	العلام	الموضوع الأول *	عناصر الإجابة *
مجزاة	مجزأة	33. 23-3-	
-	4		لتمرين الأول ( 07 نقاط ) :
0.50	0.50	الحقن : الخلايا اللمقاوية LB ) B . الخلايا المقاوية LT )T	133.43.10 (5.1) 37
0.50	0.50		
0.25	0.25	يه (LB)B - الخلية (ص): خلوة بالسموة (بالسموسيت)	
ULAG		/ 2. tr 300	3 - مصدر الخلايا ( س ) : لخاع العظام . 4 - الدينة التراس الناس أنها المالية ( م ) مراسية التراك الخارفي
0.50	0.50	- جهاز غولجي متطور ، . كثرة المتوكوندري و نموها	<ul> <li>4- المميزات البنيوية للخلية (ص) : ( مميزات الخلية ا - غشاء هيوني متموج ، - شبكة هيولية غزيرة</li> </ul>
0.75	0.75	م "الثّالث" بعد الحقن حيث تصل إلى أقصى قيمة له 106 له الأجمام المضادة ابتداء من اليوم "الخامس" بعد الحقن	<ul> <li>و. انتخليل المقارض لمتحنبي الشكل " ب " من الوثيقة ظهور و زيادة عدد الخلايا البلاسمية ابتداء من اليو عند اليوم الثامن ثم يتناقص بعد ذلك بالمقابل تزداد كمي إلى أن تصل إلى أقصى قيمة لها 100وحدة اعتبارية عا</li> </ul>
0.50	0.50	نطور عدد الخلايا البلاسميةو هذا ما يبين أن مصدر تركيب	
		موقع تأبيت مولد الضد	7 - استغلال الوثيقة (1) :
		جزء متغير المسانة خفيفة	- يبين المُكل " أ " أن الخلايا البلاسمية الناتجة
1	1	جزء ثابت مصور ثنائية الكبريت مصادة تقيدة	وجود علاقة بينهما . . و منه فالجزينات البروتينية هي أجسام
		<u> </u>	مضادة . الرسم التخطيطي ثلجمه المضاد :
		موقع التثنيت على البائعات الكبيرة	
	2		- II
0.50	2×0.25	ميع الخلايا ذات الانقسام السريع بما فيها خلايا نقى العظام كتساب الخلايا اللمفاوية B كفاءتها المناعية ". رية من الخلايا اللمفاوية T ذات الكفاءة المناعية .	" هو مقر نشأة كل الخلايا المناعية ويتم على مستواه ا
1	2×0.50	اص على أن المصل يحتوي على الأجسام المضادة النوعية رتصاص على أن مصل هذه القنران خال من الأجسام	<ul> <li>2 - تفسير النتائج المحصل عليها في الوثيقة (2):</li> <li>عند الفأر "الشاهد" و الفأر "3": يدل حدوث التر لـ GRM</li> </ul>
0.50	0.50	ن طرف العضوية وجود كل من الخلابا الثمقاوية B و T.	
0.00	0,50	عي عن طريق البلعمة :	<ul> <li>الرسم التخطيطي لكيفية القضاء على المعقد المنا-</li> </ul>
1	1	ارجل كالآبة في المستعادات المستعا	بالعة كبيرة
			غثانية

الإجابة النموذجية وسلم النتقيط مادة: علوم الطبيعة والحياة الشعبة: علوم تجريبية بكالوريا دورة: جوان 2012

مجموع	مجزأة	
		التمرين الثاني ( 06.5 نقاط):
2	.25	-1
0.50	2×0.25	ا - التعرف على العضيتين (س) و (ع): العضية (س): ما فوق بنية الصانعة الخضراء العضية (ع): ما فوق بنية الميتوكوندري
0.50	2×0.25	ب - تصنيف الخلية : - خلية نباتية خضراء - التعليل: لوجود الصالعات الخضراء
0.50	2×0.25	ج - البياثات : 1 : غشاء خارجي 2 : غشاء داخلي 3 : حشوة (ستروما) 4 : تلاكونيد
0.50	0.50	د ـ وصف ما قوق بنية الميتوكزندري : الميتوكوندري بنية خيطية يحيط بها غشاء خارجي ، وغشاء داخلي تمتد منه أعراف نحو مادة أساسية
0.25	0.25	هـ ـ الميزة الأساسية للعضيتين : لكل من الصائعة الخضراء والميتوكوندري بنية حجيرية .
	.25	-2
		2 - المال المالية (2) : المالي المالية المالي
1	4×0.25	- من (0 إلى ز1 في الظلام نلاحظ نتاقص تدريجي لنسبة الأكسجين في الوسط - من ز1 إلى ز2 في الظلام نلاحظ نتاقص تدريجي لنسبة الأكسجين في الوسط - من ز1 إلى ز2 عند تعريض الوسط التجريبي للضوء الأبيض نسجل زيادة سريعة و معتبرة لنسبة - من ز2 إلى ز3 عند تعريض الوسط التجريبي للضوء الأخضر نسجل تناقص في نسبة الأكسجين في الوسط - من ز3 إلى ز4 و عند تعريض الوسط التجريبي للضوء الأبيض من جديد نسجل زيادة في نسبة الأكسجين في الوسط
1.50	3×0.5	<ul> <li>ب- تفسير النتائج:</li> <li>من ز0 إلى ز1 وفسر تناقص الـ O2 باستهلاكه من طرف الميتوكوندري بظاهرة النتفس في غياب نشاط التركيب الضوني لغياب الضوء.</li> <li>من ز1 إلى ز2 في وجود الضوء الأبيض يفسر الزيادة المعتبرة لنسبة الأكسجين في الوسط بحدوث عمليتي التركيب الضوني والتنفس وأن شدة التركيب الضوني المحررة للأكسجين أكبر من شدة المتنفس المستهلكة له.</li> <li>من ز2 إلى ز3 يفسر تناقص الأكسجين في الوسط بحدوث عملية التنفس والتركيب الضوني بحيث نسبة الـ</li> <li>O2 المطروحة من طرف الصانعة الخضراء أقل من نسبة الـ</li> <li>O2 المستهلك من طرف الميتوكوندري و هذا ما يساهم في الخفاض نسبة الأكسجين في الوسط.</li> </ul>
0.75	3×0.25	<ul> <li>ج - الظاهرتين البيرلوجيئين هما : التركيب الضوني و التنفس .</li> <li>د - التفاعل الإجمالي لكل ظاهرة :         معادلة التركيب الضوني:</li></ul>
-		: hhán 3
1	2×0.50	
	200,30	

الإجابة النموذجية وسلم النتقيط مادة: علوم الطبيعة والحياة الشعبة: علوم تجريبية بكالوريا دورة: جوان 2012

	العلا	عناصر الإجابة
مجبوع	مجزأة	
		تمرين الثالث ( 06.5 نقاط ) :
	5	
3.25		
		ا ـ تحليل الوثيقة (1):
		الحالة الأولى و في غياب أي تنبيه :
		على مستوى الرسائل العصبية : يسجل كمون الراحة في كل من العصبون "س " والعصبون "ح " يقدر بـ (
		(-70m)
		على مستُوى ينية المشيك : تظهر الصورة المجهرية جزءا من منطقة الشق المشبك الذي يقصل بين العصبون س " والعصبون "ح "، تحتوى نهاية العصبون "س " على عند كبير من الحويصلات المشبكية .
		الحالة الثانية إثر إخضاع العصبون " س " لتثبيهين متاليين :
		ـ على مستوى الرسائل العصبية :
	00.05	. تسجل على مستوى العصبون "اس " نشاط كهرياني مكون من كموني عمل.
2	8×0.25	. تسجل على مستوى العصبون "ح " كمون بعد مشبكي تتبيهي ( PPSE) ذو سعة صغيرة .
1- 9		- على مستوى بنية المشبك :
		<ul> <li>يسجل ظاهرة اطراح محتوى الحويصلات المشبكية في الشق المشبكي و بداية تناقص عند الحويصلات</li> </ul>
		مشيكية .
		الحالة الثالثة إثر إخضاع العصبون " س " لأربعة تنبيهات متثالية :
		- على معلوى الرسائل العصبية :
1000	LANCE !	. كسجل على مستوى العصبون " س " نشاط كهرياتي مكون من أربعة كمونات عمل . مناطقة المستوى العصبون " س " نشاط كهرياتي مكون من أربعة كمونات عمل .
V ()	- 10 2011	- بمبيل على مستوى العصبون "ح " كمون بعد مشبكي (PPSE) ذو سعة اكبر من سعته في الحللة الثانية. - على مستوى بنية المشبك :
		- على مسوى بنيه المسبك : - يسجل مواصلة اطراح محتوى الحويصلات المشبكية و نقص كبير في عدد الحويصلات المشبكية .
S-26-		الإستنتاج : يتطلب توليد كمون عمل في العصبون بعد مشبكي وجود مبلغ عصبي في الشق المشبكي بتركيز
0.50	0.50	مين وتتوقف سعة زوال الإستقطاب على كمية المبلغ العصبي المحررة من قبل العصبون قبل مشبكي .
		ــــــــــــــــــــــــــــــــــــــ
	-	في الحالة الأولى: عدم تحرير المبلغ في الحالة الثانية : تحرير حزني في الحالة الثالثة : تحرير معتبر
0 3		وزالمان المرك المرك المهام المرك الم
		10 3
		(0 O O ) (0 O O ) (10 o O O O O O O O O O O O O O O O O O O
0.75	0.75	20000
200		
-		COLUMN CO
		الفرات المرتبطة بالكيمياء انفتاع بعض قلوات فقط الفتاح عدد كبير من قوات
		منطقة المنافقة
17-18	Service .	The state of the s
1.	75	Albert Description of the Control of the Land of the Control of th
0.25	0.25	- المعلومة : تتوقف كمية العبلغ العصبي المفرزة على تواترات كمون العمل.
0.50	0.50	· - التوضيح : بزيادة تواترات كمون عمل في الغشاء قبل المشبكي يزداد إفراز كمية المبلغ العصبي المحرر في
0100	0.00	شق المشيكي الذي يتمبب في توليد كمون عمل بعد مشيكي مثيفر بسعات متزايدة .
		- التقسير : - يؤدي وصول موجة زوال الإستقطاب على مستوى الزر المشيكي إلى الفتاح قنوات *Ca
0.50	0.50	مرتبطة بالفولطية مما ينجم عنه دخول هذه الشوارد إلى هيولي الزر المشبكي للعصبون قبل مشبكي بكميات
100	1541	وافل مع الجانب الكمي نشدة التنبيه.
0.50	0.50	- الاستثناج : أن التطور الكمي لكمية شوارد *Ca² المتدفقة داخل الزر المشيكي بخضع لتواكرات كمون العمل الذرية المشيك
-	- 1.100m, - 1.	ن مشيكي ، كما يؤثر تركيز هذه الشوارد بدوره على كمية المبلغ العصيى المحرر في مستوى الشق المشيكي . [ ـ يتسبب وصول كمون العمل في مستوى نهاية العصيون قبل مشيكي في:
		ر - يسبب وصول خمون انعمل في مصنوى بهيه العصبون عبل مصيدي هي: انفتاح قنوات **Ca المرتبطة بالفولطية ويتم دخول شوارد الكالسيوم إلى هيولي الزر المشبكي.
1.50	3×0.50	العماع طوات " ولى المراقعة بالمواطعة ويتم تنفول سوارات المستقوم إلى ميونى الرار المستهني. هجرة الحويصلات المشبكية إلى الغشاء قبل مشبكي وتحرير المبلغ العصب في الشق المشبكي.
		وثبت العبلغ العصبي على مستقبلات غشاتية بعد مشبكية (فنوات مرتبطة بالكيمياء) تنفتح القنوات فتتدفق شوارد
		Na فيتولد كمون غثماني بعد مشبكي (PPSE) الذي تتوقف سعته على عدد القنوات المفتوحة.
-		

دورة: حوان 2012	علوم تحريبة بكالوريا	يله و الطبيعة و الحياة الشعبة:	الإجابة النموذجية وسلم التنقيط مادة: د
WAYE D. 34 32-		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	- ++++++++++++++++++++++++++++++++++++

مجزأة مجموع		عناصر الإجابة
707		الموضوع الثاني:
		تمرين الأول (08 نقاط ) :
3,	50	12.5
0.75	3×0.25	<ul> <li>التعرف على الشاصر المرقمة:</li> <li>1:جهاز غولجي 2: شبكة هبولية محببة 3: نواة 4: حويصلة إفرازية 5: هيالويلازم</li> <li>المقصر (س): مادة مفرزة.</li> </ul>
0.	75	
0.25	0.25	<ul> <li>تمثل هذه الصيغة : الصيغة العامة للأحماض الأمينية</li> </ul>
0.50	2×0.25	ب ـ مكونات هذه الوحدة : ـ مجموعة كرپوكسيل" COOH" ـ مجموعة أمين " NH <sub>2</sub> " ـ الجثر الإلكيل "R" ـ الكرپون المركزي α
- 40	2	<u> </u>
1	3×0.25	. تصنيف الأحماض الأمينية : • الحمض الأميني Ala : حمض أميني متعادل • الحمض الأميني Asp : حمض أميني حمضي
-	0.25	<ul> <li>الحمض ألأميني Lys : حمض أميني قاعدي</li> <li>المحمد في هذا التصنيف : حسب طبيعة مكون الجذر الألكيلي "R"</li> <li>الترتباط :</li> </ul>
0.25	0.25	H <sub>2</sub> N - CH-C - N - CH-C - OH (CH <sub>2</sub> ) 4 CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) 4 CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub> COOH  Lys Asp Ala  د الاثني البيتيد
0.75	3×0.25	- أكبر عدد ممكن من ثلاثي البيتيد الذي يمكن تشكيله الطلاقا من عدد محدد جدا من هذه الأحماض مونية هو 27 ثلاثية ببتيدية ممكنة من العلاقة 3=27 . لاستنتاج: يمكن تشكيل عدد كبير جدا من ثلاثي البيتيد انطلاقا من عدد محدود جدا من الأحماض الأمينية. لتطيل : التنوع اللامتناهي لمتحد البيتيد ، يعود إلى المثلاف نوع وعدد وترتيب الأحماض الأمينية.
	.75	and the second of the second o
0.25	0.25	- الغرض من هذه الدراسة : هو قصل الأحماض الأمينية بصورة نقية منفردة عن بعضها البعض . - تفسير الثنائج المتحصل عليها في pH :
0.75	3×0.25	. بقاء النطخة β ساكنة في منتصف الشريط وعدم انجذابها إلى اي من القطبين يدل على انها متعادلة كهربانيا. كهربانيا. - هجرة اللطخة بن تجاه القطب الموجب بدل على أنها تحمل شحنة مالية أي أن الحمض الأموني فقد بروتون موجب وسلك سنوك حمض في الوسط قاعدي. هجرة اللطخة ب تجاه القطب السالب يدل على أنها تحمل شحنة موجبة أي أن الحمض الأميني اكتسب وتون موجب وسئك سلوك قاعدة في وسط حامضي.
0.75	3×0.25	. اللطخة α : تمثل الحمض الأميني Asp . اللطخة β : تمثل الحمض الأميني Ala . اللطخة γ : تمثل الحمض الأميني Lys

العلامة		11.00
مجموع	مجزأة	عناصر الإجابية
0.75	3×0.25	المعنى : γ المعنى الأميني : Alg المعنى الأميني β المعنى الأميني Asp المعنى : α المعنى الأميني (CH2) المعنى الأميني (CH2) المعنى (CH2)
	47,	<ul> <li>4 - كتابة الصيغ الكيميائية التي تبين المثلة الكهريائية لكل نطخة المعبرة عن كل حمض أميلي في pH = 6:</li> </ul>
0.25	0.25	- الخاصية المدروسة : هي الخاصية الحمقلية " الأمقوتيرية" .
	75	
0.75	3×0.25	TTT CTG CGA TTC CGC نشكول السلسلة البيتيدية :  AAA GAC GCU AAG GCG  Lys Asp Ala Lys Ala  Lys Ala
1	4×0.25	<ul> <li>النص الطمي : - يتم تركيب هذا البيتيد في الهيولي وفق ثلاث مراحل هي :</li> <li>البداية : تبدأ هذه المرحلة بنوضع أول زبيوزوم وأول ARNh حامل لأول حمض أميني في شكله المنشط (المثبونين على مسئوى أول شفرة وراثية محمولة من طرف اله ARNm ، هذه الشفرة تلعب في كل الحالات دور إشارة المطلاق في قراءة اله ARNm من طرف الربيوزوم وتكون ممثلة بالثلاثية AUG .</li> <li>* الاستطالة : تحدث بوضع أحماض أمينية جديدة ( الثاني ؛ الثالث) بصفة متنالية على طول سلسلة المحدث الأحدث الثلاثة التالية :</li> <li>- توافق الشفرة المحمولة على ARNm مع الشفرة المضادة للـ ARNt الحامل للحمض الأميني الجديد المدين الديد المدين الديد المحمولة على المحمولة على المصادة للـ ARNt الحامل للحمض الأميني الجديد - تحرير الـ ARNt الذي كان يحمل الحمض الأميني السابق فيتدرج وينزلق بحد ذلك الربيوزوم خد الوصول الى * النهاية :</li> <li>خافرة ليس لها معنى والتي تلعب دور إشارة النهاء اصطفاع الجزيئة البرونينية . تعطى هذه الإشارة من طرف إحدى الرامزات الثلاثية الثالية الثالية : (UAG . UGA. UAA) يتسبب هذا فيما يلي :</li> <li>تفكيك الربيوزوم إلى تحت وحدتيه</li> <li>تفكيك الربيوزوم إلى تحت وحدتيه</li> </ul>
-		تعدیت از پیوروم این نخت و حدیثه     تحریر الـ ARNt ثم تفکیکه     تحریر السلسلة البیتیدیة.

العلامة		عناصر الإجابية	
المجموع	مجزأة	7-11	
		:: ( hai 07	التمرين الثاني: (
1.75 نظ			1 - I
		العرقمة في الوائيقة(1).	
. 2			1 کیسات 2 1 کیسات 2
1.1	0.25×2		
-	0.25		2 - عنوانا مناسبا
	1 100	البة الخلوية الصانعة الخضراء.	
		ليطى للعنصر (1) عليه كلفة البيانات.	3 ــ [لجاز رسم تغه
AR 2	0.25×4	نواقل للإنكترونات PS <sub>II</sub> \ PS <sub>I</sub>	24.3
Son, Se	in The .	نواقل الانكثرونات PS <sub>I</sub> نواقل الانكثرونات	کریة م
	5 4		
			- 6 1 3 W
	-	تجويف الكينس	
ries .			n
4 نقاط		التعربة 1 و 2:	1 كــــــــــــــــــــــــــــــــــــ
ur "est" u Militar	100	ية 1 ( الشكل ( أ ):	
10		یہ ۱ ( استحق ( ۱ ): اِی الظلام ): ترکیز الاکسچین قلیل وڈایت	
		ني الصحم ). ترجير المسهون قليل ودايت. في الضوء) يقاء تركيز الأكسون قليل وثابت.	
	0.25×3	ني الضوء): في زع عند حتن DCPIP ( 0.1 مل) سجل إرتفاع في تركيز O2	من زو الى زو (ا
		ي الضوء): سجل ثبات في تركيز "الأكسجين.	
2	. × ",	، الضوء): في زبه عند حقن DCPIP ( 0.3 مل) سجل إرتفاع في تركيز O <sub>2</sub> م): سجل ثبات في تركيز الأكسمين.	من روالی رو ( فی بعد زء ( فی الظالا
	- A - 2	المدنيين لشكلي (بي ع):	
		ز. ؛ في الظاهم يلاحظ ثبات تركيز الإكسجين و الـ ATP في الوسط.	
	0.25×2	<ul> <li>ر2: في الضوء ، يسجل ارتفاع طفيف في تركيز الأكسجين و الـ ATP</li> </ul>	-من زر الي
		في الوسط.	ila Amalin in
		إلى زو: في ألضوء مع إضافة Pf و ADP عند اللحظة زو ، يسجل ارتفاع معتبر في تركيز الأكسجين و الـ ATP في الوسط	25 04
		ة ظلام ، بالعظ ثبات تركيز كل من الأكسجين و الـ ATP في الوسط	- بعدزی:قتر
		، توار Pi و ADP في الوسط.	رغم
		نقصة من تتالج التجريتين (1 و2) :	
	0.25×2	جين يتطلب الضوء ومستقبل إلكترونات و توفر Pi و ADP	ـــ إنطلاق الأكم
		ADP بتطلب الضوء و توفر Pi و ADP	_ تشكل الــ P
	,	9	*
		Α.	

اتعا	الإجابة النموذجية وسلم التنقيط مادة: علوم الطبيعة والحياة الشعبة: علوم تجريبية بكالوريا د			
مجزأة	عناصر الإجابة			
0.25×3	_ أ_تفسير نتائج مراحل التجربة الثالثة:			
100000000	المرحلة 1 :ــ وجود مادة DCMU الذي تعلج انتقال الإلكترونات من PS <sub>II</sub> إلى PS <sub>I</sub> مما			
	يجعل PS <sub>II</sub> في حالة مرجعة و هذا يؤدي إلى عدم تحلل الماء وبالذلي عدم			
	إنطلاق الأكسجين.			
	ـــ عدم تثبیت ثانی لکسید الکریون یعود إلى عدم تشکل الـــ ATP وعدم إرجاع			
-	*NADP بسبب تعطل السلسلة التركيبية الضوئية.			
	المرحلة 2: ــ في وجود DCPIP بتأكسد PS <sub>II</sub> فيفقد الكنروذاته والتي يسترجعها من التحل			
	الضوئي للماء وبالتالي إنطلاق الأكسجين.			
	ـــ وجود DCMU يملع النقال الإلكترونات في السلسلة التركيبية الضوئية ومنه			
	عدم تشكل الـــ ATP وعدم إرجاع 'NADP وبالذالي عدم تثبيت CO <sub>2</sub> .			
	المرحلة 3: في وجود مادة DCMU لا يتأكسد PS <sub>II</sub> وبالتالي لا يتحال الماء فلا ينطلق الأكسجين.			
	_ في وجود معطى للإلكترونات تحدث تفاعلات السلسلة التركيبية الضوئية مما			
	يودي إلى تشكل الــــ ATP وإرجاع <sup>+</sup> NADP ويالتالي تثبيت CO <sub>2</sub> .			
0.25	<ul> <li>" النتائج في المرحلة (2) من التجربة (3) في غياب الضوء:</li> </ul>			
	لا نحصل على نفس النائج في المرحلتين.			
0.5	<ul> <li>القطيل: الصرحلة 2: في خياب الضوء لا يتم تنبيه PS<sub>N</sub> وبالتالي لا يتحلل الماء فلا ينطلق O2</li> </ul>			
0.25	3 -أ- النتائج عند إضافة مادة ( DCMU ) إلى الوسط : لا يتشكل ATP			
-	التوضيح : لأن مادة DCMU تمنع انتقال الإلكترونات من PS <sub>0</sub> البي PS <sub>1</sub> وبالتالي لا يتحلل العاء			
0.25	سرحيع . ول حدد النواقل وعدم حدوث تترج في تركيز البروتودات بين تجويف الكييس والوسط			
	کے بھر مسلم ویریدع سوست و کرا ہے۔ خارجی وبالتالی لا بنشکل ATP			
1109	مرجبي وبنسمي د بسس ١٩٠٠ المعلومة الإضافية الذي يمكنك استنتاجها : نشكل الـــ ATP ينطلب بالإضافة إلى الضوء و Pi +			
0.25	. ADI ، حركة الإلكترونات عبر المشملة الغركيبية الضوئية ووجود ندرج في تركيز العروتونات بين			
	بويف الكبيس والوسط الخارجي الدائج النحال الضوئي للماء نتيجة أكسدة PSn			
	_ II			
J	 تلخيص في نص علمي آلية تدويل الطاقة في مسترى الصانعة الخضراء :			
1.25	1 ــ امتصاص الضوء ( الفوتونات ) من طرف PS <sub>I</sub> وPS <sub>I</sub>			
-	<ul> <li>2 انتقال الإلكترونات على طول السلسلة التركيبية الضوئية.</li> </ul>			
	3 التحلل الضوئي للماء			
	4 _ تدفق البروتونات عبر الكرات المذنبة وتشكل ATP و NADPH.H			
	5 _ استعمال ATP و *NADPH.H وإدماج CO <sub>2</sub> وتشكل العادة العضوية الغنية بالطاقة			
1				
- 1	الكيميائية الكامنة.			
֡	0.25×3  0.25×3  0.25  0.25  0.25			

نمة	tell .	عناصر الإجابة
مجنوع	مجزاة	
		التمرين الثالث: ( 55 نقاط ) :
1.5		-1
0.50	0.50	<ul> <li>أ- الوصف التفصيلي:</li> <li>إنزيم الكيموتريبسينوجان:</li> <li>يتكون من سلميلة واحدة من الأحماض الأمينية تتشكل من 245 حمض أميني كما تتوفر على خمسة جسور ثنائية الكيريت قائمة بين الحمضين (130 و 120) وبين الحمضين (400 و 130) وبين الحمضين (160 و 201) وبين الحمضين (160 و 201).</li> <li>إنزيم كيموتريبسين:</li> <li>إنزيم كيموتريبسين:</li> <li>المشلة الأولى تتكون من 131حمض أميني</li> <li>المشلة الثانية تتكون من 131حمض أميني</li> <li>المشلة الثانية تتكون من 97 حمض أميني</li> <li>المشلة الأولى مع الثانية بجسر ثنائي الكيريت القائم بين الحمض الأميني رقم(13) من المشلة الأولى مع الحمض الأميني رقم(15) من المشلة الثانية ، ترتبط السلمية الثانية بجسر ثنائي الكيريت</li> <li>الحمض الأميني رقم (107) من المشلة الثانية مع الحمض الأميني رقم (53) من السلسلة الثائية</li> </ul>
0.5	0.5	ب - تأثير أنزيم التربيسين على الكيموتريبسينوجان يتمثّل في حذف أربعة أحماض آمينية وكمر السلسلة الأصلية إلى ثلاثة ملاصل .
0.50	0.50	ج - تعريف البنية الفراغية للبروتين : - تتوقف البنية الفراغية وبالتالي التخصص الوظيفي للبروتين على الروابط التي تتشأ بين أحماض آمينية محددة ( روابط ثنائية الكبريت وشار دية) تكون متوضعة بطريقة دقيقة في السلسلة أو السلاسل الببتيدية مما يكسبها بنية ثابتة ومستقرة .
2.2	25	-2
0.25	0.25	<ul> <li>أ ـ تحليل الشكل " أ" من الوثيقة (2):</li> <li>ـ يتبين أن مادة التقاعل (الركيزة) يتثبت في منطقة خاصة محددة من الأنزيم تتمثل في الموقع القعال للأنزيم.</li> </ul>
0.50	0.50	<ul> <li>ب - العلاقة بين البنية الفراغية للأنزيم وتخصصه الوظيفي: برتبط التخصص الوظيفي للأنزيم بامتلاك كل أنزيم موقع فعال نوعي محدد بعدد ونوع وترتيب أحماض أمينية متوضعة في منطقة محددة ضمن السلسلة البيتينية حيث تنشأ بين هذه الأحماض الأمينية قوى ربط مختلفة تعطي شكلا فراغيا مميزا لهذا الموقع الفعال الذي يبدي تكامل فراغي وبنيوي مع مادة التفاعل.</li> </ul>
0.50	0.50	ج - المطومات التي يمكن استخراجها فيما يخص لشاط الموقع الفعال: يرتبط نشاط هذا الأخير لهذا الانزيم بالتغيير المؤقت الذي يحدث لتيجة كسر الروابط التي نشأت بين الحمضين الأمينيين Histidine و Serine مما يحقز التفاعل وهذا ما يعرف بالتكامل المحفز
0.50	0.50	<ul> <li>د . استخلاص فيما يقص نشاط الموقع الفعال :</li> <li>- إن تغير شكل الموقع الفعال للأتزيم بعد ارتباطه بالركيزة يسمح بحدوث التفاعل إن المجموعات الضرورية الحدوثه تصبح في الموضع المناسب للتأثير النوعي على مادة التفاعل .</li> </ul>
0.50	0.50	هـ تعريف الموقع القعال: - جزء من الأتزيم برتبط بمادة التفاعل ، يتشكل من موقعين أحدهما موقع التثبيت والثاني موقع التحفيز أو التنشيط ، يتكون من أحماض أمينية محددة ومتموضعة بطريقة دقيقة .
	0.75	3 - ومثلك الأنزيم منطقة خاصة لتدعى الموقع الفعال تتكامل بنيويا الموقع الفعال الموقع ا
1.25		على مستوى الموقع الفعال بحدوث التفاعل الحيوي بترتب عله تحرير التفاعل (C) والأذن و CC الأذن و على أن تقدما ثات
1.25	0.5	على مستوى الموقع الفعال بحدوث التفاعل المودي بترتب عله تحرير التفاعل الحدودي بترتب عله تحرير الناتج (P) والأنزيم (E) الذي يدخل في تفاعل ثاني . الربام :