

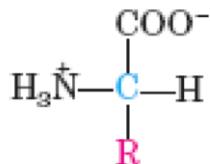
الاحماس الأمينية

The Amino Acids

تعرف الأحماض الأمينية بأنها أصغر وحدة بنائية في تركيب البروتين، إذ تعد اللبننة الأساسية لبناء جميع البروتينات وهي أحماض عضوية تحتوي على مجموعة أمين و كاربوكسيل . ان عدد الأحماض الأمينية من الفا والتي يبني منها البروتينات بصورة عامة في الطبيعة هو عشرون حامضاً أمينياً وتتخرج هذه الأحماض اما عن التحلل الكيميائي او الأنزيمي للبروتين او تصنع بالطرق الكيميائية.

الخواص العامة للأحماض الأمينية:

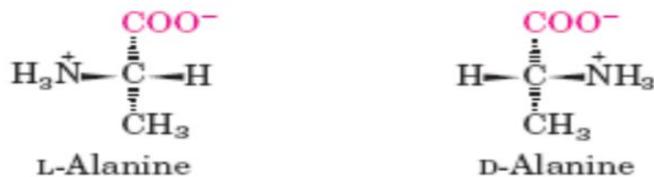
1- تمتلك الأحماض الأمينية الموجودة في البروتينات صفة مشتركة وهي ارتباط مجموعة كاربوكسيليّة واحدة ومجموعة أمينية واحدة بذرة الكاربون المسمى ألفا الشكل (1). ويتميز كل حامض أميني باحتوائه على مجموعة طرفية خاصة تدعى المجموعة الجانبية R- Group والتي تحدد صفات كل حامض أميني.



الشكل (1) : الصيغة العامة للأحماض الأمينية

تكون المجموعة الأمينية ألفا حرة وغير مرتبطة في جميع الأحماض الأمينية عدا البرولين Proline. ولتسمية الأحماض الأمينية بصورة مختصرة فقد اعطي لكل حامض أميني ثلاثة حروف وكذلك حرف واحد ايضاً. ولكن المستخدمة في الغالب هي المختصرات ذات الثلاثة حروف .

2- ان جميع الأحماض الأمينية الموجودة في بروتينات الكائنات الحية تكون لها هيئة L (L- Form) الشكل (2). اذ ان ذرة الكاربون ألفا في جميع الأحماض الأمينية عدا الكلايسين غير متاظرة Asymmetric وبالتالي فهي تعد فعالة بصريا Optically Active .



الشكل (2): الشكل الفراغي للحمض الأمينيalanine.

- هناك عشرون حامضاً أمينياً رئيسياً موجوداً في البروتين والتي تختلف في العديد من الصفات مثل الشحنة والقابلية على تكوين الأواصر الهيدروجينية وخصائص كارهة للماء hydrophobic او محبة للماء hydrophilic وخصائص كيميائية أخرى والتي تؤلف جميع البروتينات الموجودة في جميع أنواع الكائنات الحية.

تقسيم (تصنيف) الأحماض الأمينية :

يمكن تقسيم الأحماض الأمينية استناداً إلى تواجدها في الطبيعة و أهميتها للكائن الحي ومدى قابلية تصنيعها داخل خلايا الجسم وهذه التقسيمات هي:

1- الأحماض الأمينية البروتينية :

يمكن تقسيم الأحماض الأمينية العشرين المكونة للبروتين اعتماداً على عدة صفات وكما يأتي بناءً على طبيعة المجاميع الجانبية (مجموعة R) للحمض الأميني، وعلى هذا الأساس يمكن تصنيفها إلى أربع مجاميع، ويمكن توضيح تركيبها الكيميائي (في الأسس الهيدروجيني المتعادل) ورمز كل حامض أميني مؤلف من ثلاثة أحرف أو حرف واحد كما يأتي:

1- غير محبة للماء hydrophobic وتدعي أحياناً اللاقطبية nonpolar وتشمل :

ال التركيب الكيميائي	الرمز بحرف واحد	الرمز بثلاثة أحرف	الحامض الأميني
$\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{COO}^-$ NH_3^+	A	Ala	Alanine الAlanine
$\text{H}_3\text{C} - \text{CH} - \text{CH} - \text{COO}^-$ NH_3^+	V	Val	Valine فاللين

الحمض الأميني	الرمز بثلاثة أحرف	الرمز بحرف واحد	التركيب الكيميائي
Leucine ليوسين	Leu	L	The structure shows a four-carbon chain with a methyl group on the second carbon. The carboxyl group is shown as COO- with NH3+ below it.
Isoleucine أيسوليوسين	Ile	I	The structure shows a five-carbon chain with two methyl groups on the second and third carbons. The carboxyl group is shown as COO- with NH3+ below it.
Proline برولين	Pro	P	The structure shows a five-membered ring with a nitrogen atom at one corner. A methyl group is attached to the nitrogen, and a methylene group (CH2) is attached to the adjacent carbon, which is further connected to a COO- group with NH3+ below it.
Methionine ميثيونين	Met	M	The structure shows a five-carbon chain with a methyl group on the third carbon, which is attached to a sulfur atom. The sulfur atom is also attached to a methyl group (-CH3). The carboxyl group is shown as COO- with NH3+ below it.
Phenylalanine فينيلalanine	Phe	F	The structure shows a benzene ring attached to a methylene group (-CH2-), which is attached to a CH(NH3+)-COO- group.
Tryptophan تربوفان	Trp	W	The structure shows a tryptamine ring system attached to a methylene group (-CH2-), which is attached to a CH(NH3+)-COO- group.

2 – قطبية غير مشحونة محبة للماء Hydrophilic وتشمل الأحماض الأمينية الآتية:

التركيب الكيميائي	الرمز بحرف واحد	الرمز بثلاثة أحرف	الحمض الأميني
$\text{H}-\text{CH}-\text{COO}^-$ NH_3^+	G	Gly	Glycine كلايسين
$\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ OH NH_3^+	S	Ser	Serine سيرين
$\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}-\text{COO}^-$ OH NH_3^+	T	Thr	Threonine ثريونين
$\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ SH NH_3^+	C	Cys	Cysteine سستين
$\text{HO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ NH_3^+	Y	Tyr	Tyrosine تايروسين
$\text{H}_2\text{N}-\overset{\text{ }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ NH_3^+	N	Asn	Asparagine أسباراجين
$\text{H}_2\text{N}-\overset{\text{ }}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ NH_3^+	Q	Gln	Glutamine كلوتامين

3 – المسالبة الشحنة او تسمى بالحمضية Acidic وتشمل:

التركيب الكيميائي	الرمز بحرف واحد	الرمز بثلاثة أحرف	الحمض الأميني
$-\text{OOC}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ NH_3^+	D	Asp	حامض الأسبارتيك Aspartic acid
$-\text{OOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COO}^-$ NH_3^+	E	Glu	حامض الكلوتاميك Glutamic acid

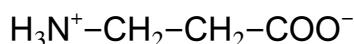
4 – الموجبة الشحنة او تسمى بالقاعدية Basic وتشمل:

التركيب الكيميائي	الرمز بحرف واحد	الرمز بثلاثة أحرف	الحامض الأميني
The structure shows a five-carbon chain with an amino group (NH3+) at the second carbon and a carboxylate group (-COO-) at the fifth carbon.	K	Lys	لaisين Lysine
The structure shows a six-carbon chain with an amino group (NH2) at the first carbon and a carboxylate group (-COO-) at the fifth carbon.	R	Arg	أرجينين Arginine
The structure shows a pyrrole ring attached to a five-carbon chain with an amino group (NH3+) at the second carbon and a carboxylate group (-COO-) at the fifth carbon.	H	His	هستيدين Histidine

2- الأحماض الأمينية غير البروتينية:

هذا النوع من الأحماض الأمينية لا تدخل في بناء بروتينات الكائنات الحية التي تنتجها بل توجد في مصادر خاصة بشكل منفرد او مرتبط مع مركبات اخرى ويعود سبب عدم دخولها في بناء البروتين بأن مجموعة الأمين والكاربوكسيل لا ترتبط بنفس ذرة الكاربون الالفا ومنها:

- بيتا الانين (بيتا - امينو حامض بروبيونك) الذي يوجد ضمن تركيب حامض بانتوثينيك ومرافق الإنزيم A.



3- الأحماض الأمينية النادرة في البروتينات:

هناك بعض الأحماض الأمينية فضلا عن الأحماض الأمينية البروتينية التي تستخرج من نواتج التحليل المائي لبعض البروتينات وتعد جموعها من مشتقات الأحماض الأمينية البروتينية مثل (4- هيدروكسي برولين) المشتق من البرولين والموجود بكثرة في البروتينات الليفية كالكولاجين وبعض البروتينات النباتية وكذلك (5- هيدروكسي لaisين) المشتق ايضا من الكولاجين.

4- الأحماض الأمينية الأساسية وغير الأساسية وشبيه الأساسية:

تقسم الأحماض الأمينية ايضا استنادا الى مقدرة الجسم على تكوين الهيكل الكاربوني للأحماض الأمينية الى:

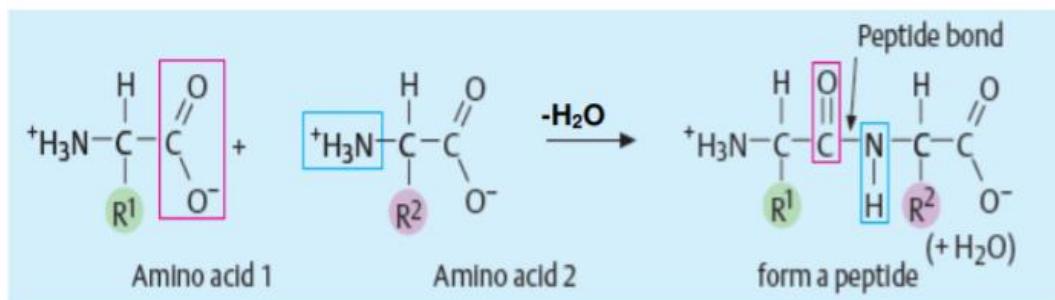
- احماض امينية أساسية essential amino acids : ليس للجسم المقدرة على تكوينها اي يجب تجهيزها عن طريق الغذاء).

- احماض امينية غير أساسية Nonessential amino acids : للجسم المقدرة على تكوينها.

- احماض امينية شبه أساسية Semi essential amino acids: للجسم المقدرة على تكوينها عند توفر الأحماض الأمينية المقابلة لها.

الببتيدات

الببتيد عبارة عن حامضين امينيين مرتبطين مع بعضهما بأصارة ببتيدية peptide bond والتي تسمى ايضا بأصارة أميد Amide bond ، تتكون الأصارة من تفاعل مجموعة ألفا-كاربوكسيل من حامض اميني مع مجموعة ألفا - امين من حامض اميني اخر بطرح جزيئه ماء.



الشكل (3) : تكوين اصارة الببتيد

وتقسم الببتيدات اعتمادا على عدد الأحماض الأمينية الى :

ببتيدات ثنائية Dipeptides: وهي مكونة من وحدتين من الأحماض الأمينية. وببتيدات ثلاثة Tripeptides: تتكون من ثلاثة وحدات من الأحماض الأمينية. وببتيدات رابعية Tetrapeptides: تتكون من اربع وحدات من الأحماض الأمينية . هناك ببتيدات اخرى مثل الخامسة والساداسية الخ.

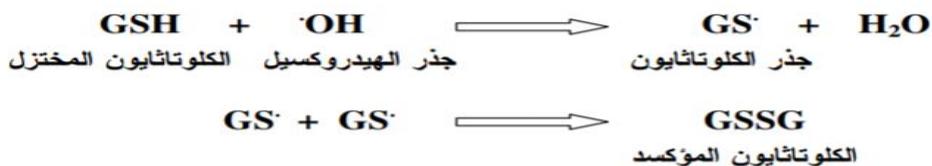
هذه الأنواع المذكورة اعلاه تتبع مجموعة الببتيدات قليلة الوحدات Oligopeptides او الببتيدات البسيطة Simple peptides اما اذا زادت اعداد الأحماض الأمينية في الببتيد عن عشرة يطلق عليه الببتيد المتعدد Polypeptides . ويجب التأكيد هنا بأن عدد او اصارة الببتيد اقل بواحدة من عدد الأحماض الأمينية . فضلا عن ذلك فهناك ببتيدات حلقة Cyclic peptides وتكون خالية من النهايتين الامينية والكاربوكسيلية. ونوع ثالث من الببتيدات التي تكون بشكل متفرع ومتشعب لتكون الببتيدات المتشعبة Branched peptides

ومعظم الببتيدات تكون على شكل سلسلة مفتوحة ذات نهايتين الأولى في اقصى اليسار وتدعى طرف النهاية الأمينية والأخرى في اقصى اليمين وتدعى طرف النهاية الكاربوكسيلية. وتسمى الأحماض الأمينية في الببتيد ابتداء" من النهاية الأمينية وصولا الى النهاية الكاربوكسيلية والتي تستخدم عادة الرموز للأحماض الأمينية عند قراءة الببتيد .

تحتوي الخلايا الحيوانية والنباتية والبكتيرية على انواع مختلفة من ببتيدات غير بروتينية ذات اوزان جزيئية صغيرة لها اهمية حياتية كبيرة فمنها ما هو هرمون ومنها ما هو مضاد حيوي Antibiotic والنوع الثالث لا ينتمي الى ما تقدم ولكن له اهمية حياتية كبيرة ومن هذه الببتيدات التي تبني داخل الخلايا بصورة مستقلة وليس نواتج تحل البروتينات :

- الكلوتاثايون : Glutathione

الكلوتاثايون من الببتيدات الثلاثية ، يتتألف من حامض الكلوتاميك والستين والكلايسين ويرمز له GSH ، وهو موجود في السايتوبلازم والميتوكوندريا والنواة في الحيوانات والنباتات والبكتيريا وأهم وظيفة للكلوتاثايون انه يعد من مضادات الأكسدة Antioxidants الذائبة بالماء التي تعمل على ازالة العديد من المواد المؤكسدة Oxidants المتكونة في الجسم من خلال تعاملها معهم مثل على ذلك جذر الهيدروكسيل (OH) الذي يتم ازالته كما موضح في المعادلات الآتية:



ان احتواء GSH على مجموعة الثايلول -SH - يجعله من العوامل المختزلة التي لها القابلية على اعطاء ذرة الهيدروجين . ويعمل الكلوتاثايون مع انزيم كلوتاثايون بيروكسيديز (GPx) على ازالة مركبات البيروكسيدات العضوية (ROOH) وبيروكسيد الهيدروجين (H_2O_2) . اذ يتفاعل الكلوتاثايون مع كل من هذه المركبات لينتاج كلوتاثايون مؤكسد (GSSG) وكما في المعادلات :

