

سنجهش اسیدهای آمینه آزاد در سیب زمینی و پسته

نوشه‌ی :

محمد جعفر الفت

(بقیه از شماره پیش)

۳ - سنجهش کیفی اسیدهای آمینه آزاد در سیب زمینی

سیب زمینی برای ساکنین کشورهای اروپائی جزو غدای اصلی محسوب می‌شود و گرچه مقدار اسید آمینه آن کم است ولی از نظر خذائی حائز اهمیت است. برای شناسائی اسیدهای آمینه در سیب زمینی بایستی سه عمل زیر را انجام داد:

۱ - تهیه سیب زمینی

۲ - جدا کردن پروتئین و پپتید

۳ - استفاده از کروماتوگرافی

۱ - طرز تهیه - خورد کردن آن یا در هاون محتوی ماسه و یا در دستگاه مخلوط کننده مخصوصی انجام می‌گیرد لیکن محققین مانند: H. Kaspers; J. Raths; Herman Loeschke با روش دیگری عمل کرده‌اند با این ترتیب که سیب زمینی را در اثر سرما خرد نموده، از آن تحت فشار زیاد عصاره گیری مینمایند و چون گرمای ناشی از فشار زیاد عامل تجزیه اسیدهای آمینه است لذا این عمل در سرما انجام می‌شود. متأسفانه سرما در سیب زمینی تغییرات شیمیائی ایجاد می‌کند و بهمین علت عمل عصاره گیری از سیب زمینی برای تعیین اسیدهای آمینه چندان مناسب نمی‌باشد.

در هر حال آنچه که توسط فشار و یا خرد کردن سیب زمینی بدست می‌آید کدر بوده و لازمه است آنرا

بوسیله سانتریفوژ (با سرعت ... دور در دقیقه) صاف کرد.^۱

۲ - جدا کردن پروتئین و پپتید - بعضی از محققین از جدا کردن پروتئین و پپتید سیب زمینی از اسیدهای آمینه آن صرف نظر مینمایند و اسیدهای آمینه آنرا در روی همان عصاره بطریقه کروماتوگرافی می‌سنجهشند آواپارا (Awapara) پیشنهاد کرده است که برای جدا کردن مواد پروتئینی حلال الکل بکار برد و آنرا صاف

نمایند این طریقه از این جهت مناسب است که مواد مزاحم در صفحه کروماتوگرام تا حدودی از محلول خارج شده ولی مقدار کمی از اسیدهای امینه آزاد در الکل حل نمیشود و بهمین جهت این طریقه از لحاظ کمی مورد استعمال ندارد. جدا نمودن پروتئین بوسیله اسیدتری کلراستیک (T.C.A.) هم بعلت آنکه بر مقدار R_F اثر نمی‌نماید مناسب نمیباشد. در زیر درجهٔ حلالیت اسیدهای امینه را بحسب ملکول در لیتر در انواع حلال‌ها مأموریم.

اسید اسپارازین	گلوسین	حلال
۰.۳۷۵ ر.ر	۲۹۸۸۶	آب
۰.۱۴۹ ر.ر	۱۳۴۳	اتانل ۰٪۲۰
۰.۰۰۷ ر.ر	۰.۲۷۸	اتانل ۰٪۸۰
۰.۰۰۴۲۶ ر.ر	۰.۰۰۰۹۰۹	الکل متیلیک
۰.۰۰۰۳۰۰ ر.ر	۰.۰۰۰۰۹۰۹	الکل بوتیلیک
		استن

صف کردن ژله‌ای (Gel Filtration) در صنعت صاف کردن محلول محتوی سیب زمینی با استفاده از خاصیت غربال شدن ملکولی انجام میگیرد. ذرات ژل تشکیل شده‌است از شبکه‌های سه بعدی با خانه‌های خالی کوچک که از عبور ملکولهای بزرگ جلوگیری نمینماید.

طریقه عمل - در یک ستون شیشه‌ای بورت مانند مواد ژله‌ای مورد بحث را با محلول محتوی اسیدهای امینه مخلوط نموده و پس از بازنمودن شیر ذرات کوچکتر از ژله عبور نموده و ذرات بزرگتر در ژله باقی میمانند. ژله‌های هیدروفیل مانند دانه‌های نشاسته و پلی‌اکرول امید، پلی‌ونول و پیرولیدین برای جدا کردن پروتئین پیشید و اسیدهای امینه بکار میروند.

۳ - برای جدا کردن اسیدهای امینه از یکدیگر در بعضی مواقع از طریقه یک فازی ولی در اکثر اوقات از طریقه دوفازی استفاده میشود. شناسائی اسیدهای امینه همانطور که قبله بیان شد از روش کروماتوگرام استفاده گردید.

اسیدهای امینه آزاد در سیب زمینی بنا بر تحقیقاتی که از طریقه کروماتوگرافی حاصل شده‌است (شکل ضمیمه) بقرار زیر میباشد: الانین، اسید امینوبوتیریک، ارزنین، اسپارازین، سیترولین، سنتین، هیستدین، گلوسین، گلوتامین، متیونین، اورنیتین، فنول الانین، پرولین، سرین، ترانین، ترویتوفان، توروزین و والین.

توضیح : پس از انجام آزمایش‌های مکرر این نتیجه حاصل گردید که اسیدهای امینه موجود در سیب زمینی را میتوان بدون جدا کردن پروتئین و پپتید شناخت.

مقدار کمی اسیدهای امینه آزاد بروسمب 50 mg در ۱ سانتی‌متر مکعب عصاره سیب زمینی بشرح جدول زیر است.

اسیدهای امینه	ناحیه پوست	بخش مغز
اسید گلوتامین	۰۸	۰۶
اسید اسپارازین	۰۵۰	۶۶
سرین	۹۹	۱۴۵
گلوکوکول	۵۶	۷۶
تراؤنین	۹۸	۱۴۶
الانین	۱۰۳	۱۲۶
لوسین	۳۳	۱۱۹
ایزولوسین	—	۲۶۱
فنول الانین	۱۶۸	۲۹۷

بعنوان حلال اسیدهای امینه از استات امونیم استفاده نمی‌شود چه نمک امونیم با معرف نین هیدرین رنگ مشبته میدهد.

تبصره - شناسائی پروتئین و پپتید.

الف با مقرف GIES (محلول ۱٪ پطاس ۳٪ سولفات مس) رنگ آبی ضعیفی ایجاد می‌کند.

ب- در حال بهم زدن با مقداری از محلول شامل ۵ میلی لیتر از $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ (درصد ۰۰۱) میلی لیتر

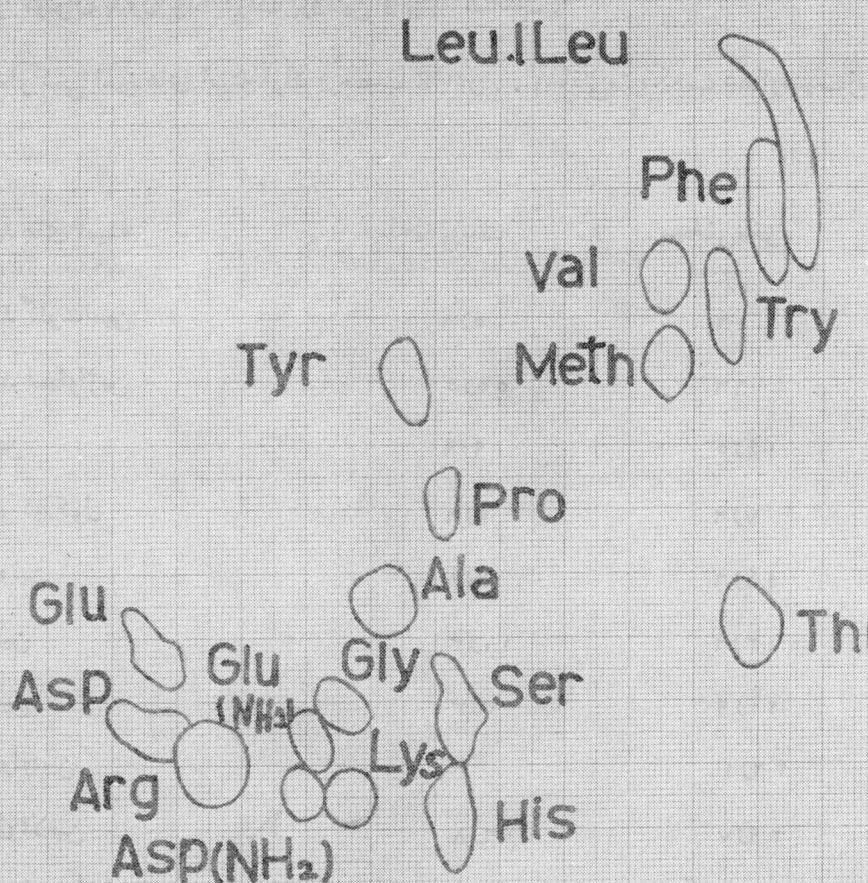
سود ۱ درصد ایجاد رسوب می‌کند.

معرف ایزاتین شامل :

ایزاتین	۱ گرم
استات روی	۱۰ گرم
اسید استیک	۱ میلی لیتر
الکل ایزوپروپول	۹۰ میلی لیتر
آب مقطّر	۵ میلی لیتر

حدفاز اول

Leu.Leu



قطع اشروع

مخلول فاز دوم

گروهاتونگام حاصل از اسیدهای امینه و رسیب می‌شود

برای حل نمودن ایزاتین و استات روى از حمام ماري با درجه حرارت ۷۰-۸۰ درجه استفاده ميشود.

رنگهاي حاصله از اسیدهای امینه با معرف ایزاتین و نين هيدرین بصورت جدول زير است:

اسید امینه	نین هيدرین	ایزاتین	بنفسن
الانین			
اسید امینوبوتیريك	»	قرمز	بنفسن
ارژين	»	زر	بنفسن
اسپارژين	سبز	بنفسن	بنفسن
اسید اسپارژين	بنفسن	بنفسن	بنفسن

رژ	بنفسن	گلوت امین
»	قهوهای	اسید گلوت امین
»	بنفسن	گلوسین
فرمنز	بنفسن	لوسین
رژ	»	ایزو لوسین
قرمنز	خاکستری	هیستیدین
رژ	بنفسن	میتوفین
قرمنز	»	فنول الانین
آبی	زرد	پرولین
پرتقالی	بنفسن	سرین
رژ	»	تراونین
قرمنز	»	تریپتوفان
قرمنز	قهوة	تروزین
رژ	بنفسن	والین

ج - سنجش اسیدهای آمینه آزاد در پسته‌های ایران

پسته معمولی (Pistacia Vera) که بخصوص درنواحی مدیترانه و خاورمیانه (ایران) بعمل می‌آید جزو میوه‌های خشک و یک هسته‌ای میباشد. دانه سبز و روغن دار آن با طعم مخصوص بادام از نظر غذائی در مواد مختلف مورد استعمال دارد. دانه پسته بناءً تحقیقات (K.Herman . ۲۰۲۰) درصد پروتئین بوده لیکن تا امروز بحثی درباره محتویات اسید امینه آزاد آن در نشریات دیده نشده است.

روش و مواد مورد استعمال - مقدار . ۵ گرم مغز پسته را نرم نموده ، با آن ۳۵ میلی‌لیتر اتانل . ۸٪ افزودیم و با استفاده از روش (Dent, Topy - 1966) جهت بدست آوردن اسیدهای امینه آزاد آن محلول را در حرارت صفر درجه در محلی سرد بصورت فرار بدست آوردم بعد بوسیله سانتریفوژور صاف کرده و باقیمانده را با الکل ۸۰٪ سستشو دادیم . محلول بدست آمده را در خلاء خشک کرده و مجدداً در آب حل نمودیم . برای ازین بردن لیپوئید بروش (Awapara 1948) با سه برابر حجم آن از کلروفرم در قیف جدا کننده ای وارد کردیم . محلول فوقانی دارای اسید امینه آزاد همراه با مونوساکارید نمکهای معدنی، آب و پروتئین بود . برای جدا کردن این مواد از یکدیگر آنرا در خلا تبخیر نموده و بروش (Macek Hais) دسیکاتور محتوی اسید سولفوریک خشک کردیم . رسوب واجد اسیدهای امینه آزاد (همراه با کمی پروتئین و ناخالصی‌های دیگر) را به مدت دو ساعت در محلول اسید کلریدریک و ۸ میلی‌لیتر استن (غلظت اسیدیک حجم درصد مجموع دیگر) را بین ترتیب اسیدهای امینه آزاد حل شده و پروتئین در رسوب باقی ماند . حجم کلیه محلول است (قراردادیم با این ترتیب اسیدهای امینه آزاد حل شده و پروتئین در رسوب باقی ماند . محلول را بوسیله سانتریفوژور صاف نموده و رسوب را با اسید کلریدریک که شامل استن است دو تا سه بار

شستشو دادیم. محلول بدست آمده را در درجه حرارت ۳۷ در جریان هوای خشک تبخیر کرد و بعد آنرا در سه میلی لیتر آب مقطر حل نمودیم. برای خالص شدن محلول از لیپوئیدها آنرا دو تا سه بار با حجم مساوی با اثر شستشو داده مجدداً در دسیکاتور محتوی اسید سولفوریک خشک نموده، سپس در ۶-۶ میلی لیتر آب مقطر حل نمودیم.

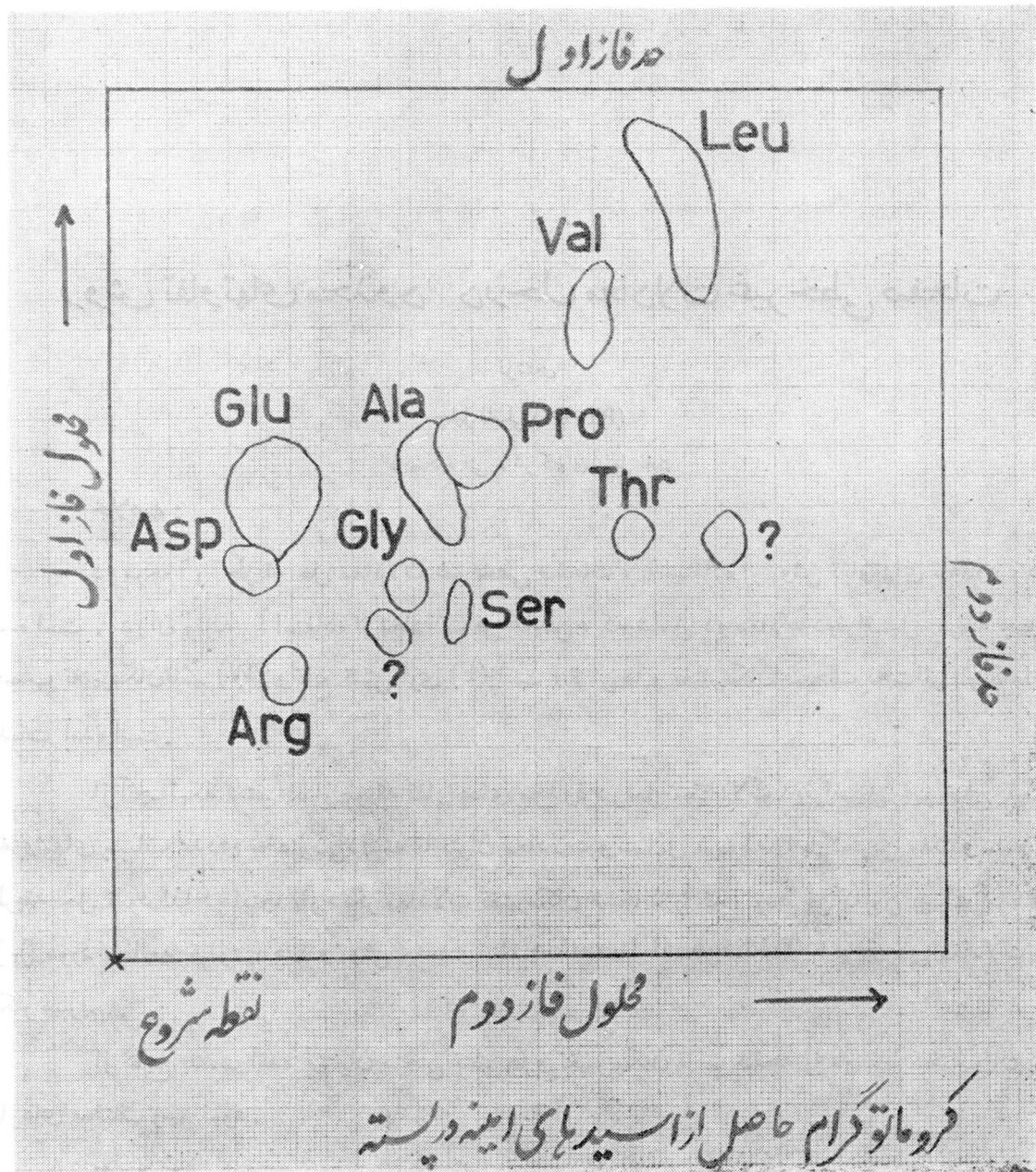
بخشی از این محلول مستقیماً از طریق کروماتوگرافی آزمایش شد. ماده پوششی روی صفحه کروماتوگرام همان سلولز Schulz و پخته Schulz با میلی متر بوده است. محلول پکاربرده شده همانگونه که شرح آن گذشت (نشریه شماره ۱۱ دانشکده فنی تهران) مورد آزمایش قرار گرفت ضمناً یک کروماتوگرام نموده با محلول اسیدهای امینه آزاد بصورت استاندارد و با غلظتها مختص در مقابل اسیدهای امینه در پسته پکار برده شده که اولاً کنترالی برای شناسائی اسیدهای امینه آزاد در پسته عملی گردد و ثانیاً محاسبه کمی آن دچار اشکال نشود. واضح است که جهت اندازه گیری کمی اسیدهای امینه آزاد همانگونه که قبل نیز یادآور شدیم از روی اندازه سطوح لکه های حاصله و استفاده از منحنی های مربوطه با تعیین مقدار متوسط از آزمایش، غلظت اسیدهای امینه آزاد در پسته ایرانی را محاسبه کریم.

نتیجه - سنجش کیفی اسیدهای امینه آزاد در پسته ایرانی از روی کروماتوگرامی که (شکل ضمیمه) آزمانش نشان داده است معلوم میدارد که اسیدهای امینه موجود در پسته ایرانی شامل اینها - پرولین اسید اسپارازین - والین - ارژنین - اسید گلوت امین - گلوسین - لوسین - ایزولوسین - تراونین و سرین بوده و متأسفانه دو نوع دیگر آن بعلت نداشتن ماده اولیه شناخته نشد.

سنجش کمی - با توجه به مقدار عددی که از محاسبه سطوح لکه های اسیدهای امینه آزاد از کروماتوگرام بدست آمده بشرح جدول زیر است.

جدول شماره ۱

اسید امینه	غلظت بر حسب میلی گرم در ۱۰۰ گرم پسته
۱ - الانین	۸۰ ره
۲ - ارژنین	۵۰ ره
۳ - اسید اسپارازین	۴۰ ره
۴ - اسید گلوت امین	۹ ره
۵ - گلوسین	۲۰ ره
۶ - لوسین و ایزولوسین	۱۱ ره
۷ - پرولین	۳۷ ره
۸ - تراونین	۱۴ ره
۹ - والین	۵ ره
۱۰ - سرین	۱۴ ره



محلول حاصل از پسته ایرانی با ۰.۸٪ اتانول دارای مقدار زیادی از اسیدهای امینه الانین - گلوت امین - پروپین - والین - لوسین و ایزولوسین و مقدار کم ارژنین اسید اسپاراژین - گلوسین - تراونین و سرین میباشد. در خاتمه توجه علاقمندان محترم را با این نکته معطوف میدارد که متأسفانه برای از بین بردن ناخالصی های همراه اسیدهای امینه آزمایشاتی که در مورد جابجا شدن یونها انجام شد نتیجه مشبت بدست نیامد.