

**UTICAJ ODNOSA Fe/Si, DODATKA Mn I HOMOGENIZACIONOG  
ŽARENJA NA KOROZIJU LEGURA ALUMINIJA TIPO Al-Fe-Si-Mn U  
3,5 % NaCl**

**INFLUENCE OF FE/SI RATIO, Mn ADDITION AND  
HOMOGENIZATION ANNEALING ON THE CORROSION OF  
ALUMINUM ALLOY TYPE Al-Fe-Si-Mn IN 3,5% NaCl SOLUTION**

**Farzet Bikić, vanredni profesor,  
Univerzitet u Zenici, Fakultet za  
metalurgiju i materijale u Zenici**

**Kemal Delijić, redovni profesor,  
Univerzitet Crne Gore, Metalurško-  
tehnološki fakultet**

**Dejana Kasapović, viši asistent,  
Univerzitet u Zenici, Fakultet za  
metalurgiju i materijale u Zenici**

**Dragan Radonjić, Univerzitet Crne  
Gore, Metalurško-tehnološki fakultet**

**REZIME**

*U ovom radu su prikazani rezultati ispitivanja uticaja odnosa Fe/Si, dodatka Mn i homogenizacionog žarenja na brzinu opšte korozije legura aluminija tipa 8011 i 8006 iz sistema Al-Fe-Si-Mn, namijenjenih oblikovanju deformacijom. Za ispitivanje brzine opšte korozije navedenih legura korištena je elektrohemisika tehnika ekstrapolacije Tafelovih krivulja. Ispitivanje je provedeno na uređaju Potencijostat/Galvanostat, Princeton Applied Research, model 263A-2, softverski paket PowerCORR®. Uzorci su tretirani u 3,5 % otopini NaCl na sobnoj temperaturi. Rezultati pokazuju da povećanjem odnosa Fe/Si, povećanjem sadržaja mangana i homogenizacionim žarenjem, dolazi do smanjenja brzine opšte korozije navedenih legura.*

**Ključne riječi:** Odnos Fe/Si, dodatak mangana, homogenizaciono žarenje, opšta korozija, legure aluminija, 3,5 % otopina NaCl, Tafelove krivulje.

**ABSTRACT**

*This paper presents the investigation results of the influence of Fe/Si ratio, Mn addition and homogenization annealing on the rate of corrosion of aluminum alloys type 8011 and 8006 from the system Al-Fe-Si-Mn, intended for the plastic deformation. Electrochemical technique of Tafel extrapolation curves was used for testing the rate of general corrosion on mentioned alloys. Testing was carried out on the device potentiostat/galvanostat, Princeton Applied Research, model 263A-2, a software package PowerCORR®. The samples were treated in 3,5% NaCl solution at room temperature. The results showed that increasing Fe/Si ratio, increasing content of manganese and homogenization annealing, lead to reducing of rate general corrosion on mentioned alloys.*

**Key words:** Annealing Fe/Si ratio, manganese addition, homogenization annealing, general corrosion, aluminum alloys, 3,5% NaCl solution, Tafel curves.

## 1. UVOD

Aluminijске legure su se, iz perspektive korozionog ponašanja, pokazale kao kvalitetni materijali za mnoge namjene, pri čemu se brojne Al-legure veoma uspješno koriste u različitim uslovima, u odgovarajućim metalurškim stanjima. Ovi materijali imaju važnu ulogu kao inženjerski i konstrukcioni materijali, a prema upotrebi se nalaze odmah poslije legura željeza, uz kontinuiran rast u proizvodnji i primjeni [1, 2, 3]. Serija 8000 predstavlja posebnu grupu Al-legura čiji su tipični predstavnici AA8006 i AA8011. Ove legure su pogodne za procesnu šemu kontinuirano livenje trake - hladno valjanje, mogu valjanjem biti deformisane do folijskih dimenzija i uspješno se koriste u ambalažnoj industriji, mikroelektronici i izmjenjivačima topote [4]. Za razliku od drugih legura iz ovog sistema, AA8011 ima specifičnu konti-livenu strukturu koja kompenzira uticaj visokih brzina kristalizacije u ovom procesu. Silicijum, kojeg u ovoj leguri ima skoro koliko i željeza, ograničava prezasićenje čvrstog rastvora željezom [5, 6]. Prema ovom odnosu Fe i Si ( $Fe/Si \approx 1$ ), ova legura je veoma pogodna za procesiranja koja uključuju visoke brzine kristalizacije, a u obliku finalnih proizvoda se koristi za folije povećane čvrstoće i tanke trake namijenjene za polučvrste kontejnere i ambalažne proizvode koji se izrađuju dubokim izvlačenjem. Legure AA8006 sa povećanim sadržajem Fe i dodatak Mn koriste se za izradu tankih traka i folija povećane čvrstoće i visoke plastičnosti što obezbjeđuje rad sa većim brzinama na različitim uređajima, od valjačkih stanova i uređaja za proizvodnju kompozitnih ambalažnih materijala, do mašina za pakovanje prehrambenih proizvoda. Veći sadržaj intermetalnih faza u leguri AA8006 omogućava formiranje sitnozrnaste mikrostrukture čime se povećava duktilnost i sposobnost ambalažnih materijala za višestruko savijanje. Dodatak mangana poboljšava i čvrstoću čime se omogućava smanjenje debljine ambalažne folije tako da AA8006 folijski materijali debljine 10.5  $\mu m$  imaju jednako dobre osobine kao folije od drugih legura konvencionalne debljine 12.5  $\mu m$ . Aluminijum i većina Al-legura pokazuju dobre korozione osobine zbog oksidnog sloja na površini, koji je posebno stabilan u neutralnim rastvorima. U rastvorima sa  $Cl^-$  jonima Al-legure su osjetljive na koroziju jer se u prisustvu kisika, metal polarizuje do svog "piting" potencijala [7]. Korozioni potencijal Al-legura uglavnom je definisan sastavom čvrstog rastvora, što rezultuje formiranjem mikro-galvanske čelije koju je moguće eksperimentalno potvrditi [2, 7, 8, 9]. Posebnim mjeranjima potencijala granica zrna i samih zrna moguće je kvantifikovati razlike potencijala koje izazivaju npr. intergranularnu ili naponsku koroziju, a mjeranjima korozionih potencijala intermetalnih mikro-konstituenata kao i njihovog ponašanja u uslovima potenciodinamičke polarizacije moguća je značajno preciznija karakterizacija lokalizovane korozije [10].

## 2. EKSPERIMENTALNI DIO

Ispitivanja uticaja odnosa Fe/Si, dodatka Mn i homogenizacionog žarenja na brzinu opšte korozije su vršena na legurama aluminija tipa 8011 i 8006 iz sistema Al-Fe-Si-Mn, namijenjenih oblikovanju deformacijom. Hemijski sastav ispitivanih legura je prikazan u tabeli 1.

Tabela 1. Hemijski sastav ispitivanih legura, mas. %, (ostalo Al)

Oznaka legure	Fe	Si	Mn	Mg	Cu	Zn
AA8011	0,74	0,52	0,077	0,001	0,062	0,051
AA8011*	0,66	0,58	0,37	0,003	0,002	0,034
AA8006	1,34	0,14	0,43	0,012	0,002	0,035

\* legura AA8011 s povećanim sadržajem Mn

Kontinuirano livena trake ispitivanih legura, debljine 7 mm, su proizvedene u industrijskim uslovima na uređaju "3C" pri brzini livenja trake od 1m/min i temperaturi livenja od 690 °C. U cilju analiziranja uticaja određenih legirajućih elemenata, kao i odnosa Fe/Si, formirane su legure sa neznatnim viškom željeza u odnosu na silicijum (Fe/Si≈1) i sa značajnim viškom željeza u odnosu na silicijum (Fe/Si≈10). Prve dvije legure iz tabele 1 nominalno odgovaraju tipu AA8011 Al-legura, sa relativno balansiranim odnosom željeza i silicijuma. Obje ispitivane legure tipa 8011 su projektovane sa sadržajem i mangana kao dodatnog legirajućeg elementa, s ciljem ispitivanja njegovog uticaja u kombinaciji sa homogenizacionim žarenjem na osobine materijala u finalnim stanjima. Treća legura (tip AA8006) je projektovana sa relativno visokim odnosom Fe/Si i sadržajem mangana na nivou približnom onom kod ispitivane modifikovane legure AA8011.

Dio uzoraka od kontinuirano livenih traka je homogenizaciono žaren u laboratorijskim uslovima, na temperaturi od 580 °C pri efektivnom vremenu žarenja od 6 h u elektrootpornoj laboratorijskoj peći sa unutrašnjom cirkulacijom zraka.

Homogenizovani i nehomogenizovani uzorci kontinuirano livenih legura su deformisani hladnim valjanjem, na laboratorijskom valjačkom stanu, u istim deformacionim uslovima, uz izradu tankih traka debljine 0,5 mm koja uobičajeno predstavlja ulazni materijal za proizvodnju tankih traka i folija naknadnim hladnim valjanjem.

Dobijene trake, debljine 0,5 mm, ispitivane su u deformisanom stanju (ojačano hladnim valjanjem), kao i nakon rekristalizacionog žarenja u laboratorijskoj peći, na temperaturi od 480°C i pri efektivnom vremenu žarenja od 2 h. Za ispitivanje brzine korozije navedenih legura aluminija korištena je elektrohemiska tehnika ekstrapolacije Tafelovih krivulja. Ispitivanje je provedeno na uređaju Potentiostat/Galvanostat, Princeton Applied Research, model 263A-2, softverski paket PowerCORR®. Uzorci su tretirani u 3,5 % otopini NaCl na sobnoj temperaturi (20 – 22 °C), u korozionoj čeliji prema ASTM G5[11].

### 3. REZULTATI I DISKUSIJA

U tabeli 2 su prikazane korištene oznake ispitivanih uzoraka a u tabeli 3 rezultati ispitivanja brzine korozije navedenih legura aluminija tehnikom ekstrapolacije Tafelovih krivulja izraženi preko gustine struje korozije (i), kao ključnog podatka za ocjenu brzine korozije. U tabeli 3 su dati i podaci za vrijednosti potencijala otvorenog kruga  $E(I=0)$  kao i podaci o brzini korozije navedenih legura izraženi u jedinici mm/god.

*Tabela 2. Korištene oznake ispitivanih legura aluminija*

Oznaka legure	Oznake uzoraka			
	Početno stanje: kontilivene trake		Početno stanje: homogenizovane kontilivene trake	
	Deformisano stanje	Stanje nakon rekristalizacionog žarenja	Deformisano stanje	Stanje nakon rekristalizacionog žarenja
AA8006	1DX	1D	1CX	1C
AA8011*	2DX	2D	2CX	2C
AA8011	4DX	4D	4CX	4C

Tabela 3. Dobivene vrijednosti gustine struje korozije, brzine korozije i potencijala otvorenog kruga ispitivanih uzoraka

Oznaka legure	Oznaka uzorka	Gustina struje korozije, $i$ ( $\mu\text{Acm}^{-2}$ )	Brzina korozije, $v$ (mm/god.)	E(I=0)
AA8006	1DX	$1,553 \cdot 10^1$	$1,691 \cdot 10^{-1}$	-717,978
	1CX	4,181	$4,552 \cdot 10^{-2}$	-751,941
	1D	3,366	$3,665 \cdot 10^{-2}$	-965,687
	1C	$2,64 \cdot 10^1$	$2,875 \cdot 10^{-1}$	-764,249
AA8011*	2DX	$3,121 \cdot 10^{-1}$	$3,398 \cdot 10^{-3}$	-760,912
	2CX	$1,824 \cdot 10^1$	$1,987 \cdot 10^{-1}$	-737,448
	2D	2,533	$2,758 \cdot 10^{-2}$	-745,586
	2C	$2,544 \cdot 10^{-1}$	$2,77 \cdot 10^{-3}$	-793,207
AA8011	4DX	2,26	$2,461 \cdot 10^{-2}$	-868,633
	4CX	1,547	$1,685 \cdot 10^{-2}$	-742,284
	4D	5,577	$6,073 \cdot 10^{-2}$	-774,504
	4C	7,53	$8,199 \cdot 10^{-2}$	-808,803

Procjena uticaja odnosa Fe/Si na brzinu opšte korozije navedenih legura aluminija ostvaruje se poređenjem vrijednosti gustina struje korozije (tabela 3) uzoraka legura aluminija oznaka AA8006 i AA8011\* (1DX i 2DX, 1CX i 2CX, 1D i 2D, 1C i 2C). Kako je već navedeno, legura oznake AA8006 je projektovana sa značajnim viškom željeza u odnosu na silicijum ( $\text{Fe/Si} \approx 10$ ). Nasuprot tome, legura oznake AA8011\* je formirana sa neznatnim viškom željeza u odnosu na silicijum ( $\text{Fe/Si} \approx 1$ ). Rezultati ispitivanja generalno pokazuju da povećanjem sadržaja željeza u odnosu na silicijum, uzorci oznaka „1“ od legure AA8006, dolazi do povećanja brzine opšte korozije navedene legure. Izuzetak je uzorak oznake 1CX koji ima manju gustinu struje korozije od uzorka 2 CX. Željezo je u komercijalnom Al i Al legurama prisutno kao nečistoća, zbog karakteristika procesa proizvodnje primarnog metala, kao i legura. Iako je Fe uglavnom prisutno u vrlo malim količinama, djeluje negativno na koroziono ponašanje Al - materijala zbog male rastvorljivosti u aluminiju, formiranja intermetalnih spojeva (npr.  $\text{Al}_3\text{Fe}$ ), koji su "katodni" u odnosu na Al-matriks i kapaciteta da održava katodnu reakciju efikasnije od Al. Kod legura sistema Al-Fe-Si i visokim odnosom Fe/Si, prvenstveno projektovanim u cilju povećanja čvrstoće, definiše se kompromis u odnosu na koroziono ponašanje, po osnovu značajnijeg prisustva intermetalnih jedinjenja na bazi Fe kojeg ima u višku u odnosu na Si i Mn. U višekomponentnim Al - legurama željezo može reagovati i sa drugim elementima, nepovoljnim sa stanovišta korozije (npr. sa Cu formira  $\text{Al}_7\text{Cu}_2\text{Fe}$ ) uz veću efektivnost katodne reakcije. Korozija u uslovima ovih "katodnih" konstituenata vodi lokalizovanom porastu pH rastvora uz pojačano anodno rastvaranje Al matriksa u blizini faza  $\text{Al}_3\text{Fe}$  [12].

Procjena uticaja dodatka mangana na brzinu opšte korozije navedenih legura aluminija ostvaruje se poređenjem vrijednosti gustina struje korozije (tabela 3) uzoraka legura aluminija oznaka AA8011\* i AA8011(2DX i 4DX, 2CX i 4CX, 2D i 4D, 2C i 4C). Navedene legure su projektovane s razlikom u sadržaju mangana da bi se ispitao upravo njegov uticaj na brzinu korozije istih. Rezultati ispitivanja generalno pokazuju da povećanjem sadržaja mangana, uzorci oznaka „2“ od legure AA8011\*, dolazi do smanjenja brzine opšte korozije navedene legure. Izuzetak je uzorak oznake 2CX koji ima veću gustinu struje korozije od uzorka 4CX. Dodatak Mn može smanjiti osjetljivost Al legura na pitting koroziju, posebno u kontekstu modifikovanja intermetalnih čestica koje sadrže željezo (uglavnom se odnosi na  $\text{Al}_3\text{Fe}$ ), uz smanjenje nivoa ukupne korozije i formiranje  $\text{Al}_6\text{MnFe}$  faze sa sličnim elektrohemiskim potencijalom kao Al - matriksa [13]. Generalno, prisustvo mikrokonstituenata na bazi mangana nema tako nepovoljan efekat na koroziono ponašanje Al legura kao intermetalni spojevi koji sadrže Fe i Cu.

Procjena uticaja homogenizacionog žarenja na brzinu opšte korozije navedenih legura

aluminija ostvaruje se poređenjem vrijednosti gustina struje korozije (tabela3) homogeniziranih i nehomogeniziranih uzoraka legura aluminija (1CX i 1DX, 2CX i 2 DX, 4CX i 4 DX). Deformisani uzorci koji su dobijeni od homogenizovanih kontilivenih uzoraka bi trebali da pokažu manju sklonost ka koroziji od deformisanih kontilivenih uzoraka, jer se homogenizacijom u određenoj mjeri uklanjaju posljedice izuzetno visokih brzina kristalizacije po kojima je proces kontinuiranog livenja poznat. Rezultati ispitivanja pokazuju da se kod legura oznaka AA8006 i AA8011 homogenizacionim žarenjem smanjuje brzina opšte korozije, što je bilo i za očekivati. Međutim, kod legure oznake AA8011\* homogenizaciono žarenje nije dovelo do smanjenja brzine opšte korozije.

#### 4. ZAKLJUČCI

Ispitivanjem uticaja odnosa Fe/Si, dodatka Mn i homogenizacionog žarenja na brzinu opšte korozije legura aluminija tipa 8011 i 8006 iz sistema Al-Fe-Si-Mn mogu se izvući sljedeći zaključci:

- povećanjem sadržaja željeza u odnosu na silicijum, kod gotovo svih uzoraka testiranih legura aluminija, zabilježen je porast brzine opšte korozije,
- povećanjem sadržaja mangana, kod gotovo svih uzoraka testiranih legura aluminija, zabilježeno je smanjenje brzine opšte korozije,
- homogenizaciono žarenje na dvije od tri legure dovodi do smanjenja brzine opšte korozije
- 

#### 5. LITERATURA

- [1] Birbilis, N., T. Muster, et al.: Corrosion of Aluminum Alloys. Corrosion Mechanisms in Theory and Practice, Third Edition, (2011) CRC Press: 705-736.
- [2] Davis, J. R.: Corrosion of aluminum and aluminum alloys, Materials Park, (1999) OH: ASM International.
- [3] Delijić K.: Challenges and Opportunities for Aluminum Based Materials - Research and Industrial Perspectives in EU and SEE States, Metallurgical and Materials Engineering Congress of South-East Europe (MME SEE 2015), Belgrade, June 3<sup>rd</sup>-5<sup>th</sup> 2015., www.mme-see-org, Proc. Pg 3-20, ISBN 978-86-87183-27-8, 669(082) 66.017./018(082) 6217./9(082), COBISS.SR-ID 215339276
- [4] CHEN Zhong-wei, LI Shi-shun, ZHAO Jing: Homogenization of twin-roll cast A8006 alloy, Trans. Nonferrous Met. Soc. China 22(2012) 1280–1285
- [5] Birol Y: 10'th Metallurgy and Materials Congress, Istanbul 2000, Proc 1057-1063
- [6] Birol Y: Thermomechanical Processing of Twin Roll Cast Al-Fe-Si and Al-Mn-Fe-Si Alloys, 11'h Metallurgy and Materials Congress, Istanbul 2002. Proc. 295
- [7] Sukiman N. L., Zhou X., Birbilis N., Hughes A.E., Mol J. M. C., Garcia S. J., Zhou X. and Thompson G. E.: Aluminium Alloys - New Trends in Fabrication and Applications, Chapter 2, Durability and Corrosion of Aluminium and Its Alloys: Overview, Property Space, Techniques And Developments, (2013) Intech <http://Dx.Doi.Org/10.5772/53752>
- [8] Eckermann, F., Suter T., et al.: The influence of MgSi particle reactivity and dissolution processes on corrosion in Al–Mg–Si alloys. Electrochimica Acta 54(2): 844-855.
- [9] Zeng, F.-l., Z.-l. Wei, et al.: Corrosion mechanism associated with Mg<sub>2</sub>Si and Si particles in Al–Mg–Si alloys. Transactions of Nonferrous Metals Society of China 21(12) (2008), 2559-2567.
- [10] Birbilis, N. and R. G. Buchheit: Electrochemical Characteristics of Intermetallic Phases in Aluminum Alloys. Journal of The Electrochemical Society 152(4) (2005), B140.
- [11] ASTM G5-94: Standard Reference Test Method for Making Potentiostatic and Potentiodynamic Anodic Polarization Measurements.
- [12] Ambat, R., A. J. Davenport, et al.: Effect of iron-containing intermetallic particles on the corrosion behaviour of aluminium. Corrosion Science 48(11) (2006), 3455-3471.
- [13] Liu, Y. and Y. F. Cheng, Role of second phase particles in pitting corrosion of 3003 Al alloy in NaCl solution, Materials and Corrosion 61(3) (2010): 211-217.

