		الموضوع الأول						
العلامة مجزاة مجموع		عناصر الإجابة						
24		شائية المتدخلة في توليد و انتشار الرسالة العصبية و تحديد	لتمرين الأول : (05 نقاط) أ. نكر مختلف البرونينات الغ ورها .					
		دورها	البروتينات المتدخلة					
2.5	0.25	دخول <sup>+</sup> Na توليد زوال استقطاب	القنوات الفولطية للـ *Na					
	10×	خروج <sup>†</sup> K عودة استقطاب و فرط الاستقطاب	القنوات الفولطية للـ <sup>*</sup> K					
		إخراج $^{*}$ Na وإدخال $^{*}$ ومنه تعمل على العودة إلى	مضخة <sup>+</sup> / K					
		كمون الراحة						
		دخول *Ca <sup>2</sup> و الذي يعمل على تحرير المبلغ	القنوات الفولطية للـ *Ca					
		دخول *Na و توليد كمون بعد مشبك Đ تنبيهي	قنوات كيميائية للـ *Na					
		*Na و "K العسؤولة على انتشار السيالة العصبية توجد في	لاحظة : القنوات الفولطية لل					
	0.25	عدة رسائل عصبية مصدرها نفس الخلية قبل مشبكية فتقوم	. النص العلمي : تصل الى الخلية بعد مشككية					
	0.25	توفرت الشروط لذلك و منه يتحدد انتشار هذه الرسائل من عدمه.						
	01	م الخلية بعد مشبكية بدمج الرسائل الواردة إليها دمجا زمنيا حيث بوصول الكمون الأول						
		في توليد كمون بعد مشبكي أول و كمية أخرى من المبلغ عند	حرر كمية من المبلغ منسببة					
2.5		***	وصنول المتزامن للكمون الثاني					
	01	رم متسببة في توليد كمونين بعد مشبكيين(PPSE )	[12]					
		ئية للمحور الاسطواني (SI) ، فإذا كانت محصلتهما الجبرية	B					
		<ul> <li>PA في الخلية بعد مشبكية و ينتشر، أما في حالة وصول</li> </ul>						
			مونات عمل متباعدة زمنيا فإن					
	0.25	وى العصبون المحرك متعلق بغيمة المحصلة الجبرية لمجموع						
	1	III .	كمونات بعد مشبكية المنبهة .					

		تمرين الثاني: (07 نقاط)
		جزء الاول: 1 . تمثيل الصيغة الشاردية للحمض الأميني سيستثين CYS
		NH <sub>3</sub> <sup>+</sup> -CH-COO <sup>-</sup> CH <sub>2</sub> SH
1.5	0.5×3	NH <sub>3</sub> <sup>+</sup> -CH-СООН CH <sub>2</sub> I SH
		NH <sub>2</sub> -CH-COO   PH = 9.74 في PH = 9.74
1.5	0.75	<ol> <li>دور الاحماض الامينية في تشكل وثبات البنية الفراغية للمستقبل R:</li> <li>المستقبل الغثبائي R بروتين ذو بنية ثالثية ، بنيته محددة بعدد و ترتيب و نوع الأحماض الأمينية المشكلة له و الروابط التي نتشأ بين بعض جذور الأحماض الأمينة</li> </ol>
	0.75	في مواقع محددة بدقة. إن وجود روابط شاردية نتشأ بين الجذور التي تحمل شحنات سالبة كالـ Asp ( في الموضع 522) و شحنات موجبة كالـ Lys ( في الموضع 581) ، و روابط كبريتية نتشأ بين حمضين من نوع سيستثين ( في الموضعين 177/166 ) بالإضافة إلى روابط أخرى تساهم في ثبات و استقرار البنية الفراغية لهذا المستقبل .
		الجزء الثاني :

		29 30 31 32 33 34 35 R <sub>r</sub> : TCT TTG CTC AAG GTC ACG GTT			
		ARM ··· AGA AAC GAG UUC CAG UGC CAA ···			
2	01×2	Arg Asn Glu Phe Gin Cys Gin			
		R2 TOT TTG CTC AAG ATC ACG GTT			
		ARm ··· AGA AAC GAG UUC UAG UGC CAA ···			
		Arg Asn Glu Phe الأحماض			
		2 . يعود سبب مرمض تصلب الشرايين النائج عن ارتفاع الكوليسترول إلى حدوث ملفرة			
		أدت إلى تحول الرامزة رقم 33 إلى وامزة توقف STOP مما أدى الى تتاقص عدد			
	۵.	الأحماض الأمينية و تغير بنية المستقبل الغشائي R فأصبح عاجزًا عن إدخال الـ LDL			
	01	فيتراكم في الأوعية الدموية متسببا في ضبفها مما ينتج عنه أعراض تصلب الشرايين			
		( الحالة المرضية ).			
2		أسا عندما تكون بنية المستقبل الفشائي طبيعية يقوم هذا الأخير بدوره و المتمثل في			
	01	إدخال LDL إلى الخلايا فتستعمله فلا يتزاكم في الأرعية النموية فلا تضيق و لا تظهر			
	U1	أعرفض المرمض النائج عن ارتفاع الكوليسترول فيكون الفرد سليما .			
		التمرين الثالث: (08 نقاط)			
		الجزّو الأول :			
		1. تحليل الننائج المبينة:			
		توضيح النثائج المبينة في الوثيقة (1) تغيرات استهلاك O2 من طرف الميتوكندريا مأخوذة			
	0.25	من نطاف الشخص (س) و أخر لا يعاني العقم ، عند إضافة  نواقل مرجعة في الزمن			
	0,23	ίου			
1.25	0.75	من0 إلى 3 د ثبات كمية و0 ندى الشخصين في حدود 100 . محد در افقاله الخليف المستقف النام 2 م ولاحال في مام شفت كورة و 0 في النام 1 دم			
	5.75	بعد إضافة النواقل المرجعة في الزمن 3 د تلاحظ استمرار شات كمية O <sub>2</sub> في الوسط لدى الله در الله عالم مردكا الرباد الله در الذاء الأدار الدارات الدورات المد			
	0.25	الشخص (س) و تتاقصه بشكل سريع لدى الشخص الذي لا يعاني العقم . ومنه نستنج أن ميتوكندوا الشخص (س) تعاني من عجز في استهلاك O <sub>2</sub> .			
		* * ', * 4			

1	0.5×2	<ul> <li>2. الفرضيات التي تضير سبب قلة حركة النطاف عند الشخص ( س ):</li> <li>بما أن الميتركندريا علجزة عن استهلاك الـ O₂ فالفرضيات تكون كما يلي :</li> <li>خلل على مستوى أحد نواقل السلسلة التنفسية</li> <li>نفص في كمية الـ ATP</li> <li>( تقبل كل فرضية وجبهة )</li> </ul>				
					ري 0،25 )	الجزء الثاني : 1 . ( عضرين صحيحين تسا
		CO <sub>2</sub> 25=	عدد النواقل	ATP	مفر	
		المحرر	المرجعة	فلسباشر	الحنوث	
1.5	0.25 6×	00	02	2	الهيولي	المرحلة 1 التحال السكري
		02	2	00	الحشوة	المرحلة 2 م . ت .ح .كرييس
		04	08	02	الحشرة	المرحلة 3 حافة كربيس
1.5	Ů1	، الكمون المنخفض H نحو الفراغ بين لمادة الاساسية هذا	ض في وجود ثنائه بة من الثنائية ذات اهم في مضخ الأ غ بين الغشاءين وا	الداخلي في ا لام مادة الأيد سلسلة التنفسو رر حفاقة نسم مابين الفراغ	النائجة عن ا زونات في ال المرتفع التحر تركيز الـ 'H	<ol> <li>شرح آلية تشكل (ATP)</li> <li>شكل (ATP) على مد تشكل (ATP)</li> <li>تتم أكسدة النواقل المرجعة اينجم عن ذلك انتقال الإلكة إلى الثقائية ذات الكمون الغشاءين فيشكل تترج في يسمح بتنفق ال "H عبر تركيب ال ATP .</li> </ol>

		الحصيلة الطاقوية :
	0.5	10 NADH-H <sup>+</sup> — 3 * 10 = 30 2 FADH <sub>2</sub> — 2 * 2 = 4
	0.75	3 . تفسير آلية تأثير الدواء : بعد تماطي الدواء Q10 coenzyme ينتقل ثم ينفذ إلى
1.25	0.5	داخل الميتوكندريا و يندمج مع نواقل السلسلة التنفسية و يساهم بذلك في استمرار انتقال الإلكترونات و بالنائي استمرار ضخ البروتونات فينتج التدرج في تركيزها ما بين الغراغ بين الفشائين و المادة الإماسية هذا يؤدي إلى تشكيل الـ ATP .  مدى توافق المعلومات المتوصل إليها مع صحة الفرضيات المقترحة فالخلل على مسترى السلسلة النتائج المتوصل إليها نتوافق مع الفرضيات المقترحة فالخلل على مسترى السلسلة التنفسية بوقف أكسدة النواقل واستهلاك الـ O2 مما بمنع تشكيل ATP و بالتالي قلة حركة النطاف .
	A 26	العزم الثالث : در التعار منه الإعداد الإعداد على ATO الأعداد من الإعداد الأراد
	0.25	إن القيام بمختلف الوظائف الحيوية بتطلب طاقة على شكل ATP تنتج من مادة الأبض   *يتم هدم مادة الأيض تدريجيا و كليا خلال مراحل : النحال السكري و المرحلة
	0.5	التحضيرية و مرحلة حلفة كريس و برافق ذلك إرجاع النواقل و تشكل قليل من ATP
1.5		بشكل مباشر ، لا يستهلك الـ O خلال جميع هذه المراحل .
1.5	0.5	*خلال الضغرة التأكسدية يتم استهلاك الـ O <sub>2</sub> في أكسدة الغواقل المرجعة التي تشكلت
		أثثاء أكسدة مادة الأبض فينتج عن ذلك طاقة كبيرة .
	0.25	و منه ينتج عن الهدم الكلي نمادة الأيض و في وجود الـO طاقة كبيرة في شكل جزيئات
		ATP تستغل في القيام بمختلف الوظائف الحيوية ( كالحركة ، الانقسام).

	الموضوع الثاني		
العلامة		عنصر الإجلية	
ىچىرع	مجزاد		
		<u>التمرين الاول</u> :(05 نقاط) ز ــ تعريف للذات و اللاذات و مقارنة جزينات مختلف الزمر التموية	
	0.5	تعريف الذات: هي مجموعة من الجزيئات الغشائية الخاصة بالغرد و المحمولة على أعشية	
	0.5	خلايا الجسم المحددة وروائيا تعرف بنظام الا HLA او الا CMH ونظامي ABO و ABO.	
	0.5	تعريف اللاذات :كل الجزيئات الغربية عن العضوية و القائرة على إثارة استجابة مناعية و	
2	0.3	النفاعل نوعيا مع ناتج الاستجابة قصد الفضاء عليه .	
		المقارنة بين الجزيئات المميزة تكل زمرة :	
		كل الجزيئات المميزة للزمر النموية حبارة عن جليكوبروتينات تشترك في وجود جزء بروتيني	
		و جزء فاعدي سكري قليل التعدد تختلف النهاية السكرية من مؤشر الى آخر بحيث:	
	0.25	مائمؤشر A يتميز برجود N آستيل غلاكتو امين نهائي.	
	0.25	- المؤشر B يتميز بوجود غلاكتوز نهائي.	
	0.25	- المؤشر AB يتميز بكلاهما .	
		- المؤشر O يتميز برجود الجزيئة السكرية الفاعدية فقط.	
		- النص الطمي يوضح سبب اختلاف النمط الظاهري على مستوى الخلوي في نظام ABO:	
		يتمثل النمط الظاهري على مستوى نظام ABO في وجود جزيئات جليكوبرونتية على سطح	
	0.5	كريات الدم الحمراء و التي تعتبر محددات مستضدات و تختلف من زمرة إلى أخرى.	
		يعود مصدر اختلاف هذه المحددات المستضمية:	
		يشفر للمحددات المستضدية الفشائية في نظام ABO مورثة محمولة على صبغي رقم 09 عند	
		الإنسان و تظهر بثلاث أليلات ۱ <sup>۱۵</sup> ۰۱ و يحمل كل فرد آنيلين ففط	
	0.5	بوجود النمط الوراثي ١٩٨٨ أو ١٩٨٥	
	0.5	يشفر الأليل <sup>A</sup> ا للأنزيم A الذي يعمل على ربط GALNAG بالجزء الفاحدي السكري مشكلا	
3		محدد المستضد A المعيز الكريات الدم الحمراء من الزمرة A .	
	0.5	بوجود النمط الورائي BlB أو Bl <sup>B</sup> :	
	0.5	يشغر الآليل 1 <sup>B</sup> الأنزيم B الذي يعمل على ربط GAL بالجزء الفاعدي السكري مشكلا محدد	
		المستعدد B المصير للكربات الدم الحمراء من الزمرة B .	
	0.5	يوجود النمط الوراشي ۱۸۱۵ :	
		يركب الأنزيم A و الأنزيم B معا مما يؤدي إلى تشكيل محددي المستضدين A و B معا	
		المميزين كلكريات الحمراء من الزمرة AH.	

		بوجود النمط الوراثي 1 <sup>0</sup> 1 <sup>0</sup> :
		· _
	0.5	الأليل <sup>10</sup> المنتمي يبقى الجزء السكري القاعدي دون إضافة أي جزيلة أخرى المميز المكريات
		الأدم الحمراء من الزمرة ⊙.
		ومنه يعود اختلاف النصط الظاهري على المستوى الخلوي في نظام ABO إلى اختلاف النصط
	0.5	الوراثي و اختلاف الأليلات المشغرة لإنزيمات مختلفة نتدخل في تركيب مختلف المحددات
		المستضيدية الفشائية المميزة لهذا النظام.
		ملاحظة: يمكن اعتماد اجابة محدد المستضد أو المستضد ( في الحالتين صحيحة ).
		التمرين الثاني:(07 نقاط)
		الْحَرَم الأَهُ لِنَ
		التحربة الاولى:
		1. إنجاز منحنى السرعة الابتدائية بدلالة درجة PHLi بسرعة الابتدائية (١١)
		[
		20
		l
		15 / / /
		10 / / / / /
	01	
		l <sup>5</sup> <del>           </del>
		درجة قر الاط
3		تفسير تأثير درجة PHL على النشاط الانزيمي :
		الكل انزيم درجة PH مثلى يكون عندها نشاط الانزيم أعظميا تؤثر درجة الحموضة في الوسط
		على شحنة المجموعات الكيميائية الحرة في جنور الاحماض الأمينية وخاصة تلك الموجودة في
	01	الموقع الفعال للإنزيم مما يمنع حدوث التكامل بين المجموعات الكوميائية فلإنزيم للموقع الفعال
		والمجموعات الكهميائية لمادة التفاعل ، يبلغ نشاط الانزيم أقصاء عند درجة PH معينة تسمى
		الله PH المطلق، تختلف من انزيم الأخر.
		استنتاج تأثير درجة الحرارة على النشاط الانزيمي:
	10	يبلغ التفاعل الانزيمي سرعة أعظمية عند درجة حرارة مثلي ( 37 هم ) و كلما زادت او نقصت
		عن هذه القيمة تأثرت المبرعة سلبا.
	1	

		التجرية الثانية:
		1- نمذجة التفاعلين الحاصلين في الوسطين 3 و 5 :
2.5	0.5 0.5 0.5	Compared to the control of the con
		كل إنهمات اللاكتار في حرقلة نشاط بحض جزيئات
		مالة نشاط الأيواكتوز مالة نشاط
	10	المفهوم الدقيق تلاتزيم :
		الانزيم وسبط حيوي من طبيعة بروتينية يسرع التفاعل ويتميز بتأثيره النوعي انجاه الركيزة ونوع
		التقاعل ، يعمل في شروط ملائمة مثلي من الـPH والحرارة و لا يستهلك أثناء التفاعل.
		الحزم الثاتي:
		- شرح فلهور أعراض عدم تحمل اللاكتوز عند الشخص المصاب و عدم ظهورها عند الشخص
		السليم رغم حدوث هضم اللاكتوز عند الشخصين:
	0.75	عد الشخص السليم: تفرز الخدد المعوية في المعي الدقيق إنزيم اللاكتاز ما يسمح بإماهة
		اللاكتوز معطيا غلوكوز و غلاكتوز العدوث استصباص هذه السكريات من جهة و تنقص عند
		اللبكتيريا في المعي النفيق من جهة أخرى لا تحدث التخمرات التي تؤدي إلى ظهور أعراض
1.5		عدم تحمل اللاكتوز . عند الشخص المصاب بعدم تحمل اللاكتوز: لا تغرز الغدد المعربة في المعي الدقيق إنزيم
		اللاكتاز ما يؤدي إلى عدم إماهة اللاكتوز على مستوى المعي الدقيق الذي ينتقل إلى المعي
	0.75	الخليظ أين يسمح العدد الهائل من اللبكتيريا بإقراز إنزيم اللاكتاز الذي يفكك اللاكتوز إلى
		غلوكوز و غلاكتوز، ثم تتعرض نتائج الإماهة للتخمرات و هي مصدر أعراض عدم تحمل
		اللككور.
		التمرين الثالث: ( 08 نقاط )
		الجزم الأول:
0.5	0.5	<ol> <li>القرضية: مصدر ثنائي الاكسجين المطروح هو الماء عن طريق اكسنته بالضوء.</li> </ol>
		2. الاستدلال عن مصدر ثنائي الاكسجين المطروح و نيين آلية طرحه مع المعادلات الكيميائية :

	0.5	019/016
	0.5	المتجربة 1: عند تزويد الأشنة بماء شيل نسبة 018/016 هيه عالية (0.85%) و ت و HCO عادي
		مشع نسبة $O^{18}/O^{16}$ فيه تلايلة ( $0.20$ %) نظرح الأشنة ي $O^{18}/O^{16}$ فيه عالية $O^{18}/O^{16}$
		(0.85 %) في حين عند تزويدها بماء عادي و " وHCO مشع تطرح O عادي ما يدل على أن
		مصدر وO المطروح هو فلاك الماء و ليس وCO.
		التجرية 2 :
	0.5	<ul> <li>بوجود DCPIP: في الظلام ببقى تركيز O ثابتا تعدم طرحه نتيجة عدم أكسدة الساء اون</li> </ul>
		الوسط أزرق لوجود DCPIP مؤكسد لعدم ارجاعه بسبب عدم أكسدة الماء.
	0.25	قي وجود الضوء: بريقع تركيز O <sub>2</sub> نثيجة أكسدة الماء.
	0.25	المعادلة: 4H <sup>+</sup> +4 e <sup>+</sup> +0 و 2H <sub>2</sub> O - 4H <sup>+</sup> +4 e <sup>+</sup> +0 و 2H <sub>2</sub> O
		- <del>بعد</del> ور
2.25		
	0.25	يتغير لون الوسط إلى شفاف ما يدل على إرجاع DCPIP الاكتسابه للإككترونات النائجة عن
	0.25	أكمدة الماء.
		المعادلة: + 2AH2 → 2AH2 (المعادلة:
	0.25	†
		L
	0.25	<ul> <li>في غياب DCPIP: في وجود وفي غياب الضوء، يبقى تركيز O2 ثابتا لعدم أكسدة الماء</li> </ul>
	0.23	على مستوى التهلاكوليدات لغياب مستقبل الإلكترونات.
		سي مسوى مهردويدات موب مسبها الإسرودات.
		الجزء الثاني:
	0.5	ا معرف المستورد المستورد المستورد المستورد المستورد المستوردة الم
	0.5	
		الله . 2) تحليل نتائج الوثيقة 4:
		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
	0.25	التجرية 1 : في الظلام و بوجود وCO : تثبيت وCO في السيتوبلام غليل جدا عند : 3 . م الدالة الـ ATT مناه المعدد عدام من CO . من أنه
	4×	التجرية 2 : تؤدي إضافة الـ ATP : إلى ارتفاع تثبيت رCO ر يرتفع أكثر
		التجرية 3 عند إمسافة ATP و وRH معا: يتم تثبيت وCO على مستوى السيتوبلازم بكميات كبيرة

صفحة 9 من 10

التجرية 4: بوجود تبلاكوئيدات معرضة للضوء ، الـ ADP+Pi ، النواقل المؤكسدة R و في غياب CO2: تؤدي إضافة CO2 و حذف الضوء إلى تثبيت الـ CO2 بكميات كبيرة 2.75 3) ربط العلاقة و التحقق من الفرضية: تطرح الأشنة الخضراء المعرضة للضوء 02 يتم ذلك على مستوى التيلاكوئيدات بوجود مستقبل للإلكترونات، باحتوائها على تيلاكوئيدات تحدث نفس النفاعلات داخل البكتيريا ويطرح بذلك 02 1.25 يرفق طرح O<sub>2</sub> بتركيب ATP وارجاع مستقبل الإلكترونات اللذان يستعملان في تثبيت CO<sub>2</sub> على مستوى سيتوبلازم البكتيريا وتركيب المادة العضوية ما يؤكد أن البكتيريا تزود الوسط بالـ 02 خلال المرحلة الكيموضوئية (اكسدة الماء) من عملية التركيب الضوئي (الفرضية صحيحة). ( تعطى 0.75 للعلاقة و 0.5 للتحقق) الجزء الثالث: الرسم التخطيطي الوظيفي : ( مراحل التحويل الطاقوي المدروس) CO2 APG ADP + 2.5 NADPH.H (المرحلة الكيموضونية 01 نقطة ، المرحلة الكيموجيوية 01 نقطة ، العلاقة بينهما 0.5 )