



A STUDY AND DEVELOPMENT OF COATING TITANIUM DIOXIDE FILMS ON 316L STAINLESS STEEL BY A DUAL CATHODE DC UNBALANCED MAGNETRON SPUTTERING FOR MEDICAL APPLICATIONS

MR PRASERTSAK KASEMANANKUL

A DISSERTATION SUBMITTED IN PARTIAL FULFILLMENT
OF THE REQUIREMENTS FOR
THE DEGREE OF DOCTOR OF PHILOSOPHY (PHYSICS)
FACULTY OF SCIENCE
KING MONGKUT'S UNIVERSITY OF TECHNOLOGY THONBURI
2010



A Study and Development of Coating Titanium Dioxide Films on 316L Stainless Steel by a Dual Cathode DC Unbalanced Magnetron Sputtering for Medical Applications

Mr. Prasertsak Kasemanankul M.Eng. (Chemical Engineering)

A Dissertation Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements for the Degree of Doctor of Philosophy (Physics) Faculty of Science King Mongkut's University of Technology Thonburi

Dissertation Committee

| Vanit harcher | Chairman of Dissertation Committee (Voravit Kosalathip, Ph.D.)

| Picht Limsuwan | Member and Dissertation Advisor (Prof.Pichet Limsuwan, Ph.D.)

| Littisakchai Naewoonthara | Member (Kittisakchai Namchanthara, Ph.D.)

| Member | Member (Assoc.Prof.Surasing Chaiyakun, Ph.D.)

หัวข้อวิทยานิพนธ์

การศึกษาและพัฒนาการเคลื่อบฟิล์มไททาเนียมไดออกไซด์บนสเตนเลส สติล

เกรด 316L โดยวิธี คูโอ แกโทค คีซี อัลบาลาซ์เมกนีตรอนสปัตเตอริ่ง สำหรับ

ประยุกต์ใช้ทางการแพทย์

หน่วยกิต

48

ผู้เขียน

นายประเสริฐศักดิ์ เกษมอนันต์กูล

อาจารย์ที่ปรึกษา

ศ.คร.พิเชษฐ ลิ้มสุวรรณ

หลักสูตร

ปรัชญาคุษฎีบัณฑิต

สาขา

ฟิสิกส์

ภาควิชา

ฟิสิกส์

คณะ

วิทยาศาสตร์

พ.ศ.

2554

E 46930

บทคัดย่อ

การเกิดอุบัติเหตุเกี่ยวกับกระดูกส่งผลกระทบโดยตรงต่อกุณภาพชีวิตของผู้ประสบเหตุ ในหลายๆ ปีที่ ผ่านมามีการใช้โลหะ และโลหะผสมสำหรับใช้แทนที่หรือรักษากระดูกที่เกิดอุบัติเหตุ ซึ่งโลหะที่ใช้ จะมีอยู่ด้วยกัน 3 ชนิด คือ สเตนเลส สตีล, โคบอล์-โครเมี่ยม และ ไททาเนียม รวมถึงโลหะผสมของ ไททาเนียม ในจำนวนโลหะทั้ง 3 ชนิด สเตนเลส สตีล มีการใช้งานมากที่สุด เนื่องจากผลิตง่าย และมี ราคาถูก เมื่อเทียบกับโลหะชนิดอื่นๆ แต่การใช้สเตนเลส สตีล เป็นเวลานานจะเกิดการปลดปล่อย ไอออนอิสระออกมาสู่ร่างกาย และทำให้เกิดผลเสียต่อสุขภาพ

รูไทท์โลหะไททาเนียมเป็นโลหะที่มีความสามารถเข้าได้ดีกับเนื้อเยื่อของร่ายกาย โดยที่ผิวของไททา เนียมจะถูกทำให้กลายเป็นไททาเนียมไดออกไซด์ เพื่อเพิ่มประสิทธิภาพการเนี่ยวนำให้เกิดเซลล์ กระดูกบนผิวของไททาเนียม แต่ไททาเนียมเป็นโลหะที่มีราคาแพงมาก และไททาเนียมไดออกไซด์ก็ ไม่สามารถเกิดขึ้นได้เองภายใต้สภาวะของร่ายกายของสิ่งมีชีวิต ดังนั้นจึงต้องทำการเคลือบผิวด้วยไท ทาเนียมไดออกไซด์ก่อน

ฟิล์มไททาเนียมไดออกไซค์ถูกสังเคราะห์ด้วยคูโอแคโทด ดีซี อัลบาลาซ์เมกนีตรอนสปัตเตอริ่ง ภายใต้สภาวะการเปลี่ยนแปลงเวลาเคลือบ, ระยะทางระหว่างเป้ากับผิวเคลือบ และการใช้ความต่าง ศักย์ใบแอสที่ผิวเคลือบ พบว่าความขลุขละ, ความหนา และขนาดเกรนจะเพิ่มขึ้นเมื่อเพิ่มเวลาในการ เคลือบ และลดระยะห่างระหว่างเป้ากับผิวเคลือบลง มากไปกว่านั้นระนาบของ (110) รูไทท์ สามารถ เปลี่ยนไปเป็น (101) รูไทท์ เมื่อทำการเพิ่มความต่างศักย์ใบแอสที่ผิวเคลือบ

1.46930

สำหรับการทดลองจำลองการปลูกกระดูก (สารประกอบอปาไทท์) พบว่าพื้นที่ผิว และโครงสร้างของ ผิวมีผลต่อการเกิดสารประกอบอปาไทท์ โดยสารประกอบอปาไทท์สามารถเกิดได้ง่ายบนพื้นผิวที่มี พื้นที่ผิวมาก และมีโครงสร้างที่อยู่ระหว่าง (110) รูไทท์ และ (101) รูไทท์

คำสำคัญ: TiO₂/ รูไทท์/ อปาไทท์/ SBF/ ฟิล์มบาง

Dissertation Title A Study and Development of Coating Titanium Dioxide Films on

316L Stainless Steel by a Dual Cathode DC Unbalanced Magnetron

Sputtering for Medical Applications

Dissertation Credits

48

Candidate
Dissertation Advisor

Mr. Prasertsak Kasemanankul Prof. Dr. Pichet Limsuwan

Program

Doctor of Philosophy

Field of Study Department

Physics Physics Science

Faculty B.E.

2553

1.46930

Abstract

Bone damage is a serious health condition that has a direct impact on the quality of life of sufferers. In recent years, metals and alloys are widely used for restoration of bone damage. However, the degradation of most metals implanted in human body has narrowed the choice of clinically usable metals and alloys to mainly stainless steel, cobalt-chromium and titanium and its alloys. Among all the metallic materials, the austenitic stainless steel type 316L are the most popular materials because of their relatively low cost, ease of fabrication and reasonable corrosion resistance. However, clinical experience has shown that they are susceptible the localized attack in long-term.

Titanium and its alloys are thought to be highly biocompatible materials. The excellent biocompatibility of titanium and its alloys is associated with the properties of their protective surface oxide, titanium dioxide (TiO₂). However, the natural oxide films may not be protective enough in the aggressive biologic environment, and there have recently been some clinical papers reporting hypersensitivity and allergic reactions to titanium. One way to solve this problem is to coat TiO₂ thin films directly and test *in vitro*.

Rutile TiO_2 thin films were deposited using dual cathode dc unbalanced magnetron sputtering with various deposition times, target to substrate distance (d_{t-s}) and applied substrate bias voltage (V_{sb}) to investigate the structure of TiO_2 films. It was found that the surface roughness, thickness and average grain size of rutile TiO_2 films increased with decreasing the d_{t-s} and increasing the coating times. Moreover, the (110) rutile plane shift to (101) plane with increasing the V_{sb}

In vitro, the apatite can be found on all samples. However, the surface area and the surface structure were affected on the formation of apatite layer. The apatite easy formed on the high surface area and balanced plane of (110) and (101) properties.

Keywords: TiO₂/ Rutile/ Apatite/ SBF/ Thin Film

ACKNOWLEDGEMENTS

I would like to thank my supervisor, Prof.Dr.Pichet Limsuwan, and my teacher, Assit.Prof.Nirun Witit-Anun, they provided remarkable assistance and the opportunity to prepare me professionally in the future. They showed me different ways to approach a research problem and the need to be persistent to accomplish any goals. Also, I would like to thank Assoc.Prof.Dr.Surasing Chaiyakun for his support and beneficial discussion and Mrs.Nutthakitta Fuckprapi the general laboratory management for her assisting in the general detail in my dissertation. I would like to thank my further dissertation committee: Dr.Voravit Kosalathip and Dr.Kittisakchai Namchanthara for corporative encouragements and reviews of my dissertation manuscript. Moreover, I am grateful to Assit.Prof.Dr.Patama Visuttipitukul and Assit.Prof.Dr.Tachai Luangvaranunt of metallurgical engineering department, the faculty of engineering, Chulalongkorn University for assistance in TF-XRD analysis. This work had partially been supported by Thailand Center of Excellence in Physics (ThEP).

Particularly, my dissertation cannot be completed if without them. I would like to thank all my parents: Mr.Naris Kasemanankul and Mrs.Thitiporn Kasemanankul who encouraged inspiration and aspiration in my mind. Also, I would thank my young brother and sister: Mr.Nuttapon Kasemanankul and Ms.Phassanun Kasemanankul for unconditional support. Last but not least, I would like to thank my beloved, Ms.Rutsiri Kulkitikovit, who always helps me to throughout in anything.

CONTENTS

THAI ABSTRACT	ii			
ENGLISH ABSTRACT	iv			
ACKNOWLEDGEMENTS				
CONTENTS	vi			
LIST OF TABLES LIST OF FIGURES LIST OF SYMBOLS				
			LIST OF SYMBOLS	X
			LIST OF ABBREVIATIONS	Xi
CHAPTER 1 INTRODUCTION	1			
1.1 Introduction/Problem Statement	1			
1.2 Scope of this work	2			
CHAPTER 2 LITERATURE REVIEW	3			
2.1 Bone	3 3 7			
2.2 Biomaterials				
2.3 Stainless steel for implantation	13			
2.4 Titanium and Titanium dioxide for implantation	17			
2.5 Some physical and chemical aspects of hydroxylapatite	21			
2.6 Simulated body fluid (SBF)	22			
2.7 Thin film deposition processes2.8 Sputtering Phenomena	25			
2.8 Sputtering Phenomena2.9 Sputtering Mechanisms	26 33			
2.10 Conventional DC Sputtering System				
2.11 DC Glow Discharges for Sputtering	34 35			
2.11 DC Glow Discharges for Sputtering 2.12 DC Magnetron Sputtering Deposition System	37			
2.13 Thin Film Deposition by Reactive Sputtering Method	37			
2.14 Influence of sputtering parameter on TiO ₂ film	40			
CHAPTER 3 EXPERIMENTATION AND METHODOLOGY	45			
3.1 Sample preparation	45			
3.2 Sputtering procedure	47			
3.3 Preparation procedure of simulated body fluid (SBF)	47			
3.4 Procedure of apatite-forming ability on TiO ₂ films	49			
3.5 Characterization	50			
CHAPTER 4 RESULTS AND DISCUSSION	51			
4.1 Deposition of rutile TiO ₂ and further heat treatment	51			
4.2 Deposition of rutile TiO ₂ films with various deposition times	53			
4.3 Deposition of rutile TiO ₂ films with various V _{sb}	61			
4.4 Deposition of rutile TiO ₂ films with various d _{t-s}	73			
CHAPTER 5 CONCLUSION AND SUGGESTIONS	79			
REFERENCES	80 88			
APPENDIX A Standard JCPDF Data				
CURRICULUM VITAE				

LIST OF TABLES

Tabl	e F	age
2.1	Results of hydrated bone assays for 16 species using cortical bone from the tibia and the femur	4
2.2	Results of hydrated bone assays of cortical and trabecular bone for four species using cortical bone from the tibia or femur and trabecular bone from the	
2.2	vertebrae	5
	Notable Developments Relating to Implants	8
2.4	Some applications of synthetic materials and modified natural materials in medicine	1.0
2.5		10
2.6	Composition of austenitic stainless steel (balance % iron) Some stainless steel alloy (AISI) types in use	14
2.7		15
2.7	Mechanical properties of stainless steels in surgical implants Specific Gravities of Some Metallic Implant Alloys	15
2.9	Chemical Compositions of Ti and its alloy (ASTM: F67-89, F136-84)	17 17
	Mechanical Properties of Ti and its alloys (ASTM F136)	17
	Some properties of bulk TiO ₂	18
		10
2.12	Surface atomic coordination and surface energy for several 1×1 surface of different orientations; The surface energies are in units of meV/(a.u. ²)	20
2 13	Names, molecular formulae and lattice constants of a few principal members	20
2.13	of the apatite series	21
2 14	Mechanical properties of HA	22
	Ion concentrations of SBFs and human blood plasma	23
3.1	Deposition parameters	47
3.2	Order, amounts, weighing containers, purities and formula weights of reagents	
	for preparing 1000ml of SBF	48
4.1	Grain size and films thickness of TiO_2 films deposited at d_{t-s} of 6 cm for	
	periods times	55
4.2	Grain size and films thickness of TiO_2 films deposited at d_{t-s} of 6 cm with	
	various V_{sb}	67
4.3	Roughness, thickness and grain size of rutile film deposited various d _{t-s}	74
A1	Anatase TiO ₂ [71-1169]	89
A2	Rutile TiO ₂ [73-1765]	90
A3	Hydroxyapatite [9.432]	91

LIST OF FIGURES

Figu	re P	age		
2.1	The step of bone growth	6		
2.2	The wood prostheses replace the big toe	8		
2.3	Clinical uses of inorganic biomaterials	12		
2.4	Healing process of bond fracture from 0 to 22 weeks after surgery observed by X-ray. Arrow and dotted round mark show callus formation and atrophic			
	change, respectively	16		
2.5	Bulk structures of rutile, with a slightly distorted octahedral pattern	19		
	Bulk structures of anatase, with a slightly distorted octahedral pattern	20		
2.7	The equilibrium shape of a macroscopic TiO ₂ crystal	20		
2.8	Mechanism of hydroxyapatite formation on titanium dioxide	24		
2.9				
	SBF at 37°C for 7 day: (a) amorphous, (b) anatase, and (c) rutile	25		
2.10	Thin film deposition processes	25		
	Schematic of a typical sputter deposition system	27		
	Paschen plot	28		
	Schematic of regions of a diode plasma sputtering system	29		
	Gas discharge classification as a function of discharge current	30		
	Schematic of the three sputtering regimes	31		
	Collision processes within the sputter process	31		
	Ion-target in impact in the sputter process	31		
	The potential distribution in typical diode plasma	32		
	Interactions of ions with surfaces	33		
	Vacuum coating by sputtering method	35		
	Schematic of the main parts of a glowing discharge (above) and the potential	50		
2.21	distribution in a normal glow discharge (below)	36		
2 22	Schematic of a magnetron system	38		
	Schematic of planar magnetron: (a) rectangular and (b) circular	38		
	Generic hysteresis curve for voltage vs. reactive gas flow rate	39		
	Phases diagram of titanium oxide	40		
	Reaction scheme for hydrothermal crystallization of anatase	42		
	Proposed scheme for hydrothermal crystallization of anatase to rutile	42		
	Schematic phase diagram of the TiO ₂ films on unheated substrate	43		
3.1	Dual cathode dc unbalanced magnetron sputtering diagram	45		
	Cathode dc unbalanced magnetron sputtering dagram	46		
4.1	XRD patterns of rutile TiO ₂ films deposited on 316L-SS subjected to	.0		
1.1	(a) unheated treatment and (b) heated treatment. (R: rutile)	51		
4.2	XRD patterns of hydroxyapatite formed on (a) unheated-rutile and	<i>J</i> 1		
7.2	(b) heated-rutile film: (R: rutile and A: apatite)	52		
4.3	SEM micrographs of apatite formed on (a) unheated-rutile and	52		
٦.5	(b) heated-rutile films	53		
4.4	XRD patterns of rutile TiO ₂ deposited on 316L-SS various deposition times	54		
4.5	AFM section analysis (thickness) of TiO_2 deposited at d_{t-s} of 6cm for 120min	54		
4.6	AFM section analysis (thickness) of TiO_2 deposited at d_{t-s} of 6cm for 120min AFM section analysis (grain size) of TiO_2 deposited at d_{t-s} of 6cm for 120min	55		
4.7	2D-, 3D AFM images of rutile films deposited various times	56		
┱./	2D-, 3D M in images of runic times deposited various times	20		

	XRD patterns of 3 day apatite formed on various deposition time rutile $11O_2$	~ ~
	films (R: rutile, A: apatite)	57
	SEM micrographs of 3 days apatite formed on various deposition times rutile TiO ₂	58
4.10	XRD patterns of 5 day apatite formed on various deposition time	58
	rutile TiO ₂ films (R: rutile, A: apatite)	30
	SEM micrographs of 5 days apatite formed on various deposition times rutile TiO ₂	59
4.12	XRD patterns of 7 day apatite formed on various deposition time rutile TiO ₂ films (R: rutile, A: apatite)	59
	SEM micrographs of 7 days apatite formed on various deposition times rutile TiO ₂	60
	XRD patterns of rutile films deposited on 316L-SS various V _{sb} at d _{t-s} of 8 cm for 120 min. (R: rutile)	61
4.15	AFM images of rutile films deposited on 316L-SS various V_{sb} at d_{t-s} of 8 cm for 120 min.	62
4.16	Root mean square (rms) roughness and thickness of rutile TiO_2 films deposited on 316L-SS with various V_{sb} at d_{t-s} of 8 cm	62
4.17	XRD patterns of 7 day apatite formation on various V_{sb} rutile TiO ₂ films $(d_{s-t} \text{ of } 8 \text{ cm})$. (R: rutile, A: apatite)	63
4.18	SEM micrographs of 7 days apatite formation on various V _{sb} rutile films	64
4.19	(d_{t-s} of 8 cm) XRD patterns of rutile films deposited on 316L-SS various V_{sb} at d_{t-s}	65
4.20	of 6 cm for 120 min. AFM images of rutile films deposited on 316L-SS various V _{sb} at d _{t-s}	66
4.21	of 6 cm for 120 min. XRD patterns of 3 day apatite formation on various V _{sb} rutile TiO ₂ films (d. af 6 cm) (Re patile. As apatite)	67
4.22	(d _{s-t} of 6 cm), (R: rutile, A: apatite) SEM micrographs of 3 days apatite formation on various V _{sb} rutile films	68
4.23	$(d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm})$ $(d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm})$ ($d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm}$) ($d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm}$) ($d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm}$) ($d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm}$) ($d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm}$) ($d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm}$) ($d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm}$) ($d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm}$) ($d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm}$) ($d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm}$) ($d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm}$) ($d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm}$)	69
4.24	(d _{s-t} of 6 cm), (R: rutile, A: apatite) SEM micrographs of 5 days apatite formation on various V _{sb} rutile films	70
4.25	(d _{t-s} of 6 cm) 5 XRD patterns of 7 day apatite formation on various V _{sb} rutile TiO ₂ films	70
4.26	$(d_{s-t} \text{ of } 6 \text{ cm})$, (R: rutile, A: apatite) 5 SEM micrographs of 5 days apatite formation on various V_{sb} rutile films $(d_{t-s} \text{ of } 6 \text{ cm})$	71
4.27	7 XRD patterns of rutile films deposited on 316L-SS various d _{t-s} for 120 min	73
	3 AFM images of rutile films deposited on 316L-SS various d _{t-s} for 120 min	74
	OXRD patterns of 3 day apatite formation on various d _{t-s} rutile TiO ₂ films	
	(R: rutile, A: apatite)	76
	SEM micrograph of 3 day apatite formation on various d _{t-s} rutile TiO ₂ films XRD patterns of 5 day apatite formation on various d _{t-s} rutile TiO ₂ films	76
ا ر.،	(R: rutile, A: apatite)	77
4.32	2 SEM micrograph of 5 day apatite formation on various d _{t-s} rutile TiO ₂ films	77
	3 XRD patterns of 7 day apatite formation on various d _{t-s} rutile TiO ₂ films	7.
	(R: rutile, A: apatite)	78
4.34	4 SEM micrograph of 7 day apatite formation on various d _{t-s} rutile TiO ₂ films	78

LIST OF SYMBOLS

A Apatite
Ar Argon
Ar⁺ Argon ion
cm Centimeter
°C Degree Clausius

 d_{t-s} Distant of target to substrate

R Rutile

SBF Simulated body fluid

 $\begin{array}{ccc} Ti & & Titanium \\ Ti^{\dagger} & & Titanium ion \\ TiO_2 & & Titanium dioxide \\ V_{sb} & & Substrate bias voltage \end{array}$

LIST OF ABBREVIATIONS

2D	Two-dimensional
3D	Three-dimensional

Atomic force microscopy AFM

Milli-torr mtorr

Scanning electron microscopy X-ray diffraction SEM

XRD