كلية العلوم جامعة المنصورة التاريخ ١٠١٥/١٢/٢ مقرر / حقوق الإنسان كود القرر / ع ۱۰۳ زمن الإمتحان / ساعتان الستوى الأول (جميح البرامج)

أجب على الأسئلة الآتية: -

السؤال الأول: - ضع علامة صح أو علامة خطا بدون تعليل

١-صدر الإعلان العالمي لحقوق الإنسان في العاشر من ديسمبر عام ١٩٥٨.

٢-يعتبر رضاء المجنى عليه سبباً لإباحة الفعل في القتل بدافع الرحمة .

٣-تعد حرية الرأي هي الحرية الأم بالنسبة لطائفة الحريات المعنوية.

٤-يعد اتخاذ الدولة ديناً رسمياً لها عائقاً أمام الحرية الدينية .

٥- حق التقاضي يمكن الشخص من اقتضاء حقه عن طريق العدالة الخاصة .

السؤال الثاني: - اكتب في موضوع واحد فقط مما يلي: -

١-تكلم عن حق التقاضي مبينا ماهيته ومصادره والضمانات اللازمة له.

٢-تكلم عن حق الإنسان في الحياة في الإسلام.

Mansoura University Faculty of Science Chemistry Department Course: Chem. (121)



First Level Date: 5/1/2016

Time Allowed: 2 hours Full Mark: 60 Marks

*** Answer the following questions ****

\mathcal{O}	5 marks)
1. The Cl-P-Cl bond angles in PCl_5 are 90° and 120°. ($_{15}P$, $_{17}Cl$)	*
2. The maximum number of electrons in each of subshell is $(4\ell + 1)$.	
3. The first ionization energy of P atom is less than that of S atom. ($_{15}P$, $_{16}S$)	
4. In the periodic table, the O element is the highest electronegative and Ba is the least. (80	O. 54Ba)
5. BeCl ₂ is a linear molecule whereas H ₂ O has bent molecular geometry. (4Be, 8O, 17Cl)	0, 3024)
6. The polarity of the covalent bond increases as follow: C-O > C-N > C-F	
(Electronegativities of ${}_{6}C = 2.5$, ${}_{7}N = 3$, ${}_{8}O = 3.5$, ${}_{9}F = 4$)	
7. No two electrons in one atom have different set of quantum numbers.	
8. The maximum number of electrons in f subshell is 14.	
9. The atoms combined together to form bonds.	
10. The hybridization of B in BF_3 is sp^3 . (${}_5B$, ${}_9F$)	
[Q2] Choose the correct answer of the following questions: (15	marks)
1. Which sketch represents an orbital with the quantum numbers $n = 3$, $\ell = 0$, $m_{\ell} = 0$?	1
a) SR b) O o) R d) CO	
2. Which of the following is most likely to be an ionic compound?	
a) NF_3 b) N_2 c) CO_2 d) Na_2O	
3. Which of the following has the largest radius? (80, 11Na, 12Mg, 17Cl)	
a) Cl^- b) O^{2-} c) Na^+ d) Mg^{2+}	
4. What is the electron configuration for copper ion, 29Cu ⁺ ?	
a) $[Ar] 4s^2 3d^9$ b) $[Ar] 4s^1 3d^{10}$ c) $[Ar] 4s^0 3d^{10}$ d) $[Ar] 4s^2 3d^8$	
5. Which of the following Lewis N_2O structures is false? ($_7N$, $_8O$)	
5. Which of the following Lewis N_2O structures is false? ($_7N$, $_8O$)	
5. Which of the following Lewis N ₂ O structures is false? (₇ N, ₈ O) a): N≡N-Ö: b) N=N=Ö c): N-N≡O:	
 5. Which of the following Lewis N₂O structures is false? (7N, 8O) a) : N≡N-Ö: b) Ñ=N=Ö c) : Ñ-N≡O: 6. Which one of the following is a metal? a) 5B b) 6C c) 31Ga d) 19K 7. Which one of the following molecular formulas is an empirical formula? 	
5. Which of the following Lewis N ₂ O structures is false? (₇ N, ₈ O) a): N≡N-O: b) N≡N=O: c): N-N≡O: 6. Which one of the following is a metal? a) ₅ B b) ₆ C c) ₃₁ Ga d) ₁₉ K	
 5. Which of the following Lewis N₂O structures is false? (₇N, ₈O) a) : N≡N-Ö: b) Ñ=N=Ö c) : Ñ-N≡O: 6. Which one of the following is a metal? a) ₅B b) ₆C c) ₃₁Ga d) ₁₉K 7. Which one of the following molecular formulas is an empirical formula? a) C₆H₆O₂ b) H₂O₂ c) C₂H₆SO d) H₂P₄O₆ Molecules like CO₂, NO₂ and BF₃, which one obeys octet rule? (₅B, ₆C, ₇N, ₈O, ₉F) 	
 5. Which of the following Lewis N₂O structures is false? (¬N, 8O) a) : N≡N-Ö: b) Ñ=N=Ö c) : Ñ-N≡O: 6. Which one of the following is a metal? a) ₅B b) ₆C c) ₃₁Ga d) ₁9K 7. Which one of the following molecular formulas is an empirical formula? a) C₆H₆O₂ b) H₂O₂ c) C₂H₆SO d) H₂P₄O₆ Molecules like CO₂, NO₂ and BF₃, which one obeys octet rule? (₅B, ₆C, ¬N, 8O, ∘F) a) All obey. b) Only BF₃ c) CO₂ and NO₂ d) Only CO₂ 	
 5. Which of the following Lewis N₂O structures is false? (7N, 8O) a) : N=N-O: b) N=N=O: c) : N-N=O: 6. Which one of the following is a metal? a) 5B b) 6C c) 31Ga d) 19K 7. Which one of the following molecular formulas is an empirical formula? a) C₆H₆O₂ b) H₂O₂ c) C₂H₆SO d) H₂P₄O₆ Molecules like CO₂, NO₂ and BF₃, which one obeys octet rule? (5B, 6C, 7N, 8O, 9F) a) All obey. b) Only BF₃ c) CO₂ and NO₂ d) Only CO₂ 8. Which one of the following is the correct orbital diagram for ground state oxygen (8O)? 	
 5. Which of the following Lewis N₂O structures is false? (¬N, 8O) a) : N≡N-Ö: b) Ñ=N=Ö c) : Ñ-N≡O: 6. Which one of the following is a metal? a) ₅B b) ₆C c) ₃₁Ga d) ₁9K 7. Which one of the following molecular formulas is an empirical formula? a) C₆H₆O₂ b) H₂O₂ c) C₂H₆SO d) H₂P₄O₆ Molecules like CO₂, NO₂ and BF₃, which one obeys octet rule? (₅B, ₆C, ¬N, 8O, ∘F) a) All obey. b) Only BF₃ c) CO₂ and NO₂ d) Only CO₂ 	2p

9. Which of the following elements has the most negative electron affinity?

c) 8O

b) ₉F

a) 10Ne

d) 6C

[Q3] Complete the following statements:

(15 marks)

- 1. Pauli Exclusion Principle states that
- 2. The four quantum numbers of the last electron in 3d³ are
- 3. concluded that it is impossible to simultaneously know both the position and momentum of an object as small as an electron.
- 4. In Lyman series of H spectrum, the third line represents the movement of electron from the
- 5. The atomic size of Li is than that of O and the atomic size of Be is than that of Ba. (3Li, 8O, 4Be, 56Ba)
- 6. Down the group, the first ionization energy and the electron affinity
- 7. s-s overlap produce bonding molecular orbital and antibonding molecular orbital.
- 8. Ionic bond results from attraction between ions of different charges and bond results from sharing of electrons from two atoms but bond results from sharing pair of electrons in which both electrons come from the same atom.
- 9. 80% of known elements on the earth are
- 10. Bonding M.O. possess energy than of atomic orbitals.

[Q4] a- On the basis of (M.O.T), answer the following:

(15 marks)

- 1. Which molecule is more stable O_2 or O_2 ?
- 2. Which molecule is paramagnetic N_2 or O_2 ?
- **b-** 12 gram of zinc and 6.5 gram of sulfur react to form zinc sulphide (**ZnS**), a substance used in phosphor that coat the inner surfaces of TV picture tubes and computer screens; the equation of the reaction is

$$Zn + S \rightarrow ZnS$$

- 1. Which is the limiting reactant?
- 2. How many grams of ZnS can be formed? (The atomic weights of Zn=65.4, S=32).
- c) Magnesium reacts with chlorine to form MgCl₂, draw Born-Haber cycle of the formation of MgCl₂?

***** Best Wishes *****

Prof. Nagwa Nawar and Prof. Ola El Gamal

دور: يناير 2016

الزمن: ساعتان

التاريخ: 9/ 1/ 2016



كلية العلوم - قسم الرياضيات

المستوى: الأول

المادة: جبر وهندسة

كود المادة: (ر111)

البرامج: كيمياء -الكيمياء الحيوية - كيمياء وحيوان - ميكروبيولوجي - كيمياء ونبات -علوم بيئة - جيولوجيا - جيوفيزيقا

الدرجة الكلية: 80 درجة

أجب عن الأسئلة الآتية:

السوال الأول:

أ استخدم مبدأ الاستنتاج الرياضي في اثبات أنه لاى عدد طبيعي $n \in N$ فان:

$$\frac{1}{1\times 3} + \frac{1}{3\times 5} + \dots + \frac{1}{(2n-1)(2n+1)} = \frac{n}{(2n+1)}$$

2x + y + 5 = 0 , x + y + 2 = 0 والزاوية بينهما -2x + y + 5 = 0

2x + 3y + 7 = 0 تم المستقيم الذي يمر بنقطة التقاطع وعمودى على المستقيم الذي يمر بنقطة التقاطع وعمودى على المستقيم الذي y + 7 = 0

· Jitt Hall

نسوال الثاني:

أ - اختار الاجابة الصحيحة مع الرسم وتوضيح جميع البيانات على الرسم

المعادلة $y^2-4y+x-8=0$ تمثل: ١) قطع ناقص, ب) دائرة , ج) قطع مكافىء (10 درجات)

ب – اوجد المقياس والسعة للعدد المركب $z = \frac{2-2i}{1+i}$ ثم اوجد المقياس والسعة للعدد المركب

السؤال الثالث:

أ- باستخدام طريقة كرامر اوجد حل المعادلات الخطية الآتية:

$$(3x + y + 2z = 11)$$
, $x + 2y - z = 2$, $2x - 3y + z = -1$

ب- اوجد معادلة القطع الناقص الذي مركزه عند النقطة (2, 3-) و احدى بؤرتيه (2, 3)

واحدى رؤوسه عند النقطة (2,8) موضحا جميع المعلومات الخاصة به مع الرسم.

(10 درجات)

السؤال الرابع:

$$\frac{3x^2+x+4}{x^3+4x}$$
 أحدثل الكسر الآتى إلى كسوره الجزيئية أحدث المعارية المعارية

ب – أوجد معادلة المنحنى $x^2 + y^2 - 12x - 8y + 50 = 0$ عند نقل المحاور موازية لنفسها إلى النقطة o'(6,4) وحدد نوع المنحنى .

Mansoura University
Faculty of Science
Department of Physics



First Term Exam 2015-2016 Physics (101)

Time Allowed: 2 h Date: 16 / 1 / 2016 All Programs

Answer the following Questions: Q.1) What is the meaning of each expression:

(20 Mark)

- 1- The work done to produce a quantity of heat equal to 1 cal.
- 2- Particles that are very close together can transfer heat energy by.....
- 3- The quantity of heat (Q) that flow perpendicular to the face during a time (t).
- 4- The rate of heat flow per unit area per unit temperature gradient when the heat flow is at right angle to the faces of a thin parallel material under steady state condition.
- 5- The amount of time it takes to complete one oscillation or 1 cycle.
- 6- The amount of heat per unit mass needed to change one gram of a solid substance into one gram of liquid without changing its temperature.
- 7- The deformation produced in the body is not completely recovered after the removal the load.
- 8- The negative ratio between the lateral strain to longitudinal strain.
- 9- An external pressure applied to an enclosed fluid is transmitted uniformly throughout the volume of the liquid.
- 10-If a body is totally or partially immersed in a fluid, the buoyant force will equal to the weight of displaced fluid.

Q.2) Write 'T' if the statement is true and 'F' if the statement is false. (10Marks	s).
1- Hooks law is applied correctly up to Elastic limit.	()
2- Insulators do not have free electrons and so they conduct heat as well as metals.	()
3- Heat conduction is the transfer of heat by the direct collision between particles of matter.	()
4- The heat travels between the Sun and the Earth by conduction or by convection.	(
5- The latent heat of vaporization of a substance is always Greater than its latent heat of fusion.	()
6- The coefficient of linear expansion is twice the area of thermal expansion.	(
7- Substances with higher heat capacities heat up more slowly than those with lower heat capacities.	()
8- In steady flow, the velocity of an incompressible fluid at each point does not remains constant.	()
9- A thermometer is an instrument that measures the temperature of a system in a quantitative way.	()
10-Change in shape or size (or both) of a body due externally applied force is called stress.	()
이 즐거움을 하는 것이 있다면 이 중에 가게 하다. 그는 이렇게 되었다고 하는 이번 사람들이 되었다고 있다면 하는데 하는데 하다 하다.	` /

Q.3) Solve these Problems

(10 Marks)

- 1- A 0.1 Kg unknown (ingot) of metal is heated to 300 °C and then dropped into a beaker containing 0.5 Kg of water initially at 25 °C. If the final equilibrium temperature of the mixed system is 50 °C. Find the specific heat of the metal. ($C_w = 4190 \text{ J}$)
- 2- The smaller and larger pistons of a hydraulic press have diameters of 4 cm and 12 cm. What input force is required to lift a 4000 N weight with the output piston?
- 3- The extremes of temperature in the bottom of the earth, over a period of 50 years, differ by 116 °F. Express this range in Celsius degree?
- 4- A square hole 8.00 cm along each side is cut in a sheet of copper. Calculate the change in the area of this hole if the temperature of the sheet is increased by 50.0 K. $\beta_c = 34 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$.
- 5- If the force F equal $F = 2\pi r Lv\eta/R$ where r is radius L is length, v is speed and R is distance, what are the dimensions of η (viscosity)?

Q.4) Answer these questions:

20 Marks)

- 1- If the general equation of simple harmonic motion is gives by $[d^2x/dt^2 + (k/m)x = 0]$. Prove that the angular frequency $\omega^2 = k/m$ where x is the displacement k is the spring constant and m is the mass of object.
- 2- Write the difference between the tensile, the Bulk and the Rigidity modulus.
- 3- Bernoulli's equation studies the relation between pressure P, density ρ , velocity υ and height h and their ability to describe fluids in motion. Discuss this equation in When i- the liquid at rest, ii- if the height is constant. iii- When there is no change in pressure
- 4- There are three temperature scales that are used by scientists to measure temperature. How are they different from each other?

Good luck Examiners

Prof . Dr. Moustafa Tawfik Ass. Prof. Maysa -Ismael Dr. Afaf Sarhan Prof . Dr. Rizk Moustafa
Dr. Mohamed Mekamer
Dr. Menem Reda

دور يناير ٢٠١٦ الزمن: ساعتان التاريخ: ٢٠١٦/١/٢٦



المستوى: الأول

البرنامج: رياضيات & إحصاء وعلوم الحاسب & فيزياء & فيزياء حيوي & جيوفيزياء

المقرر: میکانیکا (۱) ر ۱۲۱

(الدرجة الكلية ٨٠ درجة)

أجب عن الأسئلة الآتية:

2		٤.	٤ .		
بأتى:	1 . 1	121/	1-1	[1]	
./ 20	0	الصمر	1	1	

- $\underline{x}=\cdots\cdots$ فان $\underline{x}=2\underline{k}$ فان مسقط المتجه \underline{A} على المتجه \underline{B} يساوى $\underline{A}\cdot\underline{B}=B^2$ فان مسقط المتجه \underline{A} على المتجه \underline{B} يساوى $\underline{A}\cdot\underline{B}=B^2$ فان مسقط المتجه $\underline{A}\cdot\underline{B}=B^2$ يمكن أن تكافئا ازدواج إذا كانت $\underline{C}=-\alpha\underline{i}+2\underline{k}$ في مستوى رأسي هو $\underline{C}=-\alpha\underline{i}+2\underline{k}$ فان سرعته الأبتدائيه تساوى (iv) إذا كان أقصى مدى لجسيم قذف في مستوى رأسي هو
- $x = 5 \cos \frac{\pi}{2} t$ فان أقصى سرعه له هي $x = 5 \cos \frac{\pi}{2} t$ فان أقصى عجله هي (v) جسيم يتحرك طبقا للمعادلة (v) أمام العبارة الصحيحة وعبارة (v) أمام العبارة الخطأ مع تصحيح الخطأ:
- (۱) المتجهان $\underline{B} C$, $\underline{B} + \underline{C}$ يكونان متعامدان إذا تساوى \underline{B} في المقدار.
- (ii) اذا كان المتجه $\underline{A}=2\underline{i}+\underline{k}$ قطر في متوازي أضلاع ، $\underline{B}=\underline{j}-\underline{k}$ أحد أضلاعه فان مساحته تساوى 3 وحده مربعه.
- (iii) إذا كان عزم مجموعة من القوى يتلاشى عند نقطة ما فان هذه المجموعة تكون متزنة.
- (iv) إذا تحرك جسيم حركة توافقية بسيطة في خط مستقيم فإن أكبر قوة تحدث عند مركز الحركة.
- (V) إذا قذف جسيمان في مستوى رأسي بنفس السرعة، في اتجاهين °65°, 25° مع الافقى فان الجسمين يكونا لهما نفس المدى على الافقى.
 - فأوجد: $\underline{A} = 2\underline{i} + \underline{j} \underline{k}$, $\underline{B} = \underline{j} + 2\underline{k}$, $\underline{C} = \underline{i} + \underline{k}$ فأوجد:
 - التي تجعل المتجهات $\underline{A}+\alpha \underline{B},\ \underline{A},\ \underline{C}$ تقع في مستوى واحد. α
 - متجه عمودي على كل من $\underline{B}, \underline{C}$ ومسقطه على محور x يساوى x وحدات.
 - متجه یوازی المتجه $\underline{B}+\underline{C}$ وطوله یساوی -
- ب) ازدواج يتكون من القوة $\underline{F} = 5\underline{i} \underline{j} + 2\underline{k}$ وتمر بالنقطة (-1,0,2) وقوة (-1,0,2) وقوة $\underline{F} = 5\underline{i} \underline{j} + 2\underline{k}$ أوجد عزم الازدواج .

باقى الأسئلة بالخلف

- [۲] مجموعة من القوى تتكون من القوة $\underline{F}_1 = \underline{i} \underline{j}$ وتمر بالنقطة (1,0,-1) وقوة أخرى $\underline{F}_2 = 2\underline{i} + \underline{k}$ وتمر بنقطه الأصل وكذلك المجموعة اللولبية $\underline{C} = 3\underline{i} \underline{k}$ الأصل وازدواج عزمه $\underline{C} = 3\underline{i} \underline{k}$ أوجد ما تكافئه هذه المجموعة عند نقطة الأصل وكذلك المجموعة اللولبية المكافئة.
- ب) قذف حجر إلى البحر من قمة صخرة ارتفاعها \$91 ft بسرعة مقدراها \$40 ft/sec في اتجاه يصنع زاوية ظلها \$-.

 أثبت أن الحجر يصل إلى الماء عند نقطة تبعد \$104 ft من قاعدة الصخرة وأوجد أقصى ارتفاع يصل الحجر واتجاه حركته عندما يصل إلى الماء.
- O مركز الذبذبة $\frac{3}{2}ft$ من النوطة بساوى $\frac{3}{2}ft$ من الحركة وزمنها الدوري ، ثم أحسب زمن الحركة من $\frac{3}{2}ft$ نقطه أخرى $\frac{3}{2}ft$ تبعد مسافة $\frac{3}{2}ft$ من النقطة $\frac{3}{2}ft$ في جهة واحده من $\frac{3}{2}ft$
- ب) ثبت أحد طرفي خيط مرن طوله الطبيعي 3 ft ومعامل مرونته 3 b في نقطه ثابتة 0 وعلق في الطرف بنت أحد طرفي خيط مرن طوله الطبيعي 3 tt ومعامل مرونته كالمناه أيد الخر جسيم كتلته tt وأجد أقصى عمق يصل الأخر جسيم كتلته tt وأجد أقصى عمق يصل البه الجسيم أسفل النقطة tt .

مع أطيب التمنيات بالنجاح

أ.د/ مجدى إلياس فارس د/ الشحات عبدالعزيز د/ دعاء ابراهيم عطا