

نماذج
الأختبارات
القصيرة



نيوتن أفندي

حادى عشر

نماذج الأختبارات القصيرة

كيمياء - فيزياء - أحياء - رياضيات - جيولوجيا

2024-2025

الترم الأول



8 - 3

52 م : 14 م

5

الجيولوجيا

المفحات :

الدرجة من :

12 - 9

26 م : 14 م (1) مثال

إلى تحليل المتجهات

5

الفيزياء

المفحات :

الموضوعات :

الدرجة من :

18 - 13

35 م : 12 م

إلى زوبان المركبات التساهمية

5

الكيمياء

المفحات :

الموضوعات :

الدرجة من :

24 - 19

40 م : 14 م

4

الأحياء

المفحات :

الدرجة من :



الجيولوجيا (1)

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية :

١ - تعتبر خاصية أدق من اللون في التعرف على المعدن :

اللون الشفافية المخدش الصلادة

٢ - من أسباب ارتفاع حرارة الأرض في مرحلة التمايز لها كل ما يلي ما عدى :

تحلل المواد المشعة دروان الأرض بدأ التفاعلات الكيميائية احتكاك مواد الأرض

٣ - المجالين الرئيسين للجيولوجيا هما الجيولوجيا والجيولوجيا

التركيبية والنفط الفلك والبحار الفيزيائية والتاريخية المياه والتاريخية

السؤال الثاني : (أ) أوجد المختلف عن المجموعة مع ذكر السبب؟

(الانكسار المزدوج - تضوء أخضر ساطع - بلورة شفافة - صلادة قيمتها 3 - معدن الكالسيت)

المختلف : السبب :

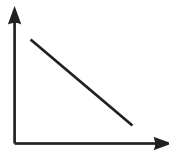
(ب) ١ - علل منطقياً يجب دراسة مجال الجيولوجيا الفيزيائية قبل الجيولوجيا التاريخية؟

.....
.....

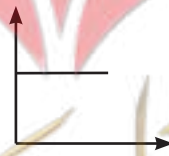
٢ - ماذا تتوقع عند حك قطعة من الكوارتز مع قطعة من التلك :

.....
.....

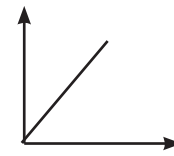
٣ - الشكل رقم يمثل العلاقة بين الصلادة ووجود الماء أو الهيدروكسيل



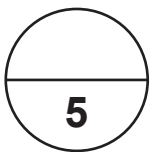
(3)



(2)



(1)



5

مع تمنياتي بالتوفيق



الجيولوجيا (2)

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية :

- ١ - تتكون معادة القشرة الأرضية من ثمان عناصر بنسبة أكبر من
- %2 %98 %50 %89
- ٢ - غالبية المعادن هي مركبات كيميائية متكونة من عنصرين أو أكثر ما عدى
- الذهب الكوارتز الهاليت الكالسيت
- ٣ - تمكن العالم من شرح نشأة المجموعة الشمسية من بين سحب الغبار.
- جورج لوميتر ابن سينا جيرارد كويبر فينجر

السؤال الثاني : (أ) ضع علامة (✓) أو علامة (X) أمام العبارات التالية:

- ١ - تمكن جلال الدين السيوطي من صنع أول جهاز لتحديد ارتفاع الكواكب والنجوم. ()
- ٢ - من أسباب ارتفاع درجة حرارة كوكب الأرض هو إصدار المواد الإشعاعية طاقتها. ()
- (ب) ١ - يستخدم الإطفائيون ملابس تتصوئ عند سقوط الضوء عليها؟ أذكر خاصية مثلها بالمعادن واذكر مثال لمعدن تظهر فيه؟**

الخاصية هي : مثل معدن :

٢ - حدد بالجدول التالي أي من المواد التالية معدن وأيهم ليس معدن :

المادة	معدن	ليس معدن
الماس الصناعي		
الثلج		



الجيولوجيا (3)

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية :

- ١ - يوصف بريق معدن الألماس بأنه
- زجاجي لا فلزي فلزي ترابي
- ٢ - يعتقد العلماء أن الأرض في بداية تكونها كانت
- باردة صلبة حارة وسائلية باردة وسائلية غازية وحارة
- ٣ - تعتمد صلادة المعدن على كل مما يلي ما عدى
- وجود مجموعة OH نوع الروابط المخدش الترتيب الذري الداخلي

(ب) ضع علامة (✓) أو علامة (X) أمام العبارات التالية:

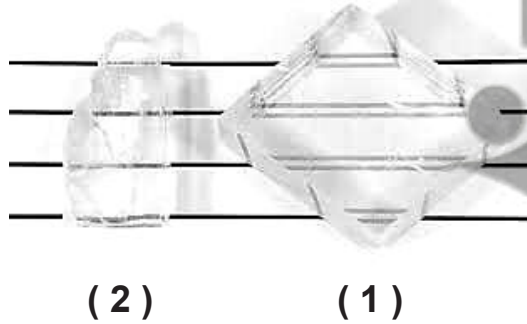
- ١ - حسب مقياس موهس للصلادة فإن الكوارتز يخدش الألماس. ()
- ٢ - منطقياً تسبق دراسة الجيولوجيا الفيزيائية دراسة تاريخ الأرض. ()

السؤال الثاني : (أ) أوجد المختلف عن المجموعة مع ذكر السبب؟

(المخدش - الملمس الدهني - القلم الرصاص - الجرافيت - نظام بلوري سداسي)

المختلف : السبب :

(ب) اكمل التالي :



(2)

(1)

لديك بلورتين شفافتين من الكوارتز والكالسيت والمطلوب :

- رقم هي الكاليسيت ورقم هي الكوارتز.

- الخاصية المستخدمة هي



الجيولوجيا (4)

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية :

- ١ - من المعادن التي تظهر رائحة الثوم عند حكها بقطعة معدنية
- الكبريت البيريت الأسيستوس الأرسينوبيريت
- ٢ - يستخدم علماء المعادن مقياساً لوصف كثافة المعدن هو :



- الوزن النوعي المكسر الصلادة الكثافة
- ٣ - الشكل يوضح خاصية في ثلاثة مستويات بزواوية = 90.
- التشقق المخدش الصلادة جميع ما سبق

السؤال الثاني : (أ) أوجد المختلف عن المجموعة مع ذكر السبب؟

(سحابة الغبار - جيرارد كويبر - تحلل المواد المشعة - تحول السحابة لقرص مفلطح - نشأة المجموعة الشمسية)
المختلف : السبب :

(ب) علل لما يأتي؟

١ - كان لنشاط البكتريا الخضراء المزرققة قبل 3.5 مليار سنة دور هام؟

(ج) وزع البطاقات التالية في الجدول حسب المطلوب :

الكوارتز	الثلج	الألومونيوم	الكبريت
معدن سليكاتي	معدن لاسليكاتي عنصري	ليس معدن	معدن لا سليكاتي



الجيولوجيا (5)

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية :

- ١ - ساعدت في تنقية الأجواء حول نواة الكواكب الأولى
- دوران السحابة إطلاق الشمس للأشعة التفاعل الانشطاري جميع ما سبق
- ٢ - معدن الكوارتز له وليس له
- انقسام / مكسر مخدش / لون انقسام / مكسر مخدش / لون جميع ما سبق
- ٣ - أدى اطلاق النجوم المجاورة لتحويلها إلى قرص مفلطح تدور أجزائه في نفس الاتجاه.
- لسحابة الغبار للشمس الأرض جميع ما سبق

السؤال الثاني : (أ) من أنا ؟

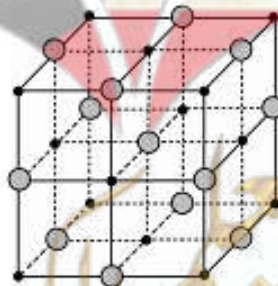
- ١ - معدن تركيبى نفس الألماس ولكن تخدشني ورقة الدفتر. ()
- ٢ - معدن أستطيع توصيل التيار الكهربى عند الضغط الشديد عليا . ()

(ب) علل لما يأتي؟

١ - تعتبر منطقة الرقة بالكويت منطقة غابات قديماً؟

٢ - يستخدم التورمالين في مقياس الحرارة؟

(ج) الشكل التالي يوضح بلورة معدن الهاليت والمطلوب أن تظل وحدة بنائية للمعدن .





الجيولوجيا (6)

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية :

- ١ - يعتبر مبدأ ركيزة علم الجيولوجيا.
- دوران السحابة الكوارث التفاعل الإنشطاري الإنتظام المستديم
- ٢ - عند حك قطعة من معدن بالكوارتز فإنه سوف يخدش الكوارتز.
- التلك الكالسيت الكوراندوم الأباتيت
- ٣ - المعادن هي من أهم المجموعات المعدنية وأكثرها انتشاراً في الطبيعة.
- الكبريتية اللاسليكاتية السليكاتية الهاليدات

(ب) أوجد المختلف عن المجموعة مع ذكر السبب؟

(الكبريت - الأوبال - الأسبيستوس - الأرسينوبيرت - الثلج)

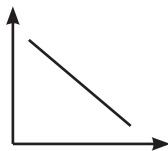
المختلف : السبب :

السؤال الثاني : (أ) علل لما يأتي؟

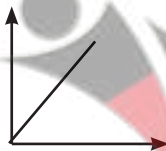
١ - المخدش أدق من اللون في التعرف على المعدن؟

٢ - الحاضر مفتاح الماضي؟

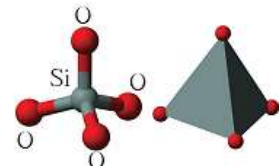
(ب) اجب كما هو مطلوب :



(2)



(1)



الشكل يعبر عن

العلاقة بين الصلادة والماء يعبر عن الشكل

الفيزياء (1)

السؤال الأول : أ - اختر الإجابة الصحيحة من العبارات التالية :

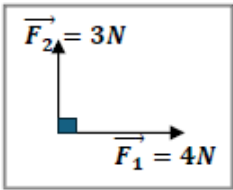
١ - واحدة فقط من الكميات المتجهة التالية تُصنف كمتجه مقيد وهي :

- الإزاحة السرعة المتجهة القوة العجلة

٢ - محصلة المتجهين الموضحين بالشكل المقابل تساوي :

(7)N وتضع زاوية 45° مع F_1 (1)N وتضع زاوية 45° مع F_1

(5)N وتضع زاوية 36.87° مع F_2 (5)N وتضع زاوية 36.87° مع F_1



ب - أكمل الفراغات بما يناسبها علمياً:

١ - تكون محصلة متجهين أكبر ما يمكن عندما تكون الزاوية المحصورة بينهما (بالدرجات) تساوي ، وتكون أصغر ما يمكن عندما تكون الزاوية (بالدرجات) تساوي

٢ - إذا كان حاصل الضرب القياسي لمتجهين متساويين يساوي مربع أي منهما، فإن الزاوية المحصورة بينهما تساوي بالدرجات

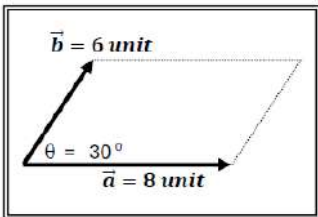
السؤال الثاني : أ - علل لكل مما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :

١ - يمكن نقل متجه الإزاحة، بينما لا يمكن نقل متجه القوة.

٢ - تتغير السرعة التي تُحلق بها طائرة في الجو على الرغم من ثبات السرعة اليت يكسبها المحرك للطائرة.

ب - حل المسألة التالية:

الشكل المقابل يمثل متجهان (\vec{a}) ، (\vec{b}) في مستوى أفقي هو مستوى الصفحة. احسب

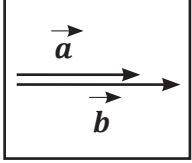


(أ) محصلة المتجهين (مقداراً واتجاهاً) بالطريقة الحسابية.

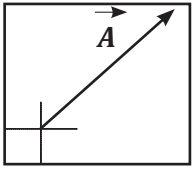
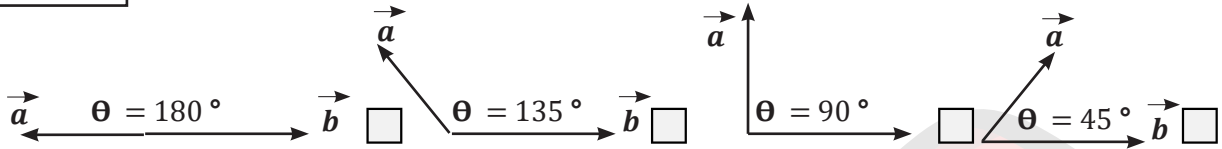
(ب) حاصل الضرب الاتجاهي $(\vec{a} \times \vec{b})$ للمتجهين (مقداراً واتجاهاً).

الفيزياء (2)

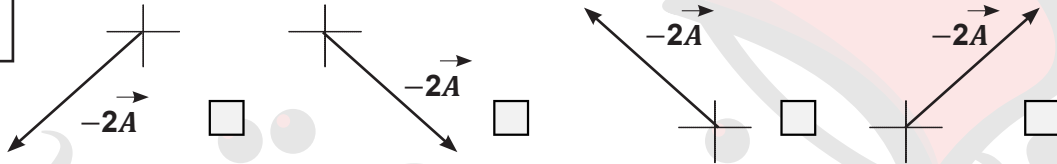
السؤال الأول : أ - اختر الإجابة الصحيحة من العبارات التالية :



١ - متجهين غير متساويين في المقدار كما بالشكل، فإن حاصلتهما تكون أقل ما يمكن عندما تكون الزاوية المحصورة بين المتجهين :



٢ - إذا كان الشكل المقابل يمثل المتجه (\vec{A}) ، فإن الشكل الصحيح الذي يمثل المتجه $(-\vec{2A})$ هو :



ب - أكمل الفراغات بما يناسبها علمياً:

- ١ - إذا كان لمتجهين نفس المقدار ونفس الإتجاه فإنهما يكونا
- ٢ - إذا كان حاصل الضرب الاتجاهي لمتجهين متساويين يساوي مربع أي منهما، فإن الزاوية المحصورة بينهما تساوي

السؤال الثاني : أ - قارن بين كل مما يلي حسب وجه المقارنة المطلوب في الجدول التالي:

وجه المقارنة	المتجه الحر	التجه المقيد
امكانية نقله		
وجه المقارنة	الإزاحة	المسافة
نوع الكمية الفيزيائية		

ب - قوتان $(\vec{F}_1 = 50N)$ ، $(\vec{F}_2 = 20N)$

ما مقدار أكبر محصلة للقوتين؟ وما مقدار أصغر محصلة للقوتين؟ أذكر متى نحصل على هذين المقدارين

.....
.....
.....

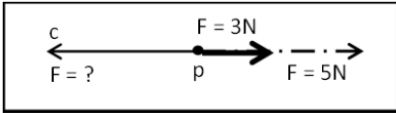
الفيزياء (3)

السؤال الأول : أ - اختر الإجابة الصحيحة من العبارات التالية :

١ - متجهان متساويان ومتوازيان حاصل ضربهما القياسي (25)N، فإن مقدار حاصل ضربهما الاتجاهي بوحدة (N) يساوي :

صفر 5 10 25

٢ - مقدار واتجاه القوة (c) التي تجعل محصلة متجه القوة المؤثرة عند النقطة (p) تساوي صفر بوحدة النيوتن :



8 شرقاً 8 غرباً 5 شرقاً 5 غرباً

ب - أكمل الفراغات بما يناسبها علمياً:

١ - محصلة متجهين متساويين مقداراً تساوي مقدار أي منهما إذا كانت الزاوية المحصورة بينهما (بالدرجات) تساوي

٢ - الصيغة الرياضية للقانون الثاني لنيوتن هي $(\vec{F} = m \cdot \vec{a})$ ، ولأن الكتلة موجبة دائماً فيكون اتجاه متجه القوة اتجاه متجه العجلة.

السؤال الثاني : أ - ماذا يحدث :

١ - عند ضرب كمية عددية في كمية متجهة سالبة بالنسبة لنتائج الضرب.

.....

٢ - جمع متجهين في نفس الإتجاه بالنسبة للمحصلة.

.....

ب - أوجد محصلة متجهين قوة مقدارهما على الترتيب 2N و 5N يحصران زاوية 70° .

.....

.....

.....

.....

.....

الفيزياء (4)

السؤال الأول : أ - اختر الإجابة الصحيحة من العبارات التالية :

١ - من المتجهات المقيدة :

القوة العجلة الإزاحة السرعة

٢ - محصلة الضرب الإتجاهي أكبر ما يمكن عندما يكون المتجهان :

متعامدان متوازيان
 يحصران زاوية 30° غير متعامدان ولا متوازيان

ب - أكمل الفراغات بما يناسبها علمياً:

١ - إذا كان حاصل الضرب القياسي لمتجهين متساويين يساوي مقدار حاصل الضرب الإتجاهي لنفس المتجهين فإن الزاوية المحصورة بينهما بالدرجات تساوي

٢ - متجهان A ، B متوازيان في نفس الإتجاه فإن محصلتهما تكون

السؤال الثاني : أ - علل لكل مما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :

١ - يكون محصلة الضرب القياسي أكبر ما يمكن إذا ضرب نفسه.

٢- يمكن الحصول على عدة قيم لمحصلة المتجهين نفسها.

ب - حل المسألة التالية:

متجهان A ، B مقدارهما على الترتيب $5u$ و $10u$ يحصران زاوية 30° أوجد

(أ) $\vec{A} \times \vec{B}$

(ب) $\vec{A} \cdot \vec{B}$

الكيمياء (1)

السؤال الأول :

أ - ضع علامة (✓) في المربع للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية :

١ - عدد الأفلاك المهجنة في جزئ الإيثين C_2H_4 :

1

2

3

4

٢ - الرابطة التساهمية الثلاثية تتكون من :

ثلاث روابط باي

رابطة باي و رابطتين سيجما

رابطة سيجما و رابطتين باي

ثلاث روابط سيجما

ب - أكمل الفراغات بما يناسبها علمياً:

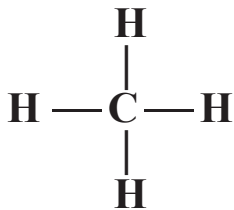
١ - تنتج الرابطة التساهمية من تداخل فلكي ذرتين رأساً برأس.

٢ - عدد أزواج الإلكترونات المشاركة في تكون الرابطة باي في جزئ النيتروجين يساوي من الإلكترونات.

السؤال الثاني : أ - أكمل الجدول التالي :

غاز النيتروجين	غاز الهيدروجين	
		نوع التداخل
		عدد الروابط π

ب - ادرس الصيغة البنائية التالية ثم اجب عما يلي :



* عدد الأفلاك المهجنة في الجزئ يساوي

* عدد التداخلات المحورية

* عدد التداخلات الجانبية

* رموز الأفلاك المتداخلة لتكوين الرابطة بين الكربون والهيدروجين

الكيمياء (2)

السؤال الأول :

أ - ضع علامة (✓) في المربع للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية :

١ - تتواجد الرابطة التساهمية سيجما في المركبات التي تحتوي على الرابطة التساهمية :

□ الأحادية □ الثنائية □ الثلاثية □ جميع ما سبق

٢ - نوع التهجين الذي ينتج عند اندماج فلك واحد من 2s مع فلكين من 2p:

□ sp □ sp² □ sp³ □ جميع ما سبق

ب - أكمل الفراغات بما يناسبها علمياً:

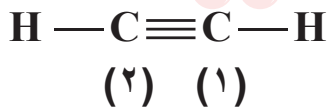
١ - عدد الأفلاك المهجنة في جزئ الميثان يساوي

٢ - قيم الزوايا بين الروابط في جزئ الماء يساوي

السؤال الثاني : أ - أكمل الجدول التالي :

حالة المذاب	حالة المذيب	
		مياه البحر
		الهواء الجوي

ب - ادرس الصيغة البنائية التالية ثم اجب عما يلي :



* نوع التداخل بين ذرتي الكربون (١) و (٢)

* عدد الروابط باي في المركب

* نوع التهجين في ذرة الكربون (١)

* الرابطة سيجما بين ذرتي الكربون ناتجة عن تداخل فلك مع فلك

الكيمياء (3)

السؤال الأول :

أ - ضع علامة (✓) في المربع للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية :

١ - قيم الزوايا بين الروابط في جزئ الماء H_2O :

104.5° 180° 120° 109.5°

٢ - الشكل الفراغي للأفلاك المهجنة في جزئ الميثان :

قمع رباعي السطوح مثلثي مستوى خطي زاوي

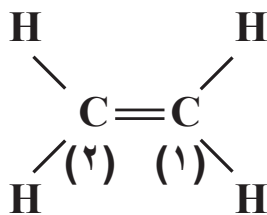
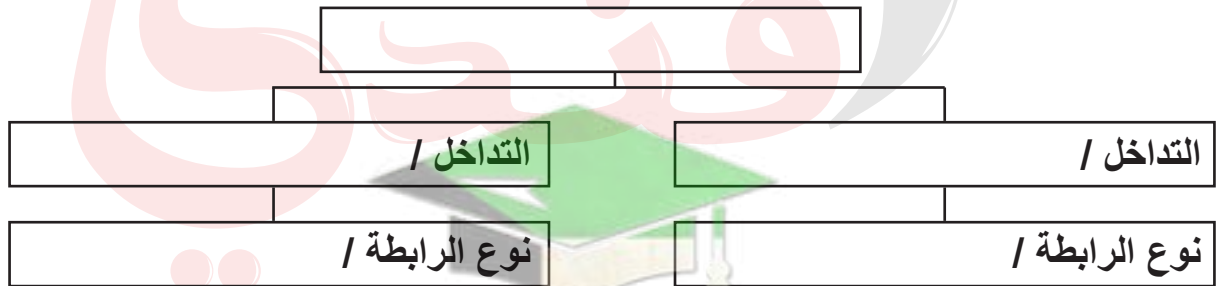
ب - أكمل الفراغات بما يناسبها علمياً :

١ - عدد الأفلاك غير المهجنة في جزئ الإيثان يساوي

٢ - يتكون بين جزيئات الماء روابط تؤدي إلى تغير الخواص الفيزيائية للماء عن المركبات المتشابه له في التركيب.

السؤال الثاني : أ - استخدم المفاهيم التالية لإكمال خريطة المفاهيم :

(محوري - باي - جانبي - سيجمما)



ب - ادرس الصيغة البنائية التالية ثم اجب عما يلي :

* نوع التهجين لذرة الكربون رقم (١)

* عدد التداخلات المحورية في المركب

* عدد الروابط باي في المركب

* رموز الأفلاك المتداخلة لتكوين الرابطة باي بين ذرتي الكربون

الكيمياء (4)

السؤال الأول :

أ - ضع علامة (✓) في المربع للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية :

١ - تكون حالة المذاب في المشروبات الغازية :

سائلة صلب غازية جميع ما سبق

٢ - من أمثلة المركبات التي لا تذوب في الماء بالرغم من أنها مركب أيوني:

$KOH_{(s)}$ $CuSO_{4(s)}$ $NaCl_{(s)}$ $BaSO_{4(s)}$

ب - أكمل الفراغات بما يناسبها علمياً:

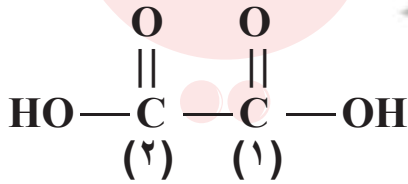
١ - المركبات التي تحتوي على الرابطة باي تتفاعل بـ

٢ - الشكل الفراغي للأفلاك المهجنة في كل ذرة كربون في غاز الإيثان هو

السؤال الثاني : أ - علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً :

١ - استقرار الشكل الحلقي السداسي لجزئ البنزين.

ب - ادرس الصيغة البنائية التالية ثم اجب عما يلي :



* عدد الروابط سيجمما في المركب

* عدد الروابط باي في المركب

* نوع التهجين في ذرة الكربون رقم (١)

* عدد التداخلات المحورية التي تكونها ذرة الكربون رقم (٢)

الكيمياء (5)

السؤال الأول :

أ - ضع علامة (✓) في المربع للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية :

١ - عدد التداخلات المحورية بين الأتلاك المختلفة في جزئ البنزين يساوي :

8

10

12

14

٢ - الشكل الفراغي في جزئ الماء :

خطي مثلثي مستوى قمع رباعي السطوح زاوي

ب - أكمل الفراغات بما يناسبها علمياً :

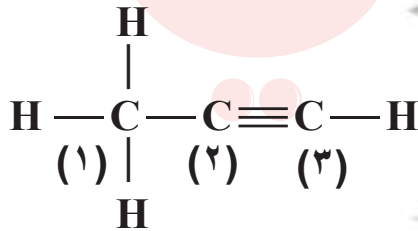
١ - عدد الروابط سيجما في المركب $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$ تساوي

٢ - الشكل الفراغي للأتلاك المهجنة في كل ذرة كربون في غاز الإيثاين هو

السؤال الثاني : أ - علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً :

١ - للماء قدرة كبيرة على الإذابة.

ب - ادرس الصيغة البنائية التالية ثم اجب عما يلي :



* عدد الروابط باي في المركب

* عدد الروابط سيجما في المركب

* نوع التداخل بين ذرتي الكربون (٢) و (٣)

* نوع التهجين في ذرة الكربون رقم (١)

الكيمياء (6)

السؤال الأول :

أ - ضع علامة (✓) في المربع للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية :

١ - عدد التداخلات الجانبية بين الأفلاك المختلفة في جزئ البنزين يساوي :

1

2

3

4

٢ - الرابطة التي تسبب تغير العديد من الخواص الفيزيائية للماء هي رابطة:

هيدروجينية

تناسقية

تساهمية

أيونية

ب - أكمل الفراغات بما يناسبها علمياً:

١ - تنتج الرابطة التساهمية من تدخل فلكي ذرتين جنباً لجنب.

٢ - عدد الأفلاك المهجنة في جزئ الإينين يساوي

السؤال الثاني : أ - علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً :

١ - للماء خاصية قطبية.

.....
.....

ب - ادرس الصيغة البنائية التالية ثم اجب عما يلي :

* عدد الروابط باي في الجزئ

* عدد الروابط سيجمما في الجزئ

* الصيغة الجزئية للمركب

* نوع التهجين في المركب



الأحياء (1)

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية :

١ - واحدة مما يلي ليست من الخصائص المميزة للخلايا الحارسة :

- عددها أكبر بالبشرة السفلية
 تقوم بالبناء الضوئي
 سمك جدره الخلوية متساوية
 تتأثر بالعوامل الخارجية

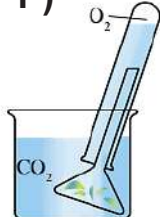
٢ - أحد المركبات التالية لا يتكون في مرحلة التفاعلات اللاضوئية :

- ADP
 سكر الجلوكوز
 ثاني أكسيد الكربون
 NADP

(2)



(1)



(ب) أكتب البيانات على الرسم التالي :

١ - في التجربة رقم تعرضت التجربة للشمس.

٢ - السبب :

السؤال الثاني : (أ) تعتبر سلسلة نقل الإلكترونات خطوة مهمة في التفاعلات الضوئية؟

.....

(ب) عرض عليك معلمك شريحة لقطاع عرضي في ساق نبات؟

- كيف يمكنك التعرف على نوع النبات احادي الفلقة أو ذو فلتين من خلال الشريحة؟

.....

مع تمنياتي بالتوفيق

الأحياء (2)

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية :

١- تراكيب أنبوبة دقيقة تنمو في الأغشية الخلوية لبعض خلايا البشرة في الجذر وتحدث فيها معظم عمليات الامتصاص :

الإنشائي القمي النسيج الوعائي الشعيرات الجذرية الجذر الليفي

٢ - أحد الأجزاء النباتية يعتبر نمط نموه تكيفاً يتيح لأوراق النبات التعرض لأكبر قدر من الضوء :

العقدة الزهرة العنق البرعم

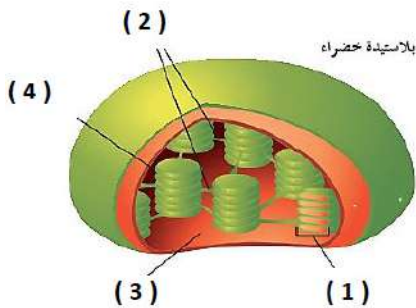
(ب) اكتب المصطلح الدال على ما يلي :

- ١ - عملية إنتقال حبوب اللقاح من عضو التذكير لعضو التأنيث بالزهرة. (.....)
٢ - المنتج الثانوي لعملية البناء الضوئي في النبات. (.....)

السؤال الثاني : (أ) ما أهمية زراعة الحشائش في الحدائق العامة كثيرة الزوار وملاعب كرة القدم:

.....
.....
.....
.....

(ب) افحص الشكل جيداً ثم حدد :



- الرقم الذي يحدث فيه تفاعلات ملفن كالفن؟

- الرقم الذي يزيد من مساحة السطح المعرض للضوء؟

مع تمنياتي بالتوفيق

الأحياء (3)

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية :

- ١ - من تحورات النبات التي تفيد في الحصول على المركبات النيتروجينية :
- الأوراق الإبرية غائرة الثغور الأشواك في نبات الصبار
- جذور البقوليات التوتدية أوراق نبات الجرة
- ٢ - أحد المركبات التالية ضروري لتثبيت غاز CO_2 في صورة مادة كربوهيدراتية في دور كلفن :
- الجلوكوز H_2O ADP NADPH

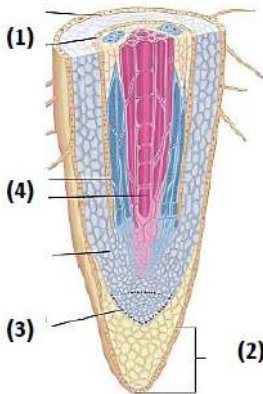
(ب) أكتب البطاقة المناسبة حسب المطلوب بالجدول :

الكامبيوم	سلسلة نقل الإلكترونات	مبشرة	12 جزئ من ATP	نبات الكستناء
له أوراق حية	الحزم الوعائية لنبات الذرة	ينقسم ويعطي لحاء وخشب	مركبات ناقلة للإلكترونات	

السؤال الثاني : (أ) عدد المواد اللازمة لإتمام التفاعلات اللاضوئية :

.....

.....



(ب) ادرس الشكل التالي ثم اجب عما يلي:

- ١ - رقم (.....) بحماية خلايا الجذر جديدة النمو.
- ٢ - رقم (.....) حزم الجذر الوعائية.
- ٣ - رقم (.....) ينمو منها الجذر ويطول.
- ٤ - رقم (.....) توجه الماء الممتص للخشب.

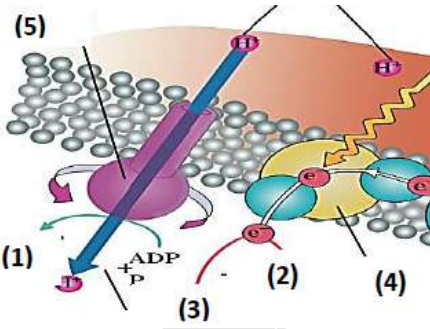
مع تمنياتي بالتوفيق

الأحياء (4)

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية :

- ١ - من النباتات التي تظهر خلال فصل مناخي واحد وتختفي بعدها نبتة :
 الدردار القطفة الكستناء النعناع
- ٢ - ما الذي يؤثر في فتح الثغور مما يلي :
 رياح شديدة ضوء قمر مناخ رطب حر الصيف

(ب) اكمل البيانات كما هو مطلوب :



- ١ - يشير رقم (5) إلى
- ٢ - يشير رقم (2) إلى
- ٣ - يشير رقم (1) إلى
- ٤ - يشير رقم (4) إلى

السؤال الثاني : (أ) علل تمتك زهرة نبتة الأروكيدا شكل ولون ورائحة ملكة النحل؟

.....

.....

(ب) استخرج الكلمة الغير مناسبة مما يلي مع ذكر السبب :

(الستروما - ATP - تفاعلات ملفن كالفن - الأوكسجين - جزئ الجلوكوز)

المختلف : السبب :

مع تمنياتي بالتوفيق

الأحياء (5)

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية :

١ - تركيب يصل بين الورقة وجزء الساق :

العنق العقدة البرعم النصل

٢ - عدد جزيئات الـ NADPH المستهلكة في دورة كالفن لكل 2 جزئ جلوكوز متكون هي :

6 10 24 3

(ب) ضع علامة (✓) أو علامة (X) أمام ما يلي :

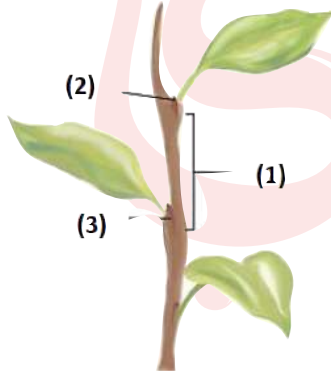
- ١ - تقوم خلايا النسيج الإسفنجي الوسطي بعملية البناء الضوئي تحت البشرة العليا. ()
- ٢ - يتألف الجذر من أسطوانة وعائية يُحيط بها النسيج الأساسي والبشرة. ()

السؤال الثاني : (أ) علل يفوق عدد النباتات الزهرية عدد النباتات المخروطية :

.....

.....

(ب) تابع الشكل ثم أجب :



١ - يشير رقم (١) إلى

٢ - نمط نمو رقم (٢) في النعناع

٣ - يشر رقم (٣) إلى

مع تمنياتي بالتوفيق

الأحياء (6)

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية :

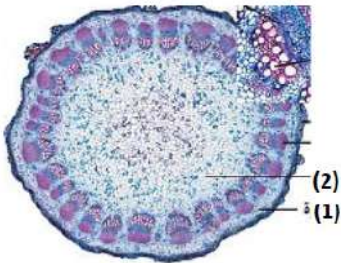
- ١ - يكون السطح الداخلي للثيلاكويد مشحون بشحنة موجبة بسبب تدفق:
 أيونات النيتروجين الإلكترونات أيونات الهيدروجين أيونات الأكسجين
- ٢ - يترتب الخشب واللحاء في شكل حزم وعائية مبعثرة بساق النباتات :
 ثنائية الفلقة المخروطية أحادية الفلقة المتسلقة

(ب) ضع علامة (✓) أو علامة (X) أمام ما يلي:

- ١ - تغطي البشرة في الجذور بطبقة الكيوتيكل الشمعية. ()
- ٢ - الواحدات الجامعة للضوء في التفاعلات الضوئية هما النظام الضوئي 1 و 2. ()

السؤال الثاني : (أ) قارن بين :

وجه المقارنة	التفاعلات الضوئية	دورة كالفن
تعتمد على وجود		
مكان حدوثها		
النواتج من حدوثه		



(ب) اكتب ما بالرسم :

- ١ - يشير إلى
- ٢ - يشير إلى

مع تمنياتي بالتوفيق