

إمتحان البكالوريا التجريبي

الشعبة : علوم تجريبية

المدة 04 ساعات ونصف

إختبار في مادة العلوم الطبيعية

الموضوع الأول :

على المترشح أن يختار موضوع واحدا

التمرين الأول: (08 نقاط)

1. يعتبر الداء السكري مرضا أيضا (إستقلابيا) ناتج عن خلل في إدخال الغلوكوز إلى الخلية حيث تظل كمية منه في الدم مسببة ارتفاع التحلون لوحظ حديثا بعض حالات السكري أن الأنسولين كان غير عادي لدرجة عدم قدرته على الارتباط بمستقبلاته النوعية الموجودة على غشاء السيتوبلازمي للخلية المستهدفة (الكبدية، الشحمية والعضلية). تمثل الوثيقة 1 الأحماض الأمينية الثمانية الأخيرة لإحدى السلسلتين الببتيديتين (السلسلة β) لأنسولين عادي وآخر غير عادي :

الوثيقة 1

	U	C	A	G	
U	UUU Phe UUC UUA UUG	UCU Ser UCC UCA UGG	UAU Tyr UAC UAA UAG	UGU Cys UGC UGA UGG Trp	U C A G
C	CUU Leu CUC CUA CUG	CCU Pro CCC CCA CCG	CAU His CAC CAA CAG	CGU Arg CGC CGA CGG	U C A G
A	AUU Ile AUC AUA AUG Met	ACU Thr ACC ACA ACG	AAU Asn AAC AAA AAG	AGU Ser AGC AGA AGG	U C A G
G	GUU Val GUC GUA GUG	GCU Ala GCC GCA GCG	GAU Asp GAC GAA GAG	GGU Gly GGC GGA GGG	U C A G

Gly – Phe – Phe – Tyr – Thr – Pro – Lys – Thr
23 24 25 26 27 28 29 30

قطعة من السلسلة β لأنسولين عادي

Gly – Leu – Phe – Tyr – Thr – Pro – Lys – Thr
23 24 25 26 27 28 29 30

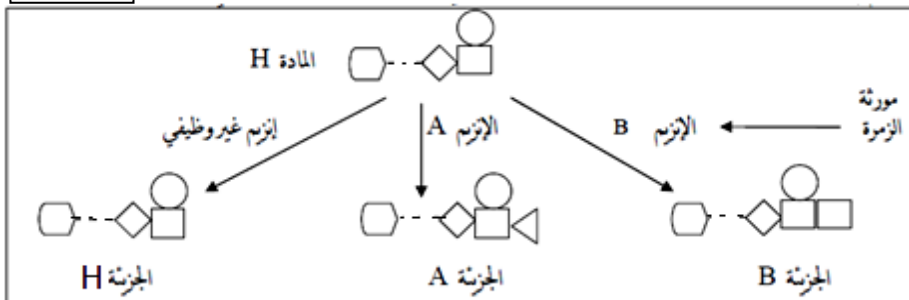
قطعة من السلسلة β لأنسولين غير عادي

(1) اعتمادا على جدول الشفرة الوراثية، أعد تركيب قطعة إلى ARN الرسول التي مكنت من بناء المقطع البروتيني في كلتا الحالتين .

(2) أ. حدد بنية جزء المورثة التي رمزت لتركيب سلسلة الأحماض الأمينية الثمانية عند الشخص السليم.

ب. حدد تغير المورثة، و بين كيف يمكن من تفسير الاختلاف بين الأنسولين العادي و الغير العادي.
3. اعتمادا على المعطيات السابقة و معلوماتك، فسر عدم قدرة الهرمون على الارتباط بمستقبله النوعي .
II. تحدد الزمر (الفصائل) الدموية (نظام إل ABO) بوجود أو غياب مستضدات غشائية في غشاء الكرية الحمراء، يتحكم في تركيب هذه المستضدات إنزيمات ثلاثة أليلات لمورثة الزمر الدموية، وهذا حسب المخطط التالي الوثيقة 2.

الوثيقة 2



غلوكوز ☐ N-أسيتل غلوكوزامين

فيكوز ☐ N-أسيتل غليكوأمين

جزء قاعدي غير سكري ☐

رقم النيكلوتيد: 800 793 700 523 258 1

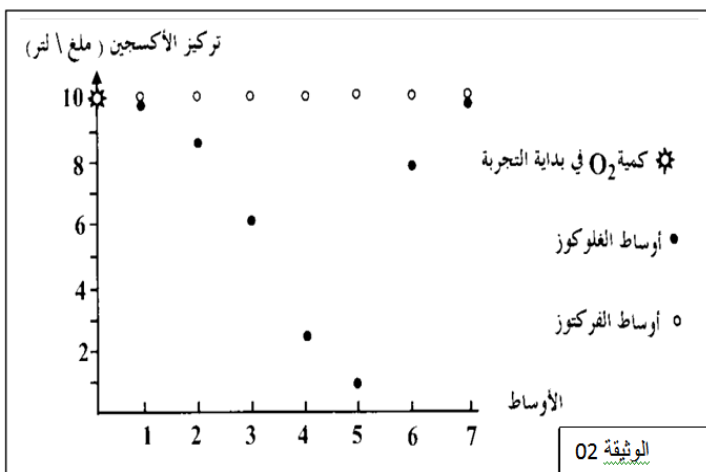
↓ ↓ ↓ ↓ ↓ ↓

الأيض: A : ATG..... GTGAAC.....GTGCGC.....CCCGGC.....TACCTG.....GGGGGG.....TGA .
B : ATG..... GTGAAC.....GTGGGC.....CCCAGC.....TACATG.....GGGGCG.....TGA .
O : ATG.....GTAAC..... GTGCGC.....CCCGGC..... TACCTG..... GGGGGG.....TGA .

- | الموقع الفعال | | الحضض الأميني رقم 1 | الوثيقة 4 |
|---------------|---|---------------------|---------------------------|
| 353 | ↑ | ↑ | الإيزيم A: 353: حمض أميني |
| | ↑ | ↑ | الإيزيم B: 353: حمض أميني |
| | ↑ | 116 | |
| | ↑ | 1 | الإيزيم O: 116: حمض أميني |

- | | | | | | | | |
|----|----|----|----|----|----|---|--------------|
| 7 | 6 | 5 | 4 | 3 | 2 | 1 | رقم الوسط |
| 72 | 43 | 37 | 30 | 22 | 10 | 0 | درجة الحرارة |
- الوثيقة 01

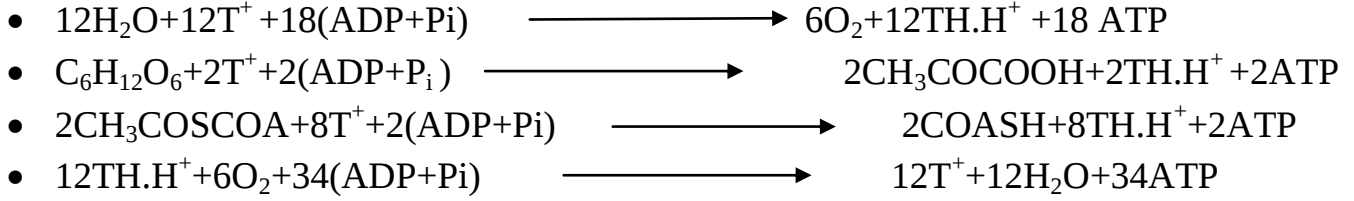
- الوثيقة 3



التمرين الثالث : (07 نقاط)

I. يعتبر ال ATP مركب حيوي ذو قدرة طاقوية عالية نقترح عليك في هذا التمرين دراسة بعض التفاعلات المنتجة للـ ATP .

• يتشكل ال ATP عند الكائنات ذاتية التغذية في أربعة مواقع يمكن تمثيلها بالمعادلات التالية :



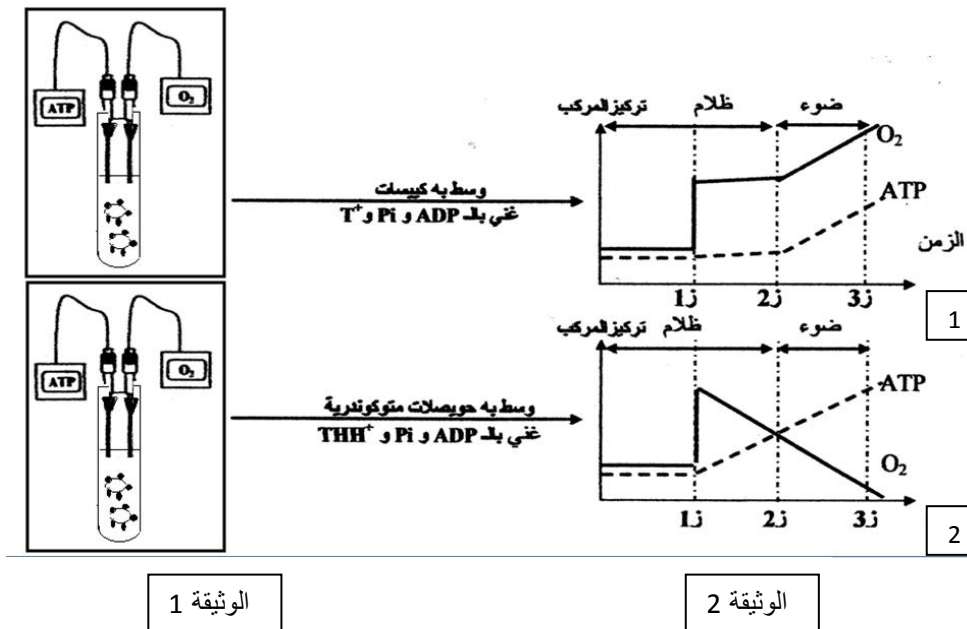
أ – ماذا يمثل كل تفاعل من التفاعلات السابقة محددا موقعها في الخلية ؟

ب – ماهو مصدر الطاقة اللازمة لتشكيل ال ATP في كل تفاعل من التفاعلات السابقة ؟

ج – ماهو مصير ال ATP الناتج من كل تفاعل ؟.

II. لدراسة العلاقة بين تركيب ال ATP والأوكسجين والضوء نحضر التركيبين التجريبيين التاليين (الوثيقة 01)، ثم نقوم بمايلي :

• نحقن في كل تركيب عند الزمن (ز1) كمية محددة من الأوكسجين ثم نتابع تطور ال ATP والأوكسجين في الوسطين والنتائج المحصل عليها مدونة في المنحنيين المبينين في الوثيقة 02 .



الوثيقة 1

الوثيقة 2

أ حل و فسر المنحنيين 1 و 2 انطلاقا من ز1.

ب أستخرج العنصر المحفز لانطلاق التفاعلات التي تؤدي الى تصنيع ال ATP في التجريبتين .

ج من بين المعادلات الأربعة السابقة حدد التفاعلات التي تتناسب مع التركيبين التجريبيين . مع التعليل .

د ماهي الظواهر المتوقعة حدوثها في كل تركيب تجريبي في حالة إضافة مادة ال FCCP التي تجعل الغشاء نفوذ للبروتونات .

III. انطلاقا من هذه المعطيات و مكتسباتك مثل برسم تخطيطي وظيفي يحمل جميع البيانات آلية تركيب ال ATP في مستوى الكبيسات .

انتهى بالتوفيق

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

السنة الدراسية 2016/2015
الدورة : ماي 2016
المادة : علوم الطبيعة و الحياة
الشعبة : علوم تجريبية

وزارة الدفاع الوطني
أركان الجيش الشعبي الوطني
دائرة الإستعمال و التحضير
مديرية مدارس أشبال الأمة

التصحيح النموذجي لامتحان التجريبي في مادة علوم الطبيعة و الحياة

الموضوع الأول

التمرين الأول	عناصر الإجابة	التنقيط الجزئي	التنقيط العام
الجزء الأول	1. 23 24 25 26 27 28 29 30 GLY PHE PHE TYR THR PRO LYS THR GGU UUU UUU UAU ACU CCU AAA ACU ... ARNm الأنسولين العادي ----- LEU ----- 2*0.25 GGU CUU UUU UAU ACU CCU AAA ACU.... ARNm الأنسولين الغير عادي م / يمكن إستعمال رموزات الجدول الأخرى 01 2. مورثة الشخص السليم: أ CCA-AAA-AAA-ATA-TGA-GGA-TTT -TGA + GGT-TTT- TTT -TAT-ACT- CCT- AAA -ACT - 0.5 ب. حدوث طفرة استبدال في الرامزة 24 من مورثة الأنسولين (السلسلة β) حيث تم استبدال نكليوتيدة A في الموقع الأول من الرامزة 24 ب نكليوتيدة G و بالتالي أصبحت الرامزة GAA عوض AAA. 3. 3*0.25 عدم القدرة الأنسولين الغير عادي على الارتباط راجع إلى التغير الذي تم على مستوى الأولى للبنية , حيث بحدوث الطفرة ثم تغير في نوع الحمض الأميني رقم 24 من السلسلة β و بالتالي تغير في التسلسل الببتيدي في البنية الأولية للأنسولين ويصبح غير عادي و غير قادر على الارتباط بتكامل البنيوي بمستقبلاته النوعية .	0.25 2*0.25 01 0.5 3*0.25	
الجزء الثاني	1. دور إنزيم المشفر من قبل المورثة للزمر الدموية هو ربط الجزيئة الاخيرة من السكر بالمادة H لتشكيل المستضد الغشائي A أو B. 2. <u>المقارنة للأليلات من الوثيقة 3 :</u> • الأليلات A و B متشابهة من حيث عدد النكليوتيدات و نوعها بإستثناء في 3 مواقع : 700-793 و 800 حيث تختلف نوع النكليوتيدات . • الأليل O للزمر الدموي يحتوي على عدد نكليوتيدات أقل (واحدة) في الموقع 258 (نكليوتيدة ال G المحذوفة) ويتشابه تماما مع الأليلات A و B في باقي المواقع (من حيث العدد فقط) . <u>الاستخلاص:</u> أي تغير يمس في التسلسل النكليوتيدي على مستوى المورثة يؤدي إلى تغير في أنواع الأحماض الأمينية , في ترتيبها أو في عددها يؤدي حتما إلى تغير في بنية البروتين و يكتسب بنية غير طبيعية و بالتالي تتأثر وظيفته أي يصبح غير وظيفي . • تتشابه بنية الإنزيمين A و B الوظيفيين من حيث طول السلسلة في المستوى الأولى للبنية و وجود الموقع الفعال , لكن الإنزيم O ذو السلسلة القصيرة 116 (ح أ) لا يحتوي على موقع فعال و لهذا فهو غير وظيفي. <u>الاستخلاص:</u> الإنزيم لا يكون وظيفيا إلا في حالة وجود موقع فعال . 4. قصر السلسلة الببتيدية عند 116 (ح أ) في إنزيم الزمرة O راجع إلى ظهور رامزة توقف عند الرامزة 117 من التسلسل النكليوتيدي بالمورثة الإنزيم , مما أدى إلى توقف عملية الترجمة عند هذا المستوى .	0.5 0.5 0.5 0.5 0.5 01	08

0.5	5. الزمرة الدموية المحتملة هي:
4*0.25	• الزمرة A : وجود المستضد A و إنزيم A وظيفي . • الزمرة B: وجود المستضد B و إنزيم B وظيفي . • الزمرة BA وجود المستضد AB ، و إنزيم A وظيفي و إنزيم B وظيفي. • الزمرة O غياب المستضدات A ، B .

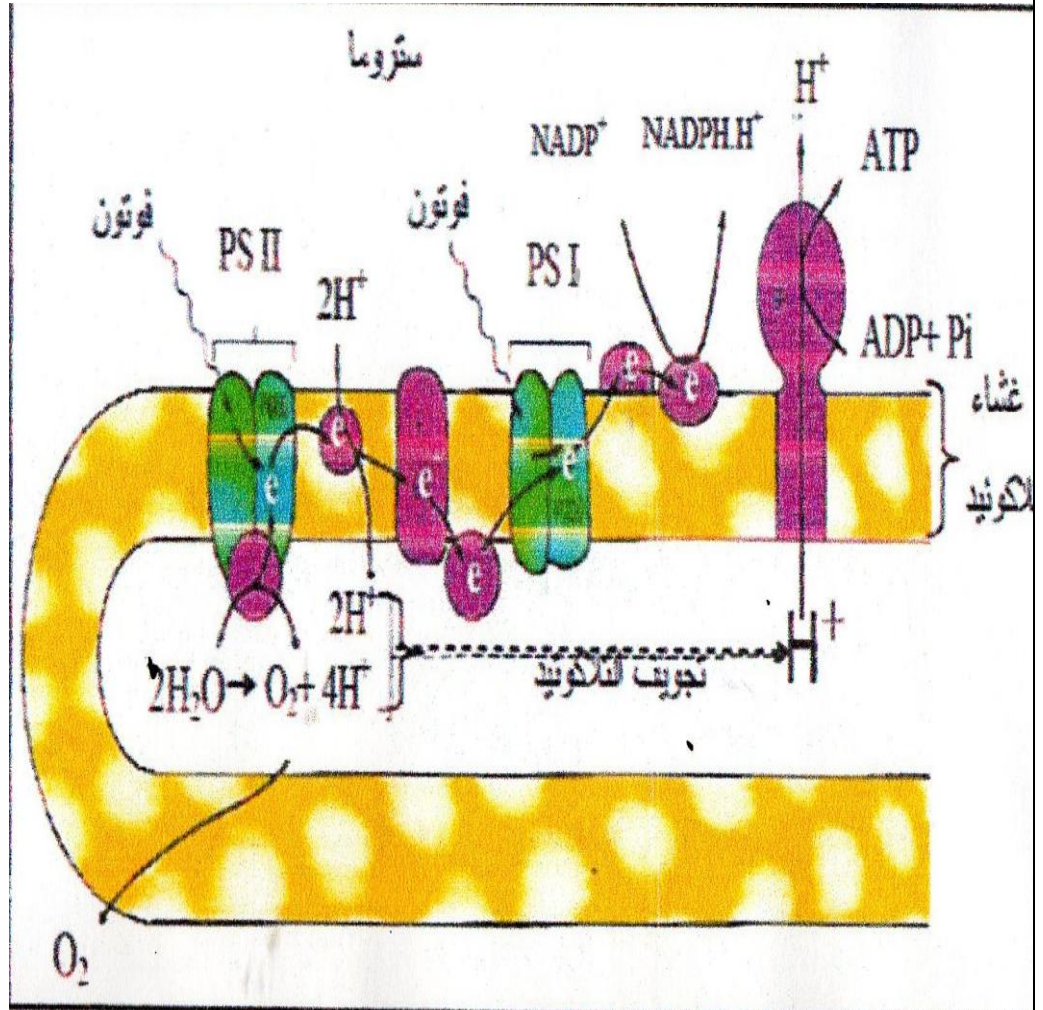
التمرين الثاني	الإجابة النموذجية	التنقيط الجزئي	التنقيط العام
	1. أهم مكونات التركيب التجريبي المدعم بالحاسوب : • <u>المفاعل الحيوي</u> : هو الجزء الذي يتم فيه التفاعل و يتم فيه القياسات , يحتوي على وعاء لإجراء التفاعل توضع فيه المحاليل والمواد المتفاعلة و الإنزيم . • <u>اللاقط أو المسبار</u> : تستعمل مختلف اللواقط لقياس النشاط الإنزيمي , يمكنه الكشف عن مادة معينة في وعاء التفاعل و قياس تركيزها بصورة مستمرة و يختلف نوع اللاقط باختلاف نوع التفاعل . • <u>الوسائط</u> : يستعمل لربط اللاقط أو اللواقط بالحاسوب . • <u>الحاسوب</u> : وهو مزود ب برنامج خاص يسمح بحساب و عرض النتائج على شاشة الحاسوب على شكل منحنيات . 2. <u>مقارنة النتائج</u>: • في أوساط المضاف إليها الفركتوز لا يستهلك الأوكسجين من طرف إنزيم الغلوكوز أوكسيداز بينما في أوساط المضاف إليها الغلوكوز يستهلك الأوكسجين بتركيز مختلفة من وسط إلى آخر . • في أوساط الغلوكوز يكون استهلاك الأوكسجين بتركيز عالية في الأوساط 4-5 ذات درجة حرارة مناسبة في حين تكون الكمية المستهلكة ضعيفة في الأوساط 1-2-3 ذات درجة الحرارة المنخفضة . أما في الأوساط 6-7 ذات درجة الحرارة جد مرتفعة ينعدم استهلاك الأوكسجين من الوسط رغم توفر كل من الإنزيم و الركيزة . 3. <u>تفسير النتائج</u> : حالة الجلوكوز. • عند درجة الحرارة المنخفضة (الوسط 1-2-3) يعرقل عمل الإنزيم نتيجة قلة حركة الجزيئات الركيزة و جزيئات الإنزيم مما يعيق تشكل المعقدات E-S وبهذا ينقص استهلاك الأوكسجين من الوسط • عند درجة الحرارة 37 ° م (الوسط 5) يبلغ الإنزيم أقصى نشاطه لتوفر كل من الركيزة S و درجة الحرارة المثلى التي تساهم في تلاقي و تشكل المعقدات E-S و تشكل الروابط الانتقالية في المواقع المحددة بين الإنزيم و الركيزة بالموقع الفعال مما يزيد من نشاطه و بالتالي يزيد إستهلاك الأوكسجين من الوسط . • في درجة الحرارة المرتفعة (الوسط 6-7) يفقد الإنزيم البنية المحددة الخاصة به نتيجة تكسير الروابط التي تعمل على إستقرار بنيته و يتخرب بشكل غير عكسي و بهذا يصبح غير وظيفي . • في حالة الفركتوز: الأوكسجين لا يستهلك لكون إنزيم غلوكوز أوكسيداز نوعي لا يتفاعل إلا مع الركيزة الخاصة به و التي تتكامل بنيويا مع الموقع الفعال و هي الغلوكوز . 4. <u>العلاقة</u> : لكل إنزيم بنية فراغية محددة تسمح له باكتساب وظيفة معينة نظرا لوجود الموقع الفعال لكن النشاط النوعي للإنزيم تتأثر ببعض شروط الوسط منها درجة حموضة الوسط , حيث درجة الـ PH المثلى لهذا الإنزيم تعادل 5 أو 7 يكون عندها الإنزيم وظيفي يرتبط بالركيزة الخاصة به في الموقع الفعال و تتشكل الروابط الانتقالية ليتم التفاعل , لكن كلما إنتعدنا عن الـ PH الأمثل بالزيادة 11 أو بالنقصان 03 كما هو مبين في الوثيقة تتغير الروابط التي تعمل على إستقرار بنيته (خاصة الشاردية منها) و خاصة تلك الموجودة في الموقع الفعال فتنتشوه بنية الإنزيم و لا يتمكن من الارتباط مع الركيزة و لا يتم التفاعل	4*0.25 0.5 0.5 0.5 0.25 0.25 0.5 0.5 0.25 3*0.25	05

التمرين الثالث

التنقيط		الإجابة	السؤال
الكلية	الجزئية		
1	0.25*4	ا- التفاعل 1 : مرحلة كيموضونية . مقرها : الكيبس التفاعل 2 : تحلل سكري . مقره : الهولي أساسية التفاعل 3 : تفاعلات حلقة كريبس . مقرها : المادة الأساسية للميتوكوندري التفاعل 4 : تفاعلات الفسفرة التأكسدية . مقرها : الغشاء الداخلي للميتوكوندري	1 -/ ا-
1	0.25*4	- مصدر الطاقة : في التفاعل 1 : الطاقة الضوئية في التفاعل 2 هدم مادة الايض في التفاعل 3 هدم مادة الايض في التفاعل 4 أكسدة النواقل المرجعة	ب- -
0.5	0.25	- مصير ال PTA : في التفاعل 1 : يستعمل في تفاعلات المرحلة الكيموحيوية	ج- -
0.5	0.25	في التفاعل 2 : يستعمل في نشاط الخلية في التفاعل 3 : يستعمل في نشاط الخلية في التفاعل 4 : يستعمل في نشاط الخلية	2- -
1.5	0.25	- التحليل والتفسير للمنحنى : المنحنى 1- يمثل المنحنى تغيرات تركيز ال 02 وال PTA بدلالة الزمن في الظلام وفي الضوء .	ا- -
0.75	0.75	من ز 1 إلى ز 2 وفي الظلام يرتفع تركيز ال 02 لحقته في التركيب ويبقى تركيز ال PTA ثابتا لعدم حدوث المرحلة الكيموضونية لغياب الضوء	
0.5	0.5	من ز 2 إلى ز 3 وفي الضوء : يرتفع تركيز ال 02 وال PTA لحدوث المرحلة الكيموضونية لوجود الضوء	
0.25	0.25	المنحنى 2- يمثل المنحنى تغيرات تركيز ال 02 وال PTA بدلالة تغيرات الزمن في الظلام وفي الضوء .	
1	0.75	من ز 1 إلى ز 3 نلاحظ تناقص تركيز ال 02 وتزايد تركيز ال TAP لحدوث أكسدة النواقل المرجعة وفسفرة ال PDA .	
0.25	0.25	العنصر المحفز : في التجربة الأولى : الضوء	ب- -
0.25	0.25	في التجربة الثانية : الأوكسجين	-
0.25	0.25	التفاعل 1 : يناسب التجربة الأولى : لانطلاق ال 02	ج- -
0.25	0.25	التفاعل 4 : يناسب التجربة الثانية : لتناقص ال 02	د- -
0.5	0.25		

- في التركيب الاول : انطلاق الـ O_2 وتوقف تركيب الـ PTA
 - في التركيب الثاني : تناقص الأوكسجين وتوقف تركيب الـ PTA

3-الرسم

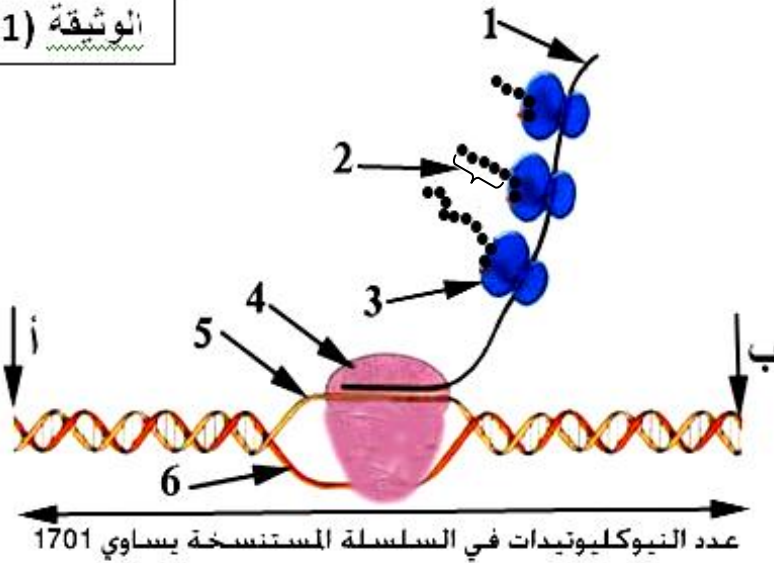


الموضوع الثاني

التمرين الأول: 6 نقاط

تقوم الخلية بتركيب عدة مواد عضوية منها البروتينات التي تحظى بأهمية كبيرة حيث تتدخل في معظم النشاطات الخلوية، و لمعرفة جانب من جوانب تركيب البروتين نقترح الدراسة التالية:

الوثيقة (1)



I. رُسِّمت الوثيقة (1) انطلاقا من دراسة تمت على خلية بدائية النواة .

1. تعرف على البيانات المرقمة من 1 إلى 6.

2. ما الذي يؤكد أن الوثيقة (1) رُسِّمت انطلاقا من خلية بدائية النواة.

3. حدد انطلاقا من الوثيقة (1) بداية و نهاية المورثة مع التعليل .

4. تعرف على المرحلة التي تدخل فيها العنصر 4 ؟ مبرزا شروط حدوثها ؟

5. انطلاقا من الوثيقة 1 أحسب عدد الأحماض الأمينية التي تدخل في تركيب البروتين الوظيفي الناتج .

II. يمثل الجدول التالي نتائج معايرة المكونات الأساسية لسلسلتي ADN متكاملتان، و سلسلة الـ ARN m المنسوخة من إحدى سلسلتي الـ ADN السابقة .

U	T	C	G	A	
0	23.9	31	26	19.1	ADN السلسلة (1)
0	19.3	25.7	30.8	24.2	ADN السلسلة (2)
24.3	0	30.8	25.9	19.0	سلسلة الـ ARN m

1. أذكر ثلاث فروق أساسية بنيوية بين الـ ADN و ARN m. (أنجز الإجابة ضمن جدول).

2. حدد سلسلة الـ ADN المستنسخة كيف تثبت ذلك ؟

III. عند إصابة الانسان ببعض البكتريا يستعمل المضادات الحيوية ، تؤثر هذه المضادات الحيوية على عملية تركيب البروتين في البكتريا ، يعتبر المضاد الحيوي ريفامسين REFAMYCINE مضاد حيوي يتسبب في قتل البكتريا حيث يعطل فيها تركيب البروتين .

1. ضع ثلاثة فرضيات تبين فيها آلية تأثير هذا المضاد الحيوي .

- من أجل التعرف على آلية عمل ريفامسين استتبتت بكتريا في وسط مغذي يتضمن ريفامسين ذو كاربون مشع فلو حظ تثبت الاشعاع بكثافة حول حبيبات حرة هي عبارة عن جزيئات إنزيمية تعرف باسم ARN بوليمراز .

2. ما هي الفرضية التي تؤكد النتيجة المتحصل عليها .

التمرين الثاني: 8 نقاط

يتأثر النشاط الإنزيمي بعدة عوامل مختلفة ، لدرجة يمكنها أن توقف النشاط الإنزيمي، من أجل تفسير بعض من جوانب هذا الموضوع نقترح الدراسة التالية :

I. تمثل الوثيقة (1) رسما تخطيطيا لجزء من البنية الجزيئية لأنزيم و هو في حالة نشاط أعظمي في وسط ذو درجة $pH = 7.1$.

1. ما هي العلاقة بين بنية الركيزة و بنية الإنزيم ؟

و كيف يحدث ذلك ؟

2. انطلاقا من الوثيقة (1) ماذا نتج عن تقارب الإنزيم مع الركيزة؟ تعرف على نوعها.

3. إذا غيرنا درجة pH الوسط من $pH = 7.1$ إلى $pH = 3.5$ كانت النتائج: توقف نشاط الإنزيم، تمثل الوثيقة (2) رسما تخطيطيا لجزء من البنية الجزيئية لنفس الإنزيم مع الركيزة في وسط ذو $pH = 3.5$.

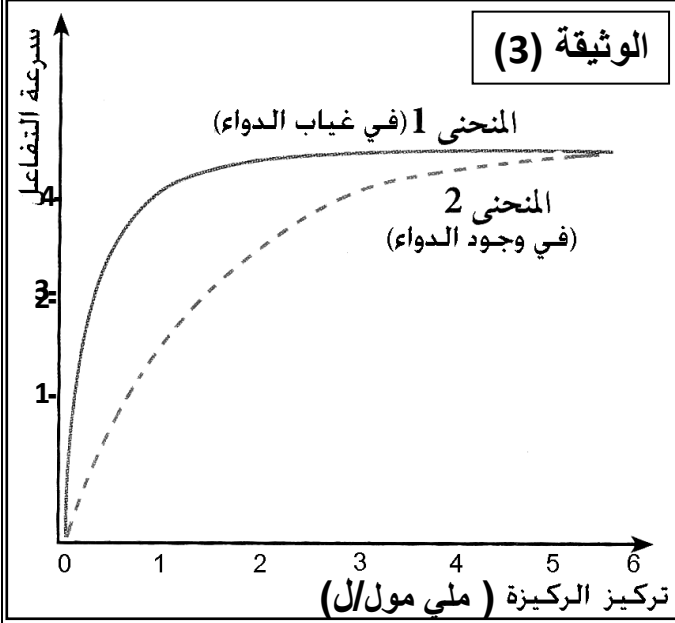
انطلاقا من الوثيقة (2) :

أ- ما هو تأثير درجة الحموضة ($pH = 3.5$) على الموقع الفعال للإنزيم ؟

ب- كيف تفسر عدم نشاط الإنزيم في هذه الحالة ؟

4. أعد رسم الوثيقة (1) بحيث تكون درجة حموضة الوسط $pH = 11.5$.

II. يسجل ارتفاعا مؤقتا للتحلون بعد تناول وجبة غذائية بسبب التأثير المزدوج للهضم والامتصاص عند شخص سليم، و ارتفاعا محسوسا عند الشخص المصاب بداء الإفراط السكري، فخلايا هذا الشخص تقتنص بصعوبة الجلوكوز من الدم، و لتحاشي عواقب هذا الارتفاع يصف الأطباء للمرضى دواء Glucobay يؤثر على مستوى المعى الدقيق .



يوجد طبيعيا إنزيم α غليكوسيداز على سطح الخلايا المعوية حيث يقوم باماهة السكريات المعقدة إلى سكريات بسيطة لتسهيل امتصاصها.

تبين الوثيقة (3) نتائج قياس سرعة نشاط إنزيم α غليكوسيداز عن طريق التجريب المدعم بالحاسوب (EXAO) في وجود دواء Glucobay و في غيابه .

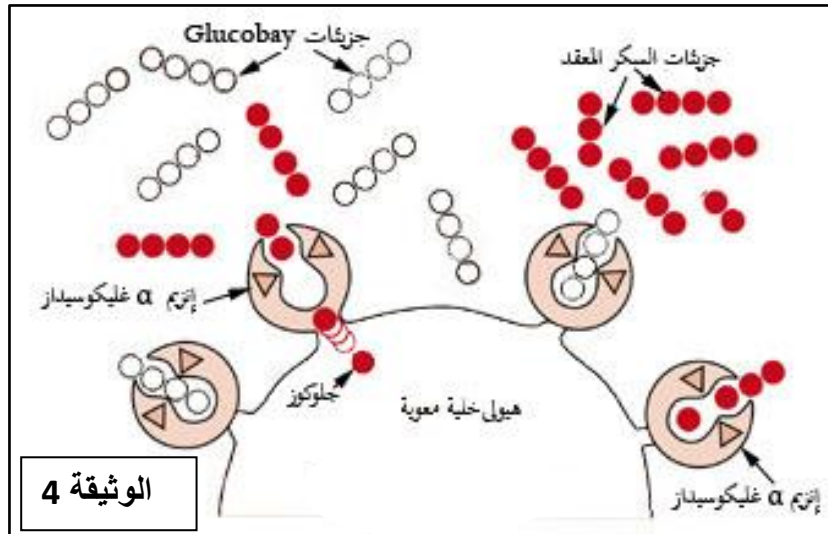
1- ما هي مكونات جهاز التجريب المدعم بالحاسوب (EXAO)؟ و ما هو دور كل مكون؟

2- قارن بين سرعة نشاط الإنزيم في وجود الـ Glucobay و في غيابه عند تركيز الركيزة 1 ملي مول/ل.

3- اقترح ثلاث فرضيات تعلق بها سبب اختلاف سرعة النشاط الإنزيمي .

4. علل ثبات سرعة التفاعل في غياب الـ Glucobay ابتداء من تركيز 3 ملي مول من الركيزة .

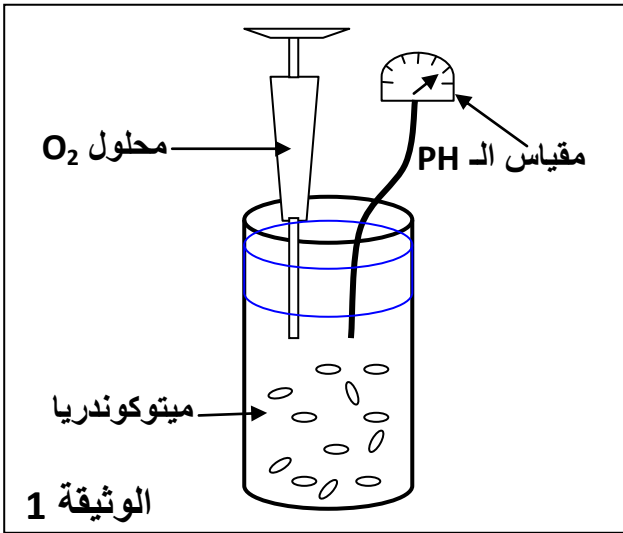
5. توضح الوثيقة (4) طريقة تأثير الـ Glucobay على مستوى خلايا المعى الدقيق .



أ- بالاعتماد على معطيات هذه الوثيقة ما هي الفرضية التي تراها صحيحة؟ و ما هي التسمية التي تقترحها لهذه المادة الصيدلانية .

ب- هل يمكن أن يستعمل هذا الدواء في حالة تناول أي وجبة غذائية سكرية؟ علل إجابتك.

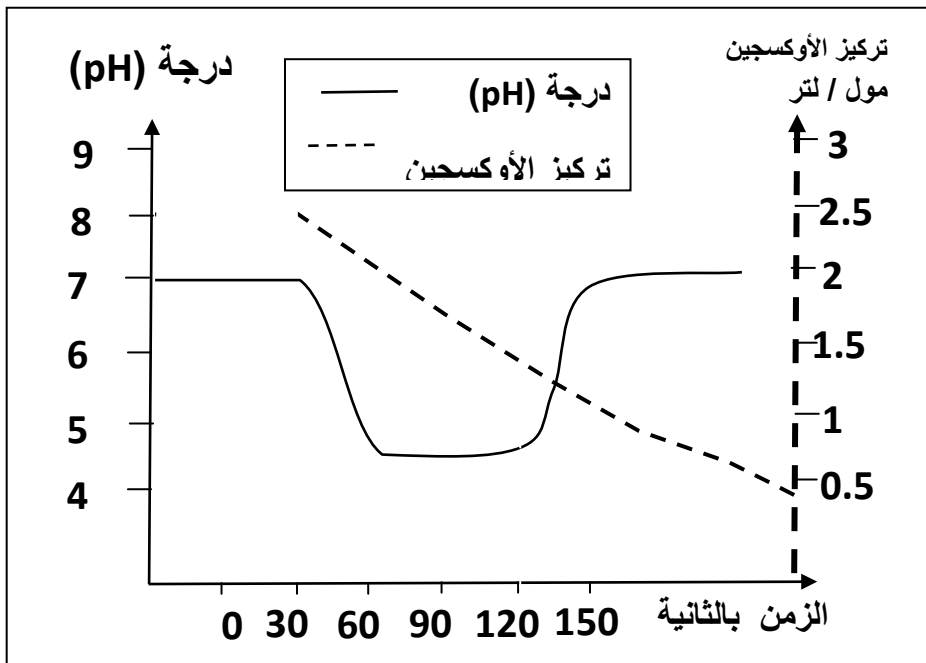
التمرين الثالث: 6 نقاط.



(1) يسمح التركيب التجريبي الموضح في الوثيقة بقياس درجة حموضة (pH) وتركيز الأوكسجين في معلق من ميتوكوندريا. يزود الوسط بحمض البيروفيك و ADP و P_i ، في اللحظة $z = 30$ ثا يضاف للمعلق كمية من الأوكسجين. منحنى الوثيقة (2) يبين النتائج المحصل عليها.

1. ماذا حدث ما بين الفاصلة الزمنية $z = 30$ ثا

وز $z = 90$ ثا ؟ كيف تفسر هذه النتيجة ؟



الوثيقة (2)

2. أثناء هذه التجربة يتعرض حمض البيروفيك للأكسدة فينتج عنه مركب ثنائي الكربون .

α - أكتب معادلة التفاعل مبرزا فيها كل النواتج المحصل عليها.

β - ينتج عن أكسدة حمض البيروفيك مركب $NADH ; H^+$ ما هو مصير هذا المركب و أين يتم ذلك و ما نتيجته ؟ دعم إجابتك برسم تخطيطي يحمل البيانات .

3. يتم خلال هذه التجربة فسفرة ADP فنحصل على ATP.

أ- حدد الفاصلة الزمنية التي يبدأ فيها تركيب ATP .

ب- في اللحظة $z = 120$ ثا يزود الوسط بمادة FCCP (مادة تجعل غشاء الميتوكوندريا شديد النفاذية) فيتوقف تركيب ATP كيف تفسر هذه النتيجة ؟

4. هل تتوقف أكسدة حمض البيروفيك خلال مدة هذه التجربة؟ من أين يمكنك استنتاج ذلك ؟

5. إذا علمت أن عدد الجزيئات التي تعرضت للأكسدة الكلية هو 9 جزيئات أحسب حينئذ :

أ- عدد جزيئات $NADH ; H^+$ المحصل عليها .

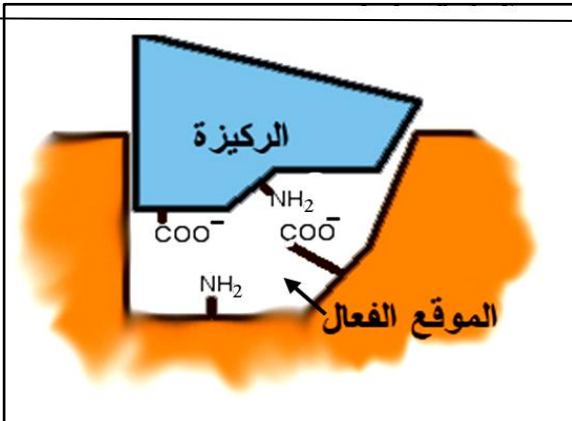
ب- عدد جزيئات ATP المحصل عليها من جراء ظاهرة الفسفرة التأكسدية .

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية
السنة الدراسية: 2016/2015
دورة ماي 2016

وزارة الدفاع الوطني
أركان الجيش الوطني الشعبي
دائرة الإستعمال و التحضير
مديرية مدارس أشبال الأمة

إمتحان البكالوريا التجريبي
الشعبة : علوم تجريبية
الإجابة النموذجية للموضوع الثاني للإختبار التجريبي في مادة العلوم الطبيعية

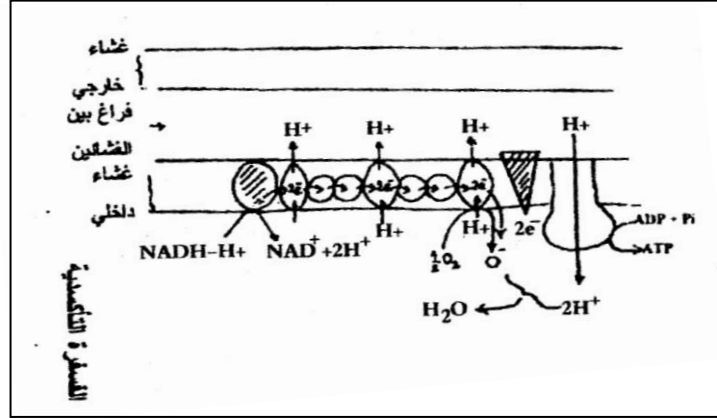
العلامة	الإجابة								
1.5	تصحیح التمرين الأول: 6 نقاط I. 1. البيانات : 1. خيط الـ ARNm 2. سلسلة عديد بيتيد 3. رايبوزومة 4. إنزيم ARN بوليمراز 5. سلسلة ADN المستنسخة. 6. سلسلة ADN غير مستنسخة.								
0.25	2. الذي يؤكد ذلك هو حدوث مرحلة الاستنساخ مع مرحلة الترجمة في نفس الوقت انطلاقا من نفس خيط الـ ARNm .								
0.25 0.5	3. بداية المورثة هي المنطقة ب . و نهاية المورثة هي المنطقة أ . التعليل: لأن في الاتجاه ب أ نلاحظ إزدیاد في طول خيط الـ ARNm و هو إتجاه الاستنساخ .								
0.25 0.25	4. مرحلة الاستنساخ . وشروط حدوثها : توفر المعلومة الوراثية ADN و الانزيم ARN بوليمراز و نيوكليوتيدات حرة .								
0.75	5. عدد الاحماض الامينية التي تدخل في تركيب البروتين هو : 1701 - (رامزة البداية + رامزة التوقف) = 1701 - 6 = 1698 كل ثلاث نيكلوتيدات تعبر عن حمض أميني و منه 1698 ÷ 3 = 566 حمض أميني .								
0.75	II. 1. المقارنة : <table border="1"> <thead> <tr> <th>ARN m</th><th>ADN</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>- يتضمن سكر رايبوز</td><td>- يتضمن سكر رايبوز منقوص أوكسجين</td></tr> <tr> <td>- يتضمن U.</td><td>- يتضمن T.</td></tr> <tr> <td>- يتكون من سلسلة واحدة.</td><td>- يتكون من سلسلتان متكاملتان</td></tr> </tbody> </table>	ARN m	ADN	- يتضمن سكر رايبوز	- يتضمن سكر رايبوز منقوص أوكسجين	- يتضمن U.	- يتضمن T.	- يتكون من سلسلة واحدة.	- يتكون من سلسلتان متكاملتان
ARN m	ADN								
- يتضمن سكر رايبوز	- يتضمن سكر رايبوز منقوص أوكسجين								
- يتضمن U.	- يتضمن T.								
- يتكون من سلسلة واحدة.	- يتكون من سلسلتان متكاملتان								
0.25	2. السلسلة المستنسخة هي السلسلة 2 . الاثبات : لأن السلسلة 2 هي التي تبدو متكاملة مع سلسلة ARNm ، حيث نجد A في الـ ADN مساوي لـ U في الـ ARNm و نجد G في الـ ADN مساوي لـ C في الـ ARNm و نجد C في الـ ADN مساوي لـ G في الـ ARNm و نجد T في الـ ADN مساوي لـ A في الـ								

0.5	.ARNm .III
0.75	1.الفرضيات : الفرضية 1:ربما يتثبت هذا المضاد الحيوي على إنزيم ARNp فيثبط عملية الاستنساخ . الفرضية 2:ربما يتثبت هذا المضاد الحيوي على بداية كل مورثة مما يمنع من تثبت إنزيم ARNp و بالتالي لا تتم عملية الاستنساخ . الفرضية 3:ربما يتثبت هذا المضاد الحيوي على بعض أنواع الـ ARNt مانعا إياها بالتثبت على الموقع A للرايبوزومة و بالتالي تتوقف أو لا تتم مرحلة الترجمة . 2.هي الفرضية 1 .
0.25	تصحیح التمرين الثاني:8 نقاط
0.25 0.25	1.العلاقة : هي علاقة تكامل بنيوي. و يحدث ذلك نتيجة توضع المجموعات الكيميائية للركيزة في المكان المناسب مع المجموعات الكيميائية لجذور الاحماض الامينية المكونة للموقع الفعال للإنزيم . 2. نتج عن ذلك تشكل روابط كيميائية انتقالية ضعيفة . التعرف عليها : هي روابط شاردية أي ملحية .
0.25 0.25	3.أ :تأثير درجة pH المساوية لـ 3.5:تغيير أو اختفاء الشحنة السالبة للمجموعة الكيميائية لجذر الحمض الاميني حيث أصبحت COOH . ب:التفسير :إن تغيير أو إختفاء شحنة المجموعة الكيميائية لجذر الحمض الاميني للموقع الفعال يمنع تشكل الرابطة الكيميائية الانتقالية الضعيفة و بالتالي هذا يمنع ظهور المعقد ES و بالتالي لا يحدث التحفيز الانزيمي . 4.الرسم :
0.5	
	.II
(0.25+0.25) X 4	1.مكونات جهازالتجريب المدعم بالحاسوب (EXAO) و دور كل مكون: - المفاعل الحيوي :ودوره وعاء و وسط مناسب لحدوث التفاعل الانزيمي. - اللاقط :دوره قياس تركيز الركيزة أو الناتج في المفاعل الحيوي مع مرور الزمن . - الوسائط :دورها تحويل نتائج اللاقط وتوصيلها إلى الحاسوب. - الحاسوب :دوره عرض نتائج نشاط الانزيم على الشاشة في شكل منحنى . 2.المقارنة :
0.25	في غياب الدواء تكون سرعة نشاط الانزيم كبيرة تقدر بـ 3,7 بينما في وجود الدواء تنخفض سرعة نشاط الانزيم لتصل إلى 2.

0.5 X 3	3.الفرضيات : الفرضية 1:ربما يتثبت Glucobay على الموقع الفعال للإنزيم منافسا بذلك الركيزة مما يخفض من سرعة نشاط الانزيم . الفرضية 2:ربما يتثبت Glucobay على منطقة من الانزيم بعيدة عن الموقع الفعال مما يؤدي إلى تشوه الموقع الفعال و بالتالي عدم تفاعل الركيزة, مما يخفض من سرعة نشاط الانزيم. الفرضية 3.ربما يتثبت Glucobay على الركيزة مشكلا معها معقد لا يسمح بتثبت الركيزة في الموقع الفعال , مما يخفض من سرعة نشاط الانزيم. 4.التعليل :نظرا لإرتفاع تركيز الركيزة ابتداءا من 3 ملي مول/ل تزداد فرص تثبت الركيزة على الموقع الفعال و بالتالي زيادة نشاط الانزيم و ثباته عند قيمة 4 حيث تصبح كل جزيئات الانزيم في حالة تشبع بالركيزة .
0.5	5. أ.الفرضية 1 -أي فرضية التنافس على الموقع الفعال . أما التسمية هي مادة مثبطة .
(0.5+0.25)	ب.لا يمكن أن نستعمل هذا الدواء عند تناول أي وجبة غذائية سكرية .
(0.5+0.25)	التعليل :لأن بعض الوجبات الغذائية السكرية تتكون من سكريات بسيطة هي الجلوكوز و التي لا تتأثر في هذه الحالة بهذا الدواء مما يؤدي الى ارتفاع نسبة السكر في الدم .
0.25 0.25 0.5	تصحیح التمرين الثالث:6نقاط 1. عند إضافة الأوكسجين إلى الوسط نلاحظ : - تناقص تركيز الأوكسجين في الوسط . - ارتفاع درجة الحموضة في الوسط و استقرارها عند درجة PH=4.5. التفسير :نفسر انخفاض الأوكسجين في الوسط نتيجة استعماله في تفاعلات أكسدة حمض البيروفيك. و نفسر ارتفاع درجة الحموضة في الوسط بسبب ضخ البروتونات من حشوة الميتوكوندريات إلى الوسط الخارجي نتيجة حركة الالكترونات الناتجة عن أكسدة النواقل المرجعة . 2.
1 0.25 0.25 0.25	α- معادلة التفاعل : $\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{COOH} + \text{CoA} - \text{SH} \xrightarrow{\text{NAD}^+} \text{CH}_3 - \text{CO} - \text{S} - \text{CoA} + \text{NADH.H}^+$ حمض البيروفيك مرافق الإنزيم (I) ستيل مرافق الإنزيم (I) β- مصير NADH.H⁺ هو الأكسدة ،حيث يتأكسد على مستوى غشاء أعراف الميتوكوندريا و نتيجة هذه الأكسدة هو الحصول على NAD⁺ و 2H⁺ و إلكترونين ينتقلان عبر سلسلة نواقل الالكترونات (السلسلة التنفسية) .

البيانات مع الرسم :

الرسم 0.5
البيانات 0.5



3.

0.25
0.5

أ- يبدأ تركيب الـ ATP في الفاصلة الزمنية ز = 60 ثا .
ب- التفسير : يتوقف تركيب ATP نظرا لعودة دخول البروتونات إلى الحشوة عبر المنافذ الناتجة عن مادة FCCP بدل عودتها عبر الكريات المذبذبة .

0.5

4. لا تتوقف أكسدة حمض البيروفيك طول مدة التجربة . يمكن استنتاج ذلك من استمرار تناقص كمية الأوكسجين في الوسط و هو دليل على استمرار أكسدة حمض البيروفيك .

5.

0.5

أ- عدد جزيئات $NADH; H^+$: كل جزيء من حمض البيروفيك يسمح عند أكسدته بإرجاع أربعة نواقل (يتم إرجاع جزيئة واحدة من NAD^+ خلال المرحلة التحضيرية و ثلاث جزيئات من خلال دورة كريبس) و بما أن عدد جزيئات حمض البيروفيك المستعملة تسعة إذن نحصل في النهاية على : $36 = 4 \times 9$ جزيئة من $NADH; H^+$.

ب- عدد جزيئات ATP المحصل عليها من جراء ظاهرة الفسفرة التأكسدية يساوي :
- إن كل أكسدة $NADH; H^+$ ينتج عنها 3 ATP . بينما أكسدة $FADH; H^+$ ينتج عنها 2 ATP .

0.5

- عدد $NADH; H^+$ المحصل عليها من أكسدة 9 جزيئات من حمض البيروفيك هو 36 جزيئة .
- عدد $FADH; H^+$ المحصل عليها من أكسدة 9 جزيئات من حمض البيروفيك هو 9 جزيئات فقط .
إذن نحصل على عدد من جزيئات ATP هو : $126 = (2 \times 9) + (3 \times 36)$ جزيئة من ATP .