

كل يوم في الامتحان في صياغة الأسئلة ووضوحها (ف 101)

Mansoura University Faculty of Science Physics Department Subject: Physics(101)		First Term First Level (all programs) Date :10 – 1 - 2011 Time allowed : 2 hours Full Mark:: 60 Mark
Course (s): Heat and Properties of Matter		

Answer the following Questions: Each Questions (15) Mark

<p>[1] A:- Define the following. British thermal unit – Latent heat of vaporization – Stefan's Law – Isobaric process [8] Mark</p> <p>B:- A cowboy fires a silver bullet of mass 2 gm with a muzzle velocity of 200 m/s into the pine wall of a saloon. Assume that all the thermal energy generated by the impact remains with the bullet. What is the temperature change of the bullet (specific heat of silver = 234 J/Kg. °C) [7] Mark</p>
<p>[2] A:-What mass of steam initially at 130 °C needed to warm 200g of water in a 100 g glass container from 20°C to 50°C. (Specific heat of steam = 2010 J/kg.K, Specific heat of water = 4190 J/kg.K, $L_v = 2.26 \times 10^6$ J/kg, specific heat of glass = 837 J/kg.K) [7] Mark</p> <p>B :- Drive an expression for the radial heat flow through the spherical cross section pipe ? [8] Mark</p>
<p>3-A) Define the following: The Continuity Equation –The steam point –The shear stress - The concepts of ideal fluid follow [8] Mark</p> <p>B) A pipe has a diameter of 16 cm at point 1 ($P_1 = 200$ KPa) and 10 cm at point 2 that is 6 m higher than portion 1. When oil of density 800 kg/m³ flows in this pipe at a rate of 0.03 m³/s . Find the pressure at point 2 ? [7] Mark</p>
<p>4-A) The position of a particle moving along X-axis is given by : $X(t)= 4 \sin (20t)$ m and t in second. Compute a) The X_{max} , V_{max} , periodic time and frequency. b) Position, velocity and acceleration. [7] Mark</p> <p>B) Derive the Bernoulli's equation ($P + \frac{1}{2} \rho v^2 + \rho g y = \text{constant}$). [8] Mark</p>

Examiners:

د/ عبدالرحمن لاشين

د. مایسة اسماعیل

ا.د. / المتولى عبد الرازق



أجب عن الأسئلة الآتية:

أولاً: الجيولوجيا التاريخية

(١٥ درجة)

السؤال الأول: أكمل ما يلي :

- ١- من أمثلة النباتات البرية في العصر الديفوني جنس... (١)...
- ٢- يعتبر علم..... (٢).... الذى يختص بدراسة وتركيب بقايا وأثار الكائنات الحية سواء أكانت الحيوانية منها أو النباتية التى عاشت فى الأزمنة الجيولوجية الغابرة وحفظت بقاياها الصلبة وأثارها بين الطبقات الصخرية.
- ٣- من أجناس المسرجيات غير المعشقة فى الكمبرى جنس..... (٣).....
- ٤- تكونت الحركة الهيرسينيه فى نهاية حقبة الحياة... (٤).....
- ٥- من النباتات التى لعبت دوراً مهماً فى تكوين طبقات الفحم الأشجار الحرشفية مثل جنس... (٥) ذات الحراشيف المربعة أو السداسية ، و جنس... (٦) ذو الحراشيف المعينية.
- ٦- بدأت الفورامينفرا فى الإنتشار منذ العصر الكربونى السفلى ومنها مجموعة..... (٧) وهى مجموعته مغزلية الشكل وطويله إنتشرت أثناء الكربونى العلوى واليرمى مثل جنسى..... (٨) و..... (٩)...
- ٧- من أمثلة الحفريات الموجودة فى العصر الترياسى، جنس... (١٠) من الرأسقدميات و جنس... (١١) من الكرينويدات.

٨- يطلق على العصر السليورى عصر سيادة... (١٢).....

٩- ابتدأت الجرابتوليتات فى الإضمحلال خلال العصر السليورى ولكن يمثلها جنس واحد وهو... (١٣)...

١٠- يطلق على الأسماك البدائية التى عثر على بقاياها فى صخور العصر الأردوفيشى بـ... (١٤)...

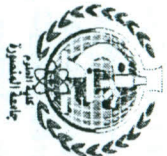
١١- يعتبر... (١٥) وهى ديناصورات ذات قرون كانت تعيش خلال العصر الطباشيرى وهى من أكالات الأعشاب.

السؤال الثانى: ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة مع تصحيح الخطأ

(١٥ درجة)

إن وجد:

- ١- ينقسم العصر الجوراسى إلى ثلاثة أقسام رئيسية هى الأسفل والمتوسط والعلوى
- ٢- يعتبر جنس *Globotruncana* وهو من الفورامينفرا الهانمة المهمة فى الطباشيرى العلوى.
- ٣- يطلق على حقبة الحياة الحديثة مصطلح حقبة سيادة الثدييات.
- ٤- بلغت الجلدشوكيات خاصة غير المنتظم منها إلى قمة إنتشارها خلال حقبة الحياه الحديثة.
- ٥- ظهرت الثدييات الأولية فى نهاية العصر الترياسى وأوائل العصر الجوراسى.
- ٦- يتكون الأركيوزيك غالباً من صخور رسوبية وصخور متحوله عنها.
- ٧- تكونت عدداً من الإنتشاءات الجبلية فى عصور ما قبل الكمبرى أهمها وأخرها ما أطلق عليه الحركة الكاليدونية.
- ٨- يشمل حقبة الحياه القديمة المبكرة أربعة عصور جيولوجية فقط.
- ٩- يطلق على العصر النيوجينى عصر سيادة النيموليتات.
- ١٠- سادت فى حقبة الحياه القديمة المبكرة مجموعة ثلاثيات الفصوص وهى من المسرجيات.
- ١١- إنتشرت رتبة سورسكيا وهى من الديناصورات فى خلال عصرى الجوراسى والطباشيرى فقط.
- ١٢- أطلق إسم الترياسى على ذلك العصر لأن القسم الأوسط منه يتكون من حجر جيرى محارى.
- ١٣- تكونت رواسب الحجر الرملى الأحمر الجديد نتيجة لعواقب الحركة الكاليدونية.
- ١٤- أطلق على العصر البرمى عصر سيادة الأسماك حيث ظهرت خمسة طوائف منها.
- ١٥- ظهرت أقدم البرمائيات لأول مرة فى العصر الكربونى المتأخر.



ثانيا: الجيولوجيا الطبيعية

السؤال الثالث:
أولا: أكمل ما يأتي:
درجه ٥ ٨ درجات

- ١- من الظواهر المصاحبة للبراكين
٢- هي عمليات تؤدي في محصلتها الى حالة من التوازن في سطح القشرة الأرضية.
٣- إن فعاليات التجوية المختلفة تنشط بفعل
٤- إن تعمل كأداة تكيف الصخور المكونة للقشرة الأرضية مع البيئة التي توجد فيها.
٥- تكون التالس كنتيجة لـ
٦- من بعض مهام العمل الجيولوجي للرياح في البيئات الصحراوية

ثانيا: ضع علامة (٧) أو (X) أمام العبارات الآتية وضح الخطأ منها:
درجات ٧

- ١- يعال كثرة وجود معدن الجبس في مكشوف صخور الأبهديريت الى ظاهرة التميؤ.
- ٢- من نواتج التاكسد تكون تربة اللاتريت وكذلك معدن الليمونيت.
- ٣- تعتبر الظاهرة الطوبوغرافية المسماة بالكارست من إحدى نواتج التجوية الكيميائية بالتكرين.
- ٤- يعتبر تصاعد غاز الكربون من الآبار فجأة وبثبات مناسب المياه فيها دليلا على حدوث الزلازل.
- ٥- تتكون رواسب اللوس كنتيجة للعمل البياني للرياح بواسطة حمولته المتحركة.
- ٦- تحدث أكبر البراكين النشطة بعيدا عن إلقاء الأوراح التكتونية أو هبوطها وتفاعلها مع مواد الأرض الأخرى.
- ٧- تتميز عمليات التجوية بانها بطيئة جدا بحيث لايمكن ملاحظتها بصورة مباشرة إلا من خلال المباني الأثرية القديمة والتي يمكن منها تقدير معدلها.

السؤال الرابع:
وضع اختصارا مناسبيا لما يأتي:
درجه ٥ ٨ درجات

- ١- نحن مجموعة من العمليات تستحيل الحياة بدوننا على هذا الكوكب.
- ٢- أعمل في الصخور وأقوم بتدمير البنية الداخلية لمعادنه فاغير التركيب الكيميائي له ومظهره الخارجى.
- ٣- يسموننى بالسريبر وفي بلاد اخرى بالرج و أنا نتاج لعمليات التذرية بالرياح.
- ٤- أنا أرض صلبة على هيئة هضاب شاسعة الإنتشار وليس فوقى رسوبيات وغالبا كان تكوينى بواسطة الرياح من صخور طبقية فتاتية.
- ٥- أنا صلبة يخاف منى الناس بحماية منشاتهم باكوام صخرية أو قواعد أسمنتية هرمية الشكل على ارتفاع يقرب من ثلاثة أرباع المتر.
- ٦- لولا حدوثى لأستوى سطح البحر مع اليابسة وما كنت هناك حياة.
- ٧- من إحتتمالات حدوثى التغير فى قوة واتجاهات المجالات المغناطيسية للأرض وكذلك زيادة الحرارة المنبعثة فى المنطقة.
- ٨- بسهولة أستطيع أن أحول الفسبارات البوتاسية الى معدن الكولينايت.

مع امتيانتا بالتفريق
أ.د. صلاح نصر عياد ، أ.د. عادل جنيدى

لجنة الإمتحان والتصحيح*:
أ.د. صلاح نصر عياد* ، أ.د. عادل محمد جنيدى*



كلية العلوم بالمنصورة

امتحان مادة: حقوق الإنسان
الفصل الدراسي : الأول

الزمن: ساعتان
الفرقة:

السؤال الأول

حدد العبارات الصحيحة والخاطئة فيما يلي مع تصحيح العبارات الخاطئة :

١. تتميز حقوق الإنسان بوجه عام بأنها حقوق مالية يمكن تفويضها بالنفود ، كما أن من وقع عليه اعتداء على أي حق من هذه الحقوق له الحق في التعويض المالي عما أصابه من ضرر جراء هذا الاعتداء .
٢. يُعتقد إجماع الفقهاء على أن الجسم الإنساني يعتبر داخلا في دائرة التعامل .
٣. يعد القتل بدافع الرحمة مانعا من موانع المسؤولية .
٤. يعني النص على الالتزام بعدم إقضاء الأسرار المهنية عن إقرار الحق في احترام سرية الحياة الخاصة .
٥. يجوز إجراء أي تجربة علمية أو طبية على أي إنسان بدون رضاه الحر .
٦. فرق الإسلام في حماية حياة الإنسان بين المسلم وغير المسلم .
٧. يعد الحق في التقاضي من حقوق الإنسان ، كما أنه من آليات حماية حقوق الإنسان عامة على المستوى الدولي .
٨. رضاه المجني عليه بالاعتداء على حرمة الحياة الخاصة لا يمنع من التمسك بالاثار المترتبة على هذا الاعتداء .
٩. تعد الوساطة والتحكيم من طرق العدالة البديلة .
١٠. يجوز أن تنطق بالحكم في جلسة سرية أيضا ذات الاعتبارات .

السؤال الثاني

أجب عن سؤالين فقط مما يأتي :

١. أهمية حماية حقوق الإنسان على المستوى الدولي .
٢. يعد الحق في الحياة من أهم الحقوق الشخصية للإنسان سواء من منظور القانون أو الشريعة الإسلامية . أشرح ذلك بالتفصيل المناسب .
٣. عرف الحقوق و الحريات المعنوية ثم أذكرها بالتفصيل .
٤. الحق في التقاضي حق من حقوق الإنسان ، كما أنه آلية لحماية حقوق الإنسان بوجه عام . تكلم في ذلك موضعا صعوبات ممارسة هذا الحق ، ووسائل الحد منها ثم وضح الضمانات المقررة لكفالة هذا الحق .

مع التمهيد والتوضيح و النجاح

المستوى : الأول		الفصل الدراسي الأول: دور يناير ٢٠١٠
المادة: جبر وهندسة		التاريخ: ١٢ / ١ / ٢٠١١ م
كود المادة : ر ١١١	قسم الرياضيات - كلية العلوم	الزمن : ساعتان
		الدرجة الكلية : ٨٠ درجة

برامج : الكيمياء - الكيمياء الحيوية - كيمياء وحيوان - ميكروبيولوجي - علوم بيئة - جيولوجيا - جيوفيزيكا

أجب عن الأسئلة التالية:-

(٢٠ درجة)

السؤال الأول:

أ- أثبت باستخدام الاستنتاج الرياضي أن $\frac{1}{1 \times 2} + \frac{1}{2 \times 3} + \frac{1}{3 \times 4} + \dots + \frac{1}{n(n+1)} = \frac{n}{n+1}$ (١٠ درجات)

(١٠ درجات)

ب- بين ما إذا كان المستقيمان

$$2x + 3y + 5 = 0 \quad \& \quad x + y + 2 = 0$$

متقاطعين أم لا وإذا كانا متقاطعين أوجد نقطة تقاطعهما والزاوية بينهما وأوجد معادلة المستقيم المار بنقطة التقاطع وعمودي على المستقيم $x - 2y + 1 = 0$.

(٢٠ درجة)

السؤال الثاني:

(١٠ درجات)

أ- باستخدام قاعدة كرامر أوجد حل المعادلات الآتية

$$x - y + z = 6 \quad \& \quad 2x - y - 2z = 5 \quad \& \quad x - 4y + z = 3$$

ب- أوجد المحل الهندسي لنقطة تتحرك بحيث يكون بعدها عن النقطة $(-1, -1)$ يساوي $\sqrt{6}$. (١٠ درجات)

(٢٠ درجة)

السؤال الثالث:

(١٠ درجات)

أ- حلل الكسر $\frac{x^2 - 1}{x^2 - 5x + 6}$ إلى كسوره الجزئية.

ب- بنقل المحاور نقلا موازيا إلى النقطة $(-2, 1)$ اكتب المعادلة $y^2 + 3x - 2y + 7 = 0$ في أبسط

(١٠ درجات)

صورة وحدد نوع المنحنى الذي تمثله المعادلة مبينا الرأس والبؤرة والدليل مع الرسم

(٢٠ درجة)

السؤال الرابع:

(١٠ درجات)

أ- أوجد المقياس والسعة للعدد المركب $z = 1 + \sqrt{3}i$ ثم أوجد قيمة z^5 , $z^{\frac{1}{3}}$

ب- ارسم القطع الناقص $16x^2 + 9y^2 - 32x + 36y - 92 = 0$ ثم أوجد إحداثي الرأسين والبؤرتين

(١٠ درجات)

ومعادلتى المحورين والدليلين وطول الوتر البؤري العمودي.

أسرة التدريس (د. عواطف شاهين & د. محمد الدسوقي)

مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق

معلومات شخصية الطالب - اسم الطالب، رقم الامتحان، تاريخ الامتحان، ...
 ك (10) + ...

Mansoura University
 Faculty of Science
 Chemistry Department
 Subject: Chemistry
 Course(s): General Chemistry



First Term
 First Level
 Date: 17 Jan., 2011
 Time Allowed: 2 Hours
 Full Mark: 60 Marks

Answer the following questions

1) a- **Describe the bonding in the N₂ molecule** (15 Marks)

- i- According to valence bond theory.
- ii- According to molecular orbital theory.

b- **Write short notes on the following:**

- i- Heisenberg uncertainty principle.
- ii- Size of atoms.

2) a- **Draw the Lewis structure for: NH₃, POCl₃, CO₃²⁻** (15 Marks)

(¹H, ⁷H, ¹⁵P, ⁸O, ¹⁷Cl, ⁶C)

b- **Complete the following table:**

Z	Electronic Configuration	Period number	Group number	Quantum Numbers			
				n	l	m	s
19
33
56

3) **Define the following:** (15 Marks)

- (i) Avogadro's number
- (ii) Ionization energy
- (iii) Lattice energy

Then, from **Born- Haber cycle** for NaCl complete the following equation:

$$\Delta H(\text{sublimation}) + \dots + \dots + \dots + \dots$$

4) a- **NaCO₃ is very important industrial chemical used in making glass:** (15 Marks)

- (i) what is the mass of 0.25 mole of Na₂CO₃?
 - (ii) How many moles of 132 gm of Na₂CO₃?
- The atomic weights of C = 12, O =16 and Na =23.

b- **Calculate the change in energy, frequency and wavelength** of an electron transfer from fifth energy level to second energy level; if you know that: C = 3x10⁸ m/s, h = 6.626x10⁻³⁴ J.S, A = 2.18x10⁻¹⁸ J.

Best Wishes from
 Prof. Nagwa Nawar & Dr. Rania Zaky