

تاسعاً: تطبيقات عامة علي تحليل الأحماض الأمينية Applications

٩-١: استخدام تركيب الأحماض الأمينية لتتبع نضج البذور

المثال التالي يبين تركيب الأحماض الأمينية لبذور الفلفل في تتبع مراحل نضج قرون الفلفل (أخضر- خضر مخطط بلون أحمر- أحمر).

بذور الفلفل			الحمض الأميني
ثمار ناضجة حمراء	ثمار خضراء مخططة بلون احمر	ثمار خضراء	
٤,٣٤	٣,٨٣	٣,٢٥	ليسين
١,٨٠	١,٦٥	١,١٤	هستيدين
٨,١٨	٦,٥١	٣,٣١	أرجنين
٨,٩٥	٨,٥٠	٩,٣٦	اسبارتيك
٣,٧٥	٣,٣٧	٢,٨٤	ثريونين
٤,٦٠	٤,٢٨	٣,٢٩	سيرين
١٦,٢٧	١٣,٨٤	١٠,٧٩	جلوتاميك
٣,٦٦	٣,٣٠	٢,٤٧	برولين
٤,٤٧	٣,٢٨	٢,٨٣	جليسين
٤,٠٧	٣,٦٩	٢,٩٥	آلانين
٤,٢٣	٣,٧٤	٣,٠٤	فالين
١,٢٨	١,١٠	٠,٩٣	ميثونين
٣,٣٢	٢,٩١	٢,٤١	أيزوليوسين
٣,٦٩	٤,٩٧	١,٠٨	ليوسين
٢,٢١	١,٨٣	١,٤٩	تيروزين
١٠,٦	٣,٤٩	٢,٥٩	فينايل آلانين

يظهر هذا الجدول زيادة في كميات الأحماض الأمينية لبذور الفلفل خلال فترات النضج وبصفة خاصة أحماض الأرجنين والجلوتاميك مما يبين أهمية هذين الحمضين في تكوين بعض الأحماض الأمينية الأخرى بالإضافة الى تكوين الأحماض النيكلوتيدية وبعض القواعد الأميدية (Farag et. al. 1982).

٢-٩- استخدام تركيب الأحماض الأمينية في تمييز الجنس

يبين المثال التالي تركيب الأحماض الأمينية في أوراق نباتي الباباظ والجوجوبا المذكرة والمؤنثة.

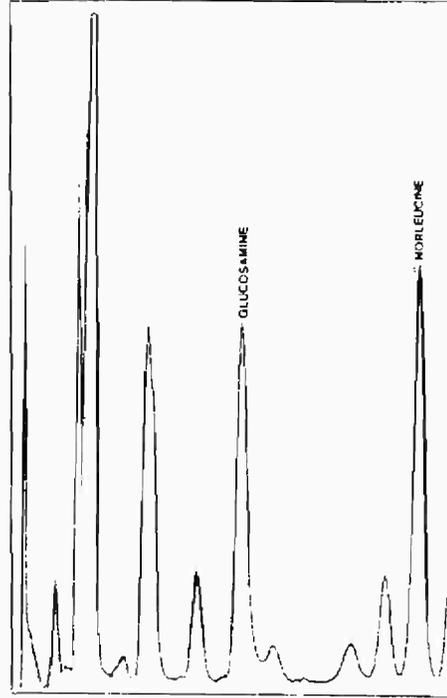
أوراق نبات الباباظ		أوراق نبات الجوجوبا		الحمض الأميني
المؤنثة	المذكرة	المؤنثة	المذكرة	
١,٩٠	١,٥٤	٠,٣٢	٠,٢٠	اسبارتيك
٠,٥٢	٠,٣٠	٠,٠٦	٠,٠٥	ثريونين
٠,٤٦	٠,٤٠	٠,١٣	٠,٠٨	سيرين
١,٢٤	١,٠٨	٠,٣٤	٠,٢٠	جلوتاميك
٠,٣٩	٠,٣٦	٠,١٣	٠,٠٨	برولين
٠,٦٣	٠,٥٦	٠,٢٥	٠,١٣	جليسين
٠,١٥	٠,١٢	٠,١٨	٠,٠٣	ألانين
٠,١٧	-	٠,٠١	-	سستين
٠,٠٢	-	٠,٦٧	٠,٠٤	فالين
٠,١٦	٠,١٦	٠,٠٢	٠,٠١	ميثونين
-	-	-	-	أيزوليوسين
٠,٣٤	٠,٣٢	٠,٠٧	٠,٠٣	ليوسين
٠,٥٠	٠,٤٣	٠,١٢	٠,١٣	تيروزين
٠,٢٢	٠,١٨	٠,١٦	٠,٠٢	فينايل ألانين
٠,٥٥	٠,٧٥	٠,٠٣	٠,٠٩	هستدين
-	-	٠,٠٩	-	ليسين
٠,٢٣	٠,٢٨	-	٠,٠٧	أرجنين

تظهر النتائج السابقة أن أوراق نبات الجوجوبا المؤنثة تتميز بوجود حمض الستين وغياب الأرجنين بالمقارنة بأوراق الجوجوبا المذكرة بينما أوراق الباباظ المؤنثة تتميز بوجود أحماض الستين والفالين التي لا توجد في أوراق النباتات المذكرة وبصفة عامة فإن الأوراق المؤنثة في النباتين تحتوى على كميات أكبر من الأحماض الأمينية الموجودة بالأوراق المذكرة (Farag et. al., 1987).

٤-٣- الكشف عن تلوث الطعام بالسموم الفطرية

إن احتواء الأطعمة على مكونات فطرية يسبب مخاطر على صحة الانسان نتيجة لوجود السموم الفطرية. توجد طريقة لمعرفة وجود الفطريات وهى طريقة هاورد للعد الميكروسكوبى Haward Mould Count إلا أن هذه الطريقة تحتاج إلى تدريب خاص وخبرة فى إستخدام الميكروسكوب وحديثاً وضعت طرق تحليلية تعتمد على تقدير الشيتين Chitin الذى هو متبلر من S-1,4-N-acetyl glucose amine linked ومن المعروف أن مركب الشيتين هو أحد مكونات الجدار الخلوى للفطر وعلى ذلك يمكن استخدام هذا المركب كدليل Indicator على التلوث الفطرى فعند إجراء التحليل المائى الحامضى للشيتين فإنه ينتج جلوكوزامين الذى يمكن بسهولة الكشف عنه وتقديره كمياً بواسطة جهاز تحليل الأحماض الامينية كما فى الكروماتوجرام بصفحة (١٢٧).

والطريقة المثلى للحصول على أعلى تركيز من الجلوكوز أمين هو إجراء تحليل مائى للعينة تحت مكثف عاكس بإستخدام ٦ ع حمض هيدروكلوريك لمدة ٢-٤ ساعات على درجة ١١٠°م- ووجدت علاقة خطية بين كمية الفطر وتركيز الجلوكوز أمين (Cousin et.al., 1984).



(كروماتوجرام يبين عينة طماطم ملوثة بفطر)

٩-٤- التقييم الغذائي لبعض البذور seeds والنقل nuts

يتم هذا التقييم عن طريق استخدام المقياس الكيميائي Chemical score كدليل على القيمة الغذائية للبروتين Nutritional value.

يتم ذلك بمقارنة نموذج Pattern الأحماض الأمينية الأساسية Essential بعد التحليل المائي لعينة الطعام بنموذج الأحماض الأمينية اللازم لاحتياج الإنسان الحقيقي Real human need والذي يسمى النموذج المرجعي أو المثالي Ideal or reference pattern مثل لبن الإنسان وبروتين البيض.

ويحسب المقياس الكيميائي على أساس أنه النسبة بين تركيز الحمض الأميني المحدد في العينة إلى تركيز الحامض الأميني المقابل له في البروتين المرجعي (مجم حمض أميني/ جرام بروتين) ثم الضرب في 100 .

لذلك يتبع الخطوات التالية لحساب المقياس الكيميائي .

١ - حساب تركيز الحمض الأميني الأساسي على أساس مجم/ جم بروتين العينة ويعطى له الرمز (a)

mg amino acid/ 1 g sample protein (a)

٢ - قسمة (a) على تركيز الحمض الأميني القياسي المقابل له في البروتين المرجعي .

mg amino acid in sample protein/ mg amino acid in reference protein

٣- يعين الحمض الأميني المحدد (اللازم لتخليق البروتينات) وهو الذي يوجد بأقل نسبة بالمقارنة بجميع نسب الأحماض الأساسية .

٤- يحسب المقياس الكيميائي للدلالة على القيمة الغذائية للبروتين بضرب تركيز الحماض الأميني المحدد $\times 100$.

وبعبارة أخرى فإن الحمض الأميني الذي به نقص Deficient عن احتياج الإنسان هو الحمض الموجود بتركيز أقل من الحمض الأميني المناظر الموجود في البروتين المرجعي ويسمى الحمض الأميني الناقص Deficient amino acid . الحمض الاميني الذي يوجد بأقل نسبة يسمى الحمض الاميني المحدد Limiting amino acid ، أى عند قسمة تركيزات جميع الأحماض الأمينية الأساسية في العينة على التركيزات المقابلة من الأحماض الأمينية في البروتين المرجعي فإن أقل نسبة لحمض أميني معين هو الحمض الأميني المحدد .

لتعيين الأحماض الأمينية التي يقل تركيزها عن الأحماض الأمينية في البروتين المرجعي (الناقصة Deficient) والأحماض الأمينية المحددة ثم Chemical score (C.S) في بروتين فول الصويا والقمح يتبع الخطوات التالية:-

- يقسم تركيز كل حمض أميني في العينة على تركيز الحمض المقابل في البروتين القياسي FAO، يتبين أن أقل نسبة هي (29 ÷ 35) 0,83 لمجموع الحمضين الأمينين سستين ومثيونين في بروتين فول الصويا وبالتالي يعتبر هذان الحمضان هما العاملان المحددان، وأن C.S هو 83 (0,83 × 100) لبروتين فول الصويا. ولا توجد أحماض أمينية ناقصة Deficient، أي التي يكون تركيزها أقل عن التركيز المقابل في الأحماض الأمينية للبروتين المرجعي.

تركيز الأحماض الأمينية الأساسية لبعض البروتينات (مجم/ جم بروتين)

الحمض الأميني الأساسي	البيض	لبن الانسان	بروتين مرجعي طبقاً لـ FAO (أ)	القمح (ب)	ب/أ	فول صويا (ج)	ج/أ
ثريونين	47	45	40	33	0,825	41	1,052
سستين+ ميثيونين	57	35	35	36	1,028	29	0,828
فالين	66	54	50	47	0,96	50	1,00
أيزوليوسين	54	47	40	37	0,925	45	1,25
ليوسين	86	95	70	72	1,028	76	1,085
تيروزين+ فينيل ألانين	93	72	60	86	1,433	93	1,55
هستدين	22	26	-	25	-	27	-
ليسين	70	70	55	32	0,581	65	1,0181
تريبتوفان	17	17	10	14	1,4	13	1,3
المقياس الكيميائي			100	58	-	83	

حمض أميني ناقص التركيز Deficient

حمض أميني محدد Limiting

- وبنفس الطريقة في حالة القمح يتبين أن الحمض الأميني ليسين هو المحدد وأن الـ C.S لبروتين القمح هو $(32 \div 55 \times 100) = 58$ وأن الأحماض الأمينية الناقصة Deficient هي الثريونين، فالين، ايزوليسين هذا بالإضافة الى الليسين. وطبقا لتقارير الهيئات العلمية العالمية الخاصة بالتغذية والصحة (WHO/FAO) فإن تركيز كل حمض أميني أساسي (جم حمض أميني أساسي / ١٠٠ جم بروتين) اللازم لتغذية الإنسان هي كما يلي :-

الحامض الأميني الأساسي	التركيز (مجم/جم بروتين)	التركيز (جم/١٠٠ جم بروتين)
ليسين	٥٥	٥,٥
ميثيونين + سستين	٣٥	٣,٥
ثريونين	٤٠	٤,٠
أيزوليوسين	٤٠	٤,٠
ليوسين	٧٠	٧,٠
فالين	٥٠	٥,٠
فينايل الأئين + تيروزين	٦٠	٦,٠
تريتوفان	١٠	١,٠
هستيدين	٢٦	٢,٦

والمثال التالي يبين أيضا كيفية معرفة الأحماض الأمينية المحددة والمقياس الكيميائي للبروتين في نباتي الحمص والفاول.

أولاً: تركيب الأحماض الأمينية (جم / ١٠٠ جم بروتين) في نباتي الفول والحمص.

الفول		الحمص		البروتين المرجعي R (جم %)	تركيب الأحماض الأمينية
S2/R	التركيز (جم %) S2	S1/R	التركيز (جم %) S1		
-	١١,٢	-	١١,٦	-	أسبارتيك
٠,٧٥ ب	٣,٠	٠,٨٥ أ	٣,٤	٤	• ثريونين
-	٤,٦	-	٤,٨	-	سيرين
-	١٨,٣	-	١٧,٨	-	جلوتاميك
-	٤,٢	-	٤,٣	-	برولين
-	٣,٧	-	٣,٩	-	جليسين
-	٤,١	-	٤,١	-	ألانين
٠,٩٨ ج	٤,٩	٠,٨٦ ب	٤,٣	٥	• فالين
١,١	٤,٤	١,١٥	٤,٦	٤	أيزوليوسين
١,١	٧,٧	١,٠٩	٧,٦	٧	• ليوسين
١,٤٢	٢,٩	١,٣٨	٢,٨	٦	• تيروزين
-	٥,٦	-	٥,٥	-	• فينيل ألانين
١,١٥	٦,٣	١,١١	٦,١	٥,٥	• ليسين
١,٠	٢,٦	٠,٩٢	٢,٤	٢,٦	هستيدين
-	٦,٨	-	٩,١	-	أرجنين
٠,٦٠ أ	١,٤	٠,٩٤ ج	١,٧	-	• ميثيونين
-	٠,٧	-	١,٦	٣,٥	• سستين
١,٠	١,٠	١,٠	١,٠	١,٠	• تريتوفان

تمثل النسبة S/R خارج قسمة تركيز الحمض الأميني في العينة على تركيز الحمض الأميني المقابل في البروتين المرجعي.

تمثل الحروف أ، ب، ج الأحماض الأمينية المحددة الأولى والثانية والثالثة على التوالي

تدل العلامة • على الحمض الأميني الأساسي.

ثانياً: تعيين الأحماض الأمينية المحددة والمقياس البروتيني لبعض البقوليات

الأحماض الأمينية المحددة			المقياس البروتيني	المصدر النباتي
الثالث	الثاني	الأول		
ميثيونين + سستين	فالين	ثريونين	٨٥	٨٥
فالين	ثريونين	ميثيونين + سستين	٦٠	٦٠

وهناك مقياس آخر لمعرفة القيمة الغذائية لأي مادة غذائية وهو مقارنة كمية كل حمض أميني أساسي (A) منسوبا الى الكمية الكلية للأحماض الأمينية الأساسية (E) أي النسبة A:E .

٥-٩ تقييم بروتين الأغذية Evaluation of food protein quality

يعتمد هذا التقييم على مقياس الحمض الأميني Amino acid score (يعتمد على كمية حمض أميني واحد وهو الحمض الأميني المحدد) ويؤخذ في الاعتبار معامل تصحيح وهو الهضم الحقيقي للبروتين Protein true digestibility الذي يقدر بطريقة ميزان الفأر Rat balance .

ولتقييم كمية الأحماض الأمينية المناسبة Adequacy في أغذية الأطفال فإنه تستخدم طريقة تعتمد على نوعية وكمية البروتين، ولذلك يستخدم اصطلاح معدل الحمض الأميني Amino acid rating وهو يستنتج من حاصل ضرب مقياس الحمض الأميني × النسبة المئوية كما في المعادلة

$$\text{Amino acid rating} = \text{Amino acid score} \times \text{protein (g/100 kcal)}$$

ويستنتج اصطلاح آخر وهو معدل الحمض الأميني النسبي لتقدير مدى نوعية أغذية الأطفال من المعادلة التالية:-

$$\text{Relative amino acid rating} = \frac{\text{Amino acid rating of test formula} \times 100}{\text{Amino acid rating of human milk}}$$

يبين المثال في صفحة ١٣٤ كيفية حساب المقياس الكيمياءى ومعدل الحمض الأميني في عينتين (مسحوق ٢،١ وسائل ٢،١).

٩-٦ تأثير التركيب الفراغى للأحماض الأمينية على القيمة الغذائية للبروتين من المعروف أن كل حمض أميني يحتوى على ذرة كربون غير متناسقة asymmetric وبالتالي فإنه يوجد في صورتين متشابهتين وهما اليسارية (L) واليمينية (D) وتسمى Enantiomers وبصفة عامة فإن الأحماض الأمينية اليسارية تتحد مع بعض وتكون ببتيديات وبروتينات لها خواص تركيبية ووظيفية عن طريق انزيمات البلمرة- تتحول الأحماض الأمينية اليسارية الى اليمينية تحت ظروف تصنيع الغذاء وبصفة خاصة تحت تأثير الحرارة والوسط القلوى Amino acid racemization وكذلك بواسطة إنزيمات بعض الكائنات الدقيقة مثل إنزيمات الأكسدة Oxidases، نقل مجموعة الأمين Transaminases، إنزيمات التشابه Racemases- ويلاحظ أن البروتينات التى تحتوى على أحماض أمينية يمينية تتحلل إنزيميا بسرعة أقل عن البروتينات المحتوية على الأحماض الأمينية اليسارية- كما أن نواتج التحليل المائى للبروتينات اليمينية تقلل من قيمتها الغذائية Nutritional quality وأيضا من سلامة وأمان الطعام Food safety حيث تتكون مركبات غير قابلة للتمثيل الغذائى -nonaetabolizable- وهذه الروابط غير قابلة جزئيا أو كليا للتحلل بإنزيمات

حساب المقياس الكيمائي ومعدل الحمض الأميني في عينتين (مسحوق ١، ٢ وسائل ١، ٢)

مقياس الحمض الأميني (%)	فالين	تريوتوفان	ثريونين	فينيل الآلانين + سستين	ميثيونين + سستين	ليسين	ليوسين	أيزوليوسين	هستدين	التركيبية
٦٣	٤,٨٣	١,٠٨	٣,٦٨	٩,١٦	٢,٩٦	٥,٥٦	٨,٠٦	٤,٧٧	٢,٧٥	مسحوق (١)
٧١	٤,٧٨	١,٣٢	٣,٧٠	٨,٧٣	٢,٩٨	٥,٢٨	٧,٨٩	٤,٦٦	٢,٧٢	سائل مركز (١)
٨١	٤,٦٨	١,٤٨	٣,٨٩	٨,٩١	٣,٤٨	٥,٣٢	٧,٦١	٤,٤٩	٣,٣٩	مسحوق (٢)
٧٠	٤,٨٥	١,٢٠	٣,٦٧	٨,٥١	٣,٢٢	٥,٧٠	٧,٧٤	٤,٦٥	٤,٤٥	سائل مركز (٢)
	٥,٥	١,٧	٤,٣	٧,٢	٤,٧	٦,٦	٦,٣	٤,٦	٢,٦	لبن الانسان

في حالة التركيبية رقم (١) تم حساب :

أ- الحمض الأميني الأقل نقصا بقسمة الحمض الأميني في

التركيبية (١) على مثيله في لبن الانسان (البروتين

المرجعي) وكانت النسب

$$0,88, 0,64, 0,86, 0,84, 0,77, 0,84, 0,84, 0,84, 0,84, 0,84$$

ب- مقياس الحمض الأميني = $100 \times 0,64 = 64$

ج- معدل الحمض الأميني (مقياس الحمض \times كمية البروتين) = $0,64 \times 2,6 = 1,7$

د- المعدل النسبي = $1,76 \div 1,0 \times 100 = 110,67$

التحليل المائي للبروتينات العادية ونتيجة لوجود أجهزة HPLC, GC وأعمدة لها القدرة على فصل المتشابهات Chiral columns أمكن فصل المتشابهات اليمينية عن اليسارية للأحماض الأمينية- والكروماتوجرام فى صفحة ١٣٥ يوضح تتابع فصل متشابهات الأحماض الأمينية.

٧-٩- دراسة تأثير المعاملات الصناعية على القيمة الغذائية للبروتين

- تؤدى المعاملات التكنولوجية (الحفظ- التخزين- الإضافات الغذائية) الى:-
- ١- تكسير الأحماض الأمينية الحرة أو المرتبطة (البروتين) وتصبح مركبات غير مناسبة غذائيا (مثل تكسير السستين والميثيونين).
 - ٢- تكوين جزيئات معقدة لا تمتص فى الأمعاء مثل مركبات Mail- lard الناتجة من تفاعل الليسين مع السكريات المختزلة.
 - ٣- يحدث تغيير فى نوعية ونمط Pattern الأحماض الأمينية وهذا يظهر عند مقارنة التركيب قبل وبعد المعاملات التالية:-
 - ٣- المعاملة الحرارية مثل (التجفيف والتعقيم).
 - ٤- الخبيز (طحن وتحميص Roasting).
 - ٥- المعاملة بالقلوى لتنقية البروتينات لتحسين خاصية ذوبانها أو تكسير المواد السامة.
 - ٦- التخمر.
 - ٧- إستخدام مواد إضافية مثل الكبريتيت Sulfite وفوق أكسيد الهيدروجين.. الخ.

٩-٨-: الكشف عن غش الأغذية

(١) استخدام الأحماض الأمينية الحرة

أ- العصائر

تحتوى كل عصائر الفاكهة على نموذج محدد يبين نوعية وتركيز الأحماض الأمينية. وللتأكد من نقاوة ومصدر العصير يجب مقارنة قيم الأحماض الأمينية فى العصير بقيم الأحماض الأمينية القياسية.

ب- منتجات اللحوم

٨- استخدام خليط من الأحماض الأمينية القياسية ومقارنتها بنوعية الأحماض الأمينية فى اللحم معرفة نسبة الجلوتامات المضافة إلى اللحم لتحسين مذاقه.

٩- الكشف عن إضافة لحم الدواجن إلى منتجات اللحوم الحمراء معتمدا على نسبة ثنائى الببتيد dipeptide ratio: أنسرين/ كارنوسين

(Anserine / Carnosine)

(٢) استخدام الأحماض الأمينية الكلية

أ- فى الخمور Wines

يظهر من نموذج الأحماض الأمينية بعد التحليل المائى للخمور التى من مصدر موثوق Certified origin نوعية العنب المستخدم من هذا المصدر. ولمعرفة النسبة المئوية لاحتمال وجود خمر من مصدر آخر، فإنه تقارن قيم الأحماض الأمينية النسبية بالأحماض الأمينية المكونة لمصدر خمر قياسى . Wine standard

النسب النوية لبعض الأحماض الأمينية في بعض عصائر الفاكهة

الفاكهة	أرجنين	آلانين	برولين	جلوتاميك	اسباراجين	سيرين	أسبارتيك
برتقال	١٩,٤	٤,٦	٣٢,٠	٣,٦	١٣,٧	٥,٩	٩,٧
جريب فروت	١١,٦	٦,٤	١٦,٨	٤,٨	١٧,٦	٨,٨	٢٢,١
ليمون	١,٤	٨,٨	٢٠,٩	٩,٢	١٥,٢	١٥,٥	٢٢,٥
تفاح	-	٣,٧	٠,١	٥,٧	٦٨,٩	٢,٩	١٦,٨
عنب	٣١,٤	١٢,٤	٣١,٤	٥,٣	٢,١	٣,٦	٣,٧
قراسيا	٠,٤	٢,١	٦,١	١,٤	٧٨,٧	١,١	٣,٣
فراولة	١,١	١٥,٤	٠,٨	٧,٩	٥٣,٥	٦,٥	٧,٧
أنانس	٢,٢	١١,٥	٢,٤	٣,٨	٥١,٠	١٤,٥	٨,٩

يظهر هذا الجدول إختلاف واضح في كمية كل حمض أميني تبعا لنوعية عصير الفاكهة

نماذج لقيم الأحماض الأمينية في بعض أصناف الخمور

Bourgogne	Bordeaux	Cotes du Rhone	الحمض الأميني
٥,٠	٣,٢	٤,٧	حمض أسبارتيك
٣,٨	٢,٠	٢,٧	ثريونين
٤,٢	٢,٧	٣,٦	سيرين
١٠,٨	٤,٩	٨,٥	حمض جلوتاميك*
٢٩,٩	٦٤,٣	٤٧,٥	برولين*
٧,٣	٥,٠	٧,٢	جليسين
١٠,٩	٥,٤	٧,٢	آلانين*
١,٣	٠,٩	١,٨	سستين
٢,٩	٢,٠	٢,٤	فالين
٠,٤	٠,٣	٠,٤	ميثيونين
١,٧	١,٢	١,٥	أيزوليوسين
٢,١	١,٨	٢,٠	ليوسين
١,١	٠,٩	١,٢	ثيروزين
١,٣	٠,٩	١,٢	فينايل آلانين
٠,٨	٠,٥	٠,٩	هستيدين
٢,٢	١,٧	٢,٣	ليسين
٥,٦	١,٢	٣,١	أرجنين

* تدل هذه العلامة على وجود فروق واضحة بين هذه الأنواع من الأحماض الأمينية وأصناف الخمور المذكورة.

تمييز بعض المصادر البروتينية الهامة عن طريق استخدام نسب بعض الأحماض الأمينية

صويا	قمح	بيض	شرش اللبن	كازين	اللبن	بلازما الدم	جيلاتين	نسيج حيواني	نسب الأحماض الأمينية
١,٨٤٠	١,٩١٦	١,٤١٩	١,٢٧٩	٠,٩٠٧	١,٠٠٦	١,١٥٣	١,٥٩٢	١,٢٠٧	أسبارتك / ليسين
١,٣٤٣	١,٧٢١	١,٥٤٧	٠,٧٦٧	١,٣٤٢	١,٢١٦	١,٠٣١	١,٧٧٤	١,٠٨٨	سيرين / ثريونين
٠,٨٥٨	٢,١٣١	١,٠٥٣	٠,٦٤٥	٠,٧٤٩	٠,٧٣٠	٠,٧٧٨	٠,٩٠٠	٠,٦٥١	سيرين / ليسين
٠,٦٥٩	١,١٠٠	١,١٢٣	١,٨٥٩	١,٤٩٨	١,٥٩٧	١,٠٦٨	٠,٣٧١	٠,٧١٤	سيرين / أرجينين
١,٦٠٨	٧,٠١٦	١,٢٩٧	١,٦٤٣	٣,١٠١	٢,٦٢١	١,٤٠٤	١,٧٧١	١,٤٦٤	جلوتاميك / أسبارتك
٤,٣١٣	٩,٦٦٢	٢,٢٩٧	٣,٥٩٨	٧,١٢٩	٦,٢١١	٢,٦٦٨	١,٠٦٠	٢,٣٢٩	جلوتاميك / ألانين
٢,٩٥٧	١٣,٤٤٢	١,٨٤١	٢,١٠١	٢,٨١٢	٢,٦٣٠	١,٦١٨	٢,٨١٩	١,٧٤٥	جلوتاميك / ليسين
١,٢٤٥	٢,٨٩٧	١,١٩١	١,٢٣٢	١,١٨٨	١,٢٠٠	١,٠٦٤	٠,١٢٩	١,١١٧	ليوسين / ليسين
٠,٧٧٥	٠,٦٨٢	٠,٧٧٦	٠,٩٠١	١,٠٦٧	١,٠١٤	٠,٩٣٩	٠,٣٠٩	٠,٨٨٤	تيروزين / فينيل آلانين
١,٣٠٣	١,٩٣٩	٠,٩٣٨	٠,٣٥٣	٠,٥٠٠	٠,٤٥٨	٠,٧٢٩	٢,٤٢٥	٠,٩١٠	أرجينين / ليسين
٠,٥٤٩	٠,٨٧٣	٠,٦٠٢	٠,٤٨٤	٠,٧٣٦	٠,٦٨١	٠,٥٧٠	٠,٢١٢	٠,٥١٨	أحماض أمينية حامضية / أحماض أمينية قاعدية

ب - فى اللحوم ومنتجاتها Meat and meat products

(١) يمكن الكشف عن وجود أنواع من اللحوم الرخيصة الثمن فى اللحم حيث أن وجود المركب 1- methylhistidine يدل على الخلط بلحوم الدواجن. كما أن وجود 3- methyl Histidine يدل على خلط اللحم بلحم الخنزير كما أن زيادة نسبة الهستيدين الى الأرجنين فى اللحم يدل على وجود لحم الحصان.

(٢) تقدير الكولاجين أو محتوى الأنسجة الضامة Connective

tissue content (CTC) بتقدير محتوى الحمض الأميني هيدروكسي برولين من المعادلة.

$$CTC \% = OH Pro\% \times 8$$

أو بتقدير محتوى الجليسين

$$CTC\% = gly \% - 4.2 / 23.0 - 4.2 \times 100$$

$$= 5.32 \times gly \% - 22.3$$

الكشف عن بروتينات من مصادر غير اللحمية Non meat protein

(١) الاعتماد على نسب أحماض أمينية معينة Amino acid ratio.

(٢) المقارنة باستخدام لحوم قياسية Meat standard.

(٣) تقدير المحتوى البروتيني (Y) الذى يعتمد على محتوى الأحماض الأمينية الكلية (X) باستخدام المعادلة التالية:-

$$Y = 1.014 X - 0.791$$

أى بمعرفة كمية الأحماض الأمينية الكلية (X) يمكن معرفة المحتوى البروتيني فى العينة (Y).

References

- AOAC, Association Official Methods of Analysis, 15th ed. By Association of Official Analytical Chemists, Arlington, VA (1990).
- Brueckner, H., Wittner, R. and Godel, H.J., J. Chromatogr. 476:73 (1989).
- Chang, H., Tsai, C. and Li, C., Quantification of racemization of amino acids in alkaline-treated duck eggs by micellar capillary electrophoresis. J. Agric & Food Chem.47 (2) :479- 484 (1999).
- Cohen, S.A. and Michaud, D.P., Anal. Biochem. 211:279 (1993).
- Cousin, M.A., Zeidler, C.S and Nelson, P.E.J. Food Sci.: 49: 430 (1984)
- FAO/WHO Ad Hoc Expert committee, Energy and protein Requirements, WHO Technical Report Series; no.522; FAO Nutrition Meetings Report Series; no.52. (WHO, Geneva, FAO, Rome, 1973).
- Farag, R. S., Youssef, A.A., Radwan, A.A., Kderaba, AH and Ismail, A.I. Biochemical studies on pepper seeds at different maturity stages and stored for various periods. Fette Seifen Anstrichmittel 84 (9) 366-371 (1982).
- Farag, R.S., Fayza, A.Taha and El-Sherbini, N.R. Chemotaxonomy studies on leaves of Jojoba and Pawpaw plants. Egypt.J.Hort.14(1): 1-8 (1987).

- Farag, R.S., Shaban, OA, Ragab, AA and Abd El-Aziz, NM
Chemical evaluation of macadamia and pritchardia seeds. *Grasas Y Aceites* 41: 313-319 (1990)
- Gilman, L.B. and Woodward, C., *Current Research in protein Chemistry*, Academic Press, San Diego (1990).
- Fouques, D. and Landry, J. *Analyst* 116:529 (1991)
- Godel, H. and Seite, P., Hewlett-Packard Application note No. 12-5091- 0774 (1991).
- Holme, D.J. and Peck, H., *Analytical Biochemistry* 2ed., Longman Scientific & Technical, John Wiley and Sons, New York (1993)
- HP Amino quant Series II, Operator's Handbook, HP Part No. 01090- 90025 (1990).
- Jones, B. N., Paabo, S. and Stein, S., *J. Liq. Chromatogr.* 4:565 (1981).
- Lacey, J.M. and Wilmore, D.W., *Nutr. Rev.* 48:297 (1990)
- Lai, F. and Sheenan, T., *Biotechniques* 14:642 (1993)
- Leo M.L Nollet (ed). *Handbook of Food Analysis*, Marcel Dekker, Inc, New York, Basal, Hong Kong (1996).
- Rattenbury, J. M. (ed). *Amino Acid Analysis*. John Wiley and Sons, New York (1981).
- Snyder, L.R. and Kirkland, J.J. *Introduction to Modern Liquid Chromatography*, John Wiley and Sons, New York (1979).
- Snyder, L.R., Glajch, J.L. and Kirkland, J.J., *Practical HPLC Method Development*. John Wiley and Sons, New York (1988).

- Turnell, D.C. and Cooper, J.D.H. Clin Chem. 28:527 (1982).
- Umagat, H., Kucera, P. and Wen, L.F., J.Chromatogr. 241: 324 (1982).
- Wiedmeir, V.T., Porterfield, S.P. and Hendrich, C.E., J. Chromatogr. 231: 410 (1982).

نبذة عن المؤلف

المؤهلات العلمية:-

- بكالوريوس في العلوم الزراعية، شعبة الكيمياء الحيوية، (١٩٦٣) - ماجستير في العلوم الزراعية، كيمياء حيوية، جامعة القاهرة (١٩٦٦) - دكتوراه في فلسفة العلوم الكيميائية، كيمياء الليبيدات، جامعة لندن (١٩٧٤).

التدرج الوظيفي:-

- معيد بقسم الكيمياء الحيوية (١٩٦٣-٦٧) - مدرس (١٩٧٤-٧٩) - أستاذ مساعد (١٩٧٥-٨٤) - أستاذ (١٩٨٤) - رئيس قسم الكيمياء الحيوية (١٩٨٨-١٩٩٤).

الأوسمة والنياشين الحاصل عليها (محلية وأجنبية):-

جائزة الدولة التشجيعية ووسام العلوم والفنون من الطبقة الأولى عام ١٩٧٨ ثم مرة أخرى عام ١٩٨٤ - جائزة القرن العشرين من المركز العالمي للسيرة الذاتية - كامبريدج - إنجلترا (١٩٩٧).

مظاهر التقدير الأخرى:-

اختير بصفته الشخصية لاعطاء محاضرات عن الزيوت الطيارة بموسكو مثلا لشركة بارفيكو (١٩٨٧) ومحاضرات عن التحليل الكروماتوجرافي ممثلا لشركة باي يونيكام (١٩٨٩) - رشح من قبل جامعة القاهرة لنيل جائزة الدولة التقديرية (١٩٩١) - رشح أيضا من قبل المعهد الأمريكي للسيرة الذاتية لجائزة الإنجازات مدى الحياة (١٩٩٧) - أستاذ ومحاضر في المؤتمر العالمي الخامس عن وقاية الأغذية المحفوظة بفرنسا (١٩٩٠) - رئيس إحدى جلسات مؤتمر الألوان بزراعة الإسماعيلية (١٩٩٣) - أسند إليه مراجعة كتابي «تحاليل كيميائية وفيزيائية بمركز التعليم المفتوح بجامعة القاهرة (١٩٩٣) وزيوت الطعام واستخداماتها لمركز الترجمة بجامعة الملك سعود (١٩٩٣) - أستاذ ومحاضر وضييفا متميزا في مؤتمر الزيوت العطرية الذي نظمته شركة يونج ليفينج

بأمريكا (١٩٩٥) - تم الإستعانة بأجزاء من أبحاثه بنشرها فى بعض الكتب العلمية المتخصصة بأمريكا- اختير عضوا فى: الجمعية الأمريكية للزيوت (١٩٧٨)، الموسوعة القومية التى اصدرتها الهيئة العامة للاستعلامات بمصر (١٩٨٩)، الجمعية الأمريكية لتقدم العلوم (١٩٩٢)، الجمعية الدولية لكيمياء الحبوب بفرنسا (١٩٩٣)، أكاديمية نيويورك للعلوم (١٩٩٤)، مؤسسة ماركوس الأمريكية ضمن شخصيات الموسوعة العالمية (من هم هؤلاء فى العالم، عامى (١٩٩٦، ١٩٩٧)، موسوعة المركز العالمى للسيرة الذاتية بجامعة كامبريدج إنجلترا (١٩٩٧) - المعهد الأمريكى للسيرة الذاتية ABI ضمن شخصيات الموسوعة العلمية للعلماء المتميزين (١٩٩٧) - محكم دولى فى: مجلة كيمياء الأغذية والزراعة العالمية بأمريكا (١٩٩٥)، المجلة العالمية لعلوم الأطعمة والتغذية بإنجلترا (١٩٩٧).

اللجان والهيئات التى شارك فيها:-

لجنة التحرير والنشر بالمجلة العلمية بكلية الزراعة جامعة القاهرة (١٩٧٥ - ١٩٩٦) - الهيئة المصرية للتوحيد القياسى وجودة الإنتاج- لجنة تقييم أبحاث وترقية أعضاء هيئة التدريس- اختير ضمن الوفد المصرى المشارك فى اللقاء المصرى والفرنسى حول مواصفات زيت الشلجم (١٩٨٧) - الملتقى العلمى حول إنتاج الزيوت بأكاديمية البحث العلمى والتكنولوجيا (١٩٩١) - حلقة عمل عن غش الزيوت والدهون وصحة الإنسان التى أقامتها الجمعية المصرية المركزية لحماية المستهلك بالتعاون مع برنامج الأمم المتحدة للتنمية (١٩٩٧) - عضوا فى اللجنة القومية للكيمياء الحيوية والبيولوجيا الجزيئية بأكاديمية البحث العلمى والتكنولوجيا (١٩٩٧).

أهم المؤتمرات والاجتماعات التى حضرها أو مثل بلاده فيها:-

المؤتمر العلمى الثالث عن أكسدة الليبيدات بفرنسا (١٩٧٣) - ندوة عن اصابة البذور الزيتية بالفطريات بجامعة شمال شرق ويلز- إنجلترا (١٩٧٨) - ندوة عن استخدام الفطريات لإنتاج الدهون بجامعة شمال شرق ويلز- إنجلترا (١٩٨٧) - المؤتمر القومى الأول (١٩٨١) والثانى (١٩٨٥) والرابع (١٩٩٢) للكيمياء الحيوية بمصر- المؤتمر الدولى الجديد فى

تكنولوجيا الغذاء لحفظه وتوزيعه (١٩٨١) - مؤتمر جامعة البحث الألمانية (١٩٩٢) - أعياد العلم بسوريا الثانى والثلاثون (١٩٩٢) والثالث والثلاثون (١٩٩٣) والرابع والثلاثون (١٩٩٤) - مؤتمر البحث العلمى ودوره فى المحافظة على التنوع البيولوجى فى الوطن العربى بسوريا (١٩٩٥) - مؤتمر اتحاد جامعات دول البحر المتوسط (١٩٩٦) - المؤتمر العالمى التاسع عن السموم الفطرية بإيطاليا (١٩٩٦) - المؤتمر العالمى السابع من حماية الأغذية المصنعة بالصين (١٩٩٨) - الندوة الأولى لسلامة الأغذية بالسعودية (٢٠٠٠) - الندوة الثانية لآفاق البحث العلمى فى العالم العربى بالشارقة دولة الامارات العربية المتحدة (٢٠٠٢).

أهم المؤلفات والأبحاث العلمية المنشورة:-

قام بتأليف ثلاثة كتب وهى «التحليل الكروماتوجرافى» (رقم الإيداع ٧٨١٧ / ١٩٩٠) - «كتاب كيمياء الليبيدات» (رقم الإيداع ٣٥٧٥ / ١٩٩١) - «التحليل الطبيعية والكيميائية للزيوت والدهون والزيوت العطرية فى المجالات العالمية الأمريكية الأوربية والمصرية». قام بالإشتراك مع بعض أعضاء هيئة التدريس بكلية الزراعة جامعة القاهرة بتأليف كتاب «أساسيات الكيمياء الحيوية». (رقم الإيداع ١١٧٠٠ / ٩٩).