

الموضوع الأول

العلامة الجزئية	العلامة المفصلة	الإجابة	التمرين ن
		1/ 1- البيانات المرقمة : ركيزة = a ، موقع فعال = b ، انزيم = c ، ناتج = d المعادلة : 2- استنتاج مراحل التفاعل الإنزيمي :	التمرين ين الأو ل 7
	*0.25 4 0.25	$a + c \rightleftharpoons ac + H_2O \rightleftharpoons c + d$ 1 + d 2	
	*0.25 3 0.5 0.5	- اقتراب الإنزيم من الركيزة – تشكيل المعقد انزيم ركيزة (الإرتباط و التحفيز) – تحرير الناتج . 3 – أ / تقتارب الأحماض الأمينية المشكلة للموقع الفاعل اثناء اكتساب الإنزيم بنيته الفراغية حيث تحدث التفافات و التواءات للسلسلة البروتينية لتأخذ شكلا فراغيا تحافظ على استقراره روابط بين جذور أحماض أمينية محددة وراثيا . ب- العلاقة بين بنية الموقع الفاعل و التخصص الوظيفي للبروتين :	
3		الموقع الفاعل يتكون من عدد و نوع من الأحماض الأمينية تأخذ مواقع محددة ، تخلق شكلا فراغيا (تجويف) يتكامل بنيويا مع جزء من الركيزة (تكاملا تاما أو محفزا) مما يسمح بالإرتباط النوعي معها (النوعية تجاه مادة التفاعل) و تحفيز تفاعل معين (النوعية تجاه نوع التفاعل) و ذلك بتشكيل روابط مؤقتة .	
	*0.25 *0.25 3 *0.25 8	1/2 - المقارنة بين الوضعيات الثلاث . - تبات تركيز الإنزيم عند الوضعيات الثلاث . - تغير تركيز الركيزة حيث : تركيز الركيزة - في الوضعية 3 < الوضعية 2 < الوضعية 1 . - تمثيل المنحنى البياني	
4		2- تفسير العلاقة بين سرعة التفاعل الإنزيمي و العوامل المؤثرة : تأثير التغير في تركيز الركيزة : ✓ في مجال محدود : كلما زاد تركيز الركيز زاد عدد الإنزيمات العملة و التالي زاد عدد المعقدات (انزيم – ركيزة) فتنزايد سرعة التفاعل . ✓ عند تركيز معين تصبح السرعة ثابتة بسبب تشبع الإنزيمات (كلها عاملة = عدد أعظمي من المعقدات (انزيم – ركيزة) . تأثير التغير في الـ PH : ✓ عند الدرجة المثالية تبلغ السرعة ذروتها لأن الإنزيمات كلها عاملة حيث تحافظ على بنيتها الفراغية خاصة الموقع الفاعل مما يسمح بتشكيل عدد أعظمي من المعقدات . ✓ كلما زادت درجة الـ PH عن الدرجة المثالية : زاد السلوك الأمفوتيري الحامضي لتصبح الشحنة الإجمالية للإنزيم سالبة – ✓ كلما تناقصت درجة الـ PH عن الدرجة المثالية : زاد السلوك الأمفوتيري القاعدي لتصبح الشحنة الإجمالية للإنزيم موجبة + ✓ التغير في السلوك الأمفوتيري يتسبب في زوال روابط أو خلق روابط جديدة - ينتج عنها فقدان الإنزيمات بنيته الفراغية الوظيفية - فتنناقص سرعة التفاعل . تأثير التغير في درجة الحرارة : ✓ عند الدرجة المثالية تبلغ السرعة ذروتها لأن الإنزيمات كلها عاملة حيث تحافظ على بنيتها الفراغية خاصة الموقع الفاعل مما يسمح بتشكيل عدد أعظمي من المعقدات . ✓ كلما زادت درجة الحرارة عن الدرجة المثالية : تنكسر الروابط بين جذور الأحماض الأميني	

*0.25 3		<p>خاصة الضعيفة منها مما يسبب في فقدان البنية الوظيفية و تخريب الإنزيم (تفاعل غير عكوس ✓ كلما تناقصت درجة الحرارة عن الدرجة المثالية : تتناقص حركية الجزيئات فيتثبط الإنزيم و تتناقص فاعليته فتتناقص سرعة التفاعل (تفاعل عكوس) .</p> <p>3/ مفهوم الإنزيم :</p> <p>✓ وسيط حيوي : من طبيعة بروتينية ، يسرع التفاعل و لا يستهلك أثناءه .</p> <p>✓ عمله نوعي مزدوج : تجاه مادة التفاعل و نوع التفاعل .</p> <p>✓ وظيفته تتعلق ببنيته الفراغية و للحفاظ عليها يتطلب توفير درجة مثالية من الحرارة و الـ PH .</p>	
1 ان	1	<p>1/ التجربة (1) :</p> <p>1- رسم منحنى كمون العمل بدءا من حالة الراحة . الأطوار الزمنية : 1= زوال استقطاب ، 2= عود استقطاب ، 3= فرط الاستقطاب .</p> <p>2- تفسير الظواهر الكهربائية :</p> <p>زوال الاستقطاب : يعود الى التدفق الداخلي السريع و المكثف لشوارد الصوديوم اثر انفتاح قنوات فولتية نوعية للشوارد ، حيث تكون القنوات الفولتية لشوارد البوتاسيوم مغلقة .</p> <p>عودة الاستقطاب : تعود الى التدفق الخارجي البطيئ لشوارد البوتاسيوم اثر انفتاح قنواتها الفولتية ، و توقف تدفق شوارد الصوديوم بسبب تثبيط قنواتها الفولتية .</p> <p>فرط الاستقطاب : يعود إلى استمرار تدفق شوارد البوتاسيوم بسبب تأخر انغلاق قنواتها الفولتية</p> <p>التجربة (2) :</p> <p>3- من مقارنة (1 و 2) : نستنتج أن المشبك م1 تنبهي . من مقارنة (2 و 3) : نستنتج أن المشبك م2 تثبيطي .</p> <p>4- التفسير :</p> <p>1- التنبه الفعال في النقطة (ب) : يؤدي إلى توليد كمون عمل ينتشر إلى النهاية العصبية فتتحرر كمية قليلة من المبلغ العصبي في الشق المشبكي م1 تسبب في توليد PPSE اقل من عتبة زوال الاستقطاب على مستوى الغشاء بعد مشبكي ، لا يسمح بتوليد كمون عمل و انتشاره مما يفسر ثبات كمون الراحة في ج 1 .</p> <p>2- التنبهان الفعالان في النقطة (ب) : يؤدي إلى توليد كموني عمل ينتشران إلى النهاية العصبية فتتحرر كمية أكبر من المبلغ العصبي في الشق المشبكي م1 فيقوم الغشاء بعد مشبكي بدمج زمني لـ PPSE 2 و بالتالي توليد PPSE أكبر او يساوي عتبة زوال الاستقطاب ، مما يسمح بتوليد كمون عمل و انتشار الى ج 1 .</p> <p>3- عند إحداث تنبيهين فعالين في النقطة (ب) + تنبيه فعال في النقطة ج : يقوم الغشاء بعد مشبكي بدمج زمني و فضائي لـ $PPSE = PPSI + 2 PPSE$ اقل من عتبة زوال الاستقطاب ، مما يمنع بتوليد كمون عمل و انتشار الى ج 1 .</p> <p>رسم منحنيات .</p>	التمرين الثاني 8
5 0.5	1.5 0.5	<p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>5 – استخلاص دور العصبون المحرك :</p> <p>يقوم بدمج مختلف الكمونات التي تصل اليه من نهايات مختلفة أو من نفس النهاية دمجا فضائيا أو دمجا زمنيا ، و نشاطه يتوقف على محصلة الإدماج :</p> <p>PPSE أكبر أو يساوي عتبة زوال الاستقطاب ===== توليد كمون عمل و انتشاره دون ذلك يبقى في حالة راحة .</p>	

1- تحليل و تفسير النتائج التجريبية :

الرقم	التحليل	التفسير
1	في غياب التنبيه على مستوى الغشاء قبل مشبكي لم 1 و م 2 نسجل توزيع غير متساوي للشوارد على جانبي الغشاء : $[Na^+]_d > [Na^+]_x$ ، $[K^+]_d < [K^+]_x$ ، $[Cl^-]_d > [Cl^-]_x$ يرافق ذلك عدم تسجيل أي تيار يعبر الغشاء .	الغشاء بعد مشبكي في حالة راحة يحافظ على التوزيع غير المتساوي للشوارد عن طريق مضخة K^+ / Na^+ تعمل باستهلاك طاقة . مع انغلاق القناة الميوية كيميائيا . في غياب المبلغات العصبية في الشق المشبكي .
2	عند إحداث تنبيه فعال على مستوى النقطة ب أو حقن كمية من الأستيل كولين نسجل تساوي تركيز شوارد الصوديوم ، و يحافظ على التوزيع غير المتساوي لشوار البوتاسيوم و الكلورور و يرافق ذلك تسجيل تيار داخلي	الأستيل كولين يتثبت على مستقبلاته الغشائية على سطح الغشاء بعد مشبكي في م 1 فتتفتح القنوات الميوية كيميائيا مما يسمح بتدفق شوارد الصوديوم مسببة توليد تيار داخلي .
3	عند إحداث تنبيه فعال على مستوى النقطة ج أو حقن كمية من القابا نسجل تساوي تركيز شوارد الكلورور ، و يحافظ على التوزيع غير المتساوي لشوار البوتاسيوم و الصوديوم و يرافق ذلك تسجيل تيار داخلي	القابا يتثبت على مستقبلاته الغشائية على سطح الغشاء بعد مشبكي في م 2 فتتفتح القنوات الميوية كيميائيا مما يسمح بتدفق شوارد الكلورور مسببة توليد تيار داخلي .

0.5 2- لا نسجل تيار داخلي (لا يحدث تدفق للشوارد) ، لأن الغشاء الهولي في غياب الـ ATP يفقد حالة الإستقطاب بسبب غياب التوزيع غير المتساوي للشوارد على جانبيه مما يجعله غير قابل للتنبيه .

3/ الإستخلاص :

- مصدر كمون الراحة : التوزيع غير المتساوي للشوارد على جانبي الغشاء الهولي المستقطب بتدخل مضخة الصوديوم / بوتاسيوم المستهلكة للطاقة .
- مصدر كمون العمل في الغشاء قبل مشبكي : التغيير في نفاذية الغشاء لشوارد K^+ / Na^+ اثر انفتاح قنوات ميوية كهربائيا .
- مصدر كمون العمل في الغشاء بعد مشبكي و مصدر PPSE : التغيير في نفاذية الغشاء لشوارد Na^+ اثر انفتاح قنوات ميوية كيميائيا منشطة بالأستيل كولين .
- مصدر PPSI : التغيير في نفاذية الغشاء لشوارد Cl^- اثر انفتاح قنوات ميوية كيميائيا منشطة بالقابا .

0.25

0.25

0.5

0.5

0.5

*0.25

4

/1

التمر

ين

الثالث

ث

5ن

1- الدليل العلمي : التكامل بين الحواف الشرقية لأمريكا الجنوبية و الغربية لإفريقيا .

2- اقتراح دليل آخر : تماثل الصخور القديمة ومحتواها المستحاثي .

3- الفرضية التفسيرية :

خلال ملايين السنين الجيولوجية حدثت حركات تباعدية للصفائح التكتونية بسبب توسع قاع المحيط الأطلسي انطلاقا من محور الظهر (الذروة) .

1/2- تحليل منحنى الوثيقة 2 : الصخور البازلتيّة الحديثة تتوضع بالقرب من محور الظهر و كلما ابتعدنا عنه يتزايد عمر البازلت (صخر ناري يشكل قاع المحيط) و بشكل متناظر .

الإستخلاص : توسع قاع المحيط يحدث انطلاقا من محور الظهر مما يؤدي إلى تباعد أمريكا الجنوبية عن إفريقيا (يؤكد صحة الفرضية) .

3- العلاقة بين دليل المغنطة و المعلومات المستخلصة :

- يعتبر البازلت بوصلة مستحاثية تدل على اتجاه الحقل المغناطيسي في الوقت الذي تشكل فيه الصخر .

- عند دراسة مغنطة صخور قاع المحيط تظهر اختلالات مغناطيسية (موجبة و سالبة) متناوبة تأخذ مظهر جلد الحمار الوحشي دليل على انها لم تتشكل في نفس الزمن الجيولوجي ،

		و متناظرة بالنسبة لمحور الظهرة مما يؤكد توسع قاع المحيط انطلاقا من محور الظهرة . 2- حساب سرعة تباعد المنطقة 2 عن المحور الظهرة : استنتاج سرعة تباعد القارتين : $2Cm/ a * 2 = 4 Cm / a$ 3/ الإستخلاص : نتج الوضع الحالي لقارتي افريقيا و امريكا الجنوبية عن حركة تباعد صفيحتين تكتونيتين متجاورتين تحدهما ظهرة المحيط الأطلسي التي تعتبر منطقة بناء قاع المحيط ، حيث ساهمت على مر ملايين السنين بتوسع المحيط الاطلسي بمعدل 4 سم / السنة .
0.5	200Km / 10 ma = 20km/ ma= 2cm / a	
0.5		
1		

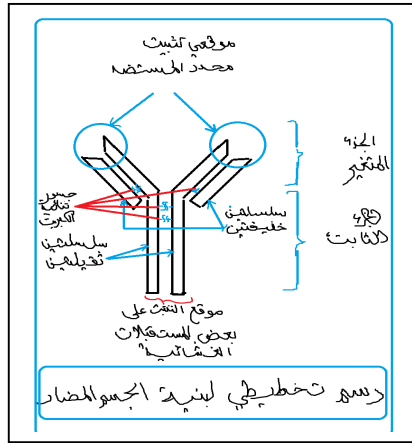
ثانوية 18 فبراير بوزغاية الشلف الإجابة النموذجية لإختبار مادة علوم الطبيعة و الحياة – البكالوريا التجريبي – دورة ماي 2016

الموضوع الثاني

الأسئلة	الإجابة	العلامة المفصلة	العلامة الجزئية										
التمرين 1 6نقاط	<p>1- المادة المقصودة : البروتين . 2- المرحلة الممثلة بالوثيقة (1) : مرحلة الترجمة من آلية تركيب البروتين . 3- شرح كيفية بناء البروتين خلال مرحلة الإنطلاق من الترجمة : - تتوضع تحت الوحدة الصغرى للريبوزوم على ARNm على مستوى رامزة الإنطلاق AUG . - يتوضع المعقد MET-f – ARNt على رامزة الإنطلاق . - تتوضع تحت الوحدة الكبرى للريبوزوم على تحت الوحدة الصغرى ، حيث الموقع P يكون مشغولا بالمعقد السابق و الموقع A شاغرا . و عندها يتشكل معقد الإنطلاق و يصبح للريبوزوم فعالا و جاهزا لقراءة بقية الرامزات . - يتوضع المعقد ARNt- Pro في الموقع A ، فتتشكل رابطة بيبتيدية بين Met-f و Pro مع خروج الـ ARNt من الموقع P 4- أ-س = ADN ، ع = رباعي بيبتيد . ب- البرنامج = راستوب ، نموذج عرض س = الكرة و العود ، نموذج عرض ع = المكس . ج- المقارنة :</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>ADN</th> <th>رباعي بيبتيد</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>التركيب الكيميائي</td> <td>سلسلتان متقابلتان من متتالية 4 انواع من النكليوتيدات (A, T ; C ; G)</td> </tr> <tr> <td>نوع اللغة</td> <td>لغة نووية مشفرة بثلاثية نكليوتيدات (64 رامزة) . لغة بروتينية مشفرة 20 حمض اميني</td> </tr> <tr> <td>الدور</td> <td>مقر المعلومة الوراثية</td> </tr> <tr> <td>مقر التركيب</td> <td>النواة</td> </tr> </tbody> </table>	ADN	رباعي بيبتيد	التركيب الكيميائي	سلسلتان متقابلتان من متتالية 4 انواع من النكليوتيدات (A, T ; C ; G)	نوع اللغة	لغة نووية مشفرة بثلاثية نكليوتيدات (64 رامزة) . لغة بروتينية مشفرة 20 حمض اميني	الدور	مقر المعلومة الوراثية	مقر التركيب	النواة	0.25 0.25 4*0.25 2*0.25 2*0.25 4*0.25	
ADN	رباعي بيبتيد												
التركيب الكيميائي	سلسلتان متقابلتان من متتالية 4 انواع من النكليوتيدات (A, T ; C ; G)												
نوع اللغة	لغة نووية مشفرة بثلاثية نكليوتيدات (64 رامزة) . لغة بروتينية مشفرة 20 حمض اميني												
الدور	مقر المعلومة الوراثية												
مقر التركيب	النواة												
	<p>شرح كيف يتحدد بناء البروتين انطلاقا من بناء الـ ADN : - على مستوى النواة : يتم نسخ الرسالة الوراثية ARNm انطلاقا من إحدى سلسلتي الـ ADN (السلسلة القالبية المشفرة بتتابع رامزات ثلاثية النكليوتيدات) و ذلك بربط النكليوتيدات الحرة (يميزها سكر الريبوز + U) بشكل مكمل لنكليوتيدات السلسلة المستنسخة مع استبدال U بـ T ، بتدخل انزيم النسخ ARN P و الـ ATP . - يغادر الـ ARNm النواة ، حاملا المعلومة الوراثية المشفرة بمتتالية الرامزات إلى الهيولى . - تترجم الرسالة الوراثية على مستوى البوليزوم و ذلك بربط الأحماض الأمينية بتتابع</p>	3*0.25											

محدد من حيث النوع و العدد الترتيب حيث الرامزة لا تشفر إلا لحمض أميني واحد ، و أغلب الأحماض الأمينية يمكن ان يشفر لها باكثر من رامزة .

0.25
0.25
0.75



0.5

0.5

5- أ- البنية تمثل جسم مضاد يستواها البنيوي : وظيفي (رابعي)

ب- وظيفته تتعلق بالمنطقة المتغيرة .

ج- رسم تخطيطي للجسم المضاد

د- α - نفس اختلاف المناطق المتغيرة

باختلاف الاحماض الأمينية المشكلة لموقع

تثبيت محدد المستضد ، و ظهور محددات

جديدة لأنواع الغزاة بقدرتها على تغيير التعبير المورثي .

β - نعم يتعلق الأمر بالذخيرة الوراثية : التعليل

لأن المورثة هي التي تتحكم في نوع البروتين

و تغيير البروتين تنوعه يدل على تغير المورثة و تنوعها

/1

التمرين الثاني

1- الإجابة بصح او خطأ مع التعليل :

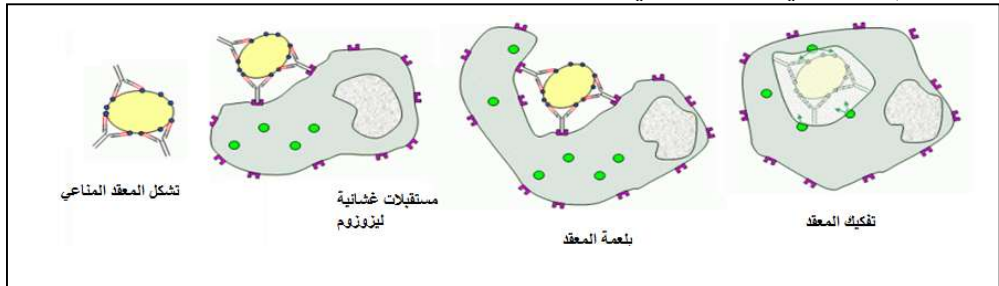
2*0.25
5*0.25

العبارة	صح / خطأ	التعليل
أ	صح	ظهور قوس الترسيب في العلبه A بين الحفرة المركزية و الحفرتين (1 و 2) يدل على وجود اجسام مضادة في مصل الأرنب الذي حقن باليومين الإنسان انتشرت من الحفرة المركزية و سببت في ترسب المستضدات (اليومين الإنسان) المنتشرة من الحفرتين (1 و 2) مما يؤكد ان اليومين الإنسان حرض استجابة مناعية خلطية .
ب	صح	الترسيب ناتج عن تعطيل المستضد (منع انتشاره) بسبب ارتباطه مع الجسم المضاد النوعي له و هذا يدل ما على تشكل معقد مناعي
ج	خطأ	عدم تشكل قوس الترسيب بين الحفرة المركزية و الحفرة (4) في العلبتين A , B يدل على غياب الأجسام المضادة لليومين البقر في مصل الأرنب .
د	صح	لأن المنطقة المتغيرة تضم موقعا لتثبيت المستضد يتكامل بنيويا مع محده .

2.75

2- رسم تخطيطي لمعقد مناعي و التخلص منه عن طريق البلعمة .

2*0.25



/2

1- تعليل العبارات :

أ- لأن الفار E شاهد غير محقون بالمستضد نفاثه مع الفارين A , C المحقونين بمستضدين مختلفين .

ب- لأن الخلية للمفاوية المستعملة في التجربة هي الـ LTC التي تتعرف على الخلية المستهدفة (المصابة بالفيروس) عن طريق المستقبل الغشائي TCR الذي يتكامل

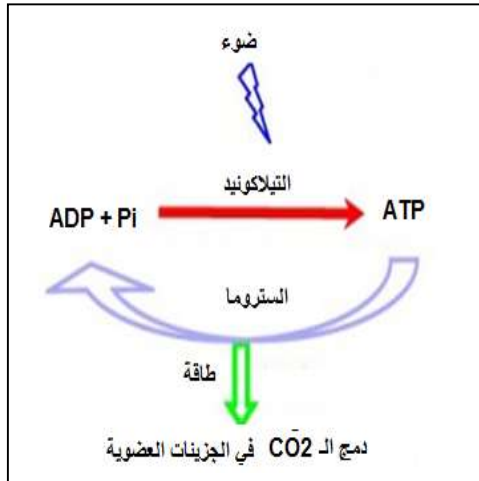
3.75

0.25

0.25

	<p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p>	<p>بنويويا مع محدد المستضد المرفوق بالمحدد الذات (HLAI) .</p> <p>ت- يسمح الإتصال بين الـ LTC و الخلية المصابة بالفيروس الذي ولدها بتحرير مادة البرفورين التي تتبلمر مشكلة قنوات غشائية في الخلية المصابة مما يسمح بدخول الماء و الشوارد و انحلال الخلية المصابة و بالتالي تناقص عددها .</p> <p>ث- لا يتناقص عدد الخلايا المصاب بفيروس LCM عند الحيوان D عند حقنه بـ LTC النوعية لفيروس MuLv المستخلصة من الحيوان C لأن LTC لا تتعرف على الخلية المصابة بسبب عدم تكامل المستقبل الغشائي مع البيبتيد المستضدي .</p> <p>- لا يتناقص عدد الخلايا المصاب بفيروس LCM عند الحيوان F لأن الخلايا للمفاوية التي استخلصت من الحيوان E لا تضم خلايا الـ LTC حيث لم يحقن مسبقا بفيروس LCM أي لم يتم توليد استجابة مناعية نوعية .</p> <p>ج - لأن الـ LB تتعرف مباشرة على المستضد للتكاثر و تتمايز إلى بلازموسيت للأجسام المضادة ليست متخصصة في انحلال الخلايا .</p> <p>و الـ خلية للمفاوية الحاملة لمؤشر الـ CD4 هي الـ LT4 تتعرف على البيبتيد المستضدي مرفوقا بالـ HLAII للتكاثر و تتمايز إلى LTh مفرزة للأنتروكين 2 وهي أيضا غير متخصصة في انحلال الخلايا .</p> <p>2- رسم تخطيطي لعملية التماس بين LTC و الخلية المصابة بالفيروس .</p>	
	<p>0.25</p> <p>0.75</p> <p>4*0.25</p>	<div data-bbox="475 790 1174 1216" data-label="Diagram"> </div> <p>3/ مميزات الإستجابة المناعية :</p> <p>دخول المستضد للعضوية يحرض توليد استجابة مناعية نوعية مكتسبة قابلة للنقل ذات وساطة خلوية (تدخل LTC) أو خلطية (تدخل الأجسام المضادة) .</p> <p>دور البروتين في الدفاع عن العضوية : يلعب البروتين أدوارا متنوعة في الدفاع عن العضوية :</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ محددات الذات (HLA I , HLA II) لتقديم و عرض البيبتيدات المستضدية للخلايا التائية . ✓ مستقبلات غشائية نوعية : BCR ، TCR- CD4 ، TCR- CD8 ، لتتعرف النوعي على المستضد أو البيبتيد المستضدي . ✓ الأنترلوكينات و مستقبلاتها الغشائية الضرورية للتنشيط و التحفيز . ✓ البرفورين الضروري لإنحلال الخلايا المصابة بالفيروسات و الخلايا السرطانية الليزوزيم الذي يفكك المستضدات اثناء البلعمة 	
	<p>0.25</p> <p>0.25</p>	<p>1/ التمرين الثالث</p> <p>7.5</p> <p>1- وصف ما فوق بنية الصانعة الخضراء : عضوية بيضوية الشكل ، ذات بنية حجيرية ، تتكون من تراكيب غشائية تسمى التلاكويد تتمثل في صفائح حشوية تصطف عليها كيبسات مشكلة بذيرات ، تتوضع التلاكويد ضمن الستروما ، التي تحاط بغلاف يتكون من غشاءين (خارجي و داخلي) يفصل بينهما فراغ) .</p> <p>2- التحليل المقارن و المعلومات المستخرجة :</p> <ul style="list-style-type: none"> • (1-2) : عند وضع الستروما في الظلام و بإضافة الـ ATP و الـ CO₂ بالكربون المشع نلاحظ تثبيت كمية كبيرة من الـ CO₂ المشع (43000) مقارنة بوضع 	

<p>3.5</p>	<p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.75</p> <p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p>	<p>الستروما في الظلام بدون إضافة الـ ATP. حيث يتم تثبيت كمية منخفضة (4000) ✓ المعلومة المستخرجة : تثبيت الـ CO₂ و دمجها في الجزيئات العضوية يتطلب ATP</p> <p>• (2-3) : عند وضع الستروما في الظلام و بإضافة الـ ADP + Pi و تيلاكويد معرضة مسبقا للضوء و الـ CO₂ بالكربون المشع نلاحظ تثبيت كمية كبيرة من الـ CO₂ المشع (96000) مقارنة بوضع الستروما في الظلام بإضافة الـ ADP + Pi و بدون إضافة تيلاكويد معرضة للضوء. حيث يتم تثبيت كمية منخفضة (4000)</p> <p>✓ المعلومة المستخرجة : تثبيت الـ CO₂ و دمجها في الجزيئات العضوية يتطلب تيلاكويد معرضة للضوء .</p> <p>• (1-3) : عند وضع الستروما في الظلام و بإضافة الـ ADP + Pi و تيلاكويد معرضة مسبقا للضوء و الـ CO₂ بالكربون المشع نلاحظ تثبيت كمية كبيرة من الـ CO₂ المشع (96000) مقارنة بوضع الستروما في الظلام و بإضافة الـ ATP و الـ CO₂ بالكربون المشع حيث يتم تثبيت كمية أقل من الـ CO₂ المشع (43000).</p> <p>✓ المعلومة المستخرجة : التيلاكويد المعرضة للضوء في وجود الـ ADP + Pi في الستروما تتركب كمية كبيرة من الـ ATP تسمح بتركيب كمية كبيرة من الـ CO₂. 3- و صف آلية الفسفرة الضوئية : - بوجود الضوء تنهيج الأنظمة الضوئية فتأكسد فاقدة الكترولونات . - تنتقل الإلكترونات عبر سلسلة النقل حسب تزايد كمون الأكسدة الإرجاعية . - يتأكسد الماء محررا الكترولونات و بروتونات - يرجع الـ PSII من الإلكترونات الناتجة عن أكسدة الماء . و يرجع الـ PSI بالإلكترونات الناتجة عن أكسدة PSII . - تستعمل الطاقة المتحررة عن نقل الإلكترونات بضخ البروتونات من الستروما إلى التجويف عكس تدرج التركيز . - ينتج عن تراكم البروتونات في التجويف فرق في تركيز الـ H⁺ على جانبي الغشاء مما يسمح بميزها عبر الكريات المذبذبة محفزة انزيم الـ ATP سنتاز على فسفرة الـ ADP . 4- استخلاص التحولات الطاقوية على مستوى الصانعة الخضراء : - يقوم التيلاكويد بتحويل الطاقة الضوئية إلى طاقة قابلة للإستعمال (ATP) . - تقوم الستروما بتحويل الطاقة الموجودة في الـ ATP إلى طاقة كامنة في الجزيئات العضوية بدمج الـ CO₂ . 5- المخطط الكامل :</p>	
<p>4</p>	<p>0.5</p> <p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>1.5</p>	<p>1/2</p> <p>1- شروط تركيب الـ ATP على مستوى الميتوكوندري : حمض البيروفيك - الـ O₂ - ADP + Pi - التعليل : في غياب الـ O₂ لا يتم تركيب الـ ATP ، و في غياب البيروفيك لا يتم استهلاك الـ O₂ ، و يستهلك عند إضافته و عند إضافة ADP + Pi يزداد استهلاكه 2- أ- دراسة الشكل (2) : 1= 2CO₂ , 2= 2 Acétyle COA, 3=2(ADP + Pi) , 4= 2 ATP , 5= 4CO₂ ; 6= 10NAD⁺ ; 7= 10NADH⁺ ; 8= 12 H₂O ; 9= 34(ADP+Pi) ; 10= 34 ATP . التفاعل 1= الخطوة التحضيرية ، التفاعل 2= حلقة كربس ، التفاعل 3= الفسفرة التأكسدية . المستوى 1= الستروما ، المستوى 2= الغشاء الداخلي</p>	



ان	<p>ب- التفسير :</p> <p>ز0- 1 : ثبات تركيز ATP , O2 يعود إلى غياب الميتوكوندري ز1- 2 : تناقص طفيف في تركيز ثنائي لأكسجين يعود إلى تثبيته من طرف الميتوكوندري مما يدل على وجود نواقل مرجعة في السطر وما ، وعدم تغير تركيز الـ ATP يعود إلى عدم تركيبها في وجود عدد قليل من النواقل المرجعة . لذلك يتوقف تثبيته ثنائي الأكسجين. ز2- 3 : ثبات تركيز ATP , O2 يعود إلى عدم حدوث تفاعل الفسفرة التأكسدية في غياب النواقل المرجعة لأن الميتوكوندري لا تقبل الجليكوز كمادة أيض . ز3- 4 : تناقص تركيز O2 وتزايد ATP ، مما يدل على حدوث الفسفرة التأكسدية بوجود النواقل المرجعة الناتجة عن هدم حمض البيروفيك . ز4- 5 : تناقص سريع في تركيز O2 وتزايد سريع في تركيز ATP ، بإضافة ADP+Pi التي تستعمل في تركيب الـ ATP مما يزيد في سرعة أكسدة النواقل المرجعة و بالتالي الزيادة في سرعة استهلاك ثنائي الأكسجين. ت- معادلة اجمالية تلخص تفاعل الأوكسدة التنفسية</p> <p>0.25 $2 \text{CH}_3\text{-CO-COOH} + 6 \text{H}_2\text{O} + 6\text{O}_2 + 36 (\text{ADP} + \text{Pi}) \rightleftharpoons 6\text{CO}_2 + 12 \text{H}_2\text{O} + 36 \text{ATP}.$</p> <p>3/ معادلة التركيب الضوئي :</p> <p>0.25 $6\text{CO}_2 + 12 \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6 \text{H}_2\text{O} + 6\text{O}_2$ + ضوء + يخضور</p> <p>معادلة التنفس :</p> <p>0.25 $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6 \text{H}_2\text{O} + 6\text{O}_2 \rightleftharpoons 6\text{CO}_2 + 12 \text{H}_2\text{O} + \text{E} (38\text{ATP} + \text{حرارة})$</p> <p>0.25 التركيب الضوئي تفاعل أكسدة إرجاعية ماص للطاقة ، و التنفس تفاعل أكسدة إرجاعية ناشر للطاقة .</p>
----	---

انتهى