# ABIL SOFT امتحان بكالوريا التعليم التنقيط لمادة: علوم الطبيعة والحياة الموذجية وسلم التنقيط لمادة: علوم الطبيعة والحياة المدة المدة

**ل** دورة: جوان 2014 شعبة: علوم تجريبية

#### الموضوع الأول

التمرين الأول: (06 نقاط)

		, ,		
العلامة مجزأة	عناصر الإجابة			
		، المفصولة:	ية الأجزاء	I- 1- تسم
	المعيار المعتمد	الأجزاء المفصولة	رقم الجزء	
2X0.25	- يتركب في معظمه من نسبة عالية من الـ ADN و نسبة قليلة من البروتينات و الـ ARN	أنوية (النواة)	1	
2X0.25	- استهلاك كبير للـ O <sub>2</sub> و إنتاج وافر للـ ATP	میتوکندریات ( میتوکندر ي)	2	
2X0.25	- احتواؤها على نسبة عالية من ال ARN و نسبة تركيب البروتين عالية.	بوليزومات (أجزاء من الشبكة الهيولية الفعالة)	3	
0.25	2- دور كل منها في تركيب البروتين: - الأنوية: تحتوي على المعلومات الوراثية وهي مقر استنساخ ونضب الـ ARN الميتوكوندريات: توفر الطاقة لآلية تركيب البروتين.			
0.25	لهيولى (الترجمة).	ِ تركيب البروتين في ا	ومات: مقر	- بوليزو
0.75	- ا- أ- تمثل العناصر: 1- أ- تمثل العناصر: - س: سلسلة ADN غير مستنسخة. - ص: متعدد بيبتيد ناتج.			
0.25 0.25	– ع: ARN <sub>m</sub> – تمثل أرقام الشكل 1 وضعية (رقم) القاعدة الأزونية في سلسلة ADN . – المرحلة الممثلة بالشكل 2: الترجمة.			
0.25	<ul> <li>ب- المقارنة: في الجزء a.</li> <li>عدد القواعد الأزوتية في الـ ADN تقدر بـ 63 بينما عدد الأحماض الأمينية في السلسلة</li> </ul>			
0.25	فهي أقل من عدد القواعد الأزوتية بثلاث مرات. ثلاثية من القواعد الأزوتية ( 3=63/21 )	•		
0.25	ج - التمثيل: GAC UCC UGA GGA			
0.25	د- عدد الأحماض الأمينية في البروتين الوظيفي الناتج عن هذه المورثة مع التوضيح: - عدد الأحماض الأمينية: 146			

0.5	التوضيح: مجموع القواعد في المورثة 444، تحذف 6 قواعد و هي ثلاث قواعد الممثلة لرامزة الانطلاق (AUG) الموافقة للـ Met الذي يحذف عند نهاية تركيب البروتين وثلاث قواعد الممثلة لرامزة التوقف (UAA) في نهاية المورثة التي لا توافق أي حمض أميني. فيبقى 438 قاعدة أزوتية. 1438 = 146 وهو عدد الأحماض الأمينية.
	2- يسبق المرحلة الممثلة في الشكل ب مرحلة هامة:
0.25	أ- اسم المرحلة: الاستنساخ. أهميتها: يتم خلالها التصنيع الحيوي لجزيئة الـARN انطلاقا من إحدى سلسلتي الـADN
0.25	(السلسلة الناسخة) ثم انتقالها إلى الهيولى لتترجم إلى متتالية أحماض أمينية في البروتين.
0.5	ب- تركيب سلسلة واحدة من الجزيئة ARN <sub>m</sub> ينتج عنها عدة جزيئات بروتينية (ص). التوضيح: عند انتقال الـ ARN <sub>m</sub> إلى الهيولى تترجم رسالته إلى بروتين في مستوى البوليزوم حيث على مستواه تسمح القراءة المتزامنة للـ ARN <sub>m</sub> نفسه من طرف عدد من الريبوزومات بتكثيف
	وتسريع تركيب البروتينات المصنعة وهو ما يؤدي إلى إنتاج عدة سلاسل بيبتيدية انطلاقا من جزيئة
	واحدة منARN.

#### التمرين الثاني: (06 نقاط)

العلامة	عناصر الإجابة		
مجزأة	- 1 - البيانات المرقمة (من 1 إلى 5).		
1.25	1 1 مبير عشاء خارجي للميتوكندري 1 عشاء خارجي للميتوكندري		
	- 2− فراغ بين غشاءين		
	3 – غشاء داخلي للميتوكندري		
	4− كرية مذنبة (ATP سنتاز)		
	5- بروتينات غشائية ضمنية		
	2- المقارنة بين الغشاء الخارجي والغشاء الداخلي للميتوكندري:		
	الغشاء الخارجي للميتوكندري الغشاء الداخلي للميتوكندري		
0.75	أوجه التشابه كلاهما يتكون من طبقة فوسفولبيدية مضاعفة تتخللها بروتينات		
	أوجه الاختلاف نسبة البروتينات قليلة تسمح نسبة البروتينات عالية و متنوعة		
0.25	بوظائف محدودة كنفاذية تسمح بوظائف محددة كأكسدة		
	الجزيئات الصغيرة و الأيونات. النواقل المرجعة و فسفرة الــ ADP		
	<ul> <li>الاستنتاج: الغشاء الداخلي للميتوكندري مقر الفسفرة التأكسدية.</li> </ul>		
	ا- 1- أ- دور الغشاء الداخلي للميتوكندري تجاه البروتونات:		
0.25	من أ إلى ب: أدى حقن الأكسيجين إلى انخفاض سريع في pH الوسط الخارجي (من 7 إلى 1). أي ارتفاع		
0.25	في تركيز البروتونات في الوسط الخارجي.		
	منه: يصبح الغشاء الداخلي للميتوكندري، في وجود الأكسجين، يسمح بانتقال البروتونات من الوسط الداخلي (المادة الأساسية) إلى الوسط الخارجي (الفراغ بين غشائين) عكس تدرج التركيز.		
0.25	من ب إلى ج: حدث ارتفاع لـ pH الوسط الخارجي تدريجيا إلى pH=7، أي انخفاض في تركيز البروتونات		
0.25	في الوسط الخارجي. ومنه يسمح الغشاء الداخلي للميتوكوندري بانتقال البروتونات من الوسط الخارجي (الفراغ بين غشائين) إلى الوسط الداخلي (المادة الأساسية) في اتجاه تدرج التركيز.		
0.35	ومنه: في وجود الأكسيجين، يقوم الغشاء الداخلي للميتوكندري بضخ البروتونات من الوسط الداخلي (المادة		
0.25	الأساسية ) إلى الوسط الخارجي (الفراغ بين غشائين) لإحداث التدرج في التركيز، ثم ينقلها من الفراغ بين		
	الغشائين إلى المادة الأساسية في اتجاه تدرج التركيز.		
0.25	ب _ تأثير DNP على الغشاء الداخلي للميتوكندري:		
	- الــــDNP يجعل الغشاء الداخلي نفوذا للبروتونات ٔ H . - در حَورِ DNP دار تراط به رالشوار د ٔ H جوه قرانور اغربن الغشائين ذي الــــ pH الوزخفض ثور بتأكير دروية		
0.25	<ul> <li>- يرجَع DNP بارتباطه بالشوارد "H جهة الفراغ بين الغشائين ذي الــ pH المنخفض، ثم يتأكسد جهة الحشوة ذات الــ pH المرتفع ، مزيلا بذلك التدرج في التركيز.</li> </ul>		

تجريبيه	تابع الإجابة النمودجية وسلم التنفيط لمادة: علوم الطبيعة والحياة / شعبة: علوم
	2-أ- تعليل اختلاف النتائج بين التجربتين (أود): - التربية أوترك الم ATD داترة شرارت من الترك المانتية أي دتران الثارال
0.25	التجربة أ: تركيب الـ ATP يعود لتوفر شرط تدرج في التركيز $H^+$ نتيجة أكسدة النواقل المرجعة لوجود الأكسجين و انتقال موضعي للـ $H^+$ من الوسط الخارجي إلى تجويف الحويصل.
	- التجربة د: عدم تركيب الـ ATP يعود لعدم توفر شرط تدرج في تركيز الـ <sup>+</sup> H لغياب النواقل المرجعة
0.25	والأكسجين.
	ب- الاستنتاج: يتطلب تركيب الــ ATP الشروط التالية:
	<ul> <li>حویصلات کاملة (وجود کریات مذنبة)</li> </ul>
0.75	P <sub>i</sub> وفر ADP و P
	<ul> <li>− توفر تدرج في تركيز <sup>+</sup>H</li> </ul>
	$-$ أثر إضافة الــ DNP على استعمال الــ $0_2$ وفسفرة الــ ADP . مع التعليل:
0.25	$-$ لا يؤثر الــ DNP على استعمال الــ $O_2$ ولكن يؤثر على فسفرة الــ ADP، لأن الــ DNP لا
0.23	يؤثر على انتقال الإلكترونات عبر السلسلة التنفسية حيث يعتبر $O_2$ آخر مستقبل لها و من جهة
	أخرى $Y$ يتطلب تدرج في تركيز $H^+$ عكس فسفرة الــ ADP التي تتطلب ذلك، و بالتالي في
0.25	تواجد DNP يتوقف مرور <sup>+</sup> H عبر الكرية المذنبة نتيجة العودة السريعة لتساوي التركيز بسبب
	نقل $DNP$ لـــ $^+$ نحو المادة الأساسية عبر الطبقة الفوسفولبيدية.
	ا ا ا - رسم تخطيطي مختصر للفسفرة التأكسدية:
	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,
	فراغ بىن غشاءىن
	نقل موضعتي 🖈 💮
0.5	نقل موضعي نقل موضعي
	غشاء داخلي الميتوكندري
	FADH <sub>2</sub> FAD
	2H <sup>+</sup> + 1/ <sub>2</sub> O <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O
	NADH + H* NÀD*  alor ADP + P)  ATP

التمرين الثالث: (08 نقاط)

العلامة مجزأة		عناصر الإجابة	
	<u> </u>	. بياناتها الموضحة على الوثيقة 1	
0.25		_	تسمية الجزيئة: جسم مضاد.
		زء ثابت 3– جزء متغير	,
2			4- سلسلة خفيفة - 5- جز
	ستقبلات بعض خلايا الذات		7- موقع تثبيت محدد المستض
	حة على الوثيقة 1ب ليست الخلية	ية التي تدل على أن الخلية الموضد	2- استخراج المميزات البنيو
			المنتجة لجزيئات الوثيقة 1 أ.
	على نواة كبيرة ضمن سيتوبلازم قليل،	ب صغيرة القطر تتميز باحتوائها -	الخلية الممثلة على الوثيقة 1ب
0.5	تملك مميزات الخلية البلازمية، لذلك	جهاز غولجي غير نامي فهي لا	شبكة هيولية غير متطورة ،
	الوثيقة 11أ.	سام المضادة السارية الممثلة على	ليست هي الخلية المفرزة للأجد
	الخلية الموضحة على الوثيقة 1 ب:	ة 1أ و مثيلتها من جزيئات غشائية	3- مقارنة بين جزيئات الوثيق
	جزيئات الوثيقة 1ب	جزيئات الوثيقة 1أ	
	اغية متماثلة	لهما بنية فرا	من حيث البنية
	أنتجتها خلايا LB	أنتجتها خلايا بلازموسيت	من حيث المصدر
1.75	أجسام مضادة غشائية	أجسام مضادة سارية	من حيث التسمية
	تتدخل في مرحلة التعرف على	تتدخل في مرحلة القضاء على	من حيث الدور
	مولد الضد	مولد الضد (مرحلة التنفيذ)	
	ll − 1 ما تمثله الأحماض الأمينية المرقمة من الوثيقة 2 ج:		
	الخفيفة من الجسم المضاد هي	نطقة المتغيرة من السلسلة الثقيلة و	الأحماض الأمينية المكونة للم
0.25	م التثبيت الخاص به.	عن تثبيت محدد المستضد في موقع	الأحماض الأمينية المسؤولة
	تقاربة من الجسم المضاد:	نية ذات أرقام متباعدة في مواقع م	2- تفسير وجود أحماض أمية
	ة للجزء الطرفي (الطرف NH2) من	. حدثت له انطواءات عديدة خاصا	أثناء نضج بنية الجسم المضاد
0.5	تباعدة في السلسلة الأولية بأن تتقارب	حت لأحماض أمينية ذات أرقام ما	السلسلتين الخفيفة والثقيلة، سم
		قع الارتباط بمحدد مولد الضد.	فضائيا لتشارك في تشكيل مو
		الوثيقة 2 أ:	3- استخراج المعلومات من
0.25		ت LB هي أجسام مضادة غشائية	

امتحان بكالوريا التعليم الثانوي دورة: جوان 2014 تابع الإجابة النموذجية وسلم التنقيط لمادة: علوم الطبيعة والحياة شعبة: علوم تجريبية يتكون كل جسم مضاد غشائي من:

0.25

0.25

- سلسلتين ثقيلتين، تتكون كل منهما من 446 حمض أميني منها 121 حمض أميني تشكل المنطقة المتغيرة ؛ الأحماض الأمينية المتبقية (446-121= 325) تشكل المنطقة الثابتة.
- سلسلتين خفيفتين، تتكون كل منهما من 214 حمض أميني منها 107 حمض أميني تشكل المنطقة المتغيرة والأحماض الأمينية المتبقية (214-107= 107) تشكل المنطقة الثابتة.
  - من الوثيقة 2 (ب):
  - المنطقة المتغيرة من السلالسل الخفيفة للأجسام المضادة المختلفة (الجزء المتراوح بين الحمض الأميني رقم 1 والحمض الأميني رقم 107) تتميز بتغير عال، أي أن نسبة اختلاف الأحماض الأمينية المكونة لها كبيرة.
    - المنطقة المتغيرة من السلاسل الثقيلة للأجسام المضادة المختلفة (الجزء المتراوح بين الحمض الأميني رقم 1 و الحمض الأميني رقم 121) تتميز كذلك بتغير عال.
    - يتضمن الجزء المتغير من السلاسل الثقيلة و الخفيفة للأجسام المضادة المختلفة مناطق شديدة التغير موافقة للأحماض الأمينية المسؤولة عن تثبيت محدد المستضد.

كل السلاسل الثقيلة للأجسام المضادة الغشائية المختلفة تملك نفس التسلسل من حيث الأحماض الأمينية من الرقم 121 إلى الرقم 446، وهي تتتمي إلى المنطقة الثابتة المتماثلة لدى كل الأجسام المضادة للذات.

كل السلاسل الخفيفة للأجسام المضادة الغشائية المختلفة تملك نفس التسلسل من حيث الأحماض الأمينية من الرقم 107 إلى الرقم 214، وهي تنتمي إلى المنطقة الثابتة المتماثلة لدى كل الأجسام المضادة من الذات.

الاستخلاص: إن خاصية النوعية للاستجابة المناعية ذات الوساطة الخلطية تستند على:

- وجود نسيلات من الخلايا LB ، كل نسيلة تملك نوعا واحدا من الأجسام المضادة الغشائية (BCR) ذات موقع تثبيت خاص قادر على التعرف النوعي على محدد مولد الضد والارتباط به نتيجة التكامل البنيوى بينهما. ذلك الارتباط يحدث التنشيط والتكاثر والتمايز مؤديا إلى انتاج أجسام مضادة سارية مماثلة للأجسام المضادة الغشائية، ترتبط نوعيا مع نفس مولد الضد وتعدل مفعوله.
  - نوعية كل جسم مضاد مرتبطة بتسلسل الأحماض الأمينية في المنطقة المتغيرة للسلاسل الثقيلة و الخفيفة الخاصة به.

1

1

#### الموضوع الثاني

#### التمرين الأول: (5.5 نقطة)

	<u>اسرین ۱۵ون</u> ۰ (د.و تس <sup>د</sup> )
العلامة مجزأة	عناصر الإجابة
	1- أ- تفسير نتائج الجدول ب:
0.25	- في التجربة 1: البروتياز في شروط مثلى لأنه في وسط ذي حموضة مناسبة ( pH=5) ، بنية الأنزيم طبيعية، النشاط الأنزيمي طبيعي لذلك قام الأنزيم بإماهة بروتينات البكتريا.
0.25	- في التجربة 2: البروتياز في وسط غير طبيعي (في سائل هيولى) بدرجة حموضة غير مناسبة (7=pH)، بنية الأنزيم غير طبيعية، الأنزيم غير نشط، الأنزيم لا يفكك بروتينات البكتريا.
0.25	- في التجربة 3: الهكسوكيناز من الانزيمات الهيولية حيث ( ph=7) عند وضعه في وسط غير طبيعي (في السائل الليزوزومي) بدرجة حموضة غير مناسبة ، بنية الأنزيم غير طبيعية (ph=5)، الأنزيم غير نشط عدم فسفرة الغلوكوز.
0.25	- في التجربة 4: الهكسوكيناز في شروط مثلى لأنه ضمن الهيولى في وسط ذي حموضة مناسبة (7=pH) ، بنية الأنزيم طبيعية، النشاط الأنزيمي طبيعي لذلك قام الأنزيم بفسفرة الغلوكوز.
0.5	- الاستنتاج: نشاط الأنزيم يتأثر بتغير حموضة الوسط. ففي وسط أقل أو أكثر درجة من الحموضة المناسبة للنشاط، يفقد الموقع الفعال شكله المميز بتغير حالته الأيونية وهذا ما يعيق تثبيت مادة التفاعل وبالتالي يمنع حدوث التفاعل الخاص بالأنزيم.
1	ب- الطبقة الغشائية لليزوزوم تفصل سائلا ليزوزوميا ذي قيم pH تتراوح من 4.5 إلى 5.5 ، يوفر قيما مثلى لنشاط أنزيمات الليزوزوم، عن سائل سيتوبلازمي ذي قيم pH تتراوح من 7 إلى 7.3 يوفر قيما أخرى مثلى لنشاط الأنزيمات السيتوبلازمية؛ أنزيمات الليزوزوم لا تعمل في الهيولى وأنزيمات الهيولى لا تعمل في السائل الليزوزومي، أي أن التنظيم الغشائي الحجيري الخلوي ضروري لأنه يفصل حجيرات تتضمن أنزيمات مختلفة يمكنها من أن تعمل في قيم pH مثلى مختلفة ضمن خلية واحدة.
0.5	2- أ- تعليل تسمية الأنزيم بوسيط حيوي: حيوي: لأن الأنزيم بروتين. وسيط: لأن الأنزيم يتدخل ليسرع التفاعل الكيميائي ويسترجع بنيته ونشاطه في نهاية التفاعل.

# امتحان بكالوريا التعليم الثانوي SOĘ دورة: جوان 2014 المتحان بكالوريا التعليم الثانوي SOĘ علوم الطبيعة والحياة / شعبة: علوم تجريبية تابع الإجابة النموذجية وسلم التنقيط لمادة:

	ب- وصف بنية الليزوزيم ودور الجسور ثنائية الكبريت:
	<ul> <li>الليزوزيم عبارة عن بروتين أحادي السلسلة الببتيدية يتركب من 129 حمض أميني. يملك في جزء</li> </ul>
1	منه موقعا فعالا يتميز بشكل محدد.
	- تتدخل في تحديد البنية الفراغية للأنزيم و استقرارها 4 جسور ثنائية الكبريت.
	*
_	ج- الاستدلال من معطيات الوثيقة 2 لماذا يمكن للحرارة المرتفعة أن تُعَرِّضَ العضوية للإصابة
1	بالبكتيريا:
	أثر الحرارة على بنية الليزوزيم: تبين الوثيقة2 (ج) ، بأن ارتفاع درجة الحرارة يؤدي إلى تخريب
	الجسور ثنائية الكبريت التي تساهم في ثبات البنية ثلاثية الأبعاد.
	نلاحظ أنه كلما زاد تخريب الجسور ثنائية الكبريت كلما تناقص النشاط الأنزيمي.
0.5	عندما يكتمل تخريب كل الجسور يتوقف النشاط الأنزيمي.
	ارتفاع الحرارة يخرب الجسور ثنائية الكبريت الضرورية لثبات البنية الفراغية للأنزيم، فيتغير الموقع
	الفعال، الأنزيم يفقد نشاطه. فلا يستطيع تفكيك السلاسل السكرية المتواجدة في جدران البكتيريا.
	البكتيريا تبقى حية وتتكاثر فتحدث الإصابة للعضوية.

#### التمرين الثاني: (7.5 نقطة)

العلامة مجزأة	عناصر الإجابة	
0.25X5	-1 أنواع العصبونات المتذخلة في عمل كل عضلة: $-1$ في عمل العضلة 1: عصبون حسي، عصبون محرك $-1$ $-1$ $-1$ $-1$ $-1$ $-1$ $-1$ $-1$	
1 0.5	2- تحليل التسجيلات الممثلة على الوثيقة 1 (ب،ج)، مع الاستنتاج: يمثل التسجيلان تغيرات الكمون الغشائي في الغشاء بعد مشبكي للمشبكين (م1) و (م3) نتيجة تنبيه فعال للعصبون الحسي للعضلة 1. عند تنبيه فعال لليف الحسي قبل المشبكي المتصل بالعضلة 1 نسجل في الغشاء بعد مشبكي منبه (PPSE) نسجل في الغشاء بعد مشبكي منبه (م1) زوال استقطاب أو كمون بعد مشبكي منبه (م3) إفراطا لفترة قصيرة ثم يسترجع الغشاء استقطابه بينما نسجل في الغشاء بعد مشبكي للمشبك (م3) إفراطا في الاستقطاب أي كمون بعد مشبكي مثبط (PPSI) لفترة قصيرة ثم يسترجع الغشاء استقطابه.  - يسبب التنبيه الفعال لليف قبل مشبكي مرور رسالتين مختلفتين في مستوى المشبكين م1 و م3.  الاستنتاج: المشبك م1 منبه للعصبون المحرك ع1 بينما المشبك م3 فهو مثبط للعصبون ع3.	
0.25	3- العصبون الجامع (ع2) يثبط انتقال الرسائل العصبية الواردة من العصبون الحسي إلى العصبون المحرك (ع3) للعضلة 2.	
0.75	4-شرح آلية عمل المبلغين العصبيين الكيميائيين:  - في المشبك م <sub>1</sub> : بوصول موجة زوال الاستقطاب إلى النهاية العصبية الحسية يتم تحرير مبلغ عصبي منبه يتثبت على مستقبلات خاصة على الغشاء بعد المشبكي متسببا في انفتاح قنوات الصوديوم المرتبطة بالكيمياء، تدخل شوارد الصوديوم الموجبة إلى الخلية بعد المشبكية محدثة زوال الاستقطاب ، ينجم عنه كمون بعد مشبكي منبه يدعى ( PPSE ) يسمح بنشأة كمون عمل على العصبون ع2 ينتشر ليصل إلى العضلة 1 فتتقلص.  - في المشبك م <sub>3</sub> : بوصول موجة زوال الاستقطاب إلى النهاية العصبية الحسية يتم تحرير مبلغ عصبي مثبط يتثبت على مستقبلات خاصة على الغشاء بعد المشبكي متسببا في انفتاح قنوات الكلور المرتبطة بالكيمياء، تدخل شوارد الكلور السالبة إلى الخلية بعد المشبكية محدثة إفراطا في الاستقطاب يترجم كمون بعد	
	مشبكي مثبط يدعى ( PPSI ) يمنع نشأة كمون العمل على العصبون ع3 كي تبقى العضلة2 مرتخية.	

_	Ţ
	ll-تفسير نتائج الوثيقة 2: - كل من التنبيهات المعزولة S1 ، S1 ، كل من التنبيهات المعزولة S4 ، S1 على العصبونات الموافقة لها تتسبب في زوال
0.25	استقطاب (PPSE) على العصبون المحرك، لا يتبع بأي أثر على المحور الأسطواني للعصبون
	المحرك. سعة الكمون البعد مشبكي لم تبلغ عتبة نشأة كمون العمل.
0.25	- التنبيه المعزول S2 على العصبون 2 يتسبب في إفراط استقطاب الغشاء بعد المشبكي (PPSI) و لا يولد كمون عمل.
	- التنبيهان المتتاليان المتقاربان في S1 مكنا من الحصول على زوال استقطاب على الغشاء بعد
0.5	المشبكي بسعة أكبر من العتبة سمحت بنشأة كمون عمل ينتشر على طول المحور الأسطواني
	للعصبون المحرك. فالعصبون المحرك قام بجمع الكمونات الواردة إليه من نفس العصبون جمعا زمنيا.
0.5	- مجموع التنبيهين (S3+S1) في آن واحد مكن من الحصول على زوال استقطاب على الغشاء بعد
	المشبكي بسعة أكبر من العتبة ، سمحت بنشأة كمون عمل ينتشر على طول المحور الأسطواني
	المعصبون المحرك. فالعصبون المحرك قام بجمع الكمونات الواردة إليه من عصبونين مختلفين جمعا فضائيا.
	ר און און אין אין אין אין אין אין אין אין אין אי
0.5	- إثر التنبيهات (S3+S2+S1) المحدثة في آن واحد قام العصبون المحرك بجمع الكمونات الواردة اليه من عصبونات مختلفة جمعا فضائيا. أعطت محصلتها كمونا أقل من العتبة لم يولد كمون عمل.
0.5	- إثر التنبيهات (S4+S3+S2+S1) المحدثة في آن واحد قام العصبون المحرك بجمع الكمونات
	الواردة إليه من عصبونات مختلفة جمعا فضائياً. أعطت محصلتها كمونا أكبر من العتبة ولد كمون
	عمل.
0.5	الاستنتاج: يعالج العصبون المحرك المعلومات الواردة إليه و ذلك بتجميع مجمل الكمونات إما تجميعا
0.5	زمنيا أو تجميعا فضائيا و يتوقف تسجيل كمون العمل في العصبون المحرك على محصلة التجميع.

التمرين الثالث: (07 نقاط)

	التمرين التالث: (07 نفاط)	
العلامة مجزأة	عناصر الإجابة	
	ابیانات: $I-I$ کتابهٔ البیانات:	
	- العضية س: صانعة خضراء.	
0.25X8	العناصر المشار إليها بالأرقام: $1: PS_2$ ، $2: PS_2$ غير محفز ، $2: PS_2$ محفز ، $PS_2$ محفز ،	
	93: PS1 غير محفز ، 'PS1 :3' محفز ، '4: PS1 محفز ، '4- NADPH,H	
0.25X2	<ul> <li>العناصر المشار إليها بالحروف: أ- تيلاكويدات ، ب- ستروما</li> </ul>	
	2- تلخيص التفاعلات التي تتم في كل من الشكلين 2 و 3 بمعاد لة :	
0.5	$2 \text{ H}_2 \text{O} + 2 \text{ (NADP}^+)$ $\longrightarrow$ $2 \text{(NADPH} + \text{H}^+) + \text{O}_2$ :2 الشكل 2:	
0.5	$ADP + P_i + E$ $\longrightarrow$ $ATP$ :3 الشكل 3	
	تنبيه: تقبل المعادلة الإجمالية المعبرة على التفاعلين.	
	3- تحديد العناصر التي لا يمكن للإلكترونات أن تتنقل بينها تلقائيا في غياب الضوء من الشكل(2):	
	- من PS2 غير محفز إلى T1.	
0.25	- ومن PS1 غير محفز إلى T'1.	
	- لا يتم انتقال الإلكترونات بينها في هذه الحالة:	
	- لأن كمون PS2 أكبر من كمون T1. وكمونPS1 أكبر من كمون T'1.	
0.25	- وبالتالي لا يمكن انتقال الالكترونات تلقائيا من كمون مرتفع إلى كمون منخفض.	
	4 – في وجود الضوء يصبح انتقال الإلكترونات بين هذه العناصر ممكنا.	
	أ- التوضيح:	
0.25	- يتهيج PS2 بعد اقتناص الطاقة الضوئية فينخفض كمون أكسدته الإرجاعية مما ينتج عنه	
	الانتقال التلقائي للالكترونات نحو السلسلة التركيبية الأولى ( $T_3,T_2,T_1$ ).	
	- يتهيج PS1 بعد اقتناص الطاقة الضوئية فينخفض كمون أكسدته الإرجاعية مما ينتج عنه	
0.25	الانتقال التلقائي للالكترونات نحو السلسلة التركيبية الثانية $(T'_2, T'_1)$ لتصل إلى آخر	
	مستقبل هو +NADP.	
	ب- يصاحب انتقال الالكترونات على طول السلسلة التركيبية الضوئية تراكم البروتونات في	
0.25	تجويف التيالكوئيد فينتج عنها تدرج في التركيز الضروري لفسفرة الــ ADP.	
	- هذه البروتونات ناتجة عن التحلل الضوئي للماء و عن الانتقال الموضعي من الحشوة إلى	
	تجويف التلاكوئيد.	

	الله المواجية والمم المسيد والماء الموادية والمسيد والمسيد والمسيد والمسيد والمسيد والمسيد والمسيد والمسيد
	الالة الزمن في شروط $CO_2$ المثبت بدلالة الزمن في شروط $-1$ المثبت بدلالة الزمن المنحنى: يمثل المنحنى تغيرات نسبة الس
	تجريبية متغيرة ( ضوء و CO <sub>2</sub> ):
0.25X3	من ز $0$ إلى ز $1$ : في وجود الضوء والـ $CO_2$ : نلاحظ أن كمية الـ $CO_2$ المثبتة ثابتة عند
	قيمة أعظمية.
	- من ز1 إلى ز2: في وجود الضوء وغياب الـــ CO <sub>2</sub> : يتوقف تثبيت الـــ CO <sub>2</sub> .
	- من ز2 إلى ز3: في غياب الضوء و وجود الـــ CO <sub>2</sub> : زيادة سريعة لنسبة الـــ CO <sub>2</sub> المثبتة
	لتبلغ القيمة الأعظمية ثم تتناقص تدريجيا لتنعدم عند ز3،
0.25	اي هناك علاقة بين تثبيت $\mathrm{CO}_2$ و وجود الضوء.
	الاستنتاج: يتطلب تثبيت الـ $CO_2$ استمرار الإضاءة. (وجود نواتج المرحلة الكيموضوئية)
	2- الجزء المكمل للمنحى:
0.5	وجود ۲۰۰
	60
	50
	] )
	الزمن
	0 <sub>3</sub> نم مخزد ATP TH <sub>2</sub> +ATP
	الممتص: $CO_2$ الممتص:
0.5	يندمج في تفاعلات المرحلة الكيموحيوية:
	NADPH-H $^+$ و ATP على RudiP مشكلا جزيئتين من APG حيث يرجع بواسطة RudiP و NADPH-H $^+$
	الناتجين من المرحلة الكيموضوئية حيث يستخدم جزء من السكريات الثلاثية المرجعة في تركيب
	السكريات السداسية ويستخدم الجزء الآخر في تجديد RudiP خلال تفاعلات حلقة كالفن.
	اله رسم تخطيطي وظيفي يظهر العلاقة بين الآليات المدروسة في الجزأين 1 و 11.
0,75	RudiP CO <sub>2</sub>
3,73	APG
	مرحلة كيموحيوية
	مادة عضوية تحتوي على طاقة كيميانية كامنة
	ATP NADPH
	مرحلة كيموضونية ٢٠٠٥