

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية  
الديوان الوطني للامتحانات والمسابقات  
دورة: جوان 2012

وزارة التربية الوطنية  
امتحان بكالوريا التعليم الثانوي  
الشعبة: رياضيات

المدة: ساعتان ونصف

### اختبار في مادة: علوم الطبيعة والحياة

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين التاليين:

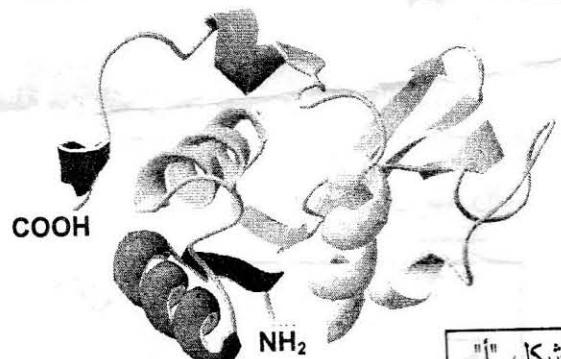
#### الموضوع الأول

**التمرин الأول: (10 نقاط)**

تعتبر البروتينات جزيئات حيوية ذات أهمية بالغة في العضوية نظرًا لعدة أدوارها في الخلية. ولغرض تحديد العلاقة بين بنية البروتين ووظيفته نقترح ما يلي:

I - 1 - يمثل الشكل "أ" من الوثيقة (1) البنية الفراغية لجزيئ بروتينية وظيفية تتكون من 125 وحدة بنائية تم الحصول عليها باستعمال برنامج Rastop، بينما يمثل الجدول "ب" الصيغة المفصلة للجذور (R) لثلاث وحدات بنائية تم تدخل في تركيب هذه الجزيئ ورقم تسلسلها، والـ pH<sub>i</sub> الخاص بكل وحدة.

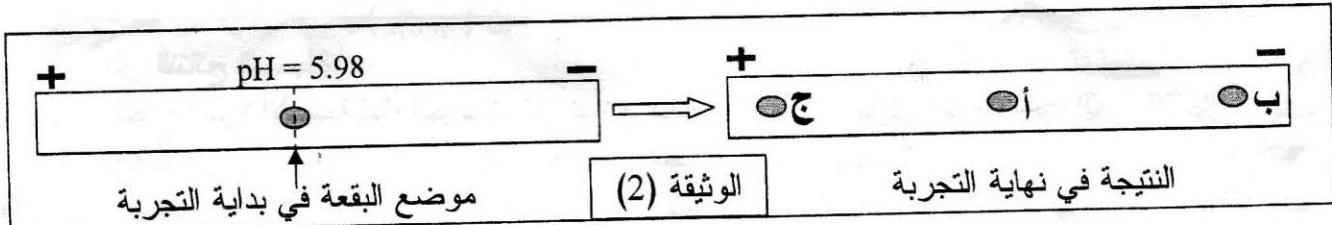
الجزء R	pH <sub>i</sub>	الوحدات البنائية	الرقم
$\begin{array}{c} CH_3 \\   \\ -CH_2 - CH \\ \backslash \\ CH_3 \end{array}$	5.98	Leu	15
$-(CH_2)_4 - NH_2$	9.74	Lys	07
$-CH_2 - COOH$	2.77	Asp	27
<b>الجدول "ب"</b>			



الشكل "أ"

الوثيقة (1)

- أ- تعرف على المستوى الثنائي لهذه الجزيئ، علل إجابتك.
  - ب- ماذا تمثل هذه الوحدات الثنائية؟
  - ج- اكتب الصيغة الكيميائية المفصلة لكل وحدة من الوحدات الثلاث (الجدول "ب").
  - د- صنف الأحماض الأمينية الثلاثة وفق جذورها مع التعليل.
- 2- ظهر الوثيقة (2) نتيجة فصل خليط من هذه الوحدات الثنائية باعتماد تقنية الهجرة الكهربائية ضمن درجة حرارة: pH = 5.98 .



- أ- اذكر مبدأ تقنية الهجرة الكهربائية المدروسة.

- بـ- باستغلالك لنتيجة الوثيقة (2) وباستدال منطقى أنساب إلى البقع (أ ، ب ، ج ) الوحدات البنائية المدرosaة في الجدول "ب" من الوثيقة (1).
- جـ- اكتب الصيغ الكيميائية المفصلة للوحدات المدرosaة ضمن السلسلة البروتينية (الشكل "أ" من الوثيقة(1) ) في وسط ذي  $pH = 7.02$ .
- دـ- ما علاقه سلوك هذه الوحدات بالبنية الفراغية للبروتين؟
- II- انطلاقا مما توصلت إليه ومعلوماك، كيف تسمح الوحدات البنائية بتحديد البنية الفراغية للبروتين وبالتالي وظيفته؟

### التمرين الثاني: (10 نقاط)

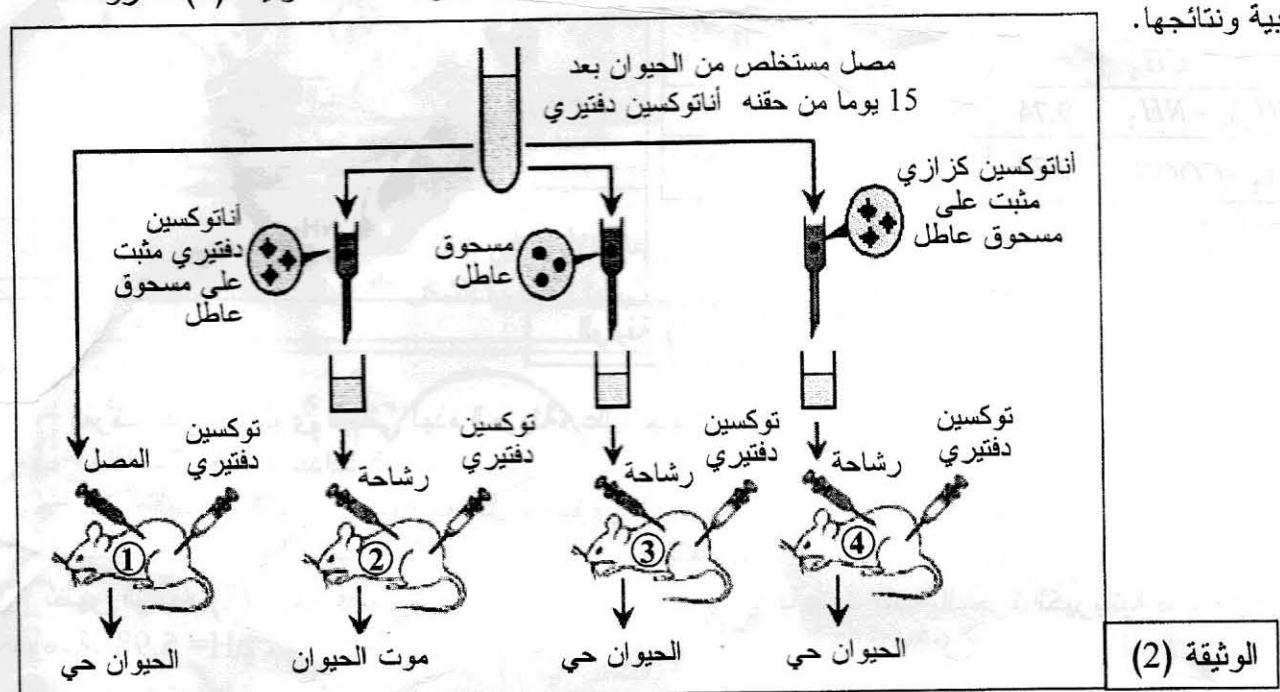
خلال عملية التطعيم ضد مرض الدفتيريا، يتلقى الفرد أناتوكسين دفتيري، فيتطور م-naعه خلال بضعة أيام بانتاج جزيئات دفاعية تعمل على إبطال مفعول التوكسين الدفتيري عند الإصابة.

I- تمثل الوثيقة (1) بنية فراغية لجزيء دفاعية.

- 1- تعرّف على هذه الجزيئة، ثم ترجمها إلى رسم تخاططي تفسيري يحمل البيانات اللازمة.
- 2- ما هي الطبيعة الكيميائية لهذه الجزيئة؟
- 3- حدد مصدر هذه الجزيئة ومكان تواجدها في العضوية.
- 4- لإظهار وجود وتدخل هذه الجزيئات تستعمل عادة تقنية الانتشار المناعي. صف باختصار هذه التقنية.

الوثيقة (1)

II- لغرض تحديد دور الجزيئات الداعية المدرosaة أجريت سلسلة من التجارب، تمثل الوثيقة (2) الشروط التجريبية ونتائجها.



الوثيقة (2)

- 1- فسر النتائج المسجلة.
  - 2- استخرج الميزة الأساسية لهذه الجزيئات التي تبرزها نتائج التجارب المنجزتين على الفأرین ② و ④، علل إجابتك.
  - 3- انطلاقا من نتائج هذه التجارب، اشرح كيف تم إبطال مفعول التوكسين الدفتيري.
- III- يؤدي تدخل الجزيئات الداعية المدرosaة في نهاية الاستجابة المناعية إلى تشكيل معقدات مناعية، صف باختصار مراحل الظاهرة المؤدية إلى التخلص منها.

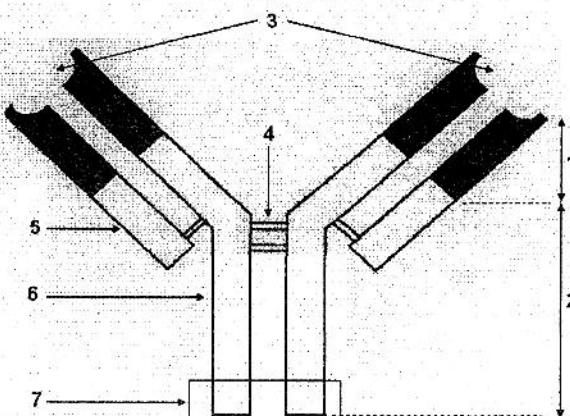
# الإجابة النموذجية و سلم التقييم

امتحان شهادة البكالوريا دورة : 2012

الشعبة: رياضيات

المادة : علوم الطبيعة والحياة

العلامة	عنصر الإجابة (الموضوع الأول)	محاور الموضوع						
المجموع	مجزأة							
03.75	<p>التمرين الأول : (10 نقاط)</p> <p>1 - I</p> <p>أ - التعرف على المستوى البنائي للجزينة : بنية ثالثية * التعليل :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- تتكون من سلسلة واحدة</li> <li>- بها عدة بنيات ثالثوية من النمط <math>\alpha</math> و <math>\beta</math></li> <li>- بها عدة مناطق انعطاف (انطواء)</li> </ul> <p>ب - تمثل هذه الوحدات أحماض أمينية</p> <p>ج - الصيغة الكيميائية المفصلة :</p> <table style="width: 100%; text-align: center; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 33%;">حمض الأسبارتيك : Asp</td> <td style="width: 33%;">الليزين : Lys</td> <td style="width: 33%;">اللوسين : Leu</td> </tr> <tr> <td><math display="block">\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array}</math></td> <td><math display="block">\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\   \\ (\text{CH}_2)_4 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}</math></td> <td><math display="block">\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}-\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}</math></td> </tr> </table> <p>د - تصنيف الأحماض الأمينية الثلاثة :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- اللوسين Leu : - حمض أميني متعدد</li> <li>- التعليل : يمتلك وظيفة حمضية واحدة ووظيفة أمينية (قاددية) واحدة</li> <li>- الليزين Lys : - حمض أميني قاعدي</li> <li>- التعليل : يمتلك وظيفتين أمينيتين (قادعيتين) ووظيفة حمضية واحدة</li> <li>- حمض الأسبارتيك Asp : - حمض أميني حامضي</li> <li>- التعليل : يمتلك وظيفتين حمضيتين ووظيفة أمينية (قاددية) واحدة</li> </ul>	حمض الأسبارتيك : Asp	الليزين : Lys	اللوسين : Leu	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\   \\ (\text{CH}_2)_4 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}-\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	
حمض الأسبارتيك : Asp	الليزين : Lys	اللوسين : Leu						
$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COOH} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\   \\ (\text{CH}_2)_4 \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{N}-\text{CH}-\text{COOH} \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}-\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$						
05.25	<p>2 -</p> <p>أ - ذكر مبدأ تقنية الهجرة الكهربائية :</p> <p>تعتمد على هجرة الأحماض الأمينية ضمن مجال كهربائي حسب شحنتها الكهربائية الناتجة عن pH الوسط.</p> <p>ب - نسب الوحدات البنائية إلى البقع :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>* عدم هجرة الحمض الأميني الممثل بالبقعة (أ) إلى أي من القطبين يدل على أنه متعدد كهربائيا ، يدل على أن pH هذا الحمض يساوي pH الوسط ، ومن خلال الجدول يتبين أن pH الحمض الأميني Leu يساوي pH الوسط ، وبالتالي البقعة (أ) توافق الحمض الأميني اللوسين Leu .</li> <li>* هجرة الحمض الأميني (ب) إلى القطب السالب يدل على أنه يحمل شحنة موجبة ، ومنه pH هذا الحمض أكبر من pH الوسط ، ومن خلال الجدول يتبين أن الحمض الأميني المعنى بالبقعة (ب) هو حمض الليزين Lys .</li> <li>* هجرة الحمض الأميني (ج) نحو القطب الموجب يدل على أنه يحمل شحنة سالبة ، ومنه pH هذا الحمض أقل من pH الوسط ، ومن خلال الجدول يتبين أن الحمض الأميني المعنى بالبقعة (ج) يوافق الأسبارتيك Asp .</li> </ul> <p>ج - كتابة الصيغ الكيميائية المفصلة للأحماض الأمينية المدرستة :</p> <table style="width: 100%; text-align: center; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 33%;">حمض الأسبارتيك : Asp (رقم 27)</td> <td style="width: 33%;">الليزين : Lys (رقم 7)</td> <td style="width: 33%;">اللوسين : Leu (رقم 15)</td> </tr> <tr> <td><math display="block">\begin{array}{c} -\text{HN}-\text{CH}-\text{CO}- \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COO}^- \end{array}</math></td> <td><math display="block">\begin{array}{c} -\text{HN}-\text{CH}-\text{CO}- \\   \\ (\text{CH}_2)_4 \\   \\ \text{NH}_3^+ \end{array}</math></td> <td><math display="block">\begin{array}{c} -\text{HN}-\text{CH}-\text{CO}- \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}-\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}</math></td> </tr> </table>	حمض الأسبارتيك : Asp (رقم 27)	الليزين : Lys (رقم 7)	اللوسين : Leu (رقم 15)	$\begin{array}{c} -\text{HN}-\text{CH}-\text{CO}- \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COO}^- \end{array}$	$\begin{array}{c} -\text{HN}-\text{CH}-\text{CO}- \\   \\ (\text{CH}_2)_4 \\   \\ \text{NH}_3^+ \end{array}$	$\begin{array}{c} -\text{HN}-\text{CH}-\text{CO}- \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}-\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$	
حمض الأسبارتيك : Asp (رقم 27)	الليزين : Lys (رقم 7)	اللوسين : Leu (رقم 15)						
$\begin{array}{c} -\text{HN}-\text{CH}-\text{CO}- \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{COO}^- \end{array}$	$\begin{array}{c} -\text{HN}-\text{CH}-\text{CO}- \\   \\ (\text{CH}_2)_4 \\   \\ \text{NH}_3^+ \end{array}$	$\begin{array}{c} -\text{HN}-\text{CH}-\text{CO}- \\   \\ \text{CH}_2 \\   \\ \text{CH}-\text{CH}_3 \\   \\ \text{CH}_3 \end{array}$						

العلامة	المجموع	عناصر الإجابة (الموضوع الأول)	محاور الموضوع
المجموع	جزأة	د - علاقة سلوك هذه الوحدات بالبنية الفراغية للبروتين : ..... - تتأثر البنية الفراغية للبروتينات بسلوك الأحماض الأمينية تبعاً لـ pH الوسط . - تتغير درجة pH بتغير شحنات بعض جذور الأحماض الأمينية التي تسهم بروابطها في ثبات البنية الفراغية للبروتينين مما يؤدي لاختفاء هذه الروابط الكيميائية ، فيترتب عنه فقدان البنية الفراغية . كيفية سماح الأحماض الأمينية بتحديد البنية الفراغية للبروتين : ..... تسمح الوحدات البنائية (الأحماض الأمينية) بتحديد البنية الفراغية للبروتين بـ : عددها ، نوعها ، ترتيبها . فتتشاً بين جذور أحماض أمينية محددة روابط (شاردية ، ثنائية الكبريت ، هيدروجينية ) تحدد البنية الفراغية ، وبالتالي التخصص الوظيفي للبروتين .	- II
1.75	.....	التمرين الثاني : (10 نقاط)	. I
0.25	.....	1 - التعرف على الجزيئه : جسم مضاد..... 2 - الرسم التخطيطي للجسم المضاد :	
0.5	.....		
01	.....	البيانات : .....  1 - جزء متغير 2 - جزء ثابت 3 - موقع ثنيت المستضد 4 - جسور ثنائية الكبريت 5 سلسلة خفيفة 6 - سلسلة ثقيلة 7 - منطقة التثبيت على البالعات الكبيرة	
			
0.50	0.5	2 - الطبيعة الكيميائية للجسم المضاد : جزيئات من طبيعة بروتينية من نوع γ غلوبيلين "IgG" .... 3 - تحديد مصدر الأجسام المضادة و مكان تواجدها: ..... - المصدر : الخلايا البلازمية " بلاسموسيت " - مكان تواجدها : أساساً في الدم و اللطف	
01	2x0.50	4 - وصف تقنية الانتشار المناعي : تتم حسب الخطوات التالية ..... - يحضر طبق بيترى به مادة الجيلوز "الهلام" و تحدث في الجيلوز حفرة مركزية و حفر محيطية - توضع الأجسام المضادة في الحفرة المركزية و مستضدات منحلة في الحفر المحيطية - تنتشر الأجسام المضادة و المستضدات في الهلام - ظهور قوس الترسيب بين الحفرة المركزية و حفرة محيطية أو حفر محيطية كلما كان هناك ارتباط	
01	4x0.25	1 - تفسير النتائج المسجلة : ..... - الفار "1" بقاء الحيوان حيا يفسر بوجود أجسام مضادة للتوكسين الدفتيري في المصل المحقون أدت إلى إبطال مفعول هذا التوكسين . - الفار "2" موت الحيوان نتيجة تأثير التوكسين الدفتيري نظراً لغياب الأجسام المضادة في الرشاحة المحقونة بسبب ارتباطها مع الأنانتوكسين الدفتيري المثبت على المسحوق العاطل .	
02	4x0.50	- الفار "3" بقاء هذا الحيوان حيا يفسر بوجود أجسام مضادة للتوكسين الدفتيري في الرشاحة المحقونة أدت إلى إبطال مفعول هذا التوكسين . - الفار "4" بقاء الحيوان حيا يفسر بوجود أجسام مضادة للتوكسين الدفتيري في الرشاحة المحقونة أدت إلى إبطال مفعول هذا التوكسين .	. II

العلامة	عنصر الإجابة (الموضوع الأول)	محاور الموضوع
المجموع	جزأة	
0.75	<p>.....</p> <p>.....</p> <p>- الميزة الأساسية للأجسام المضادة التي تبرزها التجارب 2 و 4 هي : الإرتباط النوعي "التخصص العالي" .....</p> <p>- التعديل : الأجسام المضادة الموجودة في المصل المستخلص من الحيوان الذي تم حقنه بالأتوكسين الدفتيري ارتبطت بالأتوكسين الدفتيري المثبت على المسحوق العاطل [تجربة الفار "2"] ولم ترتبط بالأتوكسين الكرازي المثبت على المسحوق العاطل [تجربة الفار "4"] .....</p> <p>3 - شرح كيفية إبطال مفعول التوكسين الدفتيري :</p> <p>- يرتبط الجسم المضاد بالمستضد (التوكسين الدفتيري) لوجود تكامل بنوي عال بين موقع ثبات المستضد للجسم المضاد و محدد المستضد (التوكسين الدفتيري)</p> <p>- ينتج عن هذا الإرتباط (تشكل المعقد المناعي) إبطال مفعول التوكسين الدفتيري و ترسيبه وبالتالي منع إنتشاره</p>	
01	<p>.....</p> <p>.....</p> <p>وصف بلغة المعقد المناعي : يتم حسب المراحل التالية</p> <p>- يتثبت المعقد المناعي على المستقبلات الغشائية النوعية للبلعميات الكبيرة بفضل التكامل البنوي بين هذه المستقبلات و الجزء الثابت من الجسم المضاد</p> <p>- يحيط المعقد المناعي بثانية غشائية (أرجل كاذبة)</p> <p>- يتشكل حويصل اقتناص يحتوي على المعقد المناعي</p> <p>- يخرب المعقد المناعي بالإنزيمات الحالة التي تصيبها الليزوزومات في حويصل الاقتناص و التخلص من الفضلات عن طريق ظاهرة الإطراح</p>	- III
02	<p>.....</p>	