

## الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا

الدورة العادية 2014

عناصر الإجابة

NR 34

ROYAUME DU MAROC

ROYAUME DU MAROC

ROYAUME DU MAROC



المملكة المغربية  
وزارة التربية الوطنية  
والتكوين المهني

المركز الوطني للتقويم والامتحانات والتوجيه

3	مدة الإنجاز	علوم الحياة والأرض	المادة
5	المعامل	شعبة العلوم التجريبية مسلك العلوم الفيزيائية	الشعبة أو المسلك

النقطة	عناصر الإجابة	السؤال
	<b>التمرين الأول (5 نقط)</b>	
	<b>تعريف كل تقنية:</b>	
0.25	السماد العضوي: تفسخ هوائي للمادة العضوية تحت تأثير المتعضيات	
0.25	إنتاج غاز الميثان: أكسدة لاهوائية للمادة العضوية من طرف البكتيريا <i>méthanobacterium</i> تعطي غاز الميثان	
0.25	الترميد: حرق النفايات داخل أفران خاصة لتتحول إلى رماد	
	<b>التأثيرات الإيجابية على البيئة:</b>	
0.5	جميع هذه التقنيات تمكن من التقليل من حجم النفايات	
0.75	* إنتاج السماد العضوي: الحصول على سماد عضوي الذي يعوض استعمال الأسمدة الكيميائية المضرة بالتربة والأوساط المائية	
0.5	* استغلال غاز الميثان: التقليل من انبعاثات الميثان من المطارح العشوائية وبالتالي الحد من انبعاث الغازات الدفيئة (التقليل من ظاهرة الاحتباس الحراري)	
0.5	* الترميد: استغلال الطاقة الناتجة عن الحرق في توليد أشكال طاقة نظيفة (كهربائية حرارية) ...	
0.5	إيجابيات كل تقنية على المستوى الاقتصادي. (ذكر أربع إيجابيات صحيحة من قبيل):	
0.5	* استغلال السماد العضوي في الرفع من المردود الزراعي بتكلفة منخفضة	
0.5	* استغلال غاز الميثان كمصدر طاقي	
0.5	* إنتاج طاقة ناتجة عن الحرق في توليد أشكال طاقة أخرى بتكلفة منخفضة	
0.5	* استغلال بقايا الاحتراق في الأشغال العمومية	
	<b>التمرين الثاني (5 نقط)</b>	
	<b>المقارنة:</b>	
0.25	أ - استقرار نسبة ثنائي الأوكسجين في العالقين معا قبل إضافة $TH_2$ (استقرار في 100%)	
0.25	- عند الشخص السليم: بوجود معطي الإلكترونات $TH_2$ انخفضت نسبة ثنائي الأوكسجين بسرعة لتتعدم تقريبا	
0.25	- عند الشخص المصاب: بقيت نسبة ثنائي الأوكسجين مستقرة في 100% رغم إضافة $TH_2$	
	<b>ب -</b>	
1	التفسير: أكسدة $NADH, H^+$ من طرف المركب $C_I$ في السلسلة التنفسية ← تدفق الإلكترونات على طول السلسلة التنفسية ← وصول الإلكترونات إلى المركب $C_{IV}$ الذي يساهم في اختزال ثنائي الأوكسجين إلى ماء، وهذا ما يؤدي إلى انخفاض نسبة ثنائي الأوكسجين في الوسط	
0.25	أ - 2 - الخلل الذي أصاب الميتوكوندريات هو انعدام نشاط المركب $C_{III}$	
	<b>ب - تفسير ارتفاع تركيز الحمض اللبني:</b>	
0.75	توقف نشاط المركب $C_{III}$ ← عدم انتقال الإلكترونات إلى المركب $C_{IV}$ الذي يساهم في اختزال ثنائي الأوكسجين إلى ماء ← توقف السلسلة التنفسية ← عدم تجديد النواقل المؤكسدة T ← توقف تفاعلات حلقة Krebs ← لجوء الخلايا العضلية إلى التخمر اللبني لتجديد النواقل المؤكسدة ← إنتاج الحمض اللبني وارتفاع تركيزه في دم الشخص المصاب	

النقطة	عناصر الإجابة	السؤال
0.75	تفسير ضعف تجديد ATP : توقف نشاط المركب $C_{III}$ ← عدم انتقال الإلكترونات إلى المركب $C_{IV}$ الذي يساهم في اختزال ثنائي الأوكسجين إلى ماء ← توقف السلسلة التنفسية ← توقف ضخ بروتونات $H^+$ إلى الحيز البيغشائي ← عدم تشكل ممال $H^+$ ← عدم تنشيط ATP سنتيتاز ← عدم تجديد ATP .....	
0.25	3 أ- عند الشخص المعالج انخفض تركيز ATP أثناء المجهود العضلي، وبعد انتهاء هذا المجهود ارتفع تركيز ATP من جديد .....	
0.25	ب- عند الشخص المصاب غير المعالج ظل تركيز ATP ثابتا ومنخفضا في العضلات المصابة قبل وأثناء وبعد المجهود العضلي .....	
1	تفسير : تعوض المادتان Ménéadione و Ascorbate المركب $C_{III}$ غير النشط بحيث تنقل هاتين المادتين الإلكترونات من الناقل Q إلى الناقل c ثم إلى المركب $C_{IV}$ ← استعادة السلسلة التنفسية لنشاطها ← تجديد ATP .....	
<b>التمرين الثالث ( 5 نقط )</b>		
0.25	الشكل (أ) من الوثيقة 2 : + تتغير نسبة تيروسين الأرنب الهيملاي حسب درجة حرارة الوسط : - في درجة حرارة $36^{\circ}C$ تبقى نسبة التيروسين في الوسط مرتفعة. ....	1
0.25	- في درجة حرارة $30^{\circ}C$ : تنخفض نسبة التيروسين في الوسط. ....	
0.25	+ تنخفض نسبة تيروسين الأرنب المتوحش في درجتى الحرارة $36^{\circ}C$ و $30^{\circ}C$ .....	
0.25	الشكل (ب) من الوثيقة 2 : + الشكل (ب) : تغير بنية موقع تثبيت التيروسين في تيروزيناز الأرنب الهيملاي في درجة حرارة $36^{\circ}C$ .	
0.5	تفسير : + تكون درجة الحرارة منخفضة في أطراف الأرنب الهيملاي ← موقع تثبيت التيروسين عادي ← تثبيت التيروسين على التيروسيناز ← تنشيط التيروسيناز ← تحول التيروسين إلى ميلانين ← تلون الأطراف باللون الداكن. ....	
0.25	2 + متتالية الأحماض الأمينية المطابقة للتحليل المتوحش : ...CAG AAA AGU GUG ACA UUU GCA... ARNm	
0.25	متتالية الأحماض الأمينية : ...Gln-Lys-Ser-Val-Thr-Phe-Ala...	
0.25	- متتالية الأحماض الأمينية المطابقة للتحليل الهيملاي : ...CAG AAA AGU GAC AUU UGC A... ARNm	
0.25	متتالية الأحماض الأمينية : ...Gln-Lys-Ser-Asp-Ile-Cys ...	
0.5	+ التفسير : تؤدي طفرة ضياع نكليوتيدين AC على مستوى الثلاثية رقم 4 إلى تغير في متتالية الأحماض الأمينية المكونة لأنزيم التيروسيناز وبالتالي تتغير بنية موقع تثبيت التيروسين فيتوقف نشاط الأنزيم مما يؤدي إلى توقف سلسلة تركيب الميلانين في باقي الجسم ما عدا الأطراف .....	
0.25	3 II - التزاوج الأول: - الجيل $F_1$ متجانس إذن الأبوان من سلالتين نقيتين حسب القانون الأول لماندل .....	
0.25	- التحليل المسؤول عن وجود الفرو سائد على التحليل المسؤول عن غياب الفرو والتحليل المسؤول عن الأرجل العادية سائد على التحليل المسؤول عن الأرجل المشوهة .....	
0.25	+ التزاوج الثاني: نسبة المظاهر الخارجية الأبوية أكبر من نسبة المظاهر الخارجية جديدة التركيب إذن المورثتان المدروستان مرتبطتان .....	

النقطة	عناصر الإجابة	السؤال										
0.25	$\begin{array}{ccc} [d, n] & \times & [D, N] \\ \frac{d}{d} \frac{n}{n} & & \frac{D}{D} \frac{N}{N} \\ 100\% \frac{d}{d} \frac{n}{n} & & 100\% \frac{D}{D} \frac{N}{N} \end{array}$	<p>+ التزاوج الأول: المظاهر الخارجية (الأباء): النمط الوراثي: الأمشاج: الجيل F<sub>1</sub>:</p>										
0.25	$\begin{array}{ccc} & & \frac{D}{d} \frac{N}{n} \\ & & 100\% [D, N] \end{array}$	<p>+ التزاوج الثاني: الأباء: المظاهر الخارجية: النمط الوراثي: الأمشاج:</p>										
0.25	$\begin{array}{ccc} \text{فرد ثنائي التتحي} & \times & F_1 \\ [d, n] & & [D, N] \\ \frac{d}{d} \frac{n}{n} & & \frac{D}{d} \frac{N}{n} \\ \downarrow & & \downarrow \\ \frac{d}{d} \frac{n}{n} & & \frac{D}{D} \frac{n}{n} \quad \frac{d}{d} \frac{N}{N} \quad \frac{D}{D} \frac{N}{n} \quad \frac{d}{d} \frac{n}{n} \\ 100\% & & 11\% \quad 11\% \quad 39\% \quad 39\% \end{array}$	<p>شبكة التزاوج .</p>										
0.5	<table border="1"> <tr> <td>الأمشاج</td> <td><math>\frac{D}{d} \frac{n}{n} 11\%</math></td> <td><math>\frac{d}{d} \frac{N}{N} 11\%</math></td> <td><math>\frac{D}{d} \frac{N}{n} 39\%</math></td> <td><math>\frac{d}{d} \frac{n}{n} 39\%</math></td> </tr> <tr> <td><math>\frac{d}{d} \frac{n}{n} 100\%</math></td> <td><math>\frac{D}{d} \frac{n}{n}</math> [D, n] 11%</td> <td><math>\frac{d}{d} \frac{N}{N}</math> [d, N] 11%</td> <td><math>\frac{D}{d} \frac{N}{n}</math> [D, N] 39%</td> <td><math>\frac{d}{d} \frac{n}{n}</math> [d, n] 39%</td> </tr> </table>	الأمشاج	$\frac{D}{d} \frac{n}{n} 11\%$	$\frac{d}{d} \frac{N}{N} 11\%$	$\frac{D}{d} \frac{N}{n} 39\%$	$\frac{d}{d} \frac{n}{n} 39\%$	$\frac{d}{d} \frac{n}{n} 100\%$	$\frac{D}{d} \frac{n}{n}$ [D, n] 11%	$\frac{d}{d} \frac{N}{N}$ [d, N] 11%	$\frac{D}{d} \frac{N}{n}$ [D, N] 39%	$\frac{d}{d} \frac{n}{n}$ [d, n] 39%	<p>النتائج النظرية تطابق النتائج التجريبية.</p>
الأمشاج	$\frac{D}{d} \frac{n}{n} 11\%$	$\frac{d}{d} \frac{N}{N} 11\%$	$\frac{D}{d} \frac{N}{n} 39\%$	$\frac{d}{d} \frac{n}{n} 39\%$								
$\frac{d}{d} \frac{n}{n} 100\%$	$\frac{D}{d} \frac{n}{n}$ [D, n] 11%	$\frac{d}{d} \frac{N}{N}$ [d, N] 11%	$\frac{D}{d} \frac{N}{n}$ [D, N] 39%	$\frac{d}{d} \frac{n}{n}$ [d, n] 39%								

التمرين الرابع ( 5 نقط)

0.5	<p>التغيرات العيدانية: عند الانتقال من X إلى Y يلاحظ ظهور البيوتيت ثم البيجادي ثم الستوروتيد ثم الدستين ثم السليمانيت..... ب - الخاصيات البنيوية: الصخرة A (الميكاشيست): تتميز ببنية الشيستية (تقبل بداية التوريق) حيث تتشكل من أسرة داكنة من البيوتيت الموجهة وأسرة فاتحة مكونة من المرو فقط..... 0.5 الصخرة B (الغنايس): تتميز ببنية مورقة حيث تتشكل من أسرة فاتحة من الفلدسبات والمرو تتناوب مع أسرة داكنة من البيوتيت..... 0.5 الصخرة C (الميكمايت): تتميز بنداخل بنيتين بنية غنايسية وبنية كرانييتية.....</p>	أ-1
0.25	<p>- عند المرور من الصخرة A إلى الصخرة B: تزداد درجة الحرارة بشكل ملموس بينما يزداد الضغط بنسبة ضعيفة.....</p>	ب
0.25	<p>- عند الانتقال من الصخرة B إلى الصخرة C: تزداد درجة الحرارة وينخفض الضغط.....</p>	ب
0.25	<p>- يتغير التركيب العيداني وتتغير البنية عند الانتقال من الميكاشيست إلى الغنايس..... - يصاحب التغيرات البنيوية والعيدانية ارتفاع الضغط ودرجة الحرارة. إذن خضعت هذه الصخور للتحول.....</p>	ب
0.25	<p>- تشكلت هاتين الصخرتين في مجال التحول الدينامي الحراري.....</p>	ب
1	<p>- عند الانتقال من الصخرة A إلى الصخرة C تزداد شدة التحول، وفي أقصى ظروف التحول تخضع صخور الغنايس لانصهار جزئي يؤدي إلى ظهور سائل كرانييتي يتصلب ويبقى مرتبطا بالجزء الصلب من الغنايس فتتشكل صخرة الميكمايت..... - عندما يكون السائل الكرانييتي وافرا يتصلب ببطء في عمق القشرة الأرضية ليعطي صخرة الكرانيت.....</p>	3
0.75		