

العلامة		الموضوع الأول												
مجموع	مجزأة	عناصر الإجابة												
2.5	0.25 10×	<p>التمرين الأول : (05 نقاط)</p> <p>1. ذكر مختلف البروتينات الغشائية المتدخلة في توليد و انتشار الرسالة العصبية و تحديد دورها .</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>دورها</th> <th>البروتينات المتدخلة</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ضمان الكمون الغشائي خلال الراحة (-70mv)</td> <td>قنوات K^+/Na^+ المفتوحة باستمرار ومضخات K^+/Na^+</td> </tr> <tr> <td>دخول Na^+ ، توليد زوال استقطاب</td> <td>قنوات Na^+ المرتبطة بالفولطية</td> </tr> <tr> <td>خروج K^+ ، عودة استقطاب و فرط الاستقطاب</td> <td>قنوات K^+ المرتبطة بالفولطية</td> </tr> <tr> <td>دخول Ca^{2+} ، تحرير المبلغ العصبي</td> <td>قنوات Ca^{2+} المرتبطة بالفولطية</td> </tr> <tr> <td>دخول Na^+ و توليد كمون بعد مشبك تنبهي</td> <td>قنوات Na^+ المرتبطة بالكيمياء</td> </tr> </tbody> </table>	دورها	البروتينات المتدخلة	ضمان الكمون الغشائي خلال الراحة (-70mv)	قنوات K^+/Na^+ المفتوحة باستمرار ومضخات K^+/Na^+	دخول Na^+ ، توليد زوال استقطاب	قنوات Na^+ المرتبطة بالفولطية	خروج K^+ ، عودة استقطاب و فرط الاستقطاب	قنوات K^+ المرتبطة بالفولطية	دخول Ca^{2+} ، تحرير المبلغ العصبي	قنوات Ca^{2+} المرتبطة بالفولطية	دخول Na^+ و توليد كمون بعد مشبك تنبهي	قنوات Na^+ المرتبطة بالكيمياء
		دورها	البروتينات المتدخلة											
		ضمان الكمون الغشائي خلال الراحة (-70mv)	قنوات K^+/Na^+ المفتوحة باستمرار ومضخات K^+/Na^+											
		دخول Na^+ ، توليد زوال استقطاب	قنوات Na^+ المرتبطة بالفولطية											
		خروج K^+ ، عودة استقطاب و فرط الاستقطاب	قنوات K^+ المرتبطة بالفولطية											
		دخول Ca^{2+} ، تحرير المبلغ العصبي	قنوات Ca^{2+} المرتبطة بالفولطية											
دخول Na^+ و توليد كمون بعد مشبك تنبهي	قنوات Na^+ المرتبطة بالكيمياء													
2.5	0.25 1	<p>2. النص العلمي :</p> <p>(مقدمة تتضمن مفهوم الإدماج العصبي).</p> <p>تصل الى الخلية العصبية بعد مشبكية عدة رسائل عصبية مصدرها نفس الخلية قبل مشبكية فتقوم بدمجها عند توفر الشروط اللازمة لذلك ومنه يتحدد انتشار هذه الرسائل من عدمه.</p> <p>- تقوم الخلية البعد مشبكية بدمج الرسائل الواردة إليها دمجا زمنيا، حيث بوصول الكمون الأول تتحرر كمية من المبلغ العصبي متسببة في توليد كمون بعد مشبكي أول و كمية أخرى من المبلغ عند الوصول الموالي للكمون الثاني...</p>												
		<p>- يزداد انفتاح قنوات الصوديوم المرتبطة بالكيمياء متسببا في توليد كمونين بعد مشبكيين (PPSE) يتم دمجها في القطعة الابتدائية للمحور الاسطواني (SI) للعصبون المحرك، فإذا كانت حاصلتهما الجبرية تساوي أو تفوق العتبة يتولد بذلك PA في العصبون المحرك وينتشر، أما في حالة وصول كمونات عمل متباعدة زمنيا فإن تأثيراتها تكون غير كافية لتوليد كمون عمل.</p>												
		<p>- يُدمج العصبون البعد مشبكي مختلف الكمونات البعد مشبكية وذلك بتجميع زمني فنحصل على زوال استقطاب الغشاء البعد مشبكي. يتولد كمون العمل في العصبون البعد مشبكي إذا بلغت محصلة مجمل الكمونات في القطعة الابتدائية عتبة توليد كمون العمل، ينتشر كمون العمل على المحور الأسطواني.</p>												

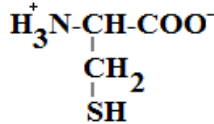
التمرين الثاني: (07 نقاط)

الجزء الاول:

1. تمثيل الصيغة الشاردية للحمض CYS :

0.5

0.5



في pH = 5

ملاحظة : يلغى تمثيل الصيغتين الشارديتين لـ Cys في pH=2.77 و pH=9.74

2. دور الأحماض الأمينية في تشكل وثبات البنية الفراغية للمستقبل R :

المستقبل الغشائي R بروتين ذو بنية ثلاثية محددة بعدد وترتيب ونوع الأحماض الأمينية المشكلة له وبالروابط التي تنشأ بين السلاسل الجانبية لبعض أحماضه الأمينية في مواقع محددة.

2.5

إن وجود وثبات روابط مثل الشاردية تنشأ بين السلاسل الجانبية التي تحمل شحنات سالبة كالـ Asp (في الموضع 522) و شحنات موجبة كالـ Lys (في الموضع 581) وجسور ثنائية الكبريت التي تنشأ بين السيستيين (في الموضعين 166/177) بالإضافة إلى روابط أخرى هو الذي يساهم في ثبات واستقرار البنية الفراغية لهذا المستقبل. تتوقف البنية الفراغية وبالتالي التخصص الوظيفي للبروتين، على الروابط التي تنشأ بين أحماض أمينية محددة و متموضعة بطريقة دقيقة في السلسلة الببتيدية حسب الرسالة الوراثية.

الجزء الثاني :

1. استخراج متتالية الاحماض الامينية التي يشرف على تركيبها أجزاء الأليلين R₁ و R₂ :
(ملاحظة: تمنح النقطة كاملة على سلسلة الأحماض الأمينية الصحيحة دون التفاصيل الأخرى).

2	0.5 0.5 0.5 0.5	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="text-align: center;">29</td> <td style="text-align: center;">30</td> <td style="text-align: center;">31</td> <td style="text-align: center;">32</td> <td style="text-align: center;">33</td> <td style="text-align: center;">34</td> <td style="text-align: center;">35</td> </tr> <tr> <td colspan="7">R₁: ... TCT TTG CTC AAG GTC ACG GTT ...</td> </tr> <tr> <td colspan="7">ARm ... AGA AAC GAG UUC CAG UGC CAA ...</td> </tr> <tr> <td colspan="7">تسلسل الأحماض ... Arg-Asn-Glu-Phe-Gln-Cys-Gln ...</td> </tr> <tr> <td colspan="7">R₂: ... TCT TTG CTC AAG ATC ACG GTT ...</td> </tr> <tr> <td colspan="7">ARm ... AGA AAC GAG UUC UAG UGC CAA ...</td> </tr> <tr> <td colspan="7">تسلسل الأحماض ... Arg-Asn-Glu-Phe</td> </tr> </table>	29	30	31	32	33	34	35	R ₁ : ... TCT TTG CTC AAG GTC ACG GTT ...							ARm ... AGA AAC GAG UUC CAG UGC CAA ...							تسلسل الأحماض ... Arg-Asn-Glu-Phe-Gln-Cys-Gln ...							R ₂ : ... TCT TTG CTC AAG ATC ACG GTT ...							ARm ... AGA AAC GAG UUC UAG UGC CAA ...							تسلسل الأحماض ... Arg-Asn-Glu-Phe						
29	30	31	32	33	34	35																																													
R ₁ : ... TCT TTG CTC AAG GTC ACG GTT ...																																																			
ARm ... AGA AAC GAG UUC CAG UGC CAA ...																																																			
تسلسل الأحماض ... Arg-Asn-Glu-Phe-Gln-Cys-Gln ...																																																			
R ₂ : ... TCT TTG CTC AAG ATC ACG GTT ...																																																			
ARm ... AGA AAC GAG UUC UAG UGC CAA ...																																																			
تسلسل الأحماض ... Arg-Asn-Glu-Phe																																																			
2	0.25 0.25 0.5 0.25 0.25 0.5	<p>2. عند الشخص السليم الأليل R1 طبيعي يشفر إلى بروتين R طبيعي (المستقبل الغشائي) ذي بنية طبيعية محددة بالعدد 839 حمضا أمينيا.</p> <p>اكتسب البروتين بنية وظيفية يحافظ على بنائها واستقرارها جسور ثنائية الكبريت تنشأ بين جذور الأحماض الأمينية Cys و روابط شاردية بين الأحماض Asp و Lys، تسمح له هذه البنية بتثبيت LDL مما يسمح للخلايا باقتناصه ، فلا يتراكم في الأوعية الدموية فلا تضيق و لا تظهر أعراض المرض الناتج عن ارتفاع الكولسترول.</p> <p>عند الشخص المصاب يعود سبب مرض تصلب الشرايين الناتج عن ارتفاع الكولسترول إلى حدوث طفرة أدت إلى تحول الرامزة رقم 33 إلى رامزة توقف STOP مما أدى إلى تشكل سلسلة ببتيدية قصيرة ذات بنية فراغية لا تسمح لها بتثبيت LDL، فتصبح خلايا المصاب غير قادرة على اقتناص LDL، فيتراكم في الأوعية الدموية متسببا في ضيقها مما ينتج عنه أعراض تصلب الشرايين (الحالة المرضية).</p>																																																	
1.25	0.25 0.75 0.25	<p style="text-align: center;">التمرين الثالث: (08 نقاط)</p> <p style="text-align: center;">الجزء الأول :</p> <p>1. تحليل نتائج الوثيقة (1) :</p> <p>توضح النتائج المبينة في الوثيقة (1) تغيرات استهلاك O₂ من طرف ميتوكوندريات مأخوذة من نطاف الشخص (س) و آخر سليم.</p> <p>من 0 إلى 3 د ثبات كمية O₂ لدى الشخصين في حدود % 100.</p> <p>بعد إضافة النواقل المرجعة في الزمن 3 د نلاحظ استمرار ثبات كمية O₂ في الوسط لدى الشخص (س) المصاب و تناقصه بشكل سريع لدى الشخص السليم.</p> <p>ومنه نستنتج أن ميتوكوندريات الشخص (س) تعاني من عجز في استهلاك O₂.</p>																																																	

1	2×0.5	<p>2. الفرضيات التي يمكن اقتراحها:</p> <p>قلة حركة النطاف عند الشخص (س) وعجز الميتوكوندريات على استهلاك O_2 و أكسدة $TH.H^+$ تعود إلى:</p> <p>✓ خلل على مستوى أنزيمات السلسلة التنفسية (خلل على مستوى أحد نواقل السلسلة التنفسية)؛</p> <p>✓ نقص إنتاج الـ ATP (خلل في نشاط ATP سنتاز)؛</p> <p>✓ خلل في أكسدة $TH.H^+$؛</p> <p>✓ خلل في نشاط الميتوكوندري (خلل على مستوى أحد بروتيناتها)</p> <p>ملاحظة: تقبل فرضيتان وجيهتان من بين الفرضيات المقترحة.</p>																																								
1.5	0.25 6×	<p>الجزء الثاني :</p> <p>1 . (نمذج لكل عنصرين صحيحين علامة 0.25)</p> <table border="1" data-bbox="399 952 1444 1220"> <thead> <tr> <th>مقر الحدوث</th> <th>عدد الـ ATP المنتج مباشرة</th> <th>عدد النواقل المرجعة</th> <th>عدد CO_2 المحرر</th> <th>الإجابة بتفكيك حمض بيروفيك</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الهيولى</td> <td>2</td> <td>02</td> <td>00</td> <td>المرحلة 1: التحلل السكري</td> </tr> <tr> <td>المادة الأساسية</td> <td>00</td> <td>01</td> <td>01</td> <td>المرحلة 2: م. ت. ح. كربيس</td> </tr> <tr> <td>المادة الأساسية</td> <td>01</td> <td>04</td> <td>02</td> <td>المرحلة 3: حلقة كربيس</td> </tr> </tbody> </table> <table border="1" data-bbox="399 1288 1444 1556"> <thead> <tr> <th>مقر الحدوث</th> <th>عدد الـ ATP المنتج مباشرة</th> <th>عدد النواقل المرجعة</th> <th>عدد CO_2 المحرر</th> <th>تقبل الإجابة بتفكيك حمض بيروفيك</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الهيولى</td> <td>2</td> <td>02</td> <td>00</td> <td>المرحلة 1: التحلل السكري</td> </tr> <tr> <td>المادة الأساسية</td> <td>00</td> <td>2</td> <td>02</td> <td>المرحلة 2: م. ت. ح. كربيس</td> </tr> <tr> <td>المادة الأساسية</td> <td>02</td> <td>08</td> <td>04</td> <td>المرحلة 3: حلقة كربيس</td> </tr> </tbody> </table> <p>2 . شرح آلية تشكل الـ (ATP) والحصيلة الطاقوية :</p> <p>- تشكل الـ (ATP) على مستوى الغشاء الداخلي في الميتوكوندريات :</p> <p>تتم أكسدة النواقل المرجعة الناتجة عن هدم مادة الأيض في وجود ثنائي الأوكسجين، حيث ينتج عن ذلك انتقال الإلكترونات في السلسلة التنفسية من الثنائية ذات الكون المنخفض إلى الثنائية ذات الكون المرتفع فتتحرر طاقة تساهم في ضخ الـ H^+ نحو الفراغ بين الغشائين فيتشكل تدرج في تركيز الـ H^+ ما بين الفراغ بين الغشائين والمادة الأساسية بما يسمح بتدفق الـ H^+ عبر الكرية المذنبة نحو المادة الأساسية محررة طاقة تساهم في تركيب الـ ATP .</p>	مقر الحدوث	عدد الـ ATP المنتج مباشرة	عدد النواقل المرجعة	عدد CO_2 المحرر	الإجابة بتفكيك حمض بيروفيك	الهيولى	2	02	00	المرحلة 1: التحلل السكري	المادة الأساسية	00	01	01	المرحلة 2: م. ت. ح. كربيس	المادة الأساسية	01	04	02	المرحلة 3: حلقة كربيس	مقر الحدوث	عدد الـ ATP المنتج مباشرة	عدد النواقل المرجعة	عدد CO_2 المحرر	تقبل الإجابة بتفكيك حمض بيروفيك	الهيولى	2	02	00	المرحلة 1: التحلل السكري	المادة الأساسية	00	2	02	المرحلة 2: م. ت. ح. كربيس	المادة الأساسية	02	08	04	المرحلة 3: حلقة كربيس
مقر الحدوث	عدد الـ ATP المنتج مباشرة	عدد النواقل المرجعة	عدد CO_2 المحرر	الإجابة بتفكيك حمض بيروفيك																																						
الهيولى	2	02	00	المرحلة 1: التحلل السكري																																						
المادة الأساسية	00	01	01	المرحلة 2: م. ت. ح. كربيس																																						
المادة الأساسية	01	04	02	المرحلة 3: حلقة كربيس																																						
مقر الحدوث	عدد الـ ATP المنتج مباشرة	عدد النواقل المرجعة	عدد CO_2 المحرر	تقبل الإجابة بتفكيك حمض بيروفيك																																						
الهيولى	2	02	00	المرحلة 1: التحلل السكري																																						
المادة الأساسية	00	2	02	المرحلة 2: م. ت. ح. كربيس																																						
المادة الأساسية	02	08	04	المرحلة 3: حلقة كربيس																																						
1.5	01																																									

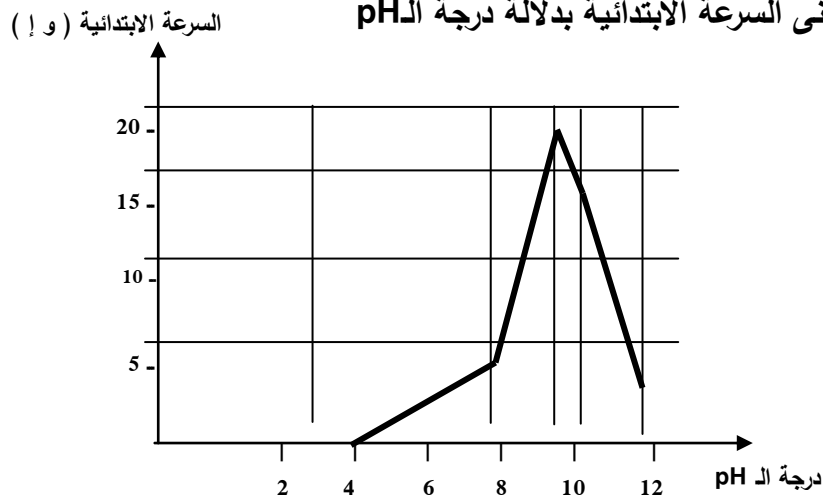
		<p>الحصيلة الطاقوية :</p> <table border="1"> <tr> <td>10 NADH-H⁺</td> <td>————</td> <td>3 x 10 = 30</td> <td rowspan="2">} 34 ATP</td> </tr> <tr> <td>2 FADH₂</td> <td>————</td> <td>2 x 2 = 4</td> </tr> </table>	10 NADH-H ⁺	————	3 x 10 = 30	} 34 ATP	2 FADH ₂	————	2 x 2 = 4
10 NADH-H ⁺	————	3 x 10 = 30	} 34 ATP						
2 FADH ₂	————	2 x 2 = 4							
	0.5	<p>تقبل إجابة تعطى فيها الحصيلة مباشرة 34 أو 32 ATP دون حساب.</p>							
1.5	0.75	<p>3 . تفسير آلية تأثير الدواء: مادة Q₁₀ coenzyme المأخوذة في الدواء تنفذ إلى الميتوكوندريات و تتفاعل مع نواقل السلسلة التنفسية فتسهم في زيادة واستمرار انتقال الإلكترونات وبالتالي استمرار ضخ البروتونات فينتج التدرج الكهروكيميائي ما بين الفراغ بين الغشائين و المادة الأساسية مما يؤدي إلى تشكيل الـ ATP . . مدى توافق المعلومات المتوصل إليها مع صحة الفرضيات:</p>							
	0.5	<p>النتائج المتوصل إليها تتوافق مع الفرضيات المقترحة فالخلل على مستوى السلسلة التنفسية يوقف أكسدة النواقل واستهلاك الـ O₂ مما يمنع تشكيل ATP و بالتالي قلة حركة النطاق، (حسب الفرضيات يمكن للمترشح أن يؤكد صحتها أو خطأها).</p>							
	0.25	<p>الجزء الثالث :</p>							
1.25	0.25	<p>إن القيام بمختلف الوظائف الحيوية يتطلب طاقة على شكل ATP تنتج من هدم مادة الأيض . *يتم هدم مادة الأيض تدريجيا خلال مراحل : التحلل السكري و المرحلة التحضيرية و مرحلة حلقة كريبس ويرافق ذلك إرجاع النواقل وتشكل قليل من الـ ATP بشكل مباشر ولا يتم استهلاك O₂ خلال هذه المراحل.</p>							
	0.5	<p>* خلال الفسفرة التأكسدية التي تتم في مستوى الغشاء الداخلي للميتوكوندري يتم استهلاك الـ O₂ في أكسدة النواقل المرجعة التي تشكلت أثناء أكسدة مادة الأيض فنتج عن ذلك طاقة كبيرة .</p>							
	0.25	<p>و منه ينتج عن هدم مادة الأيض في وجود الـ O₂ طاقة معتبرة في شكل جزيئات ATP تستعمل في القيام بمختلف الوظائف الحيوية كالبناء والحركة والنقل، الخ.</p>							

العلامة		الموضوع الثاني
مجموع	مجزأة	عناصر الإجابة
2	0.5	التمرين الأول: (05 نقاط) 1 - تعريف الذات و اللاذات ومقارنة جزيئات مختلف الزمر الدموية تعريف الذات: تعرف الذات بمجموع الجزيئات الخاصة بالفرد والمحمولة على أغشية خلايا الجسم. تتحدد جزيئات الذات وراثيا وهي تمثل مؤشرات الهوية البيولوجية وتعرف بنظام الـ CMH ونظام ABO ونظام Rh.
		0.5
	0.25	المقارنة بين الجزيئات المميزة لكل زمرة : كل الجزيئات المميزة للزمر الدموية عبارة عن جليكوبروتينات تشترك في وجود جزء بروتيني و جزء قاعدي سكري قليل التعدد مشكلا المؤشر H (المستضد H)، تختلف النهاية السكرية من مؤشر الى آخر بحيث: - الزمرة A يميزها المؤشر A يتميز بوجود N أستيل . غلاكتوزامين طرفي. - الزمرة B يميزها المؤشر B يتميز بوجود غلاكتوز طرفي. - الزمرة AB يميزها المؤشران A و B معا. - الزمرة O يميزها المؤشر H بوجود الجزيئة السكرية القاعدية فقط.
		x4
	0.5	
	0.5	
	0.5	
	0.5	
	0.5	
	0.5	
0.5		
0.5		

التمرين الثاني: (07 نقاط)

الجزء الأول: التجربة الأولى:

1. إنجاز منحنى السرعة الابتدائية بدلالة درجة الـ pH



تفسير تأثير درجة الـ pH على النشاط الأنزيمي :

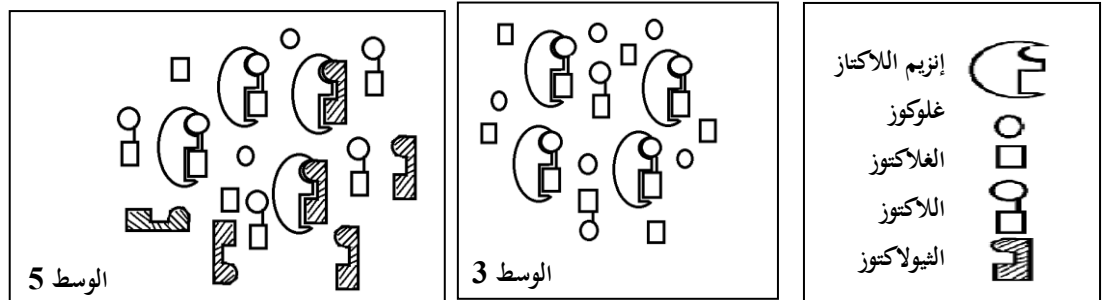
لكل أنزيم درجة pH مثلى يكون نشاطه عندها أعظما. تؤثر درجة الحموضة في الوسط على شحنة المجموعات الكيميائية الحرة في جذور الأحماض الأمينية وخاصة تلك الموجودة في الموقع الفعال للأنزيم مما يمنع حدوث التكامل بين المجموعات الكيميائية للموقع الفعال والمجموعات الكيميائية لمادة التفاعل، يبلغ نشاط الأنزيم أقصاه عند درجة pH معينة تسمى قيمة الـ pH المثلى، وهي تختلف من أنزيم لآخر.

2- استنتاج تأثير درجة الحرارة على النشاط الأنزيمي:

يبلغ التفاعل الأنزيمي سرعة أعظمية عند درجة حرارة مثلى (37 م⁰) و كلما زادت أو نقصت عن هذه القيمة تأثرت سرعة التفاعل بالنقصان.

التجربة الثانية:

1- نمذجة التفاعلين الحاصلين في الوسطين 3 و 5 :



عرقلة نشاط بعض جزيئات
اللاكتاز بواسطة الثيولاكتوز

أنزيمات اللاكتاز في
حالة نشاط

المفهوم الدقيق للأنزيم :

الأنزيم وسيط حيوي من طبيعة بروتينية يسرع التفاعل ويتميز بتأثيره النوعي تجاه الركيزة ونوع التفاعل، يعمل في شروط ملائمة مثلى من الـ pH والحرارة و لا يستهلك أثناء التفاعل. ملاحظة: نعتبر أن الإجابة كافية عند ذكر أربعة خصائص للأنزيم.

		<p>الجزء الثاني:</p> <p>- شرح ظهور أعراض عدم تحمل اللاكتوز عند الشخص المصاب و عدم ظهورها عند الشخص السليم رغم حدوث هضم اللاكتوز عند الشخصين:</p> <p>من الشكل 1: يتبين أن البكتيريا تفرز أنزيم اللاكتاز المسؤول عن إماهة اللاكتوز ينتج عنه غلوكوز و غلاكتوز، كما تتحول نواتج إماهة اللاكتوز إلى حمض اللبن عن طريق تفاعلات التخمر وينتج عنها أحماض و غازات.</p> <p>من الشكل 2: يتبين أن عدد البكتيريا في المعي الدقيق قليل مقارنة بعددها في المعي الغليظ.</p> <p>من الشكل 3: يتبين ظهور الإشعاع في مقطع جدار المعي الدقيق لشخص السليم يدل على إفراز اللاكتاز، عكس الشخص المصاب حيث يتبين غياب الإشعاع و عدم إنتاج اللاكتاز.</p>
2	استغلال الوثائق 0.5	<p>فعد الشخص السليم: تفرز الغدد المعوية في المعي الدقيق أنزيم اللاكتاز بكميات كافية مما يسمح بإماهة اللاكتوز معطيا غلوكوز و غلاكتوز. في مستوى المعي الدقيق، بسبب حدوث امتصاص لهذه السكريات من جهة و لنقص عدد البكتيريا من جهة أخرى، تقل التخمرات فلا تظهر أعراض عدم تحمل اللاكتوز.</p>
	وضع علاقات 0.75	<p>عند الشخص المصاب بعدم تحمل اللاكتوز: لا تفرز الغدد المعوية في المعي الدقيق أنزيم اللاكتاز ما يؤدي إلى عدم إماهة اللاكتوز على مستوى المعي الدقيق. ينتقل اللاكتوز إلى المعي الغليظ ليصير عرضة للعدد الهائل من البكتيريا التي تفرز أنزيم اللاكتاز الذي يفك اللاكتوز إلى غلوكوز و غلاكتوز. ثم تتعرض نتائج الإماهة للتخمرات وهي مصدر أعراض عدم تحمل اللاكتوز.</p>
	0.75	<p>التمرين الثالث: (08 نقاط)</p> <p>الجزء الأول:</p> <p>1. الفرضية: مصدر ثنائي الأكسجين المطروح هو الماء وذلك لأكسدته تحت تأثير الضوء. كل فرضية وجيهة مقبولة.</p>
0.5	0.5	<p>2. الاستدلال عن مصدر ثنائي الأكسجين المطروح و تبين آلية طرحه مع المعادلات الكيميائية :</p> <p>التجربة 1: عند تزويد الأشنة بماء ثقيل نسبة O^{18}/O^{16} فيه عالية (0.85%) و HCO_3^- عادي نسبة O^{18}/O^{16} فيه قليلة (0.20%) تطرح الأشنة O_2 ثقيل نسبة O^{18}/O^{16} فيه عالية (0.85%) في حين عند تزويدها بماء عادي و HCO_3^- ثقيل تطرح O_2 عادي ما يدل على أن مصدر O_2 المطروح هو تفكك الماء و ليس CO_2.</p>
2.25	0.5	

		التجربة 2 :
0.25	0.25	• بوجود DCPIP: في الظلام يبقى تركيز O ₂ ثابتا لعدم طرحه نتيجة عدم أكسدة الماء، لون الوسط يكون أزرقا لوجود DCPIP مؤكسدا بسبب عدم أكسدة الماء.
0.25	0.25	• في وجود الضوء: يرتفع تركيز O ₂ نتيجة أكسدة الماء.
0.25	0.25	المعادلة: $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{يخضور}]{\text{ضوء}} 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- + \text{O}_2$
0.25	0.25	يتغير لون الوسط إلى شفاف ما يدل على إرجاع DCPIP لاكتسابه للإلكترونات الناتجة عن أكسدة الماء.
0.25	0.25	المعادلة: $2\text{A} + 4\text{e}^- + 4\text{H}^+ \longrightarrow 2\text{AH}_2$
0.25	0.25	• في غياب DCPIP: في وجود وفي غياب الضوء، يبقى تركيز O ₂ ثابتا لعدم أكسدة الماء على مستوى التيلاكويديات لغياب مستقبل الإلكترونات.
0.25	0.25	• في الحالة الطبيعية المستقبل الأخير للإلكترونات الناتجة عن أكسدة الماء هي جزيئات NADP ⁺ التي تلخص ازدواج تفاعلها مع الماء كما يلي: $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{NADP}^+ \xrightarrow[\text{يخضور}]{\text{ضوء}} 2\text{NADPH.H}^+ + \text{O}_2$
0.5	0.5	الجزء الثاني: (1) استخراج ما يدعم صحة الفرضية المقترحة: وجود التيلاكويديات وهي مقر الأكسدة الضوئية للماء. (الإشارة للمادة العضوية لا يؤثر). (2) تحليل نتائج الوثيقة 4:
1.5	0.25	<ul style="list-style-type: none"> - من التجربة 1 : يثبت الـ CO₂ يتم في سيتوبلازم البكتيريا في الظلام ما يبين حدوث مرحلة كيمو حيوية لا تتطلب وجود الضوء. - من التجريبتين 1 و4 تثبيت الـ CO₂ يزداد بوجود التيلاكويديات المعرضة للضوء وبوجود ADP+Pi والنواقل المؤكسدة يبين أن التيلاكويديات المعرضة للضوء تتركب انطلاقا من ADP+Pi و نواقل مؤكسدة مواد ضرورية لتثبيت الـ CO₂. - من التجريبتين 2-4 تثبيت الـ CO₂ أقل في وجود الـ ATP ما يبين أن هذا التثبيت لا يحتاج إلى ATP فقط و أن التيلاكويديات لا تتركب الـ ATP فقط. - من التجريبتين 3 و4 تثبيت الـ CO₂ عال بوجود الـ ATP والنواقل المرجعة أو في وجود تيلاكويديات معرضة للضوء و وجود الـ ADP + Pi والنواقل المؤكسدة ما يبين أن تثبيت الـ CO₂ يحتاج إلى ATP و نواقل مرجعة (RH₂) يتم تركيبهما على مستوى التيلاكويديات المعرضة للضوء . - ومنه في وجود الضوء يتم على مستوى تيلاكويديات البكتيريا تحويل الطاقة الضوئية إلى ATP و نواقل مرجعة، هي المرحلة الكيموضوئية. - جزيئات ATP و نواقل مرجعة تستعمل في سيتوبلازم للبكتيريا لتثبيت CO₂ (أي إرجاع الـ CO₂ وتركيب جزيئات عضوية) هي المرحلة الكيموحيوية. - المرحلتان الكيموضوئية و الكيموحيوية تعملان بطريقة ازدواجية وتتكاملان بتجديد واستعمال الـ ATP و النواقل مرجع
0.25	0.25	

<p>1</p>	<p>1</p>	<p>العلاقة و التحقق من الفرضية:</p> <p>تطرح الأشنة الخضراء المعرضة للضوء O_2 يتم ذلك على مستوى التيلاكويديات بوجود مستقبل للإلكترونات، باحتوائها على تيلاكويديات تحدث نفس التفاعلات داخل البكتيريا ويطرح بذلك O_2. يرفق طرح O_2 بتركيب ATP وارجاع مستقبل الإلكترونات اللذان يستعملان في تثبيت CO_2 على مستوى سيتوبلازم البكتيريا وتركيب المادة العضوية ما يؤكد أن البكتيريا تزود الوسط بال O_2 خلال المرحلة الكيموضوئية (أكسدة الماء) من عملية التركيب الضوئي (الفرضية صحيحة). (يعطى 0.5 للعلاقة و 0.5 للتحقق).</p> <p>الجزء الثالث: الرسم التخطيطي الوظيفي : (مراحل التحويل الطاقي المدروس)</p> <div data-bbox="416 741 1406 1451" data-label="Diagram"> </div> <p>(المرحلة الكيموضوئية 0.75 نقطة ، المرحلة الكيموجبرية 1 نقطة ، العلاقة بينهما 0.5)</p>
<p>2.25</p>	<p>2.25</p>	<p>مرحلة كيموجبرية</p> <p>مرحلة كيموضوئية</p>