



First Term Examination Jan. 2010

**Educational Year: First Year
Time: 2 hours
Date: / 1 / 2010**

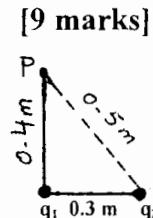
Subject: Physics
Course(S): 102 Phy. (۱۰۲ ف)
Optics & Electricity
Full Mark: 60 Mark

Answer the following questions

- 1- a) Explain a method for measuring the refractive index of a solid [5 marks]
 b) Drive the thin lens equation. [5 marks]
 c) Determine the focal length of a planar-concave lens having a radius of curvature of 15 cm . What is its power? (The refractive index of lens 1.5) [5 marks]

- 2- a) Write on the followings :**

- b) A charge $q_1 = 14 \mu\text{C}$ is located at the origin, and a second charge $q_2 = -10 \mu\text{C}$ is located on the axis 0.3 m from the origin as shown in figure. Find (i) the total electric field and (ii) the total potential at the point P with coordinates(0,0.4). [6 marks]



- 3- a) Define the followings:**

The electric flux - The magnetic flux – The magnetic field – The capacitance of a Capacitor . [8 marks]

- b) A parallel – plate capacitor has a plate separation d and capacitance C_0 . A slab of dielectric material of dielectric constant k and thickness $d/3$ is inserted between the two plates . What is the new capacitance when the dielectric is present?. [7 marks]

- 4- a) Drive an expression for :**

- i) The electric field at a distance r from a uniform positive line charge of infinite length by applying Gauss law.
 ii) The electric potential along the axis of a uniform charged ring. [8 marks]

- b) A 20- eV electron is circulating in a plane at right angles to a uniform magnetic field 2×10^{-4} Tesla. Calculate {i} the orbit radius r {ii} the cyclotron frequency of v & {iii} the period revolution. [7 marks]

Constants: Coulomb constant $k = 9 \times 10^9 \text{ N.m}^2/\text{C}^2$ Electron charge $e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$
 Electron mass $m = 9.1 \times 10^{-31} \text{ Kg.}$

د. هشام جمعة - د. محمد قابيل
Examiners :

Mansoura University	First Level
Faculty of Science	Date: Jan. 2010
Chemistry Department	Time Allowed : 2 hours
Subject: Chemistry	Full Mark: 60 Marks
Course: Basic Inorganic Chemistry (121)	

ANSWER THE FOLLOWING QUESTIONS:

- 1) a- How many nitrogen atoms are there in 0.34 g N_2O_5 ($\text{N} = 14$, $\text{O} = 16$) [4 Mark]
 b- Diagram the resonance forms of SO_2 ($\text{S} = 16$, $\text{O} = 8$) [4 Mark]
 c- Use VSEPR theory to predict the shape of the following:
 i) SCl_4 ii) BF_3 ($\text{S} = 16$, $\text{Cl} = 17$, $\text{B} = 5$, $\text{F} = 9$) [6 Mark]
 d- Explain Why: [6 Mark]
 i) N_2 is more stable than O_2 using molecular orbital theory ($\text{N} = 7$).
 ii) The second ionization energy is more than the first.
- 2) a- A sample compound containing carbon and hydrogen weighs 2.8 g is burned in air and produced 3.6 g CO_2 and 8.8 g H_2O , If its molecular weight is 140, What is molecular formula? [8 Mark]
 b- Diagram Lewis structure for the following: [6 Mark]
 i) ClO_4^- ii) CO_3^{2-}
 c) Calculate the wavelength (nm) and energy (j) of the line of ${}_{20}\text{Ca}^{40}$ when its last electron jumps to its sixth level ($R = 109678 \text{ cm}^{-1}$, $h = 6.066 \times 10^{-34} \text{ J}$, $C = 3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$) [6 Mark]
- 3) a- Nitrogen reacts with oxygen to form NO_2 . If 0.8 g of N_2 mixed with 0.75 g O_2 . Calculate the amount of NO_2 [6 Mark]
 b- Which of the following sets of quantum numbers are allowed for an electron in the atom: [4 Mark]

n	l	m	s
1)	4	2	+2
2)	5	3	0
3)	2	2	0
4)	3	1	-1

 c- According to the valence bond theory, predict the type of hybridization in the following: PCl_5 and H_2S ($\text{P} = 15$, $\text{Cl} = 17$, $\text{H} = 1$, $\text{S} = 16$) [6 Mark]
 d- Draw Born-Haber cycle for Na_2O [4 Mark]

Examiners: Prof Dr El-Asmy; Prof Dr Abo El-Reash; Prof Dr Nawar

Eductional Year:First Level

Program:Mathematic

Time:2 hours

Subject:Chemistry

Date:25/1/2010

Cours:Chem(121)

Full Mark:60 Marks

ANSWER THE FOLLOWING QUESTIONS

1-a) On the basis of MO theory, answer the following ; (10 Marks)

- i) Which molecule is more stable NO or NO^+ ?
- ii) Which molecule is paramagnetic B_2 or C_2 ?
- iii) Is Ne_2 molecule stable ?
- iv) Calculate the bond order of O_2^- ?
- v) Predict the relative stability CO and N_2 (${}_5\text{B} - {}_6\text{C} - {}_7\text{N} - {}_8\text{O} - {}_{10}\text{Ne}$)

b) What is the empirical formula of a compound composed 40% sulphur and 60% oxygen by mass? (At. Wt. O=16&S=32) (5 Marks)

2-a) Draw the Lewis Structure of the following: (8 Marks)



b) Calculate the wavelength in (nm), frequency and energy corresponding to the second line in Balmer Series. (Rydberg constant=109678 cm⁻¹, velocity of light(c)= 3×10^8 m/s, Planck's constant= 6.626×10^{-34} , A=2.18x10⁻¹⁸J) (7 Marks)

3-a) Complete the following Table (8 Marks)

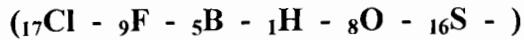
Element	Electronic configuration	Last electron	n	l	m	s
Ti ³⁺	[Ar]3d ¹	3d ¹	3	2	-2	-1/2
Cu ²⁺	[].....
S ²⁻	[].....
Mg	[].....
I	[].....

(${}_{22}\text{Ti} - {}_{29}\text{Cu} - {}_{16}\text{S} - {}_{12}\text{Mg} - {}_{53}\text{I}$)

b) How many moles of CO_2 will be formed when a mixture containing 2.1 gm of C_2H_4 and 6.0 gm O_2 is ignited ? (At.Wt. C=12,O=16,H=1) (7 Marks)

4-On the basis of VSEPR theory, predict the geometry of the following

compounds: (ClF_3 - BF_3 - H_2O - SF_6) (8 Marks)



b) Define the following with representative equations (7 Marks)

- i) Ionization energies
- ii) Electron affinities
- iii) Lattice energies

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

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

المادة: حقوق الإنسان	امتحان دور يناير ٢٠١٠	جامعة المنصورة
تاريخ الامتحان: ٢٣/١/٢٠١٠	المستوى الأول (مستجدون)	كلية العلوم
	بنظام الساعات المعتمدة	

أجب عن السؤالين الآتيين:

السؤال الأول:-

توجد علاقة وثيقة بين احترام المجتمع لحقوق الإنسان وكفالة حمايتها من ناحية، والتقدم
كقيمة اجتماعية من ناحية أخرى، اشرح هذه العبارة؟

السؤال الثاني:

في إطار دراستك لحق الإنسان في الحياة، تكلم عن الاختلافات الفقهية الوردة بشأن مدى
ضرورة الإبقاء على عقوبة الإعدام أو إلغائها، مع بيان رأيك الشخصي في هذه المسألة؟

مع أطيب التمنيات بدوام التوفيق



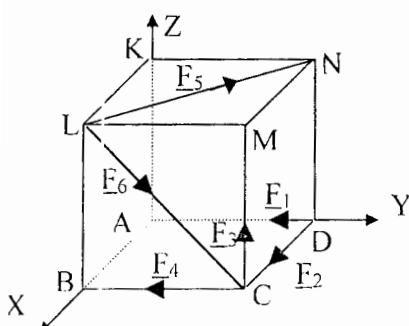
الدرجة الكلية: 80 درجة

أجب عن جميع الأسئلة الآتية:

السؤال الأول:

- (أ) إذا كان $\underline{A} = 3\underline{i} + 2\underline{j} - \underline{k}$, $\underline{B} = \underline{i} + \underline{j} + \underline{k}$, $\underline{C} = 2\underline{i} + \underline{j} + 2\underline{k}$ فلوجد مسقط $\underline{A} + \underline{B}$ في اتجاه المتجه \underline{C} (6 درجات)
- (ب) أوجد حل المعادلة الاتجاهية $\underline{A} \wedge \underline{X} + (\underline{B} \cdot \underline{X}) \underline{A} = \underline{C}$ حيث $\underline{A}, \underline{B}, \underline{C}$ متوجهات معطاة وأن $\underline{A} \cdot \underline{B} \neq 0$ (7 درجات)
- (ج) أوجد طول العمود الساقط من النقطة $A = (2, 3, 1)$ على المستقيم المار بالنقطتين A, B , ثم أوجد مساحة المثلث الذي رؤوسه هي $A, B, C = (4, 7, 10)$ (7 درجات)

السؤال الثاني: أ) ذكر الحالات الممكنة عند اختزال أي مجموعة من القوى. (5 درجات)



ب) مكعب ABCDKLMN ضلعه a . تؤثر على هذا المكعب القوى الستة المبينة بالشكل حيث مقدار كل من القوى الأربع الأولى هو F و مقدار كل من القوتين الخامسة والسادسة $F\sqrt{2}$. أثبت أن المجموعة تكفي لإذدراجها وأوجد عزمها. (15 درجة)

السؤال الثالث:

- (أ) أطلقت قذيفة من قمة برج بسرعة 80 ft/sec لاصابة هدف على بعد 200 ft من قاعدته. فإذا كان ارتفاع البرج 200 ft فلوجد الاتجاهين اللذين يمكن أن تطلق فيهما القذيفة وأثبت أنهما متعامدان. (10 درجات)

- (ب) تطير طائرة بسرعة V_0 في خط مستقيم أفقى على ارتفاع h من مدفع مضاد للطائرات وعندما كان المستقيم الواصل بين المدفع والطائرة يصنع زاوية α مع الأفقى أطلقت قذيفة في اتجاه الطائرة بسرعة u . أثبت أن القذيفة تصيب الطائرة إذا تحقق الشرط $2(u \cos \alpha - V_0) \tan^2 \alpha = gh$ حيث g هي عجلة الجاذبية الأرضية. (10 درجات)

السؤال الرابع:

- (أ) تتحرك نقطة مادية في خط مستقيم حركة توافقية بسيطة زمنها الدورى 4 sec ، فإذا علم أن النقطة بدأت حركتها من سكون عندما كان بعدها عن مركز الحركة هو 4 cm أوجد الزمن الذي تستعرقه حركتها 2 cm من بدء حركتها وسرعتها عندئذ. (10 درجات)

- (ب) قضيبان متساويان طول كل منهما $2a$ متصلان اتصالاً مفصلياً أملساً عند A و يتصل الطرف B بخيط من طوله الطبيعي $a/\sqrt{3}$ إلى منتصف AC فإذا ارتكز الطرفان C, B على مستوى أفقى أملس و كان القضيبان في مستوى رأسى واحد و كانت $\angle BAC = 60^\circ$ فأوجد الشد في الخيط ومعامل المرونة وكذلك رد الفعل عند المفصل A . (10 درجات)

مع أطيب التمنيات بالتفوق،



السؤال الثالث: (16 درجة)

أ- أثبت أن المعادلة $5x^2 + 4y^2 + 4xy - 2 = 0$ تمثل خطين مسقرين ثم أوجد المعادلة المنشتركة للمستقيمين المارين ب نقطة تقاطع هذين المستقيمين و عموديابن عليهما.

ب- أوجد المعادلات البارامترية للقطع المكافئ $\{4ax = y^2 : (x, y)\}$ علماً بأن ميل المسار للقطع عند النقطة (x, y) هو m . ثم أثبت أن المستقيم $\left\{ \begin{array}{l} y = mx + \frac{a}{4} \\ y = mx \end{array} \right.$

السؤال الرابع: (24 درجة)

أ- بسط المعادلة $4x^2 + 4y^2 = 0$ إلى أبسط صورة ممكنة.
 $16x^2 + 4y^2 - 32x + 36y - 92 = 0$
 ب- حدد نوع القطع المخروطي ثم أوجد المعلومات الخاصة به وارسمه.

ج- عين نوع القطع المخروطي الذي يورثه $(3, 0)$ وإختلافه المركزي
 3 ثم ارسمه ووضحا البيانات على الرسم.

مع تفاصيل بالتفصيف
 أ.د. محمد الشافعى
 د. ظاهر صلاح

السؤال الخامس: (80 درجة)

أ- أوجد عن الأسئلة الآتية: (24 درجة)
السؤال الأول: (24 درجة)
 أ- أثبت باستخدام مبدأ الاستقراء الرياضي أن:

$$1^3 + 2^3 + \dots + n^3 = \frac{n^2}{4}(n+1)^2$$

ب- حل الكسر الآتي إلى كسوره الجزئية:

$$\frac{x^3 + 1}{x(x^2 + x + 1)}$$

ج- أوجد مفكوك $\cos 3\theta$ بدلالة قوى $\cos \theta$ ، $\sin \theta$.

السؤال الثاني: (16 درجة)

أ- أوجد جذور المعادلة الآتية باستخدام طريقة كاردان:
 $x^3 - 6x + 9 = 0$
 ب- أوجد حل مجموعة المعادلات الآتية باستخدام المصروفات:

$$2x + 3y - z = -1, \quad x - 6y - 5z = 4, \quad 3x + 4y + 2z = 14$$