# الموضوع الأول

# التمرين الأول: (06 نقاط)

		,	· <u>035</u> 7 C	
العلامة مجزأة	عناصر الإجابة			
		ء 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 الـ ARN و نسبة تركيب البروتين عالية.	بوليزومات ( أجزاء من الشبكة الهيولية الفعالة)	3	
		في تركيب البروتين:		
0.25	ثية و هي مقر استنساخ ونضج الـ ARN.	على المعلومات الوراه	به: نحنوي	_ الأنوي
0.25	كيب البروتين.	<ul><li>توفر الطاقة الآلية تر.</li></ul>	كوندريات	_ الميتو
0.25	الهيولى (الترجمة).	ِ تركيب البروتين في ا	ومات: مقر	- بوليزو
0.75 0.25 0.25 0.25	(رقم) القاعدة الأزوتية في سلسلة ADN . ترجمة. تقدر بــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	للسلة ADN غير مستنه متعدد بيبتيد ناتج. ARN, رقام الشكل 1 وضعية ( لم الممثلة بالشكل 2: الذ الجزء a. لأزوتية في الـــ ADN ذ بـــ 21 حمض أميني،	- ص: ، - ع: m - تمثل أ - المرح م <b>قارنة</b> : في نالقواعد ال بتيدية تقدر	ب- ا <b>لا</b> عدد – البير
	ثلاثية من القواعد الأزوتية ( 3=63/21 )	-		
0.25	لوظيفي الناتج عن هذه المورثة مع التوضيح:	GAC UCC UGA G الأمينية في البروتين ال		
0.25	ولفيعي المانج فل ماه المورد مع الوسياء	اض الأمينية: <b>146</b> اض الأمينية: 146		

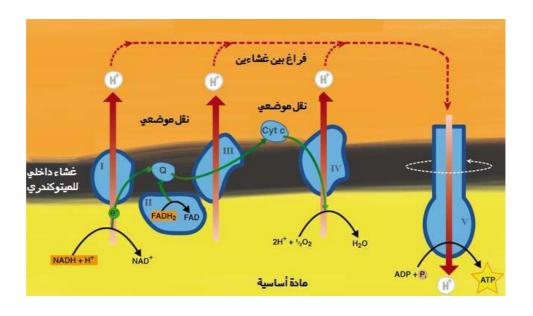
0.5	التوضيح: مجموع القواعد في المورثة 444، تحذف 6 قواعد و هي ثلاث قواعد الممثلة لرامزة الانطلاق (AUG) الموافقة للـ Met الذي يحذف عند نهاية تركيب البروتين وثلاث قواعد الممثلة لرامزة التوقف (UAA) في نهاية المورثة التي لا توافق أي حمض أميني. فيبقى 438 قاعدة أزوتية. 146 = 146 وهو عدد الأحماض الأمينية.
	2- يسبق المرحلة الممثلة في الشكل ب مرحلة هامة:
0.25	أ- اسم المرحلة: الاستنساخ. أهميتها: يتم خلالها التصنيع الحيوي لجزيئة الــARN انطلاقا من إحدى سلسلتي الــADN
0.25	المعينه. يتم حارثه التصليع الحيوي تجريت السلام الصادق من إحدى التساسي السلام المالية السلسلة الناسخة) ثم انتقالها إلى الهيولي لتترجم إلى متتالية أحماض أمينية في البروتين.
	ب- تركيب سلسلة واحدة من الجزيئة ARN ينتج عنها عدة جزيئات بروتينية (ص).
0.5	التوضيح: عند انتقال الـــ ARN إلى الهيولي تترجم رسالته إلى بروتين في مستوى البوليزوم حيث
	على مستواه تسمح القراءة المتزامنة للـــ ARN 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	(—— <u>35) (—— 35) (—— 35) (—— 36) (—— 3</u>		
مجزأة	عناصر الإجابة		
1 25	<b>l- 1 – ا</b> لبيانات المرقمة (من 1 إلى 5).		
1.25	اء غشاء خارجي للميتوكندري $-1$		
	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>		
	ال- 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.		
0.23	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.		
	من ب إلى ج: حدث ارتفاع لــ 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.		
0.25	ومنه: في وجود الأكسيجين، يقوم الغشاء الداخلي للميتوكندري بضخ البروتونات من الوسط الداخلي (المادة		
	الأساسية) إلى الوسط الخارجي (الفراغ بين غشائين) لإحداث التدرج في التركيز، ثم ينقلها من الفراغ بين		
0.25	الغشائين إلى المادة الأساسية في اتجاه تدرج التركيز. ب ـ تأثير DNP على الغشاء الداخلي للميتوكندري:		
0.23	ب ـــ تاثير العشاء الداخلي نفوذا للبروتونات + H .		
0.05	- يرجَع DNP بارتباطه بالشوارد <sup>+</sup> H جهة الفراغ بين الغشائين ذي الــ pH المنخفض، ثم يتأكسد جهة		
0.25	الحشوة ذات الـ pH المرتفع ، مزيلا بذلك التدرج في التركيز.		

# تابع الإجابة النموذجية وسلم التنقيط لمادة: علوم الطبيعة والحياة / شعبة: علوم تجريبية

	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
	2-أ- تعليل اختلاف النتائج بين التجربتين (أود):
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.
0.25	<ul> <li>التجربة د: عدم تركيب الـ ATP يعود لعدم توفر شرط تدرج في تركيز الـ <sup>+</sup> H لغياب النواقل المرجعة والأكسجين.</li> </ul>
	ب- الاستنتاج: يتطلب تركيب الــ ATP الشروط التالية:
0.75	<ul> <li>حویصلات کاملة (وجود کریات مذنبة)</li> </ul>
	– توفر ADP و P <sub>i</sub> – توفر تدرج فی ترکیز <sup>+</sup> H
	ج- أثر إضافة الـ DNP على استعمال الـ $O_2$ وفسفرة الـ ADP . مع التعليل:
0.25	- لا يؤثر الـ DNP على استعمال الـ O <sub>2</sub> ولكن يؤثر على فسفرة الـ ADP، لأن الـ DNP لا
	يؤثر على انتقال الإلكترونات عبر السلسلة التنفسية حيث يعتبر $O_2$ آخر مستقبل لها و من جهة أخرى لا يتطلب تدرج في تركيز $H^+$ عكس فسفرة الـــ $ADP$ التي تتطلب ذلك، و بالتالي في
0.25	تواجد DNP يتوقف مرور $^{+}$ عبر الكرية المذنبة نتيجة العودة السريعة لتساوي التركيز بسبب
	نقل DNP لـــ+H نحو المادة الأساسية عبر الطبقة الفوسفولبيدية.
	الله رسم تخطيطي مختصر للفسفرة التأكسدية:



0.5

### التمرين الثالث: (08 نقاط)

العلامة مجزأة	جابة	عناصر الإ				
	يقة 1 أ:	وضحة على الوث	ن بياناتها الم	 جزيئة وكتابا	1- تسمية الح	- <u>l</u>
0.25					ية الجزيئة: ج	
	ير	3- جز ۽ متغ	ىز ء ثابت	·	للسلة ثقيلة	
2		6- جزء متغ			للسلة خفيفة	
	على مستقبلات بعض خلايا الذات				وقع تثبيت م	
	الموضحة على الوثيقة 1ب ليست الخلية	، على أن الخلية ا	ية التي تدل	ميزات البنيو	استخراج المم	-2
				لوثيقة1 أ.	بة لجزيئات ال	المنتج
	ائها على نواة كبيرة ضمن سيتوبلازم قليل،	القطر تتميز باحتو	ب صغيرة	لوثيقة 1ـ	ة الممثلة على	الخلي
0.5	هي لا تملك مميزات الخلية البلازمية، لذلك					
	· ·	- ة السارية الممثلة.				
					•	
	غشائية للخلية الموضحة على الوثيقة 1 ب:			زيئات الوتيف	فارنه بین جز	ا 3– ه
	جزيئات الوثيقة 1ب	وثيقة 1أ	جزيئات الر	7	* * * * .	
	نية فراغية متماثلة		أرم ما ١٠		من حيث البنب	
1.75	أنتجتها خلايا LB	(يا بلازموسيت ادترارية			من حيث المد	
1.75	أجسام مضادة غشائية	ادة سارية مرحلة القضاء علم			من حيث التس	
	ى تتدخل في مرحلة التعرف على مولد الضد	مرحله العصاء على (مرحلة التنفيذ)	•	)	من حيث الدو	
	المولد النصد	(مرحده منعید)	موتد الصد			
	2 ج:	قمة من الوثيقة 2	لأمينية المر	الأحماض ا	1- ما تمثله	-11
	تقيلة والخفيفة من الجسم المضاد هي	برة من السلسلة ال	نطقة المتغ	ة المكونة للم	ماض الأمينية	الأح
0.25	, موقع التثبيت الخاص به.	حدد المستضد في	عن تثبيت ه	ة المسؤولة .	ماض الأمينية	الأح
	واقع متقاربة من الجسم المضاد:	قام متباعدة في مو	نية ذات أر	أحماض أمي	تفسير وجود	-2
	خاصة للجزء الطرفي (الطرف NH2) من	انطواءات عديدة	د حدثت له	جسم المضاه	، نضج بنية ال	أثناء
0.5	رقام متباعدة في السلسلة الأولية بأن تتقارب	ض أمينية ذات أر	حت لأحما	والثقيلة، سم	سلتين الخفيفة	السله
	ىد.	ل بمحدد مولد الض	قع الارتباد	ي تشكيل مو	ائيا لتشارك في	فضا
		:	الوثيقة 2 أ	علومات من	استخراج الم	-3
0.25	غشائية.	م أجسام مضادة ع	لت LB هې	أ) أن مستقبا	ن الوثيقة (2 أ	تبير

_	****	
		يتكون كل جسم مضاد غشائي من:
		<ul> <li>سلسلتين ثقيلتين، تتكون كل منهما من 446 حمض أميني منها 121 حمض أميني تشكل المنطقة</li> </ul>
	0.25	المتغيرة ؛ الأحماض الأمينية المتبقية (446-121= 325) تشكل المنطقة الثابتة.
	0.05	<ul> <li>سلسلتين خفيفتين، تتكون كل منهما من 214 حمض أميني منها 107 حمض أميني تشكل المنطقة</li> </ul>
	0.25	المتغيرة والأحماض الأمينية المتبقية (214-107= 107) تشكل المنطقة الثابتة.
		من الوثيقة 2 (ب):
		<ul> <li>المنطقة المتغيرة من السلالسل الخفيفة للأجسام المضادة المختلفة (الجزء المتراوح بين الحمض</li> </ul>
		الأميني رقم 1 والحمض الأميني رقم 107) تتميز بتغير عال، أي أن نسبة اختلاف الأحماض
		الأمينية المكونة لها كبيرة.
		<ul> <li>المنطقة المتغيرة من السلاسل الثقيلة للأجسام المضادة المختلفة (الجزء المتراوح بين الحمض</li> </ul>
		الأميني رقم 1 و الحمض الأميني رقم 121) تتميز كذلك بتغير عال.
		<ul> <li>يتضمن الجزء المتغير من السلاسل الثقيلة و الخفيفة للأجسام المضادة المختلفة مناطق شديدة</li> </ul>
	1	التغير موافقة للأحماض الأمينية المسؤولة عن تثبيت محدد المستضد.
	_	<ul> <li>كل السلاسل الثقيلة للأجسام المضادة الغشائية المختلفة تملك نفس التسلسل من حيث الأحماض</li> </ul>
		الأمينية من الرقم 121 إلى الرقم 446، وهي تنتمي إلى المنطقة الثابتة المتماثلة لدى كل الأجسام
		المضادة للذات.
		<ul> <li>كل السلاسل الخفيفة للأجسام المضادة الغشائية المختلفة تملك نفس التسلسل من حيث الأحماض</li> </ul>
		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:
		المستعرف. إن خاصية التوعية التوعية المتاعية المتاعية التا التوساعة المنطية المنسد على. - وجود نسيلات من الخلايا LB ، كل نسيلة تملك نوعا واحدا من الأجسام المضادة الغشائية (BCR)
	1	وجود تشيرت من الحاري 10 ، على تشيب تمنك توع و احدا من الاجتمام المصددة العدائية (١٥٠١) المناط به نتيجة
	1	لات 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
		توقية كن جسم مصدد مرتبطة بنسس 22 مصل 24 ميية في المنطقة المصيرة لسارس المعينة . و الخفيفة الخاصة به.
		والعليف المالية
	Ì	

### الموضوع الثاني

# التمرين الأول: (5.5 نقطة)

العلامة	عناصر الإجابة
مجزأة	-1
0.25	- أ- تفسير نتائج الجدول ب: - 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	<ul> <li>في التجربة 2: البروتياز في وسط غير طبيعي (في سائل هيولي) بدرجة حموضة غير مناسبة</li> <li>(T=pH)، بنية الأنزيم غير طبيعية، الأنزيم غير نشط، الأنزيم لا يفكك بروتينات البكتريا.</li> </ul>
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	<ul> <li>في التجربة 4: الهكسوكيناز في شروط مثلى لأنه ضمن الهيولى في وسط ذي حموضة مناسبة</li> <li>(7=pH) ، بنية الأنزيم طبيعية، النشاط الأنزيمي طبيعي لذلك قام الأنزيم بفسفرة الغلوكوز.</li> </ul>
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	<ul> <li>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.</li> </ul>
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.

	ب- وصف بنية الليزوزيم ودور الجسور ثنائية الكبريت:
	– الليزوزيم عبارة عن بروتين أحادي السلسلة الببتيدية يتركب من 129 حمض أميني. يملك في جزء
1	منه موقعا فعالا يتميز بشكل محدد.
	- تتدخل في تحديد البنية الفراغية للأنزيم و استقرارها 4 جسور ثنائية الكبريت.
1	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	عناصر الإجابة
مجزأة	
	l-1 أنواع العصبونات المتدخلة في عمل كل عضلة:
0.25X5	$-$ في عمل العضلة 1: عصبون حسي، عصبون محرك $(3_1)$
	- في عمل العضلة 2: عصبون حسي، عصبون جامع $(3_2)$ ، عصبون محرك $(3_5)$ .
	2- تحليل التسجيلات الممثلة على الوثيقة1 (ب،ج)، مع الاستنتاج:
	يمثل التسجيلان تغيرات الكمون الغشائي في الغشاء بعد مشبكي للمشبكين (م1) و $(م3)$ نتيجة تتبيه
	فعال للعصبون الحسي للعضلة 1. عند تنبيه فعال لليف الحسي قبل المشبكي المتصل بالعضلة 1
1	نسجل في الغشاء بعد مشبكي للمشبك (م1) زوال استقطاب أو كمون بعد مشبكي منبه (PPSE)
	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.
	<ul> <li>يسبب التنبيه الفعال لليف قبل مشبكي مرور رسالتين مختلفتين في مستوى المشبكين م1 و م3.</li> </ul>
0.5	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.
	4- شرح آلية عمل المبلغين العصبيين الكيميائيين:
	- <b>في المشبك م</b> 1:
	بوصول موجة زوال الاستقطاب إلى النهاية العصبية الحسية يتم تحرير مبلغ عصبي منبه يتثبت
0.75	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 فتتقاص.
	<ul> <li>في المشبك م<sub>3</sub>:</li> </ul>
	بوصول موجة زوال الاستقطاب إلى النهاية العصبية الحسية يتم تحرير مبلغ عصبي مثبط يتثبت
0.75	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.

	ll- تفسير نتائج الوثيقة 2:
0.25	- كل من التنبيهات المعزولة S1 ، S3 ، S1 على العصبونات الموافقة لها تتسبب في زوال 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.
0.5	- التنبيهان المتتاليان المتقاربان في S1 مكنا من الحصول على زوال استقطاب على الغشاء بعد المشبكي بسعة أكبر من العتبة سمحت بنشأة كمون عمل ينتشر على طول المحور الأسطواني
0.5	للعصبون المحرك. فالعصبون المحرك قام بجمع الكمونات الواردة إليه من نفس العصبون جمعا
	زمنيا.
0.5	- مجموع التنبيهين (S3+S1) في أن واحد مكن من الحصول على زوال استقطاب على الغشاء بعد
	المشبكي بسعة أكبر من العتبة ، سمحت بنشأة كمون عمل ينتشر على طول المحور الأسطواني
	للعصبون المحرك. فالعصبون المحرك قام بجمع الكمونات الواردة إليه من عصبونين مختلفين جمعا فضائيا.
0.5	- إثر التنبيهات (S3+S2+S1) المحدثة في آن واحد قام العصبون المحرك بجمع الكمونات الواردة
0.5	إليه 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 فضائيا. 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
	زمنيا أو تجميعا فضائيا و يتوقف تسجيل كمون العمل في العصبون المحرك على محصلة التجميع.

التمرين الثالث: (07 نقاط)

	التمرين الثالث: (07 نفاط)
العلامة مجزأة	عناصر الإجابة
	I −1− كتابة البيانات:
	- العضية س: صانعة خضراء.
0.25X8	العناصر المشار إليها بالأرقام: $1: PS_2: 2'$ غير محفز ، $2: PS_2$ محفز ، $PS_2: 2'$
	93: PS1 غير محفز ، 'S1 :37 محفز ، '4: PS1 محفز ، 'NADPH,H <sup>+</sup> :5، NADP
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	$ADP + P_i + E \longrightarrow ATP$ الشكل 3:
	تنبيه: تقبل المعادلة الإجمالية المعبرة على التفاعلين.
	3- تحديد العناصر التي لا يمكن للإلكترونات أن تنتقل 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 التيلاكوئيد فينتج عنها تدرج في التركيز الضروري لفسفرة الــ ADP.
	<ul> <li>هذه البروتونات ناتجة عن التحلل الضوئي للماء و عن الانتقال الموضعي من الحشوة إلى</li> </ul>
	تجويف التلاكوئيد.

	الـ1-ا تحليل المنحنى: يمثل المنحنى تغيرات نسبة الـــ ${ m CO}_2$ المثبت بدلالة الزمن في شروط $-1$
	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 الــ $CO_2$ المثبتة ثابتة عند
	قيمة أعظمية.
	- من ز 1 إلى ز 2: في وجود الضوء وغياب الـــ CO <sub>2</sub> : يتوقف تثبيت الــــ 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 <sub>2</sub> استمر ار الإضاءة. (وجود نواتج المرحلة الكيموضوئية)
0.5	2- الجزء المكمل للمنحى:
0.5	وجود CO <sub>2</sub>
	60
	50
	)
	الزمن
	ن <sub>5</sub> ∱ن <sub>4</sub> ن م≱ن ATP TH <sub>2</sub> +ATP
	الممتص: $CO_2$ الممتص:
0.5	يندمج في تفاعلات المرحلة الكيموحيوية:
	NADPH-H $^+$ و ATP مشكلا جزيئتين من APG حيث يرجع بواسطة RudiP و RudiP يتثبت
	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.
	الها- رسم تخطيطي وظيفي يظهر العلاقة بين الأليات المدروسة في الجزأين 1 و 11.
0,75	RudiP CO <sub>2</sub>
	APG
	مرحلة كيموحيوية
	مادة عضوية تحتوى
	على طاقة كيميائية كآمنة АТР
	NADPH طاقة ضوئية
	مرحلة كيموضونية المحال