



الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة الإستدراكية 2010
الموضوع



الصفحة
1
4

المادة:	علوم الحياة والأرض	RS34	المعامل:	5
الشعب(ة) أو المسلك:	شعبة العلوم التجريبية مسلك العلوم الفيزيائية		مدة الإنجاز:	3

التمرين الأول (5 نقط)

يُرافق التقلص العضلي ظواهر حرارية وظواهر كيميائية وطاقية، ورغم الاستعمال المستمر لجزيئات ATP في هذا التقلص، فإن تركيز هذه الجزيئات داخل الليف العضلي يضل مستقرا، مما يدل على أنها تتجدد باستمرار. بين من خلال عرض واضح ومنظم:

- الظواهر الحرارية والظواهر الكيميائية والطاقية المرافقة للتقلص العضلي.
- الطرق الاستقلابية المستعملة في تجديد ATP، مع ربطها بالظواهر الحرارية والظواهر الكيميائية، مقتصرًا على التفاعلات الإجمالية لهذه الطرق الاستقلابية.

التمرين الثاني (5 نقط)

تتعرض الأوساط الطبيعية في العقود الأخيرة لأضرار كبيرة ناجمة عن بعض أنشطة الإنسان. فلقد أصبح التلوث بالمياه العذبة يطرح عدة مشاكل، لأن التلوث أصاب المياه الجارية والمياه الجوفية. بهدف التعرف على بعض أسباب تلوث هذه المياه وانعكاس هذا التلوث على الصحة والبيئة نقترح المعطيات الآتية:

I- يعطي جدول الوثيقة 1 نتائج تحليل المياه في ثلاثة وديان مغربية خلال سنتي 2000 و 2001 (واد مارتيل ونهر أم الربيع وواد تانسيفت)، التي تستقبل نفايات منزلية ونفايات صناعية. ويعطي جدول الوثيقة 2 المعايير الدولية لقياس جودة المياه السطحية:

الوثيقة 1: نتائج تحليل المياه السطحية في بعض المحطات الواقعة مباشرة عند سافلة مواقع طرح النفايات السائلة في مجرى الوادي.

الوديان	تاريخ إجراء التحليل	O ₂ المذاب بـ mg/L	DBO5(*) بـ mg/L	DCO(*) بـ mg/L	NH ₄ ⁺ بـ mg/L	PT(*) بـ mg/L	CF(*) في 100mL
واد مارتيل	28/03/2001	2,4	80	320,6	23,4	7,86	300000
أم الربيع	30/06/2000	0	80	205	4,54	5,84	3500000
تانسيفت	02/11/2000	1,8	18	86	16,2	1,47	3700

(*) - PT: الفوسفور الكلي ؛ CF: بكتيريات كولونية الشكل ؛
DCO: الطلب الكيميائي للأوكسجين ؛ DBO5: الطلب البيوكيميائي للأوكسجين خلال 5 أيام.

الوثيقة 1

الوثيقة 2: بعض معايير تقدير جودة المياه السطحية حسب المعايير الدولية:

صنف الجودة	ممتازة	جيدة	متوسطة الجودة	رديئة	رديئة جدا
المعايير					
O ₂ المذاب بـ mg/L	أكثر من 7	بين 5 و 7	بين 3 و 5	بين 1 و 3	أقل من 1
DBO5(mg/L)	أقل من 3	بين 3 و 5	بين 5 و 10	بين 10 و 25	أكثر من 25
DCO (mg/L)	أقل من 30	بين 30 و 35	بين 35 و 40	بين 40 و 80	أكثر من 80
الأمونيوم (mg/L)	أقل أو يساوي 0,1	بين 0,1 و 0,5	بين 0,5 و 2	بين 2 و 8	أكثر من 8
الفوسفور الكلي بـ mg/L	أقل أو يساوي 0,1	بين 0,1 و 0,3	بين 0,3 و 0,5	بين 0,5 و 3	أكثر من 3
عدد البكتيريات الكولونية الشكل في 100mL	أقل أو يساوي 20	بين 20 و 2000	بين 2000 و 20000	أكثر من 20000	-

الوثيقة 2



1- اعتمادا على معطيات جدول الوثيقة 2 بين أن جودة المياه في الوديان الثلاث (الوثيقة 1) جد متدهورة. (2 ن)

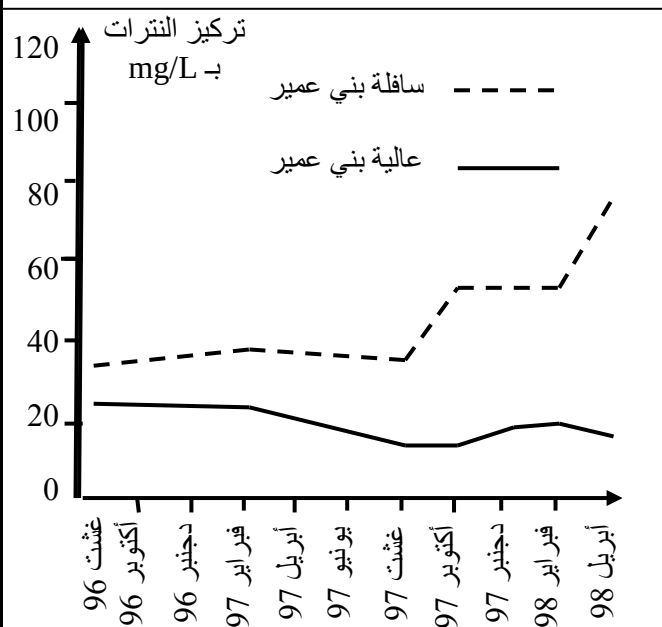
يعطي جدول الوثيقة 3 بعض الخصائص الكيميائية لبعض المواد التي تطرح في مياه هذه الوديان.

المصدر	أنواع الملوثات	الخصائص الكيميائية للملوثات العضوية والملوثات غير العضوية قابلة للتأكسد (التحلل) بتدخل المتعضيات المجهرية
تلوث منزلي	ملوثات عضوية	قابلة للتأكسد (التحلل) بتدخل المتعضيات المجهرية
	متعضيات مجهرية ممرضة (بكتيريا كولونية الشكل)	-
تلوث صناعي	ملوثات غير عضوية: - معادن ثقيلة (رصاص، زئبق، كاديوم..) - مبيدات	صعبة التأكسد سواء في الطبيعة أو في محطات المعالجة.

الوثيقة 3

2- انطلاقا من استغلال معطيات هذا الجدول واعتمادا على مكتسباتك، حدد آثار هذه الملوثات على صحة الإنسان وعلى سلامة الأوساط المائية العذبة المستقبلية لهذه الملوثات. (1,25)

II - تتعرض المياه الجوفية لتلوث ناجم عن النشاط الفلاحي، ويعتبر النترات من مكونات الأسمدة الأزوتية المستعملة بشكل مفرط في المجال الفلاحي، حيث تتسرب عبر التربة لتلوث هذه المياه الجوفية. حسب المعايير الدولية (OMS-1993)، يجب ألا يتعدى تركيز النترات في مياه الشرب عتبة 50mg/L، وذلك لحماية الساكنة من الأضرار المحتملة للنترات على الصحة وخصوصا الأفراد الأكثر عرضة كالأطفال الرضع والنساء الحوامل. يعطي جدول الوثيقة 4 كميات الأزوت المستعملة من طرف المزارعين بمنطقة بني عمير (سهل تادلة) صعبة المعايير المرجعية. وتبين الوثيقة 5 تطور معدل تركيز النترات في المياه الجوفية التي تستقبل مياه الري (السقي) بمنطقة بني عمير حسب جريان المياه في السديمة من العالية نحو السافلة (عالية بني عمير وسافلة بني عمير).



الزراعات	مقادير الأزوت المرجعية المنصوح بها بـ kg/ha	معدل مقادير الأزوت المستعمل بـ kg/ha
الشمندر	220	350
القمح	120	150
الذرة	120	135
الفصة	10	106

الوثيقة 4

3- أ- صف تطور معدل تركيز النترات في كل من عالية بني عمير وسافلتها (الوثيقة 5)، مع تفسير ذلك من خلال استغلال معطيات الوثيقة 4. (1,25 ن)

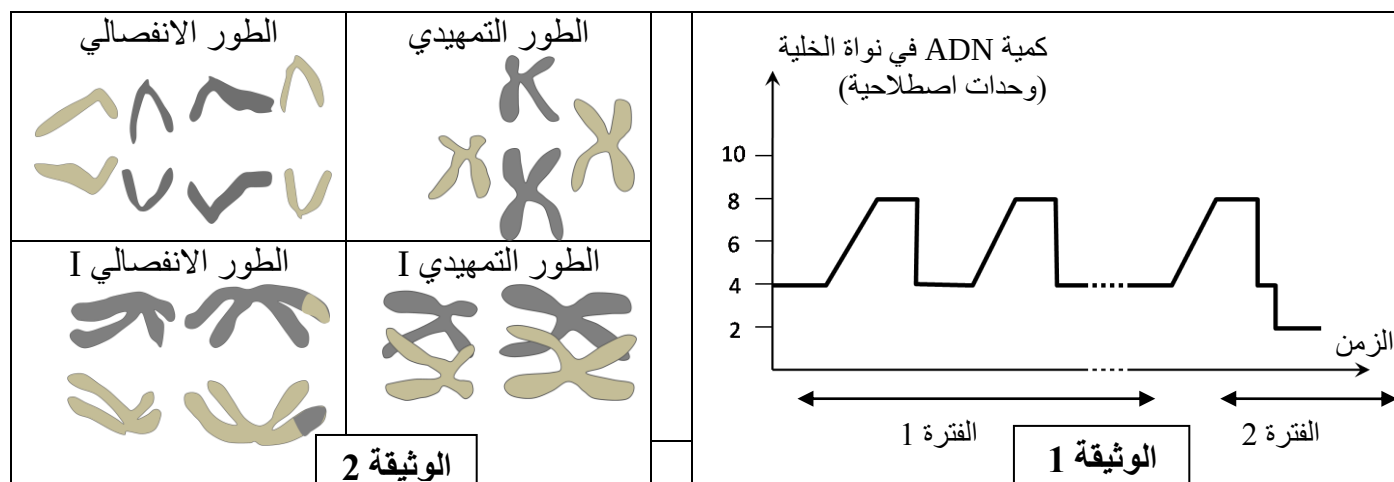
ب- حدد أين يجب حفر الآبار لجلب المياه الصالحة للشرب في منطقة بني عمير بعد فبراير 1998، مع توضيح ذلك. (0, 5 ن)

الوثيقة 5

التمرين الثالث (5 نقط)

تمكن ظاهرة الانقسام غير المباشر من نقل الخبر الوراثي من جيل خلوي لآخر أثناء التكاثر الخلوي. وتلعب ظاهرة الانقسام الاختزالي دورا مهما في نقل الخبر الوراثي أثناء التوالد الجنسي. لإبراز دور هاتين الظاهرتين في نقل الخبر الوراثي نقترح المعطيات الآتية:

تقدم الوثيقة 1 تطور كمية ADN في نواة خلية أم للأمشاج أثناء مختلف المراحل التي تمر منها لتعطي الأمشاج، وتمثل الوثيقة 2 رسوما تخطيطية لشكل الصبغيات أثناء مراحل مختلفة من تطور الخلايا الأم للأمشاج.



1- بين، باستغلال معطيات الوثيقتين 1 و 2 ومكتسباتك، كيف يحافظ الانقسام غير المباشر على ثبات الخبر الوراثي (الذخيرة الوراثية)، وكيف يؤدي الانقسام الاختزالي إلى اختزال الصيغة الصبغية وإلى التنوع الوراثي للأمشاج. (2 ن)

لفهم كيفية حدوث التنوع الوراثي عند الكائنات الحية أنجز باحثون تزاوجات عند ذبابة الخل، وذلك لدراسة انتقال وتوزيع صفتين وراثيتين عند الخلف: لون الجسم وشكل الأهداب التي تكسو جسم ذبابة الخل.

- **التزاوج الأول:** بين سلالتين من ذبابة الخل إحداهما ذات مظهر خارجي متوحش (جسم رمادي وأهداب عادية)، والأخرى ذات مظهر خارجي طافر (جسم أسود وأهداب معقوفة). أعطى هذا التزاوج جيلا أول F1 متجانسا يتكون من ذبابات خل ذات مظهر متوحش.

- **التزاوج الثاني:** بين أنثى من الجيل F1 وذكر ثنائي التتحي. أعطى هذا التزاوج جيلا F'2 يتكون من ذبابات خل موزعة كالآتي:

- 30 ذبابة خل ذات جسم رمادي وأهداب معقوفة؛

484 - ذبابة خل ذات جسم رمادي وأهداب عادية؛

25 - ذبابة خل ذات جسم أسود وأهداب عادية.

- 461 ذبابة خل ذات جسم أسود وأهداب معقوفة؛

2- حل نتائج التزاوجين الأول والثاني، وأعط التفسير الصبغي لنتائج هاذين التزاوجين. (2 ن)

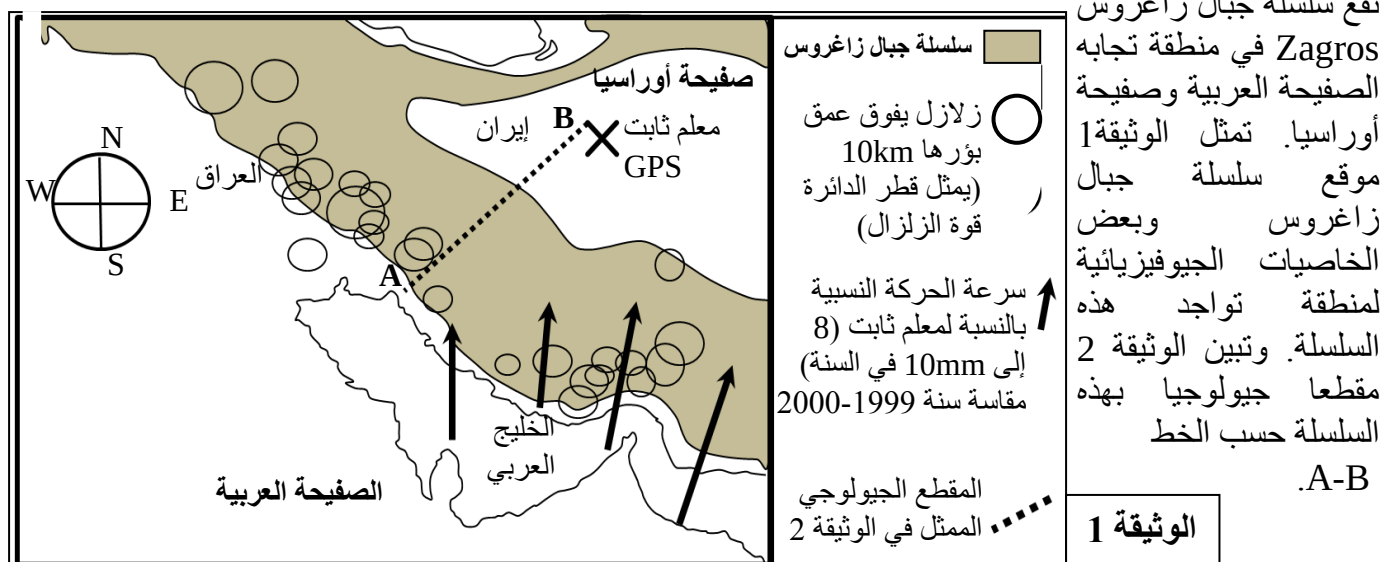
(بالنسبة للون الجسم: استعمل الرمز $C+$ بالنسبة للحليل السائد و C بالنسبة للحليل المتنحي، وبالنسبة لشكل الأهداب

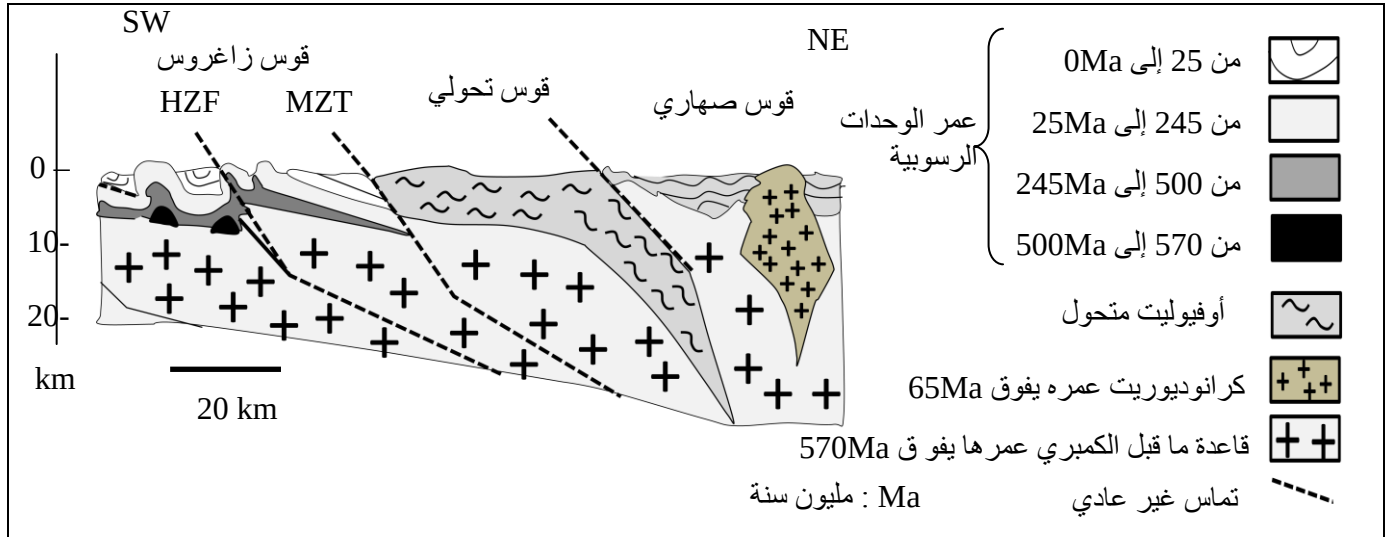
استعمل الرمز $n +$ بالنسبة للحليل السائد و n بالنسبة للحليل المتنحي).

3- تجسد نتيجة التزاوج الثاني مظهرًا من مظاهر التخليط الصبغي الممثل في الوثيقة 2. بين بواسطة رسوم تخطيطية

كيف تم هذا التخطيط انطلاقاً من الخلية المنسلية (الخلية الأم للأمشاج) إلى الأمشاج. (1 ن)

التمرين الرابع (5 نقط)





الوثيقة 2

1- استخراج من الوثيقتين 1 و 2 مختلف الخصائص الجيوفيزيائية والبنوية والصخرية التي تدل على أن هذه المنطقة عرفت ظاهرة اصطدام مسبقة بظاهرة طمر. (1,5 ن)
تتوفر سلسلة جبال زاغروس على صخور متحولة، وتشهد التجمعات المعدنية الملاحظة فيها على تسلسل ظروف الضغط ودرجة الحرارة التي مرت منها. تبين الوثيقة 3 الشكل (أ) التركيب الكيميائي (بالنسبة المئوية %) لكل من صخرة الغابرو (صخرة تنتمي للقشرة المحيطية) وصخرة الميتاغابرو (صخرة متحولة تنتمي للأوفيوليت المتحول)، وتقدم الوثيقة 3 الشكل (ب) التركيب العيداني لهاتين الصخرتين.

الشكل (ب)

المعادن	الغابرو	الميتاغابرو
البلاجيوكلاز	+	-
أوجيت (بيروكسين)	+	-
الكلوكوفان	-	+
الجادييت	-	+

+ : وجود ، - : غياب

يكون كل من معدني الكلوكوفان والجادييت مستقرين في درجة حرارة منخفضة وضغط مرتفع.

الشكل (أ)

SiO ₂	TiO ₂	Al ₂ O ₃	FeO	MgO	CaO	Na ₂ O	K ₂ O
47,1	2,3	14,2	11,0	12,7	9,9	2,2	0,4

2- اعتمادا على استغلال معطيات الوثيقة 3 استنتج أصل وظروف تشكل صخرة الميتاغابرو. (1 ن)

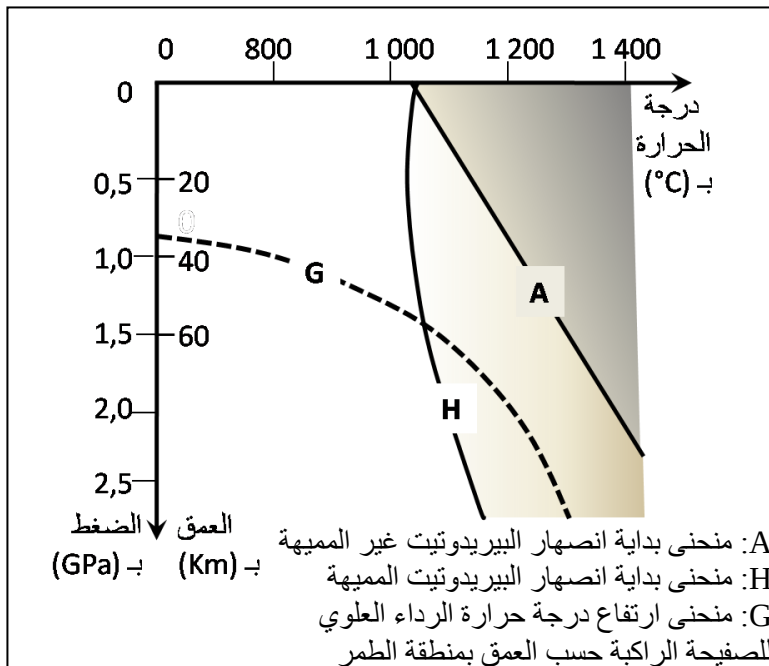
الوثيقة 3

تتميز مناطق الطمر بوجود صخور متحولة مصاحبة لصخور صهارية مثل الكرانوديوريت (الوثيقة 2). تبين الوثيقة 4 المنحنيات التجريبية لبداية انصهار البيريدوتيت المكونة للرداء العلوي تحت ظروف الضغط ودرجة الحرارة، ومنحنى ارتفاع درجة حرارة الرداء العلوي للصفحة الراكبة حسب العمق بمنطقة الطمر.

3- بتوظيف مكتسباتك ومعطيات الوثيقة 4، اربط العلاقة بين ظاهرة الطمر وتشكل صخرة الكرانوديوريت. (1 ن)

4- اعتمادا على ماسبق وعلى معارفك أعط تسلسل الأحداث التي أدت إلى تشكل سلسلة جبال زاغروس. (1,5 ن)

الوثيقة 4



A: منحنى بداية انصهار البيريدوتيت غير المميهة
H: منحنى بداية انصهار البيريدوتيت المميهة
G: منحنى ارتفاع درجة حرارة الرداء العلوي للصفحة الراكبة حسب العمق بمنطقة الطمر



الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة الإستدراكية 2010
عناصر الإجابة



الصفحة
1
3

المادة:	علوم الحياة والأرض	RR34	المعامل:	5
الشعب(ة): أو المسلك:	شعبة العلوم التجريبية مسلك العلوم الفيزيائية		مدة الإنجاز:	3

رقم السؤال	عناصر الإجابة	النقطة
	التمرين الأول (5 نقط) الظواهر الحرارية: يرافق التقلص العضلي طرح حراري وذلك خلال مرحلتين: - حرارة أولية مصاحبة للتقلص: حرارة التقلص وحرارة الدعم وحرارة الارتخاء - حرارة متأخرة تأتي بعد التقلص وتدوم لمدة أطول..... الظواهر الكيميائية والطاقة: - استهلاك ثنائي الأوكسجين - طرح ثنائي أوكسيد الكربون - استهلاك الكليكويز ومدخرات الخلية من الكليكوجين - تحرير الطاقة اللازمة للتقلص العضلي انطلاقا من أكسدة الكليكويز..... الطرق الاستقلابية المستعملة في تجديد ATP: تقسم طرق تجديد ATP بالخلية العضلية إلى: • طرق سريعة لا هوائية: - تحويل الطاقة الكامنة بالكرياتين فوسفات إلى جزيئات ATP: دمج جزيئتي ADP و تشكل جزيئة ATP ADP + ADP → ATP + AMP يرافق هذان التفاعلات بطرح الحرارة الأولية • طريقة متوسطة السرعة (أو بطيئة) لا هوائية: التخمر اللبني حرارة + 2CH₃CHOHCOOH + 2ATP + C₆H₁₂O₆ → الحمض اللبني • طريقة بطيئة هوائية: في حالة توفر O₂ تعتمد الخلية طريقة بطيئة: الأكسدة التنفسية: حرارة + 6CO₂ + 6H₂O + 38 ATP + C₆H₁₂O₆ + 6O₂ → يرافق هذا التفاعل بطرح الحرارة المتأخرة.....	1 1 0,5 0,5 0,75 0,75 0,5
	التمرين الثاني (5 نقط) 1 - الأوكسجين المذاب لا يتجاوز 2,4mg/L في الوديان الثلاث وهذه القيمة تؤثر على أن مياهها رديئة (ما بين 1 و3) - DBO5 في واد تانسيفت ما بين 10mg/L - 25 و لذلك فمياهه مصنفة رديئة أما مياه واد اللوكوس وأم الربيع فهي رديئة جدا لكون DBO5 تفوق 25mg/L - DCO في الوديان الثلاث تفوق 80mg/L لذلك فمياهها مصنفة رديئة جدا. - تدخل قيم كل من الأمونيوم والفوسفور الكلي والبكتيريا كولوجية الشكل، للوديان الثلاث، في خانة المياه الرديئة أو الرديئة جدا حسب معايير جودة المياه.....	2

رقم السؤال	عناصر الإجابة	النقطة
2	آثار هذه الملوثات على صحة الإنسان: - المتعضيات المجهرية الممرضة: تتسبب في عدة أمراض كالتسممات والإسهال - استهلاك المواد المحتوية على المعادن الثقيلة: اضطرابات في الجهاز العصبي والجهاز الهضمي والدم والجهاز التنفسي - استهلاك المبيدات: التسممات آثار هذه الملوثات على سلامة الأوساط الطبيعية - المواد القابلة للتأكسد تؤدي إلى ظاهرة التخاصب وبالتالي تدمير الحميلات البيئية - المواد غير القابلة للتأكسد تتراكم عبر حلقات السلاسل الغذائية	0,75
3	أ- في عالية بني عمير: لم يتجاوز تركيز النترات في المياه الجوفية قيمة 25mg/l حيث ظل شبه مستقر تحت هذه القيمة. - في سافلة بني عمير بقي تركيز النترات في المياه الجوفية شبه مستقر حتى شهر غشت 1997 في قيمة لم تتجاوز 40mg/l بعد ذلك عرف ارتفاعا تدريجيا ليصل إلى أكثر من 50mg/l بعد شهر غشت 1997 يرجع الارتفاع في تركيز نترات المياه الجوفية لسافلة بني عمير إلى كون المقادير المستعملة في الأسمدة من طرف المزارعين أكبر بكثير مما هو منصوح به. يتسرب نترات الأسمدة عبر التربة إلى المياه الجوفية فينقل نحو السافلة بفعل جريان مياه السديمة. ب- يجب حفر آبار مياه الشرب في عالية بني عمير لأنه أقل تركيزا من حيث النترات - أقل من 50mg/l و بذلك فمياهها صالحة للشرب	0,5 0,75 0,5 0,5
1	التمرين الثالث (5 نقط) - يتجلى ثبات الذخيرة الوراثية في: + مضاعفة كمية ADN قبل الانقسام غير المباشر من 4 إلى 8 وحدة اصطلاحية وعودة هذه الكمية إلى 4 وحدة اصطلاحية بعد الانقسام غير المباشر؛ + ينفصل صبيغيا كل صبغي من الصبغيات الممتلئة في الطور التمهيدي و يهاجر كل صبغي ابن إلى قطب معاكس وبذلك يتم توزيع الصبغيات بالتساوي على الخليتين البنيتين، وهكذا تتلقى كل خلية بنت نفس عدد صبغيات الخلية الأم. - يتجلى اختزال الصيغة الصبغية في: انخفاض كمية ADN من 4 إلى 2 وحدة اصطلاحية إثر الانقسام الاختزالي و اختزال عدد الصبغيات خلال الطور الانفصالي I حيث تتلقى كل خلية بنت نصف عدد صبغيات الخلية الأم؛ - يتجلى التنوع الوراثي في: ظاهرة العبور خلال الطور التمهيدي I التي ينتج عنها تبادل قطع بين الصبغيات المتماثلة (تخليط ضمصبغي).....	1 1
2	- أعطى التزاوج الأول جيل F1 متجانسا يتكون من ذبابات ذات جسم رمادي وأهداب عادية، نستنتج أن الأبوين من سلالتين نقيتين وأن الحليل المسؤول عن المظهر الخارجي جسم رمادي والحليل المسؤول عن المظهر الخارجي أهداب عادية سائدان، وأن الحليل المسؤول عن المظهر الخارجي جسم أسود والحليل المسؤول عن المظهر الخارجي أهداب معقوفة متنحيان. - التزاوج الثاني عبارة عن تزاوج اختباري، أعطى هذا التزاوج مظاهر خارجية أبوية بنسبة كبيرة (94,5%) ومظاهر خارجية جديدة التركيب بنسبة ضعيفة (5,5%)، نستنتج أن المورثتين المسؤولتين عن الصفتين لون الجسم وشكل الأهداب مرتبطتان. - التفسير الصبغي للتزاوج الأول: الأبوان: جسم رمادي وأهداب عادية $[c+,n+]$ x جسم أسود وأهداب معقوفة $[c,n]$ النمط الوراثي: cn/cn x $c+n+//c+n+$ الأمشاج: $cn/$ x $c+n+//$ الجيل F1: $[c+,n+]$ $c+n+//cn$ 100%	0,5 0,25 0,5



رقم السؤال	عناصر الإجابة	النقطة															
3	- التفسير الصبغي للتراوج الثاني: أنثى من الجيل F1 [c+,n+] x ذكر ثنائي التتحي [c,n] النمط الوراثي: c n //c n x c+n+//cn الأمشاج : c n/ 100% c+ n+/ , c+ n/ , c n+/ , c n/ شبكة التزاوج: <table><tr><td>c n/</td><td>c n+//</td><td>c+ n /</td><td>c+ n+//</td><td></td></tr><tr><td>c n//cn</td><td>c n+//cn</td><td>c+ n//cn</td><td>c+n+//c n</td><td>c n/ 100%</td></tr><tr><td>[c,n]</td><td>[c,n+]</td><td>[c+,n]</td><td>[c+,n+]</td><td></td></tr></table>	c n/	c n+//	c+ n /	c+ n+//		c n//cn	c n+//cn	c+ n//cn	c+n+//c n	c n/ 100%	[c,n]	[c,n+]	[c+,n]	[c+,n+]		0,75 1
c n/	c n+//	c+ n /	c+ n+//														
c n//cn	c n+//cn	c+ n//cn	c+n+//c n	c n/ 100%													
[c,n]	[c,n+]	[c+,n]	[c+,n+]														
1	التمرين الرابع (5 نقط) - الخصائص التي تدل على ظاهرة طمر سابق هي: + المركب الأوفوليوتي + بؤر زلزالية ذات أعماق كبيرة + وجود بلوتون من الكرانوديوريت..... - الخصائص التي تدل على ظاهرة الاصطدام: + تحرك الصفیحة العربية نحو الصفیحة الأوروأسيوية + وجود تراكبات وفوالق معكوسة وطيات + غلاف صخري سميك..... 2 - يبرز جدول الشكل (أ) أن الغابرو والميتاغابرو لهما نفس التركيب الكيميائي ويبين الشكل (ب) أنه ليس لهما نفس التركيب العيداني..... - بما أن للصخرتين نفس التركيب الكيميائي وصخرة الغابرو تنتمي للقشرة المحيطية وصخرة الميتاغابرو تكونت في ظروف ضغط مرتفع ودرجة حرارة منخفضة تتناسب مع منطقة الطمر: إذن الميتاغابرو ناتج عن تحول الغابرو إثر ظاهر الطمر..... 3 - تقاطع منحنى ارتفاع درجة حرارة الرداء العلوي مع منحنى انصهار البيريدوتيت المميهة ابتداء من عمق 60km اثناء ظاهرة الطمر تحرر صخور القشرة المحيطية المنغرزة الماء إثر التحول، يؤدي هذا إلى تمويه بيريدوتيت الرداء العلوي وبالتالي انصهارها جزئيا مع تكون صهارة تتبرد في العمق تعطي صخرة الكرانوديوريت..... 4 - تسلسل الأحداث التي أدت إلى تشكل سلسلة جبال زاغروس: - زحف الصفیحة العربية نحو صفیحة أوراسيا؛ - طمر الغلاف الصخري المحيطي للصفیحة العربية تحت صفیحة أوراسيا؛ - تحول صخور القشرة المحيطية المظمورة نتيجة ارتفاع الضغط ودرجة الحرارة؛ - انصهار جزئي لبيريدوتيت الرداء العلوي وتشكل صهارة أعطت صخرة الكرانوديوريت؛ - انغلاق المحيط القديم؛ - اصطدام الصفیحتين العربية والأوراسيوية مما أدى إلى حدوث تراكبات وطيات.....	0,75 0,75 0,5 0,5 1 1,5															