



ENV.net

Development of the ENV.net in West Balkan and Turkey:  
giving citizens a voice to influence the environmental process  
reforms for closer EU integration-  
EuropeAid/132438/C/ACT/Multi - 2012/306-642



# Životna sredina ka Evropi Environment to Europe



**EnE13 – Deveta regionalna konferencija**  
**EnE13 – The Ninth Regional Conference**  
**Beograd, 10. 06.2013.**

**Životna sredina na lokalnu - ENV.net okrugli sto**  
**Local Environment - ENV.net Roundtable**

**CD Zbornik radova**  
**CD Proceedings of Papers**

**ENV.net PROJECT IS FUNDED BY THE EUROPEAN UNION**

The views expressed in this Conference do not necessarily reflect the views of the European Commission



**Životna sredina ka Evropi**  
**Environment to Europe**



**EnE13 – Deveta regionalna konferencija**  
**EnE13 – The Ninth Regional Conference**  
Beograd, 10. 06.2013.

## **CD Zbornik radova** **CD Proceedings of Papers**



**Životna sredina ka Evropi  
Environment to Europe**



**EnE13 – Deveta regionalna konferencija  
EnE13 – The Ninth Regional Conference**  
**Beograd, 10. 06.2013.**

**RECENZENTSKI ODBOR:  
ADVISORY COMMITTEE:**

Doc.dr. **Hristina Stevanović-Čarapina**, Fakultet zaštite životne sredine u Sremskoj Kamenici  
Prof dr **Predrag Simonović**, Biološki fakultet Univerziteta u Beogradu  
Prof dr **Dejan Filipović**, Geografski fakultet Univerziteta u Beogradu  
**Miroslav Tadić**, Ministarstvo energetike, razvoja i zaštite životne sredine  
**Aleksandra Došlić**, Ministarstvo prirodnih resursa, rудarstva i prostornog planiranja  
Mr **Dušan Stokić**, Privredna komora Srbije  
Prof. dr **Andjelka Mihajlov**, Predsedavajuća Konferencije/Chair person

**ORGANIZACIONI ODBOR:  
ORGANISATION COMMITTEE:**

Prof. dr **Andjelka Mihajlov**, Predsedavajuća Konferencije/Chair person  
Doc. dr **Dunja Prokić**, Koordinator EnE13 Konferencije/EnE13 Conference Coordinator  
Dr **Uroš Rakić**, asistent Koordinatora Konferencije  
**Tijana Spasić**, Ministarstvo energetike, razvoja i zaštite životne sredine  
**Sandra Radunović**, izvršni direktor za program unapredjenja naučnog, inovacionog, istraživačkog i stručnog rada AOR  
**Filip Jovanović**, asistent na ENV.net projektu  
Organizacioni tim “Ambasadora održivog razvoja i životne sredine”

## Životna sredina ka Evropi Environment to Europe



EnE13 – Deveta regionalna konferencija  
EnE13 – The Ninth Regional Conference

Beograd, 10. jun 2013.  
Belgrade, Serbia, June 10th, 2013

# 22. ISPITIVANJE PRIMENA GLINE U SINTEZI POROZNE KERAMIKE

Maja Kokunešoski, Aleksandra Šaponjić, Mirjana Pavlović, Jelena Pantić,

Vesna Maksimović, Milena Rosić, Branko Matović

Institut za nuklearne nauke „VINČA“, Univerzitet u Beogradu 11001, Beograd, Srbija

**Abstract:** Glina je imala značajnu ulogu u životima ljudi i razvoju ljudske civilizacije. Kao prirodnji materijal, glina se i danas koristi u mnogim privrednim granama, poljoprivredi, građevinarstvu. U radu je ispitana mogućnost primene gline iz kolubarskog ugljenog basena koji se nalazi na oko 50 km jugozapadno od Beograda. Porozna keramika na bazi alumosilikata dobijena je od gline i borne kiseline. Posebna pažnja u procesu sinteze posvećena je proceduri pripreme polaznih smeša kako bi se postigla homogena raspodela polaznih komponenti u uzorcima. Gлина је припремљена за процесирање прво термичким, а затим и хемијским треманом. Борна киселина у количини од 2 mas% коришћена је као vezivo сredstvo i aditiv pri sinterovanju. Formirani ispresci na nižim pritiscima sinterovani su na temperaturama do 1300 °C. Rezultati pokazuju da se glina zbog svoje prirode i submikronske veličine čestica može veoma uspešno koristiti kao prirodna sirovina za sintezu porozne alumosilikatne keramike.

**Ključne reči:** Glina/Porozna keramika/Borna kiselina/Silikatna keramika

### 1. UVOD

Glina je prirodnji materijal koji ima značajnu ulogu u životima ljudi i razvoju ljudske civilizacije. Danas se ona koristi u mnogim privrednim granama, poljoprivredi, građevinarstvu, farmaciji...

Glinase stojeći od veoma malih čestica, manjihod  $2\mu\text{m}$  [1].

Zbog svojih fizikalnih i hemijskih osobina koje poseduje, poput visoke otpornosti na atmosferske sile, love,

geohemskičistoće, lakog pristupanja i nemajući depozitima u blizini zemljine površine, iniskecene, našla je veliku primenu u ekološkom stemu [2]. Glina zbog svoje prirode i submikronske veličine čestica može veoma uspešno da se koristi kao prirodna sirovina za sintezu porozne alumosilikatne keramike.

Premda Gieseivan Oss [3] minerali gline su kaolinit ( $\text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_5(\text{OH})_4$ ), ilit ( $\text{K}_x\text{Al}_4(\text{Si}_{8-x}\text{Al}_x)\text{O}_{20}(\text{OH})_4$ ), smektit ( $(\text{NaCa})(\text{AlMg})_6(\text{Si}_4\text{O}_{10})_3(\text{OH})_6 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ). Ovi minerali su retko pojavljujući kao monomineralni.

Uglavnom su vezani za druge alumosilikatne minerale i silikatne kvarcomi veomasu sitnozrnni. Minerali grupa elita su posvojili strukturu tauribliskih klinatima, ali njihov hemijski zamodgovaraj glinama. Hemijski su nastavljivi minerali lilitanijestalan. U formulikoj je predstavljen  $\text{K}_x\text{Al}_4(\text{Si}_{8-x}\text{Al}_x)\text{O}_{20}(\text{OH})_4$ , x je uvek manje od 2 i obično ima vrednosti 1 ili 1,5. Iilit je sastavljen od glinovitih zemljista. Mitchell [4] je predpostavio da je „moždanaj prisutnij mineral glina u zemljistu“.

U ovom radu ispitana je mogućnost primene gline iliškog tipa iz kolubarskog ugljenog basena, u procesiranju porozne keramike. Glina je pripremljena za procesiranje prvo termičkim, a затim i hemski tremantom. Kao vezivo i sredstvo za sinterovanje korisćena je borna kiselina. Zagrevanjem borna kiselina otpušta deo vode i prelazi u metabornu kiselinu  $\text{HBO}_2$ . Daljim zagrevanjem, ona prelazi u čvrst bor-trioksid  $\text{B}_2\text{O}_3$  koji je delotvoran kao topitelj iznad  $850^\circ\text{C}$ .

Namera je bila da se procesira porozna silikatna keramika velike poroznosti na što nižem pritisku i

sniženom temperaturom sinterovanja, primenom borne kiseline kao jeftinog aditiva.

## 2. EKSPERIMENTALNI DEO

Gлина је за процесирање припремљена термиčким, а затим и хемијским третманом. Термиčким третманом на 600 °C, 2 h у струји ваздуха из глине су уклонjene органске примесе. Хемијским третманом који се одвijao 6 дана уведеном раствору HCl, смањен је садржај гвођа у глини. Овај водени растvor H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub> је припремљен растварањем праха H<sub>3</sub>BO<sub>4</sub> дестилованој води на 25 °C [5].

Ispresci prečnika 8 mm формирани су синтетизовани на притисцима од 40, 60 и 80 MPa, а затим синтетизовани на 850, 1000, 1150 и 1300 °C.

Хемијски сastav gline određen je spektrometrijski, primenom induktivno спregнуте плазме (ICP). ICP спектрометар (Spectro Analytical Instruments), model Spectroflame sa RF generatorom na 27,12 MHz, snage 2,5 kW, има могућност секвентног и симултаног мерења већег броја елемената у спектралној области од 190 до 450 nm. Квалитативна анализа полазног праха и синтетизованих узорака урађена је рендгенском дифракцијом на аутоматском дифрактометру за поликристалне узорке Ultima IV Rigaku sa CuKα зрачењем (1,5405 nm). При томе је коришћен напон вредности 40kV и јачина струје 40 mA. Узорци су снимани у интервалу углова 2θ од 4° до 70°, са кораком 0,02°/мин. Микроструктурна анализа синтетизованих узорака рађена је методом скенирајуће електронске микроскопије (SEM). На уређају JEOL JCM-5800 (oxford Instrument link ISIS 300).

Геометријска густина синтетизованих узорака је одређена на основу њихових димензија и масе. Хидростатичка густина је одређена потапањем синтетизованих узорака у ксилен (1) по модifikованој Архимедовој методи (standard JUS B.D.8.312), док је творена порозност одређена је према једначини (2):

$$\rho_{hidrost.} = \frac{G\rho_k}{(M + G_1 - G_2)} \quad (1)$$

$$Otv. por. = \frac{G_1 - G_2}{(M + G_1 - G_2)} * 100 \quad (2)$$

где је:  $\rho$  - густина узорка,  $\rho_k$  - густина ксила,  $G$  - маса сувог узорка,  $G_1$  - маса натопљеног узорка,  $G_2$  - маса узорка и носача потопљених у ксилен,  $M$  - маса носача потопљеног у ксилен.

## 4. REZULTATI I DISKUSIJA

Хемијски сastav polazne gline сastav gline nakon termičkog i хемијског третмана представљен je u Tabeli 1.

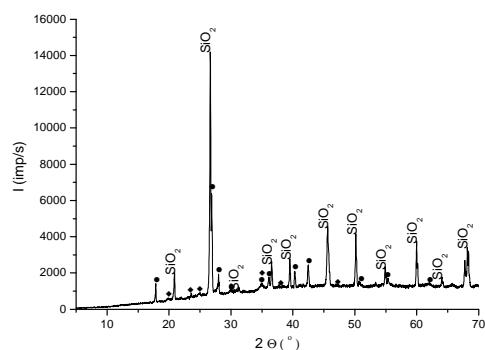
Rendgenski difraktogram polazne гline prikazan je na sl. 1. Na prikazanom rendgenskom difraktogramu уочавају се јасни пикови кварца (PDF: 33-1161, SiO<sub>2</sub>) и пикови slabijeg интензитета који припадају илиту. Visok sadržaj SiO<sub>2</sub> узорку (Tabela 1, Sl. 1) ukazuje da коришћена глина припада типу песковите илitske гline.

Ispresci испресованi на притискима од 40, 60 и 80 MPa, а затим синтетизовани на 850 и 1150 °C, нису показали добру постојаност. Задовољавајућа постојаност је остварена код узорака испресованих на 60 и 80 MPa, а затим синтетизованих на 1150 °C као и узорака синтетизованих на 1300 °C који су претходно испресовани на свим применjenim притискима. У даљем тексту анализирани су синтетизовани узорци испресовани на 60 MPa.

Na sl. 2. prikazani su rendgenski difraktogrami узорака синтетизованих на 850, 1000, 1150 i 1300 °C.

Tabela 1. Hemijski sastav polazne gline i sastav gline nakon termičkog i hemijskog tretirane

Oksidi	Polazna gline (%)	Termički i hemijski tretirana gline (%)
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	6,05	5,10
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2,06	0,96
TiO <sub>2</sub>	0,48	0,52
MgO	0,35	0,25
CaO	0,18	0,21
Na <sub>2</sub> O	≈ 0,54	≈ 1,01
K <sub>2</sub> O	> 0,5	>1
SiO <sub>2</sub>	≈ 90	≈ 92



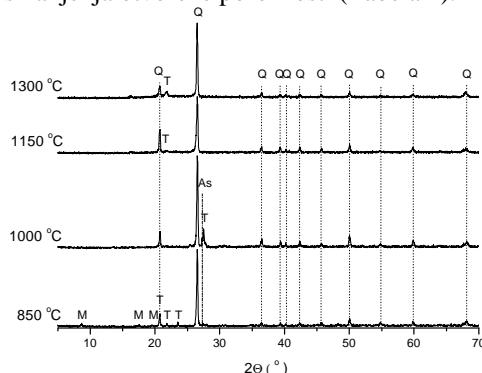
Sl. 1. Rendgenski difraktogram polazne гline  
□ PDF: 26-0911 илит - ((K, H<sub>3</sub>O) AL<sub>2</sub>Si<sub>3</sub>AlO<sub>10</sub> (OH)<sub>2</sub>)  
□ PDF: 09-0334 илит - K-Na-Mg-Fe-Al-Si-O-H<sub>2</sub>O

Na difraktogramima se уочавају јасно изражени пикови кварца, док пикови slabijeg интензитета припадају тродимиту, алуминijум oksidu, алуминijум silikatu i muskovitu.

U Tabeli 2. представљена је промена густине и порозности узорака са порастом температуре синтетизације. Из приказаних резултата уочава се да пораст температуре, usled prisustva borne kiseline

kod sinterovanih uzoraka dovodi do očekivanog porasta hidrostatičke i geometrijske gustine i smanjenja otvorene poroznosti.

Na sl. 3. predstavljene su SEM fotografije uzoraka koji su sinterovani na 1150 i 1300 °C. SEM analiza je pokazala već na malim uvećanjima postojanje porozne strukture kod uzoraka sinterovanih do 1150 °C (sl. 3a) što je u saglasnosti sa ostvarenim visokim vrednostima otvorene poroznosti ovih uzoraka (Tabela 2). Sinterovanje na 1300 °C dovelo je do stapanja zrna (sl. 3b) i smanjenja otvorene poroznosti (Tabela 2).



Sl.2. Rendgenski difraktogrami sinterovanih uzoraka na 850, 1000, 1150 i 1300 °C

*Q* PDF: 33-1161 kvarc,  $SiO_2$ ,

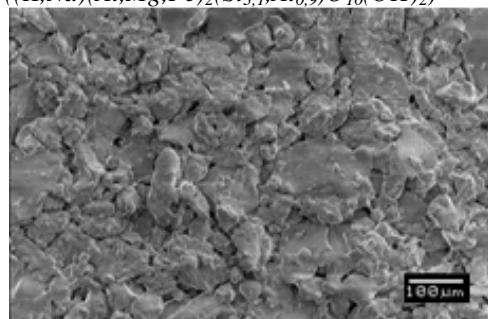
*T* PDF: 18-1170 tridimit,  $SiO_2$ ,

*A* PDF: 26-0031 aluminijum oksid,  $Al_2O_3$ ,

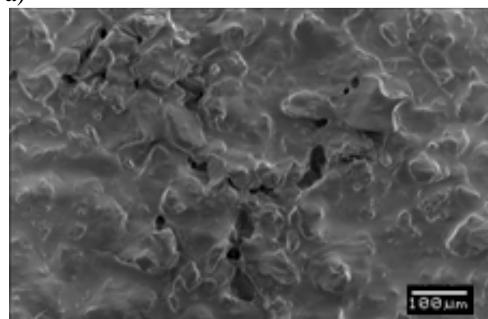
*AsPDF*: 25-0021, aluminijum silikat,  $Al_2SiO_4$

*M* PDF: 07-0042, muskovit,

((*K,Na*)(*Al,Mg,Fe*)<sub>2</sub>( $Si_{3,1}Al_{0,9}$ ) $O_{10}(OH)_2$ )



a)



b)

Sl. 3. SEM fotografije uzoraka sinterovanih na:  
a) 1150 °C i b) 1300 °C

Tabela 2. Predstavljanje promena: geometrijske, hidrostatičke gustine i otvorena poroznost sa porastom temperatura sinterovanja

<i>T</i> (°C)	$\rho_{geom.}$ ( $g/cm^3$ )	$\rho_{hidrost.}$ ( $g/cm^3$ )	Otv. por. (%)
850	1,56	1,36	23,94
1000	1,54	1,71	35,65
1150	1,64	1,80	30,21
1300	1,84	2,09	14,81

*T* - temperatuta sinterovanja,  $\rho_{geom.}$  - geometrijska gustina,  $\rho_{hidrost.}$  - hidrostatička gustina, Otv. por. - otvorena poroznost

## 5. ZAKLJUČAK

Porozna silikatna keramika na bazi peskovite ilitske gline sintetisana je primenom borne kiseline kao jeftinog i veoma moćnog topitelja u količini od 2 mas.%.

Kod uzorka presovanog na nižem pritisku (60 MPa), a zatim sinterovanog već na 1150 °C postignuta je zadovoljavajuća kompaktnost i očuvanost porozne strukture. Velika poroznost kod ovog sinterovanog uzorka je određena Arhimedovim principom i potvrđena SEM analizom.

Sinterovanje već na nešto malo višoj temperaturi od 1300 °C je dovelo do stapanja zrna i smanjenja poroznosti što je takođe potvrđeno navedenim analizama.

## 6. REFERENCE

- [1] J.K.Mitchell, 1976. Fundamentals of Soil Behavior. John Wiley and Sons, Inc. New York.
- [2] J.Konta, 1995. Clay and man: Clay rawmaterials in the service of man. Applied Clay Science 10, p. 275-335.
- [3] F.R. Giese, and C.J.van Oss. 2002. Colloid and surface properties of clays and related minerals. University at Buffalo, State University of New York.
- [4] J.K.Mitchell, 1976. Fundamentals of Soil Behavior. John Wiley and Sons, Inc. New York.
- [5] D.R.Lide, 2003-2004, Hendbook of Chemistry and Physics, CRC Press.

**CIP - Каталогизација у публикацији  
Народна библиотека Србије, Београд**

**502/504(082)(0.034.2)**

**РЕГИОНАЛНА конференција Животна средина ка  
Европи (9 ; 2013 ; Београд)  
Životna sredina na lokalnu - ENV.net  
okrugli sto [Elektronski izvor] : CD zbornik  
radova / Deveta regionalna konferencija  
Životna sredina ka Evropi EnE12, Beograd, 10.  
06. 2013. ; [organizatori Ambasadori održivog  
razvoja i životne sredine [i] Privredna  
komora Srbije] = Local Environment - ENV.net  
Roundtable : CD proceedings of papers / The  
Ninth Regional Conference Environment to  
Europe EnE13 ; [organized by Environmental  
Ambassadors for Sustainable Development [and]  
Serbian Chamber of Commerce]. - Beograd :  
Ambasadori održivog razvoja i životne  
sredine, 2013  
(Beograd : Ambasadori održivog razvoja i životne  
sredine). - 1 elektronski optički disk  
(CD-ROM) ; 12 cm**

**Sistemski zahtevи: Nisu navedeni. - Nasl. sa  
naslovnog ekrana. - Tiraž 100. -  
Bibliografija uz većinu radova.**

**ISBN 978-86-910873-7-1**

- 1. Амбасадори одрживог развоја и животне  
средине (Београд)**
- а) Животна средина - Заштита - Зборници  
COBISS.SR-ID 198903052**