

المجال التعليمي 1: التخصص الوظيفي للبروتينات

الوحدة التعليمية 2: العلاقة بين بنية ووظيفة البروتين

الحصة التعليمية 1: العلاقة بين البنية والتخصص الوظيفي للبروتين

تأخذ البروتينات التي يتم تركيبها على مستوى متعدد الريبوزوم **بنى فراغية** محددة ومعقدة، ليتم بعدها توجيه هذه البروتينات نحو المكان الذي تؤدي فيه **وظيفتها** المحددة داخل أو خارج الخلية. تتكون هذه البروتينات من ارتباط مجموعة من **الأحماض الأمينية**، وتختلف فيما بينها من حيث **عدد**، **نوع** و**ترتيب** **الأحماض الأمينية التي تدخل في تركيبها**، وذلك حسب المعلومات الوراثية المشفرة لكل بروتين.

المشكلة: ما هي العلاقة بين بنية البروتين وتخصصه الوظيفي؟

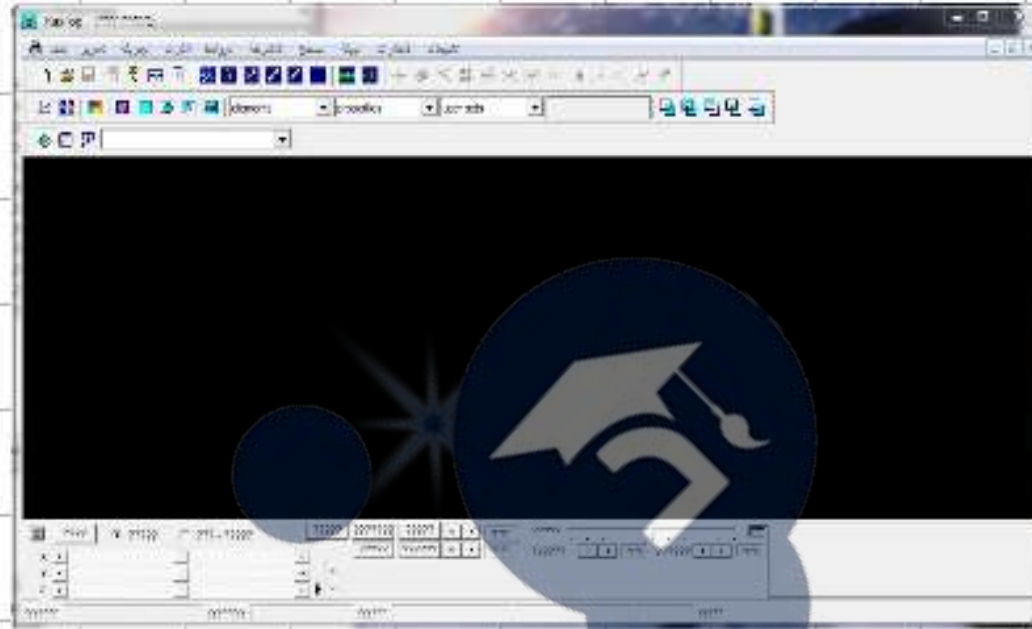
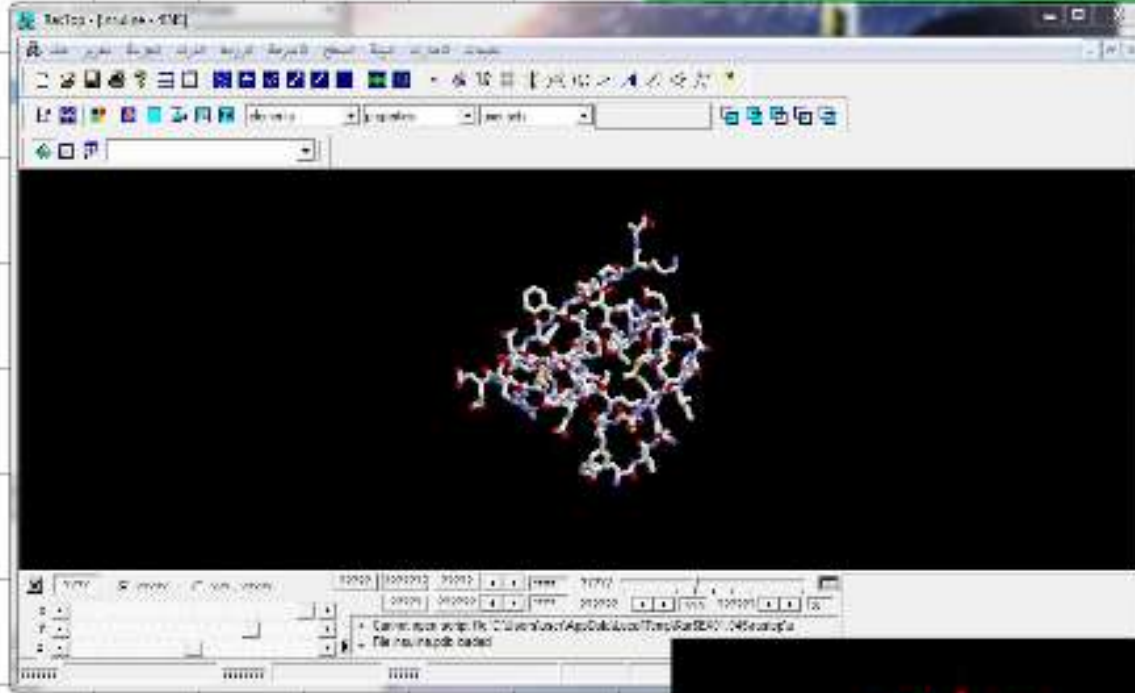
1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





ملف الحصة المباشرة و المسجلة

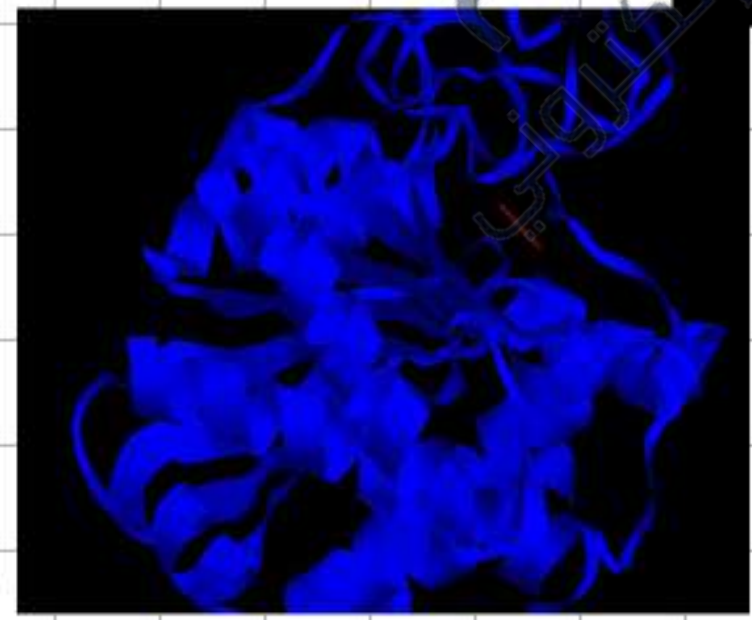
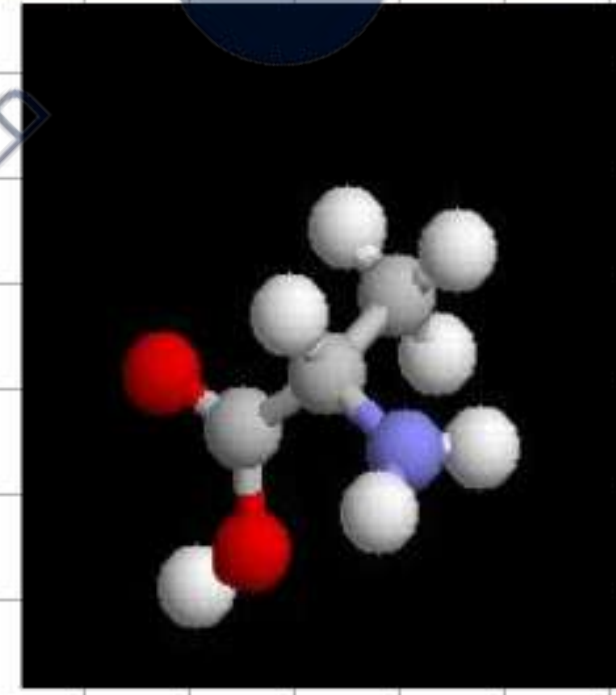
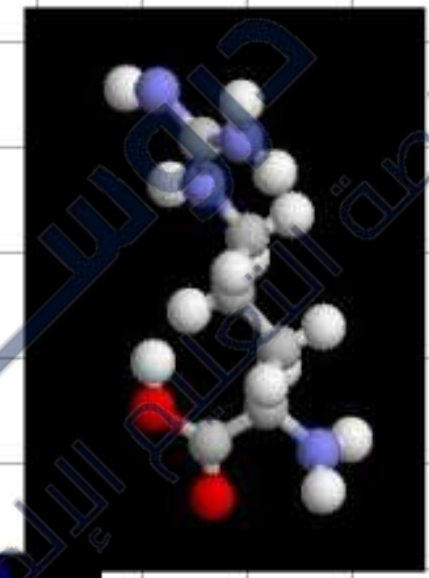
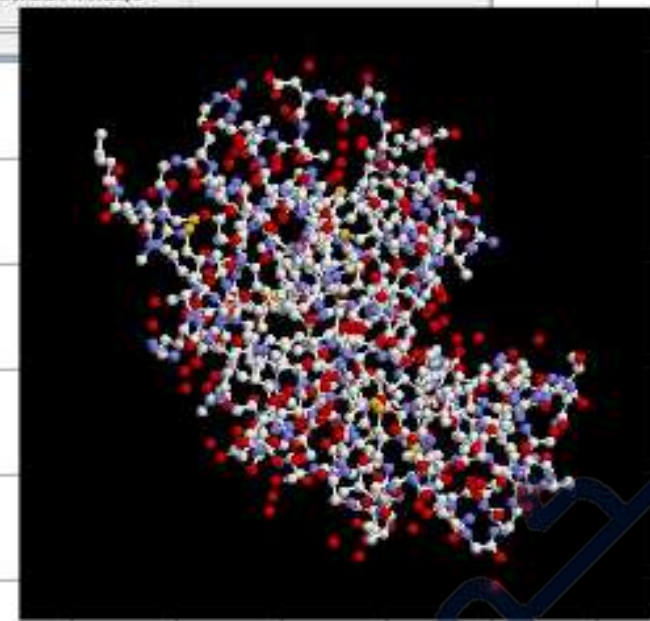
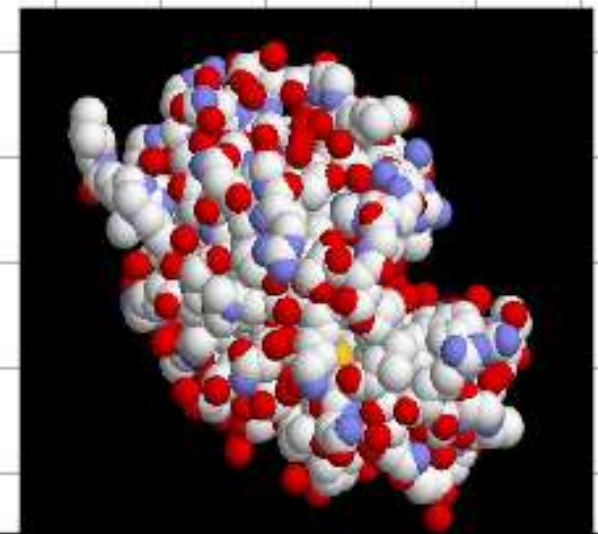


1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1. مستويات البنية الفراغية للبروتينات:

بعد نهاية عملية الترجمة تتشكل سلاسل بيبتيديّة تمرّ خلال تطوّرها (إلتفافها وإنطوائها) إلى بنية فراغية (ثلاثية الأبعاد) وظيفية بأربعة مستويات بنيوية تصف تدرج تعقيد بنيتها الفراغية كما هو موضح في الوثيقة (1).

مميزات كل مستوى	مستويات البنية الفراغية للبروتينات
<p>البنية الأولية: هي تتابع الأحماض الأمينية المرتبطة فيما بينها برباط بيبتيدي (تكافؤية قوية) فقط لتكوين سلسلة بيبتيديّة.</p>	

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

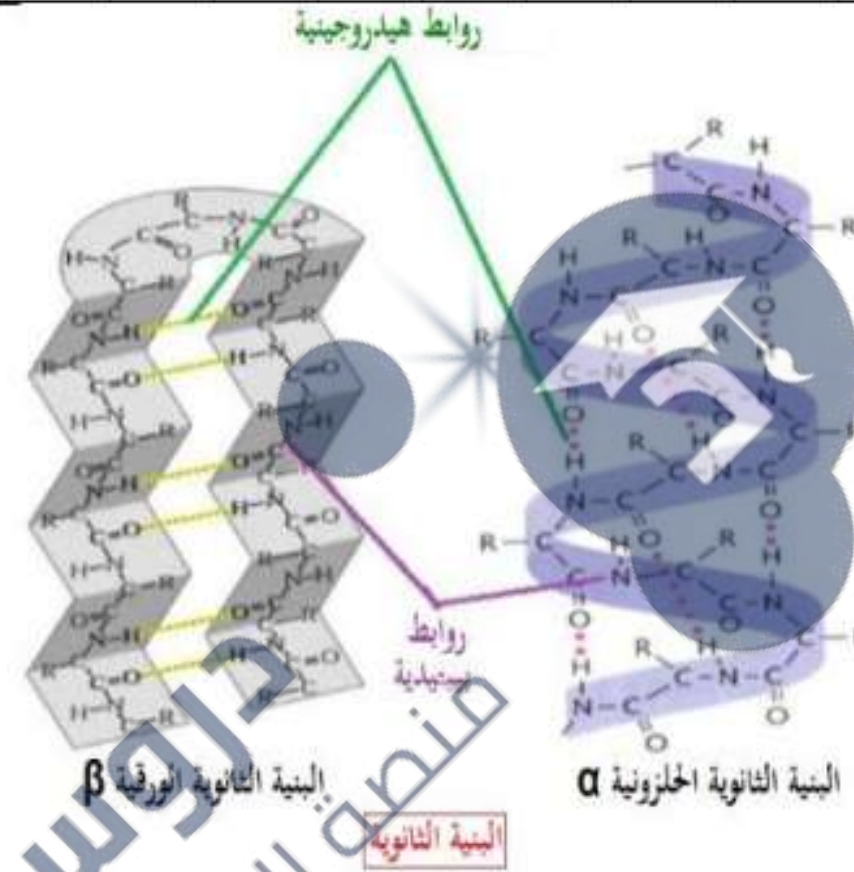
أحصل على بطاقة الإشتراك





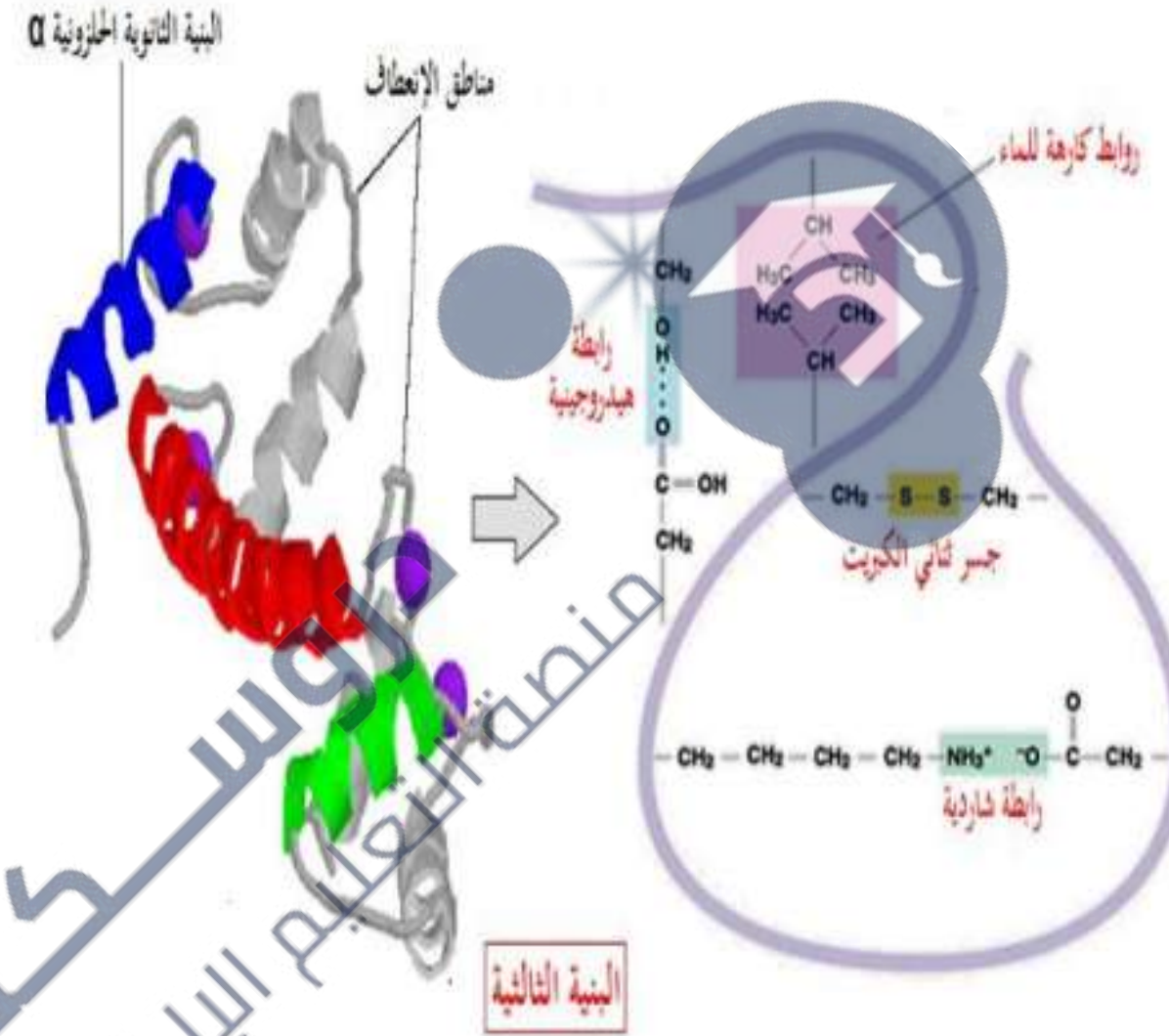
البنية الثانوية: هي إتفاف (أو إنطواء) السلسلة البيبتيدية ذات البنية الأولية في مناطق محددة وذلك بتشكيل روابط هيدروجينية (لا تكافؤية ضعيفة) بين (-NH و -CO)، نميز في هذه البنية نوعين:

- البنية الثانوية الحلزونية α : إتفاف السلسلة البيبتيدية في شكل حلزوني.
- البنية الثانوية الورقية β : إنطواء السلسلة البيبتيدية على شكل وريقات



البنية الثالثة: هي انطواء السلسلة الببتيدية المحتوية على البنيات الثانوية (اللزونية α فقط أو الورقية β فقط أو كليهما) على مستوى المناطق البنية لهذا تدعى هذه الأخيرة بمناطق **الإنعطف**، تُحافظ البنية الثالثة على استقرارها بوجود أربعة أنواع من الروابط وهي:

- الروابط الهيدروجينية (لا تكافؤية ضعيفة): تنشأ بين الوظائف الكيميائية لجذور الأحماض الأمينية.
- الروابط الشاردية (لا تكافؤية ضعيفة): تنشأ بين المجموعات الكيميائية السالبة والموجبة في الجذور الأحماض الأمينية المتأينة.
- الروابط الكارهة للماء (لا تكافؤية ضعيفة): تنشأ بين الجذور الكارهة للماء للأحماض الأمينية.
- الروابط (الجسور) ثنائية الكبريت (تكافؤية قوية): تنشأ بين جذرين لحمضين أميين من نوع سيستئين (Cys).



دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك

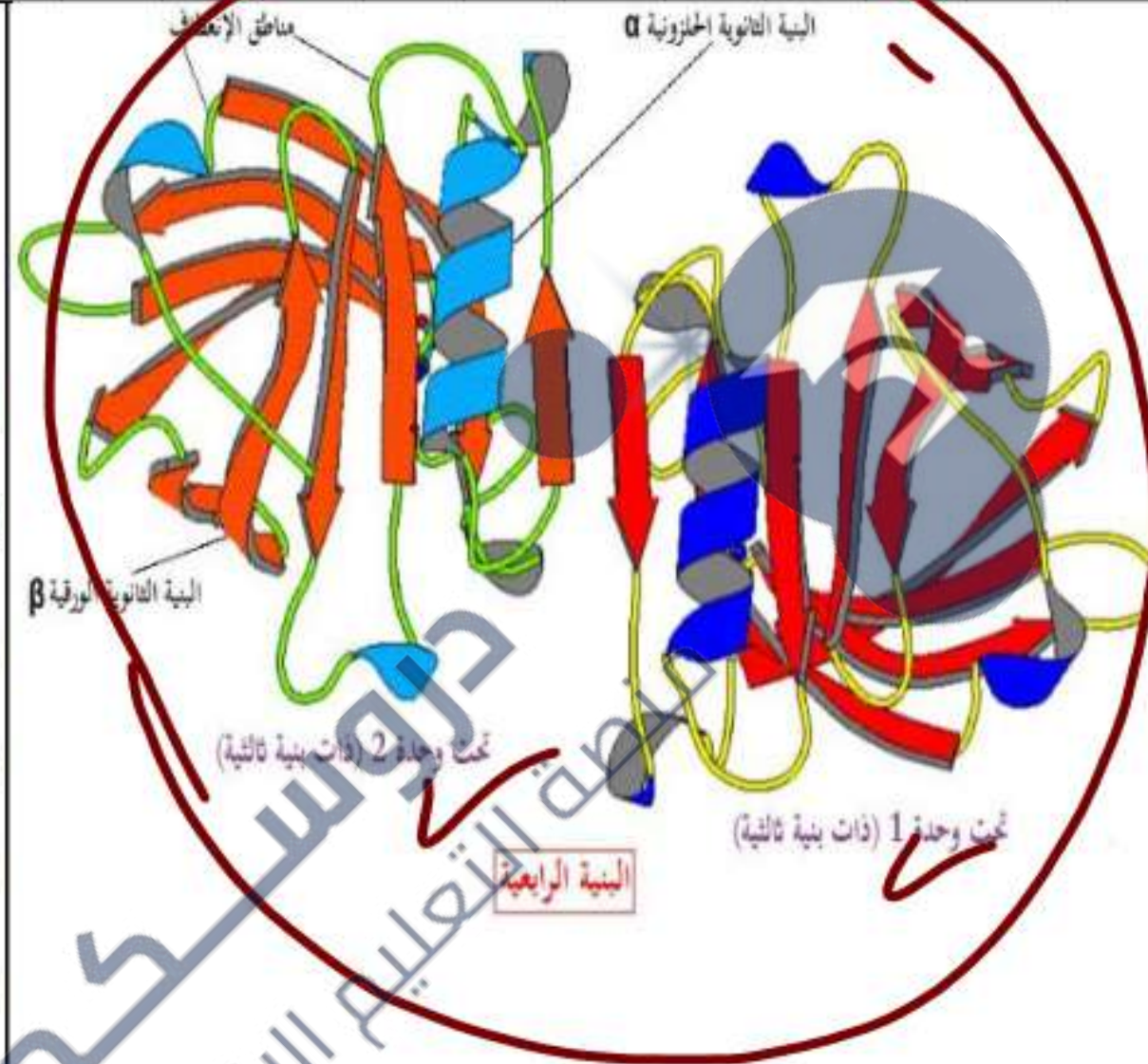


1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

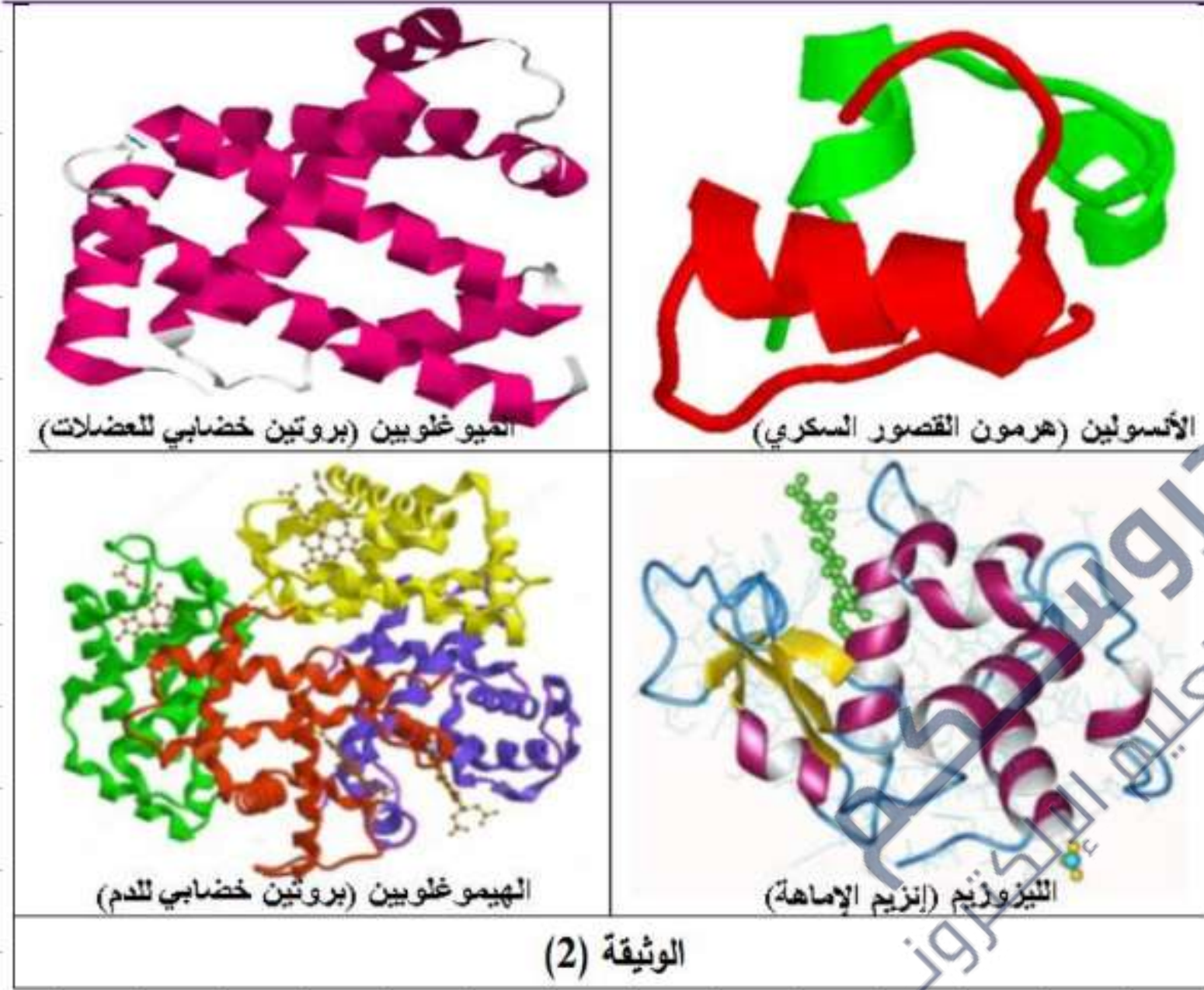
أحصل على بطاقة الإشتراك



البنية الرابعة: هي تجمع لسلسلتين بيبتيديتين أو أكثر لكل منها بنية ثالثة وتسمى كل سلسلة ببتيدية بتحت وحدة، ترتبط تحت الوحدات فيما بينها بروابط ضعيفة عادة (مثل الروابط الهيدروجينية، الشاردية والكارهة للماء) تنشأ بين جذور الأحماض الأمينية للسلاسل الببتيدية.

باستعمال مُبرمج محاكاة راستوب (Rastop) قمنا بتمثيل نماذج جزيئية لبنيات فراغية لبعض البروتينات الوظيفية كما هو

موضح في الوثيقة (2).



التعليمة:

- تعرّف على مستويات البنية الفراغية لبعض البروتينات الوظيفية إنطلاقاً من معطيات الوثيقة (1) وباستغلالك للوثيقة (2).

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



الإجابة:

1. التعرف على مستويات البنية الفراغية لبعض البروتينات الوظيفية:

إستغلال الوثيقة (2): تُمثل الوثيقة (2) نماذج جزيئية لبنيات فراغية لبعض البروتينات الوظيفية، حيث نلاحظ:

- أن هرمون الأنسولين يتكون من سلسلتين بيبتيديتين (أصلهما مورثة واحدة) تضمنتا بنيات ثانوية حلزونية α (3) ومناطق إنعطاف، فهو ذو **بنية ثالثة**.
- أن بروتين الميوغلوبين يتكون من سلسلة بيبتيديّة واحدة تضمنت بنيات ثانوية حلزونية α (8-10) ومناطق إنعطاف، فهو ذو **بنية ثالثة**.
- أن إنزيم الليزوزيم يتكون من سلسلة بيبتيديّة واحدة تضمنت بنيات ثانوية حلزونية α (8-10)، بنيات ثانوية ورقية β (2) ومناطق إنعطاف، فهو ذو **بنية ثالثة**.
- أن بروتين الهيموغلوبين يتكون من 4 سلاسل بيبتيديّة تضمنت بنيات ثانوية حلزونية α (32) ومناطق إنعطاف، فهو ذو **بنية رابعة**.

الإستنتاج: تظهر البروتينات ببنيات مختلفة، محدّدة بعدد وطبيعة وتتالي الأحماض الأمينية التي تدخل في بنائها.

تساؤل: ما الذي يتحكم في تحديد البنية ثلاثية الأبعاد (البنية الفراغية) للبروتينات؟

2. خصائص الأحماض الأمينية:

تُعتبر الأحماض الأمينية الوحدات البنائية للبروتين، لمعرفة بعض خصائص الأحماض الأمينية تُقترح عليك الدراسات التالية:

يُمثل الشكل (أ) من الوثيقة (3) الصيغة الكيميائية العامة للأحماض الأمينية، بينما الشكل (ب) من نفس الوثيقة فيُمثل

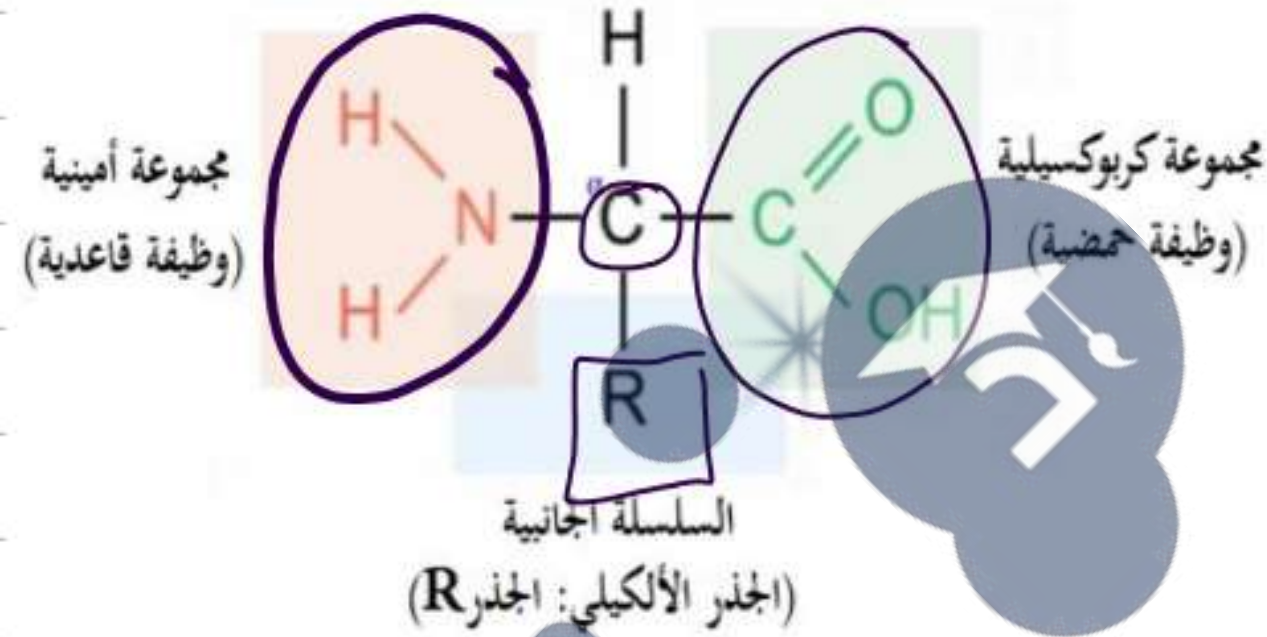
الصيغ المفصلة للأحماض الأمينية العشرين.

فرضية: تدخل الأحماض الأمينية المشكلة للبروتينات بعدها، ترتيبها ونوعها في إكتساب هذه البنية الفراغية النوعية.

جامعة الملك سعود
منطقة التعليم الإلكتروني

$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{COOH}$ (Ala) آلانين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{H})-\text{COOH}$ (Gly) غليسين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{CH}_3)-\text{COOH}$ (Ile) إيزولوسين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{OH})-\text{COOH}$ (Ser) سيرين
$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{COOH}$ (Thr) ثريونين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}(\text{CH}_3)_2)-\text{COOH}$ (Val) فالين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)_2)-\text{COOH}$ (Leu) لوسين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{SH})-\text{COOH}$ (Cys) سيستئين
$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{COOH})-\text{COOH}$ (Asn) أسبارجين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{COOH})-\text{COOH}$ (Glu) غلوتامين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_2)-\text{COOH}$ (Met) ميثيونين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{C}_6\text{H}_4-\text{OH})-\text{COOH}$ (Tyr) تيروزين
$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH}_2)-\text{COOH}$ (Trp) تريبتوفان	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH})-\text{COOH}$ (Phe) فينيل ألانين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_2)-\text{COOH}$ (Pro) برولين	
$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_2)-\text{COOH}$ (Lys) ليسين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_2)-\text{COOH}$ (Arg) أرجينين	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH})-\text{COOH}$ (His) هيسثيدين	
$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH})-\text{COOH}$ (Glu) حمض غلوتاميك	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{COOH})-\text{COOH}$ (Asp) حمض أسبارتيك		

الشكل (ب)



دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 \\ \text{(Ala) آلانين} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{H} \\ \text{(Gly) غليسين} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \\ \text{(Ile) ايزونوسين} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{OH} \\ \text{(Ser) سيرين} \end{array}$
$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 \\ \text{(Thr) ثريونين} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \text{(Val) فالين} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \text{(Leu) لوسين} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{SH} \\ \text{(Cys) سيستئين} \end{array}$
$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{O}=\text{C} \\ \\ \text{NH}_2 \\ \text{(Asn) أسبارجين} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{O}=\text{C} \\ \\ \text{NH}_2 \\ \text{(Gln) غلوتامين} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{S} \\ \\ \text{CH}_3 \\ \text{(Met) ميثيونين} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{HO}-\text{C}_6\text{H}_4 \\ \text{(Tyr) تيروزين} \end{array}$
$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{C}_8\text{H}_6\text{N}_2 \\ \text{(Trp) تريبتوفان} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{(Phe) فينيل آلانين} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{C}_5\text{H}_9\text{N} \\ \text{(Pro) برولين} \end{array}$	
$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{NH}_2 \\ \text{(Lys) ليزين} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{NH} \\ \\ \text{HN}-\text{C}-\text{NH}_2 \\ \text{(Arg) أرجنين} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{C}_5\text{H}_7\text{N}_2 \\ \text{(His) هيستيدين} \end{array}$	
$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{O}=\text{C} \\ \\ \text{OH} \\ \text{(Glu) حمض غلوتاميك} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{O}=\text{C} \\ \\ \text{OH} \\ \text{(Asp) حمض أسبارتيك} \end{array}$		

الشكل (ب)



التعليمة:

- بيّن بعض خصائص الأحماض الأمينية وذلك باستغلالك للوثيقتين (3) و (4).

نقطة التفاعل الكهربائي = P_{Hi}

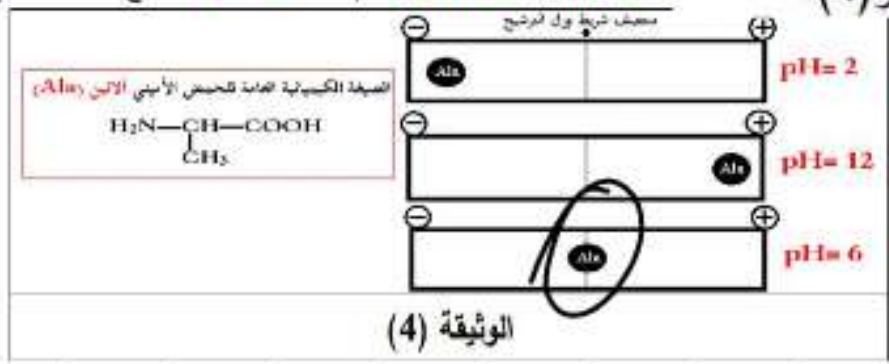
لكل حمض أميني درجة P_{Hi} خاصة به.

قاعدة لتحديد شحنة الحمض الأميني.

- إذا كان $P_{Hi} = P_{الوسط}$ ← متماثل كهربائياً. $P_{Hi} = 5$

- إذا كان $P_{Hi} > P_{الوسط}$ ← الحمض الأميني يعطي الوسط فاعدي فيسلك سلوك جسيم ← الشحنة سالبة.

- إذا كان $P_{Hi} < P_{الوسط}$ ← الحمض الأميني يعطي الوسط حامضي فيسلك سلوك فائدة ← الشحنة موجبة.



ومن جهة أخرى لاحظ العلماء أن إحتواء الأحماض الأمينية على وظيفيتين قاعدية ($-NH_2$) وحمضية ($-COOH$) متأينتين، تُكوّن حموضة الوسط (pH الوسط)، لغرض تحديد سلوك الأحماض الأمينية في طول الحمض الأميني **الانين Ala** في منتصف شريط ورق الترشيح في **جهاز** $pH=2$ عند $pH=12$ ثم عند $pH=6$ ، النتائج مَوْضحة في الوثيقة (4).

الإجابة:

تبيان بعض خصائص الأحماض الأمينية:

إستغلال الوثيقة (3): تمثل الوثيقة (3) الصيغة الكيميائية العامة للأحماض الأمينية (الشكل (أ) إلى جانب الصيغ المفصلة للأحماض الأمينية العشرين (الشكل (ب)، حيث نلاحظ:

• أن الأحماض الأمينية تتكون من:

- جزء ثابت تشترك فيه جميع الأحماض الأمينية، يشمل **مجموعة وظيفية أمينية قاعدية ($-NH_2$) ومجموعة وظيفية كربوكسيلية حمضية ($-COOH$)** مرتبطين بالكربون α .

- جزء متغير من حمض أميني إلى آخر، يُدعى **بالسلسلة الجانبية** أو **بالجذر الألكيلي (الجذر R)**.

• تُصنف الأحماض الأمينية حسب **السلسلة الجانبية (الجذر R)** إلى:

- **أحماض أمينية قاعدية:** تتميز بوجود وظيفة قاعدية إضافية في السلسلة الجانبية، وهي: **ليزين (Lys)**،

أرجينين (Arg) و **هيسكلين (His)**.

- **أحماض أمينية حمضية:** تتميز بوجود وظيفة حمضية إضافية في السلسلة الجانبية، وهي: **حمض غلوتاميك**

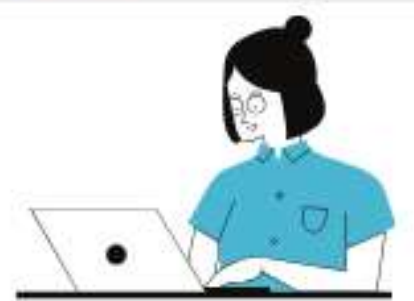
(Glu) و **حمض أسبارتيك (Asp)**.

- **أحماض أمينية متعادلة:** تتميز بعدم وجود وظيفة قاعدية أو حمضية في السلسلة الجانبية ، وهي: **بقية**

الأحماض الأمينية، عددها 15.

الإستنتاج: يوجد **عشرون نوعاً** من الأحماض الأمينية **تدخل في بنية البروتينات الطبيعية** تختلف فيما بينها في **السلسلة**

الجانبية (وجود وظائف قابلة للتأين).



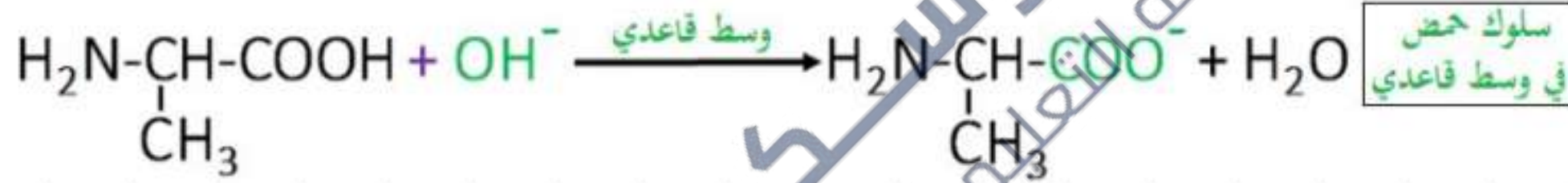
إستغلال الوثيقة (4): تمثل الوثيقة (4) نتائج الهجرة الكهربائية (الرحلان الكهربائي) للحمض الأميني ألانين Ala في أوساط

متغيرة الـ pH، حيث نلاحظ:

• **عند pH الوسط = 2:** هجرة الحمض الأميني Ala إلى القطب السالب **دليل على** أنه يحمل شحنة موجبة لوجوده في الوسط الحامضي (المشبع بـ H^+) وذلك بتأين الوظيفة القاعدية بإكتسابها لبروتون (الحمض الأميني سلك سلوك قاعدة).

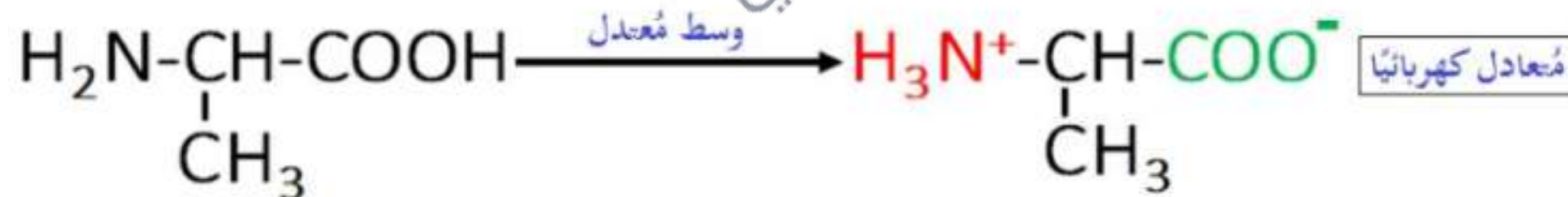


• **عند pH الوسط = 12:** هجرة الحمض الأميني Ala إلى القطب الموجب **دليل على** أنه يحمل شحنة سالبة لوجوده في الوسط القاعدي (المشبع بـ OH^-) وذلك بتأين الوظيفة الحمضية بفقدانها لبروتون (الحمض الأميني سلك سلوك حمض).



• **عند pH الوسط = 6:** عدم هجرة الحمض الأميني Ala إلى أي قطب (يترسب في منتصف الشريط) **دليل على** أنه

مُتعادل كهربائياً (مجموع الشحنات الحمض الأميني تساوي الصفر) وذلك بتأين الوظيفة القاعدية والوظيفة الحمضية معاً، في هذه الحالة يكون pH الوسط = pHi الحمض الأميني.



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



الإستنتاج: تسلك الأحماض الأمينية سلوك الأحماض (تفقد بروتونات) وسلوك القواعد (تكتسب بروتونات) وذلك تبعًا لدرجة حموضة الوسط لذلك تُسمى **بمركبات أمفوتيرية (حمقلية)**.

الربط:

تتمثل بعض خصائص الأحماض الأمينية في:

- تتكون جزيئات الأحماض الأمينية من مجموعة وظيفية قاعدية أمينية ($-NH_2$) ومجموعة وظيفية حمضية كربوكسيلية ($-COOH$) مرتبطتان بالكربون α وهما مصدر الخاصية الأمفوتيرية.
- يوجد **عشرون نوعًا** من الأحماض الأمينية تدخل في بنية البروتينات الطبيعية، تختلف فيما بينها في السلسلة الجانبية (وجود وظائف قابلة للتأين).
- تُصنف الأحماض الأمينية حسب السلسلة الجانبية (الجزء R) إلى: أحماض أمينية قاعدية، أحماض أمينية حمضية و أحماض أمينية متعادلة.
- تسلك الأحماض الأمينية سلوك الأحماض (تفقد بروتونات) وسلوك القواعد (تكتسب بروتونات) وذلك تبعًا لدرجة حموضة الوسط لذلك تُسمى **بمركبات أمفوتيرية (حمقلية)**.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



ملاحظة:

- تختلف البيبتيدات عن بعضها بالقدرة على التفكك الشاردي لسلاسلها الجانبية التي تحدد طبيعتها الأمفوتيرية وخصائصها الكهربائية.
- يُرمز لنقطة التعادل الكهربائي للحمض الأميني بـ pHi وهي تختلف من حمض أميني إلى آخر، نقطة التعادل الكهربائي لـ Ala هي $pHi=6$.
- القاعدة تسمح بتحديد شحنة الحمض الأميني:
 - pH الوسط أقل من pHi : شحنة الحمض الأميني تكون موجبة (+) فيهاجر نحو القطب السالب.
 - pH الوسط أكبر من pHi : شحنة الحمض الأميني تكون سالبة (-) فيهاجر نحو القطب الموجب.
 - pH الوسط يساوي pHi : محصلة شحنات الحمض الأميني تساوي الصفر (0) فلا يهاجر ويترسب.

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

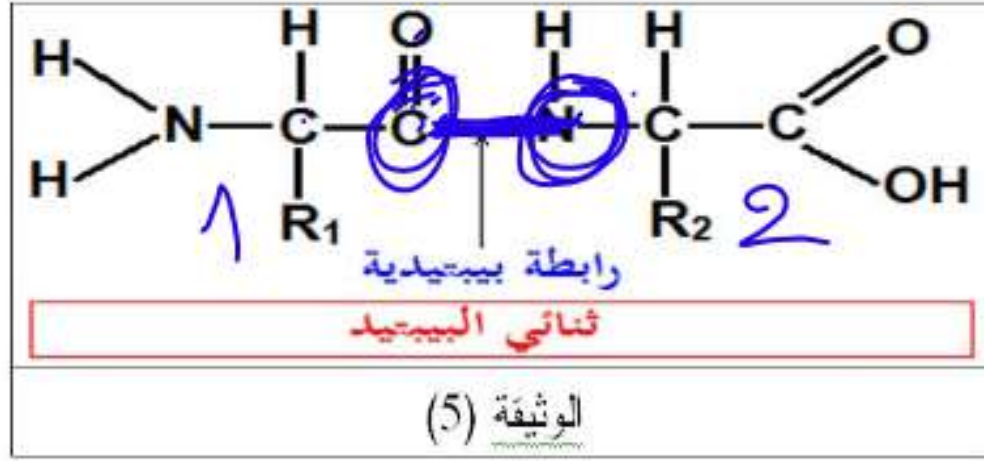
2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك

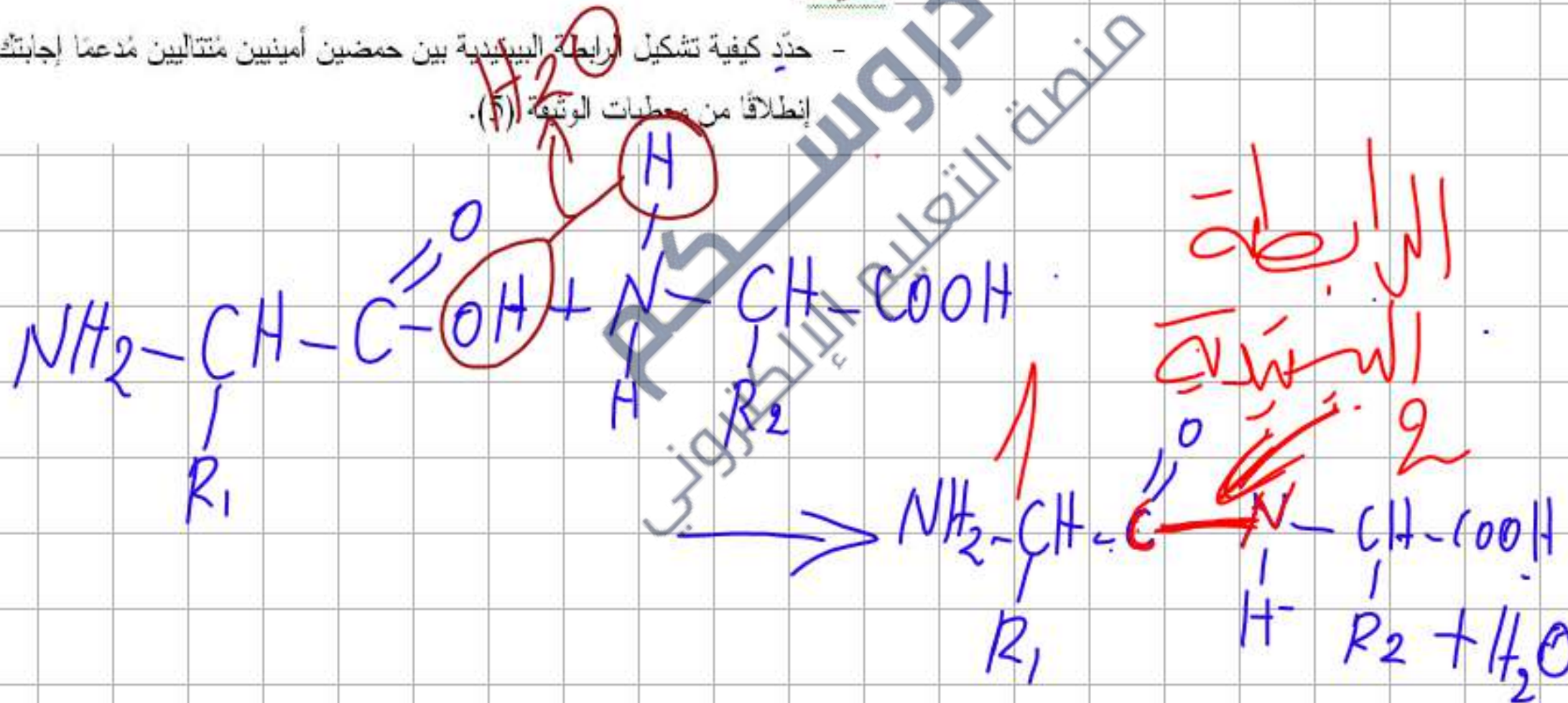


أثناء عملية الترجمة ترتبط الأحماض الأمينية المختلفة مع بعضها البعض في تسلسل معيّن بواسطة روابط بيتيديّة مُشكّلة سلاسل بيتيديّة، لمعرفة كيفية تشكيل الرابطة البيتيديّة بين الأحماض الأمينية تُقترح عليك الوثيقة (5).



التعليمة:

- حدّد كيفية تشكيل الرابطة البيتيديّة بين حمضين أميين متتاليين مُدعماً إجابتك بمعادلة كيميائية إنطلاقاً من معطيات الوثيقة (5).



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



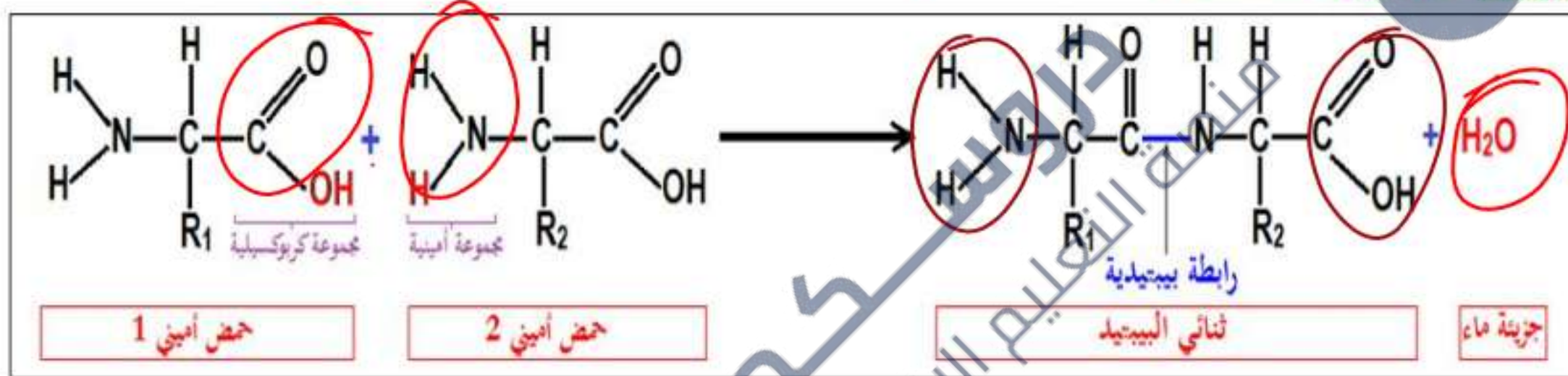
الإجابة:

تحديد كيفية تشكيل الرابطة الببتيدية بين حمضين أمينيين متتاليين:

ترتبط الأحماض الأمينية المتتالية في سلسلة ببتيدية بروابط تكافؤية تدعى **الرابطة الببتيدية (-CO-NH-)** والتي تتشكل نتيجة

إرتباط المجموعة الكربوكسيلية (-COOH) للحمض الأميني الأول مع المجموعة الأمينية (-NH₂) للحمض الأميني الموالي مع

تحرير جزيئة ماء. **المعادلة الكيميائية:**



ملاحظة:

عدد الروابط لببتيدية وجزيئات الماء المتحررة في السلسلة الببتيدية يكون دائما **(n-1)**، حيث **n** عدد الأحماض الأمينية المدخلة في

تركيب لسلسلة لببتيدية.

عدد الوظائف الكربوكسيلية و الأمينية الحرة **لا يتأثر** بطول السلسلة الببتيدية.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

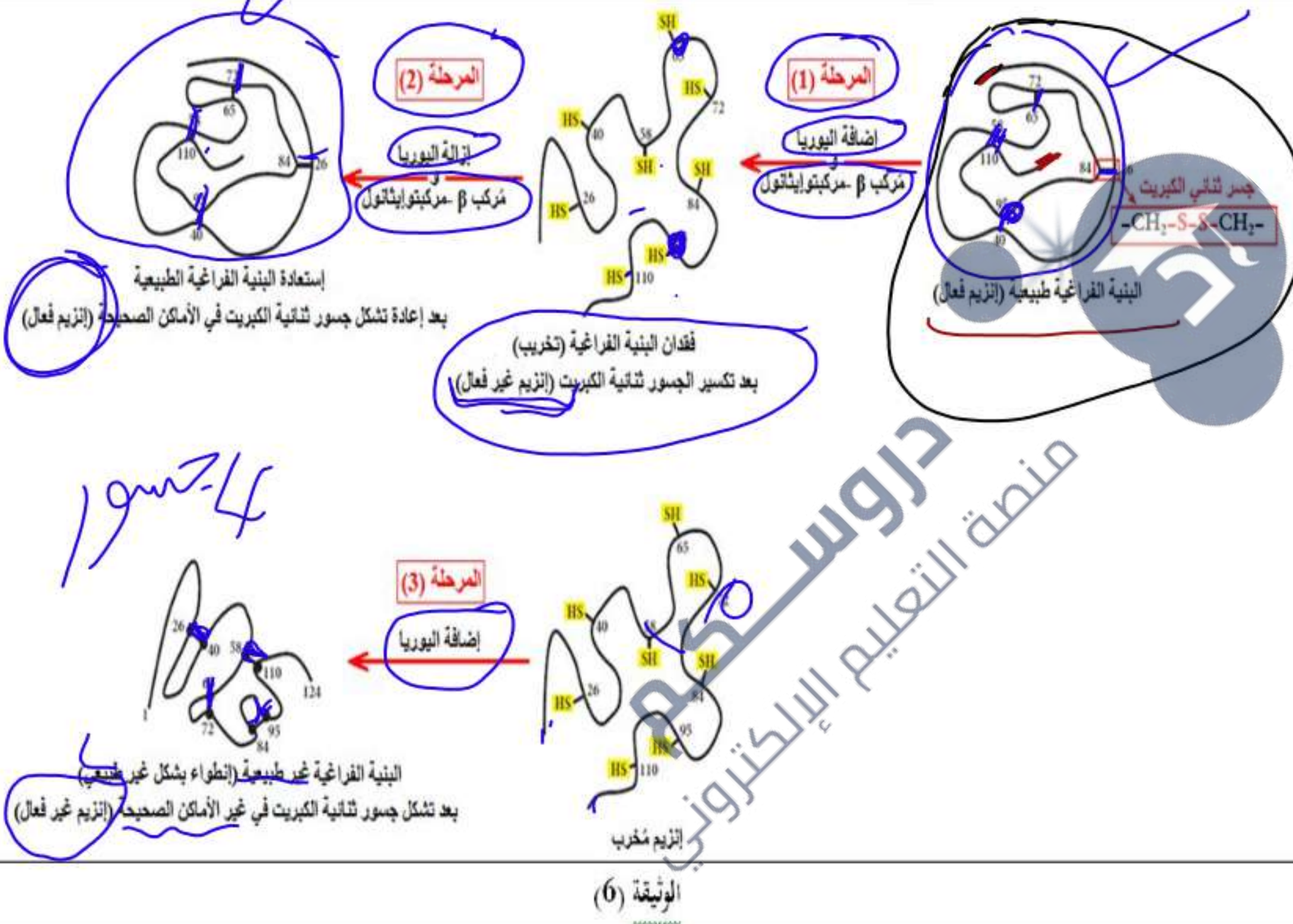
أحصل على بطاقة الإشتراك



4. العلاقة بين بنية البروتين وتخصصه الوظيفي:

لمعرفة العلاقة بين بنية البروتين وتخصصه الوظيفي قام العالم **Anfinsen** بإجراء تجربة على إنزيم ريبونوكلياز **Ribonuclease** (إنزيم يَفكك الـ ARN) الذي يتكون من سلسلة بيبتيديية واحدة تضم 124 حمض أميني، تأخذ البنية الثالثة والتي يعمل على استقرارها أربعة جسور ثنائية الكبريت بين أحماض أمينية محددة من نوع سيستئين (**Cys**) وذلك في المواضع (26-84)، (40-95)، (58-110) و (65-72) باستعمال مادتين هما: **مركب β - مركبتوايثانول** الذي يعمل على تكسير الجسور ثنائية الكبريت. **وليوريا** التي تعمل على إعاقة الإنطواء لطبيعي للبروتين (للإنزيم).
مراحل التجربة ونتائجها موضحة في الوثيقة (6).





التعليمة:

- صادق على صحة الفرضية المقترحة سابقاً وذلك بإستغلالك لنتائج تجربة Anfinsen الموضحة في الوثيقة (6).

2. المصادقة على صحة الفرضية المقترحة:

إستغلال الوثيقة (6): تمثل الوثيقة (6) مراحل ونتائج تجربة Anfinsen، حيث نلاحظ:

- **في المرحلة 1:** معاملة إنزيم الريبونيكلياز بمركب β -مركبتوايثانول واليوريا أدت إلى فقدان بنيته الفراغية (تخريب) بعد تكسير الجسور ثنائية الكبريت فأصبح الإنزيم غير فعال.
- **في المرحلة 2:** إزالة اليوريا ومركب β -مركبتوايثانول أدت إلى إستعادة البنية الفراغية الطبيعية للبروتين بعد إعادة تشكل الجسور ثنائية الكبريت في الأماكن الصحيحة فأصبح الإنزيم فعال.
- **في المرحلة 3:** معاملة إنزيم الريبونيكلياز مخرب (فاقد لبنيته الفراغية) باليوريا أدت إلى تشكل بنية فراغية غير طبيعية للبروتين بعد تشكل الجسور ثنائية الكبريت في غير مواضعها الصحيحة فأصبح الإنزيم غير فعال.

الإستنتاج: يتوقف التخصص الوظيفي للبروتين على بنيته الفراغية والتي يُحددها **عدد**، **نوع**، و**ترتيب** الأحماض الأمينية الداخلة في تركيب السلسلة الببتيدية، **وكذا** **الروابط الكيميائية** (**جسور ثنائية الكبريت**، **روابط شاردية**، **هيدروجينية**، **كارهة للماء**) الناشئة بين السلاسل الجانبية لأحماض أمينية **محددة** و**متموضعة بطريقة دقيقة** في السلسلة أو السلاسل الببتيدية **حسب الرسالة الوراثية**.



الربط:

هذه النتائج تسمح بالمصادقة على صحة الفرضية المقترحة سابقاً (تدخل الأحماض الأمينية المشكلة للبروتينات بعدها، ترتيبها ونوعها في إكتساب هذه البنية الفراغية النوعية).

الخلاصة:

- تظهر البروتينات ببنيات فراغية مختلفة، محددة بعدد وطبيعة وتتالي الأحماض الأمينية التي تدخل في بنائها.
- تتكون جزيئات الأحماض الأمينية من مجموعة وظيفية أمينية قاعدية ($-NH_2$) ومجموعة وظيفية كربوكسيلية حمضية ($-COOH$) مرتبطين بالكربون α وهما مصدرا الخاصية الأمفوتيرية.
- يوجد عشرون نوعاً من الأحماض الأمينية تدخل في بنية البروتينات الطبيعية تختلف فيما بينها في السلسلة الجانبية (وجود وظائف قابلة للتأين).
- تُصنف الأحماض الأمينية حسب السلسلة الجانبية إلى:
 - أحماض أمينية قاعدية (ليزين، أرجينين، هيسنتين).
 - أحماض أمينية حمضية (حمض غلوتاميك، حمض أسبارتيك).
 - أحماض أمينية متعادلة (سيرين، الغليسين، ...).

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



تسلك الأحماض الأمينية سنوك الأحماض (تفقد بروتونات) و سنوك القواعد (تكتسب بروتونات) وذلك

تبعاً لدرجة حموضة الوسط لذلك تسمى بمركبات أمفوتيرية (حمضية)، كما تختلف البيبتيدات عن بعضها
بالقدرة على التفكك الشاردي لسلاسلها الجانبية التي تحدد طبيعتها الأمفوتيرية وخصائصها الكهربائية.

ترتبط الأحماض الأمينية المتتالية في سلسلة بيبتيدية بروابط تكافؤية تدعى الرابطة البيبتيدية
(-CO-NH-).

تتوقف البنية الفراغية وبالتالي التخصص الوظيفي للبروتين، على الروابط التي تتشأ بين أحماض أمينية

محددة (جسور ثنائية الكبريت، شاردية، ...)، ومموضعة بطريقة دقيقة في السلسلة أو السلاسل

البيبتيدية حسب الرسالة الوراثية.



التقويم:

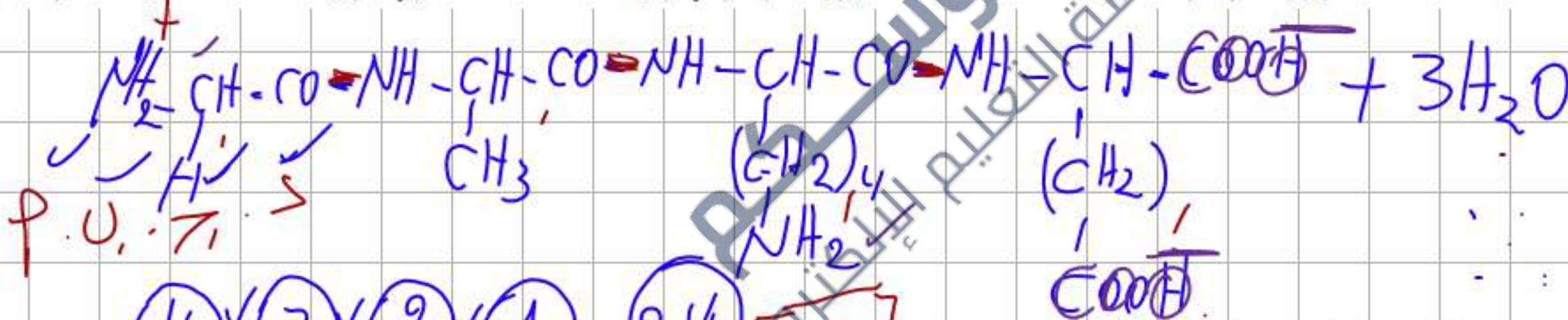
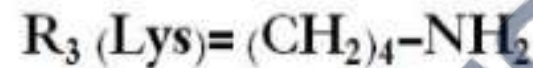
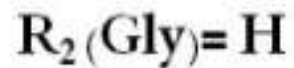
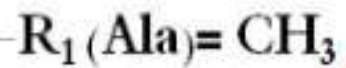
التطبيق الأول:

1. شكل رباعي البيبتيد مُكون من الأحماض الأمينية التالية: Ala, Gly, Lys, Glu.

2. حدّد شحنة رباعي البيبتيد المتشكل عند $pH=1$ ثم عند $pH=13$.

3. أحسب عدد أنواع رباعي البيبتيد المختلفة الممكن تشكيلها بدون تكرار.

تُعطى:



$$(4) \times (3) \times (2) \times (1) = (24)$$

$$= 4! \text{ كامل}$$

$$+2$$

$$-2$$

الشحنة عند $pH=1$

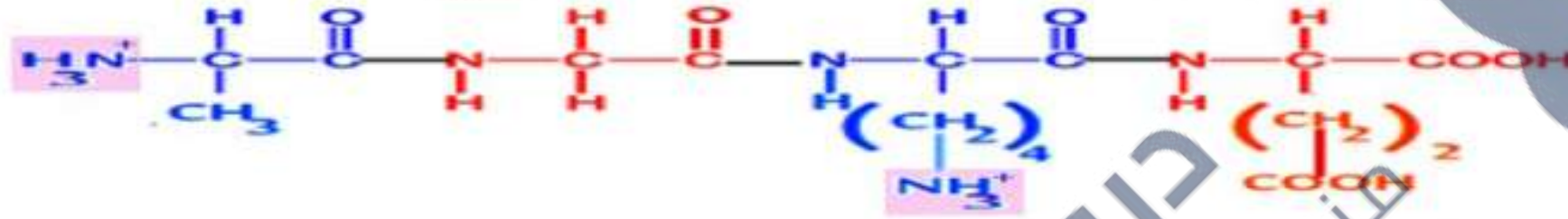
الشحنة عند $pH=13$

الإجابة:

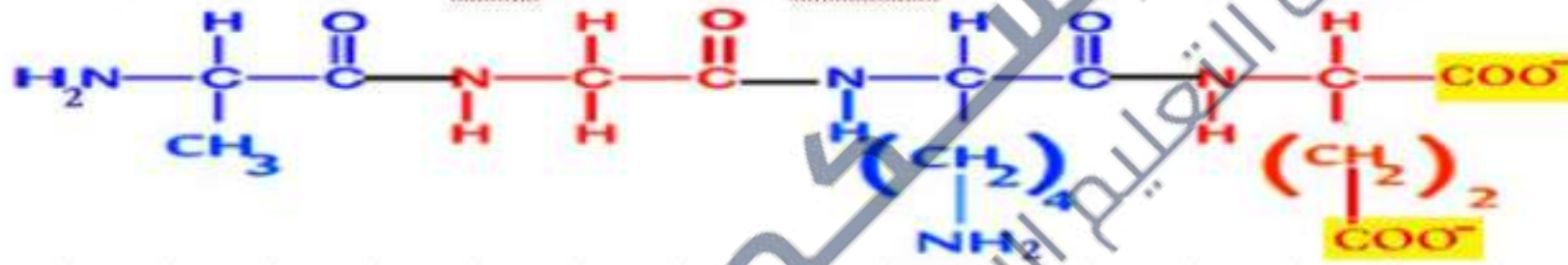
1. تشكيل رباعي البيبتيد:



2. تحديد شحنة رباعي البيبتيد عند pH=1: هي +2 وذلك لوجود وظيفة أمينية في جذر الحمض الأميني Lys بالإضافة إلى الوظيفة الأمينية الحرة.



شحنة رباعي البيبتيد عند pH=13: هي -2 وذلك لوجود وظيفة كربوكسيلية في جذر الحمض الأميني Glu بالإضافة إلى الوظيفة الكربوكسيلية الحرة.



3. حساب عدد أنواع رباعي البيبتيد المختلفة الممكن تشكيلها بدون تكرار:

n! حيث n هو عدد الأحماض الأمينية المختلفة المستعملة

4! = 1x2x3x4 = 24 رباعي بيبتيد مختلف.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



التطبيق الثاني:

- بيّن في نص علمي العلاقة بين بنية ووظيفة البروتين اعتماداً على معلوماتك.

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



الإجابة:

النص العلمي: (من بكالوريا 2019 شعبة رياضيات)

تظهر البروتينات بنيات فراغية ووظائف مختلفة، فما العلاقة بين بنية ووظيفة البروتين؟

يتوقف التخصص الوظيفي للبروتين على بنية الفراغية والتي يحددها عدد ونوع وترتيب الأحماض الأمينية

الداخلة في تركيب السلسلة البيبتيدية، وكذا الروابط الكيميائية

(جسور ثنائية الكبريت، روابط شاردية، هيدروجينية، كارهة للماء) الناشئة بين السلاسل الجانبية لأحماض

أمينية محددة و**متموضعة بطريقة دقيقة في السلسلة أو السلاسل البيبتيدية حسب الرسالة الوراثية تسمح بتقارب**

بعض الأحماض الأمينية مشكلة منطقة فعالة تكسب البروتين الوظيفة.

أي خلل في المورثة يؤدي إلى تغير البنية الفراغية مما يفقد البروتين تخصصه الوظيفي.

إذن المحافظة على البنية الفراغية للبروتين تؤدي إلى المحافظة على أداء وظيفته.

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



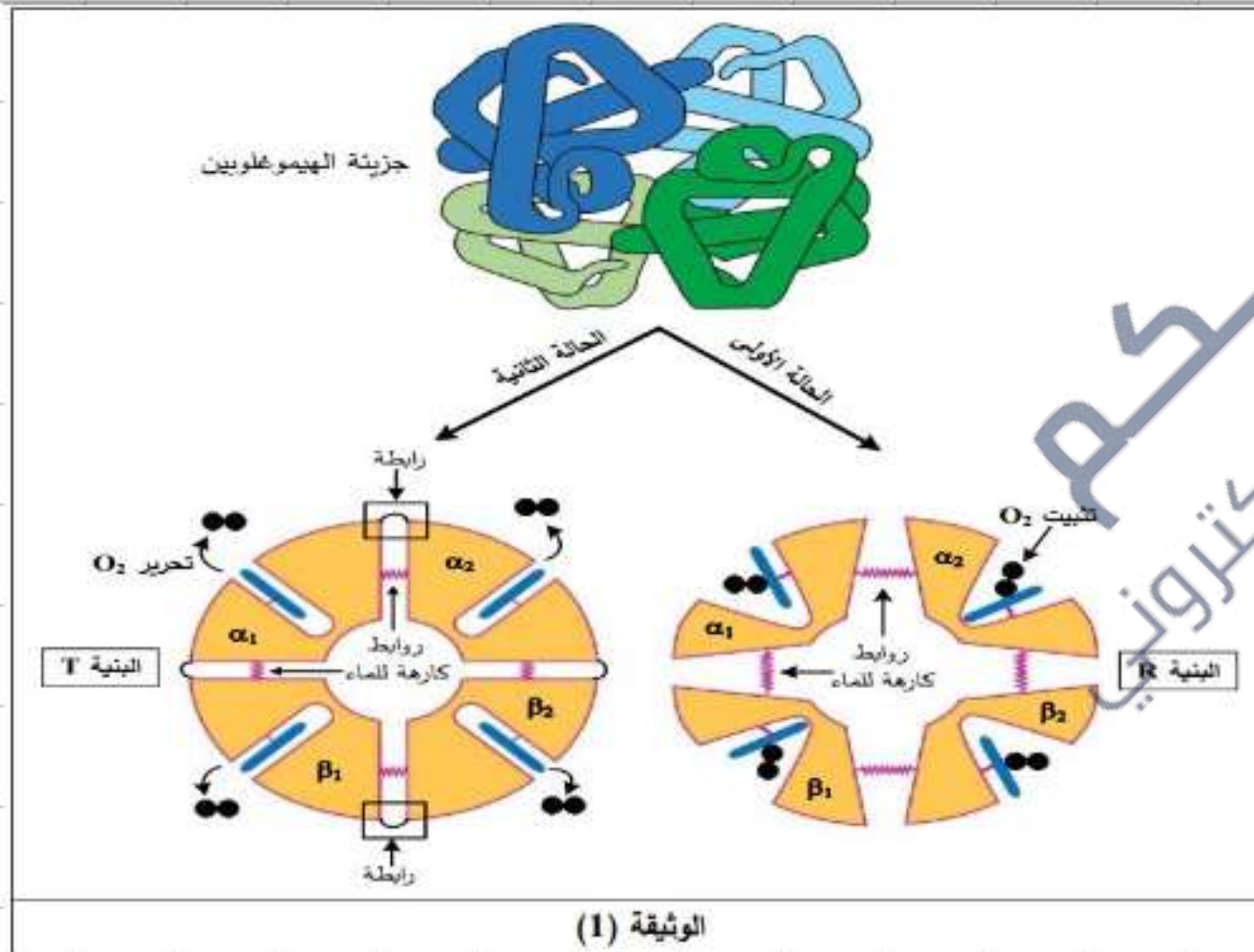
تمرين 1 بكالوريا ربيعي

البروتينات جزيئات حيوية هامة تتعدد أدوارها في خلايا العضوية حسب تخصصاتها الوظيفية التي تتوقف على بنيتها الفراغية، والدراسة التالية تُبرز علاقة بنية البروتين بوظيفته.

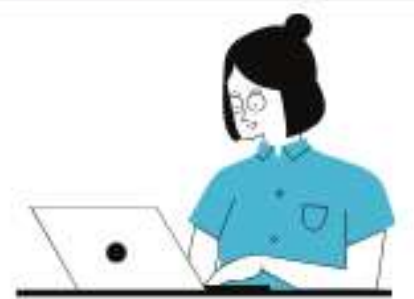
الجزء الأول:

تتميز جزيئة الهيموغلوبين ببنية رابعة مكونة من سلسلتين (α) وسلسلتين (β)، لها قدرة الارتباط بثنائي الأوكسجين (O_2) على مستوى الرنتين وقدرة تحريره على مستوى الأنسجة حسب شروط فيزيولوجية محددة.

تمثل الوثيقة (1) البنية الفراغية لجزيئة الهيموغلوبين ورسمين تخطيطيين لنفس الجزيئة في حالتين وظيفيتين مختلفتين.



- 1- قارن بين البنية (R) والبنية (T) لجزيئة الهيموغلوبين.
- 2- قدم فرضية تُفسر بها سبب تغير بنية الهيموغلوبين.

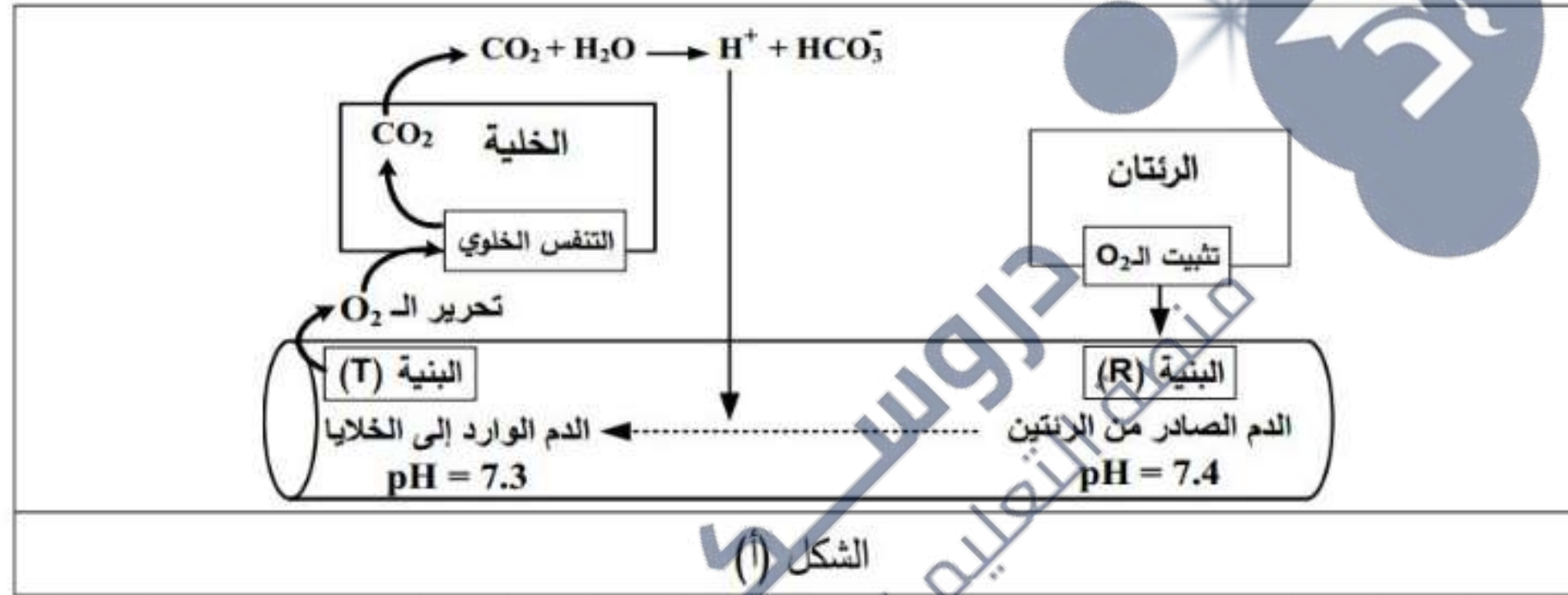


الجزء الثاني:

لاختبار صحة الفرضية المقترحة سابقا تُقدم الوثيقة (2) حيث:

يمثل الشكل (أ) مخططا تفسيريا لآلية تغير (pH) بلازما الدم الصادر من الرئتين والوارد إلى الخلايا.

يمثل الشكل (ب) بنية فراغية لجزء وظيفي لكل من جزيئة الهيموغلوبين (R) و (T) مأخوذة عن مبرمج (Rastop).



دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

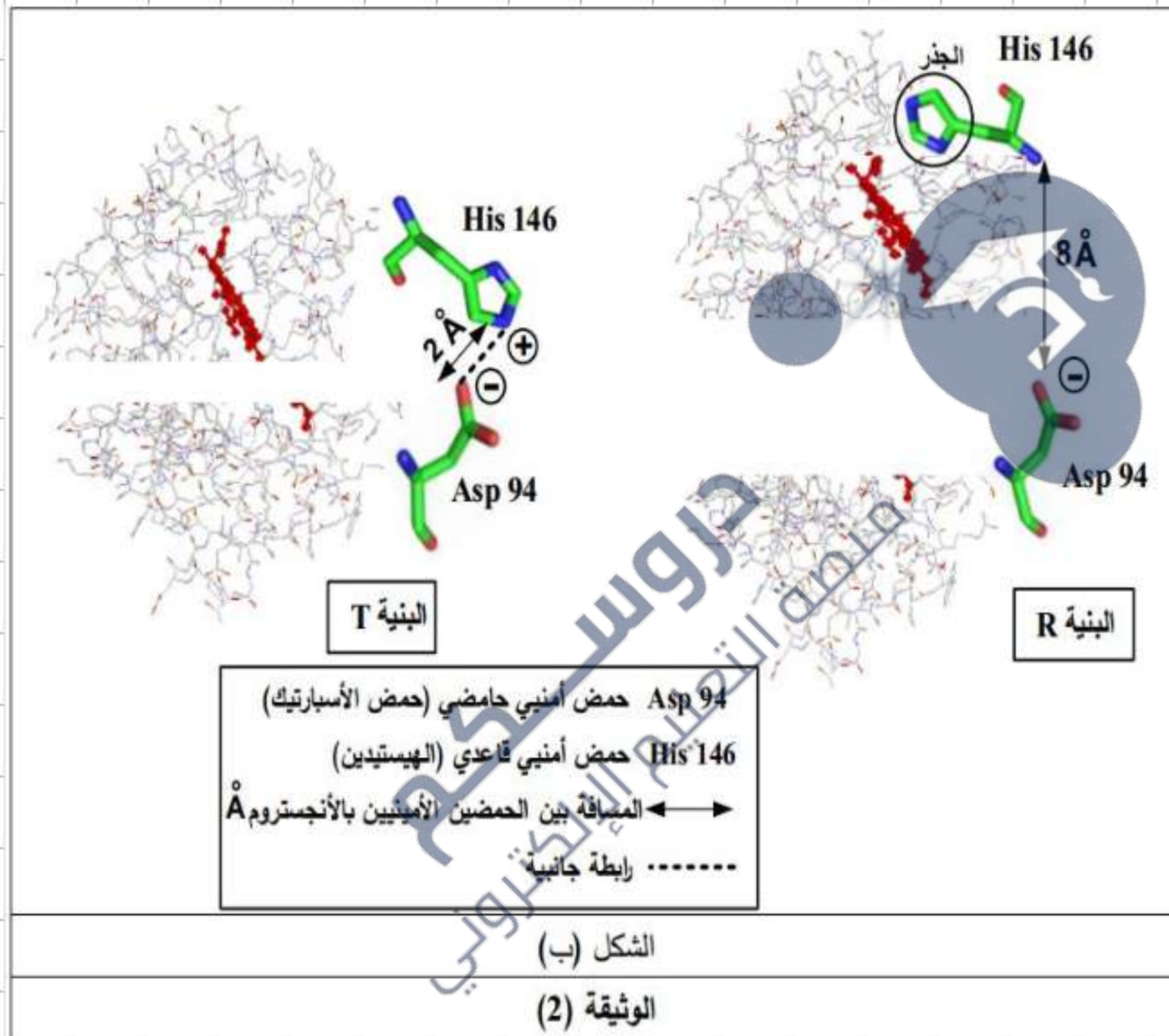
2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك





حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



- 1- حلل النتائج الموضحة في الشكل (أ) من الوثيقة (2) مبرزاً سبب التغير في الـ (pH).
- 2- أ- فسّر الرسومات الموضحة في الشكل (ب) من الوثيقة (2).
ب - ناقش صحة الفرضية المقترحة باستغلالك للوثيقة (2).
- 3- بيّن إذن خطورة انخفاض (pH) الدم على سلامة العضوية في حالة الاحتراق بغاز الفحم (CO_2).

الجزء الثالث:

من خلال ما سبق ومعلوماتك:

- لخص في نص علمي العلاقة بين بنية البروتين ووظيفته مبرزاً تأثير هذه العلاقة بعوامل الوسط.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





الجزء الأول:

1. المقارنة بين البنية (R) والبنية (T):

- تتكون البنية (R) و (T) من نفس السلاسل الببتيدية α_1 ، α_2 ، β_1 و β_2 مترابطة فيما بينها بروابط كارهة للماء.

- في البنية (R) تترابط هذه السلاسل بروابط كارهة للماء فقط فتكون متباعدة مما يسمح بتثبيت جزيئة ثنائي الأوكسجين.

- أما البنية (T) فتترابط فيها السلاسل بروابط كارهة للماء بالإضافة إلى روابط أخرى فتتقارب السلاسل محررة جزيئة ثنائي الأوكسجين.

ومنه نستنتج أن جزيئة الهيموغلوبين تتغير بنيتها لأداء وظيفة محددة.

2. تقديم فرضية لتفسير سبب تغير بنية الهيموغلوبين:

تقبل إحدى الفرضيات التالية:

- تتغير بنية الهيموغلوبين نتيجة نشأة أو اختفاء روابط كيميائية.

- تتغير بنية الهيموغلوبين نتيجة نشأة أو اختفاء روابط كيميائية بحسب تغير أحد الشروط الفيزيولوجية.

- تتغير بنية الهيموغلوبين نتيجة نشأة أو اختفاء روابط كيميائية بحسب تغير pH الوسط.

01.5

0.25

0.50

0.50

0.25

01

1



الجزء الثاني:

1. تحليل النتائج الموضحة في الشكل (أ) مع إبراز سبب التغير في الـ pH:

يمثل الشكل (أ) مخططاً تفسيريًا لآلية تغير pH بلازما الدم الصادر من الرئتين والوارد إلى الخلايا.

0.5 - في مستوى الرئتين ينبت ثنائي الأوكسجين على البنية (R) ويكون pH الدم الصادر يساوي 7,4

0.5 - عند وصوله إلى الخلايا ينخفض pH الدم إلى 7,3 وتتغير البنية (R) إلى البنية (T) فيتحرر ثنائي الأوكسجين.

0.5 - تستعمل الخلية ثنائي الأوكسجين في التنفس محررة غاز ثنائي أكسيد الكربون الذي يتفاعل مع الماء منتجا HCO_3^- وبروتونا H^+ الذي يُخفّض pH الدم الصادر من الرئتين من 7,4 إلى 7,3.

0.5 ومنه نستنتج أن بنية الهيموغلوبين تتغير من البنية (R) إلى البنية (T) بتغير pH الدم.

2. أ. تفسير الرسومات الموضحة في الشكل (ب):

1 - يفسر تباعد حمض الأسبارتيك (94) والهستيدين (146) بمسافة 8Å بعدم تشكل رابطة شاردية بينهما نتيجة عدم تأين الهستيدين عند $\text{pH} = 7,4$ رغم تأين الوظيفة الكربوكسيلية لحمض الأسبارتيك.

1 - يفسر تقاربهما في البنية (T) بمسافة 2Å بتشكل رابطة شاردية بينهما نتيجة تأين الوظيفة الأمينية للهستيدين عند $\text{pH} = 7,3$.

02

02

02	0.75	ب - مناقشة صحة الفرضية المقترحة: من الشكل (أ): إن البروتون H^+ المتحرر عن تفاعل الـ CO_2 و H_2O يُخفض pH الدم من 7,4 إلى 7,3 مما يتسبب في تغير البنية (R) إلى البنية (T).
	0.75	ومن الشكل (ب): إن تغير البنية (R) إلى البنية (T) كان نتيجة تشكل رابطة شاردية بين حمض الهستيدين (146) وحمض الأسبارتيك (94) بسبب انخفاض pH الدم.
	0.5	هذا ما يؤكد صحة الفرضية.
01	1	3. تبيان خطورة انخفاض pH الدم على سلامة العضوية في حالة الاختناق بغاز الفحم (CO_2): إن ارتفاع نسبة CO_2 في الدم يسبب انخفاض pH الدم مما يؤدي إلى بقاء جزيئة الهيموغلوبين في حالة البنية (T) التي ليس لها قدرة تثبيت (O_2) وعدم تغيرها إلى البنية (R) التي تسمح بارتباط جزيئة ثنائي الأوكسجين، مما يتسبب في عدم إمداد الخلايا بثنائي الأوكسجين.
02.5	0.5	الجزء الثالث: النص العلمي يتضمن النص العلمي الموارد التالية: البروتينات جزيئات حيوية هامة تتعدد أدوارها في خلايا العضوية حسب تخصصاتها التي تتوقف على بنيتها الفراغية، فكيف تتحكم بنية البروتين في وظيفته؟
	0.75	تتوقف البنية الفراغية وبالتالي التخصص الوظيفي للبروتين على الروابط التي تنشأ بين أحماض أمينية محددة (جسور ثنائية الكبريت، شاردية، كارهة للماء، هيدروجينية) ومتوضعة بطريقة دقيقة في السلسلة الببتيدية.
	0.75	تتأثر البنية الفراغية للبروتين بعوامل الوسط كدرجة الـ pH والحرارة حيث أي تغير طفيف قد يؤدي إلى نشأة أو كسر روابط جانبية (كالروابط الشاردية) وينتج عن ذلك تغير في بنية البروتين وبالتالي في وظيفته.
	0.5	إن تعدد أدوار البروتينات مرتبط بعدد، نوع وترتيب الأحماض الأمينية التي تربطها روابط كيميائية تنشأ في شروط فيزيولوجية محددة لتعطي بنية معينة تسمح لها بالقيام بوظيفة محددة.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

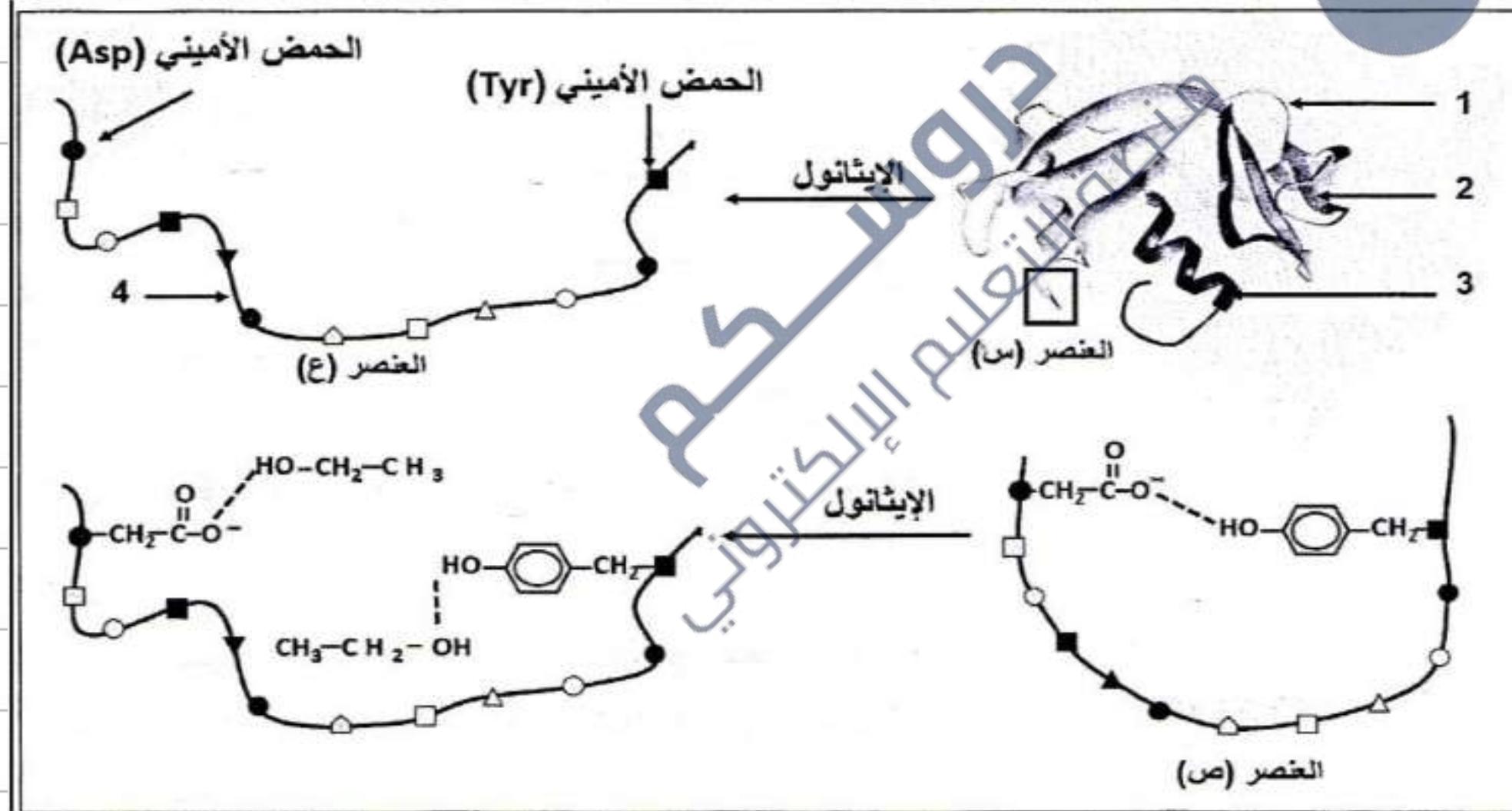
3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



التمرين الأول: BAC 2023 -شعبة رياضيات -

تمتلك البروتينات بنيات فراغية مستقرة تُؤهلها لأداء وظائف خاصّة، تتأثر هذه البنيات ببعض العوامل الخارجية مثل الكحول الإيثيلي (الإيثانول CH_3CH_2OH) المستعمل كمطهر ضد البكتيريا.
الوثيقة التالية تُظهر تأثير الكحول على بنية أحد البروتينات الغشائية للبكتيريا حيث العنصر (ص) تكبير للعنصر المؤطر (س).



دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

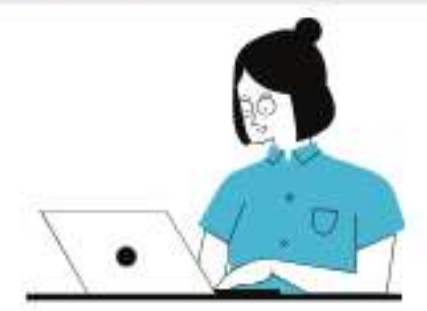
ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1. تعرّف على البيانات المرقّمة من 1 الى 4 وحدّد من الوثيقة نوع الرّابطة المستهدفة من طرف الإيثانول.
2. أكتب الصيغة الكيميائية للحمضين الأمينيين (Tyr و Asp) ضمن السلسلة الببتيدية الممثّلة في العنصر (ع).
3. بيّن في نص علمي كيفية تأمين استقرار البنية الفراغية للبروتين ووظيفته وتأثير الكحول على ذلك مستعينا بالوثيقة ومكتسباتك.

التمرين 2

البروتينات جزيئات حيوية هامة تتعدد أدوارها في خلايا العضوية حسب تخصصاتها الوظيفية التي تتوقف على بنيتها ، والدراسة التالية تبرز علاقة بنية البروتين بوظيفته.

الجزء الأول:

تتميز جزيئة الهيموغلوبين بنية رابعة مكونة من سلسلتين (α) وسلسلتين (β) ، لها قدرة الارتباط بثنائي الأوكسجين (O_2) على مستوى الرئتين وقدرة تحريره على مستوى الأنسجة حسب شروط فيزيولوجية محددة.

تمثل الوثيقة (1) البنية الفراغية لجزيئة الهيموغلوبين ورسمين تخطيطيين لنفس الجزيئة في حالتين وظيفتين مختلفتين .

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





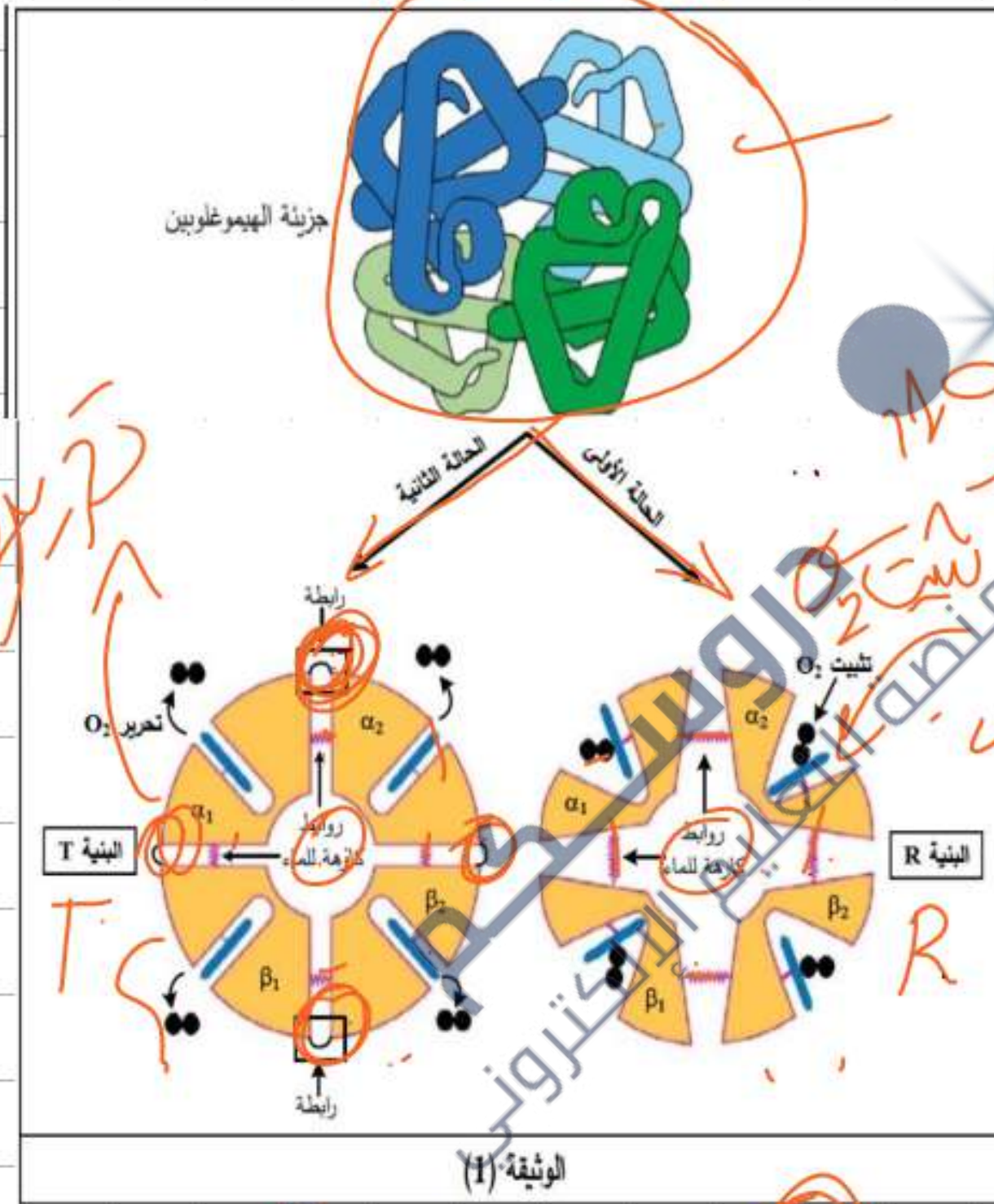
ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



* باستغلالك للوثيقة (1) اقترح فرضية تفسر بها سبب تغير بنية الهيموغلوبين؟

Handwritten notes in orange: 'افمن', 'محل تغير طرد', 'الوسط', 'O2', 'T', 'R', 'رابطه', 'روابط', 'روابط للماء', 'روابط O2', 'تثبيت O2', 'البنية T', 'البنية R', 'الوثيقة (1)'. A large blue watermark 'منصة دروسكم' is overlaid on the diagram.

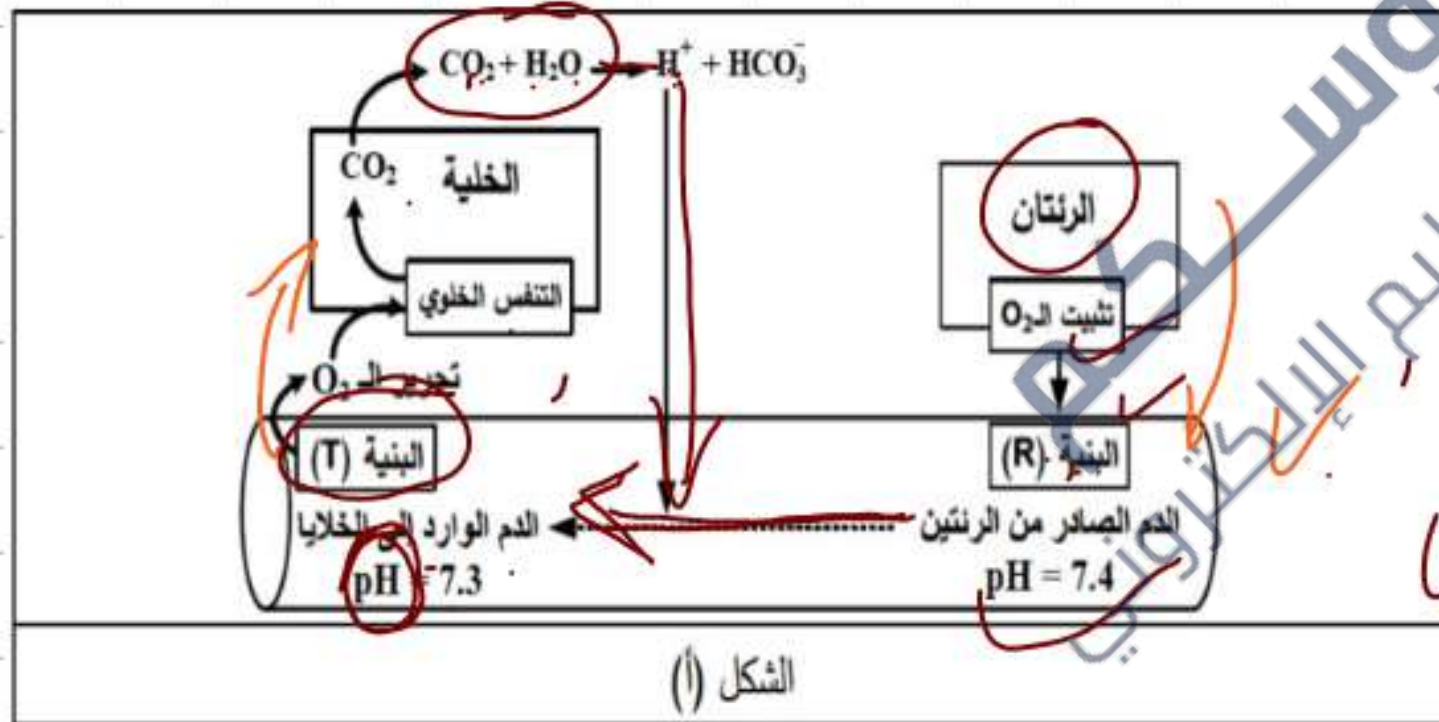
Handwritten notes in blue: 'الاستغلال', 'الوثيقة', 'اوصل الشانه', 'ادبه الاطراف', 'استغلال استغلاله', 'تغير بنية انا'. A large blue watermark 'منصة دروسكم' is overlaid on the diagram.

الجزء الثاني:

لاختبار صحة الفرضية المقترحة سابقا تُقدم الوثيقة (2) حيث:

يمثل الشكل (أ) مخططا تفسيريا لآلية تغير (PH) بلازما الدم الصادر من الرئتين والوارد إلى الخلايا.

يمثل الشكل (ب) بنية فراغية لجزء وظيفي لكل من جزيئة الهيموغلوبين (R) و (T) مأخوذة عن مبرمج راستوب (Rastop).



الدم PH
للتغير

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

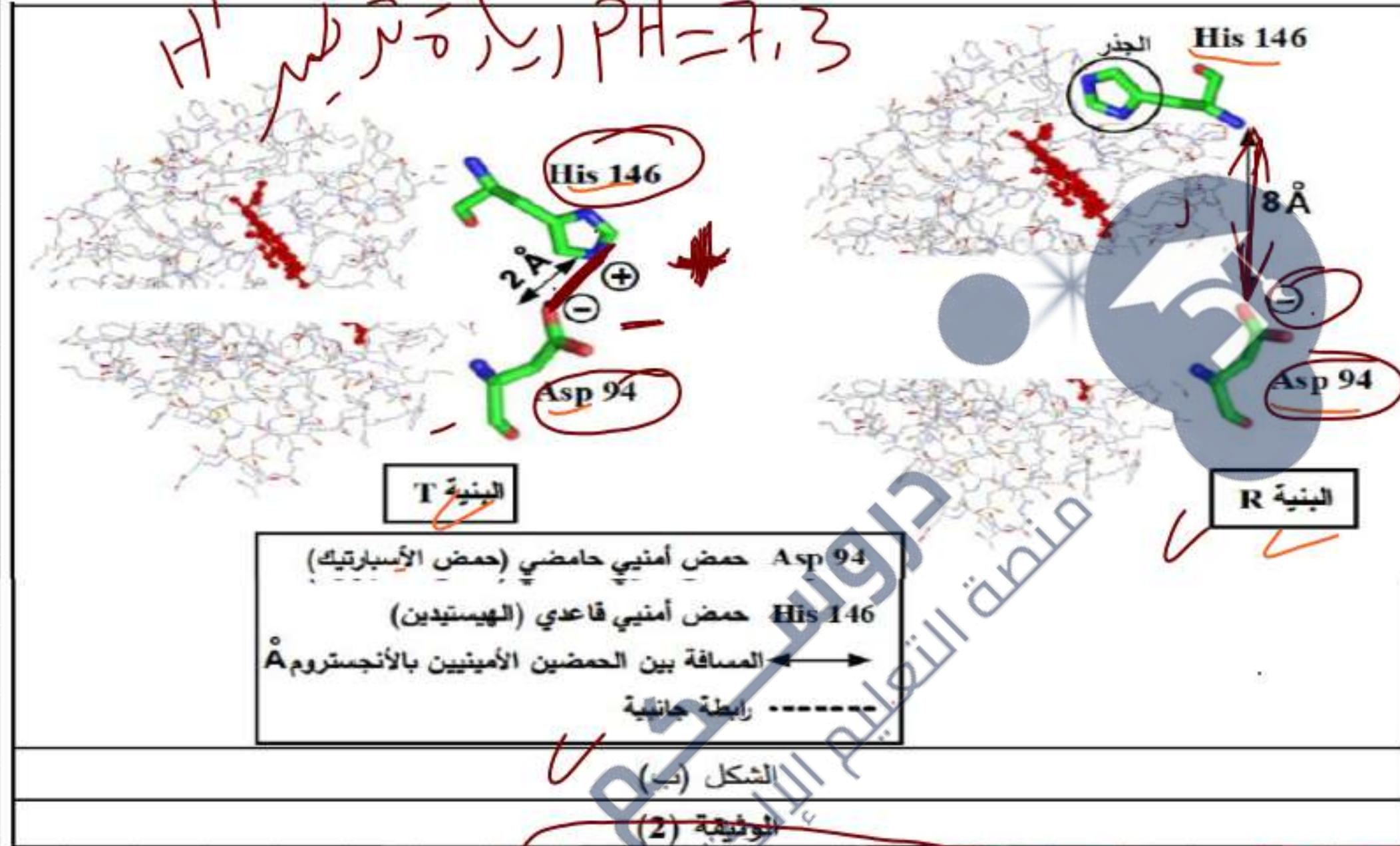
دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



PH = 7.3
H⁺ رابطة جانيبة



1- باستغلالك لشكلي الوثيقة (2) ناقش صحة الفرضية المقترحة؟

2 بين خطورة انخفاض (PH) الدم على سلامة العضوية في حالة الاختناق بغاز الفحم (CO2).

الجزء الثالث:

من خلال ما سبق ومعلوماتك لخص في نص علمي العلاقة بين بنية البروتين ووظيفته مُبرزا تأثير هذه العلاقة بعوامل الوسط.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني



الجزء الأول:

استغلال الوثيقة (2) + فرضية لتفسير تغير بنية الهيموغلوبين:

استغلال الوثيقة : مقارنة + استنتاج

تمثل الوثيقة (1) البنية الفراغية لجزيئة الهيموغلوبين ورسمين تخطيطيين لنفس الجزيئة في حالتين وظيفتين مختلفتين حيث نلاحظ:

أوجه التشابه: تتكون البنية (R) و (T) من نفس السلاسل الببتيدية $\alpha 1, \alpha 2, \beta 1, \beta 2$ مرتبطة فيما بينها بروابط كارهة للماء.

أوجه المقارنة: في البنية (R) تترابط هذه السلاسل بروابط كارهة للماء فقط فتكون متباعدة مما يسمح بتثبيت جزيئة ثنائي الأوكسجين في حين البنية (T) تترابط فيما السلاسل بروابط كارهة للماء بالإضافة إلى روابط أخرى تتقارب السلاسل محررة جزيئة ثنائي الأوكسجين.

الاستنتاج: جزيئة الهيموغلوبين تتغير بنيتها لأداء وظيفة محددة.

الفرضية لتفسير سبب تغير بنية الهيموغلوبين :

- تتغير بنية الهيموغلوبين نتيجة نشأة أو اختفاء روابط كيميائية بحسب تغير PH الوسط.

الجزء الثاني:

استغلال شكلي الوثيقة + مناقشة صحة الفرضية

يمثل الشكل (أ) مخططا تفسيريا لآلية تغير (PH) بلازما الدم الصادر من الرئتين والوارد إلى الخلايا حيث نلاحظ:

في مستوى الرئتين يتثبت ثنائي الأوكسجين **الغني بالثاني** ويكون PH الدم الصادر يساوي 7,4 .

عند وصوله إلى الخلايا ينخفض PH الدم إلى 7,3 وتتغير البنية (R) إلى البنية (I) فيتححر ثنائي الأوكسجين.

- تستعمل الخلية ثنائي الأوكسجين في التنفس محررة غاز CO_2 الذي يتفاعل مع الماء منتجا HCO_3^- وبروتونا H^+ الذي يخفض PH الصادر من الرئتين من 7,4 إلى 7,3 .

الاستنتاج: بنية الهيموغلوبين تتغير من البنية (R) إلى البنية (T) بتغير PH الدم.

يمثل الشكل (ب) بنية فراغية لجزء وظيفي لكل من جزيئة الهيموغلوبين (R) و (T) حيث نلاحظ:

في البنية (R) نلاحظ المسافة بين His146 و Asp94 تساوي 8 \AA وعدم تشكل رابطة شاردية بينهما يدل على عدم تأين الهيستدين عند $PH=7,4$ رغم نشرد حمض الأسبارتيك.

في البنية (T) نلاحظ المسافة بين His146 و Asp94 تساوي 2 \AA وتشكل رابطة شاردية بينهما يدل على تأين الوظيفية الأمينية المتواجدة في جذر الهيستدين عند $PH=7,3$.

الربط لمناقشة صحة الفرضية:

إن تغير بنية الهيموغلوبين (R) إلى البنية (T) بسبب انخفاض PH من 7,4 إلى 7,3 بسبب تحرير بروتون H^+ الناتج من تفاعل CO_2 و H_2O وبسبب تشكل رابطة شاردية بين His و Asp وهذا ما يثبت صحة الفرضية التي تنص على أن تغير بنية الهيموغلوبين نتيجة نشأة



أو اختفاء روابط كيميائية بحسب تغير PH الوسط.

3- تبيان خطورة انخفاض PH الدم على سلامة العضوية في حالة الاختناق بغاز الفحم (CO2):

إن ارتفاع نسبة CO2 في الدم يسبب انخفاض PH الدم مما يؤدي إلى بقاء جزيئة الهيموغلوبين في حالة البنية (T) التي ليس لها قدرة تثبيت (O2) وعدم تغيرها إلى البنية (R) التي تسمح بارتباط جزيئة ثنائي الأوكسجين ، مما يتسبب في عدم إمداد الخلايا بـ O2 وبالتالي حدوث الاختناق.

الجزء الثالث:

النص العلمي:

مقدمة: البروتينات جزيئات حيوية هامة تتعدد ادوارها في خلايا العضوية حسب تخصصاتها التي تتوقف على بنيتها الفراغية ، فكيف تتحكم بنية البروتين في وظيفته؟
العرض:

- تتوقف البنية الفراغية وبالتالي التخصص الوظيفي للبروتين على الروابط التي تنشأ بين أحماض أمينية محددة (جسور ثنائية الكبريت، شاردية ، كارهة للماء، هيدروجينية) ومتوضعة بطريقة دقيقة في السلسلة الببتيدية.

- تتأثر البنية الفراغية للبروتين بعوامل الوسط كدرجة الـ PH والحرارة حيث أي تغير طفيف قد يؤدي إلى نشأة أو كسر روابط جانبية (كالروابط الشاردية) وينتج عن ذلك تغير في بنية البروتين وبالتالي في وظيفته.

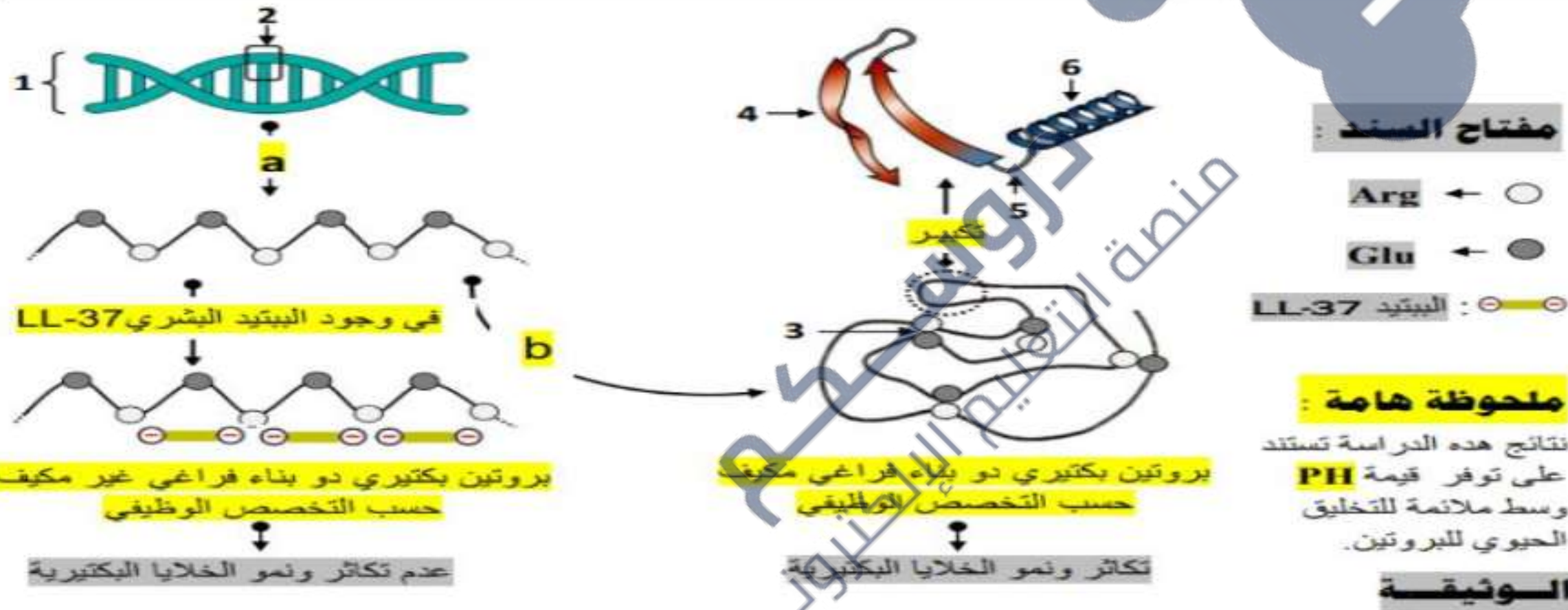
الخاتمة:

إن تعدد أدوار البروتينات مرتبط بعدد ، نوع وترتيب الأحماض الأمينية التي تربطها روابط كيميائية تنشأ في شروط فيزيولوجية محددة لتعطي بنية معينة تسمح لها بالقيام بوظيفة محددة. تتحكم

الموضوع الثاني:

التمرين الأول:

- يمثل طي البروتين الخطوة الأخيرة ضمن المراحل البيولوجية التي تميز المسلك الحيوي لتخليق البروتين .
- تعبر الوثيقة التالية عن بعض المظاهر التي تميز تخليق البروتينات عند الخلايا البكتيرية . حيث يمثل الببتيد البشري LL-37 مضاد حيوي طبيعي تنتجه العضوية وتوظفه تجنباً للانتكاسات الصحية التي قد تسببها الخلايا البكتيرية .



- 1- تعرف على البيانات المرقمة من (1 إلى 6) والأحرف a و b
- 2- وضح في نص علمي منظم ومهيكل كيف يلعب الببتيد البشري LL-37 دور مضاد حيوي طبيعي بالنسبة لعضوية الإنسان ويجنبها الانتكاسات الصحية التي تسببها الاصابات البكتيرية ، انطلاقاً مما تقدمه الوثيقة وعلى معلوماتك .

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



التمرين الثاني:

يُلاحظ في كثير من الاختلالات العضوية حدوث تغيرات تمس البنية الفراغية لبروتينات محددة ، ورغم أثرها السلبي إلا أن لها في بعض الحالات أثارا حميدة كالوقاية من السرطان ، فصارت محل دراسة عن كثب لاكتشاف علاجات جديدة له.

الجزء الأول:

متلازمة لارون (Syndrom de Laron) هو مرض وراثي نادر من مظاهره نمو الأطراف والقامة القصيرة والوهن البدني ، وبالكاد يمرضون بالسرطان (أي نادرا). لفهم هذه المتلازمة نقترح عليك الدراسة التالية الممثلة في الوثيقة (1):

الشكل (أ): يوضح مخططا لآلية تأثير هرمون النمو (GH) على العضوية في الحالة الطبيعية. الشكل (ب): يُظهر مقارنة بين تحاليل كيميائية لـ (GH) و (IGF-1) لمصل شخص عادي وآخر مصاب بمتلازمة لارون.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

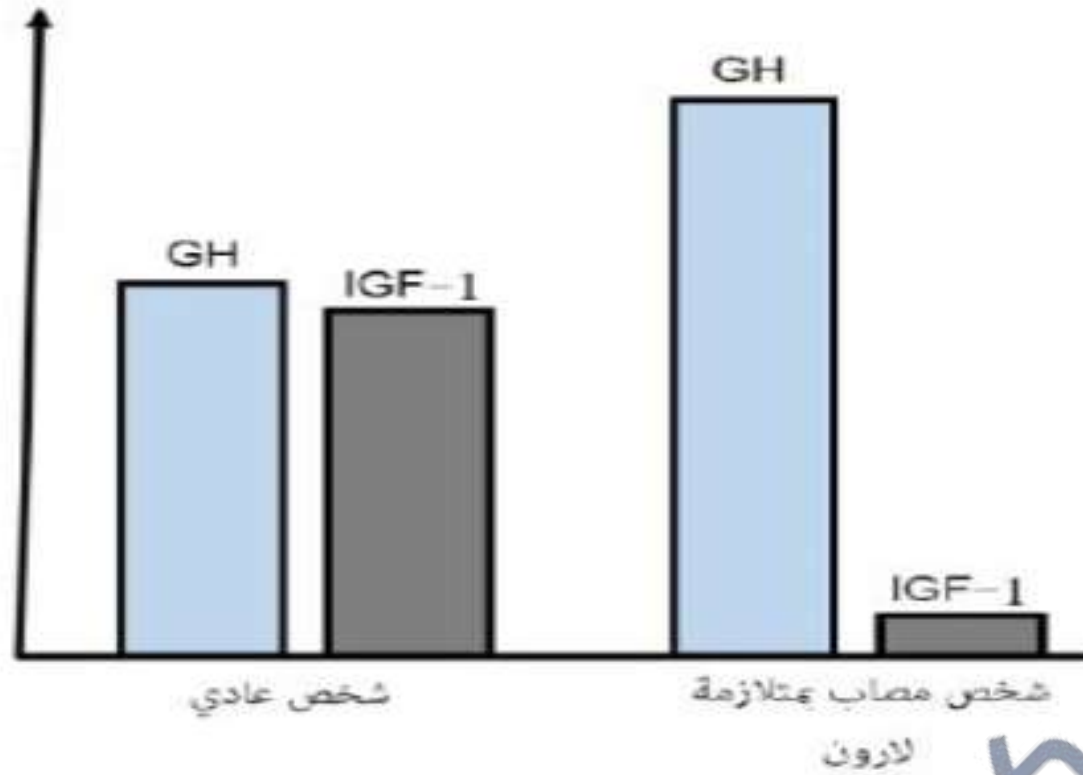
دورات مكثفة

3

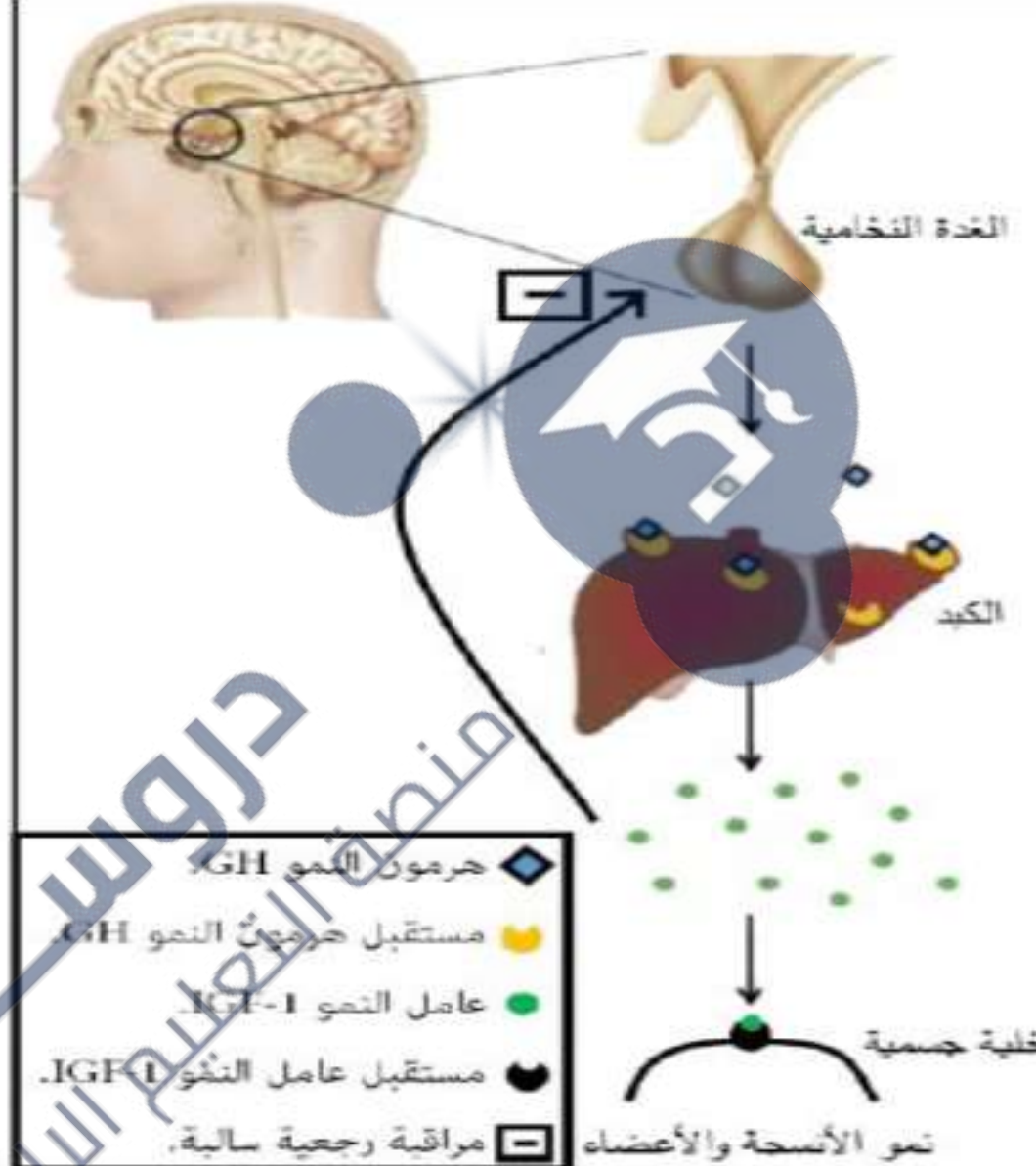
أحصل على بطاقة الإشتراك



تركيز الهرمونات في
بلازما الدم (و.ت)



الشكل (ب)



الشكل (أ)

الوثيقة (1)

- باستغلالك لشكلي الوثيقة (1) اقترح فرضية تفسر بها سبب ظهور متلازمة لارون بما يوافق نتائج الشكل (ب).

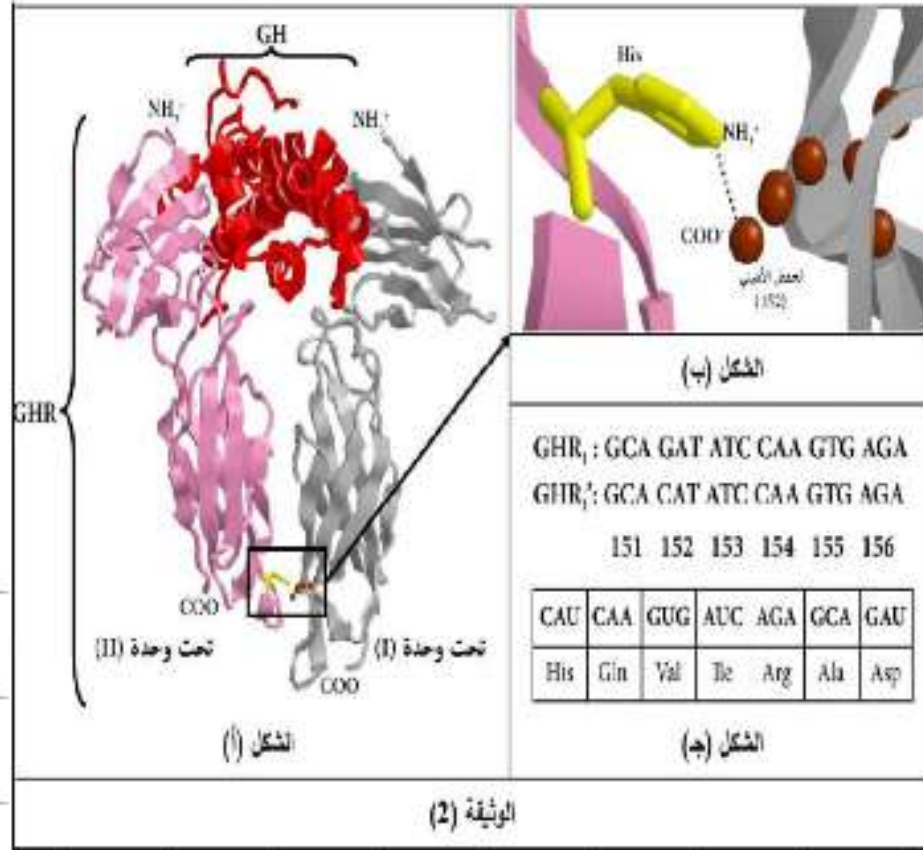
الجزء الثاني:

للمصادقة على صحة الفرضية المقترحة ، وتحديد العلاقة بين هذه المتلازمة والسرطان ،
نعرض عليك الوثائق التالية:

1- نجري دراسة للبنية الفراغية لمعقد هرمون النمو (GH) ومستقبله في الخلايا الكبدية
(GHR) عن طريق برنامج المحاكاة (Rastop) ، حيث تم تمثيل هرمون النمو (GH) بلون داكن ،
أما تحت وحدتي مستقبله (GHR) فهما ممثلتان بلون فاتح . أنظر الشكل (أ) من الوثيقة (2) .
من جهة أخرى في الشكل (ب) ، نأخذ نظرة دقيقة وفاحصة بنموذج الكرة والعود لمنطقة تقارب
تحت وحدتي المستقبل (GHR) . أخيرا يظهر الشكل (ج) جزء من جدول الشفرة الوراثية إضافة
لتتابع نكليوتيدات جزء من السلسلة غير المستنسخة (المو
للأليلين:

- (GHR₁) المسؤول عن تركيب الوحدة (I) للمستقبل (HR)
- (GHR₁') المسؤول عن تركيب الوحدة (I) للمستقبل (HR)
لارون.

2- تظهر الوثيقة (3) الآلية الجزيئية على المستوى الخلوي لتأثير عامل النمو (IGF-1).

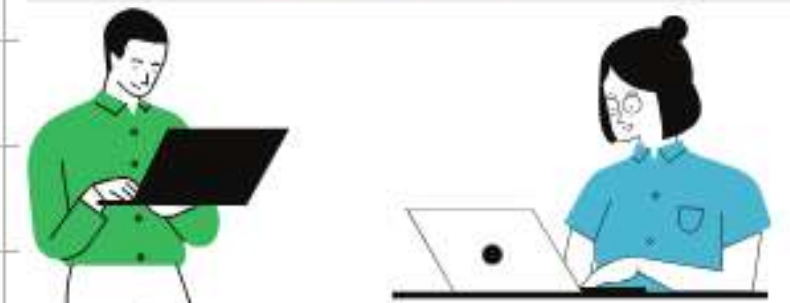


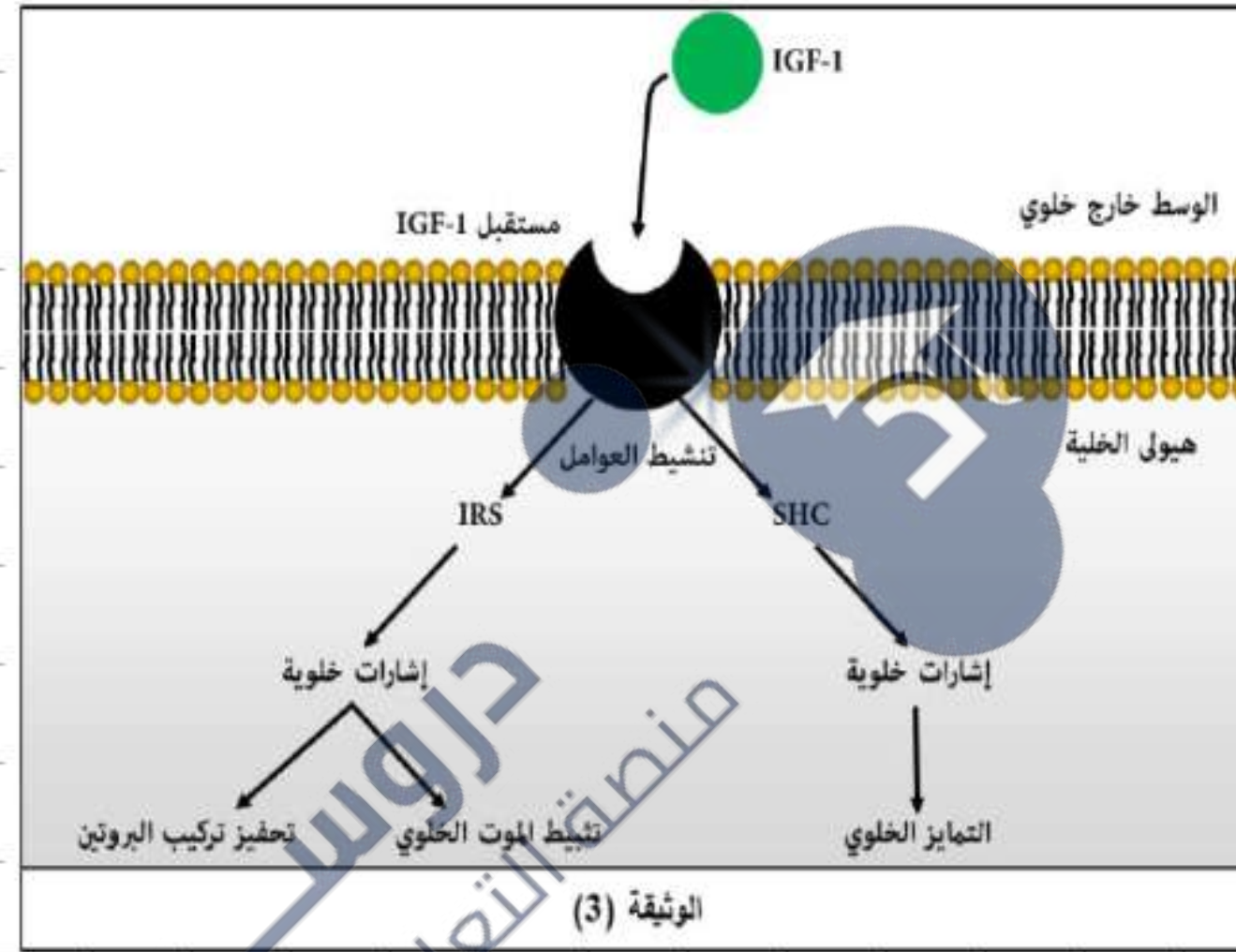
1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





- 1- باستغلالك للوثيقة (2) وضح سبب الإصابة بمتلازمة لارون لتحقيق من صحة فرضيتك المقترحة أنفا.
 - 2- مما سبق وباستغلالك للوثيقة (3) اشرح لماذا تظل نسبة الإصابة بمرض السرطان عند المصابين بمتلازمة لارون.
 - 3- استنادا إلى ما توصلت إليه في هذه الدراسة قدم حلولا مبنية على أسس علمية لعلاج مرض السرطان.
- الجزء الثالث: أظهر في مخطط العلاقة بين بنية البروتين، ظهور الاختلالات الوظيفية والوقاية من مرض السرطان عند الأشخاص المصابين بمتلازمة لارون.





ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني