



بستر جذب سیال: افقی نوید بخش به منظور بازیابی نانوذرات پروتئینی جهت کاربرد در سامانه‌های انتقال دارو و صنایع غذایی

حسین نصرالهزاده معصومیان^۱، محسن جهانشاهی^{۲*} و صاحبعلی منافی^۱

۱- دانشگاه آزاد اسلامی، واحد شاهroud، گروه فنی و مهندسی، شاهroud، ایران

۲- پژوهشکده فناوری نانو، دانشکده مهندسی شیمی، دانشگاه صنعتی نوشیروانی بابل، بابل، ایران

تاریخ ثبت اولیه: ۱۳۹۱/۱۰/۲۵، تاریخ دریافت نسخه اصلاح شده: ۱۳۹۱/۱۱/۱۷، تاریخ پذیرش قطعی: ۱۳۹۱/۱۲/۲۸

چکیده

در سال‌های اخیر، تلاش‌های تحقیقاتی قابل ملاحظه‌ای در زمینه بهبود صنایع دارویی و غذایی با استفاده از نانوذرات پروتئینی به عنوان حامل برای مولکول‌های مختلف، انجام شده است. بستر جذب سیالیک روش توانمند و مناسب جهت خالص‌سازی نانومحصولات زیستی است که طی دو دهه گذشته به طور گستردگی به کار گرفته شده است. در کار حاضر، خصوصیات بسط بستر و رفتار هیدرودینامیکی بستر جذب سیال برای دست یافتن به مطلوب‌ترین شرایط بازیابی نانوذرات آلومین تخم مرغ بر روی جاذبهای تبادل آنیونی مورد مطالعه قرار گرفت. اندازه‌گیری توزیع زمان ماند (RTD) یک روش مرسوم جهت ارزیابی خصوصیات هیدرودینامیکی بستر جذب سیال بوده و در این پژوهش مورد استفاده قرار گرفت. با استفاده از اندازه‌گیری RTD، تاثیر میزان بسط بستر، قطر داخلی ستون و ارتفاع اولیه بستر بر روی خصوصیات هیدرودینامیکی بررسی شد. مشاهده شد که ضریب پراکندگی محوری با افزایش میزان بسط بستر، قطر داخلی ستون و ارتفاع اولیه بستر افزایش می‌یابد. علاوه بر این، ظرفیت جذب دینامیکی نانوذرات آلومین تخم مرغ بر روی جاذب استریم لاین با لیگاند دی‌اتیلن آمین اتیل مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفت. نتایج بدست آمده نشان داد که ظرفیت جذب دینامیکی با افزایش سرعت جريان کاهش می‌يابد. سپس نانوذرات آلومین تخم مرغ در ستون بارگذاری شد. بازده بازیابی در شرایط بهینه ۷۹٪/۸۰ بدست آمد، که اين درصد بازیابی در کروماتوگرافی تبادل آنیونی بسيار خوب تفسير و ارزیابی می‌شود.

واژه‌های کلیدی: بسترهای جذب سیال، خصوصیات هیدرودینامیکی، ضریب پراکندگی محوری، نانوذرات آلومین تخم مرغ.

۱- مقدمه
کاربردشان در سامانه‌های رهایش هوشمند دارو، لیزر درمانی و شیمی درمانی ترکیبی مورد توجه بسیاری از پژوهشگران قرار گرفته‌اند [۳]. بسیاری از نانومحصولات زیستی نسل دوم، نانوذراتی هستند که در طبیعت وجود داشته و در سال‌های اخیر تقاضا برای این محصولات افزایش یافته است، از آن جمله می‌توان به پلاسمید DNA، ذرات ویروس مانند و نانوذرات پروتئینی اشاره

نانوذرات پروتئینی، ذرات کلوئیدی جامدی هستند که دارای اندازه بین ۲۰ تا ۳۰۰ نانومتر می‌باشند و از اواخر دهه ۱۹۷۰ به عنوان حامل‌های دارو مورد توجه قرار گرفته‌اند. این نانوذرات از پلیمرهای طبیعی و مصنوعی ساخته می‌شوند [۱، ۲]. امروزه نانوذرات پلیمری به دلیل

* عهده‌دار مکاتبات: محسن جهانشاهی

نشانی: بابل، خیابان شریعتی، پژوهشکده فناوری نانو، دانشگاه صنعتی نوشیروانی بابل
تلفن: ۰۳۲۰۳۴۲-۱۱۱، دورنگار: ۰۳۲۰۳۴۲-۱۱۱، پست الکترونیکی: Mjahan@nit.ac.ir

جامد معلق در بستر ثابت وجود دارد [۱۷، ۱۸]. طراحی فرآیندهای جداسازی زیستی ساده و مقرون به صرفه برای خالص‌سازی این محصولات، قدم نهایی برای کسب موفقیت در تولید محصولات ارزان قیمت زیستی در مقیاس صنعتی است. در این فرآیندها بازیافت نانومحصولات زیستی باید سریع انجام شود تا شکل اولیه و اصلی و همچنین فعالیت مولکول‌های پروتئینی دارای حساسیت بالا، حفظ شود [۴]. بستر جذب سیال روشی توانمند برای جداسازی اولیه و مستقیم پروتئین‌ها از خروجی فرمانتورها می‌باشد. مزیت این روش به سایر روش‌های جداسازی این است که مراحل سانتریفیوژ، تغليظ و جداسازی اولیه پروتئین‌ها در یک مرحله انجام می‌شود. بنابراین تعداد واحدهای عملیاتی، زمان کلی فرآیند و هزینه‌ها کاهش می‌یابد [۱۹-۲۱]. جریان رو به بالا در بسترها جذب سیال، فضای خالی بین ذرات جاذب در بستر را افزایش می‌دهد و موجب می‌شود ذرات جامد معلق موجود در خوراک به راحتی از میان فضای خالی ذرات جاذب عبور کنند، در نتیجه پروتئین‌ها هدف از خوراک اولیه تصفیه نشده جدا می‌گردند و جذب سطح جاذب می‌شوند [۲۲]. یکی از مهم‌ترین روش‌های کروماتوگرافی، کروماتوگرافی تبادل یونی بسترها سیال است. در سال‌های اخیر کروماتوگرافی تبادل یونی بسترها سیال به دلیل کاربرد گسترده، ظرفیت بالا، بازده بالا، سادگی و قابلیت کنترل، برای خالص‌سازی پروتئین‌ها و اغلب مولکول‌های باردار مورد استفاده قرار گرفته است [۲۳]. جداسازی پروتئین‌ها در کروماتوگرافی تبادل یونی بر اساس اثر متقابل الکترواستاتیکی بین مولکول‌های پروتئینی باردار و گروه‌های عاملی با بار مخالف تثبیت شده بر روی سطح جاذب، در محدوده pH مناسب ۵ تا ۹ استوار است [۲۴]. از دیدگاه مهندسی شیمی در یک بستر سیال، بین فاز جامد و فاز سیال اختلاط زیادی وجود دارد. این اختلاط در سیستم‌های سیال گاز- جامد معمولاً عامل مثبتی محسوب می‌شود، زیرا سرعت بالایی از انتقال گرما و دمای یکنواخت در بستر ایجاد می‌کند. اما در بسترها جذب سیال این میزان اختلاط نامطلوب بوده و به بازده جذب آسیب می‌رساند. در بسترها ثابت ذرات جاذب ساکن هستند و الگوی جریان تقریباً نزدیک الگوی جریان

نمود [۴]. نانوذرات پروتئینی ساختار منحصر بفرد و خواص فیزیکوشیمیایی ویژه‌ای دارند. این نانوذرات، پلیمرهای طبیعی، در دسترس، زیست تخریب‌پذیر، غیرسمی و دارای قابلیت بارگیری بالا هستند [۵-۷]. نانوذرات پروتئینی به دلیل اندازه بسیار کوچک‌شان به راحتی از سیستم مویرگی بدن عبور می‌کنند [۶]، در نتیجه می‌توانند به قسمت‌های مختلف بدن، به ویژه بافت سلول‌های سلطانی نفوذ نمایند [۸]. همچنین به دلیل اندازه کوچک خود، نسبت سطح به حجم بالایی دارند و توسط سیستم دفاعی بدن به عنوان ذره خارجی شناخته نمی‌شوند [۹]، از این‌رو به عنوان حامل دارو باعث انتقال هدفمند دارو، کم کردن میزان مصرف دارو، کاهش اثرات جانبی دارو، افزایش زمان نگهداری دارو، جلوگیری از تخریب دارو و افزایش اثرات درمانی می‌گردد. به این دلایل استفاده از نانوذرات پلیمری در صنایع زیستی مختلف به ویژه صنایع دارویی و غذایی به شدت مورد توجه قرار گرفته است [۱۰-۱۳]. بنابراین جای تعجب نیست که بازار فروش محصولات مبتنی بر سامانه‌های رهایش دارو در ایالات متحده آمریکا از ۷۵ میلیون دلار در سال ۲۰۰۱ به ۱۲۱ بیلیون دلار در سال ۲۰۱۰ افزایش یافته است [۱۴]. نانوذرات عموماً ساختار زیستی پیچیده‌ای دارند، که متشکل از یک یا چند نوع پروتئین، چربی و اسید نوکلئیک هستند، در نتیجه انتظار می‌رود مشکلات زیادی برای جداسازی و خالص‌سازی این نانوذرات وجود داشته باشد [۱۵]. از نقطه نظر اقتصادی، تعداد عملیات متوالی لازم برای بدست آوردن خلوص مطلوب از محصول پروتئینی به طور قابل توجهی در هزینه کلی فرآیند پایین دستی مؤثر است. این به علت هزینه اولیه و میزان مورد مصرفی مورد نیاز و همچنین زمان جدآکانه مورد نیاز برای هر مرحله است. به علاوه بازده کلی فرآیند خالص‌سازی با اضافه شدن هر مرحله به علت از دست رفتن مواد و یا کاهش فعالیت محصول زیستی کاهش می‌یابد [۱۶]. استفاده از بستر ثابت بعد از مراحل شفاف‌سازی، تغليظ و فیلتراسیون برای خالص‌سازی محصولات زیستی روش رایج و متداولی است، اما خالص‌سازی چند مرحله‌ای محصولات زیستی، هزینه و زمان فرآیند را افزایش داده و بازده عملکرد را کاهش می‌دهد و از طرفی احتمال بسته شدن بستر توسط ذرات

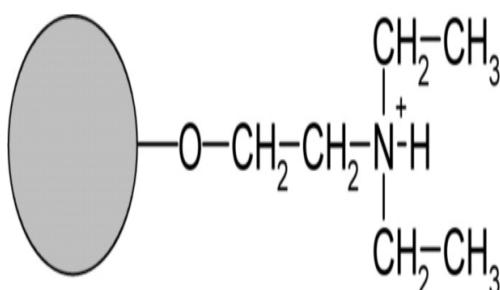
مخصوص از جنس شیشه و سیلیکات با خلل و فرج $160\text{--}100\text{ }\mu\text{m}$ ، به عنوان نگهدارنده فاز جامد و پخش کننده فاز سیال استفاده شد. در آزمایش‌ها از سه ستون با قطرهای داخلی $1/3$ و $1/6$ سانتی‌متر برای ارزیابی رفتار هیدرودینامیکی سیستم استفاده شد. تمامی این ستون‌ها مجهز به تنظیم‌کننده می‌باشند. در طی آزمایش‌ها تنظیم‌کننده پایین آمده و بر روی سطح جاذب بسط یافته قرار گرفته و از اختلاط مازاد سیال خروجی جلوگیری می‌کند. ستون با مقدار مشخصی از جاذب پر می‌شود. در تمامی آزمایش‌ها از بافری مناسب (بافر Tris-HCl ۱۰ میلی مولار در $\text{pH}=7/5$) برای یکنواخت بودن عمل جذب استفاده گردید.

سیال ورودی بوسیله دستگاه پمپ پریساتالیک (B-VTrat. Acque, Etatron DS-Rome, Italy) منتقل گردیده است.

سپس غلظت سیال خروجی از ستون توسط دستگاه اسپکتروفوتومتری (Jenway 6305 UV/Vis, Germany) در طول موج 280 nm خوانده می‌شود.

۳-۲- جاذب

در این تحقیق، از جاذب استریم لاین با لیگاند دی اتیلن آمین اتیل استفاده شد. این جاذب یک تبادلگر آئیونی ضعیف می‌باشد و ماده اصلی آن متشكل از ۶ درصد آگاراز با اتصالات متقطع است، که با افزایش ذرات کوارتز بلوری بی اثر به چگالی آن افزوده شده و آن را مناسب برای بسترهای سیال می‌نماید. این جاذب دارای اندازه ذرات $100\text{--}300\text{ نانومتر}$ است که متوسط اندازه ذرات آن $200\text{--}250\text{ }\mu\text{m}$ می‌باشد [۲۹]. شکل ۱ ساختار لیگاند متصل به جاذب استریم لاین را نشان می‌دهد [۳۰].



شکل ۱: ساختار لیگاند متصل به جاذب استریم لاین [۳۰].

پیستونی است. در بسترهای جذب سیال عدم حضور جریان پیستونی در فاز مایع، باعث می‌شود که بستر جذب سیال، جذب نامناسبی را در مقایسه با بستر ثابت نشان دهد. بنابراین در بسترهای جذب سیال بسیار مطلوب است که درجه اختلاط حداقل گردد، تا همان خصوصیات جذب مانند بستر ثابت بدست آید [۲۷-۲۵]. در این پژوهش ابتدا، رفتار هیدرودینامیکی ستون بستر جذب سیال جهت دستیابی به بهترین شرایط بازیافت نانوذرات پروتئینی بر روی جاذب استریم لاین با لیگاند دی اتیلن آمین اتیل (Streamline DEAE)، که یک جاذب تبادل آئیونی ضعیف می‌باشد، مورد ارزیابی قرار گرفت. تاثیر عوامل مختلف مانند قطر ستون، ارتفاع اولیه بستر و میزان بسط ذرات جاذب در بستر، بر روی میزان اختلاط در بسترهای جذب سیال بررسی شد.

برای این منظور از خصوصیات بستر و نمودارهای توزیع زمان ماند (RTD: Residence Time Distribution) که به کمک ردیاب استون رسم شده است، استفاده شد. با استفاده از نمودارهای توزیع زمان ماند، عدد بویدنش (B_0) و ضریب پراکندگی محوری (D_{axl}) تعیین گردید. سپس عملکرد ستون بستر جذب سیال برای جذب نانوذرات آلبومین تخم مرغ در شرایط بهینه هیدرودینامیکی بررسی شد.

۲- فعالیت‌های تجربی

۲-۱- مواد اولیه

جادب استریم لاین با لیگاند دی اتیلن آمین اتیل (Streamline DEAE) از شرکت علوم زیستی آمرشام خریداری شد. پودر آلبومین تخم مرغ (با درصد خلوص بالا) و گلوتارآلدهید ۲۵ درصد وزنی از شرکت سیگما، هیدروکسید سدیم و استون از شرکت مرک آلمان تهیه گردیدند.

۲-۲- تجهیزات

در آزمایش‌ها از ستون بستر جذب سیال تحت عنوان NBG، ساخته شده توسط گروه تحقیقاتی نانوبیوتکنولوژی دانشگاه صنعتی نوشیروانی بابل استفاده گردید [۲۸]. در این ستون‌ها برای نخستین بار از صفحه دیسکی متخلف

که در آن d_p قطر متوسط ذرات، ρ_p دانسیته فاز جامد، ρ_1 دانسیته فاز مایع، g ویسکوزیته فاز مایع و U شتاب جاذبه است. خصوصیات سیالیت ذرات را می‌توان با استفاده از عدد گالیلئو (Ga) بدست آورد [۲].

$$Ga = \frac{g(\rho_p - \rho_1)d_p^3}{\mu^2} \quad (6)$$

همچنین ضریب بسط بستر به کمک عدد گالیلئو نیز تخمین زده می‌شود [۳۷].

$$[(5.1-n)/(n-2.4)] = 0.16 Ga^{0.67} \quad (7)$$

۵-۲- تعیین توزیع زمان ماند

اندازه‌گیری توزیع زمان ماند با استفاده از روش نشانه پلهای منفی انجام گرفت [۳۸]. بستر توسط بافر Tris-HCl ۱۰ میلی‌مولار در pH ۷/۵ برابر با ۰/۵ cm می‌باشد. هنگامی که ارتفاع پایداری از بستر بدست آمد، تنظیم‌کننده پایین می‌آید و حدود ۰/۵-۱ cm بالاتر از سطح بستر قرار می‌گیرد تا از اختلاط مازاد سیال خروجی جلوگیری کند. پس از آنکه بستر توسط بافر بسط داده شد، ۳۰ دقیقه به بستر اجازه داده می‌شود که در این ارتفاع به حالت پایدار برسد. آنگاه ورودی ستون در یک لحظه به محلول ردیاب (استون ۰/۱٪ حجمی) منتقل می‌شود، تا زمانی که حداکثر جذب استون بدست آید و غلظت استون در خروجی ستون با غلظت ورودی برابر گردد. استون مولکول کوچکی است که به راحتی می‌تواند در تمام خلل و فرج جاذب نفوذ کند [۳۹]. در این لحظه ورودی ستون دوباره به بافر منتقل می‌گردد. از خروجی ستون در فواصل زمانی مشخص نمونه‌گیری شده و غلظت استون در این نمونه‌ها به کمک دستگاه اسپکتروفوتومتری در طول موج ۲۸۰ nm خوانده می‌شود. پس از رسم منحنی غلظت سیال خروجی بر حسب زمان سپری شده، تعداد سینی‌های تئوری (N)، عدد بویدنش (B₀)، ضریب پراکندگی محوری (Daxl) و ارتفاع معادل با یک سینی (HETP) تعیین می‌گردد. شکل ۲، چگونگی تعیین توزیع زمان ماند را با استفاده از روش ورودی پلهای نشان می‌دهد [۳۰].

۴-۲- بسط بستر

میزان بسط بستر به نحوه توزیع مایع، خصوصیات مایع (ویسکوزیته و دانسیته)، ویژگی ذرات و ساختار ستون بستگی دارد. بنابراین خصوصیات بسط بستر در بازده جذب سیال تاثیرگذار است [۳۱]. ارتباط بین سرعت ظاهری (U) و فضای خالی بستر (U_t) با استفاده از رابطه کلاسیک ریچاردسون-زکی بیان می‌گردد:

$$U = U_t \varepsilon^n \quad (1)$$

ضریب ریچاردسون زکی و U_t سرعت نهایی ذرات است [۳۲]. مقدار فضای خالی بستر را می‌توان از رابطه بدست آورد:

$$\varepsilon = 1 - (1 - \varepsilon_0)(H_0/H) \quad (2)$$

که H_0 ارتفاع اولیه بستر و H ارتفاع بستر بسط یافته (EBH) می‌باشد. ε_0 میزان فضای خالی بستر ثابت است، و برابر ۰/۴ فرض می‌گردد [۳۳، ۳۴]. با رسم منحنی log(U) بر حسب log(H) می‌توان مقادیر تجربی سرعت نهایی و ضریب ریچاردسون-زکی را از رابطه (۳) بدست آورد:

$$\log(U) = \log(U_t) + n \cdot \log(\varepsilon) \quad (3)$$

شیب این خط ضریب ریچاردسون-زکی و عرض از مبدأ آن مقدار سرعت نهایی را خواهد داد [۳۵]. همچنین ضریب بسط بستر (E) را می‌توان از رابطه زیر محاسبه کرد [۳۶]:

$$E = H/H_0 \quad (4)$$

برای ذراتی با قطر تقریبی کمتر از ۲۰۰ μm، سرعت نهایی ذرات (U_t) از معادله استوک قابل محاسبه خواهد بود.

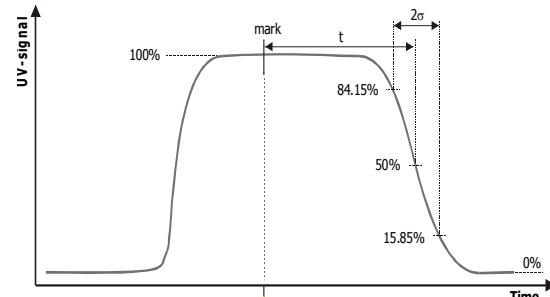
$$U_{t, \text{stokes}} = [(g(\rho_p - \rho_1)d_p^2)]/18\mu \quad (5)$$

گزینه مناسبی برای ساخت نانوذرات به شمار می‌رود. آلبومین تخم مرغ یک فسفو گلیکوپروتئین (Phosphoglycoprotein) است که شامل ۳۸۵ اسید آمینه بوده و اغلب در طراحی ماتریس مواد غذایی از آن استفاده می‌شود. همچنین آلبومین تخم مرغ دارای وزن مولکولی ۴۷۰۰۰ دالتون و نقطه ایزوکتریک ۴/۸ می‌باشد و با توجه به ارزان و در دسترس بودن آن، انتخاب مناسبی برای استفاده در صنایع غذایی در مقایسه به سایر پروتئین‌ها است [۴۰].

ساخت نانوذرات آلبومین تخم مرغ با روش توده‌ای شدن ساده (Simple Coacervation Method) انجام گرفت. مطالعات گروه تحقیقاتی نانوبیوتکنولوژی دانشگاه صنعتی نوشیروانی بابل بر روی پروتئین آلبومین تخم مرغ نشان داد که این روش می‌تواند روش مناسبی برای تهییه نانوذرات آلبومین تخم مرغ باشد [۴۱].

ابتدا پودر آلبومین تخم مرغ را در ۵۰ ml آب مقتدر حل کرده و سپس pH محلول روی همزن مغناطیسی با دمای ۳۵ °C و دور همزن ۶۰۰ rpm، با استفاده از محلول هیدروکسید سدیم ۱/۰ نرمال به ۷/۵ رسانده می‌شود. در این مرحله استون را به عنوان عامل نامحلول کننده، قطره قطره به محلول حاضر اضافه می‌کنیم تا زمانی که رنگ محلول کدر شود. حال که نانوذرات آلبومین تخم مرغ تشکیل شده‌اند، برای ثبت نانوذرات بدهست آمده، ۳۰۰ میکرومتر گلوتارآلدهید ۲۵ درصد وزنی به آن اضافه شد. به این محلول اجازه داده می‌شود به مدت ۱۲ ساعت روی همزن مغناطیسی هم بخورد.

سپس محلول نانوذرات آلبومین تخم مرغ به کمک سانتریفیوژ با سرعت ۵۰۰۰ rpm به مدت ۲۰ دقیقه خالص‌سازی می‌شوند. نهایتاً به منظور حذف مواد سمی مانند گلوتارآلدهید و استون، محلول نانوذرات آلبومین تخم مرغ به مدت ۱۲ ساعت دیالیز می‌شوند. علاوه بر این، مورفولوژی نانوذرات ساخته شده توسط میکروسکوپ نیروی اتمی (AFM) مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفت و تصویر نانوذرات آلبومین تخم مرغ در شکل ۳ آورده شده است. همانطوریکه از شکل ۳ مشاهده می‌شود نانوذرات بدست آمده کروی یا شبکه کروی هستند و دارای سطحی متراکم و یکنواخت می‌باشند.



شکل ۲: گزارش سیگنال UV در طول آزمایش برای تعیین تعداد سینی‌های تئوری با استفاده از روش ورودی پله‌ای [۳۰].

فاصله زمانی بین تغییر دادن ورودی ستون از محلول ردیاب به بافر ($C/C_0=1$) تا زمانی که سیگنال به ۰.۵۰٪ انحراف کامل برسد به عنوان زمان متوسط ماند نامیده می‌شود. فاصله زمانی که C/C_0 در آنها از ۰/۸۴۱۵ به ۰/۱۵۸۵ برسد به عنوان دو برابر واریانس منحنی (۲۸) در نظر گرفته می‌شود. تعداد سینی‌های تئوری و ارتفاع معادل با یک سینی به ترتیب با استفاده از روابط (۸) و (۹) محاسبه می‌شوند [۳۱، ۳۶].

$$N = \frac{t^2}{\delta^2} \quad (8)$$

$$HETP = H/N \quad (9)$$

همچنین عدد بویدنش (B_0)، ضریب پراکندگی محوری (D_{axl}) که بیانگر میزان پراکندگی فاز مایع و رفتار سیالیت هستند از روابط زیر تعیین می‌گردند [۳۷-۳۹].

$$\frac{\delta^2}{t^2} = \frac{2}{B_0} - 2\left(\frac{1}{B_0}\right)^2 \times [1 - \exp(-B_0)] \quad (10)$$

$$B_0 = \frac{U.H}{\varepsilon.D_{axl}} \quad (11)$$

$$D_{axl} = \frac{U.H}{2.\varepsilon.N} \quad (12)$$

۶-۲-آماده‌سازی نانوذرات آلبومین تخم مرغ
آلبومنیک ماکرومولکول طبیعی منحصر بفرد است که زیست تخریب‌پذیر، غیرسمی و در دسترس می‌باشد، که در آب حل شده و به آسانی خالص‌سازی می‌شود. بنابراین

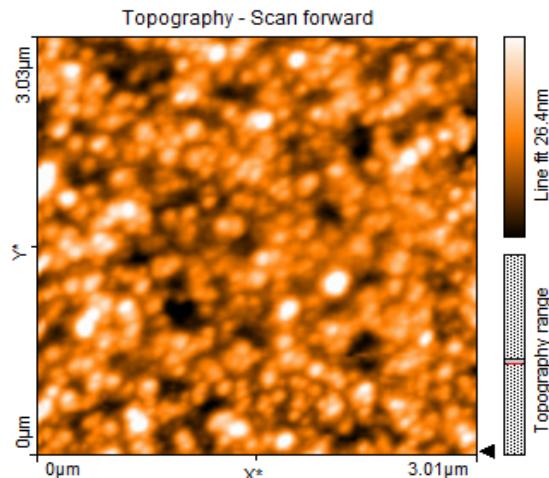
خروجی ستون به حداکثر مقدار خود رسید. سپس غلظت نانوذرات آلبومین تخم مرغ در این نمونه‌ها توسط دستگاه اسپکتروفوتومتری در طول موج ۲۸۰ nm ۲۸۰ nm خوانده شد. ظرفیت جذب دینامیکی نشان دهنده مقدار پروتئین جذب شده در ستون تقسیم بر میزان جاذب به کار رفته است، هنگامی که غلظت در خروجی ستون به کسر خاصی از غلظت خوراک ورودی برسد [۳۹]. ظرفیت جذب دینامیکی هنگامی که غلظت خوراک در خروجی ستون به ۱۰٪ غلظت خوراک ورودی برسد ($Q_{10\%}$), را از رابطه زیر می‌توان محاسبه کرد.

$$Q_{10\%} = \frac{C_0 \times \int_0^{V_{10\%}} (1 - (C/C_0)) dV}{M} \quad (13)$$

که C_0 غلظت اولیه خوراک ورودی و C غلظت خوراک خروجی است. $V_{10\%}$ حجم خوراک بارگذاری شده در ستون است، هنگامی که غلظت خوراک خروجی به ۱۰٪ غلظت خوراک ورودی برسد. M جرم مقدار جاذب به کار گرفته شده در ستون است [۴۴].

۸-۲- کروماتوگرافی بسترهاي سيال

پس از ارزیابی رفتار هیدرودینامیکی سیستم و بهینه کردن شرایط عملیاتی ستون، رفتار جذبی نانوذرات پروتئینی آلبومین تخم مرغ در شرایط بهینه هیدرودینامیکی مورد مطالعه قرار گرفت. به این منظور، ابتدا ستون با قطر داخلی ۱ cm و ارتفاع ۶ cm از جاذب استریم لاین با لیگاند دی اتیلن آمین اتیل در سیال استریم بستر به کمک شدت جریان حاصل از پمپ پریستالتیک توسط بافر Tris-HCl ۱۰ میلی‌مولار در pH ۷/۵، به میزان ۱۰۰٪ بسط داده شد. آنگاه به مدت ۳۰ دقیقه به بستر فرصت داده شد تا در ارتفاع ۱۲ cm به حالت پایدار برسد. پس از آنکه بستر پایدار گردید، محلول نانوذرات آلبومین تخم مرغ با غلظت ۱ mg/ml به عنوان خوراک در ستون بارگذاری شد. ستون به کمک بافر شستشو داده شد تا نانوذراتی که جذب بستر نشده‌اند اما در ستون باقی مانده‌اند، از ستون خارج شوند. پس از مرحله شستشو، برای جدا کردن نانوذرات آلبومین تخم مرغ از سطح جاذب‌ها، از دو مرحله بازیابی توسط



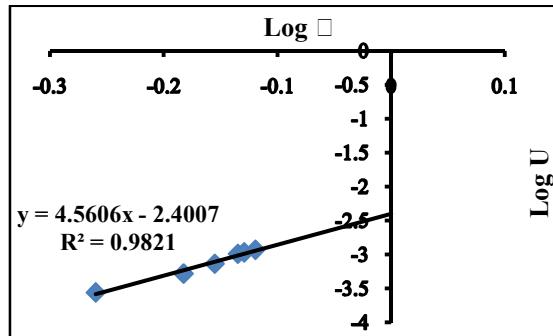
شکل ۳: تصویر نانوذرات آلبومین تخم مرغ با استفاده از میکروسکوپ نیروی اتمی.

بنابراین نانوذرات آلبومین تخم مرغ ساخته شده دارای مورفولوژی قابل قبولی هستند و می‌توان از این نانوذرات به عنوان خوراکی مناسب جهت بارگذاری در بستر جذب سیال استفاده نمود.

۷-۲- بررسی ظرفیت جذب بستر برای نانوذرات آلبومین تخم مرغ

با مطالعه دقیق ظرفیت جذب بستر داده‌های ارزشمندی در مورد مکانیسم جذب بدست می‌آید [۴۲]. به منظور توصیف رفتار جذبی نانوذرات آلبومین تخم مرغ بر روی جاذب استریم لاین با لیگاند دی اتیلن آمین اتیل در ستون، آزمایشات ظرفیت جذب بستر (آزمایشات BTCs) مورد مطالعه قرار گرفت [۴۳]. تمامی آزمایشات در دمای محیط (۲۴ °C) و در ستون بستر جذب سیال با قطر داخلی ۱ cm و ارتفاع اولیه جاذب ۶ cm انجام گردید. ابتدا ستون تا ارتفاع ۶ cm از جاذب پر شده و سپس بستر به کمک شدت جریان حاصل از پمپ پریستالتیک در سرعت‌های مختلف بسط داده می‌شود. آنگاه به مدت ۳۰ دقیقه به بستر اجازه داده می‌شود تا در این ارتفاع به حالت پایدار برسد. پس از آنکه بستر پایدار شد، محلول نانوذرات آلبومین تخم مرغ با غلظت ۱ mg/ml به عنوان خوراک در ستون بارگذاری گردید. با گذشت زمان از خروجی ستون نمونه‌گیری شد. این نمونه‌گیری‌ها تا زمانی ادامه یافت که غلظت نانوذرات آلبومین تخم مرغ در

ریچاردسون-زکی (n_t) می‌باشد. مقدار تئوری سرعت نهایی (U_{tt}) از رابطه ۵ و مقدار تئوری ضریب ریچاردسون-زکی (n_t) از رابطه ۷ محاسبه می‌گردد.



شکل ۵: نمودار ریچاردسون-زکی جهت محاسبه مقادیر تجربی n_t و U_{tt} .

پارامترهای مورد نیاز برای محاسبه مقادیر تئوری سرعت نهایی و ضریب ریچاردسون-زکی در جدول ۱ آورده شده است.

جدول ۱: مقادیر مورد نیاز برای محاسبه U_{tt} و n_t .

۱۱۵۰	ρ_p (kg.m ⁻³)
۱۰۰۰	ρ_l (kg.m ⁻³)
۲۰۰	d_p (μm)
۰/۰۰۱	μ (N.s.m ⁻²)
۹/۸۰۶	g (m.s ⁻²)

به منظور ارزیابی عملکرد بستر جذب سیال، نتایج تجربی بدست آمده با نتایج تئوری مقایسه شدند. مقایسه نتایج تجربی و تئوری در جدول ۲ نشان داده شده است.

جدول ۲: مقایسه نتایج تجربی و تئوری n_t و U_{tt} .

n	U_t (m.s ⁻¹)	نتایج
۴/۷۴۵	$۳/۲۵۲۶ \times 10^{-3}$	مقادیر تئوری
۴/۵۶۰	$۳/۹۷۴۶ \times 10^{-3}$	مقادیر تجربی

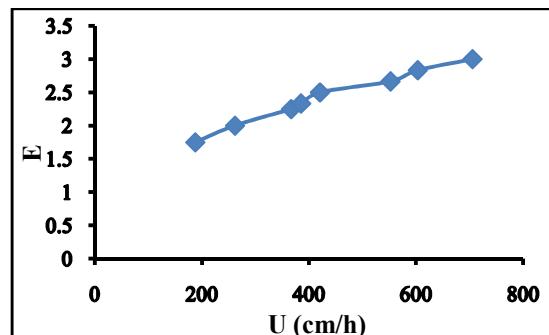
همانطور که از جدول ۲ مشاهده می‌شود نتایج حاصله تطابق خوبی را بین مقادیر تجربی و تئوری ضریب ریچاردسون-زکی و سرعت نهایی نشان می‌دهد. همچنین مقدار تجربی ضریب ریچاردسون-زکی ۴/۵۶ بدست آمد، که این مقدار به عدد ۴/۸ که معمولاً در رژیم جریان آرام

محلول‌های ۱۰ میلی مolar حاوی هیدروکسید سدیم ۱/۱ مolar و ۱ مolar، در pH برابر با ۷/۵ استفاده شد. در تمامی این مراحل از خروجی ستون نمونه‌گیری صورت گرفت. غلظت نانوذرات پروتئینی در این نمونه‌ها با استفاده از دستگاه اسپکتروفتوometri در طول موج ۲۸۰ nm خوانده شد.

۳- نتایج و بحث

۳-۱- تعیین خصوصیات بسط بستر

همانگونه که اشاره شد خصوصیات بسط بستر توسط رابطه مشهور ریچاردسون-زکی (رابطه ۱) بیان می‌گردد. ابتدا ستون با قطر داخلی ۱ cm، توسط ۶ cm جاذب پر گردید و به کمک شدت جریان حاصل از پمپ پریستالتیک در سرعت‌های مختلف بسط داده شد. سپس در سرعت‌های مختلف میزان فضای خالی بستر از رابطه ۲ محاسبه گردید. بر اساس داده‌های بدست آمده، نمودار میزان بسط بستر (E) در سرعت‌های مختلف و منحنی لگاریتم سرعت ظاهری (U) بر حسب لگاریتم فضای خالی بستر $\log(E)$ رسم گردید (شکل‌های ۴ و ۵).



شکل ۴: نمودار میزان بسط بستر برای جاذب استریم لاین دی اتیلن آمین اتیل در سرعت‌های مختلف.

همانطور که در شکل ۴ مشاهده می‌شود، نسبت میزان بسط بستر با افزایش سرعت به صورت خطی افزایش می‌یابد. همانگونه که در شکل ۵ نشان داده شده است، رابطه ریچاردسون-زکی بیانگر ارتباط بین سرعت سیال و فضای خالی بستر در بسط‌های مختلف می‌باشد. در این نمودار عرض از مبدأ خط حاصل مقدار تجربی سرعت نهایی (U_{tt}) و شبیه آن مقدار تجربی ضریب

ستون، زمان لازم برای عملیات جذب افزایش می‌یابد که منجر به کاهش بازده بازیابی نانومحصولات زیستی خواهد شد. بنابراین میزان بسط ۱۰۰٪ به عنوان بسط بهینه انتخاب گردید. همانطور که در جدول ۵ دیده می‌شود افزایش قطر ستون به طرز چشمگیری باعث افزایش ضریب پراکندگی محوری در ستون شده است و کمترین مقدار ضریب پراکندگی محوری در ستون با قطر داخلی ۱ cm مشاهده شد. از این رو ستون با قطر داخلی ۱ cm مناسب‌تر بوده و آزمایش بازیابی نانوذرات پروتئینی در این ستون انجام گردید.

۳-۳- آزمایشات BTCs و تعیین ظرفیت جذب دینامیکی بستر

آزمایشات BTCs در سرعت‌های مختلف عملیاتی به منظور بررسی تاثیر سرعت جریان بر فرآیند جذب نانوذرات آلومین تخم مرغ بر روی جاذب استریم لاین با لیگاند دی اتیلن آمین اتیل انجام گرفت. تمامی آزمایشات BTCs در دمای محیط (۲۴ °C) و در ستون با قطر داخلی ۱ cm و ارتفاع اولیه جاذب ۶ cm انجام گرفت. محلول نانوذرات آلبومین تخم مرغ با غلظت ۱ mg/ml در سرعت‌های آلبومین تخم مرغ با سپس، در سرعت رسم گردید. شکل ۶ منحنی‌های BTCs را در سرعت‌های مختلف عملیاتی نشان می‌دهد.

همانطورکه از شکل ۶ مشاهده می‌گردد، سرعت جریان تاثیر قابل توجهی بر جذب نانوذرات آلومین تخم مرغ دارد. سپس با استفاده از منحنی‌های BTCs، مقدار Q_{10%} از رابطه ۱۴ بدست می‌آید. نتایج در جدول ۶ آورده شده است. با توجه به میزان ظرفیت جذب دینامیکی در C/C₀=۰/۱، در سرعت ۱۸۷ cm/h بیشترین میزان ظرفیت جذب ۳۸۵ cm/h شیب منحنی نسبت به سایر سرعت‌ها بیشتر است و کمترین میزان ظرفیت جذب ۸۴/۶ mg/ml بدست آمد. با افزایش سرعت جریان ورودی به ستون، زمان ماند برای نفوذ نانوذرات در جاذب‌ها کاهش می‌یابد. در نتیجه برخی از نانوذرات بدون نفوذ در خلل و فرج جاذب از بستر شسته و خارج شده، بنابراین ظرفیت جذب دینامیکی کاهش

استفاده می‌شود نزدیک است [۴۵]. این بررسی نشان داد که عملکرد بستر جذب سیال قابل قبول می‌باشد.

۳-۴- ارزیابی پراکندگی فاز مایع در بستر سیال
به منظور تعیین میزان پراکندگی فاز مایع در بستر جذب سیال، اندازه‌گیری توزیع زمان ماند (RTD) استفاده شد. اندازه‌گیری توزیع زمان ماند به کمک ردیاب استون جهت محاسبه پارامترهای هیدرودینامیکی مانند: تعداد سینی‌های تئوری (N)، عدد بویidenش (B₀)، ضریب پراکندگی محوری (D_{axl}) و ارتفاع معادل با یک سینی (HETP) انجام گرفت و تاثیر سه عامل مهم فیزیکی: ارتفاع اولیه بستر (SBH)، میزان بسط ذرات جاذب در بستر (Expansion Degree) و قطر داخلی ستون (ID) روی پارامترهای هیدرودینامیکی بررسی شد. عدد بویidenش (B₀) جداول ۴، ۳ و ۵ نشان داده شده است. عدد بویidenش (B₀) و ضریب پراکندگی محوری (D_{axl})، مهم‌ترین پارامترهایی می‌باشد که به منظور تخمین ویژگی‌های پراکندگی فاز مایع در ستون مورد استفاده قرار می‌گیرند [۴۶]. با افزایش مقدار D_{axl} به دلیل تشدید پراکندگی، بستر ناپایدارتر می‌شود که منجر به کاهش راندمان بستر و بازده جذب می‌گردد [۴۷]. همانطورکه از جدول ۳ مشاهده می‌گردد با افزایش ارتفاع اولیه بستر، ضریب پراکندگی محوری افزایش می‌یابد. در ارتفاع‌های ۴، ۵ و ۶ cm مقدار ضریب پراکندگی محوری در یک محدوده می‌باشد، با افزایش ارتفاع اولیه بستر به ۷ cm مقدار ضریب پراکندگی محوری افزایش چشمگیری می‌یابد. همچنین با توجه به اینکه ارتفاع اولیه ۴ cm، ارتفاع کمی برای بستر است باعث افزایش زمان عملیاتی و در نتیجه کاهش بازده جذب می‌گردد. بنابراین حداقل ارتفاع قابل قبول برای بستر جذب سیال ۶ cm در نظر گرفته شد. همانگونه که از جدول ۴ مشاهده می‌شود، با افزایش میزان بسط بستر، ضریب پراکندگی محوری افزایش می‌یابد. مقدار ضریب پراکندگی محوری با افزایش میزان بسط بستر از ۱۰۰٪ به ۱۳۰٪ افزایش زیادی یافته، تا جایی که این افزایش در میزان بسط ۱۵۰٪ بسیار قابل توجه است. از طرفی باید این نکته را در نظر داشت که اگر میزان بسط بستر از حد معینی کاهش یابد به دلیل کاهش شدت جریان عبوری از

جدول ۳: تاثیر ارتفاع اولیه بستر بر روی پارامترهای هیدرودینامیکی در بستر جذب سیال.

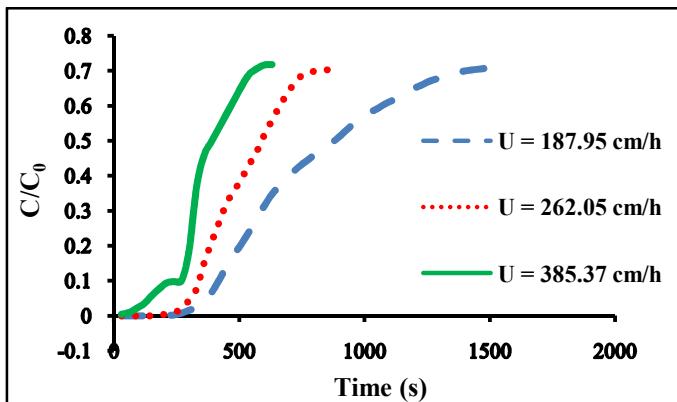
SBH (cm)	EBH (cm)	U (cm/h)	\bar{t}	δ	ϵ	N	B_0	$D_{axl} \times 10^6$ (m ² /sec)	HETP
۴	۸	۲۴۰/۱۰۴	۲۹۴/۵۹۵	۷۳/۳۲۳	۰/۷	۱۶/۱۴۲	۳۲/۲۸۴	۲/۳۶	۰/۴۹۵
۵	۱۰	۲۵۴/۷۷۷	۳۱۵/۶۰۵	۸۲/۹۴۶	۰/۷	۱۴/۴۷۱	۲۸/۹۴۲	۳/۴۹۳	۰/۶۹۱
۶	۱۲	۲۶۲/۰۵۶	۲۱۵/۲۳۲	۶۹/۴۷۰	۰/۷	۹/۵۹۸	۱۹/۱۹۷	۶/۵	۱/۲۵
۷	۱۴	۴۳۲/۶۴۰	۱۵۸/۱۶۵	۵۸/۹۷۵	۰/۷	۷/۱۹۲	۱۴/۳۸۵	۱۶/۷۰۸	۱/۹۴۶
۸	۱۶	۴۶۳/۲۳۱	۱۵۰	۵۹/۵۳۶	۰/۷	۶/۳۴۷	۱۲/۶۹۵	۲۳/۱۶۶	۲/۵۲

جدول ۴: تاثیر میزان بسط بستر بر روی پارامترهای هیدرودینامیکی در بستر جذب سیال.

Expansion Degree (%)	SBH (cm)	EBH (cm)	U (cm/h)	\bar{t}	δ	ϵ	N	B_0	$D_{axl} \times 10^6$ (m ² /sec)	HETP
۳۳/۳۳	۶	۸	۹۹/۵	۵۶۹/۰۴۹	۱۳۲/۴۱	۰/۵۵	۱۸/۴۶۹	۳۶/۹۳۹	۱/۰۸۸	۰/۴۳۳
۷۵	۶	۱۰/۵	۱۸۷/۹۵۰	۴۴۱/۰۹۷	۱۱۷/۴۳	۰/۶۵۷	۱۴/۱۰۹	۲۸/۲۱۸	۲/۹۵۶	۰/۷۴۴
۱۰۰	۶	۱۲	۲۶۲/۰۵۶	۲۱۵/۲۳۲	۶۹/۴۷	۰/۷	۹/۵۹۸	۱۹/۱۹۷	۶/۵	۱/۲۵
۱۳۳/۳۳	۶	۱۴	۳۸۵/۳۷۷	۲۱۰/۷۴۶	۶۹/۳۱۶	۰/۷۴۲	۹/۲۴۳	۱۸/۴۸۷	۱۰/۹۱۲	۱/۵۱۴
۱۵۰	۶	۱۵	۴۲۰/۷۳۲	۲۱۱/۲۷۸	۷۱/۰۷۷	۰/۷۶	۸/۸۳۵	۱۷/۶۷۱	۱۳/۰۵۲	۱/۶۹۷
۱۶۶/۶۶	۶	۱۶	۵۵۲/۵۲۸	۱۶۲/۸۶	۵۱/۷۳۹	۰/۷۷۵	۹/۹۰۸	۱۹/۸۱۶	۱۵/۹۹	۱/۶۱۴
۱۸۳/۳۳	۶	۱۷	۶۰۳/۴۱۹	۲۵۹/۱۶۹	۸۷/۶۱۹	۰/۷۸۸	۸/۷۴۹	۱۷/۴۹۸	۲۰/۶۵۹	۱/۹۴۳
۲۰۰	۶	۱۸	۷۰۵/۵۳۶	۱۴۴/۳۸۹	۵۵/۴	۰/۸	۶/۷۹۲	۱۳/۵۸۵	۳۲/۴۵۷	۲/۶۴۹

جدول ۵: تاثیر قطر داخلی ستون بروی پارامترهای هیدرودینامیکی در بستر جذب سیال.

ID (cm)	SBH (cm)	EBH (cm)	U (cm/h)	\bar{t}	δ	ϵ	N	B_0	$D_{axl} \times 10^6$ (m ² /sec)	HETP
۱	۶	۱۲	۲۶۲/۰۵۶	۲۱۵/۲۳۲	۶۹/۴۷	۰/۷	۹/۵۹۸	۱۹/۱۹۷	۶/۵	۰/۶۲۵
۱/۳	۶	۱۲	۲۶۶/۷۰۲	۱۵۰	۵۶/۷۹۳	۰/۷	۶/۹۷۵	۱۳/۹۵۱	۱۲/۵۱۶	۰/۸۶
۱/۶	۶	۱۲	۶۹۵/۶۸۹	۱۱۶/۱۲	۵۱/۲۰۹	۰/۷	۵/۱۴۱	۱۰/۲۸۳	۳۲/۲۱۴	۱/۱۶۶

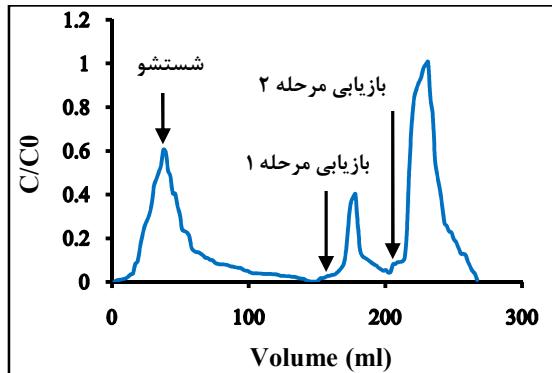


شکل ۶: منحنی‌های BTCs جهت جذب نانوذرات آلبومین تخم مرغ در سرعت‌های مختلف جریان.

جدول ۶: پارامترهای منحنی BTC جهت محاسبه $Q_{10\%}$ در بستر جذب سیال.

Expansion Degree (%)	SBH (cm)	EBH (cm)	U (cm/h)	ϵ	$Q_{10\%}$ (mg/ml)
۷۵	۶	۱۰/۵	۱۸۷/۹۵۰	۰/۶۵۷	۸/۴۵
۱۰۰	۶	۱۲	۲۶۲/۰۵۶	۰/۷	۷/۳۷۲
۱۳۳/۳۳	۶	۱۴	۳۸۵/۳۷۷	۰/۷۴۲	۶/۸۴۸

گرفت و درصد بازیابی نانوذرات تعیین شد. نتایج در جدول ۷ آورده شده است.



شکل ۷: منحنی کامل بازیابی نانوذرات آلبومین تخم مرغ در شرایط بهینه هیدرودینامیکی.

همانطور که مشاهده می‌شود، جداسازی نانوذرات آلبومین تخم مرغ با بازده ۸۰/۷۹۵٪ در شرایط بهینه هیدرودینامیکی صورت گرفت. بر اساس نتایج حاصله عملکرد ستون در بازیابی نانوذرات آلبومین تخم مرغ، بسیار خوب ارزیابی می‌گردد.

جدول ۷: نتایج حاصل از بازیابی نانوذرات آلبومین تخم مرغ در شرایط بهینه هیدرودینامیکی.

بازده بازیابی (درصد)	نانوذرات بازیابی شده (mg)	
۱۹/۱۳۹	۵/۷۴۱	بازیابی اول
۸۰/۷۹۵	۲۴/۲۳۸	بازیابی دوم

۴- نتیجه‌گیری

پیش‌بینی درست و درک صحیح از شرایط هیدرودینامیکی بسترهاي جذب سیال افزایش بازده جداسازی و خالص‌سازی نانومحصولات زیستی، قبل از بارگذاری خوارک واقعی در ستون، امری حیاتی است. بنابراین ابتدا قبل از بارگذاری نانوذرات آلبومین تخم مرغ در ستون، شرایط هیدرودینامیکی ستون بررسی شده است تا بهترین شرایط عملیاتی برای بازیافت نانوذرات آلبومین تخم مرغ در بستر جذب سیال حاصل گردد. به منظور ارزیابی شرایط هیدرودینامیکی ستون، از اندازه‌گیری توزیع زمان ماند استفاده شد و اثر سه عامل فیزیکی ارتفاع اولیه بستر،

می‌باید. همچنین ممکن است کاهش میزان ظرفیت جذب دینامیکی در سرعت‌های پایین‌تر به علت مقاومت بالا در فیلم انتقال جرمی بین نانوذرات و گروههای عاملی جاذب‌ها باشد.

۴-۳- بازیابی نانوذرات آلبومین تخم مرغ در شرایط بهینه هیدرودینامیکی

بسترهاي جذب سیالیک روش نوید بخش و کاربردی برای خالص‌سازی یکپارچه مولکول‌های زیستی است [۴۸]. در گام اول خصوصیات هیدرودینامیکی بسترهاي جذب سیال مورد ارزیابی قرار گرفت و بهترین شرایط هیدرودینامیکی برای دستیابی به بالاترین درصد جداسازی و خالص‌سازی نانومحصولات زیستی تعیین گردید. سپس نانوذرات آلبومین تخم مرغ در شرایط بهینه هیدرودینامیکی، در ستون بارگذاری شد. ستون با قطر داخلی ۱ cm، تا ارتفاع ۶ cm از جاذب پر شد. ابتدا جاذب‌ها توسط بافر به میزان ۱۰۰٪ بسط یافته و به تعادل رسیدند. سپس محلول نانوذرات آلبومین تخم مرغ با غلظت ۱ mg/ml در ستون بارگذاری شد. پس از مرحله بارگذاری، جهت حذف نانوذراتی که جذب جاذب نشده‌اند ستون با بافر ۱۰ میلی‌مولار در pH ۷/۵ برابر با شستشو داده شد. در نهایت مرحله بازیافت نانوذرات جذب شده آغاز گردید. این مرحله شامل دو قسمت می‌باشد. در قسمت اول توسط محلول ۱۰ میلی‌مولار حاوی هیدروکسید سدیم ۰/۱ مولار در pH ۷/۵، نانوذراتی که پیوند ضعیف با ذرات جاذب دارند، از سطح جاذب جدا می‌شوند. در قسمت دوم توسط محلول ۱۰ Tris-HCl میلی‌مولار حاوی هیدروکسید سدیم ۱ مولار در pH برابر با ۷/۵، نانوذراتی که دارای پیوندهای قوی با ذرات جاذب هستند جدا می‌شوند. در تمامی این مراحل از خروجی ستون نمونه‌گیری صورت گرفت و غلظت نانوذرات پروتئینی در این نمونه‌ها اندازه‌گیری شد. سپس منحنی ستون رسم گردید. در شکل ۷ منحنی کامل بازیابی نانوذرات آلبومین تخم مرغ در بستر جذب سیال نشان داده شده است. با استفاده از این منحنی، عملکرد ستون در بازیابی نانوذرات آلبومین تخم مرغ مورد ارزیابی قرار

- [8] P. Liang, D. Zhao, C.Q. Wang, J.Y. Zong, R.X. Zhuo, S.X. Cheng, *Colloids and Surfaces B: Biointerfaces*, **102**, 2012, 783.
- [9] T. Doane, C. Burda, *Advanced Drug Delivery Reviews*, 2012, doi: 10.1016/j.addr.2012.05.012.
- [10] M. Kumar, *J. Pharm. Pharmaceut. Science*, **3**, 2000, 234.
- [11] J. Kreuter, *Journal of Drug Targeting*, **3**, 1995, 171.
- [12] R. Gref, Y. Minamitake, M.T. Peracchia, V. Trubetskov, V. Torchilin, R. Langer, *Science*, **263**, 1994, 1600.
- [13] R. Mehravar, M. Jahanshahi, N. Saghatoleslami, *African Journal of Biotechnology*, **8**, 2009, 6822.
- [14] Y. Zhang, H.F. Chan, K.W. Leong, *Advanced Drug Delivery Reviews*, 2012, doi: 10.1016/j.addr.2012.10.003.
- [15] M. Jahanshahi, S. Williams, A. Lyddiatt, S.A. Shojaosadati, *J. IEE Nanobiotechnology*, **151**, 2004, 176.
- [16] H.A. Chase, *Journal of Chromatography A*, **297**, 1984, 179.
- [17] F. Fenneteau, H. Aomari, P. Chahal, R. Legros, *Biotechnology and Bioengineering*, **81**, 2003, 790.
- [18] M. Jahanshahi, A.W. Pacek, A.W. Nienow, A. Lyddiatt, *Journal of Chemical Technology and Biotechnology*, **78**, 2003, 1111.
- [19] A. Ramos, F.G. Acien, J.M. Fernandez-Sevilla, C.V. Gonzalez, R. Bermejo, *Journal of Chromatography B*, **879**, 2011, 511.
- [20] X.D. Tong, Y. Sun, *Journal of Chromatography A*, **977**, 2002, 173.
- [21] M. Zhang, H. Yang, X. Chen, Y. Zhou, H. Zhang, Y. Wang, P. Hu, *Separation and Purification Technology*, **80**, 2011, 677.
- [22] V. Boeris, I. Balce, R.R. Vennapusa, M.A. Rodriguez-G. Pico, M.F. Lahore, *Journal of Chromatography B*, **900**, 2012, 32.
- [23] Y.K. Chang, J.T. Horng, R.Z. Huang, S.Y. Lin, *Biochemical Engineering Journal*, **30**, 2006, 138.
- [24] M. Jahanshahi, T. Ling, A. Ghoreyshi, M. Khavarpour, *Iranian Journal of Chemical Engineering*, **3**, 2006, 92.
- [25] M. Jahanshahi, Y. Sun, E. Santos, A. Pacek, T. Teixera Franco, A. Nienow, A. Lyddiatt, *Biotechnology and Bioengineering*, **80**, 2002, 201.
- [26] B. Balasundaram, S. Harrison, *Journal of Biotechnology*, **133**, 2008, 360.
- [27] N. Draeger, H. Chase, *Bioseparation*, **2**, 1991, 67.
- [28] M. Shahavi, G. Najafpour, M. Jahanshahi, *African Journal of Biotechnology*, **7**, 2008, 4336.
- [29] M.Y. Ng, W.S. Tan, N. Abdullah, T.C. Ling, B.T. Tey, *Journal of Chromatography A*, **1172**, 2007, 47.
- [30] A.P. Biotech, "Expanded Bed Adsorption: Principles and Methods", Amersham Pharmacia Biotech, 1996.
- [31] M. Jahanshahi, L. Partida-Martinez, S. Hajizadeh, *Journal of Chromatography A*, **1203**, 2008, 13.
- [32] F. Asghari, M. Jahanshahi, A. Ghoreyshi, *Journal of Chromatography A*, **1242**, 2012, 35.
- [33] J. Li, H.A. Chase, *Journal of Chromatography A*, **1216**, 2009, 8730.
- [34] H.F. Xia, D.Q. Lin, S.J. Yao, *Journal of Chromatography A*, **1145**, 2007, 58.
- [35] J.P. Biazus, J. Severo, J. Santana, R. Souza, E. Tambourgi, *Process Biochemistry*, **41**, 2006, 1786.
- [36] F. Asghari, M. Jahanshahi, *Journal of Chromatography A*, **1257**, 2012, 89.
- [37] D.Q. Lin, Z.J. Miao, S.J. Yao, *Journal of Chromatography A*, **1107**, 2006, 265.
- [38] O. Levenspiel, "Chemical Reaction Engineering", John Wiley and Sons, 1999.
- [39] L. Bruce, H. Chase, *Chemical engineering science*, **56**, 2001, 3149.

میزان بسط ذرات جاذب در بستر و قطر داخلی ستون بر روی رفتار هیدرودینامیکی مورد مطالعه قرار گرفت. ضریب پراکندگی محوری مهم‌ترین پارامتر هیدرودینامیکی در ارزیابی عملکرد بستر جذب سیال می‌باشد. مشاهده گردید، ضریب پراکندگی محوری با افزایش ارتفاع اولیه بستر، میزان بسط ذرات جاذب در بستر و قطر داخلی ستون افزایش می‌یابد. همچنین بر اساس نتایج حاصله، بهترین شرایط هیدرودینامیکی ستون به قرار زیر گزارش می‌گردد:

ارتفاع اولیه بستر برابر 6 cm میزان بسط بستر برابر 100% و قطر داخلی ستون برابر 1 cm .

در نهایت نانوذرات آلومین تخم مرغ در شرایط بهینه هیدرودینامیکی در ستون بارگذاری شد و بازده بازیابی نانوذرات 79.8% بدست آمد. با توجه به نتیجه حاصل شده، عملکرد بستر جذب سیال در بازیابی نانوذرات آلومین تخم مرغ بسیار خوب گزارش می‌شود. بنابراین می‌توان نتیجه گرفت بسترهای جذب سیال روشی توانمند جهت جداسازی اولیه و مستقیم نانوذرات پروتئینی می‌باشد.

سپاسگزاری

نویسنده‌گان مقاله مراتب تشکر خود را از پژوهشکده فناوری نانو دانشگاه صنعتی نوشیروانی بابل به منظور فراهم آوردن تسهیلات لازم برای انجام این تحقیق ابراز می‌دارند.

مراجع

- J.M. Irache, L. Bergougnoux, I. Ezpeleta, J. Gueguen, A.M. Orechchioni, *International Journal of Pharmaceutics*, **126**, 1995, 103.
- M. Jahanshahi, G. Najafpour, M. Ebrahimpour, S. Hajizadeh, M.H. Shahavi, *Physica Status Solidi (c)*, **6**, 2009, 2199.
- D. Qu, H. Lin, N. Zhang, J. Xue, C. Zhang, *Carbohydrate Polymers*, **92**, 2012, 545.
- M. Jahanshahi, *Iranian Journal of Biotechnology*, **2**, 2004, 1.
- M. Jahanshahi, M. Sanati, S. Hajizadeh, Z. Babaei, *physica status Solidi (a)*, **205**, 2008, 2898.
- M. Jahanshahi, H. Aghajani, T.C. Ling, *International Journal of Nanoscience and Nanotechnology*, **1**, 2005, 9.
- R. Mehravar, M. Jahanshahi, N. Saghatoleslam, *Dynamic Biochemistry Process biotechnology and Molecular Biology*, **3**, 2009, 51.

- A*, **1195**, 2008, 60.
- [45] X.D. Tong, Y. Sun, *Journal of Chromatography A*, **943**, 2002, 63.
- [46] H.B. Song, Z.F. Xiao, Q.P. Yuan, *Journal of Chromatography A*, **1216**, 2009, 5001.
- [47] J. Zhao, D.Q. Lin, S.J. Yao, *Journal of Chromatography A*, **1216**, 2009, 7840.
- [48] J. Zhao, D.Q. Lin, Y.C. Wang, S.J. Yao, *Carbohydrate Polymers*, **80**, 2010, 1085.
- [40] A.O. Elzoghby, W.M. Samy, N.A. Elgindy, *Journal of Controlled Release*, **157**, 2011, 168.
- [41] E.S. Taheri, M. Jahanshahi, M.T. Mosavian, *Particle & Particle Systems Characterization*, **29**, 2012, 2011.
- [42] M.Y. Ng, W.S. Tan, B.T. Tey, *Journal of Chromatography B*, **903**, 2012, 60.
- [43] M. Jahanshahi, M. Ebrahimpour, *Chromatographia*, **70**, 2009, 1553.
- [44] H.F. Xia, D.Q. Lin, S.J. Yao, *Journal of Chromatography*