

الله اعلم



دانشگاه اصفهان

دانشکده علوم و فن آوری های نوین

گروه زیست فناوری

پایان نامه‌ی کارشناسی ارشد رشته‌ی زیست فناوری گرایش میکروبی

تولید و خالص سازی بتا لاکتو گلوبولین گاوی وحشی و نوترکیب C121S در

مخمر پیشیا پاستوریس

اساتید راهنمای

دکتر مهرناز کیهان فر

دکتر عبدالخالق بردار

استاد مشاور

دکتر اصغر طاهری کفرانی

پژوهشگر

مژگان مومنی

آبان ماه ۹۱

کلیه حقوق مادی مترتب بر نتایج مطالعات،
ابتكارات و نوآوری‌های ناشی از تحقیق
موضوع این پایان نامه متعلق به دانشگاه
اصفهان است.



دانشگاه اصفهان

دانشکده علوم و فن آوری های نوین

گروه زیست فناوری

پایان نامه‌ی کارشناسی ارشد رشته‌ی زیست فناوری گرایش میکروبی

خانم مژگان مومنی

تحت عنوان:

تولید و خالص سازی بتا لاکتوگلوبولین گاوی و حشی و نوترکیب C121S در

مخمر پیشیا پاستوریس

در تاریخ ۱۳۹۰/۸/۳۰ توسط هیأت داوران زیر بررسی و با درجه به تصویب نهایی رسید.

امضا	با مرتبه‌ی علمی استادیار	دکتر مهرناز کیهان فر	۱- استادی راهنمای پایان نامه
امضا	با مرتبه‌ی علمی استاد	دکتر عبدالخالق بردبار	
امضا	با مرتبه‌ی علمی استادیار	دکتر اصغر طاهری کفرانی	۲- استاد مشاور پایان نامه
امضا	با مرتبه‌ی علمی دانشیار	دکتر حسن محبت کار	۳- استاد داور داخل گروه
امضا	با مرتبه‌ی علمی استادیار	دکتر ابوالقاسم اسماعیلی	۴- استاد داور خارج گروه

امضای مدیر گروه

تقطیع

آن دو فرشتہ ای کہ خرج کر دند از وجود شان برای وجود م

مرج کشیدند برای آسایش من

و پیر شدند برای جوانی من

پدر بزرگوار و مادر عزیز و محربان نم

و به تمام کسانی که نیک می اندیشند و بجز رضای الہی و پیشرفت و سعادت جامعہ، ہدفی ندارند.

و انسان مدنی، بزرگان و جوان مردانی که جان و مال خود را در حفظ و احتمال ای این مرزو بوم فدا نموده و

می نمایند.

پاسکنزاری:

پاس خدای را که هرچه دارم از اوست و بزرگترین امید و یاور در خطه سخنه زندگی است ...

از راهنمایی‌های استاد ارجمند؛ سرکار خانم دکتر مهرناز کیهانفر، جناب آقای دکتر عبدالخانق
بردبار و جناب آقای دکترا صغر طاهری بی‌نهایت پاس‌گزارم.

از دوستان و همکلاسی‌های عزیزم خانم هاعبدی، محمدی، سیدی پور، بنده علی، صداقت، غلامی،
موسی، جهاندار، پوریاژاد و طاهرزاده کمال سکرداداشت، صمیمت و لطف بی‌دین‌شان را ارج
می‌نمم.

به امید آنکه توفیق یابیم جز خدمت به خلق کوشیم.

چکیده

بتالاکتوگلوبولین (BLG) مهمترین پروتئین آب پنیر شیر گاو محسوب می‌گردد که غلظت متوسط آن حدوداً ۲-۳ گرم در لیتر است. این پروتئین متعلق به خانواده پروتئین‌های لیپوکالین و یکی از اصلی‌ترین حساسیت‌ Zahahای شیر گاو می‌باشد. BLG یک پروتئین کروی کوچک با ۱۶۲ اسید‌آمینه (۱۸۴۰۰ دالتون) است که دارای دو پیوند دی‌سولفیدی (Cys_{1۶۰}-Cys_{۱۲۱}) و Cys_{۱۰۶}-Cys_{۱۱۹} و یک سیستئین آزاد در موقعیت ۱۲۱ می‌باشد. سیستئین آزاد نقش مهمی در متراکم شدن القا شده توسط گرما و احتمالاً پایداری ساختاری BLG ایفا می‌کند. در یک نوع نوترکیب این پروتئین Cys_{۱۲۱} توسط سرین جایگزین شده که در نتیجه از متراکم شدن پروتئین جلوگیری می‌کند. مطالعات گسترده‌ای بر روی این پروتئین انجام شده که نشان می‌دهد BLG گاوی به لیگاندهای کوچکی نظیر اسیدهای چرب و ویتامین‌ها متصل می‌شود. اگرچه خواص فیزیکی و شیمیایی BLG گاوی به خوبی مشخص گردیده، اما عملکرد زیستی آن هنوز به طور کامل شناخته نشده است.

در این پژوهش در ابتدا BLG نوع وحشی (WT) و جهش‌یافته Cys_{۱۲۱}Ser با استفاده از مخمر پیشیاپاستوریس تولید شد. سپس با توجه به اهمیت BLG به عنوان یکی از اصلی‌ترین پروتئین‌های شیر و عملکرد ویژه آن در حمل لیگاندهای آبرگریز به خصوص رتینول، با استفاده از تکنیک فلورسانس، اتصال رتینول به هر یک از بتالاکتوگلوبولین‌های طبیعی، C121S مقایسه شد. نتایج به دست آمده نشان می‌دهد که اتصال رتینول به هر یک از BLG و جهش‌یافته C121S متفاوت است. آبرگریز به خصوص رتینول، با استفاده از تکنیک فلورسانس، اتصال رتینول به هر یک از C121S افزایش ۵ برابری را در اتصال به رتینول نشان می‌دهد. به منظور بررسی محل اتصال رتینول از نرمافزار اتودادک استفاده شد که نتایج حاصل از آن نشان داد، محل اتصال رتینول در BLG طبیعی، حفره کالیکس و در BLG جهش‌یافته C121S، حفره آبرگریز بین کالیکس و ماربیچ آلفا است.

همچنین از آن جایی که BLG شیر گاو یکی از مهم‌ترین حساسیت‌ Zahahای غذایی محسوب می‌شود که اپی‌توب‌های خطی و غیرخطی موجود در ساختار آن مسؤول واکنش‌های ایمنی هستند، بنابراین شناسایی اپی‌توب‌های این پروتئین با استفاده از پایگاه‌های کامپیوتربی انجام شد و نتایج حاصل از آن با اپی‌توب‌های شناسایی شده توسط روش‌های آزمایشگاهی مقایسه گردید. بررسی‌ها سه توالی IRLSFNPTQLEEQCHI، VEELKPTPEGDLEIL، LIVTQTMKGLDIQK به عنوان اپی‌توب‌های BLG شناسایی کردند.

واژه‌های کلیدی: بتالاکتوگلوبولین، مخمر پیشیاپاستوریس، فلورسانس، رتینول، پیش‌بینی اپی‌توب

فهرست مطالب

عنوان	صفحه
فصل اول: مقدمه و مروری بر منابع	
۱-۱- شیر	۱
۱-۱-۱- خواص عمومی شیر	۱
۲-۱-۱- پروتئین‌های شیر گاو	۲
۱-۲-۱- ساختار مولکولی BLG گاوی	۵
۱-۱-۲-۱- نقش سیستئین ۱۲۱ آزاد بر روی ساختار BLG	۹
۲-۲-۱- عملکرد زیستی BLG	۱۱
۳-۲-۱- پایداری BLG در دستگاه گوارش	۱۳
۴-۲-۱- اثر گرما بر روی BLG	۱۳
۵-۲-۱- اثر فشار بر روی BLG گاوی	۱۵
۶-۲-۱- بررسی نحوه اتصال لیگاند به BLG	۱۶
۶-۲-۱- روش‌های بررسی اتصال لیگاند در شرایط آزمایشگاهی	۱۶
۶-۲-۱- بررسی اتصال لیگاند به پروتئین با استفاده از نرمافزار داکینگ	۱۸
۶-۲-۱- اتصال رتینول به BLG و مقایسه آن با پروتئین‌های متصل شونده به رتینول در پلاسمای ریتوکلیوپلز	۱۹
۳-۱- حساسیت چیست؟	۲۲
۳-۱-۱- حساسیت غذایی	۲۳
۳-۱-۲- حساسیت به شیر گاو و BLG	۲۳
۳-۱-۳-۱- تولید IgE	۲۴
۴-۳-۱- اثر فرآوری شیر بر روی حساسیت‌زایی شیر گاو	۲۴
۴-۱- پیش‌بینی اپی‌توب و پیتیدهای سنتزی آنتی‌ژنی	۲۵
۴-۱- روش‌های کامپیوتری پیش‌بینی اپی‌توب	۲۷
۴-۱-۱-۱- پیش‌بینی اپی‌توب‌های خطی	۲۷

صفحه	عنوان
۲۸	-۱-۴-۱- پیش‌بینی اپی‌توب‌های غیرخطی
۳۱	-۱-۵- اهداف پژوهش
	فصل دوم: مواد و روش‌ها
۳۲	-۱-۲- وسایل و دستگاه‌های مورد استفاده
۳۳	-۱-۱-۲- خطای ابزاری
۳۳	-۲- سویه میکروبی مورد استفاده
۳۴	-۲-۳- مواد مورد استفاده
۳۵	-۲-۴- محیط‌های کشت و روش تهیه آن‌ها
۳۵	-۱-۴-۲- محیط پپتون دکستروز مخمری (YPD)
۳۵	-۲-۴-۲- محیط عصاره مخمر پپتونی (YEP)
۳۶	-۳-۴-۲- محیط مخمری بر پایه نیتروژن (YNB)
۳۶	-۵-۲- تهیه بافر فسفات ۱ مولار با pH ۷/۴
۳۶	-۶-۲- تهیه محلول ذخیره گلوکز ۳۰٪
۳۷	-۷-۲- کشت مخمر پیشیاپاستوریس بر روی محیط YPD-آگار
۳۸	-۸-۲- تهیه محلول‌های مورد نیاز برای SDS-PAGE کاہشی
۳۸	-۱-۸-۲- تهیه محلول آکریل‌آمید و بیس آکریل‌آمید٪۴۰
۳۹	-۲-۸-۲- تهیه محلول آمونیوم پرسولفات٪۱۰
۴۰	-۳-۸-۲- تهیه محلول رنگ‌آمیزی کوماسی بلو
۴۰	-۴-۸-۲- تهیه محلول رنگ‌بر
۴۰	-۵-۸-۲- تهیه بافر مهاجرت
۴۰	-۹-۲- تکنیک SDS-PAGE کاہشی
۴۲	-۱۰-۲- آماده کردن نمونه‌ها به منظور تزریق بر روی ژل
۴۳	-۱۱-۲- روش رنگ‌آمیزی کوماسی بلو
۴۳	-۱۲-۲- استفاده از سانتریکون به منظور تغليظ و خالص‌سازی BLG
۴۴	-۱۳-۲- روش برادفورد
۴۵	-۱-۱۳-۲- تهیه محلول برادفورد

۱۳-۲- استاندارد پروتئینی ۴۵
۱۴-۲- تهیه محلول‌های مورد نیاز برای انجام فلورسانس ۴۶
۱۴-۲- تهیه محلول ۰/۵ میلی‌مولار رتینول ۴۶
۱۴-۲- تهیه محلول ۵ میکرومولار BLG ۴۶
۱۴-۲- تیتراسیون فلوریمتری BLG توسط رتینول ۴۷
۱۵-۲- فرایند داکینگ با استفاده از نرم‌افزار اتودادک ۴۹
۱۵-۲- آماده‌سازی پروتئین و لیگاند ۴۹
۱۵-۲- تنظیم کردن جعبه اتصال ۴۹
۱۵-۲- انجام محاسبه و تحلیل نتایج داکینگ ۴۹
۱۶-۲- استفاده از پایگاه‌ها برای پیش‌بینی اپی‌توب ۵۰
۱۶-۲- پایگاه‌های پیش‌بینی کننده اپی‌توب‌های خطی ۵۰
۱۶-۲- پایگاه‌های پیش‌بینی کننده اپی‌توب‌های غیرخطی ۵۱
۱۷-۲- تعیین ساختار دوم BLG ۵۱
۱۸-۲- بررسی ویژگی‌های فیزیکی- شیمیایی پپتیدها ۵۱

فصل سوم: نتایج

۳-۱- نتایج تولید و خالص‌سازی BLG‌های نوترکیب وحشی و جهش‌یافته C121S ۵۲
۳-۱-۱- تولید پروتئین‌های نوترکیب ۵۲
۳-۱-۲- خالص‌سازی پروتئین‌های نوترکیب ۵۴
۳-۲- نتایج تست برادرفورد ۵۵
۳-۳- نتایج تیتراسیون فلوریمتری BLG با رتینول ۵۵
۳-۴- نتایج حاصل از داکینگ BLG طبیعی و جهش‌یافته C121S با رتینول ۶۲
۳-۵- نتایج حاصل از پیش‌بینی اپی‌توب‌های خطی و غیرخطی سلول B ۶۶
۳-۵-۱- پیش‌بینی اپی‌توب‌های خطی سلول B ۶۶
۳-۵-۲- پیش‌بینی اپی‌توب‌های غیرخطی مربوط به سلول‌های B ۶۷
۳-۶- نتایج تعیین ساختار دوم در BLG ۶۸

فصل چهارم: بحث

۴-۱- تولید و خالص‌سازی BLG نوترکیب وحشی و جهش‌یافته C121S در مخمر پیشی‌پاستوریس ۷۰
--

۴-۲- بررسی اتصال رتینول به BLG‌های نوترکیب وحشی و جهش‌یافته C121S	71
۴-۳- بررسی اپیتوپ‌های سلول B در BLG	73
۴-۴- پیشنهادات	76
منابع و مأخذ	77

فهرست شکل‌ها

عنوان	صفحه
شکل ۱-۱، دنباله‌های اسیدآمینه‌ای بتالاکتوگلوبولین گاوی نوع A (www.pdb.org, code 1BEB) ۶	
شکل ۱-۲، ساختار مونومر و دیمر BLG. الف) ساختار گاوی مونومر که در آن ۸ رشته بتای غیرموازی (A-H) یک حفره آبگریز تشکیل می‌دهند، که اطراف آن حلقه‌های انعطاف‌پذیر AB، CD، EF و GH قرار دارند. ب) ساختار BLG گاوی دیمر که در آن دو پروتئین مونومر با تشکیل پیوند هیدروژنی از طریق اسیدآمینه‌های ۱۴۶-۱۵۰ دیمر BLG را تشکیل می‌دهد (Vetri and Militello 2005) ۸	
شکل ۱-۳، شمایی از دیمر بتالاکتوگلوبولین نوع A. محل پیوندهای دی‌سولفیدی، گروه تیول آزاد و دو اسیدآمینه تریپتوفان نشان داده است (Sakai <i>et al.</i> 2000) ۱۱	
شکل ۱-۴، شمایی از پروتئین متصل شونده به رتینول (Kontopidis <i>et al.</i> 2002) ۱۹	
شکل ۱-۵، ساختار مولکولی رتینول (Cho <i>et al.</i> 1994) ۲۰	
شکل ۲-۱، نمایی از یک سانتریکون ۴۴	
شکل ۲-۲، نمایی از نرم‌افزار اتوداک و جعبه اتصال که پروتئین و لیگاند در آن قرار گرفته است ۵۰	
شکل ۲-۳، کلونی‌های مخمر پیشیاپاستوریس بر روی محیط YPD-آگار ۵۳	
شکل ۲-۴، نتایج SDS-PAGE کاهشی ۱۲٪. شماره ۱ معرف BLG طبیعی، شماره‌های ۲، ۳، ۴ معرف BLG وحشی و شماره‌های ۵، ۶، ۷، ۸ معرف BLG جهش‌یافته C121S می‌باشد ۵۳	
شکل ۲-۵، نتایج SDS-PAGE کاهشی ۱۲٪ خالص‌سازی با سانتریکون. شماره ۱ BLG طبیعی، شماره ۲ BLG جهش‌یافته C121S و شماره ۳ BLG نوترکیب وحشی را نشان می‌دهد ۵۴	
شکل ۳-۱، منحنی استاندارد تست برادرورد ۵۵	
شکل ۳-۲، طیف نشري BLG طبیعی با غلظت ۵ میکرومولار در حضور مقادیر مختلف از رتینول ۰/۵ میلی-مولار در pH ۶/۷ در دمای ۲۵°C. طول موج برانگیختگی برابر ۲۸۰ نانومتر بوده و از طول موج ۳۰۰ تا ۴۰۰ نانومتر پیمایش گردیده است ۵۷	
شکل ۳-۳، تغییرات نشر در طول موج ۳۳۰ نانومتر محلول BLG طبیعی ۵ میکرومولار در pH ۶/۷ در دمای ۲۵°C در مقابل نسبت مولی [Retinol]/[BLG] ۵۸	

- شکل ۳-۷، نمودار P° نسبت به $\frac{R^\circ\alpha}{1-\alpha}$ به دست آمده توسط روش کوگان حاصل از نتایج فلورسانس BLG طبیعی در حضور غلظت‌های متفاوت رتینول در بافر فسفات ۵۰ میلی‌مولار pH ۶/۷ و دمای ۲۰°C ۵۸.....
- شکل ۳-۸، طیف نشری BLG نوترکیب وحشی با غلظت ۵ میکرومولار در حضور مقادیر مختلف از رتینول ۰/۵ میلی‌مولار در pH ۶/۷ در دمای ۲۵°C ۵۹.....
- شکل ۳-۹، تغییرات نشر در طول موج ۳۳۰ نانومتر محلول BLG نوترکیب وحشی ۵ میکرومولار در pH ۶/۷ در دمای ۲۵°C در مقابل نسبت مولی [Retinol]/[BLG] ۵۹.....
- شکل ۳-۱۰، نمودار P° نسبت به $\frac{R^\circ\alpha}{1-\alpha}$ به دست آمده توسط روش کوگان حاصل از نتایج فلورسانس BLG نوترکیب وحشی در حضور غلظت‌های متفاوت رتینول در بافر فسفات ۵۰ میلی‌مولار pH ۶/۷ و دمای ۶۰-۲۰°C ۶۰.....
- شکل ۳-۱۱، طیف نشری BLG جهش‌یافته C1۲۱S با غلظت ۵ میکرومولار در حضور مقادیر مختلف از رتینول ۰/۵ میلی‌مولار در pH ۶/۷ در دمای ۲۵°C ۶۰.....
- شکل ۳-۱۲، تغییرات نشر در طول موج ۳۳۰ نانومتر محلول BLG جهش‌یافته C1۲۱S ۵ میکرومولار در pH ۶/۷ در دمای ۲۵°C در مقابل نسبت مولی [Retinol]/[BLG] ۶۱.....
- شکل ۳-۱۳، نمودار P° نسبت به $\frac{R^\circ\alpha}{1-\alpha}$ به دست آمده توسط روش کوگان حاصل از نتایج فلورسانس BLG جهش‌یافته C1۲۱S در حضور غلظت‌های متفاوت رتینول در بافر فسفات ۵۰ میلی‌مولار pH ۶/۷ و دمای ۶۱.....۲۰°C ۶۱.....
- شکل ۳-۱۴، شناسایی محل اتصال رتینول به BLG طبیعی با استفاده از نرم‌افزار اتودادک. نتایج حاصل از داکینگ این پروتئین با رتینول نشان می‌دهد که لیگاند به کالیکس مرکزی متصل می‌شود. در این شکل پروتئین به صورت ریبون و با رنگ آبی و رتینول به صورت گوی و میله و با رنگ قرمز نشان داده شده است ۶۳.....
- شکل ۳-۱۵، شناسایی محل اتصال رتینول به BLG جهش‌یافته C1۲۱S با استفاده از نرم‌افزار اتودادک ۶۴.....
- شکل ۳-۱۶، شناسایی اسیدآمینه‌های BLG طبیعی تعامل کننده با رتینول با استفاده از نرم‌افزار اتودادک ۶۵.....
- شکل ۳-۱۷، شناسایی اسیدآمینه‌های BLG جهش‌یافته C1۲۱S تعامل کننده با رتینول با استفاده از نرم‌افزار اتودادک ۶۵.....
- شکل ۳-۱۸، تعیین ساختار دوم BLG با استفاده از نرم‌افزار Molegro. صفحات بتا و مارپیچ آلفا با خط مستقیم به ترتیب با رنگ آبی و قرمز بر روی توالی مشخص شده است ۶۹.....

فهرست جداول

عنوان	صفحه
جدول ۱-۱، غلظت پروتئین‌های اصلی شیر	۴
جدول ۱-۲، فهرست دستگاهها و وسایل مورد استفاده به همراه شرکت تولیدکننده	۳۲
جدول ۲-۱، فهرست مواد شیمیایی مورد استفاده به همراه شرکت تولیدکننده	۳۴
جدول ۲-۲، ترکیب ژل الکتروفورز SDS-PAGE کاوشی٪۱۲	۴۲
جدول ۲-۳، حجم مورد استفاده از هر یک از محلول‌ها جهت رسم منحنی استاندارد	۴۵
جدول ۲-۴، حجم مورد استفاده برای نمونه مجھول	۴۶
جدول ۲-۵، پایگاه‌های پیش‌بینی اپی‌توب‌های خطی به همراه آدرس اینترنتی آن‌ها	۵۱
جدول ۲-۶، پایگاه‌های پیش‌بینی اپی‌توب‌های غیرخطی به همراه آدرس اینترنتی آن‌ها	۵۱
جدول ۳-۱، نتایج مربوط به ثابت تفکیک ظاهری BLG‌های طبیعی، وحشی و جهش‌یافته C121S	۵۶
جدول ۳-۲، انرژی آزاد حاصل از اتصال RTinol به BLG‌های طبیعی و جهش‌یافته C121S	۶۲
جدول ۳-۳، ثابت‌های تفکیک ظاهری به دست آمده از نتایج داکینگ برای BLG‌های طبیعی و جهش‌یافته C121S	۶۲
جدول ۳-۴، بررسی ویژگی‌های اسیدآمینه‌های موجود در توالی BLG بر اساس الگوریتم‌های مختلف ذکر شده	۶۶
جدول ۳-۵، اپی‌توب‌های غیرخطی پیش‌بینی شده توسط پایگاه‌های اینترنتی	۶۷
جدول ۳-۶، بهترین اپی‌توب‌های سلول B پیش‌بینی شده در BLG گاوی توسط پایگاه‌های اینترنتی	۶۸
جدول ۳-۷، موقعیت صفحات بتا و مارپیچ آلفا در BLG	۶۹

فهرست اختصارات

واژه انگلیسی	مخلف	معادل (برگردان فارسی)
Beta-lactoglobulin	BLG	بتالاکتوگلوبولین
Bovine serum albumin	BSA	آلبومین سرم گاوی
Buffered glycerol complex medium	BMGY	محیط کمپلکس گلیسرول بافر شده
Circular dichorism	CD	دو رنگ نمایی چرخشی
Retinol binding protein	RBP	پروتئین متصل شونده به رتینول
Sodium dodesil sulphate	SDS	سدیم دودسیل سولفات
Tetramethylethyldiamine	TEMED	تمد
Wild type	WT	نوع وحشی
Yeast extract peptone	YEP	عصاره مخمر پپتونی
Yeast nitrogen base	YNB	محیط مخمری بر پایه نیتروژن
Yeast peptone dextrose	YPD	پپتون دکستروز مخمری

فصل اول

مقدمه و مروری بر منابع

۱-۱-۱- شیر

۱-۱-۱- خواص عمومی شیر

شیر مایعی است که توسط جنس ماده در تمام پستانداران (۴۵۰۰ گونه) به منظور رفع نیازهای نوزادانشان تولید می‌شود. اصلی‌ترین نیازها شامل، تأمین انرژی (که توسط چربی‌ها، قندها و پروتئین‌های مازاد تأمین می‌شود)، بیوستتر زیستی اسیدآمینه‌های غیرضروری از اسیدآمینه‌های ضروری (که توسط پروتئین‌ها تأمین می‌شود)، اسیدهای چرب ضروری، ویتامین‌ها، عناصر معدنی و آب می‌باشد. به دلیل اینکه نیازهای غذایی نوزاد به میزان بلوغ آن در هنگام تولد، سرعت رشد نوزاد و میزان نیازش به انرژی وابسته است، از این‌رو ترکیب اصلی شیر در گونه‌های مختلف متفاوت است (Fox and McSweeney 1998). هم‌چنین شیر شامل مقادیر متفاوتی از چربی‌ها، قندها، پروتئین‌ها، مواد معدنی، همه ویتامین‌های ضروری، لوکوسیت‌ها، فاکتورهای رشد، آنزیم‌ها، مهارکننده‌های آنزیمی، ایمونوگلوبولین‌ها، پپتیدها و پروتئین‌های ضد باکتری می‌باشد. اگرچه شیر اصولاً برای تغذیه نوزاد تولید می‌شود، ترکیبات شیر عملکردهای فیزیولوژیکی مهمی مثل تنظیم سیستم ایمنی، پاسخ‌های رشد و هورمونی و فعالیت‌های ضدباکتریایی انجام می‌دهند، بنابراین می‌تواند بر روی سلامتی نوزاد و مادر تأثیر به سزایی داشته باشند (Farrell and Thompson 1990, Meisel 1997). غلط ترکیبات اصلی شیر بین گونه‌های مختلف بسیار متفاوت است، به نحوی که چربی‌ها بین ۲-۵۵ درصد، پروتئین‌ها بین ۱۰-۲۰ درصد و قندها بین ۰-۱۰ درصد متغیر

می باشد. برای مثال میزان پروتئین شیر انسان $0/9$ گرم در هر 100 میلی لیتر است (افزایش دو برابری وزن در طی $180-120$ روز نسبت به هنگام تولد)، در حالی که در شیر موش این مقدار $8/1$ گرم در هر 100 میلی لیتر می باشد (افزایش دو برابری وزن در طی 2 روز نسبت به هنگام تولد) (Hambræus and Lonnerdal 2003).

۱-۱-۲- پروتئین های شیر گاو^۱

خواص شیر و اکثر محصولات لبنی بیشتر تحت تاثیر مقدار پروتئین موجود در آن است. پروتئین های شیر به دلیل خواص منحصر به فرد و اهمیت فرآوری شان تحت مطالعات بسیاری قرار گرفته اند. تحقیق بر روی پروتئین های شیر از اوایل قرن 19 میلادی آغاز شد. نخستین کارها توسط برزلیوس^۲ در 1814 میلادی و شوبлер^۳ در 1818 میلادی بر روی خواص شیمیایی و فیزیکی پروتئین های شیر انجام شد. برای اولین بار کلمه کازئین^۴ توسط بارکونوت^۵ در 1830 میلادی به کار رفت و عبارت کازئین برای پروتئین های شیر که در $pH 4/6$ نامحلول هستند، عمومیت پیدا کرد. یک روش برای جدا کردن پروتئین از شیر به شیوه رسوب دهی اسیدی در 1938 توسط مولدر^۶ به چاپ رسید که در آن از عبارت پروتئین استفاده شد (Fox 1992). مایع آب پنیر^۷ که بعد از رسوب دهی ایزووالکتریک کازئین از خامه شیر یا کل شیر باقی می ماند، یک محلول رقیق شامل مخلوطی از پروتئین ها ($7/0$ درصد)، لاکتوز، نمک-های معدنی و آلی، ویتامین ها و مقادیر ناچیزی از ترکیبات دیگر است. تفکیک پروتئین های آب پنیر توسط سبلین^۸ با استفاده از نمک زدایی با سولفات منیزیم در سال 1885 به اجزای محلول (آلبومن^۹) و نامحلول (گلوبولین^{۱۰}) صورت گرفت.

در سال 1889 ویچمن^{۱۱} یک پروتئین از اجزاء آلبومن آب پنیر را بوسیله سولفات آمونیوم و اسیدی کردن متبلور کرد، که قبل از این روش برای متبلور کردن آلبومن و اوالبومن^{۱۲} سرم خون استفاده می شده است. با استفاده از روش های موجود در 100 سال پیش، مشخص شد که پروتئین های موجود در آب پنیر بسیار شبیه به اجزاء موجود در پروتئین های خون هستند. بررسی ها نشان دادند که این پروتئین ها به طور مستقیم از خون به شیر منتقل می شوند.

¹ Cow's milk proteins

² Berzelius

³ Schubler

⁴ Casein

⁵ Barconnot

⁶ Mulder

⁷ Whey

⁸ Sbelein

⁹ Albumin

¹⁰ Globulin

¹¹ Wichmann

¹² Ovalbumin

ترکیب شیر علاوه بر کازئین و پروتئین‌های آب پنیر شامل دو گروه دیگر از مواد شبه پروتئینی، پروتئوزپیتون‌ها^۱ و نیتروژن‌های غیر پروتئینی^۲، نیز هستند که در سال ۱۹۳۸ توسط راولند^۳ کشف شدند. او مشاهده کرد که بعد از حرارت دادن چربی شیر در دمای ۹۵°C به مدت ۱۰ دقیقه، بر اثر اسیدی نمودن تا pH ۴/۶، پروتئین‌های آب پنیر با کازئین‌ها رسوب می‌کنند. زمانی که به اجزای محلول شیر حرارت داده شده در pH ۴/۶، اسیدتری کلرواستیک^۴ ۱۲ درصد اضافه شد، تعدادی ترکیبات نیتروژن‌دار رسوب کردند که پروتئوزپیتون نامیده شدند، همچنین ترکیبات نیتروژنی که به صورت محلول باقی می‌مانند، نیتروژن‌های غیر پروتئینی نام گرفتند (Fox and MacSweeney).

(2003)

شیر گاو منبع مهمی از پروتئین‌ها با ارزش غذایی بالا است. شیر گاو در حدود ۲۵ نوع پروتئین دارد که در هر لیتر آن ۳۰-۳۵ گرم پروتئین موجود است. با فعالیت کیموزین^۵ (رنین^۶) یا اسیدی شدن^۷ شیر در pH ۴/۶ دو قسمت شامل آب پنیر در حدود ۲۰ درصد از پروتئین‌های شیر گاو، و شیر بسته شده^۸ در حدود ۸۰ درصد از پروتئین‌های شیر گاو ایجاد می‌شوند. کازئین، اصلی‌ترین پروتئین شیر بسته شده، شامل ۴ پروتئین (α_{s1} , α_{s2} , β و κ) کد شده به وسیله ژن‌های متفاوت است که بر روی یک کروموزوم قرار گرفته‌اند (Wal 2001).

۱-۳-۱- پروتئین‌های آب پنیر

آب پنیر از شیر بسته شده در طی تولید پنیر جدا می‌شود و شامل لاکتوز، پروتئین‌ها و لیپید است. پروتئین‌های آب پنیر شامل دو گروه هستند: لاکتابومین‌ها که در محلول اشباع ۵۰ درصد از سولفات آمونیوم یا سولفات میزیم محلول‌اند و لاکتوگلوبولین‌ها که در این شرایط به صورت نمک نامحلول وجود دارند. اجزای لاکتوگلوبولین‌ها عموماً شامل ایمونوگلوبولین^۹ ها هستند. لاکتابومین‌ها از دو نوع پروتئین اصلی بتالاکتوگلوبولین^{۱۰} و آلفالاکتوبلومین^{۱۱} و چندین پروتئین جزئی دیگر شامل آلبومین سرم^{۱۲} خون و لاکتوفرین^{۱۳}، تشکیل شده است.

¹ Proteinaceous material proteos peptones

² Non-protein nitrogen

³ Rawland

⁴ Trichloroacetic acid

⁵ Chymosin

⁶ Renin

⁷ Acidification

⁸ Coagulum

⁹ Immunoglobulin

¹⁰ Beta-lactoglobulin(BLG)

¹¹ α -lactalbumin(ALA)

¹² Serum albumin

¹³ Lactoferrin

(Imafidon *et al.* 1997, Fox 2003). بتالاکتو گلوبولین و آلفالاکتالبومین در غده شیری سنتز می‌شوند در حالی که بقیه پروتئین‌ها مثل آلبومین سرم گاوی از خون نشأت می‌گیرند (Korhonen 2009).

پروتئین‌های آب پنیر دارای ساختار پایداری هستند ولی 4^1 نوع کازئین ساختار دوم^۱ پایداری ندارند که به دلیل داشتن مقدار بیشتری از اسیدآمینه ساختارشکن پروولین^۲ است، به خصوص بتاکازئین که دارای 35^2 پروولین از 209 دنباله اسیدآمینه‌ای خود می‌باشد. انعطاف‌پذیری ساختار کازئین باعث مستعد شدن آن برای پروتئولیز می‌شود که عملکرد طبیعی آن را به عنوان منبع اسیدهای آمینه تسهیل می‌کند (Holt and Sawyer 1993). در مقابل، پروتئین‌های طبیعی آب پنیر کاملاً در برابر هضم پایدار هستند و مقداری از آن‌ها از طریق مدفوع نوزادان دفع می‌شود. با توجه به مقاوم بودن اکثر پروتئین‌های آب پنیر در برابر هضم، عملکرد غیرتغذیه‌ای آن‌ها در روده از اهمیت ویژه‌ای برخوردار است (Sawyer and Kontopidis 2000). امروزه علاقه فراوانی به تولید تجاری پروتئین‌های اصلی و جزئی آب پنیر برای مصارف تغذیه‌ای و کاربردهای وابسته وجود دارد و روش‌های متعددی برای تولید تعداد زیادی از پروتئین‌های آب پنیر در مقیاس صنعتی توسعه یافته است (Mulvihill and Ennis 2003).

جدول ۱-۱، غلظت پروتئین‌های اصلی شیر

درصد تقریبی در بین کل پروتئین - های شیر گاو	غلظت در شیر گاو (g/L)	پروتئین
۴۲	۱۵-۱۹	آلfa کازئین
۲۵	۹-۱۱	بتا کازئین
۹	۳-۴	کاپا کازئین
۴	۱-۲	گاما کازئین
۹	۲-۴	بتالاکتو گلوبولین
۴	۱-۱/۵	آلفالاکتالبومین
۴	۰/۶-۱/۸	پروتئوز پیتون
۱	۰/۱-۰/۴	آلبومن سرم گاوی
۲	۰/۶-۱	ایمونو گلوبولین

¹ Second structure

² Proline

۱-۲- بتالاکتوگلوبولین شیر گاو

بتالاکتوگلوبولین (BLG) در حدود ۵۰ درصد از پروتئین‌های آب پنیر و ۱۲ درصد از کل پروتئین‌های شیر گاو را تشکیل می‌دهد. BLG پروتئین اصلی آب پنیر در شیر گاو، بوفالو^۱، گوسفند و بز است (اگرچه اندکی تفاوت‌های درون گونه‌ای نیز وجود دارد). در ابتدا مشخص شد که BLG فقط در شیر نشخوار کنندگان وجود دارد ولی هم‌اکنون می‌دانیم که در شیر بسیاری از گونه‌های دیگر شامل: گوزن، خوک، کانگورو، اسب، میش، دلفین، گربه، نهنگ و سگ نیز وجود دارد (Pervaiz and Brew 1986). با این حال در شیر انسان، موش، خوکچه هندی و شتر دیده نشده است. آلفالاکتالبومین عمده‌ترین پروتئین آب پنیر در این گونه‌ها می‌باشد (Kontopidis 2000).

BLG پروتئین اصلی آب پنیر شیر گاو با غلظت متوسط حدوداً ۲-۳ گرم در لیتر است (Kontopidis *et al.*) (2004). این پروتئین متعلق به خانواده پروتئینی لیپوکالین است (Sawyer and Kontopidis 2000). لیپوکالین‌ها عموماً پروتئین‌های کوچکی با ۱۸۰-۱۶۰ اسید‌آمینه هستند که همگی آنها در یکسری خواص با هم مشترک می‌باشند. آنها می‌توانند با مولکول‌های آبگریز^۲ کوچک پیوند برقرار کنند، کمپلکس‌هایی با ماکرومولکول‌های محلول دیگر ایجاد نمایند و به گیرنده‌های خاصی روی سطح سلول متصل شوند. همچنین نشان داده شده است که BLG گاوی به لیگاندهای کوچکی مانند اسیدهای چرب و ویتامین‌ها متصل می‌شود (Kontopidis *et al.*) (2002). اگرچه ویژگی‌های فیزیکی-شیمیایی BLG گاوی به خوبی مشخص شده ولی عملکردهای زیستی آن کاملاً شناسایی و تأیید نشده است. این پروتئین به طور گسترده از زمانی که برای اولین بار در ۱۹۳۴ توسط پالمر^۳ از شیر گاو خالص‌سازی^۴ شد، مورد مطالعه قرار گرفته است (Palmer 1934).

۱-۲-۱- ساختار مولکولی BLG گاوی

BLG در سلول‌های اپیتلیال^۵ ترشحی غده پستانی، تحت کنترل هورمون پرولاکتین^۶ تولید می‌شود (Larson 1972). RNA ای که مسئول کد کردن این پروتئین در غده پستانی است به پیش پروتئینی با ۱۸۰ اسید‌آمینه ترجمه می‌شود و سپس پیتید پیام‌رسان، ۱۸ اسید‌آمینه‌ای بسیار محافظت شده، حذف می‌گردد (Yoshikawa *et al.*) (1978). ساختار BLG از ۱۶۲ اسید‌آمینه با وزن مولکولی حدود ۱۸/۴ کیلو Dalton تشکیل شده است

¹ Buffalo

² Hydrophobic

³ Palmer

⁴ Purification

⁵ Epithelial

⁶ Prolactin