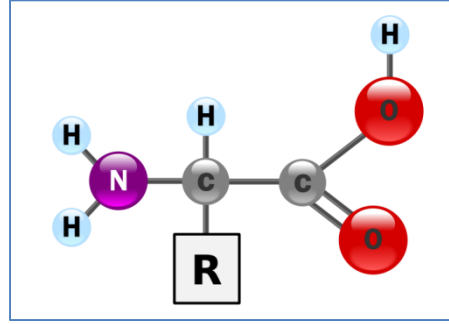
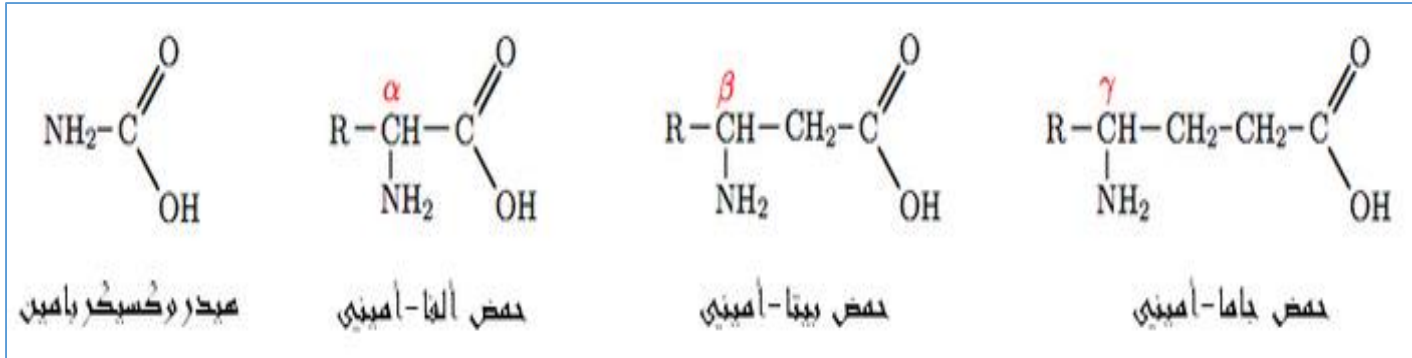


الأحماض الأمينية

الأحماض الأمينية **Amino Acid** : هي لبنات البناء الرئيسية لبناء البروتين والبيبتيد . وهي مركبات عضوية متكونة من مجموعة أمين ($-NH_2$) على الأقل مشتبكة مع مجموعة كربوكسيل ($-COOH$) وتكون موجودة في الغالب بصورة متأينة في سوائل الجسم الحي وفي $pH=7$ ، وتعرف هذه الأحماض الأمينية بالأحماض الأمينية- α لأن مجموعة الأمين تتصل بذرة الكربون- α .



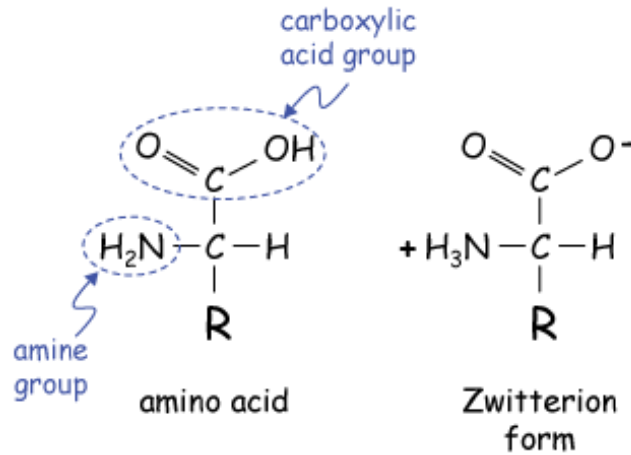
وتوجد كذلك احماض أمينية من فئة بيتا مثل البيتا-ألانين (β -Alanine) وأخرى من فئة كما مثل حامض الكاما-أمينوبيوتيريك (γ -Aminobutyric acid) أو (GABA) ورغم وجود عدد كبير من الاحماض الألفا-الأمينية في الطبيعة إلا أن السلاسل البروتينية لا تحتوي سوى 20 نوعا منها فقط.



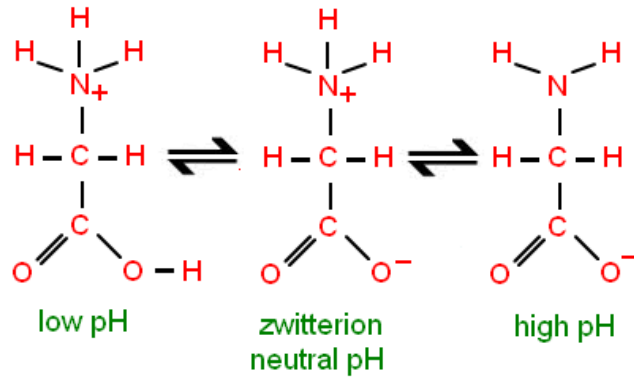
لكي يقوم الجسم بإنتاج ما يحتاجه من أحماض أمينية فهو يقوم بهضم البروتينات وتحليلها إلى أجزائها الأساسية وهي الأحماض الأمينية. ثمانية أحماض أمينية أساسية مهمة جدا (لا يمكن للجسم البشري أن يصنعها بنفسه) والباقي غير أساسية (يمكن صنعها داخل الجسم البشري، بشرط التغذية السليمة) . البعض يضيف قسما ثالثا هو شبه-أساسي ، حيث يقوم الجسم بتصنيع هذه الأحماض ولكن بكميات محدودة.

وتضطلع الاحماض الامينية بمهام أخرى كلعبةا دور نواقل عصبية ومواد أولية لبعض الهرمونات أو كمصدر للطاقة. وتتوفر أيضا مجموعة من الاحماض الامينية المصطنعة كيميائيا ولها عدة استعمالات في مجال الصناعة الكيميائية والصيدلية والغذائية.

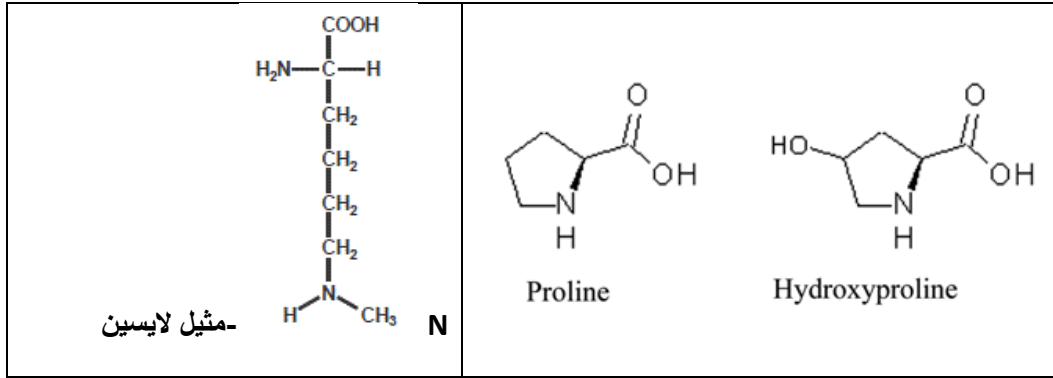
- تسلك الأحماض الأمينية سلوك الأحماض الضعيفة لوجود COOH - وسلوك القواعد الضعيفة لوجود NH_2 ويطلق على المواد التي فيها صفتي الحامضية والقاعدية في نفس الوقت بالمواد الأمفوتيرية.



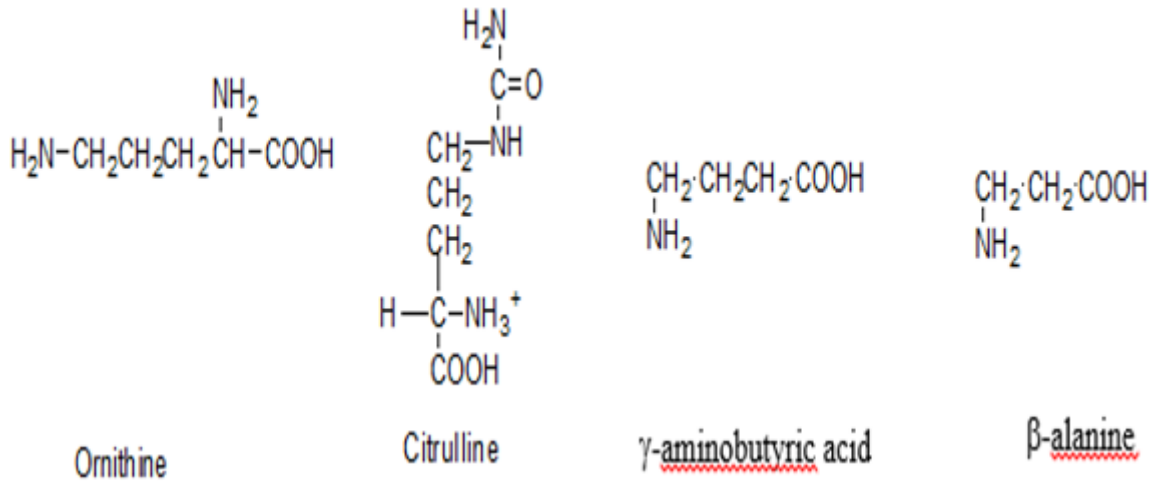
و يمكن للأحماض الأمينية ان تتأين فيها مجموعتي الحامض والقاعدة في نفس الوقت لتكون أيونات ثنائية القطب تسمى زويترايون, وهذه الصفة هي السبب في جعل الأحماض الأمينية تسلك سلوك امفوتيري كما نشاهد في الكلايسين:



هناك أحماض أمينية أخرى تسمى بالأحماض الأمينية النادرة تدخل كعناصر ثانوية في تركيب بعض البروتينات المتخصصة وهي من مشتقات الأحماض الأمينية العشرين مثل (4-هيدروكسي برولين) الموجود في البروتين الليفي الكولاجين و (N-مethyl lysine) الموجود في البروتين العضلي المايوسين .



كما توجد بعض الأحماض الأمينية بصورة طليقة أو مرتبطة ولكنها لا تدخل في تركيب بروتينات الكائنات التي تنتجها وتسمى بالأحماض غير البروتينية مثل β -الانين وهو من المواد الأولية لفيتامين B5 (حامض البانتوثيك).



تصنيف الأحماض الأمينية

تقسم الأحماض الألفا-أمينية العشرون الموجودة في البروتينات، إلى مجاميع حسب عدد من الخصائص الفيزيائية والكيميائية والأحيائية:

1. الطبيعة الكيميائية للسلسلة الجانبية R: هي التي تحدد هوية الحامض الأميني، أما أليفاتية Aliphatic أو أروماتية Aromatic أو حلقية غير متجانسة Heterocyclic .
2. القطبية الكهربائية: تقسم الأحماض الأمينية حسب قطبيتها الكهربائية إلى قطبية Polar أو غير قطبية Nonpolar. تحدد هذه الخاصية المهمة قابلية الأحماض الأمينية للانحلال في الماء فالقطبية تكون متجاذبة مع الماء Hydrophilic، وهي عادة ما تكون على الجزء الخارجي

للبروتينات. بينما غير القطبية، وغير المتجاذبة مع الماء Hydrophobic ، تميل إلى التجمع للداخل.


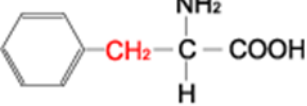
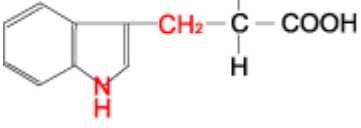
3. القاعدية \ الحامضية : السلسلة الجانبية R من الممكن أن تكون قاعدية، مثل اللايسين Lysine أو الأرجنين Arginine وهو شديد القاعدية، أو حامضية، مثل حامض الكلوتاميك Glutamic acid وحامض الأسبارتيك Aspartic acid ، أو متعادلة مثل الكلايسين Glycine والليوسين Leucine. وعادة ما تكون الأحماض الأمينية ذات المجاميع الجانبية القاعدية والحامضية قطبية جدا وهي توجد بصورة كبيرة على سطح البروتينات المماس للماء.

4. يمكن أيضا أن نقسم الأحماض الأمينية حسب أهميتها الغذائية وتوفرها الأحيائي إلى :

- أحماض أمينية أساسية Essential لا يصنعها الجسم، ويجب تناولها في الغذاء. مثال، الليوسين واللايسين (ثمانية أحماض).
- أحماض أمينية شبه-أساسية Semi-essential يستطيع الجسم تخليقها ولكن ليس بكميات كافية، خاصة في مرحلة النمو، ويحبذ أن تتوفر في الغذاء. مثال، الأرجنين والهستيدين Histidine (حامضين).
- أحماض أمينية غير أساسية Nonessential متوفرة في الجسم السليم بكميات دائمة، ولا تستلزم حضورها في الغذاء. مثال، الكلايسين والبرولين Proline (عشرة أحماض).

الرمز	الصنف	الحامض الأميني
Thr	أساسية	ثريونين
Met	أساسية	مثنونين
Val	أساسية	فالين
Ieu	أساسية	ليوسين
Ile	أساسية	ايزولويسين
Trp	أساسية	تريبتوفان
Lys	أساسية	لايسين
Phe	أساسية	فينايل ألانين
Asp	غير أساسية	حامض الأسبارتيك
Glu	غير أساسية	حامض الكلوتاميك
Asn	غير أساسية	أسبارجين
Gln	غير أساسية	كلوتامين
Cys	غير أساسية	سيستين
Ala	غير أساسية	ألانين
Gly	غير أساسية	كلايسين

Pro	غير أساسية	برولين
Ser	غير أساسية	سيرين
Tyr	غير أساسية	تايروسين
Arg	شبه أساسية	أرجنين
His	شبه أساسية	هستيدين

الأحماض الأمينية ذات السلسلة الجانبية غير القطبية			
سيسثين	$\text{HS}-\text{CH}_2-\text{C}(\text{H})(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	كلاليسين	$\text{H}-\text{C}(\text{H})(\text{NH}_2)-\text{COOH}$
ميثيونين	$\text{H}_3\text{C}-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{C}(\text{H})(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	ألانين	$\text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{H})(\text{NH}_2)-\text{COOH}$
برولين		فالين	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}(\text{H}_3\text{C})-\text{C}(\text{H})(\text{NH}_2)-\text{COOH}$
فينايل ألانين		ليوسين	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}(\text{H}_3\text{C})-\text{CH}_2-\text{C}(\text{H})(\text{NH}_2)-\text{COOH}$
تريبتوفان		ايزوليوسين	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{C}(\text{H})(\text{NH}_2)-\text{COOH}$

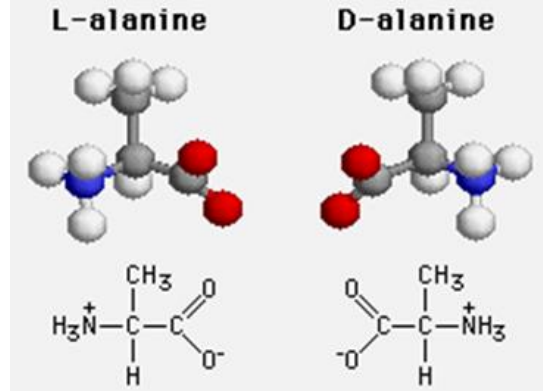
الأحماض الأمينية ذات السلسلة الجانبية القطبية

ثريونين	$\text{H}_3\text{C}-\text{CHOH}-\underset{\text{H}}{\overset{\text{NH}_2}{\text{C}}}-\text{COOH}$	سيرين	$\text{HOH}_2\text{C}-\underset{\text{H}}{\overset{\text{NH}_2}{\text{C}}}-\text{COOH}$
أسبارجين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CO}-\text{CH}_2-\underset{\text{H}}{\overset{\text{NH}_2}{\text{C}}}-\text{COOH}$	تايروسين	
		كلوتامين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\text{H}}{\overset{\text{NH}_2}{\text{C}}}-\text{COOH}$

الأحماض الأمينية القطبية ذات السلسلة الجانبية القطبية الحامضية		الأحماض الأمينية القطبية ذات السلسلة الجانبية القطبية القاعدية	
حامض الأسبارتيك	$\text{HOOC}-\text{CH}_2-\underset{\text{H}}{\overset{\text{NH}_2}{\text{C}}}-\text{COOH}$	لايسين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\text{H}}{\overset{\text{NH}_2}{\text{C}}}-\text{COOH}$
حامض الكلوتاميك	$\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\text{H}}{\overset{\text{NH}_2}{\text{C}}}-\text{COOH}$	أرجنين	$\text{H}_2\text{N}-\text{C}(\text{NH}_2)=\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\text{H}}{\overset{\text{NH}_2}{\text{C}}}-\text{COOH}$
		هستيدين	

التمائل البصري

جميع الأحماض الألفا-أمينية، باستثناء الكلايسين، يكون الكربون-ألفا كاييرالي Chiral أو مركز ناشط بصريا. ونتيجة لهذه الخاصية، فإن كل حامض ألفا-أميني متواجد في الطبيعة على شكل نظيرين بصريين Stereoisomers، يمينية Dextro ويرمز لها، في الكيمياء الحيوية، ب D، أو يسارية Levo ويرمز لها ب L. ومعنى ذلك فيزيائيا أنها تقوم بازاحة الضوء المستقطب بزواوية معينة اما باتجاه عقارب الساعة بنسبة للنظير D، وهو الاتجاه الموجب (+)، أو ضد اتجاه عقارب الساعة بنسبة للنظير L، وهو الاتجاه السالب (-).



تمتلك جميع الأحماض الأمينية الموجودة في الطبيعة تقريباً التوزيع الفضائي بشكل L- ولكن عزلت بعضها بشكل D- من الجدار الخلوي للكائنات المجهرية مثل D-الانين وD-كلوتاميك.