العلامة						
مجزاة موزاة		طاصر الإجابة * الموضوع الأول *				
		التعريث الأول (07 نقاط) :				
4		-I				
0.50	0.50	1 - أقواع الخلايا المعقوبة الموجودة في قطع اللمقاوية قبل الحقن ؛ الخلايا اللمفاوية B ((LP) - تخلايا المقارية T ((LP)				
0.50	0.50	2 - التعرف على الخليثين: الخلية (س): الخلايا اللمفلوية (LB) . الخلية (ص): خلوة بلاسمية (يلامموسيت)				
0.25	0,25	3 - مصدر الفائية (س) ؛ لفاع العظام				
0.50	0.50	4- المميزات البليوية تلكلية (ص) : (مميزات الغلية الإغرازية) . غشاء هيوني مندوج ، . شبكة هيولية غزيرة ، جهاز غواجي منطور ، . كثرة المتوكوندوي و تعوها				
0.75	0.75	5 - التعليل المقارن لمتحليم الشكل " ب " من الوثيقة (1) : ظهور و زيادة عدد الخلايا البلاممية ابتداء من اليوم "الثالث" بعد المعنن حيث تصل إلى أقصى اليمة له 106 عند اليوم الثامن ثم يتناقس بعد ذلك يالمقابل تزداد كمية الأجسام المضادة ابتداء من اليوم "الشامس" بعد المعنن إلى أن تصل إلى أقمى قيمة لها 160 وحدة اعتبارية عند اليوم "الثاني عشر" ثم تتناقس بعد ذلك .				
0.50	0.50	 6 - الاستخلاص و زوادة كمية الأجسام المصدرة يوازي تطور عدد الخلايا البلامسوس هذا ما يبين ان مصدر عركيب و بقراز الأجسام المصدة هي الخلايا البائسوة . 				
		7 - إستغلال الوثيقة (1): - يبين الله كل " أ " أن فقاديا البلاسية الفاتجة من شفيز الفاديا الله فادية التعديد الفاديا الله فادية الفاتية الفاتجة الفاديا الله فادية الله الله فادية الله الله فادية الله الله فادية الله ودين .				
1	1	- بيين الفيكل " ب " تريزي تطور الخلايا المنطاعة دلالة على المنطاعة على المنطاعة على المنطاعة على المنطاعة المن				
 		الرسم التخطيطي المصاد : •				
0.50	2×0.25	 ١١ - تطيل الإجراءات : دينة الجراءات : دينة الجراءات : دينة العرب الفران الإشعاع X إلى تغرب جميع الغلايا ذات الانتسام السريع بما طبها غلايا نقي العظام هو مقر نشاة على الغلايا المناعية ويتم على مستواه اكتساب الغلايا اللمفاوية ١٤ كفاءتها المناعية ".				
1	2×0.50	2 ـ تلسير التقانج المحصل عليها في الوثيقة (2) : ـ عند الفار "الشاهد" و الفار "3" : بدل حدوث التراص على أن المصل يحتوي على الأجسام المضادة النوعية فـ GRM ـ عند الفار "1" و الفار "2" : يدل عدم حدوث الإرتصاص على أن مصل هذه الفتران خال من الأجسام المضادة النوعية 1 GRM				
0.50	0,50	3 - الاستخلاص : يتطلب إنتاج أجسام مضادة لوعية من طرف العضوية وجود على من الخلابا اللمفارية B و T .				
1	: 1	الله والتخطيطي للكيفية القضاء على المعلق المناعل عن طريق الباهمة : معظد مناعي الرجل كذابة بالعة كبيرة للمنافق القضاء على المعلق المناعل عن طريق الباهمة : معظد مناعي المعلق المناعل المنافق القضاء على المعلق المناعل المن				
_						

مجنوع	1164	
C3 O		- Chilitage 1 this worth
125		التمرين الثاني (06.5 نقاط):
2.25		1- الحرف على العضيتين (ص) و (ع):
0.50	2×0.25	، درسترمب سی بنخسیون ر س) و رح): العضیة (س) : ما قرق بنیة الصانعة الخضراء
0.30	200.25	ا محمد المراقع على المراقع المساعدة المحمد المحمد المحمد المراقع المر
-		العضية (ع) يما فوق بثية الميتوكولدري
0.50		ب ـ تصنيف الكلية و
0.50	2×0.25	ـ خلية نبائية خضراء
		. التعليل: لوجود الصالحات الخضراء
0.50	2×0.25	إج-البيانات:
<u> </u>		1 : غشاء خارجي 2 : غشاء داخلي 3 : حشوة (ستروما) 4 : تلاكونيد
0.50	0.50	د ـ وصف ما قوق بلية العينوكز لدري :
	. 0.20	الميتوكرندري بنوة غيطية يحيط بها غشاء خارجي ، وغشاء داخلي نمند منه أحراف لحو مادة أساسية
0.25	0.25	هـ. الميزة الأسلسية للعضبتين : لكل من الصالعة القضراء والميتوكوندري بنية حجيرية .
3	.25	-2
		ا - تطول لتقع الوثيقة (2) :
		- مَن زَقَ إِلَى زَلَا فَيْ الطَّلام للاحظ تناقص تعريض النسبة الأنصيبين في الوسط
		- من (1 إلى رُح عند تعريض الوسط التجريبي للضوء الإبيض نسجل زيادة سريعة و معتبرة لفسهة
١.		الأكسمين في الوسط.
1	4×0.25	- مَن زَرِ قِلَى زَرْدُ عَلَد مُعرِيضَ الوسط التجريبي للضوء الأخضر نسجل تقالص في نسبة الأكسجين في
		الوسط
		- من ز3 إلى ز4 و عند تعريض الوسط التجريبي تلضوء الأبيض من جديد نسجل زيادة في نصبة الأكسجين
		في الوسط
		ب تلمس الانتاج :
		ب المستور المستمح : - من زن إلى ز1 وقسر ثلاقص الـ O2 باسكهاكه من طرف الميتوبونيون بظاهرة التنفس في غياب لشاط
	3×0.5	المترقيب الطويني لتجاب الضوء . - من ز1 إلى (2 في وجود الضوء الأبيض يقسر الزيادة للمعتبرة للمنبة الأكسمين في الوسط بحدوث عمليتي
1.50	به عملین جربامو در عراد در	ا عن را من ويود الموجود البيض المنز المراجد المعلان المعرود المعلم المع
		سريب المتوقي والمتعلق وال تعد عارب المتوقي المعروب المتوقي المعروب التركيب الشوابي بحيث نسبة الـ من ز2 إلى ز3 وفسر تقافص الأكسبين في الوسط بحدوث عشية التفس والقركيب الشوابي بحيث نسبة الـ
		ا من روز رقي راي روز وسور محمل المحلوبي في الوسيد يصوب المحمل والمركولة المحمل والمرك كورد المرك كورد المركوب
!		20 المطروحة من طرف الصانعة الفضراء أقل من لمبية الـ 02 المستهلك من طرف الميتوكوندري و هذا ما المداد من طرف الميتوكوندري و هذا ما
	 	سناهم في الكفاض لمبية الأكسجين في الوسط.
!		ج . الظاهرتين للبوغرجيتين هما : التركيب الضوالي و التنفس .
:		د ـ اللفاعل الإجمالي لكل ظاهرة :
0.75	3×0.25	معادلة التركيب الضواني:
0	31.0123	6CO2+12H2O C6f112O6 +6O2+6I12O
		ـ معائلة التلفين؛
		C6H12O6 + 6O2 +6H2O → 6CO2+ 12H2O+E
	- _	3 مخطط:
		ا <u>و گل قل</u> یا
1		
	4	
	2×0.50	
		8
	1	
		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
L	L.	

الإجابة للنموذجية وسلم النتقيط مادة: علوم الطبيعة والحياة الشعبة: علوم تجريبية بكالوريا دورة: جران 2012

Į.	العات	الإجابة المعودجونة واستم المتعلوط عاده: علوم الطبيعة والحياة السعبة: علوم تجزيبية بصاوري دورده:
مجزاة إمجعوع		,
		التعرين الثالث (6.50 نقاط) :
3.25		, <u>"I</u>
	<u> </u>	احطيل الوابلة (1):
		ـ المحالة الأولى و ألى غياب أي تلبيه :
		- على مستوى ألرسكلُ العصيرةُ :رسجل كمون الراعبة في كل من العصيون "من " والعصيون "ح " يقدر بد (
		70mV)
		ـ على مسترى ينية المشيق : تظهر الصورة المجهوبية جزءا من ملطقة الشق المشيك الذي يلحش بين العصبون "س " وللعصبون "ح "، تحتوى لهاية العصبون "س " على عند كبير من الحريصاتات المشركية .
	1	ـ الحالة الثانية إثر إخضاع العميرن " س " للتيهين متالين :
		. على معدون الرمعاللُ العصبية :
2	8×0.25	- كسهل على مستوى العسبون الس " تشاط كهريالي مكون من كموني عمل. " ما ما مستوى العسبون الس " تشاط كهريالي مكون من كموني عمل.
4		- تعبول على مستوى المعبوون "ح " عمون بط مشيكي تنبيهي (PPSE) ذو سعة صغيرة . - على مستوى بتية المشيك :
		- حتى مسوى بها المرابعة المستوى المورسيات المشبكية في الشق المشبكي و بداية لتاقص عبد الحويسيات
		المشبكية .
		ـ الحالة الثالثة بش إخضاع العصيرين " س " لأربعة تقييهات مثنائية :
		ا المنظم مستوي الرسطي العصيبية : - الشيط حط المنافي الحيوم عليس المناطع عبرية المنافض من أرسة عبرية عبرا
		- تصول على مستوى الحصيون " س " الشاط عهرياتي مكون من أربعة كمونات عمل . . وسجل على مستوى الحصيون "ح " كمون بعد مشيئي (PPSE) فو سعة اكبر من سعته في الحالة الثانية.
		- على مصكوى رئية المثنياة :
		- ومنهل مواصلة غلراح معتوى (تعويصات المشيكية و نقص كبير في عدد المويصلات المشيكية .
0.50	0.50	ب - الإستنتاج ؛ يتطلب توليد كمون عمل في العصبون بعد مشبكي وجويد ميلغ عصبي في الشق المشبكي بكركيز
		مجين ونتوقف سعة زوال الإستقطاب على كمية الميلغ العصبي المحررة من قبل المصبون قبل مشبكي . جـ ـ الرسومات التقطيطية:
		في الملك الأولى و هذم تحريق المبلغ في المبلغ في الدولة الأورة ، وي بن حرّ في الدولة الأولة ؛ تحريد وحجي
į		وعالما المالية المستنية المستن
0.75	0.75	
		الكوات المرتبطة بالكنميام النهاع بمن كوات قط الكتاح مود عيد من اقوات
		ملاقة المالية
		·
	.75	-2
0,25	0.25	أ - المطومة : تقوقف كمية المبلغ الحصيي المفرزة على توانزات كمون العمل
0.50	0.50	ب - الكوشوح و بزيادة تواترات كمون حمل في الفشاء قبل المشيكي بزياد (أبريز كمية المبلغ العصبي المحرر في الشعر المشرك الأنس تمري في المارد كمون حرار بعد مشرك و شهر بيروات مثال الم
0.50 0.50		الشق المشيكي فلأي يتسبب في توليد كمون عمل بعد مشبكي مشقر بسعات منزايدة . حـ - التطسير : - يزدي وصول موجة زوال الإستقطاب على مستوى الزر المشبكي إلى فلفتاح قلوات *Ca*
		المرتبطة بالقولطية مما يتهم عله دغول هذه الشواري إلى هيولى الزن المشيكي العصبون غيل محبيكي بكميات
	ļ	تتواقل مع الجانب الكمي لقبط التبيه.
0.50	0.56	ه - الاستثناج : أن التطور الكمي لكمية شوارد " ² م) المكافقة داخل الزر المشيكي ينفضع للوائزات عمون الحال أمار شرك - بادرارين كرادر هذه الشريد و يورد ماطرين قراريا والمسروريات و في مستوي الشرق الشرك المشيك
	 	قبل مشيكي ، كما يؤثر تركيل هذه الشوارد بدوره على كبية المبلغ المصبي المحرر في مسلوى الشق المشبكي . II - يضبب وصول كمون الممل في مسلوى لهاية العصورن قبل مشبكي في:
1.50	3×0.50	- الفتاح فنوات ** ص المربيطة باللونطية ويتم صفول شوارد الكلسيوم إلى هيوش الزر المشيكي.
		- هجرة المحويصلات المشبكية إلى الغشاء عَبل مشبكي ويُحرير المبلغ العسب في الشق المشبكي.
		- يثبت المبلغ الحسبي على مستقبلات غشائية بع مشيئية (فنوات مرتبطة بالكيمياء) تلفتح القنوات فنتفق شوارد - يثبت المبلغ الحسبي على مستقبلات عشائية بعد مشيئية (فنوات مرتبطة بالكيمياء) تلفتح القنوات فنتفق شوارد
		*Ne فيترك كمون غشائي بعد مشيكي (PPSE) الذي نتوفقًا سعته على عند الطَّوات المفتوحة.

ة بكالوريا دورة: جوان 2012	بعية: علوم تجريبيا	علوم الطبيعة والحياة الة	علم التنقيط مادة:	الإجابة الثموشجية وم
----------------------------	--------------------	--------------------------	-------------------	----------------------

		الأخاب موديقه ومنه معقد وردي موقع مطلقه ورجيه السفد. حولا مغرفتك نصورك			
العلامة مجزأة مجموع		عناصر الإجلية			
<u> </u>		الموضوع الثاتي:			
		التمريين الأول (08 نقاط) :			
3.	50	-I			
0.75	3×0.25	1-التعرف على المتاصر العرقمة: 1 بجهاز غولجي 2: شبكة هيونية محبية 3: نواة 4: حريصلة إفرازية 5: هيافويالام			
0.:	75	<u>الطحس (س)</u> : مادة مقررة . 2 -			
0.25	0.25	أ. تعلَّل هذه الصوفة : الصوفة للعامة للأحماض الأمينية			
		ب ـ مكولات هذه الوحدة :			
	Í	- مهموحة غزيوكمبيل" COOH"			
0.50	2×0,25	ـ مجموعة أمين " NH ₂ "			
		- تلجش الألكيل "R" العرب مرافع المرافع			
	,	ـ الكريون المركزي π 3 -			
.	j -	ر. أ - تصنيف الأحماش الآمينية :			
	3×0.25	 الحيش الأميتي Ala : حيض أميتي متعادل 			
1		 العمض الأميني Asp : حيض لميني حيضي 			
	0.25	 الحمض الأميثي و Lyg : حمض أميتي قاعدي 			
		- المعيان المعمد في عدا التصنيف : حسب طبيعة مكون الجش الألكيلي "R "			
0.25	0.25	ب ـ اللاج الارتباط:			
0.75	3×0.25	- الاستنتاج: يمكن تشكيل عند كبير جدا من ثلاثي البيئيد انطلاقا من عند محدود جدا من الأحماض الأمينية. - التطيل: التنوع لللامتناهي لمتحد البيئيد ، يعود إلى اختلاف نوع وعدد وترثيب الأحماض الأمينية.			
2.75		- II			
0.25	0.25	 1 - التريض من هذه الدراسة : هو فصل الأحماض الأمينية بصورة نقية منفردة عن يحشها البحض . 2 - تأسير اللاقع المتمسل عليها في 6 = pit : 			
0.75	3×0.25	. وقاء اللطفة على منتصف الشريط و عدم انجذابها إلى أي من اللطبين بدل على ألها متعادلة كهريانيا. - هجرة اللطفة به تهاه القطب الموجب بدل على أنها تحمل شحثة مائية أي أن الحمض الأميني فقد بروتون موجب وملك سلوك حص في الوسط قاصي . - هجرة اللطفة ب تهاه اللطب السالب بدل على أنها تحمل شحنة موجهة أي أن الجمهن الأموني اكتسب برولون موجب وسائل سلوك قاحدة في وسط حامضي.			
0.75	3×0.25	3 - الطقية و : تمثل الحمض الأميني Asp - اللطقية β : تمثل الحمض الأميني Ala - اللطقية γ : تمثل الحمض الأميني Lys			

*

(Laka)		7 - 40			
مجزاة مجموع		عنصر الإجلية			
0.75	3×0.25 ;	Lys (μομ) : μ - Litable			
		4 - كتابة الصوغ الكيموائية التي تبين الصفة الكهريائية لتل نطخة المعبرة عن كل حصص أميلي في pH = 6:			
0,25	0.25	 الفاصية المعروسة : هي الفاصية الحيقاية " الأمقريزية". 			
	75	<u>Π</u> -			
0.75	3×0.25	TTT CTG CGA TTC CGC البيتيبة المشيئة البيتيبة المشيئة المعينة المعينة المعينة المعينة المعينة المعينة المعينة المتعينة المتعينة المتعينة المتعينة المتعينية			
11	4×0.25	 النّص الطبي: - يتم تركيب هذا البيئيد في الهيولي وفق اللات مراحل هي: البداية بالهذا هذه المرحلة ينوضع أول ربيوزوم ولول ARNa على لأول حمض أميني في شئلة المنشط (المشيرةين) على مصنون أول شارة ورائية محمولة من طرف الـ ARNm ، هذه الشارة تلعب في كل الحالات دور إشارة الاطلاع في قراءة الـ ARNm من طرف الـ ARNm ، هذه الشارة تلعب في كل الحالات دور إشارة الاطلاع في قراءة الـ ARNm من طرف الدينوزوم وتكون ممثلة بالثانية .) بصطة منتائية على طول سلسلة الـ ARNm ، في كل مرة يحدث الارتباط بين حمض أميني جديد والحمض الآمين السابل وذلك وفق تسلسل الأحدث الثلاثة التقية . قرافق الشارة المحمولة على ARNm مع الشفرة المصادة للـ ARNi الحامل الحسض الأميني الوديد منتقل رابطة بينونية جديدة بين الحمضين مع استهلاك طاقة خلوية . حتوير الـ ARNi الذي كان يحمل الحمض الأميلي العابق ثيادرج ويلزيق بعد ذلك الربيوزوم عند الوصول الى طرف إدى المحمولة على الـ ARNi من طرف الربيوزوم عند الوصول الى طرف إحدى الرامزات الثلاثية التورائية المحمولة على الـ ARNi من طرف الربيوزوم عند الوصول الى طرف إحدى الرامزات الثلاثية التالية : (UAG . UGA . UAA) يتسبب هذا لهما ولي : منحويز الـ ARNi شبيدية. منحويز المرامزات الثلاثية التالية : (ARN . ARNi) يتسبب هذا لهما ولي : منحويز الـ ARNi شبيدية. منحويز المرامزات الثلاثية التالية : (ARNi . ARNi) يتسبب هذا لهما ولي : منحويز الـ ARNi المتبيدية. 			

فلامة	4	عنصر الإجلية
المجموع	مجزاة	المحرر الأخث
144: 1.75		التمري <u>ن فثقي:</u> (07 نفط) لات
]		1 - كتابة قبيلتات المرضة في الوثينة (1).
	0.25×2	ا ـ كييسات 2 ـ العادة الأسامنية 3 ـ صلاح 4 ـ حيية نشاء
. !	0.25	. 2 _ حاولتا مناسها تلوثيكة (1).
!	. 0.23	أ حدجرُه أما فوق البنية الخلوية للمسامعة الخضوراء.
		3. ب إنجاز رسم تتخليطي للعنصر (1) طيه علقة البيانات.
-	0.25×4	تراق الإنكارونات توافل الإنكارونات توافل الانكارونات
	•	عرية مذنية منية المساهرونات المعادية ال
·		تجویف انکیس
ا ئىللىد مائىلىد		
i	<u> </u>	1 سلَّ تعليل نتفع التجرية 1 و2:
/] . [" تحليل التجرية 1 (الشكل (أ):
	0.25×3	من زبره بلى زړ (في الظلام): تركيز الأكسيهين قابل و ثابت . من زړ بلي زړ (في فلضوه) يقاء تركيز الأكسيهن قابل و ثابت . من زړ إلى زړ (في فضوه): في زړ مند حقق OCPP (0.1 مل) سجل ارتفاع في تركيز وO من زړ إلى زړ (لمي للضوه): سجل ثبات في تركيز الاكسيين .
		من لهالى در (في الضوم): في زيرعد حقيد المجتل (0.3 مل) سجل ارتفاع في تركيز O ₂ يح زي (في الظائم): سجل ثبات في تركيز الإكسمين. * تحليل فتجرية 2 (الملحنيين نشكلي (ب ر ج):
	0.25×2	- من زن إلى زع : في الظلام يلاحظ البات تركيز الاكسجين و الـ ATP في الوسط . - من زر إلى زو : في الضوء ، يسجل ارتفاع طنيت في الركيز الاكسجين و الـ ATP في الوسط .
		 من زو إلى زو: في الضوء مع إضافة Pf و ADP عند اللحظة زو ، يسجل ارتفاع معتبر في تركيز الأعسجين و الـ ATP في الوسط بحد زو: فترة ظلام ، يلامط أبلت تركيز كل من الأكسجين و الـ ATP في للوسط بحد زو: من كال 20 معتبر في المسلمة
		رخم تولمر Pi وADP في الوسط. البناء المطومات الممستفتصة من تتقلع الكوريلين (1 و2) :
	0.25×2	- الطلاق الأكسمين يقطلب العشوء ومستقبل الكثرودات و توفر Pi و ADP
•	U,23×2	- تشکل فا- ATP بتعلق فلندوه و توفر Pi و ADP

الإجابة الثموذجية وسلم التنقيط ملاة: علوم الطبيعة والحياة الشعبة: علوم تجريبية بكالوريا دورة: جوان 2012

العلامة		الإجابة التموذجية وسلم التقيط مادة: علوم الطبيعة والحياة الشعبة؛ علوم تجريبية بكالوريا د
المجدوع	موز أة	عناصر الإجابة
1	0.25×3	2 _ أ_ تقسير نتفع مرفط فتجرية الثاثة:
		المرحلة 1 ما PS $_{ m II}$ بما DCMU ثني تعلج التقال الإلكترونات من ${ m PS}_{ m II}$ إلى ${ m PS}_{ m II}$ بمنا
		يجمل PS _{il} في حالة مرجعة و هذا يؤدي إلى عدم تحال الماء وبالتالي عدم
ł	! !	إنظائق الأكسمين.
		ـــ عدم تقبيت ثاني لكميد الكربون يعود إلى عدم تشكل الـــ ATP رعدم إبر جاع
		*NADP بسبب تعطل السلملة التركييرة الضوائية.
1		المرحلة 2: ـــ في وجود DCPIP بتأكسد PS _B فينك إلكتروناته والتي يسترجمها من التحل
		الضوفي ثلماء وبالتالي إلطلاق الأكسجين.
		_ وجود DCMU يمنع النقاق الإلكترونات في السلسلة النركيبية الضوئية ومنه
	į	عدم تشكل الله ATP وعدم إرجاع *NADP وبالكاني عدم تقبيت وCO.
		المرحلة 3: _ في وجود مادة DCMU لا يتأكمن PS وبالثالي لا يتطل الماء فلا ينطثق
		الأكسجين،
		_ في وجود معطي الالكثرونات تجبث تفاعلات المشعقة التركيبية الضوئية مما
		يزدي إلى تشكل الـــ ATP رار جاع *NADP ويالتالي تنبيت CO ₂ .
	0.25	ب _ " الفقائج في المرحلة (2) من التجربة(3) في غياب النشوء :
		لا تحصل على نفس التقع في المرحلتين.
	0.5	 المتطول: العرجلة 2 نفي خواب الضوء لا يتم تنبيه PS_W وبالثاني لا يتحلل الماء لهلا ينطلق O₂
	0.25	3 المتقلع عند إطباقة مادة (DCMU) إلى الوسط : لا بتشكل ATP
		التوضيح : لأن ملدة DCMU تمنع انتقال الإنكترونات من PSp إلى PSp وبالنالي لا يتحل العاء
	0.25	و لا يتم أكسدة وإرجاع النوافل وعدم حدوث تترج في تزكيز البرونونات بين تجويف للكبيس والوسط
l i		الفغارجي وبالكالي لا بتشكل ATP
		أ ب _ المطوعة الإضافية التي يمكنك استثناجها : تشكل الـ ATP يتعلقب بالإضافة إلى الضوء و Pi +
	0.25	ADP ، حركة الإلكترونات عبر السلسلة التركيبية للضوئية ورجود نتدج في تركيل فلبرونونات بعل
		تجريف الكبيس والوسط الخارجي الداتج النحل للصولي للماء تنيجة أكمدة PSm .
1.25 نقطة		
	140	والمنابس في نص علمي آلية تدويل الطائلة في مسترى الصلعة الكشراء :
	1.25	$ ext{PS}_{ ext{II}}$ من طرق $ ext{PS}_{ ext{II}}$ و $ ext{PS}_{ ext{II}}$
		 2 انتقال الإلكترونات على طول السلسلة التركيبية الضوئية.
		j - التحال الضوئي الماء
		4 ــ ندلق قبروتونات عبر الكراب الدانية ونشكل ATP و NADPH.H .
		5 _ فيتممال ATP و *NADPH.H وإيماج CO ويشكل الدادة العضبوية الغنية بالطاقة
ĺ		قكيمياتية الكامنة.

العلامة		7 1284 200	<u></u>			
مجزأة مجبوع		عاصر الإجلية				
• •			[التعريق الثالث: (05 نقاط) :			
I.	.5	-1				
		***	مأ مقوصف التفسيلي :			
			 انزیم الکیموترپیمیشوچا 			
		، الأمينية تنشكل من 245 حمض أميلي كما نتوفر على خمسة جسور ثلقية	يتكون من مطيعلة ولحدة من الأحماض			
		122) وبين المعضين (42 ر 58) وبين المعضين (136 ر 201) وبين	الكبريث فاتمة بين المعطون (13 و ا			
	1	خون (191 و 221).	الحمضين (168 و 182) وبين للحم			
			الزيم كيموترريسين :			
0.50	0.50		يتكون من تازث سازميل ب الديار بالا جاء مدار التعد			
l i		ن من 13ممش آميني ن من131عمش آميني	. المعسمة (وواني تنجو - المعام الأواني التجم			
		ن من 97 حصور امینی ن من 97 حصور امینی				
		ر تلاقى الكيريت الملائم بين المصميش الأميش رقع(13) من السليسلة الأولى مع				
]	حَدَّةُ الثَّافِيةُ ، لرَّبَط العناصلةُ الثَّنية بقسلُسلة الثَّافلة بجسر تقلي الكبريت	الحمض الأميني رقم (107) من البيل			
		الماملة فيُقتِهُ مع الحيض الأميني (قر(53) من السنسلة الثنيثة	فَقَم بِينَ الحَمْضُ الأَمْنِثَيْ [12]) في			
	0.5	منوفرهان يتمثل في حذف اربعة لعماش أمينية وكسر الساسنة الأصلية إلى ثلاثة				
6.5	0.5		متلاميل .			
	İ		ج - تعريف المبنية القراطية للبزوتين			
0.50	0.50	التخصص الرطيفي للبروتين على الروابط التي نتشأ بين أحماض تمينية	- تتراقف البنية الفراغية ويالتالي			
•	0.50	اية) تكون متوضعة بطريقة تقيقة في السنسنة أو السلاسل البيتيدية	محددة (روابط تقالبه الكبريت وشار د			
			معا يكميها بأية ثابتة رمسترة			
- 2.	25		ع - أ . تعليل الشكل " أ" عن الوثيقة (2			
0.25	0.25): وتقابت في منطقة خاصية محددة من الأفزيم تتمثل في الموقع الفعال للأفزيم.				
		بم وتقصصه الوظيفي : يرتبط التقصص الوظيفي للأثريم بلدتات كل انزيم	د د العلاقة بين الدلية الله اشية ثلاث			
		برتيب أحماض أمينية متوضعة في منطقة محددة ضمن المشمشة البيتينية	مرقع فعال توعى محدد بعدد وتوع و			
0.50	0.50	قوى ربط مختلفة تحطي شكلا غراغيا معرزا لهذا الموقع القعال الذي يبدي تكامل	حبث تتشأ بين هذه الأصاض الأبينية			
			غراغي وينيوي مع ملاة النفاعل .			
		ها أيما يقص لشاط المرقع القمل: برتبط نشاط هذا الأخير لهذا الأنزيم				
0.50	0.50	بِ الروابط الذي نشائت بين الحمضين الأميليين Histidine و Serine مما	المنتخير المؤلف الذي يحدث نتيجة كسا			
	ļ		يحقز التقاعل ويعذا ما يعربات بالتكامل			
			المستخلاص ايما يخص تضاط الموق			
0.50	0.50	يم بعد ارتباطه بالزكيرة يسمح يحورث (القاعل لأن المجموعات الضرورية وأن الادام الما المناه الإدام ا	- بن تعور سدن الموقع الفعال للزمر المحمدة المساحة الأمساء الأعلام الم			
		دالير التوالي للعا اللهامل .	الحدوثة لصبح في الموضع المناسب ال			
0.50	0.50	على ، ينشكل من موقعين أحدهما موقع النثييت والثاني موقع التحقير ال				
0.50	0.50	وده ومندونسية بطريقة وقيقة	التنشيط وتكون من أحماض امينية م			
			3 . ومثلك الألزيم منطقة عنصة			
		<u> </u>	تدعى العوقع القمل تتكلمل يتيويا			
		الموقع طلمال	مع الركيزة (ك) أو جزء ملها			
			يؤدي هذا التكلمل بنشكل			
1.25	0.75		رابطة الثقالية بينهما ينهم عنه			
			تشكيل معكد إنزيم مادة التفاعل (2000) و ذاك تنا ما دالاد			
			(ES) يسمح ذلك تغير شكل الأنزيم على مستوى الموقع الفعال يمدوث			
			حمي مستوى الموقع الفعال يمدوت التقاعل الحيوي يترتب عنه تحرير			
		14. ba121	المناح (P) والإنزيم (E))الذي يدخل فم			
	0.5	. <u> </u>	الرمام : الرمام :			
	0.5					
			<u> </u>			