**Подбор параметров электрохимического полирования сплава АМг6**

***Назарова Д.Ю., Строилов А.М.***

*Студент, 4 курс бакалавриата*

*Российский химико-технологический университет имени Д. И. Менделеева,*

*факультет технологии неорганических веществ и высокотемпературных материалов,*

*Москва, Россия*

*E-mail:* [*dasha3008.nazarova@gmail.com*](mailto:dasha3008.nazarova@gmail.com)

Алюминиевые сплавы находят всё большее применение в качестве конструкционных материалов в авиа-, машино-, приборо-, судостроении и других отраслях техники. Это неудивительно, ведь для сплавов на основе алюминия, наряду с титановыми сплавами, характерны хорошая обрабатываемость и, в то же время, высокая удельная прочность. Для придания ряда функциональных свойств, в том числе блеска, таким сплавам необходима дополнительная обработка [1]. В работе были проведены исследования отработки режима электрохимического полирования сплава АМг6 для получения блестящей поверхности образца. Сплав алюминия АМг6 относится к деформируемым сплавам системы Al-Mg, содержит 6 % магния. Использовали электролит, содержащий 20 об.% HClO4 и 80 об.% C2H5OH. Подготовка поверхности образца перед полированием проводилась по стандартной схеме: обезжиривание, травление, снятие травильного шлама с промежуточными промывками.

Продолжительность процесса электрохимического полирования определяли исходя из визуального контроля полученной поверхности. Время полирования для всех образцов составило 15 минут.

Из полученной (рис. 1) зависимости шероховатости Ra и блеска полированной поверхности от подаваемого напряжения можно рекомендовать интервал напряжений 14 – 16 В, при котором получается наиболее блестящая поверхность с наименьшим значением шероховатости.

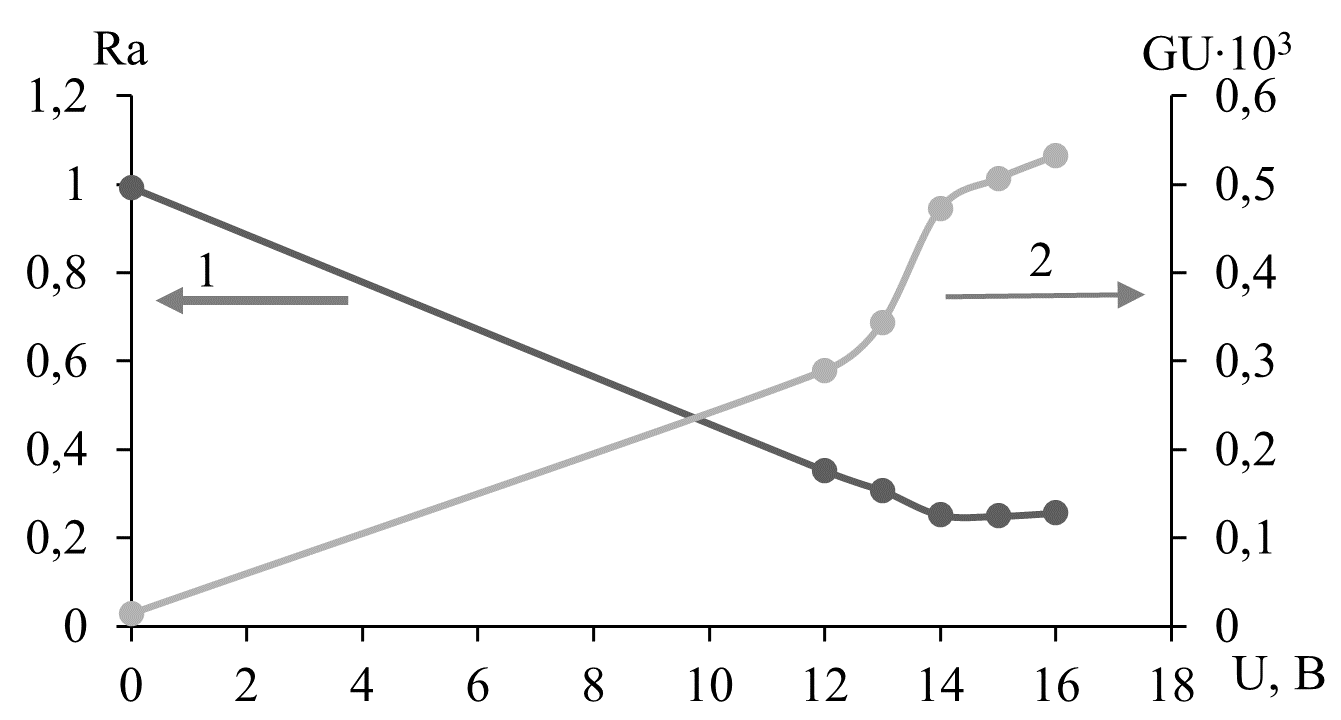


Рис. 1. Зависимость шероховатости Ra (кривая 1) и блеска (кривая 2) полированной поверхности от подаваемого напряжения

Таким образом, в ходе экспериментов был определен интервал напряжений от 14 до 16 В и продолжительность процесса электрохимического полирования сплава АМг6 в электролите, содержащем хлорную кислоту и этиловый спирт. В результате полирования в данном электролите при подобранных параметрах были достигнуты высокие значения блеска обрабатываемой поверхности.

**Литература**

1. Томилов А. П., Агладзе Р. И., Ваграмян Т. А., Гофман Н. Т., Кудрявцев Н. Т., Тютина К. М., Фиошин М. Я., Хранилов Ю. П. Прикладная электрохимия. / Под ред. Томилова А. П. – М.: Химия, 1984 – 520 с.