



الصفحة
1
1



الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا الدورة الإستدراكية 2010 الموضوع

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 و ظواهر 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 و الظواهر الكيميائية و الطاقية المرافقة للتقلص العضلي.
- الطرق الاستقلابية المستعملة في تجديد ATP، مع ربطها بالظواهر الحرارية و الظواهر 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. فقد أصبح التلوث بالمياه العذبة يطرح عدة مشاكل، لأن التلوث أصاب المياه الجارية و المياه الجوفية. بهدف التعرف على بعض أسباب تلوث هذه المياه و انعكاس هذا التلوث على الصحة و البيئة نفترح المعطيات الآتية:

I- يعطي جدول الوثيقة 1 نتائج تحليل المياه في ثلاثة وديان مغربية خلال سنتي 2000 و 2001 (واد مارتيل و نهر أم الربيع و واد تانسيفت)، التي تستقبل نفايات منزلية و نفايات صناعية. و يعطي 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
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)

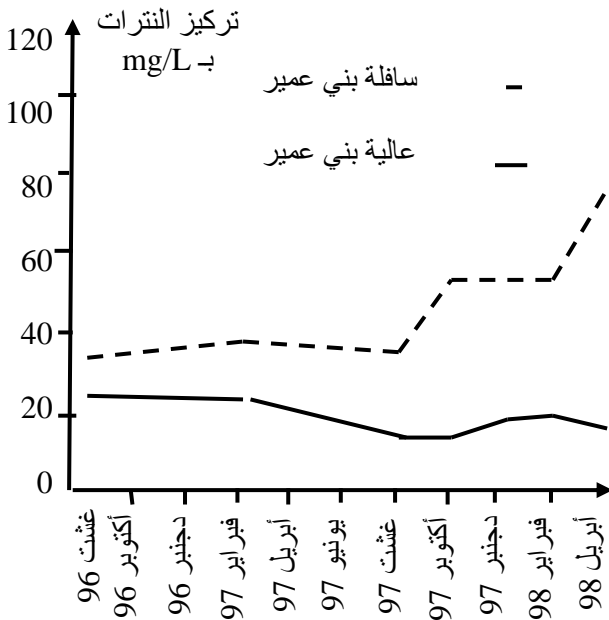
يعطي جدول الوثيقة 3 بعض الخاصيات الكيميائية لبعض المواد التي تطرح في مياه هذه الوديان.

المصدر	أنواع الملوثات	الخاصيات الكيميائية للملوثات العضوية والملوثات غير العضوية
تلوث منزلي	ملوثات عضوية	قابلة للتأكسد (التحلل) بتدخل المتعضيات المجهرية
	متعضيات مجهرية ممرضة (بكتيريات 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) صحة 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).



الوثيقة 4

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

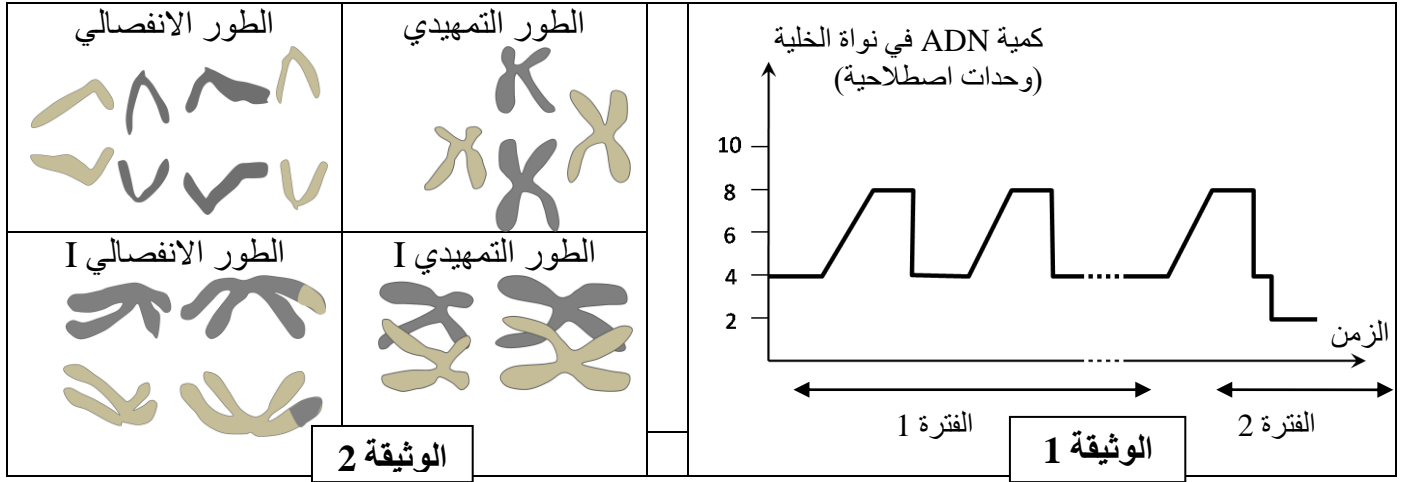
ب- حدد أين يجب حفر الآبار لجلب المياه الصالحة للشرب في منطقة بني عمير بعد فبراير 1998، مع توضيح ذلك. (5 ن)

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 التنحي. أعطى هذا التزاوج جيلا F'2 يتكون من ذبابات خل موزعة كالآتي:

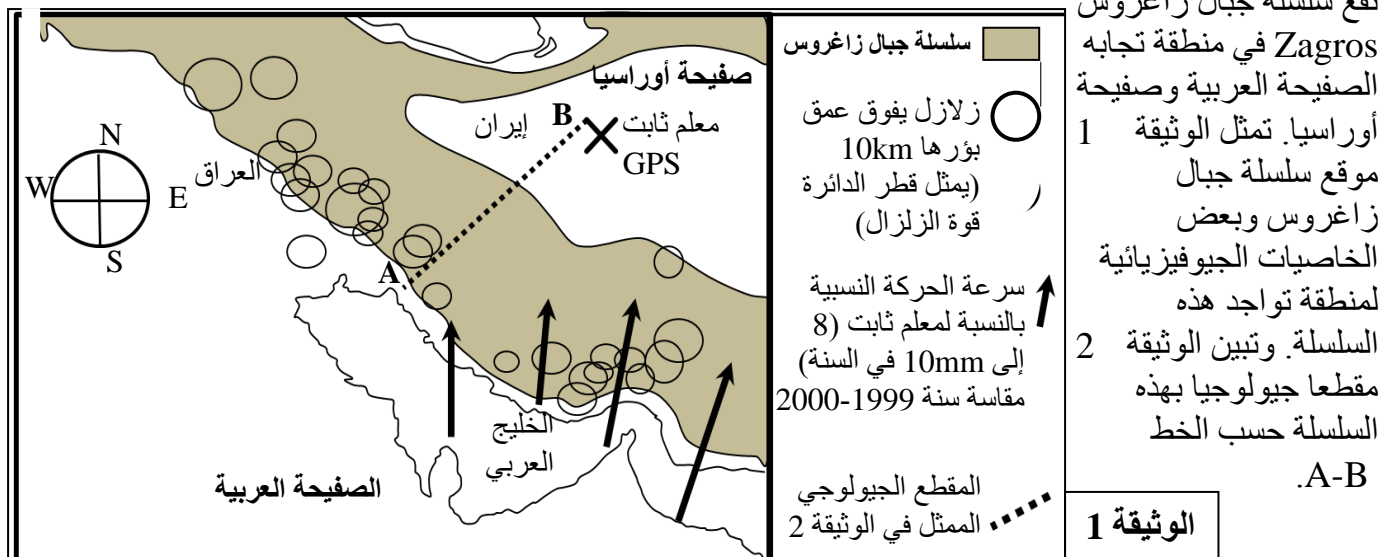
484 - ذبابة خل ذات جسم رمادي وأهداب عادية؛
461 - ذبابة خل ذات جسم أسود وأهداب معقوفة؛
30 - ذبابة خل ذات جسم رمادي وأهداب معقوفة؛
25 - ذبابة خل ذات جسم أسود وأهداب عادية.

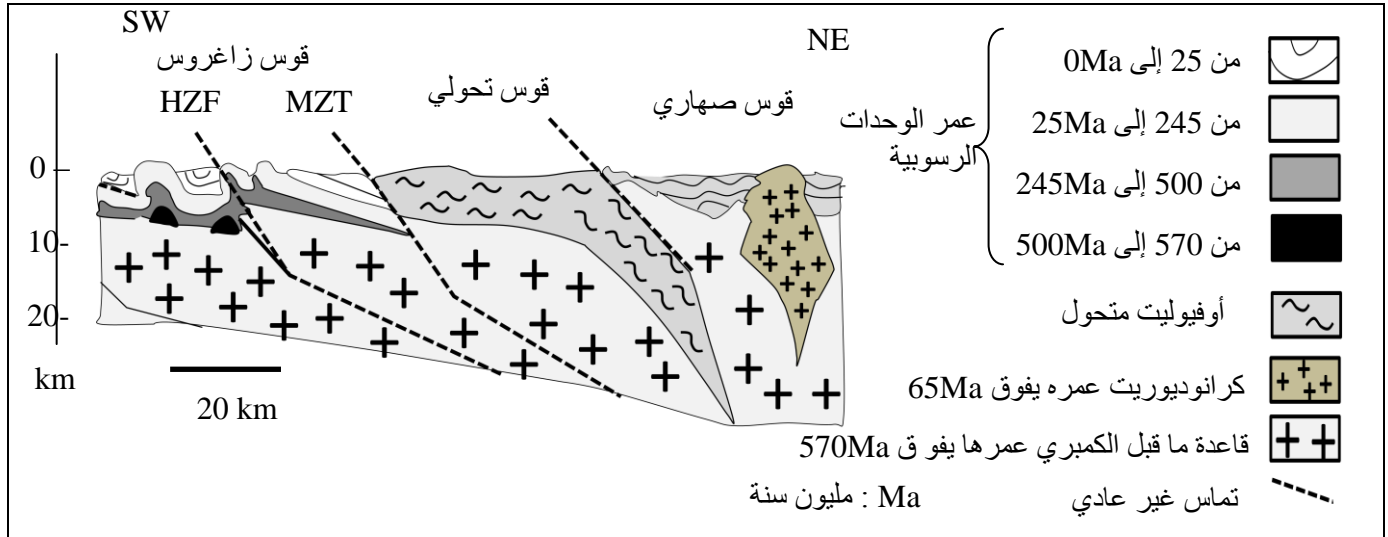
2- حلل نتائج التزاوجين الأول والثاني، وأعط التفسير الصبغي لنتائج هاذين التزاوجين. (2 ن)

(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 مظهرا من مظاهر التخليط الصبغي الممثل في الوثيقة 2. بين بواسطة رسوم تخطيطية كيف تم هذا التخليط انطلاقا 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 للأفيوليت المتحول)، وتقدم الوثيقة 3 الشكل (ب) التركيب العياني لهاتين الصخرتين.

الشكل (ب)

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

+ : وجود ، - : غياب

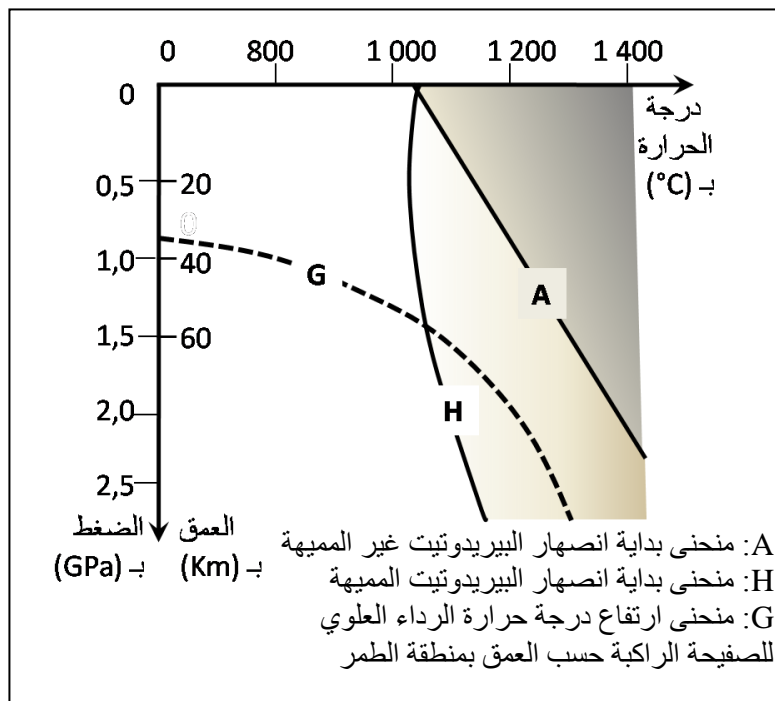
يكون كل من معدني الكلوكوفان والجادييت مستقرين في درجة حرارة منخفضة وضغط مرتفع.

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



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

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، و منحنى 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