



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

•جزيئات الحياة

•الأحماض الأمينية

•البروتينات

•الأحماض النووية

## أولاً: مراجعة المجموعات الوظيفية في الكيمياء

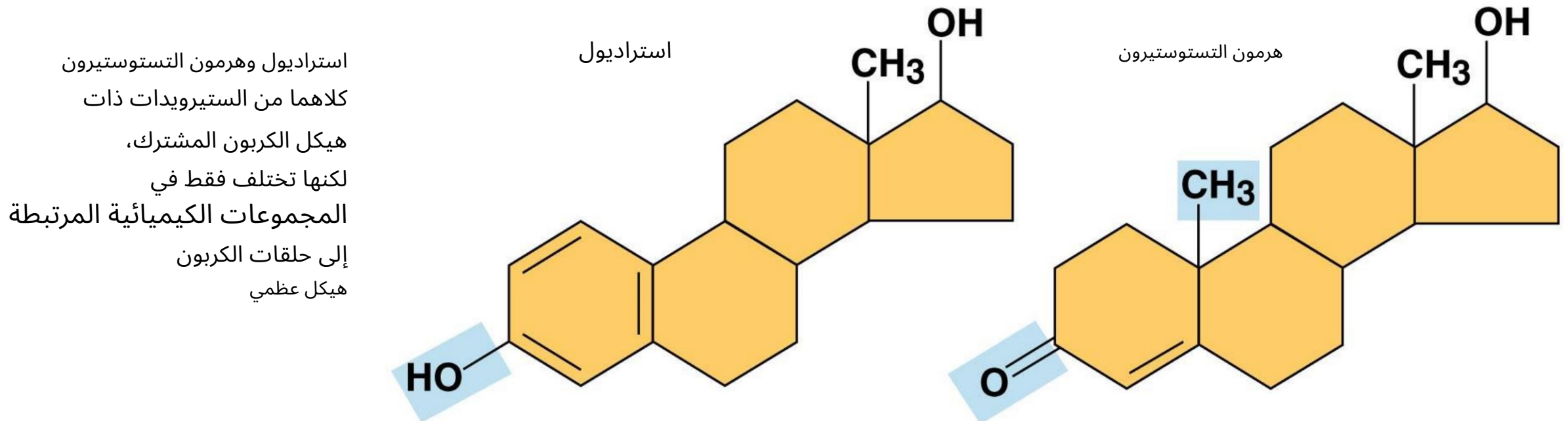
هناك بعض المجموعات الكيميائية التي لها أهمية كبيرة لوظيفة الجزيئات:

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 مُلحقة بهياكل الجزيئات العضوية

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

إن عدد وترتيب المجموعات الوظيفية يعطي كل جزيء خصائصه الفريدة





المجموعات الوظيفية السبع الأكثر أهمية في كيمياء الحياة هي:

أ) مجموعة الهيدروكسيل (ب) مجموعة الكربونيل


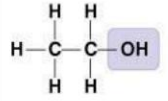
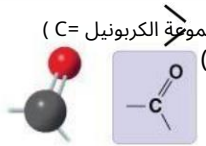
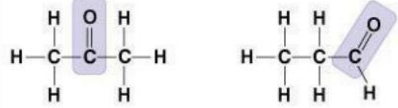
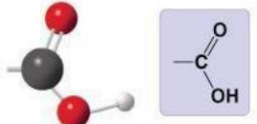
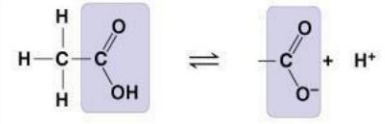
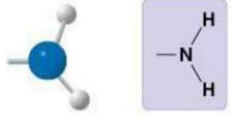
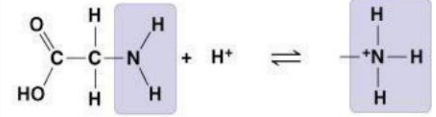

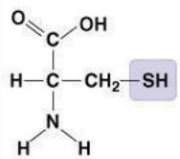
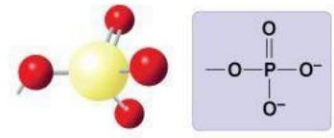
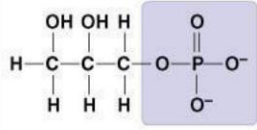
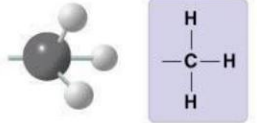
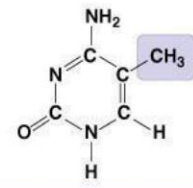
ج) مجموعة الكربوكسيل (د) المجموعة الأمينية

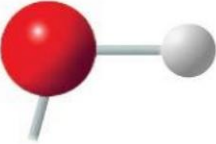
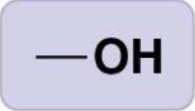
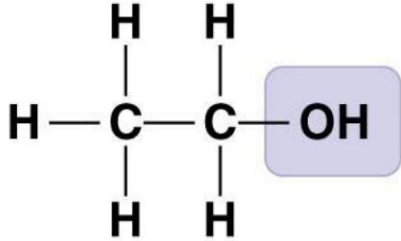
هـ) مجموعة السلفهيدريل

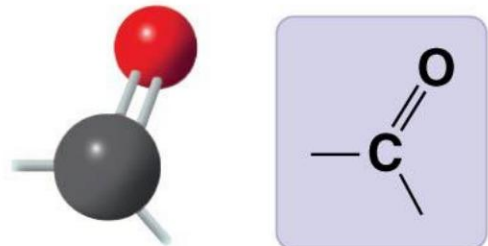
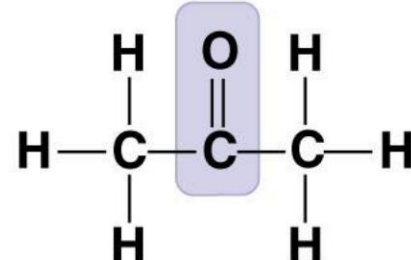
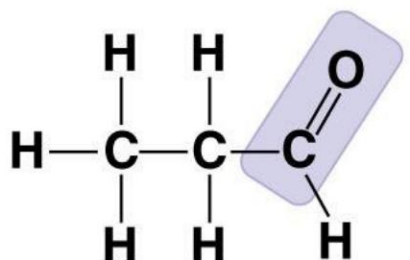
و) مجموعة الفوسفات

ج) مجموعة الميثيل

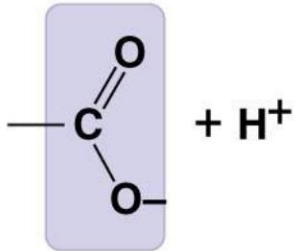
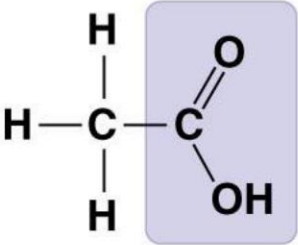
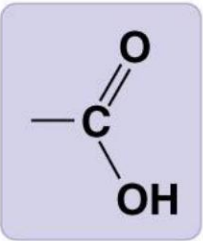
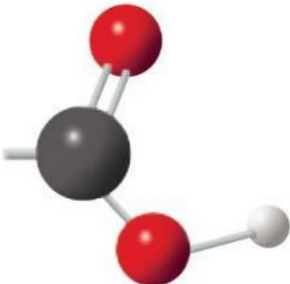
الشكل 4.9

المجموعة الكيميائية	اسم المركب	أمثلة
مجموعة الهيدروكسيل (—OH) 	الكحول	الإيثانول 
مجموعة الكربونيل (C=O) 	كيتون الألدهيد	الأسيتون بروبانال 
مجموعة الكربوكسيل (—COOH) 	حمض الكربوكسيل أو الحمض العضوي	حمض الخليك 
المجموعة الأمينية (—NH2) 	أمين	جلاليسين 
مجموعة السلفهيدريل (—SH) 	ثيول	السيستين 
مجموعة الفوسفات (—OPO3 2-) 	الفوسفات العضوي	فوسفات الجلسرين 
مجموعة الميثيل (—CH3) 	مركب ميثيلي	5-ميثيل السايكوتوزين 

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

<p>مجموعة الكربونيل (C=O)</p> 	  <p>الألبانول الأدهيد الألبانول الأدهيد</p>
<p>تسمى السكريات التي تحتوي على مجموعات الكيتون بالكيروزيات؛ وتسمى تلك التي تحتوي على الألهيدات بالألدوزات.</p> <p>اسم المركب: كيتون أو أدهيد</p>	

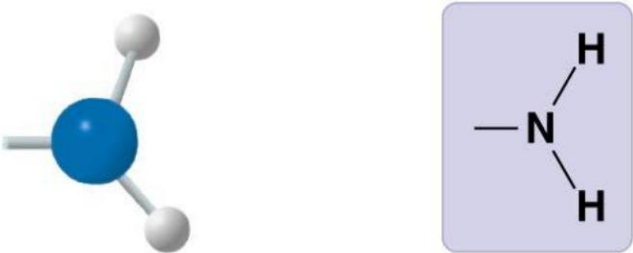
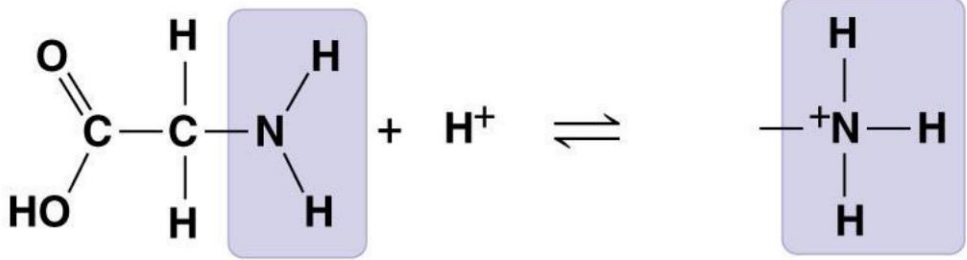
مجموعة الكربوكسيل (—COOH)

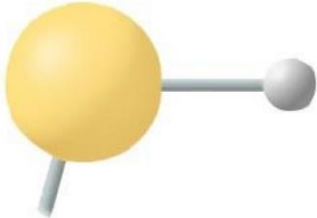
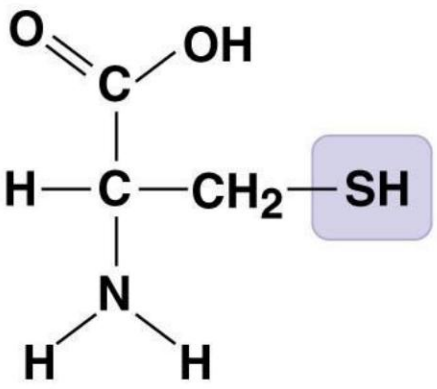


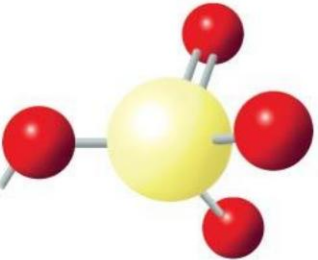
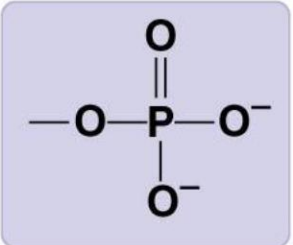
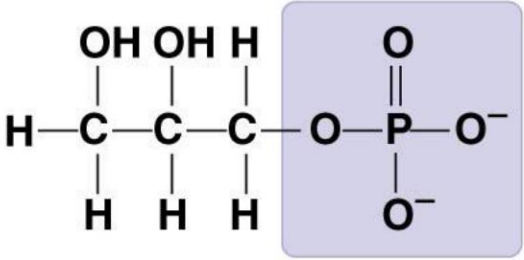
الشكل الأميني الذي يعطي أصل الكربوكسيل الحمض  
الموجود في الخلايا

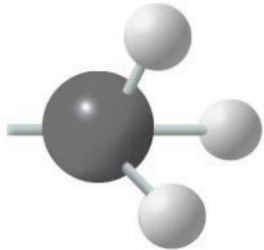
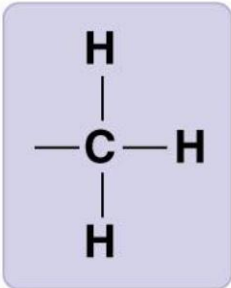
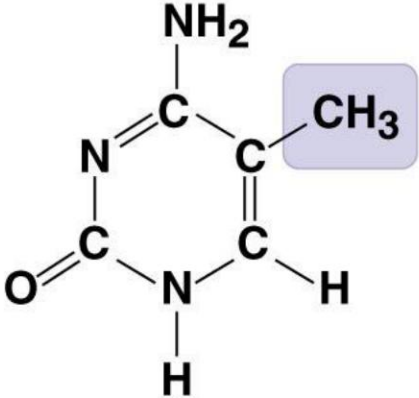
يعمل كحمض.

اسم المركب: حمض الكربوكسيل أو حمض عضوي

<p>المجموعة الأمينية (—NH<sub>2</sub>)</p> 	 <p>الشكل المؤين وهو حمض أميني (لاحظ مجموعة الكربوكسيل الخاصة به) —الموجود في الخلايا</p>
<p>يعمل كقاعدة. اسم المركب : أمين</p>	

<p>مجموعة السلفهيدريل (<math>\text{—SH}</math>)</p>  <p>(قد يكتب <math>\text{HS—}</math>)</p>	<p>السيستين، وهو حمض أميني يحتوي على الكبريت</p> 
<p>يمكن لمجموعتين من البروتينات من النوع <math>\text{SH}</math> أن تتفاعلا، لتشكلا "رابطة متقاطعة" يساعد في استقرار بنية البروتين.</p> <p>اسم المركب: ثيول</p>	

<p>(<math>2^-</math> مجموعة الفوسفات <math>\text{—OPO}_3</math>)</p>  	 <p>فوسفات الجلسرين، الذي يشارك في العديد من التفاعلات الكيميائية المهمة في الخلايا</p>
<p>يساهم في شحنة سالبة. عندما يرتبط، يمنح الجزيء القدرة على التفاعل مع الماء، وإطلاق الطاقة.</p> <p>اسم المركب: الفوسفات العضوي</p>	

<p data-bbox="428 406 879 454">مجموعة الميثيل (<math>\text{—CH}_3</math>)</p> <div data-bbox="471 521 733 768"></div> <div data-bbox="861 511 1090 796"></div>	<div data-bbox="1151 416 1567 811"></div> <p data-bbox="1625 496 2094 578">5-ميثيل سيتوزين، أحد مكونات الحمض النووي الذي تم تعديله بإضافة مجموعة ميثيل</p>
<p data-bbox="845 906 1849 945">يؤثر على التعبير عن الجينات، ويؤثر على شكل ووظيفة الهرمونات الجنسية.</p> <p data-bbox="1472 1006 1849 1045">اسم المركب: مركب ميثيلي</p>	

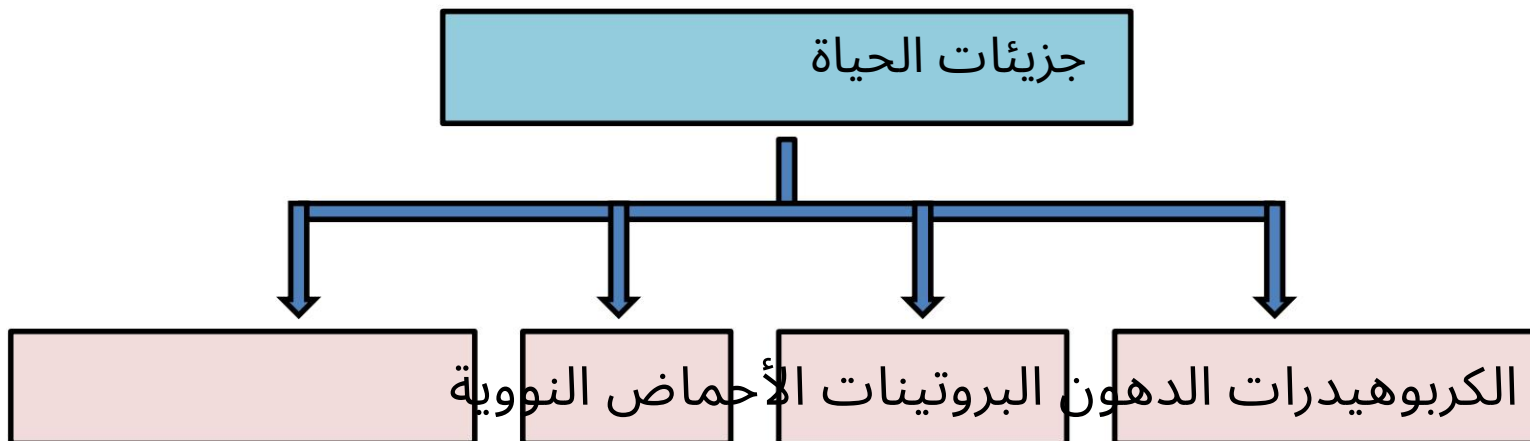


## الجزء الثاني: جزيئات الحياة

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

الجزيئات الكبيرة هي جزيئات كبيرة ومعقدة \_\_\_\_\_

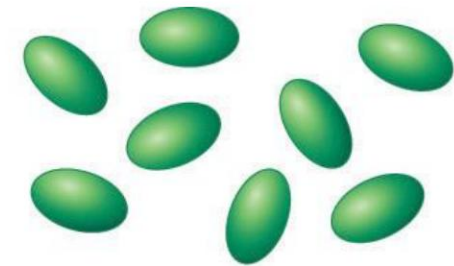
تتمتع الجزيئات البيولوجية الكبيرة بخصائص فريدة تنشأ من الترتيب المنظم لذراتها



# الجزيئات الكبيرة هي عبارة عن بوليمرات، مبنية من مونومرات

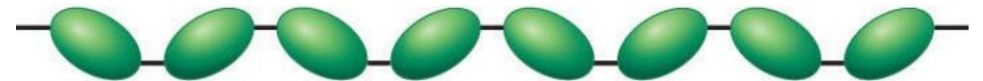
(أ) البوليمر هو جزيء طويل يتكون من العديد من الكتل البنائية المتشابهة

(ب) الوحدات المتكررة التي تعمل ككتل بناء تسمى مونومرات



Monomers

Polymerization



Polymer

(أ) الكربوهيدرات

(ب) البروتينات

(ج) الأحماض النووية

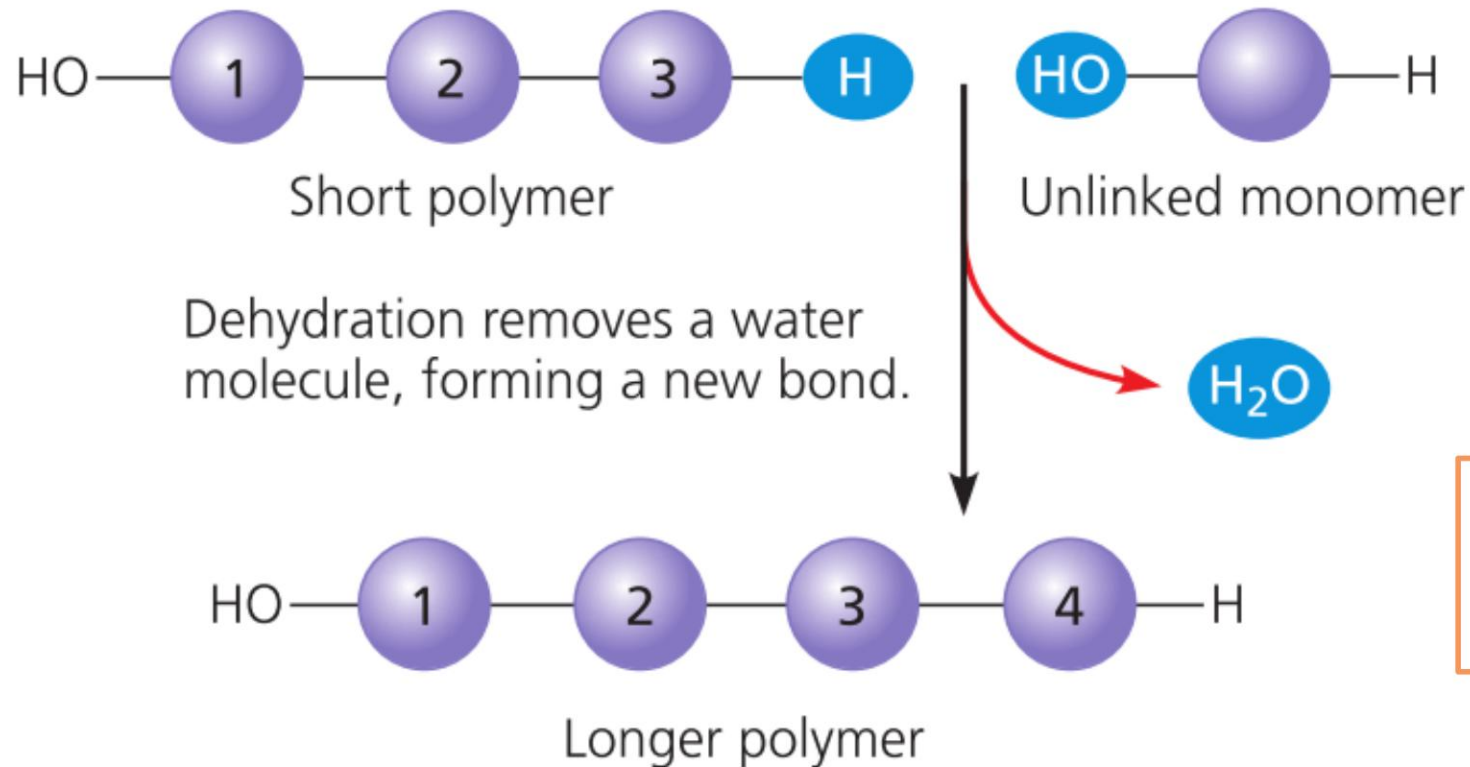
# تركيب وتحلل البوليمرات

□ 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

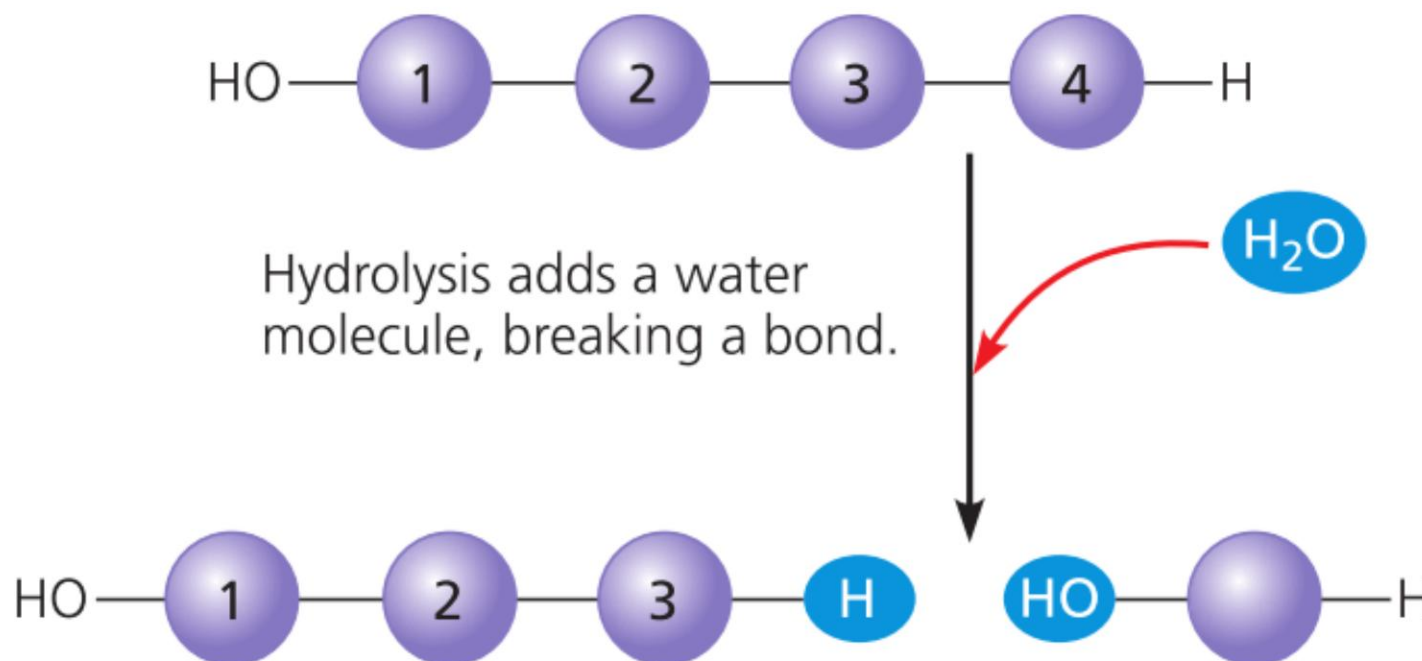
### (a) Dehydration reaction: synthesizing a polymer



يوفر أحد المونومرين مجموعة هيدروكسيل ( $\text{-OH}$ )، في حين يوفر المونومر الآخر مجموعة هيدروجين ( $\text{-H}$ ).

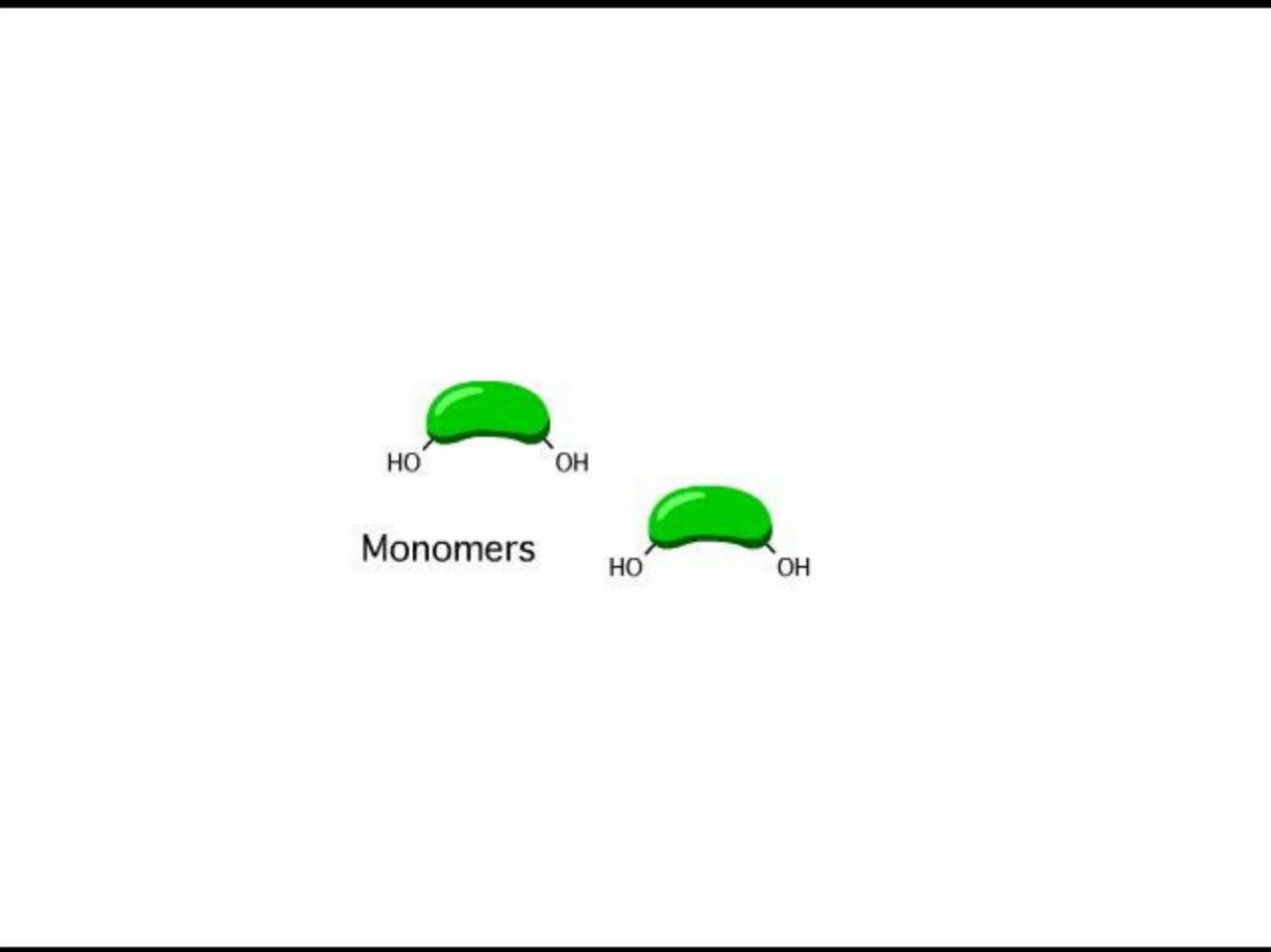
يتم تفكيك البوليمرات إلى مونومرات عن طريق التحلل المائي، وهو تفاعل هو في الأساس عكس تفاعل الجفاف

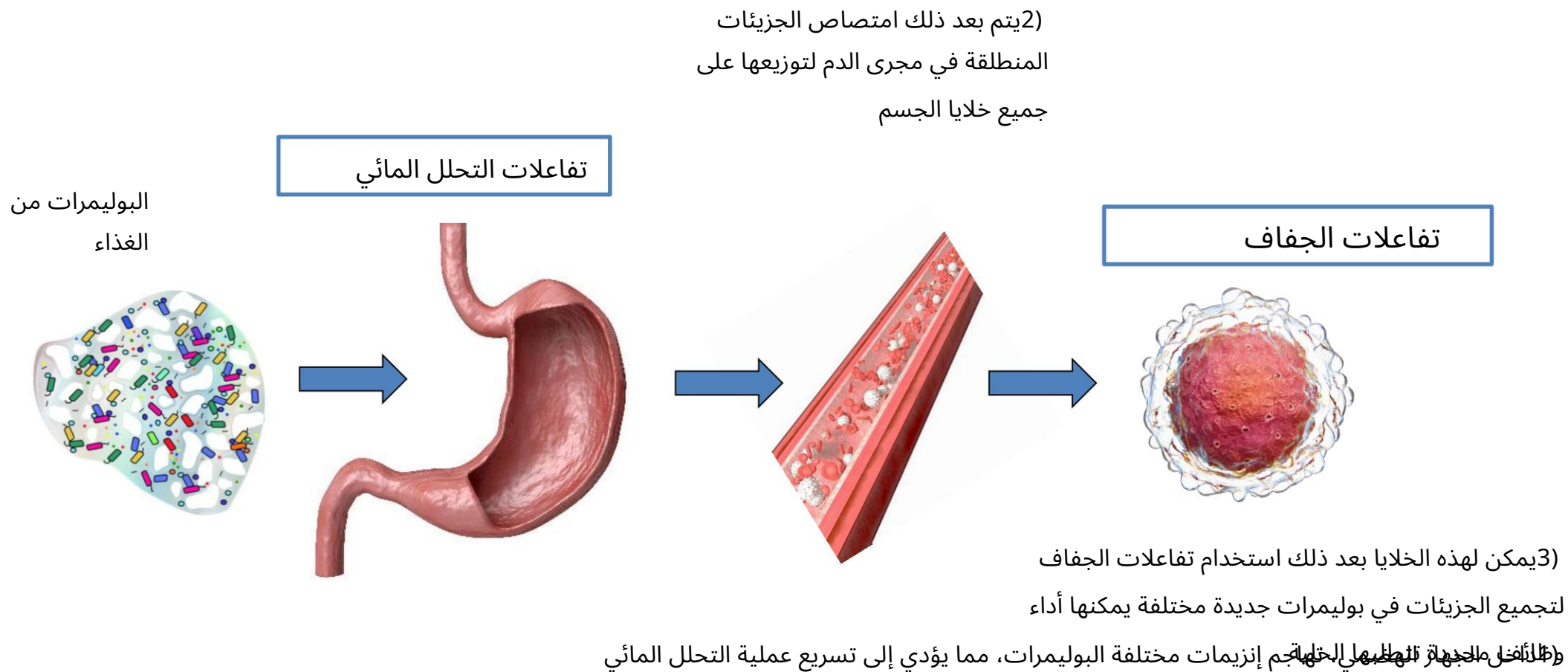
### (b) Hydrolysis: breaking down a polymer



الهيدروجين من الماء يرتبط بمونومر واحد ومجموعة الهيدروكسيل ترتبط بالآخر

# الرسوم المتحركة: البوليمرات





# تنوع البوليمرات

تحتوي كل خلية على آلاف 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

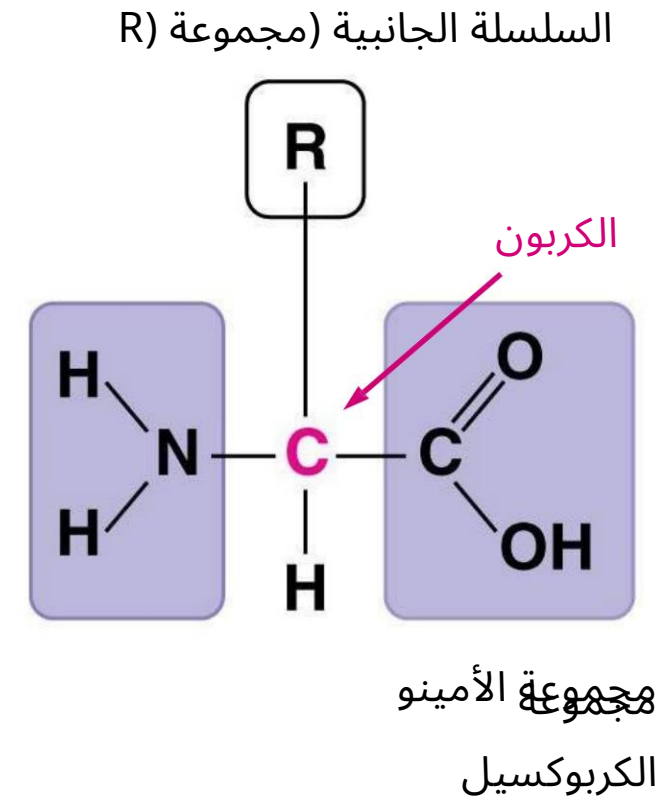


## III.1) الأحماض الأمينية

□ الأحماض الأمينية هي جزيئات عضوية تحتوي على مجموعات أمينية وكربوكسيلية

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

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



# كيمياء الأحماض الأمينية

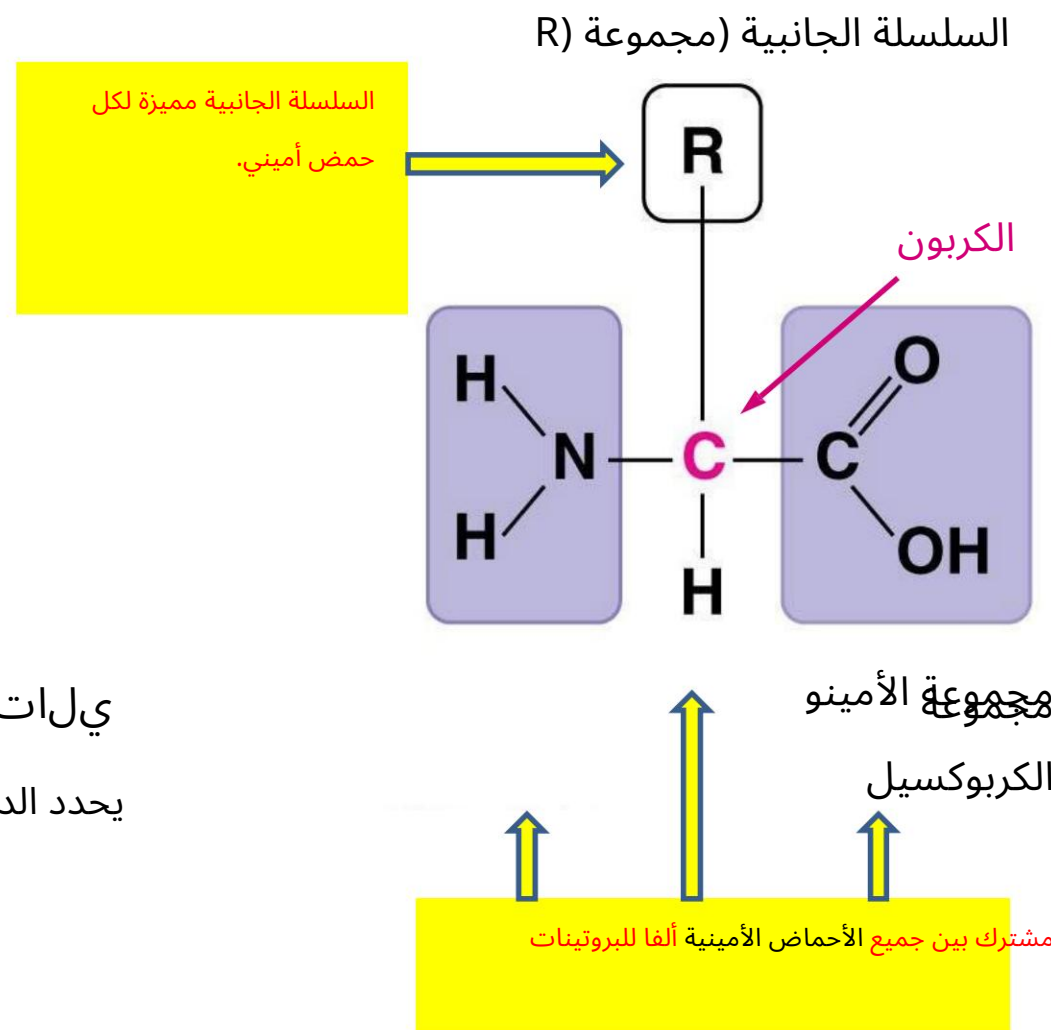
يحتوي كل حمض أميني على المجموعات الأربع أو الذرات التالية المرتبطة  
بكربون ألفا: (α)

(1) المجموعة الكربوكسيلية (-COOH)

(2) المجموعة الأمينية (-NH<sub>2</sub>)

(3) ذرة الهيدروجين: (-H)

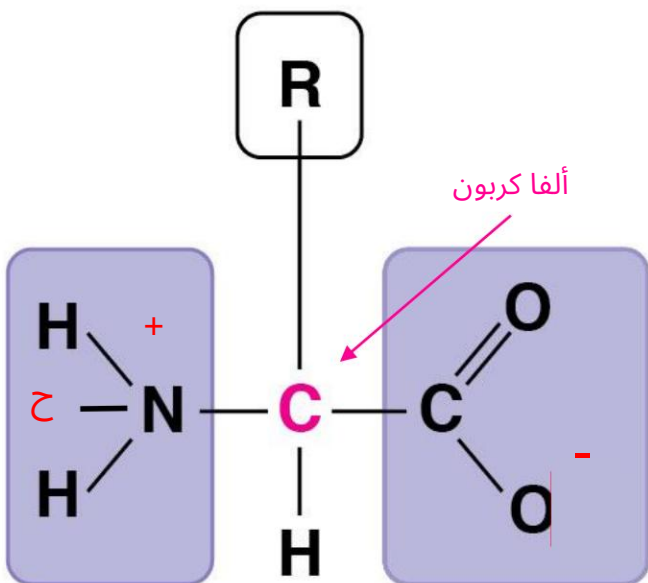
(4) سلسلة جانبية مميزة (راديكالية مجموعة)



يشارك في تشكيل البنية الثانوية للسلاسل الجانبية التي تؤدي في النهاية إلى  
يحدد الدور الذي يلعبه الحمض الأميني في البروتين

لماذا يمكن للأحماض الأمينية أن تعمل كمخازن؟

السلسلة الجانبية (مجموعة R)



أمينو  
مجموعة

الكربوكسيل  
مجموعة

دنع درجة الحموضة الفسيولوجية (pH 7.4)، تتفكك المجموعة الكربوكسيلية

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

أيون الكربوكسيل ( $\text{COO}^-$ )، ويتم بروتون المجموعة الأمينية

(قبول بروتون) وتشكيل **شحنة موجبة** ( $\text{NH}_3^+$ )

ي، لـ أبواب فإن الأحماض الأمينية "أمفوتيرية"؛ أي أنها تحتوي 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 جزيء محايد)

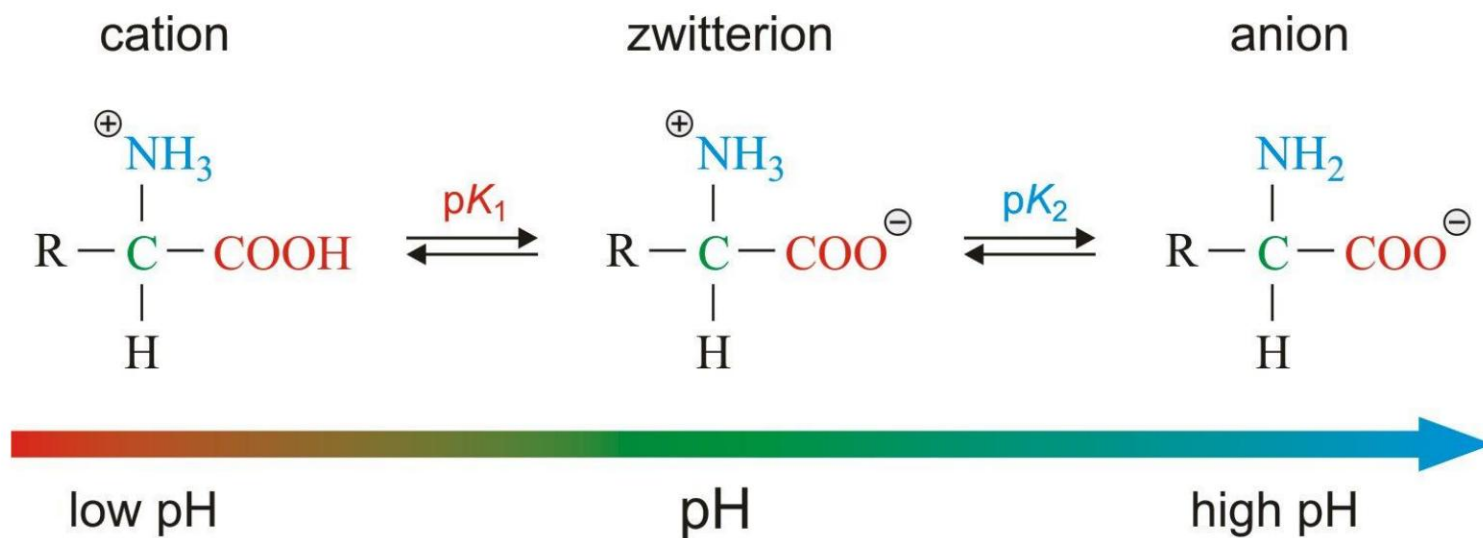
مع كل من الشحنات الكهربائية الموجبة والسالبة).

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

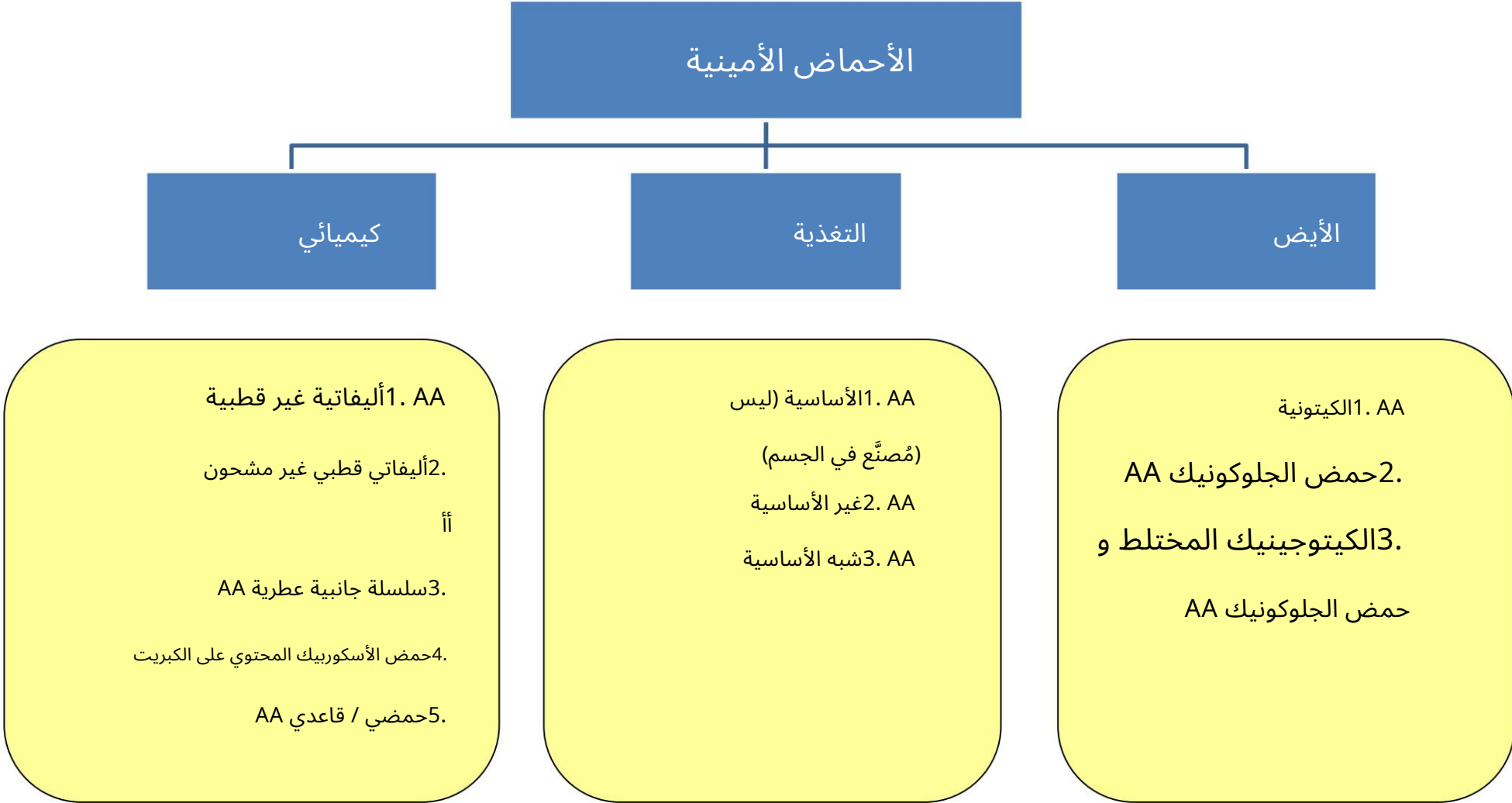
□ يمكن أن تعمل الأحماض الأمينية كمخازن في نطاقين من درجة الحموضة، لأنها تحتوي على  $pK_a$  2 على الأقل.

□ القيم التقريبية لـ  $pK_a$  للأحماض الأمينية المجموعة 9، و  $NH_3^+ = 9$  وللمجموعة  $COO^- = 2$ .

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



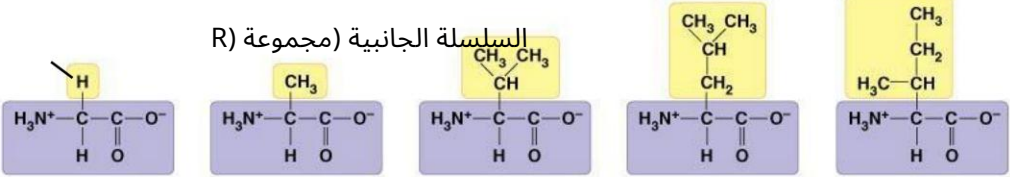
# تصنيفات الأحماض الأمينية



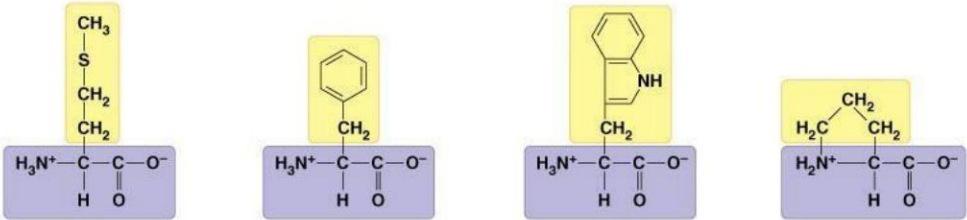


سلاسل جانبية غير قطبية: كارهة للماء

السلسلة الجانبية (مجموعة R)



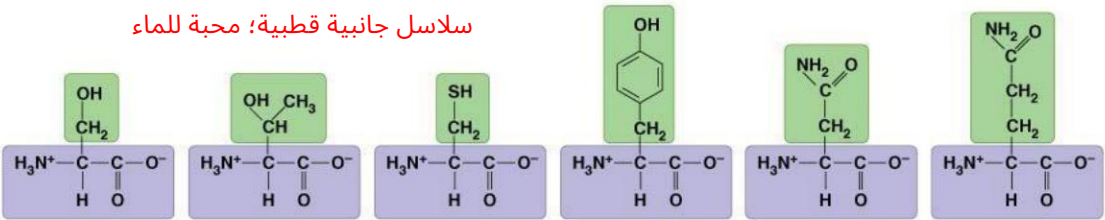
الليسين  
(إيجابي)



الميثيونين  
(ميت أو م)

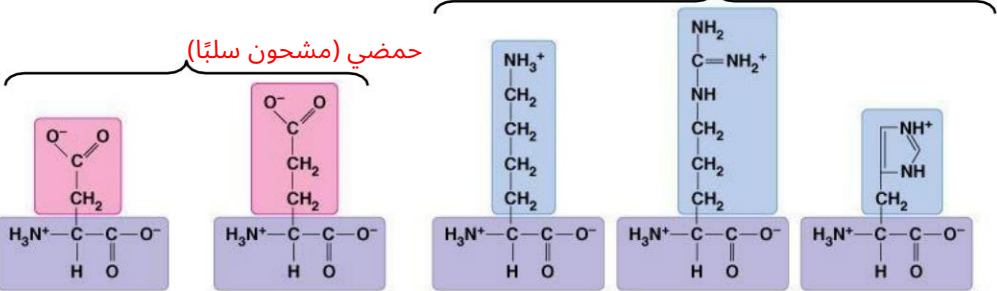
البرولين  
(P أو P)

سلاسل جانبية قطبية: محبة للماء



الجلوتامين  
(جلن أو س) (G أو N)

سلاسل جانبية مشحونة كهربائيًا: محبة للماء  
أساسي (مشحون إيجابيًا)



حمضي (مشحون سلبيًا)

الهيستيدين  
(H أو H)

يمكن للأحماض الأمينية أن تعمل كمخازن

يرجى الرجوع إلى النشرة "المخزونات"



# البوليبتيدات (بوليمرات الأحماض الأمينية)

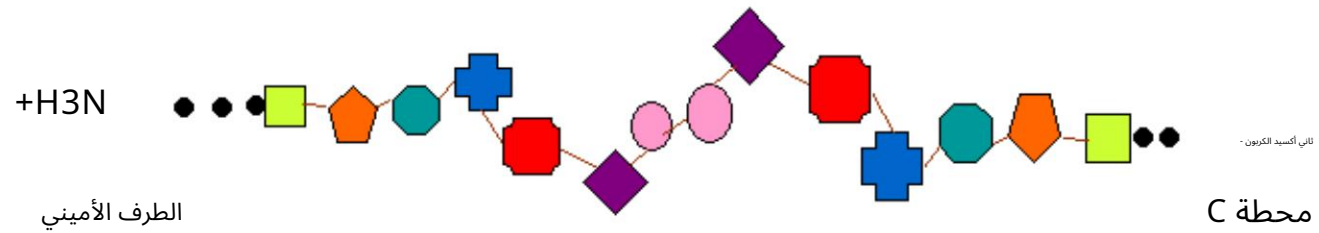
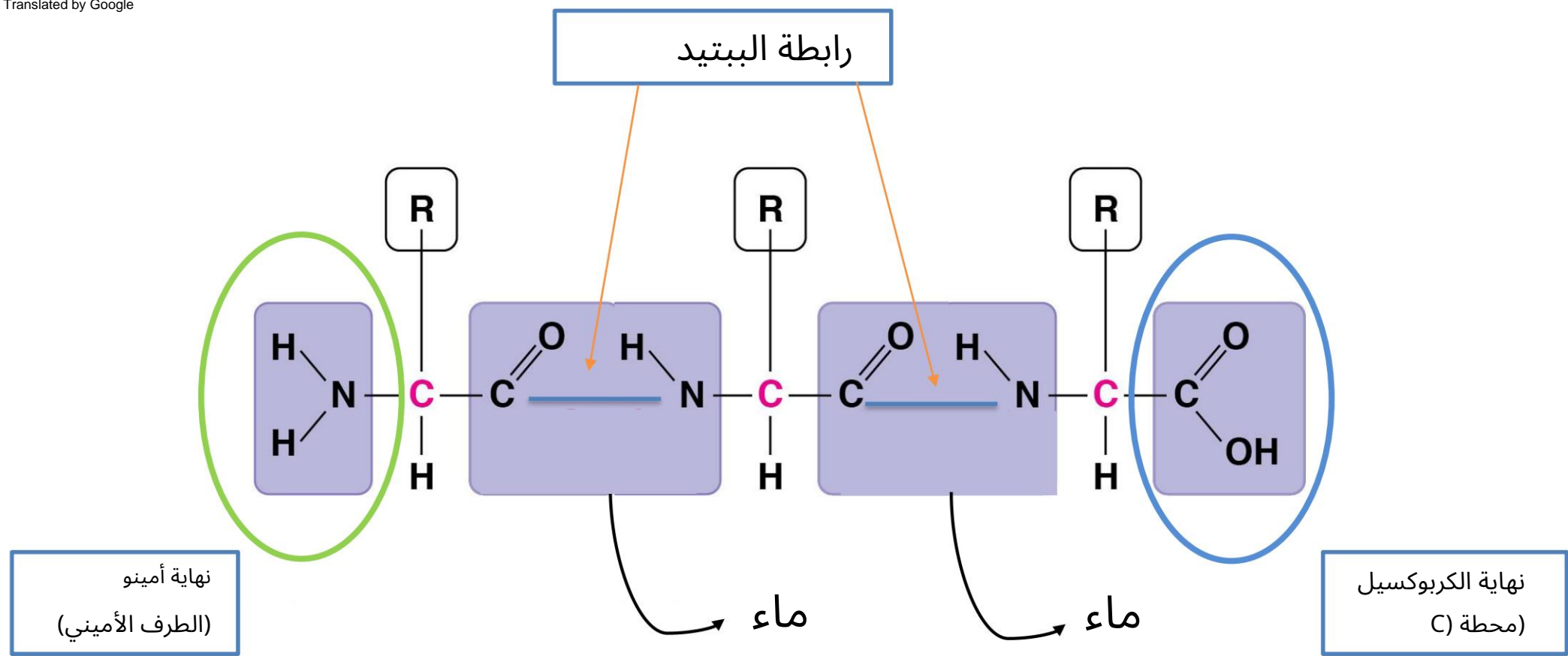
ترتبط الأحماض الأمينية بروابط تساهمية تسمى الروابط الببتيدية

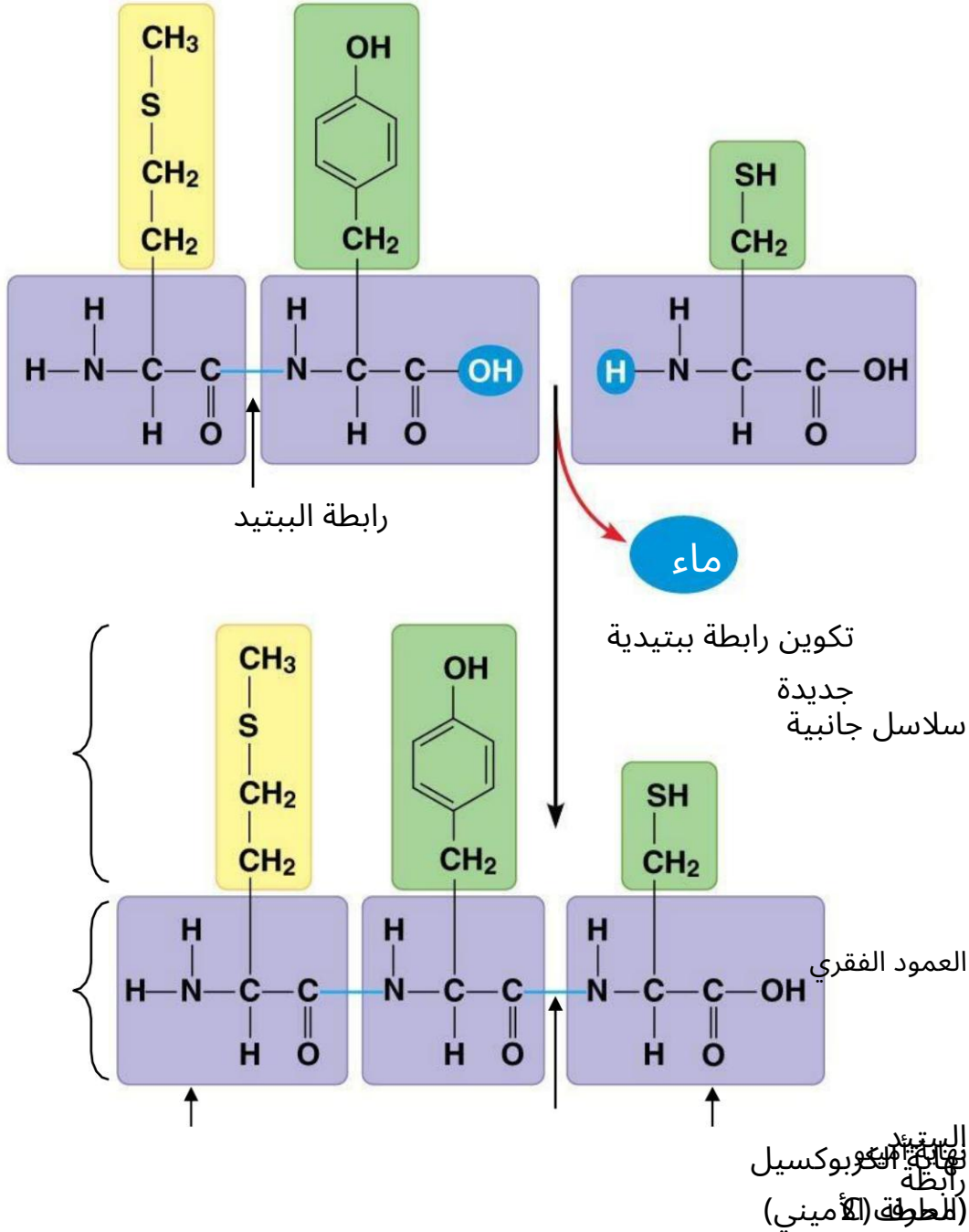
البولي ببتيد هو بوليمر من الأحماض الأمينية

يتراوح طول البوليبتيدات من بضعة إلى أكثر من ألف

مونومرات

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





## III.2) البروتينات

□ تتضمن 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

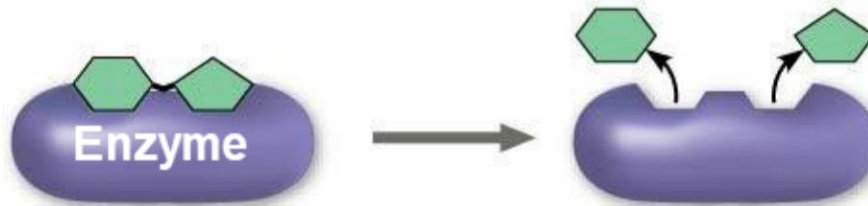
□ الإنزيمات هي بروتينات تعمل كمحفزات لتسريع التفاعلات الكيميائية  
ردود الفعل

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

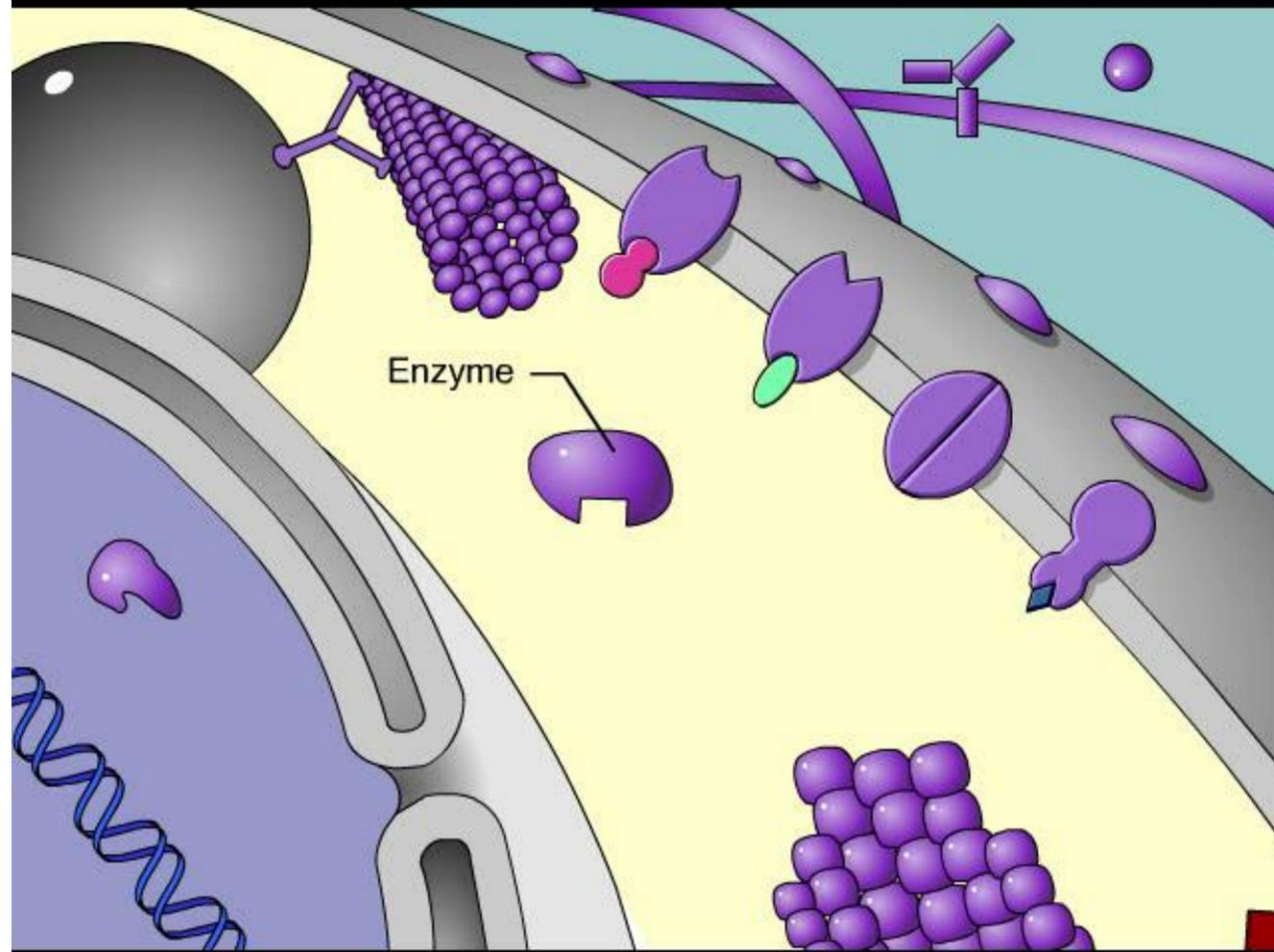
## Enzymatic proteins

**Function: Selective acceleration of chemical reactions**

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



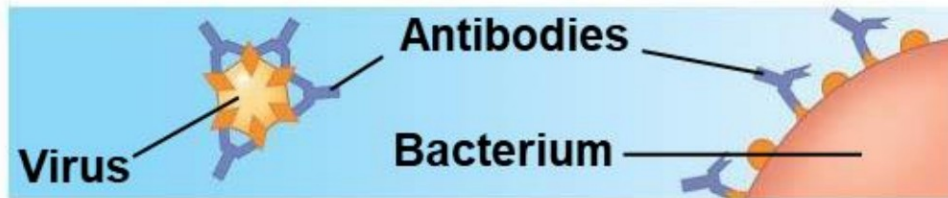
# الرسوم المتحركة: الانزيمات



## Defensive proteins

**Function:** Protection against disease

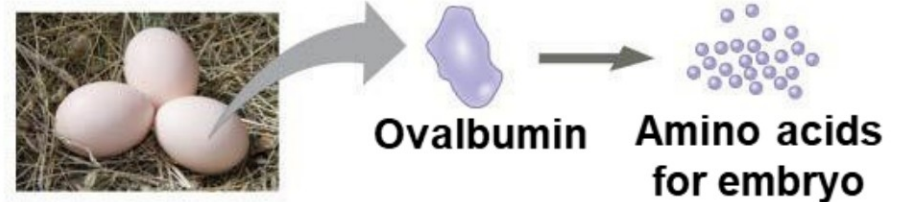
**Example:** Antibodies inactivate and help destroy viruses and bacteria.



## Storage proteins

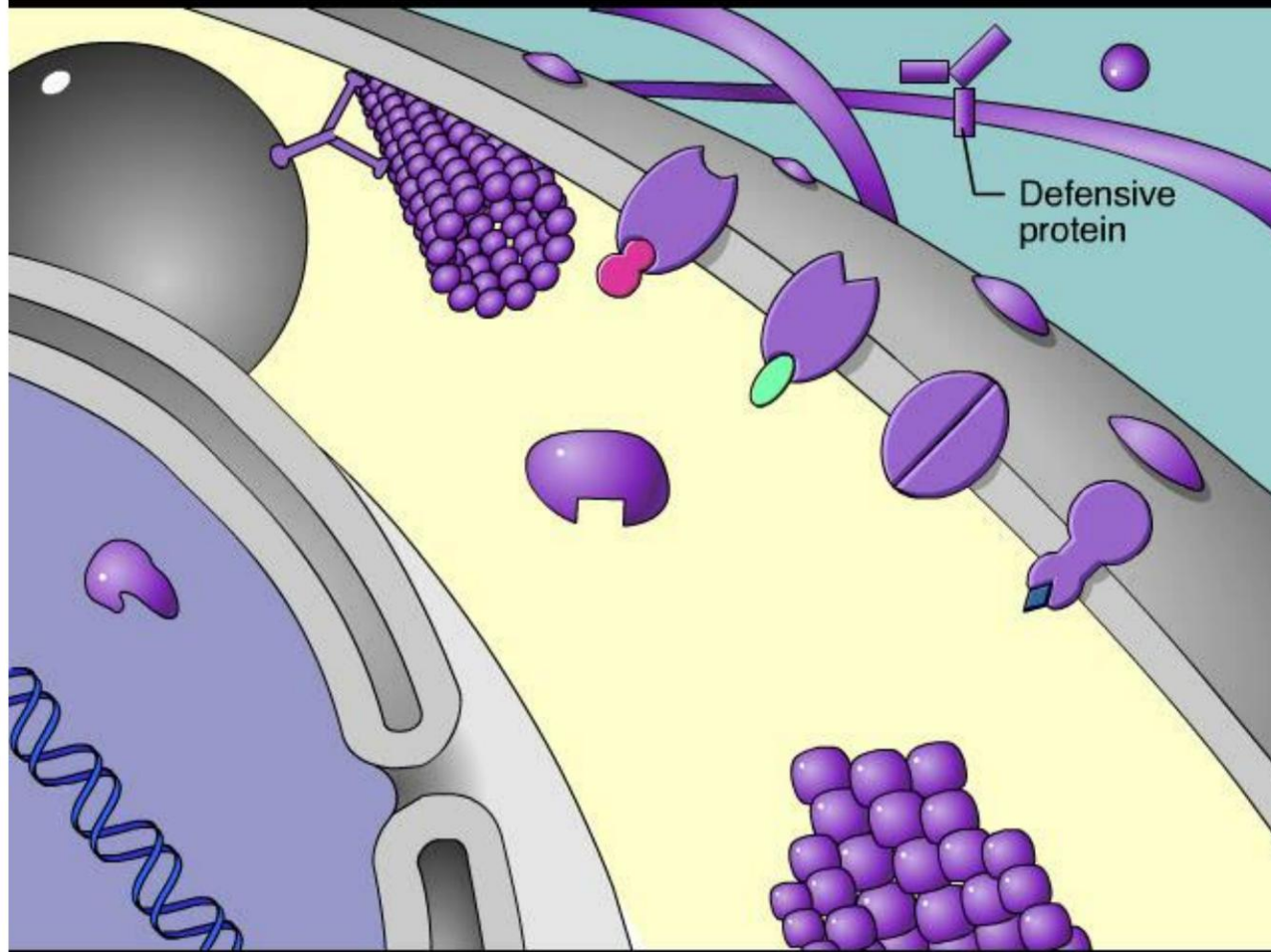
**Function:** Storage of amino acids

**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.



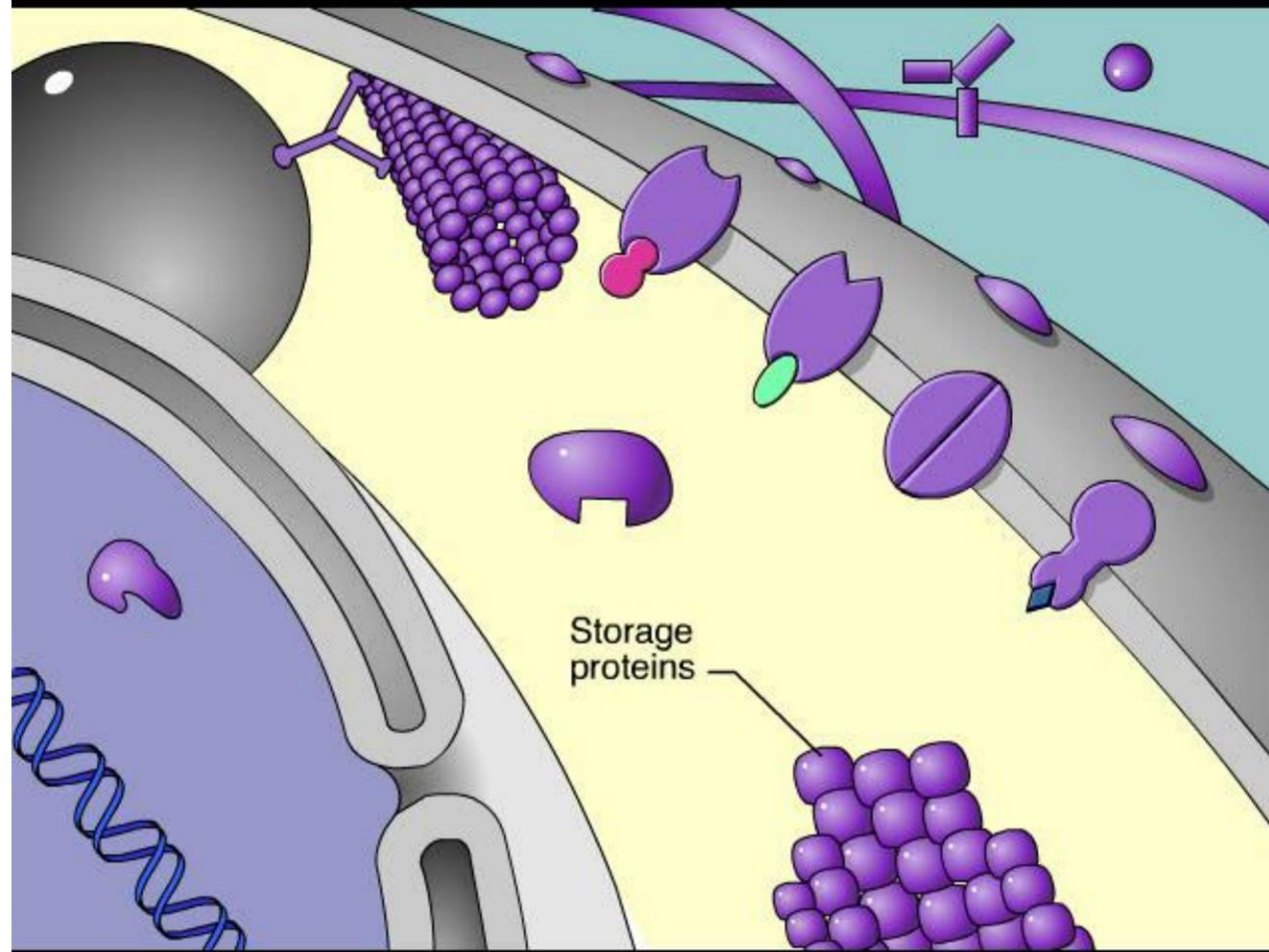


## رسوم متحركة: البروتينات الدفاعية





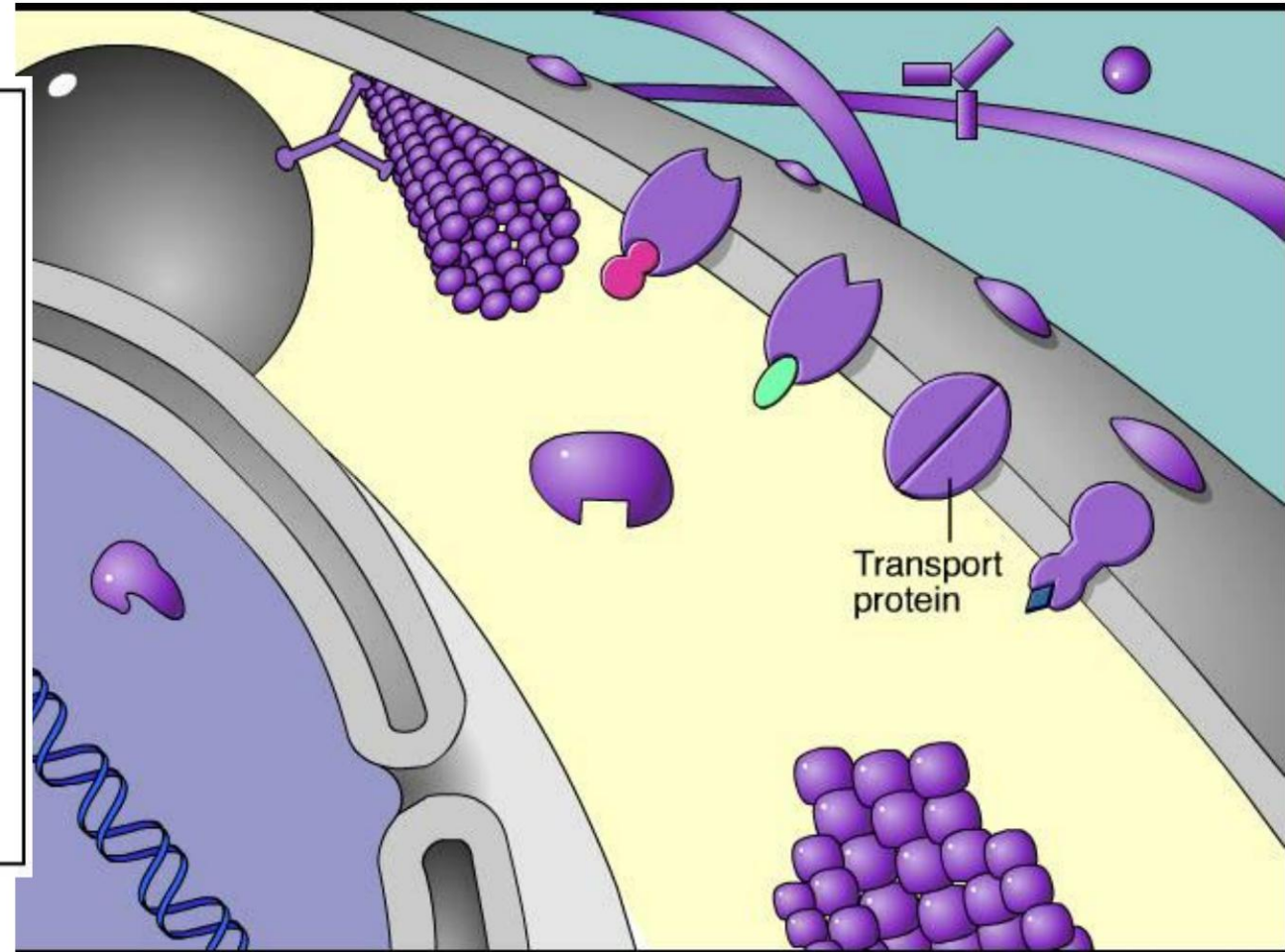
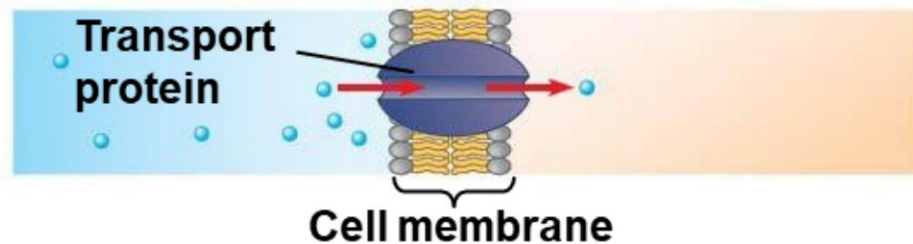
# رسوم متحركة: بروتينات التخزين



# Transport proteins

**Function:** Transport of substances

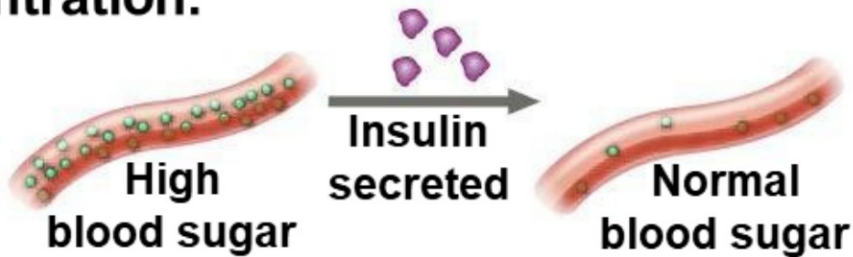
**Examples:** Hemoglobin, the iron-containing protein of vertebrate blood, transports oxygen from the lungs to other parts of the body. Other proteins transport molecules across membranes, as shown here.



## Hormonal proteins

**Function:** Coordination of an organism's activities

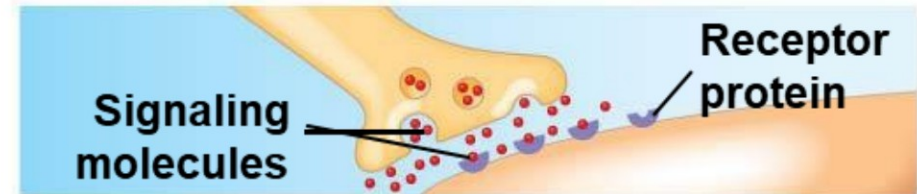
**Example:** Insulin, a hormone secreted by the pancreas, causes other tissues to take up glucose, thus regulating blood sugar concentration.



## Receptor proteins

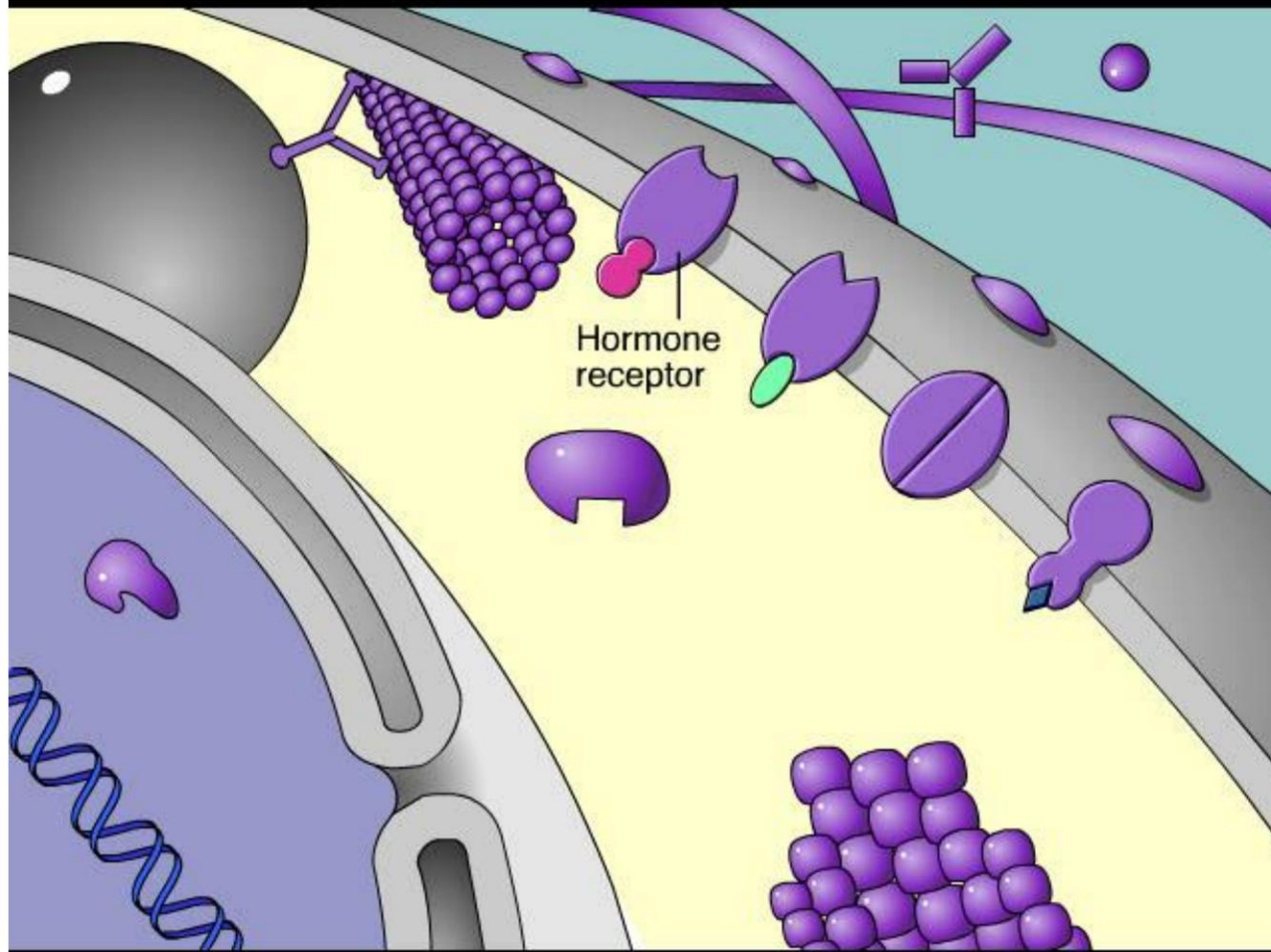
**Function:** Response of cell to chemical stimuli

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

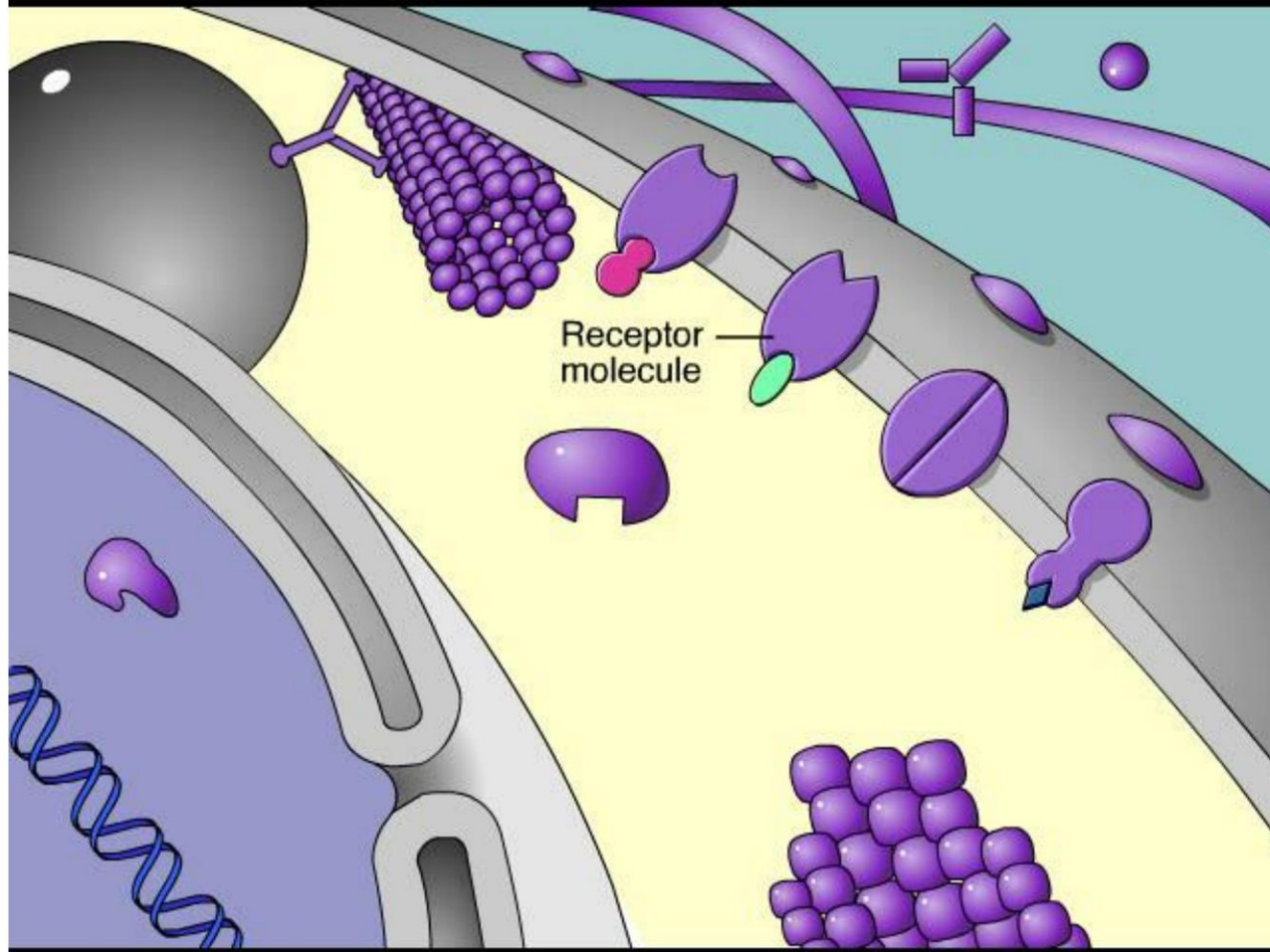




## رسوم متحركة: البروتينات الهرمونية



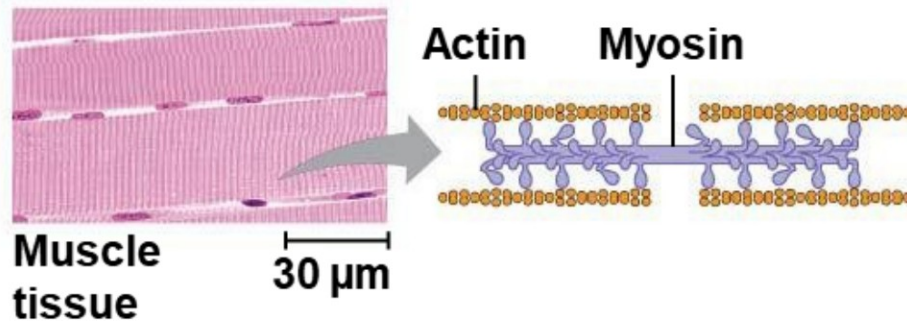
# رسوم متحركة: بروتينات المستقبلات



## Contractile and motor proteins

**Function: Movement**

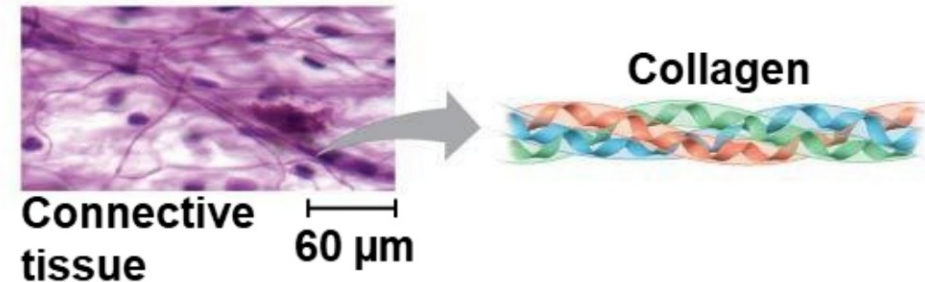
**Examples:** Motor proteins are responsible for the undulations of cilia and flagella. Actin and myosin proteins are responsible for the contraction of muscles.



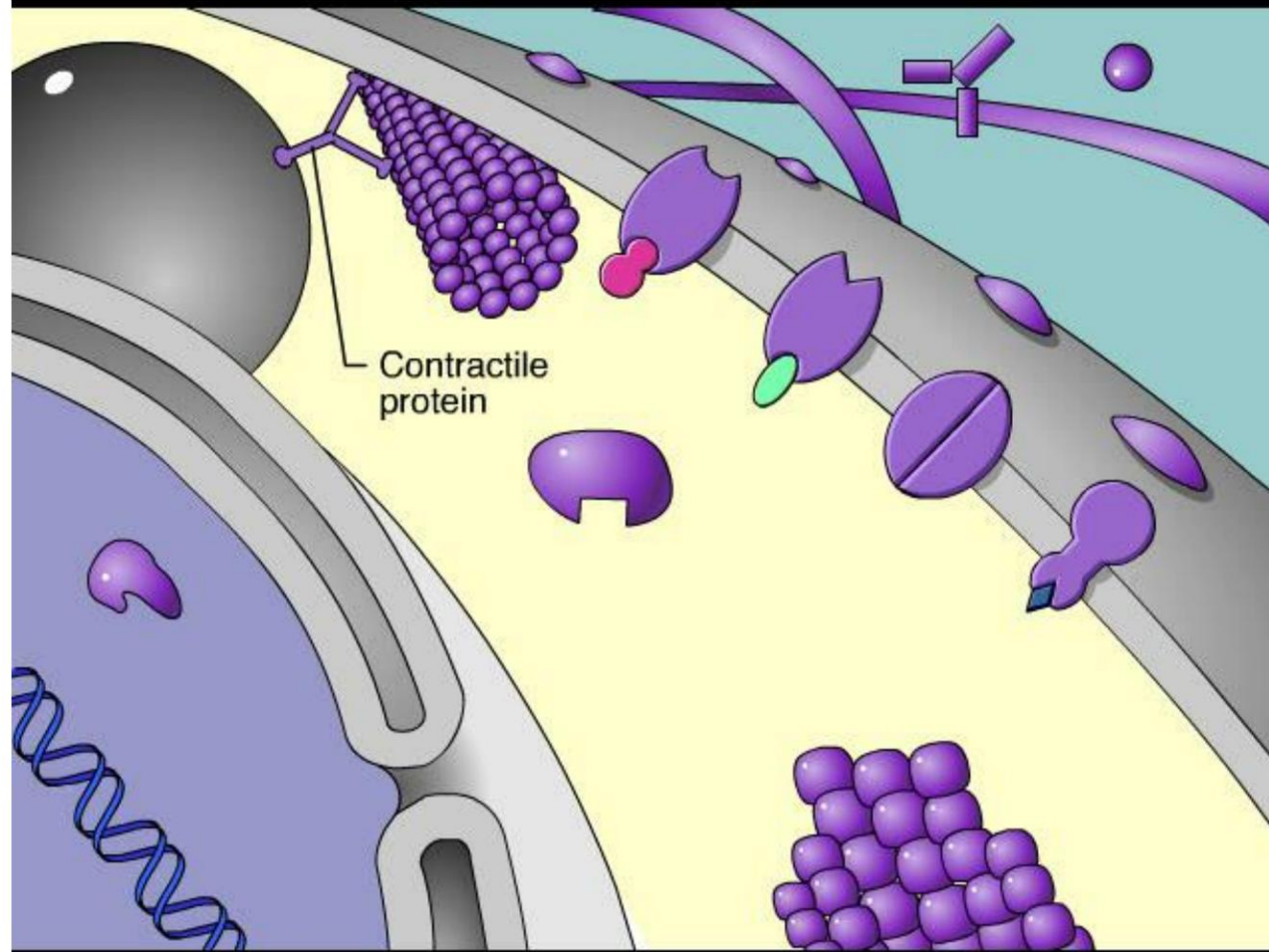
## Structural proteins

**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.

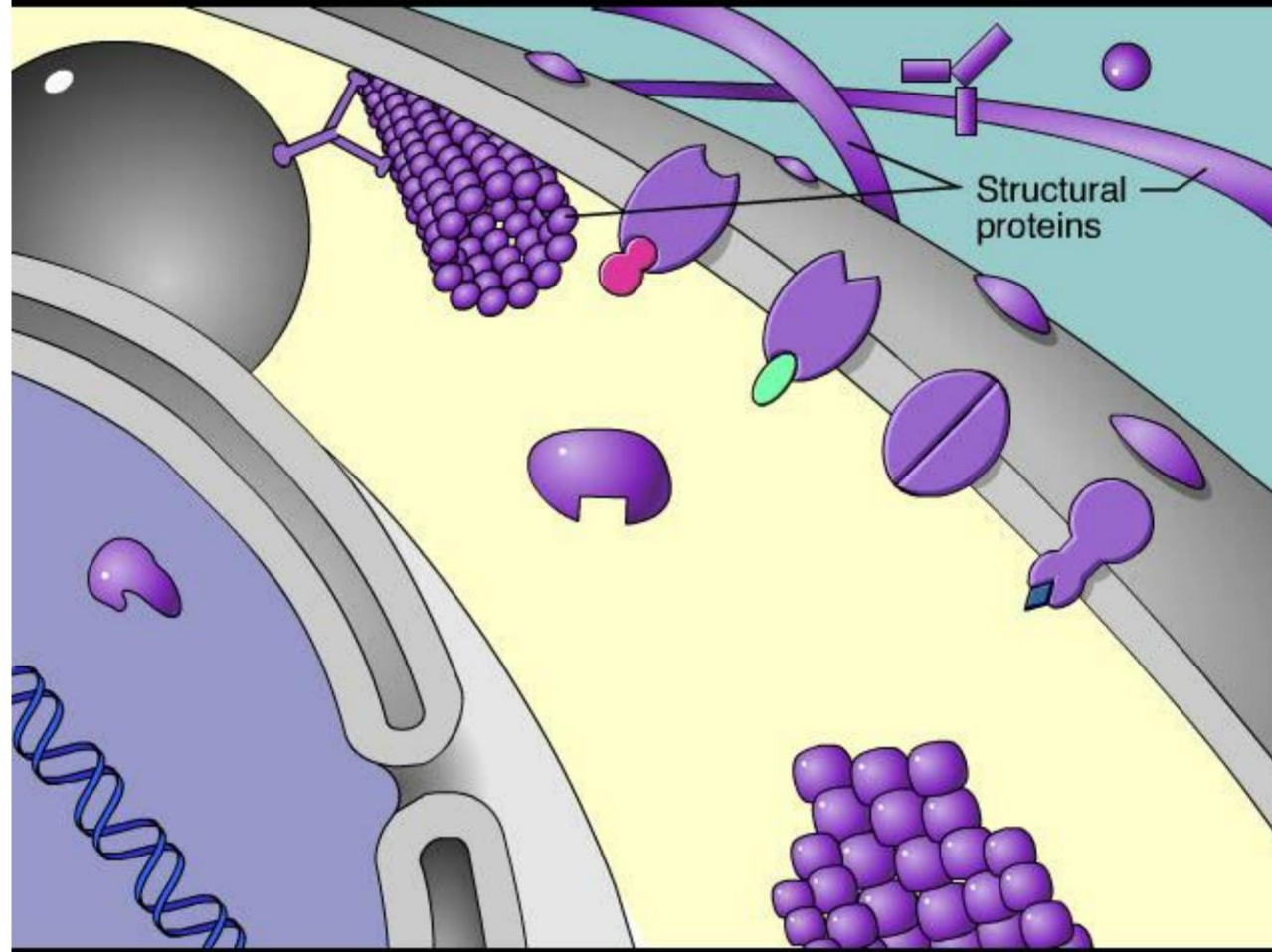


## الرسوم المتحركة: البروتينات الانقباضية



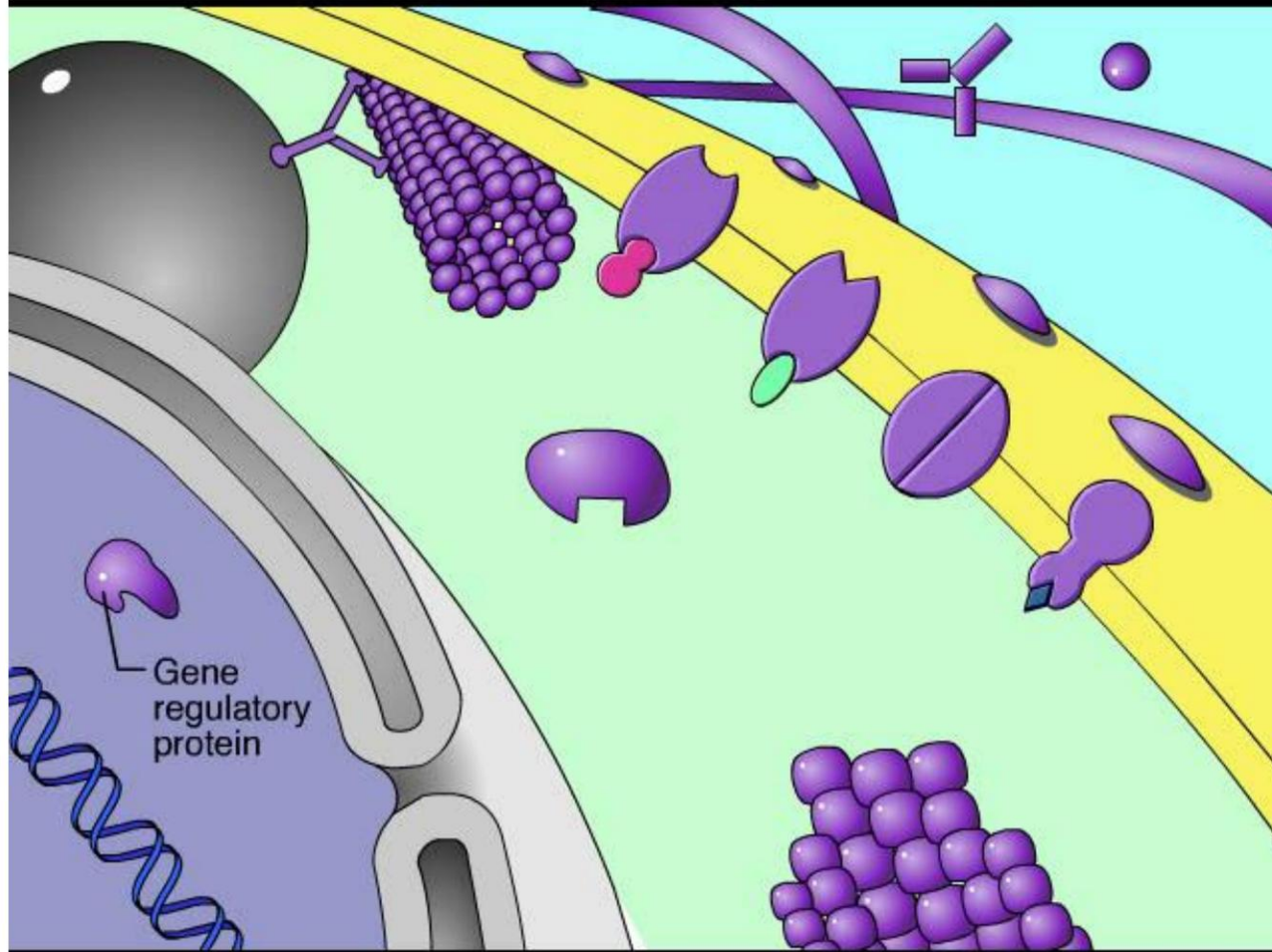


## رسوم متحركة: البروتينات البنيوية

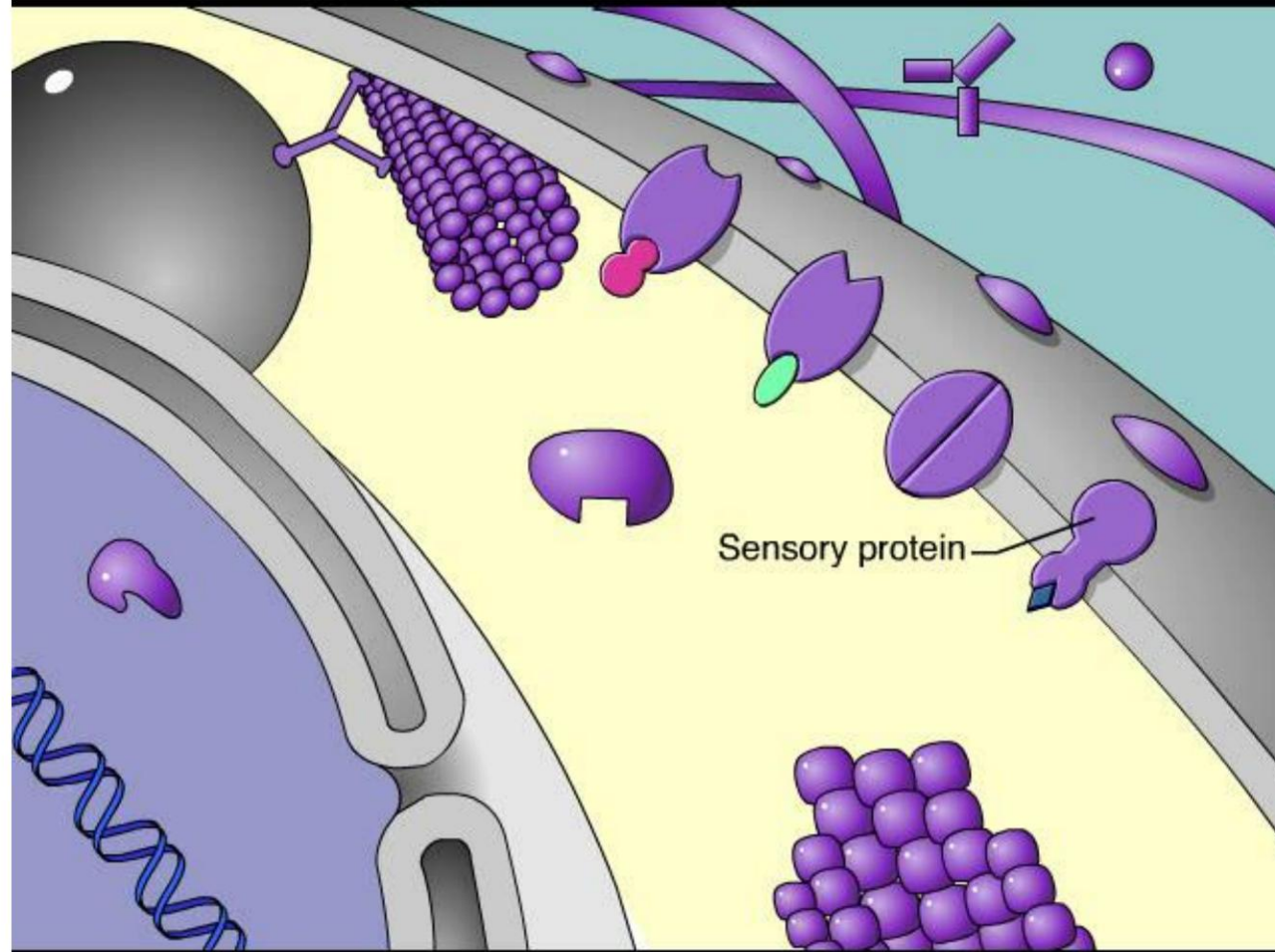




# رسوم متحركة: البروتينات التنظيمية للجينات



# رسوم متحركة: البروتينات الحسية



□ يتم بناء جميع البروتينات من نفس المجموعة المكونة من 20 حمضًا أمينيًا  
أحماض

□ البوليبيتيدات هي بوليمرات غير متفرعة مبنية من هذه الأحماض الأمينية  
أحماض

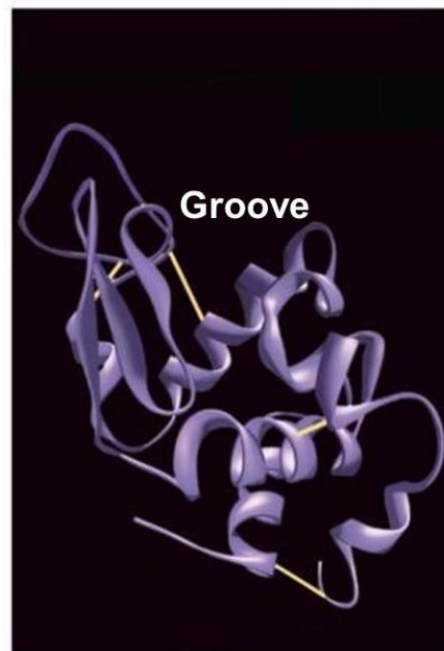
□ البروتين هو جزيء وظيفي بيولوجيًا يتكون من بولي ببتيد واحد أو أكثر

## بنية البروتين ووظيفته

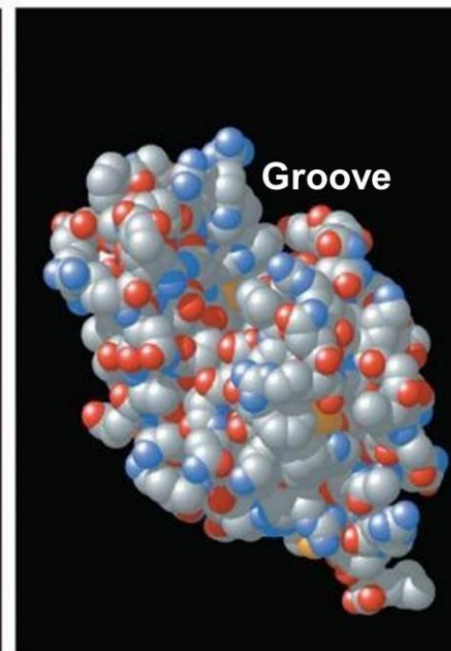
□ الأنشطة المحددة للبروتينات تنشأ من أبعادها الثلاثية المعقدة

الهندسة المعمارية (هيكل ثلاثي الأبعاد).

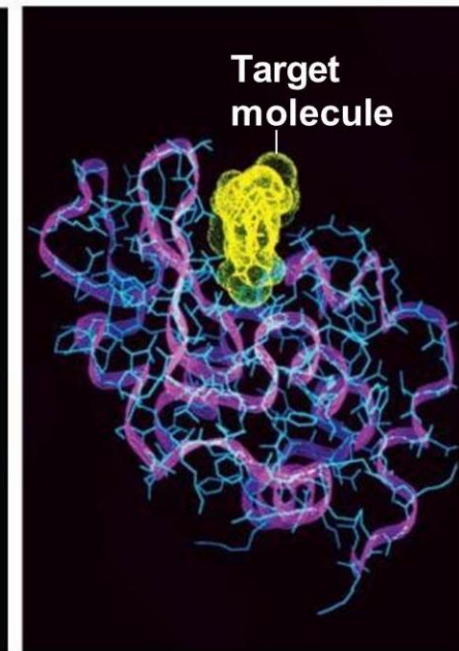
□ يتكون البروتين الوظيفي من بولي ببتيد واحد أو أكثر ملتوية ومطوية وملفوفة بدقة في شكل فريد



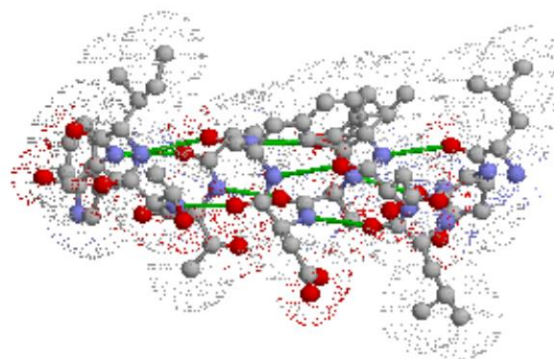
(a) A ribbon model



(b) A space-filling model



(c) A wireframe model



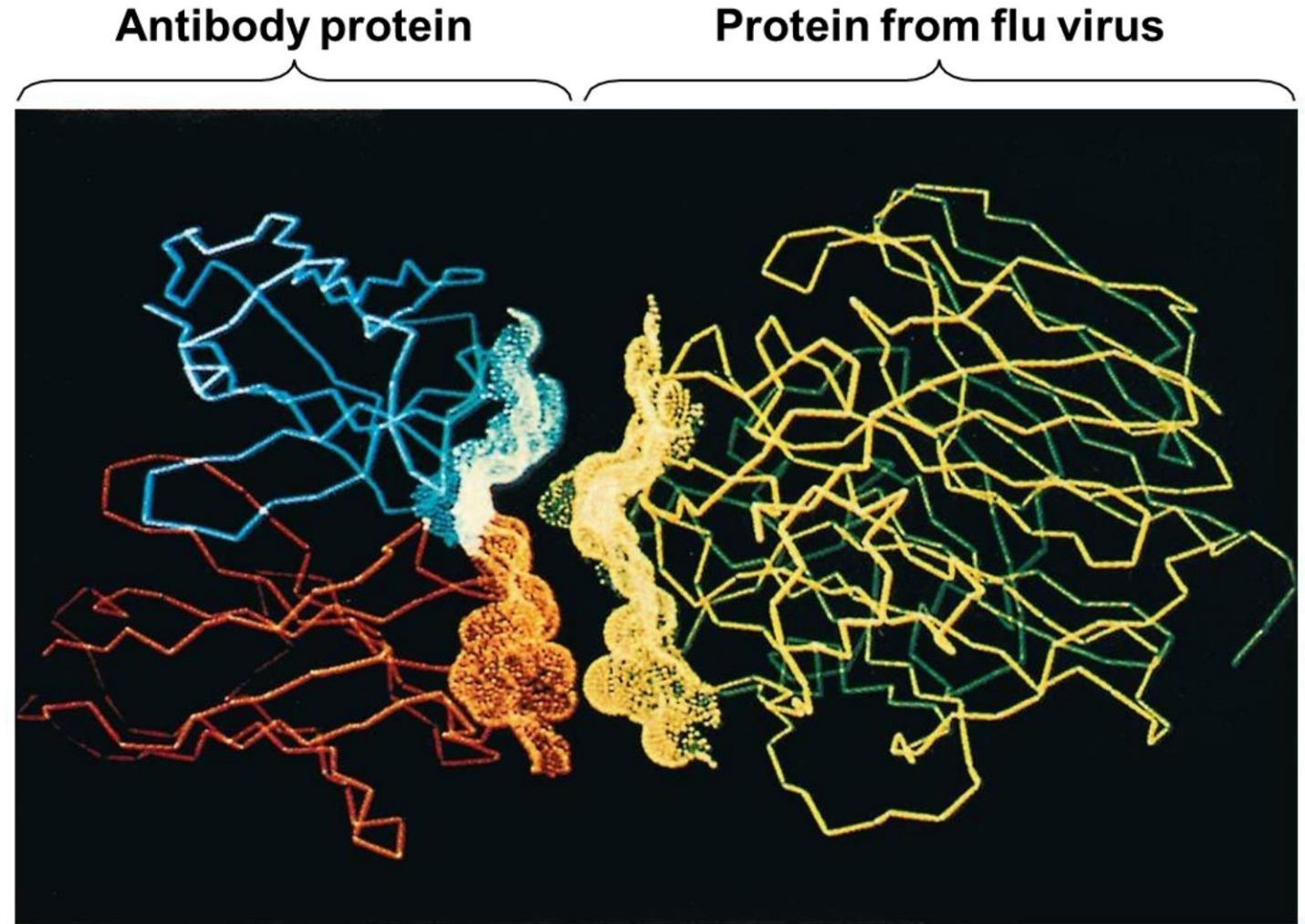


□ يحدد تسلسل الأحماض الأمينية الأبعاد الثلاثة للبروتين

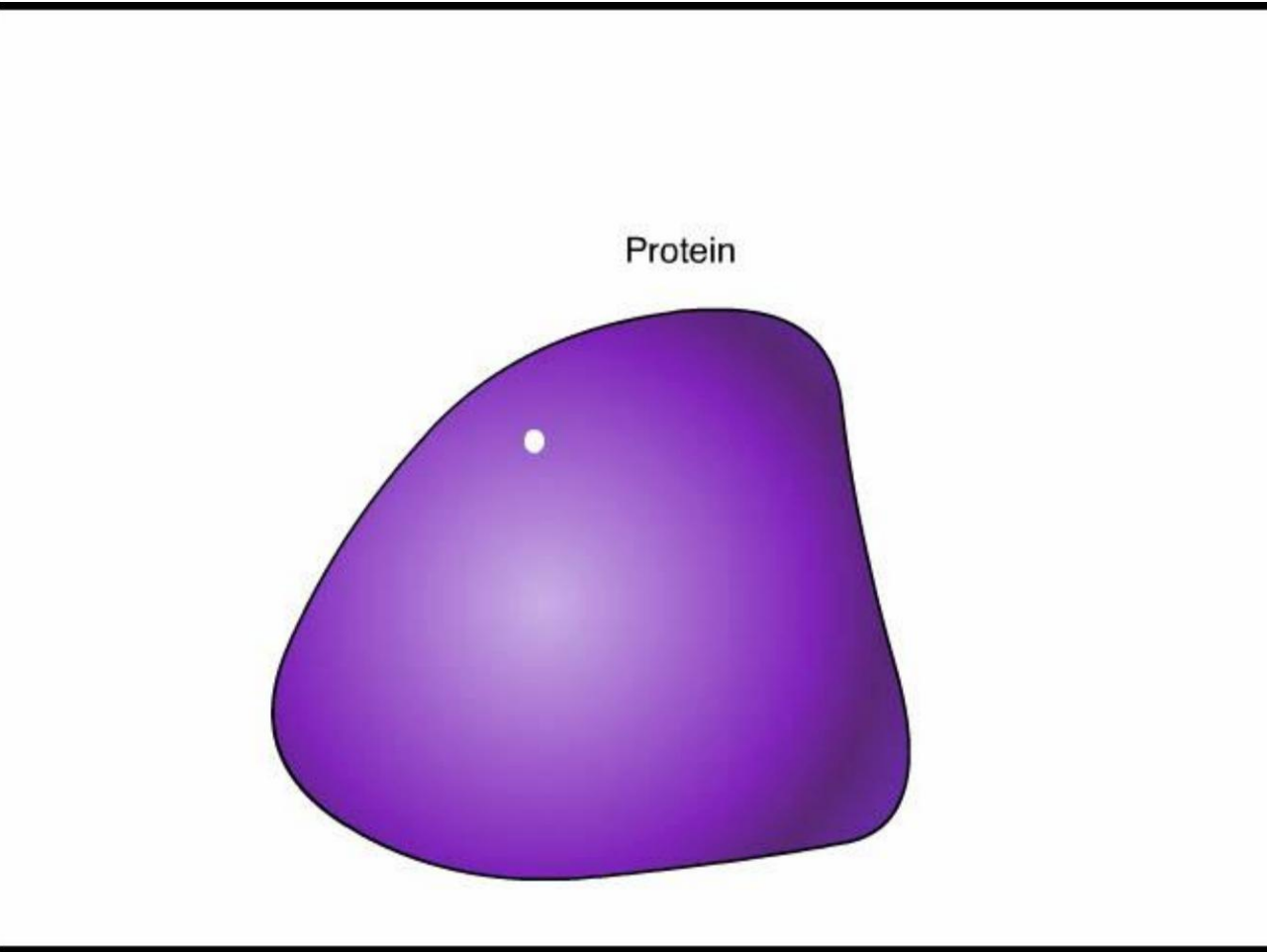
بناء

□ يحدد هيكل البروتين كيفية عمله

□ تعتمد وظيفة البروتين عادةً **على قدرته على التعرف** على بعض الجزيئات الأخرى **والارتباط بها**



رسوم متحركة: مقدمة عن بنية البروتين



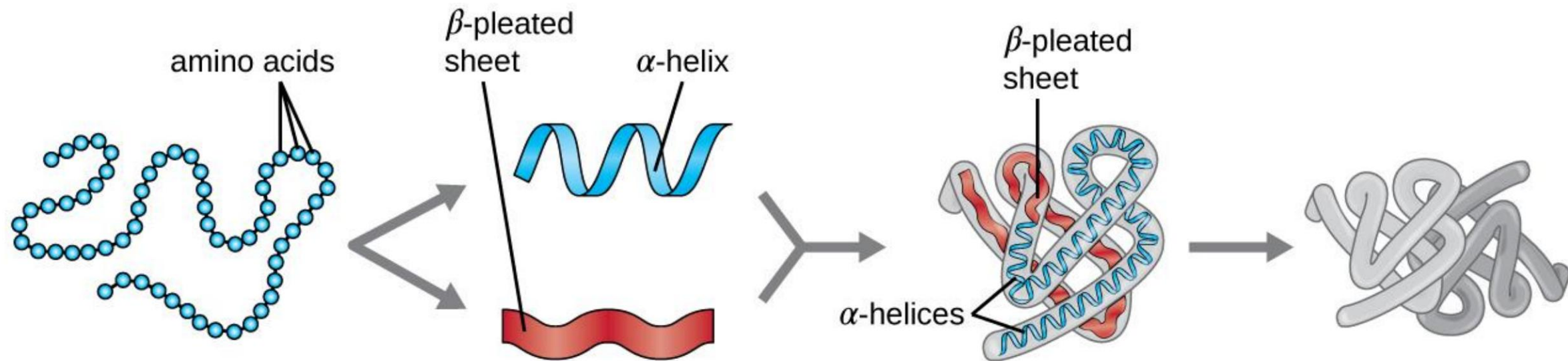
## أربعة مستويات من بنية البروتين

□ **البنية الأساسية** للبروتين هي تسلسله الفريد من الأحماض الأمينية

□ **البنية الثانوية**، الموجودة في معظم البروتينات، تتكون من لفائف وطيّات في سلسلة البوليبيبتيد

□ يتم تحديد **البنية الثلاثية** من خلال التفاعلات بين الجوانب المختلفة السلاسل (مجموعات R)

□ تنتج **البنية الرباعية** 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

الرابطه الهيدروجينية

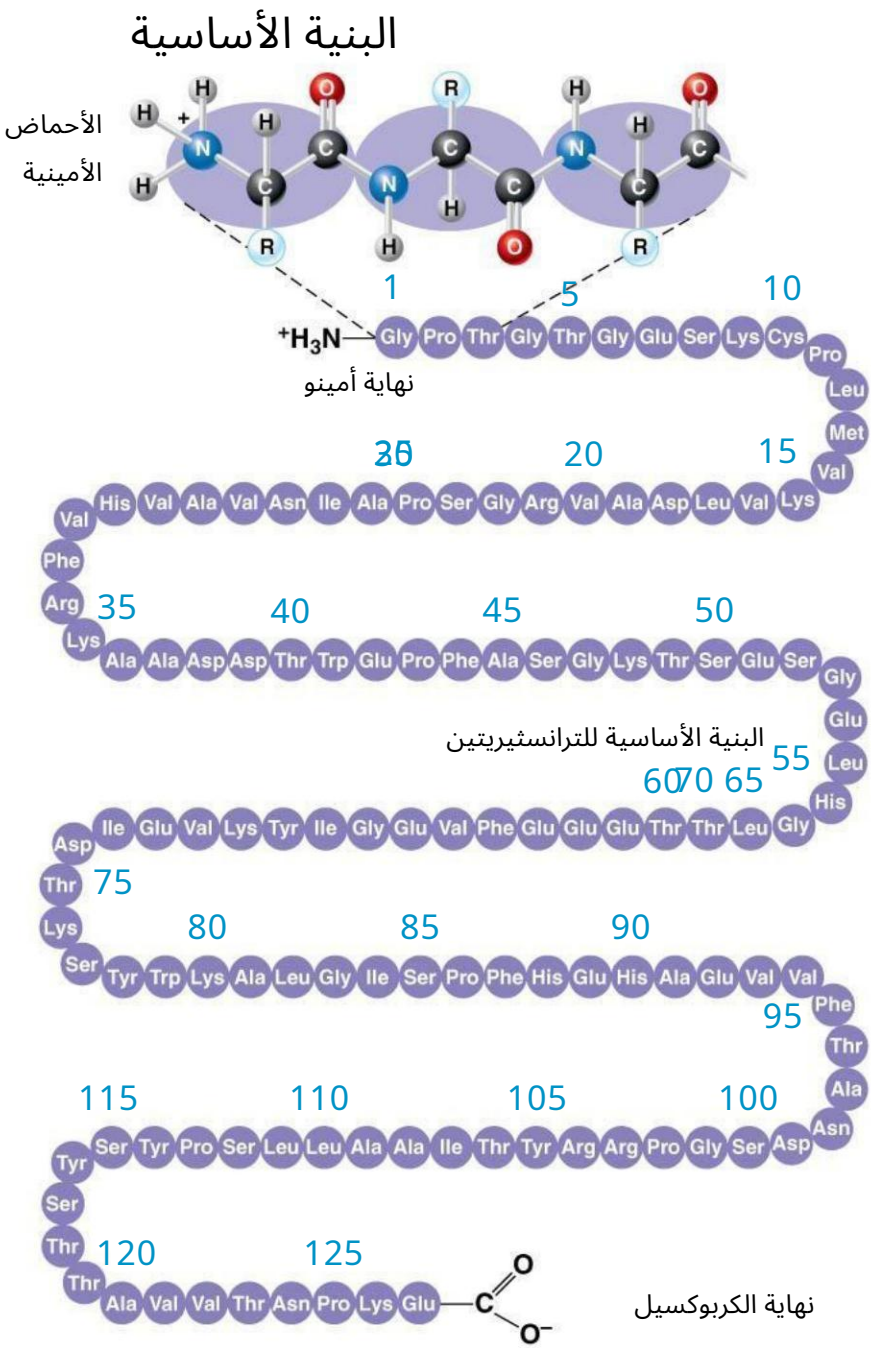
### Tertiary Protein Structure

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

### Quaternary Protein Structure

protein consisting of more than one amino acid chain





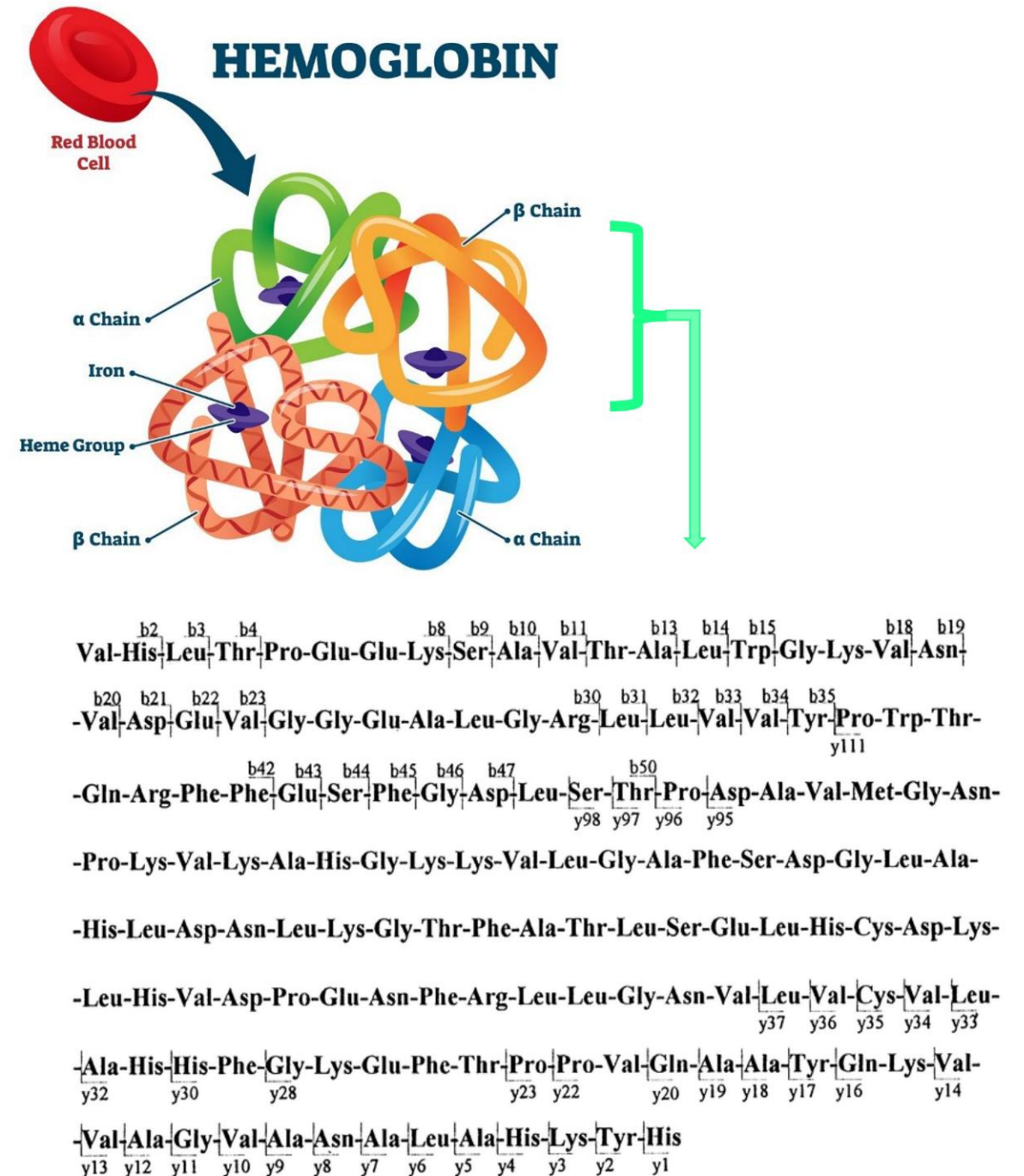
## البنية الأساسية

الهيكل الأساسي لـ

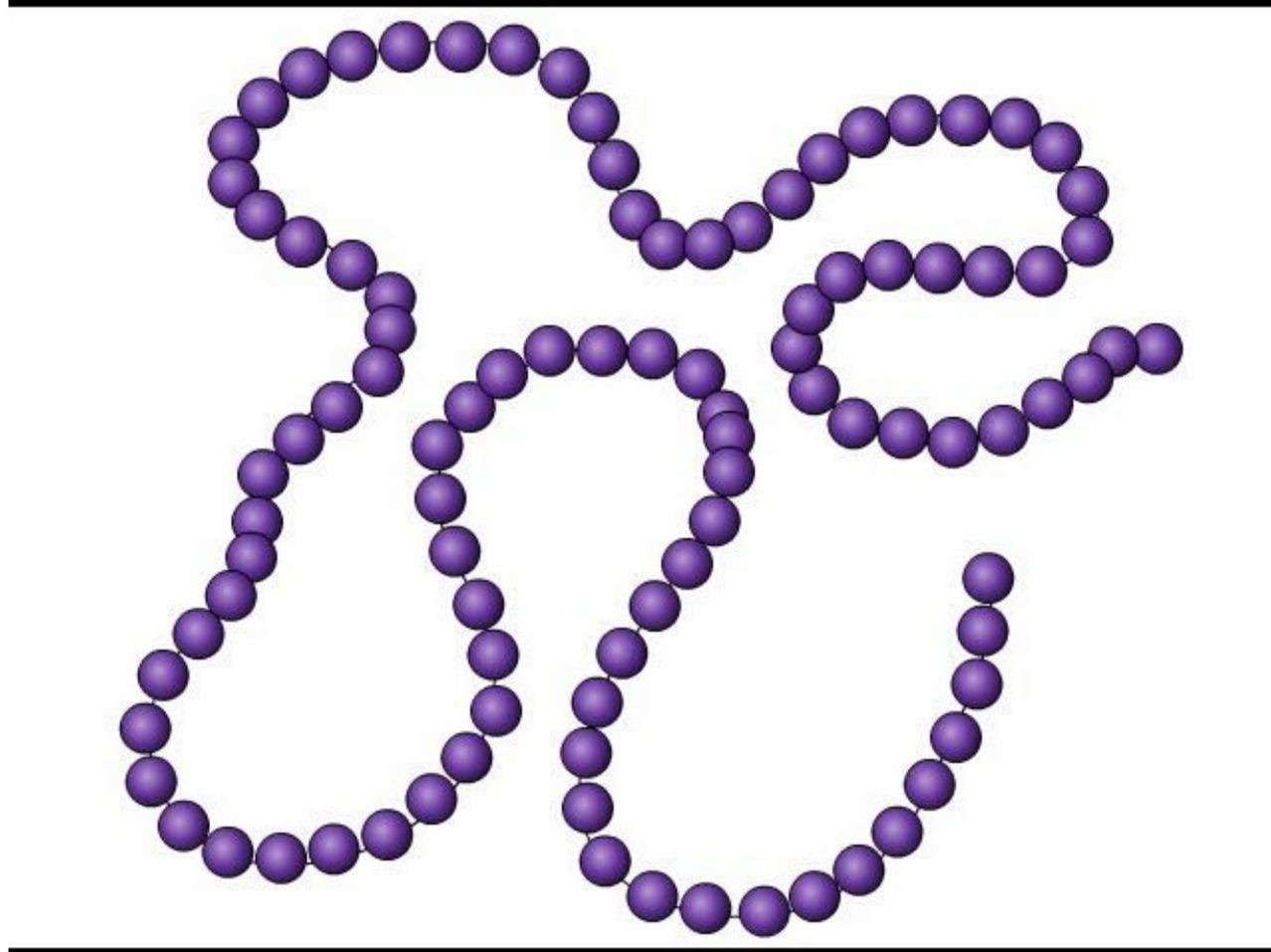
البروتين هو تسلسل الأحماض الأمينية

البنية الأساسية تشبه ترتيب الحروف في الكلمة الطويلة

يتم تحديد البنية الأساسية من خلال المعلومات الوراثية الموروثة

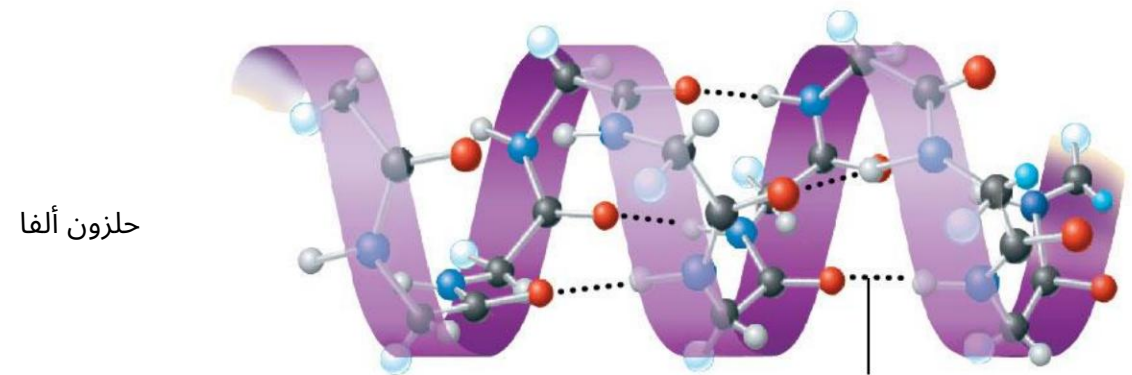


# الرسوم المتحركة: البنية الأساسية للبروتين



## البنية الثانوية

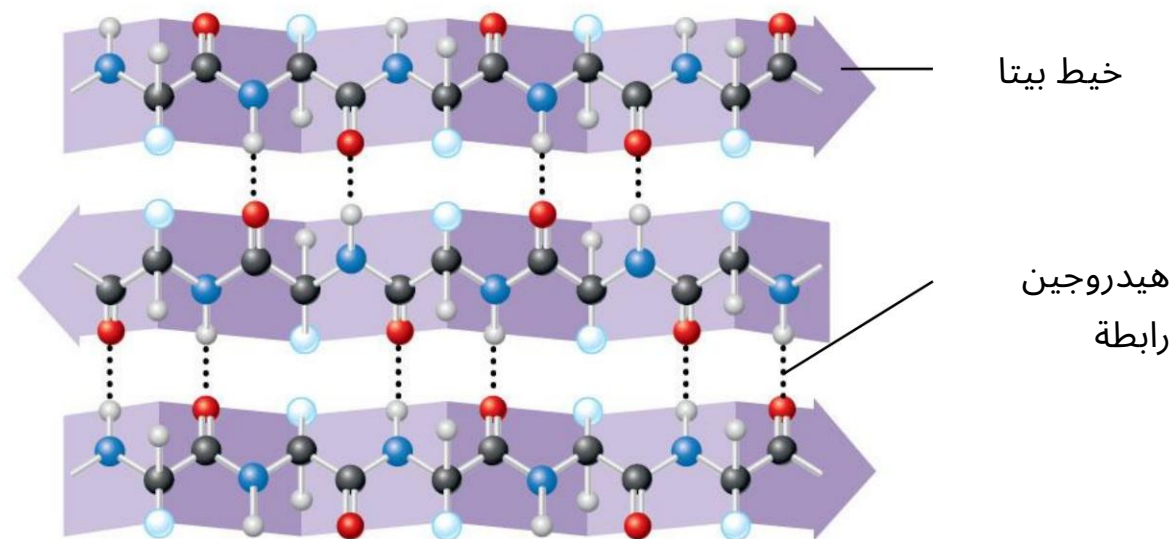
□ تنتج لفائف وطيات البنية الثانوية من **الروابط الهيدروجينية** بين المكونات المتكررة للعمود الفقري للبولي ببتيد



حلزون ألفا

الرابط الهيدروجينية

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

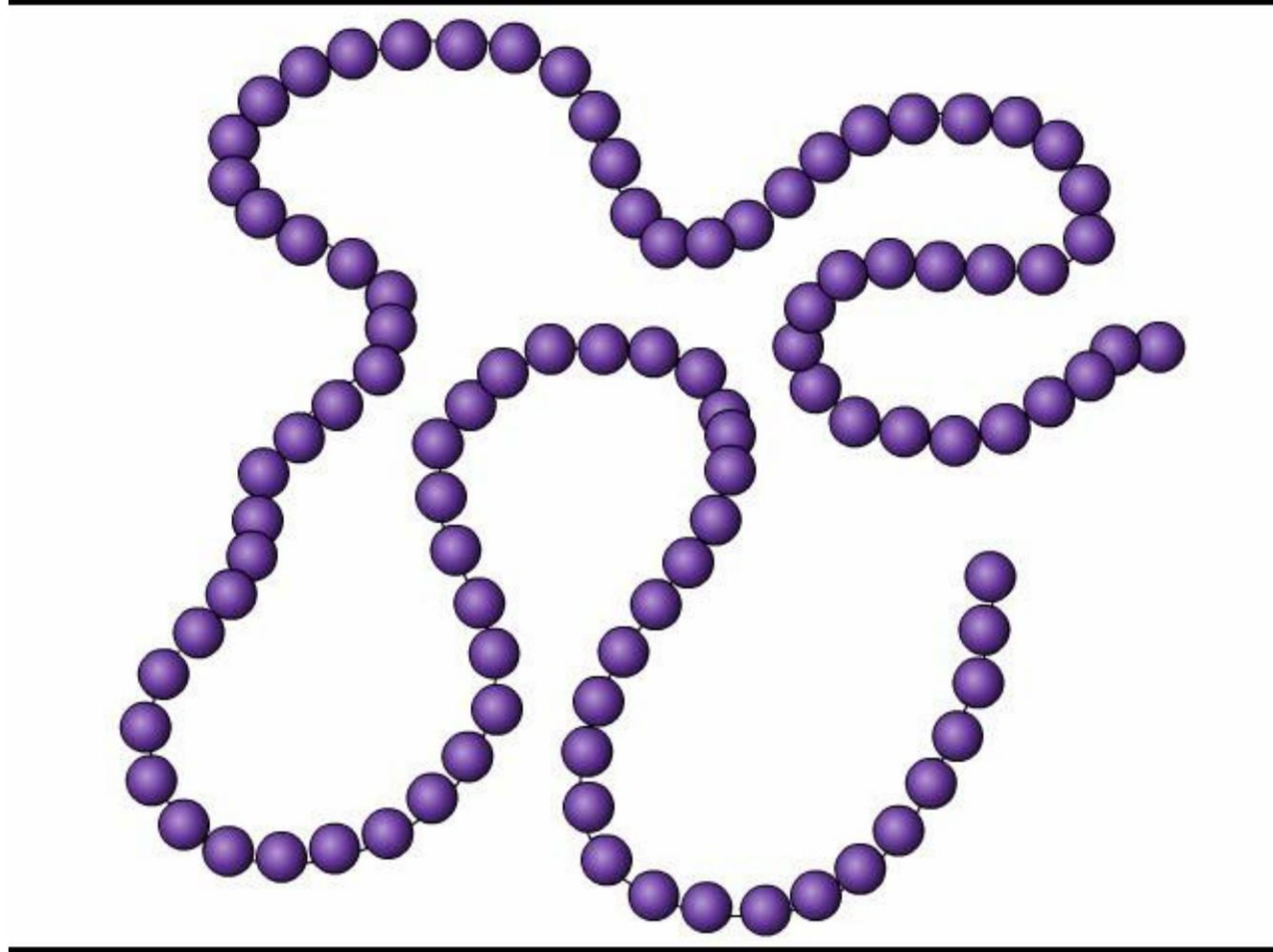


خيط بيتا

هيدروجين  
رابطه

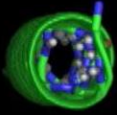
ورقة مطوية  $\beta$

# الرسوم المتحركة: بنية البروتين الثانوي

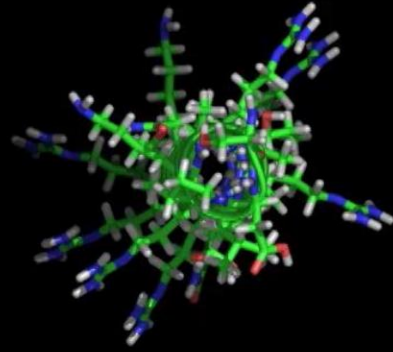




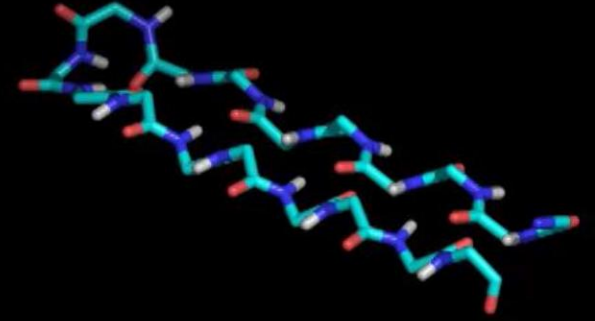
# فيديو: حلزون ألفا وصفائح مطوية بيتا مثالية



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



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

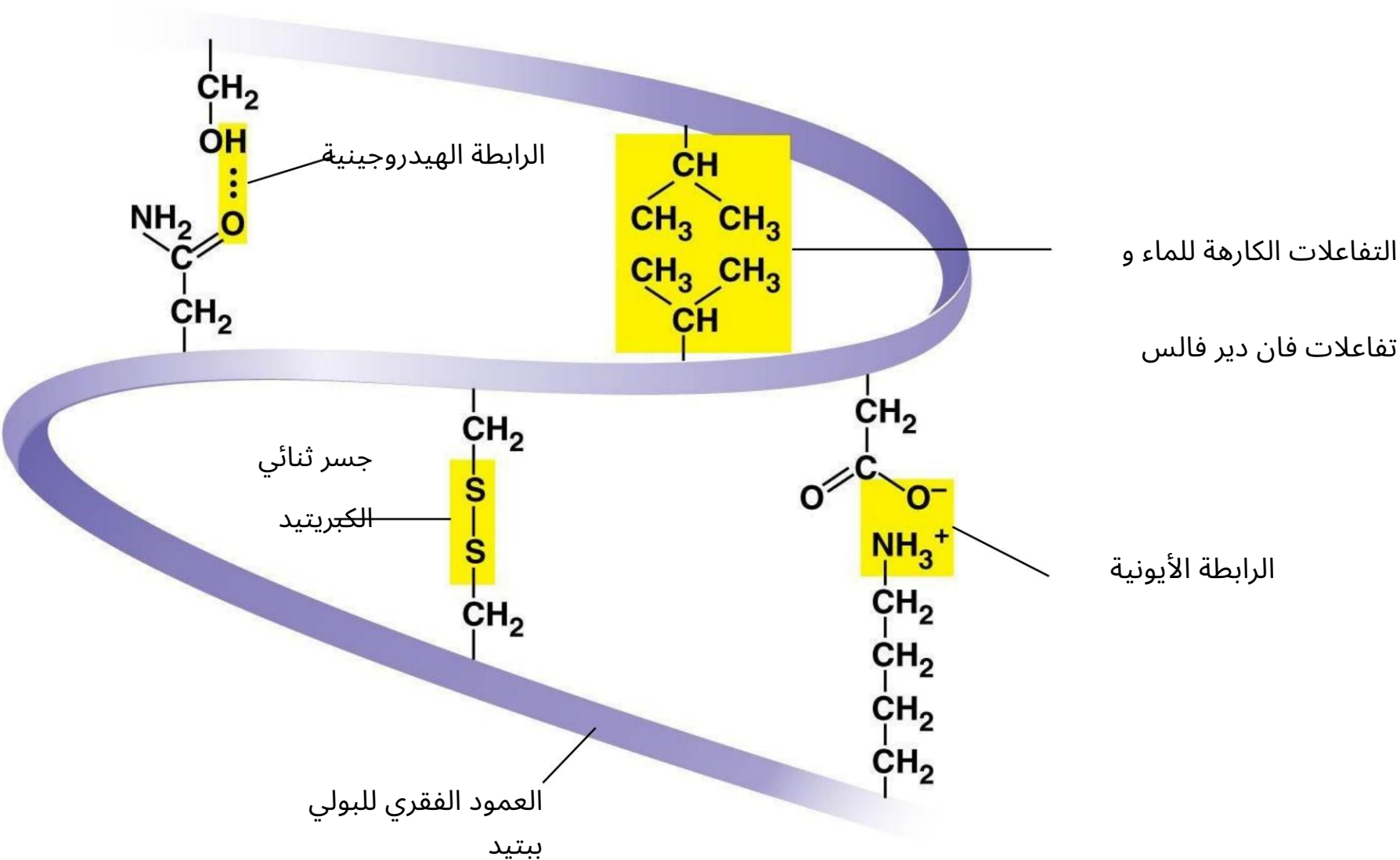


## البنية الثالثة

البنية الثلاثية، الشكل العام للبولي بتييد، تنشأ من التفاعلات بين المجموعات  $R$ ، وليس من التفاعلات بين مكونات العمود الفقري

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

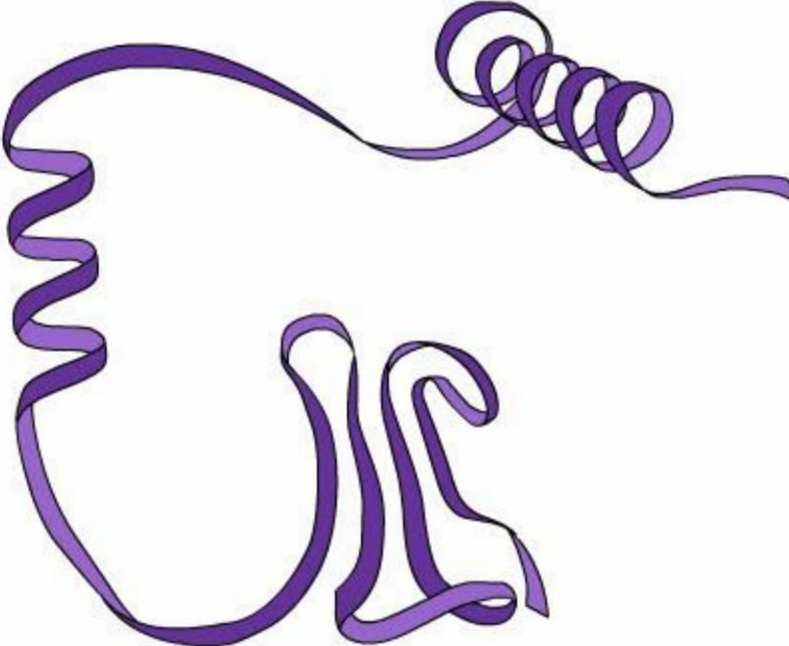
قد تعمل الروابط التساهمية القوية التي تسمى جسور ثنائي الكبريتيد على تعزيز بنية البروتين





# الرسوم المتحركة: بنية البروتين الثالثي

---



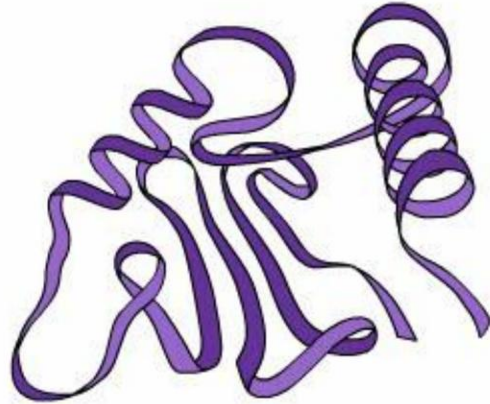
## البنية الرباعية

□ تنتج البنية الرباعية عندما تتكون سلسلتان أو أكثر من البولي ببتيدات تشكل جزيءًا كبيرًا واحدًا

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

□ الهيموجلوبين هو بروتين كروي يتكون من أربعة بولي ببتيدات: وحدتان فرعيتان ألفا ووحدتان فرعيتان بيتا

# الرسوم المتحركة: بنية البروتين الرباعي



## مرض فقر الدم المنجلي: تغير في البنية الأساسية

يمكن أن يؤثر التغيير الطفيف في البنية الأساسية على البروتين

### البنية والقدرة على العمل

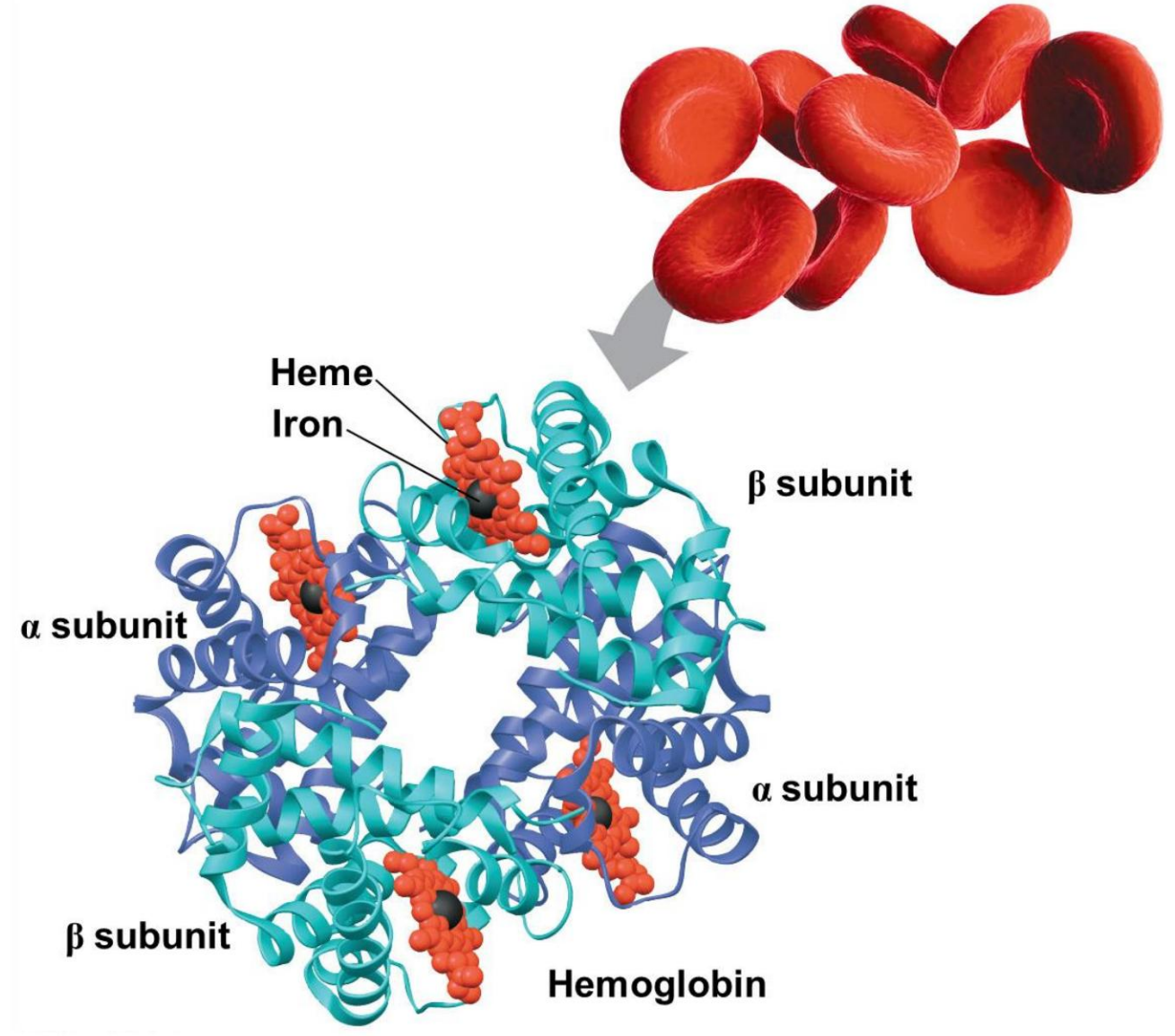
مرض فقر الدم المنجلي، وهو اضطراب وراثي في الدم، ينتج عن استبدال حمض أميني واحد في بروتين الهيموجلوبين.

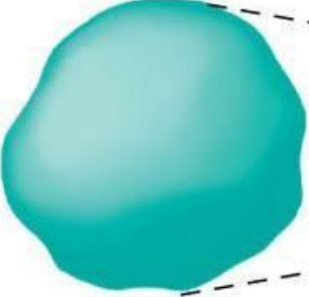
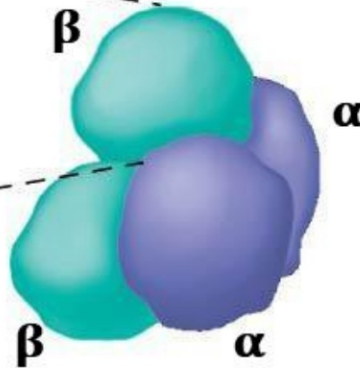
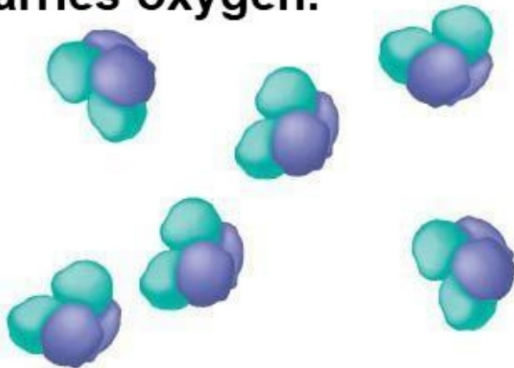
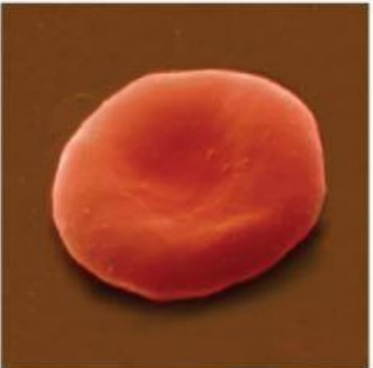
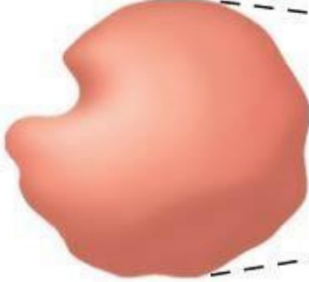
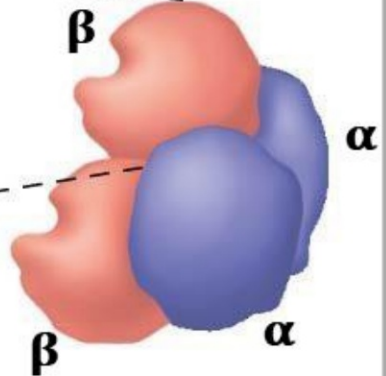
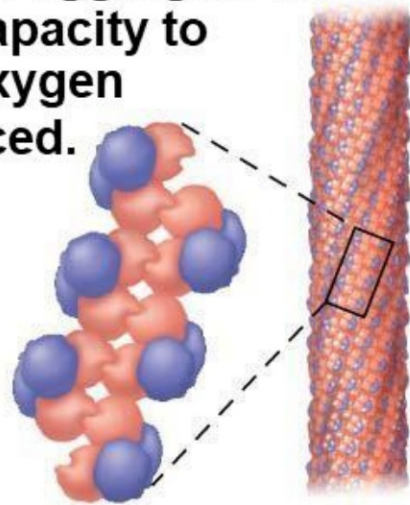

□ **الهيموجلوبين**، وهو البروتين الذي يربط الأكسجين في خلايا الدم الحمراء، هو مثال آخر على البروتين الكروي ذو البنية الرباعية.

□ يتكون من أربع وحدات فرعية من البوليبيبتيد، اثنتان من نوع واحد ( $\alpha$ ) واثنان من نوع آخر ( $\beta$ )

□ تتكون كل من الوحدات الفرعية  $\alpha$  و  $\beta$  بشكل أساسي من بنية ثانوية حلزونية .  $\alpha$

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



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

## ما الذي يحدد بنية البروتين؟

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

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

تسمى هذه الخسارة في البنية الأصلية للبروتين بالتحلل

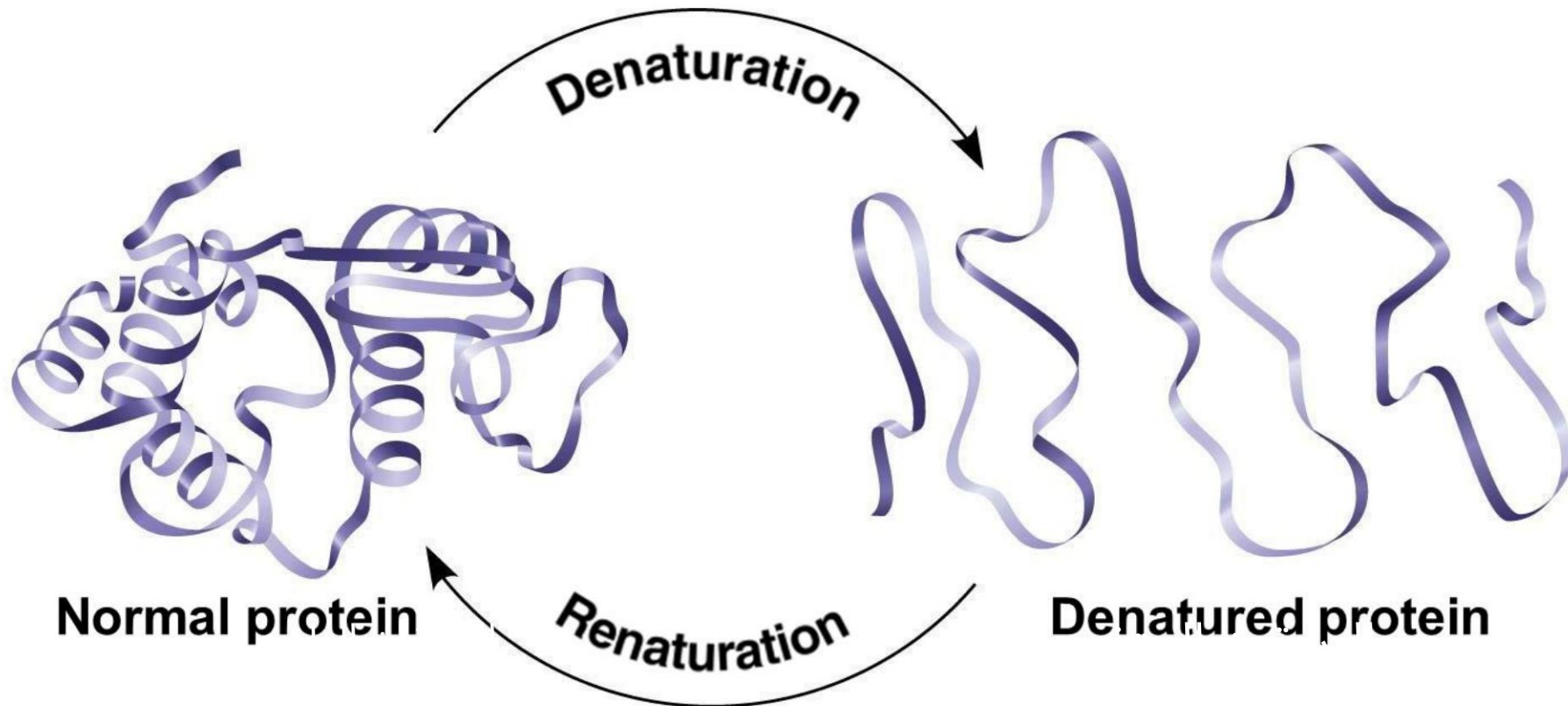
البروتين المشوه غير نشط بيولوجيًا (البروتينات المشوهة غير وظيفية)



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

---

---





# طي البروتين في الخلية

□ من الصعب التنبؤ ببنية البروتين من بنيته الأساسية

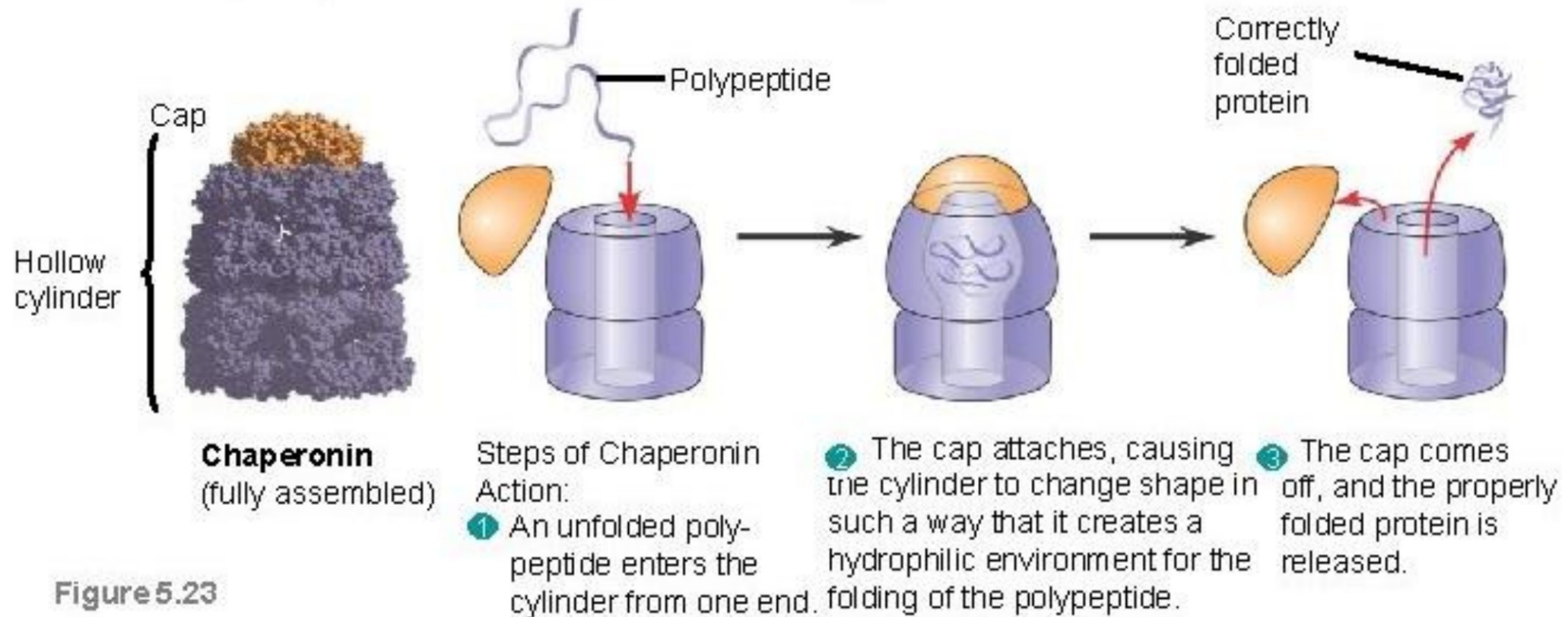
□ من المحتمل أن تمر معظم البروتينات بمراحل عديدة في طريقها إلى بنية مستقرة

□ الشابيرونينات هي جزيئات بروتينية تساعد على طي  
بروتينات أخرى

□ ترتبط أمراض مثل الزهايمر وباركنسون ومرض جنون البقر بالبروتينات المشوهة

# • Chaperonins

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



# التحلل

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

يتم تثبيت البنية الثلاثية 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 تحليل البروتين، يتم تعطيل بنيته الثلاثية وبالتالي

يصبح غير مطوي ويفقد تشكيله ثلاثي الأبعاد.

(تذكر أن طي البروتين يؤدي إلى البنية الثلاثية).

التحلل

—

لا يؤثر على البروتين الأساسي

البنية لأنها مستقرة بواسطة التساهمية

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

يؤدي التحلل عادة إلى انخفاض في البروتين

الذوبان. وبالتالي، فإن الملاحظة الأكثر شيوعًا في

تحلل البروتين هو ترسيب البروتين أو

التخثر.

فكر في الأمر!: ربط تحلل البروتين بإنتاج الزبادي .

\*\*

من غير المرجح أن يعود إلى طبيعته.

عوامل التشويه:

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

1. الحرارة.

2. درجة الحموضة القصوى.

3. الكحول.

4. المعادن الثقيلة.

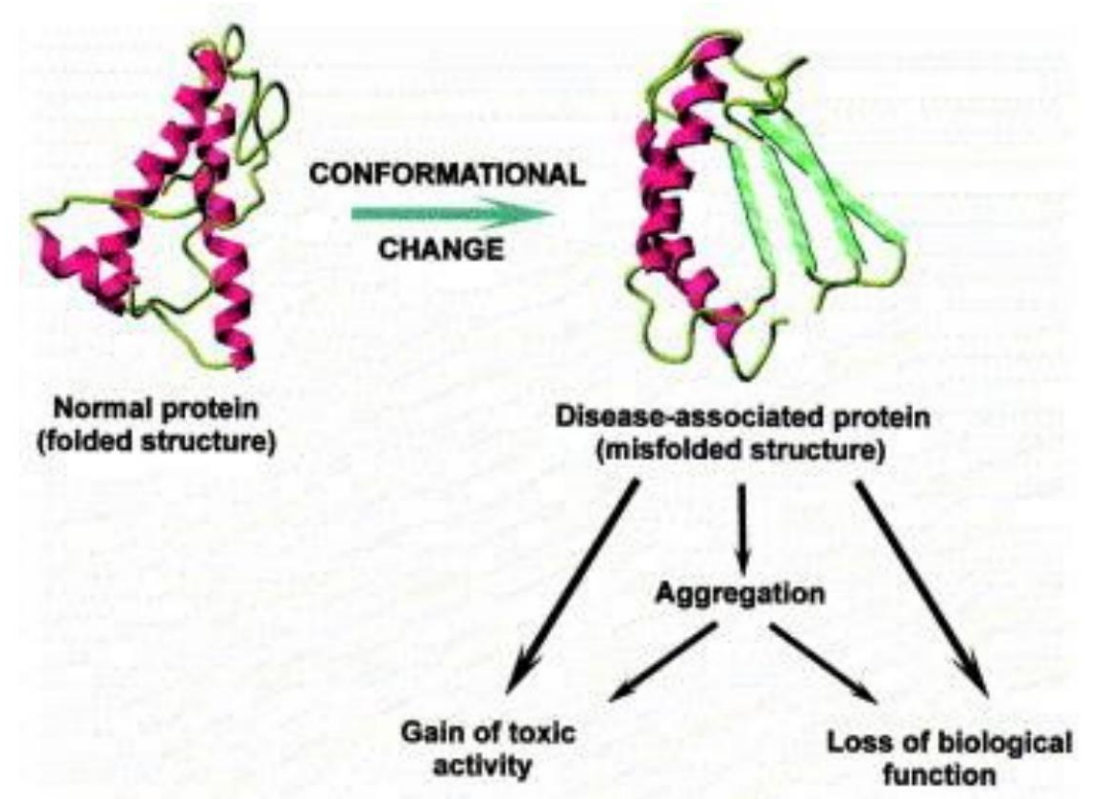
5. عوامل الاختزال.

6. الاضطراب الميكانيكي (التحريك).

فكر 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:

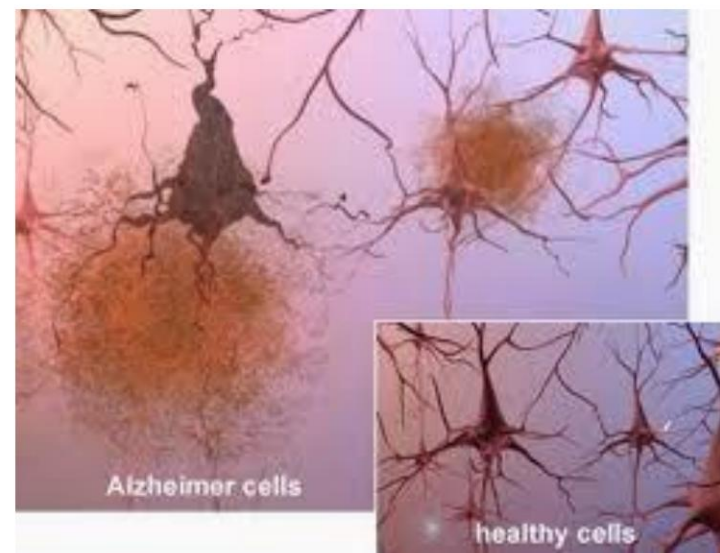
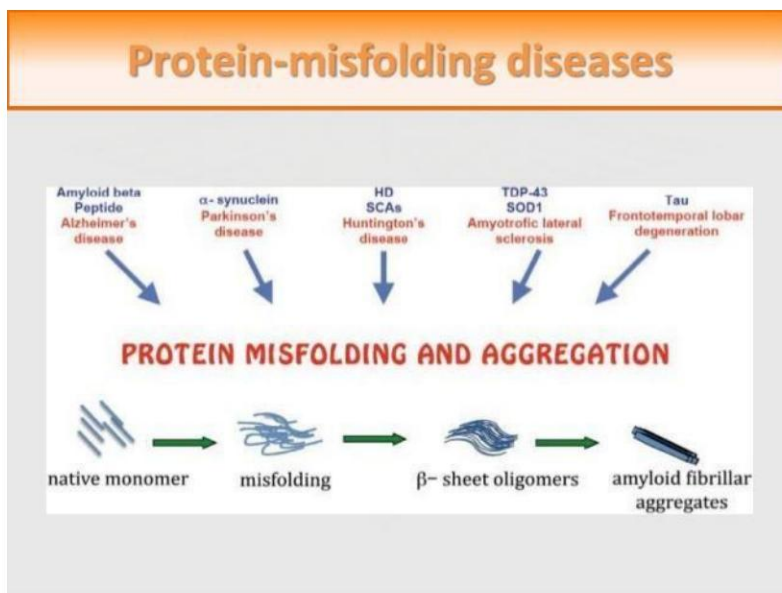
(أ) بروتينات طويلة، ليفية، غير قابلة للذوبان، تتجمع ذاتيا.

(ب) يعتبر من العوامل المسببة لمرض الزهايمر.

(ج) الأميلويد الرئيسي هو بيتا أميلويد ( $A\beta$ ). تتكون مجموعات  $A\beta$  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 PrPsc عاملاً مسبباً لـ

الأمراض العصبية التنكسية والتي تشمل:

د) مرض كروتزفيلد جاكوب - في البشر.

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

في الأبقار.

و) داء الخُرَّاف - في الأغنام.

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

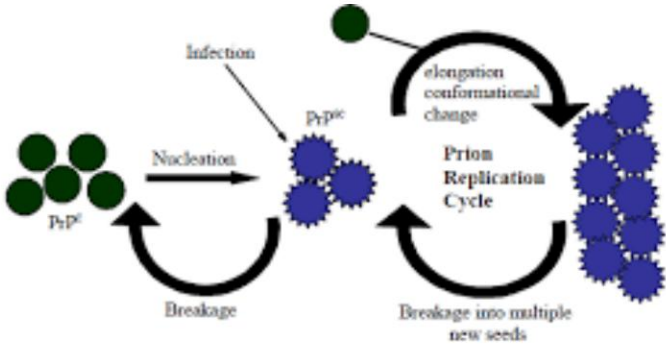
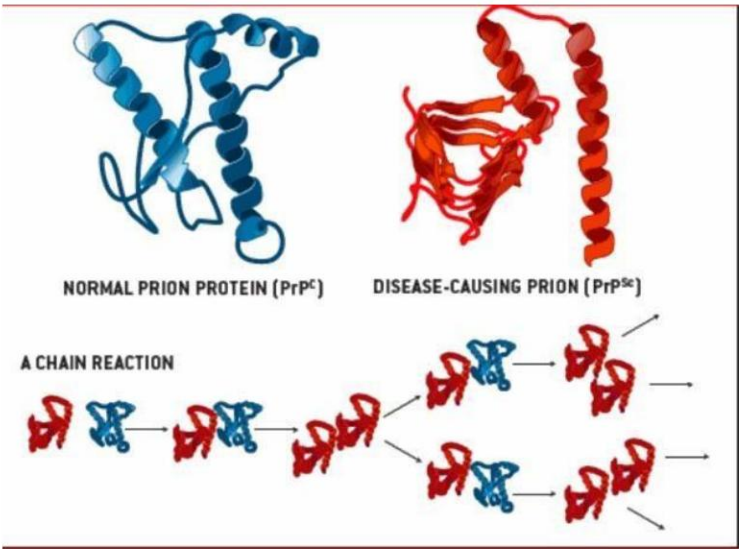
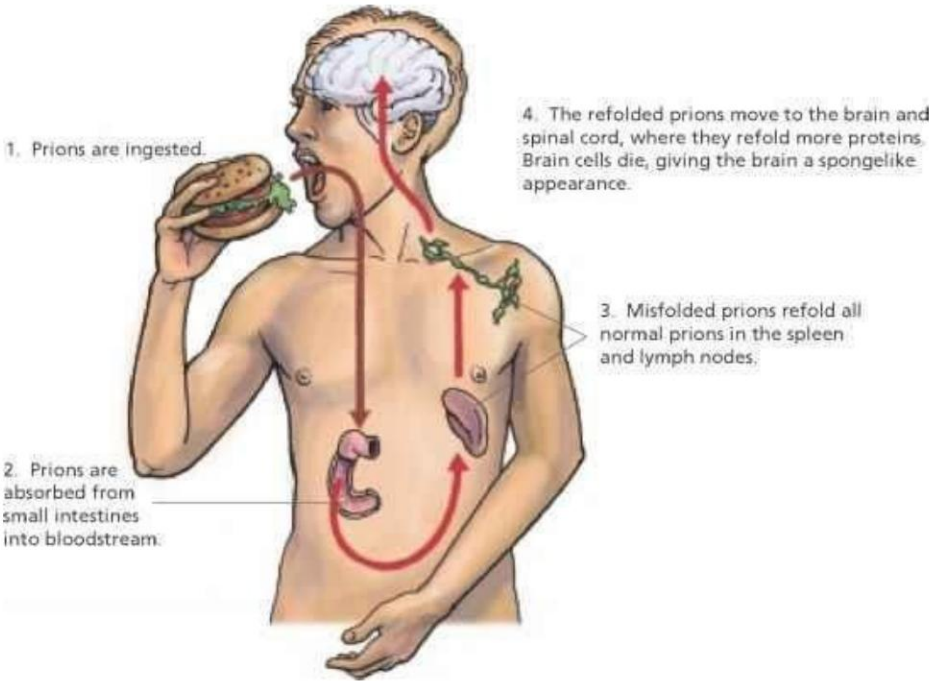


Figure 4. Prion Replication Cycle. Elongation and breakage are exponential overtime.

### II.3) الإنزيمات

"الإنزيمات" يرجى الرجوع إلى النشرة

### II.4) CHO + II.5) الدهون

"النشويات والدهون" يرجى الرجوع إلى النشرة

## 6) III. الأحماض النووية

□ تعمل الأحماض النووية على تخزين المعلومات الوراثية ونقلها والمساعدة في التعبير عنها

□ يتم برمجة تسلسل الأحماض الأمينية في البوليبيبتيد بواسطة وحدة

الوراثة تسمى الجين

□ تتكون الجينات من الحمض النووي DNA، 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 DNA

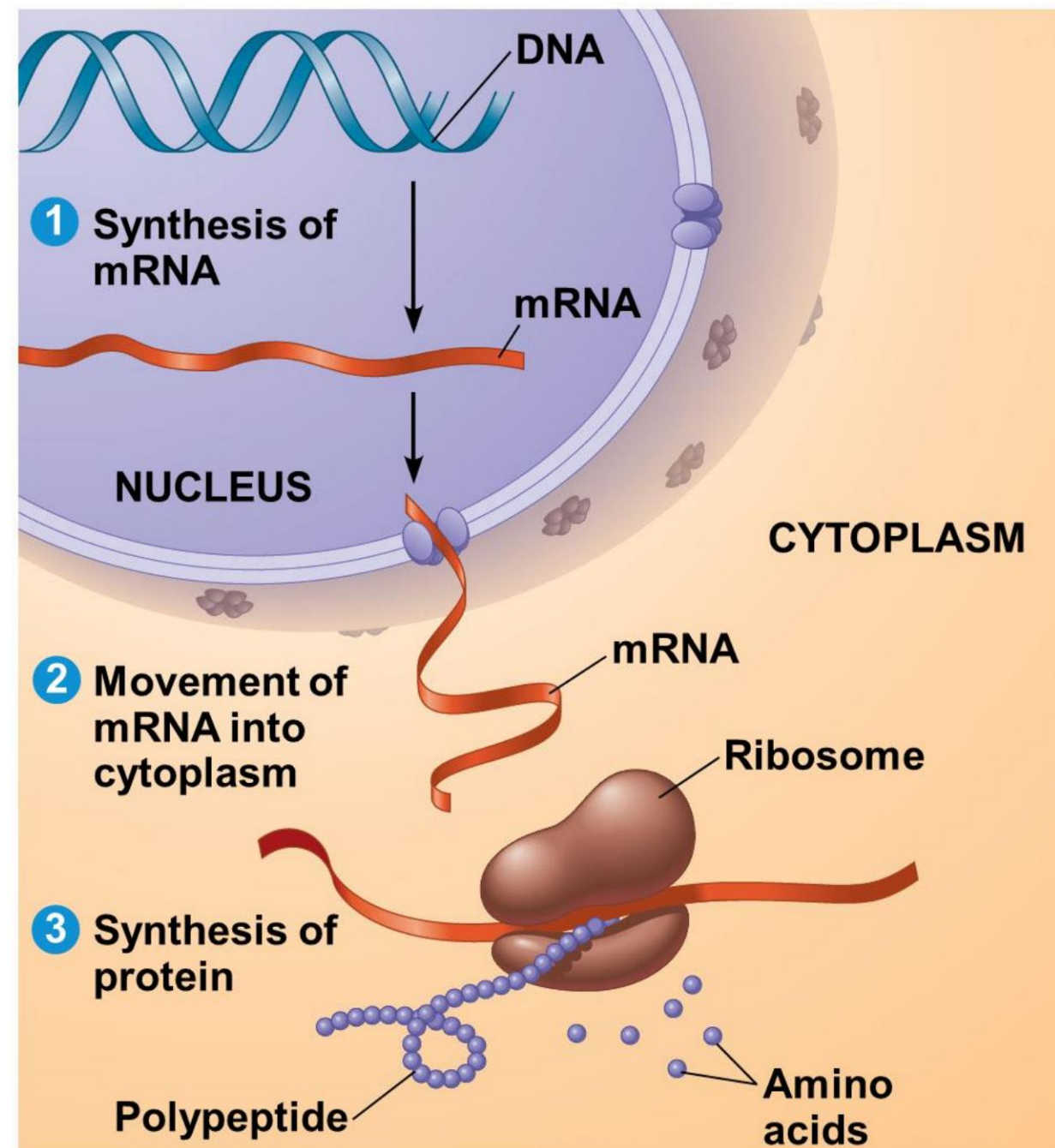
تخليق الحمض النووي الريبسي الرسول (mRNA)، ومن خلال  
mRNA، يتحكم في تخليق البروتين □ تسمى هذه العملية بالتعبير الجيني

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

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

يمكن تلخيص تدفق المعلومات الوراثية على النحو التالي:

DNA → RNA → البروتين



# مكونات الأحماض النووية

□ الأحماض النووية عبارة عن بوليمرات تسمى بولينيوكليوتيدات

□ كل بولينيوكليوتيد يتكون من وحدات أحادية تسمى نيوكليوتيدات

□ يتكون كل نيوكليوتيد من قاعدة نيتروجينية وسكر خماسي ومجموعة فوسفات واحدة أو أكثر

□ الجزء من النوكليوتيد الذي لا يحتوي على مجموعة الفوسفات يسمى

نوكليوسيد



□ النوكليوسيد =قاعدة نيتروجينية +سكر □ هناك عائلتان من القواعد النيتروجينية

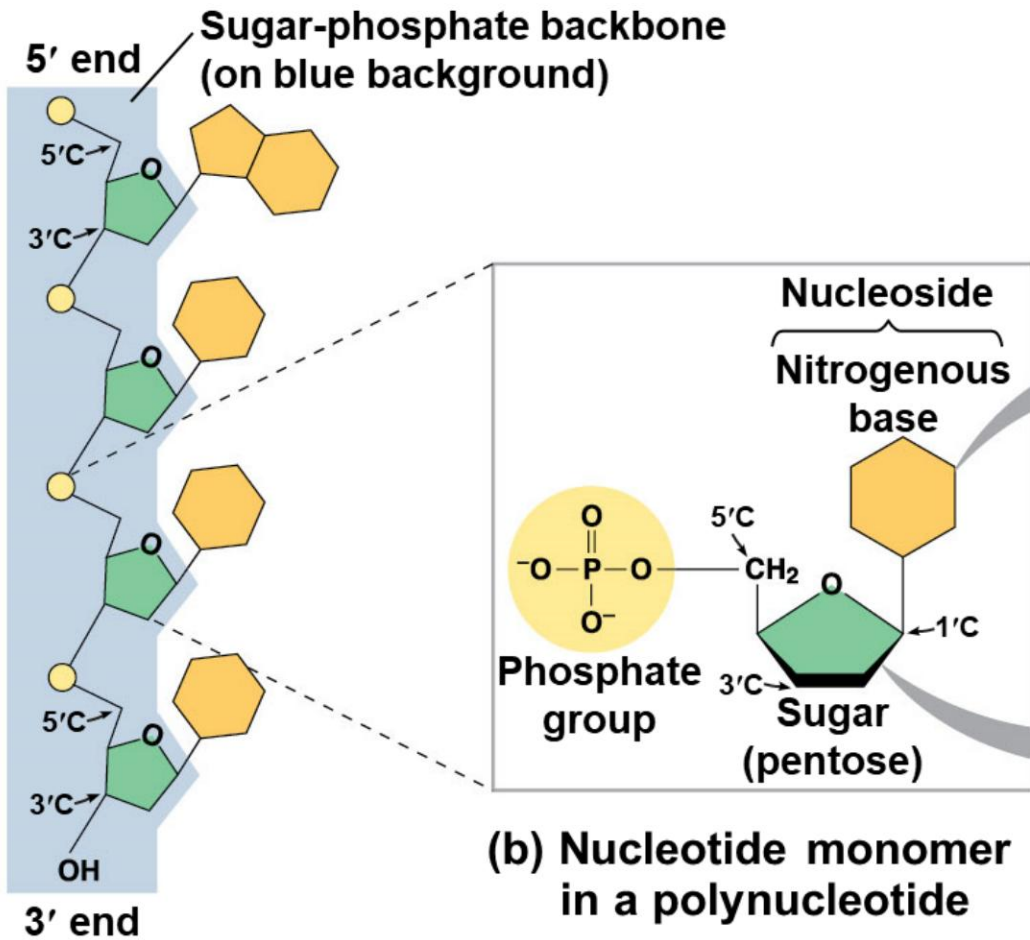
□ تحتوي البيريميدينات (السيتوزين والثايمين واليوراسيل) على حلقة واحدة مكونة

من ستة أعضاء

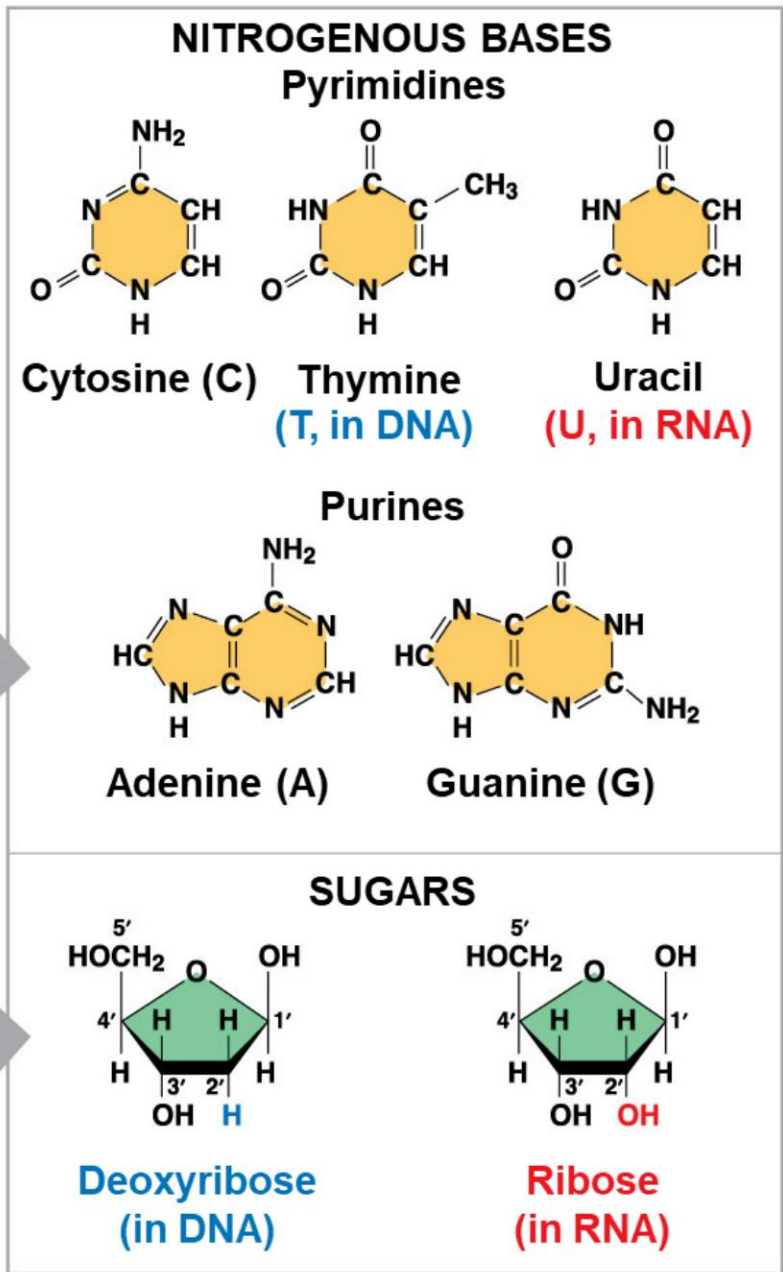
□ تحتوي البيورينات (الأدينين والجوانين) على حلقة مكونة من ستة أعضاء مدمجة مع حلقة مكونة من خمسة أعضاء.

حلقة مكونة من عضوين

□ في DNA السكر هو ديوكسي ريبوز؛ في RNA السكر هو ريبوز □ النوكليوتيد =نوكليوسيد +مجموعة فوسفات



(a) Polynucleotide, or nucleic acid



(c) Nucleoside components

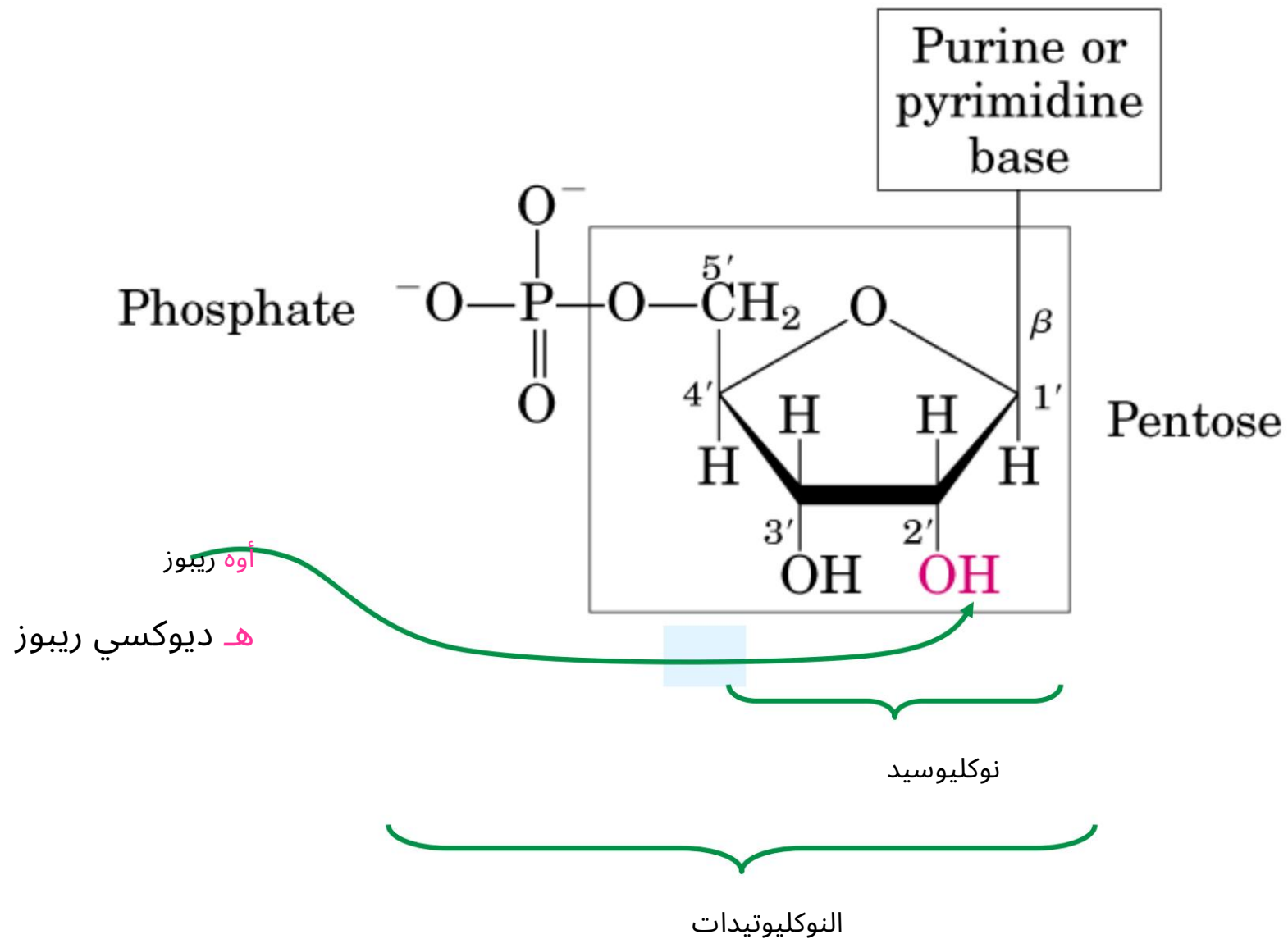
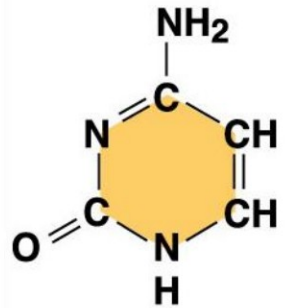


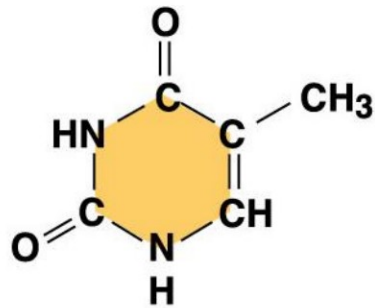
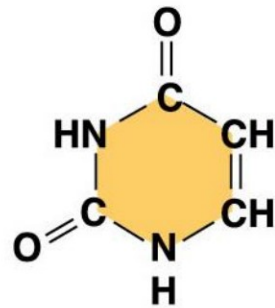
Figure 5.23b

## NITROGENOUS BASES

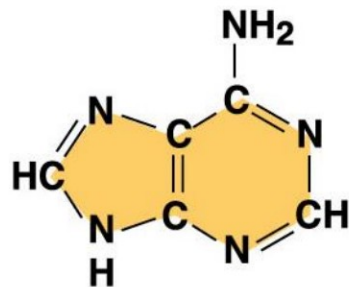
### Pyrimidines



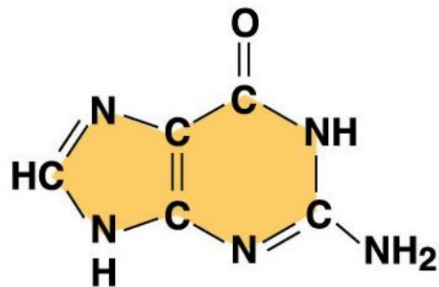
Cytosine (C)

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

### Purines



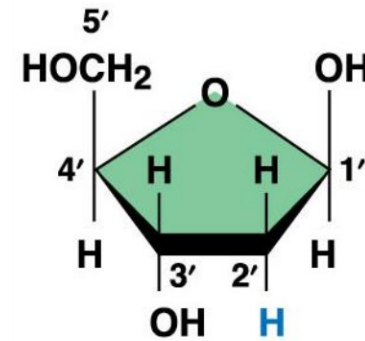
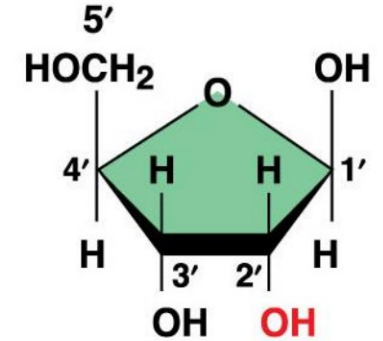
Adenine (A)



Guanine (G)

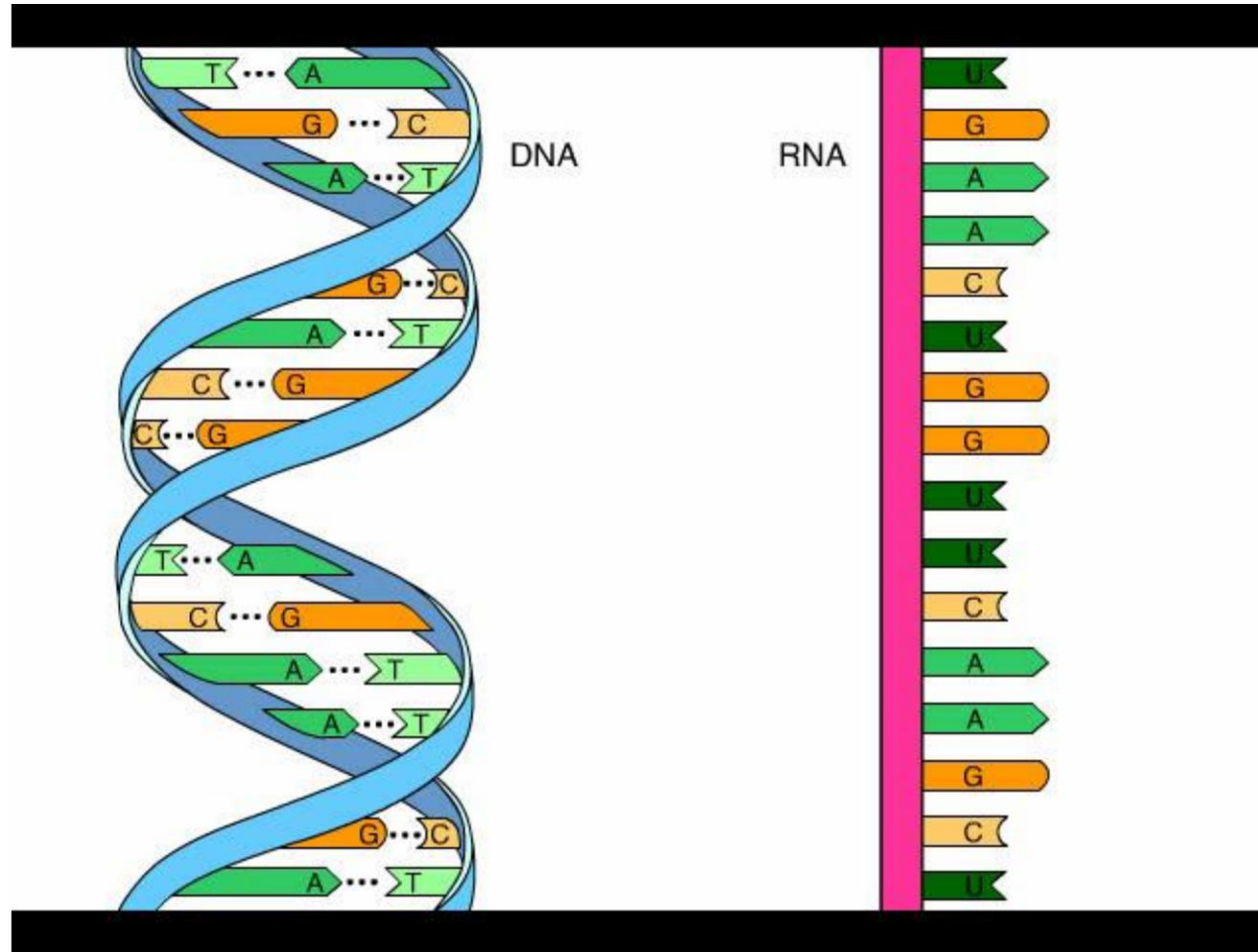
(c) Nucleoside components

## SUGARS

Deoxyribose  
(in DNA)Ribose  
(in RNA)

(c) Nucleoside components

# الرسوم المتحركة: بنية الحمض النووي DNA والحمض النووي الريبوزي RNA



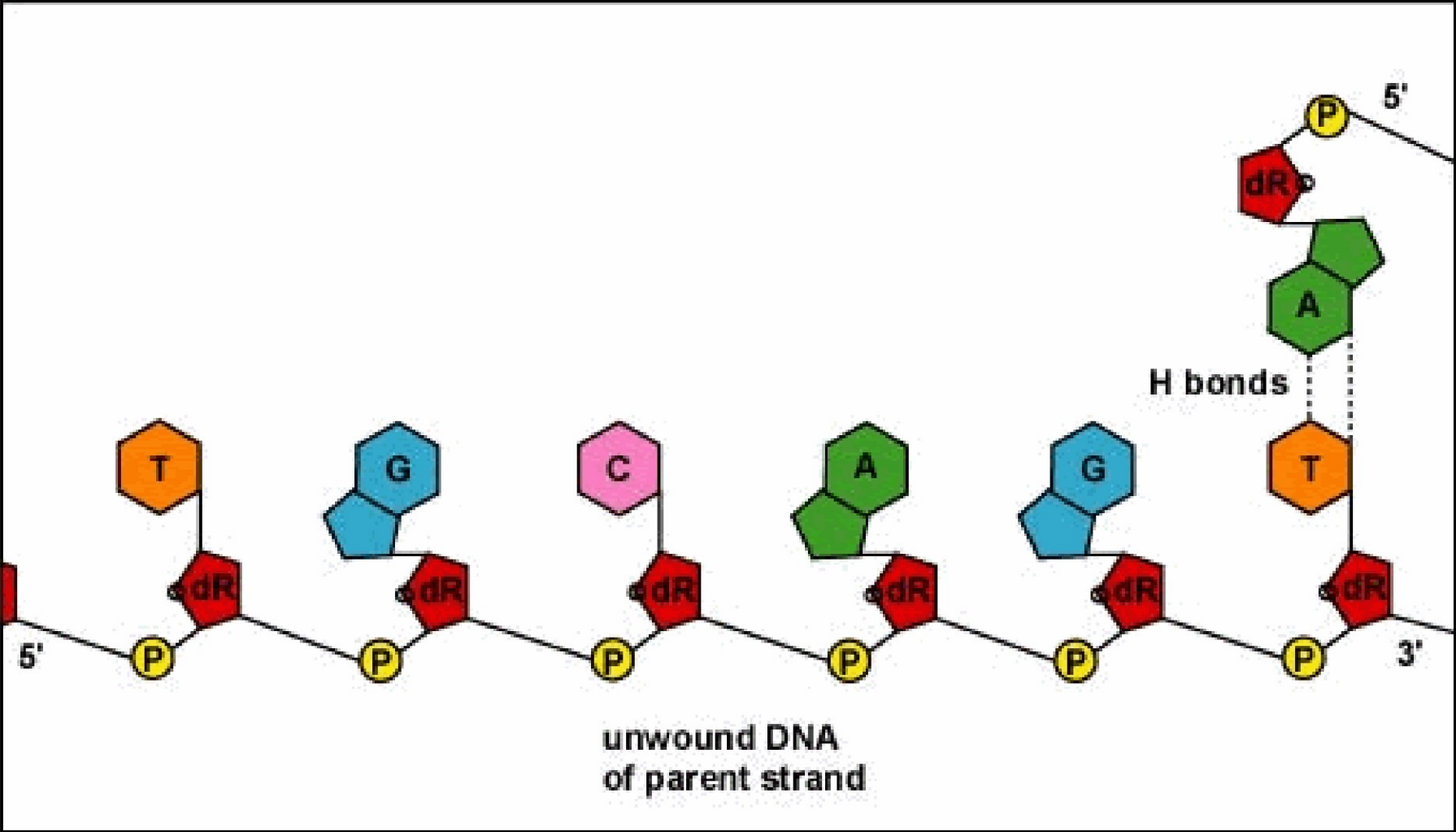
# بوليمرات النوكليوتيدات

ترتبط النيوكلوتيدات معًا بواسطة رابطة فوسفودايستر لبناء بولينيوكليوتيد

تتكون رابطة الفوسفودايستر من مجموعة فوسفات تربط بين سكريات من نوكلوتيدتين

تشكل هذه الروابط العمود الفقري لوحدة السكر والفوسفات مع القواعد النيتروجينية كملحقات

تسلسل القواعد على طول بوليمر DNA أو mRNA فريد من نوعه كل جين





## بنية جزيئات الحمض النووي DNA والحمض النووي الريبوزي RNA

تحتوي جزيئات الحمض النووي على بولينيوكليوتيدتين تدوران حول محور وهمي، لتشكلًا حلزونيًا مزدوجًا

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

جزيء DNA واحد يتضمن العديد من الجينات

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

□ هذا ما يسمى بالاقتران القاعدي التكميلي

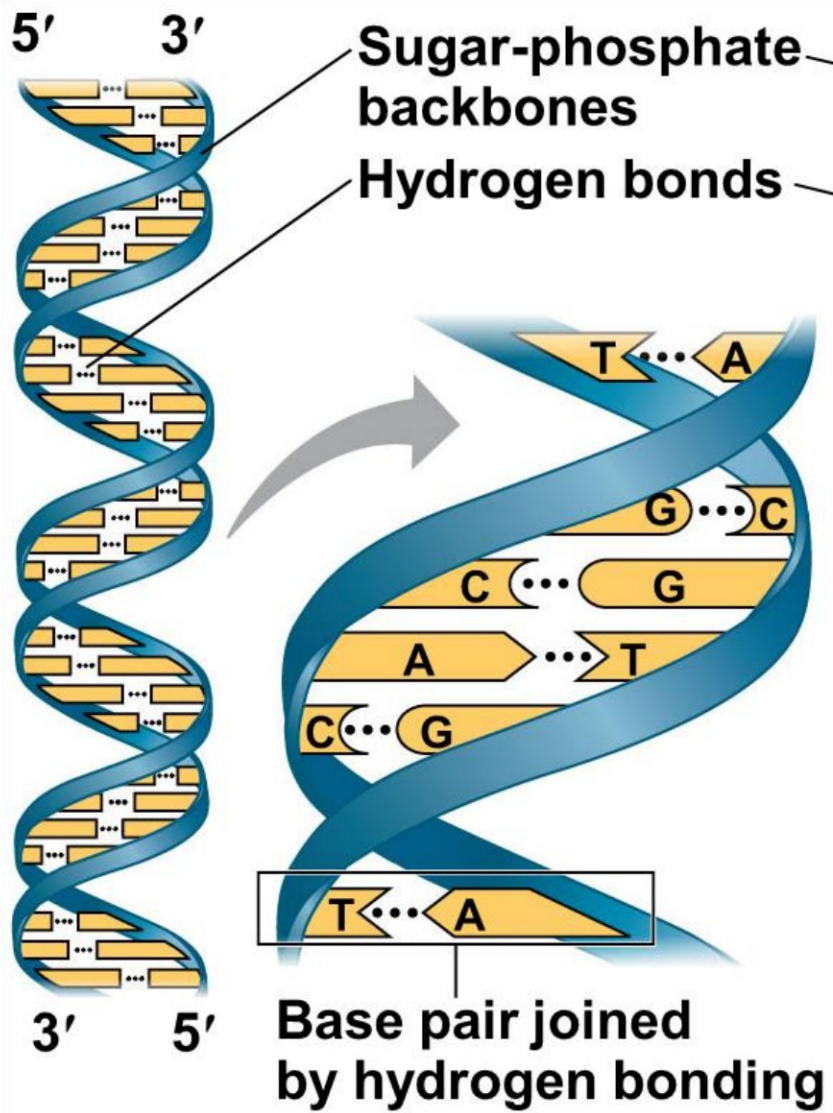
□ هذه الخاصية في بنية الحمض النووي تجعل من الممكن توليد نسختين متطابقتين من كل جزيء من الحمض النووي في خلية تستعد للانقسام

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

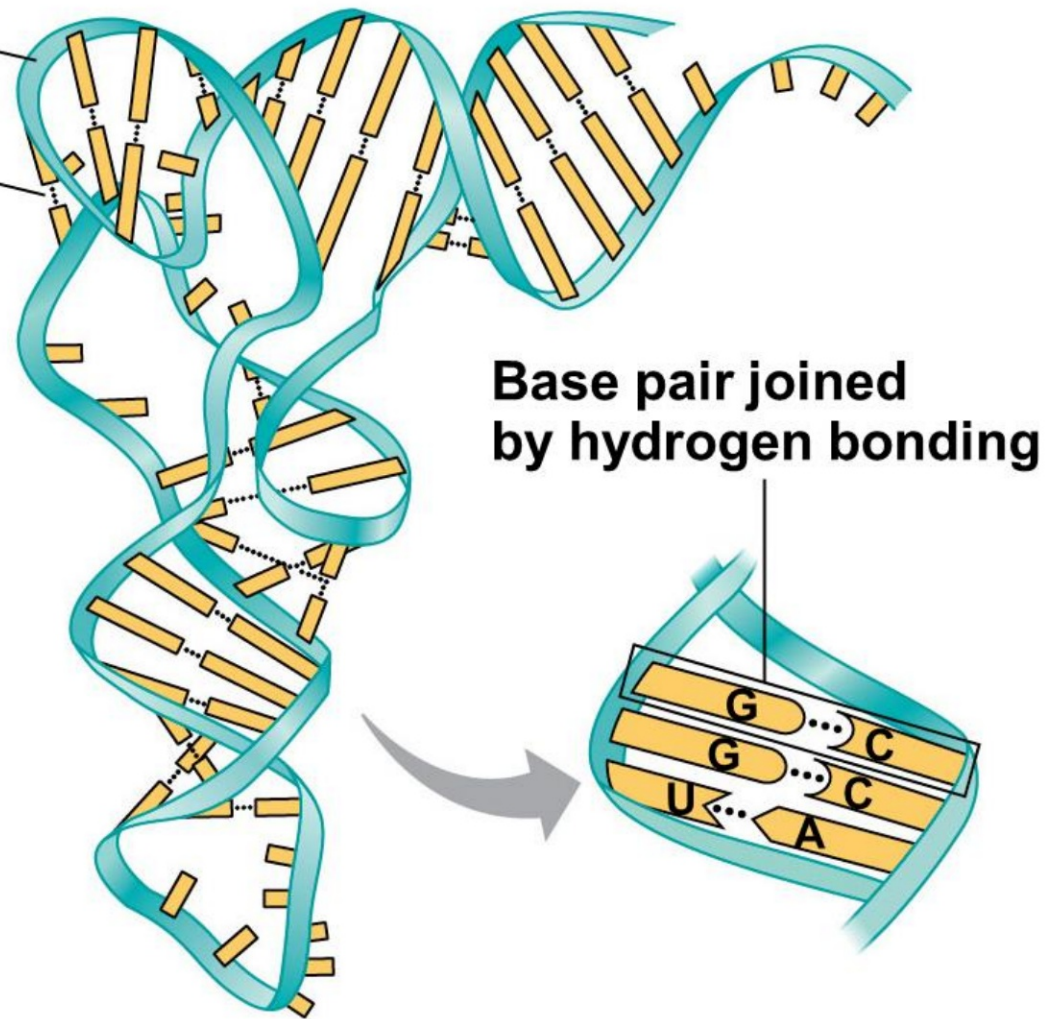
□ يمكن أن يحدث الاقتران التكميلي أيضًا بين جزيئين من الحمض النووي الريبسي أو بين أجزاء من نفس الجزيء

□ في الحمض النووي الريبوزي، يتم استبدال الثايمين باليوراسيل (U)، لذلك يقترن A وU

□ في حين أن الحمض النووي موجود دائمًا على شكل حلزون مزدوج، فإن جزيئات الحمض النووي الريبسي هي أكثر تنوعًا في الشكل



(a) DNA



(b) Transfer RNA