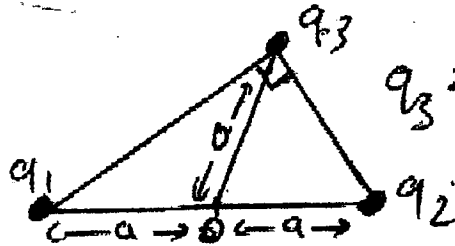


الزمن: 1 ساعة

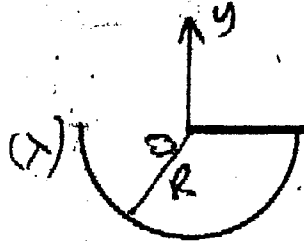
مقرر 1 (8 نقطة)



تتكون ثلاثة شحنات q_1, q_2, q_3 و $q_1 = q_2 = q_3$ حيث $q_1 = q_2 = q_3$ (أضهر الشكل). أحسب:

- (1) المجال $\vec{E}(0)$ و $V(0)$ في المركز O .
- (2) شحنة q' في O تستتج $\vec{F}(0)$ القوة المطبقة لها q' .

مقرر 2 (12 نقطة)



- (1) أحسب المجال $\vec{E}(0)$ في O للبلوك نصف دائري.

نصف دائرة R ويدخل كثافة شحنة خطية λ ثابتة.

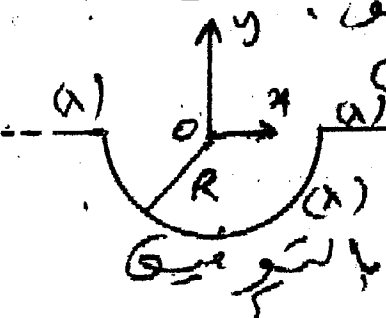
- (2) أحسب الكمون $V(0)$ في O لنفس التوزيع السابق.

(3) توضيح للتوزيع السابق سيكون نصف لا نهائي.

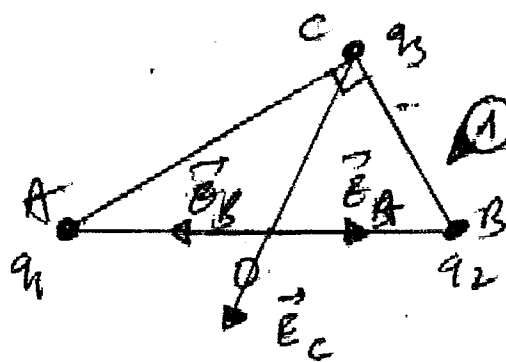
يحلان نفس التوزيع λ ، استتج $\vec{E}(0)$ في O .

السلطان النصف λ على امتداد ∞ .

7



حل امتحان فيزياء الفيزياء II



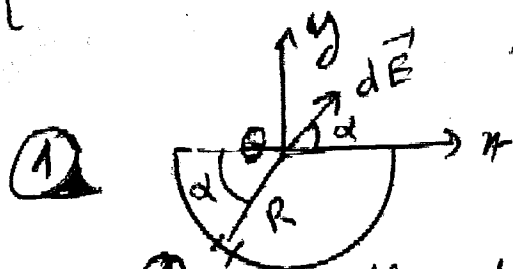
$$\vec{E}(O) = \vec{E}_A + \vec{E}_B + \vec{E}_C \quad (1)$$

$$\vec{E}_A + \vec{E}_B = \vec{0} \quad (1) \quad \text{لأنهما في اتجاهين متعاكسين}$$

$$\|\vec{E}(O)\| = \|\vec{E}_C\| = \frac{kq_3}{a^2} = \frac{2kq}{a^2} \quad (1)$$

$$V(O) = V_A + V_B + V_C = \frac{kq}{a} + \frac{kq}{a} + \frac{2kq}{a} = \frac{4kq}{a} \quad (2)$$

$$\|\vec{E}(O)\| = q' \|\vec{E}(O)\| = \frac{2kqq'}{a^2} \quad (2)$$



$$d\vec{E} = \frac{k dq}{r^2} \vec{u}_r \quad (1)$$

$$dq = \lambda dl \quad (1)$$

$$r = R \quad (1)$$

$$dl = R d\alpha \quad (1)$$

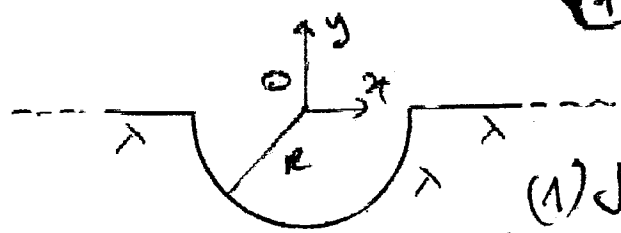
$$dE = \frac{k\lambda}{R} \sin\alpha d\alpha \quad (= 0 \text{ في } y \text{ فقت}) \quad (1)$$

$$\vec{E} = \frac{2k\lambda}{R} \vec{j} \quad (1)$$

$$E = \int_0^\pi \frac{k\lambda}{R} \sin\alpha d\alpha = \frac{k\lambda}{R} [-\cos\alpha]_0^\pi = \frac{2k\lambda}{R} \quad (1)$$

$$V = 2k\lambda \int_0^\pi d\alpha = k\lambda\pi \quad (1)$$

$$C = dV = \frac{k dq}{r} = \frac{k\lambda R d\alpha}{R} \quad (2)$$



(3) للتناظر المحاور x و y يكون

نفسه المحاور الموجودة في السؤال (1)

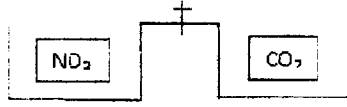
لأن المحاور المتماثلين المتماثلين من السلكين متماثلين
محدومة (للتناظر دوريا).

$$\vec{E}(O) = \frac{2k\lambda}{R} \vec{j}$$

أفريل 2017

الامتحان الأول كيمياء 2

التمرين الأول: خزانين موصولين بواسطة صنوبر يحتويان على النيتروجين (NO_2) عند ضغط 69.3 كيلوباسكال وحجم 5m^3 و أكسيد الكربون (CO_2) عند ضغط 37.8 كيلوباسكال وحجم 3m^3 على التوالي،



وبعد فتح الصنوبر ومن المفترض أن درجة الحرارة تبقى ثابتة: أحسب 1.

– الضغط الكلي للخليط، والضغط الجزئية والكسر المولي لكل من الغازين.

$$R=0,0821\text{atm/mol.k}$$

التمرين الثاني: I – كيف نسمي التحول الترموديناميكي الذي لا يتبادل فيه النظام الحرارة مع الوسط الخارجي و ما هي عبارة العمل لهذا التحول و ماهو السبب في كون العمل ليس دالة للحالة و ما هو الفرق بين ΔU و ΔH للتفاعلات الغازية

II تخضع 2 مول من غاز مثالي الى دورة مكونة من ثلاثة تحولات عكوسة

AB انضغاط عند درجة حرارة ثابتة ، BC : تسخين تحت ضغط ثابت ، CA : تمدد كظوم

1. أحسب احداثيات النقاط A,B,C 2 مثل هذه التحولات على مخطط (P,V) .

3. أحسب $W, Q, \Delta U$ و ΔH لكل تحول وللحلقه بالجول. ناقش اشارة العمل للحلقه ثم احسب مردود هذه الحلقه

يعطى : $\gamma = 1.4$, $T_A = 298\text{K}$, $P_A = 1\text{atm}$, $T_C = 400\text{K}$, $R = 8,31\text{J/mol.k}$

ممرين الاول: 05 ن

قبل فتح الصنبور

$$(0,25) P_{NO_2} V_{NO_2} = n_{NO_2} RT$$

$$(0,5) P_{CO_2} V_{CO_2} + P_{NO_2} V_{N_2} = (n_{CO_2} + n_{NO_2}) RT \dots\dots\dots (1) \Leftarrow$$

$$(0,25) P_{CO_2} V_{N_2} = n_{CO_2} RT$$

بعد فتح الصنبور و مع بقاء درجة الحرارة ثابتة حيث $V_t = 5 + 3 = 8 m^3$

$$(0,5) P_t V_t = (n_{CO_2} + n_{NO_2}) RT \dots\dots\dots (2)$$

$$(0,5) \Leftarrow P_t V_t = P_{CO_2} V_{CO_2} + V_{NO_2} P_{NO_2} \Leftarrow (2) \text{ و } (1)$$

$$(1) P_t = \frac{(69.3 \times 5) + (37.8 \times 3)}{8} = 57.5 KPa$$

الجزئية:

$$P_{CO_2} V_{CO_2} = n_{CO_2} RT$$

$$(0,5)$$

$$P \cdot CO_2 V_T = n_{CO_2} RT$$

الضغوط

$$P_{CO_2} V_{CO_2} = P'_{CO_2} V_T \Rightarrow P'_{CO_2} = 14.17 KPa (0,5)$$

$$P'_{CO_2} + P'_{NO_2} = 57.5 KPa \Rightarrow P'_{NO_2} = 57.5 - P'_{CO_2} = 43.3 KPa (0,5)$$

الكسور المولية

$$X_{CO_2} = \frac{P \cdot CO_2}{P_t} = 0.25$$

$$(0,5)$$

$$X_{NO_2} = \frac{P \cdot NO_2}{P_t} = 0.75$$

$$(0,5)$$

مرين الثاني: الجزء النظري: 02 ن

$$W_{1-2} = \frac{P_2 V_2 - P_1 V_1}{\gamma - 1} = nC_v(T_2 - T_1)$$

0.5

2- عبارة العمل لهذا التحول:

0.5

1- التحول الكظوم

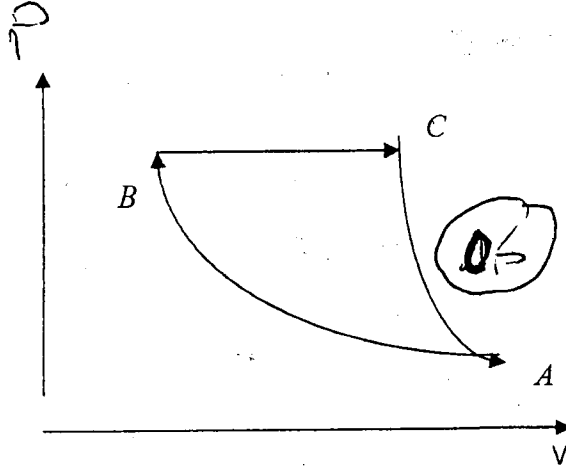
3- العمل ليس دالة للحالة لانه لا يتعلق بالحالة الابتدائية و النهائية للجملة

0.5

$$\Delta H = \Delta U + \Delta(PV) = \Delta U + \Delta n(RT)$$

0.5

تمثيل مختلف التحولات على مخطط (PV)



$$P_c = P_B$$

$$P_c = \frac{nRT_c}{V_c} = 2.8 \text{ atm}$$

لحصول الكظوم CA

من حالة A

$$P_A V_A = nRT_A \Rightarrow$$

0.25

$$V_A = \frac{nRT_A}{P_A} = 49$$

$$T_c V_c^{\gamma-1} = T_A V_A^{\gamma-1} \Rightarrow \frac{T_B}{T_A} = \left(\frac{V_A}{V_B}\right)^{\gamma-1} \Rightarrow V_c = 23.5$$

0.25

	A	B	C
P(atm)	1	2.8	2.8
V(l)	49	17.5	23.5
T(K)	298	298	400

	AB	BC	CA	Cycle
ΔU	$\Delta U = nC_v \Delta T = 0$ 0.5	$\Delta U = nC_v(T_c - T_B) = 4221$ 0.5	$\Delta U = nC_v(T_A - T_c) = -4221$ 0.5	$\Delta U_T = \sum \Delta U_i = 0$ 0.25
ΔH	$\Delta H = nC_p(T_2 - T_1) = 0$ 0.5	$\Delta H = nC_p(T_2 - T_1) = 5916$ 0.5	$\Delta H = nC_p(T_2 - T_1) = -5916$ 0.5	$\Delta H_T = \sum \Delta H_i = 0$ 0.25
W	$W = -nRT \ln \frac{V_B}{V_A} = 5101.4$ 0.5	$W = -\int_{V_B}^{V_c} P dV = -1695$ 0.5	$W_{1-2} = \frac{P_2 V_2 - P_1 V_1}{\gamma - 1} = 4221$ 0.5	$W_T = \sum W_i = 815$ 0.25
Q	$Q = -W = -5101.4$ 0.25	$Q = \Delta H = 5916$ 0.25	0 0.25	$Q_T = \sum Q_i = -W_T = -815$ 0.25

$$\rho = \frac{|W_{\text{cycle}}|}{Q_{BC}} = 13.7\%$$

العمل الكلي للحلقة سالب يعني ان الحلقة محركة ، المردود:

0.5