

بررسی موروف‌لوژی و ریزساختار ذرات حاصل از انکپسو‌لاسیون لاکتوفرین شتر به وسیله پلیمر آلتینات کلسیم

- **معصومه راعی** (نویسنده مسئول)
کارشناس ارشد پژوهشکده علوم و صنایع غذایی، دانشجوی دکتری علوم و صنایع غذایی دانشگاه فردوسی مشهد
- **سعید زیبائی**
دانشیار موسسه تحقیقات واکسن و سرم سازی رازی شعبه شمال شرق، پخت تحقیقات دامپزشکی و بیوتکنولوژی، سازمان تحقیقات، آموزش و ترویج کشاورزی، مشهد، ایران
- **قدیر رجبزاده**
دانشیار پژوهشکده علوم و صنایع غذایی
شماره تماس نویسنده مسئول: ۰۹۱۵۳۰۴۵۹۱۹
Email: a_btrf@yahoo.com

چکیده:

در این پژوهش امکان ریزپوشانی لاکتوفرین با استفاده از آلتینات کلسیم مورد بررسی قرار گرفت. لاکتوفرین مورد استفاده در این بررسی با روش کروماتوگرافی تعویض یونی از شیر شتر استخراج و خالص‌سازی شد. ریزپوشانی لاکتوفرین با دو غلظت ۱ و ۰/۵ درصد وزنی/حجمی از آلتینات کلسیم انجام شد. نتایج نشان داد که روش مورد استفاده برای ریزپوشانی مناسب است. بررسی اندازه و شکل‌شناختی ذرات با میکروسکوپ الکترونی رویشی (SEM)، تشکیل نانوکپسول‌ها را تایید نمود.

Applied Animal Science Research Journal No 24 pp: 51-56

Evaluation of Morphological and Particle Size Performed From Caml Milk Lactoferrin Encapsulation by Calcium Alginate

By: M. Raei¹, S. Zibaei², Gh. Rajab-Zadeh³

1: Department of Food Science, Ferdowsi University of Mashhad, Mashhad, Iran

2: Associate professor Razi Vaccine and Serum Research Institute, Agricultural Research, Education and Extension Organization (AREEO) Mashhad, Iran.

3: Research Institute of Food Science and Technology, Mashhad, Iran

In this study, the possibility of using calcium alginate for isolated lactoferrin from camel milk was examined. lactoferrin from camel milk have been captured and purified by ion-exchange chromatography step. lactoferrin encapsulated by alginate concentration (1.0 and 0.5 W/v %). The SEM was used for the size and morphological traits of particle and formation of the lactoferrin nanoencapsulate confirmed. Our results revealed that lactoferrin encapsulated by alginate was an efficient technique.

Key words: Calcium alginate, Emulsion, Lactoferrin, Nanocapsules

مقدمه

می‌شوند، مانند ایمونو گلوبولین‌های G و A، لاکتوفرین، پرولاکتین و سایتوکائین و دیگر بیوакتیوهايی مانند لاکتوفرین، لیزوژیم و لاکتوپراکسیداز که نقش ضد میکروبی داشته و به عنوان پروبیوتیک عمل می‌نمایند.

لاکتوفرین (لاکتوترانسفیرین) گلیکوپروتئین متصل شونده به آهن از اعضای خانواده ترانسفیرین است که وزن مولکولی حدود ۸۰ کیلو Dalton داشته و تقریباً دارای ۷۰۰ اسید آمینه می‌باشد و از یک زنجیره‌ی پلی‌پتیدی منفرد تشکیل شده که به صورت دو لوب متقارن (C-lobe و N-lobe) در آمده است (Isui, et al., ۲۰۰۰).

شیر شتر دارای ترکیبات با اهمیت و قابل توجه‌ای نظیر پروتئین اسیدی آب‌پنیر و پیتیدهای شباهنسلینی می‌باشد. هم‌چنین این محصول مهم دارای بیوакتیوهايی است که هر کدام به نوبه خود بسیار با ارزش بوده و عملکرد بیولوژیکی خاصی دارند. بیوакتیوهاي شیر به چهار گروه عمده تقسیم می‌شوند. بیوакتیوهايی مانند β -کازئين، α -کازئين، κ -لاکتوفرین که موجب فعالیت بهتر دستگاه گوارشی می‌شوند. بیوакتیوهاي α و β -لاکتو گلوبولین، پاراتورمون P، هورمون رشد و لاکتوفرین که سبب رشد می‌گردد. بیوакتیوهايی که سبب تقویت سیستم ایمنی

فصلنامه تحقیقات کاربردی ...، شماره ۲۴، پاییز ۱۳۹۶

(Lagoa and Rodrigues, 2007)

این بررسی به منظور انکپسوله کردن لاکتوفرین شیر شتر با استفاده از آژینات کلسیم انجام گرفت.

مواد و روش‌ها

لاکتوفرین مورد استفاده در این بررسی با روش کروماتوگرافی تعویض یونی از شیر شتر استخراج و خالص‌سازی شد.(Lindstrom, Morimoto and Cante, 1992)

روش انکپسوله کردن لاکتوفرین

جهت انکپسوله کردن لاکتوفرین با استفاده از آژینات کلسیم از روش تهیه امولسیون آب در آب استفاده شد.

روش تهیه محلول لاکتوفرین - آژینات

Tatyana, et al., (2010) Zuidam, and Nedovic, 2010 در غلظت نهایی ۱/۰ درصد و نیز آژینات کلسیم با غلظت ۵/۰ و ۱ درصد وزنی/حجمی استفاده گردید. بدینمنظور لاکتوفرین محلول در بافر فسفات ۱۰۰ میلی مولار و ۸ PH به تدریج (قطره قطره) در دمای محیط به محلول آژینات افزوده و با هم زدن در شرایط ۶۵۰ آر پی ام، به مدت ۶۰ دقیقه، حرارت ۲۵ درجه سلسیوس) محلول لاکتوفرین - آژینات به عنوان فاز آبی اول امولسیون، تهیه گردید.

تهیه محلول گلیسرول-تؤین ۸۰

برای تهیه این محلول از ۲۷ درصد (V/V) گلیسرول، و ۴ درصد(W/v) تؤین ۸۰ (به عنوان سورفاکtant) در دمای اتاق تهیه شد.

تهیه امولسیون

برای تهیه امولسیون محلول لاکتوفرین - آژینات تهیه شده به وسیله هم زن مغناطیسی به هم زده شد (۷۰۰ آر پی ام، حرارت ۲۵ درجه سلسیوس) و محلول آبی حاوی گلیسیرین به تدریج به فاز آبی اول حاوی آژینات افزوده گردید و در شرایط (۷۰۰ آر پی ام، حرارت ۲۵ سلسیوس، ۶۰ دقیقه) هم زده شد.

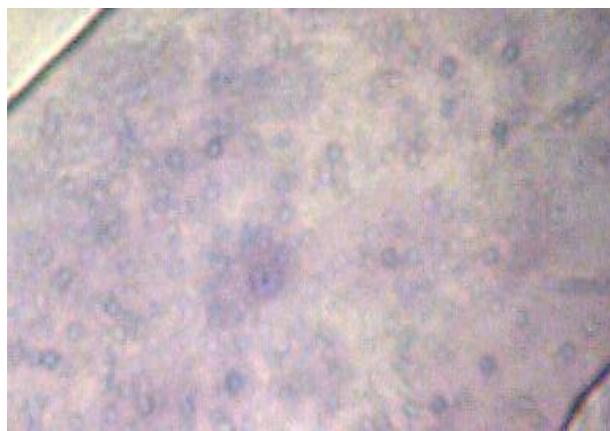
2001 لاکتوفرین شیر شتر در مقایسه با لاکتوفرین گونه‌های دیگر در برخی خصوصیات ساختمانی و عملکردی متفاوت می‌باشد. به عنوان مثال، مکان گلیکوزیله شدن لاکتوفرین در شیر شتر با بقیه حیوانات تفاوت دارد. فعالیت ضدمیکروبی لاکتوفرین ناشی از دو مکانیسم، اتصال به آهن و میانکش مستقیم با میکرووار گانیسم است (Isui, et al., 2011). لاکتوفرین با مهار گیرنده‌های ویروس و اتصال به RNA و یا DNA اثرات ضدویروس خود را اعمال می‌نماید. هم‌چنین قادر به توقف رشد سلول‌های سرطانی بوده و باعث تقویت سیستم ایمنی می‌شود (Al haj and Al Al (Kanhal, 2010; González, et al., 2009

ریزپوشانی فرآیندی است که در آن به کمک یک یا چند ماده، ترکیب موردنظر گرفتار گردیده و پوشانده می‌شود. ماده گرفتار را ماده فعال یا هسته و ماده‌ای که با آن پوشش ساخته می‌شود را دیواره می‌نامند. فن آوری ریزپوشانی امروزه توسعه زیادی یافته است و در صنایع مختلفی نظیر داروسازی، صنایع شیمیابی و غذایی کاربرد فراوانی دارد (Augustin, et al., 2001; Adem, et al., 2007). به دلیل سازگاری مناسب استفاده از ذرات بیopolymerی برای ریزپوشانی، اخیراً به این مورد در صنعت غذا و دارو بیشتر توجه شده است (Bengoechea, et al., 2011).

آژینات یک بیopolymer ارزان، در دسترس و غیرسمی است که از جلبک دریابی به دست می‌آید. امروزه این بیopolymer به دلیل داشتن ویژگی‌هایی چون تجزیه‌پذیری زیستی، خصوصیات هیدروفیلیکی و ماهیت طبیعی بیشتر مورد توجه قرار گرفته است. این صمغ یک هتروپلی‌ساتکارید خطی است که در دیواره سلولی و فضای بین‌سلولی جلبک قهوه‌ای یافت می‌شود و قابلیت انعطاف و استحکام ساختمانی را برای گیاه فراهم می‌نماید. از نقطه نظر ساختمانی آژینات‌ها از واحدهای اسید مانورونیک و اسیدا- گلوكونیک تشکیل شده‌اند که از طریق پیوندهای گلیکوزیدی به یکدیگر متصل شده‌اند. هم‌اکنون فرآوری ریزپوشانی توسط آژینات کلسیم برای رهایش کنترل شده داروها با منشاء پتیدی جهت جذب در دستگاه گوارش، به میزان زیاد به کار می‌رود



تصویر ۱: نمایش کپسول‌های آژینات با میکروسکوپ نوری



تصویر ۲: نمایش کپسول‌های آژینات با میکروسکوپ نوری

مشاهده نانوکپسول‌های تشکیل شده با استفاده از میکروسکوپ الکترونی نشان داد که با روش‌های متفاوت و در دو غلظت مختلف آژینات نانوذرات تشکیل شده‌اند. اما در برخی از نمونه‌ها تشکیل ذرات تجمعی بیشتر بوده است و نیز شکل ذرات در نمونه‌ای با غلظت ۰/۵ درصد آژینات از یک‌نواختی بهتری برخوردار بوده است و سطح خارجی کپسول‌ها صاف‌تر از کپسول‌ها با غلظت ۱ درصد بوده است (تصاویر ۳ و ۴).

ثبت توسط یون کلسیم ۰/۵ درصد

بدین منظور از محلول کلسیم کلرید (CaCl₂.6H₂O) با غلظت ۰/۵ درصد وزنی-حجمی استفاده گردید.

تعیین مرفو‌لوژی ذرات و مشاهده ریزساختار تشکیل

شده با استفاده از میکروسکوپ الکترونی رویشی

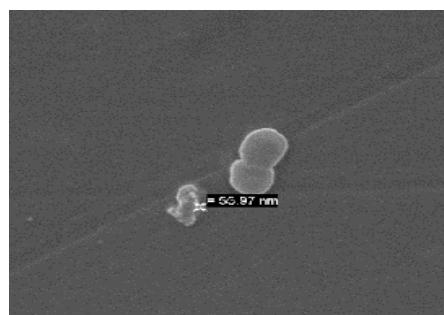
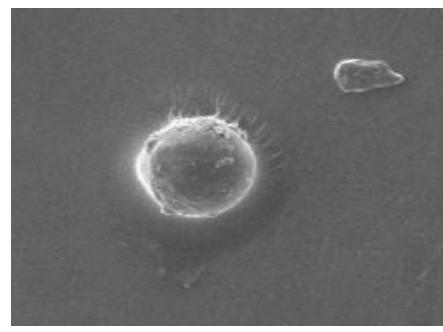
جهت تعیین مرفو‌لوژی ذرات و مشاهده شکل ظاهری نانوکپسولهای ایجاد شده از میکروسکوپ الکترونی آزمایشگاه مرکزی دانشگاه فردوسی مشهد استفاده گردید. استab نمونه‌ها پس از آماده‌سازی و پوشش به اتاقک نمونه تحت خلاء منتقل شدند. مشاهده کپسول‌ها به وسیله تابش الکترونی با ۲۰ کیلوولت‌اژ انجام گرفت و تصویر براساس شعاع الکترونی برگشتی از نمونه‌ها به دست آمد. بدین منظور کپسول‌های شسته شده در مرحله نهایی توسط سرم فیزیولوژی همراه ۰/۰۵ درصد (V/V) گلیسرول استریل دو بار (سانتریفوژ ۱۰۰۰ دور در دقیقه به مدت ۱۰ دقیقه) شستشو شد و در مرحله آخر با آب مقطر فاقد یون استریل دو بار شسته شد. سپس ذرات با گلوتارالدئید ۲ درصد ثبت شدند و سه مرحله آبگیری با استفاده الکل ۷۵ و ۹۶ درصد انجام گرفت. مقداری از نمونه‌ها بر روی یک استab آلومینومی پوشیده شده با لایه‌ای از کربن به قطر ۱۲ میلی‌متر پخش شدند. نمونه‌های اضافه با استفاده از هوای خشک فشرده جدا گردیدند و بقیه آن‌ها به وسیله یک لایه نازک رسانا از جنس طلا و پالادیم به مدت دو دقیقه پوشش داده شدند.

نتایج و بحث

خواص ظاهری کپسول‌های آژینات با میکروسکوپ نوری نشان داد که در هر دو نمونه مورد آزمایش ذرات رنگ شده پراکنده با استفاده از بزرگنمایی X40 قابل مشاهده است (تصاویر ۱ و ۲).

منابع

- Adem, G., Gaelle, R. Odile, C. Andre'e, V. and Re'mi, S. (2007). Applications of spray-drying in microencapsulation of food ingredients. An overview, Food Research International, 40:1107–1121.
- Al haj, O A. and Al Kanhal, H. A. (2010). Compositional, technological and nutritional aspects of dromedary camel milk. Department of Food Science and Nutrition, College of Food and Agricultural Sciences, King Saud University, Saudi Arabia.
- Augustin, M .A., Sanguansri, L. Margrett, C. and Young, B. (2001). Microencapsulation of food ingradiants. Food Australian,53:220-223.
- Bengoechea, C., Jones, O. G. Guerrero, A. and Mc Clements, D. J. (2011). Formation and characterization of lactoferrin/pectin electrostatic complexes: impact of composition, pH and thermal treatment. Food Hydrocolloids, 25(5): 1227 -1232.
- González, C., Susana, A. Sigifredo, A.G. Quintín, R. C. (2009). Lactoferrin: structure, function and applications. International Journal of Antimicrobial Agents, 33: 301–308.
- Isui, A., García, M. Siqueiros, T. C. Arévalo, G. S. and Rascón-Cruz, Q. (2011). Lactoferrin a multiple bioactive protein: An overview Biochimical et Biophysica Acta.
- Lagoa, R., Rodrigues, J.R. (2007). Evaluation of dry protonated calcium alginate beads for biosorption applications and studies of lead uptake. Appl Biochem Biotechnol.143: 115-128.
- Lindstrom, T.R., Morimoto, K. Cante, C. J. (1992). Edible films and coatings. In: Encyclopedia of food Science and Technology (Vol. 2). Hui, Y.H. (ed.). New York: John Wiley and Sons. Pp:59-663.
- Sucklking, C.J. (1990). Enzyme chemistry, Impact and applications. (2nd ed.) Chapman & Hall. London, UK .



اشکال ۳ و ۴ : مشاهده نانو کپسول های تشکیل شده توسط میکروسکوپ الکترونی (مقایسه قطر و شکل گیری ذرات)
(A) با غلظت ۱ درصد آژینات که نشان دهنده ذرات منظم و در برخی موارد نامنظم کروی است.
(B) با غلظت ۵٪ آژینات که نشان دهنده تجمع ذرات کوچک و نامنظم است.

نتایج نشان داد که سطح کپسول های تشکیل شده با قطر کمتر از ۲۰۰ میکرون، نسبتاً صاف با بهم چسیدگی کم و با شکلی نسبتاً کروی هستند. لذا نتیجه گرفته می شود که پلیمر آژینات حاملی مناسب برای ثبیت آنزیم لاکتوپراکسیداز است. زیرا آژینات یک پلیمر طبیعی و فاقد هرگونه مواد سمی بوده و بر روی ساختار آنزیم تاثیر نمی گذارند. در این مطالعه برای بهبود خواص فیزیکی کپسول ها از گلیسرول و توئین استفاده شد که نسبت به سایر نرم کننده ها (پلاستی سایزرها) که برای اصلاح ساختار کپسول ها به کار می روند و موجب کاهش شکنندگی پیوندهای هیدروژنی بین زنجیره های پلیمر و افزایش فضاهای بین ملکولی می شوند، عملکرد بهتری دارد (Sucklking, 1990).

Zuidam, N. J., and Nedovic, V. A.)2010(.
Material for encapsulation. In:
Encapsulation Technologies for Active Food
Ingredients and Food Processing. Springer,
New York.

.....