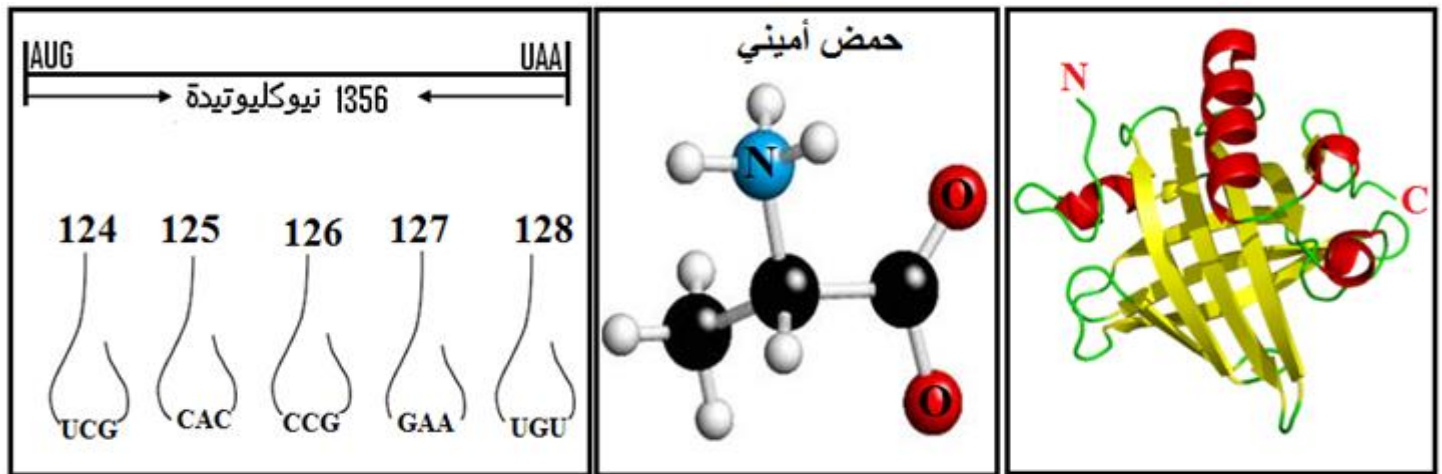


التمرين الثاني: تتواجد جزيئة الـ ADN داخل النواة عند حقيقيات النواة وتحمل المعلومات الوراثية لتركيب البروتين، تأخذ هذه البروتينات بنيات فراغية متنوعة تختلف من بروتين لآخر حسب وظيفتها، فما هي العلاقة بين بنية ووظيفة البروتين.

الجزء الأول

تمثل الوثيقة 1- البنية الفراغية للبروتين ونموذجاً لحمض أميني واحد، ورسماً تخطيطياً للـ ARNm المسؤول عن تركيب هذا البروتين، و ARNt النواقل للأحماض الأمينية 124.....128.



الوثيقة 1-

- 1- أ - تعرف على البنية الفراغية الممثلة في الوثيقة 1- مع التعليل.
- ب - ما هي الخصائص المسؤولة عن بنية البروتين والتي لا تظهر في الوثيقة 1- ؟
- 2- مثل جزء سلسلة المورثة المستنسخة الخاصة بالأحماض الأمينية (124 128).
- 3- بالاعتماد على معلوماتك حول تركيب البروتين وبلاستعانة بالوثيقة 1- أ - حدد عدد الأحماض الأمينية في البروتين المدروس، مع تعليل الإجابة.
- ب - بالاعتماد على جدول الشفرة الوراثية، مثل الأحماض الأمينية (124 128)
- ج - استخرج الصيغة الكيميائية للحمض الأميني المبين في الوثيقة 1-

		Deuxième lettre									
		U		C		A		G			
Première lettre	U	UUU	Phe	UCU	Ser	UAU	Tyr	UGU	Cys	U	Troisième lettre
		UUC	Phe	UCC	Ser	UAC	Tyr	UGC	Cys	C	
		UUA	Leu	UCA	Ser	UAA	Stop	UGA	Stop	A	
		UUG	Leu	UCG	Ser	UAG	Stop	UGG	Trp	G	
	C	CUU	Leu	CCU	Pro	CAU	His	CGU	Arg	U	
		CUC	Leu	CCC	Pro	CAC	His	CGC	Arg	C	
		CUA	Leu	CCA	Pro	CAA	Gln	CGA	Arg	A	
		CUG	Leu	CCG	Pro	CAG	Gln	CGG	Arg	G	
	A	AUU	Ile	ACU	Thr	AAU	Asn	AGU	Ser	U	
		AUC	Ile	ACC	Thr	AAC	Asn	AGC	Ser	C	
		AUA	Ile	ACA	Thr	AAA	Lys	AGA	Arg	A	
		AUG	Met	ACG	Thr	AAG	Lys	AGG	Arg	G	
	G	GUU	Val	GCU	Ala	GAU	Asp	GGU	Gly	U	
		GUC	Val	GCC	Ala	GAC	Asp	GGC	Gly	C	
		GUA	Val	GCA	Ala	GAA	Glu	GGA	Gly	A	
		GUG	Val	GCG	Ala	GAG	Glu	GGG	Gly	G	

الجزء الثاني:

أدت الإلمامية الجزئية الإنزيمية لهذا البروتين إلى الحصول على مركبين هما α و β وتتألف هذه المواد من المركبات العضوية (الليزين، حمض الأسبارتيك، الفالين، السيستين) الممثلة في الوثيقة -2- الجدول اسفله

$\text{NH}_2-\text{CH}-\text{COOH}$ $ $ CH_2SH	$\text{NH}_2-\text{CH}-\text{COOH}$ $ $ CH $/ \quad \backslash$ $\text{CH}_3 \quad \text{CH}_3$	$\text{NH}_2-\text{CH}-\text{COOH}$ $ $ CH_2 $ $ COOH	$\text{NH}_2-\text{CH}-\text{COOH}$ $ $ $(\text{CH}_2)_4$ $ $ NH_2
السيستين pHi = 5.06	الفالين pHi = 5.96	حمض الاسبارتيك pHi = 2.77	الليزين pHi = 9.74

أ- أكتب هذه المركبات على شكلها الشاردي في pHi الخاص بها بعد أن تبين تصنيفها.

ب- ما هو سلوك هذه المركبات إتجاه المحلول ذو $\text{pH} = 5.5$ (كل واحد على حدي) محددا صيغتها الكيميائية ؟ علل

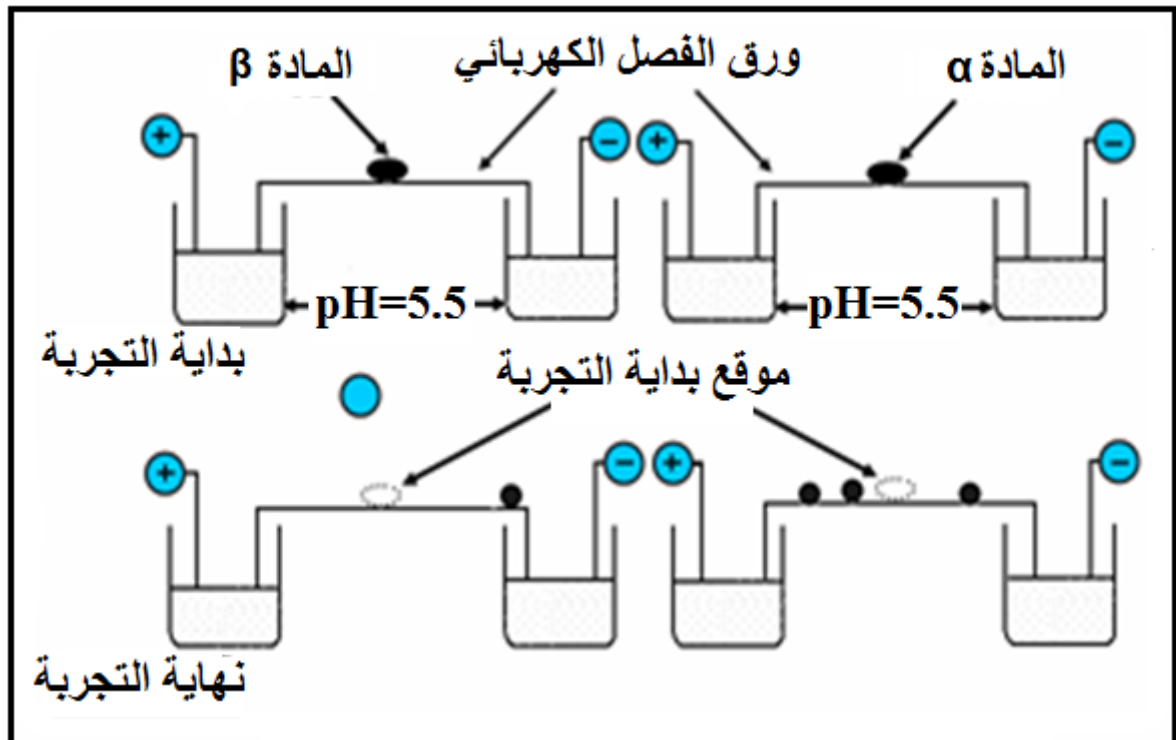
ج- ماذا تستنتج؟

2- بهدف التعرف على تركيب المادتين α و β نقوم بفصل مركبتهما العضوية بطريقة الفصل الكهربائي، النتائج الموضحة في الوثيقة (4).

أ- إعتامدا على نتائج الفصل الكهربائي، ماهي المركبات المشكلة لكل من المادتين α و β ؟

ب- أكتب عدد أنواع الببتيد α الذي يمكن تركيبه بدون تكرار الحمض الاميني وبتكرار الحمض الاميني.

ج- أكتب الصيغة الكيميائية للمادة α حسب ترتيبها على ورقة الهجرة الكهربائية



بالتوفيق

والسداد - عن أساتذة مادة العلوم الطبيعية -

الحل المقترح

التمرين الأول:

الجزء الأول:

أ- البيانات:

1	جذر لحمض اميني منشط
2	رامزة مضادة
3	ARNm
4	حمض اميني مرتبط (بالسلسلة الببتيدية)
5	رابطة إستيرية غنية بالطاقة

ب- التعرف على المركبين X و Y مع تحديد مقر تواجدهما:

المركب	التعرف	مقر التواجد
X	ARNt حامل للحمض الأميني المنشط	في الموقع (A) لتحت الوحدة الكبرى للريبوزوم
Y	ARNt حامل للحمض الأميني المرتبط بالسلسلة الببتيدية	في الموقع (P) لتحت الوحدة الكبرى للريبوزوم

ج- الألية المتمثلة في الوثيقة -1- هي: الترجمة

مقر حدوثها: على مستوى الهيولى وبالذات على الميكروزومات (الريبوزومات والأغشية الخلوية)

العناصر	دورها
ARNm	حامل وناقل للمعلومة الوراثية
ريبوزومات	مقر عملية ترجمة المعلومة الوراثية إلى ببتيد
أحماض امينية منشطة	تدخل في تركيب السلسلة الببتيدية
ARNt نوعي	تتثبت عليه الحمل الميني الخاص بهن ثم ينقله و يقدمه إلى الريبوزوم وفق التتابع النيكلوتيدي للجزئ الـ ARNm
إنزيم نوعي	يساهم في ربط (تشكيل رابطة بين) الحمض الميني بالـ ARNt الخاص به
طاقة ATP	هي الطاقة اللازمة لتشكيل الرابطة الاسترية (الكيميائية) بين الحمض الأميني و ARNt

الجزء الثاني:

1- أهمية ميرمج الـ anagène:

- يسمح بتحويل تتابع نيوكليوتيدات في مستوى الـ ADN إلى تتابع النيكلوتيديات على مستوى الـ ARN ثم إلى تتابع لأمينية على مستوى سلسلة ببتيدية .
- يسمح بمقارنة تتابع نيوكليوتيدات لمورثات نفس النوع لتحديد مواقع الطفرات وتأثيرها على البروتين
- يسمح بمقارنة بين بروتينات لها نفس الوظيفة لكنها من كائنات مختلفة

2- السلسلة المستنسخة هي alpha brin2 لأن: رامزة الإنطلاق في السلسلة المستنسخة تكون TAC ، أما السلسلة

المقدمة alpha brin1 رامزة الإنطلاق هي ATG وهي تمثل الرامزة المكملة بالنسبة لسلسلة المستنسخة

3- المقارنة: نلاحظ أن في جزء متتالية الـ ADN المينة في الوثيقة -2- يتكون من 66 نيكلوتييدة بينما جزء السلسلة الببتيدية الناتجة عن ترجمته تتكون من 22 حمض اميني.

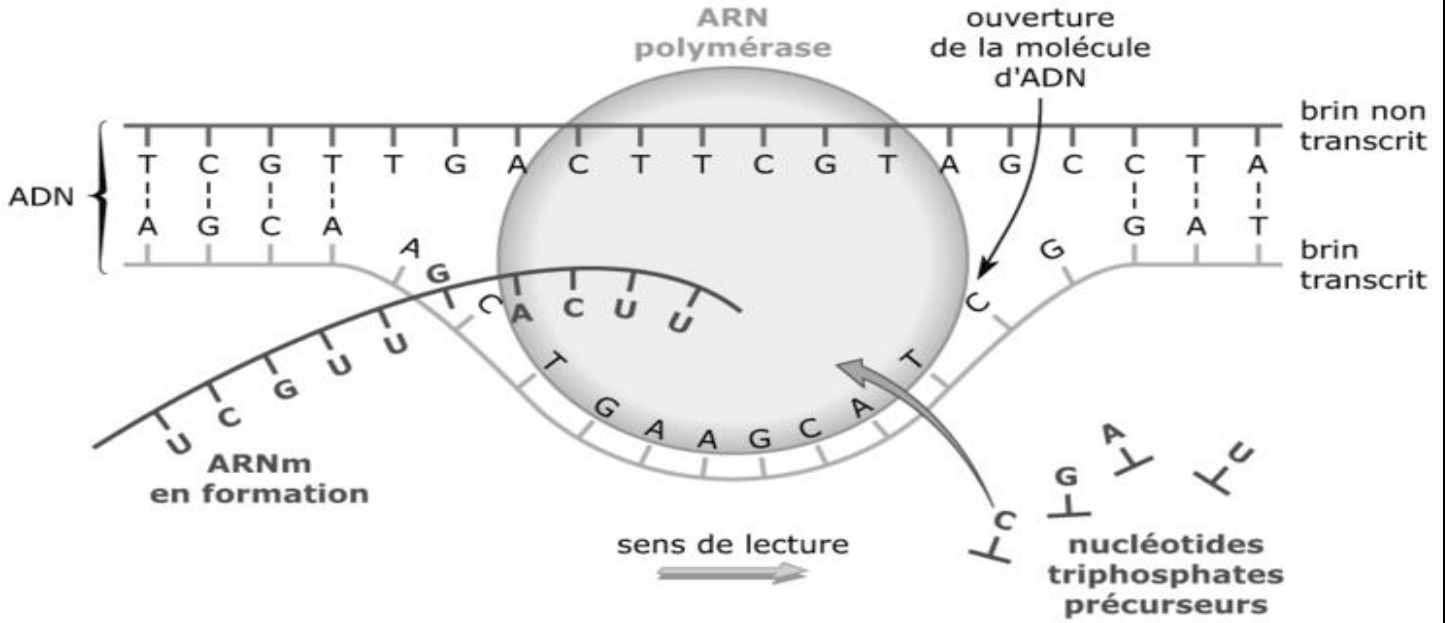
ومنه نستنتج: ان وحدة الشفرة الوراثية هي الرامزة التي تتكون من ثلاثية النيكلوتيديات

4- ARNm للجزء المأطر

UCU CCU GCC GAC AAG ACC AAC

.....

الرسم التخطيطي لظاهرة الإستنساخ :



التمرين الثاني:

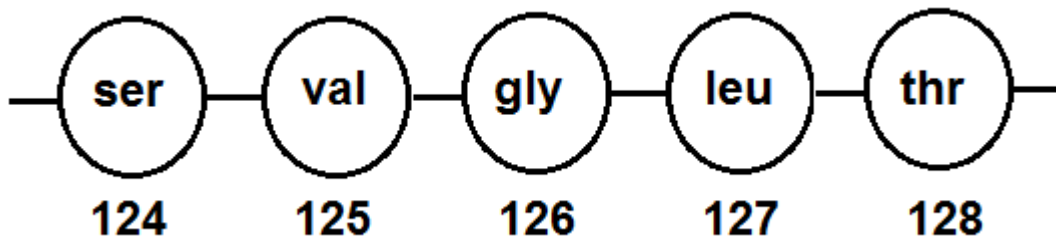
الجزء الأول:

- 1- أ- البنية الفراغية المتمثلة في الوثيقة -1- هي بنية ثالثة
التعليق: تحتوي على سلسلة واحدة، تظهر بانها تمتلك عدة بنيات ثانوية (α ، β) و مناطق الإنعطاف
- ب- الخصائص المسؤولة عن بنية هذا البروتين هي : عدد، نوع و تتابع الأحماض الأمينية بذلك تنشأ بين جذور هذه الأخيرة روابط كيميائية اللاتساهمية - اللاتكافؤية - الضعيفة (الشاردية ، الهيدروجينية، و تجاذب الأقطاب الكارهة للماء) و الروابط التساهمية -التكافؤية- قوية (جسور ثنائية الكبريت).
- 2- جزء سلسلة المورثة المستنسخة الخاصة بالأحماض الأمينية

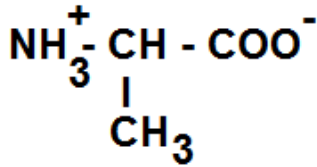
TCG CAC CCG GAA TGT

3- أ- تحديد عدد الأحماض الأمينية في البروتين المدروس:

- الـ ARNm يحتوي على 1356 نيكليوتيدة
وحدة الشفرة الوراثية - الرامزة- تتكون من 3 نيكليوتيدات لكل حمض اميني
وبحذف رامزة الإنطلاق ورامزة التوقف
يكون عدد الأحماض الأمينية في هذا البروتين (1356 - 6) / 3 = 450 حمض اميني
ب- تمثيل الأحماض المينية في السلسلة الببتيدية:



ج- الصيغة الكيميائية للحمض الأميني الموضح في الوثيقة -1-



الجزء الثاني:

1-أ- تصنيف الأحماض الأمينية وكتابتها بشكلها الشاردي

CYS	VAL	ASP	LYS	صيغة الحمض الأميني في pHi
$\begin{array}{c} \text{NH}_3^+ - \text{CH} - \text{COO}^- \\ \\ \text{CH} \\ \\ \text{CH}_2\text{SH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{NH}_3^+ - \text{CH} - \text{COO}^- \\ \\ \text{CH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{NH}_3^+ - \text{CH} - \text{COO}^- \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{NH}_3^+ - \text{CH} - \text{COO}^- \\ \\ (\text{CH}_2)_4 \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	
معتدل لأن جذره لا يحمل لا وظيفة حمضية ولا قاعدية	معتدل لأن جذره لا يحمل لا وظيفة حمضية ولا قاعدية	حامضي لأن جذره يحمل وظيفة حامضية	قاعدي لأن جذره يحمل وظيفة قاعدية	تصنيفها

ب- سلوك هذه المركبات في $\text{pHi} = 5.5$ مع التعليل

CYS	VAL	ASP	LYS	سلوكه و صيغته
حامضي ذو شحنة -1 $\begin{array}{c} \text{NH}_2 - \text{CH} - \text{COO}^- \\ \\ \text{CH} \\ \\ \text{CH}_2\text{SH} \end{array}$	قاعدي ذو شحنة +1 $\begin{array}{c} \text{NH}_3^+ - \text{CH} - \text{COOH} \\ \\ \text{CH} \\ / \quad \backslash \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$	حامضي ذو شحنة -2 $\begin{array}{c} \text{NH}_2 - \text{CH} - \text{COO}^- \\ \\ \text{CH}_2 \\ \\ \text{COO}^- \end{array}$	قاعدي ذو شحنة +2 $\begin{array}{c} \text{NH}_3^+ - \text{CH} - \text{COOH} \\ \\ (\text{CH}_2)_4 \\ \\ \text{NH}_3^+ \end{array}$	
في الوسط القاعدي (pH) الوسط أكبر من الـ (pHi) يسلك السيستين سلوك الحمض فيكتسب بروتونات	في الوسط الحامضي (pH) الوسط أقل من الـ (pHi) يسلك الفالين سلوك القاعدة فيكتسب بروتونات	في الوسط القاعدي (pH) الوسط أكبر من الـ (pHi) يسلك الأسبارتيك سلوك الحمض فيفقد بروتونات	في الوسط الحامضي (pH) الوسط أقل من الـ (pHi) يسلك الليزين سلوك القاعدة فيكتسب بروتونات	التعليل

ج- الإستنتاج: الأحماض الأمينية مركبات حمقلية (تتميز بالخاصية الأمفوتيرية)

2-أ- الأحماض الأمينية المشكلة لكلا من α و β

المركب β	المركب α
Lys	Asp Cys Val

ب- عدد أنواع الببتيد α

الحالة -1-: بدون تكرار الحمض الأميني: $3.2.1 = 6$ أنواع

الحالة -2-: بتكرار الحمض الأميني $3^3 = 27$ نوع

ج- كتابة الصيغة الكيميائية للمادة α حسب ترتيبها على ورقة الهجرة الكهربائية:

