

מעבדה יבשה: פעילות האנזים קטלאז בגזר ובתפוח אדמה

تجربة جافة- نشاط الإنزيم كتلاز
مُعَدَّة بحسب امتحان بجروت عملي سنة 2002 (5 وحدات)

القسم الأول:

في هذا القسم من التجربة قارنوا بين شدة نشاط الإنزيم كتلاز في الأجزاء التي تُؤكل من نبتتين: الجزر والبطاطا. (في الجزر فُحص جذر متغلّظ، وفي البطاطا فُحصت الدرنة وهي ساق متغلظة). الإنزيم كتلاز يُحلّل ماء الأوكسجين إلى ماء وأوكسجين. الأوكسجين المنطلق يتراكم على شكل فقاعات "رغوة". الفرضية كانت بأنه كلما ازداد انطلاق الأوكسجين تتراكم رغوة أكثر. تم تنفيذ التجربة بحسب التعليمات التالية:

- أ. تمت الإشارة إلى أنبوبين إختباريين بالأرقام 1 و 2.
- ب. لكل واحد من الأنبوبين أدخل 3 ملل محلول ماء الأوكسجين.
- ت. حُضّر من الجزر مكعب طول كل واحد من أضلاعه 0.5 سم. وبنفس الطريقة حُضّر مكعب من البطاطا.
- ث. أدخل مكعب الجزر إلى الأنبوب رقم 1، وأدخل مكعب البطاطا إلى أنبوب رقم 2.
- ج. بعد 5 دقائق سُجّلت الكمية النسبية للنواتج في كل أنبوب. النتائج معروضة في الجدول رقم 1.

أجب عن الأسئلة التالية:

1. أكمل الناقص في الجدول رقم 1. (8 درجات)
- ب. أكتب عنوان للجدول. (3 درجات).

الجدول 1:

رقم الأنبوب الإختباري	مادة الأساس (الوسط)	مصدر الإنزيم	الكمية النسبية للناتج في نهاية التجربة.
1			+
2			+++

2. ما هو الناتج/ النواتج في هذه التجربة؟ كيف حُدَّت كميته النسبية؟ (6 درجات).

3. هل كنت تتوقع نتائج مختلفة في الأنبوب رقم 2 لو قطعوا مكعب البطاطا إلى 4 مكعبات صغيرة؟ اشرح. (6 درجات).

4. بعد أن يتوقف انطلاق الفقاعات في الأنبوب 2، هل يمكن تجديده بواسطة إضافة:
أ. ماء الأوكسجين فقط؟ اشرح. (6 درجات)

ب. مكعب بطاطا فقط؟ اشرح. (6 درجات).

5. هل ينقص ضابط في هذه التجربة التي نُفِّذت؟ اشرح (6 درجات).

القسم الثاني

في هذا القسم فُحص تأثير مستوى الحمضية (pH) على نشاط الإنزيم كتلاز. من أجل ذلك نُفذت التجربة التالية.

- أ. تم تقشير البطاطا وبرشها بواسطة مبشرة إلى طبق بتري.
- ب. إلى المهروس أضافوا 10 ملل ماء مقطر وتم خلط المزيج جيداً.
- ت. تم ترشيح المهروس من خلال قمع وقطعة شاش إلى أنبوب كُتب عليه "مستخلص بطاطا".
- ث. حضروا "مستخلص مخفف" بواسطة إضافة 15 ملل ماء مقطر إلى 5 ملل مستخلص البطاطا الأصلي.
- ج. أشاروا إلى 6 أنابيب بالأرقام 1-6. وتمت تعبئتها بالمواد المختلفة بحسب الجدول التالي (جدول رقم 2)

جدول رقم 2

رقم الأنبوب	حجم المستخلص المخفف (ملل)	عدد قطرات NaOH	عدد قطرات HCl	حجم الماء المقطر (عدد القطرات)	pH	حجم ماء الأوكسجين (ملل)	ارتفاع الرغوة (سم)
1	3	2	---	2	8	3	6
2	3	4	---	--	9	3	4
3	3	---	---	4	7	3	3.5
4	3	---	2	2	5	3	1
5	3	---	4	--	3.5	3	0.0
6	---	---	---	3 ملل	7	3	0.0

- ح. أضافوا لكل أنبوب قطرات ماء من أجل مساواة الأحجام.
- خ. فُحص ال pH- في كل أنبوب وتم تسجيل النتيجة في الجدول.
- د. أضافوا لكل أنبوب 3 ملل ماء الأوكسجين ($3\% \text{H}_2\text{O}_2$).
- ذ. بعد مرور 7 دقائق، تم قياس ارتفاع الرغوة في كل أنبوب. وتم تسجيل النتائج في الجدول أعلاه.

أجب عن الأسئلة التالية:

6. أكتب عنوان للجدول 2 (3 درجات).

7. عليك عرض العلاقة بين مستوى الحامضية وبين مستوى نشاط الإنزيم كتلاز بطريقة بيانية.

أ. أي طريقة تختار: مخطط أعمدة أم منحنى؟ اشرح (4 درجات).

ب. إعرض النتائج على الورقة المليمترية. (لا تشمل الأنبوب 6). (7 درجة).

8. إعتماذاً على الرسم البياني، صف العلاقة بين مستوى الحامضية pH وبين نشاط الإنزيم كتلاز. استعمل

في وصفك المصطلح "pH أمثل". (6 درجات).

9. اشرح لماذا توجد علاقة بين مستوى الحامضية pH وبين مستوى نشاط الإنزيم. (7 درجات).

10. هل كنت تتوقع نفس ال pH- المثالي لو فحصت نشاط إنزيم آخر. (8 درجات).

11. عليك تخطيط تجربة مشابهة لتلك التي أجريت في هذا البحث، لتحديد ال-pH الأمثل للإنزيم بمستوى دقة 0.1 وحدة (أي التمييز بين عشر وحدات pH، مثلاً 5.6، 5.7 وهكذا).

بإمكانك في هذه التجربة استعمال 10 أنابيب اختبارية فقط. في أي مجال pH تختار إجراء الفحوص في التجربة؟ علل اعتماداً على نتائج التجربة التي أجريت في هذا البحث. (5 درجات).

12. ما هو المتغير المستقل في التجربة التي تخططها؟ (4 درجات).

13. أ. ما هو المتغير المتعلق في التجربة التي تخططها؟ (4 درجات).

ب. ما هي طريقة قياس المتغير المتعلق ؟ (5 درجات)

14. اذكر عاملين من المهم حفظهما ثابتين في التجربة التي تخططها. وشرح لماذا من المهم حفظهما ثابتين. (6 درجات).
