1 2. BADANIA PORÓWNAWCZE SKŁADU FAZOWEGO I SKŁADU CHEMICZNEGO PORCELAN STOMATOLO-GICZNYCH: NISKOTOPLI-WEJ VITA TITANKERAMIK ORAZ WYSOKOTOPLIWEJ VITA KERAMIK

H. MATRASZEK*, A. STOCH**, Cz. PALUSZKIEWICZ**, ***, A. Adamczyk**, B. Trybalska**

*Katedra Protetyki, Instytut Stomatologii, Collegium Medicum UJ, 30-155 Kraków, ul. Montelupich 4. **Wydział InŻynierii Materiałowej i Ceramiki AGH, 30-059 Kraków, Al. Mickiewicza 30. 3***Środowiskowe Laboratorium Uniwersytetu Jagiellońskiego, 30-060 Kraków, ul. Ingardena.

Streszczenie

Przedstawiono wyniki analizy składu fazowego i chemicznego proszków stomatologicznej porcelany niskotopliwej Vita Titankeramik przeznaczonej dla tytanu i jego stopów oraz porcelany wysokotopliwej Vita Keramik przeznaczonej do licowania stomatologicznych aparatów protetycznych ze stopów kobaltowych. W badaniach zastosowano spektroskopię w podczerwieni (FTIR) i dyfrakcję rentgenowską (XRD) do analizy składu fazowego, mikroskopię skaningową (SEM) do obserwacji morfologii proszków oraz mikroanalizę rentgenowską (EDS) do jakościowej analizy pierwiastkowej proszków.

[Inżynieria Biomateriałów, 45, (2005), 12-16]

Wprowadzenie

Wykorzystywane w protetyce stomatologicznej aparaty protetyczne, wykonywane są z metali trwale pokrytych porcelana. Z punktu widzenia mechaniki są to struktury metalowo-ceramiczne, w których metal oraz materiał ceramiczny zachowują swoje odrębne właściwości fizyczne i mechaniczne [1-3]. Konstruując aparaty protetyczne pod każdym względem najlępsze dla pacjenta, bezustannie poszukuje się nowych rozwiązań i nowych materiałów o właściwościach biomedycznych podobnych do metali szlachetnych, ale mechanicznie je przewyższających a zarazem łatwiejszych w zastosowaniu [4-7]. Wymagania w zakresie biozgodności oraz mechaniki najlepiej spełnia tytan i jego stopy [8-10]. W technice dentystycznej wykorzystywana jest allotropowa odmiana a-Ti. Najlepszym materiałem licujacym metalowe konstrukcje protetyczne w stomatologii jest porcelana dentystyczna [11]. Temperatura topliwości a-Ti uwarunkowała termiczną obróbkę nanoszenia powłok modyfikujących powierzchnię tytanową, oraz napalanie porcelany na poziomie poniżej 882,5°C. Vita Titankeramik o temperaturze topliwości (700-800°C) wykracza poza poziom temperatur przyjęty dotychczas dla porcelan niskotopliwych (860-1070°C).

COMPARATIVE STUDY OF PHASE AND CHEMICAL COMPOSITION OF LOW AND HIGH TEMPERATURE DENTAL PORCELAINS

H. MATRASZEK*, A. STOCH**, CZ. PALUSZKIEWICZ**, ***, A. Adamczyk**, B. Trybalska**

*Chair of Prosthetics, Institute of Dentistry, Collegium Medicum UJ, 30-155 Kraków, ul. Montelupich 4, Poland. **Dept. of Matl's Eng. and Ceramics, AGH-UST, 30-059 Kraków, Al. Mickiewicza 30, Poland. ***Environmental Laboratory, Jagiellonian University, 30-060 Kraków, ul. Ingardena, Poland.

Abstract

This paper presents the results of structural and chemical analyses of low-temperature melting porcelain powders Vita Titankeramik applicable to titanium and its alloys, and high-temperature melting porcelain powders Vita Keramik applicable to facing of prosthetic devices made of cobalt alloys. The infrared spectroscopy (FTIR) and x-ray diffraction (XRD) were applied for phase analysis, scanning electron microscopy (SEM) for control of powders' morphology, and X-ray microanalysis (EDS) for qualitative chemical analysis of powders.

[Engineering of Biomaterials, 45, (2005), 12-16]

Introduction

Prosthetic devices applied in prosthodontia are made of metals coated with porcelan. From mechanical point of view these are metal-ceramic structures, where matals and ceramics maintain their specific physical and mechanical properties [1-3]. In building prosthetic devices the most convenient for a given patient, new solutions are being sought as well as new materials, with biomedical properties similar to those of noble metals, but better mechanically and easier in application [4-7]. Strict requirements relative to bio-compatibility and mechanics are best met so far by titanium and its alloys [8-10]. Allotropic a-Ti is the variety the most often applied in dentistry. The best material used in dentistry for facing metal constructions is dental porcelaine [11]. Melting temperature of a-Ti determines thermal processing of coatings modifying titanium's surface and firing of porcelaine at the level below 882,5°C. Vita Titankeramik porcelaine, with melting temperature 700-800°C, goes beyond the temperature range currently accepted for low-melting temperature porcelains (860-1070°C).

Aim of Work

The aim of the present work was the comparison of structural analyses and chemical compositions, as well as morphologies of powders in dental porcelaine designated for facing prosthetic devices:

 made of titanium and its alloys with low-temperature melting porcelaine Vita Titankeramik

made of high-temperature melting porcelaine for cobalt



RYS. 1. Dyfraktogramy proszków porcelany Vita Titankeramik.

FIG. 1. Diffraction patterns of Vita Titankeramik porcelain powders.

Cel badań

Celem badań było wykonanie analizy strukturalnej i analizy składu chemicznego, oraz morfologii zestawu proszków wchodzących w skład porcelany dentystycznej przeznaczonej do licowania aparatów protetycznych:

 – z tytanu i jego stopów niskotopliwej porcelany, Vita Titankeramik

wysokotopliwej porcelany dla stopów kobaltowych. Vita Keramik

Badane materiały są produkowane przez niemiecką firmę Vita Omega.

Materiały i metody badań

Materiały

Porcelana Vita Titankeramik proszki; Opaque OP3, Opaque Dentine 3M2, Dentine 3M2 oraz Bonder Paste.
Porcelana Vita Keramik proszki: Opaque 01N, Opaque Dentine, Opaque A3, Dentine, AKZ Glaze.

Metody badań

 – Skład fazowy proszków badano metodą dyfrakcji rentgenowskiej (XRD) na Dyfraktometrze Rentgenowskim FMP Seifert XRD 7 przy użyciu lampy Cu, w zakresie 3-70° 2g.
 – Badania spektroskopowe w podczerwieni (FTIR) wykonano spektrometrem fourierowskim DIGILAB FTS 60V (Bio-Rad) metodą pastylek w KBr w zakresie średniej podczerwieni 400-4000 cm⁻¹.

 Badanie morfologii przeprowadzono na elektronowym mikroskopie skaningowym Phillips XL 30 wyposażonym w mikroanalizator rentgenowski Link ISIS-EDS. Z jego pomocą wykonano jakościową analizę chemiczną dwu rodzajów proszków. Badane proszki nanoszono na taśmę przewodzącą i napylano węglem grafitowym.

Wyniki badań

Badania proszków metodą dyfrakcji rentgenowskiej XRD

Analiza dyfraktogramów niskotopliwej porcelany (RYS.1) charakteryzujących się podniesieniem tła, oraz podobnymi kształtami wskazuje obecność amorficznej fazy krzemianowej i glinokrzemianowej i wykazuje, że proszki 3M2 Dentine, alloys, Vita Keramik Both materials are manufactured by German company Vita • Omega.

Materials and methods

Materials

Powders of Vita Titankeramik porcelaine; Opaque OP3,
Opaque Dentine 3M2, Dentine 3M2, and Bonder Paste.
Powders Vita Keramik: Opaque 01N, Opaque Dentine,
Opaque A3, Dentine, AKZ Glaze.

Methods of investigation

– The phase composition of powders was examined by X-ray diffraction (XRD), using X-ray Diffractometre FMP Seifert XRD 7 with Cu lamps, within the range of $3-70^{\circ}$ 2g.

– The infrared spectroscopic (FTIR) measurements were performed using the Fourier Spectrometre DIGILAB FTS 60V (Bio-Rad) applying the pallet method in KBr, within the medium infra-red range of 400-4000 cm⁻¹.

- The morphology was examined using scanning electron microscope Phillips XL 30 equipped with X-ray microanalyser Link ISIS-EDS. Qualitative chemical analyses were performed using this device for both types of powders. The examined powders were spread on conductive tape and graphite coated.

Results

X-ray diffraction (XRD) examination of powders

The analysis of diffraction patterns of low-temperature melting porcelaine (FIG.1), characterized by increased background and similar shapes, indicates the presence of amorphous silicate and alumino-silicate phase, and proves that powders 3M2 Dentine, Opaque Dentine and Bonder Paste do not contain crystalline phases. On the other hand the diffraction pattern of powder Opaque OP3 indicates, along with amorphous silicate and aluminosilicate phases (inreasedbackground), also crystalline components in form of oxides: titania and zirconia, plus small amounts of tin oxide. These oxides attribute coating properties to this porcelaine.

The analysis of of two identical diffraction patterns of powders of low-temperature melting porcelaine (FIG.2) indicates crystalline phases in powders Opaque 01N and Opaque A-3, with identical oxides of cerium, zirconium, and some



RYS. 2. Dyfraktogramy proszków porcelany Vita Keramik.

FIG. 2. Diffraction patterns of Vita Keramik porcelain powders.

BICMATERIALOW



RYS. 3a, b. Zestawienie widm absorpcyjnych w podczerwieni (FTIR) dla proszków porcelany Vita Titankeramik (a) i proszków Vita Keramik (b). FIG. 3a, b. The IR absorption spectra (FTIR) of (a) Vita Titankeramik porcelaine powders and (b) Vita Keramik powders.

Opaque Dentine, oraz Bonder Paste nie zawierają zdecydowanie faz krystalicznych. Natomiast dyfraktogram proszku Opaque OP3 obok amorficznej fazy krzemianowej i glinokrzemianowej (podniesione tło) wskazuje krystaliczne składniki w postaci tlenków tytanu, cyrkonu i niewielkich ilości tlenku cyny. Tlenki te nadają warstwie porcelany właściwości kryjące.

Analiza dwóch identycznych dyfraktogramów proszków wysokotopliwej porcelany (RYS. 2) pokazuje krystaliczne fazy w proszkach Opaque 01N oraz Opaque A-3 z tymi samymi rodzajami tlenków ceru, cyrkonu i pewną ilość kwarcu w obydwu proszkach. W tych badaniach tło zostało wygaszone dla uwypuklenia małej obecności faz krystalicznych i dominującej fazy krzemianowej. Proszki Opaque Dentine i Dentine na dyfraktogramach XRD charakteryzują się głównie podniesionym tłem w zakresie 15-35° 2q, wskazując na obecność amorficznej fazy glinokrzemianowej. W proszku Dentine dają się zauważyć refleksy od ZrO₂, TiO₂.

Badania spektroskopowe FTIR proszków porcelany Vita Titankeramik i Vita Keramik

W widmach IR, dla poszczególnych proszków charakterystyczne pasma absorpcyjne w podczerwieni występują w obszarze 400-2000 cm⁻¹. Przedstawione zestawienie widm ograniczono do tego zakresu częstości (RYS. 3a, b).

Najmocniejsze pasmo absorpcyjne w obszarze 1000-1029 cm-1 w widmach IR wszystkich badanych proszków pochodzi od rozciągających drgań mostkowych wiązań Si-O-Si pomiedzy tetraedrami krzemotlenowymi. Drugie intensywne pasmo IR, obecne w widmie wszystkich badanych proszków, lokuje się w obszarze 450-460 cm⁻¹ i pochodzi od drgań zginających wiązania O-Si-O w tetraedrze krzemotlenowym. Obecność tych dwu charakterystycznych pasm świadczy o dominacji fazy krzemianowej we wszystkich badanvch proszkach. Rozmyte pasmo IR w obszarze 780-800 cm⁻¹ przypisuje się drganiom zginającym wiązania O-Si-O w tetraedrze [SiO₄]⁻⁴. Pasmo to w badanych próbkach jest przesunięte aż do wartości 720-700 cm⁻¹, na skutek oddziaływania kationów np. alkaliów, tytanu lub cyny. Pasma IR w zakresie 1400-1410 cm⁻¹ moga być związane z obecnością węglanów, chociaż trudno wykluczyć również obecność azotanów. Duża szerokość połówkowa pasm absorpcyjnych wskazuje, iż poszczególne proszki stanowią fazę krzemianową lub glinokrzemianową w stanie nisko krystalicznym. Potwierdzają to też badania strukturalne metodą dyfrakcji rentgenowskiej.

Badania morfologii i składu chemicznego proszków metodą mikroskopii skaningowej SEM i mikroanalizy rentgenowskiej EDS

Analiza morfologii proszków Vita Titankeramik wykazała, iż Opaque OP3 zawiera ziarna duże, o średnicy do 50-60 mm, mniejsze o średnicy 15-20 mm oraz ziarna bardzo drobne. Opaque Dentine tworzą ziarna średnie i duże o nieamount of quartz in both powders. In these investigations the background was blanked to bring out small amounts of crystalline phases and the domination of silicate phase. Powders Opaque Dentine and Dentine are characterized on XRD diffraction patterns by increased background within the range 15-35° $2_{\rm q}$, which indicates the presence of amorphous alumino-silicate phase. In Dentine powder's diffraction pattern the lines from ZrO₂ and TiO₂ can be observed.

The FTIR spectroscopic examination of Vita Titankeramik and Vita Keramik porcelain powders

In IR spektra of analyzed powders, the characteristic absorption bands occur within the range of 400-2000 cm⁻¹. The spectra presented here are limited to this frequency range (FIG. 3a, b). The strongest absorption band within the range of 1000-1029 cm⁻¹ in IR spectra of all examined powders originates in tensile bridging vibrations of Si-O-Si bonds among the silicon-oxide tetrahedrons. Second most intensive IR band, present in the spectra of all examined powders, is located within the range of 450-460 cm⁻¹ and originates in bending vibrations of bonds O-Si-O within the silicon oxide tetrahedron. The presence of these two characteristic bands proves the domination of silicate phase in all examined powders. Broadened of IR band in 780-800 cm⁻¹ range can be ascribed to bending vibrations of O-Si-O bonds in [SiO₄]⁻⁴ tetrahedron. This band is shifted in the examined samples up to the values of 720-700cm⁻¹, due to cation interactions, e.g alcaline, titanium or tin. Bands within the IR range 1400-1410 cm⁻¹ can be related to presence of carbonates, although presence of nitrates can not be excluded.

Large half-width of IR absorption bands indicates that these particular powders are made of poorely crystallized silicate or alumino-silicate phase. These results are confirmed by other structural investigations using the X-ray diffraction methods.



rfologia

Dentine

Keramik

SEM

of

RYS.4. Morfologia SEM proszku Opaque		RYS.5. Mo SEM proszku
01N. FIG.4. The	SEM	FIG.5. The
Morphology	of	Morpholog
Opaque 01N powder.		Dentine Vita powder.

Examination of morphology and chemical composition of powders by scanning electron microscopy (SEM) and X-ray microanalysis (EDS)

The analysis of morphology of Vita Titankeramik powders showed that Opaque OP3 contains large grains, of diametres of up to 50-60 mm, also smaller grains, with diametres 15-20 mm, and very fine grains. The Opaque Dentine powders are made of medium and large irregular grains in the range of 10-50 mm. Large grains of up to a few dozens of micrometres contains also 3M2 Dentine. Bonder Paste consists of finer, mostly oval grains. The EDS microanalysis showed the same composition in all powders, with domination of silicon, aluminum, potassium, sodium. The Opaque OP3 additionally contains some titanium, and



regularnych kształtach od 10-50 mm. Duże ziarna o średnicy do kilkudziesięciu mikrometrów posiada też 3M2 Dentine. Bonder Paste składa się z ziaren drobniejszych o kształtach owalnych. Mikroanaliza EDS pokazała, we wszystkich proszkach ten sam skład, z dominacją krzemu a następnie glinu, potasu, sodu. Opaque OP3 dodatkowo zawiera tytan a 3M2 Dentine miedź.

Analiza morfologii proszków Vita Keramik Opaque 01N i Opaque A3 (RYS. 4, 5) wykazała większą ilość ziaren drobnych i bardzo drobnych. Proszki Dentine i Opague Dentine zawieraja natomiast ziarna duże, o nieregularnych kształtach.

Mikroanaliza EDS wykonana przy powiększeniu 2000x wykazała podobieństwo w składzie pierwiastkowym Dentine i Opaque Dentine. Obydwa proszki zawierają krzem, glin, potas, sód, bardzo niewielkie ilości wapnia, oraz stwierdzona metoda dyfrakcji rentgenowskiej fazę leucytu (glinokrzemianu potasowo-sodowego). Opague 01N i Opague A3 wskazują bardzo zbliżony skład pierwiastkowy z największą ilością krzemu, potem glinu, potasu, cyrkonu, sodu, ceru i tytanu. Cer, tytan i cyrkon występują jako tlenki krystaliczne. Potwierdzają to wyniki badań metodą dyfrakcji rentgenowskiej przedstawione na RYS. 2.

Podsumowanie

powder.

Porównawcza charakterystyka proszków wchodzących w skład nisko i wysokotopliwej porcelany stomatologicznej pozwala na stwierdzenie, iż obydwa rodzaje porcelany bazują na krzemianach i glinokrzemianach potasowo sodowych o niskiej krystaliczności. W porcelanie niskotopliwej jedynie Opaque OP3 zawiera krystaliczne, zmętniające dodatki tlenków cyrkonu, tytanu i cyny. Natomiast porcelana wysokotopliwa w Opaque 01N i Opaque A3 zawiera krystaliczne domieszki tlenków cyrkonu, tytanu i ceru. Są to tlenki zmętniające, nadające tym warstwom porcelany nieprzezierność (warstwy kryjące metal). Podczas obserwacji zgładów poprzecznych można obserwować wędrówkę jonów w poprzek granicy fazowej i wnioskować o charakterze wiązań powłoki ceramicznej z metalicznym podłożem. Przeprowadzone badania składu fazowego i pierwiastkowego obydwu rodzajów porcelany pozwalają ułatwić zrozumienie reakcji przebiegających na granicy faz metal-porcelana podczas napalania porcelany na metalowe konstrukcje stomatologicznych aparatów protetycznych.

Podziękowania

Autorzy wyrażają wdzieczność Komitetowi Badań Naukowych za finansowanie tego tematu przez Grant Nr 4 T08A 045 23



EDS Bonder Paste Vita Titankeramik. FIG. 8. The EDS **Microanalysis** of **Bonder Paste Vita** Titankeramik powder. RYS. 9. Mikroanaliza EDS proszku Opaque OP3 Vita Titankeramik FIG. 9. The EDS Microanalysis of **Opaque OP3 Vita** Titankeramik powder. 15

3M2 Dentine contains copper.

The EDS microanalysis performed at the magnification of 2000x showed similarities of elemental composition of Dentine and Opaque Dentine powders. They both contain silicon, aluminum, potassium, sodium, small amounts of calcium, and confirmed by the X-ray diffraction method phase of leucite (potassium-sodium alimino-silicate). Opaque 01N and Opaque A3 show very similar elemental composition with highest content of silicon, then aluminum, potassium, zirconium, sodium, cerium and titanium. Cerium, titanium and zirconium exist in form of crystalline oxides. These results are confirmed by results obtained with use of X-ray diffraction analysis shown in FIG. 2.

Summary

The comparative characterization of powders constituting dental porcelains with low and high melting points allows to conclude that both porcelains are based on silicates and alumino-silicates of sodium and potassium with low cristallinity. In low-melting porcelaine type only Opague OP3 contains crystallized oxide opacifiers, mainly zirconium, titanium and tin.

Among the high melting porcelaines the Opaque 01N and Opaque A3 contain the crystalline additives of oxides of zirconium, titanium and cerium. These are opacifying oxides, giving non-transparency to these porcelaine layers (metal coating layers). Observations of polished cross-sections indicate the ion migration across the interphase, and allow to draw conclusions regarding the character of bond between the ceramic layer and metal substrate. Examination of phase and elemental compositions of both porcelains facilitate the understanding of reactions taking place at the metal-porcelain interphase during hot-stuffing of porcelaine coatings on metal constructions of dental prostethic devices.

Acknowledgements

The Authors wish to express their thanks to Scientific Research Committee (KBN) for financing this research work with Grant Nr 4 T08A 045 23

Piśmiennictwo

References

[1] Majewski S.: Podstawy protetyki w praktyce lekarskiej i technice dentystycznej. Wydawnictwo Stomatologiczne SZS-W w Krakowie. Kraków 2000.

[2] Majewski S.: Propedeutyka klinicznej i laboratoryjnej protetyki stomatologicznej. Wydawnictwo Medyczne Sanmedica. Warszawa 1997.

[3] Yamamoto M.: Podstawowa technika budowania warstw porcelany ma metalu, Wydawnictwo Quintesencja, 1999.

[4] Matraszek H. Badanie twardości powłok kompozytowych na podłożach tytanowych. Ogólnopolska XIX konferencja naukowoszkoleniowa sekcji protetyki PTS. Jastrzębia Góra 12-14. X. 2001.
[5] Stoch A.: Ceramiczne powłoki ochronne nanoszone metodą zolżel i metodą elektroforezy. Materiały IV Krajowej Konferencji Korozyjnej "Korozja '93", Warszawa 1993. [6] Stoch A., Matraszek H., Długoń E., Cz. Paluszkiewicz: "Silica sol-gel sublayers in the titanium-alloy-ceramic joints on dental devices." International Conference on Sol-Gel Materials' 03. 15-20 June 2003 Szklarska Poręba, Poland.

[7] Matraszek H., Stoch A., Paluszkiewicz Cz., A. Brożek, E. Długoń: Zastosowanie metody zol-żel w praktyce dentystycznej. Inżynieria Biomateriałów 2002 nr 23, 24, 25. 72. (72-74). 2.

[8] Majewski S.: Protetyka stałych uzupełnień zębowych. Wydawnictwo SZS-W. Kraków 1998.

[9] Kupper H. Czysty tytan jako alternatywny materiał w protetyce stomatologicznej. Quintessence, 1994, 7.

[10] Romanowicz M., Janicki M.: Tytan -zastosowanie w protetyce, nowe możliwości przy wykonywaniu stałych i ruchomych uzupełnień protetycznych, Stomatologia Współczesna, 1998.

[11] Majewski S.: Wprowadzenie do klinicznej i laboratoryjnej protetyki stomatologicznej. Wydawnictwo AM, Kraków 1991.

.

POROWATE SPIEKI BIOAKTYWNE

R. Sindut*, M. ŁĄczka*, K. Cholewa-Kowalska*, J. Najman**, J. Szymońska***

*AGH- WydziaŁ InŻynierii MateriaŁowej i Ceramiki, Katedra Technologii Szkła i Powłok Amorficznych, Kraków. **Politechnika Krakowska.

WydziaŁ InŻynierii i Technologii Chemicznej, Kraków. ***Akademia Rolnicza, WydziaŁ Rolniczo-Ekonomiczny, Katedra Chemii, Kraków

Streszczenie

Otrzymano porowate spieki bioaktywne z układu CaO-P₂O₅-SiO₂ o czterech różnych składach chemicznych, charakteryzujących się odmiennym stosunkiem molowym CaO do SiO₂ (S2, II, I, A2). Przy wytwarzaniu spieków wykorzystano metodę osadzania masy lejnej na podłożu organicznym. Proszki wyjściowe wytworzono na drodze syntezy zol-żel z następujących związków chemicznych: Si $(OC_2H_5)_4$; OP $(OC_2H_5)_3$; Ca(NO₃)₂.4H₂O. Zmielony proszek mieszano z różnymi dodatkami celem otrzymania masy lejnej o odpowiedniej konsystencji. Ostatecznie wybrano jako dodatki - skrobię (50% wag.) i metylocelulozę (2% wag.). Jako podłoże organiczne zastosowano gąbki polimerowe. Gąbki polimerowe nasączano masą lejną i poddawano procesowi suszenia. Następnie przeprowadzono obróbkę termiczną mającą na celu wypalenie podłoża organicznego i spieczenie materiału. Maksymalna temperatura spiekania wynosiła 1250°C. Dobierając odpowiednio warunki spiekania uzyskano, w rezultacie tego procesu, trwały materiał o wysokiej porowatości sięgającej nawet 77%. Struktura porowata charakteryzowała się przy tym przewagą drobnych makroporów o zbliżonych rozmiarach, równomiernie rozłożonych w materiale. Dla otrzymanych podanym sposobem spieków przeprowadzono badania składu fazowego metoda dyfrakcji rentgenowskiej oraz test bioaktywności in vitro w symulowanym osoczu (SBF). Stwierdzono że wytworzone spieki to tworzywa szkło-krystaliczne, w których obok fazy szklistej obecne są fazy krzemianowe, a w spieku A2 o

POROUS BIOACTIVE SINTERS

R. Sindut*, M. ŁAczka*, K. Cholewa-Kowalska*, J. Najman**, J. Szymońska***

*AGH-UNIVERSITY OF SCIENCE AND TECHNOLOGY, FAC. OF MAT. SCI. AND CERAMICS, DEPT. OF GLASS TECHNOLOGY AND AMOR-PHOUS COATING, KRAKOW, POLAND

CRACOW UNIVERSITY OF TECHNOLOGY, FAC. OF CHEMICAL ENGINEERING AND TECHNOLOGY, KRAKOW, POLAND *AGRICULTURAL UNIVERSITY OF CRACOW, FAC. OF AGRICULTURE AND ECONOMY, DEPT. OF CHEMISTRY, KRAKOW, POLAND

Abstract

There have been obtained porous bioactive sinters from the system SiO₂-CaO-P2O₅, of four various chemical compositions, characterized by different molar ratio of CaO to SiO₂ (S2, II, I, A2). The method of deposition of the casting slip on an organic substrate was used. The starting powders were obtained by solgel synthesis from the following chemical compounds: Si $(OC_2H_5)_4$; OP $(OC_2H_5)_3$; Ca $(NO_3)_24H_2O$. Ground powder was mixed with various additions to obtain the casting slip of appropriate consistence. The selected additions to obtain the casting slip of appropriate consistence. The selected additions were: starch (50 wt %) and methyl cellulose (2 wt %). Polymeric sponge was used as the organic substrate. The sponge was saturated with the casting slip and subjected to the process of drying and afterwards to thermal treatment with the aim of burning-out the organic substrate and sintering of the material. The maximal sintering temperature was 1250°C. By selecting appropriate conditions of sintering, as a result of this process, a durable material of high porosity up to 77 % was obtained. Its porous structure was characterized by a prevailing number of small micropores of similar dimensions, uniformly distributed in the material. Sinters obtained by the above method were subjected to investigations of their phase composition by the X-ray diffraction method and to a test of bioactivity in vitro in simulated body fluid (SBF). It has been found that the produced sinters represent glass-ceramic materials in which, beside the glossy phase, the sili-