	الموضوع الأول					
العلامة		-				
مجموع	مجزأة	عناصر الإجابة				
			التمرين الأول: (05 نقاط)			
		مائية المتدخلة في توليد و انتشار الرسالة العصبية و تحديد				
			دورها .			
		دورها	البروتينات المتدخلة			
2.5	0.25	دخول ⁺Na تولید زوال استقطاب	القنوات الفولطية للـ [*] Na			
	10×	خروج ٔ K عودة استقطاب و فرط الاستقطاب	القنوات الفولطية للـ *K			
		إخراج *Na وإدخال *K ومنه تعمل على العودة إلى	مضخة [†] Na Na			
		كمون الراحة				
		دخول ^{+Ca2} و الذي يعمل على تحرير المبلغ	القنوات الفولطية للـ *Ca			
		دخول †Na و توليد كمون بعد مشبك Đ تتبيهي	قنوات كيميائية للـ †Na			
		*Na و *K المسؤولة على انتشار السيالة العصبية توجد في	ملاحظة : القنوات الفولطية لل			
		النتقيط تنقط مرة واحدة)	الخلية قبل و بعد مشبكية (أثناء			
			2 . النص العلمي :			
	0.25	عدة رسائل عصبية مصدرها نفس الخلية قبل مشبكية فتقوم	تصل الى الخلية بعد مشبكية ع			
		و منه يتحدد انتشار هذه الرسائل من عدمه.	بدمجها اذا توفرت الشروط لذلك			
	01	الرسائل الواردة إليها دمجا زمنيا حيث بوصول الكمون الأول	 تقوم الخلية بعد مشبكية بدمج 			
		ني توليد كمون بعد مشبكي أول و كمية أخرى من المبلغ عند	تتحرر كمية من المبلغ متسببة ف			
2.5			الوصول المتزامن للكمون الثاني.			
		م متسببة في توليد كمونين بعد مشبكيين(PPSE)	– يزداد انفتاح قنوات الصوديو.			
	01	بة للمحور الاسطواني (SI) ، فإذا كانت محصلتهما الجبرية	يتم دمجهما في القطعة الابتدائر			
		PA في الخلية بعد مشبكية و ينتشر، أما في حالة وصول	تساوي أوتفوق العتبة يتولد بذلك			
		٧ تدمج .	كمونات عمل متباعدة زمنيا فإنها			
	0.25	ى العصبون المحرك متعلق بقيمة المحصلة الجبرية لمجموع	إنّ توليد كمون عمل على مستوه			
			الكمونات بعد مشبكية المنبهة .			

		التمرين الثاني: (07 نقاط)		
		الجزء الاول:		
		ا . تمثيل الصيغة الشاردية للحمض الأميني سيستئين CYS		
		NH ₃ ⁺ -CH-COO⁻ PH = 5		
		CH ₂		
		ŠН		
		NH ₃ +-CH-COOH		
1.5	0.5×3	ندی PH = 2.77		
		sн		
		NH ₂ -CH-COO		
		ا CH ₂ PH = 9.74		
		SH		
		 دور الاحماض الامينية في تشكل وثبات البنية الفراغية للمستقبل R: 		
	0.75	المستقبل الغشائي 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		
1.5		في مواقع محددة بدقة.		
		إن وجود روابط شاردية تنشأ بين الجذور التي تحمل شحنات سالبة كالـ Asp (في		
	0.75	الموضع 522) و شحنات موجبة كالـ Lys (في الموضع 581) ، و روابط كبريتية نتشأ		
		بين حمضين من نوع سيستئين (في الموضعين 177/166) بالإضافة إلى روابط أخرى		
		تماهم في ثبات و استقرار البنية الفراغية لهذا المستقبل .		
		الجزء الثاني :		
		: R_2 و R_1 استخراج متتألية الاحماض الامينية التي يشرف على تركيبها أجزاء الاليلين المياني المينية التي يشرف على تركيبها أجزاء الاليلين المينية التي يشرف على تركيبها أجزاء الاليلين المينية التي يشرف على المينية الميني		
		(ملاحظة: تعطى النقطة كاملة على سلسلة الاحماض الامينية الصحيحة دون التفاصيل الاخرى)		

3 - 3	100
	29 30 31 32 33 34 35 R ₁ : TCT TTG CTC AAG GTC ACG GTT
	ARm ··· AGA AAC GAG UUC CAG UGC CAA ···
01×2	Arg Asn Glu Phe Gln Cys Gln
	R: TCT TTG CTC AAG ATC ACG GTT
	ARm ··· AGA AAC GAG UUC UAG UGC CAA ···
	Arg Asn Glu Phe الأحماض
	2 . يعود سبب مرض تصلب الشرايين الناتج عن ارتفاع الكوليسترول إلى حدوث طفرة
	أدت إلى تحول الرامزة رقم 33 إلى رامزة توقف STOP مما أدى الى تتاقص عدد
01	الأحماض الأمينية و تغير بنية المستقبل الغشائي R فأصبح عاجزا عن إدخال الـ LDL
01	فيتراكم في الأوعية الدموية متسببا في ضيقها مما ينتج عنه أعراض تصلب الشرابين
	(الحالة المرضية).
	أما عندما تكون بنية المستقبل الغشائي طبيعية يقوم هذا الأخير بدوره و المتمثل في
27.000	إدخال LDL إلى الخلايا فتستعمله فلا يتراكم في الأوعية الدموية فلا تضيق و لا تظهر
01	أعراض المرض الناتج عن ارتفاع الكوليسترول فيكون الغرد سليما .
	التمرين الثالث: (08 نقاط)
	الجزء الأول :
	1. تحليل النتائج المبينة:
	توضح النتائج المبينة في الوثيقة (1) تغيرات استهلاك O ₂ من طرف الميتوكندريا مأخوذة
0.25	من نطاف الشخص (س) و أخر لا يعاني العقم . عند إضافة نواقل مرجعة في الزمن
	ز = 3 د .
500000000	\cdot 100 بني 3 د ثبات كمية O_2 لدى الشخصين في حدود
0.75	بعد إضافة النواقل المرجعة في الزمن 3 د نلاحظ استمرار ثبات كمية O ₂ في الوسط لدى
	الشخص (س) و تتاقصه بشكل سريع لدى الشخص الذي لا يعاني العقم .
Accessors.	(سان الله الله الله الله الله الله الله ال

1	الفرضيات التي تفسر سبب قلة حركة النطاف عند الشخص (س): الميتوكندريا عاجزة عن استهلاك الـ O ₂ فالفرضيات تكون كما يلي : - خلل على مستوى أحد نواقل السلسلة التنفسية - نقص في كمية الـ ATP (تقبل كل فرضية وجيهة)			بما أن الميتوكندريا عاجزة - خلل على ا		
		عدد CO ₂	عدد النواقل	ATP	مقر	الجزء الثاني : ا . (عصرين صحيحين تس
1.5	0.25 6×	المحرر	المرجعة	المباشر	الحدوث	المرحلة 1
	0×	00	02	2	الهيولي	التحلل السكري
		02	2	00	الحشوة	المرحلة 2 م . ت .ح .كربيس
		04	08	02	الحشوة	المرحلة 3 حلقة كربيس
1.5	01	2. شرح آلية تشكل (ATP) و الحصيلة الطاقوية: - تشكل (ATP) على مستوى الغشاء الداخلي في الميتوكندريا: تتم أكسدة النواقل المرجعة الناتجة عن هدم مادة الأيض في وجود ثنائي الأوكسجين حيث ينجم 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 الغشاءين فيتشكل تدرج في تركيز الـ H مابين الفراغ بين الغشاءين والمادة الإساسية هذا يسمح بتدفق ال H عير الكرية المذنبة نحو المادة الأساسية محررة طاقة تساهم في تكدر الـ ATP .				
						تركيب الـ ATP .

		الحصيلة الطاقوية :		
1.25	0.5	10 NADH-H ⁺ — 3 * 10 = 30 2 FADH ₂ — 2 * 2 = 4		
	0.75	3 . تفسير آلية تأثير الدواء : بعد تعاطي الدواء Q ₁₀ coenzyme ينتقل ثم ينفذ إلى داخل الميتوكندريا و يندمج مع نواقل السلسلة التنفسية و يساهم بذلك في استمرار انتقال الإلكترونات و بالتالي استمرار ضخ البروتونات فينتج التدرج في تركيزها ما بين الفراغ بين		
	0.5	الغشائين و المادة الاساسية هذا يؤدي إلى تشكيل الـ ATP . مدى توافق المعلومات المتوصل إليها مع صحة الفرضيات النتائج المتوصل إليها تتوافق مع الفرضيات المقترحة فالخلل على مستوى السلسلة التنفسية يوقف أكمدة النواقل واستهلاك الـ O ₂ مما يمنع تشكيل ATP و بالتالي قلة حركة النطاف .		
	0.25	الحزء الثالث : إن القيام بمختلف الوظائف الحيوية يتطلب طاقة على شكل ATP تنتج من مادة الأيض		
1.5	0.5	*يتم هدم مادة الأيض تدريجيا و كليا خلال مراحل : التحلل السكري و المرحلة التحضيرية و مرحلة حلقة كربيس و يرافق ذلك إرجاع النواقل و تشكل قليل من ATP بشكل مباشر ، لا بستهلك الـ O2 خلال جميع هذه المراحل .		
	0.5	*خلال الفسفرة التأكسدية يتم استهلاك الـ O2 في أكسدة النواقل المرجعة التي تشكلت أثناء أكسدة مادة الأيض فينتج عن ذلك طاقة كبيرة .		
	0.25	و منه ينتج عن الهدم الكلي لمادة الأيض و في وجود اله O2 طاقة كبيرة في شكل جزيئات ATF تستغل في القيام بمختلف الوظائف الحيوية (كالحركة ، الانقسام).		

الموضوع الثاني		
العلامة		عناصر الإجابة
مجمو	مجزاة	التمرين الاول : (05 نقاط) 1 - تعريف الذات و اللاذات و مقارنة جزينات مختلف الزمر الدموية
2	0.5	تعريف الذات: هي مجموعة من الجزيئات الغشائية الخاصة بالفرد و المحمولة على أغشية خلايا الجسم المحددة وراثيا تعرف بنظام اله HLA او اله CMH ونظامي ABO و Rh.
	0.5	تعريف اللاذات :كل الجزيئات الغريبة عن العضوية و القادرة على إثارة استجابة مناعبة و التفاعل نوعيا مع ناتج الاستجابة قصد القضاء عليه .
		المقارنة بين الجزيئات المميزة لكل زمرة :
		ل الجزيئات المميزة للزمر الدموية عبارة عن جليكوبروتينات تشترك في وجود جزء بروتيني و جزء قاعدي سكري قليل التعدد تختلف النهاية السكرية من مؤشر الى آخر بحيث:
	0.25	لمؤشر A يتميز بوجود N آستيل غلاكتو امين نهائي.
	0.25	المؤشر B يتميز بوجود غلاكتوز نهائي.
	0.25	المؤشر AB يتميز بكلاهما .
	11.110.11.110	المؤشر O يتميز بوجود الجزيئة السكرية القاعدية فقط.
		لنص العلمي يوضح سبب اختلاف النمط الظاهري على مستوى الخلوي في نظام ABO:
		تمثل النمط الظاهري على مستوى نظام ABO في وجود جزيئات جليكوبروتنية على سطح وريات الدم الحمراء و التي تعتبر محددات مستضدات و تختلف من زمرة إلى أخرى.
	0.5	روت عم مصري و هي عمري المستضدية: عود مصدر اختلاف هذه المحددات المستضدية:
		فر للمحددات المستضدية الغشائية في نظام ABO مورثة محمولة على صبغي رقم 09 عند
		لإنسان و تظهر بثلاث أليلات I^، IB، i و يحمل كل فرد آليلين فقط.
		جود النمط الوراثي ¹ ^{^1} أو ¹ ^{^1} أو 1 ^{^1}
920	0.5	شفر الأليل1A للأنزيم A الذي يعمل على ربط GALNAG بالجزء القاعدي السكري مشكلا
3		حدد المستضد A المميز للكريات الدم الحمراء من الزمرة A .
	0.5	جود النمط الوراثي I ^B l ^B أو I ^B l ^O
	0.00	شفر الآليل IB الأنزيم B الذي يعمل على ربط GAL بالجزء القاعدي السكري مشكلا محدد
		لمستضد B المميز للكريات الدم الحمراء من الزمرة B .
	0.5	رجود النمط الوراثي I ^A I ^B : ركب الأنزيم A و الأنزيم B معا مما يؤدي إلى تشكيل محددي المستضدين A و B معا لمميزين للكريات الحمراء من الزمرة AB.
		ركب الانزيم A و الانزيم B معا مما يؤدي إلى تشكيل محددي المستضدين A و B معا
		لمميزين للكريات الحمراء من الزمرة AB،

		بوجود النمط الوراثي i ^o i ^o :
	0.5	الأليل io المتنحي يبقى الجزء السكري القاعدي دون إضافة أي جزيئة أخرى المميز للكريات
	885.0	الدم الحمراء من الزمرة O.
		ومنه يعود اختلاف النمط الظاهري على المستوى الخلوي في نظام ABO إلى اختلاف النمط
	0.5	الوراثي و اختلاف الأليلات المشفرة لإنزيمات مختلفة تتدخل في تركيب مختلف المحددات
		المستضدية الغشائية المميزة لهذا النظام.
		ملاحظة: يمكن اعتماد اجابة محدد المستضد أو المستضد (في الحالتين صحيحة).
		التمرين الثاني: (07 نقاط)
		الحزء الأول:
		التحرية الأولى:
		1. إنجاز منحنى السرعة الابتدائية بدلالة درجة الـPH السرعة الابتدائية (و!)
		I 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
		20
		15
	0.1	10
	01	
		5
- 27		درجة لـ PH و 4 6 8 10 12
3		تفسير تأثير درجة الـPH على النشاط الانزيمي :
		لكل انزيم درجة PH مثلى يكون عندها نشاط الانزيم أعظميا تؤثر درجة الحموضة في الوسط
		على شحنة المجموعات الكيميائية الحرة في جذور الاحماض الامينية وخاصة تلك الموجودة في
	01	الموقع الفعال للإنزيم مما يمنع حدوث التكامل بين المجموعات الكيميائية للإنزيم للموقع الفعال
		والمجموعات الكيميائية لمادة النفاعل ، يبلغ نشاط الانزيم أقصاه عند درجة PH معينة تسمى
		الـ PH المثلى، تختلف من انزيم الخر .
		استنتاج تأثير درجة الحرارة على النشاط الانزيمي:
	01	يبلغ التفاعل الانزيمي سرعة أعظمية عند درجة حرارة مثلي (37 %م) و كلما زادت او نقصت
		عن هذه القيمة تأثرت السرعة سلبا.
1	I	

		التجربة الثانية:
		1- نمذجة التفاعلين الحاصلين في الوسطين 3 و 5 :
2.5	0.5 0.5 0.5	
		كل إنزيمات اللاكتاز في عرقلة نشاط بعض جزيئات حالة نشاط اللاكتاز بواسطة الثيولاكتوز
	01	المفهوم الدقيق للانزيم :
	779.30	الانزيم وسيط حيوي من طبيعة بروتينية يسرع التفاعل ويتميز بتأثيره النوعي اتجاه الركيزة ونوع
		التفاعل ، يعمل في شروط ملائمة مثلي من الـPH والحرارة و لا يستهلك أثناء التفاعل.
		الحزء الثاني:
		- شرح ظهور أعراض عدم تحمل اللاكتوز عند الشخص المصاب و عدم ظهورها عند الشخص
		السليم رغم حدوث هضم اللاكتوز عند الشخصين:
	0.75	عند الشخص السليم: تفرز الغدد المعوية في المعي الدقيق إنزيم اللاكتاز ما يسمح بإماهة
	0.75	اللاكتوز معطيا غلوكوز و غلاكتوز. لحدوث امتصاص هذه السكريات من جهة و لنقص عدد
		اللبكتيريا في المعي الدقيق من جهة أخرى لا تحدث التخمرات التي تؤدي إلى ظهور أعراض
Ontrova.		عدم تحمل اللاكتوز .
1.5		عند الشخص المصاب بعدم تحمل اللاكتوز: لا نفرز الغدد المعوية في المعي الدقيق إنزيم
	0.75	اللاكتاز ما يؤدي إلى عدم إماهة اللاكتوز على مستوى المعي الدقيق الذي ينتقل إلى المعي
	0.75	الغليظ أين يسمح العدد الهائل من االبكتيريا بإفراز إنزيم اللاكتاز الذي يفكك اللاكتوز إلى
		غلوكوز و غلاكتوز. ثم تتعرض نتائج الإماهة للتخمرات و هي مصدر أعراض عدم تحمل
		اللاكتوز ،
		التمرين الثالث: (08 نقاط)
		الجزء الأول:
0.5	0.5	 الفرضية: مصدر ثنائي الاكسجين المطروح هو الماء عن طريق اكسدته بالضوء.
		 الاستدلال عن مصدر ثنائي الاكسجين المطروح و تبيين آلية طرحه مع المعادلات الكيميائية :

	0.5	التجرية 1: عند تزويد الأشنة بماء ثقيل نسبة 018/016 فيه عالية (0.85%) و - HCO عادي
		نسبة O^{18}/O^{16} فيه قليلة (0.20 %) تطرح الأشنة O_2 مشع نسبة O^{18}/O^{16} فيه عالية
		(0.85 %) في حين عند تزويدها بماء عادي و TCO ₃ مشع تطرح O ₂ عادي ما يدل على أن
		مصدر O ₂ المطروح هو تفكك الماء و ليس CO ₂ .
		التجربة 2 :
	0.5	 بوجود DCPIP: في الظلام يبقى تركيز O₂ ثابتا لعدم طرحه نتيجة عدم أكسدة الماء لون
		الوسط أزرق لوجود DCPIP مؤكسد لعدم إرجاعه بسبب عدم أكسدة الماء.
	0.25	في وجود الضوء: يرتفع تركيز O ₂ نتيجة أكسدة الماء.
	0.25	2H ₂ O صوء
2.25		NS 50 NE SE
	0.25	يتغير لون الوسط إلى شفاف ما يدل على إرجاع DCPIP لاكتسابه للإلكترونات الناتجة عن
	200000000000000000000000000000000000000	أكسدة الماء،
	W. C.	2A +4e ⁻ + 4H ⁺ → 2AH ₂ : Inable 15
	0.25	DCPIPما
	0.25	 في غياب DCPIP: في وجود وفي غياب الضوء، يبقى تركيز O2 ثابتا لعدم أكسدة الماء
		على مستوى التيلاكوئيدات لغياب مستقبل الإلكترونات.
		الجزء الثاني:
	0.5	 استخراج ما يدعم صحة الفرضية المقترحة: وجود التيلاكوئيدات وهي مقر الاكسدة الضوئية
		للماء.
		2) تحليل نتائج الوثيقة 4:
	0.25	التجرية 1: في الظلام و بوجود CO2: تثبيت CO2 في السيتوبلام قليل جدا
	4×	التجرية 2 : تؤدي إضافة الـ ATP : إلى ارتفاع تثبيت CO2 و يرتفع أكثر
	50000	التجرية 3 عند إضافة ATP و RH2 معا: يتم تثبيت CO2 على مستوى السيتوبلازم بكميات كبيرة
		التجربة 3 عند إضافة ATP و RH ₂ معا: يتم تثبيت CO ₂ على مستوى السيتوبالازم بكميات كبيرة

صفحة 9 من 10

التجرية 4: بوجود تيالكوئيدات 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 اللإلكترونات، باحتوائها على تيلاكوئيدات تحدث نفس التفاعلات داخل البكتيريا ويطرح بذلك 02 1.25 يرفق طرح O2 بتركيب ATP وارجاع مستقبل الإلكترونات اللذان يستعملان في تثبيت CO2 على مستوى سيتوبلازم البكتيريا وتركيب المادة العضوية ما يؤكد أن البكتيريا تزود الوسط بالـ O₂ خلال المرحلة الكيموضوئية (اكمدة 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 الكيموضوئية 01 نقطة ، المرحلة الكيموحيوية 01 نقطة ، العلاقة بينهما 0.5)