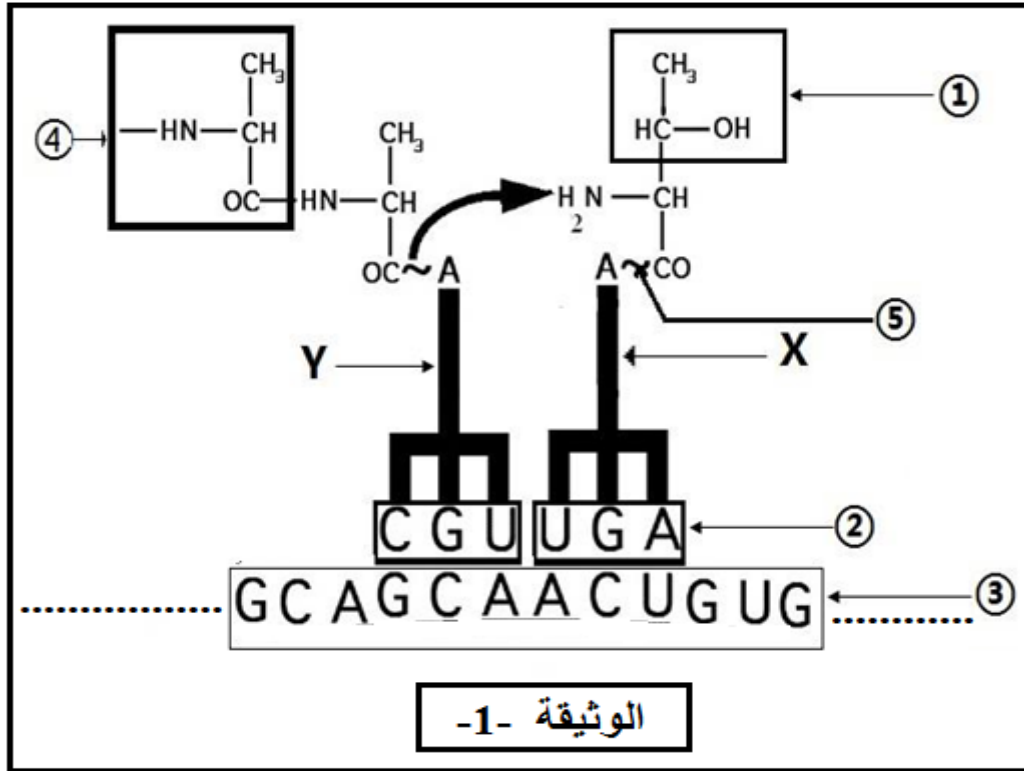


التمرين الأول:

تتميز الخلايا الحية بقدرتها على تركيب البروتينات، ومن أجل تحديد الآليات المتدخلة في ذلك نقتدرح الدراسة التالية:
الجزء الأول: تمثل الوثيقة -1- إحدى الآليات المتدخلة في تركيب متعدد الببتيد.
أ- اكتب البيانات المرقمة.

ب- تعرف على المركبين الكيميائيين الممثلين بالعنصرين X و Y ثم حدد مكان تواجد كل واحد منهما بدقة.
ج- تعرف على الآلية الممثلة في الوثيقة -1- ثم حدد مقر حدوثها بدقة والعناصر الضرورية لحدوثها ودورها.



الجزء الثاني

1- تم باستعمال برنامج المحاكاة Anagène بالحصول على الوثيقة -2- التالية:

الوثيقة -2-

Affichage des séquences

| | | |
|-----------------|---|---|
| Alpha brin1 | 0 | ATGGTGCTGCTCTCTGCCGACAAGACCAACGTCRAAGGCCGCTGGGGCAAGGTTGGCGGCACGCT..... |
| Alpha brin2 | 0 | |
| Alpha ARNm codé | 0 | |
| Pro-Alpha ARNm | 0 | MetValLeuSerProAlaAspLysThrAsnValLysAlaAlaTrpGlyLysValGlyAlaHisAla..... |

Sélection : 0/4 lignes

-باستغلالك لمعطيات الوثيقة -2-

- 1- بين أهمية استعمال مبرمج Anagène.
- 2- تعرف على السلسلة المستنسخة مع التعليل
- 3- قارن بين متتالية الـ ADN مع متتالية السلسلة الببتيدية مستنتجا وحدة الشفرة الوراثية
- 4- إستخرج قطعة الـ ARNm للجزء المؤطر، ثم وضع برسم تخطيطي الظاهرة المسؤولة عن الانتقال من الجزيئة alpha brin الى الجزيئة alpha Arn

التمرين الثاني: تتواجد جزيئة الـ ADN داخل النواة عند حقيقيات النواة وتحمل المعلومات الوراثية لتركييب 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.

AUG UAA

← 1356 نيوكليوتيدة →

124
UCG

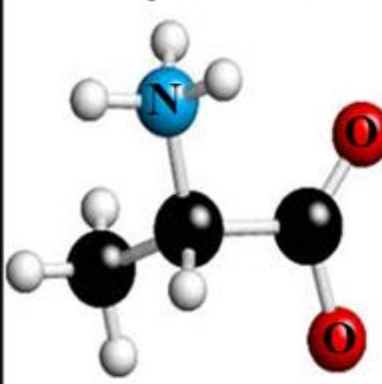
125
CAC

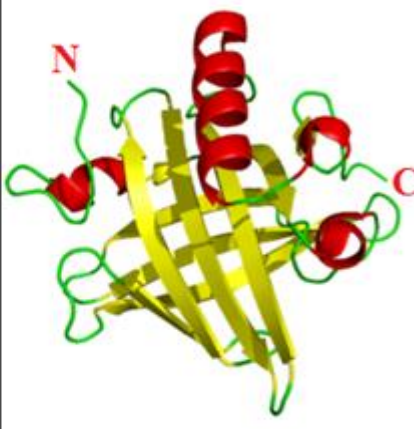
126
CCG

127
GAA

128
UGU

حمض أميني





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- استخراج 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 الإلمام 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.

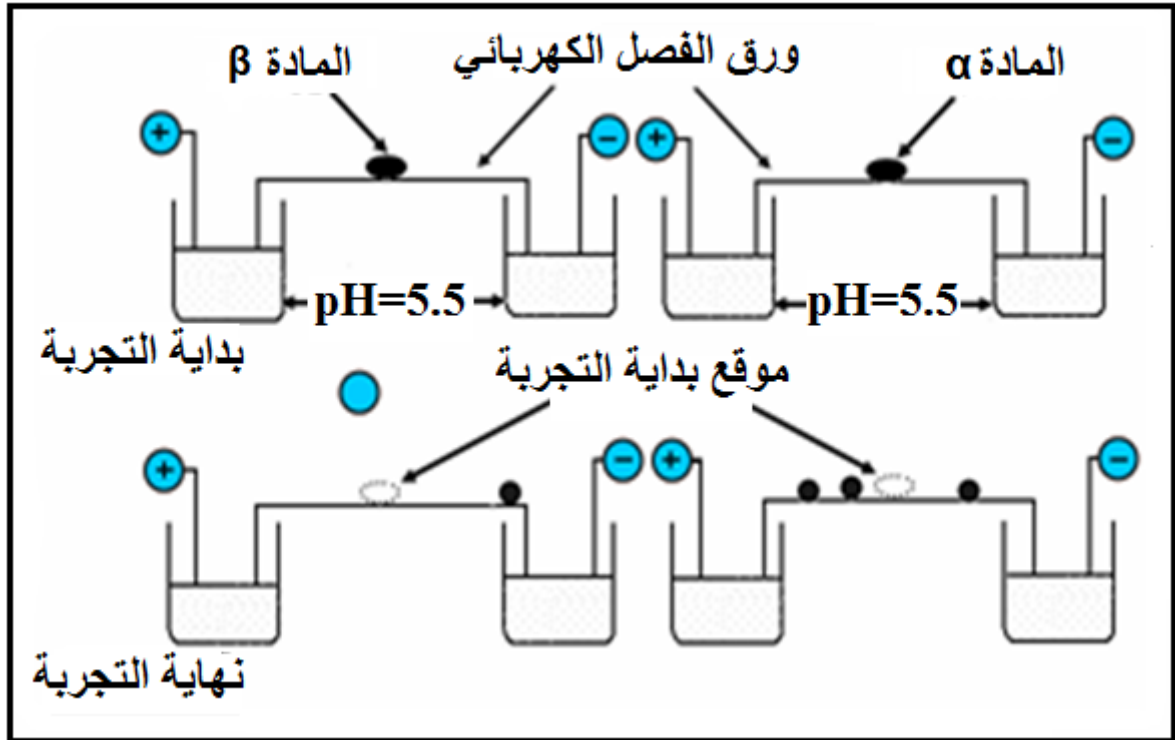
ب- ما هو سلوك هذه المركبات إتجاه المحلول ذو $\text{pH} = 5.5$ (كل واحد على حدي) محدد صيغتها الكيميائية ؟ علل ج- ماذا تستنتج؟

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

أ- إعتماذا 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 -