



جامعة الزيتونة الأردنية
Al-Zaytoonah University of Jordan
كلية الصيدلة
كلية الصيدلة



الكيمياء الحيوية للتمريض

0201163

دكتور. بيان المومني

مواضيع الجزء الأول

•مراجعة المجموعات الوظيفية في الكيمياء

•جزئيات الحياة

•الأحماض الأمينية

•البروتينات

•الأحماض النووية

أولاً: مراجعة المجموعات الوظيفية في الكيمياء

هناك بعض المجموعات الكيميائية التي لها أهمية كبيرة لوظيفة الجزيئات:

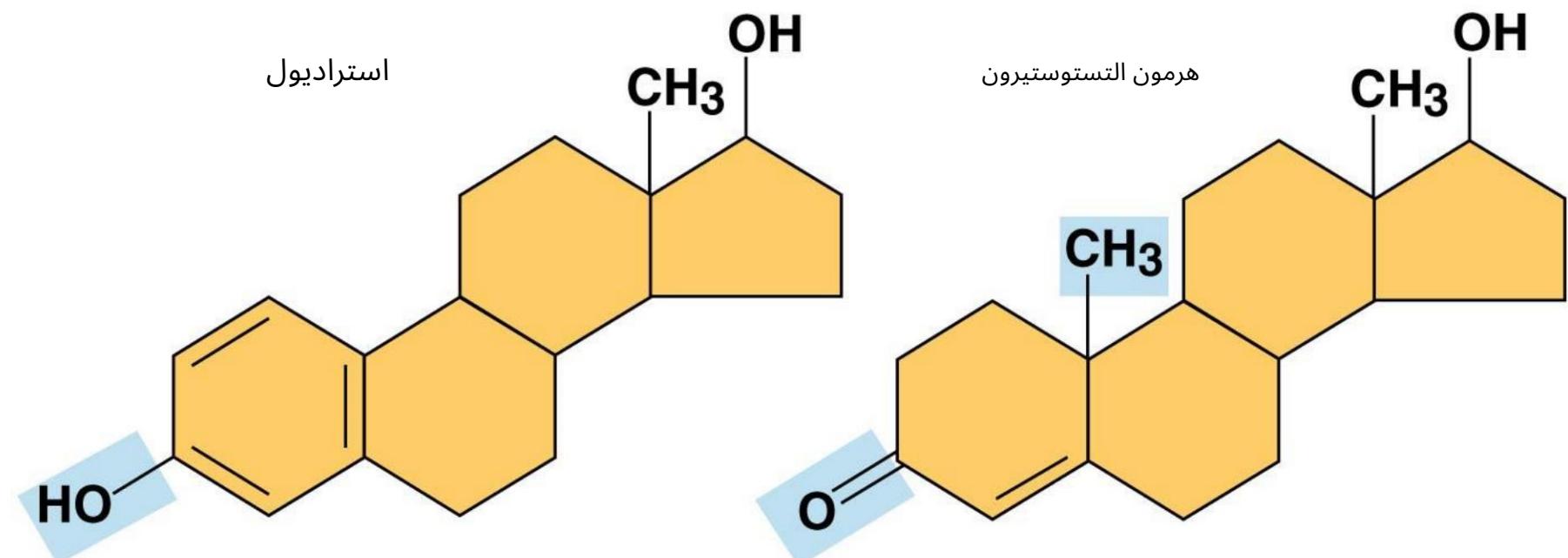
أ) تعتمد الخصائص المميزة للجزيئات العضوية على الكربون الهيكل العظمي والمجموعات الكيميائية المرتبطة به

ب) يمكن لعدد من المجموعات المميزة أن تحل محل ذرات الهيدروجين ملحقة بهياكل الجزيئات العضوية

المجموعات الوظيفية هي مكونات الجزيئات العضوية التي هي
الأكثر شيوعا في التفاعلات الكيميائية

إن عدد وترتيب المجموعات الوظيفية يعطي كل جزء خصائصه الفريدة

استراديول وهرمون التستوستيرون
كلاهما من الستيرويدات ذات
هيكل الكربون المشترك،
لكنها تختلف فقط في
المجموعات الكيميائية المرتبطة
إلى حلقات الكربون
هيكل عظمي



المجموعات الوظيفية السبع الأكثر أهمية في كيمياء الحياة هي:

أ) مجموعة الهيدروكسيل ب) مجموعة الكربونيل

ج) مجموعة الكربوكسيل د) المجموعة الأمينية

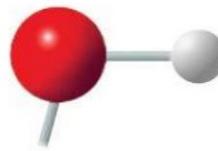
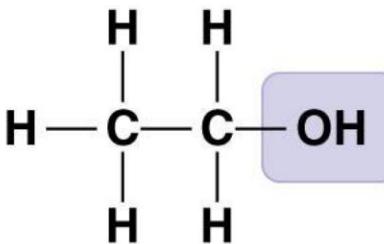
هـ) مجموعة السلفهيدريل

و) مجموعة الفوسفات

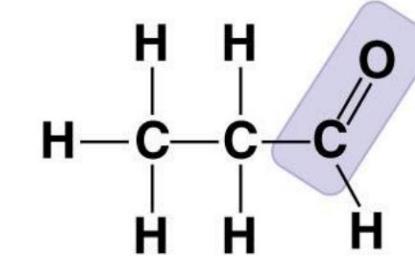
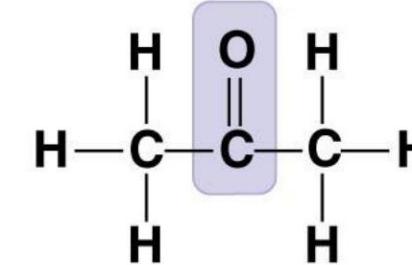
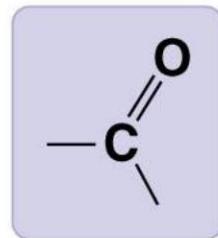
ز) مجموعة الميثيل

الشكل 4.9

المجموعة الكيميائية	اسم المركب	أمثلة
مجموعة الهيدروكسيل (—OH)	الكحول	 الإيثانول
 مجموعة الكربونيل (الـ C=O)	كيتون الألدهيد	 الأسيتون بروبانال
 مجموعة الكربوكسيل (—COOH)	حمض الكربوكسيل أو الحمض العضوي	 حمض الخليل
 المجموعة الأمينية (—NH2)	أمين	 جلابين
 مجموعة السلفهيدريل (—SH)	ثيول	 السيستين
 مجموعة الفوسفات (—OPO3 2-)	الفوسفات العضوي	 فوسفات الجلسرين
 مجموعة الميثيل (—CH3)	مركب ميثيلي	 ـ5ـميثيلـالـساـيـتوـزـين

<p>مجموعة الهيدروكسيل (—OH)</p>  <p>—OH</p> <p>(قد يكتب HO—)</p>	<p>الإيثanol، الكحول الموجود في المشروبات الكحولية</p> 
<p>قطبي بسبب الأكسجين السالب الكهربائي. يشكل روابط هيدروجينية مع الماء. اسم المركب : الكحول</p>	

مجموعة الكربونيل ($\text{C} \equiv \text{O}$)

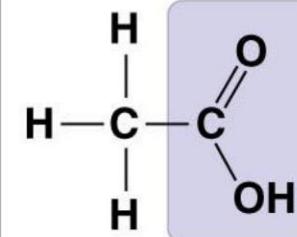
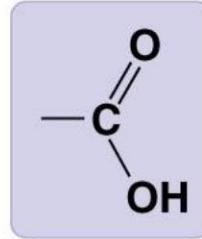
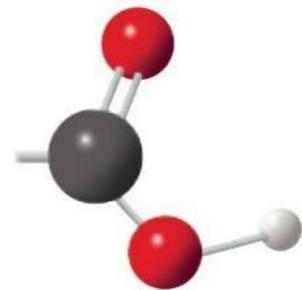


لأوليتون الأسيط الكيتون

تسمى السكريات التي تحتوي على مجموعات الكيتون بالكيتوزيات؛ وتسمى تلك التي تحتوي على الألدهيدات بالألدوزات.

اسم المركب: كيتون أو ألدهيد

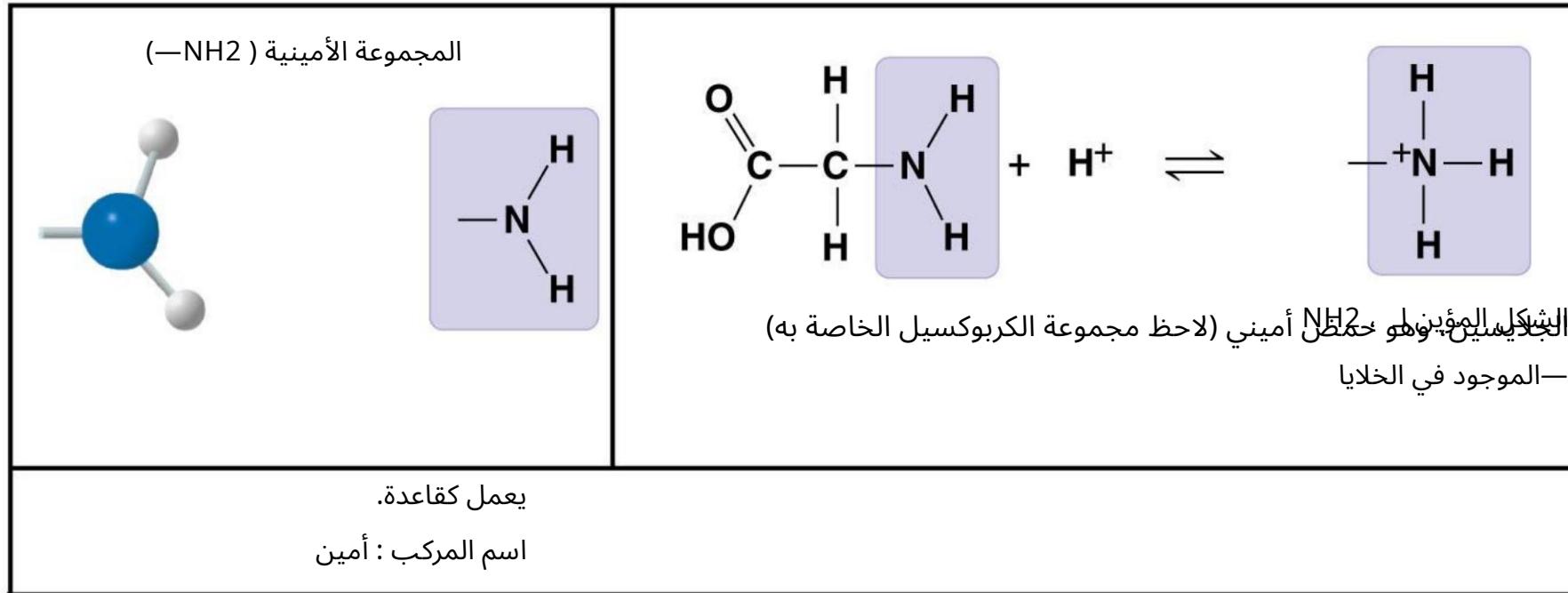
مجموعة الكربوكسيل ($-\text{COOH}$)



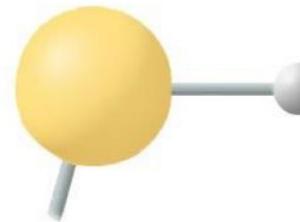
الشكل الأيوني COO^- الذي يعطي أسلوب الكربوكسيلي الحامض
الموجود في الخلايا

يعمل كحمض.

اسم المركب: حمض الكربوكسيل أو حمض عضوي

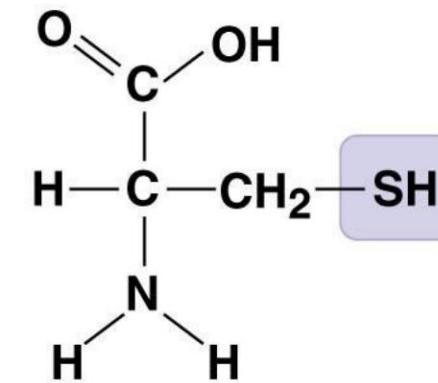


مجموعة السلفهيدريل (—SH)



— SH

(قد يكتب — HS—)

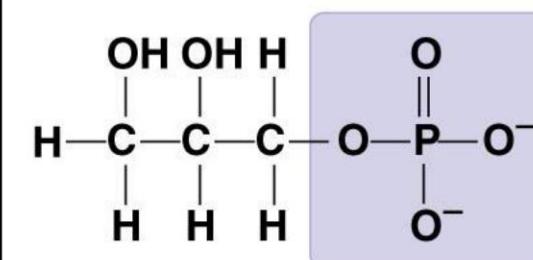
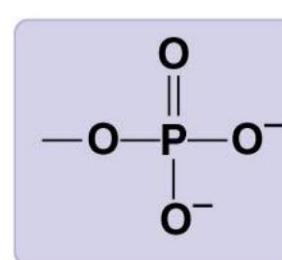
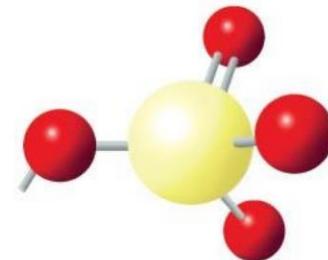


السيستين، وهو حمض أميني يحتوي على الكبريت

يمكن لمجموعتين من البروتينات من النوع HS أن تتفاعل، لتشكل "رابطًا متقطعاً" يساعد في استقرار بنية البروتين.

اسم المركب: ثيول

(OPO_3^{2-}) مجموعه الفوسفات

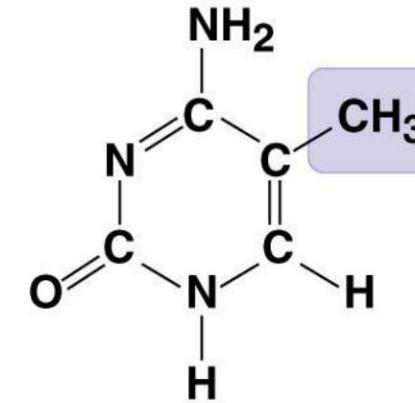
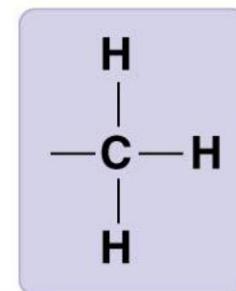
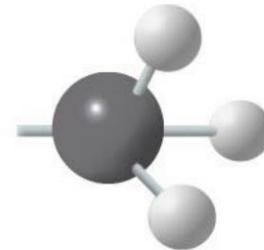


فوسفات الجلسرين، الذي يشارك في العديد من التفاعلات الكيميائية المهمة في الخلايا

يساهم في شحنة سالبة. عندما يرتبط، يمنح الجزيء القدرة على التفاعل مع الماء، وإطلاق الطاقة.

اسم المركب: الفوسفات العضوي

مجموعة الميثيل ($-\text{CH}_3$)



5-ميثيل سيتوزين، أحد مكونات الحمض النووي
الذي تم تعديله بإضافة مجموعة ميثيل

يؤثر على التعبير عن الجينات، ويؤثر على شكل ووظيفة الهرمونات الجنسية.

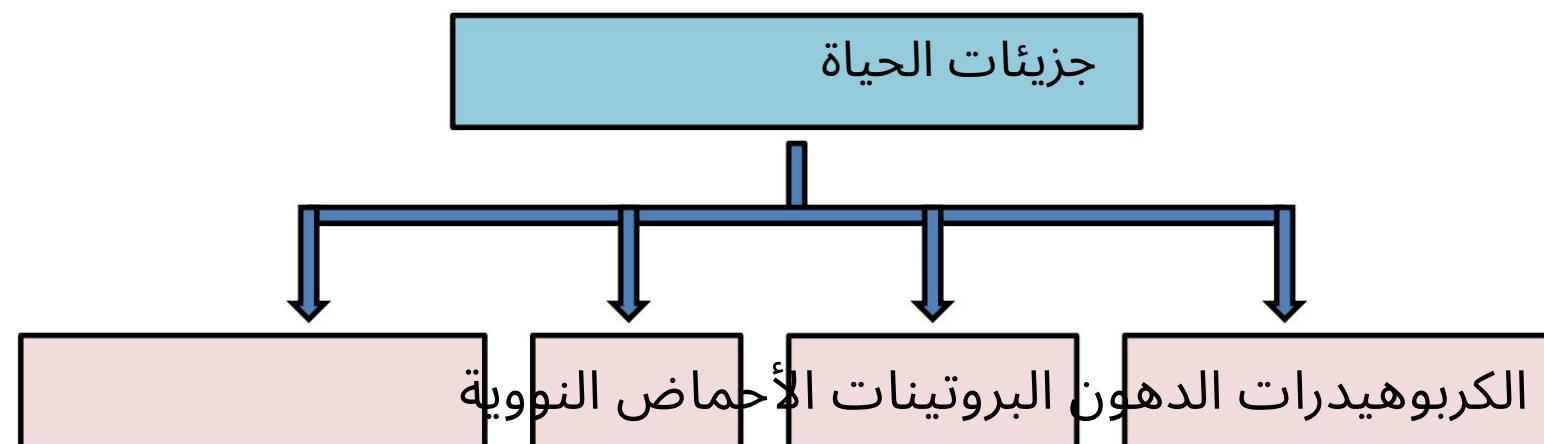
اسم المركب: مركب ميثيلي

الجزء الثاني: جزيئات الحياة

ت تكون جميع الكائنات الحية من أربع فئات من الجزيئات البيولوجية الكبيرة: **الكربوهيدرات، والدهون، والبروتينات، والأحماض النووية**

الجزيئات الكبيرة هي جزيئات كبيرة ومعقدة

تمتع الجزيئات البيولوجية الكبيرة بخصائص فريدة تنشأ من الترتيب المنظم لذراتها



الجزئيات الكبيرة هي عبارة عن بولимерات، مبنية من مونومرات

أ) البولимер هو جزيء طويل يتكون من العديد من الكتل البنائية المتشابهة

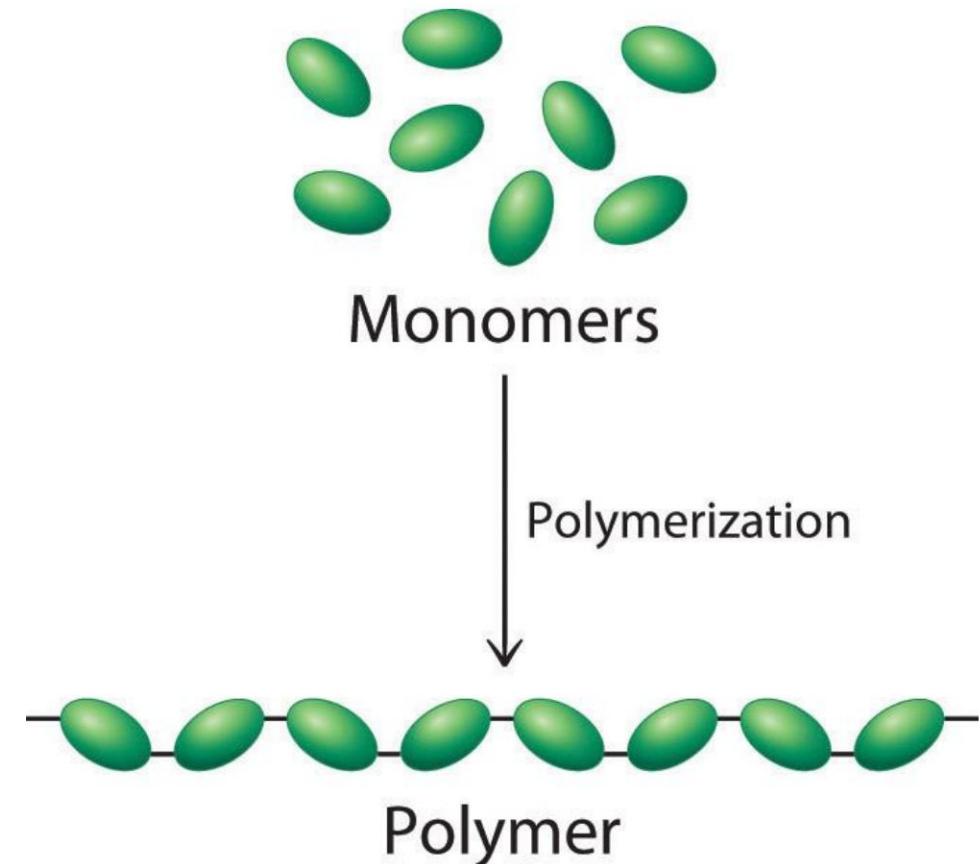
ب) الوحدات المتكررة التي تعمل ككتل بناء تسمى مونومرات

ج) ثلث من الفئات الأربع للجزئيات العضوية في الحياة عبارة عن بولимерات

أ) الكربوهيدرات

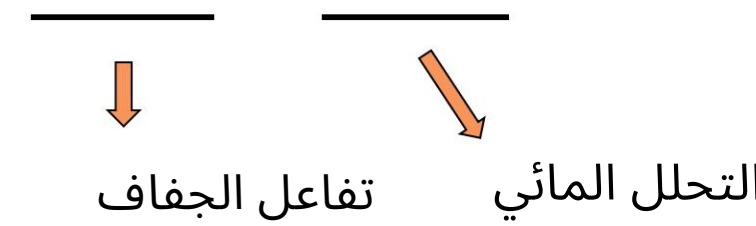
ب) البروتينات

ج) الأحماض النووية



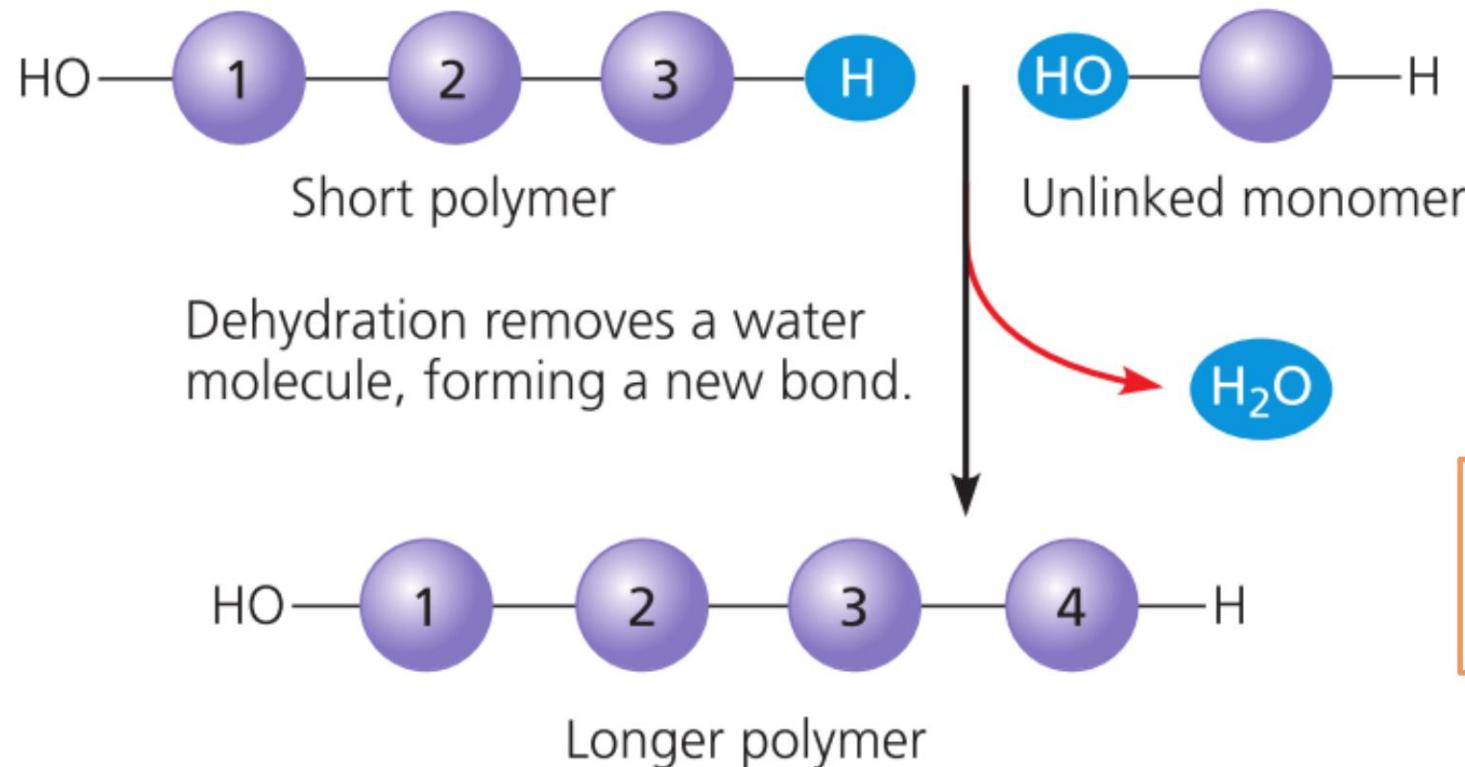
تركيب وتحلل البوليمرات

الإنزيمات هي جزيئات كبيرة متخصصة تعمل على تسريع التفاعلات الكيميائية مثل تلك التي تصنع أو تكسر البوليمرات



يحدث تفاعل الجفاف عندما يرتبط مونومران معًا من خلال فقدان جزيء ماء

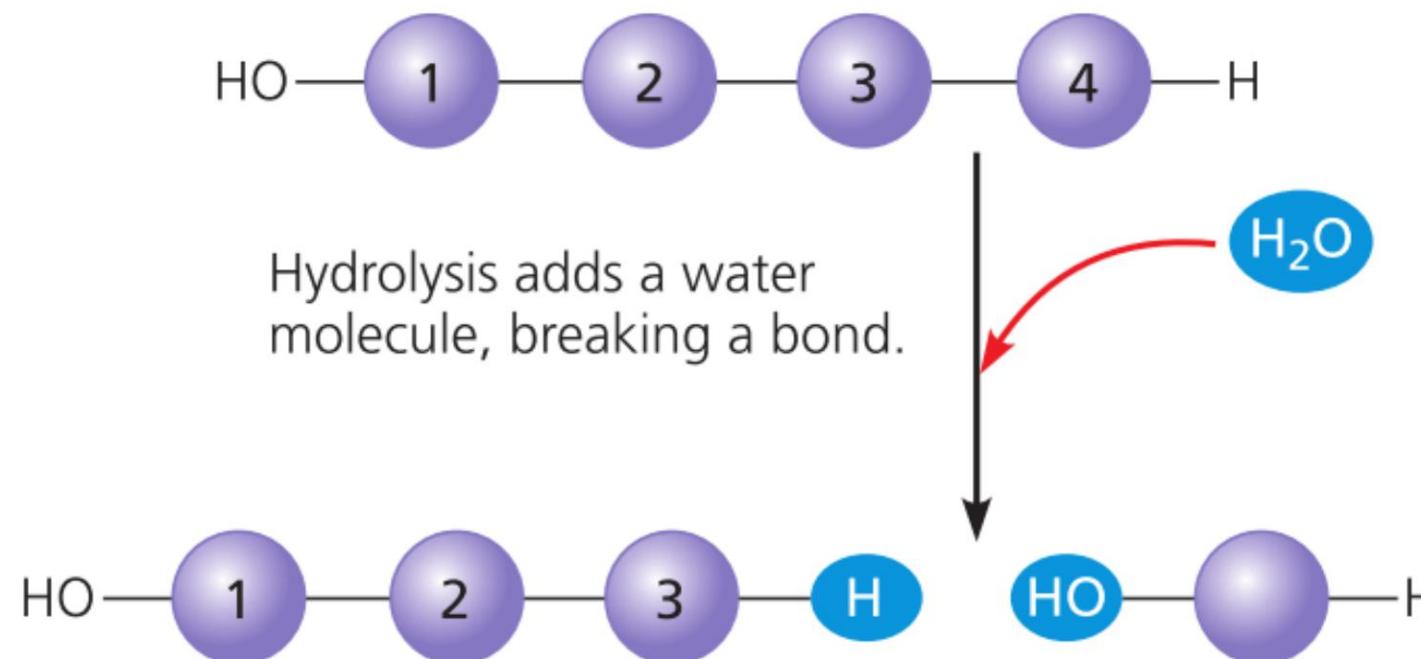
(a) Dehydration reaction: synthesizing a polymer



يُوفِرُ أحَدُ المُوْنُومِرِيْنِ مُجْمُوعَةً هِيدْرُوكْسِيلٍ، (-OH)، فِي
حِينَ يُوفِرُ المُوْنُومِرُ الْآخَرُ مُجْمُوعَةً هِيدْرُوجِينٍ، (-H).

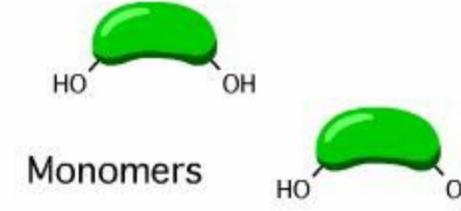
يتم تفكيك البوليمرات إلى مونومرات عن طريق التحلل المائي، وهو تفاعل هو في الأساس عكس تفاعل الجفاف

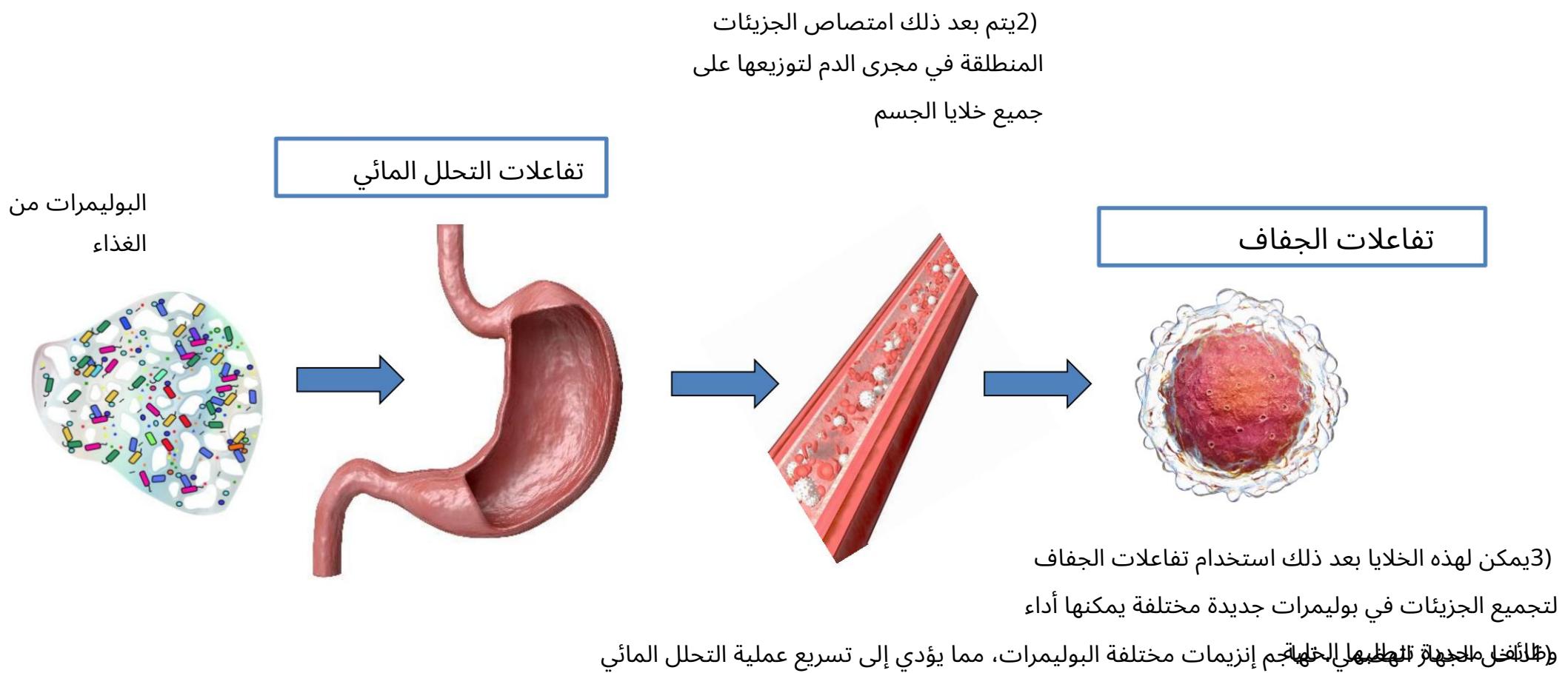
(b) Hydrolysis: breaking down a polymer



الهيدروجين من الماء يرتبط بمحض
واحد ومجموعة الهيدروكسيل ترتبط
بالآخر

الرسوم المتحركة: البولимерات





تنوع البوليمرات

▪ تحتوي كل خلية علىآلاف الجزيئات الكبيرة المختلفة

▪ تختلف الجزيئات الكبيرة بين خلايا الكائن الحي، وتختلف بشكل أكبر داخل النوع الواحد، وتختلف بشكل أكبر بين الأنواع

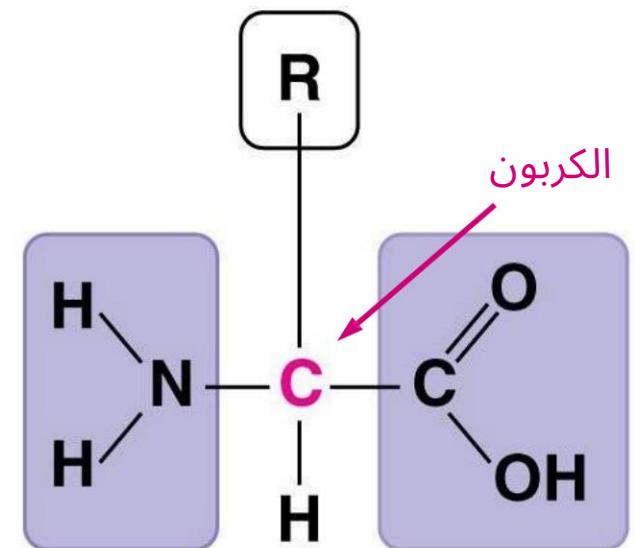
▪ يمكن بناء مجموعة كبيرة ومتنوعة من البوليمرات من مجموعة صغيرة من المونومرات

III.1) الأحماض الأمينية

الأحماض الأمينية هي جزيئات عضوية تحتوي على مجموعات أمينية وكربوكسيلية

السلسلة الجانبية (مجموعة R)

تختلف الأحماض الأمينية في خصائصها بسبب اختلاف السلسلة الجانبية، والتي تسمى المجموعات R.



يمكن تصنيف المجموعات R (السلسلة الجانبية) في الأحماض الأمينية إلى: قطبية، وغير قطبية. يمكن أن تكون السلسلة الجانبية القطبية مشحونة كهربائياً وتكون إما قاعدية أو حمضية.

مجموعة الأمينو
الكربوكسيل

كيمياء الأحماض الأمينية

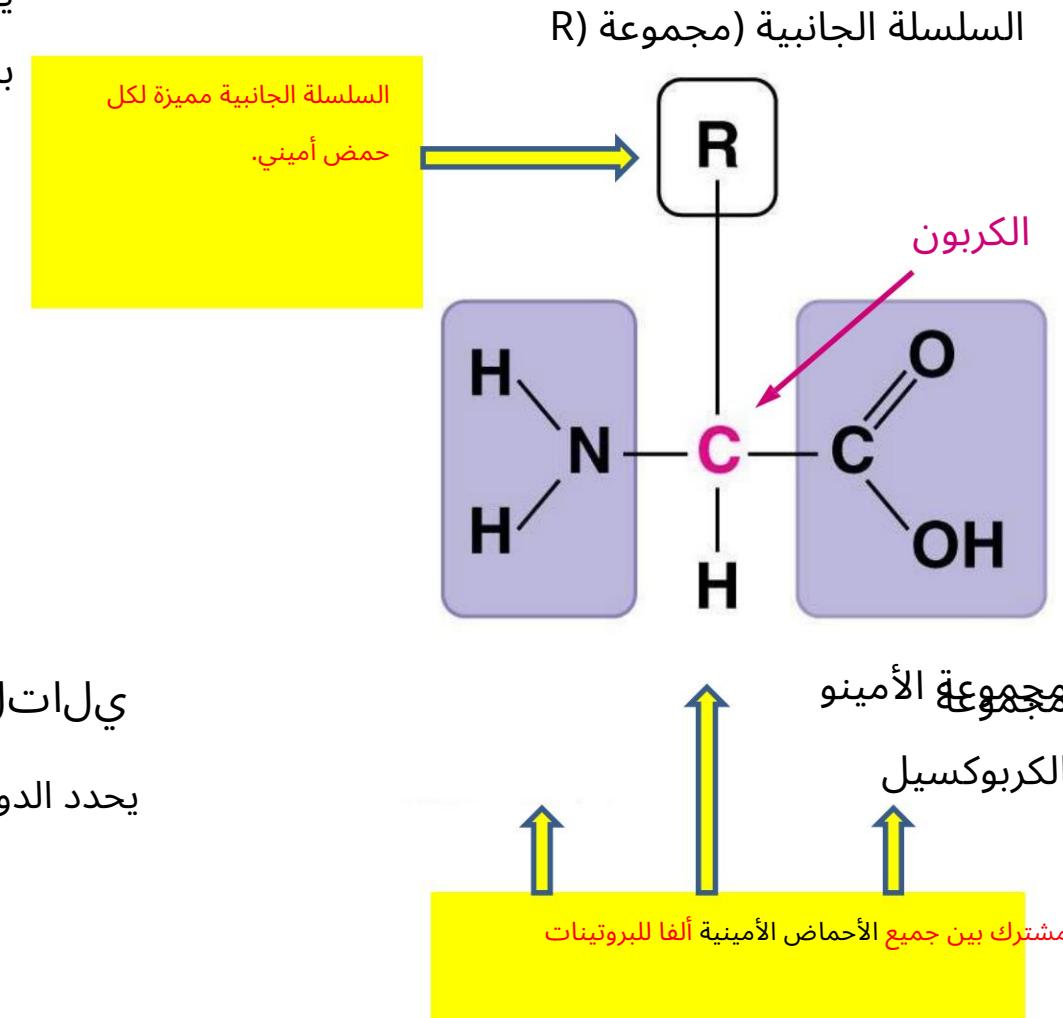
يحتوي كل حمض أميني على المجموعات الأربع أو الذرات التالية المرتبطة بكرбون ألفا (a):

(1) المجموعة الكربوكسيلية (-COOH)

(2) المجموعة الأمينية (-NH₂)

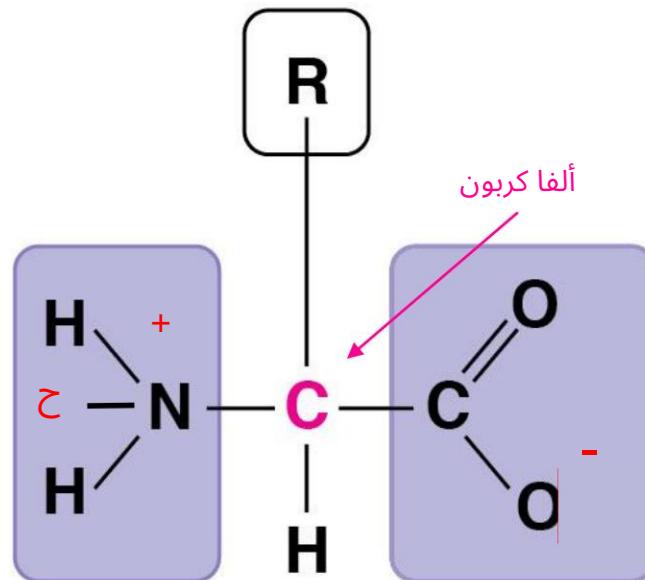
(3) ذرة الهيدروجين (-H)

(4) سلسلة جانبية مميزة (راديكالية مجموعة)



لماذا يمكن للأحماض الأمينية أن تعمل كمخازن؟

السلسلة الجانبية (مجموعة R)



أمينو
مجموعة

الكريوكسيل
مجموعة

دمع درجة الحموضة الفسيولوجية ، pH 7.4) تتفكك المجموعة الكريوكسيلية

(فقد بروتوناً، وتنزع بروتوناتها)، وتشكل **شحنة سالبة**

أيون الكريوكسيل ، (-COO-) ويتم بروتون المجموعة الأمينية

(قبول بروتون) وتشكيل **شحنة موجبة** . (-NH3+)

، يلالاب وإن الأحماض الأمينية "أمفيوتيرية"؛ أي أنها تحتوى على كل من الأحماض الأساسية والأحماض الأمينية.

خصائص حمضية.

إذا لم يتم شحن السلسلة الجانبية، فإن الشحنة الصافية على البطارية aa هي

صفر، وبالتالي يسمى "زويتريوم". (زويتريوم هو جزء محابد

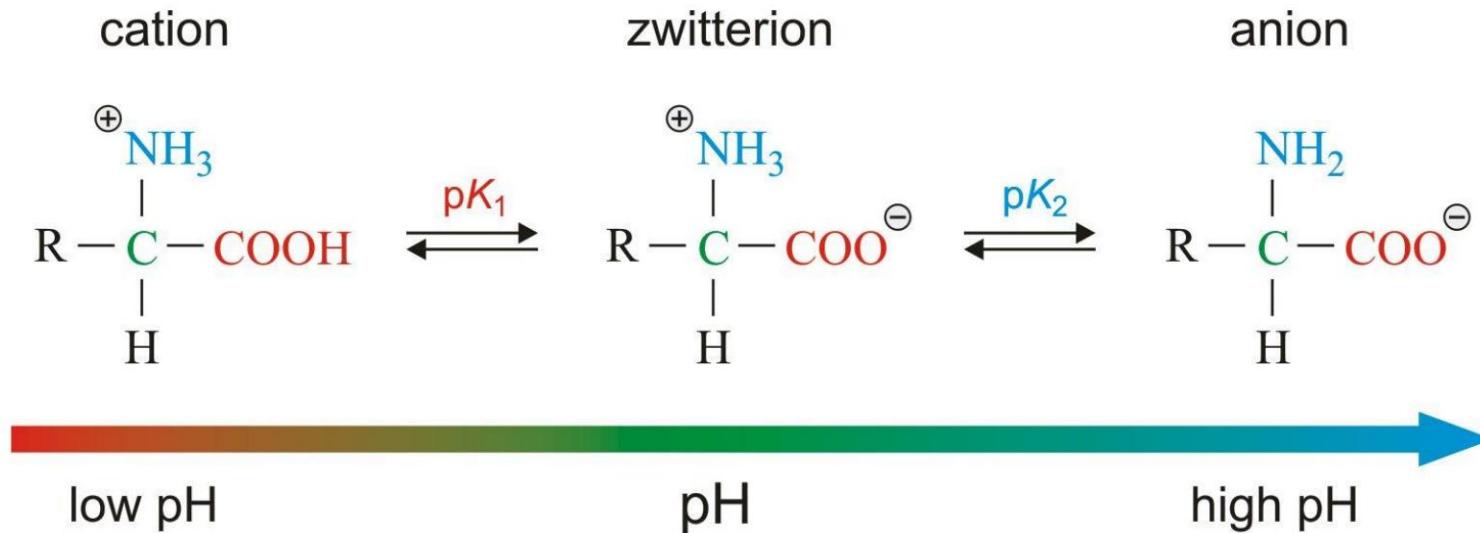
مع كل من الشحنات الكهربائية الموجبة والسلبية).

الشكل المؤين: الطريقة التي توجد بها عادةً عند درجة الحموضة الموجودة في الخلية.

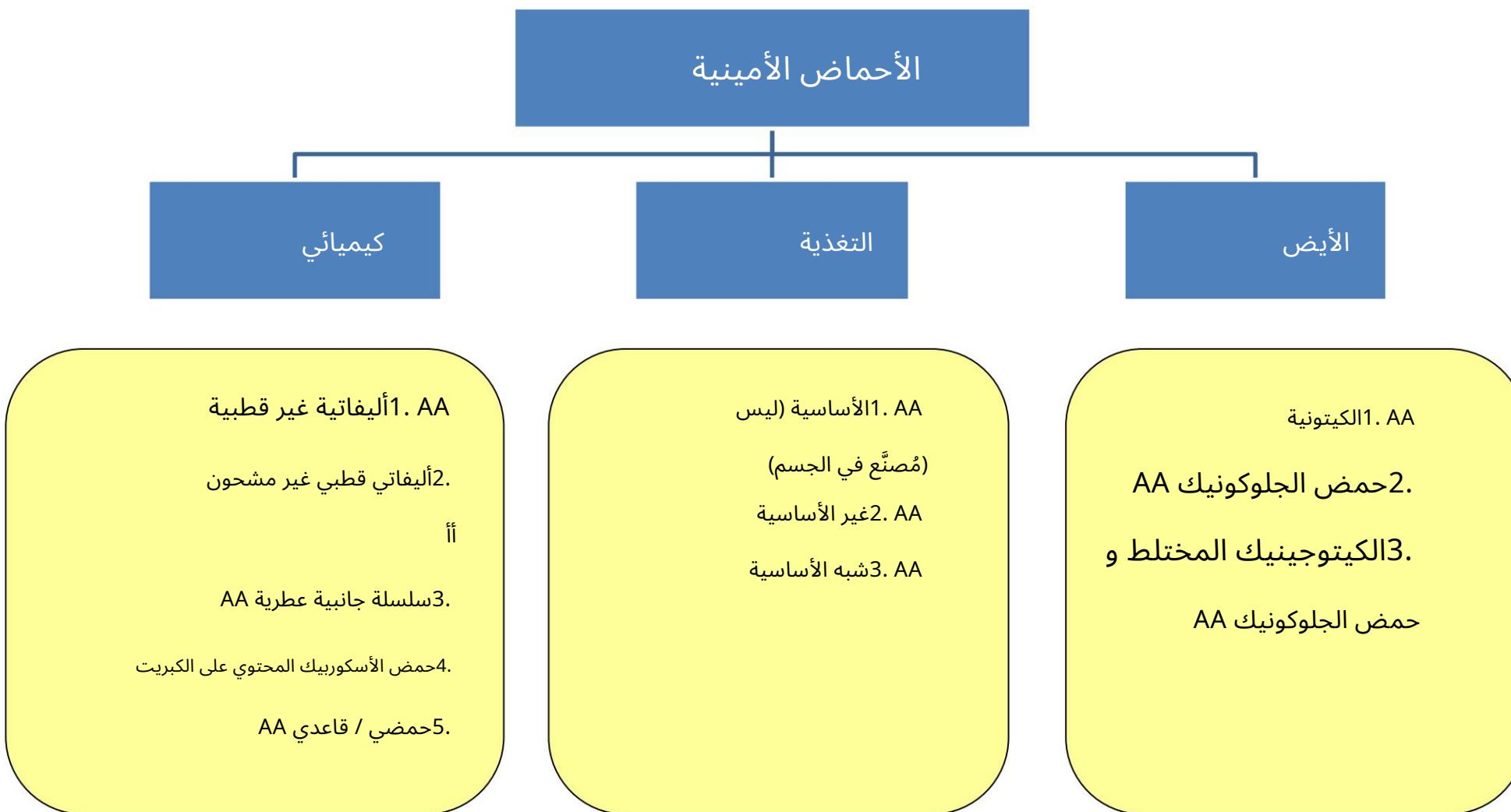
يمكن أن تعمل الأحماض الأمينية كمخازن في نطاقين من درجة الحموضة، لأنها تحتوي على $pK_a < 2$ على الأقل.

القيم التقريرية لـ pK_a للأحماض الأمينية المجموعة $\text{NH}_3^+ + \text{COO}^- = 9$ ، وللمجموعة $\text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{COO}^- = 2$.

النقطة الكهربائية المتساوية (pI) هي الرقم الهيدروجيني الذي تكون عنده الشحنة الصافية على الأمفوليت صفرًا أو هناك عدد متساوي من الأيونات المشحونة إيجابياً وسلبية.



تصنيفات الأحماض الأمينية



مجموعات الأحماض الأمينية



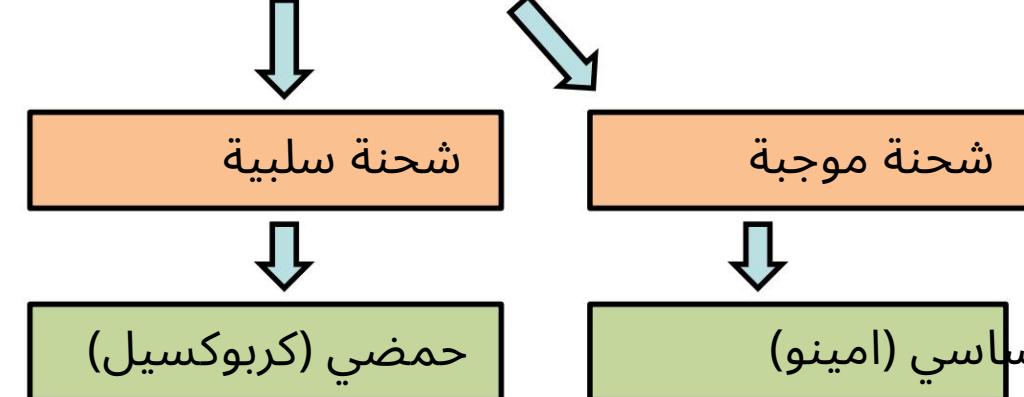
النيلينيين
(فينيليين)
البرولين

الميثوكرين
الميثوكس



النيونيين
السيتيدين

سلسل جانبيه مشحونه بالقطب

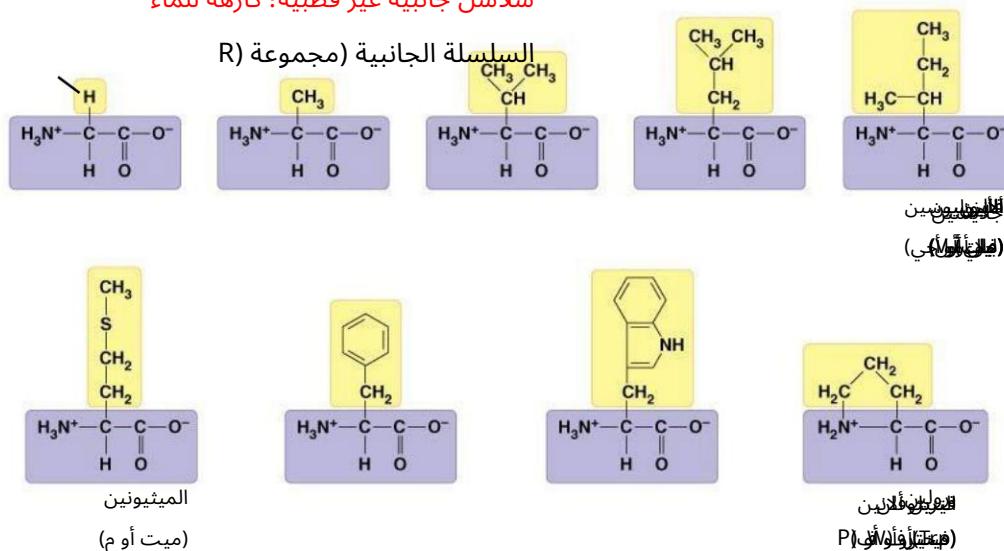


حمض الأسلجوتاميك
(أجلوكوريك)

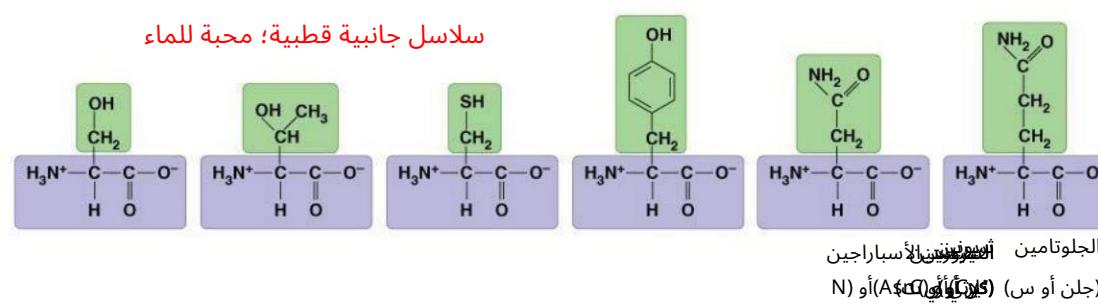
النيستين
(الجيوكسي)

سلال جانبيّة غير قطبية؛ كارهة للماء

السلسلة الجانبيّة (مجموعه R)

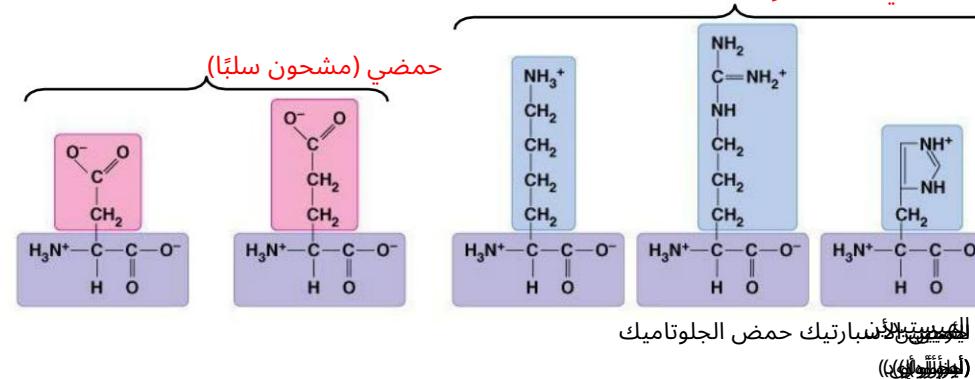


سلال جانبيّة قطبية؛ محبة للماء



سلال جانبيّة مشحونة كهربائياً؛ محبة للماء
أساسي (مشحون إيجابيا)

حمضي (مشحون سلباً)



يمكن للأحماض الأمينية أن تعمل كمخازن

يرجى الرجوع إلى النشرة "المخزونات"

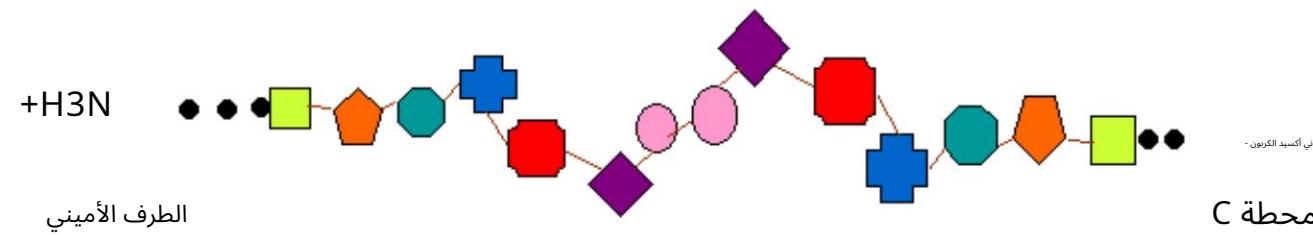
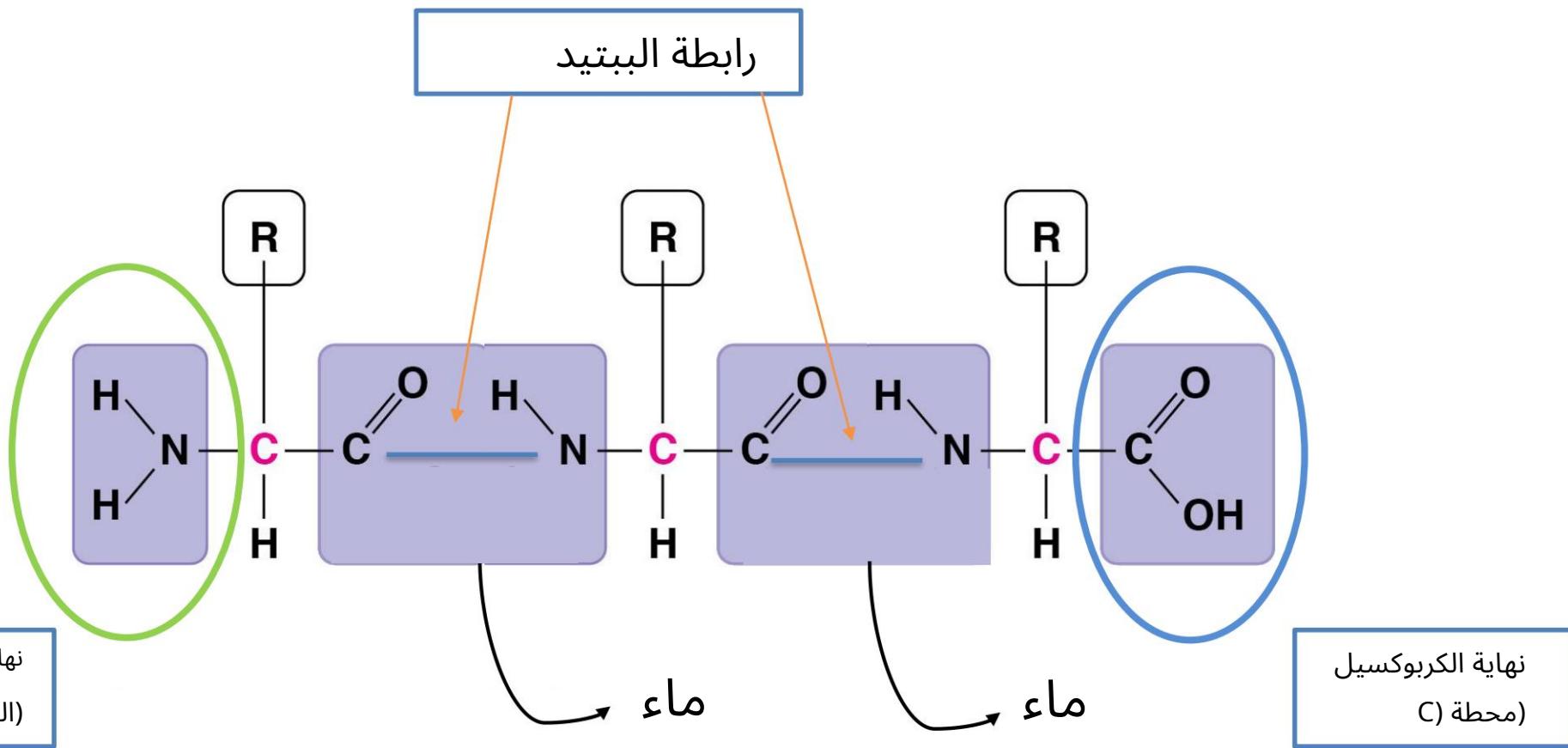
البوليبيتيدات (بوليمرات الأحماض الأمينية)

الترابط الأحماض الأمينية بروابط تساهمية تسمى الروابط البتيدية

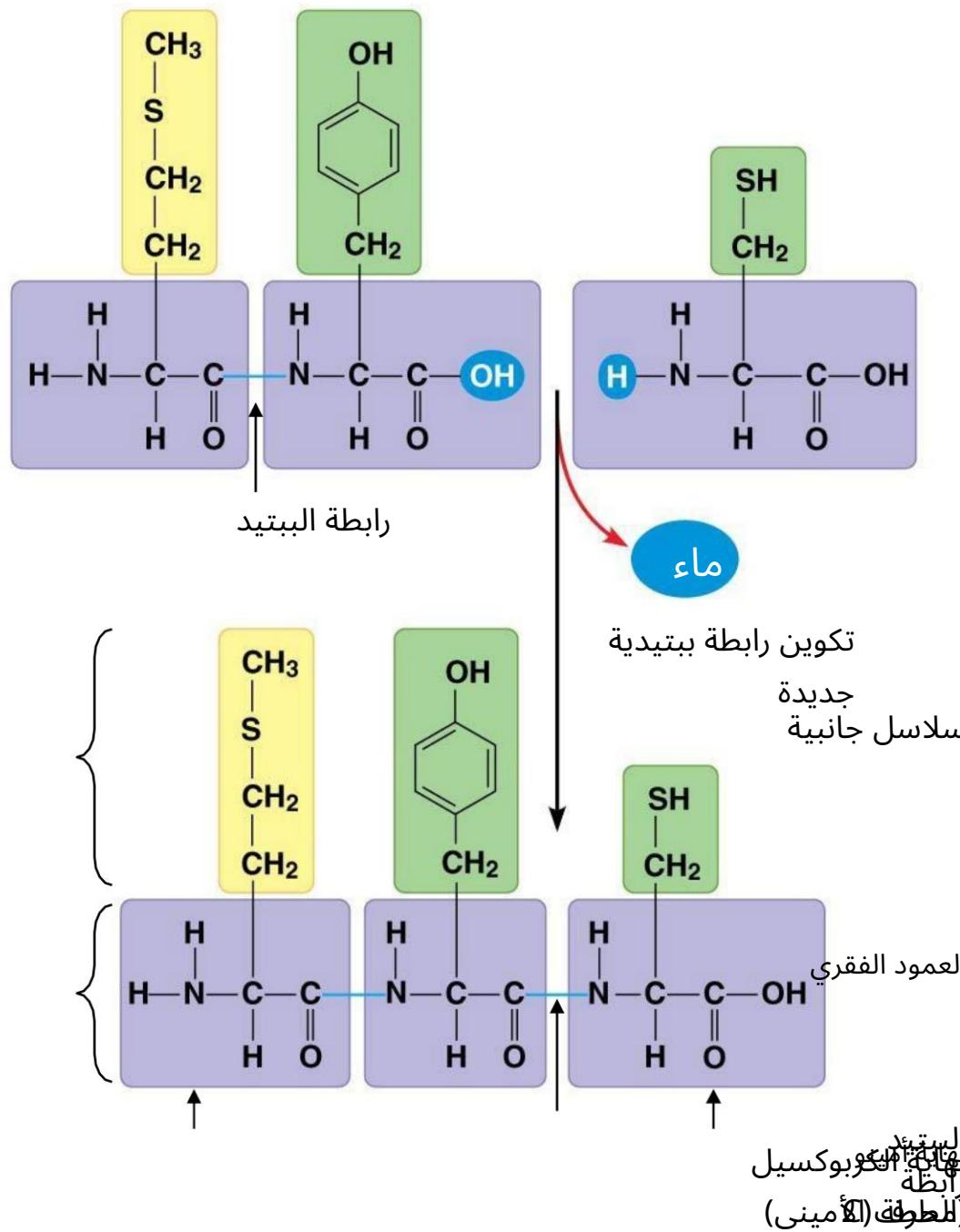
البولي بيتيد هو بوليمر من الأحماض الأمينية

يتراوح طول البوليبيتيدات من بضعة إلى أكثر من ألف مونومرات

يحتوي كل بولي بيتيد على تسلسل خطى فريد من الأحماض الأمينية، مع نهاية كربوكسيلية (الطرف C) ونهاية أمينية (الطرف N)



الشكل 5.15



III.2 البروتينات

□ تضمن البروتينات مجموعة متنوعة من الهياكل، مما يؤدي إلى مجموعة واسعة من الوظائف

□ تشكل البروتينات أكثر من 50% من الكتلة الجافة لمعظم الخلايا

□ بعض البروتينات تعمل على تسريع التفاعلات الكيميائية (الإنزيمات).

□ تشمل وظائف البروتين الأخرى **الدفاع والتخزين والنقل والاتصال الخلوي والحركة والدعم البنيوي**

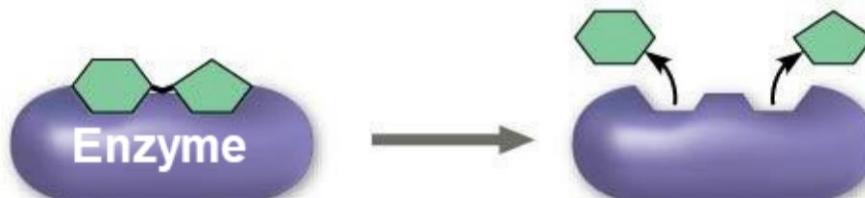
الإنزيمات هي بروتينات تعمل كمحفزات لتسريع التفاعلات الكيميائية
ردود الفعل

يمكن للإنزيمات أن تؤدي وظائفها بشكل متكرر، وتعمل كخيول عمل تقوم بعمليات الحياة

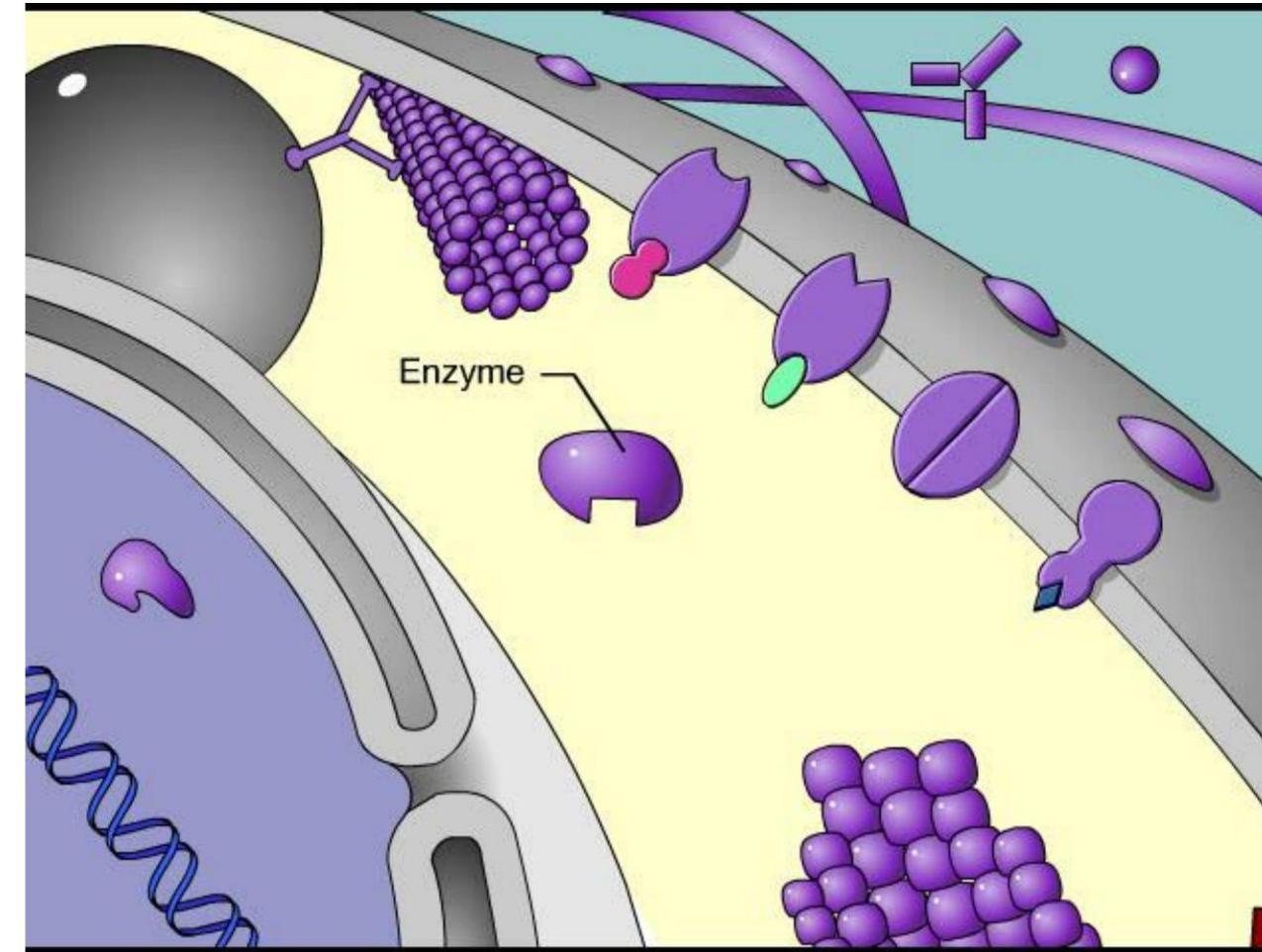
Enzymatic proteins

Function: Selective acceleration of chemical reactions

Example: Digestive enzymes catalyze the hydrolysis of bonds in food molecules.



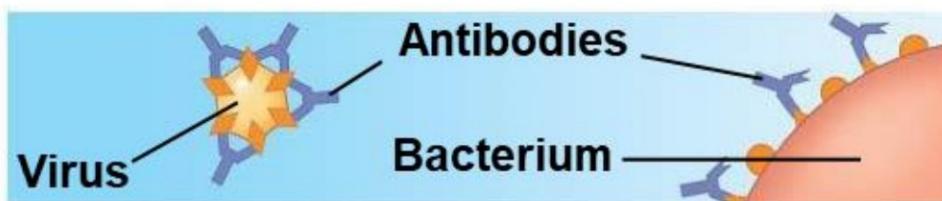
الرسوم المتحركة: الانزيمات



Defensive proteins

Function: Protection against disease

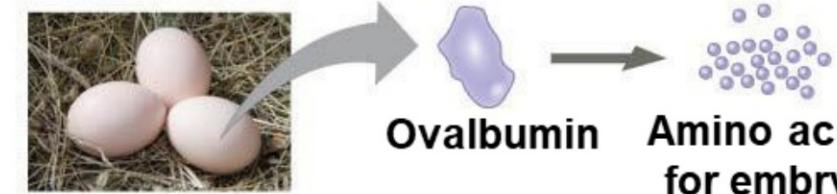
Example: Antibodies inactivate and help destroy viruses and bacteria.



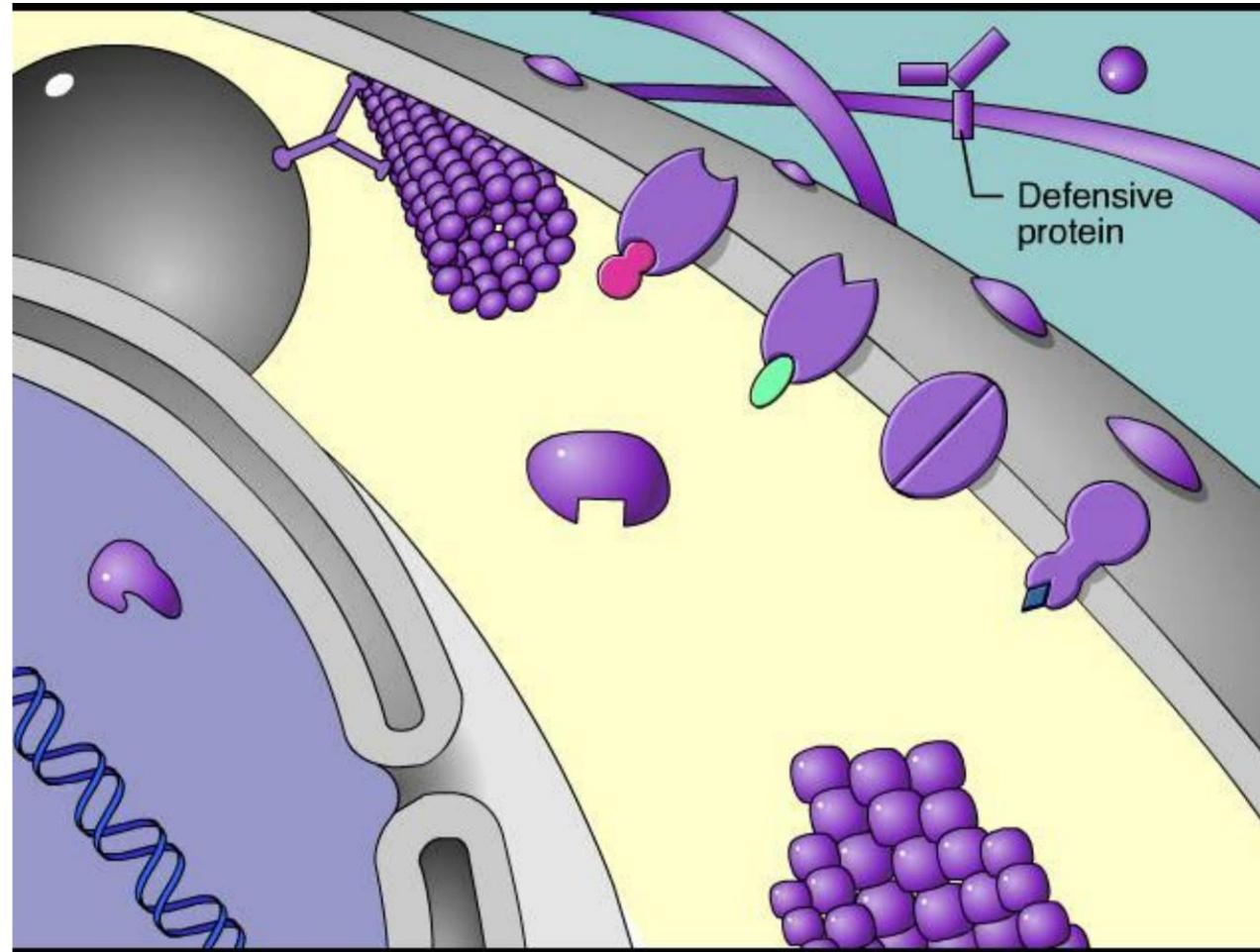
Storage proteins

Function: Storage of amino acids

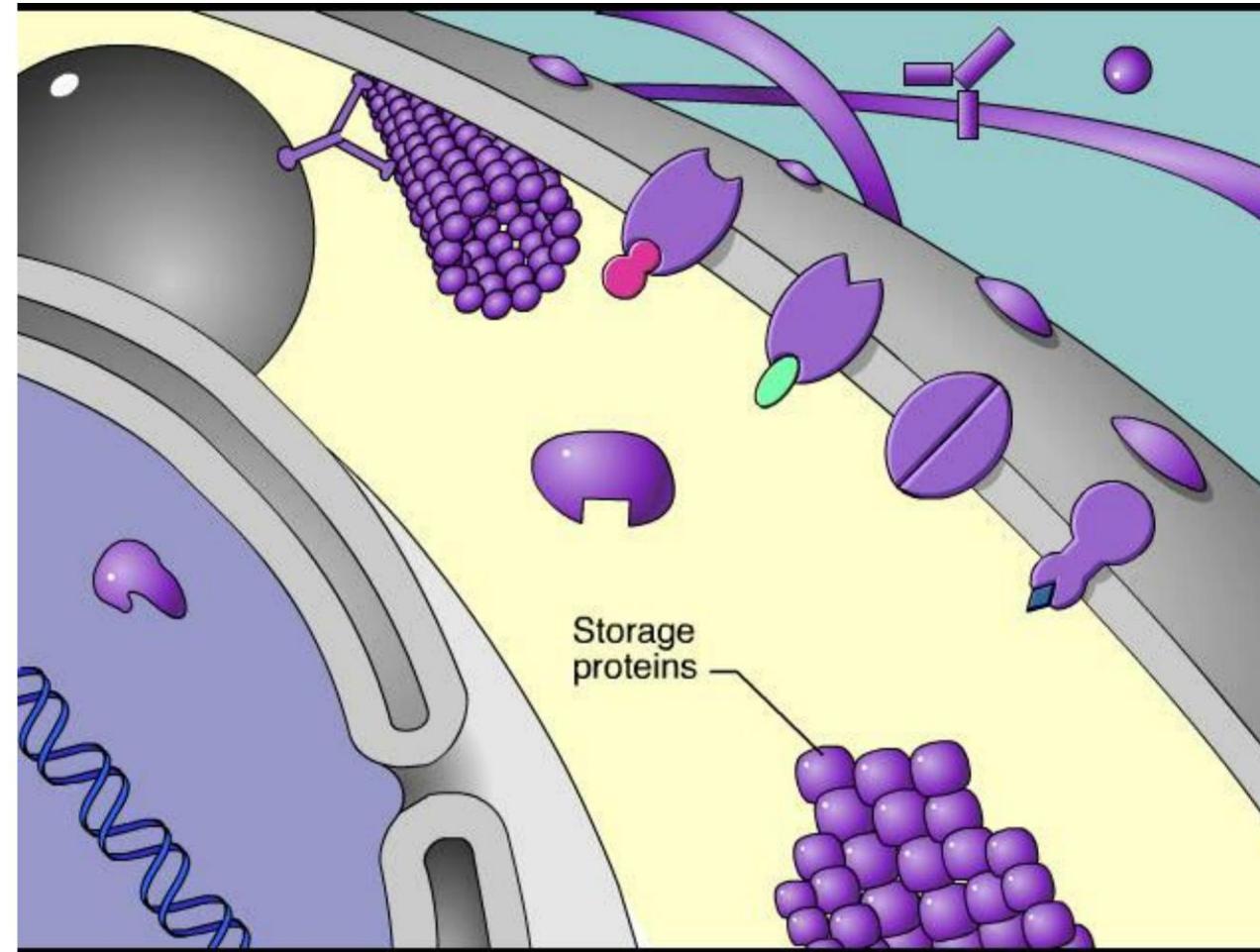
Examples: Casein, the protein of milk, is the major source of amino acids for baby mammals. Plants have storage proteins in their seeds. Ovalbumin is the protein of egg white, used as an amino acid source for the developing embryo.



رسوم متحركة: البروتينات الدفاعية



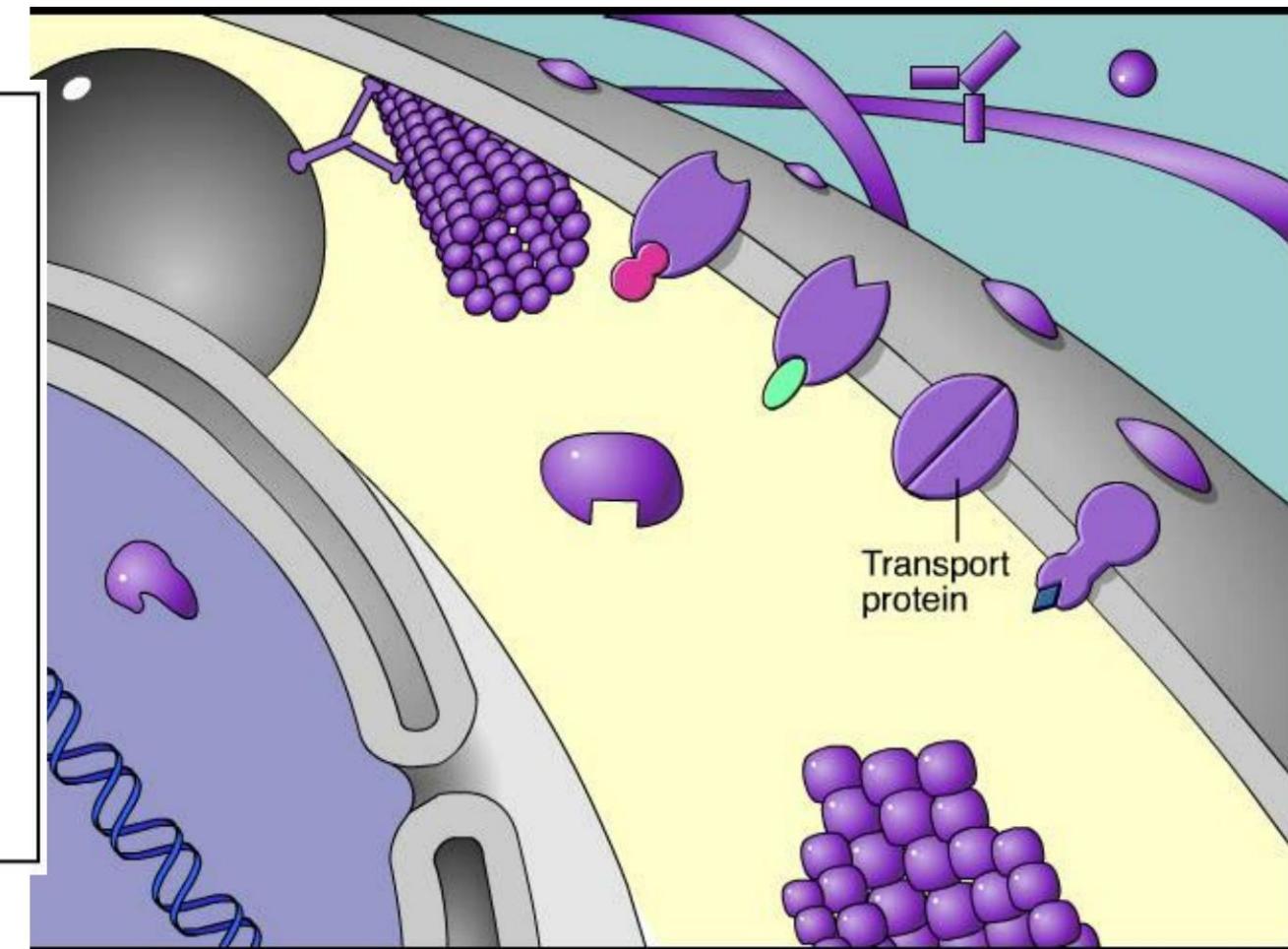
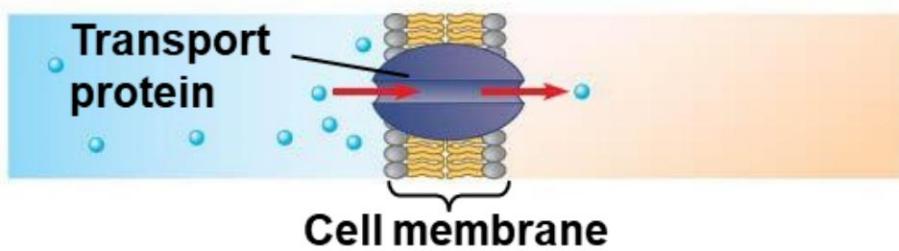
رسوم متحركة: بروتينات التخزين



Transport proteins

Function: Transport of substances

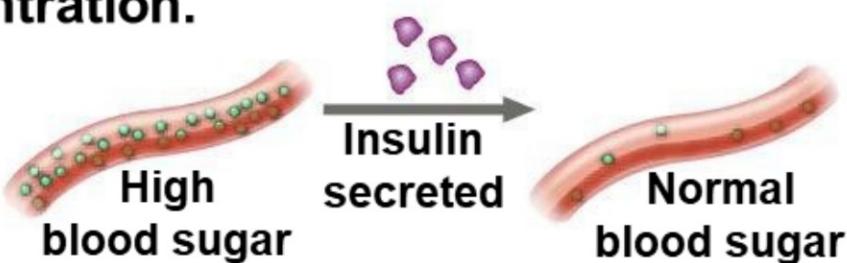
Examples: Hemoglobin, the iron-containing protein of vertebrate blood, transports oxygen from the lungs to other parts of the body. Other proteins transport molecules across membranes, as shown here.



Hormonal proteins

Function: Coordination of an organism's activities

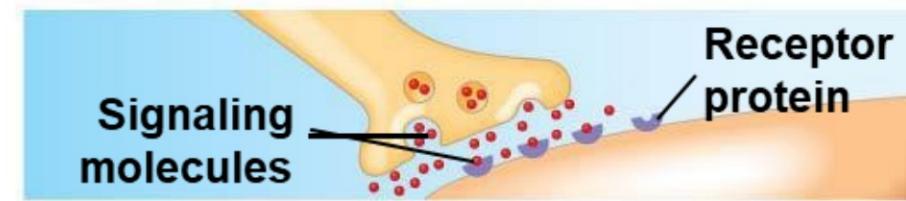
Example: Insulin, a hormone secreted by the pancreas, causes other tissues to take up glucose, thus regulating blood sugar concentration.



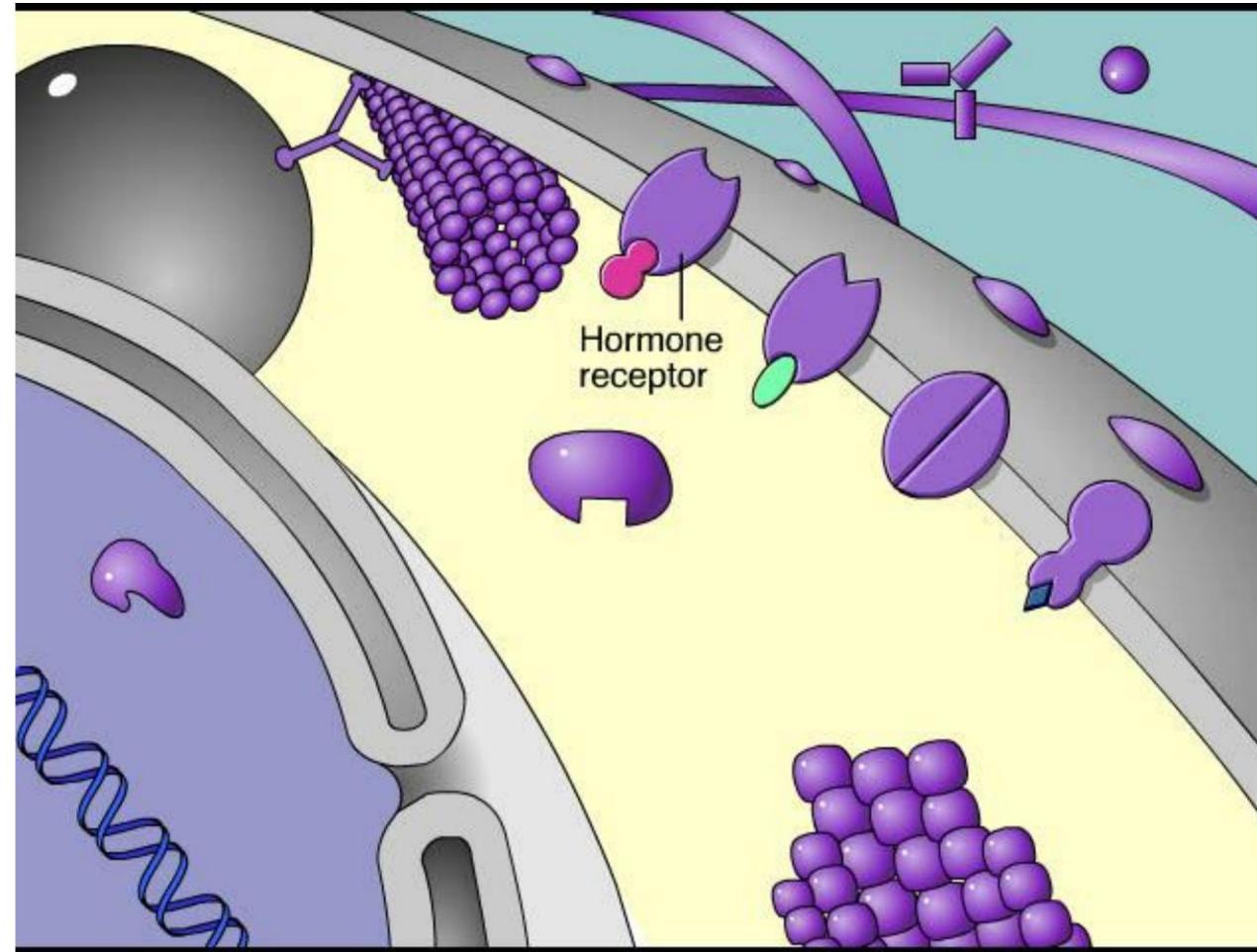
Receptor proteins

Function: Response of cell to chemical stimuli

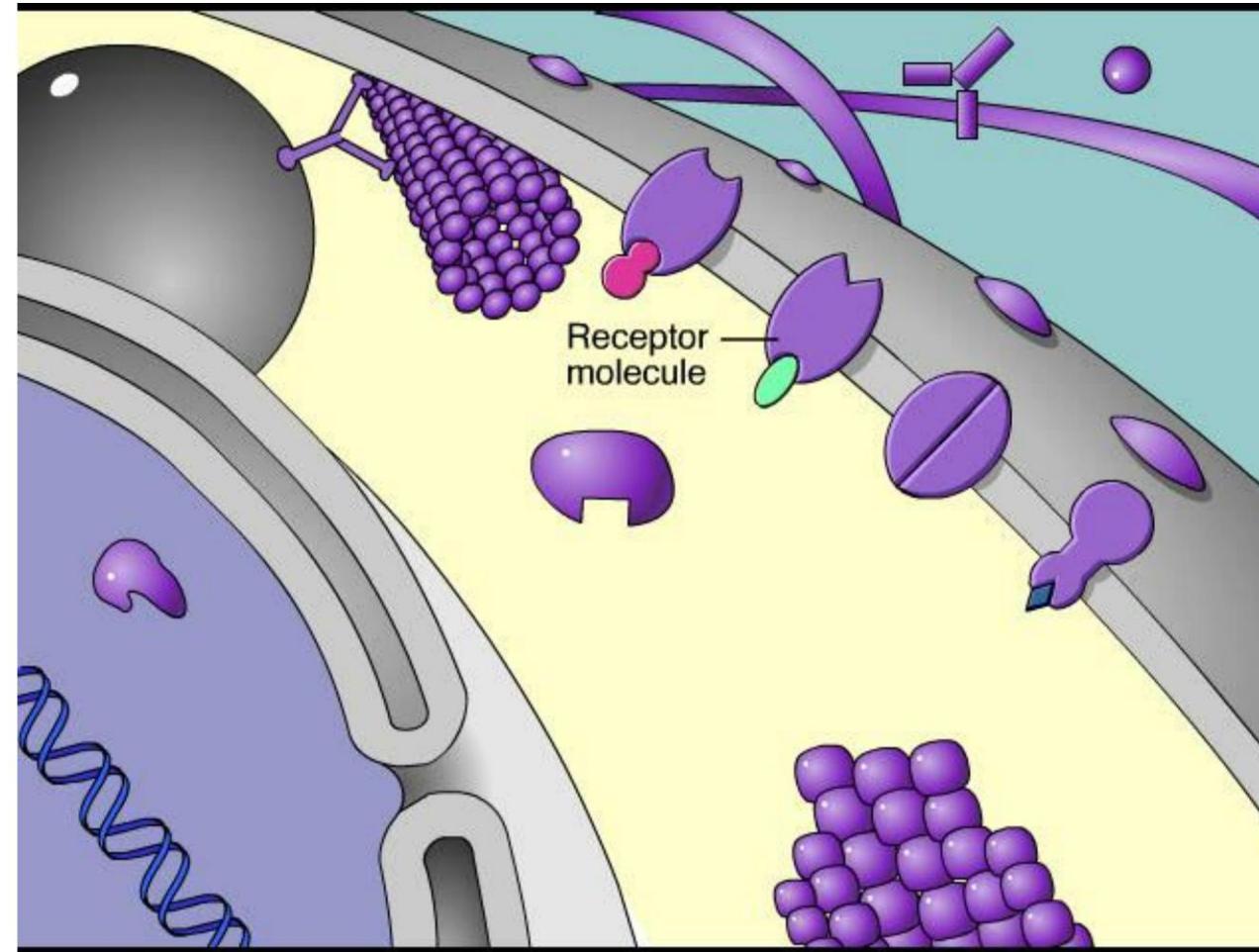
Example: Receptors built into the membrane of a nerve cell detect signaling molecules released by other nerve cells.



رسوم متحركة: البروتينات الهرمونية



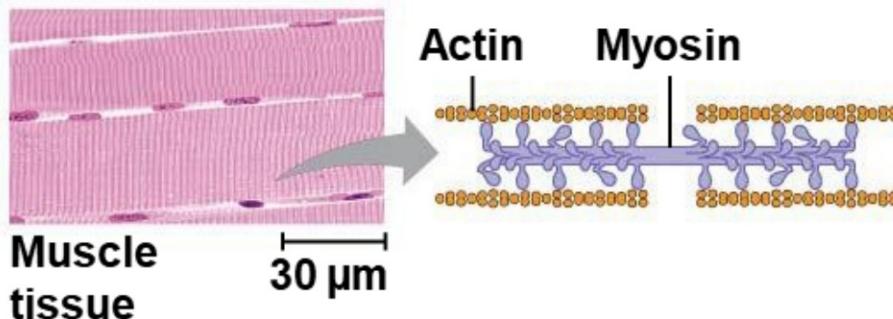
رسوم متحركة: بروتينات المستقبلات



Contractile and motor proteins

Function: Movement

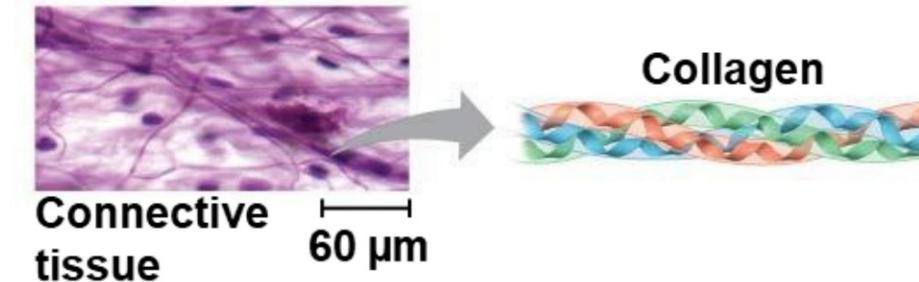
Examples: Motor proteins are responsible for the undulations of cilia and flagella. Actin and myosin proteins are responsible for the contraction of muscles.



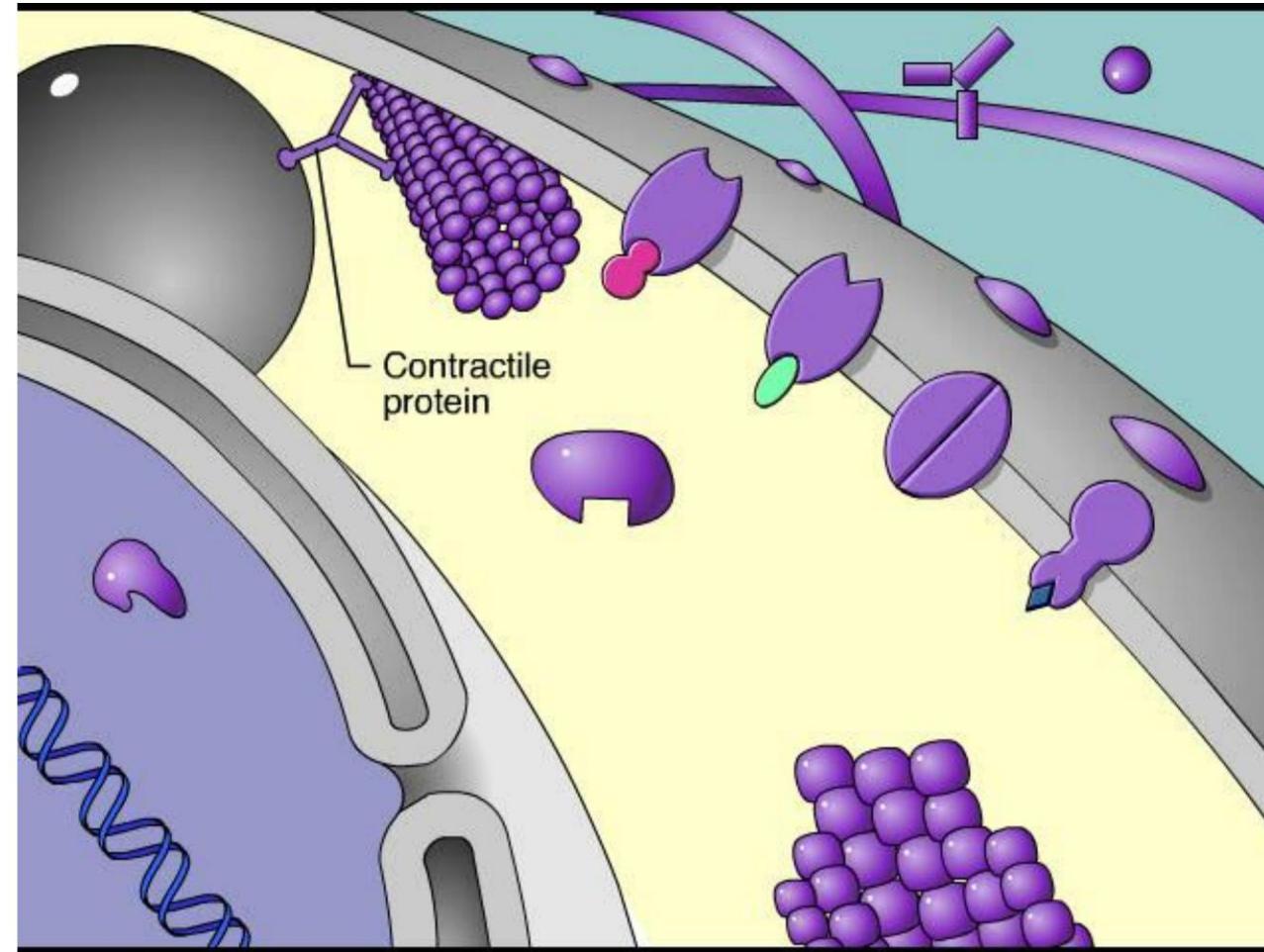
Structural proteins

Function: Support

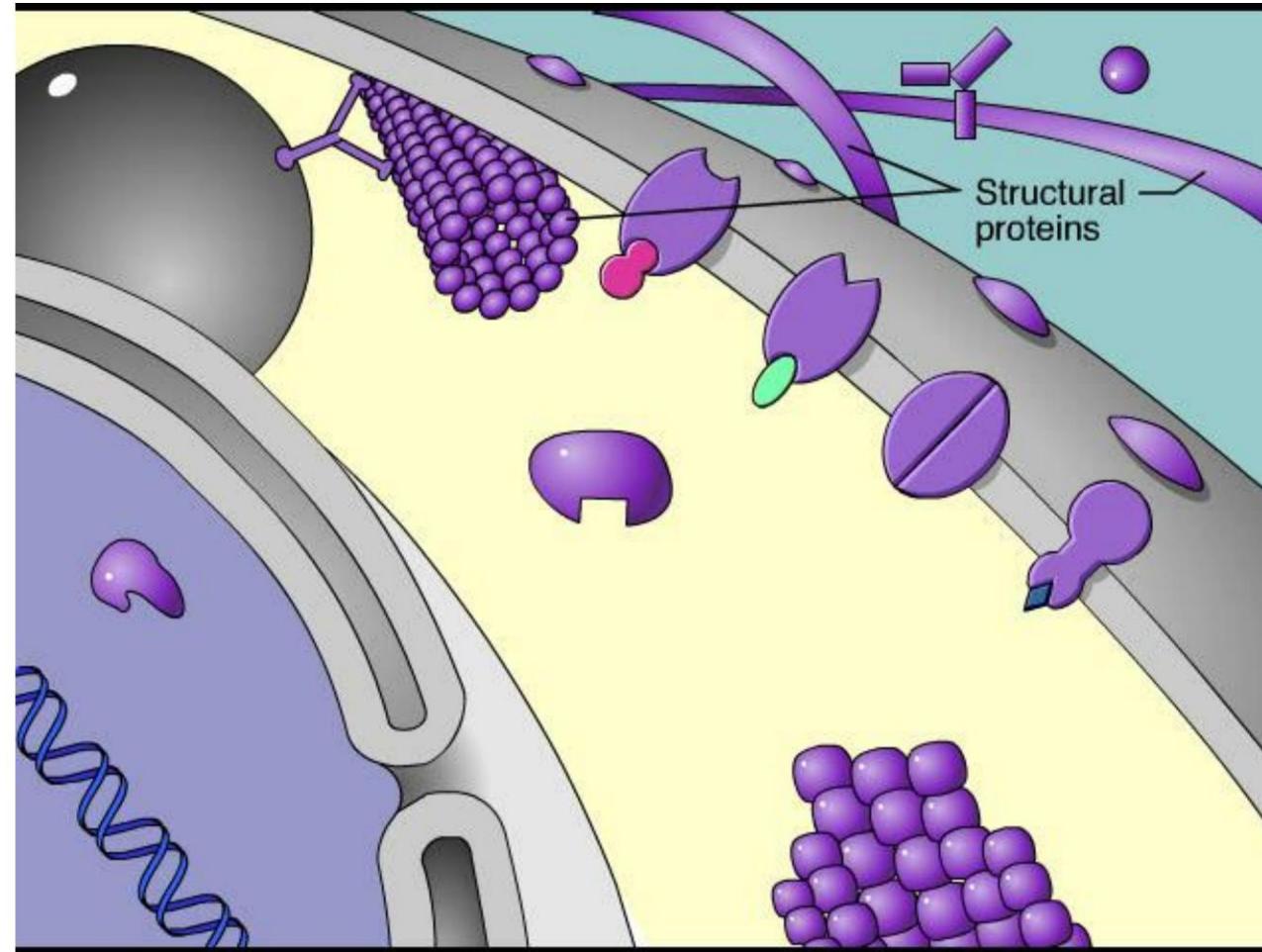
Examples: Keratin is the protein of hair, horns, feathers, and other skin appendages. Insects and spiders use silk fibers to make their cocoons and webs, respectively. Collagen and elastin proteins provide a fibrous framework in animal connective tissues.



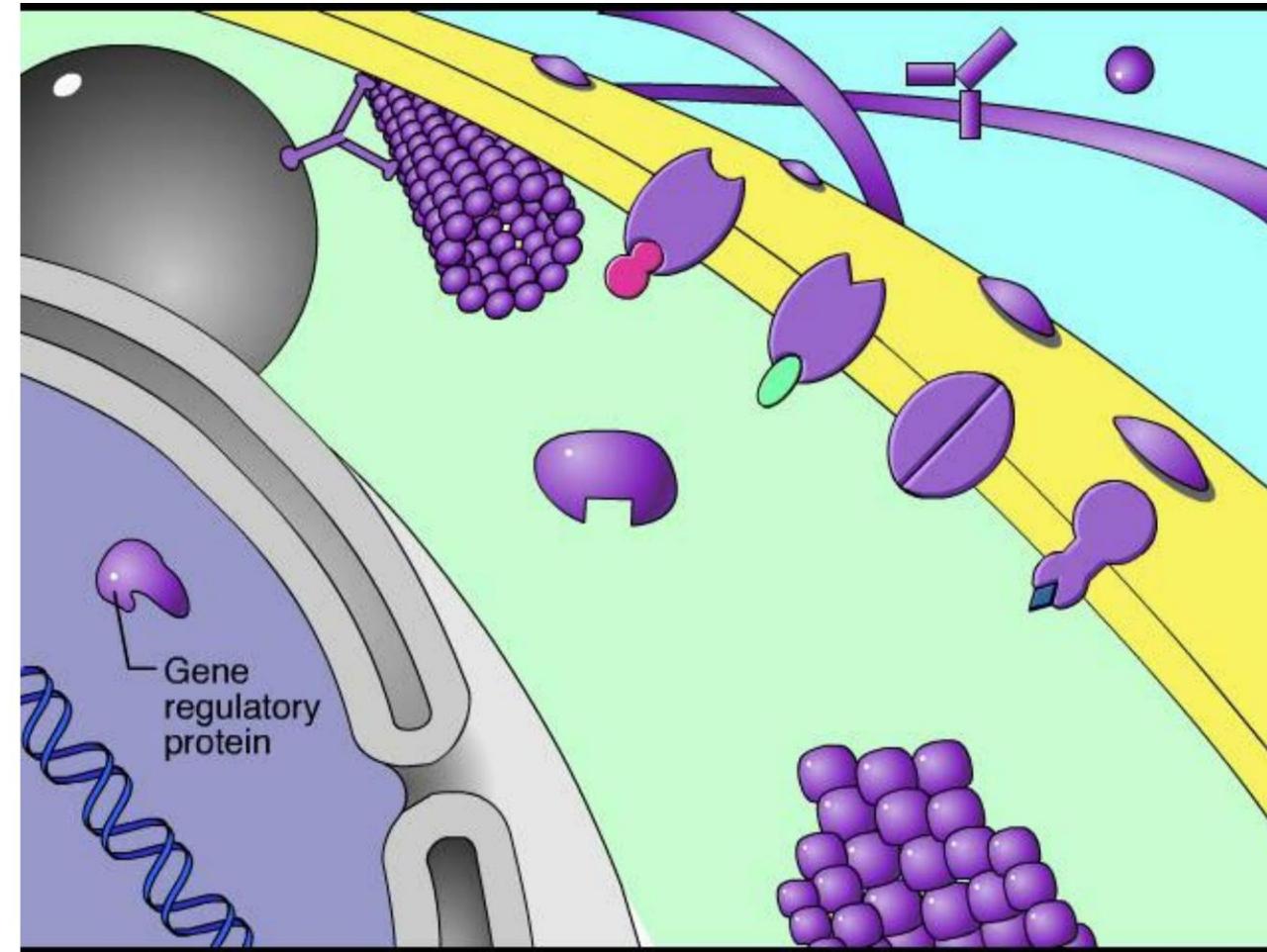
الرسوم المتحركة: البروتينات الانقباضية



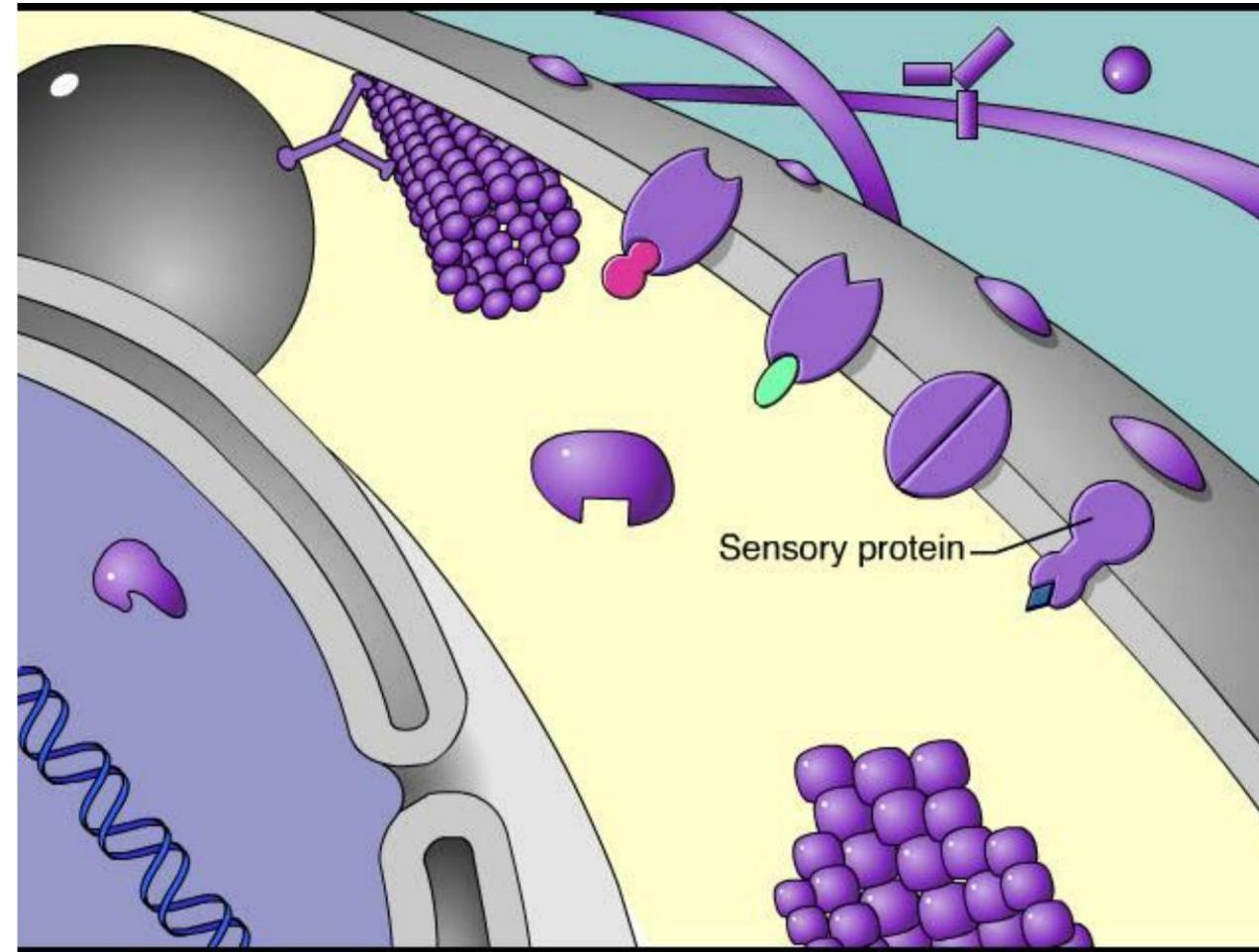
رسوم متحركة: البروتينات البنوية



رسوم متحركة: البروتينات التنظيمية للجينات



رسوم متحركة: البروتينات الحسية



□ يتم بناء جميع البروتينات من نفس المجموعة المكونة من 20 حمضًا أمينيًّا

أحماض

□ البوليببتيدات هي بوليمرات غير متفرعة مبنية من هذه الأحماض الأمينية

أحماض

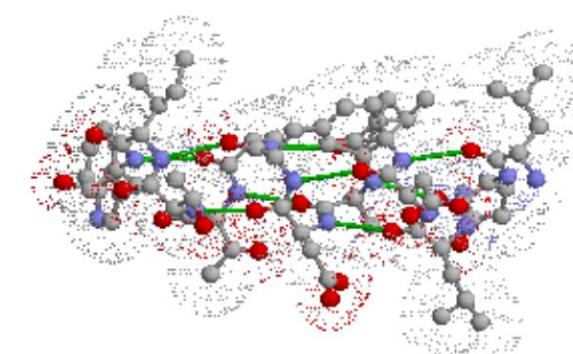
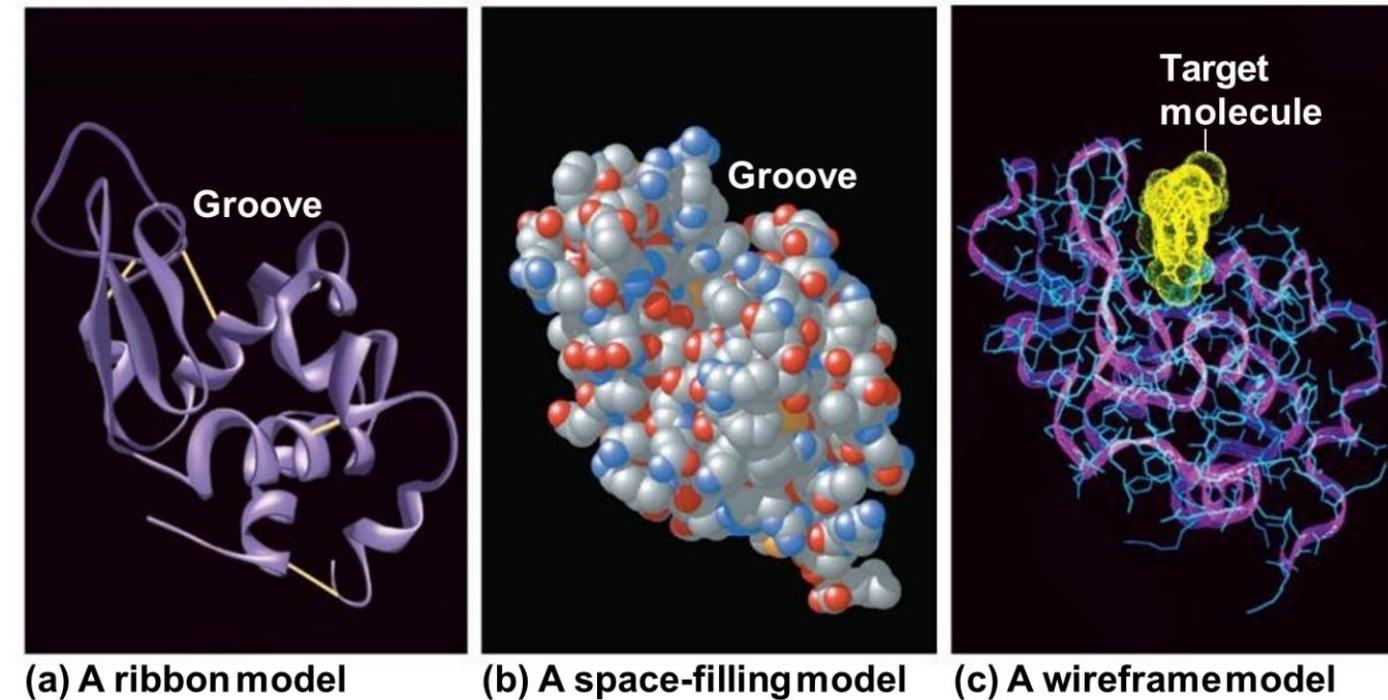
□ البروتين هو جزيء وظيفي بيولوجيًا يتكون من بولي ببتيد واحد أو أكثر

بنية البروتين ووظيفته

الأنشطة المحددة للبروتينات تنشأ من أبعادها الثلاثية المعقّدة.

الهندسة المعمارية (هيكل ثلاثي الأبعاد).

يتكون البروتين الوظيفي من بولي ببتيد واحد أو أكثر ملتوية ومطوية وملفوفة بدقة في شكل فريد.

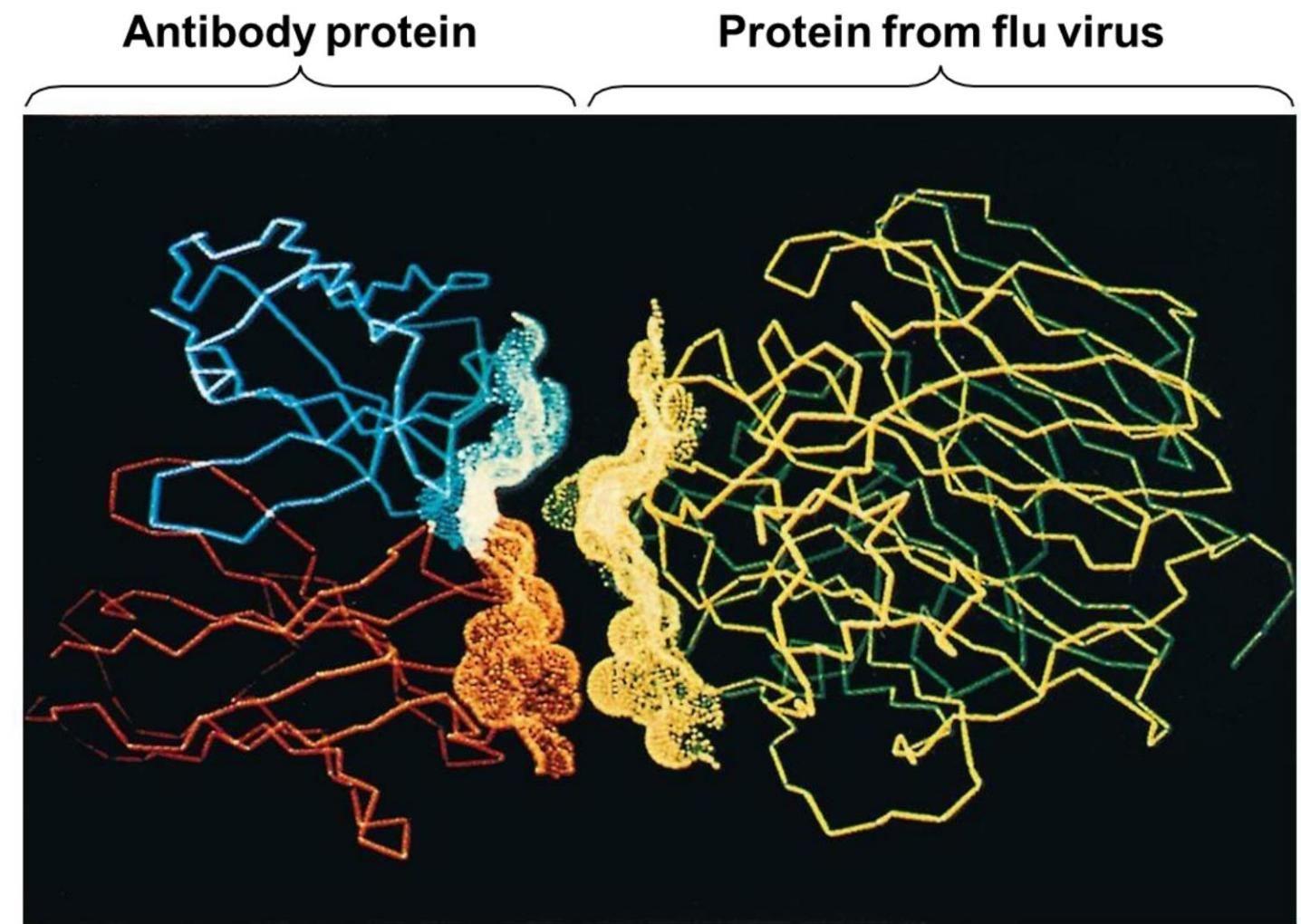


٣)حدد تسلسل الأحماض الأمينية الأبعاد الثلاثية للبروتين

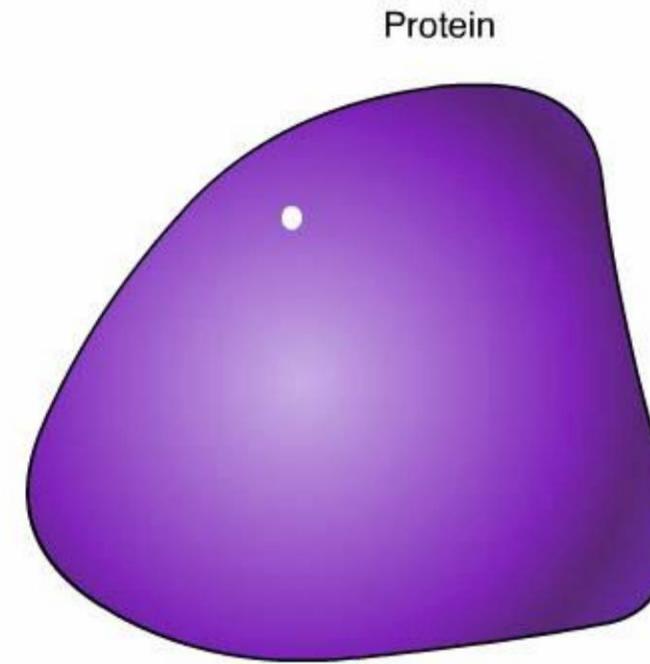
بناء

٤) يحدد هيكل البروتين كيفية عمله

٥) تعتمد وظيفة البروتين عادةً على قدرته على التعرف على بعض الجزيئات الأخرى والارتباط بها



رسوم متحركة: مقدمة عن بنية البروتين



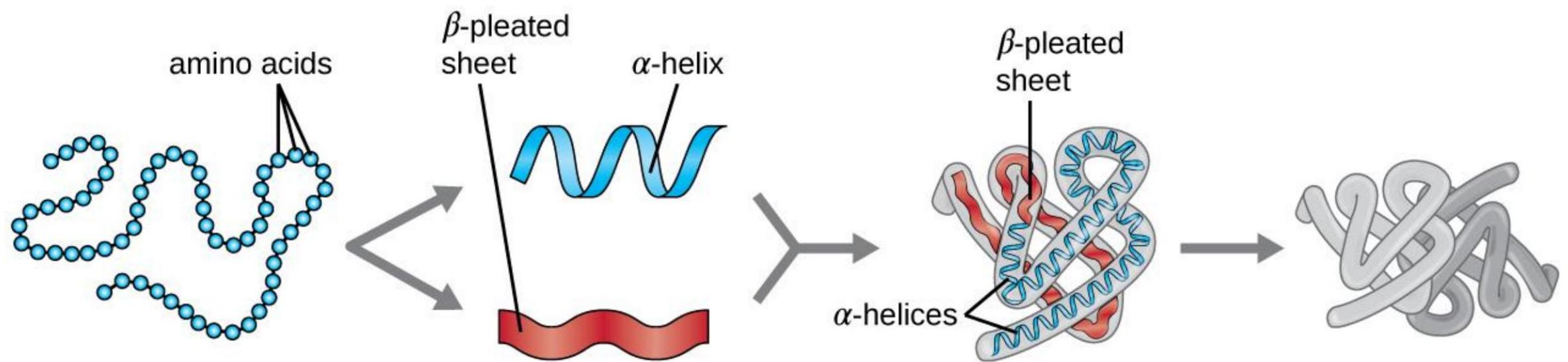
أربعة مستويات من بنية البروتين

البنية الأساسية للبروتين هي تسلسله الفريد من الأحماض الأمينية

البنية الثانوية، الموجودة في معظم البروتينات، تكون من لفائف وطيات في سلسلة البوليببتيد

يتم تحديد البنية الثالثية من خلال التفاعلات بين الجوانب المختلفة
السلسل (مجموعات R)

تنتج البنية الرابعة عندما يتكون البروتين من سلاسل متعددة من البولي ببتيد



Primary Protein Structure
Sequence of a chain of amino acids

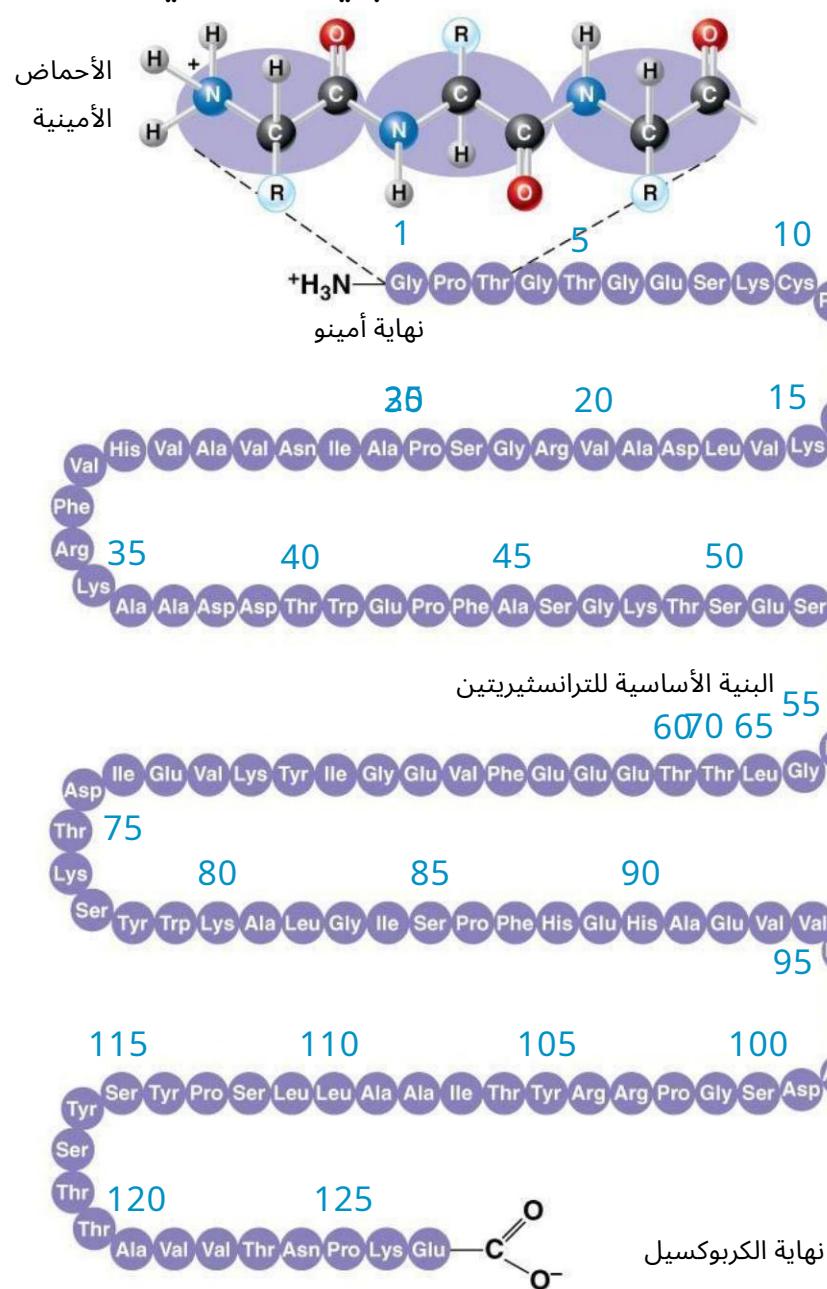
Secondary Protein Structure
Local folding of the polypeptide chain into helices or sheets
الرابطة الهيدروجينية

Tertiary Protein Structure
three-dimensional folding pattern of a protein due to side chain interactions

Quaternary Protein Structure
protein consisting of more than one amino acid chain

الشكل ١٨١.٥

البنية الأساسية

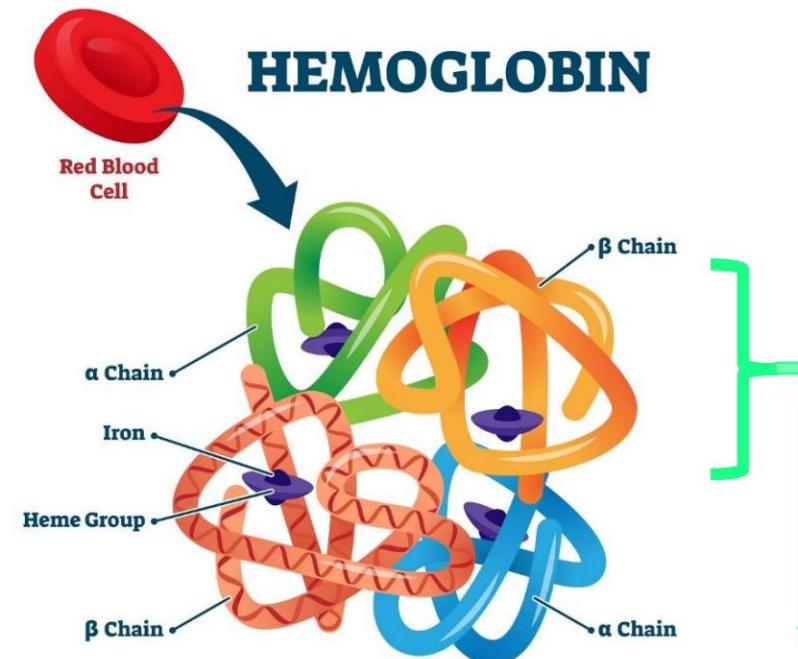


البنية الأساسية

الهيكل الأساسي لـ

البروتين هو تسلسل الأحماض الأمينية

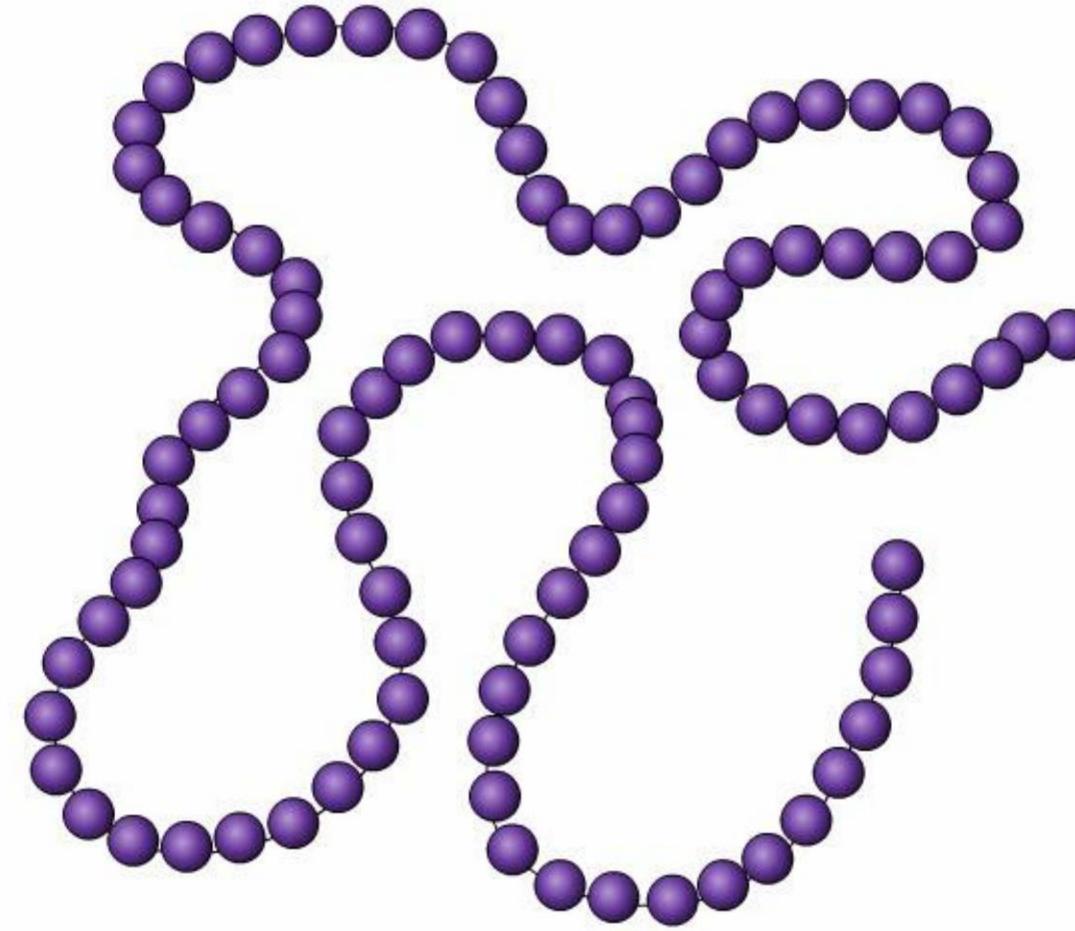
البنية الأساسية تشبه ترتيب الحروف في الكلمة الطويلة



تم تحديد البنية الأساسية من خلال **المعلومات الوراثية الموروثة**

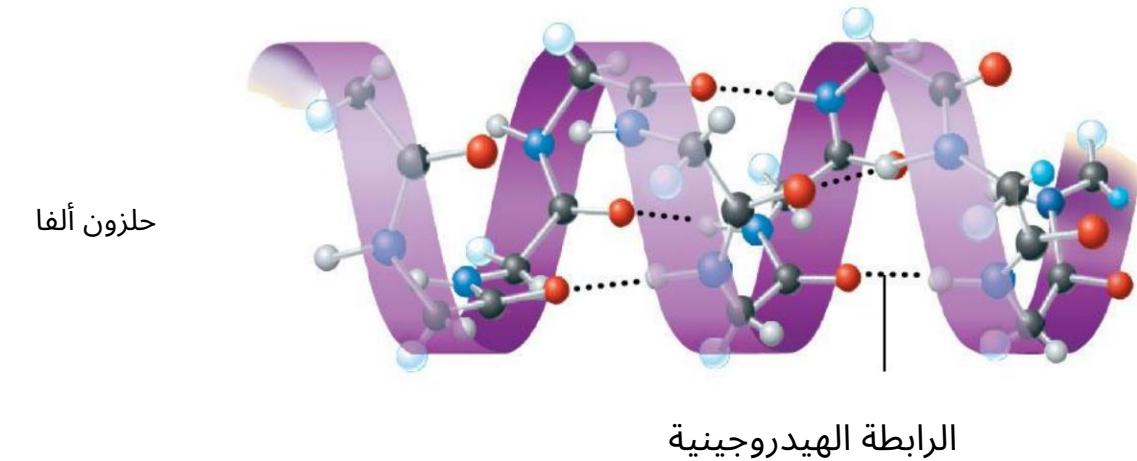
Val-His^{b2}-Leu^{b3}-Thr^{b4}-Pro-Glu-Glu-Lys^{b8}-Ser^{b9}-Ala^{b10}-Val^{b11}-Thr-Ala^{b13}-Leu^{b14}-Trp^{b15}-Gly-Lys-Val^{b18}-Asn^{b19}
 -Val^{b20}-Asp^{b21}-Glu^{b22}-Val^{b23}-Gly-Gly-Glu-Ala-Leu-Gly-Arg-Leu^{b30}-Leu^{b31}-Val^{b32}-Val^{b33}-Tyr^{b34}-Pro-Trp-Thr^{y111}
 -Gln^{b42}-Arg^{b43}-Phe^{b44}-Phe^{b45}-Glu^{b46}-Ser^{b47}-Leu^{b48}-Ser^{b49}-Thr^{b50}-Pro^{b51}-Asp^{b52}-Ala^{b53}-Val^{b54}-Met^{b55}-Gly^{b56}-Asn^{b57}
 -Pro-Lys-Val-Lys-Ala-His-Gly-Lys-Val-Leu-Gly-Ala-Phe-Ser-Asp-Gly-Leu-Ala-His-Leu-Asp-Asn-Leu-Lys-Gly-Thr-Phe-Ala-Thr-Leu-Ser-Glu-Leu-His-Cys-Asp-Lys-
 -Leu-His-Val-Asp-Pro-Glu-Asn-Phe-Arg-Leu-Leu-Gly-Asn-Val^{y37}-Leu^{y36}-Val^{y35}-Cys^{y34}-Val^{y33}-Leu-Ala-His-His-Phe-Gly-Lys-Glu-Phe-Thr-Pro^{y23}-Pro^{y22}-Val^{y20}-Gln^{y19}-Ala^{y18}-Ala^{y17}-Tyr^{y16}-Gln^{y15}-Lys^{y14}-Val^{y13}-Ala^{y12}-Gly^{y11}-Val^{y10}-Ala^{y9}-Asn^{y8}-Ala^{y7}-Leu^{y6}-Ala^{y5}-His^{y4}-Lys^{y3}-Tyr^{y2}-His^{y1}

الرسوم المتحركة: البنية الأساسية للبروتين

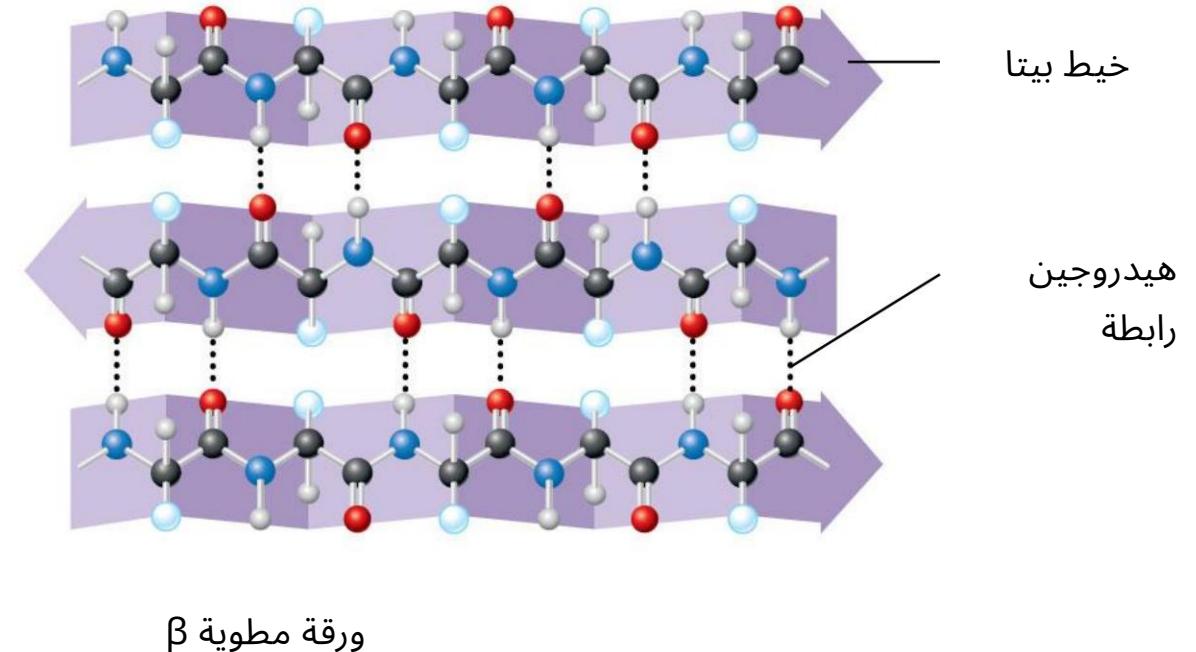


البنية الثانوية

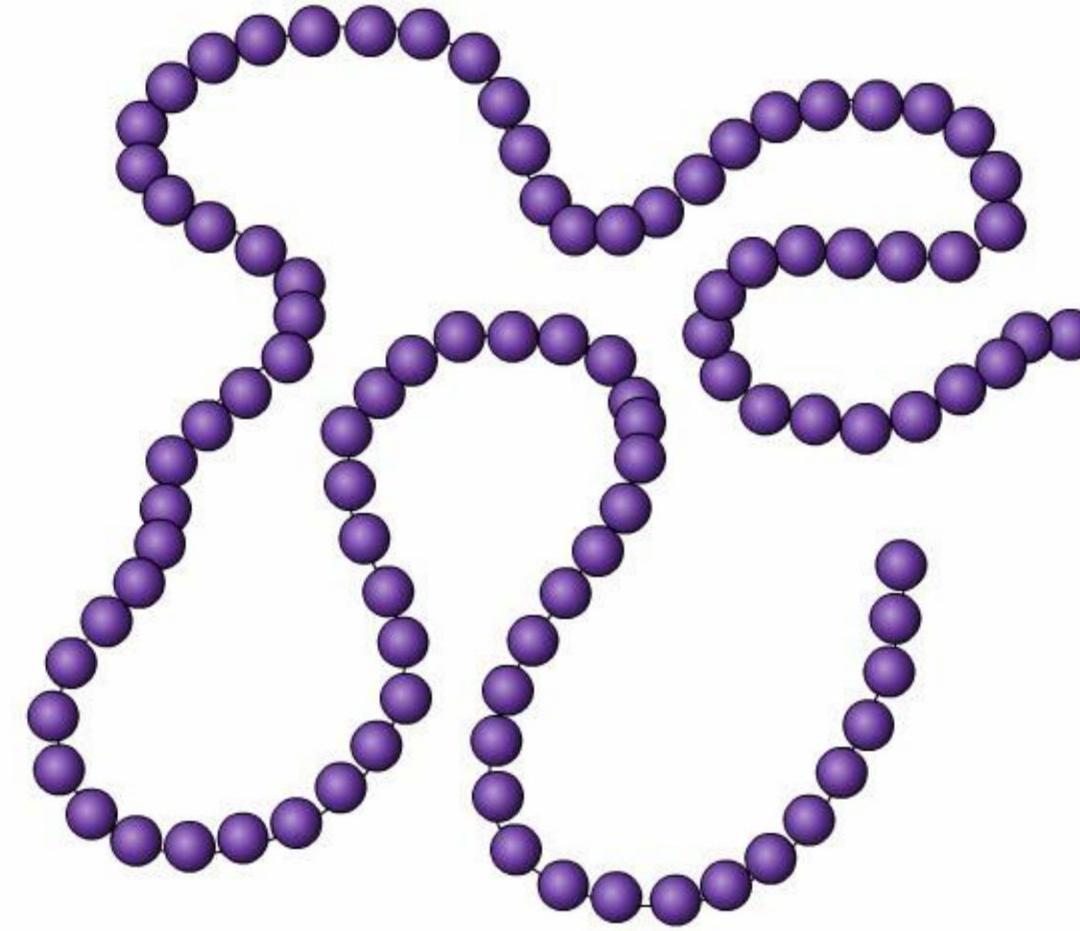
□ تنتج لفائف وطيات البنية الثانوية من **الروابط الهيدروجينية** بين المكونات المتكررة للعمود الفقري للبولي بيتيد



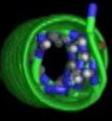
□ الهياكل الثانوية النموذجية عبارة عن ملف يسمى حلزون ألفا وهيكل مطوي يسمى ورقة مطوية بيتا



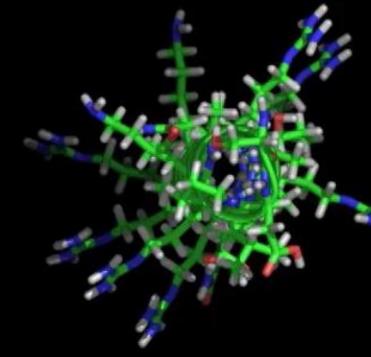
الرسوم المتحركة: بنية البروتين الثانوي



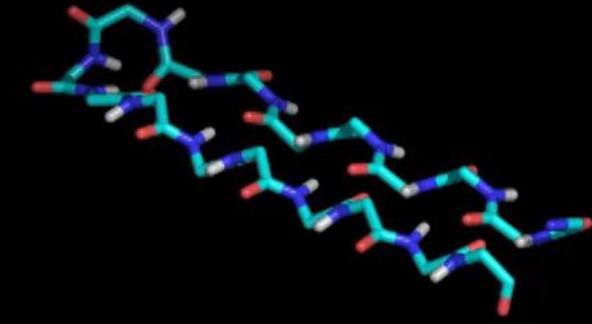
فيديو: حلزون ألفا وصفائح مطوية بيتا مثالية



In this video, the helix is shown as a ribbon;



In this video, the helix is shown as a ribbon;



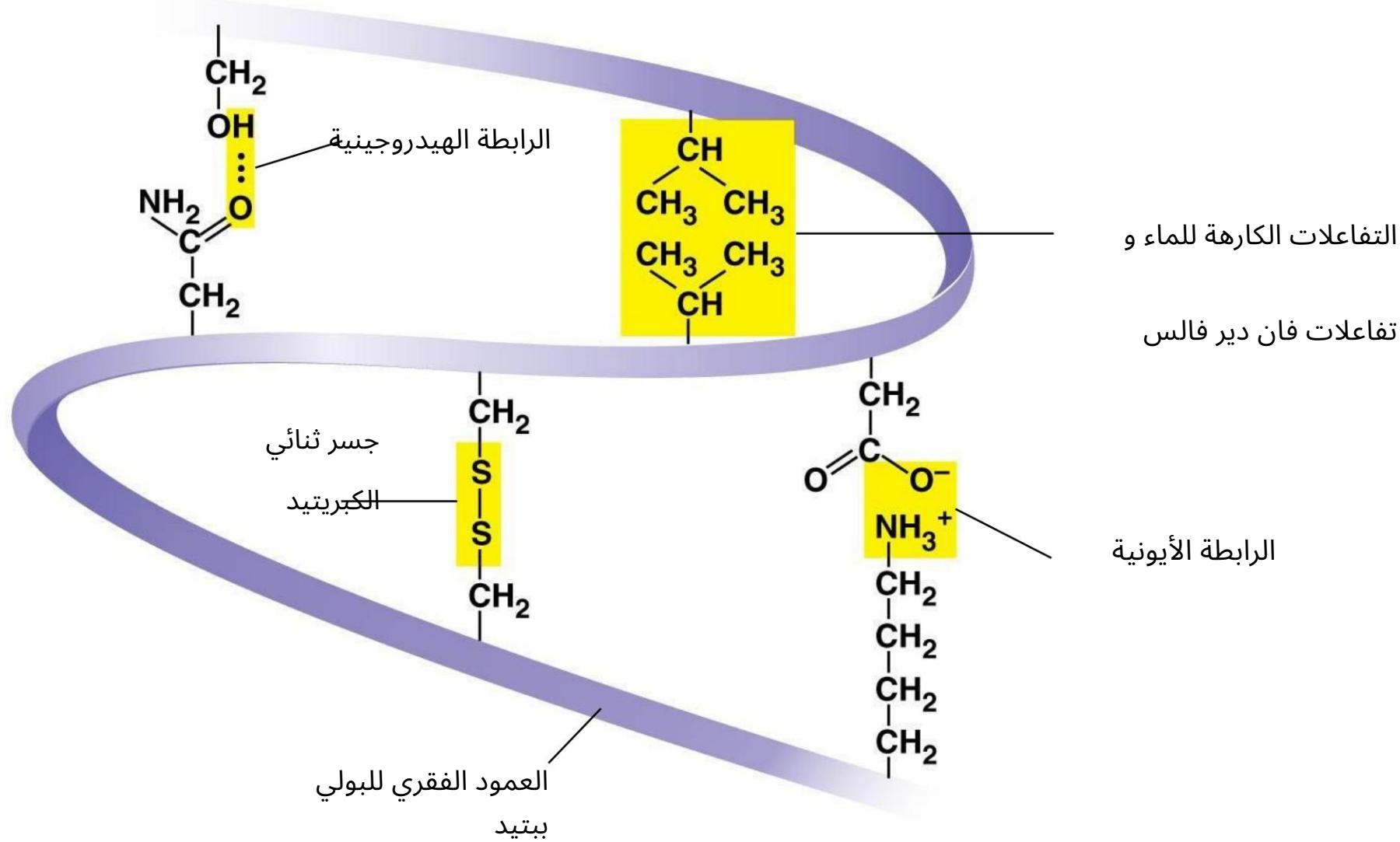
البنية الثالثة

□ البنية الثالثة، الشكل العام للبولي بيتيد، تنشأ من التفاعلات بين المجموعات R_a وليس من التفاعلات بين مكونات العمود الفقري

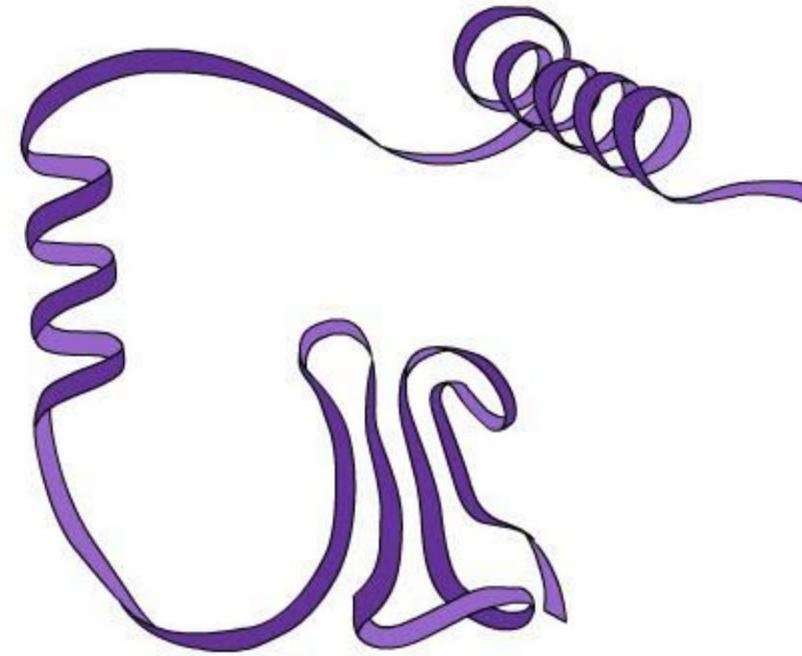
□ تشمل هذه التفاعلات الروابط الهيدروجينية، والروابط الأيونية، والتفاعلات الكارهة للماء، وتفاعلات
فان دير فالس

□ قد تعمل الروابط التساهمية القوية التي تسمى جسور ثنائية الكبريتيد على تعزيز بنية البروتين

الشكل 81.5 د



الرسوم المتحركة: بنية البروتين الثالثي



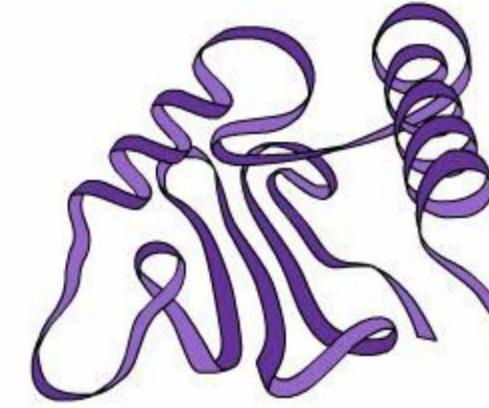
البنية الرباعية

▪ تنتج البنية الرباعية عندما تكون سلسلتان أو أكثر من البولي ببتيدات تشكل جزيئاً كبيراً واحداً

▪ الكولاجين هو بروتين ليفي يتكون من ثلاثة ببتيدات ملتفة مثل حبل

▪ الهيموجلوبين هو بروتين كروي يتكون من أربعة بولي ببتيدات: وحدتان فرعيتان ألفا ووحدةتان فرعيتان بيتا

الرسوم المتحركة: بنية البروتين الرباعي



مرض فقر الدم المنجلی: تغیر في البنية الأساسية

يمكن أن يؤثر التغيير الطفيف في البنية الأساسية على البروتين
البنية والقدرة على العمل

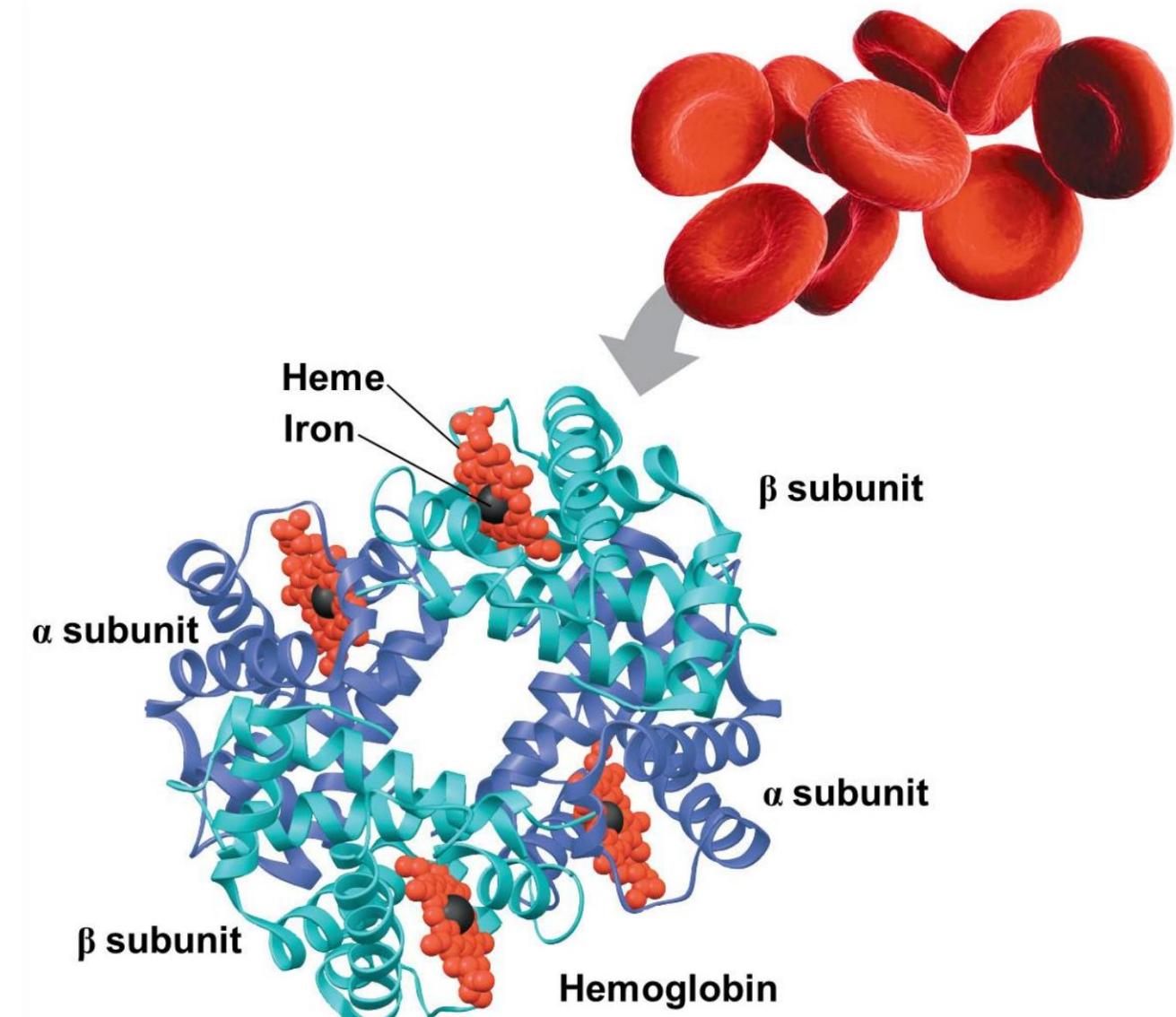
مرض فقر الدم المنجلی، وهو اضطراب وراثي في الدم، ينتج عن استبدال حمض أمیني واحد في بروتين
الهيموجلوبين.

الهيموجلوبين، وهو البروتين الذي يربط الأكسجين في خلايا الدم

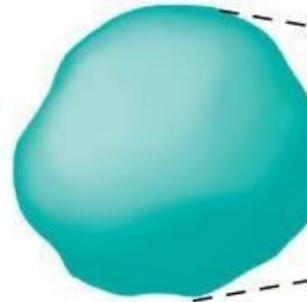
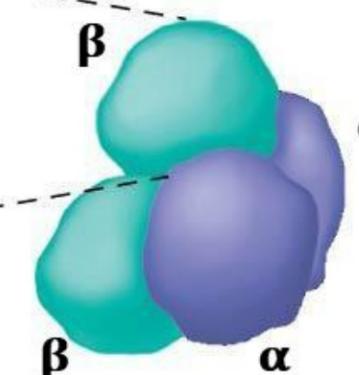
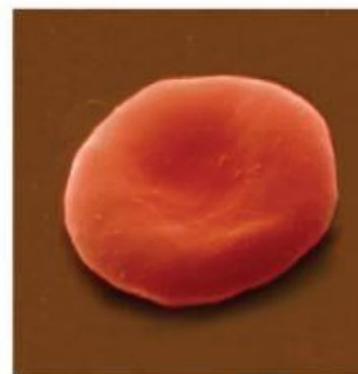
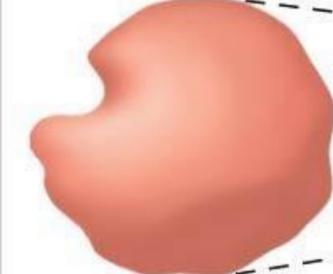
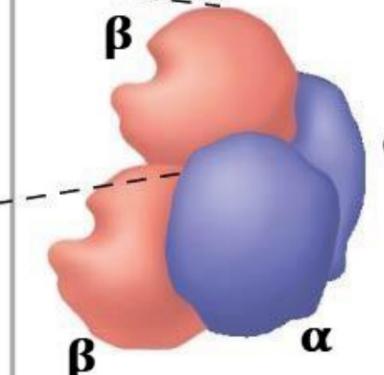
الحمراء، هو مثال آخر على البروتين الكروي ذو البنية الرباعية.

يتكون من أربع وحدات فرعية من البوليببتيد، اثنان من نوع واحد (α) واثنان من نوع آخر (β).

تتكون كل من الوحدات الفرعية β و α بشكل أساسى من بنية ثانوية حلزونية.



تحتوي كل وحدة فرعية على مكون غير بولي ببتيدى، يسمى الهيم، مع ذرة حديد ترتبط بالأكسجين.

	Primary Structure	Secondary and Tertiary Structures	Quaternary Structure	Function	Red Blood Cell Shape
Normal	1 Val 2 His 3 Leu 4 Thr 5 Pro 6 Glu 7 Glu	Normal β subunit 	Normal hemoglobin 	Proteins do not associate with one another; each carries oxygen.	 5 μm
Sickle-cell	1 Val 2 His 3 Leu 4 Thr 5 Pro 6 Val 7 Glu	Sickle-cell β subunit 	Sickle-cell hemoglobin 	Proteins aggregate into a fiber; capacity to carry oxygen is reduced.	 5 μm

ما الذي يحدد بنية البروتين؟

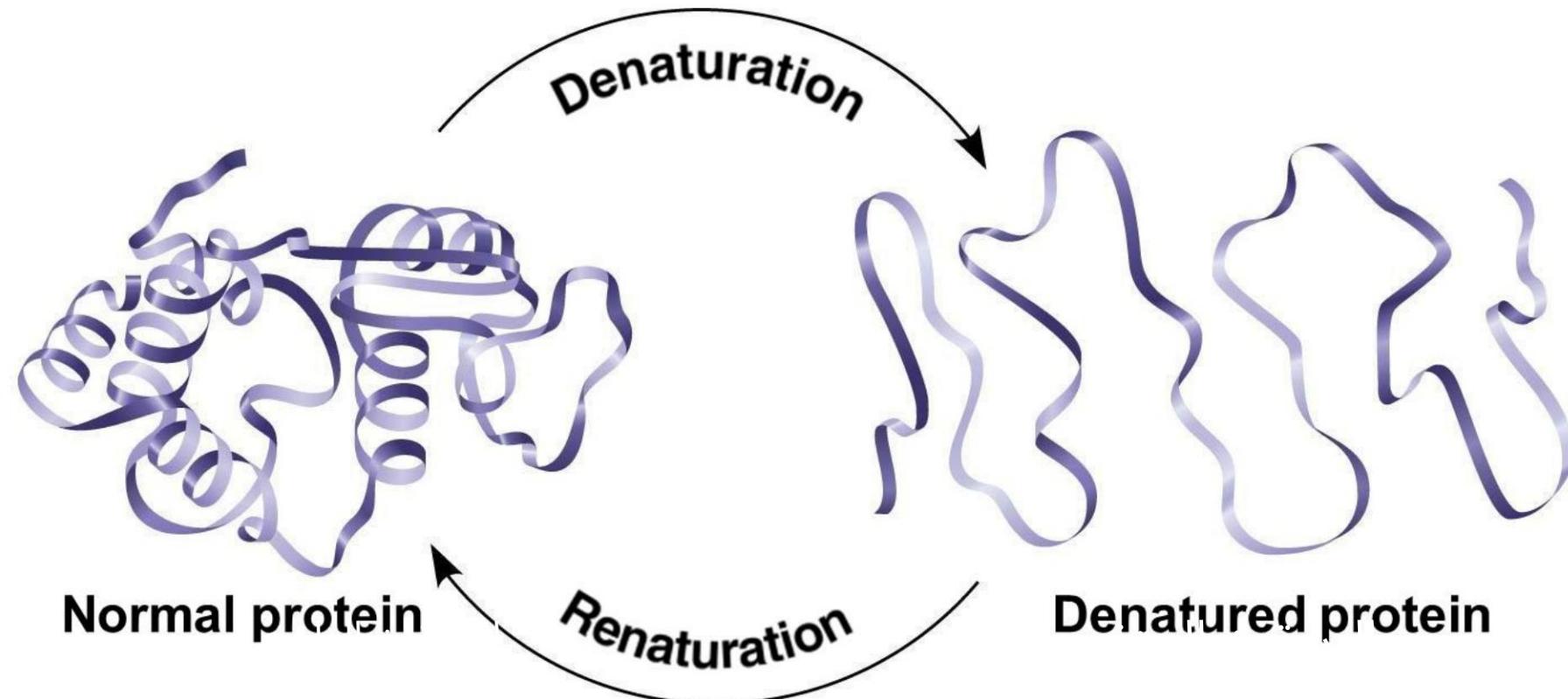
بالإضافة إلى البنية الأساسية، يمكن للظروف الفيزيائية والكيميائية أن تؤثر على البنية

يمكن أن تؤدي التغييرات في درجة الحرارة أو تركيز الملح أو درجة الحرارة أو العوامل البيئية الأخرى إلى تفck البروتين

تسمى هذه الخسارة في البنية الأصلية للبروتين بالتحلل

البروتين المشوه غير نشط بiologicalاً (البروتينات المشوهة غير وظيفية)

تؤدي درجات الحرارة المرتفعة أو المعالجات الكيميائية المختلفة إلى تحلل البروتين، مما يتسبب في **فقدانه لشكله وبالتالي قدرته على العمل**. إذا ظل البروتين المتحلل مذاباً، فقد يعود إلى طبيعته عندما تعود الجوانب الكيميائية والفيزيائية لبيئته إلى طبيعتها.



طي البروتين في الخلية

□ من الصعب التنبؤ ببنية البروتين من بنيته الأساسية

□ من المحتمل أن تمر معظم البروتينات بمراحل عديدة في طريقها إلى بنية مستقرة

□ الشابironinas هي جزيئات بروتينية تساعد على طي
بروتينات أخرى

□ تربط أمراض مثل الزهايمر وباركنسون ومرض جنون البقر بالبروتينات المشوهة

- Chaperonins

- Are protein molecules that assist in the proper folding of other proteins

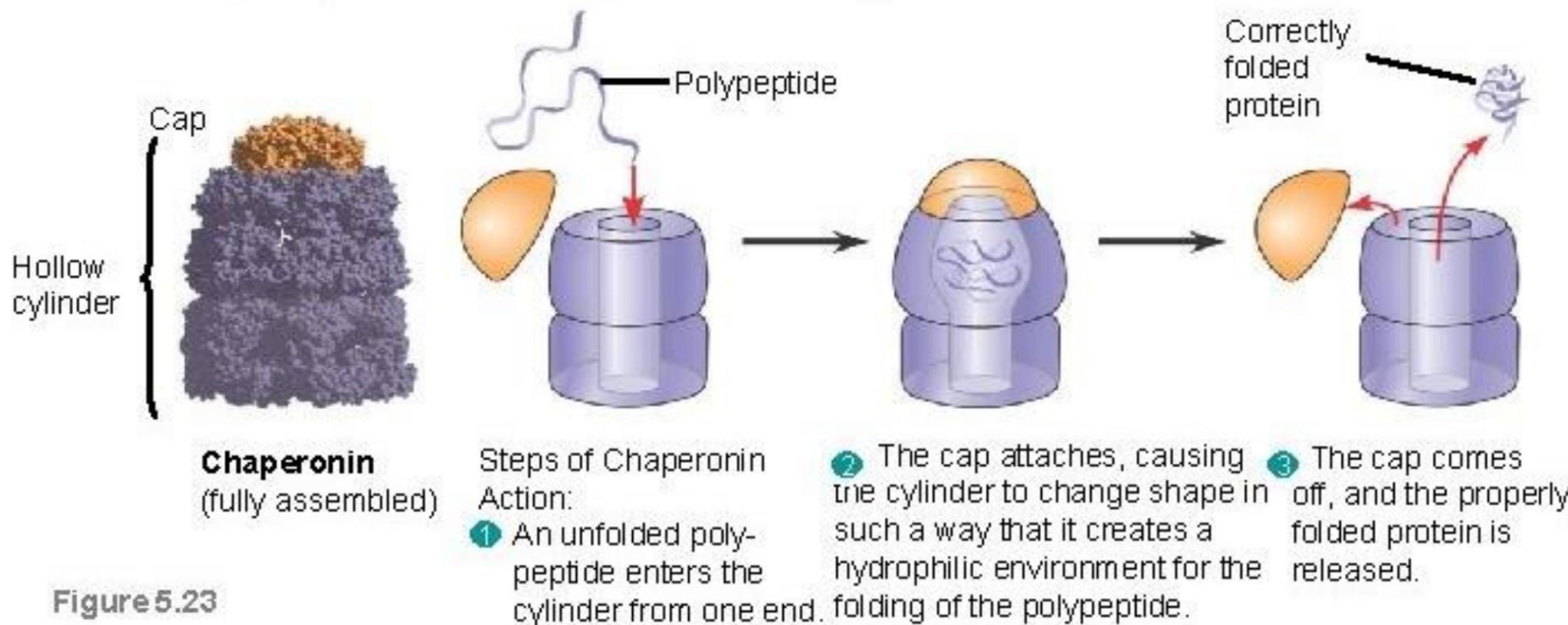


Figure 5.23

التحلل

التحلل هو فقدان البنية الرباعية أو الثالثية أو الثانوية للبروتين وبالتالي وظيفته.

يتم ثبيت البنية الثالثية للبروتين من خلال أنواع مختلفة من الروابط: الروابط الهيدروجينية، والروابط الأيونية، وروابط وان دير فالس، والتفاعلات الكارهة للماء، وجسور ثنائي الكبريتيد. كل هذه التفاعلات غير تساهمية باستثناء جسور ثنائي الكبريتيد.

عندما يتم تحلل البروتين، يتم تعطيل بنيته الثالثية وبالتالي يصبح غير مطوي ويفقد تشكيله ثلاثي الأبعاد.

(تذكر أن طي البروتين يؤدي إلى البنية الثالثية).

التحلل

لا يؤثر على البروتين الأساسي
البيئية لأنها مستقرة بواسطة التساهمية

(الروابط الببتيدية) والتي هي أقوى من الروابط التي تعمل على استقرار البنية الثلاثية.

يؤدي التحلل عادةً إلى انخفاض في البروتين
الذوبان. وبالتالي، فإن الملاحظة الأكثر شيوعاً في
تحلل البروتين هو ترسيب البروتين أو
التخثر.

فكرة! ربط تحلل البروتين بإنتاج الزبادي .

**

من غير المرجح أن يعود إلى طبيعته.

عوامل التشويه:

العوامل التي تؤدي إلى تحلل البروتين تؤدي إلى إتلاف الروابط التي تعمل على تثبيت البنى الثلاثية، وتشمل:

1. الحرارة.

2. درجة الحموضة القصوى.

3. الكحول.

4. المعادن الثقيلة.

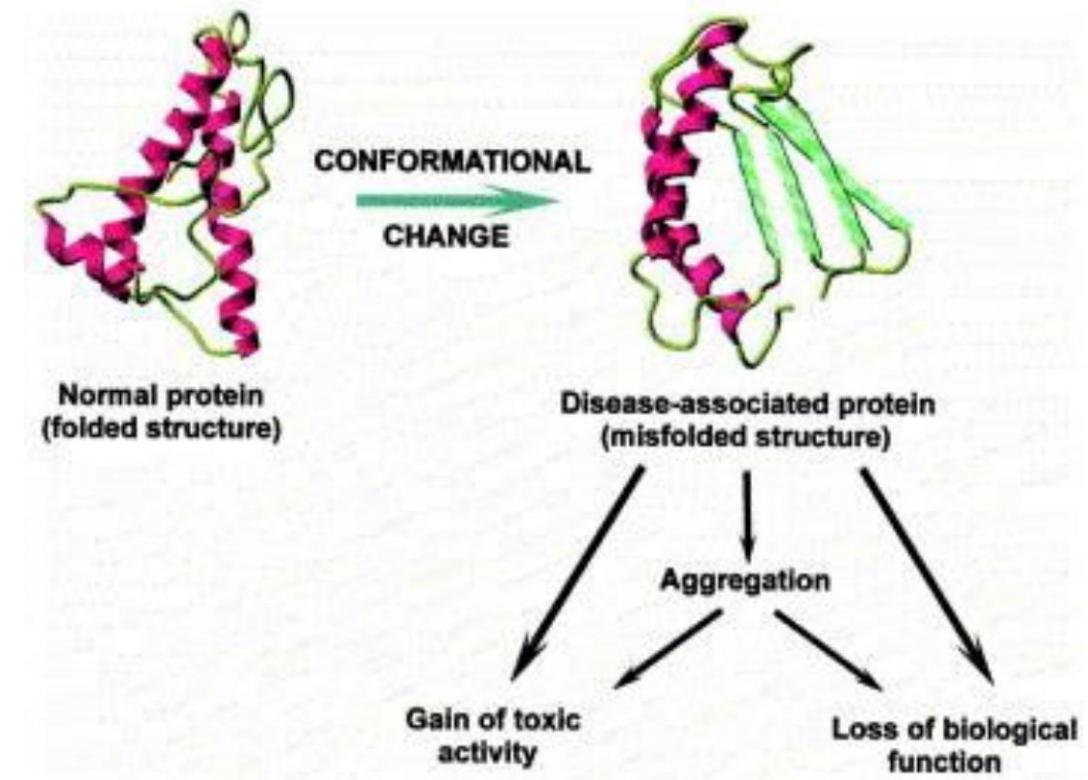
5. عوامل الاختزال.

6. الاضطراب الميكانيكي (التحريك).

فكرة في هذا الأمر! لماذا يمكن استخدام الكحول كمطهر؟

الارتباط السريري: طي البروتينات بشكل خاطئ - الأميلويدات و البريونات:

الأميلويدات والبريونات هي أمثلة على البروتينات السامة المسببة للأمراض والتي تتشكل عن طريق طي الخلايا العصبية الطبيعية بشكل غير صحيح. البروتينات.



الأميلويدات:

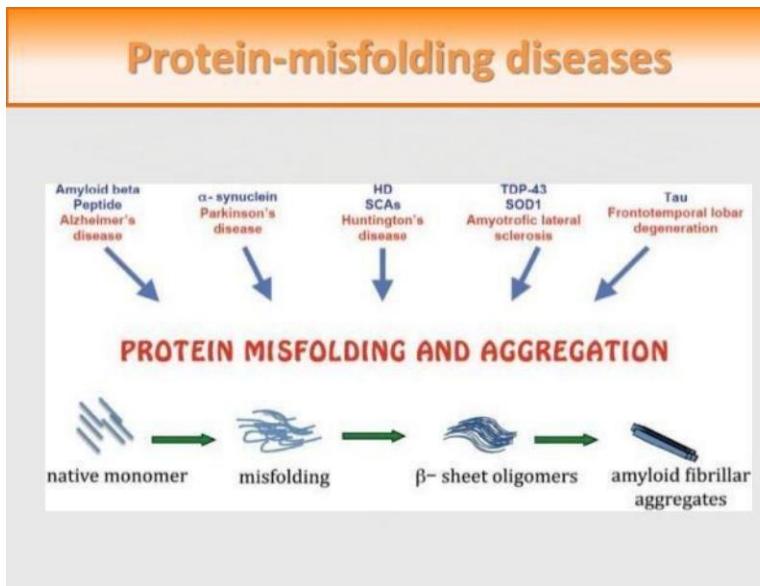
أ) بروتينات طويلة، ليفية، غير قابلة للذوبان، تتجمع ذاتيا.

ب) يعتبر من العوامل المسببة لمرض الزهايمير.

ج) الأميلويد الرئيسي هو بيتا أميلويد (A β). ت تكون مجموعات A β من:

تسمى اللويحات. د) تترسب في أنسجة المخ وتشكل "تشابكات ليفية عصبية"، وتسبب

ضعف الإدراك.



البريونات:

أ) البروتينات المشوهة، المعدية، ذاتية التكاثر.

ب) معدية، وبالتالي قابلة للانتقال (يمكن أن تؤثر على الآخرين العاديين)
البروتينات).

ج) يعتبر البريون PrP^{Sc} عاملًا مسبباً لـ

الانتقال

الأمراض العصبية التنكسيّة والتي تشمل:

د) مرض كروتزفيلد جاكوب -في البشر.

هـ) اعتلال الدماغ الإسفنجي البكري (مرض جنون البقر) -

في الأبقار.

و) داء الخُراف -في الأغنام.

يمكن أن تنتقل البريونات الحيوانية إلى البشر وتؤدي إلى تلف الدماغ:

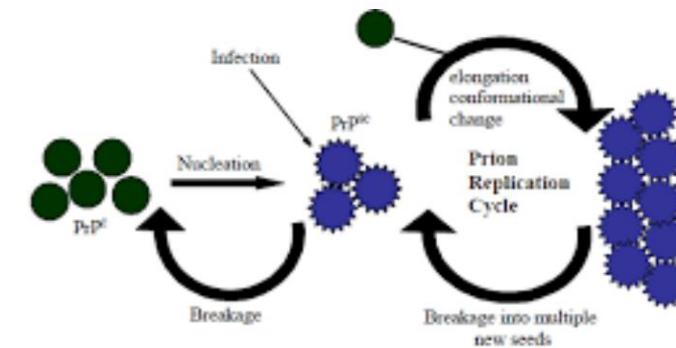
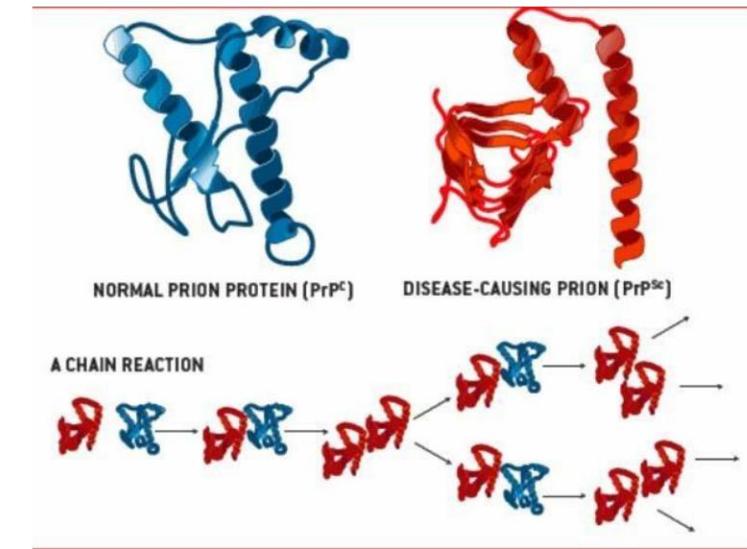
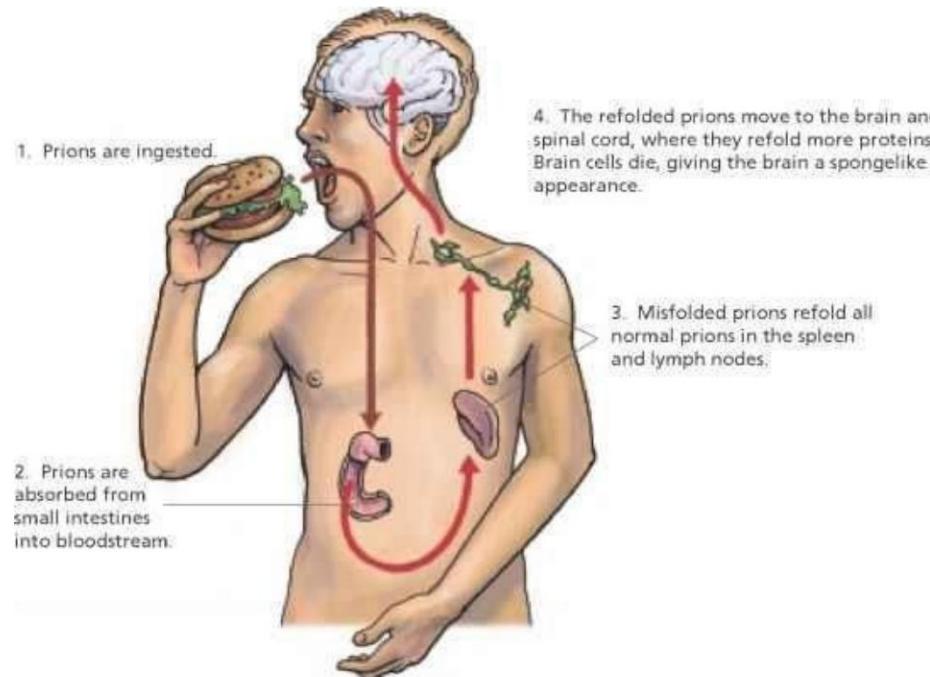


Figure 4. Prion Replication Cycle. Elongation and breakage are exponential overtime.

III.3 الإنزيمات

"الإنزيمات"
يرجى الرجوع إلى النشرة

III.4 CHO + III.5 الدهون

"النشويات والدهون"
يرجى الرجوع إلى النشرة

III. 6. الأحماض النووية

- تعمل الأحماض النووية على تخزين المعلومات الوراثية ونقلها والمساعدة في التعبير عنها
- يتم برمجة تسلسل الأحماض الأمينية في البوليببتيد بواسطة وحدة الوراثة تسمى الجين
- تكون الجينات من الحمض النووي، وهو حمض نووي مكون من وحدات أحادية تسمى النيوكليوتيدات

أدوار الأحماض النووية

□ هناك نوعان من الأحماض النووية

□ حمض الديوكسي ريبونوكلييك (DNA) □ حمض الريبونوكلييك (RNA)

□ يوفر الحمض النووي DNA توجيهات لتضاعفه الخاص □ يوجه الحمض النووي

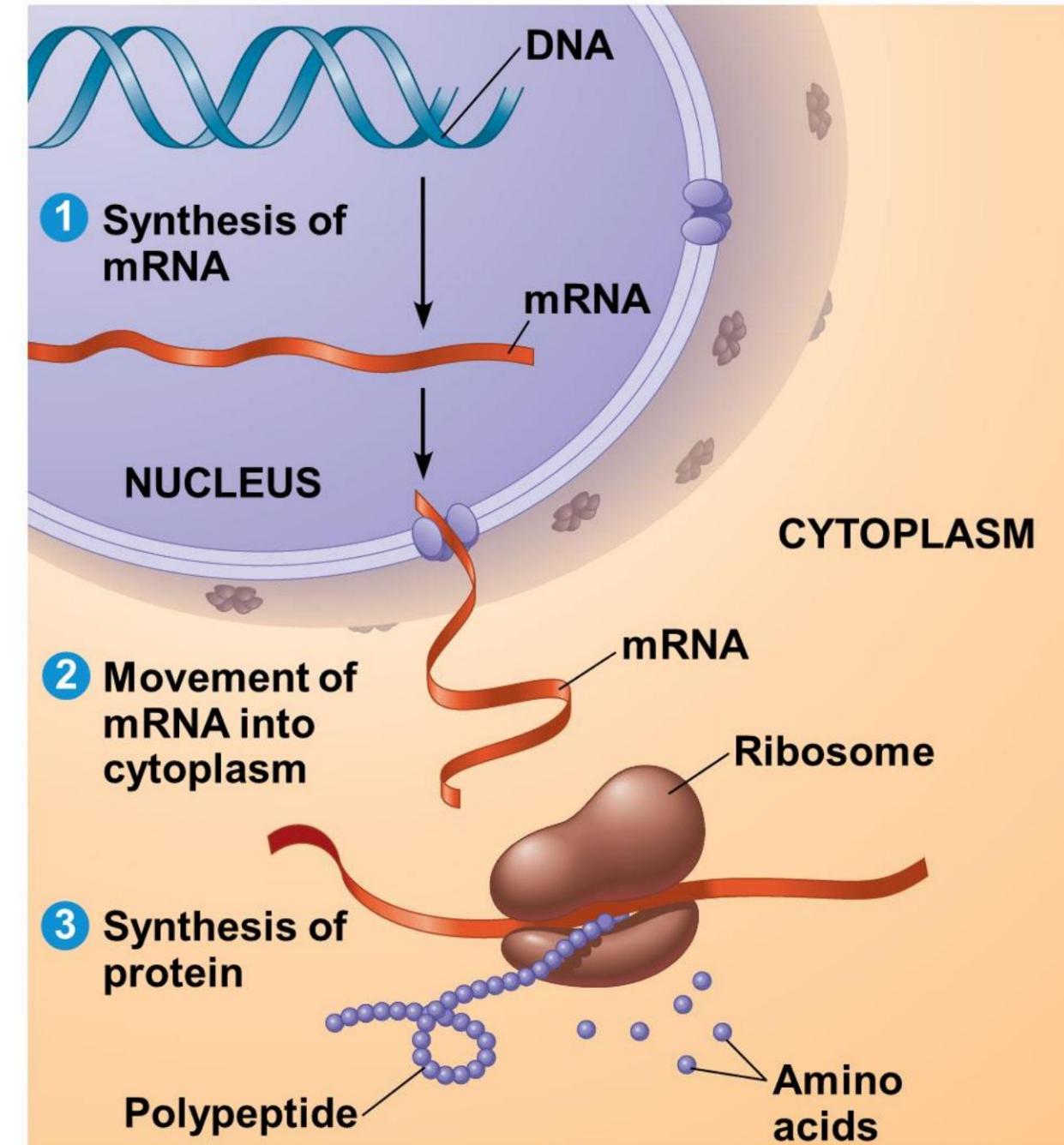
تخليق الحمض النووي الريبي الرسول ، (mRNA) ومن خلال
يتحكم في تخليق البروتين □ تسمى هذه العملية بالتعبير الجيني،

كل جين على طول جزيء DNA يوجه تخلق الحمض النووي الريبوزي الرسول (mRNA)

mRNA يتفاعل جزيء مع آلية تخلق البروتين في الخلية لتوجيه إنتاج البولي ببتيد

يمكن تلخيص تدفق المعلومات الوراثية على النحو التالي:

DNA → RNA → بروتين



مكونات الأحماض النووية

- الأحماض النووية عبارة عن بوليمرات تسمى بولينوكليوتيدات
- كل بولينوكليوتيد يتكون من وحدات أحادية تسمى نيوكليلوتيدات
- يتكون كل نيوكليلوتيد من قاعدة نيتروجينية وسكر خماسي ومجموعة فوسفات واحدة أو أكثر
- الجزء من النوكليوتيد الذي لا يحتوي على مجموعة الفوسفات يسمى نوكليوسيد

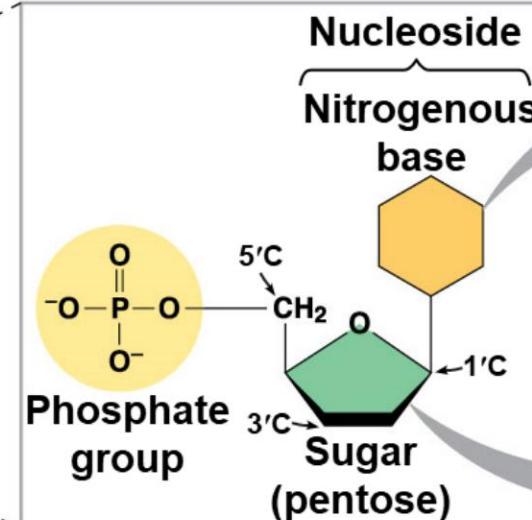
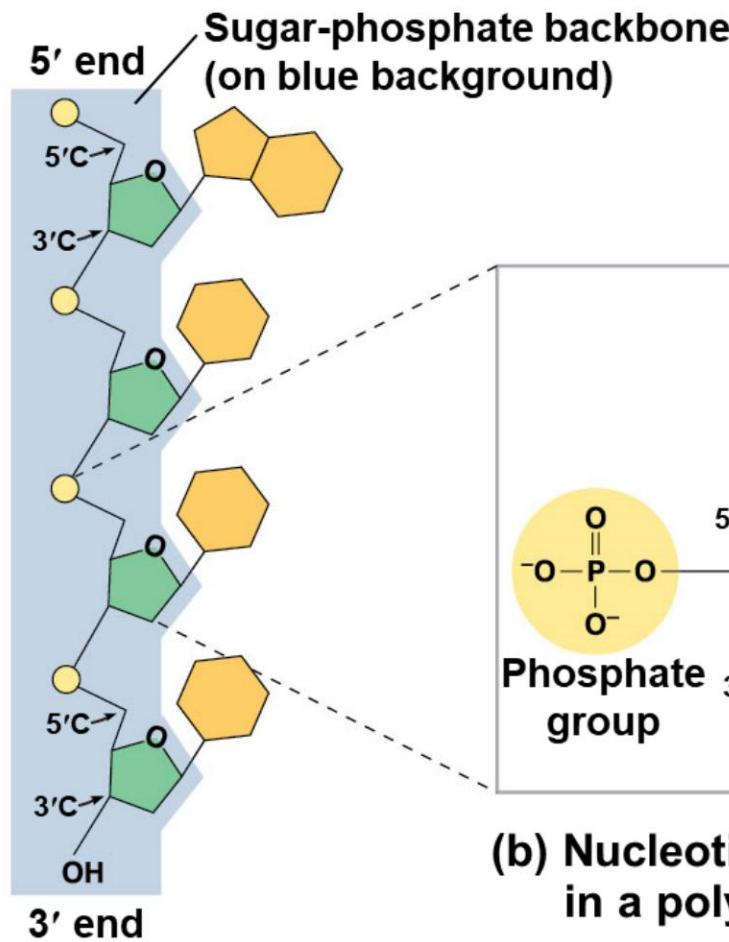
النوكليوسید = قاعدة نيتروجينية + سكر هنالك عائلتان من القواعد النيتروجينية

تحتوي البيريميدينات (السيتوزين والثايمين واليوراسيل) على حلقة واحدة مكونة

من ستة أعضاء

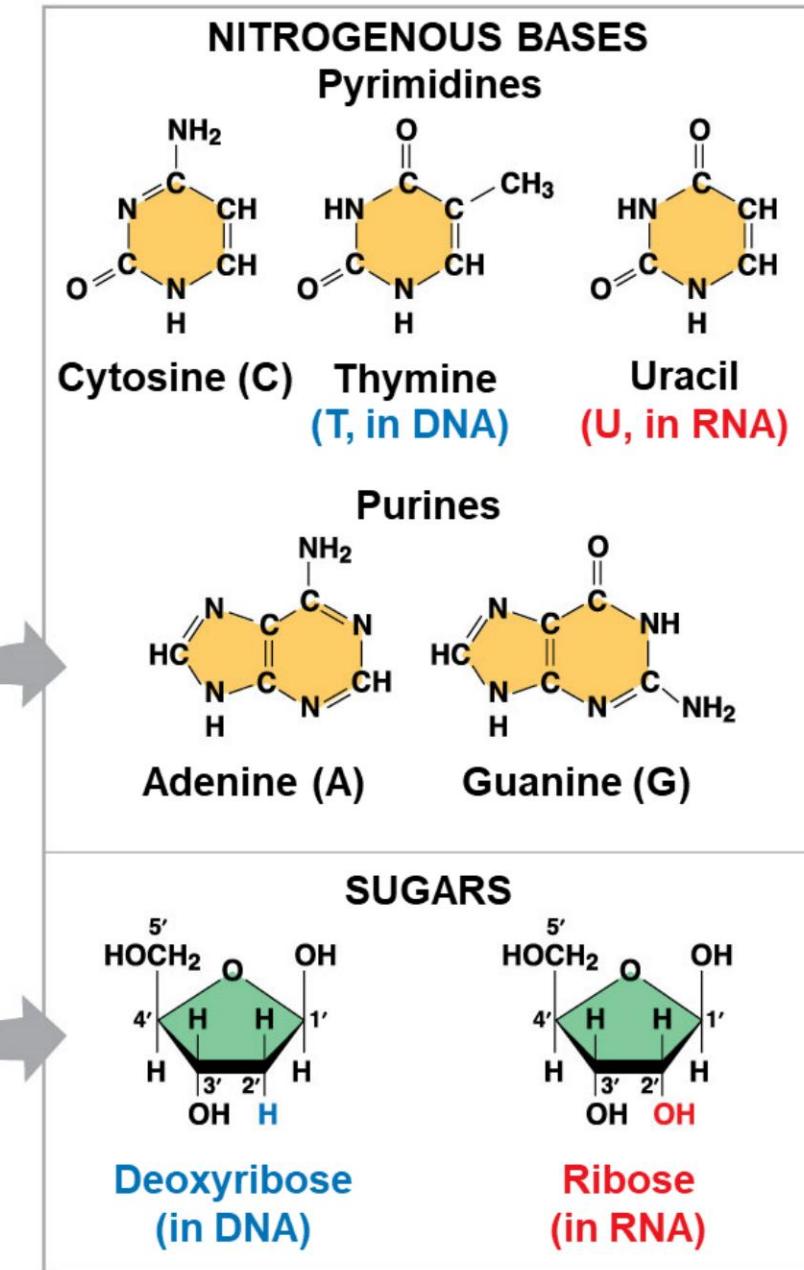
تحتوي البيورينات (الأدينين والجوانين) على حلقة مكونة من ستة أعضاء مندمجة مع حلقة مكونة من خمسة أعضاء.
حلقة مكونة من عضويين

في ، السكر هو ديكسي ريبوز؛ في ، RNA السكر هو ريبوز. النوكليوتيد = نوكليوسيد + مجموعة فوسفات



(b) Nucleotide monomer in a polynucleotide

(a) Polynucleotide, or nucleic acid



(c) Nucleoside components

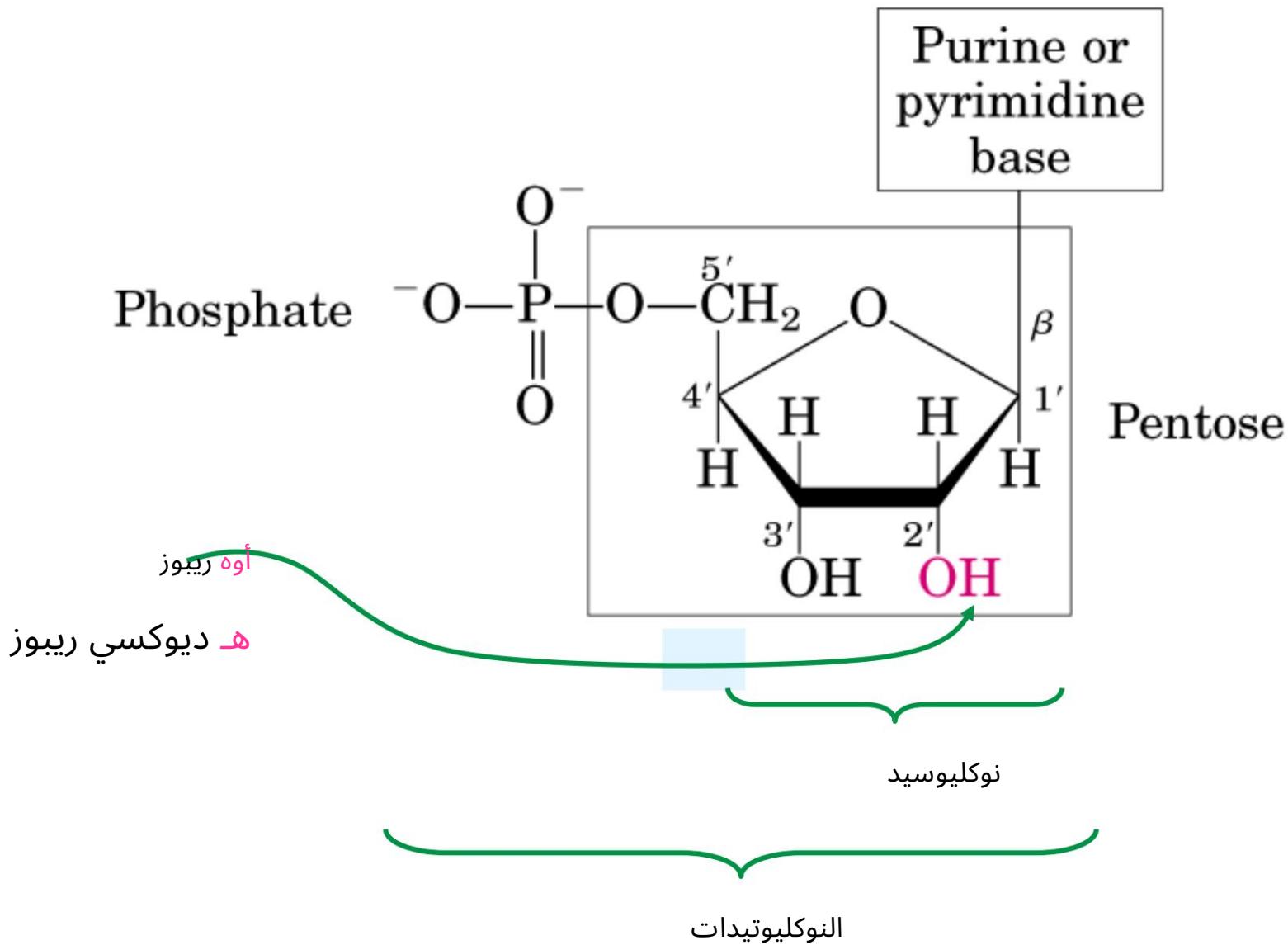
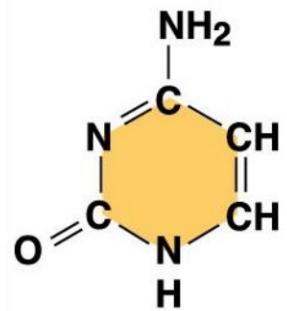
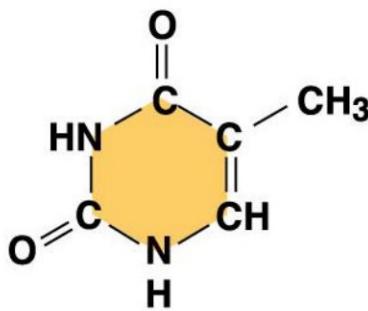
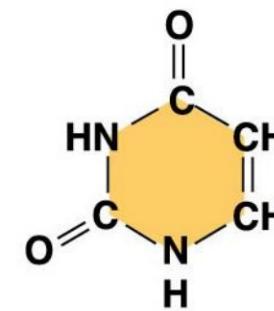
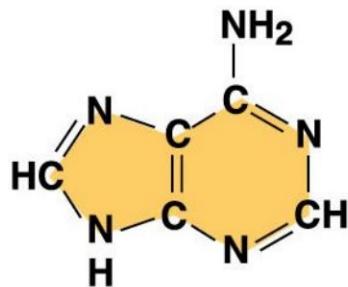


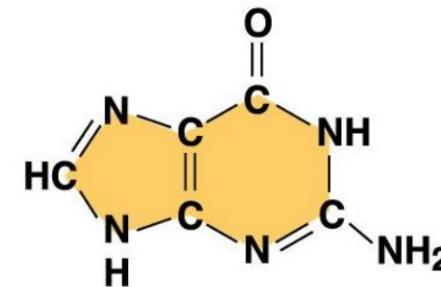
Figure 5.23b

NITROGENOUS BASES**Pyrimidines**

Cytosine (C)

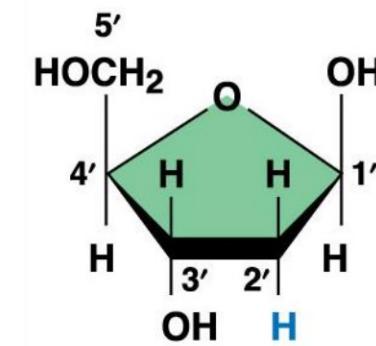
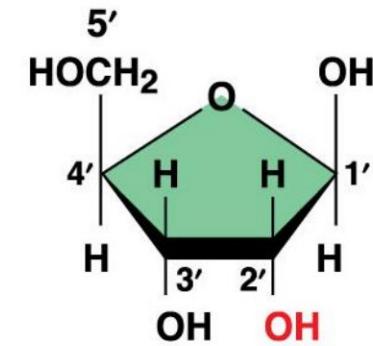
Thymine
(T, in DNA)Uracil
(U, in RNA)**Purines**

Adenine (A)



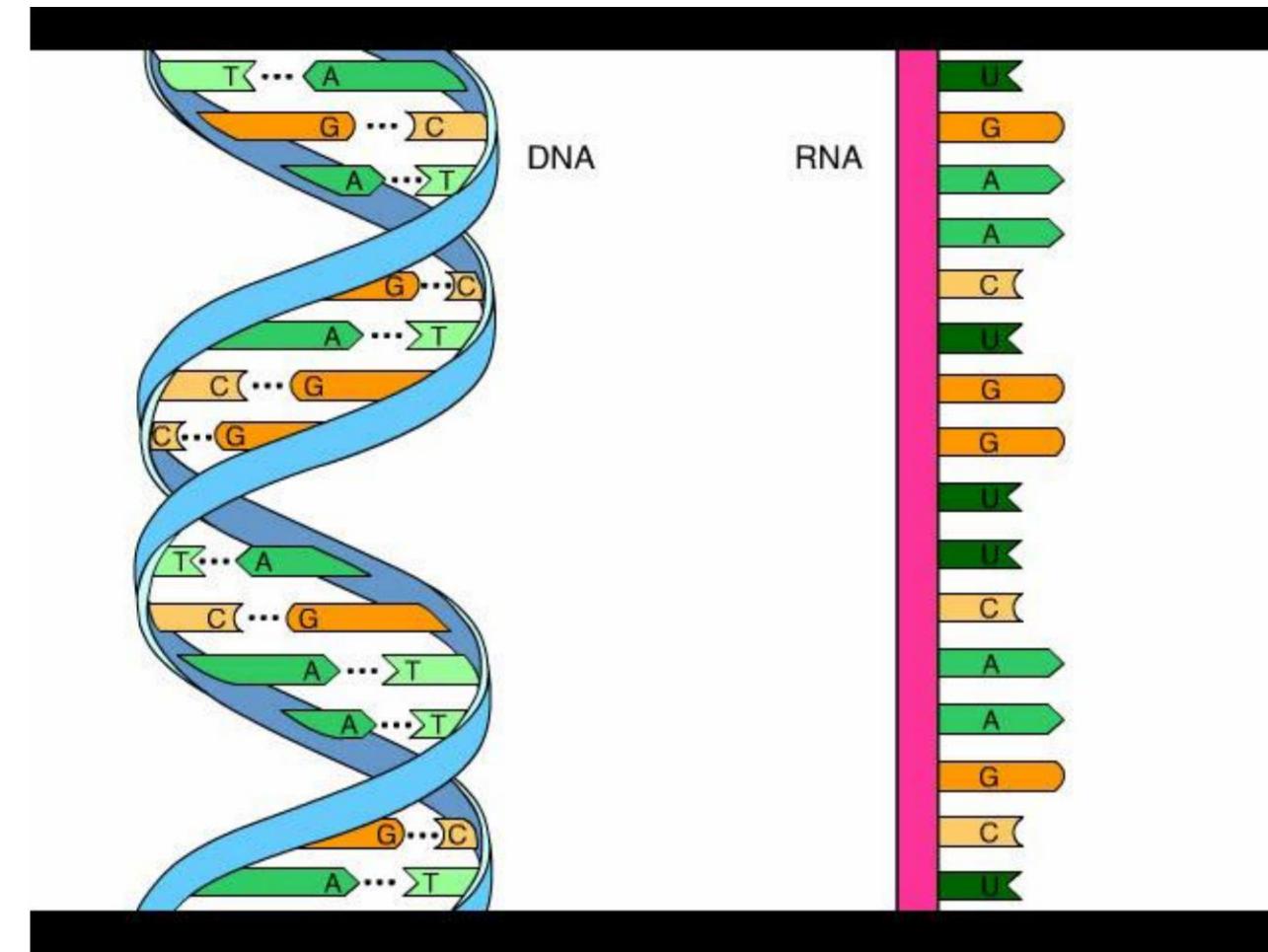
Guanine (G)

(c) Nucleoside components

SUGARSDeoxyribose
(in DNA)Ribose
(in RNA)

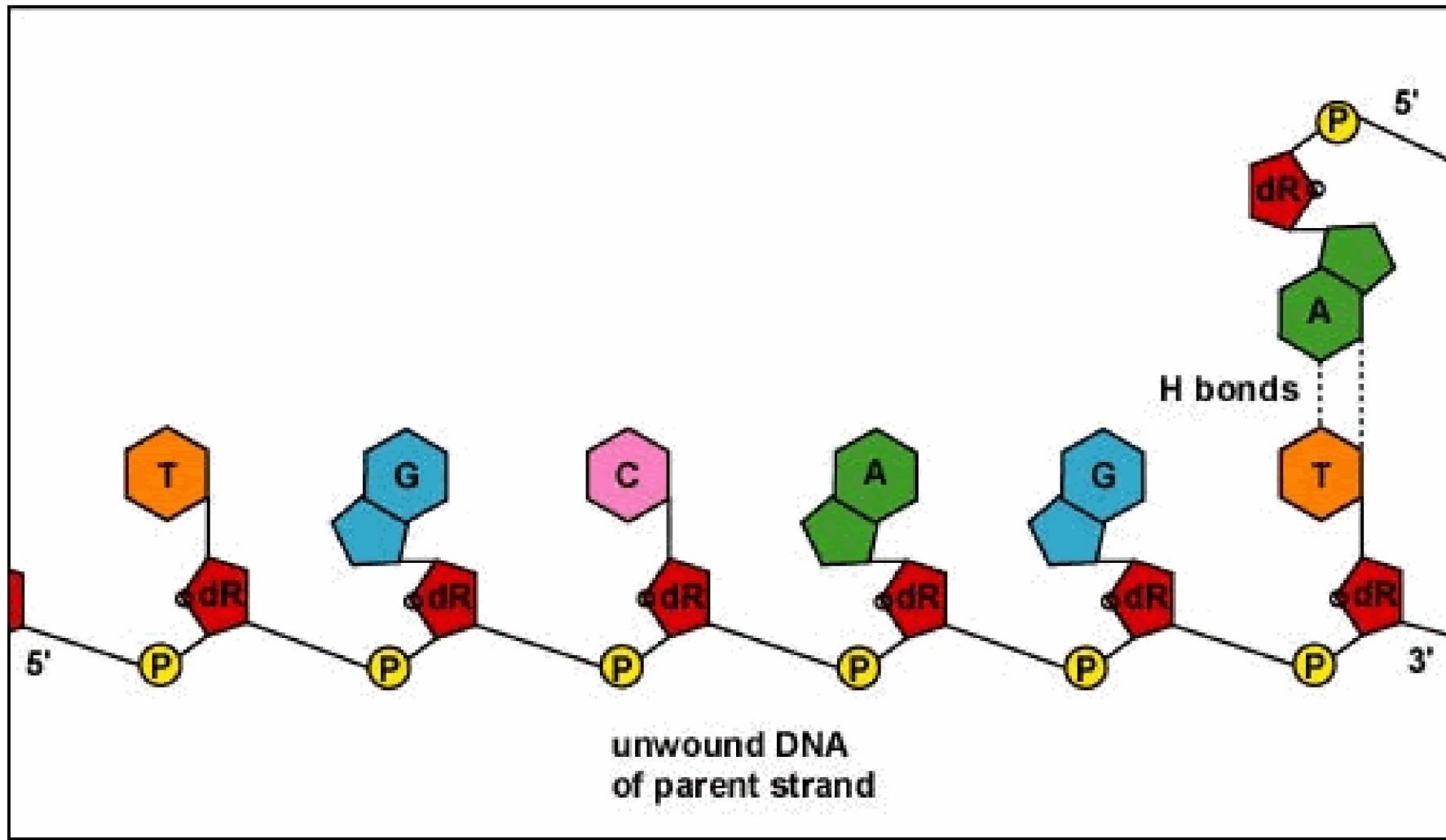
(c) Nucleoside components

الرسوم المتحركة: بنية الحمض النووي DNA والحمض النووي الريبوزي RNA



بوليمرات النوكليوتيدات

- تربط النيوكليوتيدات معاً بواسطة رابطة فوسفودايستر لبناء بولينيوكليوتيد
- تكون رابطة الفوسفودايستر من مجموعة فوسفات تربط بين سكريات من نوكليوتيدتين
- تشكل هذه الروابط العمود الفقري لوحدات السكر والفوسفات مع القواعد النيتروجينية كملحقات
- تسلسل القواعد على طول بوليمر DNA أو mRNA فريد من نوعه كل جين



بنية جزيئات الحمض النووي RNA والحمض النووي الريبوزي DNA

□ تحتوي جزيئات الحمض النووي على بولينيوكليوتيدين تدوران حول محور وهمي، لتشكلا حلزوناً مزدوجاً

□ تعمل العمود الفقري في اتجاهات متعاكسة 3' 5' من بعضها البعض، الترتيب المشار إليه بالترتيب المعاكس

□ جزيء DNA واحد يتضمن العديد من الجينات

□ تزاوج قواعد معينة فقط في الحمض النووي وتشكل روابط هيدروجينية: □ الأدينين (A) دائمًا مع الثايمين □ (T) الجوانين (G) دائمًا مع السيتوزين (C)

□ هذا ما يسمى بالاقتران القاعدي التكميلي

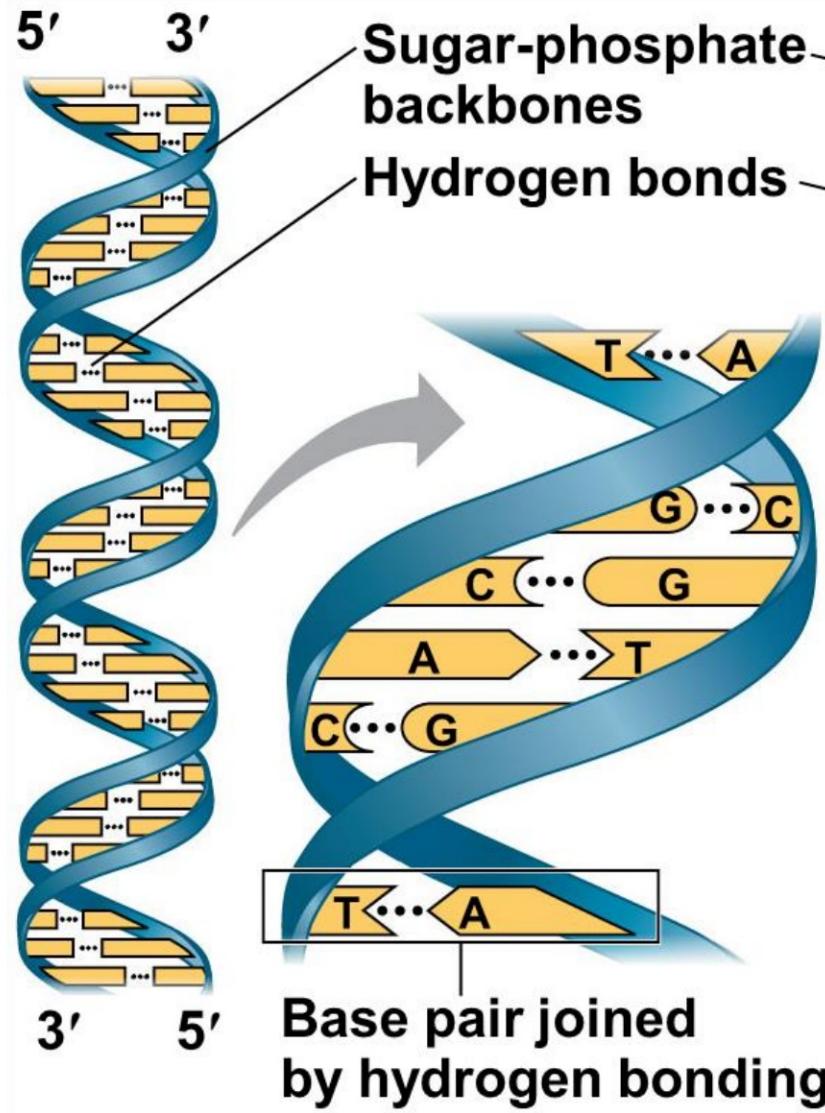
□ هذه الخاصية في بنية الحمض النووي تجعل من الممكن توليد نسختين متطابقتين من كل جزء من الحمض النووي في خلية تستعد للانقسام

□ على النقيض من الحمض النووي ، فإن الحمض النووي الريبوزي منقوص الأكسجين يتكون من سلسلة واحدة.

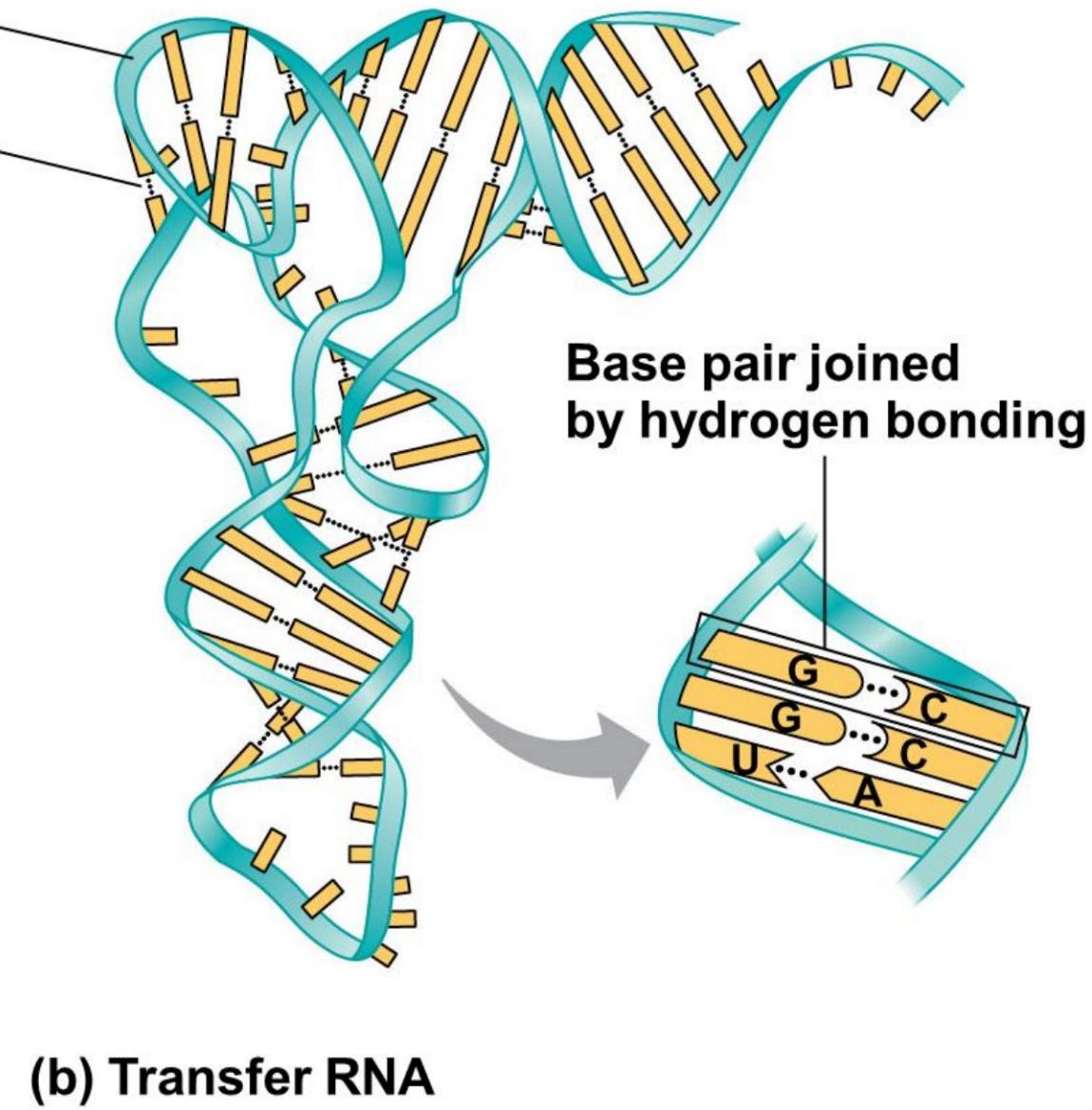
□ يمكن أن يحدث الاقتران التكميلي أيضاً بين جزيئين من الحمض النووي الريبي أو بين أجزاء من نفس الجزيء

□ في الحمض النووي الريبوزي، يتم استبدال الثايمين باليوراسييل ، (U) لذلك يقترن A و U

□ في حين أن الحمض النووي موجود دائماً على شكل حلزون مزدوج، فإن جزيئات الحمض النووي الريبي هي أكثر تنوعاً في الشكل



(a) DNA



(b) Transfer RNA