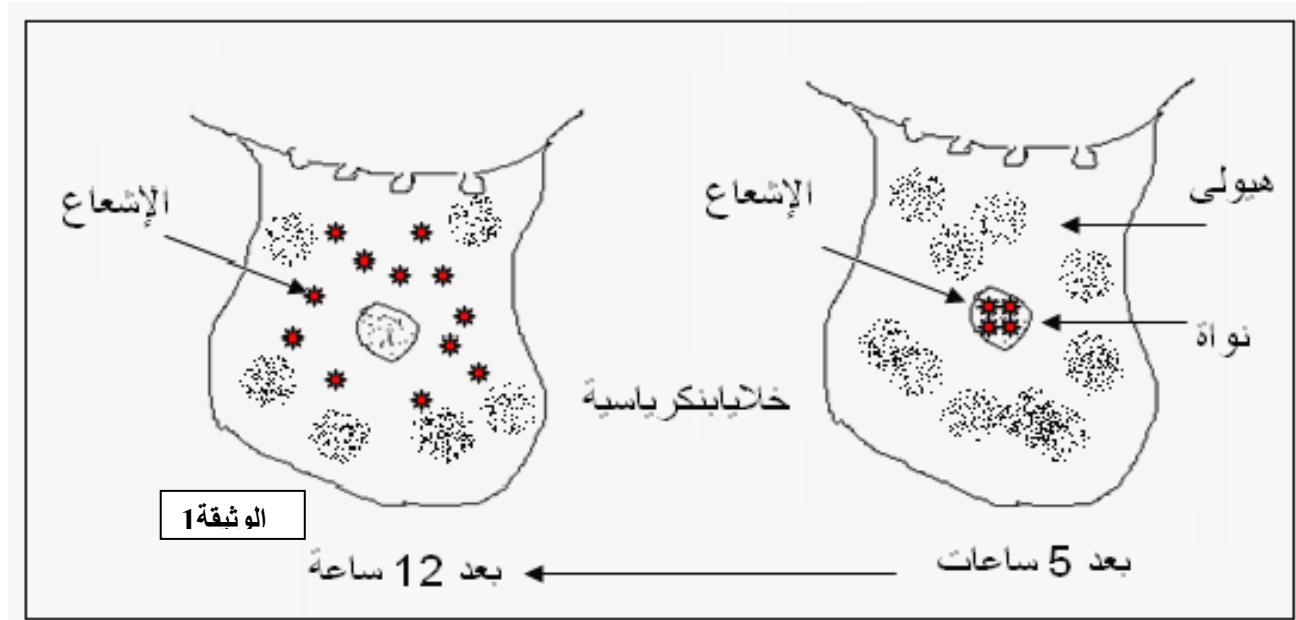


التمرين الأول :

لدراسة البنية الأولية لأنسولين الثور والحصان والخنزير أنجزت التجارب التالية  
I- أخذت خلايا بنكرياسية للثور والحصان والخنزير ووضعت كل منها في وسط مغذى به (U) المشع، وتم تتبع الإشعاع على مستوى الخلايا بتقنية التصوير الإشعاعي الذاتي ، النتائج المحصل عليها ممثلة في الوثيقة - 1 -



- 1- فسر ظهور الإشعاع مبينا طبيعة الجزيئات المشعة ،
  - 2- ماذا يمكن استخلاصه حول دور هذه الجزيئات المشعة ،
  - 3- هل نحصل على نفس نتائج التجربة السابقة لو استعملنا التيامدين المشع بدل الفسفور ؟ علل إجابتك
- II- بينت دراسة بنية الجزيئات المشعة المستخلصة من الخلايا البنكرياسية لكل حيوان النتائج الممثلة في

جدول الوثيقة 2

نوع الخلايا البنكرياسية			الوثيقة 2
الخنزير	الحصان	الثور	
8 9 10 ACA GGU AUC 	8 9 10 ACU UCU AUU 	8 9 10 GCU UCA GUU 	بنية جزء من الجزيئة المشعة

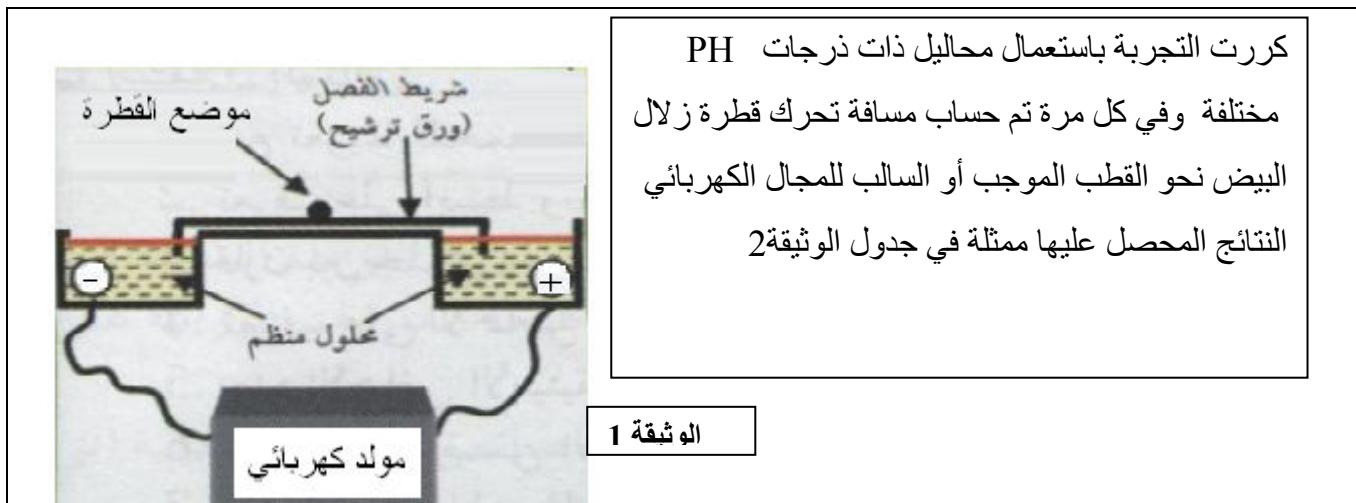
ACA : Thr	ACU : Thr	GCU : Ala
GGU : Gly	UCU : Ser	UCA : Ser
AUC : Ile	AUU : Ile	GUU : Val

جدول الشفرة الوراثية

- 1- حدد الأحماض الأمينية (8 ، 9 ، 10 ) من كل سلسلة اعتمادا على جدول الشفرة الوراثية المرفقة
- 2- استنتاج أجزاء المورثات المسؤولة على ظهور هذه القطع من الأنسولين
- 3- ما هي المعلومة المستخلصة من هذه الدراسة
- 4- هل الجزيئات المختلفة لها تأثير على وظيفة الأنسولين ؟
- 5- اقترح فرضية تفسر بها هذه الاشكالية؟

## التمرين الثاني

أ - لدراسة سلوك بروتين زلال البيض على مستوى جهاز الفصل الكهربائي وضعت قطرة من محلول على ورق ترشيح مبللة بمحلول ذو  $\text{PH} = 1$  كما هو ممثل في الوثيقة - 1 -

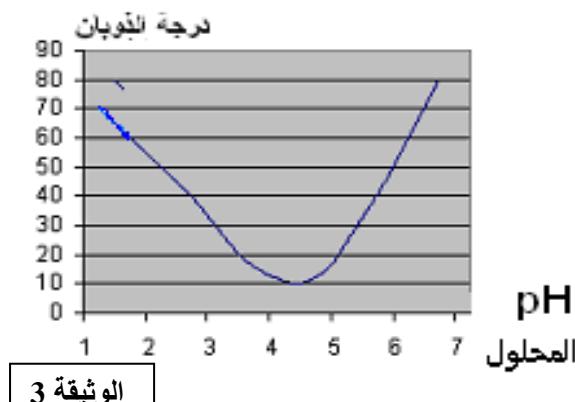


المحول $\text{PH}$	مسافة التحرك Cm
08	-10
07	-9.5
06	-7.5
05	-3.75
04.6	00
04	+0.75
03	+05
02	+07.7
01	+09.75

الوثيقة 2

- 1 - ارسم المنحنى البياني الممثل لتغيرات مسافة نحرك بروتين زلال البيض بدلالة  $\text{PH}$  الوسط
- 2 - حل المنحنى البياني الناتج
- 3 - استنتاج من المنحنى قيمة  $\text{PH}_i$  بروتين زلال البيض
- 4 - مثل جزيئه بروتين زلال البيض باستعمال الصيغة التالية [  $\text{NH}_2 - \text{Pro} - \text{COOH}$  ] عند  $\text{PH} = 8$  ،  $\text{PH} = 2$  عند [  $\text{NH}_2 - \text{Pro} - \text{COOH}$  ]
- 5 - استنتاج الخاصية المميزة للبروتين

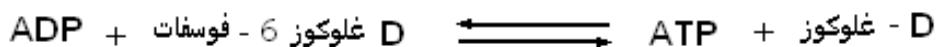
ب - بإضافة حجماً من ماء زلال البيض في أنابيب اختبار بها محليل مختلفة من  $\text{PH}$  ، وعن طريق قياس درجة ذوبان محلول زلال البيض في الوسط ، تم الحصول على النتائج الممثلة في منحنى الوثيقة - 3 -



- 1 - حل المنحنى و ماذا يمثل ؟
- 2 - استنتاج درجة ذوبان البروتين عند  $\text{PH}_i$  زلال البيض من المنحنى ؟ ماذا تمثل هذه النتيجة ؟
- 3 - فسر النتيجة

### التمرين الثالث:

I - يقوم إنزيم الغلوكوكيناز بتحفيز التفاعل الحيوي التالي



1 - حدد طبيعة التفاعل الذي ينشطه الإنزيم الغلوكوكيناز

2- تم استبدال D - جلوكوز بمركب سكري مما كب L - فركتوز: فكانت سرعة التفاعل منعدمة (يمكن حساب السرعة بتقنية مناسبة) ولم نجد في الوسط L-فركتوز - 6 فوسفات.

α- كيف تفسر هذه النتيجة ؟

β - وضح الخاصية المميزة لإنزيم جلوكوكيناز.

II- تمثل الوثيقة شكلًا تخطيطيًّا لأحد التفاعلات الإنزيمية

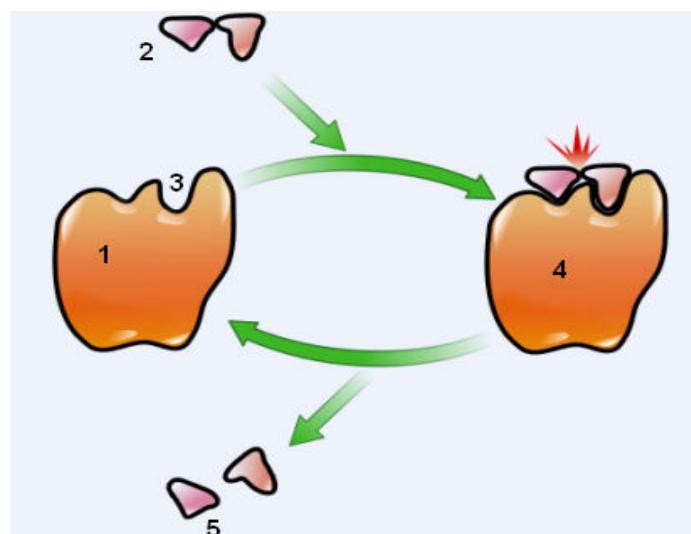
1 - اكتب البيانات اللازمة

2 - حدد الدعامة الكيميائية التي تحقق التفاعل الإنزيمي باستبدال الحروف بالأرقام



III- على ضوء دراستك لموضوع الإنزيمات وما توصلت إليه من نتائج اكتب نصا علميا مختصارا تلخص فيه المعلومات التالية

- \* مفهوم الإنزيم
- \* علاقة الإنزيم بمادة التفاعل وبنيته
- \* العوامل المؤثرة في نشاط الإنزيم



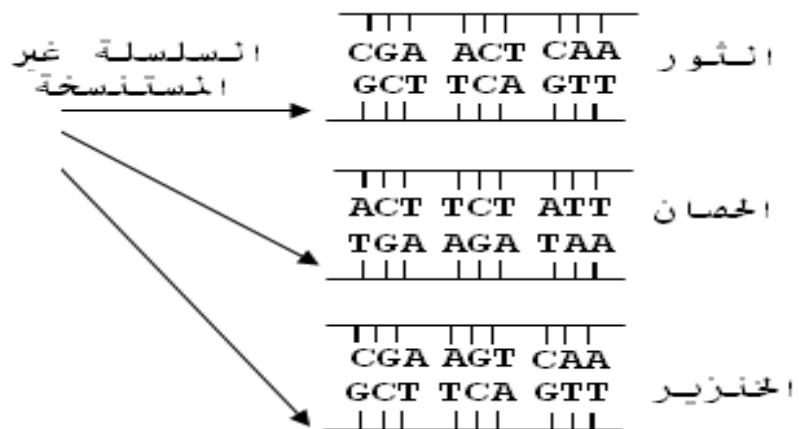
انتهى—————

# الإجابة النموذجية لتمارين الفصل الأول ....

الاختبار مادة : العلوم الطبيعية ...      الشعبية : علوم تجريبية ..... المدة : ساعتان

العلامة المجموع	جزأة	عناصر الإجابة	محاور الموضوع								
		<p>I / 1 - تفسير ظهور الإشعاع          ان الفسفور المشع يدخل في تركيب النيكليلوتيدات المشكلة لـ ARN          فظهور الإشعاع داخل النواة يدل على تشكل لـ ARN على مستواها          خلال 5 ساعات          وانتقال الإشعاع إلى الهيولى بعد 12 ساعة يدل على انتقال لـ ARN          المصنوع من النواة إلى الهيولى          فطبيعة الجزيئات المشعة هي من النوع ( ARNm ) الرسول</p> <p>2 - الاستخلاص حول دور الجزيئات المشعة          بستنسخ ( ARNm ) الرسول من لـ ADN في النواة لينتقل إلى الهيولى          حاملا المعلومة الوراثية بشكل شفرة وراثية ( رامزات ) لترجمة على مستواها          إلى بروتين معين</p> <p>3 - لا نحصل على نفس النتائج باستعمال التيامدين المشع          التعليل : التيامدين المشع يدخل في تركيب لـ ADN والذي يبقى داخل النواة          ولا ينتقل إلى الهيولى ( ARNm ) لا يحتوي على القاعدة التيمين ( T )</p> <p>I / II - سلسلة الأحماض الأمينية ( 8 ، 9 ، 10 ) لكل من أنソولين الثور ، الحصان ، الخنزير          كما هو في الجدول التالي</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>الأحماض الأمينية 8 - 9 - 10</th> <th>مصدر الأنソولين</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td> <math display="block">  \begin{array}{ccc}  8 &amp; 9 &amp; 10 \\  \text{GCU} &amp; \text{UCA} &amp; \text{GUU} \\  \underline{\text{   }} &amp; \underline{\text{   }} &amp; \underline{\text{   }}  \end{array}  </math>             Val - Ser - Ala         </td> <td>الثور</td> </tr> <tr> <td> <math display="block">  \begin{array}{ccc}  8 &amp; 9 &amp; 10 \\  \text{ACU} &amp; \text{UCU} &amp; \text{AUU} \\  \underline{\text{   }} &amp; \underline{\text{   }} &amp; \underline{\text{   }}  \end{array}  </math>             Thr - Ser - Ile         </td> <td>الحصان</td> </tr> <tr> <td> <math display="block">  \begin{array}{ccc}  8 &amp; 9 &amp; 10 \\  \text{ACA} &amp; \text{GGU} &amp; \text{AUC} \\  \underline{\text{   }} &amp; \underline{\text{   }} &amp; \underline{\text{   }}  \end{array}  </math>             Ile - Thr - Gly         </td> <td>الخنزير</td> </tr> </tbody> </table>	الأحماض الأمينية 8 - 9 - 10	مصدر الأنソولين	$  \begin{array}{ccc}  8 & 9 & 10 \\  \text{GCU} & \text{UCA} & \text{GUU} \\  \underline{\text{   }} & \underline{\text{   }} & \underline{\text{   }}  \end{array}  $ Val - Ser - Ala	الثور	$  \begin{array}{ccc}  8 & 9 & 10 \\  \text{ACU} & \text{UCU} & \text{AUU} \\  \underline{\text{   }} & \underline{\text{   }} & \underline{\text{   }}  \end{array}  $ Thr - Ser - Ile	الحصان	$  \begin{array}{ccc}  8 & 9 & 10 \\  \text{ACA} & \text{GGU} & \text{AUC} \\  \underline{\text{   }} & \underline{\text{   }} & \underline{\text{   }}  \end{array}  $ Ile - Thr - Gly	الخنزير	التمرين الأول
الأحماض الأمينية 8 - 9 - 10	مصدر الأنソولين										
$  \begin{array}{ccc}  8 & 9 & 10 \\  \text{GCU} & \text{UCA} & \text{GUU} \\  \underline{\text{   }} & \underline{\text{   }} & \underline{\text{   }}  \end{array}  $ Val - Ser - Ala	الثور										
$  \begin{array}{ccc}  8 & 9 & 10 \\  \text{ACU} & \text{UCU} & \text{AUU} \\  \underline{\text{   }} & \underline{\text{   }} & \underline{\text{   }}  \end{array}  $ Thr - Ser - Ile	الحصان										
$  \begin{array}{ccc}  8 & 9 & 10 \\  \text{ACA} & \text{GGU} & \text{AUC} \\  \underline{\text{   }} & \underline{\text{   }} & \underline{\text{   }}  \end{array}  $ Ile - Thr - Gly	الخنزير										

2 - أجزاء المورثات المسئولة على ظهور القطع الأنسولينية



3 - المعلومة المستخلصة من هذه الدراسة

تختلف الجزيئات البروتينية باختلاف نوع المورثات التي تشرف عليها

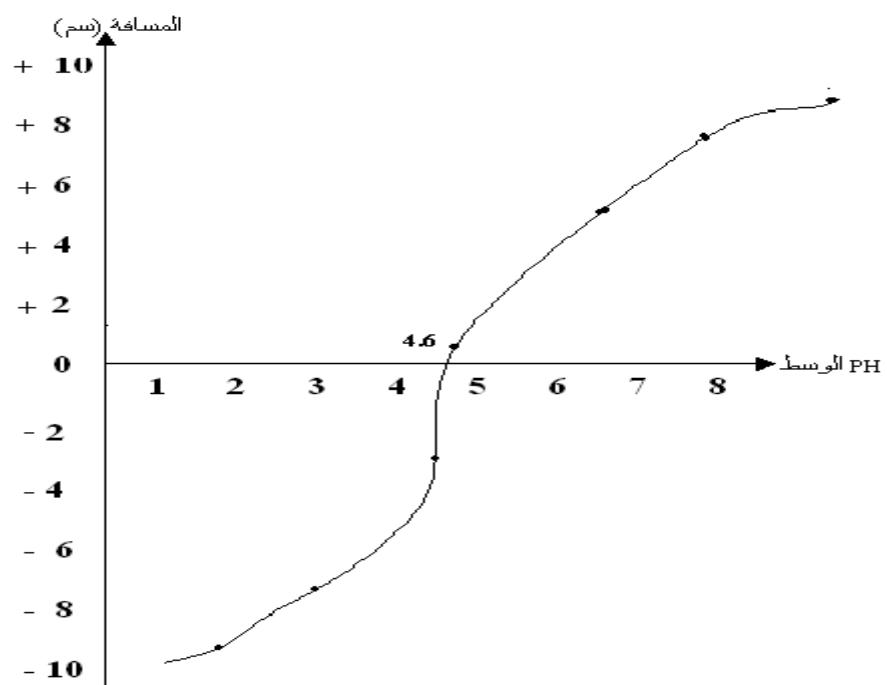
(كل مورثة تشرف على اصطناع بروتين معين)

4 - وظيفة الأنسولين هي التأثير على خلايا مستهدفة معينة عن طريق مستقبلات نوعية مما يسمح بتخفيض نسبة السكر في الدم

رغم اختلاف أنواع الأنسولين فإنه يؤدي نفس الوظيفة

الفرضية المقترحة : ثبات الموضع الفعال للجزيئة مما يسمح بالثبت على المستقبلات النوعية للخلايا المستهدفة

رسم المنحنى البياني : لتغيرات مسافة تحرك زلال البيض بدلالة درجة حموضة الوسط



التمرين  
الثاني

2 - تحليل المنحنى الناتج :

يمثل المنحنى البياني تغيرات المسافة لتحرك البروتين(زلال البيض) في المجال

الكهربائي بدلالة PH الوسط

III  
5 نقاط

عند درجة PH المخصوصة في المجال [1 - 4.6] يتحرك البروتين نحو القطب السالب للمجال الكهربائي (عدد الشحنات + < - )  
 عند درجة PH المخصوصة [4.6 - 8] يتحرك البروتين نحو القطب الموجب للمجال الكهربائي(عدد الشحنات - < + )  
 عند درجة PH المحلول = 4.6 يبقى البروتين ساكنا المسافة المقطوعة = 0  
 ( عدد الشحنات الموجبة = عدد الشحنات السالبة )  
 يلاحظ وجود تناسب طردي بين درجة الحموضة والمسافة المقطوعة  
 3- تمثيل زلال البيض في المحلول ذو  $\text{pH} = 1$   
 $\text{NH}_3^+ - \text{Pro} - \text{COOH}$  ( اكتساب بروتون  $\leftarrow$  سلوك قاعدة )  
 - تمثيل زلال البيض في المحلول ذو  $\text{pH} = 8$   
 $\text{NH}_2 - \text{Pro} - \text{COO}^-$  ( فقد بروتون  $\leftarrow$  سلوك حمض )

4- استنتاج قيمة  $\text{PH}_i$  لمحلول زلال البيض :  
 هي القيمة التي يتواجد عندها المحلول متعادلا كهربائيا (عدد الشحنات الموجبة = عدد الشحنات السالبة ) ولا يتحرك البروتين عندها  
 درجة  $\text{PH}_i$  لبروتين زلال البيض = 4.6

5- الخاصية التي نبرزها هذه الدراسة هي الخاصية الحمقالية  
 تسكك البروتينات سلوك قاعدة في الوسط الحمضي ( اكتساب بروتون )  
 وتسلك سلوك حمض في وسط قاعدي ( فقد بروتون )

ب / 1 - - يمثل المنحنى تغيرات درجة ذوبان البروتين بدلالة  $\text{pH}$  الوسط  
 - تحليل المنحنى : يمكن تجزئة المنحنى إلى ثلاثة أجزاء  
 أ - عند درجة  $\text{pH}$  الوسط المخصوصة [ 4.6 - 3 ]  
 يلاحظ تناقص تدريجي لدرجة ذوبان البروتين بارتفاع درجة  $\text{pH}$  الوسط  
 ب- عند درجة  $\text{pH}$  الوسط = 4.6 تصل درجة ذوبان البروتين إلى أدنى قيمة لها  
 ج - عند درجة  $\text{pH}$  الوسط المخصوصة [ 4.6 - 6 ]  
 يلاحظ زيادة لدرجة ذوبان البروتين بارتفاع درجة  $\text{pH}$  الوسط

2 - قيمة درجة ذوبان البروتين عند نقطة التعادل الكهربائي = 0.1 % أي تقريرا  
 3 - تفسير الملاحظة : تفسر القيمة الدنيا لدرجة ذوبان البروتين عند  $\text{pH}$  الوسط  
 الذي يكون مساويا لدرجة  $\text{pH}_i$  زلال البيض = 4.6  
 كلما كانت درجة  $\text{pH}$  الوسط قريبة من قيمة  $\text{pH}_i$  البروتين تقل نسبة الذوبان  
 وتزداد درجة الترسيب والتي تبلغ عندها قيمة عظمى  
 فترسيب البروتين يعيق عملية الذوبان  
 الخاصية التي تبينها هذه التجربة :

( يتوقف نشاط الإنزيمات في الأوساط القريبة من pHi الخاص بها )

I / 1 - تحديد طبيعة التفاعل الذي بنشطه الإنزيم

استهلاك جزيئه من الـ ATP ، فالتفاعل هو تفاعل فسفرة

2 - a : تفسير النتيجة : لا يمكن لإنزيم جلوكokinase تحفيز تفاعل فسفرة

L - فركتوز لأن تأثير الإنزيمات نوعي

( يجب توفير إنزيم فركتوكيناز لتحقيق التفاعل )

β : توضيح الخاصية المميزة لإنزيم جلوكokinase :

التأثير النوعي للإنزيم يرجع إلى التكامل البنوي بين الإنزيم ومادة التفاعل التي بختص بها حيث تنشأ رابطة مؤقتة بين مادة التفاعل والإنزيم لتشكيل معقد ويسمى هذا بالتفاعل المحفز

II / 1 - البيانات المرقمة

1 - الإنزيم النوعي 2 - مادة التفاعل ( الركيزة ) 3 - الموقع الفعال

4 - المعقد ( إنزيم - مادة التفاعل ) 5 - نواتج التفاعل

2 - تحديد الدعامة الكيميائية للتفاعل باستعمال الأرقام



التمرين 3

III - النص العلمي

مفهوم الإنزيم : الإنزيم هو وسيط عضوي ذو طبيعة بروتينية وتأثير نوعي

يعمل على تسريع التفاعلات الكيميائية في شروط محددة ، ولا يستهلك أثناء

التفاعل

يعمل الإنزيم غالبا على نوع واحد من مادة التفاعل مشكلا معقدا [ إنزيم - مادة التفاعل ] ES تكون خلالها روابط ضعيفة مع منطقة صغيرة من الإنزيم تعرف

بالموقع الفعال والذي يكون شكله مكملا

لشكل مادة التفاعل ( التكامل المحفز )

يتأثر نشاط الإنزيم بتغيرات درجة الحرارة ودرجة الحموضة

حيث أنه لكل إنزيم درجة حرارة ودرجة حموضة مثلى يكون نشاط الإنزيم عندها أعظميا ، ويقل نشاطه بالابتعاد عن الدرجة المثلثى