

الموضوع الأول																
العلامة		عناصر الإجابة														
مجموع	مجزأة															
2.5	0.25 10×	<p>التمرين الأول : (05 نقاط)</p> <p>I. نذكر مختلف البروتينات الغشائية المتكخلة في توليد و انتشار الرسالة العصبية و تحديد دورها .</p> <table><tr><th>البروتينات المتكخلة</th><th>دورها</th></tr><tr><td>قنوات K^+/Na^+ المفتوحة</td><td>ضمان الكمون الغشائي خلال الراحة (-70mv)</td></tr><tr><td>بأسرار ومضخات K^+/Na^+</td><td>نقل Na^+ ، توليد زوال استقطاب</td></tr><tr><td>قنوات Na^+ المرتبطة بالفولطية</td><td>خروج K^+ ، عودة استقطاب و فرط الاستقطاب</td></tr><tr><td>قنوات K^+ المرتبطة بالفولطية</td><td>نقل Ca^{2+} ، تحرير المبلغ العصبي</td></tr><tr><td>قنوات Ca^{2+} المرتبطة بالفولطية</td><td>نقل Na^+ و توليد كمون بعد مشبك تنبيهي</td></tr><tr><td>قنوات Na^+ المرتبطة بالكيمياء</td><td></td></tr></table>	البروتينات المتكخلة	دورها	قنوات K^+/Na^+ المفتوحة	ضمان الكمون الغشائي خلال الراحة (-70mv)	بأسرار ومضخات K^+/Na^+	نقل Na^+ ، توليد زوال استقطاب	قنوات Na^+ المرتبطة بالفولطية	خروج K^+ ، عودة استقطاب و فرط الاستقطاب	قنوات K^+ المرتبطة بالفولطية	نقل Ca^{2+} ، تحرير المبلغ العصبي	قنوات Ca^{2+} المرتبطة بالفولطية	نقل Na^+ و توليد كمون بعد مشبك تنبيهي	قنوات Na^+ المرتبطة بالكيمياء	
		البروتينات المتكخلة	دورها													
		قنوات K^+/Na^+ المفتوحة	ضمان الكمون الغشائي خلال الراحة (-70mv)													
		بأسرار ومضخات K^+/Na^+	نقل Na^+ ، توليد زوال استقطاب													
		قنوات Na^+ المرتبطة بالفولطية	خروج K^+ ، عودة استقطاب و فرط الاستقطاب													
		قنوات K^+ المرتبطة بالفولطية	نقل Ca^{2+} ، تحرير المبلغ العصبي													
		قنوات Ca^{2+} المرتبطة بالفولطية	نقل Na^+ و توليد كمون بعد مشبك تنبيهي													
قنوات Na^+ المرتبطة بالكيمياء																
<p>2 . النص العلمي :</p> <p>(مقدمة تتضمن مفهوم الإماح 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 تمجا 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 مشبكين (PPSE) يتم دمجها في القطعة الابتدائية للمحور الاسطواناني (SI) للعصبون المحرك، فإذا كانت محصلتهما 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>- يدمج العصبون البعد مشبكي مختلف الكمونات البعد مشبكية وذلك بتجميع زمني فنتحصل 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 الأسطواناني.</p>																

التمرين الثاني: (07 نقاط)

الجزء الاول:

1. تمثيل الصيغة الشاردية للحمض CYS :

0.5

0.5



ملاحظة : يلغى تمثيل الصيغتين الشارديتين لـ Cys في $\text{pH}=2.77$ و $\text{pH}=9.74$

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 السيستئين (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 ومتموضعة بطريقة دقيقة في السلسلة الببتيدية حسب الرسالة الوراثية.

الجزء الثاني :

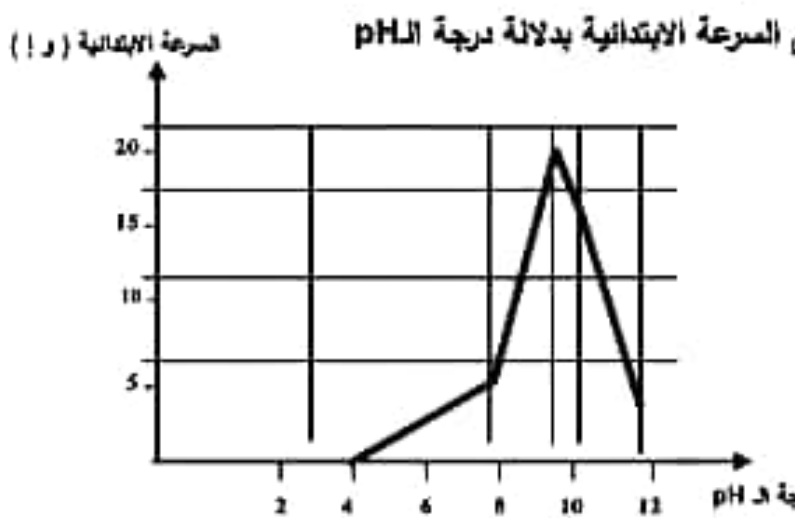
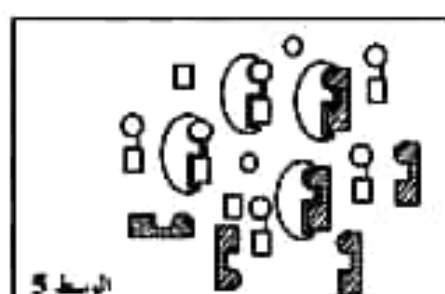
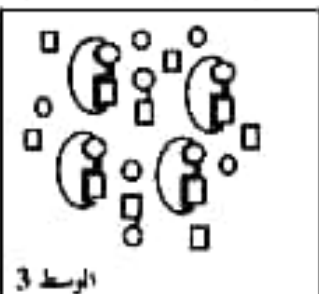

1. استخراج متتالية الاحماض الامينية التي يشرف على تركيبها أجزاء الأليلين R_1 و R_2 :
(ملاحظة: تمنح النقطة كاملة على سلسلة الأحماض الأمينية الصحيحة دون التفاصيل الأخرى).

2	0.5 0.5	<div> <div> 29 30 31 32 33 34 35 R₁ ... TCT TTG CTC AAG GTC ACG GTT ... ARm ... AGA AAC GAG UUC CAG UGC CAA ... سلسلة الأحماض ... Arg-Asn-Glu-Phe-Gln-Cys-Gln ... </div> <div> R₂ ... TCT TTG CTC AAG ATC ACG GTT ... ARm ... AGA AAC GAG UUC UAG UGC CAA ... سلسلة الأحماض ... Arg-Asn-Glu-Phe </div> </div>
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 Lys و Asp، تسمح له هذه البنية ب تثبيت 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>
		<p>التمرين الثالث: (08 نقاط)</p> <p>الجزء الأول :</p> <p>1. تحليل نتائج الوثيقة (1) :</p>
1.25	0.25 0.75 0.25	<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 مستأز)؛</p> <p>✓ خلل في أكسدة $TH.H^+$؛</p> <p>✓ خلل في نشاط الميتوكوندري (خلل على مستوى أحد بروتيناتها)</p> <p>ملاحظة: تقبل فرضيتان وجهتان من بين الفرضيات المقترحة.</p>																																								
1.5	0.25 6×	<p><u>الجزء الثاني:</u></p> <p>1. (نمذج لكل عنصرين صحيحين علامة 0.25)</p> <table><tr><th>الإجابة بتفكيك 1 حمض بيروفيك</th><th>مقر الحدوث</th><th>عدد الـ ATP المنتج مباشرة</th><th>عدد النواقل المرجعة</th><th>عدد CO_2 المحرر</th></tr><tr><td>المرحلة 1: التحلل السكري</td><td>الهيولى</td><td>2</td><td>02</td><td>00</td></tr><tr><td>المرحلة 2: ت.ج كريبس</td><td>المادة الأساسية</td><td>00</td><td>01</td><td>01</td></tr><tr><td>المرحلة 3: حلقة كريبس</td><td>المادة الأساسية</td><td>01</td><td>04</td><td>02</td></tr></table> <table><tr><th>تقبل الإجابة بتفكيك 2 حمض بيروفيك</th><th>مقر الحدوث</th><th>عدد الـ ATP المنتج مباشرة</th><th>عدد النواقل المرجعة</th><th>عدد CO_2 المحرر</th></tr><tr><td>المرحلة 1: التحلل السكري</td><td>الهيولى</td><td>2</td><td>02</td><td>00</td></tr><tr><td>المرحلة 2: ت.ج كريبس</td><td>المادة الأساسية</td><td>00</td><td>2</td><td>02</td></tr><tr><td>المرحلة 3: حلقة كريبس</td><td>المادة الأساسية</td><td>02</td><td>08</td><td>04</td></tr></table>	الإجابة بتفكيك 1 حمض بيروفيك	مقر الحدوث	عدد الـ ATP المنتج مباشرة	عدد النواقل المرجعة	عدد CO_2 المحرر	المرحلة 1: التحلل السكري	الهيولى	2	02	00	المرحلة 2: ت.ج كريبس	المادة الأساسية	00	01	01	المرحلة 3: حلقة كريبس	المادة الأساسية	01	04	02	تقبل الإجابة بتفكيك 2 حمض بيروفيك	مقر الحدوث	عدد الـ ATP المنتج مباشرة	عدد النواقل المرجعة	عدد CO_2 المحرر	المرحلة 1: التحلل السكري	الهيولى	2	02	00	المرحلة 2: ت.ج كريبس	المادة الأساسية	00	2	02	المرحلة 3: حلقة كريبس	المادة الأساسية	02	08	04
الإجابة بتفكيك 1 حمض بيروفيك	مقر الحدوث	عدد الـ ATP المنتج مباشرة	عدد النواقل المرجعة	عدد CO_2 المحرر																																						
المرحلة 1: التحلل السكري	الهيولى	2	02	00																																						
المرحلة 2: ت.ج كريبس	المادة الأساسية	00	01	01																																						
المرحلة 3: حلقة كريبس	المادة الأساسية	01	04	02																																						
تقبل الإجابة بتفكيك 2 حمض بيروفيك	مقر الحدوث	عدد الـ ATP المنتج مباشرة	عدد النواقل المرجعة	عدد CO_2 المحرر																																						
المرحلة 1: التحلل السكري	الهيولى	2	02	00																																						
المرحلة 2: ت.ج كريبس	المادة الأساسية	00	2	02																																						
المرحلة 3: حلقة كريبس	المادة الأساسية	02	08	04																																						
1.5	01	<p>2. شرح آلية تشكل الـ (ATP) والحصول الطاقة :</p> <p>- تشكل الـ (ATP) على مستوى الغشاء الداخلى 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 الكمون المنخفض إلى الثنائية ذات الكمون المرتفع فتتحرر طاقة تساهم في ضخ الـ H^+ نحو الفراغ بين الغشامين فيتشكل تدرج في تركيز الـ H^+ ما بين الفراغ بين الغشامين والمادة الأساسية بما يسمح بتدفق الـ H^+ عبر الكرية المذبذبة نحو المادة الأساسية محررة طاقة تساهم في تركيب الـ ATP .</p>																																								

		الحصيلة الطاقوية :
	0.5	تقبل إجابة تعطى فيها الحصيلة مباشرة 34 أو 32 ATP دون حساب.
		$\left. \begin{array}{l} 10 \text{ NADH-H}^+ \text{ ————— } 3 \times 10 = 30 \\ 2 \text{ FADH}_2 \text{ ————— } 2 \times 2 = 4 \end{array} \right\} 34 \text{ ATP}$
1.5	0.75	<p>3 . تفسير آلية تأثير الدواء:</p> <p>مادة Q_{10} 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 .</p> <p>مدى توافق المعلومات المتوصل إليها مع صحة الفرضيات:</p>
	0.5	النتائج المتوصل إليها تتوافق مع الفرضيات المقترحة فالخلل على مستوى السلسلة التنفسية يوقف أكسدة النواقل واستهلاك الـ O_2 مما يمنع تشكيل ATP و بالتالي قلة حركة النطاق، (حسب الفرضيات يمكن للمترشح أن يؤكد صحتها أو خطأها).
	0.25	
	0.25	<u>الجزء الثالث :</u>
1.25	0.25	إن القيام بمختلف الوظائف الحيوية يتطلب طاقة على شكل ATP تنتج من هدم مادة الأيض.
	0.5	* 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 O_2 خلال هذه المراحل.
	0.25	* خلال الفسفرة التأكسدية التي تتم في مستوى الغشاء الداخلي للميتوكوندري يتم استهلاك الـ O_2 في أكسدة النواقل المرجعة التي تشكلت أثناء أكسدة مادة الأيض فتنتج عن ذلك طاقة كبيرة .
	0.25	و منه ينتج عن هدم مادة الأيض في وجود الـ O_2 طاقة مخزنة في شكل جزيئات ATP تستعمل في القيام بمختلف الوظائف الحيوية كالبناء والحركة والنقل، الخ.

العلامة		الموضوع الثاني
مجموع	مجزأة	عناصر الإجابة
2		التعريف 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. تحدد جزيئات الذات وراثيا وهي تحمل مؤشرات الهوية البيولوجية وتعرف بنظام الـ CMH ونظام ABO ونظام Rh.
	0.5	تعريف اللاذات : تعرف اللاذات بمجموع الجزيئات الغريبة عن العضوية والقادرة على إثارة استجابة مناعية والتفاعل نوعيا مع ناتج الاستجابة قصد القضاء عليه.
	0.5	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:
	0.25	- الزمرة A يميزها المؤشر A يتميز بوجود N أسيتل . 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.
3	0.5	- النص العلمي يوضح سبب اختلاف النمط الظاهري على مستوى الخلوي في نظام ABO: يتمثل النمط الظاهري على مستوى نظام ABO في وجود جزيئات جليكوبروتينية على سطح كريات الدم الحمراء و التي تعتبر مؤشرات تختلف من زمرة إلى أخرى. يشفر للمؤشرات الغشائية في نظام ABO بمورثة محمولة على صبغي رقم 09 عند الإنسان وتظهر بثلاث أليلات I^A , I^B , i^O و يحمل كل فرد أليلين فقط.
	0.5	- يشفر الأليل I^A للأنزيم A الذي يعمل على ربط N أسيتل غلاكتوزامين على المستضد H مشكلا المؤشر A على سطح الكرية الحمراء من الزمرة A .
	0.5	- يشفر الأليل I^B للأنزيم B الذي يعمل على ربط غلاكتوز على المستضد H مشكلا المؤشر B على سطح الكرية الحمراء من الزمرة B .
	0.5	- في وجود الأليل I^A و الأليل I^B معا ، يعمل الأنزيم A و الأنزيم B معا مما يؤدي إلى تشكيل المؤشرين A و B معا على سطح الكرية الحمراء من الزمرة AB.
	0.5	- الأليل i^O المتحدي يبقى المستضد H دون إضافة، مما يؤدي إلى ظهور المؤشر على سطح الكرية الحمراء من الزمرة O.
	0.5	يعود اختلاف النمط الظاهري على المستوى الخلوي في نظام ABO إلى اختلاف النمط الوراثي و اختلاف الأليلات المشفرة للأنزيمات مختلفة تتدخل في تفاعلات تركيب مختلف المؤشرات الغشائية المميزة لهذا النظام.

		<p>التعريف الثاني: (07 نقاط) الجزء الأول: التجربة الأولى:</p> <p>1. إنجاز منحنى السرعة الابتدائية بدلالة درجة الـ pH</p>  <p>تفسير تأثير درجة الـ pH على النشاط الأنزيمي :</p> <p>لكل أنزيم درجة pH مثلى يكون نشاطه عندها أعظميا. تؤثر درجة الحموضة في الوسط على شحنة المجموعات الكيميائية الحرة في جذور الأحماض الأمينية وخاصة تلك الموجودة في الموقع الفعال للأنزيم مما يمنع حدوث التكمال 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.</p> <p>2- استنتاج تأثير درجة الحرارة على النشاط الأنزيمي:</p> <p>يبلغ التفاعل الأنزيمي سرعة أعظمية عند درجة حرارة مثلى (37 °م) و كلما زادت أو نقصت عن هذه القيمة تأثرت سرعة التفاعل بالنقصان.</p> <p>التجربة الثانية:</p> <p>1- نمذجة التفاعلين الحاصلين في الوسطين 3 و 5 :</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: flex-start;"> <div style="text-align: center;">  <p>الوسط 5</p> <p>عرقلة نشاط بعض جزيئات اللاكتاز بواسطة الثيولاكتوز</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>الوسط 3</p> <p>أنزيمات اللاكتاز في حالة نشاط</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>إنزيم اللاكتاز غلوكوز الفركتوز اللاكتوز الثيولاكتوز</p> </div> </div> <p>المفهوم الدقيق للأنزيم :</p> <p>الأنزيم وسط 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.</p> <p>ملاحظة: نعتبر أن الإجابة كافية عند ذكر أربعة خصائص للأنزيم.</p>
--	--	-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

2	استغلال الوثائق 0.5	<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 إمالة اللاكتوز ينتج عنه غلوكوز و غلاكتوز، كما تتحول نواتج إمالة اللاكتوز إلى حمض اللبن عن طريق تفاعلات التخمر وينتج عنها أحماض و غازات.</p> <p>من الشكل 2: يتبين أن عدد البكتيريا في المعى الدقيق قليل مقارنة بعددها في المعى الغليظ.</p> <p>من الشكل 3: يتبين ظهور الإشعاع في مقطع جدار المعى الدقيق لشخص سليم يدل على إفراز اللاكتاز، عكس الشخص المصاب حيث يتبين غياب الإشعاع و عدم إنتاج اللاكتاز.</p> <p>فبعد الشخص السليم: تفرز الغدة المعوية في المعى الدقيق أنزيم اللاكتاز بكميات كافية مما يسمح بإمالة اللاكتوز معطيا غلوكوز و غلاكتوز. في مستوى المعى الدقيق، بسبب حدوث امتصاص لهذه السكريات من جهة ولنقص عدد البكتيريا من جهة أخرى، تقل التخمرات فلا تظهر أعراض عدم تحمل اللاكتوز.</p> <p>عند الشخص المصاب بعدم تحمل اللاكتوز: لا تفرز الغدة المعوية في المعى الدقيق أنزيم اللاكتاز ما يؤدي إلى عدم إمالة اللاكتوز على مستوى المعى الدقيق. ينتقل اللاكتوز إلى المعى الغليظ ليصبح عرضة للعدد الهائل من البكتيريا التي تفرز أنزيم اللاكتاز الذي يفكك اللاكتوز إلى غلوكوز و غلاكتوز. ثم تتعرض نواتج الإمالة للتخمرات وهي مصدر أعراض عدم تحمل اللاكتوز.</p> <p>التعريف الثالث: (08 نقاط)</p> <p>الجزء الأول:</p> <p>1. الفرضية: مصدر ثنائي الأكسجين المطروح هو الماء وذلك لأكسنته تحت تأثير الضوء.</p> <p>كل فرضية وجيهة مقبولة.</p> <p>2. الاستدلال عن مصدر ثنائي الأكسجين المطروح و تبين آلية طرحه مع المعادلات الكيميائية :</p> <p>التجربة 1: عند تزويد الأئنة 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 الأئنة 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	• 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	• في وجود الضوء: يرتفع تركيز O_2 نتيجة أكسدة الماء.	
0.25	المعادلة:	
	$2H_2O \xrightarrow[\text{مختبر}]{\text{ضوء}} 4H^+ + 4e^- + O_2$	
0.25	يتغير لون الوسط إلى شفاف ما يدل على إرجاع DCPIP لاكتسابه للإلكترونات الناتجة عن أكسدة الماء.	
0.25	المعادلة:	
	$2A + 4e^- + 4H^+ \longrightarrow 2AH_2$ <p style="text-align: center;">↑ DCPIP مؤكسد</p>	
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	• في الحالة الطبيعية المستقبل الأخير للإلكترونات الناتجة عن أكسدة الماء هي جزيئات $NADP^+$ التي تلخص ازدواج تفاعلها مع الماء كما يلي:	
	$2H_2O + 2NADP^+ \xrightarrow[\text{مختبر}]{\text{ضوء}} 2NADPH.H^+ + O_2$	
	الجزء الثاني:	
0.5	1) استنتاج ما يدعم صحة الفرضية المقترحة: وجود التيلاكويديات وهي مقر الأكسدة الضوئية للماء. (الإشارة للمادة العضوية لا يؤثر).	0.5
	2) تحليل نتائج الوثيقة 4:	
	- من التجربة 1 : ثبت أن CO_2 يتم في سيتوبلازم البكتيريا في الظلام ما يبين حدوث مرحلة كيميائية حيوية لا تتطلب وجود الضوء.	
1.5	- من التجريبتين 1 و 4: تثبت أن CO_2 يزداد بوجود التيلاكويديات المعرضة للضوء ويوجد $ADP+Pi$ والنواقل المؤكسدة يبين أن التيلاكويديات المعرضة للضوء تتركب انطلاقا من $ADP+Pi$ و نواقل مؤكسدة مواد ضرورية لتثبيت CO_2 .	0.25
	- من التجريبتين 2-4 تثبت أن CO_2 أقل في وجود ATP ما يبين أن هذا التثبيت لا يحتاج إلى ATP فقط وأن التيلاكويديات لا تتركب ATP فقط.	4x
	- من التجريبتين 3 و 4 تثبت أن CO_2 عال بوجود ATP والنواقل المرجعة أو في وجود تيلاكويديات معرضة للضوء و وجود $ADP + Pi$ والنواقل المؤكسدة ما يبين أن تثبيت CO_2 يحتاج إلى ATP و نواقل مرجعة (RH_2) 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.	
0.25	- جزيئات ATP و نواقل مرجعة تستعمل في سيتوبلازم البكتيريا لتثبيت CO_2 (أي إرجاع CO_2 وتركيب جزيئات عضوية) هي المرحلة الكيموضوئية.	
0.25	- المرحلتان الكيموضوئية و الكيموحيوية تعملان بطريقة ازواجية وتتكاملان بتجديد واستعمال ATP و النواقل مرجع	

1	1	<p>العلاقة و التحقق من الفرضية:</p> <p>تطرح الأئمة 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 بتكوين ATP وإرجاع مستقبل الإلكترونات اللذان يستعملان في تثبيت CO_2 على مستوى سينتولازم البكتيريا وتركيب المادة العضوية ما يؤكد أن البكتيريا تزود الوسط بالـ O_2 خلال المرحلة الكيموسوتوية (أكسدة الماء) من عملية التركيب الضوئي (الفرضية صحيحة). (يعطى 0.5 للعلاقة و 0.5 للتحقق).</p> <p><u>الحزم الثالث:</u> الرسم التخطيطي الوظيفي : (مراحل التحويل الطاقي المدروس)</p> <div data-bbox="411 734 1404 1451" data-label="Diagram"> </div> <p>(المرحلة الكيموسوتوية 0.75 نقطة ، المرحلة الكيموسوتوية 1 نقطة ، العلاقة بينهما 0.5)</p>
---	---	------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------