### 特 集 アパタイト(リン酸カルシウム)材料の応用

# 遺伝子や造影剤を細胞へ送達するリン酸カルシウム ナノ粒子の簡便・迅速な作製技術の開発

国立研究開発法人 産業技術総合研究所

中村 真紀, 大矢根 綾子

## Simple and Rapid Fabrication Techniques of Calcium Phosphate Nanoparticles for Delivering Genes and Imaging Agents

### Maki Nakamura, Ayako Oyane

National Institute of Advanced Industrial Science and Technology (AIST)

### 1. はじめに

ヒトの硬組織の無機成分であるリン酸カルシ ウム (CaP) のナノ粒子 (本稿では直径1~1000 nm の粒子とする) は、非毒性で生体親和性に 優れること、細胞への取り込みや血管壁の通過 の可能なサイズであること、分解すると体液に 含まれる無機イオン (カルシウムイオン、リン 酸イオンなど) になることなどから、生体内で 機能する物質 (生体機能物質:薬剤・遺伝子・ 造影剤・タンパク質など) を細胞や組織に送達 するための担体として有用と考えられる。

過飽和な原料溶液中での均一核形成を起点に CaP 粒子を自発析出させる手法(均一沈殿法) は、体液環境に近い温和な条件で反応を進行で きることから、タンパク質などの不安定な生体

〒 305-8565

つくば市東 1-1-1 中央第 5-41 TEL 029-861-4604 FAX 029-861-3005 E-mail: ma-ki-nakamura@aist.go.jp 機能物質を担持した CaP ナノ粒子の作製技術 として有用である。ただし、本手法では、ナノ 粒子のサイズ・分散性の制御が難しく、この課 題を解決するため、安全性に懸念のある界面活 性剤などの添加剤が多用されてきた。

筆者らは、近年、安全性への懸念の少ない液 相原料を用い、様々な生体機能物質を担持した CaP ナノ粒子を簡便・迅速に作製する技術を開 発してきた<sup>11</sup>。具体的には、承認済みの医薬品 を適当な比率で混合することで CaP 過飽和溶 液を調製し、同溶液中における生体機能物質と CaP との相互作用を利用することで、ナノ粒子 のサイズ・分散性を制御してきた。本稿では、 これらのナノ粒子作製技術と、得られたナノ粒 子の機能について紹介する。

### 2. 遺伝子を担持した CaP ナノ粒子の作 製

目的の遺伝子を細胞に導入する遺伝子導入技術は,疾患の治療や有用細胞の作成などに利用されている。CaP ナノ粒子は安価で安全性の高

い遺伝子担体として長年利用されてきたが.他 の担体と比較して導入効率に劣ることが課題で あった。筆者らは、Sogoらの手法<sup>[2]</sup>を参考に、 電解質補液などの承認済み医薬品のみを用いて CaP 過飽和溶液を調製し、これに DNA (プラ スミド)を添加して静置(~3時間)すること で, DNA 担持 CaP ナノ粒子を得た<sup>[3]</sup>。本粒子 は、比較的大きな負のゼータ電位(-25 mV 程 度)を有する単分散粒子(300~400 nm)で あった。一方, DNA を添加せずに作製された CaP 粒子は、ゼータ電位が4mV 程度しかな く、より広い粒子径分布(ナノ~マイクロ)を 示した。すなわち、粒子に担持されたアニオン 性の DNA 分子が、粒子間の静電反発による分 散性維持と粒子径制御に寄与したと言える。溶 液濃度と反応条件を最適化(25℃,30分)して 得られた DNA 担持 CaP ナノ粒子 (図 1a,b) は、 市販のCaP系遺伝子導入剤よりも1桁高い導 入効率を示した(図1c)<sup>[4]</sup>。また, DNA に加え てある種の磁性酸化鉄ナノ結晶 (MRI 用の承認 済み造影剤であるフェルカルボトラン)を CaP 過飽和溶液に添加すると、両者を CaP ナノ粒子 に共担持でき、粒子に磁性を付与できることを 見出した<sup>[5]</sup>。本粒子を磁石の存在下,3次元ペ レット状に培養した細胞に作用させたところ. 磁石非存在下よりも導入効率が向上した。さら に、本粒子をマウス一過性脳虚血モデルに動脈 投与した結果. 患部への磁気ターゲティングと 遺伝子導入を示唆する予備的な結果を得た<sup>[6]</sup>。 以上,承認済み医薬品を原料として,遺伝子導 入用の磁性 CaP ナノ粒子を作製することができた。

### 3. 造影剤を担持した CaP ナノ粒子の作製

免疫細胞の一種であるマクロファージの関連 する炎症性疾患(動脈硬化・動脈瘤など)では、 患部に集積するマクロファージを安全かつ高感 度にイメージングできる造影剤が早期診断に有 用と期待されている。筆者らは、前出の MRI 造 影剤であるフェルカルボトランを添加した CaP 過飽和溶液を 37 ℃で 30 分静置し.フェル カルボトラン担持 CaP ナノ粒子を得た<sup>[7]</sup>。しか し、本粒子は、分散性維持に十分なゼータ電位 を持たず、直ちに凝集してしまった。そこで、 フェルカルボトランに加えてアニオン性の承認 済み医薬品であるヘパリンを CaP 過飽和溶液 に添加し、両者を CaP ナノ粒子に共担持させる ことで、ゼータ電位約-15mV,平均粒子径約 300 nm の単分散粒子を得た(図 2a)。本粒子は、 フェルカルボトラン単体と比較してマウスマク ロファージ細胞により高効率に取り込まれ(図 2b), フェルカルボトラン単体と同等の MRI 造 影能を示した(図2c)。さらに、フェルカルボ トラン担持量を最適化した粒子をマウス頸動脈 結さつモデル(動脈硬化のモデル)に静脈投与 したところ.フェルカルボトラン単体投与と比 較して、より多くのフェルカルボトランを病変 部に送達できることが示唆された<sup>[8]</sup>。以上、承 認済み医薬品原料のみから、マクロファージイ メージング用の CaP ナノ粒子を作製すること



図1 DNA 担持 CaP ナノ粒子の(a) 透過電子顕微鏡像,(b) 粒子径分布,(c) 遺伝子導入効率(市販の CaP 系遺伝子導入剤との比較)



図2 フェルカルボトラン・ヘパリン共担持 CaP ナノ粒子の(a) 走査電子顕微 鏡像,(b) 細胞取込率(フェルカルボトラン単体との比較),(c) MRI 画 像(粒子濃度を変化させて寒天に固定し撮影した T2 強調画像)

ができた。

なお,前章,本章で紹介した粒子のマトリッ クスはいずれも、アモルファス CaP であった。 アモルファス CaP は水溶液中で、より安定な結 晶相(水酸アパタイト等)へと変化することが 知られている。今回の作製条件(25~37℃, 30 分以下)では、CaP 過飽和溶液中で均一核形 成したアモルファス CaP が結晶化を抑制され たまま成長しつつ. 生体機能物質と共沈複合化 したと考えられる。この共沈複合化には、生体 機能物質と CaP との親和性・相互作用が重要な 役割を果たしている。生体機能物質の有する官 能基の違いが CaP ナノ粒子中の担持量に大き な影響を及ぼすという報告もある<sup>[9]</sup>。CaP と高 い親和性を持ち、かつ比較的大きな電荷を有す る生体機能物質(DNA, ヘパリン)を用いたこ とで, 同物質を担持したナノ粒子が分散状態を 保ったまま等方成長した結果. 界面活性剤を用 いずとも、粒子径の制御された分散粒子を作製 することができたと考えている。

#### 4. おわりに

本稿で紹介した CaP ナノ粒子の作製技術で は,安全性への懸念の少ない原料溶液を混合し, 温和な条件下で短時間反応させるだけで,様々 な生体機能物質を粒子に担持することができ る。本技術により得られた粒子が,疾患の予防・ 診断・治療に貢献できることを期待している。

#### 謝辞

本稿で紹介した筆者らの研究は,JSPS科研費 (JP15F15030,JP16H03831)などの助成を受けて実 施された。研究実施に当たっては,産業技術総合研 究所のQ. T. H. Shubhra博士,筑波大学の鶴嶋英夫 博士,東京医科大学の小菅寿徳博士,その他関係各 位からご協力いただいた。

### 参考文献

- [1] 中村真紀,大矢根綾子,セラミックス,55 (2020) 189.
- [2] Y. Sogo, A. Ito, K. Fukasawa, N. Kondo, Y. Ishikawa, N. Ichinose, A. Yamazaki, Curr. Appl. Phys., 5 (2005) 526.
- [3] A. Oyane, H. Araki, M. Nakamura, Y. Shimizu, Q. T. H. Shubhra, A. Ito, H. Tsurushima, Colloids Surf. B, 141 (2016) 519.
- [4] Q. T. H. Shubhra, A. Oyane, H. Araki, M. Nakamura, H. Tsurushima, Biomater. Sci., 5 (2017) 972.
- [5] Q. T. H. Shubhra, A. Oyane, M. Nakamura, S. Puentes, A. Marushima, H. Tsurushima, Mater. Today Chem., 6 (2017) 51.
- [6] Q. T. H. Shubhra, A. Oyane, M. Nakamura, S. Puentes, A. Marushima, H. Tsurushima, Data in Brief, 18 (2018) 1696.
- [7] M. Nakamura, A. Oyane, K. Kuroiwa, Y. Shimizu, A. Pyatenko, M. Misawa, T. Numano, H. Kosuge, Colloids Surf. B, 162 (2018) 135.
- [8] M. Nakamura, H. Kosuge, A. Oyane, K. Kuroiwa, Y. Shimizu, K. Aonuma, Nanotechnology, 32 (2021) 345101.
- [9] M. Nakamura, A. Oyane, K. Kuroiwa, H. Kosuge, Colloids Surf. B, 194 (2020) 111169.