

التمرين الأول :- (10 نقاط)

تلعب البروتينات أدوارا مختلفة داخل الخلية لذا، تقوم الخلية بتركيبها حسب ما تتطلبه هذه الأدوار.

1- يوضح الشكل (1) من الوثيقة (1) المراحل الأساسية لتركيب البروتين.

أ- تعرف على الجزيئات 1، 2، 3، 4، س.

ب- تعرف على المرحلتين I و II ثم الفترات أ، ب، ج.

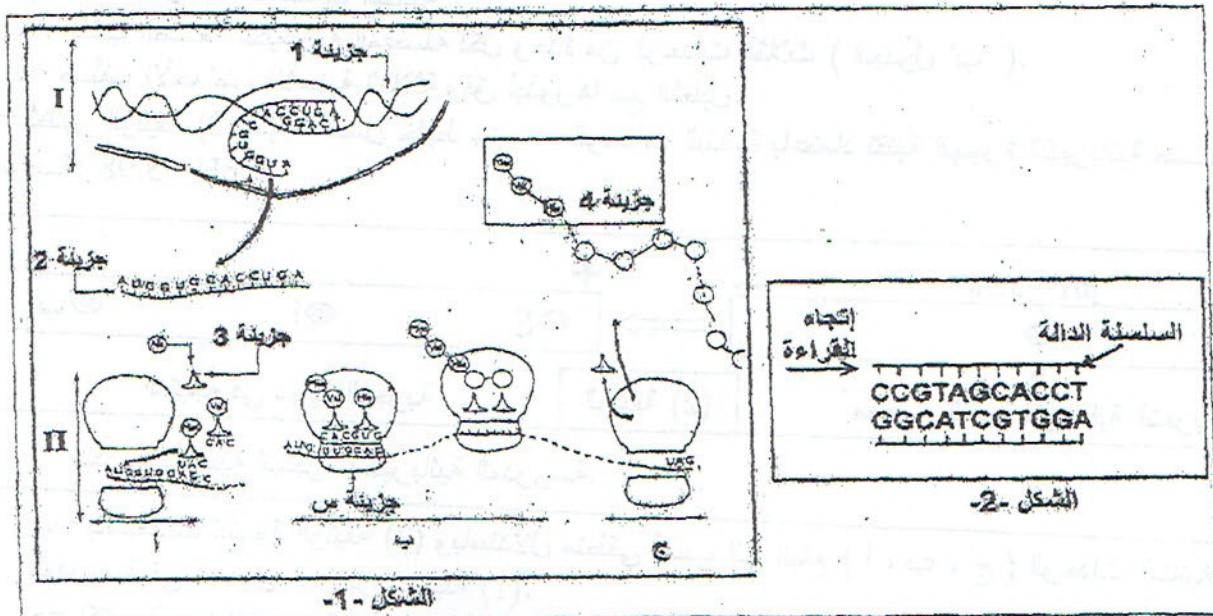
ج- اشرح دور الجزيئة (3).

2- يبين الشكل (2) من الوثيقة (1) جزءا من الجزيئة (1).

أ- مثل بقية الجزيئتين (2، 4) انطلاقا من الجزيئة (1) المقترحة في الشكل (2) من الوثيقة (1).

ب- حدد الوحدة البنائية للجزيئة (4)، واكتب الصيغة الكيميائية العامة لها.

ج- في غياب الجزيئة (1) لا يتم تركيب الجزيئة (4)، ما هي المعلومات التي يمكنك استخراجها من ذلك ؟



الوثيقة (1)

GGC	CCG	AUC	GUA	GUG
غليسين	برولين	إيزوليوسين	فالين	فالين
GAU	CAA	UCU	AAG	UAA
حمض الأسبارتيك	غلوتامين	سيرين	ليزين	توقف

الوثيقة (2)

<=

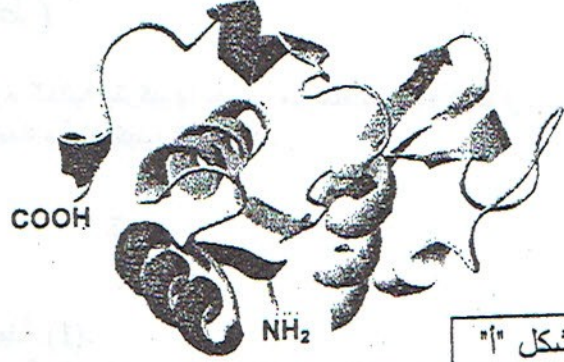
"ص 1 من 2"

التمرين الثاني: (10 نقاط)

تعتبر البروتينات جزيئات حيوية ذات أهمية بالغة في العضوية نظراً لتعدد أدوارها في الخلية. ولغرض تحديد العلاقة بين بنية البروتين ووظيفته نقترح ما يلي:

I-1- يمثل الشكل "أ" من الوثيقة (1) البنية الفراغية لجزيئة بروتينية وظيفية تتكون من 125 وحدة بنائية تم الحصول عليها باستعمال برنامج Rastop، بينما يمثل الجدول "ب" الصيغ المفصلة للجذور (R) لثلاث وحدات بنائية تدخل في تركيب هذه الجزيئة ورقم تسلسلها، والـ pH الخاص بكل وحدة.

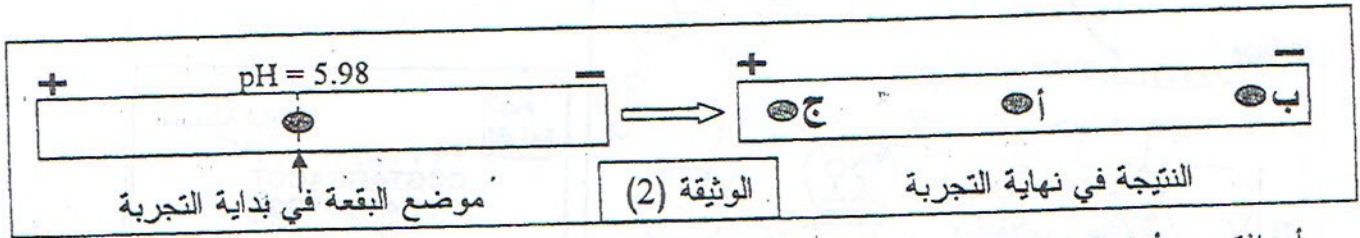
الرقم	الوحدات البنائية	pHi	الجذر R
15	Leu	5.98	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ -\text{CH}_2-\text{CH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
07	Lys	9.74	$-(\text{CH}_2)_4-\text{NH}_2$
27	Asp	2.77	$-\text{CH}_2-\text{COOH}$



الشكل "أ"

الوثيقة (1)

- تعرف على المستوى البنائي لهذه الجزيئة، علل إجابتك.
 - ماذا تمثل هذه الوحدات البنائية؟
 - اكتب الصيغة الكيميائية المفصلة لكل وحدة من الوحدات الثلاث (الجدول "ب").
 - صنف الأحماض الأمينية الثلاثة وفق جذورها مع التعليل.
- 2- تظهر الوثيقة (2) نتيجة فصل خليط من هذه الوحدات البنائية باعتماد تقنية الهجرة الكهربائية ضمن درجة حموضة: pH=5.98.



الوثيقة (2)

أ- اذكر مبدأ تقنية الهجرة الكهربائية المدروسة.

- ب- باستغلالك لنتيجة الوثيقة (2) وباستدلال منطقي أنسب إلى البقع (أ، ب، ج) الوحدات البنائية المدروسة في الجدول "ب" من الوثيقة (1).
 - ج- اكتب الصيغ الكيميائية المفصلة للوحدات المدروسة ضمن السلسلة البروتينية (الشكل "أ" من الوثيقة (1)) في وسط ذي pH=7.02.
 - د- ما علاقة سلوك هذه الوحدات بالبنية الفراغية للبروتين؟
- II- انطلاقاً مما توصلت إليه ومعلوماتك، كيف تسمح الوحدات البنائية بتحديد البنية الفراغية للبروتين وبالتالي وظيفته؟

- انتهى -

2/2

- بالتوفيق -

5- (التزجئة على الريوزمات للـ AR_m الى

1- التعرف على الجزئيات : ① جزئية ال ADN

P- بداية الترجمة ب- الاستطالة ب- النهاية

ح. - من الجزء (1) :-

دور الجزیئة (3) :- ایے أنه ال-ARN

يقوم بجلب (نقل) الأحماض الأمينية

(لناجزة عن) (رفع) (المبتدأ على موقع

(لنثنت) (خافس) بها بعد عملية التشييع

حَتَّى تَقُومَ بِتَنْشِيطِهَا عَلَى الرَّبِّ يَوْمَ مَا تَنْتَ

لفضل (لوامعة) (لمصادرة) (لتي) (لواستنهايتن)

(لغوف علی) رامتات AR_m

1.25

11/15

- لکھنؤ (کنٹری) :- 1-1 -

۲۔ (لنرف علی ولسٹوے) (لبنای) لجزبیہ : بنیہ

۱- (سعییں :-) ثلوث میں سلسلہ واحدہ، ہاء

تیسارے کا کوئی من (لفظ d, B. 6. ۱۰۷۰)۔

(نصف) (الضوء) (٥١٧)

ج - مثل هذه (وحدات) مما هو أمسية
ح - (الصيغة) (لكم) أنت لفضيلة :-

لو حسن يتولد

$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}=\text{CH}-\text{COOH}$

$$\text{H}_2\text{N} - \underset{\text{I}}{\text{CH}} - \text{COOH} \quad \text{H}_2\text{N} - \underset{\text{I}}{\text{CH}} - \text{COOH}$$
$$(C_2H_5)_4 \text{ (off)} + \begin{array}{c} CH_2 \\ | \\ CH-CH_3 \end{array}$$
$$\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{NH}_2 \end{array} \quad \text{---} \quad \text{---} \quad \begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$
$$A_{\text{eff}} = \left(\frac{A}{\pi} \right)^{1/2}$$

(مضى الشباريت) 1780

$$NH_2-CH-COOH$$
$$CH_2$$

$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH} \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^- + \text{H}^+$

3- دھیمیف (الاحماض القویہ)
- (اللوہیہ سے) دھیمیف (الاحماض القویہ) سے

التعليم: ... عليك - ضمنت خمسة و احدى ...

أمينية (قاعدية) واحدة

1- الليزين كيميائي: حمض أميني قاعدي ، (1)
(التعليق: يمتلك وظيفتين أمينيتين (قاعديتين) ووظيفة حمضية واحدة .

- حمض الأسبارتيك Asp : حمض أميني حامضي
التعليق: ، يمتلك وظيفتين حمضيتين ووظيفة أمينية (قاعدية) واحدة .

2- ذ كرميد أكتينيد (الحجرة الكهربائية):
تعتمد على صيغة الأحماض الأمينية ضمن مجالها كهربائي حسب شحناتها الكهربائية الناتجة عن pH (الوسط) .

ب- نسب الوحدات البنائية إلى البقعة: (2)
- عدم هجرة الحمض (الأميني) (الممثل بالبقعة (A) إلى أي من القطبين يدل على أنه متعادل كهربائياً ، يدل على أن pH هذا الحمض يساوي pH الوسط ، ومن خلال الجدول يتبين أن pH الحمض (الأميني) متساوي pH الوسط ، وبالتالي (البقعة "B" تتوافق الحمض الأميني فتنشأ بين جذور أحماض أمينية محددة متساوية . - هجرة الحمض الأميني (B) إلى القطب السالب (شاردية ، ثنائية الكبريت ، هيدروكسيلية) ، حدد البنية الفراغية ، وبالتالي التخصص الوظيفي للبروتينات .
أن الحمض الأميني (معنى بالبقعة (B) هو الحمض الأميني (2) .

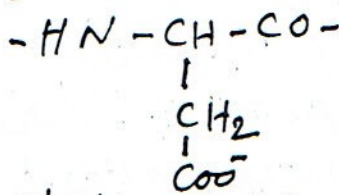
- هجرة الحمض الأميني (ج) نحو القطب الموجب يدل على أنه يميل لشحنه سالبة ، ومنه pH هذا الحمض أقل من pH الوسط ، ومن خلال الجدول يتبين أن الحمض الأميني (معنى بالبقعة (ج) يوافق "Asp" ج- كتابة الصيغة الكيميائية (لفصل الأحماض الأمينية) لدراسة

- اللوسين معالمة (K) الليزين دها (رقم 7) .

$$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N} - \text{CH} - \text{CO} - \\ | \\ \text{CH}_2 \\ | \\ \text{CH} - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N} - \text{CH} - \text{CO} - \\ | \\ (\text{CH}_2)_4 \\ | \\ \text{NH}_3^+ \end{array}$$

حمض الأسبارتيك "Asp"



د- علاقة سلوك هذه الوحدات بالبنية الفراغية للبروتين .

- تتأثر البنية الفراغية للبروتينات لسلوك الأحماض الأمينية تبعاً لـ pH الوسط
- تتغير درجة pH بتغير شحنات بعض جذور الأحماض الأمينية التي تساهم بروابطها في ثبات البنية الفراغية للبروتين مما يؤدي لإختفاء هذه الروابط الكيميائية ، فيترتب عنه فقدان البنية الفراغية . (1)

II- كيفية سماح الأحماض الأمينية بتحديد البنية الفراغية للبروتينات :
عدد دها - نوعها - ترتيبها . (1)

حدد البنية الفراغية (هيدروكسيلية) ، حدد البنية الفراغية ، وبالتالي التخصص الوظيفي للبروتينات .