



السنة الدراسية : 2012/2011

المستوى : 3 ع ر

. المدة: 3 ساعات .

اختبار الفصل الأول في مادة العلوم الطبيعية :

الموضوع الثاني:

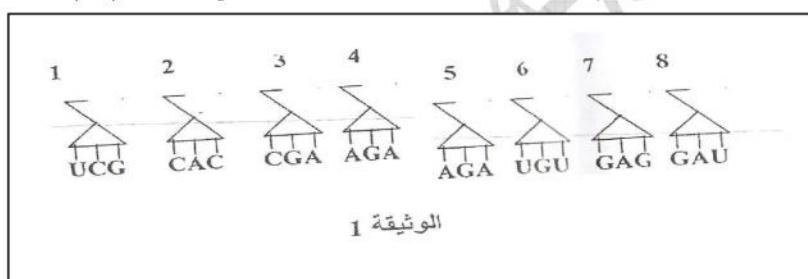
التمرين الأول: (12 نقطة)

1 - تم عزل متعدد بيبتيدات للتعرف على تركيبه ، وجد أن جزء من بداية السلسلة تتكون من الأحماض

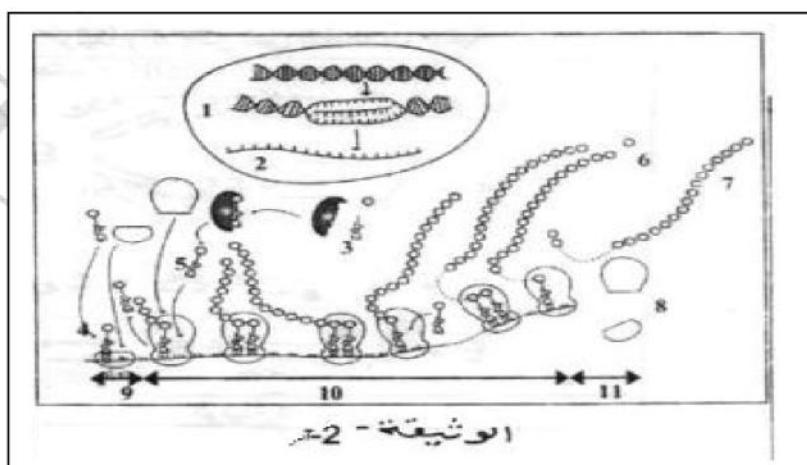
الأمينية التالية :

لوسين - لوسين - ثريونين - سيرين - ألانين - فالين اتجاه القراءة →

إذا علمت أن هذه الأحماض الأمينية تم نقلها بواسطة النوافل الموضحة في الوثيقة (01)



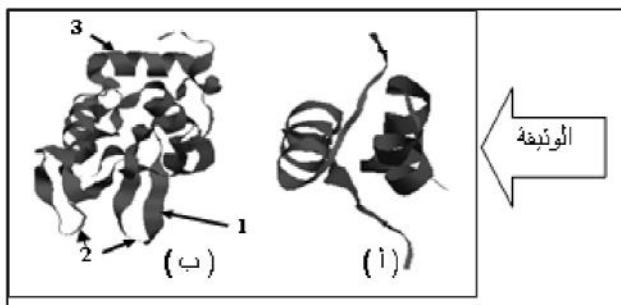
1. حدد الشفرة الوراثية الدالة على هذه الأحماض الأمينية .
2. حدد قطعة ال ADN (جزء المورثة) المسئولة عن هذا الجزء من السلسلة البيبتيدية .
3. تمثل الوثيقة (02) الآليات التي أدت إلى بناء متعدد البيبتيد المدروس .



- أ. تعرف على العناصر المرقمة.
- ب. صف بإختصار المراحل الممثلة في الوثيقة (02) .

II - تأخذ البروتينات بعد تركيبها على مستوى الريبيوزومات بنية فراغية معقدة تكسبها تخصصاً وظيفياً ،

سمح بـ استعمال برنامج RasTop بالحصول على الوثيقة (03) .



1. تعرف على العناصر المرقمة في الوثيقة

(03)

2. حدد البنية الممثلة لبروتيني الوثيقة

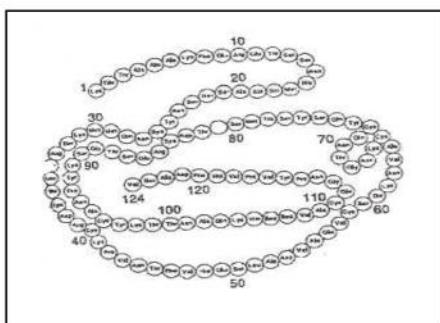
(03)

3. قارن في جدول بين البنية الممثلتين في الوثيقة (03)

4. في نظرك ما هو مصدر اختلاف شكل الوثيقة (03) .

5. تمثل الوثيقة (04) رسمًا تخطيطيًا لإزدياد الريبيونوكلياز

الذي يتكون من سلسلة وحيدة مكونة من 124 حمض



أميني و 4 جسور كبريتية .

أ. ما هو نوع البنية الممثلة في الوثيقة (04) ؟

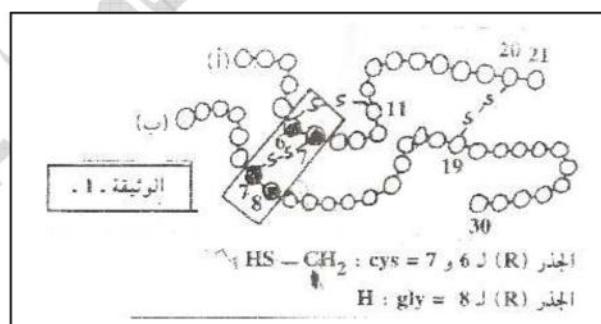
ب. ما هي أهميتها؟ وما الذي يعمل على تماستها؟

الوثيقة 4

التمرين الثاني : (8 نقاط)

- يمثل الأنسولين أول هرمون تم صنعه بالهندسة الوراثية وعرض للبيع منذ 1982 يستعمل لمعالجة الداء السكري .

1. الأنسولين عبارة عن متعدد بيتيد متكون من 51 حمض أmino موزعة على سلسلتين (أ) و(ب) تربطهما جسور كبريتية . تمثل الوثيقة (01) الرسم التخطيطي لبنية هذه الجزيئة .

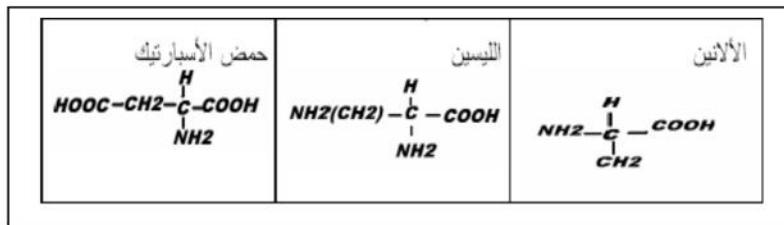


أ. قدم الصيغة الكيميائية الموافقة للجزء المؤطر للوثيقة (01) .

ب. صف تجربة تسمح بإظهار الطبيعة الكيميائية للأنسولين .

ت. إلى ماذا تعود خصوصية البروتين؟

2. المركبات التالية عبارة عن وحدات تدخل في تركيب الأنسولين



- أ. تنقسم المركبات السابقة أساساً إلى ثلاثة أنواع :
- ماهي هذه الأنواع ؟ إعط مثلاً لكل نوع .
 - على أي أساس يتم هذا التصنيف ؟
- ب. شكل ثاني البيبيتيد (اللين - ليسين) ثم ثلثي البيبيتيد (اللين - ليسين - حمض الأسبارتيك)
- ت. نقطة التعادل الكهربائي للأحماض الأمينية السابقة هي كما يلي :

PHi	إسم الحمض الأميني:
6,01	اللين
9,74	ليسين
2,95	حمض الأسبارتيك

- ماذا نقصد بنقطة التعادل الكهربائي (PHi)
- توضع الأحماض الأمينية السابقة على ورقة جهاز الإكتروفوراز ثم تبلل الورقة بمحلول ذو PH يختلف من تجربة لأخرى (2,10 - 6 - 4 - 10) ثم توضع هذه الورقة ضمن مجال كهربائي لمدة من الزمن .
 - في أي إتجاه تكون هجرة الأحماض الأمينية السابقة ؟
 - بين مختلف الشحنات التي تأخذها الأحماض الأمينية السابقة في الوسطين (2,10) و (10)
 - ماذا تستنتج حول خواص الأحماض الأمينية ؟