الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

مديرية التربية بالمسيلة عبد المجيد مزيان

السنة الدراسية: 2016_2017 المنت الثانوي البيضاء

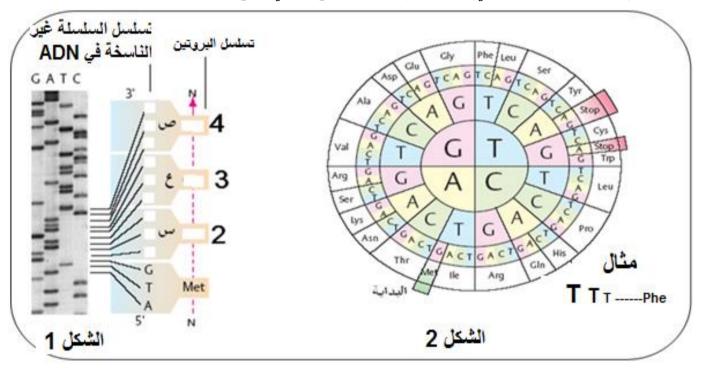
الشعبة: علوم تجريبية

المدة: علوم الطبيعة والحياة المدة: 30 سا و 30 د

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين: الموضوع الأول

التمرين الأول: (05 نقطة)

يترجم التعبير المورثي على المستوى الجزيئي بتركيب بروتين نوعي مصدر النمط الظاهري للفرد على مختلف المستويات (العضوي، الخلوي، الجزيئي). قصد فهم تشفير البرنامج الوراثي نقترح عليك الوثيقة الموالية.



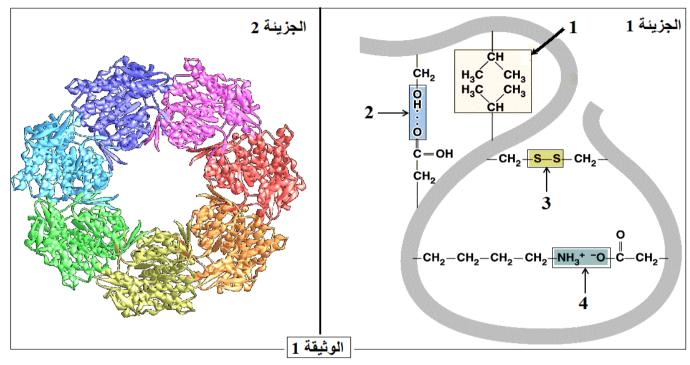
- 1. على ماذا يعبر الشكل 2 من الوثيقة؟
- 2. حدد الثلاثيات النكليوتيدية س، ع وص. ثم حدد الأحماض الأمنية 2، 3 و4.
 - 3. مثل برسم تخطيطي وظيفي آلية التعبير المورثي.

التمرين الثاني: (07 نقطة)

يرتبط ثبات المستوى البنائي للبروتين وكذا تخصصه الوظيفي، بمميزات نوعية لمكوناته، وطبيعة الروابط الكيميائية التي تنشأ بين هذه المكونات. قصد معرفة ذلك نقترح عليك ما يلي:

الجزء الأول:

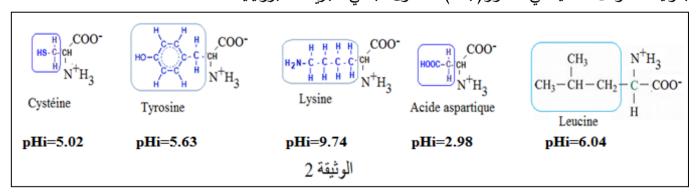
تمثل الوثيقة 1 جزيئتان إحداهما: نمذجة لما تم الحصول عليه باستعمال برنامج Rastop، أما الأخرى فهي تمثيل تخطيطي لبروتين افتراضي.



- 1. تعرف على الجزيئة المحصل عنها بـRastop، ثم حدد أهمية هذا المبرمج.
 - 2. اعتمادا على معطيات الوثيقة 1 حدد:
 - أ. المستوى البنائي للجزيئة 2 من الوثيقة 1 مع التعليل.
 - ب. العلاقة بين بنية ووظيفة الجزيئة 2

الجزء الثاني:

تمثل الرابطة الببتيدية مكون من من مكونات البروتين، بالإضافة إلى جذور بعض الأحماض الأمنية الممثلة بالوثيقة 2 عوامل أساسية في استقرار (ثبات) المستوى البنائي للجزيئات البروتينية.



- 1. أكتب الصيغة الكيميائية للرابطة الببتيدية.
 - 2. اعتمادا على معطيات الوثيقة2:

الصفحة 2على4 **3as.ency-education.com**

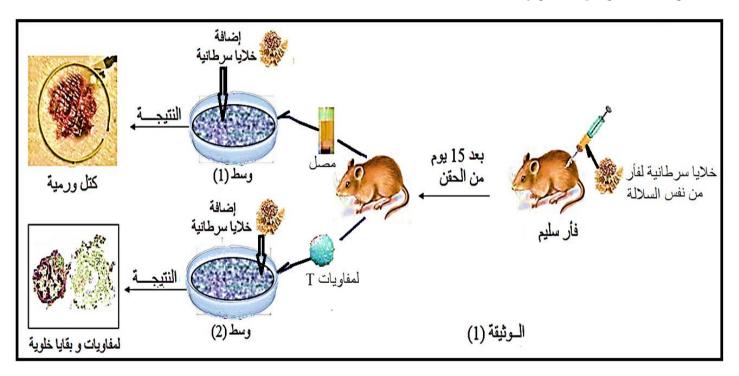
- أ. صنف الأحماض الأمنية، مع التعليل؟
- ب. حدد على شريط الهجرة الكهربائية سلوك الأحماض الأمنية: Leu 'Asp 'Lys في PH = 2.98 = pH مع التعليل. ج. أكتب الصيغ الشاردية للأحماض الأمنية Leu 'Asp 'Lys في PH = 2.98 = pH.
 - 3. بالاستعانة بالوثيقنين 1 و 2، مثل الروابط التي تنشأ بين الأحماض الأمنية من أجل استقرار مثل هذه البنيات الممثلة بالجزيئة 2.

التمرين الثالث: (88 نقطة)

تستطيع العضوية التمييز بين المكونات الخاصة بالذات والمكونات الغريبة عنها: اللاذات.

الجزء الأول:

تمثل الوثيقة 1 مظهرا من مظاهر إقصاء اللاذات.



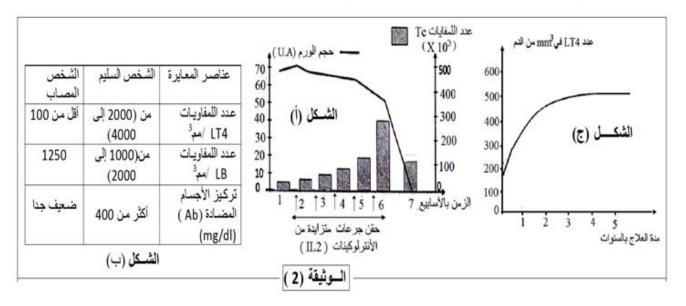
- 1. قارن بين تأثير كل من المصل واللمفاويات المضافة للوسطين على الخلايا السرطانية.
 - 2. حدد نجاعة هذه الوسائل الدفاعية ضد الخلايا السرطانية. مع التعليل.

الجزء الثاني:

لغرض مساعدة الجهاز المناعي في إقصاء الورم السرطاني تم تحقيق الدراسة الآتية:

الصفحة 3على4 **3as.ency-education.com**

- يحقن شخص مصاب بالسرطان بجرعات متزايدة من الأنترلوكينات (IL_2) وتم خلال ذلك معايرة حجم الورم ونسبة اللمفاويات في دمه. النتائج المحصل عليها ممثلة في الوثيقة 2.



- 1. باستغلال النتائج التجريبية الممثلة بالشكل أ. حدد أهمية العلاج بالأنترلوكين مع التوضيح .
- 2. خلال التحاليل الطبية المرافقة لعملية العلاج أظهرت النتائج أن هذا المريض مصاب بغيروس VIH في مرحلة متقدمة. جدول الشكل ب من الوثيقة 2 يبين نسب بعض عناصر الجهاز المناعي عند هذا الشخص المصاب مقارنة بنسبها العادية عند شخص سليم.
 - انطلاقا من معطيات جدول الشكل ب:
 - أ. حدد العناصر المستهدفة من طرف الفيروس.
 - ب. فسر ضعف تركيز الأجسام المضادة عند الشخص المصاب.
 - 3. للحد من تدهور صحة الشخص المصاب بالـ VIH يعالج بدواء مركب بصفة مستمرة مع المراقبة الدورية لتطور عدد LT_4 . استعانة بمعطيات الشكل ج من الوثيقة 2.
 - بيّن أثر هذا الدواء في الحد من تدهور صحة المصاب.

الجزء الثالث:

اعتمادا على ما توصلت إليه من معلومات في هذا التمرين لخص في نص علمي دور البروتينات في الدفاع عن الذات

انتهى الموضوع الأول

الجمهوربة الجزائربة الديمقراطية الشعبية

مديرية التربية بالمسيلة ثانوية: عبد المجيد مزيان

السنة الدراسية: 2016_2017 المتحان بكالوريا التعليم الثانوي البيضاء

الشعبة: علوم تجريبية

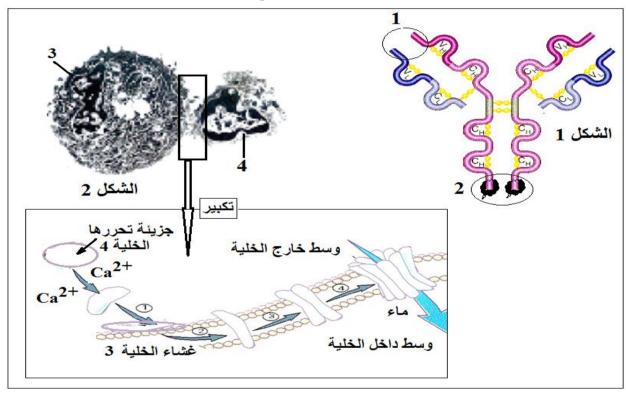
اختبار في مادة: علوم الطبيعة والحياة المدة: 03 سا و30 د

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين:

الموضوع الثاني

التمرين الأول: (05 نقطة)

تتعرض الذات إلى عوامل ممرضة متنوعة تسبب إثارة الجهاز المناعي، الذي يستجيب فينتج جزيئات دفاعية متخصصة، ولغرض التعرف على دور البعض من هذه الجزيئات نقترح عليك الوثيقة الموالية.



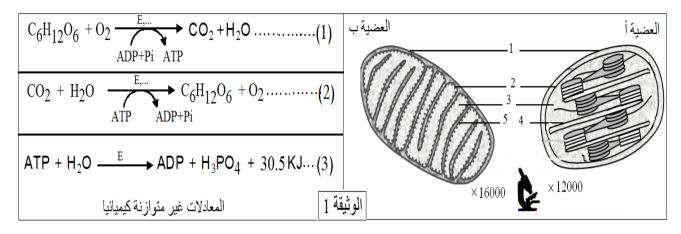
- 1. تعرف على البيانات المرقمة من 1 إلى 4، ثم ضع عنوانا مناسبا لكل شكل.
 - 2. حدد الطبيعة الكيميائية لجزيئة الشكل 1، وكذا نمطها.
- 3. مستعينا بمعطيات الوثيقة اكتب نصا علميا تبين فيه دور جزيئات الشكل 1 و2 في إقصاء اللاذات.

التمرين الثاني: (07 نقاط)

يتطلب تدفق طاقة الوسط المتعددة المظاهر بين الكائنات الحية. تحول بعض مظاهر هذه الطاقة من شكل لأخر ضمن عضيات خلوية. تُمكِّن الطاقة الناتجة من إتمام كل التفاعلات التي تحدث ضمن حجيرات الخلية الحية.

الجزء الأول:

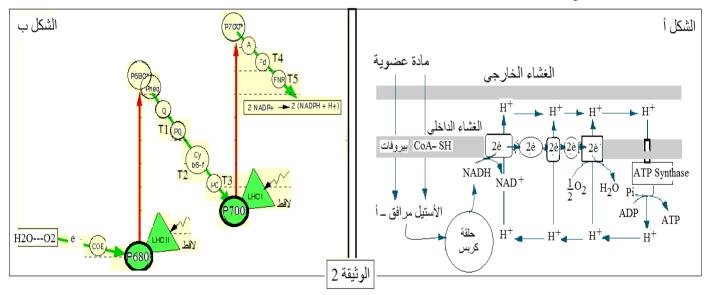
تمثل الوثيقة 1 رسما تخطيطيا لعضيتي مقر التحولات الطاقوية، بينما المعادلات الكيميائية فتمثل طبيعة التفاعلات المصاحبة لهذا التحول.



- 1. مستعينا بمعطيات الوثيقة 1:
- أ. بين دور العناصر المرقمة للعضيتين أو ب في إتمام التفاعلات رقم(1) و(2).
 - ب. سمّ التفاعلين(1) و(2). ثم حدد مقر كل منهما مع التعليل.
 - 2. ماذا يمثل التفاعل رقم(3)؟ وما هي أهميته للخلية؟

الجزء الثاني:

يُمكِّنُ نشاط عضيتي الوثيقة 1 من بناء جزيئة فورية الطاقة وفق آليات يوجزها شكلا الوثيقة 2.



- 1. بناء على المعلومات التي تقدمها هذه الوثيقة ومعلوماتك اشرح بالنسبة لكل من سلسلتي الشكلين أ و ب:
- أ. مصدر البروتونات (H^+) والإلكترونات (e^-) التي يتم نقلها على مستوى أغشية العضيتين.
 - ب. الآلية الفيزيائية التي تُمكِّن من نقل الإلكترونات(e-) عبر نواقل السلسلتين.
 - ج. مصير الإلكترونات (e^{-}) والبروتونات (H^{+}) في نهاية كل سلسلة.
- 2. ما هي الحصيلة الطاقوية القابلة للاستعمال الناتجة عن نقل (e-) عبر نواقل السلسلتين وفيم تستعمل هذه الطاقة؟

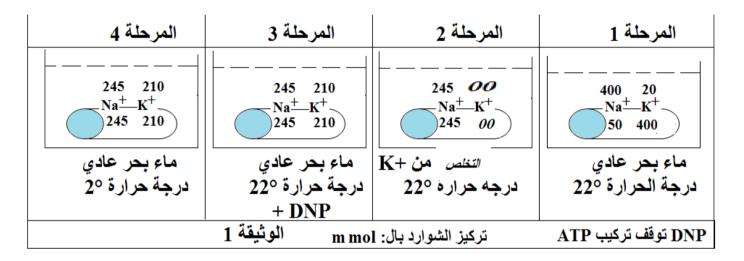
الصفحة 2على4 **3as.ency-education.com**

التمرين الثالث: (08 نقطة)

يمثل الاتصال العصبي شكلا من أشكال نقل المعلومة.تؤدي فيه البروتينات الغشائية دورا هاما، ولمعرفة ذلك نقترح الدراسة الآتية:

الجزء الأول:

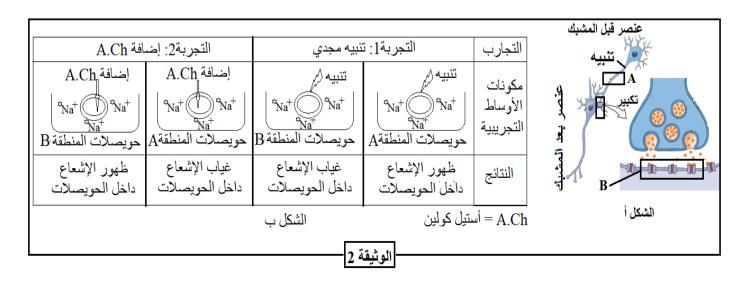
تمثل الوثيقة 1 توزع تركيز شاردتي (k^+) على جانبي غشاء الليف العصبي لحيوان الكالمار في شروط تجريبية مختلفة



- 1. ما هي المعلومة المستخرجة من نتائج المرحلة 1؟
 - 2. اقترح فرضية تفسر نتائج المرحلة 1.
- 3. هل تسمح لك نتائج مراحل التجربة 2، 3 و 4 بالتأكد من صحة الفرضية المقترحة ؟ وضح ذلك.

الجزء الثاني:

تعزل حويصلات غشائية من المناطق المؤطرة A و B بتقنية خاصة. الوثيقة 2 تلخص نتائج تجارب أجريت على هذه الحويصلات الغشائية.



الصفحة 3على4 **3as.ency-education.com**

1. فسر نتائج التجربتين مبرزا دور البروتينات في نفاذية شوارد -Na.

2. عندإضافة:

- سم العنكبوت لوسطي التجربتين نلاحظ عدم تغيرنتائج التجربة 2، مع ظهور مكثف وتدفق مستمر لشوارد Na^+ داخل حويصلات المنطقة A من التجربة 1.
 - مادة الكورار لوسطي التجربتين نلاحظ عدم تغير نتائج التجربة 1، مع عدم ظهور شوارد Na^+ داخل حويصلات المنطقة B من التجربة 2.
 - علل هذه النتائج.

ملاحظة: الكورار مادة كيميائية من أصل نباتى بنيتها الفراغية تشبه بنية الأستيل كولين.

الجزء الثالث:

وضح برسم تخطيطي وظيفي عليه البيانات اللازمة كيفية تأثير الكورار على النقل المشبكي.

التصحيح المقترح للبكالوريا التجريبية وسلم التنقيط / ماي 2017			
	الموضوع الاول		
لتنقيط	سلم ال	التمرين الأول: (04 نقطة) . عناصر الإجابـــة	
0.5		1. يعبر الشكل 2 على الشفرة الوراثية للـ ADN وما يوافقها من احماض امنية.	
		2. تحديد الثلاثيات النكلييوتيديم:	
0.75	0.25	- س: -	
	3*	GAA :ε -	
		- ص: GCT - تحديد الأحماض الأمنية:	
0.75	0.25	- تحديد الحمض الأمني 2: Glu	
	3*	- الحمض الأمنى 3: Glu	
		- الحمض الأمنى 4: Ala	
		3. الر <i>سم</i> التخطيطي:	
02	01	الاستنساخ (تتابع الاستنساخ (تتابع الاستنساخ (تتابع المستويلازم الملاء المستويلازم الملاء المستويلازم المستويلان	
لتنقيط	سلم ا	التمرين الثاني: (08 نقطة) . عناصر الإجابــة	
0.5	0.25 2*	الجزء الاول: 1. الجزيئة المحصل عنها بRastop هي: الجزيئة 2. - اهمية برنامج الـ-Rastop: دراسة وتمثيل البنية الفراغية للبروتينات.	
	0.25	2. أ- المستوى البنائي للجزيئة 2: رابعية.	
0.5	2*	- التعليل: يحتوي على 7 سلاسل ببتيدية لكل سلسلة بنية ثالثية.	
01		ب- العلاقة: ان عدد ونوع وترتيب الأحماض الأمنية المشكلة للبروتين يؤدي الى تشكيل مجموعة من الروابط الكيميائية بين جذورها وهي الروابط الشاردية-4-، الروابط ثنائية الكبريت-3-، الروابط الهيدروجينية-2- وتجاذب الجذور الكارهة للماء-1- في مواقعها الصحيحة مما يسمح باستقرار البنية الفراغية للبروتين والمحافظة عليه.	

0.25					بزء ا لثاني :	الج
			-CO-NH-	ئيت للرابطة الببتيدية:	1. كتابة الصيغة الكيميا	
					2. أ. تصنيف الأحماض الأمني	
			ض الامنية المتعادلة.	والسستيين Cys: من الأحما	اللوسين Leu، التيروزين Tyr	-
			بفة قاعدية.		. التعليل: لا تحتوي جذورها لا	
1.5	*0.5 3			أحماض الأمنية الحامضية.	حمض الاسبارتيك Asp: من الأ	-
				يفة كربوكسيلية COOH.	التعليل: جذره يحتوي على وظ	
				منية القاعدية (الأمنية).	الليزين Lys : من الأحماض الأه	-
					. التعليل: جذره يحتوي على وظ	
				منيت:	ب. تحديد سلوك الأحماض الأ	
0.75	0.25				1	
	3*		● Lys • Leu	Asp		
				•	ر التعليل:	
			، pH = pHi _{Asp الوسط}	صل، لان متعادل كهربائيا حيث	عيقى في منتصف شريط الفر	-
0.75	0.25	ك Lys سلوك قاعدة يتاين كلا	ئبر من pH _{الوسط} ومنه يسل	بمسافة كبيرة، لان pHi _{Lys} أك	Lys يهاجر الى القطب السالب ب	-
	3*			.(2-)	الوظيفتين القاعديتين اي شحنته (
		سلك Leu سلوك قاعدة يتاين	أكبر من pH الوسط ومنه ي	بمسافة صغيرة، لان pHi _{Leu}	Leu يهاجر الى القطب السالب	-
				.(1-	الوظيف, القاعدي, اي شحنته (-	
			:2.	حماض الامنية في 98=pH	ج. كتابة الصيغ الشاردية للا	
	0.25	Lys	:2. A s	<u>.</u>	ج. كتابة الصيغ الشاردية للا Leu	
0.75	0.25 3*		As	вр	Leu	
0.75		NH ₃ ⁺ -CH-COOH	As NH ₃ ⁺ -CH-	sp -COO- N	Leu IH ₃ ⁺ -CH-COOH	
0.75			As	Sp -COO ⁻ N	Leu	
0.75		NH ₃ ⁺ -CH-COOH (CH ₂) ₄	NH ₃ ⁺ -CH- CH ₂	Sp -COO ⁻ N	Leu $IH_3^+\text{-CH-COOH}$ CH_2	
0.75		NH ₃ ⁺ -CH-COOH (CH ₂) ₄	NH ₃ ⁺ -CH- CH ₂	S p -COO ⁻ N 2 OH	Leu IH ₃ ⁺ -CH-COOH CH ₂ CH	
0.75		NH ₃ ⁺ -CH-COOH (CH ₂) ₄	NH ₃ ⁺ -CH- CH ₂ COO	ة p -COO ⁻ N 2 OH ن الاحماض الامنية:	Leu IH ₃ ⁺ -CH-COOH CH ₂ CH CH ₃ CH ₃	-
		NH ₃ ⁺ -CH-COOH (CH ₂) ₄ NH ₃ ⁺	As NH ₃ ⁺ -CH- CH ₂ CO0 در للسستيين. NH ₂	EP -COO- N -COO N -COO N	Leu IH ₃ ⁺ -CH-COOH CH ₂ CH CH ₃	-
0.75		NH ₃ ⁺ -CH-COOH (CH ₂) ₄	As NH ₃ ⁺ -CH- CH ₂ CO0 در للسستيين. NH ₂	Sp -COO ⁻ N 2 OH الاحماض الامنية: ط جذر السستيين مع جذر اخ	Leu IH ₃ ⁺ -CH-COOH CH ₂ CH CH ₃	-
		NH ₃ ⁺ -CH-COOH (CH ₂) ₄ NH ₃ ⁺	NH ₃ ⁺ -CH- CH ₂ COO در للسستيين. NH ₂ COOH-CH-CH ₂	SP - COO - N OH - COO - N OH - COO - N OH - COO - N OH2 - CH-CO PM2 - CH-CO	Leu IH ₃ ⁺ -CH-COOH CH ₂ CH CH ₃	-
		NH3 ⁺ -CH-COOH (CH2)4 NH3 ⁺ Cys	NH ₃ ⁺ -CH- CH ₂ COO NH ₂ 2 2 COOH-CH-CH يت 3 او التيروزين مع ذرة الهي NH ₂	5P -COO- N -C	Leu TH3 ⁺ -CH-COOH CH2 CH CH3 CH3 CH3 CH3 CH3 CH3	-
		NH ₃ ⁺ -CH-COOH (CH ₂) ₄ NH ₃ ⁺ Cys . دروجین لجذر السستیین.	NH ₃ ⁺ -CH- CH ₂ COO NH ₂ يت COOH-CH-CH ₂ يت hH ₂ OH-CH-CH ₂ -S-	OH NH2 و COO- N OH	Leu TH3+-CH-COOH CH2 CH CH3 CH3 CH3 CH3 CH3 CH3	-
01		NH ₃ ⁺ -CH-COOH (CH ₂) ₄ NH ₃ ⁺ Cys . دروجین لجذر السستیین. CO	As NH ₃ ⁺ -CH- CH ₂ COO NH ₂ COOH-CH-CH ₂ ک او التيروزين مع ذرة الهي NH ₂ OH-CH-CH ₂ -S-	OH NH2 CH2-CH2-CH-CC The series of the s	Leu TH3+-CH-COOH CH2 CH CH3 CH3 CH3 CH3 CH3 CH3	-
01		NH ₃ ⁺ -CH-COOH (CH ₂) ₄ NH ₃ ⁺ Cys . دروجین لجذر السستیین. CO	NH ₃ ⁺ -CH- CH ₂ COO NH ₂ 2 COOH-CH-CH ₂ ك او التيروزين مع ذرة الهي NH ₂ OH-CH-CH ₂ -S- ينيت	و -COO - N - N - N - N - N - N - N - N - N -	Leu IH3+-CH-COOH CH2 CH2 CH CH3 CH3 .3 .3 .3 .4 .4 .4 .4 .4 .4 .	-
01		NH ₃ ⁺ -CH-COOH (CH ₂) ₄ NH ₃ ⁺ Cys . دروجین لجذر السستیین. CO Cys . نیة المتأینة لجذر اللیزین.	As NH3 ⁺ -CH- CH2 CO0 NH 2 COOH-CH-CH2 E 10 NH2 OH-CH-CH2-S- H2 OH-CH-CH3 AB 10 AB 1	SP -COO - N -COO - N -COO - N	Leu IH3+-CH-COOH CH2 CH CCH3 CH3 CH3 3. 3. 3. 3. 4. 5. تمثيل الروابط التي تنشأ يين الكبريت: بارتبا Cys Cys Cooh Cys Cooh Asp Cooh Cept Cooh Asp	-
01		NH ₃ ⁺ -CH-COOH (CH ₂) ₄ NH ₃ ⁺ Cys . دروجین لجذر السستیین. CO Cys . نیة المتأینة لجذر اللیزین.	As NH ₃ ⁺ -CH- CH ₂ COO NH ₂ COOH-CH-CH ₂ E of other of the cool of th	و -COO - N - N - N - N - N - N - N - N - N -	Leu IH3+-CH-COOH CH2 CH CCH3 CH3 CH3 3. 3. 3. 3. 4. 5. تمثيل الروابط التي تنشأ يين الكبريت: بارتبا Cys Cys Cooh Cys Cooh Asp Cooh Cept Cooh Asp	

01		- تجاذب الجذور الكارهة للماء: ارتباط جذر اللوسين مع جذر اخر للوسين. NH2 CH3 CH3 NH2 COOH-CH-CH2-CH-CH3"CH-CH2-CH-COOH Leu تجمع جذور كارهة للماء Leu
لتنقيط	سلم ا	التمرين الثالث: (08 نقاط) عناصر الإجابــة
0.5	0.25	الجزء الاول: 1 - المقارنة بين تاثير كل من المصل واللمفاويات: * لا يؤثر المصل على الخلايا السرطانية. * الخلايا اللمفاوية تؤدي الى تخريب الخلايا السرطانية. 2 - تحديد نجاعة الوسائل الدفاعية ضد الخلايا السرطانية:
0.75	0.25	* الاجسام المضادة غير فعالة اتجاه الخلايا السرطانية.
0.75	0.5 0.25 0.5	التعليل: الاجسام المضادة الموجودة في المصل ترتبط نوعيا مع محدد المستضد المعروض على اعشية الخلايا المصابة مشكلة كتل ورمية فقط دون تخريبها. $ m T_c$ فعالة اتجاه الخلايا السرطانية. $ m LT_c$ اللمفاويات $ m LT_c$ فعالة اتبط مع الخلايا السرطانية نتيجة التعرف المزدوج مؤدية الى تخريبها.
		الجزءالثاني:
	0.5	و المحية العلاج بالانتراوكين: تحفيز الاستجابة المناعية النوعية الخلوية ضد الخلايا السرطانية.
1.5		التوضيح: الحقن المتزايد للانترلوكينات ${ m IL}_2$ يحفز خلايا ${ m LT}_8$ على التكاثر ثم التمايز مما يؤدي الى زيادة عدد اللمفاويات
	01	التي تعمل على تخريب الخلايا السرطانية ومنه تناقص حجم الورم. ${ m LT}_{ m C}$
0.75	0.25	LT_4 العناصر المستهدفة، من طرف الـ VIH؛ الخلايا LT_4 .
	0.5	التعلیل: تناقص عدد اله \mathbf{LT}_4 الی اقل من 100 خلیة $/$ مم c .
01		ب. التفسير : ضعف تركيز الاجسام المضادة عند الشخص المصاب راجع الى تناقص تركيز IL_2 المحفز على تكاثر LB وتمايزها الى LB_p المنتجة للاجسام المضادة نتيجة تناقص عدد LT_4 لاستهدافها من طرف VIH .
01	0.25 4*	ومديرة بني وكت المساحة والمركب: -100 ومنه زيادة عددها اي افراز الد -110 بكميات كبيرة تسمح بتحفيز الخلايا المناعية على يؤدي الى منع استهداف خلايا -100 ومنه زيادة عددها اي افراز الد -110 بكميات كبيرة تسمح والاجسام المضادة التي انتاج وسائل دفاعية، الم -100 التي تعمل على تخريب الخلايا المصابة ومنه توقيف تكاثر الفيروس والاجسام المضادة التي تشكل معقدات مناعية بارتباطها مع -100 وتقديمه للبالعات الكبيرة. المجزء الثالث: نص علمي حول دور البروتينات في الدفاع عن الذات.
1.75	0.25 7*	يتضمن النص العلمي: _ دور ال $\frac{TCR}{DCR}$ وال $\frac{TCR}{TCR}$ في التعرف على محدد المستضد دور ال $\frac{CMH_1}{CMH_1}$ في عرض محدد المستضد لتنشيط ال $\frac{LT_8}{CMH_1}$ وال $\frac{CMH_1}{CMH_1}$ في عرض محدد المستضد لتنشيط ال $\frac{LT_8}{CMH_1}$ والمستضد $\frac{LT_8}{CMH_1}$ في تحفيز الخلايا المناعية المحسسة على التكاثر دور الاجسام المضادة وجزيئات البرفورين في اقصاء اللاذات.

يركب الجهاز المناعى في حالة دخول المستضد الى العضوية جزيئات بروتينية متخصصة .

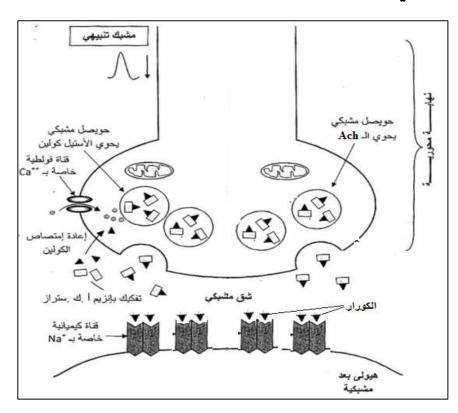
- تتعرف الـ LB على المستضد عن طريق التكامل البنيوي بين BCR ومحدد المستضد مما يؤدي الى تنشيطها حيث تتكاثر بفضل IL_2 المفرز من LT_4 ، ثم تتمايز الى خلايا بلازمية منتجة للاجسام المضادة، ترتبط الاجسام المضادة نوعيا مع نفس المستضد الذي حرض على انتاجها مشكلة معقدات مناعية ومنه ابطال مفعول المستضد وتوقيف تكاثره ومنع انتشاره ليتم التخلص منه عن طريق البلعمة.

- تتعرف LT_8 على الخلية المصابة بالمستضد عند طريق التعرف المزدوج بين LT_6 والمعقد LT_6 -محدد المستضد) ثما يؤدي الى تنشيطها حيث تتكاثر بفضل IL_2 المفرز من LT_4 ، وتتمايز الى LT_6 ، ترتبط مع نفس الخلية المصابة التي حرضت على انتاجها التي تفرز جزيئئات البرفورين ، ترتبط مع غشاء الخلية المصابة مشكلة قنوات غشائية تسمح بدخول الماء والشوارد ومنه حدوث صدمة حلولية للخلية المصابة.

	التصحيح المقترح للبكالوريا التجريبية وسلم التنقيط / ماي 2017			
	الموضوع الثاني			
لتنقيط	سلم اأ	التمرين الأول:(04.5 نقطة) . عناصر الإجابـــة		
		1/ كتابة البيانات:		
01	0.25	1. موقع تثبيت محدد المستضد. 2. موقع التثبت على المستقبلات الغشائية للبالعات الكبيرة.		
	4*	د. خلية مصابة. 4 . خلية 3		
01	*0.5 2	ح عنوان كل شكل : الشكل 1: رسم تخطيطي يوضح بنية الجسم المضاد.		
		الشكل 2 : صورة توضح آلية تخريب الخلية المصابة من طرف الـ LT_{C}		
0.5	0.25 2*	2/الطبيعة الكيميائية للجسم المضاد ونوعه: من طبيعة بروتينية من نوع غاما غلوبلين.		
		3/نص علمي حول دور الجزيئات الدفاعيم في اقصاء اللاذات:		
		يركب الجهاز المناعي في حالة دخول المستضد الى العضوية وسائل دفاعية متخصصة من طبيعة بروتينية وهي الاجسام		
		المضادة وجزيئات البرفورين.		
		- تتعرف الـ LB على المستضد عن طريق التكامل البنيوي بين BCR ومحدد المستضد مما يؤدي الى تنشيطها حيث تتكاثر		
02		وتتمايز الى خلايا بلازمية منتجة للاجسام المضادة، ترتبط الاجسام المضادة نوعيا مع نفس المستضد الذي حرض على انتاجها		
		مشكلة معقدات مناعية ومنه ابطال مفعول المستضد وتوقيف تكاثره ومنع انتشاره ليتم التخلص منه عن طريق البلعمة.		
		- تتعرف LT_8 على الخلية المصابة بالمستضد عند طريق التعرف المزدوج بين TCR والمعقد (CMH_1 -محدد المستضد) مما		
		يؤدي الى تنشيطها حيث تتكاثر وتتمايز الى LT_{C} ،ترتبط LT_{C} مع نفس الخلية المصابة التي حرضت على انتاجها التي تفرز		
		جزيئتات البرفورين ، ترتبط مع غشاء الخلية المصابة مشكلة قنوات غشائية تسمح بدخول الماء والشوارد ومنه حدوث صدمة		
		حلولية للخلية المصابة.		
لتنقيط	سلم ا	التمرين الثاني: (08 نقطة) . عناصر الإجابـــة		
		الجزءالاول:		
		۱-بروادون 1/أ. تسمية التفاعلين(1) و(2). مع تحديد مقركل منهما:		
0.75	0.5	التفاعل (1): عملية التنفس الخلوي، تحدث على مستوى هيولي الخلية والميتوكندري.		
	0.25	التعليل: من خلال المعادلة 1 يتم هدم الغلوكوز في وجود O_2 ليتم انتاج الـ ATP		
0.75	0.5	التفاعل (2): عملية التركيب الضوئي. تحدث على مستوى الصانعة الخضراء.		
0.70	0.25	التعليل: من خلال المعادلة 2 يتم تركيب الغلوكوز انطلاقا من CO_2 مع استهلاك ATP.		
		ب. دورِ عناصر الصانعة الخضراء والميتوكندري في إتمام التفاعلين رقم $^{(1)}$ و $^{(2)}$:		
		 ✓ دورعناصرالصانعة الخضراء في عملية التركيب الضوئي: ٨٦٨ > ١٠٠٠ قال الألك منابق في عملية التركيب الضوئي: 		
0 ==	0.25	التلاكوييد: مقر لحدوث المرحلة الكيموضوئية التي تتطلب توفر الضوء، اليخضور، مستقبل الالكترونات وADP+pi يحدث خلالها اكسدة الماء وينتج عنها تركيب الـ ATP والمرافقات الانزيمية ⁺ NADPH.H مع انطلاق O ₂ .		
0.75	0.5	O_2 المعادلة: O_2 والمرافقات الأوريمية O_2 المعادلة: O_2 O_3 المعادلة: O_3 O_4 O_4 O_5 O_5 O_5 O_7 O_8 O_8 O_8 O_8 O_8 O_8 O_8 O_9		
		الحشوة: مقر لحدوث المرحلة الكيموضوئية حيث يتم استعمال نواتج المرحلة الكيموضوئية NADPH.H ⁺ ،ATP لتركيب		
	0.25	المادة العضوية المتمثلة في الغلوكوز بتثبيت CO2 حسب العادلة:		
0.75	0.5	$6CO_2 + 12NADPH.H^+ + 18ATP = C_6H_{12}O_6 + 12NADP^+ + 18ADP+18Pi + 6H_2O$		

		 ✓ دورعناصرالميتوكندري في عملية التنفس الخلوي: المادة الاساسية:
0.75	0.25	* يحدث على مستواها تفكك حمض البيروفيك الناتج من هدم الغلوكوز في الهيولى الى استيل مرافق الانزيم (أ) بتدخل انزيمات
0.75	0.5	CO_2 CO_3 CO_3 CO_4 CO_5 CO_5 CO_5 CO_6 $COOOH+CoA-SH CO_5 COOOH+CoA-SH COOOH+CoA-SH COOOH+CoA-SH COOOH+CoA-SH COOOH+CoOO$
	0.25	* يتم استعمال الاستيل مرافق الانزيم (أ) خلال تفاعلات حلقة كريبس ليتم تشكيل *NADH.H وFADH وال ATP وال ATP
0.75		حسب المعادلة:
	0.5	CH_3 - CO - S - CoA + $3NAD^+$ + FAD + ADP + Pi + $3H_2O$ = $2CO_2$ + CoA - SH + $3NADH.H^+$ + $FADH_2$ + ATP
		الغشاء الداخلي للميتوكندري:
	0.25	مقر الفسفرة التاكسدية يتم خلالها اكسدة المرافقات الانزيمية †NADH.H وFADH وارجاع O2 الى ماء وانتاج جزيئات
		ATP. حسب المعادلة:
	0.5	$10\text{NADH.H}^+ + 2\text{FADH}_2 + 6\text{O}_2 + 34\text{ADP} + 34\text{Pi} = 10\text{NAD}^+ + 2\text{FAD} + 12\text{H}_2\text{O} + 34\text{ATP}$
	0.25	(3). التفاعل (3) : تفاعل اماهة الـ (3)
0.5	2*	اهميته: تستعمل الطاقة الناتجة عن اماهة الـ ATP في النشاطات الخلوية.
		الجزء الثاني:
		البروتونات (H^+) والإلكترونات (e^-) التي يتم نقلها على مستوى أغشية العضيتين.
	0.25	√ على مستوى غشاء التلاكويد:
0.5	2*	مصدر البروتونات: الناتجة عن اكسدة الماء.
		مصدر الإلكترونات: الناتجة عن اكسدة الماء، اكسدة \mathbf{P}_{680} واكسدة \mathbf{P}_{700} .
0.25		 ✓ على مستوى الغشاء الداخلي للميتوكوندري: مصدر الإلكترونات والبروتونات: الناتجة عن اكسدة المرافقات الانزيمية 'NADH.H وFADH2.
0.20		مصدر الإلكة الفيزيائية التي تمكن من نقل الإلكة و e-) عبر نواقل السلسلتين.
0.5		ب. الدلي السيري ديه الله المن كمون اكسدة ارجاع منخفض الى كمون اكسدة ارجاع مرتفع.
		ج. مصير الإلكترونات والبروتونات في نهايــــــــــــــــــــــــــــــــــــ
		* مصير الالكترونات:
0.5	0.25 2*	–في نهاية السلسلة التركيبية الضوئية: ارجاع المرافق الانزيمي *NADPH.H الى *NADPH.H.
		$oldsymbol{H_2O}$ في نهاية السلسلة التنفسية: ارجاع الـ $oldsymbol{O_2}$ الى $oldsymbol{H_2O}$.
0.25		* مصير البروتونات: تتدفق عبر الكرية المذنبة حسب تدرج التركيز مؤدية الى فسفرة ADP لتركيب الATP .
		2. الحصيلة الطاقوية القابلة للاستعمال الناتجة: * ما منت عمل التاكيب من النات ATD 18 تراك منات المنات المنا
0.5		* على مستوى غشاء التلاكويد: يتم انتاج ATP 18 تستعمل لتجديد الـ Rudip وتشكيل جزيئة غلوكوز. * على مستوى الغشاء الداخلي للميتوكوندري: يتم انتاج ATP 38 تستعمل النشاطات الحيوية للكائن الحي (النقل الفعال،
0.5		على مستوى العساء الداخلي للميتوخوندري. يتم الناج ATF كسعمل الساحات الحيوية للخاص العي (النفل الفعال) تقلص العضلات، المحافظة على حرارة الجسم، عمل الانزيمات)

لتنقيط	سلم اأ	التمرين الثالث: (07.5 نقاط) عناصر الإجابــة
		الجزءالاول:
0.5		1/المعلومة المستخرجة من نتائج المرحلة 1:
0.5		يحافظ الليف العصبي على ثبات التوزع المتباين لشوارد الصوديوم Na^+ والبوتاسيوم K^+ على جانبي الغشاء.
		2/ الفرضية المقترحة: في مدد من خت ^{ال} مل السري المراجع الشراد مكرية بيراك برسر المحافظة مل شابة بالسري المرابر الشراد ما
0.5		في وجود مضخة $\mathbf{K}^{+}/\mathbf{Na}^{+}$ التي تعمل على نقل الشوارد عكس تدرج التركيز يتم المحافظة على ثبات التوزع المتباين للشوارد على
		جانبي الغشاء الهيولي لليف العصبي. 3/ نعم تسمح النتائج بالتاكد ن صحم الفرضيم المقدمم.
		التوضيح:
0.5		من المرحلة 2 : غياب K^+ في ماء البحر ادى الى توقف عمل المضخة،ومنه نقل الشوارد عكس تدرج التركيز مرتبط بوجود K^+ في
0.5		الوسط الخارجي (نقل مزدوج).
		من المرحلة 3: توقف تركيب الـ ATP في وجود DNP ادى الى توقف عمل المضخة،ومنه نقل الشوارد عكس تدرج التركيز
0.5		يتطلب ATP (نقل فعال)
		من المرحلة 4: درجة الحرارة المنخفضة توقف عمل المضخة،ومنه نقل الشوارد عكس تدرج التركيز يتطلب درجة حرارة مناسبة
0.5		(المضخة من طبيعة بروتينية).
		الجزء الثاني: المرابع المرابع
		1/ تفسير نتائج التجربتين: _التجربة 1:
0.5		خطهور الاشعاع داخل حويصلات المنطقة $f A$ راجع الى تدفق داخلي لشوارد $f Na^+$ حسب تدرج التركيز نتيجة انفتاح القنوات *
0.3		الفولطية للـ $^{+}$ Na بعد احداث تنبيه فعال في غشاء الحويصلات.
0.5		* عدم ظهور الاشعاع داخل حويصلات المنطقة * راجع الى عدم تدفق شوارد * * نتيجة عدم انفتاح القنوات الكيميائية للـ *
0.5		بعد احداث تنبيه فعال في غشاء الحويصلات.
		ـ التجربة 2:
0.5		$ m Na^+$ عدم ظهور الاشعاع داخل حويصلات المنطقة $ m A$ راجع الى عدم تدفق شوارد $ m Na^+$ نتيجة عدم انفتاح القنوات الفولطية لـ $ m Na^+$
		بعد اضافة الاستيل كولين.
0.5		خهور الاشعاع داخل حويصلات المنطقة ${f B}$ راجع الى تدفق داخلي لشوارد ${f Na}^+$ حسب تدرج التركيز نتيجة انفتاح القنوات $*$
		الكيميائية $\mathbb{N}a^+$ بعد اضافة الاستيل كولين.
		 دور البروتينات في نفاذية الـ *Na!
0.5	0.25 2*	انفتاح القنوات الفولطية للـ Na^+ بعد احداث تنبيه فعال يؤدي الى تدفق داخلي لشوارد Na^+ حسب تدرج التركيز.
	2"	ا نفتاح القنوات الكيميائية $\mathbb{N}a^+$ بعد حقن الاستيل كولين يؤدي الى تدفق داخلي لشوارد $\mathbb{N}a^+$ حسب تدرج التركيز.
		2/ تعليل النتائج:
		ightarrow = 3 عند اضافة سم العنكبوت: $ ho$ عند العنكبوت لا يؤثر على القنوات الكيميائية المتواجدة في حويصلات المنطقة $ ho$.
0.5	0.25 2*	الظهور المكثف والمستمر لشوارد الـ Na^+ داخل حويصلات المنطقة A يعود الى استمرار انفتاح القنوات الفولطية للـ Na^+
		العبرار المعتمد والمستشر فسوارد الا 110 دا فل طويسارك المستدا 11 يبود التي المستوار المستقال الموسية - 110 الم الوجود سم العنكبوب.
		لوجود شم المعتبرب. ✓ عند اضافة الكورار:
	0.25	عدم تغير نتائج التجربة 1 لان الكورار لا يؤثر على القنوات الفولطية المتواجدة في حويصلات المنطقة A.
0.5	2*	- عدم ظهور الصوديوم داخل حويصلات المنطقة B يعود الى تثبت الكورار على المستقبلات القنوية الخاصة بالاستيل كولين مما
		يعيق ارتباطه ومنه عدم انفتاح القنوات الكيميائية التي تسمح بدخول شوارد Na^+ .



01.5

رسم تخطيطي وظيفي يوضح كيفية تأثير الكورار على النقل المشبكي.

2017 4 3 5 3 3 3 3 3 3 3 4 4