И.Л. Поболь, доц., д-р техн. наук; Н.А. Кананович, мл. науч. сотр.; А.А. Предко, инженер-технолог (ФТИ НАН Беларуси, г. Минск)

## ВЫСОКОВОЛЬТНОЕ ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКОЕ ОКСИДИРОВАНИЕ СПЛАВА АЛЮМИНИЯ АМг2

Алюминий и его сплавы обладают комплексом физикохимических и технологических свойств, повышение которых позволит значительно расширить их область применения. В работе представлены некоторые результатывысоковольтного электрохимического оксидирования (ВВЭО) конструкционного сплава алюминия АМг2. Исследовано влияние температуры электролита на физико-химические свойства оксидных покрытий.

Исследованиями [1, 2] показано, что путем ВВЭО на поверхности сплавов алюминия формируется слой, состоящий из  $Al_2O_3$  в виде аморфного материала и нанокристаллического барьерного слоя. Топография оксидированной поверхности в значительной степени зависит от температуры электролита: рельеф поверхности становится более развитым с ее повышением, что обусловлено увеличением скорости селективного травления формирующегося слоя оксида.

Толщину оксидного слоя измеряли на оптическом микроскопе МИ-1.При температуреобоих электролитов в диапазоне 5-15 °Столщина слоя практически постоянна и составила 23 мкм и 45-48 мкм для 1 и 2 электролита соответственно. Повышение температуры выше 15 °Сприводит к уменьшению оксидного слоя, что связано с ростом химической активности ионов электролита.

Микротвердость образцов определяли на автоматическом микротвердомере AFFRI-DM8 с алмазным индентором - пирамидой Виккерса с нгагрузкой 10 г как среднее из 5 измерений. Максимальные значениямикротвердостиоксидных слоев достигаются при температуре электролитов 5 °C−HV10 454 в составе №1 и HV10 490 - №2 (для исходного сплава АМг2 − HV10 77). При повышении до 15 °C температуры электролита №1 микротвёрдость слоя снижается до HV10 443, а №2 - до HV10 470. При дальнейшем росте температуры снижение микротвердости материала слоев более интенсивное (при

25°C до HV 405 и HV 410 соответственно). Это объясняется формированием структуры покрытия с высокой плотностью пор большого диаметра.

Измерения шероховатости поверхности проводились на профилометре-профилографеSurtronic 25. Образцы исходного AMr2 механически обработаны до  $R_a$ =0,4 мкм. После BBЭО в электролите №1 шероховатость снижается благодаря метасиликату натрия, который выступает в роли выравнивающей добавки и формирует оксидный слой с Ra=0,32-0,41 мкм. В электролите №2 наблюдается рост шероховатости до 2,1-2,5 мкм. Такой характер изменения морфологии поверхности связан с повышением интенсивности образования пор и роста их диаметра при повышении температуры электролита.

Испытания на коррозионную стойкость проводили на потенциостате AUTOLAB электрохимическим методом поляризационных кривых в3 %-номводном растворе NaCl комнатной температуры. С повышением температуры процесса оксидирования коррозионная стойкость оксидного слоя уменьшается, что объясняется ростом диаметра нанопор. Чем выше температура, тем крупнее нанопоры, что упрощает доступ коррозионной среды к их основаниям.

В электролите №1 образцы, полученные при температуре ВВЭО  $^{\circ}$ С, показали самую высокую коррозионную стойкость, скорость коррозионных процессов составляет  $7,16\cdot10^{-7}$  мм/год(для исходного АМг2 -0,02 мм/год), в электролите №2 скорость выше -  $3,5\cdot10^{-6}$  мм/год. Скорость коррозии зависит от морфологии покрытия и растет с повышением температуры оксидирования.

## Вывод

Методом ВВЭО на сплаве АМг2 можно получить оксидное декоративно-защитное покрытие с улучшенными физико-химическими свойствами, значительное повышение которых наблюдается при температурах оксидирования в диапазоне  $5-15\,^{\circ}\mathrm{C}$ .

## ЛИТЕРАТУРА

- 1. Nmadu, D. Технология формирования защитнодекоративных керамических покрытий на сплавах алюминия высоковольтным электрохимическим оксидированием: диссертация на соискание ученой степени кандидата технических наук: 05.02.07 / D. Nmadu. – Минск, 2018. – 152 л.
- 2. Поболь, И. Л. Высоковольтное электрохимическое оксидирование сплавов АД1 и АМг2 / И. Л. Поболь, Д. Нмаду // Инженерия поверхности и реновация изделий: материалы 17-ой МНТК, Одесса, 29 мая 02 июня 2017 г. Киев, 2017. С. 145 –147.