

Таблиця 3

Властивості базового скла

	Властивість	Значення
Густина скла (d), г/см ³		2,892
Температурний коефіцієнт лінійного розширення (ТКЛР) в температурному інтервалі 20–400 ⁰ С, $\alpha \cdot 10^7$, К ⁻¹		80
В'язкість (η) розплаву скла при температурі варки, П		$10^{1,29}$
В'язкість (η) скла при температурі спікання (750 ⁰ С), П		$10^{10,2}$
В'язкість (η) скла при температурі початку його кристалізації (800 ⁰ С), П		$10^{7,9}$
В'язкість (η) скла при кінцевій температурі обпалювання покріттів (870 ⁰ С), П		$10^{5,6}$
Температура склування (t_g), ⁰ С		698
Питомий об'ємний електроопір (ρ) при 300 ⁰ С, Ом·см		$10^{12,4}$
Поверхневий натяг (σ) розплаву скла в температурному інтервалі обпалювання покріттів (700–870 ⁰ С), дин/см		458–470

встановлено основні технологічні параметри формування електрофоретичних покріттів із заданою товщиною. З використанням розрахункових даних про властивості обраного скла обґрунтовано найбільш раціональний температурно-часовий режим обпалювання покріттів, який сприяє їх кристалізації та обумовлює одержання жаростійких покріттів з електроізоляційними властивостями достатніми для сталевих підкладок ПЕН'їв.

СПИСОК ЛІТЕРАТУРИ

- Структура и механизм электропроводности резистивных композиций для толстопленочных металло-керамических нагревательных элементов / Тельников Е.Я., Чернышин А.Г., Недбайло А.Н., Хмара И.А. // Керамика: наука і життя. – 2019. – № 2(43). – С.14-18.
- Тельников Е.Я. Толстопленочные нагревательные элементы и области их применения. – Київ: Інженерний центр «Сушка» ІТТФ АН України, - 2020. Режим доступу: <https://shev.kyivcity.gov.ua/files/2020/2/28/Telnikov.pdf>.
- Тельников Е.Я., Недбайло О.М., Чернишин О.Г. Технологічні особливості товстоплівкових електронагрівальних елементів // Керамика: наука і життя. – 2020. – № 1(46). – С.13-17.
- Development of new compositions of ceramic masses in SrO–Al₂O₃–SiO₂ system / Lisachuk G.V., Kryvobok R.V., Zakharov A.V., Chefranov E.V., Lisachuk L.N. // Funct. Mater. – 2017. – Vol.24. – No. 1. – P.162-167.
- Hordieiev Yu.S., Amelina A.A. Glass formation and properties of glasses in the system SrO–B₂O₃–SiO₂–xAl₂O₃ (x=0; 10 mol.%) // Voprosy Khimii i Khimicheskoi Tekhnologii. – 2021. – No. 5. – P.43-49.

6. Пат. 29864 А Україна, МПК С 03 С 8/02 (2006.01), С 03 С 3/12 (2006.01) Склофрита для електроізоляційних покріттів та композиція для електроізоляційних склокерамічних покріттів на її основі / Голеус В.І., Білій О.Я., Носенко О.В., Білій Я.І., Сопільняк О.М., Жирнов Л.І., Гарасюк А.Д. (Україна); – № 97094537; Заявл. 09.09.97; Опубл. 15.11.00, Бюл. № 6. – 5 с.

7. Голеус В.І., Салей Ан.А. Властивості борно-силікатного скла та покріттів на його основі: монографія. – Дніпро: ДВНЗ УДХТУ, 2023. – 139 с.

8. Голеус В.І. Основи хімічних технологій скла, скловиробів та скло покріттів – Дніпропетровськ: Літограф, 2016. – 192 с.

9. Технология эмали и защитных покрытий: учеб. пособие / Брагина Л.Л., Зубехин А.П., Белый Я.И. и др. – Харьков: НТУ «ХПИ», 2003. – 484 с.

10. Вахула Я.І., Москаль Б.З. Електрофоретичне осадження колоїдних силікатних розчинів // Вісн. Нац. ун-ту «Львівська політехніка». – 2008. – С.290-292.

11. Голеус В.І., Карасик О.В. Математичне моделювання та оптимізація об'єктів хімічних технологій тугоплавких неметалевих та силікатних матеріалів: навч. посібн. – Дніпропетровськ: Літограф, 2016. – 160 с.

Надійшла до редакції 12.03.2024

**GLASS FRIT AND METHOD OF FORMING
ELECTRICAL INSULATING COATINGS ON STEEL
SUBSTRATES OF FILM HEATERS**

V.I. Goleus ^{a,*}, An.A. Salei ^b

^a Ukrainian State University of Chemistry and Technology, Dnipro, Ukraine

^b Dnipropetrovsk Scientific Research Forensic Center of the Ministry of Internal Affairs of Ukraine, Dnipro, Ukraine

* e-mail: holvik22@gmail.com

Electric film heaters (EFHs) applied on flat steel substrates show promising potential in the production of heating devices. The basis for manufacturing EHF is heat-resistant steel, the surface of which is coated with a heat-resistant electrical insulation coating. These coatings are glass crystalline and are applied mainly by screen printing. Compared to screen printing, the electrophoretic method of coating is more productive. In this work, glass in the MgO–CaO–B₂O₃–SiO₂ oxide system was chosen for obtaining glass crystalline coatings. The paper provides a description of the material composition and the method used to prepare a suspension for epoxy electrophoretic deposition of coating. The main technological parameters for forming electrophoretic coatings with a specific thickness are determined based on experimental results. Utilizing calculated data on the properties of the selected glass, the study substantiates the most rational temperature and time regime for coating firing. These conditions promote crystallization and result in the production of heat-resistant coatings with sufficient electrical insulating properties for steel substrates of EFHs.

Keywords: film electric heater; glass crystalline coating; electrical insulation; electrophoresis; glass frit; electric field strength; electric current density; crystallization.

REFERENCES

1. Tel'nikov EYa, Chernyshin AG, Nedbjalo AN, Hmara I.A. Struktura i mekhanizm elektroprovodnosti rezistivnykh kompozitsii dlya tolstoplenochnykh metallokeramicheskikh nagrevatel'nykh elementov [Structure and mechanism of electrical conductivity of resistive compositions for thick-film metal-ceramic heating elements]. *Keramika: nauka i zhitya*. 2019; 2(43): 14-18. (in Russian). doi:26909/csl.2.2019.4.
2. Tel'nikov EYa. Tolstoplenochnye nagrevatel'nye elementy i oblasti ikh primeneniya [Thick film heating elements and their uses]. Internet Inzhenernyi tsentr «Sushka» ITTF AN Ukrayiny. 2020. (in Russian).
3. Tel'nikov EYa, Nedbjalo OM, Chernishin OG. Tehnologichni osoblyvosti tovstoplivkovykh elektronagrival'nykh elementiv [Technological features of thick film electric heating elements]. *Keramika: nauka i zhitya*. 2020; 1(46): 13-17. (in Ukrainian). doi: 10.26909/csl.1.2020.2.
4. Lisachuk GV, Kryvobok RV, Zakharov AV, Chefranov EV, Lisachuk LN. Development of new compositions of ceramic masses in SrO–Al₂O₃–SiO₂ system. *Funct Mater*. 2017; 24(1): 162-167. doi: 10.15407/fm24.01.162
5. Hordieiev YuS, Amelina AA. Glass formation and properties of glasses in the system SrO–B₂O₃–SiO₂–xAl₂O₃ (x=0; 10 mol.%). *Voprosy Khimii i Khimicheskoi Tekhnologii*. 2021; (5): 43-49. doi: 10.32434/0321-4095-2021-138-5-43-49.
6. Goleus VI, Bilyi OYa, Nosenko OV, Bilyi YaI, Sopil'nyak OM, Zhirnov LI, et al., inventors. *Sklofryta dlya elektroizolyatsiinykh pokryttiv ta kompozitsiya dlya elektroizolyatsiinykh sklokeramichnykh pokryttiv na yiyi osnovi* [Glass frit for electrical insulating coatings and composition for electrical insulating glass-ceramic coatings on its basis]. Ukraine patent 29864 A. 2000 Nov 15. (in Ukrainian).
7. Goleus VI, Salei AnA. *Vlastyvosti borno-sylikatnogo skla ta pokryttiv na yogo osnovi* [Properties of boron silicate glass and coatings on its basis]. Dnipro: UDKhTU; 2023. 139 p. (in Ukrainian).
8. Goleus V.I. *Osnovy khimichnykh tekhnologii skla, sklovyrobiv ta sklopokryttiv* [Fundamentals of glass, glass products and glass coatings chemical technology]. Dnipropetrov'sk: Litograf; 2016. 192 p. (in Ukrainian).
9. Bragina LL, Zubehin AP, Belyj YaI. *Tekhnologiya emali i zashhitnykh pokryttii* [Enamelling and protective coating technology]. Kharkiv: NTU «KhPI»; 2003. 484 p. (in Russian).
10. Vahula YaI, Moskal' BZ. Elektroforetichne osadzhennya koloyidnykh sylikatnykh rozchyniv [Electrophoretic precipitation of colloidal silicate solutions]. *Visnyk Natsionalnogo Universytetu «L'viv'ska Politehnika»*. 2008: 290-292. (in Russian).
11. Goleus VI, Karasik OV. *Matematychne modeluvannya ta optymizatsiya ob'ektiv khimichnykh tekhnologii tugoplavkykh nemetalevykh ta sylikatnykh materialiv* [Mathematical modeling and optimization of chemical technology facilities for refractory non-metallic and silicate materials]. Dnipropetrov'sk: Litograf; 2016. 160 p. (in Ukrainian).