

المجال التعليمي 1: التخصص الوظيفي للبروتينات

الوحدة التعليمية 3: دور البروتينات في التحفيز الأنزيمي

الحصة التعليمية 1: التخصص الوظيفي للبروتين في التحفيز الأنزيمي

مقدمة:

تعرفت من خلال دراستك للوحدة الثانية العلاقة بين بنية البروتين وتخصصه الوظيفي، أن وظيفة البروتين مرتبطة باستقرار بنيته الفراغية الناتجة عن تتابع ارتباط الأحماض الأمينية بطريقة دقيقة في السلسلة الببتيدية حسب الرسالة الوراثية.

وأن للبروتينات أدوار متعددة من بينها، تعمل ك**إنزيمات** محفزة للتفاعلات الكيميائية التي تحدث في جميع خلايا الكائنات الحية بكفاءة وسرعة ودقة عالية، يتم فيها بناء جزيئات كبيرة ومُعقدة من جزيئات بسيطة تسمى **عملية بناء** وتكسير روابط الجزيئات لاستخلاص الطاقة الكيميائية المخزنة فيها وتسمى **عملية هدم**.
إن غياب الأنزيم أو توقفه عن العمل ينتج عنه خلل وظيفي قد يؤدي لموت الكائن الحي.



دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

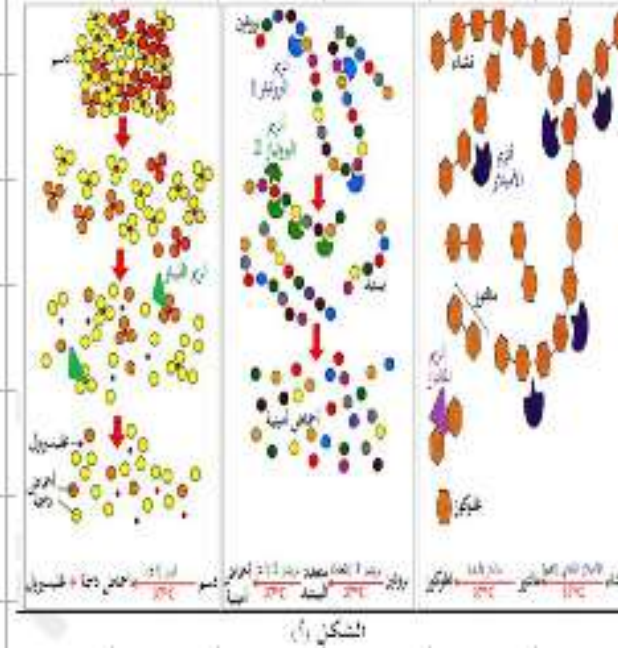
أحصل على بطاقة الإشتراك





يُمثل الشكل (أ) من الوثيقة (1) مخطط يبين الأنزيمات الهاضمة ودورها في العضوية، بينما الشكل (ب) من نفس الوثيقة

فيُمثل جدول لنتائج تجريبية تُبين بعض خصائص الأنزيمات



التعليمة:

الإجابة:

إستخراج خصائص الأنزيمات التي تبرزها النتائج التجريبية:

- تسريع التفاعل الكيميائي.
- ذات طبيعة بروتينية.
- يتأثر نشاطها بعوامل الوسط (درجة الحرارة و pH).
- تتميز بتأثيرها النوعي تجاه مادة التفاعل.

المشكلة: ما هي العلاقة بين بنية الأنزيم وتخصصه الوظيفي؟

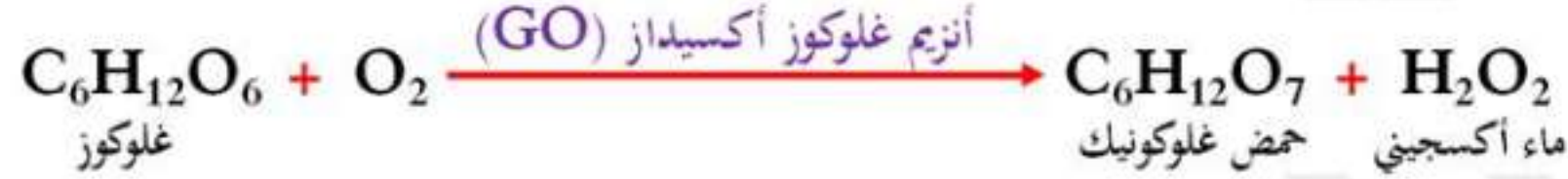
رقم التجربة	الشروط التجريبية	النتائج
1	الإماهة الحامضية للنشاء (في وجود حمض كلور الماء) في درجة حرارة 100 °م	بعد مرور 40 دقيقة يتحلل النشاء إلى وحدات من سكر العنب (غلوكوز)
2	إماهة النشاء في وجود إنزيم الأميلاز اللعابي في درجة حرارة 37 °م في وسط معتدل (pH=7)	بعد مرور 7 دقائق يتحلل النشاء إلى سكر ثنائي هو سكر الشعير (مالتوز)
3	إعادة نفس التجربة 2 بإستعمال لعاب مغلي	لا يتحلل النشاء
4	إعادة نفس التجربة 2 في درجة حرارة 0 °م	لا يتحلل النشاء
5	إعادة نفس التجربة 2 في وسط حامضي أو قاعدي	لا يتحلل النشاء
6	إعادة نفس التجربة 2 مع إستبدال النشاء بزلال البيض	لا يتحلل زلال البيض

- إستخرج خصائص الأنزيمات التي تبرزها النتائج التجريبية الممثلة في الوثيقة (1).

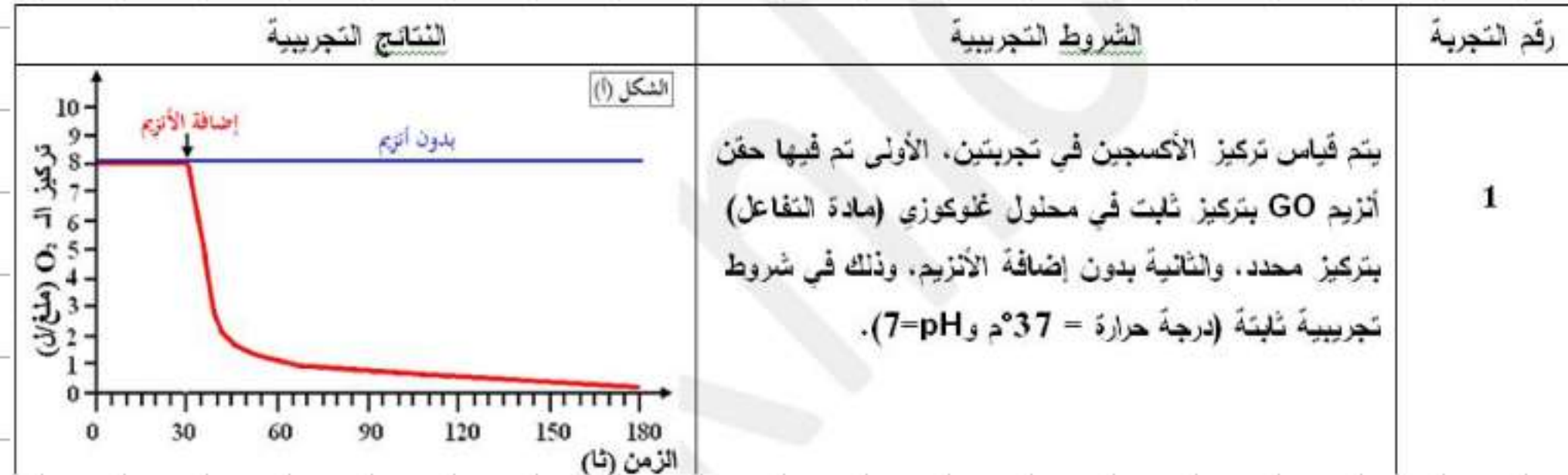
لاحظنا من خلال التجربة 3 من الشكل (ب) للوثيقة (1) أن النشاء لم يتحلل بعد مُعاملته بلُعاب (يحتوي على أنزيم الأميلاز) مغلي، أي أن **تعرض الأنزيم لحرارة عالية توقف نشاطه**.
الفرضية: ترتبط وظيفة الأنزيم ببنيته الفراغية.

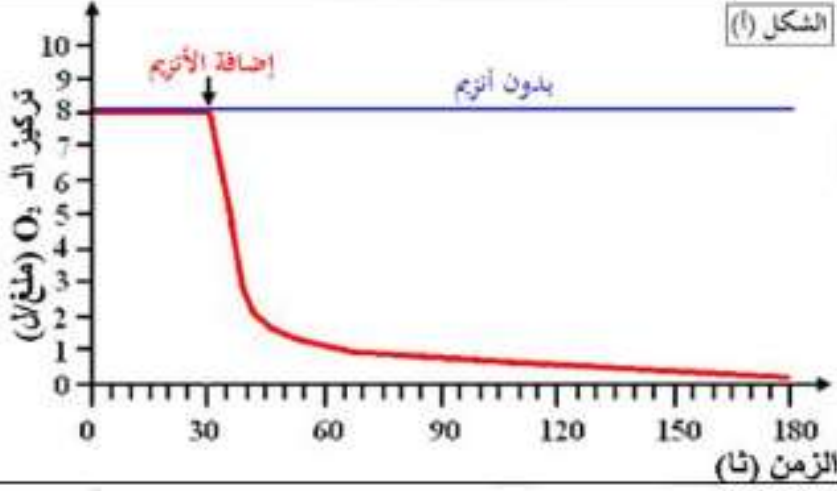
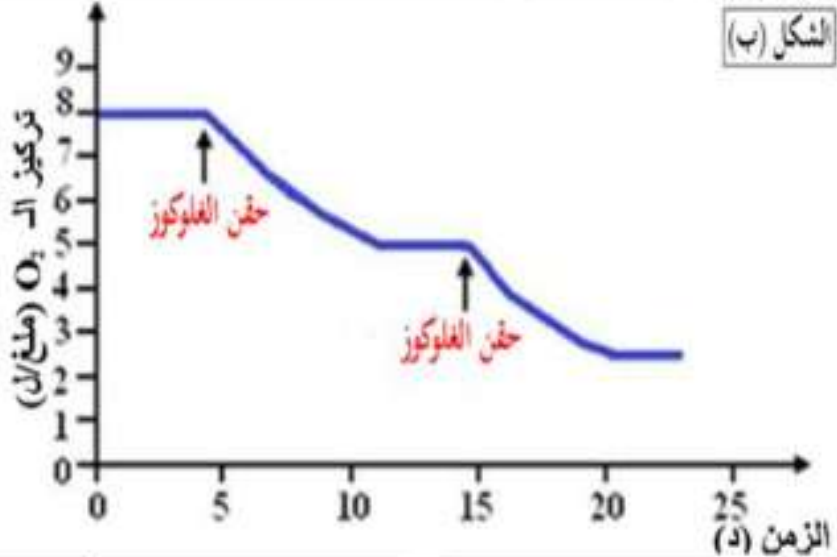
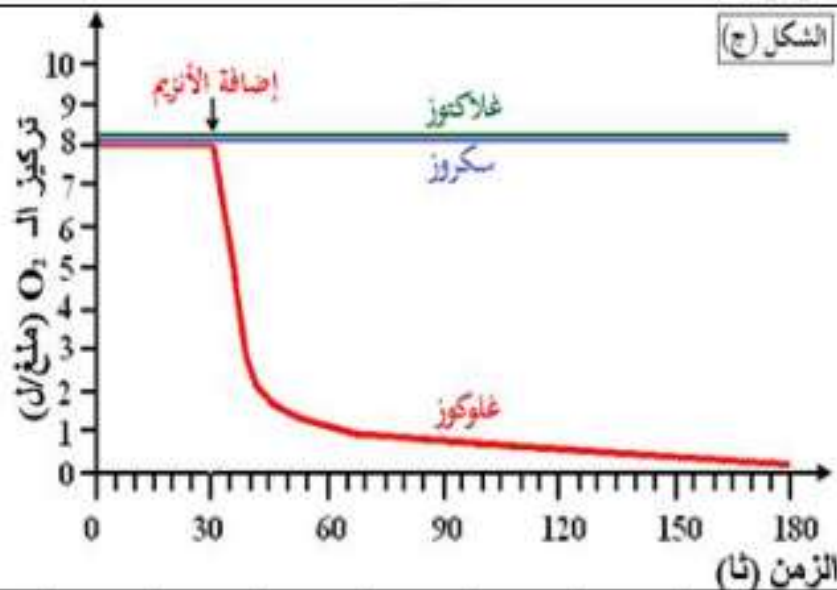
1. تعريف الأنزيم وبعض خصائصه:

لإبراز بعض خصائص الأنزيمات وتقديم تعريفًا لها وقع الاختيار على أنزيم **غلوكوز أكسيداز Glucose Oxidase (GO)** الذي يُحفز تفاعل أكسدة الغلوكوز كما هو موضح في المعادلة التالية:



بإستعمال أنزيم غلوكوز أكسيداز (GO) تم إجراء سلسلة من التجارب عن طريق **التجريب المدعم بالحاسوب (EXAO)** فكانت النتائج كما هو موضح في الوثيقة (2).



رقم التجربة	الشروط التجريبية	النتائج التجريبية
1	يتم قياس تركيز الأكسجين في تجربتين، الأولى تم فيها حقن أنزيم GO بتركيز ثابت في محلول غلوكوزي (مادة التفاعل) بتركيز محدد، والثانية بدون إضافة الأنزيم، وذلك في شروط تجريبية ثابتة (درجة حرارة = 37°م و pH=7).	الشكل (أ) 
2	يتم قياس تركيز الأكسجين في تجربة تم فيها استعمال تركيز ثابت من أنزيم GO وحقن متكرر لتركيز محدد لمادة التفاعل (الغلوكوز)، وذلك في شروط تجريبية ثابتة (درجة حرارة = 37°م و pH=7).	الشكل (ب) 
3	يتم قياس تركيز الأكسجين في 3 تجارب نستعمل في كل منها تركيز ثابت من الأنزيم GO ونغير مادة التفاعل (غلوكوز، غلاكتوز أو سكروز)، وذلك في شروط تجريبية ثابتة (درجة حرارة = 37°م و pH=7).	الشكل (ج) 

الوثيقة (2)



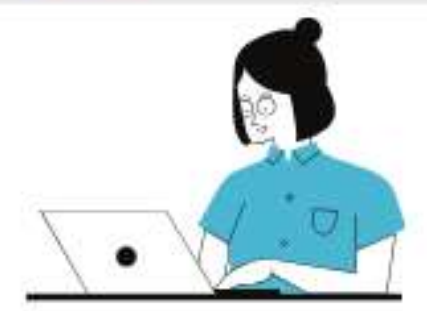
ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



كما تمثل الوثيقة (3) معدلتين كيميائيتين لتفاعلين في وجود أنزيمين مختلفين مع نفس الركيزة (الجلوكوز).



التعليمة:

- أبرز بعض خصائص الأنزيمات مُقدمًا تعريفًا للأنزيم وذلك باستغلالك لمعطيات الوثيقتين (2) و(3).

يبرز بعض خصائص الأنزيمات مع تقديم تعريف للأنزيم:

استغلال لوثيقة (2):

يُمثل الشكل (أ) منحنى تغيرات تركيز الأكسجين بـ (ملغ/ل) بدلالة الزمن بـ (ثا) في غياب وفي وجود أنزيم GO، حيث نلاحظ:

- في غياب الأنزيم: ثبات تركيز الأكسجين عند القيمة الابتدائية (8 ملغ/ل) طيلة فترة التجربة، وهذا يدل على عدم حدوث تفاعل أكسدة الجلوكوز.
- في وجود الأنزيم: تناقص في تركيز الأكسجين من 8 ملغ/ل إلى أن ينعدم، وهذا يدل على حدوث تفاعل أكسدة الجلوكوز.

الإستنتاج: الأنزيم يحفز التفاعل الكيميائي.

يُمثل الشكل (ب) منحنى تغيرات تركيز الأكسجين بـ (ملغ/ل) بدلالة الزمن بـ (د) في وجود أنزيم GO وبعد حقن متكرر لتركيز محدد لمادة التفاعل، حيث نلاحظ:

- قبل الحقن الأول لمادة التفاعل: ثبات تركيز الأكسجين عند القيمة الابتدائية (8 ملغ/ل)، وهذا يدل على عدم حدوث تفاعل أكسدة الجلوكوز.
- بعد الحقن الأول لمادة التفاعل: تناقص تركيز الأكسجين من 8 ملغ/ل إلى 5 ملغ/ل ثم ثباته عند هذه القيمة، وهذا يدل على حدوث تفاعل أكسدة الجلوكوز الذي يُحفزه أنزيم GO بإستعمال الأكسجين ثم توقفه لنفاذ مادة التفاعل.
- بعد الحقن الثاني لمادة التفاعل: تناقص تركيز الأكسجين من 5 ملغ/ل إلى 2 ملغ/ل ثم ثباته عند هذه القيمة، وهذا يدل على حدوث تفاعل أكسدة الجلوكوز الذي يُحفزه أنزيم GO بإستعمال الأكسجين ثم توقفه لنفاذ مادة التفاعل.





يُمثل الشكل (ج) منحنيات تغيرات تركيز الأكسجين ب (ملغ/ل) بدلالة الزمن ب (ثا) في وجود أنزيم GO ومواد تفاعل مختلفة، حيث نلاحظ:

- قبل إضافة أنزيم GO: ثبات تركيز O_2 عند القيمة الابتدائية المرتفعة (8 ملغ/ل) في وجود مواد تفاعل مختلفة، وهذا يدل على عدم حدوث أي تفاعل كيميائي.
- بعد إضافة أنزيم GO:

- في وجود لغلاكتوز أو إسكروز: ثبات تركيز O_2 عند القيمة الابتدائية المرتفعة (8 ملغ/ل)، وهذا يدل على عدم حدوث أي تفاعل كيميائي.

- في وجود لغلوكوز: تناقص تركيز O_2 حتى ينعدم، وهذا يدل على حدوث تفاعل أكسدة الغلوكوز.

الإستنتاج: يتميز الأنزيم بتأثيره النوعي تجاه مادة التفاعل (الركيزة) (لكل أنزيم مادة تفاعل معينة).

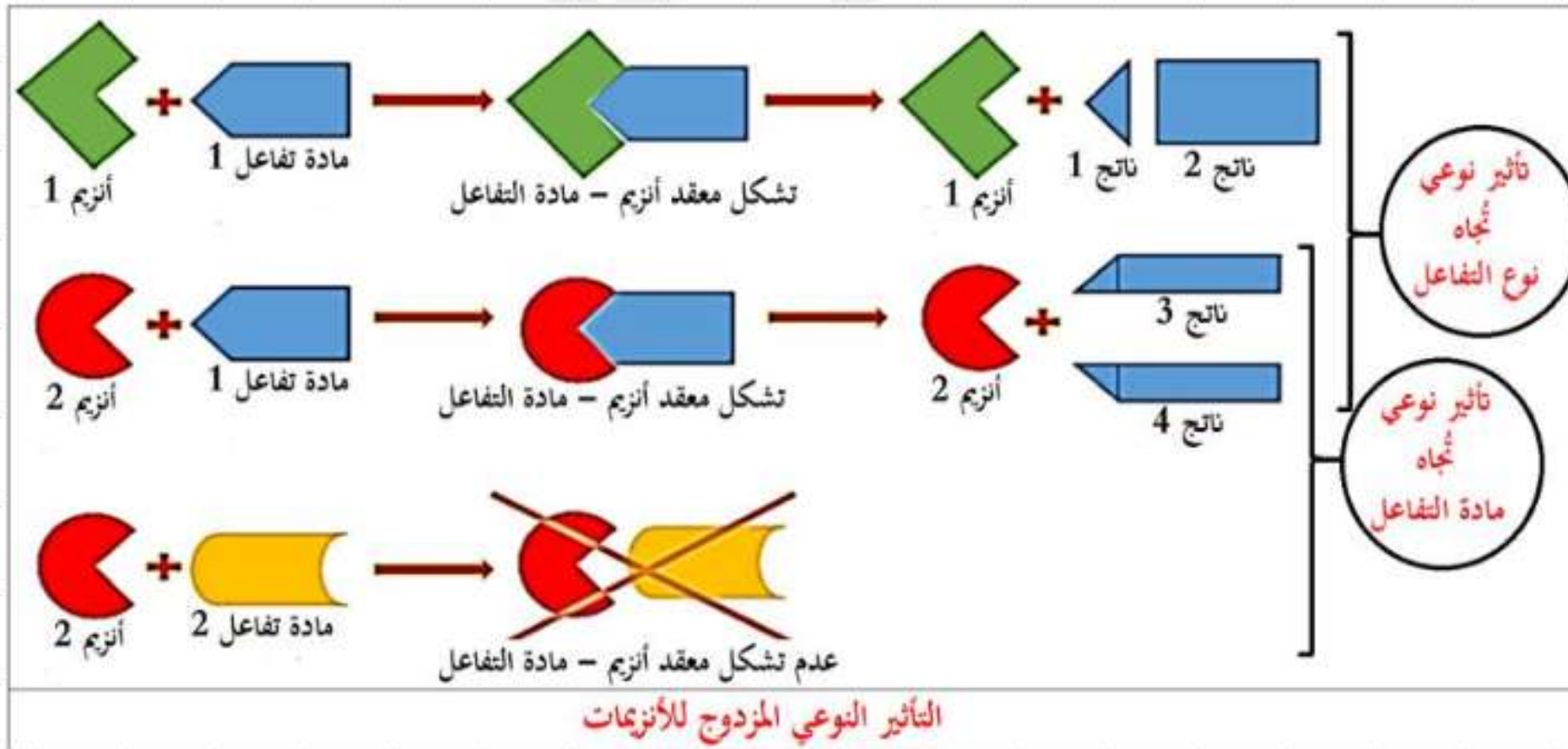
إستغلال الوثيقة (3): تمثل الوثيقة (3) معدلتين كيميائيتين لتفاعلين في وجود إنزيمين مختلفين مع نفس الركيزة (الغلوكوز)، حيث نلاحظ:

- في حالة تفاعل أكسدة الغلوكوز بواسطة إنزيم غلوكوز أكسيداز يكون الناتج مختلفاً عن حالة تفاعل فسفرة لغلوكوز بواسطة أنزيم غليكوكيناز، وهذا يدل على أن كل إنزيم يحفز تفاعلاً خاص به.

الإستنتاج: يتميز الأنزيم بتأثيره النوعي تجاه نوع لتفاعل (كل أنزيم يحفز تفاعلاً معيناً).

ومنه:

تعريف الأنزيم وبعض خصائصه: الأنزيم وسيط حيوي ضروري، يسرع (يحفز) التفاعل، يتميز بتأثيره النوعي تجاه مادة لتفاعل ونوع لتفاعل في شروط درجة حرارة ملائمة للحياة.



th52

UU A Phe
لالا ل

2. العلاقة بين بنية الأنزيم وتأثيره النوعي المزدوج:

لمعرفة العلاقة بين بنية الأنزيم وتأثيره النوعي المزدوج تُقترح عليك الدراسات التالية:

تمثل الوثيقة

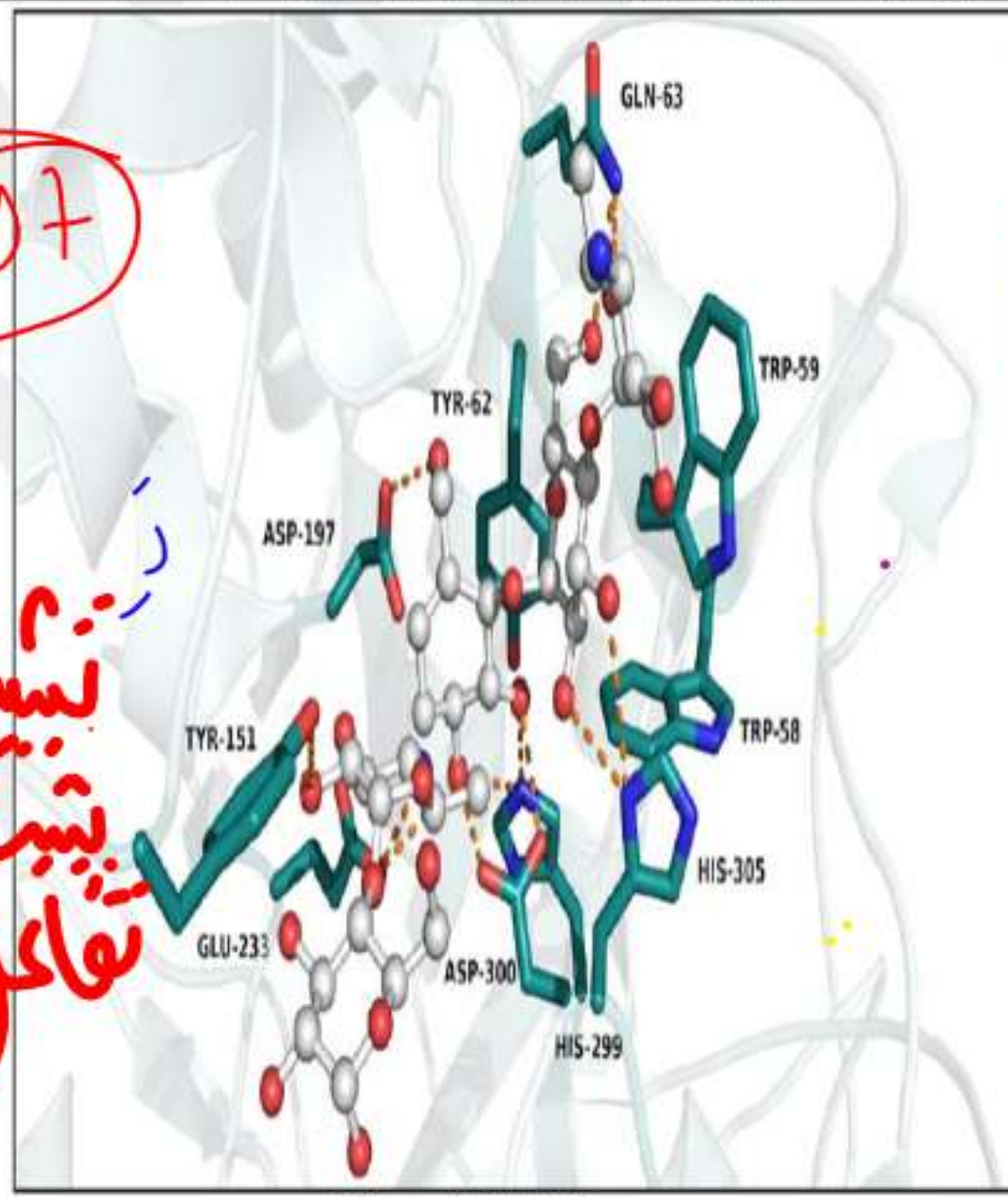
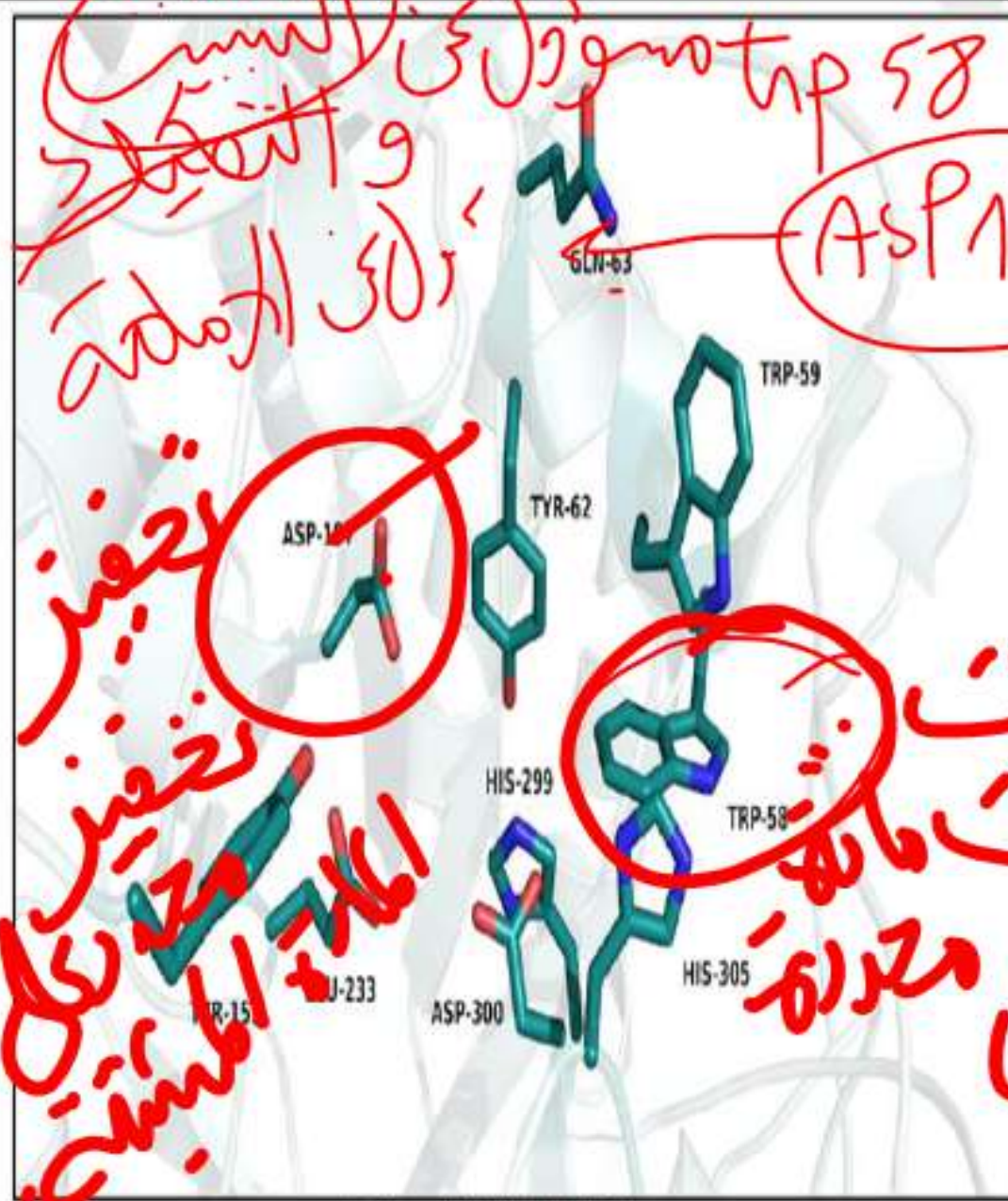
بإستعمال مبد

الركيزة

الموقع

التشبيك والتفاعل
في الموقع النشط

تجفيزات
اضيفت
الملاحة
الطبيعية



تشبيك
تفاعل متبادلة

الوثيقة (4)



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

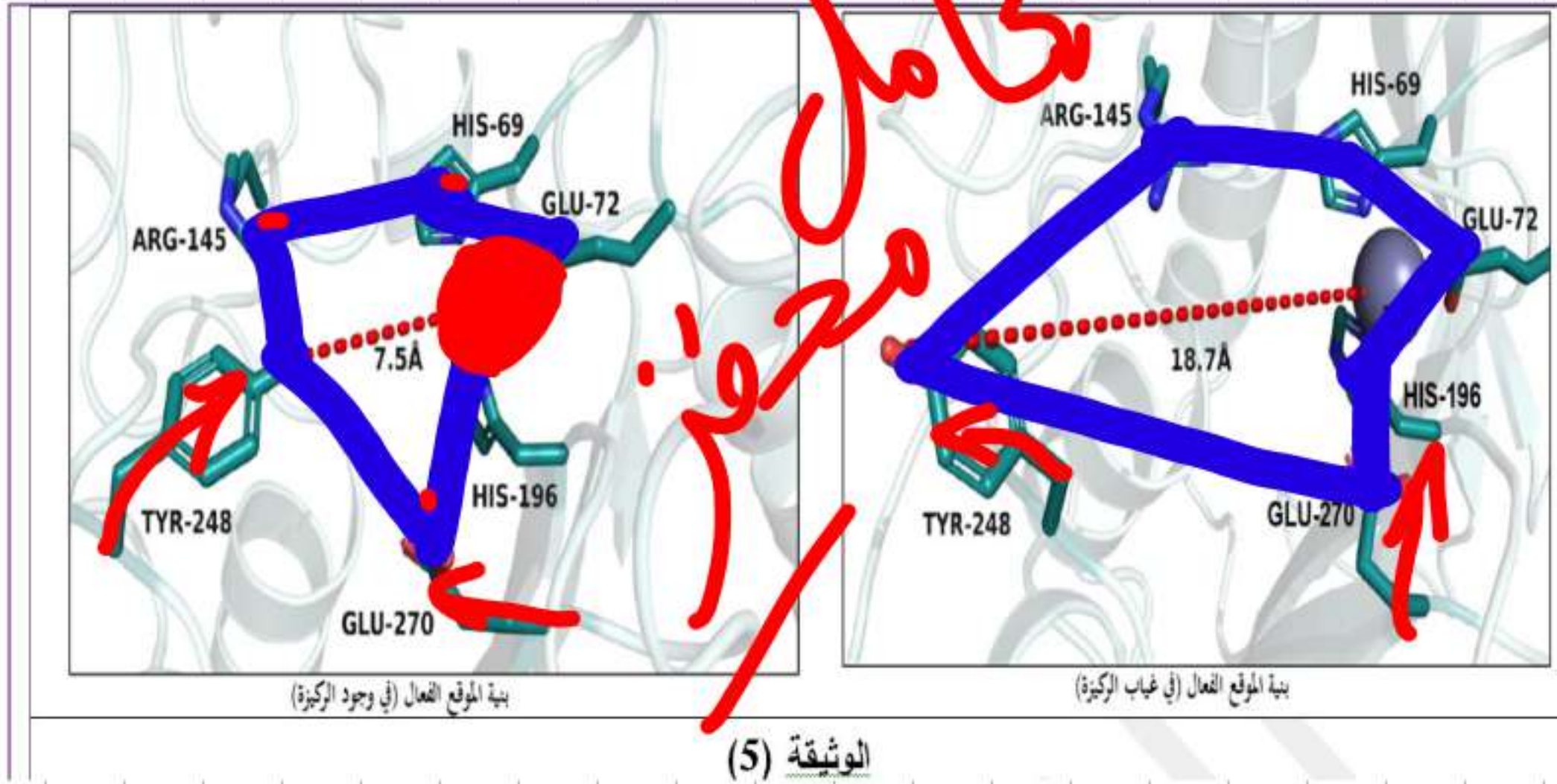
2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



أنزيم الكاربوكسي بيبتيداز (أ) (Carboxypeptidase A) يُرمز له بـ (CPA) هو إنزيم معوي يقو **بكسر** الرابطة البيبتيدية من جهة النهاية الكربوكسيلية الحرة، ويكون التحلل أسرع عند وجود سلسلة جانبية حلقيه أو كارهة للماء في هذه النهاية، تمثل الوثيقة (5) نماذج جزيئية لبنية هذا الأنزيم في غياب وفي وجود الركيزة (متعدد البيبتيد) بإستعمال مبرمج Rastop.



حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

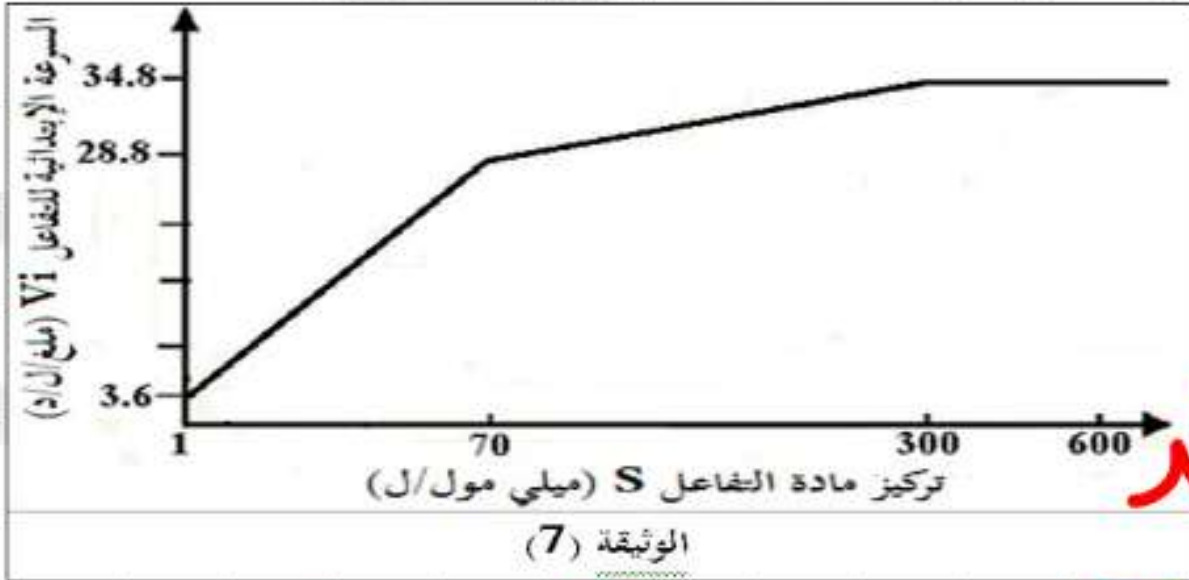
أحصل على بطاقة الإشتراك



تمثل الوثيقة (6) نتائج تأثير الطفرات على أحماض أمينية محددة في الموقع الفعال على تثبيت الركيزة (النشاء) وتحفيز التفاعل (إماهة) عند أنزيم الأميلاز.

النتائج التجريبية		الشروط التجريبية	مراحل التجربة
إماهة النشاء	تثبيت النشاء		
+	+	أميلاز طبيعي (غير طافر) + نشاء	①
+	+	أميلاز طافر (تغير الحمض الأميني Thr 52) + نشاء	②
-	-	أميلاز طافر (تغير الحمض الأميني Trp 58) + نشاء	③
-	+	أميلاز طافر (تغير الحمض الأميني Asp 197) + نشاء	④

تمثل الوثيقة (7) منحنى تغيرات السرعة الابتدائية للتفاعل الأنزيمي بدلالة تركيز مادة التفاعل.



E - الأنزيم
S - الركيزة (مادة التفاعل)
P - الناتج
المعقد



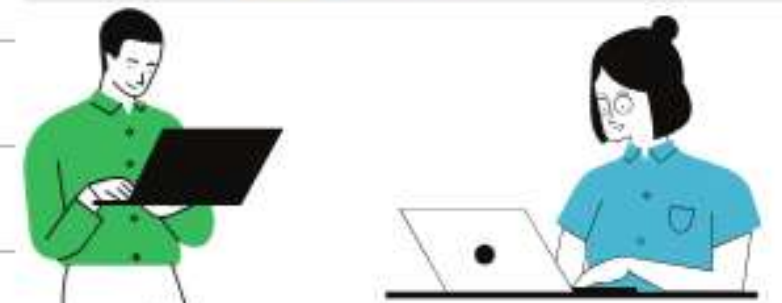
ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

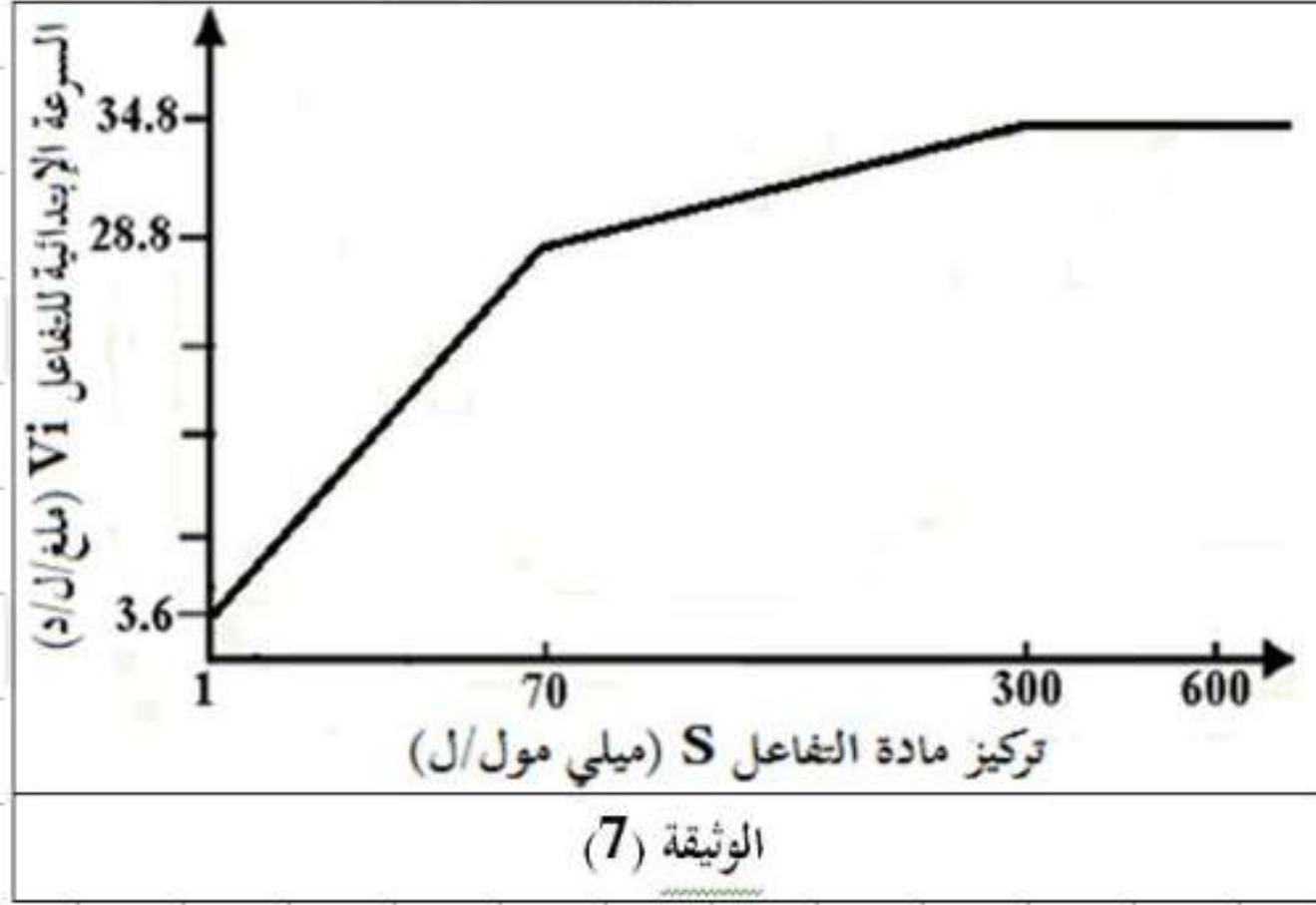
2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



تمثل الوثيقة (7) منحنى تغيرات السرعة الابتدائية للتفاعل الأنزيمي بدلالة تركيز مادة التفاعل.



التعليمة:

- بين العلاقة بين بنية الأنزيم وتأثيره النوعي المزدوج بإستغلالك لمعطيات الوثائق (4)، (5)، (6) و (7).

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



تبيان العلاقة بين بنية الأنزيم وتأثيره النوعي المزدوج:

إستغلال الوثيقة (4): تمثل الوثيقة (4) نماذج جزيئية لبنية أنزيم الأميلاز اللعابي البشري في غياب وفي وجود الركيزة (النشاء) بإستعمال مبرمج Rastop، حيث نلاحظ:

✦ **في غياب الركيزة:** أن أنزيم الأميلاز يحتوي على جزء صغير يأخذ شكل تجويف أو جيب صغير يُدعى **بالموقع الفعال**

الذي يتكون من عدد ونوع محدد من الأحماض الأمينية (10) المتمثلة في: His305، Asp300، His299، Glu233، Asp197، Tyr151، Gln63، Tyr62، Trp59، Trp58.

✦ **في وجود الركيزة:** المجموعات الكيميائية لمادة التفاعل تتوضع في المكان المناسب لترتبط مع بعض جذور الأحماض

الأمينية للموقع الفعال **بروابط إنتقالية** (غالبًا ضعيفة) فيتشكل **المعقد أنزيم-مادة التفاعل**، وهذا يدل على أن الموقع الفعال للأنزيم **يتكامل بنيويًا** مع مادة التفاعل مثل القفل والمفتاح **(تكامل بنيوي مباشر)**.

الإستنتاج: يرتكز التأثير النوعي المزدوج للأنزيم على تشكل **معقد أنزيم - مادة التفاعل**، تنشأ أثناء حدوثه **روابط إنتقالية** بين جزء من مادة التفاعل ومنطقة خاصة من الأنزيم تدعى **الموقع الفعال**.

1 حصص مباشرة

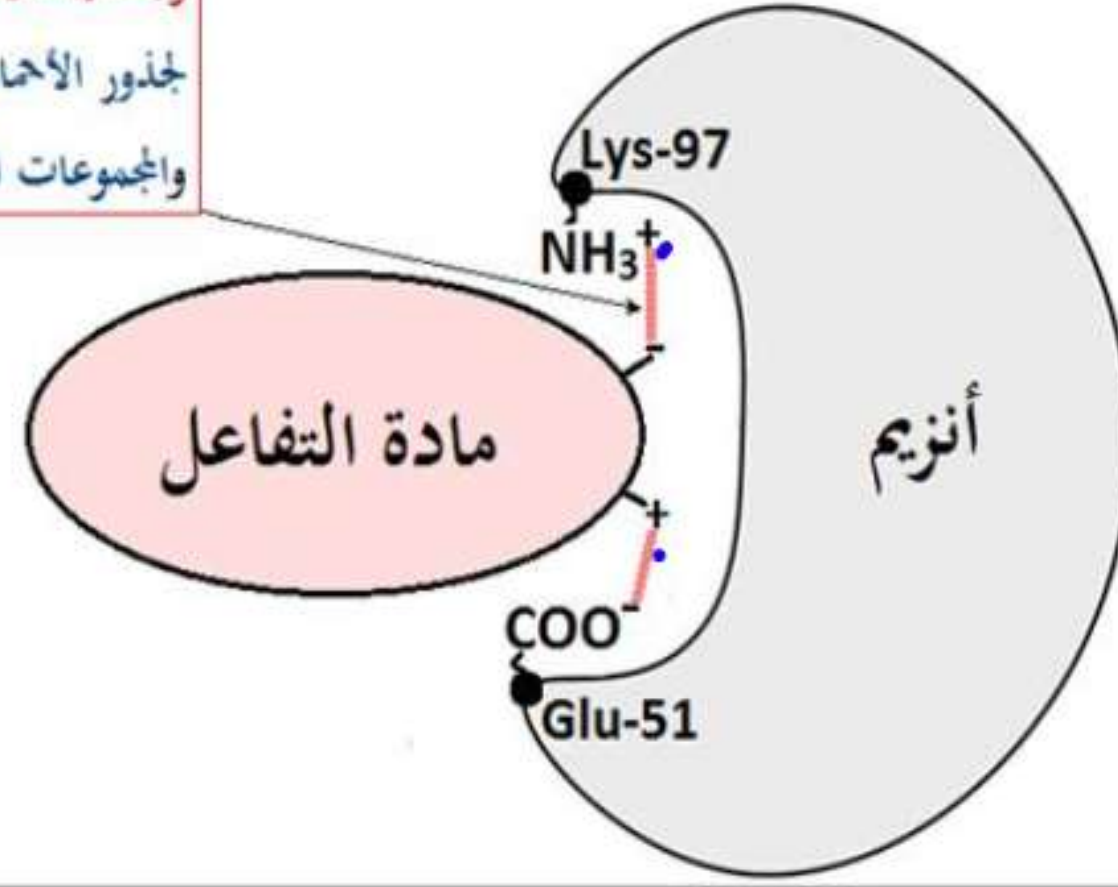
2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



رابطة إنتقالية (ضعيفة) بين المجموعات الكيميائية
لجذور الأحماض الأمينية للموقع الفعال للإنزيم
والمجموعات الكيميائية لمادة التفاعل.



دروسكم

منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



إستغلال الوثيقة (5): تمثل الوثيقة (5) نماذج جزئية لبنية أنزيم الكربوكسي بيتيداز (أ) في غياب وفي وجود الركيزة (متعدد البيبتيد) بإستعمال مبرمج Rastop، حيث نلاحظ:

❖ **في غياب الركيزة:** أن الموقع الفعال لأنزيم كربوكسي بيتيداز (أ) يتكون من عدد ونوع محدد من الأحماض الأمينية (6) تتمثل في: Glu270، Tyr248، Arg145، ذرة زنك مرتبطة بـ (His196، Glu72 و His69) والتي تأخذ **وضعية فراغية مُتباعدة عن بعضها البعض.**

❖ **في وجود الركيزة:** تأخذ الأحماض الأمينية للموقع الفعال **وضعية فراغية مُتقاربة نحو مادة التفاعل**، وهذا يدل على أن اقتراب مادة التفاعل حفز الأنزيم على تغيير شكله الفراغي ليُصبح مُكماً لشكل مادة التفاعل (**تكامل محفز**).

الإستنتاج: يحدث التكامل بين الموقع الفعال للأنزيم ومادة التفاعل عند اقتراب هذه الأخيرة التي تحفز الأنزيم لتغيير شكله الفراغي فيصبح مُكماً لشكل مادة التفاعل: إنه **التكامل المحفز**، إن تغير شكل الأنزيم يسمح بحدوث التفاعل لأن المجموعات الكيميائية الضرورية لحدوثه **تصبح في الموقع المناسب** للتأثير على مادة التفاعل.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



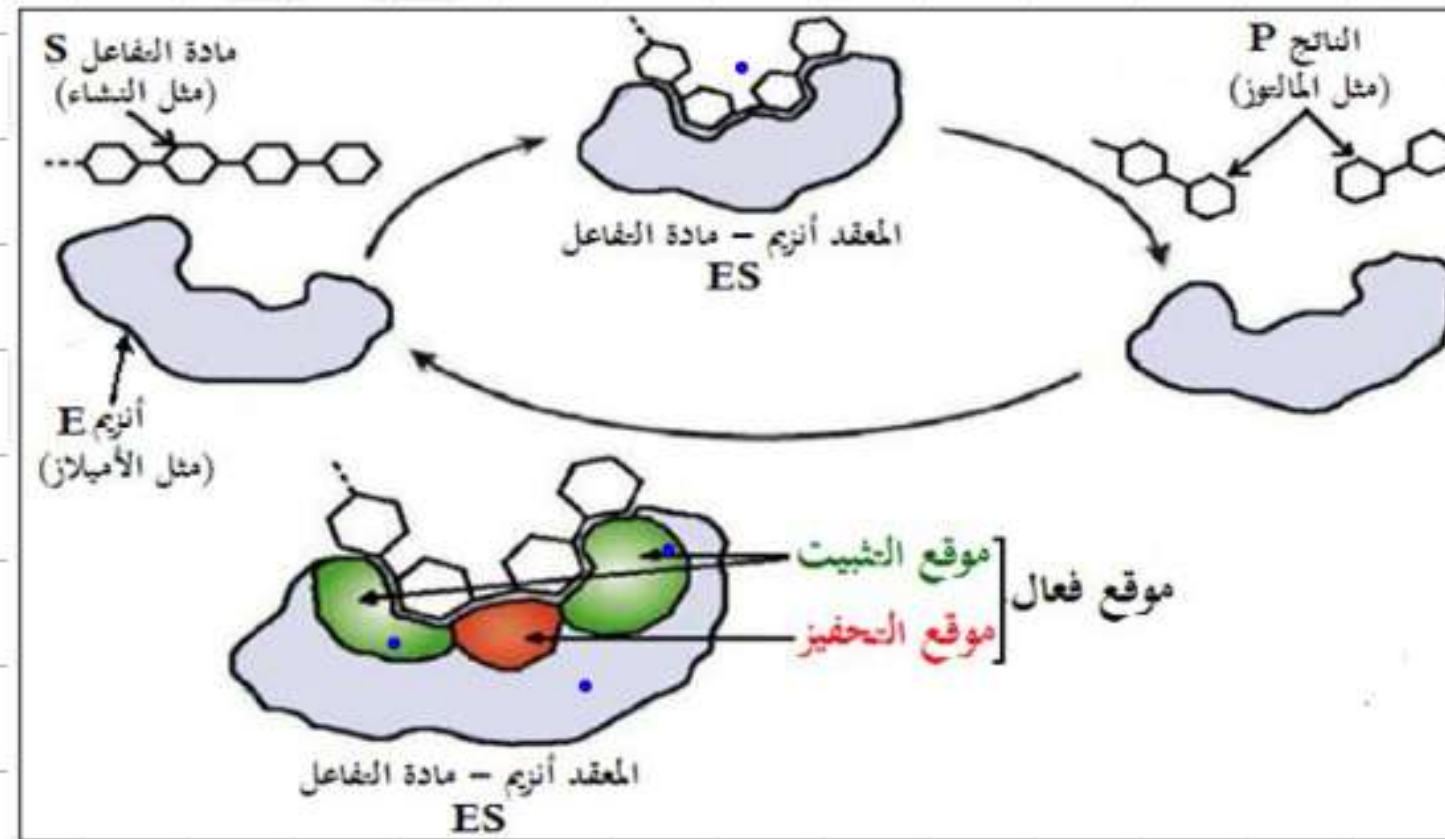
إستغلال الوثيقة (6): تمثل الوثيقة (6) نتائج تأثير الطفرات على أحماض أمينية محددة في الموقع الفعال على تثبيت الركيزة (النشاء) وتحفيز التفاعل (إماهة) عند أنزيم الأميلاز، حيث نلاحظ:

- ✦ **المرحلة 1 (في الأميلاز انطاعي):** يُثبت الموقع الفعال الركيزة (النشاء) نتيجة التكامل البنيوي ويُحفز إماهتها.
- ✦ **المرحلة 2 (في الأميلاز انطافر (Thr 52)):** يُثبت الموقع الفعال الركيزة (النشاء) نتيجة التكامل البنيوي ويُحفز إماهتها، وهذا يدل على أن الحمض الأميني (Thr 52) الذي مسه التغيير لا ينتمي للأحماض الأمينية المشكلة للموقع الفعال.
- ✦ **المرحلة 3 (في الأميلاز انطافر (Trp 58)):** لا يُثبت الموقع الفعال الركيزة (النشاء) نتيجة عدم التكامل البنيوي ولذا لم يُحفز إماهتها، وهذا يدل على أن الحمض الأميني (Trp 58) الذي مسه التغيير ينتمي للأحماض الأمينية المشكلة للموقع الفعال.
- ✦ **المرحلة 4 (في الأميلاز انطافر (Asp 197)):** يُثبت الموقع الفعال الركيزة (النشاء) نتيجة التكامل البنيوي ولكن لم يُحفز إماهتها، وهذا يدل على أن الحمض الأميني (Asp 197) الذي مسه التغيير ينتمي للأحماض الأمينية المشكلة للموقع الفعال.

الإستنتاج: الموقع الفعال للأنزيم يتكون من أحماض أمينية بعضها لتثبيت الركيزة (موقع التثبيت) والبعض الآخر للتفاعل معها (موقع التحفيز).

ملاحظة: الموقع الفعال هو جزء من الأنزيم، يتشكل من عدد قليل من الأحماض الأمينية محددة وراثيًا (عددًا، نوعًا وترتيبًا)، ذات تموضع فراغي دقيق يسمح بالتعرف النوعي على مادة التفاعل (الركيزة) وتثبيتها والتأثير عليها نوعيًا، بعض الأحماض تشكل موقع التثبيت وبعضها الآخر يشكل موقع التحفيز. (من بكانوريا 2016)





حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



إستغلال الوثيقة (7): تمثل الوثيقة (7) منحني تغيرات السرعة الابتدائية للتفاعل الأنزيمي بـ (ملغ/ل/د) بدلالة تركيز مادة التفاعل بـ (ميلي مول/ل)، حيث نلاحظ:

• **من التركيز 1 إلى 300 ميلي مول/ل من مادة التفاعل:** تزايد سرعة التفاعل الأنزيمي بزيادة تركيز مادة التفاعل حتى تبلغ القيمة الأعظمية لها

34.8 ملغ/ل/د عند التركيز 300 ميلي مول/ل، وهذا يدل على أن سرعة التفاعل الإنزيمي تتناسب طردياً مع التراكيز الضعيفة لمادة التفاعل.

• **إنطلاقاً من التركيز 300 ميلي مول/ل من مادة التفاعل:** ثبات سرعة التفاعل الأنزيمي عند القيمة الأعظمية 34.8 مل/ل/د مهما زاد تركيز مادة التفاعل، وهذا يدل على أنه في التراكيز العالية لمادة التفاعل تبقى سرعة التفاعل الإنزيمي ثابتة عند قيمة أعظمية.

الإستنتاج: تتعلق سرعة التفاعل الأنزيمي بتركيز مادة التفاعل في مجال محدود.

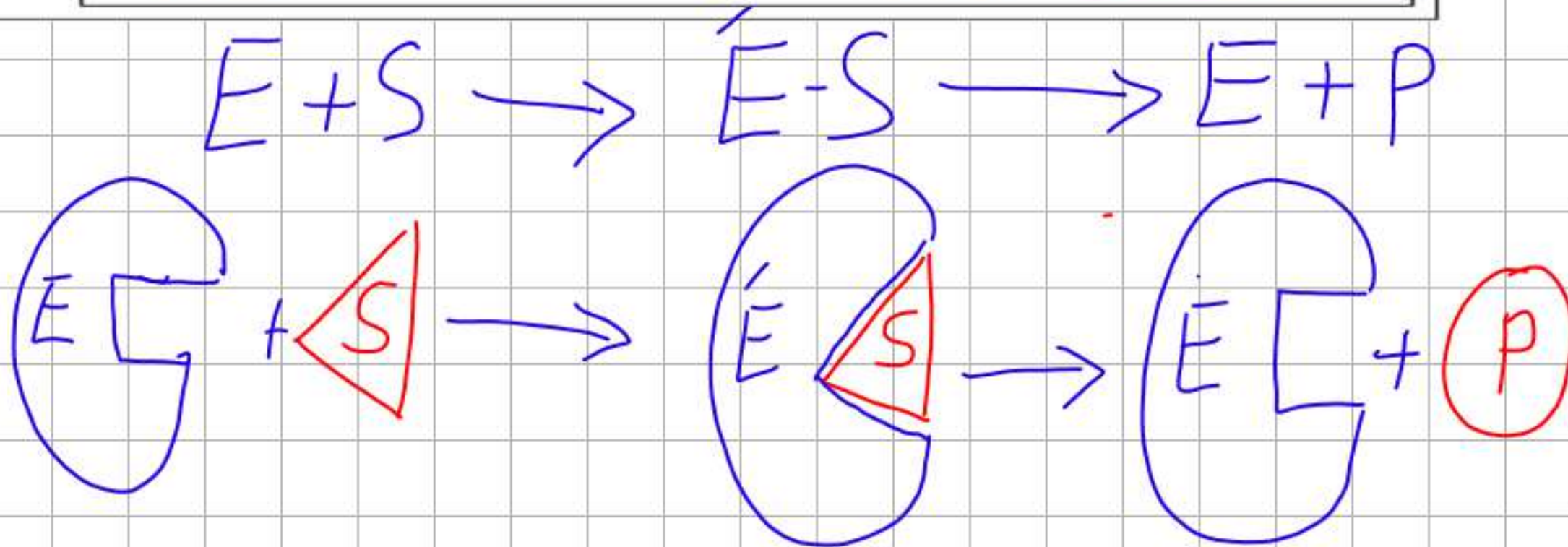
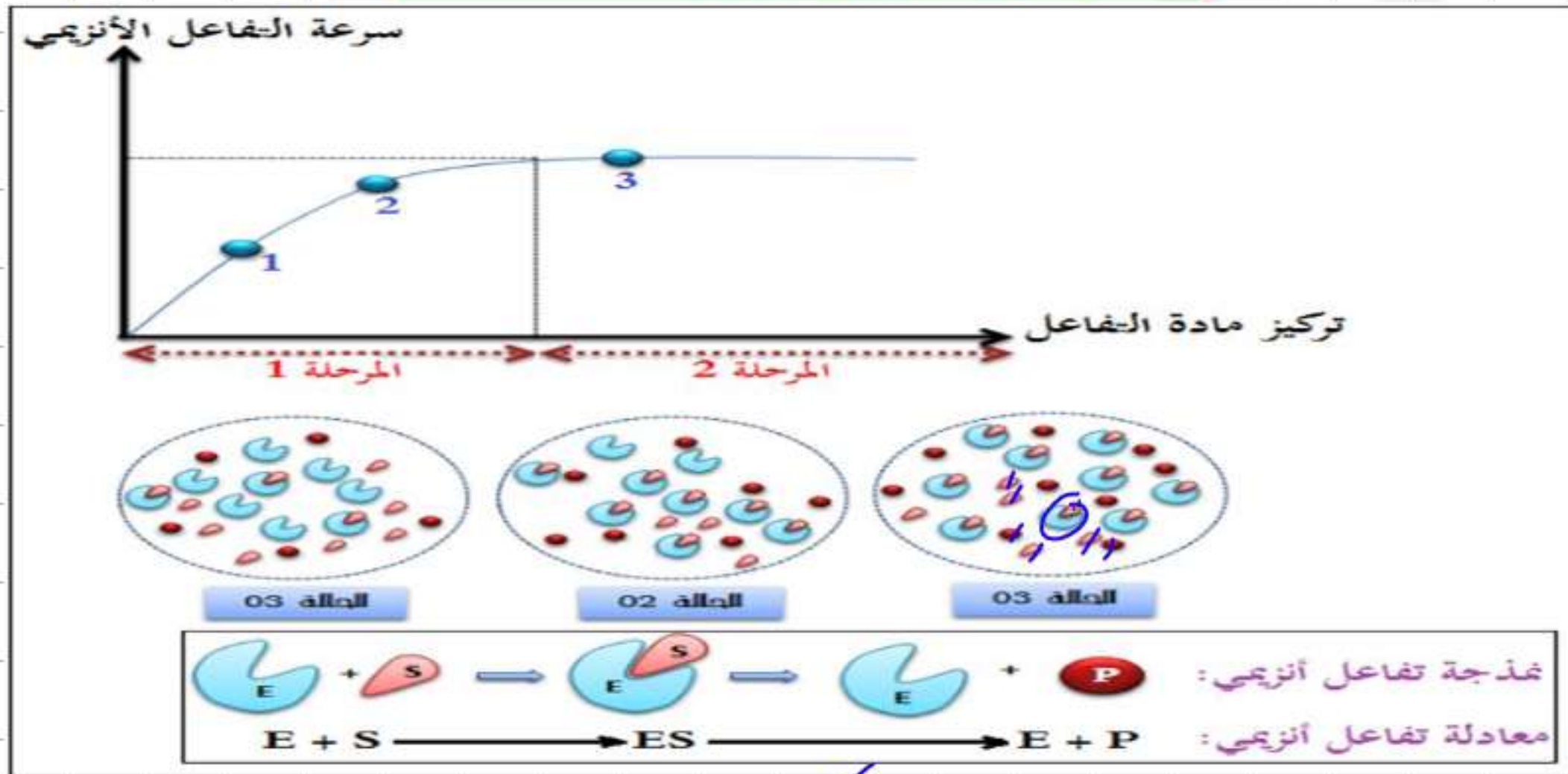
1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



ومنه:

العلاقة بين بنية الأنزيم وتأثيره النوعي المزدوج:

- يرتكز التأثير النوعي المزدوج للأنزيم على **تشكل معقد أنزيم- مادة التفاعل**، تنشأ أثناء حدوثه **روابط إنتقالية** بين جزء من مادة التفاعل ومنطقة خاصة من الأنزيم تدعى **الموقع الفعال**.
- يحدث التكامل بين الموقع الفعال للأنزيم ومادة التفاعل عند إقتراب هذه الأخيرة التي تحفز الأنزيم لتغيير شكله الفراغي فيصبح مكملاً لشكل مادة التفاعل: إنه **التكامل المحفز**.
- إن تغيير شكل الأنزيم يسمح بحدوث التفاعل لأن المجموعات الكيميائية الضرورية لحدوثه **تصبح في الموقع المناسب** للتأثير على مادة التفاعل.

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

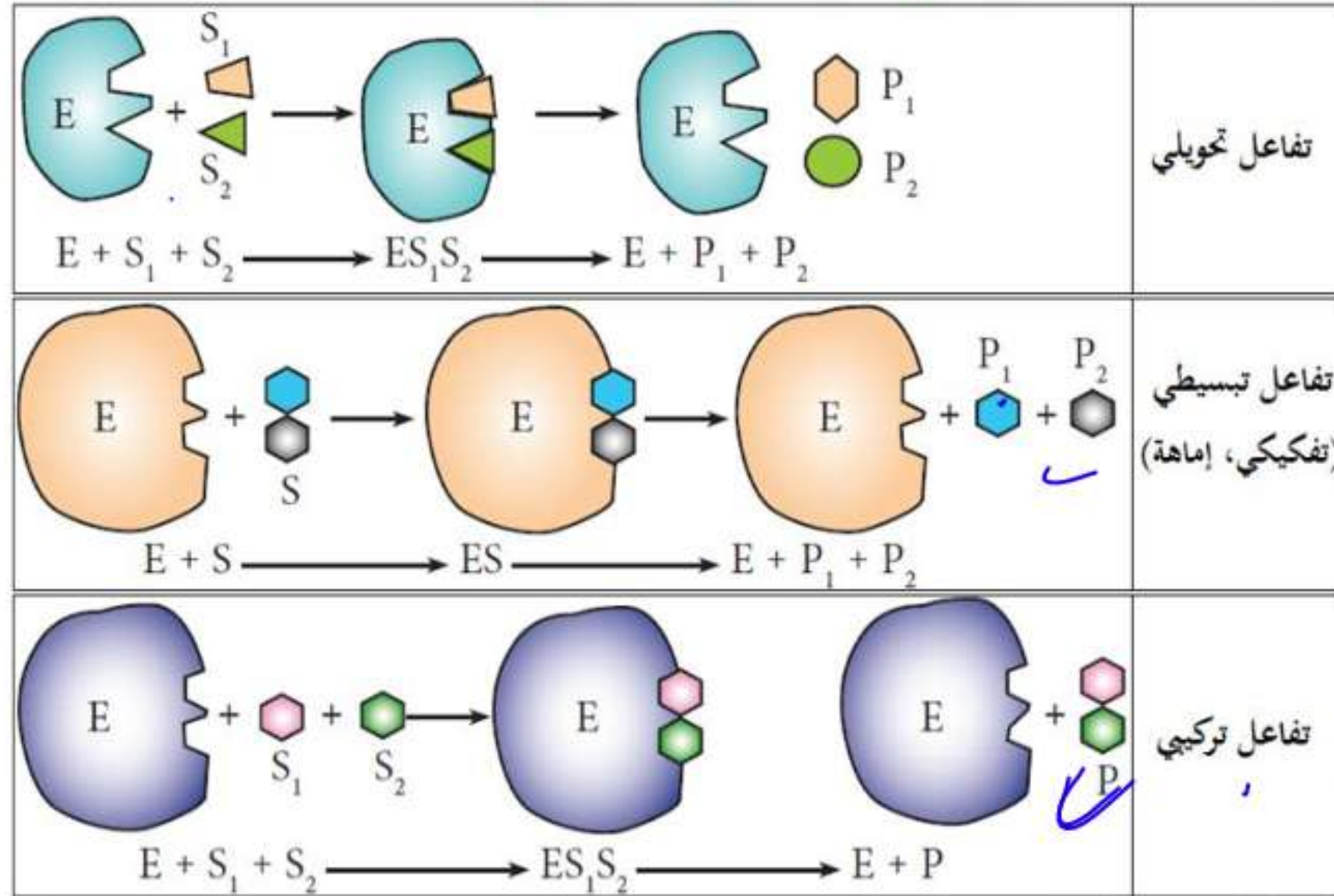
2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



ملاحظة: تُحفز الأنزيمات 3 أنواع من التفاعلات (تفاعل تحويلي، تفاعل تبسيطي أو تفاعل تركيبّي).



مثال: نوع التفاعل الأنزيمي الذي يحفز أنزيم الأميلاز (تفاعل تبسيطي)، أنزيم ARN بوليميراز (تفاعل تركيبّي)، أنزيم تنشيط الأحماض الأمينية (تفاعل تركيبّي) وأنزيم GO (تفاعل تحويلي).

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



3. آلية تأثير درجة الحموضة ودرجة الحرارة على النشاط الأنزيمي:

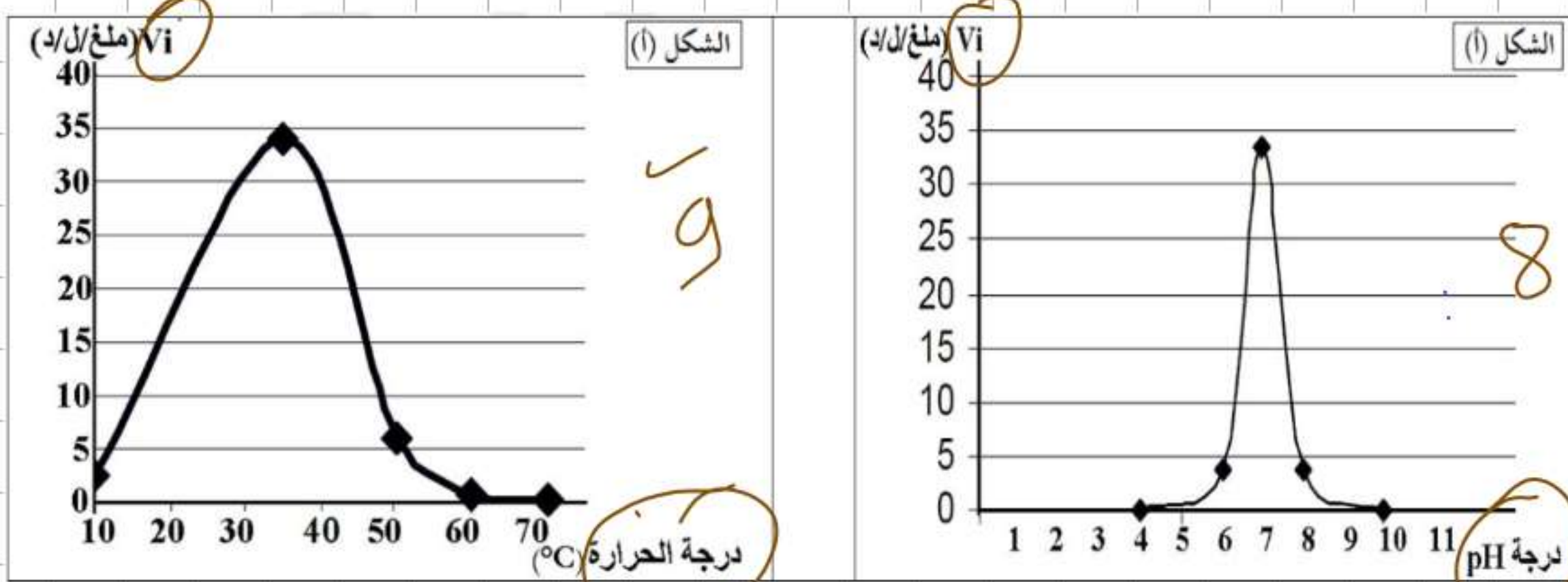
لمعرفة آلية تأثير درجة الحموضة ودرجة الحرارة على النشاط الأنزيمي تُقترح عليك الدراسات التالية:

يمثل الشكل (أ) من الوثيقة (8) تغيرات سرعة التفاعل الأنزيمي بدلالة درجة pH الوسط (حالة أكسدة الغلوكوز بواسطة

أنزيم GO)، بينما الشكل (ب) من نفس الوثيقة فيمثل نمذجة تفاعل أنزيمي في درجات pH مختلفة.

كما يمثل الشكل (أ) من الوثيقة (9) تغيرات سرعة التفاعل الأنزيمي بدلالة درجة حرارة الوسط (حالة أكسدة الغلوكوز

بواسطة أنزيم GO)، بينما الشكل (ب) من نفس الوثيقة فيمثل نمذجة تفاعل أنزيمي في درجات حرارة مختلفة.



حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

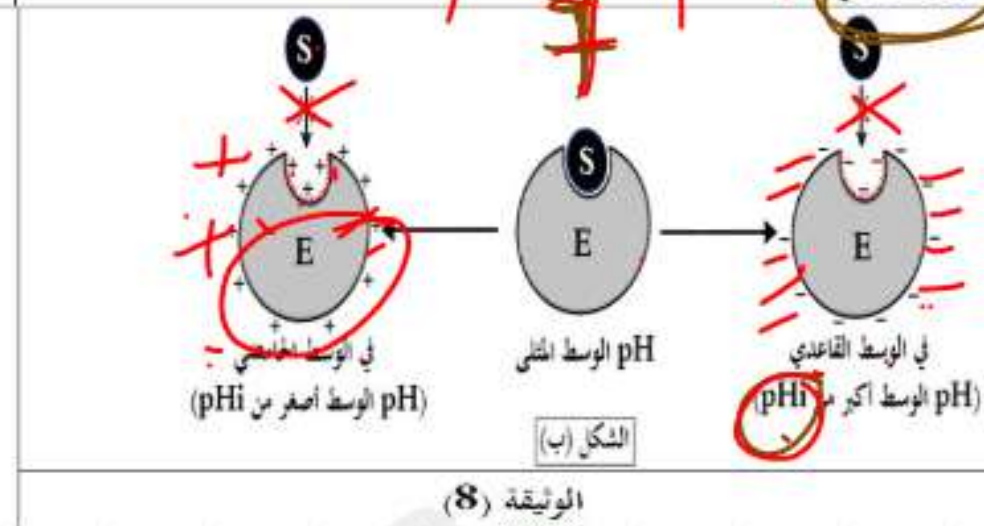
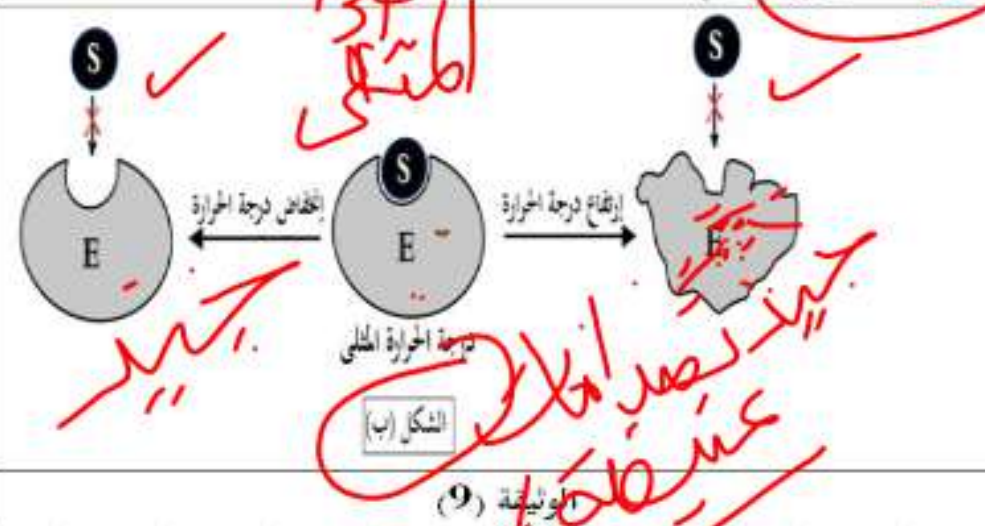
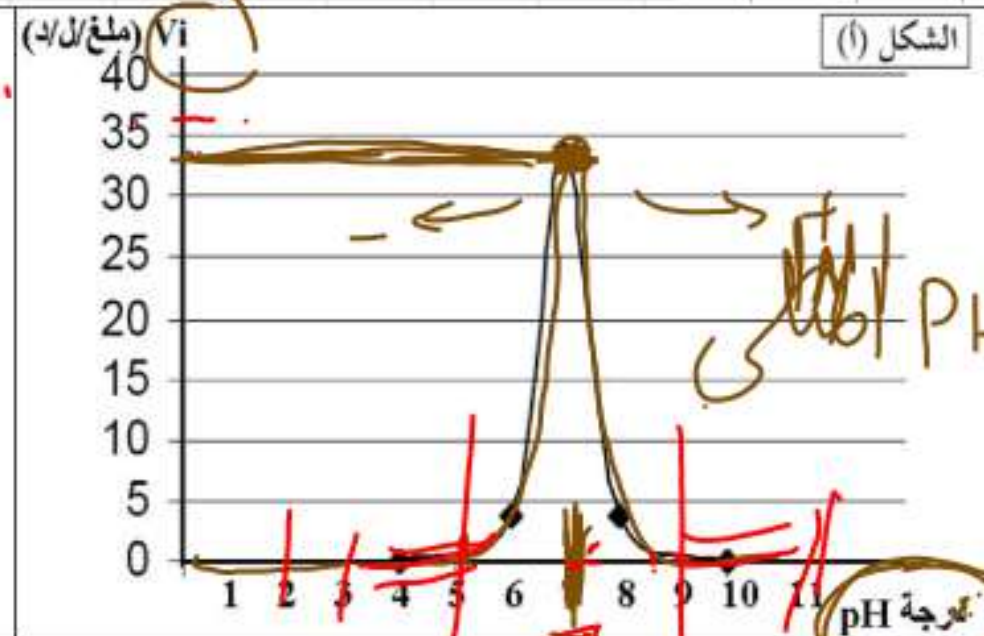
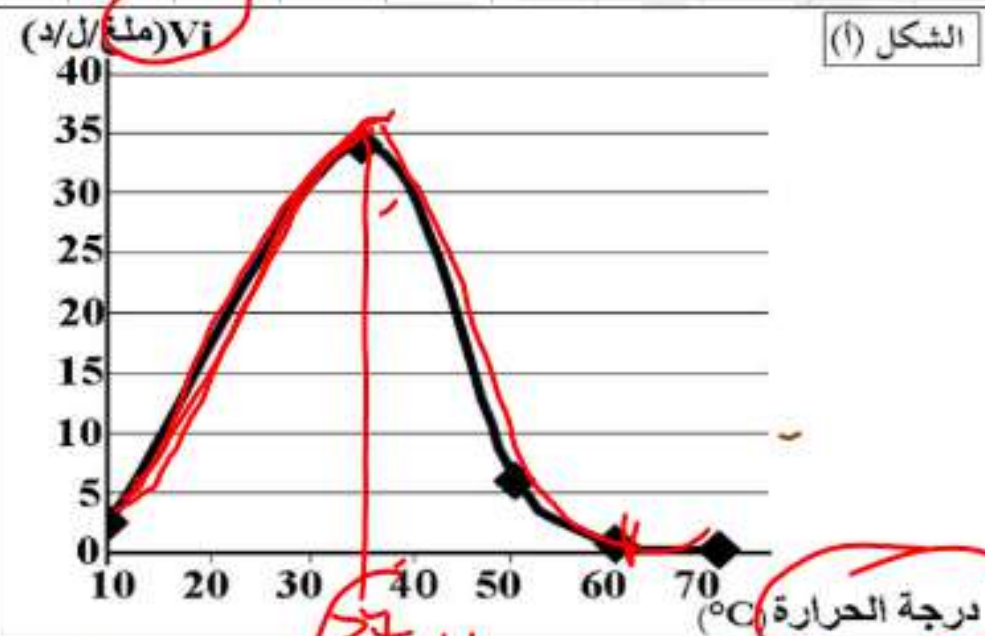
2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك





التعليمة:

- **إشرح** آلية تأثير درجة الحموضة ودرجة الحرارة على النشاط الأنزيمي **باستغلالك** لمعطيات الوثيقتين (8) و (9) وبتوظيف مكتسباتك حول **خاصية** التفكك الشاردي للسلاسل الجانبية في السلسلة البيبتيدية وخصائص الروابط غير التكافؤية المساهمة في إستقرار البنية الفراغية للبروتين.

شرح آلية تأثير درجة الحموضة ودرجة الحرارة على النشاط الأنزيمي: إستغلال الوثيقة (8):

يمثل الشكل (أ) تغيرات سرعة التفاعل الأنزيمي بدلالة درجة pH الوسط، حيث نلاحظ:

- عند $pH = 4$: سرعة التفاعل الأنزيمي معدومة.
 - من $pH = 4$ إلى $pH = 7$: تزايد سرعة التفاعل الأنزيمي.
 - عند $pH = 7$: تبلغ سرعة التفاعل الأنزيمي قيمة أعظمية تقدر بـ 33 ملغ/ل/د.
 - من $pH = 7$ إلى $pH = 10$: تناقص سرعة التفاعل الأنزيمي.
 - عند $pH = 10$: سرعة التفاعل الأنزيمي معدومة.
- وهذا يدل على أن درجة الحموضة تؤثر على النشاط الأنزيمي.

الإستنتاج: يتأثر النشاط الأنزيمي بدرجة pH الوسط، حيث يكون أعظمياً عند درجة pH محددة تدعى بدرجة pH المثلى (في هذه الحالة درجة pH المثلى = 7)، وكلما ابتعدنا عن هذه القيمة ينخفض النشاط الأنزيمي.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





يمثل الشكل (ب) نمذجة تفاعل أنزيمي في درجات pH مختلفة، حيث نلاحظ:

♦ أن درجة حموضة الوسط تؤثر على الحالة الكهربائية للوظائف الجانبية الحرة للأحماض الأمينية (NH_2 - و-

COOH) في السلاسل الببتيديّة وبالخصوص تلك الموجودة على مستوى الموقع الفعال بحيث:

- في الوسط الحامضي (pH الوسط أصغر من pH_i) تصبح الشحنة الكهربائية الإجمالية موجبة.

- في الوسط القاعدي (pH الوسط أكبر من pH_i) تصبح الشحنة الكهربائية الإجمالية سالبة.

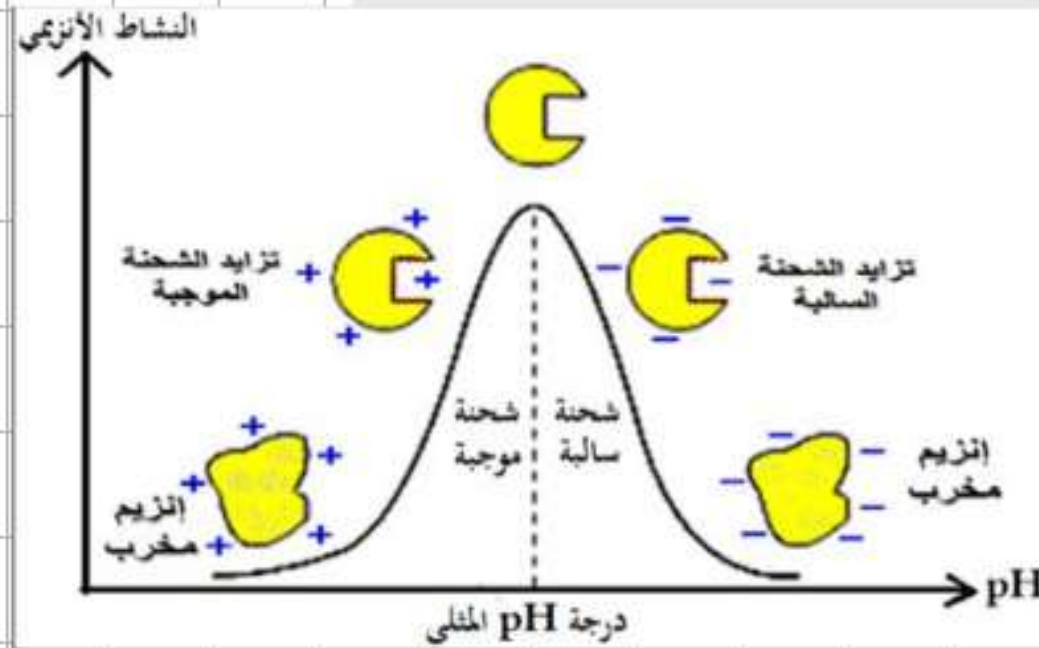
♦ يفقد الموقع الفعال شكله المميز، بتغير حالته الأيونية وهذا يعيق تثبيت مادة التفاعل وبالتالي يمنع حدوث التفاعل.

♦ لكل أنزيم درجة pH مثلى، يكون نشاطه عندها أعظمياً.

الإستنتاج: تؤثر درجة الحموضة على الحالة الكهربائية للوظائف الجانبية الحرة للأحماض الأمينية في السلاسل الببتيديّة

وبالخصوص تلك الموجودة على مستوى الموقع الفعال، فتتغير حالته الأيونية التي تفقده شكله المميز ليعيق تثبيت مادة

التفاعل وبالتالي يمنع حدوث التفاعل .



إستغلال الوثيقة (9):

يمثل الشكل (أ) تغيرات سرعة التفاعل الأنزيمي بدلالة درجة حرارة الوسط، حيث نلاحظ:

- عند درجة حرارة 10°C : سرعة التفاعل الأنزيمي منخفضة تقدر بـ 2.5 ملغ/ل/د.
 - من درجة الحرارة 10°C إلى 37°C : تزايد سرعة التفاعل الأنزيمي.
 - عند درجة حرارة 37°C : تبلغ سرعة التفاعل الأنزيمي قيمة أعظمية تقدر بـ 34 ملغ/ل/د.
 - من درجة الحرارة 37°C إلى 60°C : تناقص سرعة التفاعل الأنزيمي.
 - من درجة الحرارة 60°C إلى 70°C : سرعة التفاعل الأنزيمي معدومة.
- وهذا يدل على أن درجة الحرارة تؤثر على النشاط الأنزيمي.

الإستنتاج: يتأثر النشاط الأنزيمي بدرجة حرارة الوسط، حيث يكون أعظمياً عند درجة حرارة محددة تدعى بدرجة الحرارة المثلى (في هذه الحالة درجة الحرارة المثلى = 37°C)، وكلما ابتعدنا عن هذه القيمة ينخفض النشاط الأنزيمي.



يمثل الشكل (ب) نمذجة تفاعل أنزيمي في درجات حرارة مختلفة، حيث نلاحظ:

• يتم النشاط الأنزيمي ضمن مجال محدد من درجة الحرارة بحيث:

~ **نقل حركة الجزيئات بشكل كبير** في درجات الحرارة المنخفضة، ويصبح الأنزيم غير نشط.

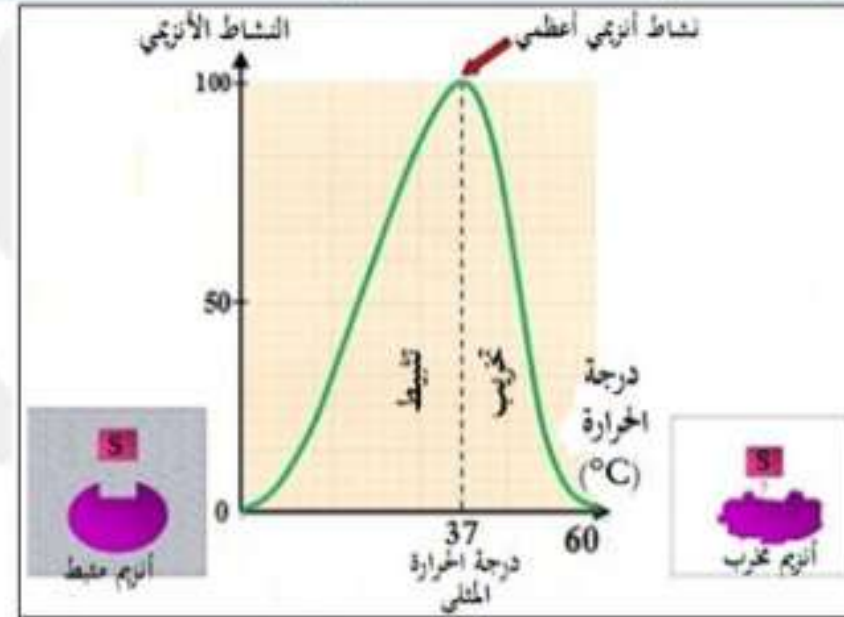
~ **تتخرب البروتينات** في درجات الحرارة المرتفعة (أكبر من 40°C)، وتفقد نهائياً بنيتها الفراغية المميزة وبالتالي تفقد وظيفة

التحفيز.

• يبلغ التفاعل الأنزيمي سرعة أعظمية عند **درجة حرارة مثلى**، هي درجة حرارة الوسط الخلوي (37°C) عند الإنسان.

الإستنتاج: تؤثر درجات الحرارة المنخفضة على النشاط الأنزيمي **بتثبيطها للأنزيم (قلة حركة الجزيئات)**، بينما تؤثر درجات الحرارة المرتفعة

بتخريبها للأنزيم (فقدانه للبنية الفراغية الوظيفية) مما يمنع حدوث التفاعل في الحالتين.



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



ومنه:

* يتأثر النشاط الأنزيمي بدرجة pH اوسط، حيث تؤثر درجة الحموضة على الحالة الكهربائية للوظائف الجانبية الحرة للأحماض الأمينية في السلاسل الببتيدية وبالخصوص تلك الموجودة على مستوى الموقع الفعال، فتتغير حالته الأيونية التي تفقد شكله المميز ليعيق تثبيت مادة التفاعل وبالتالي يمنع حدوث التفاعل .

* يتأثر النشاط الأنزيمي بدرجة حرارة اوسط، حيث تؤثر درجات الحرارة المنخفضة بتشبيطها للأنزيم (قمة حركة انجزيات)، بينما تؤثر درجات الحرارة المرتفعة بتخريبها للأنزيم (فقدانه لبنية الفراغية الوظيفية) مما يمنع حدوث التفاعل في الحالتين.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



الخلاصة:

- الأنزيمات وسائط حيوية ضرورية، تتميز بتأثيرها النوعي تجاه مادة تفاعل (ركيزة) معينة ونوع التفاعل في شروط درجة حرارة ملائمة للحياة.
- يركز التأثير النوعي المزدوج للأنزيم على تشكل معقد أنزيم- مادة التفاعل، تنشأ أثناء حدوثه روابط إنتقالية بين جزء من مادة التفاعل ومنطقة خاصة من الأنزيم تدعى الموقع الفعال.
- يحدث التكامل بين الموقع الفعال للأنزيم ومادة التفاعل عند إقتراب هذه الأخيرة التي تحفز الأنزيم لتغيير شكله الفراغي فيُصبح مُكتملاً لشكل مادة التفاعل: إنه التكامل المحفز.
- إن تغيير شكل الأنزيم يسمح بحدوث التفاعل لأن المجموعات الكيميائية الضرورية لحدوثه تُصبح في الموقع المناسب للتأثير على مادة التفاعل.
- تؤثر درجة حموضة الوسط على الحالة الكهربائية للوظائف الجانبية الحرة للأحماض الأمينية في السلاسل الببتيديّة وبالخصوص تلك الموجودة على مستوى الموقع الفعال بحيث:
 - في الوسط الحامضي (pH الوسط أصغر من pHi) تُصبح الشحنة الكهربائية الإجمالية موجبة.
 - في الوسط القاعدي (pH الوسط أكبر من pHi) تُصبح الشحنة الكهربائية الإجمالية سالبة.
- يفقد الموقع الفعال شكله المميز، بتغيير حالته الأيونية وهذا يعيق تثبيت مادة التفاعل وبالتالي يمنع حدوث التفاعل.
- لكل أنزيم درجة pH مثلى، يكون نشاطه عندها أعظمياً.
- يتم النشاط الأنزيمي ضمن مجال محدد من درجة الحرارة بحيث:
 - نقل حركة الجزيئات بشكل كبير في درجات الحرارة المنخفضة، ويُصبح الأنزيم غير نشط.
 - تتخرب البروتينات في درجات الحرارة المرتفعة (أكبر من 40°C)، وتفقد نهائيًا بنيتها الفراغية المميزة وبالتالي تفقد وظيفة التحفيز.
- يبلغ التفاعل الأنزيمي سرعة أعظمية عند درجة حرارة مثلى، هي درجة حرارة الوسط الخلوي (37°C) عند الإنسان.



التقويم:

- اشرح في نص علمي تأثير درجة الحموضة ودرجة الحرارة على النشاط الأنزيمي من خلال ماسبق ومعلوماتك.

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

1

2 حصص مسجلة

2

3 دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



النص العلمي:

الأنزيمات وسائط حيوية تعمل في شروط محددة من درجة حموضة ودرجة حرارة، فكيف تؤثر درجة الحموضة ودرجة الحرارة على النشاط الأنزيمي؟

تأثير درجة الحموضة على نشاط الأنزيمي:

- تؤثر درجة حموضة الوسط على الحالة الكهربائية للوظائف الجانبية الحرة للأحماض الأمينية في السلاسل الببتيدية وبالخصوص تلك الموجودة على مستوى الموقع الفعال بحيث:
 - في الوسط الحامضي (pH الوسط أصغر من pHi) تصبح الشحنة الكهربائية الإجمالية موجبة.
 - في الوسط القاعدي (pH الوسط أكبر من pHi) تصبح الشحنة الكهربائية الإجمالية سالبة.
- يفقد الموقع الفعال شكله المميز، بتغير حالته الأيونية وهذا يعيق تثبيت مادة التفاعل وبالتالي يمنع حدوث التفاعل.
- لكل أنزيم درجة pH مثلى، يكون نشاطه عندها أعظمًا.

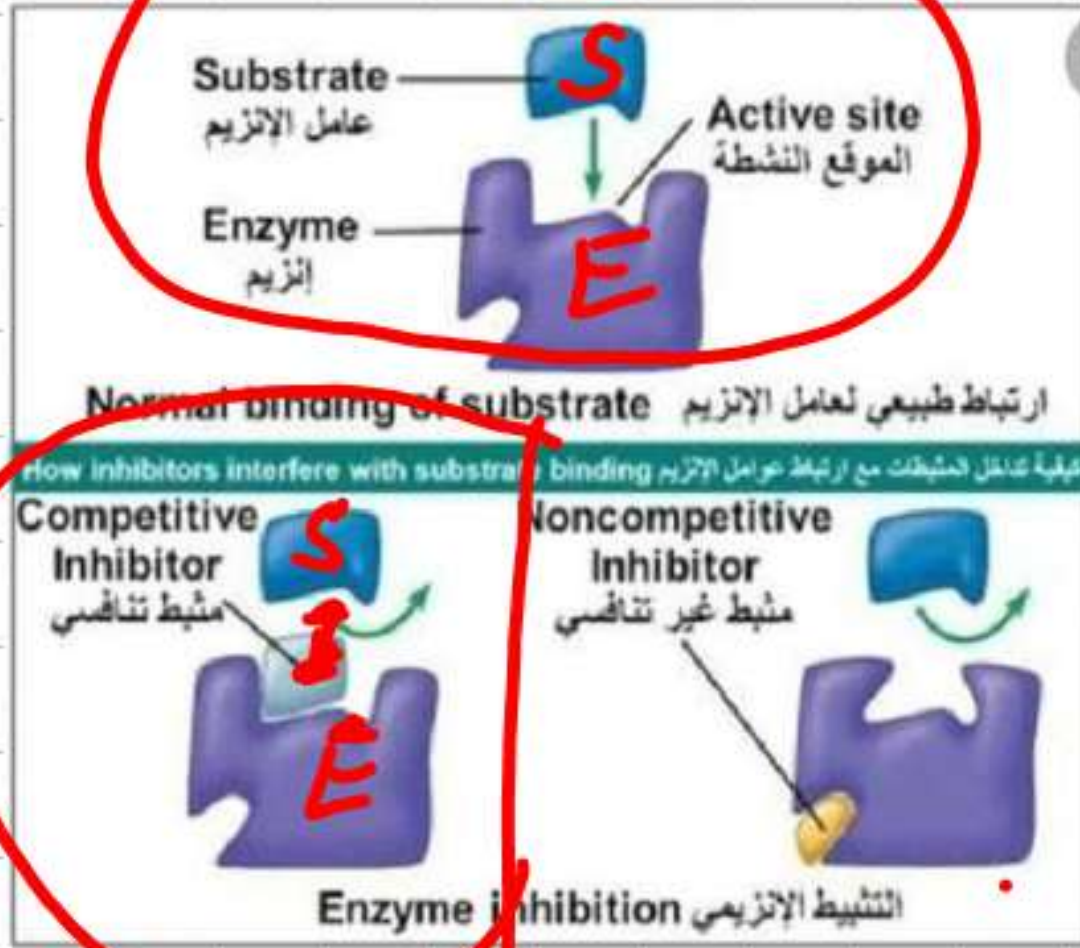
تأثير درجة الحرارة على نشاط الأنزيمي:

- يتم النشاط الأنزيمي ضمن مجال محدد من درجة الحرارة بحيث:
 - تقل حركة الجزيئات بشكل كبير في درجات الحرارة المنخفضة، ويصبح الأنزيم غير نشط.
 - تتخرب البروتينات في درجات الحرارة المرتفعة (أكبر من 40°C)، وتفقد نهائيًا بنيتها الفراغية المميزة وبالتالي تفقد وظيفة التحفيز.

- يبلغ التفاعل الأنزيمي سرعة أعظمية عند درجة حرارة مثلى، هي درجة حرارة الوسط الخلوي (37°C) عند الإنسان. يتأثر النشاط الأنزيمي بدرجة الحموضة ودرجة الحرارة، حيث لكل أنزيم درجة حموضة ودرجة حرارة مثلى يكون فيها النشاط الأنزيمي أعظمي.



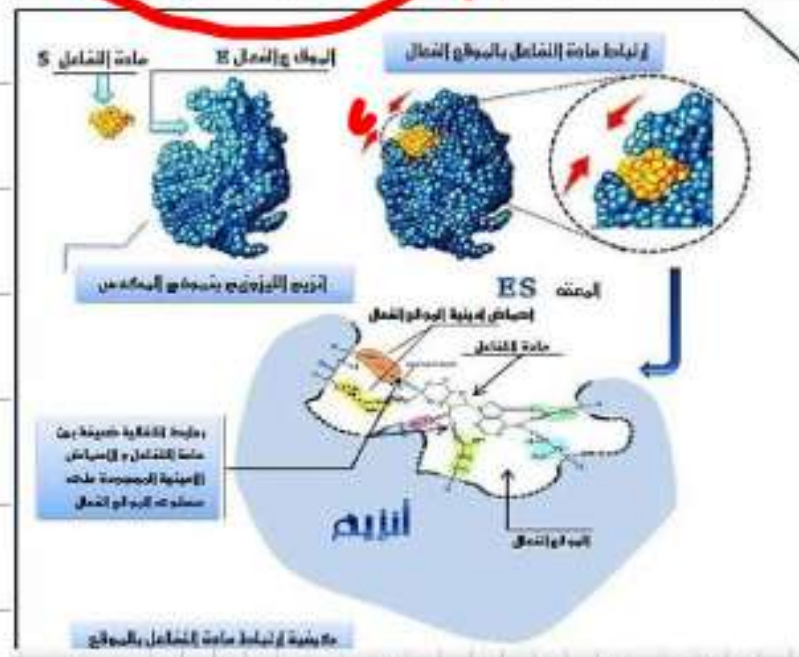
المتبطات



المتبطات الانزيمية
تثبيط الانزيم : Inhibition Enzyme
يمكن تثبيط (خفض سرعة التفاعل الانزيمي أو إيقافه) فعالية الانزيم برفع درجة الحرارة أو بتغيير ال pH أو إضافة إحدى مرسبات البروتين المختلفة. غير ان هناك عملية تثبيط للانزيم اكثر تخصصا، وذلك بإضافة مواد كيميائية معينة تدعى المتبطات، وذلك من خلال تأثيرها على مجاميع معينة للانزيم أو للنظام الانزيمي حيث تعطي متبطات الانزيمات معلومات مفيدة في توضيح المسارات الحياتية المختلفة، وتوضح المتبطات عمل بعض العقاقير والمواد السامة.

التثبيط العكسي Reversible Inhibition
إن المتبطات العكسية هي التي تتحد مع الإنزيم مباشرة، في هذا النوع من التثبيط تستعاد فاعلية الإنزيم إذا أمكن التخلص من المثبط بعملية

أ-التثبيط التنافسي Competitive inhibition :
يحصل هذا التثبيط نتيجة لتنافس كل من مادة التفاعل و المثبط على الارتباط بالمواقع الفعالة للإنزيم، حيث يكون هناك تشابه بين تركيب المثبط التنافسي و تركيب مادة التفاعل.



ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصص مباشرة

1

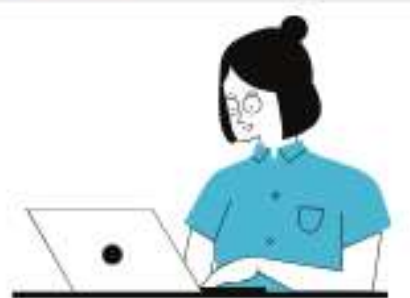
حصص مسجلة

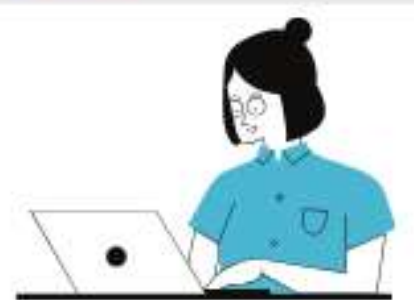
2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك



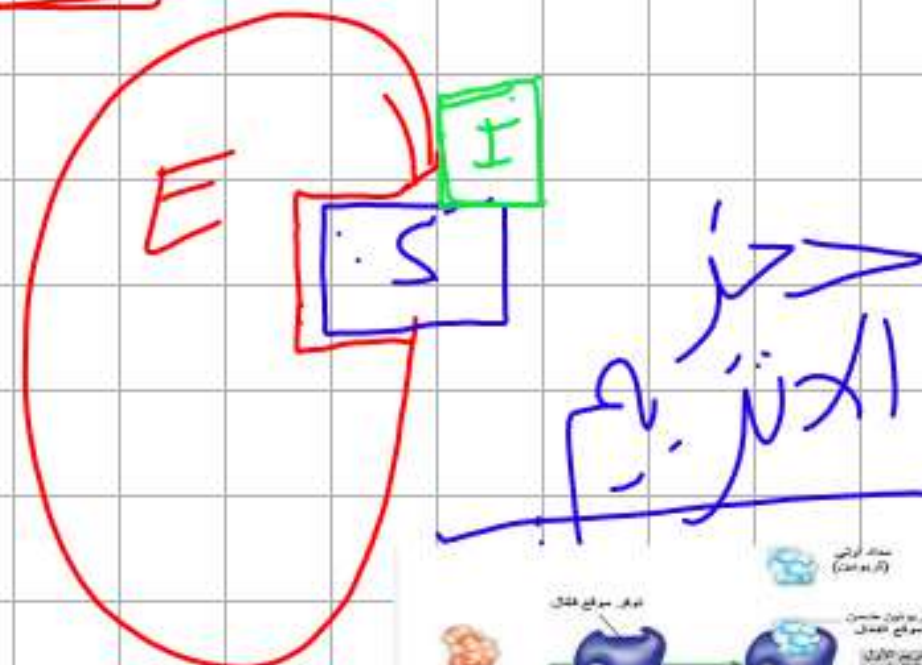
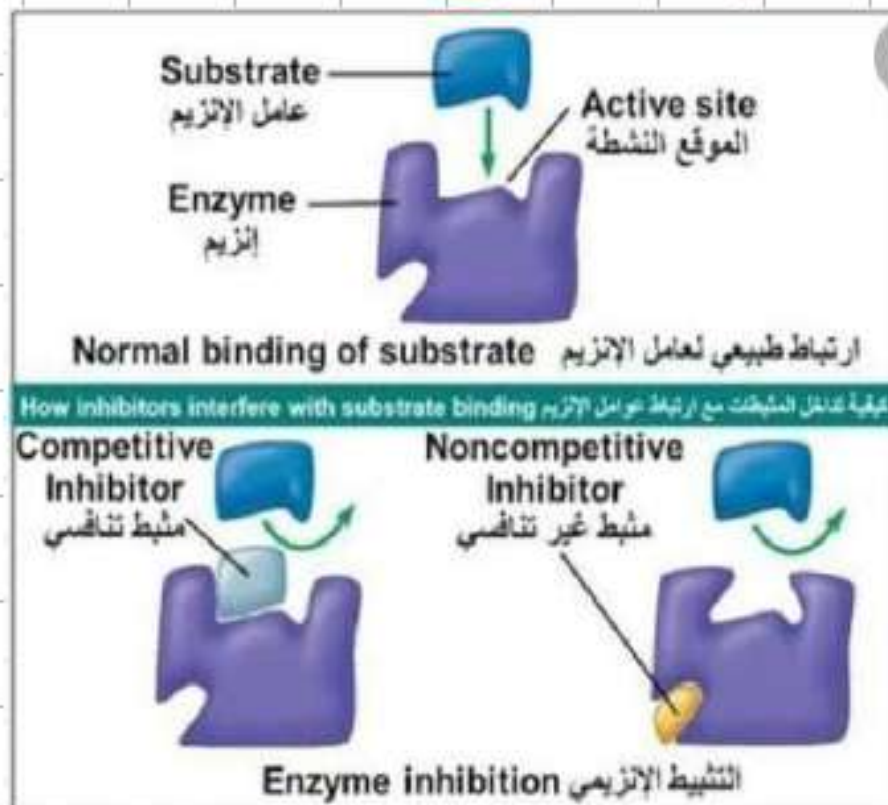
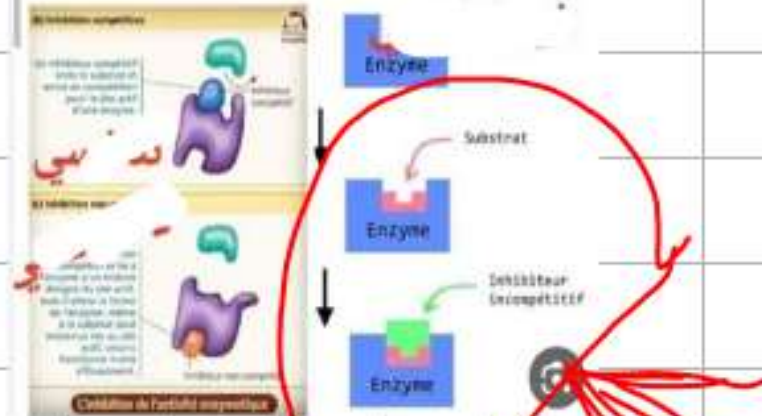


ب-التثبيط الغير تنافسي Non competitive inhibition:

في هذا النوع من التثبيط يكون تركيب المثبط لايشابه تركيب المادة الاساس أو قد يشابهه قليلا. يرتبط المثبط غير التنافسي عادة مع الانزيم في موقع اخر يختلف عن الموقع الفعال, وبغض النظر فيما اذا كان ذلك الانزيم حرا او مرتبطا بمادة الاساس

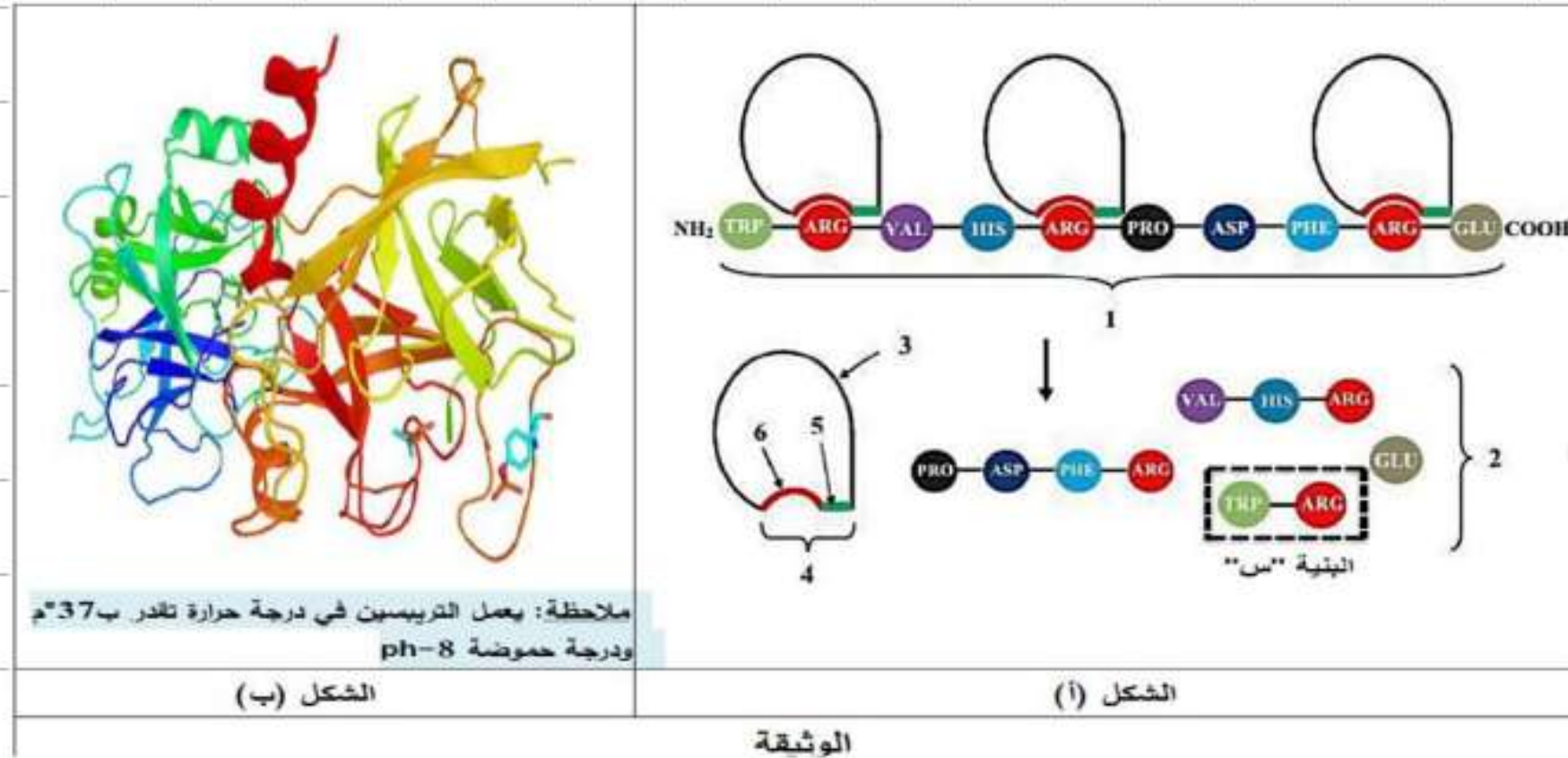
ت-التثبيط اللاتنافسي Uncompetitive inhibition:

يرتبط هذا المثبط في موقع في الإنزيم يختلف عن الموقع الفعال - يرتبط هذا المثبط فقط مع معقد الإنزيم- المادة الاساس ,



تمارين استرجاع المعلومات في وحدة الإنزيمات

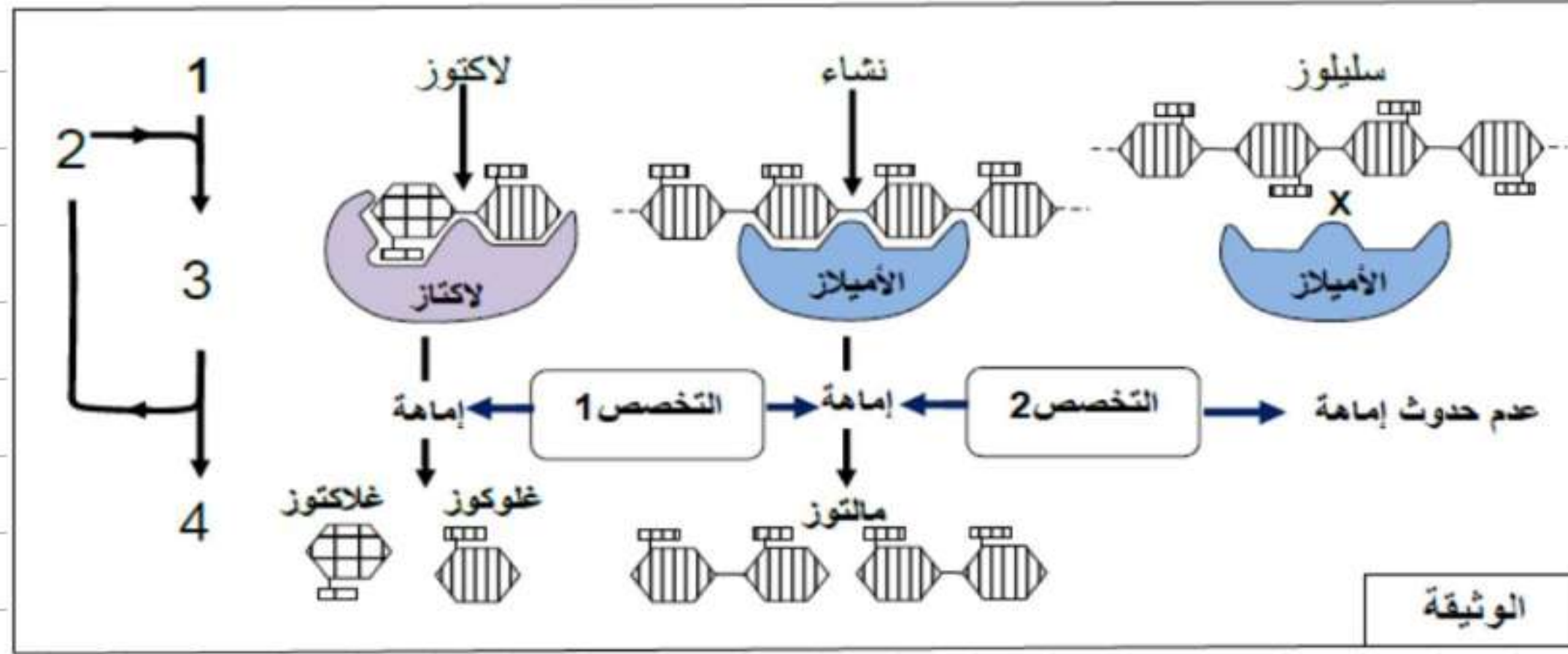
تتخصص بعض البروتينات بعد تركيبها وظيفيا في التحفيز الأنزيمي لتلعب دورا هاما على المستوى الخلوي والعضوي ، لإبراز بعض خصائص الأنزيمات نقترح عليك الوثيقة التالية والتي يمثل الشكل (أ) منها رسما تفسيريا لآلية عمل أنزيم التربسين الذي تنتجه البنكرياس ليعمل في الأمعاء الدقيقة بينما يمثل الشكل (ب) البنية الفراغية لأنزيم تربسين ببرنامج Rastop.



- 1- تعرف على البيانات المشار إليها بالأرقام ونوع التفاعل الأنزيمي الموضح في الوثيقة مدعما إجابتك بمعادلة ثم مثل الصيغة الكيميائية للبنية "س" من الشكل (أ) باستعمال الصيغة العامة للأحماض الأمينية.
- 2- باستغلالك للوثيقة ومكتسباتك وضح في نص علمي مفهوم الأنزيم ودور العنصرين 5 و6 من البنية 4 في التخصص المزدوج للأنزيم.



بعد تناول السكريات المعقد مثل النشاء، إماهة هذه الأخيرة إلى مغذيات (غلوكوز) على مستوى الجهاز الهضمي، يتطلب نشاط إنزيمي جد متخصص. تمثل الوثيقة 3 أمثلة مختلفة على التخصص الوظيفي للإنزيمات.



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



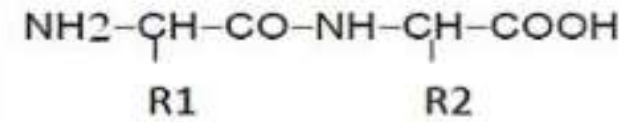
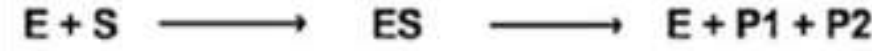
- 1- تعرف على العناصر المشكلة للتفاعل الإنزيمي والمشار إليها بالأرقام (1,2,3,4) ثم نوع كل من التخصص الإنزيمي 1 و2.
- 2- انطلاقاً من معطيات الوثيقة ومكتسباتك المعرفية، اشرح في نص علمي خصائص الإنزيمات (هنا إنزيمات الهضم) وشروط عملها.



- حلول تمارين استرجاع المعلومات في الإنزيمات -

1- البيانات:

1- الركيزة (مادة تفاعل S) ، 2- نواتج ، 3- إنزيم E ، 4- الموقع الفعال للإنزيم ، 5- موقع التحفيز ، 6- موقع التثبيت.
نوع التفاعل: تفاعل تفكيك (إماهة).
معادلة التفاعل:



التمثيل الكيميائي لـ "س":

2- النص العلمي:

البروتينات متخصصة وظيفيا بشكل مزدوج ، تلعب دور وسائط حيوية تقوم بتسيير مختلف التفاعلات في العضوية ، فما مفهوم الإنزيم ، وما هو دور موقعي التثبيت والتحفيز من الموقع الفعال في التخصص الوظيفي المزدوج للإنزيم؟

العرض:

مفهوم الإنزيم: وسيط حيوي ذو طبيعة بروتينية يسرع التفاعل له تأثير نوعي مزدوج اتجاه الركيزة واتجاه نوع التفاعل ، لا يستهلك يتأثر بشروط الوسط (PH، درجة الحرارة).

دور موقع التثبيت في التخصص النوعي إتجاه مادة التفاعل:

- يسمح الموقع الفعال بتثبيت مادة تفاعل واحدة وكذا إجراء تفاعل واحد.
- يسمح تقابل المجموعات الكيميائية لمادة التفاعل والجذور الحرة للموقع الفعال بنشأة المعقد الأنزيمي الذي يتركز عليه النشاط الأنزيمي.

إن هذا التقابل هو ما يفسر على المستوى الجزيئي تخصص نوعي للإنزيم تجاه الركيزة

دور موقع التحفيز في التخصص النوعي إتجاه نوع التفاعل:

تتكون من تتابع محدد للـ AA ، بوجود المعقد ES داخل الموقع الفعال للإنزيم يتم تنشيط التفاعل وتحول الركيزة إلى ناتج عن طريق نوع واحد من التفاعل (إماهة ، تركيب ، تحويل) وهذا ما يفسر امتلاك الإنزيم تخصص نوعي اتجاه نوع التفاعل.
الخاتمة: للإنزيم تخصص وظيفي مزدوج تجاه مادة ونوع التفاعل بفضل الأحماض الأمينية للتثبيت والتحفيز المتواجدة في موقعه الفعال.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





- التعرف على العناصر المشكلة للتفاعل الأنزيمي:

1- الركيزة S ، 2- أنزيم E ، 3- معقد أنزيمي ES ، 4- ناتج التفاعل P.

تحديد نوع كل من التخصص 1 و 2:

التخصص 1: تخصص نوعي إتجاه نوع التفاعل الكيميائي (أنزيم الأميلاز يحفز تفاعل إماهة النشاء إلى مالتوز. أما اللاكتاز يحفز إماهة اللاكتوز إلى غلاكتوز+غلوكوز).

التخصص 2: تخصص نوعي إتجاه مادة التفاعل (الأميلاز يتكامل بنيويا فقط مع النشاء في الموقع الفعال. أما في حالة اللاكتوز يلاحظ عدم تشكل معقد ES لغياب التكامل البنيوي بين اللاكتاز والموقع الفعال لأنزيم الأميلاز)
2- النص العلمي:

مقدمة: يعتمد الإنسان في غذاءه على سكريات معقدة مثل النشاء، فأثناء عملية الهضم تعمل الأنزيمات على إماهة السكريات المعقدة إلى مغذيات مثل غلوكوز لكي تُمتص على مستوى الأمعاء.
ماهي خصائص الأنزيمات الهاضمة وما شروط عملها؟
العرض:

يعمل أنزيم الأميلاز على إماهة النشاء (سكر معقد) إلى غلوكوز أثناء عملية الهضم ، فالأميلاز يحفز هذا التحويل في شروط محددة من Ph ودرجة الحرارة فالأنزيمات محفزات حيوية.

- يملك الأنزيم موقعا فعالا مسؤولا عن تخصصه الوظيفي يتكون من:

- منطقة التعرف (AA للثبيت): تُعرف بتتابع محدد من AA ، تتكامل بنيويا مع الركيزة وتثبتها في الموقع الفعال.

- منطقة التحفيز (AA للتحفيز): تتكون من تتابع محدد لـ AA ، تنشيط التفاعل وتحويل الركيزة إلى ناتج وهذا ما يفسر امتلاك الأنزيم

تخذ (التفاعل).
نوع التفاعل.

- يت شروط عملها: (باز الأنزيمي) على خطوات:

- تشكل معقد ES على مستوى الموقع الفعال ثم التأثير على الركيزة(تنشيط التفاعل) للحصول على النواتج P وتحرير E (لا يستهلك أثناء

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

- درجة الحرارة: يبلغ التفاعل الأنزيمي سرعة أعظمية عند درجة حرارة مثلى تقدر بـ 37 م عند الانسان.
- درجة Ph: تؤثر حموضة الوسط على الحالة الكهربائية للوظائف الجانبية الحرة لـ AA خاصة الموجودة على مستوى الموقع الفعال، ولكل أنزيم قيمة PH مثلى.
- تركيز مادة التفاعل أو الأنزيم.
- خلو الوسط من مواد مؤثرة على نشاط الأنزيم.
- سلامة الموقع الفعال (غياب الطفرات).

الخاتمة:

الأنزيمات وسائط حيوية تتميز بتأثيرها النوعي اتجاه مادة التفاعل (ركيزة) في شروط درجة حرارة ملائمة للحياة.

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك

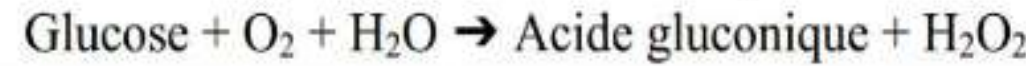


التمرين الثاني (07 نقاط):

بيّنت العديد من الدراسات أن النشاط الأنزيمي يتطلب بنية فراغية خاصة به تسمح بأداء وظيفة محددة. فهل كل اختلاف في بنية الأنزيمات يؤدي حتما إلى اختلاف في وظائفها؟

الجزء الأول:

أجرى فريق من الباحثين دراسة تجريبية حول أنزيم غلوكوز أكسيداز (GO) عند فطرّي أسبرجيلوس (*Aspergillus niger*) وبنيسليوم (*Penicillium amagasakiense*) والذي يحفز التفاعل الكيميائي التالي:



النتائج المتحصل عليها ممثلة في الوثيقة (1): حيث يُمَثَّل الشكل (أ) بعض الخصائص البنيوية لأنزيم GO عند الفطرين تم الحصول عليها بواسطة مبرمج راستوب (Rastop)، بينما يُبيِّن الشكل (ب) تسلسل الأحماض الأمينية في السلسلة الببتيدية لأنزيم GO عند كل فطر أُخِذَتْ من مبرمج أناجين (*Anagène*).

أنزيم غلوكوز أكسيداز GO		
فطر البنيسليوم	فطر الأسبيرجيلوس	
587	581	عدد الأحماض الأمينية
25	26	عدد البنيات الثانوية α
24	71	عدد البنيات الثانوية β
Cys ₁₆₈ -Cys ₂₁₀	Cys ₁₆₄ -Cys ₂₀₆	جسر ثنائي الكبريت
Arg ₅₁₆ ,His ₅₂₀ ,His ₅₆₃ ,Asp ₄₂₈	Arg ₅₁₂ ,His ₅₁₆ ,His ₅₅₉ ,Asp ₄₂₄	الأحماض الأمينية للموقع الفعال
الشكل (أ)		

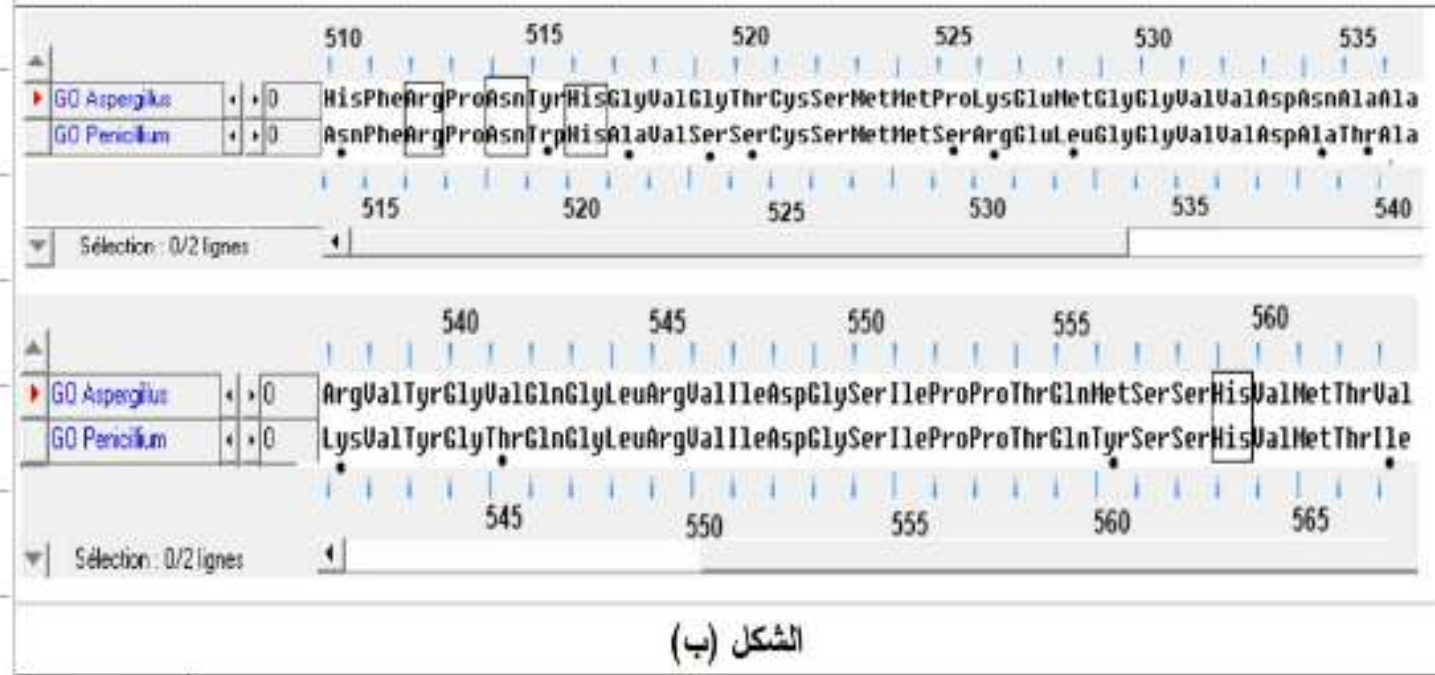
1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





الوثيقة (1)

- 1- استخرج الخطوات العملية المتبعة التي تسمح بحل المشكلة المطروحة انطلاقاً من معطيات الوثيقة (1).
- 2- قارن بين الخصائص البنيوية لأنزيم GO عند الفطرين.

الجزء الثاني:

في دراسة مكتملة، تمّ قياس النشاط الأنزيمي للغلوكوز أكسيداز بعد إحداث طفرات على مستوى الـ ADN المشفّر له عند الفطرين السابقين وذلك مقارنة بالنشاط الأنزيمي للسلالة الطبيعية في الشروط الملائمة (25°C و $\text{pH}=6$). النتائج المتحصل عليها في كل حالة ممثلة في الشكل (أ) من الوثيقة (2). بينما يُمثّل الشكل (ب) من الوثيقة (2) بنية الموقع الفعال لأنزيم GO الطبيعي عند الفطرين.

دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

حصة مباشرة

1

حصة مسجلة

2

دورات مكثفة

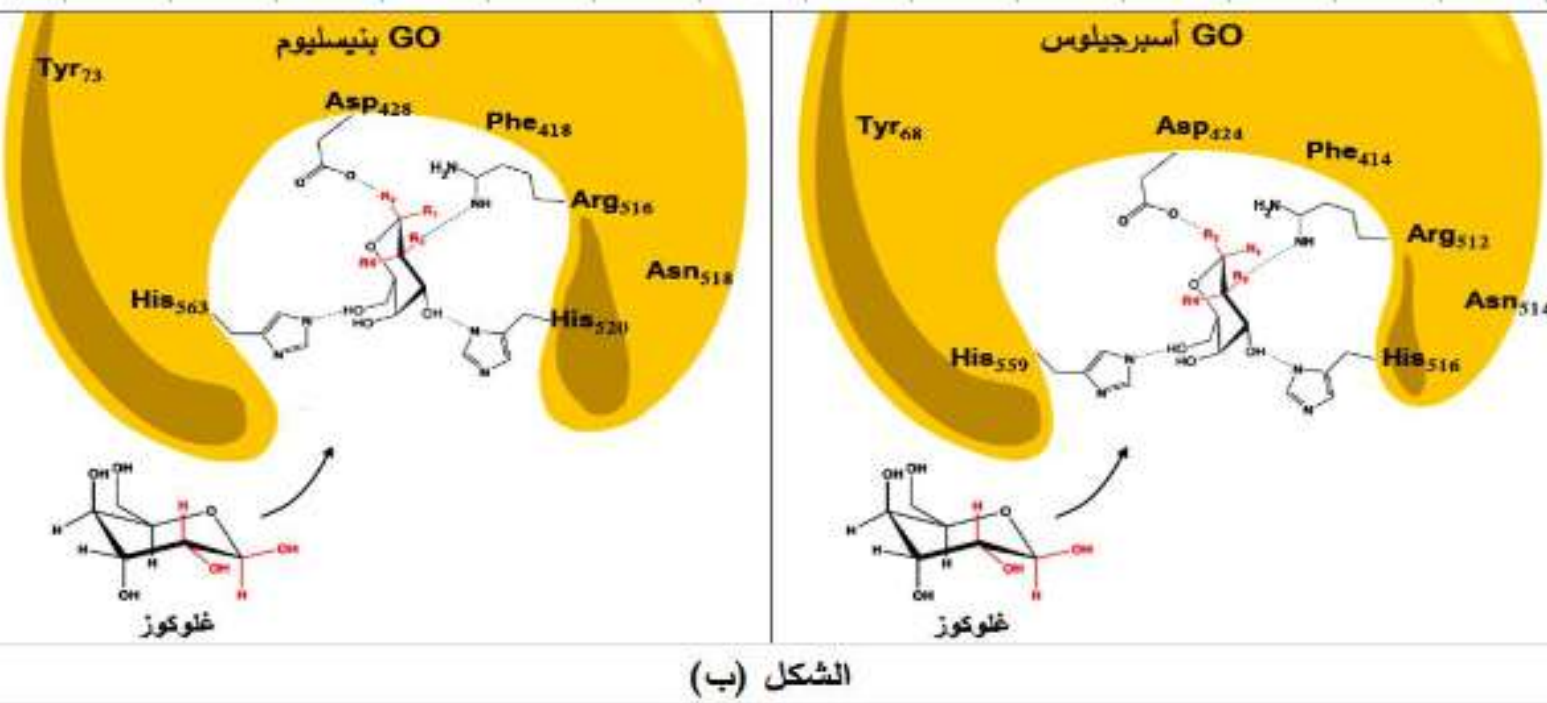
3

أحصل على بطاقة الإشتراك



النتائج: السرعة الأعظمية للنشاط الأنزيمي Vmax	الأحماض الأمينية لأنزيم GO			رقم التجربة
	نتائج الاستبدال عند السلالات الطافرة	عند Penicillium (سلالة طبيعية)	عند Aspergillus (سلالة طبيعية)	
100%		بدون طفرة	بدون طفرة	1
32%	Phe	Tyr ₇₃	Tyr ₆₈	2
7.2%	Ala	Asp ₄₂₈	Asp ₄₂₄	3
1.1%	Ala	His ₅₂₀	His ₅₁₆	4
3.5%	Gln	Arg ₅₁₆	Arg ₅₁₂	5
58.2%	Thr	Asn ₅₁₈	Asn ₅₁₄	6

الشكل (أ)



الشكل (ب)

الوثيقة (2)

- 1- فَيَسِّرُ النتائج التجريبية المحصل عليها باستغلالك لمعطيات الوثيقة (2) ومن معلوماتك.
- 2- قَدِّمَ إجابة ملخصة للمشكلة العلمية المطروحة في بداية التمرين انطلاقاً ممَّا توصلت إليه في هذه الدراسة.

حصص مباشرة

1

حصص مسجلة

2

دورات مكثفة

3

أحصل على بطاقة الإشتراك





التمرين الثاني (07 نقاط):

الجزء الأول:

1 استخراج الخطوات العملية المتبعة لحل المشكلة المطروحة هي:

يمكن استخدام ميرمجي Anagène و Rastop من: (0.25)

▪ دراسة خصائص الأنزيم عند القطرين من حيث:

- عدد، نوع وترتيب الأحماض الأمينية المشكلة للأنزيم عند النوعين. (0.25)

- تحديد بنيته الفراغية حيث عدد البنيات الثانوية، مناطق الانعطاف والجسور

ثانوية الكبريت. (0.25)

▪ دراسة خصائص الموقع الفعال من حيث:

- عدد الأحماض الأمينية المشكلة له. (0.25)

- نوع الأحماض الأمينية المشكلة له. (0.25)

▪ مقارنة بين السلسلتين البيبتيديتين لتحديد نسبة التشابه بين الأنزيمين. (0.25)

2 مقارنة الخصائص البنيوية لإنزيم GO عند السلالتين من الفطريات:

- يتشكل الموقع الفعال من 4 أحماض أمينية من نفس النوع وهي (Asp•2His•Arg).

- عدد الجسور ثنائية الكبريت (جسر ثنائي الكبريت واحد).

- نسبة تشابه ترتيب ونوع الأحماض الأمينية في السلسلة البيبتيدية كبيرة

73%. (39 / 53)

ملاحظة: تمنح العلامة حتى لو لم يتم حساب نسبة التشابه

- عدد الأحماض الأمينية (14 حمض أميني مختلف).

- عدد البنيات الثانوية α و β .

- موقع الجسر ثنائي الكبريت.

- نسبة الاختلاف في نوع الأحماض الأمينية في السلسلة البيبتيدية 27% (14 / 53)

ملاحظة: تمنح العلامة حتى لو لم يتم حساب نسبة الاختلاف.

الاستنتاج: يتشابه الأنزيمان في الموقع الفعال بنفس عدد ونوع الأحماض الأمينية وبيديان

اختلافات أخرى خارج الموقع الفعال تخص البنيات.

الجزء الثاني:

1 تفسير النتائج التجريبية الممثلة في الشكل (أ):

- يكون النشاط أعظما (100%) في حالة البنية الفراغية الطبيعية للأنزيمين (دون إحداث طفرة) لأن

البنية مستقرة تمكن من ارتباط مادة التفاعل على مستوى الموقع الفعال والتأثير عليها. (0.25)

- عند إحداث طفرات على مستوى مورثة أنزيم GO عند السلالتين يؤدي إلى استبدال أحماض

أمينية محددة بأخرى، نسجل تناقصا في النشاط الأنزيمي نسبة متفاوتة حسب نوع الحمض

الأميني المستبدل وموقعه في البنية الفراغية (0.25) حيث:

- عند استبدال حمض أميني Tyr ب Phe تنخفض السرعة الأعظمية للنشاط الأنزيمي إلى 32%،

وعند استبدال حمض أميني Asn ب Thr تنخفض السرعة الأعظمية للنشاط الأنزيمي إلى 58%

(0.25)،

لأن Tyr و Asn حمضان أمينيان لا ينتميان إلى الموقع الفعال وقريبان (0.25) منه يسهمان

في ثبات البنية الفراغية للأنزيم وللموقع الفعال بالأخص (0.25) ولذا عند استبدالهما يقل استقرارها

ويضعف ارتباط مادة التفاعل بالموقع الفعال. (0.25)

- يؤدي استبدال الأحماض الأمينية (Asp•His•Arg) المشكلة للموقع الفعال إلى تناقص كبير جدا

في سرعة النشاط الأنزيمي، لأن هذا التغير يعيق تشكل روابط انتقالية بين المجموعات الكيميائية

للسلاسل الحرة للأحماض الأمينية المشكلة للموقع الفعال ومادة التفاعل (0.5) فلا ترتبط مادة

التفاعل ولا يتم التحفيز (0.5).

ملاحظة: تمنح العلامة كاملة إذا تم تفسير كل تجربة على حدى .

2 تقديم إجابة ملخصة للمشكلة العلمية المطروحة:

نستنتج أنه يمكن لأنزيمين مختلفين في البنية ومتشابهين في عدد ونوع الأحماض الأمينية المشكلة

للموقع الفعال ووضعها الفراغية أن يؤدي نفس الوظيفة لإمكانية حدوث تكامل بنيوي بين الموقع

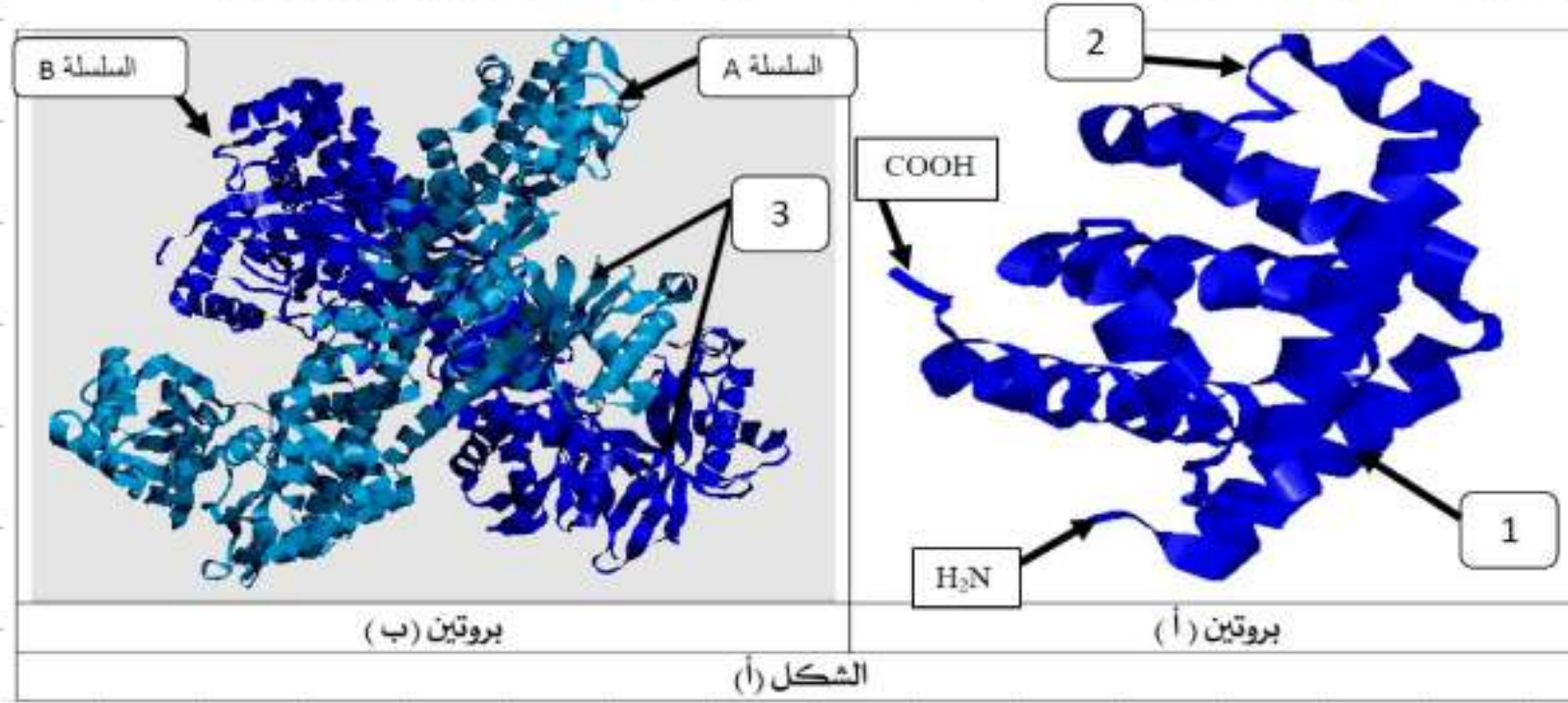
الفعال ومادة التفاعل.

إذن ليس كل اختلاف في البنية يؤدي حتما إلى اختلاف الوظيفة.

التمرين الثالث:

تأخذ البروتينات بعد تركيبها بنيات فراغية معقدة تكسبها وظيفة محددة. لدراسة العلاقة بين بنية ووظيفة البروتين نقترح عليك الوثيقة التالية حيث:

الشكل (أ) من الوثيقة يمثل البنية الفراغية للبروتينين (أ و ب) تم الحصول عليها باستعمال برنامج راستوب. بينما جدول الشكل (ب) من نفس الوثيقة يقدم معطيات لبعض الأحماض الأمينية الداخلة في تركيب البروتين (أ و ب).



رقم	1	2	3	4
الحمض الأميني	ليزين Lys	حمض الأسبارتيك Asp	فالين Val	سستين Cys
نقطة التعادل الكهربائي: pHi	9.74	3.22	5.96	5.06
الكتلة المولية للأحماض الأمينية (g/mol)	146	133	117	121
الصيغة الكيميائية للجذر -R	$-(CH_2)_4 - NH_2$	$-CH_2 - COOH$	$-CH(CH_3)_2$	$-CH_2 - SH$

جدول الشكل (ب) الوثيقة

- 1- سم البيانات المرقمة من (1 إلى 3) للبروتينين (أ و ب) في الشكل (أ) من الوثيقة. محددًا مستواها البنوي مع التعليل. ثم صنف الأحماض الأمينية المعطاة بجدول الشكل (ب) من نفس الوثيقة، واكتب الصيغة الكيميائية لنتاج وفق الترتيب (1-2-3-4).
- 2- وضح في نص علي دور الأحماض الأمينية في استقرار البنية الفراغية الوظيفية للبروتين من معطيات الوثيقة ومكتسباتك. ثم جد وزنه الجزيئي وشحنته عند $pH=1$.

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك





التمرين الثالث:

البيانات:

1- بنية ثانوية α ، 2- منطقة الانعطاف ، 3- بنية ثانوية β .

المستوى البنيوي للبروتين مع التعليل:

البروتين (أ): بنية ثالثة.

التعليل: وجود سلسلة ببتيدية واحدة بها بنيتان ثانوية حلزونية وورقية ومناطق الانعطاف.

البروتين (ب): بنية رابعة

التعليل: وجود تحت وحدتين A و B كل تحت وحدة ذات بنية ثالثة .

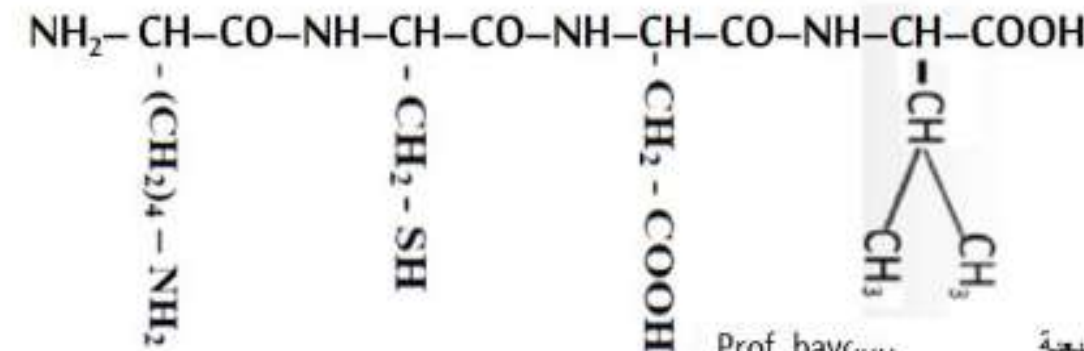
تصنيف الأحماض الأمينية:

Cys + Val هي أحماض أمينية متعادلة.

Lys حمض أميني قاعدي.

Asp حمض أميني حامضي.

الصيغة الكيميائية لنواتج ارتباط الأحماض الأمينية :



طبيعية

إيجاد الوزن الجزيئي لرباعي الببتيد:

ارتباط الأحماض الأمينية الأربعة بروابط ببتيدية مع تحرير 3 جزيئات ماء.

الوزن الجزيئي لرباعي الببتيد هو مجموع الكتل المولية للوحدات البنائية مع طرح الوزن الجزيئي للماء.

$$(146+136+117+121) - 3(18) = 517 - 54 = 463 \text{ g/mol}$$

شحنة رباعي الببتيد: عند $\text{PH}=1$ وسط جد حامضي .

يسلك الببتيد سلوك القاعدة فيكتسب بروتينات H^+ : فتتأين الوظيفة الأمينية الحرة 1

والوظيفة الأمينية لجذر Lys.

النص العلمي:

المقدمة:

تتحكم المعلومة الوراثية المحددة في تركيب بروتين محدد المشكل أساسا من مجموعة أحماض أمينية محددة تكسبه بنية فراغية وظيفية ، فكيف تتدخل الأحماض الأمينية في استقرار البنية الفراغية الوظيفية للبروتين؟

العرض:

وفق آليتي النسخ والترجمة يتم التعبير المورثي لجزيئة ADN المحددة فنحصل على جزيئة بروتينية تضم عدد ونوع وترتيب محدد من الأحماض الأمينية مترابطة بروابط ببتيدية . من خصائص الأحماض الأمينية نجد أنها تملك صيغة كيميائية عامة بها جزء ثابت وجزء متغير R.

يتم على أساس السلسلة الجانبية R تصنيف الأحماض الأمينية منها:

AA متعادلة تسمح بنشأة روابط كارهة للماء . أو روابط هيدروجينية أو جسور كبريتية.

حسب درجة حموضة الوسط مصدر للخاصية الأمفوتيرية تسمح بنشأة روابط شاردية.

-تأخذ البروتينات بنيات فراغية أكثر تعقيدا نتيجة نشأة الروابط الكيميائية

(الهيدروجينية، الكارهة للماء، الشاردية والجسور الكبريتية) بين المجموعات الكيميائية

للسلاسل الجانبية لل AA المحددة والمتوضعة بطريقة دقيقة ضمن السلسلة أو السلاسل الببتيدية حسب المعلومة الوراثية.

تسمح بالكشف عن المناطق النشطة للبروتينات ومنه تساهم هذه الروابط في استقرار

البنية الفراغية الطبيعية للبروتين ، ومنه اكتساب وظيفة متخصصة.

فالأحماض الأمينية دور مهم في استقرار البنية الفراغية الوظيفية للبروتين .

أي تغيير يمس الأحماض الأمينية دور مهم في استقرار البنية الفراغية الطبيعية للبروتين ، ومنه اكتساب البنية الفراغية الوظيفية للبروتين.

أي تغيير يمس الأحماض الأمينية المحددة الداخلة في تركيب البروتين (من حيث النوع والعدد والترتيب) سيؤدي إلى إفقاده لبنيته الفراغية الطبيعية ومنه فقدان الوظيفة .

الخلاصة:

تتوقف البنية الفراغية الوظيفية للبروتين على الأحماض الأمينية المحددة (عدد ونوع وترتيب) وكذا على الروابط الكيميائية التي تنشأ بين المجموعات الكيميائية للسلاسل

الجانبية لل AA حسب المعلومة الوراثية.

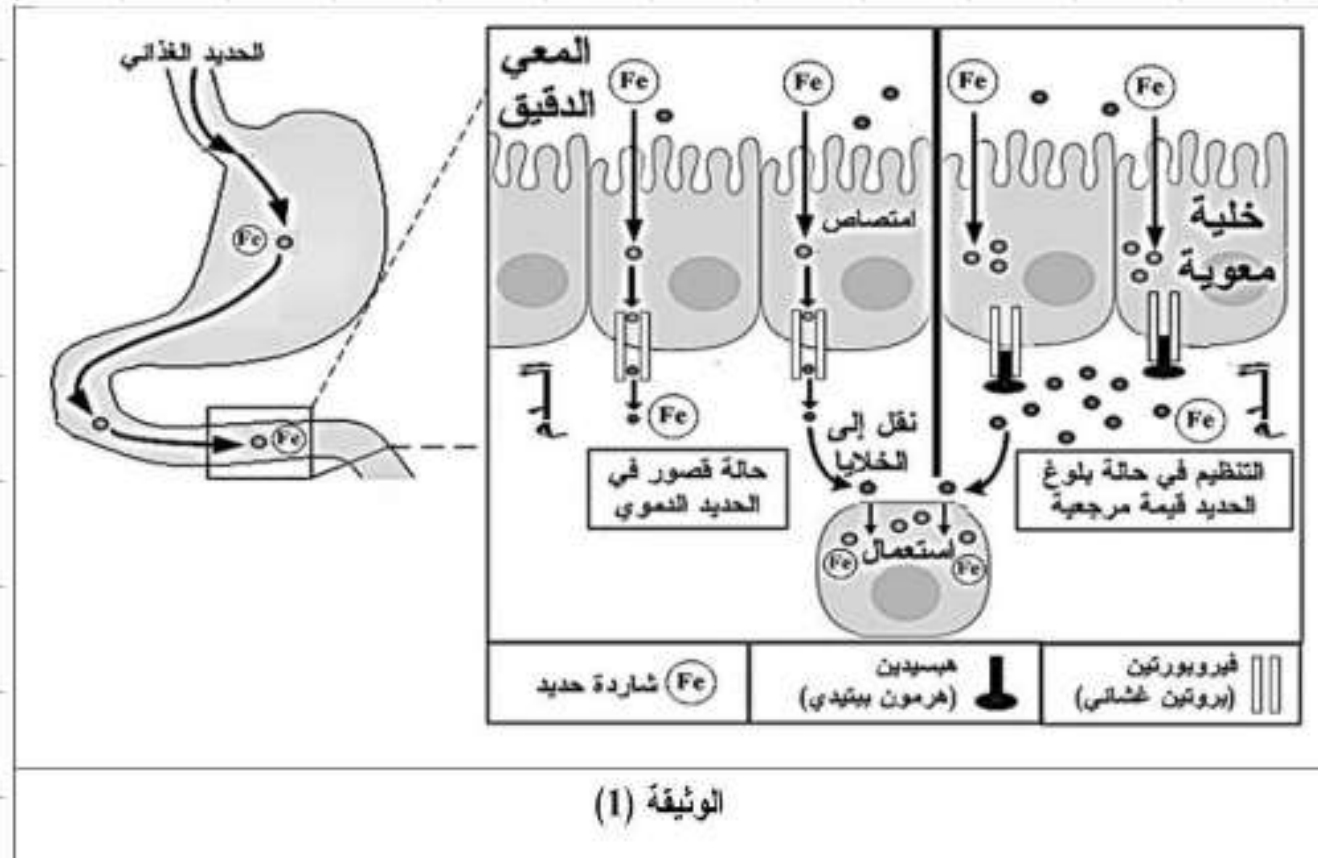
تتوقف سلامة العضوية على النشاط الطبيعي لخلاياها الحية التي تتركب جزئيات بروتينية تخصصها الوظيفي تحدده بنيتها الفراغية.

لإبراز العلاقة بين بنية البروتين وتخصصه الوظيفي تقترح الدراسة التالية:

الجزء الأول:

الاصطبغ الدموي (Haemochromatosis) مرض وراثي يتسبب في اختلالات وظيفية في العضوية ناتجة عن تراكم عنصر الحديد (Fe) داخل الخلايا حين يرتفع تركيزه في الدم عن القيمة المرجعية .

- تمثل الوثيقة (1) آلية امتصاص ونقل وتنظيم الحديد في العضوية.



دروسكم
منصة التعليم الإلكتروني

ملف الحصة المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



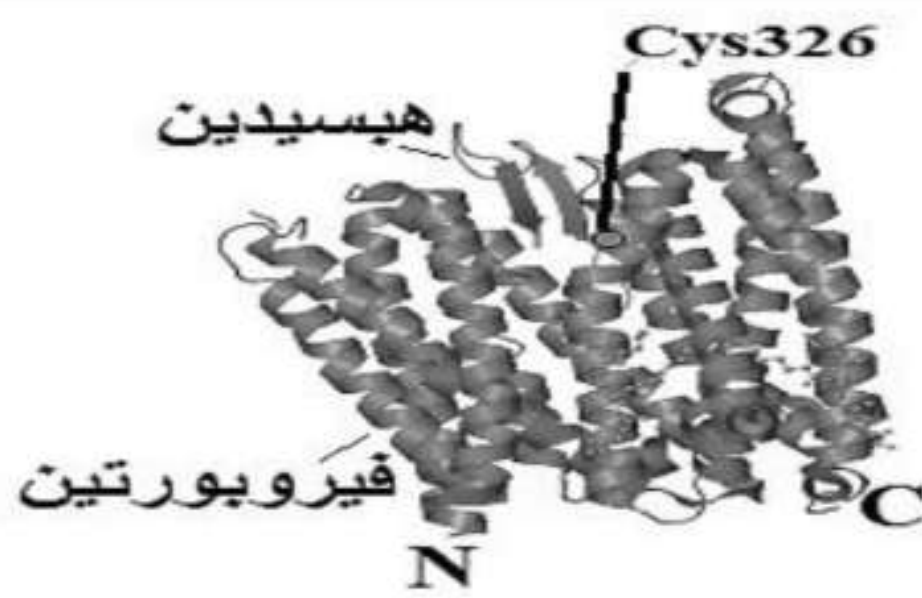
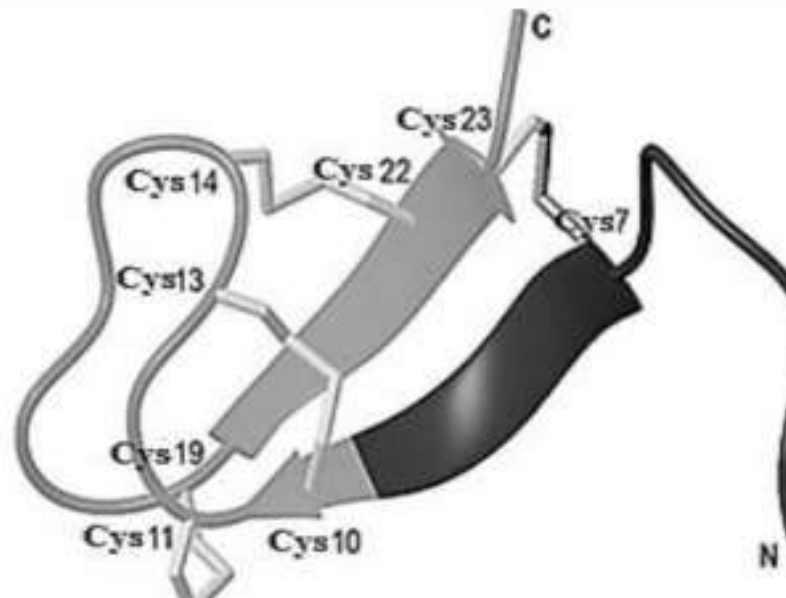
- باستغلالك للوثيقة (1)، اقترح فرضيتين تفسر بهما سبب الإصابة بمرض الاضطباع الدموي.

الجزء الثاني:

لتفسير الإصابة بمرض الاضطباع الدموي ، تقترح عليك الوثيقتين (2) و(3) حيث:

- تمثل الوثيقة (2) البنية الفراغية المأخوذة عن مبرمج محاكاة راستوب ، لبروتين "هيسيدين" في الشكل (أ) ولبروتين "فيروبوتين" مرتبط بالهيسيدين في الشكل (ب).

- توضح الوثيقة (3) جزء من السلسلة غير المستنسخة للأليل SLC40A1 الذي يشفر لتركيب بروتين "فيروبوتين" عند شخص سليم وعند شخص مصاب بالاضطباع الدموي ، وكذا جزء من جدول الشفرة الوراثية.

 <p>هيسيدين</p> <p>فيروبوتين</p>	
<p>الشكل (ب)</p>	<p>الشكل (أ)</p>
<p>الوثيقة (2)</p>	
<p>ملاحظة: يرتبط الهيسيدين بالفيروبوتين بواسطة الحمض الأميني Cys7 من جزئه الداكن في جهة النهاية N</p>	





الأييل SLC40A1 عند شخص سليم:

... ATG ACT GTC CTG GGC TTT GAC TGC ATC ACC ACA

الأييل SLC40A1 عند شخص مصاب بالاصطباغ الدموي:

... ATG ACT GTC CTG GGC TTT GAC TAC ATC ACC ACA

.... 319 320 321 322 323 324 325 326 327 328 329

GGC	AUG	AUC	UUU	UGC	GAC	UAC	CUG	ACU ACC ACA	GUC	الرمازات
Gly	Met	Ile	Phe	Cys	Asp	Tyr	Leu	Thr	Val	الحمض الأميني

الوثيقة (3)

- ناقش باستغلالك للوثيقتين (2) و(3) ، صحة إحدى الفرضيتين المقترحتين.

الجزء الثالث:

لخص في مخطط بناء على ما سبق ومكتسباتك سبب الإصابة بالاصطباغ الدموي وعلاقته ببنية البروتين وتخصصه الوظيفي.



الجزء الأول:

استغلال الوثيقة + اقتراح فرضيتين تفسيريّتين لسبب الإصابة بالمرض:

استغلال الوثيقة:

تمثل الوثيقة (1) آلية امتصاص ونقل وتنظيم الحديد في العضوية حيث نلاحظ:

في حالة قصور في الحديد الدموي تدخل شاردة الحديد المتواجدة في المعى الدقيق إلى

الخلية المعوية وبوجود بروتين غشائي (فيروپورتين) على سطحها يتم نقل شاردة إلى الدم ثم

إلى الخلايا لتستعملها في وظائفها الحيوية.

التنظيم في حالة بلوغ الحديد قيمة مرجعية: يتم نفاذية شاردة الحديد إلى داخل الخلية

المعوية ويكون تركيز شاردة الحديد مرتفع في الدم ليتدخل بروتين الهبستدين ويرتبط

بالفيروپورتين فيمنع انتقاله من الخلية المعوية إلى الدم إلى حين استعمال الفائض من

الحديد المتواجد من طرف الخلايا.

الاستنتاج: يتدخل بروتين الفيروپورتين والهبستدين لنقل وتنظيم الحديد في العضوية.

الفرضيتان التفسيريتان:

حدوث طفرة في بروتين الهبستدين لا تسمح بمراقبة تنظيم تركيز الغلوكوز في الدم عند

ارتفاعه وبالتالي استمرار دخوله وتراكمه في الخلايا يسبب مرض الاضطباع الدموي.

طفرة في بروتين الفيروپورتين تسمح بنقل الحديد إلى الدم وعدم تثبيت الهبستدين على

مستواه ينتج عنه دخول مستمر للحديد إلى الخلايا وتراكمه يسبب مرض الاضطباع

الدموي.

الجزء الثاني:

استغلال الوثيقتين (2) و(3) + مناقشة صحة الفرضيتين:

الشكل (أ) للوثيقة (2): يمثل البنية الفراغية للهبستدين حيث نلاحظ:

سلسلة ببتيدية واحد تبدأ ب N وتنتهي ب C يتكون من بنية ثانوية ورقية β ومناطق

انعطاف يحافظ على استقرار بنيته الفراغية 4 جسور كبريتية بين جذور Cys.

الاستنتاج: بنية الهبستدين الفراغية ثابتة.



الجزء الثاني:

استغلال الوثيقتين (2) و (3) + مناقشة صحة الفرضيتين:

الشكل (أ) للوثيقة (2): يمثل البنية الفراغية للهيبستيدين حيث نلاحظ:

سلسلة بيتيدية واحد تبدأ ب N وتنتهي ب C يتكون من بنية ثانوية ورقية β ومناطق

انعطاف يحافظ على استقرار بنيته الفراغية 4 جسور كبريتية بين جذور Cys.

الاستنتاج: بنية الهيبستيدين الفراغية ثلثية.

الشكل (ب) للوثيقة (2): يمثل البنية الفراغية لبروتين الفيروپورتين مرتبط بالهيبستيدين

حيث نلاحظ أن :

الفيروپورتين عبارة عن سلسلة بيتيدية واحدة تبدأ ب N وتنتهي ب C تتكون من بنيات

ثانوية حلزونية α ومناطق انعطاف يرتبط بها الهيبستيدين في الحمض الأميني Cys 326.

الاستنتاج: تضم بنية الفيروپورتين الثالثة موقعا لتثبيت الهيبستيدين .

استغلال الوثيقة (3): الذي يمثل جزء من السلسلة غير المستنسخة للأليل SLC40A1

الذي يشفر لتركيبة بروتين " فيروپورتين " عند شخص سليم وعند شخص مصاب

بالاصطباغ الدموي حيث نلاحظ:

ال ARNm لمورثة الأليل SLC40A1 عند الشخص السليم :

.....AUG ACU GUC CUG GGC UUU GAC UGC AUC ACC ACA.....

تتابع الأحماض الأمينية الموافقة لها:

....Met - Thr - Val - Leu - Gly - Phe - Asp - Cys - Ile - Thr - Thr.....

ال ARNm لمورثة الأليل SLC40A1 عند الشخص المصاب بالمرض :

.....AUG ACU GUC CUG GGC UUU GAC UAC AUC ACC ACA.....

تتابع الأحماض الأمينية الموافقة لها:

....Met - Thr - Val - Leu - Gly - Phe - Asp - Tyr - Ile - Thr - Thr.....

تمائل قطعتي ال ADN للأليل SLC40A1 عند الشخص السليم والمصاب ما عدا في الثلاثية

326 (TGC) حيث تم استبدال النيكلويدية G ب A لتصبح الثلاثية TAC أدى إلى تغير

الحمض الأميني من Cys إلى Tyr عند المصاب بالمرض.

الاستنتاج: سبب المرض هو حدوث طفرة استبدال في المورثة المسؤولة عن تشفير بروتين

الفيروپورتين .

الجزء الثالث:

مخطط لسبب الإصابة بالاصطباغ الدموي وعلاقته ببنية البروتين وتخصبه

الوظيفي:



الربط لمناقشة صحة الفرضيتين:

إن لبروتين الفيروپورتين بنية ثالثة كما للهستدين نفس البنية. عند الشخص السليم يتشكل جسر ثنائي الكبريت بين الهبستدين والفيروپورتين على مستوى Cys 326 تسمح بارتباطه وتؤدي إلى منع تدفق الحديد إلى الدم إلى أن يتم استهلاكه من طرف خلايا العضوية وانخفاضه في الدم . عند الشخص المصاب حدوث طفرة استبدال Cys ب Tyr في الموضع 326 يمنع ارتباط الهبستدين بالفيروپورتين لغياب الجسر الكبريتي يؤدي إلى إستمرار نقل الحديد إلى الدم وبالتالي يستمر دخوله إلى الخلايا فيتراكم ويسبب ظهور المرض. مما سبق فإن الفرضية (2) صحيحة ونفي صحة الفرضية (1).

ملف الحصص المباشرة و المسجلة

1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك



1 حصص مباشرة

2 حصص مسجلة

3 دورات مكثفة

أحصل على بطاقة الإشتراك

