1. Proszki węglowe oglądane w mikroskopie optycznym i skaningowym różnią się strukturą ziaren.

2. Proszki diamentowe wytwarzane metodą plazmochemiczną mają 23% wiązań sp<sup>3</sup> w porównaniu z proszkami diamentowymi wytwarzanymi metodą detonacyjną, które mają 80% wiązań sp<sup>3</sup> mierzonych metodą XPS.

3. W badaniach biologicznych obserwujemy różnice w aktywności i żywotności ludzkich neutrofili w obecności proszków diamentowych wytwarzanych różnymi metodami. Proszek grafitowy jest prawdopodobnie obojętny dla ludzkich leukocytów.

### Piśmiennictwo

 K.Bakowicz: Bioaktywność diamentu, Praca Doktorska, Politechnika Lódzka 2003.

[2] P.Niedzielski, E.Mitura, S.Mitura, P.Przymusiała, S.Der-Sahaguian, E.Strayga, J.Żak, A.Sokołowska, J.Szmidt, A.Stanishevsky, J.J.Moll, J.A.Moll: Comparison of the surface structure of carbon films deposited by different methods, J Diamond and Related Materials 6, 721-724 (1997).

#### Conlusions

1. Carbon Powders Particles have different shapes and structures on SEM picture and optical microscope.

2. RF PACVD Diamond Powders Particles have less sp<sup>3</sup> bondings (about 23%), than Detonation Diamond Powder Particles (about 80 %) measuring by XPS method.

3. In biological research we observed differences between activity and viability of neutrophils in presence Diamond Powder Particles manufacturing by various methods. Graphite powder is probably neutral for human neutrophils.

#### References

[3] Y.Taki, O. Takai: XPS structural characterization of hydrogenated amorphous carbon thin films prepared by shielded arc ion plating, Thin Solid Films, vol.316, Issues 1-2, 21 March 1998, Pages 45-50.

[4] J.Kantorski, H.J.Tchórzowski: Biolumines. Chemilumines. 7, 1992, 37-45.

#### • • • • • • • • • • • • • • • • •

# STRUKTURA WARSTW WĘGLOWYCH WYTWORZONYCH NA STOPACH NITI WYKAZUJĄCYCH PAMIĘĆ KSZTAŁTU

J. Lelątko, T. Goryczka, E. Rówiński, P. Pączkowski, A. Drdzeń, H. Morawiec

UNIWERSYTET ŚLĄSKI, INSTYTUT NAUKI O MATERIAŁACH, 40-007 KATOWICE, UL. BANKOWA 12, POLSKA E-MAIL: JLELATKO@US.EDU.PL

#### [Inżynieria Biomateriałów, 63-64, (2007), 34-36]

#### Wstęp

Charakterystyczne własności stopu NiTi takie jak efekt pamięci kształtu, nadsprężystość i dobra biokompatybilność powodują, iż jest on doskonałym materiałem medycznym do zastosowań w ortopedii, technice dentystycznej, chirurgii naczyniowej i organów. Jednakże duża zawartość niklu w stopie NiTi oznacza możliwość uwalniania toksycznych dla człowieka jonów niklu [1]. Aby zmniejszyć to zagrożenie i poprawić biologiczną odporność, powierzchnię stopu NiTi pokrywane są warstwą ochronną. Warstwy węglowe, zwłaszcza warstwy diamentopodbne (DLC), są dobrym materiałem na tego rodzaju pokrycia ochronne, które wystarczająco dobrze ochronią ludzkie ciało [2,3]. Badania dowodzą, iż warstwy DLC mają lepszą biokompatybilność niż warstwy składające się z grafitu [4].

W niniejszej pracy badania skoncentrowane były na określeniu struktury fazowej warstw węglowych osadzonych na podłożu NiTi metodą chemicznego osadzania z par wspomaganego wyładowaniami plazmowymi o radiowej częstotliwości (RFPECVD).

# STRUCTURE OF THE CARBON LAYERS ON NITI SHAPE MEMORY ALLOY

J. Lelątko, T. Goryczka, E. Rówiński, P. Pączkowski, A. Drdzeń, H. Morawiec

UNIVERSITY OF SILESIA, INSTITUTE OF MATERIALS SCIENCE, 40-007 Katowice, ul. Bankowa 12, Poland E-mail: jlelatko@us.edu.pl

#### [Engineering of Biomaterials, 63-64, (2007), 34-36]

#### Introduction

The characteristic properties of NiTi alloy like shape memory effect, superelasticity and good biocompatibility, make possible to use it as an excellent biomaterial for orthopaedics, dental application, vascular and organ surgeries. However, high nickel content in NiTi alloy and potential nickel ions, causing toxic reactions in humans [1]. To decrease this menace and improve the biological resistance, surface of NiTi alloy has been covered by a protective layer. Carbon covers has been found as a good candidate for the layer, which sufficiently protect human body, especially, a diamond-like carbon layer (DLC) [2,3]. The investigations show that DLC layer have better biocompatibility than graphite-like carbon layer [4].

In the present work the studies were focused on structure of the carbon layers deposited on the NiTi alloy using radio frequency plasma enhanced chemical vapour process.

### Experimental

The Ni(50.6at%)Ti shape memory alloy was used as a substrate for the carbon layer deposition. First, a surface of NiTi plates was mechanically polished to ensure good adhesive properties of the layers. Part of the samples was passivated by autoclaving in water steam at 130°C for 30 minutes.

#### Materiał i metodyka badań

Jako podłoże dla warstw węglowych użyto stopu z pamięcią kształtu Ni(50.6at%)Ti. Najpierw powierzchnię płytek NiTi wypolerowano mechanicznie, aby zapewnić dobrą adhezję warstw. Część próbek została wstępnie spasywowana w autoklawie przy użyciu strumienia pary wodnej o temperaturze 130°C w czasie 30 minut. Warstwy osadzono metodą chemicznego osadzania z par wspomaganego wyładowaniami plazmowymi o radiowej częstotliwości (RFPECVD) w średniej temperaturze 150°C w czasie 5 i 20 minut w Instytucie Technologii Eksploatacji w Radomiu.

Grubość, chropowatość powierzchni i granicy międzyfazowej, gęstość warstwy węglowej jak również fazy macierzystej podłoża wyliczano z pomiarów reflektometrycznych promieniowania rentgenowskiego. Do analizy składu chemicznego użyto spektroskopii Augera. Identyfikację fazową przeprowadzono przy pomocy wysokorozdzielczego mikroskopu elektronowego JEM 3010.

#### Wyniki badań

W celu obserwacji struktury otrzymanych warstw oraz ich połączenia z podłożem z NiTi preparaty do badań mikroskopowych wykonywano metodą przekrojów poprzecznych. Obserwacje mikroskopowe wykazały dużą chropowatość warstw (RYS.1). Strukturę warstw tworzą nanocząstki o wielkości kilku nanometrów rozmieszczone w amorficznej osnowie. Na podstawie odległości między płaszczyznowych obliczonych przy pomocy transformaty Fouriera z obrazów wysokorozdzielczych, dokonano identyfikacji fazowej (FIG. 1c). Wykazano, iż nanocząstki te tworza: diament, TiC oraz TiO<sub>2</sub> [6]. Zwiększenie czasu osadzania warstw węglowych wpływa na ich grubość oraz wielkość nanocząstek. Warstwy węglowe zawierają w dalszym ciągu dużą ilość fazy amorficznej.

Badania przeprowadzone przy pomocy reflektometrii rentgenowskiej

potwierdzają i uzupełniają wyniki uzyskane przy pomocy transmisyjnego mikroskopu elektronowego (TABELA 1). Wyniki te ukazują, iż cienka warstwa tlenku tytanu powstała podczas procesu pasywacji na wypolerowanej powierzchni zwiększa grubość osadzonej warstwy. Konsekwencją tego jest większa bariera dla dyfuzji jonów niklu. The layers were deposited using radio frequency plasma enhanced chemical vapour process (RFPECVD) at average temperature 150°C for 5 and 20 minutes (the layers were deposited in Institute for Sustainable Technologies, National Research Institute in Radom).

The thickness, surface roughness, interface roughness and density of the carbon layers as well as the metal matrix were calculated from the X-ray reflectivity measurement. The Auger spectroscopy was used for chemical analyses. The phase identification of the layers was done using the high resolution electron microscopy JEM 3010.

#### Results

In order to observe the structure of the layers and their coherency with the NiTi matrix thin foils for TEM were prepared from the cross-section of the flat specimens. The TEM images show the high roughness of the layers (FIG.1). Inside the layers the nanocrystalline particles were observed in the amorphous matrix. The size of those particles is several nanometers. Basing on the inter-planar distances calculated from the FFT pattern obtained from

the high resolution image

(FIG.1c), the phase iden-

tification was carried out.

It has been found that the

nanoparticles were cre-

ated from the diamond,

TiC and TiO<sub>2</sub> phases [6].

The increase of deposi-

tion time of the carbon

layer influences on the

thickness and size of the

nanoparticles. Inside the

carbon layer, there is still

large amount of the amor-

are compatible with the

results obtained from the

X-ray reflectivity measure-

ments (TABLE 1). These

The TEM observations

phous phase.



RYS.1. Obrazy TEM warstw węglowych osadzanych: a) w czasie 5 minut na wypolerowanej powierzchni; b,c) w czasie 20 minut na powierzchni spasywowanej.

FIG.1. TEM images of carbon layer deposited for 5 minutes on mechanically polished surface (a) and deposited for 20 minutes on previously passivated surface (b,c).

results show that the thin titanium oxide layer created during passivation process on the mechanically polished surface [5] increases the thickness of the deposited carbon layer. In consequence, it creates thicker barrier against of nickel ions diffusion. Lower amount of the nickel ions in the bottom part of the carbon layer deposited on the passivated surface were found basing on the Auger spectroscopy (TABLE 2).

Powierzchnia NiTi / Surface of NiTi		Grubość / Thickness [nm]	Chropowatość / Surface roughness [nm]	Gęstość / Density [g/cm³]
polerowana mechanicznie / mechanical polished	NiTi	-	13.4	6.147
	Warstwa węglowa / Carbon layer	32.1	8.2	3.245
polerowana mechanicznie oraz pasywowana / mechanical polished and passivated	NiTi	-	9.44	6.413
	Warstwa węglowa / Carbon layer	57.33	49.14	4.826

TABELA 1. Wyniki reflektometrii dla warstw węglowych osadzanych w czasie 20 minut. TABLE 1. The results of the XRR measurements of carbon layers deposited for 20 min.

|--|

Powierzchnia NiTi /	Trawienie jonowe / Ion sputtering	Skład chemiczny / Chemical composition, % at.					
Surface of NiTi		Cl	С	Ti	0	Ni	
polerowana mechanicznie /		1,1	77,9	2,5	18,3	-	
mechanical polished	II	1,6	49,8	6,8	25,7	15,8	
polerowana mechanicznie oraz pasywowana / mechanical polished and passivated	l	0,8	55,6	12,8	30,6	-	
	II	-	58,9	6,8	25	9	

TABELA 2. Skład chemiczny warstw węglowych osadzanych w czasie 20 minut.TABLE 2. Chemical composition of the carbon layers deposited for 20 minutes.

Niższa zawartość jonów niklu w dolnej części warstwy wę glowej osadzonej na pasywowanej powierzchni została potwierdzona przy pomocy spektroskopii Augera (TABELA 2). Wyniki wykazują również zwiększoną zawartość tytanu i tlenu pod powierzchnią warstwy węglowej. Stosunek składu atomowego tych pierwiastków wskazuje na zawartość TiO<sub>2</sub> w strukturze tej części warstwy. Dalsze trawienie jonowe wykazuje obecność atomów niklu w dolnej części warstwy. Metoda przygotowania powierzchni przed procesem osadzania warstwy węglowej wpływa, więc na ilość niklu w jej dolnej części. Obecność warstwy tlenkowej, otrzymanej w wyniku procesu autopasywacji po mechanicznym polerowaniu, odgrywa w tym mechanizmie pomniejszą rolę.

Szczegółowa analiza głównych pików węgla na spektrach Augera pokazuje, iż dla górnej części warstwy dominujące są stany energetyczne świadczące o konfiguracji elektronowej typowej dla wiązania sp<sup>3</sup>. Zidentyfikowana, tą metodą, warstwa diamentopodobna (DLC) zawiera dodatkowo grafit i diament.

## Wnioski

 Warstwy węglowe osadzone na powierzchni NiTi przy pomocy metody chemicznego osadzania z par wspomaganego wyładowaniami plazmowymi o radiowej częstotliwości (RFPECVD), posiadają strukturę nano-kompozytu.
 W osnowie warstwy DLC stwierdzono obecność nanocząstek diamentu i grafitu.

 Wysokie stężenie tlenu i tytanu w środkowej części warstwy, uzyskanej na spasywowanej w autoklawie powierzchni, skutkuje obecnością w tej części warstwy nanocząstek TiO<sub>2</sub> oraz TiC.

 Warstwy węglowe pokrywające stop NiTi eliminują obecność jonów niklu na powierzchni.

 Cienkie amorficzne warstwy tlenku tytanu powstałe podczas pasywowacji w autoklawie w strumieniu pary wodnej zmniejszają migrację jonów niklu do dolnej części warstwy węglowej.

### Podziękowanie

Praca współfinansowana przez Ministerstwo Nauki i Szkolnictwa Wyższego (PBZ-4/RJP3/06).

#### Piśmiennictwo

[1] Kapanen A., Ilvesaro J., Denilov A., Rychänen J., Lehenkari P., Tukkanen J., Biomaterials, 23 (2002) 645-650

[2] Fyta M.G., Mathioudakis C., Kopidakis G., Kelires P.C., Thin Solid Films, 473 (2005) 56– 62

[3] Yanga W. J., Sekino T., Shim K. B., Niihara K., Auh K. H., Thin Solid Films, 473 (2005) 252– 258 These results show the higher amount of titanium and oxygen under the surface of the carbon layer produced on the passivated layer. The ratio of the atomic concentration of these elements indicates that the  $TiO_2$  oxides are present in the structure of this part of the layer. Further ion etching shows the presence of nickel atoms in the bottom part of the layer. The method of surface preparing before the deposition of carbon layer influence the quantity of the nickel in the layer. The presence of oxide layer, as an effect of autopassivation process after mechanical polishing, plays in this process minor role.

The detailed analysis of the main peaks of carbon on the Auger spectra revealed that the electronic states of the layer top has the DLC type with the dominant electron configuration sp<sup>3</sup> type bounding [6]. The identified DLC layer is inhomogeneous in respect of the phase. Moreover, in the DLC structure the diamond and graphite phases appear simultaneously.

## Conclusions

- The carbon layers deposited on NiTi surface, applying radio frequency plasma enhanced chemical vapour deposition process (RFPECVD), posses the nano-composite structure. In the diamond-like (DLC) matrix the nanoparticles of diamond and graphite were identified.

– The layer obtained on the passivated surface by autoclaving contains, in the middle part, high amount of titanium and oxygen. Due to that the nano-particles of the  $TiO_2$  and TiC phase were created.

- The carbon layers covering the NiTi alloy eliminate the presence of the nickel ions on the surface.

- The thin amorphous layer of titanium oxides created during passivation by autoclaving in water steam reduces migration of nickel atoms to the bottom part of the carbon layer.

#### Acknowledgements

This work was supported financially by the Ministry of Science and High Education (project PBZ-4/RJP3/06).

#### References

[4] LaVana D. A., Paderab R. F., Friedmannd T. A., Sullivand J. P., Langere R., Kohanef D. S., Biomaterials, 26 (2005) 465–473
[5] H. Morawiec, J. Lelątko, G. Stergioudis, T. Goryczka, A. Winiarski, P. Pączkowski, Inżynieria Materiałowa, 37 (2004) 32-35
[6] J. Lelątko, T. Goryczka, E.Rówiński, P. Pączkowski, A. Drdzeń, H. Morawiec, Inżyniera materiałowa, (2007) (w druku)

#### . . . . . . . . . . . . . . . .