# 치과주조용 Ti-X%Cu(X=2,5,10)합금의 미세조직 및 경도

# 정 종 현

광주보건대학 치기공과

# Microstructure and Hardness of Ti-X%Cu(X=2,5,10) Alloys for Dental Castings

# Jong-Hyun Jung

Dept. of Dental Lab. Technology, Gwangju Health College University, Gwangju 506-701, South Korea

#### [Abstract]

This study evaluated the mechanical properties of Ti-Cu alloys with the hope of developing an alloy for dental casting with better mechanical properties than unalloyed titanium. Ti-Cu alloys with four concentrations of Cu(2,5,10wt%) were made in an argon-arc melting furnace. The microstructure and micro-Vickers hardness were determined. X-ray diffraction pattern test was performed on the polished specimens.

The microstructure of 2%Cu and 5%Cu alloys are shown acicular  $\alpha$ Ti phase formed on the surfaces of previously formed  $\beta$  grains. The 10%Cu alloys has essentially a eutectoid structure; this structure includes lamella of  $\alpha$ Ti and Ti<sub>2</sub>Cu phase that transformed from  $\alpha$ Ti at the eutectoid temperature.

The micro-Vickers hardness of CP Ti specimens was significantly (p<0.05) lower than that of any of the other alloys. Among the Ti-Cu alloys, the 10%Cu alloys exhibited a significantly (p<0.05) higher hardness value. but lower than that of Ti-6%Al-4%V alloy.

From these results, it was concluded that new alloys for dental castings should be designed as Ti-Cu based alloys if other properties necessary for dental castings were obtained.

 $\bullet \textbf{Key words}: \textbf{Eutectoid temperature}, \textbf{Mechanical properties}, \textbf{Microstructure}, \textbf{Ti-6\%Al-4\%V} \textbf{ alloy}, \textbf{Ti-Cu alloys}, \textbf{Microstructure}, \textbf{Ti-6\%Al-4\%V} \textbf{ alloy}, \textbf{Ti-Cu alloys}, \textbf{Microstructure}, \textbf{Micros$ 

교신저자	성 명	정 종 현	전 화	062-958-7692	E-mail	jhjung@ghc.ac.kr		
	주 소	광주광역시 광산구 신창동 683-3, 광주보건대학 치기공과						
논 문 접 수		2009. 7. 16		수 정 재 접 수	2009. 9. 15			

# I. 서 론

CP Ti는 생체적합성이 우수하여 치과금속으로서 각광 받고 있지만(Okabe et al, 1998), 융점(1670℃)과 고온 화학반응성이 높아서 주조하기가 쉽지 않고(Okabe et al, 1995), 강도도 partial denture와 같이 상대적으로 높 은 강도가 요구되는 보철물에는 충분치 않으므로 임상적 인 적용에 많은 제한이 있다(ASM, 1980).

이와 같은 문제를 해결하는 한 방법으로 합금원소를 침 가하면 융점을 낮추고(Takada et al, 1997), 기계적 성질을 개선시킬 수 있다. Ti합금의 조직에서는  $\alpha$ 상,  $\alpha$ + $\beta$ 상,  $\beta$ 상의 3-type이 나타나는데,  $\beta$ 상 안정화 합금원소를 첨가하면 융점이 낮아지고 매몰재와의 반응성도 낮아져서 주조과정을 용이하게 할 수 있다.

Cu는 대표적인  $\beta$ 상 안정화 합금원소이다. Ti-Cu 2원합금의 평형상태도에 의하면 7.1wt%Cu에서 공석반응 하여 공석조직( $\alpha$ Ti+Ti<sub>2</sub>Cu)을 형성 하고, Cu의 첨가량의 증가에 따라 융점이 낮아지는데 10wt%Cu의 액상온도는 1,540C이다(Murray, 1987).

더욱이 Cu의 첨가량이 소량이면 Ti합금의 생체적합성과 내식성에는 큰 문제가 없고(Marcinak et al, 1980), Cu의 농도에 따라 기계적 성질의 변화와 열처리 효과를 기대할 수 있다고 알려져 있다(Holden et al, 1955).

이와 같은 내용을 기초로 하여 치과주조용 합금 개발을 위한 기초자료를 얻기 위해 Ti-Cu계합금의 미세조직 및 경도를 조사하였다. 과 관계없는  $\alpha$ Ti 구간의 2%Cu 합금, 아공석(hypoeutectoid)구간의 5%Cu, 그리고 과공석(hypereutectoid) 구간의 10%Cu 합금으로 하였다.

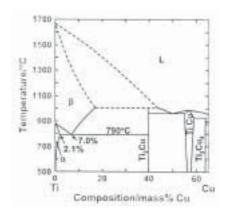


Fig. 1. A portion of the equilibrium phase diagram for the Ti–Cu system

# 2. 시료합금 제조

시료합금으로 Ti-X%Cu(x=2,5,10)를 설계하고 각 종류 별로 99%Ti와 98%Cu를 계량하여 200g이 되도록 하였다. 시료합금을 아르곤-아크용해로(Argon-arc melting furnace, VAM-B, 형제진공사, 한국)에 장입하고 10-3 torr까지 진공을 유지한 후 아르곤 가스를 주입하여 아크용해하였다. 수냉식 copper hearth에서 냉각하였으며 제조된 인곳트를 diamond abrasive wheel cutter로 두께 2mm가 되게 절단하여 각 시료로 이용하였다.

시료합금의 화학성분은 Table 1과 같고, 비교군으로 선 정한 CP Ti Grade 2 및 Ti-6%Al-4%V의 화학성분은 Table 2와 같다.

# Ⅱ. 실험 재료 및 방법

#### 1. 합금설계

Fig. 1의 평형상태도에 따르 면 Ti-Cu 2원 합금은 공석합 금이며, 790℃의 7.1wt%Cu에 서 공석변태 하여 αTi상과 Ti<sub>2</sub>Cu상이 형성된다.

본 시료의 합금설계는 2.1%Cu이하에서는 공석반응

Table 1. Chemical compositions of experimental specimen alloys(wt%)

	Cu	Cu	Ti	
Experimental	Ti-2%Cu	1.48	Bal.	
specimens	Ti-5%Cu	4.16	Bal.	
	Ti-10%Cu	9.35	Bal.	

Table 2. Chemical compositions of alloys used for control(wt%)

		ΑI	٧	Fe	С	Н	0	N	Ti
Centrels	CP Ti (ASTM Grade 2)			0.30	0.10	0.015	0.25	0.03	Bal.
	Ti-6%Al-4%V	6.2	4.2		0.015	0.003	0.11	0.008	Bal.

#### 3. X-ray회절시험

시료의 상변화를 관찰하기 위해 X-ray 회절분석을 행하였다. 분석은 XRD기기(Rigaku, D/MAX-1200)에서 CuKa 선을 사용하여 가속전압 40kV, 전류 20mA, Scanning speed 5°/min, 30-90°의 20구간을 분석하였다.

# 4. 미세조직 관찰

시료의 미세조직은 시편을 #400에서 #1200까지 emery paper로 연마하고 0.5µm알루미나 수용액으로 최종 미세연마한 후 증류수로 희석한 Keller's etching solution으로 에칭하여 광학현미경(Olympus, GX41, Japan) 및 주사전자현미경으로 관찰하였다.

#### 5. 경도시험

시료표면을 #400에서 #1200까지 emery paper로 연마하고 0.5 $\mu$ m알루미나 수용액으로 최종 미세연마한 후 중앙부위를 마이크로 비커스 경도기(Shimadzu, Japan)로하중 200g 하중시간 30초 조건으로 5회 반복하여 측정한후 평균치를 구하였다. 통계처리는 일원배치법에 의한 분산분석(one-way ANOVA)과 사후검정으로 Scheffe's test( $\alpha$ =0.05)를 하였다.

# Ⅲ. 결과 및 고찰

# 1. X-ray회절 및 미세조직 관찰

Ti합금의 기계적 성질은 미세조직에 따라 크게 영향을 받으며 미세조직은 여러 기술적인 방법에 의해 달라질 수 있는데, 합금원소를 첨가하면 미세조직이 변화되어 기계 적 성질을 개선시킬 수 있다.

Fig. 2는 CP Ti 및 Ti-Cu합금의 주방상태의 X-ray 회 절 pattern이다. CP Ti는 전형적인 aTi상이며 2%Cu 및 5%Cu합금도 CP Ti와 비슷한 aTi상으로 나타났다. 2%Cu합금에서 석출물인 Ti₂Cu상의 peak가 나타나지 않은 것은 조직 내에 Ti₂Cu상의 양이 너무 적기 때문으로 생각되지만, 본 연구의 결과와 다르게 200℃의 주형에 주조한 5%Cu합금 주조체에서 Ti₂Cu상 peak가 관찰되었다고 보고된 바도 있다(Kikuch et al. 2003). 10%Cu합금

에서는 5%Cu합금이하에서 보이지 않던 Ti<sub>2</sub>Cu상 peak가 aTi상과 공존하여 나타나 있다. 이때 Ti<sub>2</sub>Cu상 peak는 마그네시아 주형에 주조한 Ti-Cu합금 주조체를 관찰한 연구에 의하면 Cu의 함량이 증가함에 따라 더 크게 나타날 것으로 보인다(Takata et al, 2005).

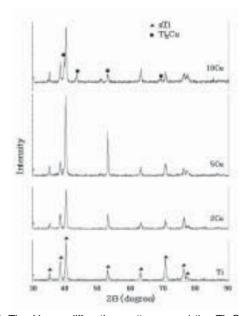


Fig. 2. The X-ray diffraction patterns and the Ti-Cu alloys and CP Ti

Fig. 3은 Ti-Cu합금 및 CP Ti, Ti-6%Al-4%V합금의 주방상태의 미세조직을 나타낸 것이다. (a)의 CP Ti는 전 형적인 침상 aTi의 Widmanstätten 조직을 보이고 있고. (b)의 2%Cu합금은  $\beta$ -Ti상에서 석출한  $\alpha$ Ti상 조직이 나타 나고 있다. (c)의 5%Cu합금도 2%Cu합금처럼 αTi상이 관 찰되었다. 5%Cu합금은 상태도 상에서 아공석 구간에 있 고 Cu가 대표적인  $\beta$ 안정화합금 원소인데도. 이처럼 5%Cu합금에서  $\beta$ 상이 관찰되지 않은 것은 Takada 등 (2001)이 보고 했듯이 Ti-Cu합금의 Ms변태점이 매우 높 고 본 시료의 주조체의 크기로는 β상이 실온에서 존재하 기 위한 냉각속도를 유지하기가 어려우며, Jaffee(1958) 가 언급한 바와 같이 이 합금에서의 공석반응은 매우 빠 른 속도로 진행되기 때문으로 생각된다. 본 시료에서는 관찰되지 않았지만 Ti-Cu 2원계 상태도(Fig. 1)에 의하 면 5%Cu합금은  $\alpha$ Ti상 기지에서 공석반응으로 Ti<sub>2</sub>Cu가 석출하게 되는데, Kikuchi 등(2003)은 Cu의 함량이 5% 이상에서 Ti<sub>2</sub>Cu가 나타났고, Takahachi 등(2002)은 10% 이상에서 Ti2Cu가 나타났고 보고한 바 있다. (d)의

10%Cu합금은 과공석 구간에 있지만 αTi상과 더불어 전 형적인 공석조직이 공존하여 나타나고 있다. 이와 같이 10%Cu의 합금에서 αTi상과 층상구조의 공석조직이 공존 하여 나타나고 있는 이유는 Ti2Cu가 석출하는 39.9%Cu 보다는 공석점인 7%Cu에 근접해 있기 때문으로 생각되 며, Fig. 2의 10%Cu합금의 X-ray 회절 pattern에서도 α Ti상과 Ti2Cu의 peak를 확인할 수 있었다. 이때 나타난 금속간 화합물인 Ti2Cu상(39.9%Cu)은 fcc구조이며 공석 온도에서 초정  $\beta$ -Ti상으로부터 변태한 조직이고(Kaneko et al. 1963). aTi상 기지 사이에서 석출하게 되는데. 이와 같은 석출은 온도가 공석온도 이하로 하강하게 되면 αTi 의 Cu고용한도가 낮아지기 때문에 일어난다. Takada 등 (2005)도 10%Cu합금일 때 기지부위에 약간의 층상구조 의 공석조직이 나타났고, 15%Cu 및 20%Cu일 때는 결정 립 내에 공석조직 양의 중가와 입계에 Ti2Cu가 석출하였 다고 보고하였다.

Ti-Cu합금에서 나타난 침상조직은 Takada 등(2005)의 연구의 결과와 같이 Cu%함량이 증가함에 따라 감소하였다.

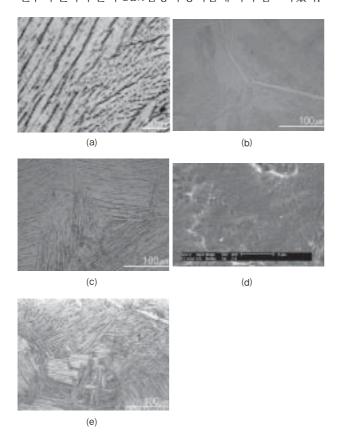


Fig. 3. Microstructures of as-cast specimens; (a)CP Ti, (b) Ti-2%Cu alloy, (c)Ti-5%Cu alloy, (d)Ti-10%Cu alloy and (e)Ti-6%Al-4%V alloy

Ti-6%Al-4%V합금은 냉각하는 과정에서  $\beta$ -Ti상에서 정출한  $\alpha$ Ti상의 Widmanstätten으로 이루어져 있었다.

#### 2. 경도

Fig. 4는 Ti-Cu합금 및 비교군인 CP Ti, Ti-6%Al-4%V합금의 주방상태의 경도를 나타낸 것이다. CP Ti는 165Hv, 2%Cu는 176Hv, 5%Cu는 268Hv, 10%Cu는 275Hv 그리고 Ti-6%Al-4%V합금은 342Hv으로 나타 나서 CP Ti의 경도가 가장 낮고 Ti-Cu합금, Ti-6%Al-4%V합금 순으로 높았다. Ti-Cu합금에서 Cu의 첨가량이 많아지면 경도가 증가하는 경향은 Fig. 5처럼 Takahahi 등(2002) 및 Kicuchi 등(2003)이 보고한 연구 결과와 비 슷하였다. 합금간의 경도는 통계적으로 유의한 차이를 보 였으며(p(0.05), CP Ti 및 Ti-Cu합금 중에서 경도가 가 장 낮은 2%Cu합금은 5%Cu, 10%Cu합금 및 Ti-6%Al-4%V합금과 통계적으로 유의한 차이를 보였다(p<0.05). 이처럼 Ti에 Cu의 첨가량이 많아지면 경도가 증가하는 이유는 Takahahi 등(2002)이 보고한 바와 같이  $\alpha$ Ti상의 고용강화와 금속간 화합물인 Ti2Cu상의 석출에 의한 것 으로 생각된다.

Ti-Cu합금 중에서 특히 5%Cu합금의 경도는 금합금 Type IV(250Hv)와 비슷하였고 Ti-6%Al-4%V합금 (342Hv)이나 기존 상품 치과용 Co-Cr합금(350~390Hv)보다는 낮게 나타났다(O'Brien, 1997).

본 연구에서 얻은 Ti-Cu합금의 경도가 비슷한 조성을 연구한 Takahachi 등(2002) 및 Kicuchi 등(2003)의 연 구 결과와 다소 차이를 보이는 것은 본 연구의 시료가 아 크 용해로의 copper hearth에서 제조된 인곳트이며, 이 때 냉각과정의 chill효과에 의한 미세조직의 변화때문으 로 생각된다.

S●urce ●f Variati●n	Sum ●f Squares	df	Mean Square	F value	Significance level(\alpha=0.05)
Among Alloys	72460.861	4	18115,215	310.854	.000
Within Alloys	757.583	13	58,276		
합계	73218,444	17			

Table 2. Summary ANOVA for hardness of alloys

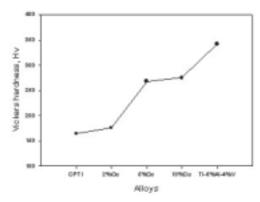


Fig. 4. The micro-Vickers hardness of Ti and Ti alloys

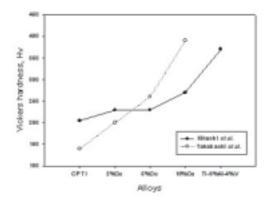


Fig. 5. The micro-Vickers hardness of Ti and Ti alloys reported by other investigators(Takahachi et al, 2002; Kicuchi et al, 2003)

# Ⅳ. 결 론

치과주조용 Ti-X%Cu(x=2,5,10)합금의 미세조직 및 경도를 주방상태에서 조사하여 다음과 같은 결론을 얻었다.

1. 2%Cu 및 5%합금 모두에서  $\beta$ -Ti상에서 석출한 침상의  $\alpha$ Ti상 조직이 관찰되었다. 그러나 10%Cu합금은  $\alpha$ Ti과 더불어 전형적인 공석조직이 공존하여 나타났으며. 이때 공

석조직은 aTi와 금속간 화합물인 Ti2Cu의 층상구조이다.

2. Ti-Cu합금에서는 Cu의 함량이 많아짐에 따라 경도가 증가함을 보였는데, 가장 낮은 2%Cu합금(176Hv)은 5%Cu(268Hv), 10%Cu합금(275Hv) 및 Ti-6%Al-4%V합금(342Hv)과 통계적으로 유의한 차이를 보였다 (p<0.05). 그러나 5%Cu합금의 경도는 금합금 Type IV (250Hv)과 비슷하였고, Ti-6%Al-4%V합금이나 기존 상품 치과용 Co-Cr합금(350~390%Hv)보다는 낮았다.

이와 같은 결과에 의하면 기존 Ti-6%Al-4%V합금을 대신할 수 있는 치과 주조체로서의 새로운 Ti-X%Cu계 합금의 설계가 가능할 것으로 생각되고, 이를 위해서는 반드시 생체적합성과 내식성에 관한 연구도 병행되어야할 것이다.

# 참 고 문 헌

ASM Committee on titanium and titanium alloys: introduction to titanium and its alloys. Metals Handbook, 9th ed, Vol 3, Properties and selection: stainless steels, tool materials and special-purpose metals. ASM, Ohio, 354–360, 1980.

Holden FC, Watts AA, Ogden HR, Jaffee RI. Heat treatment and mechanical properties of Ti-Cu alloys. Trans AIME, 7, 117–125, 1955.

Jaffee RI. The physical metallurgy of titanium alloys, In: Chalmers B, editor, Progress in metal physics, 7. London: Pergamon, 65–163,

1958.

- Kaneko H, Huang YC. Continuous cooling tranformation characteristics of titanium alloys of eutectoidal type(part 2). J Jpn Inst Met, 27:398-413, 1963.
- Kikuchi M, Takada Y, Kiyosue S, Yoda M, Woldu M, Cai Z, Okuno O, Okabe T. Mechanical properties and microstructures of cast Ti-Cu alloys. Dent Mater, 19:174-181, 2003.
- Marcinak CF, Young FA, Spector M. Biocompatibility of a new Ti dental casting alloy. J Dent Res, 59:472, Abstr No 821, 1980.
- Murray JL. Binary alloy phase diagrams. Cu-Ti. In: Baker H, editer. Alloy phase diagrams, Metals Park, OH: ASM International, 180, 1987.
- O'Brien WJ. editor, Dental materials and their selection. 2nd edition, Chicago, Quintessence, 361–397, 1997.
- Okabe T, Watanabe I, Okuno O, Takada Y. Dental casting of titanium and titanium alloys, non-aerospase applications of titanium. Warrendale, PA; The Minerals, Metals and Materials Society, 207-215, 1998.
- Okabe T, Hero H. The use of titanium in dentistry. Cell Mater, 5:211-230, 1995.
- Takada Y, Nakagima H, Okuno O. Microstructure and Corrosion Behavior of Binary Titanium alloys with Beta-stabilizing Elements. Dent mat. 20(1):34–52, 2001.
- Takata Y, Okuno O. Corrosion Characteristics of  $\alpha$  Ti and Ti2Cu Composing Ti–Cu Alloys. Dent Mat, 24(4):610–616, 2005.
- Takada Y, Okuno O, Nakagima H, Okabe T. Evaluation of binary metastable  $\beta$  titanium alloys for dental applications. J Dent Res, 76:402, abstr. no. 3111, 11, 1997.

Takahahi M, kikuchi M, Takada Y, Okuno O. Mehanical properties and microstructures of dental cast Ti-Ag and Ti-Cu alloys. Dent Mat, 219(3):270-280, 2002.