## 科学研究費助成事業 研究成果報告書



平成 28 年 6 月 15 日現在

機関番号: 1 4 4 0 1 研究種目: 若手研究(B) 研究期間: 2014~2015

課題番号: 26861594

研究課題名(和文) Sr-Caを特異的に徐放する生体機能性セメントの開発

研究課題名(英文) Development of Sr-Ca ion-releasing biofunctional cement

研究代表者

騎馬 和歌子(Kiba, Wakako)

大阪大学・歯学研究科(研究院)・招聘教員

研究者番号:10523087

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 2,900,000円

研究成果の概要(和文):骨芽細胞を活性化し破骨細胞を抑制することが分かっているSr2+と骨芽細胞の分化を促進することが分かっているCa2+を溶出するセメントを作製し、歯周組織治癒促進が期待できるような歯科用セメントを開発すべく研究を行った。Henchらの開発したバイオガラス45S5をもとに、CaとSrの配合率を変化させたSiO2-P2O5-Na2O-Ca O-SrO系生体活性ガラスを作製し、このガラス粉末を用いてセメントを作製した。ガラス粉末およびセメントからのSr とCaの溶出を検索したところ、Srはその配合量に比例した溶出量が増え、フィラーの組成率を変えることで溶出量をコントロールできることが分かった。

研究成果の概要(英文): It is known that Sr2+ promotes bone remodeling and Ca2+ induces osteoblast differentiation, which are expected to act as a bio-active component. We developed a Sr2+ and Ca2+ containing inorganic cement using bioactive glass based on 45S5 and investigate its ion-releasing property. Strontium was successfully incorporated in the bioactive glass 45S5. When the strontium substitution increases both the glass powder and cements show a significantly greater Sr-release. Regarding Ca liberation, there were no correlation between release profile and glass composition. This may be because hydroxyapatite was formed in the water. In general, continuous release of both Sr and Ca was observed for 14 days. It was revealed that Sr-Ca-containing cement was successfully fabricated. This cement continuously releases both Sr2+ and Ca2+ and the amount of Sr released can be controlled.

研究分野: 保存修復学

キーワード: 保存修復学 バイオガラス イオン溶出 無機セメント

#### 1.研究開始当初の背景

近年、穿孔をきたした歯や難治性の根尖性 歯周炎でも接着性の材料による封鎖または 歯根端切除術を行う保存的アプローチが行 われるようになった。しかし、周囲組織の 十分な治癒が得られず抜歯に至る場合も多 く、これらの保存的治療の成功率は必ずし も高いとは言えないのが現状である。

#### 2.研究の目的

申請者らのこれまでの研究から、Sr2+や Ca<sup>2+</sup>が骨芽細胞や歯髄細胞の増殖あるい は分化を促進することが分かっており、そ こから、穿孔封鎖材や歯根端切除術の逆根 管充填材に適した生体機能性歯科用セメン トを開発すべく、ガラスフィラーを一から 作製することで Sr2+や Ca2+を積極的に溶 出するような無機セメントを試作し、in vitro系実験で、臨床応用に値する歯科用セ メントの完成を目指すことを目的とするも のである。

### 3.研究の方法

### 1) 試作バイオガラスの作製

SiO<sub>2</sub>-Na<sub>2</sub>O-CaO-P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-SrO 系生体活性ガ ラスを作製する。Na<sub>2</sub>O 24.5wt%, CaO 24.5wt%. SiO2 45wt%. P2O5 6wt%の組成 ガラスを control ガラスとして、Sr を 6wt%、 12wt%を Ca と代替した 3 種類のサンプル ガラスを作製した。SiO2, Na2CO3, CaCO3, NaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>・2H<sub>2</sub>O, SrCO<sub>3</sub> を白金るつぼに 入れ、1200 にて2時間焼成を行ったのち、 ステンレスの容器にて急冷し、バイオガラ スを得た。

- · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·						
	Na <sub>2</sub> O	CaO	SrO	$SiO_2$	$P_2O_5$	
Control	24.5	24.5	0	45	6	
Sr6	24.5	18.5	6	45	6	
Sr12	24.5	12.5	12	45	6	

#### 2) XRD (X 線回折)

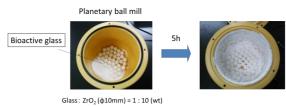
XRD 装置を用いて結晶内部で原子がどの ように配列しているかを調べ、試作ガラス の結晶構造を解析する。

### 3) 蛍光エックス線分析

蛍光エックス線装置にて作製したバイオガ ラスの組成が設計した通りにできているか どうかを確認した。

4) 遊星ボールミルによるバイオガラスの 粉砕

ジルコニア容器に供試ガラス粉末:ZrO2 10mm ボール = 1:10 (重量比)にて投入 し、回転数 150rpm にて 5 時間大気中で粉 砕を行い、SEM 観察および粒度測定を行 った。



Glass powder (BG)

5) バイオガラスのイオン徐放特性の評価 (ICP-AES; ICP 発光分光分析法)

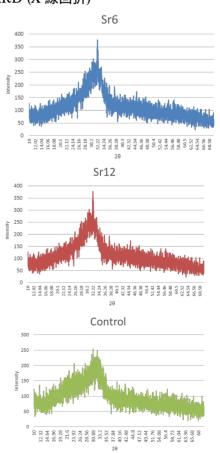
上記にて粉砕したバイオガラス g (Base cement のスプーン大1杯)を蒸留水 10ml に浸漬し、37 で静置し、1,3,7,14,21 日まで成分を溶出させる。回収した溶出液 を直径 0.22 µm のフィルターにて濾過し、 ICP 発光分光分析法を用いて含有する Sr. Ca および Si 濃度を測定した。

6) バイオガラス粉末を既成グラスアイオ ノマーセメントに混ぜたときのイオン徐放 特性の評価 (ICP-AES; ICP 発光分光分析

試作ガラス: Base cement = 1:4 で混和し、 試作セメントを作製した (粉5杯に対して 液 8 滴)。直径 10mm、厚さ 2mm の円板試 料を蒸留水 500 μ1 に浸漬し、37 で静置 し、1,3,7,14,21 日後に試料を新しい溶媒 に移し、回収した溶出液を直径 0.22 µm のフィルターにて濾過し、ICP 発光分光分 析法を用いて含有する Sr, Ca および Si 濃 度を測定した。

## 4.研究成果

# 1) XRD (X 線回折)



すべてブロードなピークで、非結晶(ガラス)であることを確認した。

3) 蛍光エックス線分析

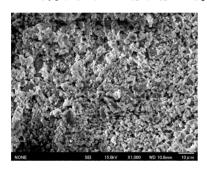
	Sr6	Sr12	Cont	
Na2O	22.5	21	25.1	
SiO2	36.3	33.1	39.3	
P2O5	7.51	7.47	6.67	
CaO	20.5	13.1	28.9	
SrO	13.1	25.3	0	

mass%

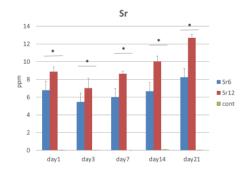
Sr は設計の倍の値を示したが、12 の Sr 含 有率はは Sr6 の値の倍を示した。

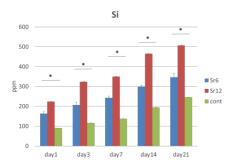
4) 遊星ボールミルによるバイオガラスの 粉砕

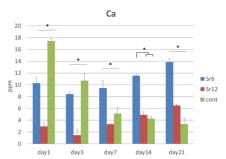
平均粒径 5~10 µ m、と市販の無機セメントと同レベルの細かさの粉末が 5 時間粉砕を行うことで得られることがわかった。



## 5) バイオガラスのイオン徐放特性の評

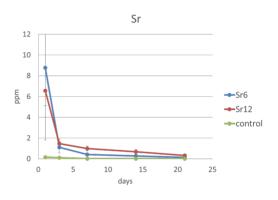


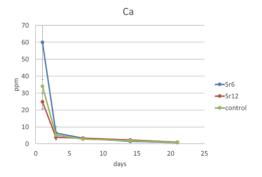


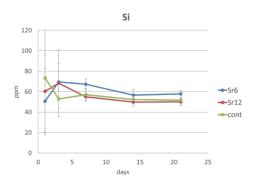


Sr と Si は日が経過するほどイオン溶出量がぞうかし、Sr の配合率が高いほど、Si の溶出が多くなり、Sr の溶出も多くなった。これは過去の報告とも整合性が取れる結果となった。Ca においては、溶液中でハイドロキシアパタイトの形成が行われた可能性があり、値はばらついた。

6) バイオガラス粉末を既成グラスアイオ ノマーセメントに混ぜたときのイオン徐放 特性の評価







バイオガラスを用いて、ポリアクリル酸と混合してセメント作製を試みたが、バイオガラスはイオン溶出量が多いため、硬化が早く、溶解度が高いため、セメントとしては用いられないことがわかった。そこで市販のGICの粉末と混和し、セメントを作製し、イオン溶出量を測定したところ、21日目まではイオン溶出はみられ、粉末の状態で差があった。Sr はアイラーの組成率を変えるれなかった。Sr はフィラーの組成率を変えるれなかった。Sr はフィラーの組成率を変えるかった。

# 5 . 主な発表論文等

(研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

### 〔雑誌論文〕(計1件)

Takeda K, Kitagawa H, Tsuboi R, Kiba W, Sasaki JI, Hayashi M, Imazato S. Effectiveness of non-biodegradable poly(2-hydroxyethyl methacrylate)-based hydrogel particles as a fibroblast growth factor-2 releasing carrier. Dental Materials 2015; 31; 1406-14. 查読有

### [学会発表](計2件)

Ma S, Chen JH, Imazato S, Takahashi Y, Kiba W, Takeda K, Izutani N, Kitagawa H. Mechanism of detoxification of the cationic antibacterial monomer 12-methacryloyloxydodecylpyridinium bromide (MDPB) by N-acetyl cysteine. 6<sup>th</sup> ICAD 2015, Jan31, Bangkok Thailand.

Kiba W, Imai H, Kondoh K, Imazato S. Evaluation of the ion-releasing property of tailored Sr-Ca-containing inorganic cement. ADM 2015, Oct8, Maui HI, USA.

### [図書](計0件)

#### [産業財産権]

出願状況(計0件)

名称: 発明者: 権利者: 種類: 番号:

出願年月日: 国内外の別:

## 取得状況(計0件)

名称: 発明者: 権利者: 種類: 番号: 取得年月日: 国内外の別:

〔その他〕 ホームページ等

#### 6.研究組織

### (1)研究代表者

騎馬 和歌子 (Kiba Wakako) 大阪大学・歯学研究科・招聘教員 研究者番号:10523087