

١١-١٤٢

"مدرس علي محمد"

	<p>جامعة الأزهر كلية التربية بنات أسيوط امتحان الفصل الدراسي الثاني 2023 - 2024</p>	
<p>عدد صفحات الاختبار 1 الدرجة الكلية للاختبار 40 درجة</p>	<p>زمن الاختبار: ساعتان عدد أسئلة الاختبار: 3</p>	<p>الفرقة الثانية المادة: فكر تربوي إسلامي الشعبة: جميع الشعب كود المادة: EE di 221</p>
<p>الأساسي: 27/5/2024</p>	<p>الأسئلة إجبارية</p>	<p>قسم التربية الإسلامية القسم المسؤول عن المقرر</p>

أجيب عن الأسئلة الآتية مع الالتزام بال المطلوب فقط

1- مفهوم منهج تحقيق المخطوط. (4 درجات)

(4 درجات)

2- مفهوم الهوية الإسلامية. (4 درجات)

(4 درجات)

1- تناول المظاهر الاقتصادية للهوية الإسلامية بالشرح. (4 درجات)

2- من وسائل الاتصال المباشر بين العلماء أسلوب المناظرة ما الفرق بينها وبين المذاكرة؟ (10 درجات)

3- تحدث عن أهمية دراسة جودة التعليم مع بيان أسباب أهمية جودة التعليم. (10 درجات)

وضحي المفهوم الدال على العبارات الآتية: (لكل نقطة درجتان)

1	تنشئة الطفل وتكوينه ليكون إنسانا متكاملًا من الناحية الخلقية.	()
2	المنهج المختص بدراسة الظواهر التربوية والنفسية المرتبطة بالواقع المعاصر ودراسة العلاقات بين الظواهر المختلفة والكشف عن أسباب المشكلات التعليمية وتقديم تصورات لعلاجها.	()
3	أسلوب من أساليب دراسة الفكر التربوي يتم فيه تسليط الضوء على الإنتاج الفكري لعالم أو أكثر من علماء التربية الإسلامية.	()
4	أسلوب من أساليب التقويم عند الفقهاء يقوم المعلم فيه بإجازة أحد طلابه للقيام بتدريس فرع من فروع العلم	()

مدرس التربية بنات أسيوط

مدرس المادة:

د/ هند علي قطب محمد

	<p>جامعة القادسية كلية التربية بنات اسيوط</p>	
<p>عدد صفحات الاختبار: واحدة عدد أسئلة الاختبار: خمسة</p>	<p>امتحان الفصل الدراسي الثاني 2023-2024 المادة: كيمياء فيزيائية كود المادة</p>	<p>المرقة: انتية الضعية: تاريخ طبيعى</p>
<p>تاريخ الاختبار: 2024-6-10</p>	<p>الدرجة الكلية: 60 درجة الدرجة الأولى</p>	<p>قسم الكيمياء</p>

1: عرفى كلا مما ياتى
الحرارة النوعية
طاقة الرابطة

ب- السعة الحرارية المولية
د- طاقة جيبس الحرة ؟

(10 درجة)

2: كيف يمكن تمييز التفاعل الطارد من الماص للحرارة من خلال المسعر الحرارى ؟ (15 درجة)

(15 درجة)

3: قارنى بين كلا مما ياتى بالأمثلة :

أ) السعة الحرارية عند حجم ثابت وضغط ثابت

ب) استخدام المسعر الحرارى ذو الجدار العازل والغير عازل

ت) العمليات الانعكاسية والغير انعكاسية

4: محلول حمض الهيدروكلوريك كتلته 610 جرام وسعة الحرارية 5.63 جول تعادل مع هيدروكسيد الصوديوم الذى كتلته 5. جرام وسعة الحرارية 5.84 جول فى مسعر حرارى ولقد ارتفعت الحرارة فى المسعر من 25 الى 39 درجة . احسبى ذببية التعادل مع كتابة المعادلة. علما بان السعة الحرارية للمسعر = 79 جول. (10 درجات)

5: ما هو الانتروپى وما هى تطبيقاته ؟ (10 درجات)

With MY Best Wishes
Assistant Prof. / Mohamed Hasan Ahmed

(20 درجة)

(3 درجة/نقطة)

$$= \frac{1 \times 36.5 \times \frac{100}{1000}}{1.17 \times 0.176} =$$

السؤال الثاني:

(أ) صوب ما تحته خط في العبارات الآتية:

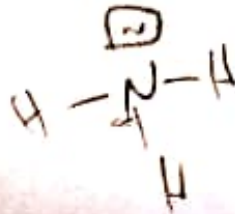
- (1) لتحضير 100 مليلتر من حمض الهيدروكلوريك الذي يكون تركيزه 1 مولار يكون الحجم المطلوب هو 3.3 مليلتر إذا كانت الكثافة 1.17 جم/سم³ ونقاؤه 36%.
- (2) النسبة المئوية الحجمية هي عدد المليلترات من المذاب مذابة في 100 مليلتر من المذيب.
- (3) الرابطة الأيونية تنشأ بمشاركة كل ذرة باليكترون أو أكثر وذلك عندما يكون الفرق في السالبية الكهربية بين الذرات المرتبطة أقل من 1.7.
- (4) المولالية هي عدد الجرامات المذاب مذابة في 1 لتر من المحلول.
- (5) عدد الكم الرئيسي عند صحيح موجب وبأخذ القيمة صفر ويحدد طاقة المستويات الرئيسية.

(5 درجات)

(ب) ارسمي شكل لويس لجزيء الأمونيا مع شرح الخطوات.

(20 درجة)

(5 درجات/نقطة)



السؤال الثالث:

(أ) احصبي القوة الأيونية للمحاليل الآتية:

- (1) محلول كلوريد البوتاسيوم (KCl) وتركيزه 0.1M.
- (2) محلول كبريتات البوتاسيوم (K₂SO₄) وتركيزه 0.1M.

(5 درجات/نقطة)

- ت) كيف تحضري كلا من المحاليل الآتية:
- (1) 1 مولاري من كربونات الصوديوم في 3/4 لتر. (Na=23, C=12, O=16)
 - (2) 0.1 عياري برمنجنات بوتاسيوم في 1 لتر إذا كان التفاعل يتم في وسط حمضي. (K=39, Mn=55, O=16)

(مع أطيب آميناتي لكم بالتوفيق والنجاح).

لجنة التصحيح

د. أحمد زكي الحامدي

د. ياسين ضاحي عبد الرحيم

$$x = 158 \times 0.1 \times 1$$

$$M = \frac{158}{158} =$$

15.8

(2)

$$= 28.4 \times 0.1 \times 1$$

$$2.84 = 28.4 \times 1M$$

			
جامعة الأزهر		كلية التربية بنات أسبوط	
امتحان الفصل الدراسي الثاني ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤			
الفرقة: الثانية.	المادة: القرآن الكريم	زمن الاختبار: ساعتان.	عدد صفحات الاختبار: ١
الشعبة: جميع الشعب ماعدا لغة عربية	كود المادة: UR201	الدرجة الكلية للاختبار: ٥٠ درجة	عدد أسئلة الاختبار: ٥
القسم المسؤول عن المقرر: الشريعة الإسلامية.	نوع الاختبار: أساسي	تاريخ الاختبار: السبت ٨ / ٦ / ١٤٤٦	

(٥٠ درجة - لكل نقطة خمس درجات فقط)

السؤال الأول:

- (أ) اكتب من أول سورة الروم إلى قوله تعالى: " وَهُمْ عَنِ الْآخِرَةِ هُمْ غَافِلُونَ " .
(ب) اكتب من قوله تعالى في سورة لقمان: " يَا بُنَيَّ أَقِمِ الصَّلَاةَ وَأْمُرْ بِالْمَعْرُوفِ " . إلى قوله تعالى: ".....وَمِنَ النَّاسِ مَنْ يُجَادِلُ فِي اللَّهِ بِغَيْرِ عِلْمٍ وَلَا هُدًى وَلَا كِتَابٍ مُبِينٍ".

السؤال الثاني:

- (أ) اكتب من قوله تعالى في سورة الأحزاب: " يَا أَيُّهَا الَّذِينَ آمَنُوا اتَّقُوا اللَّهَ وَقُولُوا قَوْلًا سَدِيدًا " إلى آخر السورة.
(ب) اكتب من أول سورة فاطر إلى قوله تعالى: " لَا إِلَهَ إِلَّا هُوَ فَاتَىٰ تُؤَفَّفُونَ".

السؤال الثالث:

- (أ) اكتب من قوله تعالى في سورة الصافات: " فَتَبَدَّنَا بِالنَّعْرَاءِ وَهُوَ سَقِيمٌ " إلى قوله تعالى: "فَلَا تَذْكُرُونَ".
(ب) اكتب من أول سورة ص إلى قوله تعالى: "مَا سَمِعْنَا بِهَذَا فِي الْمِثْلِ الْآخِرَةِ إِنَّ هَذَا إِلَّا اخْتِلَافٌ".

السؤال الرابع:

- (أ) اكتب من قوله تعالى في سورة غافر: " وَكَذَلِكَ خَافَتْ ظُلُمَاتُكَ عَلَى الَّذِينَ كَفَرُوا أَنَّهُمْ أَصْحَابُ النَّارِ " إلى قوله تعالى: " وَذَلِكَ هُوَ الْفَوْزُ الْعَظِيمُ (٩)".
(ب) اكتب من قوله تعالى في سورة فصلت: "إِنَّ الَّذِينَ آمَنُوا وَعَمِلُوا الصَّالِحَاتِ لَهُمْ أَجْرٌ غَيْرُ مَمْنُونٍ" إلى قوله تعالى: " ذَلِكَ تَقْدِيرُ الْعَزِيزِ الْعَلِيمِ".



السؤال الخامس:

- (أ) اكتب من قوله تعالى في سورة الشورى: " شَرَعَ لَكُمْ مِنَ الدِّينِ مَا وَصَّى بِهِ نُوحًا وَالَّذِي أَوْحَيْنَا إِلَيْكَ " إلى قوله تعالى: " وَإِنَّ الَّذِينَ أُورِثُوا الْكِتَابَ مِنْ بَعْدِهِمْ لَقَدْ شَكَّ مِنْهُ كَرِيمٌ".
(ب) اكتب من أول سورة الجاثية إلى قوله تعالى: "وَيَلِكُ الْهَالِكُ آتِيَمٌ".

أ. د / محمد علي محمد عطا الله

مع أطيب الدعوات بالتوفيق

Y-4-P

	<p>جامعة القادسية كلية التربية بنت أسباط امتحان الفصل الدراسي الثاني ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤</p>	
<p>عدد صلفحات الاختبار: صلفح عدد أسئلة الاختبار: ثلاث أه</p>	<p>زمن الاختبار: ثلاث ساعلف الدرجة الكلية للاختبار: ٦٠ درجة</p>	<p>الفرقة: الثانية الشعبة: العلوم الببولوجية والجبولوجية</p>
<p>تاريخ الاختبار: ١٠ / ٠٦ / ١٠</p>	<p>نوع الاختبار: أساسي (بور أول).</p>	<p>القسم المسؤول عن المقرر: قسم الكيمياء - كلية العلوم</p>

تعليمات: اجب عن العدد المطلوب من الاسئلة فقط ولا تتفل الاسئلة مرة اخرى في ورق الاجابة حرصا على الوقت - اترك الكتب او المذكرات او الاوراق خارج القاعة - لا تصطحب جهاز المحمول معك الى داخل قاعة الامتحان - استعمل القلمين الازرق والاسود فقط اثناء الاجابة.

السؤال الأول:

١. وضح آلية التفاعلات الآتية:-

١. أسيلة البنزين

٢. الكلة البنزين

ب. اذكر بالمعادلات طريقتان (ان وجد) لتحضير كلا من:

١. البنزين

٢. البنزالدهيد

(١٢ درجة)

٣. نيترة الطولوين

٤. هلجنة الطولوين

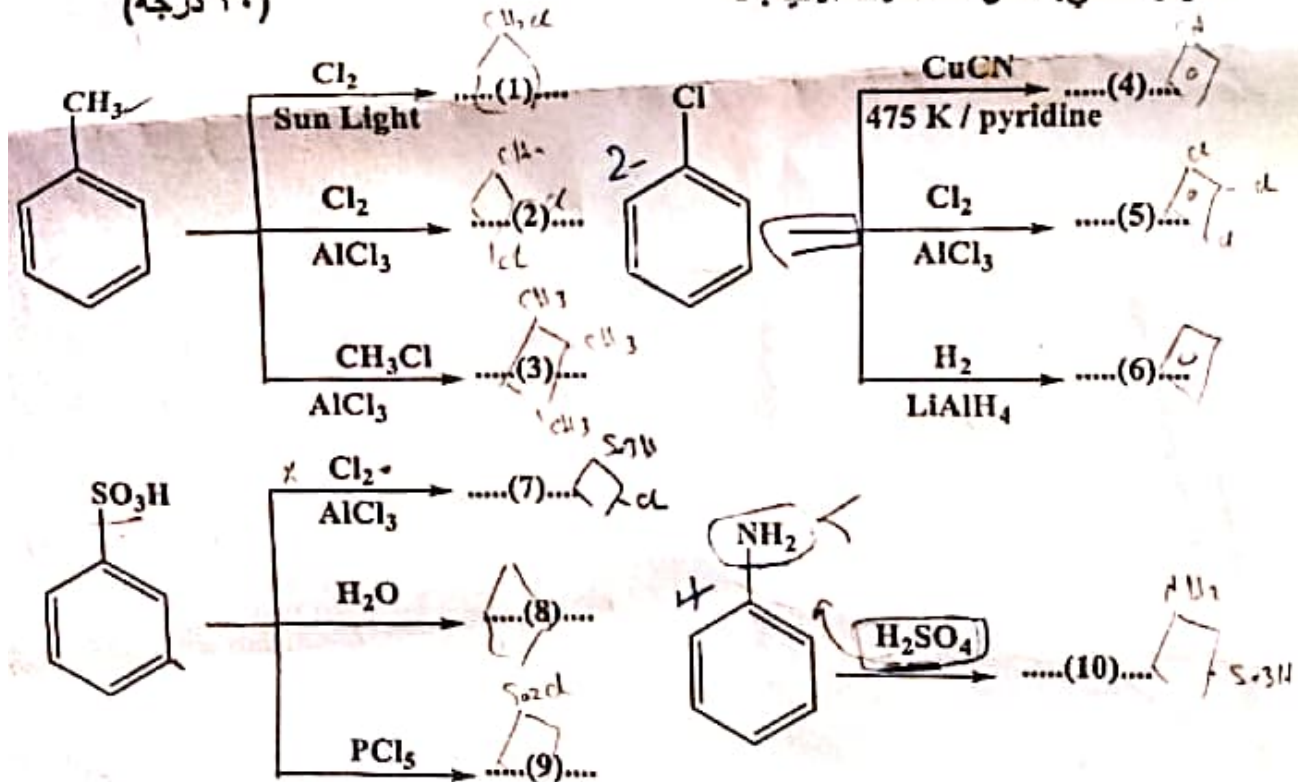
(٨ درجات)

٣. حمض البنزين سلفونيك

٤. الأتلين

السؤال الثاني: اكمل المعادلات الآتية:-

(٢٠ درجة)



لا تنسى باقي الأسئلة في الصفحة التالية

	جامعة الأزهر كلية التربية بملت أسبوط امتحان الفصل الدراسي الثاني 2023 - 2024		
عدد صفحات الامتحان: صفحتان عدد أسئلة الامتحان: 3 أسئلة	لرمن الامتحان: ساعتان الدرجة الكلية للامتحان: 60 درجة	المادة: الكيمياء غير العضوية كود المادة: EC&P222	الفرقة: الفرقة الثانية الشعبة: علوم بيولوجية
تاريخ الامتحان: 12 / 6 / 2024م.	نوع الاختبار: أساسي (دور أول).	القسم المسؤول عن المقرر : قسم الكيمياء	
تعليمات: اجب عن العدد المطلوب من الاسئلة فقط حرصا على الوقت - اترك الكتب او المذكرات او الاوراق خارج القاعة - لا تصطحب جهاز المحمول معك الى داخل قاعة الامتحان - استعمل القلمين الأزرق والأسود فقط أثناء الاجابة.			

اجب عن الأسئلة الآتية:

السؤال الأول:

(20 درجة)

(3 درجة لنقطة)

(أ) اختاري الإجابة الصحيحة مما بين الاختيارات:

(1) عدد الكم الثانوي هو عدد كمي صحيح ويمكن أن يأخذ القيمة صفر وهو يحدد:

(أ) حركة الإلكترون حول محورة داخل الأوبيتال (ب) اتجاه الأوبيتال في الفراغ.

(ج) شكل الأوبيتال في الفراغ. (د) حجم الغلاف الذري.

(2) وحدة الجزء من المليون (ppm) هي:

(أ) جم/1000 جم (ب) مول/لتر. (ج) جم/لتر. (د) مجم/لتر.

(3) الرابطة بين الكربون والهيدروجين (C-H) في جزئ الميثان هي رابطة:

(أ) أيونية. (ب) تساهمية غير قطبية. (ج) تساهمية قطبية. (د) تناسقية.

(4) الوزن المكافئ لتفاعل برمنجنات البوتاسيوم في وسط متعادل أو ضعيف القلوية نحصل عليه بقسمة الوزن الجزيئي على:

(أ) 5 (ب) 3 (ج) 2 (د) 1.

(5) إذا انبثت جرامات معينة من المذاب في كمية معينة من المذيب ثم أكملت الي واحد لتر من المحلول قلن تركيز المحلول المحضر يطلق عليه محلول:

(أ) مولاري (ب) نسبة مئوية (ج) التركيز (قوة المحلول) (د) مولالي

=====

(ب) أوجد الحل الصحيح للمسألة الآتية:

عينة من ماء الشرب كثافتها 1.02 جرام/مل تحتوي على 17.8 جزء في المليون (ppm) من النترات (NO_3^-)

فإذا علمتي ان الأوزان الذرية لكلا من النيتروجين والاكسجين هي 14 و 16 وحدة اوزان ذرية على الترتيب

فاحسبي التركيز المولاري للنترات في عينة مياه الشرب. 2.904×10^{-4}

(Page 1 of 2)

$$\text{الوزن} = 1 \times 10^{-2} \times 10^2 = 0.20$$

$$= 0.108$$

$$2.904 \times 10^{-4} = \text{المول}$$

$$2.904 \times 10^{-4}$$

$$2$$

$$= 2.904 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$$

- ١- علم الجيومورفولوجيا جاء مع تطور علم.....
- ٢- هي اراضى مرتفعة عما يجاورها وسطحها مستوى ويزيد ارتفاعها عن ٥٠٠ متر
- ٣- تسمى الطية ذات المحور الأفقى
- ٤- إذا كان سطح الفالق يقترب من المستوى الأفقى يسمى فالق.....
- ٥- انفصلت القارة الام البنجيا إلى جزئين هما أوراسيا و.....
- ٦- (دائرة مدار الجدي - رقمها
- ٧- هي عبارة عن تموجات صغيرة على سطح احدى الطبقات الرسوبية.
- ٨- هي عبارة عن كسور تتواجد في الصخور المختلفة ولكن بدون إزاحة.
- ٩- المسافة التى تتركها الطبقة فى اتجاه ميل الفالق وتقاس على مستوى سطح الفالق نفسه
- ١٠- تستخدم دوائر العرض فى تحديد.....

د. ا & ب

ج. الجيولوجيا

ب. الجغرافيا

ا. الخرائط

د. ا & ب

د. التلال

ج. الجبال

ب. السهول

ا. الهضاب

٣- تسمى الطية ذات المحور الأفقى

د. راقدة

ج. مقلوبة

ب. غير غاطسة

ا. غاطسة

٤- إذا كان سطح الفالق يقترب من المستوى الأفقى يسمى فالق.....

د. سلمى

ج. دسرى

ب. معكوس

ا. عادى

٥- انفصلت القارة الام البنجيا إلى جزئين هما أوراسيا و.....

د. جندوانا

ج. التيسى

ب. رودينا

ا. افريقيا

٦- (دائرة مدار الجدي - رقمها

د. ٢٣ ش

ج. ٢٣ ج

ب. ٦٦ ش

ا. ٦٦ ج

٧- هي عبارة عن تموجات صغيرة على سطح احدى الطبقات الرسوبية.

د. علامات النيم

ج. التطبق المتقاطع

ب. الرقلاق

ا. التطبق المتدرج

٨- هي عبارة عن كسور تتواجد في الصخور المختلفة ولكن بدون إزاحة.

د. الطيات

ج. الفوالق

ب. الصدوع

ا. الفواصل

٩- المسافة التى تتركها الطبقة فى اتجاه ميل الفالق وتقاس على مستوى سطح الفالق نفسه

د. انزلاق الميل

ج. رمية الفالق

ب. مستوى الفالق

ا. انزلاق الامتداد

١٠- تستخدم دوائر العرض فى تحديد.....

د. ب & ج

ج. الاماكن

ب. المناخ

ا. الزمن

انتهت الأسئلة ... خالص دعواتي لكم بالتوفيق

استاذ المادة

د/المنتصر محمود سليم

()

د/ مصطفى كامل محمد الغنى

()

(15 درجة)

السؤال الأول

- أ- اشرح المقصود بمصطلح المحصول مع ذكر أسس تقسيم وأنواع المحاصيل؟
- ب- تكلم عن الأهمية الاقتصادية لمحاصيل العائلة البقولية مع ذكر بعض أنواعها وظروف وأماكن زراعتها في مصر؟
- ج- تعد المحاصيل السكرية ذات أهمية كبيرة. وضح ذلك في ضوء دراستك مع ذكر أهم المحاصيل المنزرعة في مصر ومناطق زراعتها؟

(15 درجة)

السؤال الثاني



- أ- تكلم عن محصول الكانولا من حيث الاسم العلمي والأهمية الاقتصادية وطرق والظروف المناسبة للزراعة في مصر؟
- ب- في ضوء دراستك وضح أهمية محاصيل الحبوب في مصر مع ذكر أمثلة لها موضحة الظروف المناخية المناسبة وأماكن الزراعة؟

مع امنياتنا بالنجاح والتوفيق

Brassicnabur

توقيع أستاذ المادة/
توقيع استاذ المادة/

أستاذ المادة/ أ.د/ عبد الكريم سيد حسين
أستاذ المادة/ د/ محمود جاد

	<p>جامعة الأزهر كلية التربية بنات أسبوط امتحان الفصل الدراسي الثاني 2023 - 2024</p>	
<p>عدد صفحات الاختبار: ٥ عدد أسئلة الاختبار: ٣٠</p>	<p>زمن الاختبار: ثلاث ساعات الدرجة الكلية للاختبار: 60</p>	<p>المادة: علم الحيوان (اللافقاريات) كود المادة: E38 G 221</p>
<p>تاريخ الاختبار: 5 / 6 / 2024 م.</p>	<p>نوع الاختبار: أساسي (دور أول).</p>	<p>المسؤول عن المقرر: تاريخ طبيعى</p>

تعليمات: أجبى عن العدد المطلوب من الأسئلة فقط حرصا على الوقت - اترك الكتب او المذكرات او الاوراق خارج القاعة - لا تصطحبى جهاز المحمول معك الى داخل قاعة الامتحان - استعملى القلمين الازرق والاسود فقط اثناء الاجابة.

الجزء الثانى اجباريا (30 درجة) (10 درجات لكل سؤال) (خمس درجات لكل نقطه)

السؤال الأول

أ- أذكرى الصفات العامه لطائفة الرخويات مع ذكر الأهميه الطبيه والاقتصاديه لها؟

ب- وضحي وظيفة كلا من (المفنات - الاقدام الاتبوبيه - مصباح أرسطو - البرنس - كيس الحبر- الجهاز الوعائى المائى)

السؤال الثانى

أ: بالرسم فقط أوصفى أنواع الملاقط فى الجلد شوكلات مع توضيح وظيفتها و رسم تشريح خيبر البحر؟

ب: صنفى طائفة الجلد شوكلات مع ذكر مثال لكلا منها؟

السؤال الثالث

أ: أشرحي باختصار التنفس والتغذية فى كلا من (محار الماء العذب - خيار البحر) مع ذكر الفرق بين الالتفاف اليميني واليسارى فى بطنيات القدم وتفسير كيفية حدوث عملية الالتواء والالتفاف؟؟



ب: عرفى جنس كلا من (- القوقع الصحراوى - قنفذ البحر) بينما يتغذى الكيتون على ونجم البحر الشعباني له طور برقى يسمى كما أن صدقة الحبار تكون الجسم ومن الناحية التصنيفيه تتبع ريشة البحر الطائفة كما أنها تحتوى على عدد ذراع؟

تمت الأسئلة

مع تمنياتى بالتوفيق والنجاح

الزمسيد

د/ مهران فتحى مهران تونى

	<p>جامعة القادسية كلية التربية بنت أسباط امتحان الفصل الدراسي الثاني 2023-2024</p>	
<p>عدد صفحات الاختبار: ورقتين عدد أسئلة الاختبار: 4 أسئلة</p>	<p>زمن الاختبار: 3 ساعات الدرجة الكلية للاختبار: 60</p>	<p>المادة: فسيولوجي ومحاصيل كود المادة:</p>
<p>تاريخ الاختبار: 22 / 5 / 2024 م.</p>	<p>نوع الاختبار: أساسي (دور أول).</p>	<p>م المسؤل عن المقرر: قسم النبات والميكروبيولوجي</p>

أجبي عن الاسئلة الآتية: الدرجة الكلية للامتحان 60 درجة علما بان الامتحان في ورقتين

١١-٨

أولا : فسيولوجيا النبات 30 درجة

(15 درجات)

سكينة

السؤال الاول: أكملی الجمل الآتية:-

- 1- تتكون الصفيحة الوسطي في الجدار الخلوي من
- 2- تسمى عملية نزع ثاني اكسيد الكربون من مركب حمض البيروفيك باسم.....وينتج عنها عدد من جزيئات الطاقة الاختزالية يقدر بحوالي
- 3- تشتمل عملية البناء الضوئي على.....مراحل هي
- 4- يتרכب الغشاء البلازمي من
- 5- تحتوي دورة كربس على عمليات كيميائية حيوية تسمى
- 6- انواع الروابط بين السكر والكحول تسمى
- 7- نواتج عملية التخمر في ظروف التنفس اللاهوائي هي.....
- 8- تشتمل عملية البناء الضوئي على عمليتين هما
- 9- ينتج عدد.....من جزيئات الطاقة المتحررة خلال مرحلة النقل الالكتروني النوري
- 10- صافي عدد جزيئات الطاقة الاختزالية المتحررة خلال عملية اكسدة الجلوكوز هو.....

3A1P

٢- ١

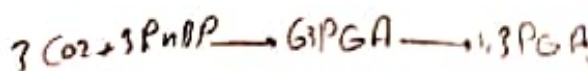
١- ٢

(15 درجات)

السؤال الثاني: تكلمي باختصار عن العبارات الآتية:-

1	اسماء البروتونات في سلسلة النقل الالكتروني خلال مرحلة التنفس الخلوي
2	كيفية حدوث نقل الايونات خلال مرحلة النقل النشط المسمى المضخة عبر الغشاء البلازمي
3	اول مركب ينتج منه السكر في عملية البناء الضوئي
4	مجموعة انزيمات التحلل المائي
5	التثبيت التخصصي للانزيمات

تكملة الامتحان في الخلف



1

طوكيو

3PGA

زمن الاختبار: نصف ساعة
الدرجة الكلية للاختبار: ٢٠ درجة

جامعة الأزهر
كلية التربية بنات أسبوط
امتحان أعمال السنة ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤
المادة: كيمياء عضوية

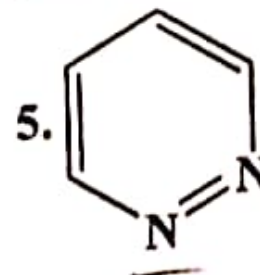
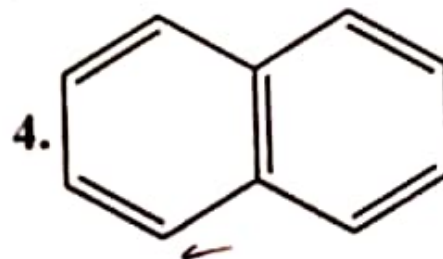
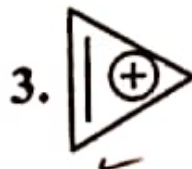
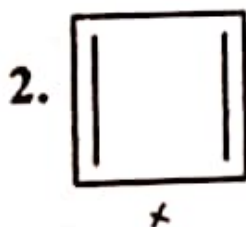
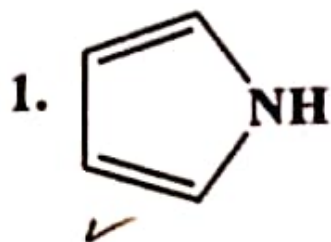
الفرقة: الثانية
الشعبة: العلوم البيولوجية
والجبلولوجية

السؤال الأول: وضح بالمعادلات. (١٠ درجات)

١. طريقان لتحضير البنزين

٢. آلية نيترة البنزين

السؤال الثاني: وضح أي من المركبات الآتية أروماتي طبقا لقاعدة هوكل (١٠ درجات)



صلى على النبي وآله

امتحان الطبع

(1) عرفى ما يأتى مع ذكر مثال ان وجد : المول و السعة الحرارية المولية والمسعر الحرارى

(2) : انيب 2 جرام من نترات الامونيوم فى 20 جرام ماء فى مسعر حرارى مما ادى الى

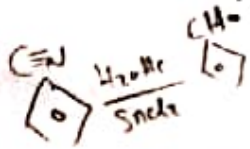
تغيير درجة الحرارة من 23 الى 19

• هل التفاعل طارد ام ماص للحرارة

* احسبى حرارة التفاعل

السؤال الثالث:

(١٠ درجات)



٤. تفاعل فورتنز فينج

٥. تفاعل ستيفن

أ. اكتب بالمعادلات التفاعلات الآتية :-

١. تفاعل فريدل كرافت

٢. تفاعل جرينارد

٣. تفاعل كاينزارو

ب. ضع علامة (✓) امام العبارة الصحيحة وعلامة (x) امام العبارة الخاطئة مع التعليل (ان وجد):

(٦ درجات)

(✓)

١. تصلح الهلجنة المباشرة لتحضير الكلورو بنزين

(✓)

٢. طبقا لقاعدة هوكل لا يعتبر البيروك مركب اروماتي

(✓)

٣. طبقا لقاعدة هوكل يعتبر البيريدين مركب اروماتي

(✓)

٤. لا يعتبر الثيوفين والفيوران مركبات اروماتيه

(x)

٥. تصلح الكلة فريدل كرافت في التفاعل مع كلوريد البروبيل

(✓)

٦. تعتبر مجموعة الكلور منشطة للحلقة وتوجه الي ارثو وبارا

(✓)

(٤ درجات)

ج. كيف يمكن تحويل الاستلين الي المركبات الآتية :-

٢. البنزالدهيد

١. الطولوين



انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

صلى على محمد

د/ أحمد رمضان عبد الله

()

الفرقة: الثانية
شعبة: العلوم البيولوجية والبيولوجية
مادة: الجيولوجيا ٢
زمن الامتحان: ٣ ساعات
التاريخ: ٢٠٢٤ / ٠٥ / ٢٥



جامعة الأزهر
كلية التربية بنات بأسبوط

امتحان الفصل الدراسي الثاني للعام الجامعي (١٤٤٥هـ) / ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤م			
كود المادة: EB&G223	عدد الأسئلة: اربعة اسئلة	عدد صفحات الاختبار: صفحتان	الدرجة الكلية للاختبار: ٦٠ درجة
القسم المسؤول عن المقرر			الجيولوجيا

- بنقني واخواني الطالبات الاعزاء وفقكم الله وكل مجهودكم بالنجاح.
- احتفظي بهنوتك وخذي نفساً عميقاً وأقرني ورقة الامتحان كاملة قبل البدء بالإجابة ونظمي وقت الإجابة. وأقرني الأسئلة بعناية وتأكدتي من حل كل سؤال بالشكل الصحيح. وتأكد من جميع الإجابات، خاصة إذا انتهت من الامتحان مبكراً.
- تأكدتي ان الاسئلة على صفحتين وبهما اربعة اسئلة.

السؤال الاول ١: اكتبى متعرفيه عن كل مما يأتى بأيجاز: (٣٠ درجة)

١- الحدود بين الانواح التكتونية وما هي العوامل التي تؤدي الى زحزحة وحركة الانواح التكتونية

٢- تقسيم الطيات على حسب الشكل وميل المستوى المحوري وميل الجناحين مع الرسم ان امكن.

٣- عناصر الخريطة وما هي أنواعها طبقاً لمحتواها.

السؤال الثاني: اعطى سببا علميا مناسباً لما يأتى. (١٠ درجة)

١- الطيات لها اهمية اقتصادية عالية.

٢- خطوط الطول أكبر في العدد من دوائر العرض.

٣- تتأكل الاجزاء السفلية من أعمدة التلغون في المناطق الصحراوية.

السؤال الثالث: ضع علامة صح (✓) امام الاجابة الصحيحة او علامة خطأ (x) امام الاجابة الخاطئة (١٠ درجة)

() تعتبر المياه الجارية والباطنية والأمواج والتيارات هي عمليات جيومورفولوجية.

() خطوط الطول خطوط وهمية على شكل أنصاف دوائر تتحد جميعها عند نقطتي القطبين وغير متساوية في أطوالها ومتوازية.

() الفائق الحوضي يتكون من فالتين يحصران بينهما منطقة ترتفع فيها الطبقات بالنسبة للناحيتين للفوالق.

() تتكون القشرة القارية من السيليكون والألومنيوم واختصرت إلى صخور السيل. Sial.

() بدأ انفصال القارات منذ حقبة الحياة القديمة إلى أن أخذت أوضاعها الحالية أثناء عصر البليوسين.

() أكد العلماء ان الغطاء الجليدي وما نتج عنه من رسوبيات بكل من جنوب أمريكا وأفريقيا متشابهة تماماً.

() ثلاث اهداف رئيسية تسعى الجيومورفولوجيا الى تحقيقها وهي التمييز والتصنيف والتفسير.

() لاكتشاف عملية تؤدي إلى تشكل الصخور بأشكال غريبة نتيجة احتكاكها بحبات الرمال التي تحملها الرياح.

() التطبيق المتقاطع ينشأ بفعل التيارات الهوائية - المائية عندما يتغير اتجاهها أو سرعتها.

() الحاضر مفتاح الماضي وهو المبدأ المعروف لدى الجيولوجيين بقانون الوثيرة الواحد.

بقية الاسئلة في الصفحة الخلفية

صل على محمد