

التمرين الثاني (10 نقاط):

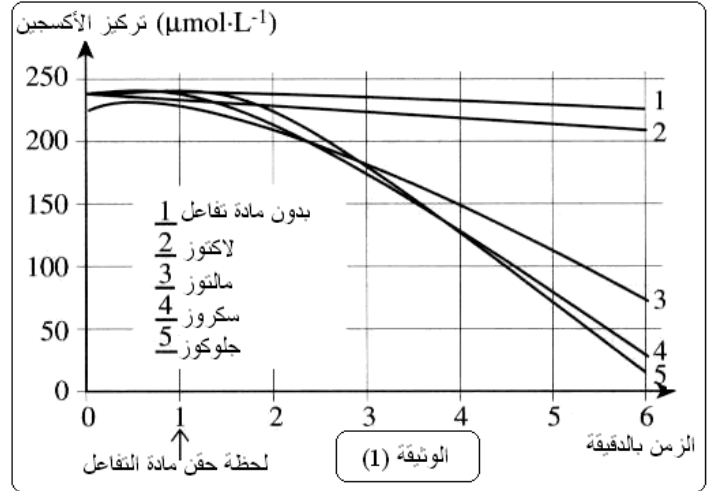
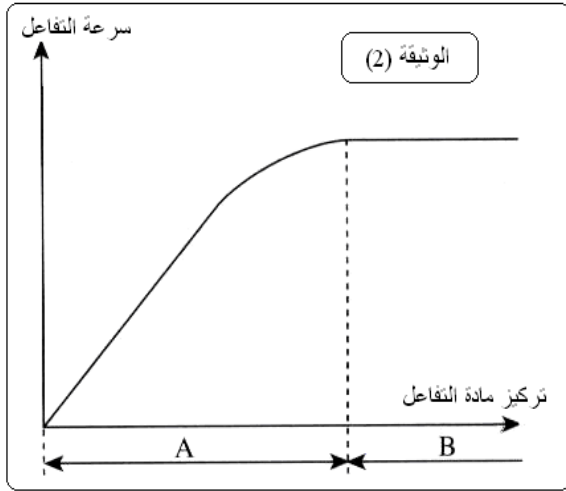
خميرة الخبز كائن وحيد الخلية متواجد طبيعيا على قشرة العنب نستعمله في التجارب التالية:
تجرى جميع التجارب في درجة حرارة 27°C و $\text{PH}=7$.
التجربة (1) : نضع كميات متساوية من الخميرة في ثلاثة أنابيب حيث:

الأنبوبة (C)	الأنبوبة (B)	الأنبوبة (A)	الكشف عن الجلوكوز
-	+	+	

الأنبوب (A) يحتوي على محلول السكر
الأنبوب (B) يحتوي على محلول المالتوز
الأنبوب (C) يحتوي على الماء المقطر
بعد 10د نكشف عن تواجد الجلوكوز في كل أنبوبة (الجدول)
- فسر نتائج هذه التجربة .

التجربة (2) :

تؤخذ كمية من الخميرة وتوضع في وسط غني بالأكسجين و ذلك في وجود مادة التفاعل .
نقيس استهلاك الأوكسجين من طرف الخميرة عند كل مادة تفاعل النتائج ممثلة في منحنيات الوثيقة (1)
1- حل وفسر النتائج المحصل عليها.
2- اشرح العلاقة بين هذه النتائج التجريبية و محتوى الخميرة من الإنزيمات .

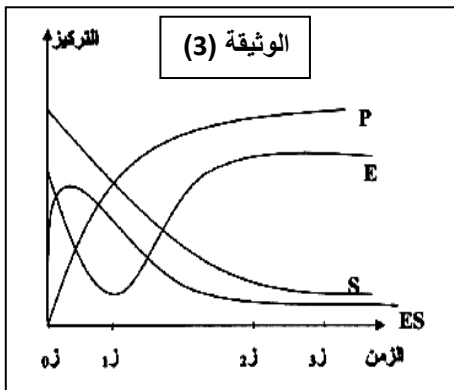


التجربة (3) : نحسب سرعة التفاعل الإنزيمي عند الخميرة في وجود الجلوكوز فقط :
النتائج ممثلة في منحنى الوثيقة (2)

- 1- حل وفسر هذا المنحنى .
- 2- ضع نماذج لجزيئات الأنزيم و مادة التفاعل خلال الفترة (A) و الفترة (B) من المنحنى .
- 3- أرسم شكل المنحنى في حالة لو كانت كمية الإنزيم أقل مرتين.
- 4- حدد شكل المنحنى عند درجة حرارة 0°C و 100°C . علل إجابتك؟
- 5- عند الانتقال مرة أخرى إلى 27°C هل نحصل على نفس المنحنى . علل إجابتك.
- 6- حدد شكل المنحنى عند درجة $\text{PH}=2$ و $\text{PH}=11$. علل إجابتك؟

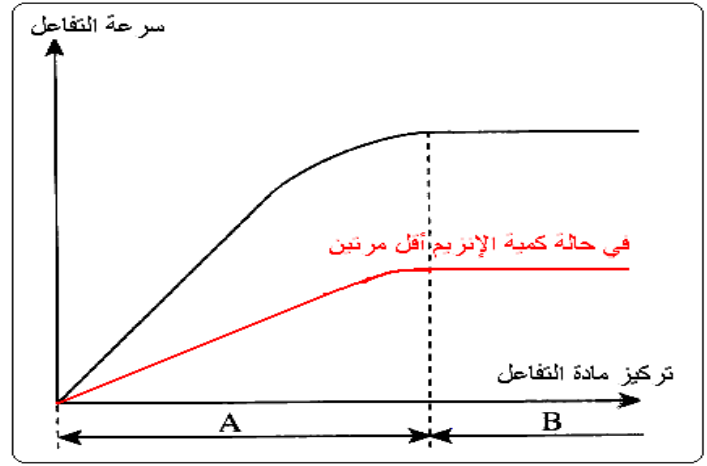
التجربة (4) :

امكن تسجيل كل ما يحدث داخل المفاعل الحيوي ودونت النتائج في الوثيقة (3).
أ / فسر منحنيات الوثيقة (3) في الفاصلة الزمنية (0 إلى 1)
ب/ بماذا تفسر تزايد تركيز (E) في الفاصلة الزمنية (1 إلى 2)
ج/ كيف تفسر ثبات تركيز (E) في الفاصلة الزمنية (2 إلى 3)
د/ مما سبق ومن معلوماتك:

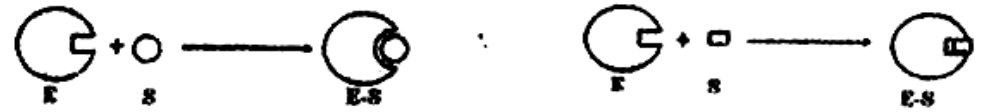


- 1/ ضع فرضيات لتحديد العلاقة بين الإنزيم و مادة التفاعل . مدعما ذلك برسم تخطيطي بسيط.
- 2/ إستنتج خصائص الإنزيم.

العلامة	الاجابة									
	<p>التمرين الاول:(10ن)</p> <p>I</p> <p>1 - إنزيم ARN بوليميراز 4 - ARNt منشط 7 - ARNm ناخض 11 - ADP 2 - نيكلوتيدات حرة 5 - ARNr 8 - إنزيم 3 - ATP 6 - ريبوزوم 9 - أحماض أمينية 4 - ARNt 7 - ARNm ثلاثعي 10 - ATP أ - النواة ، ب - الهيولى ، ج - الاستنساخ ، د - الترجمة</p> <p>2 - وصف التجربة : • باستعمال تقنية الوسم بالنظائر المشعة، و التصوير الإشعاعي الذاتي. • حضن خلية غدية في وسط مغذي به أحماض أمينية موسومة بنظير مشع وتركها مدة زمنية كافية (3 د). • بتطبيق تقنية التصوير الإشعاعي الذاتي والفحص المجهرى نلاحظ تركز الإشعاع (يقع سوداء) على مستوى الريبوزومات في الهيولى دلالة على إدماج الأحماض الأمينية في هذا المستوى.</p> <p>3 - النشاط (س) هو : تنشيط الأحماض الأمينية. - الرسم :</p> <p>II</p> <p>1 - 1 - حلزون α . 2 - منطقة انعطاف . 3 - رقائق β . 2 - التركيب البنائي: البروتين أ : تركيب بنائي رابع لوجود تحت وحدتين لوجود أكثر من نهايتين. البروتين ب : تركيب بنائي ثالث لوجود إنطواء للتركيب البنائي على مستوى أماكن الانعطاف ووجود نهايتين فقط.</p> <p>3 - المقارنة:</p> <table border="1" data-bbox="494 824 1204 945"> <thead> <tr> <th>البروتين</th> <th>عدد السلاسل الببتيدية</th> <th>البنيات الثانوية</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>أ</td> <td>2</td> <td>حلزون α عدددها 3</td> </tr> <tr> <td>ب</td> <td>1</td> <td>حلزون α رقائق β عدددها 4</td> </tr> </tbody> </table> <p>أوجه الاختلاف يتمثل بنوع البنية وعدد السلاسل الببتيدية ونوعها حيث نلاحظ في البروتين "أ" 3 α . في حين نلاحظ 4 α و 4 β في البروتين "ب". وبما أن بنية البروتين محددة وراثيا إذا هناك اختلاف بين المورثة التي تشرف على صنع البروتين "أ" والمورثة التي تشرف على صنع البروتين "ب". 1 - نوع التركيب البنائي: - الثالث. - وهي تسمح بالتخصص الوظيفي للبروتين. - يعمل على تماسكها عدة أنواع من الروابط منها: التكافؤية ← الثنائية الكبريت ← الغير تكافؤية ← الهيدروجينية ← البيبتيدية ← الشاردية ← الكارهة للماء</p> <p>2 -</p> <div data-bbox="459 1205 1273 1415" style="border: 1px solid black; padding: 10px; text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{NH}_2 - \text{CH} - \text{COOH} \\ \\ \text{CH} \\ \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \text{(Val)} \end{array} + \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{NH}_2 - \text{CH} - \text{COOH} \\ \text{(Ala)} \end{array} \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + \begin{array}{c} \text{NH}_2 - \text{CH} - \text{C} - \text{NH} - \text{CH} - \text{COOH} \\ \quad \quad \quad \quad \\ \text{CH} \quad \quad \quad \quad \text{CH}_3 \\ \quad \quad \quad \quad \\ \text{CH}_3 \quad \quad \quad \quad \text{CH}_3 \\ \text{ثنائي البيبتيد} \end{array}$ <p style="text-align: center;">رابطة بيبتيدية</p> </div> <p>- سلوك ثنائي البيبتيد هذا مع تفاعل بيذري سلبى لأنه يحوي رابطة بيبتيدية واحدة. ومع تفاعل الأصفر الأحمى سلبى أيضا لأن أي من الحمضين ليس بحمض أميني عطري (غياب حلقة بنزن).</p> <p>III</p> <p>1. التحليل: نلاحظ عدم حدوث ارتصاص عند معاملة قطرة الدم بأجسام مضادة ضد A بينما يحدث ارتصاص عند معاملتها بالأجسام المضادة الأخرى (ضد AB و ضد B و ضد D) التفسير: يحدث الارتصاص عند ارتباط الأجسام المضادة مع المستضدات الغشائية الموجودة على غشاء الكريات الدموية الحمراء الموافقة لها مما يؤدي إلى تشكل معقدات (مولد ضد - جسم مضاد) فتظهر قطرة الدم بمظهر غير متجانس. أي أن الكريات الحمراء لهذه الزمرة تحمل مستضدات غشائية من نوع B و D</p> <p>2. الاستنتاج: نوع الزمرة هي: B^{Rh+} الأصل الوراثي: تقع مورثة الزمر الدموية (ABO) في الصبغي رقم 9 بينما مورثة الريزوس تكون محمولة على الصبغي رقم 1</p>	البروتين	عدد السلاسل الببتيدية	البنيات الثانوية	أ	2	حلزون α عدددها 3	ب	1	حلزون α رقائق β عدددها 4
البروتين	عدد السلاسل الببتيدية	البنيات الثانوية								
أ	2	حلزون α عدددها 3								
ب	1	حلزون α رقائق β عدددها 4								



5. تحديد شكل المنحنى : * في 00 م⁰ و 100 م⁰ : منحنى سرعة التفاعل = 0 (المنحنى متطابق مع محور التراكيز)
* التعليل: في 00 م⁰ يتم تثبيط الإنزيم فيتوقف عن النشاط . في 100 م⁰ يتخرب الإنزيم فيتوقف عن النشاط .
- 6 . عند الانتقال الى 27 م⁰ : * في حالة 00 م⁰ نحصل على منحنى الوثيقة 2 .
* في حالة 100 م⁰ لا نحصل على منحنى الوثيقة 2 .
- التعليل: * الانزيمات من طبيعة بروتينية فهي حساسة لتغيرات درجة الحرارة فهي تتثبط في 00 م⁰ وتستعيد نشاطها برفع درجة الحرارة من جديد.
* تتخرب في 100 م⁰ نتيجة تكسر الروابط المختلفة والتي تفقد البنية الفراغية ولا يمكن استعادتها عند تخفيض درجة الحرارة الى 27 م⁰ .
7. تحديد شكل المنحنى عند درجة PH= 2 منحنى سرعة التفاعل = 0 (المنحنى متطابق مع محور التراكيز) .
التعليل : لتخرب الانزيم.
شكل المنحنى عند درجة PH= 5 منحنى سرعة التفاعل يكون اقل من منحنى الوثيقة 2 .
- التعليل : لتأين جدر الاحماض الامينية المكونة للانزيم خاصة الموقع الفعال مما يعيق ارتباط مادة التفاعل وبالتالي يكون سلبي على النشاط الانزيمي.
- التجربة 4 :
- أ . التفسير : من 0 الى 1 : ينخفض تركيز الإنزيم E ومادة التفاعل S بسبب تشكل المعقد ES الذي يرتفع تركيزه ثم يبدأ في الإنخفاض نتيجة تفككه لتشكل الناتج P الذي يرتفع تركيزه باستمرار
- ب - نفس ارتفاع تركيز E في الفترة الزمنية { 1-2 ز } ببقائه حرا (عدم دخوله في التفاعل) نتيجة إنخفاض تركيز S التي ينتج عنها المركب P.
- ج . نفس ثبات تركيز E في الفترة الزمنية { 2-3 ز } ببقاء الانزيم حرا نتيجة نفاذ مادة التفاعل (تركيز ضعيفة جدا) التي تحولت الى الناتج P.
- د .
- 1.الفرضيات :ف1: الانزيم لا يغير من بنيته الفراغية ليرتبط مباشرة بمادة التفاعل.
ف2: الانزيم يغير من بنيته الفراغية ليرتبط مباشرة بمادة التفاعل.



12 / إستنتاج خصائص الإنزيم:

- الإنزيم وسيط حيوي ذو طبيعة بروتينية، تأثيره نوعي يعمل على تسريع التفاعلات الكيميائية الحيوية في شروط محددة، ولا يستهلك أثناء التفاعل.
- ترتبط مادة التفاعل بالموقع الفعال للإنزيم نتيجة وجود تكامل بنيوي بينهما (مثل القفل والمفتاح)
ليشكل معقد إنزيم - مادة التفاعل [ES].
- يتأثر نشاط الإنزيم بتغيرات درجة الحرارة، حيث ينخفض نشاطه في درجة الحرارة المنخفضة بسبب قلة حركة الجزيئات أما درجة الحرارة المرتفعة فتفقد الإنزيم بنيته الفراغية (يتخرب) وبالتالي يفقد وظيفته.
- تؤثر درجة الحموضة على الحالة الكهربائية للإنزيم (جنور الأحماض الأمينية) خاصة الموجودة الموقع الفعال حيث تعيق ارتباط مادة التفاعل وبالتالي يؤثر سلبي على نشاط الإنزيم.
- لكل إنزيم درجة حرارة ودرجة حموضة مثلى يكون نشاط الإنزيم عندها أعظميا، ويقل نشاطه بالابتعاد عن الدرجة المثلى.