カルシウム雲母含有高強度マシナブルグラスセラミックスの合成

宇野智子・春日敏宏*・中山 伸

HOYA(株)材料研究所, 196 東京都昭島市武蔵野 3-3-1

Preparation of High-Strength Calcium-Mica-Containing Machinable Glass-Ceramics

Tomoko UNO, Toshihiro KASUGA[†] and Shin NAKAYAMA

Materials Research Laboratory, HOYA Corporation, 3-3-1, Musashino, Akishima-shi, Tokyo 196

[Received October 14, 1991; Accepted November 21, 1991]

New machinable glass-ceramics containing fine calcium-mica were prepared by crystallizing glasses in the system $Ca_x K_{(1-2x)} Mg_3 (Si_3 AlO_{10}) F_2$. TEM observation suggested that the host glasses were separated into two fine phases, and the precipitating crystal size decreased with increasing the potassium content. The machinability were improved with increasing the calcium content. The mechanical strength and the machinability of the glass-ceramics depended on both the amount of calcium-mica precipitated and the crystal size. Because of its high bending strength (≈ 300 MPa) and its hardness compatible with natural teeth, it has great potential for dental prostethic applications.

Key-words: Machinable-ceramics, Glass-ceramics, Calcium-mica, Phase-separation, Dental crown

1. 緒 言

近年,歯科領域において CAD/CAM システムを用いた 歯科補綴物作製法が研究されている^{1)~3)}. このシステム は、①修復物の3次元的計測、②補綴物の設計(Computer-Aided Design; CAD), ③補綴物の加工 (Computer-Aided Manufacturing; CAM),の3ステップから成り立っ ている. 従来の補綴物作製法である遠心鋳造法と比べ, 作 製者による製品のばらつきが少なく、かつ短時間で寸法精 度良く補綴物を作製できるという長所がある. このような システムでは、補綴物がブロックからの切り出し加工によ り作製されるため、短時間で精度良く加工できる材料が望 まれる. そこで, 著者らは雲母結晶を析出させた, 快削性 セラミックス4),5)に着目した.この快削性セラミックス は, 雲母結晶が非常に容易にへき開する性質を持ち, 更に 結晶化ガラス中で雲母結晶が交錯しているために優れた快 削性を有するとされている4)~7).しかし、反面、従来の ものは総じて強度及び靱性に乏しいという問題点があり、 用途がかなり制限されていた.

著者らは、先に、層間域イオンの結合力が強いバリウム

雲母^{8),9)}を析出させた系 ($Ba_{0.5}Mg_3(Si_3AlO_{10})F_2-2MgO$ · 2 $Al_2O_3 \cdot 5SiO_2-Ca_3(PO_4)_2$)で,従来のマシナブルセラミッ クスの約2倍以上の曲げ強度を有する材料が得られたこ とについて報告した^{10),11)}.この結晶化ガラスには,バリ ウムに富む雲母結晶とカルシウムに富む雲母結晶が存在し ており,バリウムに富む雲母結晶はクラックの偏向をもた らし,曲げ強度を向上させ,カルシウムに富む雲母結晶は 快削性に寄与していることが分かっている¹¹⁾.

しかしながら、このマシナブルセラミックスを歯科補綴 物として使用するには、Ba²⁺の生体毒性を考慮しておく 必要がある.また、より快削性に優れた材料も望まれてい る.このような点を考慮すると、カルシウム雲母がより多 く析出する組成が好ましい.しかし、バリウム雲母を含ま ない組成においては、クラックディフレクション機構によ る強度向上は望めない.そこで、カルシウム雲母を多量に 析出させて結晶化度を向上させ、かつ、析出結晶を微細化 することにより、高い強度で快削性に優れた材料を開発す ることを試みた.

2. 実験方法

2.1 試料の調製

CaCO₃, K₂CO₃, MgO, MgF₂, Al₂O₃ 及び SiO₂ を原料と して用いて,所定の組成になるように調製した.これを白 金るつぼに入れ,1500°Cで1.5時間溶融し,黒鉛板上に流 し出した後アニールを行いガラスを得た.上記の方法で得 られたガラスを,3°C/minの速度で昇温し,800°~ 1050°Cの所定の温度で2時間熱処理して結晶化ガラスを 作製した.

2.2 機械的特性評価

曲げ強度は,得られた結晶化ガラスをダイヤモンド砥石 (粗さ#300)で直径4~5 mm,長さ25 mmの丸棒に加工 して,三点荷重法(クロスヘッドスピード;0.5 mm/ min,スパン;15 mm)により測定した.

快削性は, 穴明けテストにより評価された. 15×15×7 mm の大きさの結晶化ガラスの表面をダイヤモンド砥石 (粗さ#400) で研削し, 1.5 mm のステンレス用ドリルで, 3.5 kg の荷重をかけて1秒間にあいた穴の深さを調べた.

また,ビッカース硬度を荷重49Nで求めた.

2.3 析出結晶相の同定と組織観察

[†] 現在:名古屋工業大学材料工学科,466 名古屋市昭和区御器 所町

Now with Nagoya Institute of Technology, Gokiso-cho, Showa-ku, Nagoya-shi 466

得られた結晶化ガラスを粉砕し,X線回折により析出 結晶相を同定した.

結晶化ガラスの破断面を,走査型電子顕微鏡(SEM) 観察した.更に,イオンミリング法により作製した試料を 用いて透過型電子顕微鏡(TEM)観察及びエネルギー分 散X線分光(EDS)分析も行った.

3. 結果及び考察

強度を向上させるために、微細なカルシウム雲母結晶を 多量に析出できるガラス組成を検討した.その結果、 Ca_x $K_{(1-2x)}Mg_3(Si_3AlO_{10})F_2(x=0.47~0.33)$ 系で比較的容易 にガラスが得られた.x<0.33では、ガラスの失透が激し くなり均質なガラスを得ることが困難であった.また、 $Ca_{0.5}Mg_3(Si_3AlO_{10})F_2$ (すなわち, x=0.5)組成では,非常に層間域イオンの結合力の弱い,脆い雲母結晶が析出し,結晶化ガラスブロックが自然に崩壊するため本研究の目的からは望ましくなかった.

図1に上記結晶化ガラスの破断面を SEM 観察した写真 を示した, xの値が小さくなるにしたがって,析出結晶の 大きさが細かくなるように思われた.そこで,破断面と析 出結晶粒径の関係を調べるため,x=0.33,0.43,0.47の組 成の結晶化ガラスについて TEM によりその組織を観察し た.その写真を図2に示した.いずれの組成においても, 板状結晶が複雑に絡み合った構造をなしていた.カルシウ ム量が多くなるに従って析出する結晶粒径が大きくなり, x=0.33組成では見掛け上,約0.5 μ m(長手方向),



CaxK(1-2x)Mg3(Si3AlO10)F2

Fig. 1. SEM photographs of fracture surface of glass-ceramics. X indicates the x-value in the system $Ca_x K_{(1-2x)}Mg_3(Si_3AlO_{10})F_2$.



CaxK(1-2x)Mg3(Si3AlO10)F2

Fig. 2. TEM photographs of the glass-ceramics reheated at 950°C. X indicates the x-value in the system $Ca_x K_{(1-2x)}Mg_3(Si_3AlO_{10})F_2$.

x=0.43では $1\sim1.5 \mu$ m, x=0.47では 3.0μ m 以上であった が、アスペクト比はいずれも約6:1 であり、ほぼ一定で あった. X 線回折の結果から、析出結晶相は雲母結晶の みであったことから、この板状結晶が雲母結晶であること が確認された.

図3にこれらの母ガラス (as-cast glass)のTEM 写真 を示した. x=0.47では,ほぼ均質なガラスである.カリ ウムの量が増えるに従って,分相が進み,x=0.33では径 約0.1 µm のドロップレット状の分相が起こっていた. EDS 分析の結果,暗く見える部分は,カルシウム雲母成 分 (すなわち, Ca, Mg, Si, Al, K)が多く,明るく見える 部分は Si 成分が多くなっていた.

図1の結果と関係づけると、分相状態が細かい組成ほど、そのガラスから析出する結晶粒径も細かくなっている ことが分かる.このことから、分相により成分の不均一性 がつくられることで核発生源が多くなり、また、あるい は、結晶成長が抑制され、微細な結晶が析出するものと考 えられる.

図4に $Ca_xK_{(1-2x)}Mg_3(Si_3AlO_{10})F_2$ (x=0.47~0.33) 組 成のガラスを950℃で熱処理した結晶化ガラスの曲げ強度 を示した. x=0.33で、曲げ強度は約150 MPa であった. カルシウム量が増えるに従って曲げ強度は向上し, x=0.40, 0.43の組成で約300 MPaの値を示した.更にカ ルシウム量が増えると曲げ強度は低下し、x=0.47で約 200 MPa の値を示した.図5に950℃で熱処理した結晶化 ガラスの穴明けテストの結果を示した. カルシウム量が増 えるに従って快削性は向上し,組成 x=0.43では, x=0.33 の約3倍の快削性を示すことが分かった.図6に析出結 晶のX線回折ピーク強度を示した. X線回折の回折図か ら,2種の雲母結晶のピークが認められ、それぞれカルシ ウム雲母 (Ca0.5Mg3(Si3AlO10)F2) 及びカリウム雲母 (KMg₃(Si₃AlO₁₀)F₂)の回折線に類似している.いずれ の雲母相も層間域イオンとして Ca2+, K+ の両者を含む可 能性はあるが、以下これらの雲母結晶相を単にカルシウム 雲母及びカリウム雲母と記することとする. ここでは, カ ルシウム雲母は(003),カリウム雲母は(130)のピーク



CaxK(1-2x)Mg3(Si3AlO10)F2





- Fig. 4. Relationship between mother glass composition and bending strength of glass-ceramics reheated at 950°C. X indicates the x-value in the system $Ca_x K_{(1-2x)}Mg_3(Si_3AlO_{10})F_2$.
- Fig. 5. Relationship between mother glass composition and machinability of glass-ceramics reheated at 950°C. X indicates the x-value in the system Ca_xK_(1-2x)Mg₃(Si₃AlO₁₀)F₂.
- Fig. 6. XRD peak intensity of precipitated mica crystals as a function of x in glass composition $Ca_x K_{(1-2x)} Mg_3(Si_3AlO_{10}) F_2$. $\diamond: Ca-mica, \bigcirc: K-mica$



Fig. 7. Relationship between heating temperature and bending strength of glass-ceramics. The composition of the mother glass is $Ca_{0.43}K_{0.14}Mg_3(Si_3AlO_{10})F_2$.

Fig. 8. XRD peak intensity of precipitated mica crystals as a function of heating temperature of glass-ceramics. The composition of the mother glass is Ca_{0.43}K_{0.14}Mg₃(Si₃AlO₁₀)F₂. ♦: Ca-mica, ○: K-mica

Fig. 9. Relationship between heating temperature and machinability of glass-ceramics. The composition of the mother glass is $Ca_{0.43}K_{0.14}Mg_3(Si_3AlO_{10})F_2$.

に注目してその高さをプロットした.カルシウム成分が多 くなるに従って,カルシウム雲母結晶のピーク強度が高く なり,カリウム雲母結晶のピーク強度は低くなった.快削 性は,残存ガラス量に影響⁴⁾される.カリシウム量が多く なるに従って,残存ガラス量が減り,雲母結晶の析出量が 増加したため,快削性が向上したと推測される.TEM 観 察(図2)とX線回折(図6)の結果より,x=0.33では, より微細な結晶が析出しているものの結晶析出量が少ない ため強度が向上しなかったものと思われる.x=0.47にお いては,雲母結晶の析出量が多いので快削性は優れている ものの,強度は低くなった.これは,この組成では,ガラ スの分相がほとんど生じていないので雲母結晶が大きく成 長しやすいためと考えられる.

図7にx=0.43の組成のガラスを850°~1050℃の各温度 で熱処理し結晶化させた試料の曲げ強度を示した.結晶化 温度が高くなるに従って、曲げ強度は向上し、950℃で 300 MPa の値を示した.更に結晶化温度が高くなると曲 げ強度は低下した. 図8に各結晶化温度での析出結晶ピー ク強度を示した.結晶化温度が高くなるに従ってカリウム リッチな雲母のピーク強度は高くなった. カルシウム雲母 のピーク強度は、1000℃の結晶化までは増加したが、そ れ以上では減少した. 1050℃になると, カリウム雲母の ピーク強度がやや増大していたが、雲母結晶以外の結晶が 析出していた(未同定). これは、一部のカルシウム雲母 が分解して新たな結晶が析出したものと予想しているが、 更に検討中である.これらの結果から、カルシウム雲母の 析出量が多いほど結晶化ガラスの強度は高くなると考えら れる. 微細なカルシウム雲母の多量の析出が、どのように 強度、靱性に影響を及ぼすかその機構については現在検討 中である.

図9に上記結晶化ガラスの快削性評価結果を示した.結 晶化温度が高くなるに従って快削性は向上した.1050℃ でも快削性が向上することは、カルシウム雲母のピーク強 度が減少するものの、カリウム雲母結晶のピーク強度が増 加していることと関係があると思われる.図10にビッカー



Fig. 10. Relationship between heating treatment and hardness of glass-ceramics.

The composition of the mother glass is $Ca_{0.43}K_{0.14}Mg_3(Si_3AlO_{10})$ $F_2.$

ス硬度の結果を示した.結晶化温度が高くなるに従って, 硬度は低下した. 雲母結晶の硬度は低いことが知られてい る^{12),13)}.熱処理温度が高くなるに従って, 雲母結晶の析 出量が増加したため,結晶化ガラスの硬度は低くなってい ると考えられる.

歯冠材料として用いるためには、材料の審美性が要求される.950°~1000℃で熱処理した結晶化ガラスは、析出結晶が微細であるため透光性を有している.したがって、950°~1000℃で熱処理した結晶化ガラスは、高い強度(曲げ:300 MPa)、優れた快削性、透光性及び天然歯のエナメル質(3.7 GPa^{14),15)})と同程度の硬度を有する材料であり、CAD/CAM 法を用いた歯冠作製システムのための加工用材料として有望であることが分かった.

4. まとめ

CAD/CAM システムに用いられる快削性に優れた歯科 補綴物材料を目的としたカルシウム系雲母を析出させた結 晶化ガラスを開発した.

Ca_xK_(1-2x)Mg₃(Si₃AlO₁₀)F₂系で微細なカルシウム系雲母を多量に析出できるガラス組成を見いだした.

(2) この系の結晶化ガラスにおいては,分相により析 出結晶粒径が制御されると考えられた. (3) Ca_{0.43}K_{0.14}Mg₃(Si₃AlO₁₀)F₂組成で,快削性に優れ,高い曲げ強度(300 MPa),審美性(透光性),天然 歯と同程度の硬度を示す結晶化ガラスが得られた.この結 晶化ガラスは,CAD/CAMシステム歯科補綴物作製用材 料として有望であると考えられた.

文 献

- 1) F. Duret, J. L. Blouin and B. Duret, J. Am. Dent. Assoc., 117, 715–20 (1988).
- 2) 堤 定美,海野一則,金子 正,春日智子,松下富春, 土肥建二,栄村 勲,岡田政俊,前田芳信,奥野善彦,歯 科人工知能研究会雑誌,1,20-25 (1991).
- 3) A. W. Williams, J. Dent. Pract. Adm., 4, 50-54 (1987).
- 4) D. G. Grossman, J. Am. Ceram. Soc., 55, 446-49 (1972).
- 5) K. Chyung, G. H. Beall and D. G. Grossman, in Proceedings of X th Inter. Cong. Glass., Kyoto, July 1974, Ceramic Society of Japan, Tokyo, No. 14, pp. 33–40.

- W. Höland, W. Vogel, W. J. Mortier, P. H. Duvigneaud, G. Naessens and E. Plumat, *Glas. Tech.*, 24, 318–22 (1983).
- 7) D. G. Grossman, Am Machinist, 122, 139-42 (1978).
- 8) 北島圀夫, 工化, 74, 1792-96 (1971).
- 9) 平尾 穂, 島ノ上誠司, 酒井康司, 日化, 666-70 (1989).
- 10) T. Uno, T. Kasuga and K. Nakajima, J. Am. Ceram. Soc., 74, 3139-41 (1991).
- (a) 字野智子,春日敏宏,日本セラミックス協会秋季シンポジウム (1990) pp. 132-33.
 (b) 字野智子,春日敏宏,中山 伸, J. Ceram. Soc. Japan, 100, 315-19 (1992).
- 12) F. D. Bloss, E. Shekarchi and H. R. Shell, Am. Miner., 44, 33 (1959).
- 13) 玉虫文一,富山子太郎,小谷正雄,安藤鋭朗,高橋秀俊, 久保亮五,長倉三郎,井上 敏,"理化学辞典",岩波書店 (1979) pp. 123-24.
- 14) 住井俊夫, デンタルエンジニアリング, No. 65, 32-36 (1983).
- 15) 渡辺 明,木原 誠,阿部良弘,横塚繁雄,新谷明喜,高橋英登,西島奉一,クインテッセンス,4,91-106 (1985).