

المجال التعليمي رقم (01): التخصص الوظيفي للبروتينات٥٦ النشاط الإنزيمي للبروتيناتالوحدة التعليمية الثالثة**النشاط ٢: النشاط الإنزيمي و علاقته ببنية الإنزيم**١- إظهار النشاط الإنزيمي عن طريق التجارب الإعتيادية:التجربة ١:

أ- الإماهة الإنزيمية للسكروز: (لاحظ الوثيقة (1) ص 60) :

١. من خلال مقارنة نتائج التجاربتين (1) و (2) نستنتج أنَّ الخميرة صنعت تحليل السكروز بشكل كبير إلى غلوكوز .

٢. و من نتائج التجاربتين (3) و (4) نستنتج أنَّ المسؤول عن تسريع التفاعل في الخميرة هو جزيئات قابلة للترشيح ، و تتأثر بالحرارة حيث تفقدوا خواصها (تتحرج أو تتلاشى) .

ب- إظهار النشاط الإنزيمي لبذور القمح : (لاحظ الوثيقة (2) ص 61) :

١. يُعلَّل عدم تلون المناطق القريبية من نصف البذرة باللون الأزرق في المرحلة الأولى من التجربة بعدم وجود النساء حول البذور حيث تحل هذه الأخيرة .

٢. تفسير نتائج المرحلتين (1) و (2) من التجربة :

عدم التلون بالأزرق راجع لغياب النساء الذي أضيف في البداية من الجيلوز ، و تلون الجيلوز حول البذور بالأحمر الأجربي بعد المعاملة بمحلول فهلينغ يفسر بوجود سكريات مرجعة ناتجة عن تحلل وإماهة النساء .

٣. نستنتج من نتائج المرحلة الثالثة أن تحليل وإماهة النساء إلى سكريات بسيطة تم بواسطة جزيئات قابلة للترشيح هي الإنزيمات ، و هو ما يؤكِّد نتائج المرحلة الثانية من التجربة .

٢- قياس النشاط الإنزيمي عن طريق التجريب المدعم بالحاسوب :

١. مميزات استعمال التجريب المدعم بالحاسوب في قياس نشاط الإنزيمات مقارنة بالتجربة الإعتيادية :

- يسمح بالقياس السريع للمواد المتفاعلة أو النواتج بدقة .

- يسمح لنا بمتابعة سير التفاعل على شاشة الحاسوب بصورة لحظية .

- لا ننتظر إنتهاء التجربة للحصول على النتائج .

- يسمح لنا بمشاهدة تأثير إضافة مركبات أو التغيرات في شروط التفاعل مباشرة .

- يسمح بالحفظ على النتائج في ذاكرة الحاسوب للرجوع إليها في أي وقت و مقارنتها مع النتائج الأخرى ، كما يمكن رسم المنحنى في نفس المعلم للتجربة السابقة لغرض المقارنة .

٢. يتطلب التفاعل أثناء استعمال التجريب المدعم بالحاسوب (ExAO) متابعة التغيرات الوسط و درجة الحرارة ، ويعمل ذلك بأن هذين العاملين يؤثران على سير التفاعل ، وبالتالي النتائج المنتظرة .

٣- دراسة حركة التفاعلات الكيميائية عن طريق الـ (ExAO) : (لاحظ الوثيقة (3) ص 63) :١. تحليل وتفسير المنحنيين :

- يكون تركيز الأكسجين مرتفعاً (حوالي 8 غ/ل) من بداية التجربة حتى 35 ثانية .

- عند إضافة الإنزيم في الزمن 35 ثا لوحظ انخفاض سريع لكمية الأكسجين في الوسط حتى القيمة 1 ملغ/ل ، وفي الزمن 50 ثا تم تناقصه بشكل تدريجي من الزمن 50 ثا حتى أصبحت 0.5 ملغ/ل في الزمن 180 ثا .

- في غياب الإنزيم (المنحنى الأصفر) تناقصت كمية الأكسجين بشكل ضئيل يكاد يكون مهمل ، حيث بقيت في حدود 8 ملغم/ل في نهاية التجربة .

2. استنتاج دور الإنزيم :

في هذا التفاعل نتج عن إضافة الإنزيم إنخفاض كمية الأكسجين في الوسط في أكسدة الغلوكوز إلى غلوكونيک ، فالإنزيم سرعًا تفاعل الأكسدة هذا .

التجربة II : (لاحظ الوثيقة (4) ص 64) :

1. تحليل وتفسير المنحنى الثاني بعد الحقن :

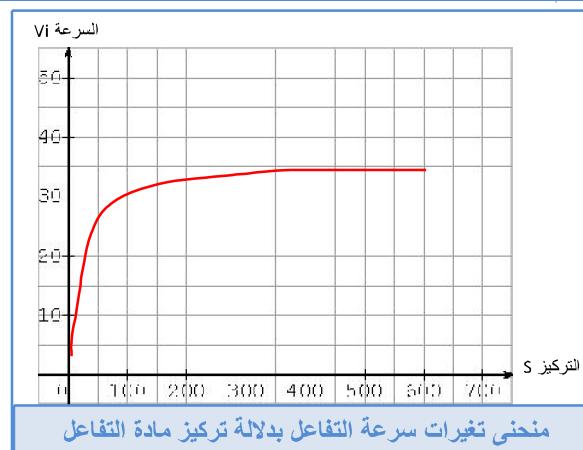
- بعد الحقن الثاني للغلوكوز إنخفضت كمية الأكسجين في الوسط كما حدث بعد الحقن الأول تماماً .
- يفسر ذلك بأكسدة الغلوكوز إلى غلوكونيک بواسطة الإنزيم كما حدث تماماً بعد الحقن الأول للغلوكوز حيث حل الكمية المحقونة أولًا ثم الكمية المحقونة ثانية .
- 2. المعلومة الإضافية التي يمكن استنتاجها حول عمل الإنزيم هي أن مادة التفاعل تستنفذ بينما كمية الإنزيم لا تتأثر ، فهو يسرع التفاعل دون أن يدخل فيه أو يستهلك .

التجربة III : (لاحظ الوثيقة (4) ص 64) :

1. رسم منحنى تغيرات سرعة التفاعل بدلالة تركيز مادة التفاعل :

تحليل المنحنى :

تنزداد سرعة التفاعل بزيادة تركيز مادة التفاعل (من ت 0 إلى ت 300) حيث تبلغ القيمة 34.8 ملغم/ل/د ، وبعد التركيز (ت 300) تبقى سرعة التفاعل ثابتة مهما زادت كمية مادة التفاعل .



نستنتج أن التراكيز العالية من مادة التفاعل لا تؤثر على سرعة التفاعل .

2. اقتراح فرضية :

ربما يكون الإنزيم قد تشبع من مادة التفاعل عند التراكيز العالية لها و بلغ طاقته القصوى في تحويل مادة التفاعل .

التجربة IV : (لاحظ الوثيقة (6) ص 65) :

- يفسر عدم استهلاك الأكسجين في حالة الفريكتوز و استهلاكه في حالة الغلوكوز بتحريره للغلوكوز و عدم تأثيره على الفريكتوز .

- نستنتج مما سبق أن الإنزيم متخصص للتاثير على مادة تفاعل معينة دون غيرها .

4- النماذج الجزيئية للإنزيم و مادة التفاعل: (لاحظ الوثيقة (7) ص 65) :

1. نستنتج فيما يخص العلاقة بين البنية الفراغية للإنزيم و مادة التفاعل أن الشكل الفراغي لمادة التفاعل يترااكم مع الشكل الفراغي للتجويف في الإنزيم .

2. يحتوي الإنزيم على موقع محدد من حيث العدد و الشكل لمادة التفاعل في التراكيز العالية ، حيث تشغّل كل مواقع الإرتباط في الإنزيم فلا تجد جزيئات مادة التفاعل التي يزيد عددها عن مواقع الإرتباط مكاناً للإرتباط فلا تتفاعل ، حيث تصبح سرعة التفاعل ثابتة بثبات عدد موقع الإرتباط .

3. هذا ما يؤكد فرضية إحتواء الإنزيم على موقع الإرتباط ، حيث تتشبع في التراكيز العالية في مادة التفاعل .

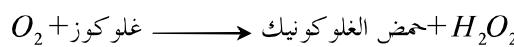
4. نقترح تسمية موافق ارتباط مادة التفاعل مع الإنزيم **بالموقع الفعال** .

5- العلاقة بين الإنزيم و مادة التفاعل : (لاحظ الوثيقة (8) ص 66) :

1. من مقارنة شكل الإنزيم ومادة التفاعل في الشكل (أ) و (ب) قبل وبعد الإرتباط نجد أن هناك حالتين مختلفتين في تكامل شكل الموقع الفعال و شكل مادة التفاعل . ومنه نستنتج أن التكامل بينهما ضروري لكنه قد يحدث تغير في شكل الموقع الفعال تحت تأثير وجود مادة التفاعل .

2. بالإعتماد على نواتج التفاعلات لكل إنزيم نجد أن هناك نشاطات إنزيمية مختلفة مثل التحلل ، البناء و التحول الكيميائي .

نوع التفاعل الذي ينتمي إليه إنزيم الغلوكوز أكسيداز هو :



من مقارنة المعادلة مع أحد أشكال الوثيقة نجد أن إنزيم الغلوكوز أكسيداز يحول مادتي الأكسجين و الغلوكوز إلى مادتي الغلوكونيک و H_2O_2 ، لذلك فهو أقرب إلى الشكل (ج) .

تحديد أنواع التفاعلات :

- تفاعل تحويل مادة واحدة : $E+S \longrightarrow E+P$

- تفاعل تحويل مادتين : $E+S_1 + S_2 \longrightarrow E+P_1 + P_2$

- تفاعل تبسيط : $E+S \longrightarrow E+P_1 + P_2$

- تفاعل تركيب: $E+S_1 + S_2 \longrightarrow E+P$

الخلاصة:

- الإنزيم : عبارة عن بروتين يُصنع داخل الخلية و يساهم في إحداث التفاعل الخلوي و تتماشى سرعة التفاعل مع متطلبات الخلية لحفظها على الحياة داخلها .
- تتميز الإنزيمات بتأثيرها النوعي و اتجاه مادة تفاعل معينة ، و هي تحفز التفاعلات و تسرعها و لا تستهلك أثناءها ، كما أنها تؤثر على مادة محددة و في تراكيز معينة و ذلك لتشبعها عند التراكيز العالية كما تتميز بتكامل شكل الموقع الفعال و مادة التفاعل .
- يرتکز التأثير النوعي للإنزيم و مادة التفاعل على تشكل معقد إنزيم مادة التفاعل و تنشاء أثناء حدوثه رابطة إنتقالية بين جزيئه من مادة التفاعل و منطقة خاصة من الإنزيم تدعى **الموقع الفعال** .
- يحدث التكامل بين الموقع الفعال للإنزيم و مادة التفاعل عند اقتراب هذه الأخيرة التي تحفز الإنزيم لتغيير شكله الفراغي ، فيصبح مكملاً لشكل مادة التفاعل ، إنه **التكامل المحفز** . لأن المجموعات الكيميائية الضرورية لحدثه تصبح في الموقع المناسب للتأثير على مادة التفاعل .

عن موقع www.fanit-mehdi.com

البريد الإلكتروني: info@fanit-mehdi.com

الهاتف : 0774 07 85 49