

بررسی امکان تولید اسید های آمینه از ضایعات خرما با به کارگیری دو سوش جهش یافته کرینه باکتریوم گلوتامیکوم CECT690 و CECT77

نفیسه دعوتی^۱، زهره حمیدی اصفهانی^{۲*} و سید عباس شجاع الساداتی^۳

- ۱- دانش آموزانه دانشگاه تربیت مدرس، دانشکده کشاورزی، گروه علوم و صنایع غذایی،
۲- استادیار دانشگاه تربیت مدرس، دانشکده کشاورزی، گروه علوم و صنایع غذایی،
۳- استاد دانشگاه تربیت مدرس، دانشکده فنی و مهندسی، بخش شیمی، گروه بیوتکنولوژی

چکیده

با توجه به کاربرد فراوان اسید های آمینه از جمله اسید گلوتامیک در صنایع غذایی، شیمیایی، دارویی، بهداشتی و آرایشی از یک طرف و از طرف دیگر جهت رفع مشکل ضایعات خرما، تولید اسید آمینه از ضایعات خرما مورد بررسی قرار گرفت. از دو سوش جهش یافته کرینه باکتریوم گلوتامیکوم CECT690 و CECT77 برای بررسی امکان تولید اسیدهای آمینه استفاده شد. نتایج حاصل از اندازه گیری شیمیایی ضایعات خرما نشان داد که این ماده جهت رشد باکتری بسیار مفید می باشد. از آنجایی که ضایعات خرما یک محیط کشت پیچیده برای رشد باکتری محسوب می شود در این تحقیق عوامل موثر بر تولید اسید آمینه بر اساس طراحی غربالی (screen design) مشخص شد. که به وسیله این روش آماری میزان تاثیر هفت متغیر در دو سطح، بیشترین و کمترین مقدار بررسی شد. نتایج حاصل از اندازه گیری اسیدهای آمینه به روش کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا نشان داد که دو اسید آمینه ترئونین و اسید گلوتامیک بیش از سایر اسیدهای آمینه در اثر تخمیر ضایعات خرما تولید شده اند. تجزیه و تحلیل آماری (طراحی غربالی) نشان داد که میزان ضایعات خرما، زمان افزودن پنی سیلین، میزان فسفات و نوع ریزسازواره بیشترین تاثیر را بر روی تولید اسید گلوتامیک داشتند. در صورتیکه میزان بیوتین، دما و منبع ازت کمترین اثر را در بین متغیرهای اصلی نشان دادند. در میان اثر متقابل متغیرها میزان خرما و زمان افزودن پنی سیلین بیشترین تاثیر را بر تولید اسید گلوتامیک داشتند. تجزیه و تحلیل آماری همچنین نشان داد که در بین متغیرهای اصلی زمان افزودن پنی سیلین، میزان خرما و نوع ریزسازواره به ترتیب بیشترین تاثیر را بر میزان تولید ترئونین داشته اند. نتایج حاصل از اندازه گیری اسیدهای آمینه به روش کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا نشان داد که علاوه بر ترئونین و اسید گلوتامیک سایر اسیدهای آمینه از جمله والین، آلانین، لیزین، پرولین، تیروزین، فنیل آلانین، لوسین و ایزولوسین نیز تولید شده اند.

کلیدواژگان: اسید گلوتامیک، ضایعات خرما، کرینه باکتریوم گلوتامیکوم، اسیدهای آمینه، ترئونین.

۱- مقدمه

آمینو تولید شده بیش از ۳ بیلیون دلار در سال ۱۹۹۸ گزارش شده است و رشد سالانه این تجارت ۵-۱۰ درصد می باشد. امروزه در بخش صنایع غذایی بیش از ۱,۰۰۰,۰۰۰ تن

اسیدهای آمینه جزء مواد بسیار با ارزش و مفید در طبیعت هستند و کاربرد فراوانی در صنایع دارویی، شیمیایی، غذایی، بهداشتی و آرایشی دارا می باشند. ارزش اقتصادی اسید های

* مسئول مکاتبات: hamidy_z@modares.ac.ir

باشد. معاونت باغبانی وزارت جهاد کشاورزی کشور میزان تولید خرما را در سال ۱۳۸۲ حدود ۸۵۰ هزار تن پیش بینی نموده است که با توجه به مصرف حدود ۲۵۰ الی ۳۰۰ هزار تن داخلی و صادرات حدود ۱۰۰ هزار تنی خرما حدود ۵۰۰ هزار تن از این محصول به هدر می رود و یا به مصرف خوراک دام می رسد [۱۰]. به منظور حل مشکل ضایعات خرما در کشور در این تحقیق برای اولین بار در دنیا از ضایعات خرما به عنوان نوع جدیدی از سوبسترا جهت تولید اسیدهای آمینه استفاده گردید. هدف از این تحقیق امکان تولید تخمیری اسیدهای آمینه به وسیله این ضایعات بود که پس از آن با توجه به نتایج بدست آمده می توان شرایط را برای تولید یکی از اسیدهای آمینه که هم از نظر اقتصادی و هم از نظر میزان تولید شده به صرفه است، بهینه کرد. تحقیقاتی در زمینه استفاده از خرما در تولید فراورده های تخمیری شده است که می توان به تولید اسید استیک، الکل، پروتئین تک یاخته ای و چربی از خرما کامل و تولید پروتئین از هسته های خرما اشاره کرد [۱۱-۱۲].

ضایعات خرما مورد استفاده در این تحقیق تفاله حاصل از پرس خرما در کارخانجات تولید کننده شربت خرما بود که به عنوان منبع کربنی برای تولید اسیدهای آمینه استفاده گردید. به منظور ارزیابی ارزش غذایی این ضایعات میزان ماده قندی و برخی از عناصر ضروری جهت رشد باکتری مورد تجزیه قرار گرفته شد. ضایعات کارخانه شامل ضایعات پالپی (گوشتی) و فیبری بود که به لحاظ پایین بودن میزان قند ضایعات فیبری از ضایعات پالپی در این تحقیق استفاده گردید.

از آنجاییکه خرما برای رشد باکتری کاملاً ناشناخته است در این تحقیق به منظور نزدیک شدن به ترکیب مناسبی برای محیط کشت اصلی باکتری از طراحی غربالی استفاده گردید.

آزمونهای غربالی، آزمونهای کوچکی هستند که تعداد زیادی از متغیرها را در بر می گیرد. این آزمونها نقش مهمی در مراحل اولیه هر تحقیق ایفا می نمایند. هدف آنها تمرکز روی متغیرهای مهم و یافتن مؤثرترین متغیرها در تحقیق می باشد. از آنجایی که این آزمونها علیرغم کوچکی، تعداد زیادی از متغیرها را در بردارد، آنها اطلاعات زیادی (از جمله میزان معنی داری هر متغیر) در مورد هر متغیر نمی دهند. لذا این طراحی مقدمه ای برای طراحیهای بهینه سازی است. طراحی های بهینه سازی پس از

گلوتامات عمدتاً به عنوان تشدید کننده طعم مصرف می شود. از کاربرد های دیگر اسیدهای آمینه در صنایع غذایی می توان به موارد زیر اشاره کرد:

ال-آسپاراتات و ال-فنیل آلانین با تولید سالانه حدود ۱۰،۰۰۰ تن (تولید شیرین کننده ها (آسپاراتام))، گلیسین (اصلاح طعم ساخارین)، لیزین با تولید سالانه ۴۵۰،۰۰۰ تن (مکمل جیره غذایی دام، خوک و طیور)، دی-ال-متیونین با تولید سالانه ۳۵۰،۰۰۰ ال-ترئونین با تولید ۱۵،۰۰۰ تن در سال (رژیم غذایی دام).

از جمله مصارف دارویی اسید های آمینه می توان به کاربرد ال-تریپتوفان به عنوان محرک خواب، ال-فنیل آلانین (ضد افسردگی) و دیگر مصارف اسید های آمینه در بلوک های ساختمانی به منظور سنتز عوامل درمانی مختلف اشاره داشت [۱].

با توجه به مطالب گفته شده اسید گلوتامیک بیشترین حجم سنتزی را در بین سایر اسیدهای آمینه دارا می باشد. در بین کشورهای تولید کننده به ترتیب ژاپن ۱۲۰، تایوان ۳۸، اروپا ۱۰ و آمریکا ۴ (سال/میلیون پوند) بیشترین تولید کننده اسید گلوتامیک در جهان می باشند [۲].

تحقیقات گسترده ای در زمینه بررسی اثر عوامل مختلف بر تولید اسید گلوتامیک در دنیا شده است که می توان به مطالعاتی که در زمینه اثر هوادهی بر تولید، اثر بیوتین بر تولید (عامل موثر بر نفوذپذیری غشایی)، جهش زایی باکتری جهت افزایش راندمان تولید، استخراج اسید گلوتامیک و غیره اشاره کرد [۳-۸].

از آنجاییکه ملاس نیشکر، ملاس چغندر قند و نشاسته تاپوکا به عنوان مواد خام اصلی تولید اسید گلوتامیک محسوب می شوند [۹]، مطالعاتی نیز در زمینه جایگزینی سوبسترای تولید اسید گلوتامیک در دنیا شده است. از اقدامات انجام شده در دنیا در این زمینه می توان به تخمیر اسید گلوتامیک از ضایعات آبکافت شده پالم (نخل روغنی) و تخمیر اسید گلوتامیک از نشاسته آبکافت شده کاساوا اشاره کرد [۷-۸].

حدود نیمی از ساکنین نواحی جنوب کشور از راه تولید و تجارت محصول خرما امرار معاش می نمایند. کشور ایران یکی از تولید کنندگان عمده خرما در سطح جهان به شمار می رود بنابراین تاثیر محصول خرما در وضعیت اقتصادی کشور پر اهمیت می

اندازه گیری کیفی اسید آمینه به روش کروماتوگرافی لایه نازک انجام شد. در این روش از صفحات سیلیکاژل G و از حلال آب/ فنل به نسبت حجمی/حجمی ۸۰/۲۰ استفاده شد [۱۶].

اندازه گیری کمی اسیدهای آمینه به وسیله روش کروماتوگرافی مایع با فشار بالا و در مد فاز معکوس (HPLC) انجام شد. در این روش از مشتق سازی اسیدهای آمینه با ۶-آمینو کیونولیل-ان-هیدروکسی سوکسینیمیدیل کاربامات^۲ استفاده شد. شدت جریان فاز متحرک در ستون یک میلی لیتر در دقیقه، زمان رانش صد دقیقه، ستون مورد استفاده C18 و دمای ستون ۳۷ درجه سانتی گراد در نظر گرفته شد. روش مورد استفاده گرادینانت^۳ با سه حلال استونیتریل، بافر استات فسفات و آب با درجه کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا بود. از آشکارساز فلورسنس با طول موج تحریک ۲۵۰ نانومتر و طول موج نشر ۳۹۵ نانومتر استفاده گردید [۷].

۲-۲- تخمیر

فرایند تخمیر شامل دو مرحله پیش کشت و کشت اصلی می باشد. در مرحله پیش کشت هدف تکثیر باکتری و در مرحله کشت اصلی هدف تولید اسیدهای آمینه می باشد. قبل از انجام مرحله تخمیر باکتریهای خریداری شده به صورت خشک شده انجمادی بر روی محیط نوترینت آگار کشت داده شدند تا باکتری فعال گردد سپس برای فعال سازی باکتری ها هر چند وقت یکبار از محیط قبلی بر روی محیط نوترینت آگار کشت داده می شد.

الف- تهیه و تلقیح محیط پیش کشت

مواد تشکیل دهنده محیط پیش کشت به صورت زیر می باشد:

گلوکز ۵، عصاره مخمر ۵/۰، سولفات منگنز ۰/۰۰۱، سولفات آهن ۰/۰۰۱، سولفات منیزیم ۰/۲، فسفات دی هیدروژن پتاسیم ۰/۱، فسفات دی پتاسیم هیدروژن ۰/۱ برحسب گرم در ۱۰۰ میلی لیتر و بیوتین ۲۰/۱ pg.

pH اولیه محیط کشت به وسیله سود و اسید کلریدریک بر روی ۷ تنظیم گردید. سپس حدود ۱۰ میلی لیتر از سوسپانسیون باکتری فعال شده بر روی نوترینت آگار به محیط پیش کشت

مشخص شدن متغیرهای مؤثر قادر است اطلاعات بیشتری در مورد هر کدام از آنها در اختیار محقق قرار دهد.

معمولا طراحی های غربالی، طراحی های دو سطحی هستند که هر متغیر را در دو سطح بیشترین و کمترین مقدار انتخاب می کند.

یکی از انواع طراحی های دو سطحی طراحی فاکتوریل جزئی (fractional factorial) است که تنها قسمتی از طراحی فاکتوریل کامل استفاده می شود و باعث می شود که تعداد نمونه برداریها کاهش یابد و یکی از طراحی های ارائه شده برای هفت متغیر طراحی فاکتوریل جزئی یک هشتم (۱/۸) است یعنی تعداد نمونه ها یک هشتم نمونه ها در فاکتوریل کامل می باشد. نام آزمون غربالی مورد استفاده در این تحقیق^۱ FF0716 یعنی ۱۶ آزمون با ۷ متغیر بود که توسط آن اثر ۷ متغیر از جمله نوع باکتری، زمان افزودن پنی سیلین، نوع منبع ازت، دما، میزان بیوتین، خرما و فسفات بر تولید اسید آمینه در دو سطح بیشترین و کمترین مقدار بررسی گردید [۱۳].

۲- مواد و روشها

باکتری های مورد استفاده در این تحقیق دو سوش جهش یافته کرینه باکتریوم گلوتامیکوم CECT690 و CECT77 بود که از کلکسیون میکروبی CECT اسپانیا خریداری گردید. در این تحقیق از ضایعات پالپی (تفاله حاصل از پرس) خرما که حاصل از کارخانه خرما بن جنوب (تولید کننده عسل خرما) واقع در بندر عباس بود استفاده شد.

۲-۱- روشهای ارزیابی

عناصر ضروری برای رشد باکتری شامل سدیم، منیزیم، منگنز، پتاسیم و فسفر می باشد که مقادیر آن به شرح زیر در ضایعات خرما اندازه گیری شد. منیزیم و منگنز با دستگاه جذب اتمی، پتاسیم و سدیم توسط دستگاه فلیم فتومتری و فسفر به روش اسپکتروفتومتری اندازه گیری شد [۱۴]. قند خرما نیز به وسیله روش رنگ سنجی دی نیترو سالیسیلیک اسید (DNS) اندازه گیری شد که جذب آن در این روش توسط دستگاه اسپکتروفتومتری در طول موج ۵۷۵ نانومتر اندازه گیری شد [۱۵].

2. 6- aminoquinolyl- N-hydroxysuccinimidyl carbomates
3. Gradient

1. Fractional factorial

وزن مرطوب اندازه‌گیری شد. بنابراین ضایعات خرما می‌تواند منبع کربنی خوبی جهت تخمیر اسیدهای آمینه باشد.

جدول ۲ میزان عناصر اندازه‌گیری شده در ۱۰۰ گرم ضایعات خرما

نوع عنصر	میزان عنصر (نمونه ۱۰۰ g)
منیزیم	۰/۰۵
منگنز	۰/۷
پتاسیم	۰/۵
سدیم	۰
فسفر	۰/۲۳۲

در اندازه‌گیری کیفی اسیدهای آمینه به وسیله روش کروماتوگرافی لایه نازک عدم حضور اسیدهای آمینه در نمونه خرمای تخمیر نشده و تشخیص اسیدهای آمینه در نمونه خرمای غنی‌سازی شده و تخمیر شده به وسیله باکتری کرینه باکتریوم گلوتامیکوم تاکید بر این دارد که ضایعات خرما به تنهایی فاقد اسیدهای آمینه است و جهت تخمیر آن نیاز به غنی‌سازی دارد. کروماتوگرام مربوط به استاندارد اسیدهای آمینه اندازه‌گیری شده به روش کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا در شکل ۱ نشان داده شده است. نتایج حاصل از اندازه‌گیری اسیدهای آمینه به روش کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا حاکی از آن بود که میزان اسیدگلوتامیک و ترئونین تولیدشده نسبت به سایر اسیدهای آمینه تولید شده بیشتر است. به همین دلیل در این مقاله تنها به بحث روی نتایج مربوط به این دو اسید آمینه می‌پردازیم. میزان اسید گلوتامیک و ترئونین اندازه‌گیری شده به روش HPLC مربوط به نمونه‌های مجهول مورد طراحی در این تحقیق در جدول ۳ آورده شده است.

علاوه بر اسید گلوتامیک و ترئونین سایر اسیدهای آمینه نظیر والین، آلانین، لیزین، پرولین، تیروزین، لوسین، ایزولوسین و فنیل آلانین نیز تولید می‌شود (شکل ۲).

با توجه به جدول ۳ بیشترین میزان ترئونین و اسید گلوتامیک تولیدی مربوط به نمونه ۱ می‌باشد (شکل ۳) و این نشان دهنده این است که شرایط این آزمون برای تولید مطلوب می‌باشد همچنین با توجه به این جدول نتیجه‌گیری می‌شود که ترئونین بیشتر از اسید گلوتامیک تولید می‌شود.

سترون شده اضافه گردید. سپس محیط پیش کشت تلقیح شده با شدت دور همزن ۱۵۰rpm به مدت ۱۸ ساعت گرمخانه‌گذاری شد [۷].

ب- تهیه و تلقیح محیط کشت اصلی

در این مرحله از آزمایش‌ها، ۷ نوع متغیر در دو سطح (معمولاً کمترین و بیشترین مقادیر ممکنه) به منظور نزدیک شدن به شرایط بهینه رشد باکتری بر روی سوبسترای ضایعات خرما بررسی شد. آزمایش‌های طراحی شده بر اساس روش غربال (FF0716) در جدول ۱ (صفحه بعد) آورده شده است [۱۳].

از ریزسازواره‌های کرینه باکتریوم گلوتامیکوم (A) CECT690 و کرینه باکتریوم گلوتامیکوم (B) CECT77 استفاده شد.

در شرایط سترون ۱۰ میلی‌لیتر از محیط پیش کشت به محیط کشت‌های اصلی اضافه گردید و محیط کشت‌های تلقیح شده در دو دمای ۳۰ °C و ۳۹ °C به مدت ۴۸ ساعت و شدت دور همزن ۱۵۰ دور در دقیقه گرمخانه‌گذاری شدند و بر اساس طراحی انجام شده به یکسری از نمونه‌ها بعد از ۸ ساعت از تلقیح و به یکسری دیگر بعد از ۱۶ ساعت پنی‌سیلین جی به میزان ۴/۸ واحد در هر میلی‌لیتر محیط کشت با پی‌پت سترون اضافه گردید.

ج- استخراج اسیدهای آمینه از محیط کشت

به منظور استخراج اسیدهای آمینه پس از اتمام گرمخانه‌گذاری محتوای ارلن حاوی سوبسترای تخمیر شده تحت شرایط خلاء ۱۵ PSI و به وسیله کاغذ واتمن شماره ۱ و قیف بوخنر صاف شد و سپس با سرعت ۶۰۰۰ دور بر دقیقه به مدت ۲۰ دقیقه سانتریفوژ شد. در نهایت محتوای صاف شده تا زمان اندازه‌گیری اسیدهای آمینه تولید شده در دمای ۱۸- درجه سانتی‌گراد نگهداری شد [۷].

۳- نتایج و بحث

۳-۱- نتایج حاصل از اندازه‌گیری شیمیایی و

دستگاهی

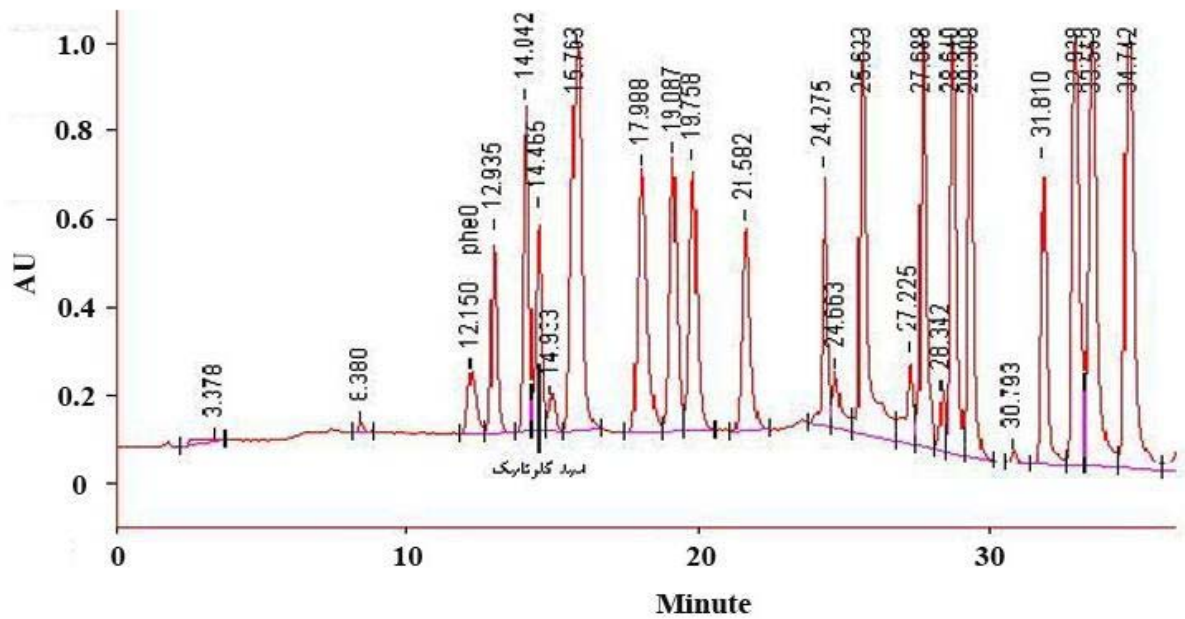
میزان عناصر موجود در ضایعات خرما در جدول ۲ آورده شده است. میزان قند موجود در ضایعات خرما ۵۰ درصد بر اساس

جدول ۱ آزمایش های طراحی شده بر اساس آزمون غربال (FF0716)

شماره آزمایش	نوع ریزسازواره	دمای کشت (°C)	نوع منبع ازت	میزان فسفات (g/100ml)	زمان افزودن پنی سیلین (h)	میزان بیوتین (µg/l)	میزان خرما (g/100ml)
۱	A	۳۰	اوره	۰	۸	۰	۱۰
۲	A	۳۰	اوره	۰/۲	۱۶	۱۰۰	۲۵
۳	A	۳۰	مخمر	۰	۸	۱۰۰	۱۰
۴	A	۳۰	مخمر	۰/۲	۸	۰	۲۵
۵	A	۳۹	اوره	۰	۱۶	۰	۲۵
۶	A	۳۹	اوره	۰/۲	۸	۱۰۰	۱۰
۷	A	۳۹	مخمر	۰	۸	۱۰۰	۲۵
۸	A	۳۹	مخمر	۰/۲	۱۶	۰	۱۰
۹	B	۳۰	اوره	۰	۸	۱۰۰	۲۵
۱۰	B	۳۰	اوره	۰/۲	۱۶	۰	۱۰
۱۱	B	۳۰	مخمر	۰	۱۶	۰	۲۵
۱۲	B	۳۰	مخمر	۰/۲	۸	۱۰۰	۱۰
۱۳	B	۳۹	اوره	۰	۱۶	۱۰۰	۱۰
۱۴	B	۳۹	اوره	۰/۲	۸	۰	۲۵
۱۵	B	۳۹	مخمر	۰	۸	۰	۱۰
۱۶	B	۳۹	مخمر	۰/۲	۱۶	۱۰۰	۲۵

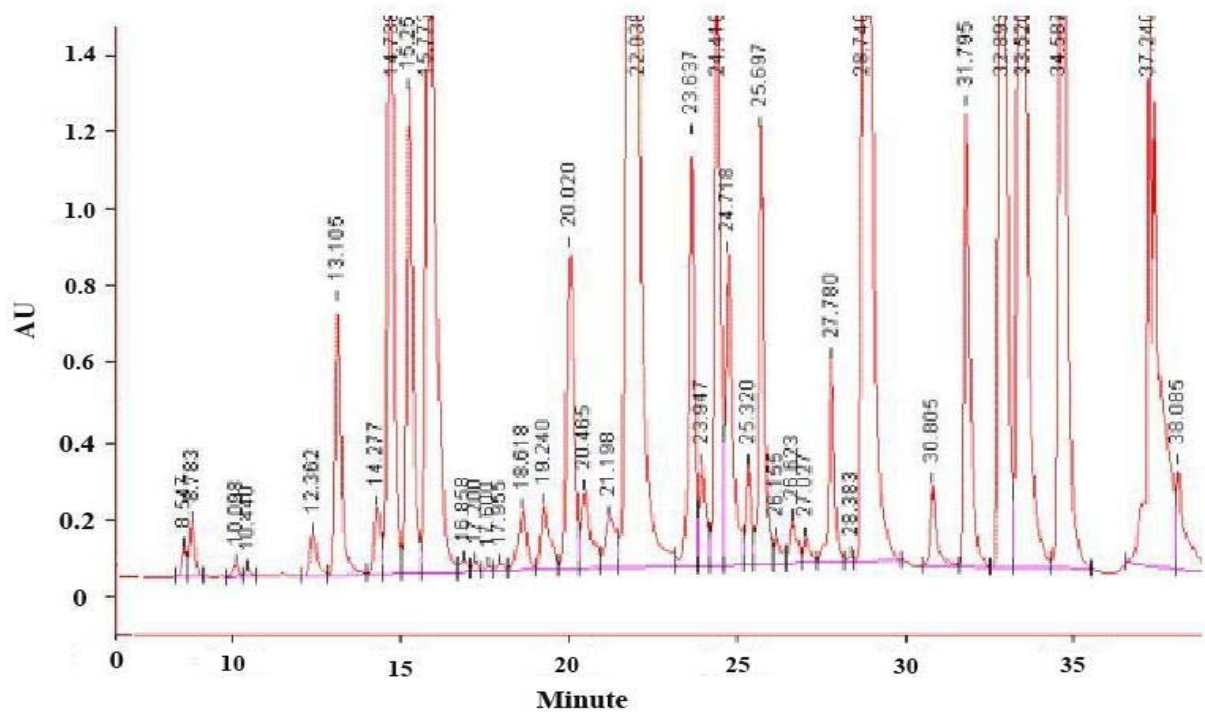
جدول ۳ میزان اسید گلوتامیک و ترئونین تولید شده در آزمون های طراحی شده به روش غربالی

شماره آزمایش	نوع ریز سازواره	دمای کشت (C°)	نوع منبع ازت	فسفات (g/100ml)	زمان افزایش پنی سیلین (h)	بیوتین (µg/l)	خرما (g/100ml)	میزان اسید گلوتامیک (g/l)	میزان اسید ترئونین (g/l)
۱	A	۳۰	اوره	۰	۸	۰	۱۰	۱/۵	۱/۶۸
۲	A	۳۰	اوره	۰/۲	۱۶	۱۰۰	۲۵	۰	۰
۳	A	۳۰	مخمر	۰	۱۶	۱۰۰	۱۰	۰/۲۸	۰
۴	A	۳۰	مخمر	۰/۲	۸	۰	۲۵	۰	۰/۱۲
۵	A	۳۹	اوره	۰	۱۶	۰	۲۵	۰/۳۷	۰/۲۶۸
۶	A	۳۹	اوره	۰/۲	۸	۱۰۰	۱۰	۰/۳۵	۰/۶۲۶
۷	A	۳۹	مخمر	۰	۸	۱۰۰	۲۵	۰/۴	۰/۳۵
۸	A	۳۹	مخمر	۰/۲	۱۶	۰	۱۰	۰/۵	۰/۶
۹	B	۳۰	اوره	۰	۸	۱۰۰	۲۵	۰/۳۲	۰/۲۳
۱۰	B	۳۰	اوره	۰/۲	۱۶	۰	۱۰	۰	۰
۱۱	B	۳۰	مخمر	۰	۱۶	۰	۲۵	۰/۲۲	۰/۰۶
۱۲	B	۳۰	مخمر	۰/۲	۸	۱۰۰	۱۰	۰/۶۱	۰/۹
۱۳	B	۳۹	اوره	۰	۱۶	۱۰۰	۱۰	۰	۰
۱۴	B	۳۹	اوره	۰/۲	۸	۰	۲۵	۰/۰۴	۰/۶۱
۱۵	B	۳۹	مخمر	۰	۸	۰	۱۰	۰/۳۹	۰/۰۵۸
۱۶	B	۳۹	مخمر	۰/۲	۱۶	۱۰۰	۲۵	۰	۰

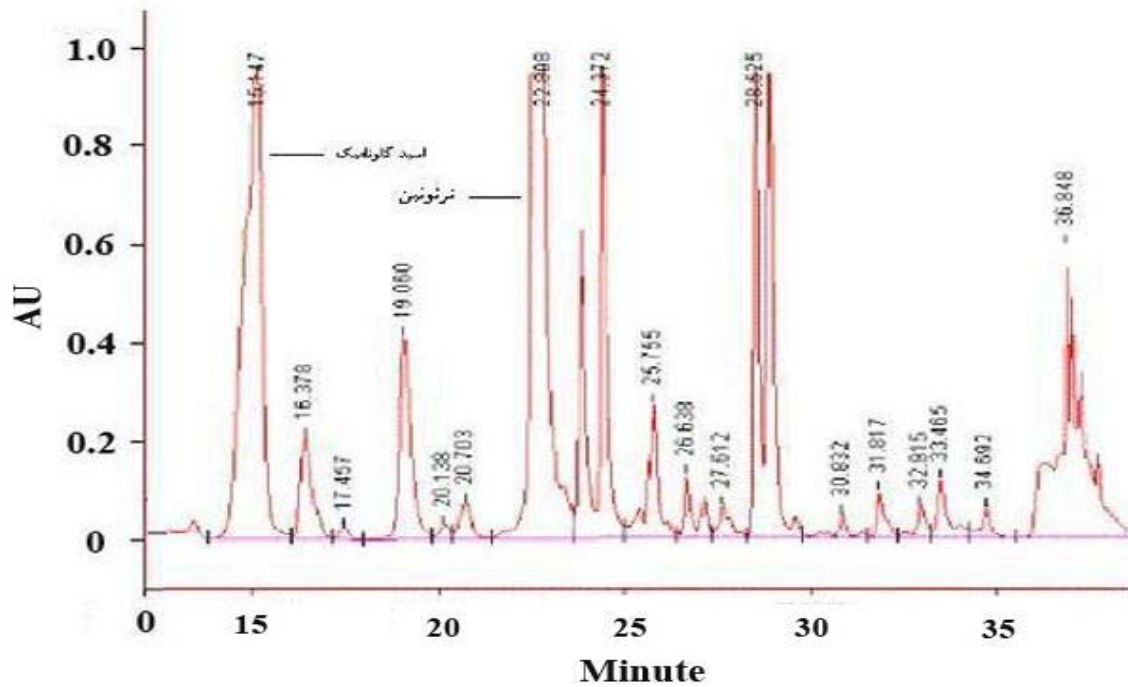


شکل ۱ کروماتوگرام مخلوط استاندارد داخلی و خارجی اسیدهای آمینه

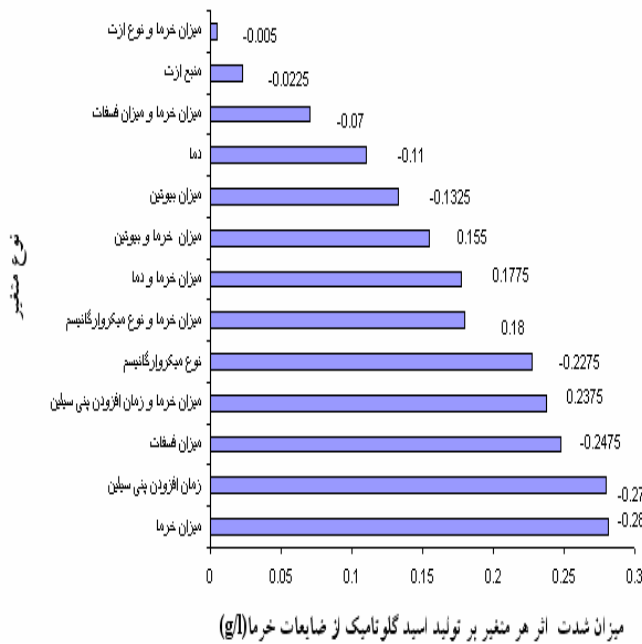
دقایق خروجی اسیدهای آمینه استاندارد: اسید آسپارتیک: ۱۲/۹۳۵، سرین: ۱۴، اسید گلوتامیک: ۱۴/۴۶۵، گلايسين: ۱۵/۷۶۳، هیستیدین: ۱۷/۹۸۸، آمونیاک: ۱۹، آرژنین: ۱۹/۷۵۸، ترئونین: ۲۱/۵۸۲، پرولین: ۲۴/۲۷۵، آلانین: ۲۴/۶۶۳، آلفا-آمینوبوتیریک اسید: ۲۵/۶۳۳، سیستین: ۲۷/۲۲۵، تیروزین: ۲۷/۶۸۸، والین: ۲۸/۶۴۰، متیونین: ۲۹/۳۰۸، لیزین: ۳۱/۸۱۰، ایزولئوسین: ۳۲/۹۲۸، لئوسین: ۳۳/۵۵۳، فنیل آلانین: ۳۴/۷۴۲.



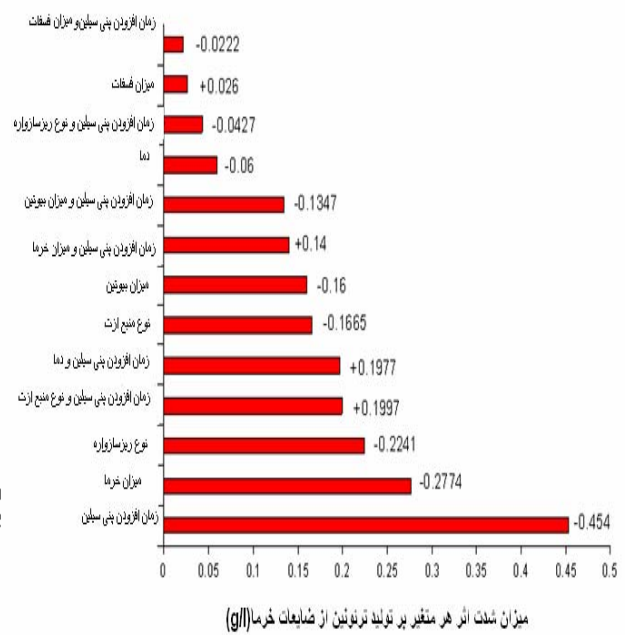
شکل ۲ کروماتوگرام تولید سایر اسیدهای آمینه از ضایعات خرما



شکل ۳ کروماتوگرام اسیدهای آمینه حاصل از تخمیر درآزمون ۱



شکل ۵ میزان اثر متغیرها بر تولید اسید گلوکونیک از ضایعات خرما (g/L)



شکل ۴ میزان اثر متغیرها بر تولید اسید گلوکونیک از ضایعات خرما (g/L)

تولید ترئونین می باشد و برای سایر متغیرها مانند شکل ۴ (تولید اسید گلوتامیک) سطح پایینی متغیر برای تولید ترئونین مطلوب می باشد.

بنابراین با توجه به نتایج شکل ۴ و ۵ می توان گفت میزان ضایعات خرمای ۱۰ گرم نسبت به ۲۵ گرم مطلوب تر می باشد، بهترین زمان افزودن پنی سیلین ۸ ساعت بعد از تلقیح می باشد و باکتری کرینه باکتریوم گلوتامیکوم CECT690 نسبت به کرینه باکتریوم گلوتامیکوم CECT77 توانایی بیشتری در زمینه تولید اسید آمینه دارد.

علت بهتر بودن میزان ضایعات ۱۰ گرم به ۲۵ گرم را می توان به اثر بازدارندگی غلظت بالای سوبسترا (قند) بر رشد باکتری و تولید نسبت داد. زمانی در سال ۱۳۷۷ در تحقیقی که پیرامون اثر هوادهی بر تولید اسید گلوتامیک داشته بود به این نکته اشاره کرده است او همچنین در تحقیق خود به بهتر بودن زمان افزودن پنی سیلین در اوایل فاز لگاریتمی باکتری اشاره کرده است [۳] با توجه به نتایج این تحقیق زمان افزودن پنی سیلین بعد از ۸ ساعت از تلقیح بهتر از ۱۶ ساعت می باشد که می توان چنین نتیجه گرفت که اوایل فاز لگاریتمی ۸ ساعت بعد از تلقیح می باشد.

۴- نتیجه گیری

با توجه به نتایج این تحقیق امکان تولید میکروبی اسیدهای آمینه به خصوص اسید گلوتامیک و ترئونین از ضایعات خرما وجود دارد. البته با توجه به میزان تولید پایین اسید آمینه ترئونین نسبت به اسید گلوتامیک در دنیا و اهمیت بیشتر اسید گلوتامیک در صنعت [۱] باید به بهینه سازی بیشتر شرایط جهت افزایش تولید اسید گلوتامیک نسبت به اسید آمینه ترئونین و سایر اسیدهای آمینه پرداخت.

می توان با شناخت متغیرهای موثرتر بر تولید در این تحقیق به منظور رسیدن به شرایط بهینه رشد و تولید، از نتایج حاصل در مطالعات بعدی استفاده کرد.

البته سایر اسیدهای آمینه تولیدی نظیر لیزین، فنیل آلانین و آلانین نیز در صنعت مطلوب می باشند که با توجه به تولید این اسیدهای آمینه در این تحقیق می توان مطالعاتی را نیز جهت افزایش تولید یکی از این اسیدهای آمینه انجام داد. از جمله

همانطور که قبلا هم اشاره شد علاوه بر اسید گلوتامیک سایر اسیدهای آمینه نیز تولید می شود (شکل ۲) که می توان به تولید ۲/۷ گرمی اسید آمینه آلانین و ۰/۸۸ گرمی اسید آمینه والین به ترتیب در آزمون های شماره ۲ و ۱۴ اشاره کرد.

۲-۳- نتایج حاصل از ارزیابی آماری

به منظور ارزیابی آماری آزمایشات از کد ۱- برای کمترین سطح و از کد ۱+ برای بیشترین سطح هر متغیر استفاده گردید و متغیر هایی که نوع را مشخص می کردند نظیر نوع ریزسازواره و منبع ازت اختصاص کد به صورت زیر صورت گرفت:

بطوریکه برای کرینه باکتریوم گلوتامیکوم CECT690 کد ۱-، کرینه باکتریوم گلوتامیکوم CECT77 کد ۱+ و برای اوره کد ۱-، عصاره مخمر کد ۱+ در نظر گرفته شد. نتایج حاصل از تجزیه و تحلیل این متغیرها برای تولید اسید گلوتامیک و ترئونین به ترتیب در شکل ۴ و ۵ نشان داده شده است.

همانطور که در شکل ۴ مشاهده می شود به ترتیب میزان ضایعات خرما، زمان افزودن پنی سیلین، میزان فسفات و نوع ریزسازواره بیشترین اثر را بر تولید اسید گلوتامیک داشته است و منبع ازت دارای کمترین اثر بر تولید می باشد. علامت منفی در کنار هر میله نشان دهنده موثر بودن کد منفی (سطح پایینی هر متغیر) نسبت به کد مثبت (سطح بالایی هر متغیر) می باشد.

چون میزان سوبسترا بیشترین اثر را بر تولید اسید گلوتامیک داشته است تنها اثر متقابل این متغیر با سایر متغیرها نشان داده شده است که با توجه به شکل ۴ اثر متقابل میزان خرما و زمان افزودن پنی سیلین بر میزان تولید اسید گلوتامیک دارای بیشترین اثر در بین سایر متغیرها می باشد.

با توجه به شکل ۵ زمان افزودن پنی سیلین بیشترین اثر را بر تولید ترئونین داشته است و در بین متغیرهای اصلی میزان فسفات کمترین اثر را بر تولید ترئونین داشته است. از آنجاییکه زمان افزودن پنی سیلین بیشترین تاثیر را بر تولید ترئونین داشته است در این تحقیق تنها اثر متقابل این متغیر با سایر متغیرها نشان داده شده است که با توجه به شکل ۵ اثر متقابل زمان افزودن پنی سیلین و منبع ازت در بین سایر اثرات متقابل بیشترین تاثیر را بر تولید ترئونین داشته است. علامت میله ها نشان می دهد که تنها در مورد متغیر فسفات سطح بالایی متغیر دارای اثر مطلوب بر

- Corynebacterium glutamicum* ITSA mutant strains. BMC Biotechnology, 1: 9.
- [7] Das, K., Anis, M., Mohd, M. and Ismail, N. 1995. Fermentation and recovery of glutamic acid from palm waste hydrolysate by ion-exchange resin column. Biotechnology and Bioengineering, 48: 551-555.
- [8] Nampoothiri, K.M., and Pandey, A., 1999. Fermentation and recovery of L-glutamic acid from cassava starch hydrolysate by ion exchange resin column. Revista de Microbiologia. 30 :258-264.
- [9] Moo-Young, M., Alant, B. and Dalton, H. 1985. Comprehensive Biotechnology University of Waterloo, Ontario, Canada, Vol. 3, pp: 593-600.
- [۱۰] فائز، م و حمیدی، ز؛ (۱۳۸۴)، حفظ کیفیت خرما در مقابل عوامل بیولوژیکی و فیزیکیوشیمیایی، پانزدهمین کنگره صنایع غذایی، دانشگاه شهید بهشتی، انستیتو تغذیه ایران.
- [۱۱] ایران منش، م؛ (۱۳۷۹)، خرما (مقدمه‌ای بر کاربرد تکنولوژی نگهداری، فرآوری، بسته‌بندی و صادرات)، مجموعه آثار علمی تحقیقاتی، سازمان چاپ کتابخانه ملی ایران المهدی (عج)، چاپ اول، صفحه ۳۴-۴۲، ۱۷۲ و ۲۰۷-۲۱۶.
- [12] Ogaidi, A., Kalifa, S. and Al-Nakash, S. 1985. Production of protein from date stones by *Aspergillus oryza* (carabic). Journal of Agriculture and Water Resources Research, 4 (3).
- [13] Halaland, D. D. 1989. Experimental Design in Biotechnology. Becton Dickinson and Company Research Center, Research Triangle Park, North Carolina, Marcel Dekker, pp: 20-27.
- [۱۴] امامی، ع؛ (۱۳۷۵)، روش‌های تجزیه گیاه، وزارت کشاورزی، سازمان تحقیقات آموزش و ترویج کشاورزی، مؤسسه تحقیقات خاک و آب، جلد اول، شماره ۹۸۲.
- [15] Wang, N.S. 1999. Glucose assay by dinitrosalicylic colorimetric method. Department of Chemical Engineering University of Maryland College Park, Available in: www.eng.umd.edu/~nsw/ench485/lab4a.htm.
- [16] Stahl, E. 1969. Thin-Layer Chromatography. Institute pur Organische Chemie. Heidelberg. New York, printed in Singapore., vol. 1, pp: 734- 748.
- عواملی که در افزایش تولید بسیار موثر می باشد هوادهی می باشد که بهتر است در مطالعات بعدی بررسی شود.
- با توجه به شرایط محدودکننده تولید در ارلن نظیر تولید مواد مضر و کاهش pH که یکی از عوامل مهم در کاهش تولید می باشد ضرورت انجام این تحقیق در فرمانتور در مرحله بهینه سازی عوامل آشکار می شود. در زمینه مقایسه این تحقیق با سایر تحقیقات انجام شده در دنیا می توان به مطالعات انجام شده در زمینه استفاده از سایر منابع کربنی دیگر از جمله تولید اسید گلوتامیک از نشاسته آبکافت شده کاساوا [۸] و همچنین تولید این ماده از ضایعات آبکافت شده پالم (نخل روغنی) [۷] اشاره کرد. با توجه به اینکه نتایج گزارش شده در دو مطالعه اشاره شده حاصل تولید در فرمانتور می باشد و از طرف دیگر در این تحقیق که به صورت آزمایشگاهی در ارلن انجام شده است هدف فقط بررسی امکان تولید اسیدهای آمینه از ضایعات خرما بوده است بنابراین جهت مقایسه نتایج آن با سایر مطالعات انجام شده در دنیا در زمینه استفاده از سوبستراهای مختلف انجام این تحقیق در فرمانتور ضروری می باشد.

۵-منابع

- [1] Burkovski, A and Kramer, R. 2002. Mini-Review, Bacterial amino acid transport proteins: occurrence, functions, and significance for biotechnological applications. Applied Microbiology and Biotechnology. 58: 256-274
- [۲] امتیازی، گ؛ (۱۳۷۸)، میکروبیولوژی کاربردی و مهندسی ژنتیک، انتشارات دانشگاه اصفهان، چاپ اول، صفحه ۸۵-۱۰۰.
- [۳] زمانی، ج؛ (۱۳۷۷)، مطالعه ارتباط بین هوادهی و تولید اسید گلوتامیک در باکتری کرینه باکتریوم گلوتامیکوم، پایان‌نامه کارشناسی ارشد، دانشکده مهندسی شیمی، دانشگاه شریف.
- [4] Calik, G., Unlutabak, F. and H. Ozdamar, T. 2001. Product and by-product distributions in glutamic acid fermentation by *Brevibacterium flavum*: Effects of the oxygen transfer. Biochemical Engineering Journal. 9: 91-101.
- [5] Nampoothiri, K.M. and Pandey, A., 1998. Membrane permeability and glutamate excretion by *Brevibacterium* sp. Journal of Scientific and Industrial Research. 57: 640-643.
- [6] Hirasawa, T., Wachi, M. and Nagai, K. 2001. L-glutamate production by lysozyme-sensitive