العلامة		ية (الموضوع الأول)	lavi velic
مجموع	مجزأة	پ (نصوعتوع ۱۰ون)	,,
0.75	0.25 0.50	التمرين الأولى: (7 نقاط) 1 - 1 - لا: ليس كل الأحماض الأمينية الداخلة في تركيب الأنزيم تحدد تأثيره النوعي. - التعليل: لأن الوثيقة (1) نظهر الموقع الفعال للأنزيم ببنية فراغية مميزة تتكامل مع مادة التفاعل و هو جزء صغير من الأنزيم يتكون من عدد محدد من الأحماض الأمينية تتمي إلى نفس السلملة البيبنيدية وهي : His69، Glu72، Arg145، His196، Tyr248، Glu270	
		مادة التفاعل) انطلاقا من المقارنة: - المقارنة:	
:	0.25 2 ×	الشكل ب - في وجود مادة التفاعل تأخذ الأحماض الأمينية المشكلة للموقع الفعال وضعية فراغية متقاربة نحو مادة التفاعل	الشكل أ - في غياب مادة النفاعل تلخذ الأحماض الأمينية المشكلة للموقع القعال وضعية فراغية متباعدة
1.25	0.50	المستنبخة تكامل بنيوي بين الموقع الفعال الأنزيم المرابطة انتقالية بين جزء من مادة التفاعل و بعض	
	0.25	لإنزيم و مادة التفاعل، عند اقترابها تحفز الإنزيم التغيير التفاعل مما يسمح بحدوث التفاعل: إنه التكامل المحفر.	
: 1	0.75	الا -1- أ- رسم منحنى تغيرات النشاط الأتزيمي بدلانة درجة الحموضة (pH): 0,5	
	0.25	و يكون أعظميا عند درجة الـ pH المثلى.	الاستنتاج: يتغير النشاط الأنزيمي بتغير الـ ٢٩
1	0.25 3 ×	م. °م أو 60°م.	ب- تطيل نتائج الوثيقة 2 ب: - عند درجة حرارة 35°م يكون النشاط الأنزيم - يقل النشاط الأنزيمي عند درجة حرارة 20° - ينعم النشاط الأنزيمي عند درجة حرارة 00°
<u> </u>	0.25	لحرارة ويكون أعظميا عند درجة الحرارة المثلى(35 م)	الاستنتاج: يتغير النشاط الأنزيمي بتغير درجة ا

		2 - الْتَقْسَيْرِ:
		أ- عند 8 <u>- pH و عند القيم الأخرى للـ pH</u> :
:	0.25	* <u>عند 8 = H</u>
:		نكون البنية الفراغية للأنزيم مستقرة تسمح بحدوث التكامل البنيوي للموقع الفعال مع مادة التفاعل
		حيث تتشكل روابط كميانية ضعيفة بين بعض المجموعات الكميانية الحرة للاحماض الأمينية
		للموقع القعال و جزء من مادة التفاعل فتصبح المجموعات الكميانية الضرورية لحدوث التفاعل
0.75		في الموقع المناسب للتأثير على مادة التفاعل، اذلك يكون النشاط الإنزيمي أعظميا.
-		! * عند قيم الـ p∏ الأخرى:
:	0.25	يتناقص النشاط الأنزيمي كلما ابتعدنا عن القيمة المثلى(pH=8) فيفقد الموقع الفعال شكله المميز،
:	0.25 2 ×	بنَّغير حالته الأبونية حيث:
-	F	- عند القيم pH48 تصبح الشحنة الكهربائية الإجمالية للموقع الفعال موجبة.
]:		- و عند القيم 8 <pp td="" الإجمالية="" الشحنة="" الفعال="" الكهر="" بانية="" تصبح="" للموقع="" مىالية.<=""></pp>
		وهذا يعيق تثبيت مادة الثقاعل وبالتالي يمنع حدوث التفاعل.
		ب. عند درجة حرارة 150م وعند القيم الأخرى لدرجة الحرارة:
:		* عند درجة حرارة 35°م:
i	0.25	
		تكون البنية الفراغية للأنزيم مستقرة تسمح بحدوث التكامل البنيوي للموقع الفعال مع مادة النفاعل في الموقع المناسب للتأثير النفاعل في الموقع المناسب للتأثير
1	:	على مادة التفاعل، لذلك يكون النشاط الأنزيسي أعظميا.
		* عند القيم الأخرى لدرجة الحرارة:
	0.05	- عند درجة الحرارة منخفضة 20°م تقل حركة الجزيئات مما يقلل من النشاط الأنزيسي.
	0.25 : 3 × 1	- عند درجة حرارة 00°م تنعدم حركة الجزينات فيتوقف النشاط الأنزيمي.
	, ,	- أما عند درجة الحرارة المرتفعة 60°م تتخرب بنية الأنزيم بسبب تفكك الروابط غير التكافؤية
		فيفقد الأنزيم بنيئه الفراغية المميزة نهائيا وبالتالي يفقد الوظيفة التحفيزية
:		11- III -1- المعلومات المستخرجة:
	0.25	
. 1 25	3×	- الأنزيمات تزيّر على نوع واحد من ملاة التفاعل فقط.
		- الأفزيمات تحفق نوعا واحدا من التفاعلات فقط. الأنزيمات الترائم أما نفس مالا تالتفاعل من من التقاعل و منتف في من درائل والما الله عن م
1.25		- الأنزيمات التي لها نفس مادة النفاعل و نوع النفاعل تختلف في موقع تأثير ها على الركيزة.
	0.25	2- مفهوم القوعية الأنزيمية: اللأنزيم تأثير نرعي مزدوج: - تأثير نوعي بالنسبة لنوع الركيزة.
-	0.25 2 ×	
		 تأثیر نوعی بالنسبة لتوع التفاعل.

رم بريي			7- 32-31 74-80	
مجزأة مجموع			عناصر الإجابة المقترحة	<u> </u>
0.75	0.25 3 ×	الفتاح سريخ و منز ايد للتوات من المرتبطة بالفولطية المرتبطة بالفولطية المرتبطة المنتبطة المن	تناقص عند اللوات للا المرتبطة يشار اطرة الدائل حا	التمرين الثاني (6 نقاط) I - I - إعادة رسم المنحشى (أ) وإبراز عدد وحالة القنوات الغشائية:
1.50	0.25 6 ×	2- المطومات التي بمكن استخراجها عن تحليل منجنيات (ب،ج،د) الوثيقة 1(ب): - يُحليل التسجيل ب: سعة كمون العمل تنخفض بـ 30 m عندما ينخفض تركيز شوارد الصوديوم في الوسط الخارجي إلى 50 %. المعلومة: روال الاستقطاب مرتبط بتدفق داخلي للشوارد الصوديوم (١٣٣) تتيجة (نقتاح قنوات الصوديوم المرتبطة بالفولطية. - تحليل التسجيل ج: يوجود المادة المائعة (بروناز) لإنغلاق قنوات أهم تتأخر عودة الاستقطاب. المعلومة: عودة الاستقطاب مرتبطة بالغلاق قنوات الصوديوم المرتبطة بالغولطية نمنع دخول ١٨٠٠. - تحليل التسجيل د: يوجود المادة المائعة (٢٠٠٦) لإنفتاح قنوات * ٢٠٠٤ تتأخر عودة الاستقطاب المعلومة: عودة الاستقطاب مرتبطة بالفتاح قنوات اليوتاسيوم المرتبطة بالفولطية نخروج * ١٨٠٠ المعلومة: عودة الاستقطاب مرتبطة بالفتاح قنوات اليوتاسيوم المرتبطة بالفولطية نخروج * ١٨٠٠ المعلومة: عودة الاستقطاب مرتبطة بالفتاح قنوات اليوتاسيوم المرتبطة بالفولطية نخروج * ١٨٠٠ المعلومة المرتبطة بالفولطية نخروج * ١٨٠٠ المعلومة الاستقطاب مرتبطة بالفتاح قنوات اليوتاسيوم المرتبطة بالفولطية نخروج * ١٨٠٠ المعلومة الاستقطاب مرتبطة بالفتاح قنوات اليوتاسيوم المرتبطة بالفولطية نخروج * ١٨٠٠ المعلومة المعلومة المعلومة الاستقطاب مرتبطة بالفتاح قنوات اليوتاسيوم المرتبطة بالفولطية نخروج * ١٨٠٠ المعلومة المعلومة الاستقطاب مرتبطة بالفتاح قنوات اليوتاسيوم المرتبطة بالفولطية نخروج * ١٨٠٠ المعلومة الاستقطاب مرتبطة بالفتاح قنوات اليوتاسيوم المرتبطة بالفولطية المعلومة الاستقطاب مرتبطة بالفتاح قنوات اليوتاسيوم المرتبطة بالفولطية المعلومة المعل		
0.75	الرسم 0.25 التعليل 0.50	0 -50 -70	با بیقی زوآل استقطاب مستمر: ارد*Na بسبب عدم انغلاق وعدم خروج شوارد "K بسبب	
1.50	0.25 6×	دث كل منهما زوال استقطاب جهما. دثا كمون عمل قابل للانتشار جميع زمني. أحدث زوال استقطاب (PPSE) النهاية (B) في أن واحد أحدثا وضائي.	ی الوثیقة 2 (ب): (۵) علی مستوی النهایة (A) احد لانهما متباعدان زمنیا لم یتم دم لانهایة (A) احد (علی مستوی النهایة (A) احد مستوی النهایة (A) احد (علی مستوی النهایة (B) و مستوی النهایة (B) و مستوی النهایة (B) العتبة قابل للإنتشار بعد تجمیع العد (S) علی مستوی النهایة (C) النهایه النهایة (C) النهایه النهایه (C) النهایه النهایه (C) النهایه (C) النهایه (C) النهایه (C)	II- 1- تفسير التسجيلات الممثلة على التسجيل 1: - التشجيل المتبيهان المتباعدان دون العتبة (PPSE) - التشيهان المتفاريان (سعنه نفوق العتبة لأتب التسجيل 3: - التنبيه المعزول المتبد دون العتبة - بيتما التنبيهان (S) على كمون عمل سعنه نفوق - التسجيل 4: - التنبيه المعزول المتباعدين (S) على حساسية المعزول المتباعدين 4: - التنبيه المعزول المتباعدين (S) على مسالة التنبيهان (S) على مسالة التنبية الت

برببية	: علوم ت	<u>(تابع) الإجابة النمونجية وسلم التنقيط لاختبار مادة: علوم الطبيعة والحياة</u> الشعبة	
0.50	0.25 2×	2- استثناج أثر العصبونات قبل مشبكية (C،B،A) على العصبون المحرك: - العصبون قبل مشبكي (A) و العصبون قبل مشبكي (B) عصبونان منبهان للعصبون المحرك العصبون قبل مشبكي (C) عصبون مثبط للعصبون المحرك.	
1	0.25 4×	السجيان : السجيان السجيان : السجيان السجيان : السجيان السحيان : السجيان السحيان : السجيان السحيان : السجيان : السجيان : السحيان : الس	
1	0.25 4×	التمرين الثائث: (7 نقاط) I - روسم تخطيطي بيرز أن الصائعة الخضراء ذات بلية ونشاط بيوكمياتي حجيري. العشوة (ستروسا) القراع بين الشراع بين القراع بين المنابة المنابة المنابة المنابة المنابة الكوسات المنابة التركوبية الضوابة المنابة التركوبية الضوابة الكوسات الكو	
1.25	0.25 5×	ال ال ال ال الم الم الم الم الم الم الم	
0.5	0.25 2×	ب- الإيستنتاج: الشروط التجريبية اللازمة لحنوث تفاعلات المرحلة الكيموضوئية: - توفر الضوء الأبيض (الإشعاعات الحمراء أو البنفسجية) وجود مستقبل للإلكترونات الاصطناعي التجريبي (Fe ³⁺) في الوسط	

به :	(عابع) الإجابة اللمودجية وسنع التنفيط الحدبار مادة: علوم الطبيعة والحياة الشعبة: علوم تجريبية		
:		ج- توضيح تسلسل الآليات في الحالة الطبيعية عند تعرض الصانعات الخضراء للضوء الأبيض	
0.75	0.25	(الفوتونات) وبوجود المستقبل الفهاني الطبيعي الفيزيولوجي للإلكترونات(*NADP)، تحدث نفاعلات	
	0.25 3×	الكسدة وارجاع على مستوى الكبيس (الغشاء)، حيث تتأكسد الأنظمة الضوئية مسبية أكسدة الماء	
	J	فيتحرر الـ O ₂ والبروتونات (H*) والإلكترونات (e') التي تستقبل في نهاية السلسلة التركيبية الضوئية	
!		بواسطة المستقبل النهائي *NADP (حالة مُؤكَّمتدة) الذي يرجّع إلى *NADPH.H (حالة مرجّعة).	
	0.35	2- كتابة المعادلة الإجمالية للمرحلة الكيموضونية:	
0.75	0.25 3×	2H ₂ O + 2NADP¹ + (ADP+Pi) ضوع + O₂ + 2{NADPH.H⁺} + ATP	
	<u> </u>	3- اهمية هذه التجرية يخصوص إظهار ما يلي:	
		أ علاقة أكسدة الماء بتثبيث CO: التجربة تبين أن أكسدة الماء تتوقف على وجود الضوء، أكسدة	
		الماء نمت في غياب CO ₂ فهي غير مرتبطة مباشرة بتثبيت CO ₂ .	
0.75	0.25	ب - مصدر الأكسجين المنطلق أثناء عملية التركيب الضوئي: التجربة تبين أنه في غياب CO2	
0.75	3×	ينطلق O_2 ، لذلك فمصدر O_2 المنطلق أثناء عملية التركيب الضوئي ينتج عن أكسدة الماء. O_3	
		ج - مراحل التركيب الضوئي: التجربة تبين أن عملية التركيب الضوئي تتم في مرحلتين منفصلتين: - مرحلة كيموضوئية حدثت فيها أكسدة الماء وإرجاع المستقبل (كاشف هيل).	
	1	- ومرحلة كيموحيوية لم تحدث لغياب CO _{2.}	
	 	III -1- المطومات الأساسية المستخرجة:	
.	0.25	- جزينات الـ APG هي أول جزينة عضوية تتركب بعد تثبيت CO2 في الجزيئات العضوية	
ļ.	3×	- جزينات APG تتحول إلى جزينات TP.	
1		- جزیئات TP تتحول إلى جزیئات HP.	
	0.25	• الاستخلاص: أثناء المرحلة الكيموحيوية بثبت CO2 خلال مركبات أيضية وسيطة التركيب المادة	
	0.23	العضوية حيث تتكون جزينات APG كاول مركب عضوي ثم يحول إلى TP الذي يتنكل HP.	
		2- مخطط التفاعلات الأساسية للمرحلة الكيموحيوية (حلقة كالقن):	
		RUDP	
		FOOD COO2	
ļ			
_		حلقة كالقن	
. 1	0.25	ATP 2APG	
1	4×		
		2ATP	
		2ADP 2NADPH.H+	
		2 PGAL (TP) 2NADP+	
		عاد کور	
<u> </u>		تثناء	

العلامة		a militar and a state of the	
مجموع	مجزاة	عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)	
	0.25	التمرين الأول: (6 نقاط) I - I - تمثل المرحلة 1 من الوثيقة (1): تتغيط الحمض الأميني.	
1	0.25 3×	 ◄- شرح خطوات تتقبيط الحمض الأميني: - تثبيت الحمض الأميني و ARNt النوعي له كل في موقعه الخاص من انزيم التنشيط. - ربط الحمض الأميني في الموقع الخاص من ARNt بفضل الطاقة الناتجة عن إماهة الـATP. 	
		- تحرر الناتج المتمثل في الحمض الأميني المنشط أي المثبت على ARNt التوعي له.	
	0.25	2- تحديد العنصر الذي يتعرف على رامزات الـ ARNm: هو ARNt. الإستدلال:	
• 0.75	0.25 2×	- من نتائج المرحلة 3 من الوثيقة (1) تلاحظ عند إضافة ARNm اصطناعي يتكون من5 رامزات UGU التي ترمز للحمض الأميني Cys و[Ala - ARNt Cys] تشكل خمامي بيتيد ستعدد Ala التي ترمز للحمض الأميني Cys و ARNt Cys و ARNt مما يدل ال ARNt Cys هو الذي تعرف على الرامزة الخاصة بـ Ala هي الدي تعرف على الرامزة UGU التني ترمز للـ Cys بواسطة الرامزة المصادة ACA المكملة لها وبما أنه يحمل الـ Ala دخل هذا الأخير في تركيب الببتيد الناتج أما عند إضافة ARNm اصطناعي يتكون من 5 رامزات GCA التي ترمز للـ Ala و [Ala - ARNt Cys] لم يتشكل متعدد ببتيد بالرغم من تواجد Ala، مما يؤكد أن الحمض الأميني غير مسؤول عن التعرف على رامزات ARNm ولو كان كذلك التشكل خماسي ببتيد متعدد Ala.	
	0.25 4×	 II - 1- تسمیة العناصر(س، ع، ص، ل): - س: ADN مورثة ع: ARNm رسول. - ص: ARNt ناقل ل: ريوزوم. 	
1.50	0.50	- الرسم التخطيطي للوحدة البنانية المميزة للمسروة (u) المسمدة البنانية المميزة المسروة (u) المسمدة (المسمدة المسروة ال	
0.50	0.25 2×	2 - التعرف على المرحلتين الممثلتين بالشكلين (أ) و (ب) من الوثيقة (2): - الشكل (أ): الاستنساخ الشكل (ب): الترجمة	
0.75	0.25 3×	(ع) من الشكار(): GCA GCG TTT ACA GGT TGG ADN [GCT CGC AAA TGT CCA ACC] ARNm [GCA GCG UUU ACA GGU UGG]	

ربيية	(تابع) الإجابة النموذجية وسلم التنقيط الختبار مادة: علوم الطبيعة والحياة الشعبة: علوم تجريبية		
		4- إثبات أن الـ ARNm وسيطاً يحمل نفس المعلومة الوراثية الموجودة في الADN:	
	-	- يعتبر ARNm وسيطا يحمل المعلومة الوراثية لأنه ينتج عن ظاهرة الاستنساخ في النواة انطلاقا	
	0.25	من السلسلة الناسخة للـ ADN حيث تتكامل نكليو تردات ملمئلة ARNm مع السلسلة الناسخة	
0.50	2×	- وعند مقارنة تتابع النكليوتيدات بين سلطة ARNm مع السلسلة غير الناسخة الـADN نجد أنها	
		تتماثل معها بامنثناء احتواثها على اليوراسيل (U) بدلا من التابِمين (T)، مما يؤكد أن ARNm	
		يحمل نفس المعلومة الوراثية الموجودة في الـ ADN.	
		ا الله عنور كل من (ARNt ، ARNm، ADN ، الريبوزوم) في تركيب البروتين:	
ļ:		- ADN مورثة: دعامة المعلومة الوراثية المشفرة بتتابع سعد من النكليوتيدات.	
		- ARNm رسول: وسيط ناقل للمعلومة الوراثية المشفرة بثنايع محدد من التكليوتيدات الرببية من	
: _	0.25	النواة إلى الهيولي.	
1	4×	- ARNt ناقل: يثبت وينقل ويقدم المحمض الأميني ليدمج ضمن السلسلة البيبتيدية حيث يتعرف	
l:		على رأمزة ARNm الموافقة عن طريق الرامزة المضلاة المكملة لها.	
ļ <u>.</u>		- الربيوزوم : قراءة المعلومة الوراثية بعد تثبيت ARNM عليها ثم ترجمتها إلى متتالية أحماض	
		أمينية في السلملة البيبتيدية.	
1		التمرين الثاني: (7 نقاط)	
j.		المسرين المامي. (١/ المامد)	
1		١ - ١ - تحليل نتانج الشكل (أ) من الوثيقة (٦):	
ľ	ļ :	نمثل المنحنيات تغيرات تركيز كل من ثنائي الأركسجين(O2) وCO2 وتغيرات الوزن الجلف	
:		المخصيرة بدلالة الزمن	
:	-	ِ فَي الْقَتْرَةَ 0 - 400(\$):	
- -		- تركيز الأكسجين O ₂ يتناقص من القيمة الأولية 20(و. إ) لينعدم تقريبا عند الزمن \$ 400.	
Ŀ	0.75	- تركيز CO ₂ ينزايد من النيمة الأولية 2 (ر إ) ليصل إلى17(ر إ) عند الزمن \$ 400.	
1	ĺ	- الوزن الجاف للخميرة يتزايد من القيمة (g) 0.14 ليصل إلى (g) 1 تقريبا عند الزمن \$ 400.	
		الإستنتاج:	
:	0.25	الخميرة في الوسط الهوائي تفكك الجلوكوز باستهلاك Op التنتج الطاقة اللازمة انموها مع طرحCO	
0.25	0.25	2 - أ- تسمية الظاهرة المدروسة: التتقس	
:		ب المعاملة الإجمالية للظاهرة:	
0.25	0.25	الكرويروي والمدار وحود التربيات	
	5.25	C ₆ H ₁₂ O ₆ + 6O ₂ + 6H ₂ O	
		3 - أ ـ توضيح علاقة معيرات بنية خلية الخميرة بظاهرة التنقس:	
0.50	0.25	في الوسط الهوائي بوجود الأوكسجينO تهدم الخميرة الطوكوز كليا بتنخل الميتوكندري لذلك	
:	2×	تكون غُضَيَتِات الميتوكندري كبيرة الحجم كثيرة العدد و نامية الأعراف	
}	 -	ب - بعد اللزمن 400s:	
1:	0.25	 لا تحافظ الخميرة على نفس المميزات البنيوية. 	
ľ.			
0.75		م التعليل: بعد 400s يصبح الوسط خال من الـ $ m O_2$ (وسط لاهواني) فتقوم الخميرة بهدم $ m C_2$	
0.75	0.25	- التعليل: بعد 400s يصبح الوسط خال من الـ O ₂ (وسط لاهواني) فتقوم الخميرة بهدم جزئي للغلوكوز في الهيولى من دون تدخل الميتوكندري لذلك يصغر حجمها و يقل	
0.75	0.25 2×	- التعليل: بعد 4008 يصبح الوسط خال من الـ O ₂ (وسط لاهواني) فتقرم الخميرة بهدم جزئي للغلوكوز في الهيولى من دون تدخل الميتوكندري لذلك يصغر حجمها و يقل عندها و تضمر أعرافها (غير نامية).	

(تابع) الإجابة النموذجية وسلم التنقيط لاختبار مادة: علوم الطبيعة والحياة الشعبة: علوم تجربيبية		
	0.25	 ١٦-١- اعدم المراحل المرقمة في الواثيقة (2) وكتاية المعادلة الإجمالية لكل مرحلة: اسم المرحلة (1): التحلل السكري (الخلكزة) المعادلة الإجمالية للمرحلة (1):
	0.50	C ₀ H ₁₂ O ₆ + 2NAD ⁺ + 2(ADP+Pi) — → 2CH ₃ -CO-COOH+ 2(NADH.H ⁺) + 2ATP خامته بيروانيك
2.25	0.25	- اسم المرحلة (2): هنم حصض البيروفيك في الميتوكندري (المرحلة التحضيرية +حلقة كربس) - المعادلة الإجمالية للمرحلة (2):
:	0.50	2CH ₂ -CO-COOH+8 NAD*+ 2 FAD+ 2 (ADP+Pi)+6H ₂ O
. ' 	0.25	 اسم المرحلة (3): الفسفرة القاكسدية
	0.50	- المعادثة الإجمالية للمرحلة (3):
		10 (NADH.H+) + 2 FADH ₂ + 6 O ₂ + 34 (ADP + PI)
	0.25 2×	2. العلاقة بين تفاعلات المرحلتين(2) و(3) والتركيب الكيموجيوي للميتوكندري: - التركيب الكيموجيوي النوعي للحشوة: تعتبر الحشوة في الميتوكندري مقرا للمرحلة (2) لإحتوالها على أنزيسات من نوع نازعات الهيدروجين ونلزعات CO2 اللازسة لتفكيك مادة الأبض (حمض البروفيك) باستعمال عوامل مساعدة مؤخيدة مثل FADH و + NAD التي ترجع إلى FADH و + NADH و هي النواقل المرجعة التي تتأكسد في المرحلة (3).
1	0.25 2×	- التركيب الكيموحيوي التوعي للفشاء الداخلي للميتوكندري: يعتبر مقرا للمرحلة (3) حيث: - فمن جهة وجود العلسلة التنفسية المحتوية على نواقل الإلكترونات والبروتونات تسمح بالحسدة النواقل المرجعة (PADH و "NADH.H") الناتجة عن المرحلة (2) تضمن تجديد PAD و "NADH الضرورية لإمشمرارية تفكيك مادة الأيض ومن جهة ثانية وجود الكريات المذنبة ATPsynthase تسمح باستعمال الطاقة المتحررة عن الكسدة النواقل المرجعة في نسفرة الـ ADP الى ATP (طاقة قابلة للاستعمال)
1	0.25 4×	الا رسم تخطيطي وظيفي بلخص التفاعلات الكيموجيوية الفسقرة التأكمدية: التها المرافعين التفاعلات الكيموجيوية الفسقرة التأكمدية: المرافعين التفاعلات الكيموجيوية الفسقرة التأكمدية: المرافعين التفاعلات الكيموجيوية الفسقرة الترافع التاليا المرافعية المرجعة ا

·		التمرين الثانث: (7 نقلط)
: :		 إ - مناقشة مدى صحة أو خطأ المعلومات التالية مع التعليل: 1- الخلايا التي أفرزت الأجسام العضادة (ضد مولد الضد (س)) موجودة في طحال الفار: خاطئة
		التعليل: الخلايا اللمفاوية المتواجدة في طحال الفأر العادي لم يحدث لها تماس مع مولد الضد (س)
:		داخل العضوية وبالتالي لم تتعرف ولم تتكاثر ولم تثمايز داخل طمال الفار
		2- توجد في طحال القار خلايا قادرة على النعرف على موند الضد (س): صحيحة
		التعليل: الخطوة (2 تبين أن خلايا الطحال ثبت مواد الضد (س)، لأن الخلايا اللمفاوية البانية (LB)
		المتواجدة في الطحال الفار تعمل لعّلت مختلفة تتميز كل لمّة بمستقبلات غشائية (أجسام
.		مضادة مثبتة) تمكنها من التعرف على محددات مستضدية نوعية أخرى.
.	: 0.25	3- كل خلايا الطحال الأخرى المتخلص منها بالغسل لا تملك ما يسمح لها بتثبيت مولدات انضد: خاطئة
2.50	10×	النّطيل: خلايا الطحال الأخرى المتخلص منها بالغمل في الخطوة ۞ مختلفة تمثلك مستقبلات غشائية
		نوعبة نسمح لها بتثبيث محددات مستضدية أخرى . أنه الفاد الدين و 11 مرد و
:		أ 4- الخلايا المقررة للأجسام المضادة (ضد مواد الضد (س)) مصدر ها الخلايا التي ثبتت مواد الضدرس):
:		المعلومة صنحهمة. التعليات الأحساد المنادة التنادة في النادة عدم مناها تعديد والمنادة التنادة في النادة عدم المنادة التنادة والم
;		التعليل: الأجسام المضادة الناتجة في الخطوة أن من التجربة تفرزها خلايا بلازمية ناتجة عن تمايز خلية للتعلي سبق لها التماس مع نفس مولد الضد(س).
: <u>:</u>		- عدم وجود علاقة بين التعرف المتخصص للخلايا المستخلصة من الطحال المتعرفة على مولد الضد (س)
÷		ونوعية (التقصص) الأجمام المضادة المقرزة: المعاومة خاطئة.
		التعليل: الأجسام المضادة الناتجة في الخطوة © من التجربة لها نفس بنية الأجسام المضادة المثبتة
· .		على سطح غشاء الخلايا اللمفاوية التي تعرفت على مولد الضد(س)، فحتما هناك علاقة بين
:		التعرف المتخصص للخلايا المستخلصة وتوعية الأجسام المضادة المفرزة.
		T-I- تحليل نتانج الوثيقة 2(أ): يمثل المنحنيان تغير كمية مولد الضد والأجسام المضادة بدلالة الزمن.
: !	0.25	- منحنى تغير كمية مولد الضد (السالمونين): تتزايد بسرعة كمية مولد الضد من لحظة الحقن لتبلغ
	0.23	كمية أعظمية تقدر بـ 1(و إ) عند نهاية الأسبوع الأول، ثم تتناقص بسرعة خلال الأسبوع الثاني
0.50	İ	ويعده تقل تدريجيا حتى تنعدم عند منتصف الأسبوع الخامس.
.0.30	_	- منحنى تغير كمية الأجسام المضادة (ضد السالمونيل): يبدأ ظهور الأجسام المضادة من اليوم
	0.25	السادس من لحظة الحقن وتتزايد كميتها بسرعة لتبلغ قيمة أعظمية 8.0 (و. إ) عند نهاية الأسبوع
		الثاني ثم تبقى ثابتة خلال الأممابيع الموالية .
<u> </u>		2- الإستدلال من نتائج الوثبقتين 2(أ) و2(ب) عن نوع الجزينات انتي عطلت حركة بكتريا السلامونيل:
	0.25	- من جهة نتائج الوثيقة 2(أ): بعد حفن الفار بمولد الضد (السالمونيل) حدثت استجابة مناعية توعية
}	0.23	أنتجت أجساسا مضائة ضد السالموتيل ابتداء من نهاية الأسبوع الأول.
0.75	0.25	- من جهة نتائج الوثيقة 2(ب): تعطل حركة مولد الصد السالموتيل فقط في العلبة 2 حيث توجد
		الخلايا اللمفاوية (LB) التي لها علاقة بإتناج الأجسام المضادة.
:	0.25	 إنن الجزيات التي عطلت حركة بكتريا السالموتيل هي الأجسام المضادة
0.25	0.25	3- القرضية المراد التحقق منها: مصدر اللاجسام المضادة ضد السالمونيل هي الخلايا اللمقاوية LB.
1.23	7.25	

	4 - أ- تبيان مميزات التعضي الخلوي التي تمكن من التعرف على نوع الخليتن (أ) و(ب) وتحديد
	صنفي الأجسام المضادة (ص) و. (ع):
ĺ	مميزات تعضى الملية (أ):
	- صغيرة الحجم، ظيلة الهيولي، غير نامية الثنبكة الهيولية المحببة، غير متطورة جهاز غولجي،
0.50	قليلة الحويصلات الإفرازية، قليلة الميتوكوندري. يظهر على السطح الخارجي لغشائها الهيولي
	أجساما مضادة من الامط (ص).
	•- إنن هذه المعيزات تؤكد أن الخلية (أ) هي خلية لمفارية بانية (LB) تحمل لجساما مصادة تدعى
	الأجسام المضادة الغثانية (ص) (مستقبلات BCR).
	مميزات تعضى الخلية (ب):
	- كبيرة الحجم، كثيفة الهيولي، نامية الشبكة الهيولية المحبية، متطورة جهاز غولجي، كثيرة
	الحريصلات الإفرازية، غزيرة الميتوكوندري، متموجة الغشاء الهيولي، نفرز أجماما مضادة في
0.50	الوسط الخارجي من النسط (ع).
บ.วบ	 إذن هذه المميزات تؤكد أن الخلية (ب) هي خلية بالزمية (LBp) تفرز أجساما مضادة تدعى
'	الأجسام المضادة السارية أو الحرة (ع).
	ب- تحديد مصدر الأحسام المضادة المنتجة في دم الفار في نهاية الأسبوع الأول:
0.50	الأجسام المضادة تنتجها وتفرزها الخلايا البلازمية (LBp) المتسايزة عن الخلايا اللمفاوية الباتية
	.(LB)
	III - النص العلمي: كرفلية تنخل الأجسام المضادة (ص)و(ع) في الاستجابة المناعية النوعية الخلطية
	- كيفية تنخل الأجسام المضادة القشائية (ص):
	تتدخل في مرحلة التعرف على المستضد نتيجة حدوث التكامل البنيوي بين الجسم المضاد الغشائي
0.75	(BCR) والمحدد المستضدي النوعي إنه الانتخاب اللَّمي للـ LB فتتسُط الخلايا المنتخبة وتتكاثر ثم
	تَتَمايِز إِلَى خَلَايِا مَنْفَذَة (بالرَّمِية).
	- كيفية تدخل الأجسام المصادة السارية (ع):
	تتدخل في مرحلة القضاء على المستضد حيث يرتبط الجسم المضاد بالمستضد إرتباطا نوعيا في
a HP	مواقع التثنيُّت فيتشكل المعقد المناعي (ارتصاص لو ترسب) و يؤدي ذلك إلى إيطَّال مفعول َ
0.75	المستضد ليتم بعدها التخاص من المعقد المناعي عن طريق الباعمة.
	0.50