

نعطي الصيغ الحرفية (مع الناطبي) قبل النطبيقات العددية

❖ الفيزياء (13,00 نقطة) (85 دقيقة)

النتيجة

ـ التمرين الأول: حساب شدة المجال الكهربائي (7,25 نقط) (45 دقيقة)

$$\text{نعطي : } g = 10 \text{ N/Kg} , k = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} = 9.10^9 \text{ m}^3 \cdot \text{Kg.s}^{-2} \cdot \text{C}^{-2} , \text{ شدة الثقلة}$$

ـ شحنات كهربائية q_A و q_B موجبات ومتساويتان C $q_B = q_A = 1,6 \cdot 10^{-7} \text{ C}$ وضعتا بالتناوب في نقطتين A و B توجدان على نفس المستقيم الرأسى متباعدتين بالمسافة $AB = 2a = 20 \text{ cm}$

ـ 1. أكتب تعبير شدة المجال الكهربائي ($E_A(B)$) المحدث من طرف الشحنة q_A في النقطة B بدلالة q_A و a و ϵ_0

0,5

ـ 2. حدد طبيعة متوجهة المجال الكهربائي ($\vec{E}_A(B)$) (إنجدابية أو نابذة) معلمات جوابك

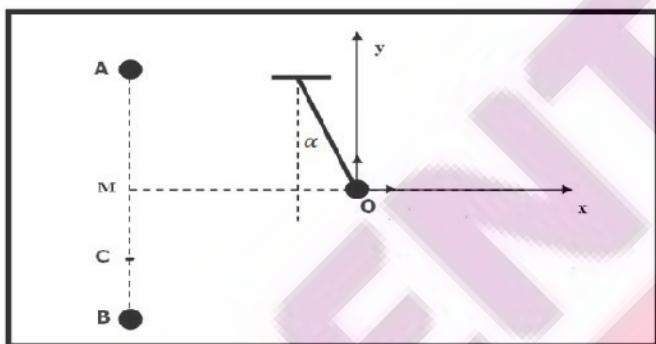
0,5

ـ 3. حدد مميزات متوجهة المجال الكهربائي في النقطة B ثم مثل ($\vec{E}_A(B)$) باستعمال سلم مناسب

1

ـ 4. إستنتج F شدة القوة الكهربائية المطبقة من طرف الشحنة q_A على الشحنة q_B

0,75



ـ 5. النقطة C تنتمي الى القطعة $[AB]$ بحيث $BC = \frac{AB}{4}$

0,5

ـ أ. أحسب شدة المجال الكهربائي ($E_A(C)$) المحدث من طرف الشحنة q_A في النقطة C ، (إنجدابية أو نابذة)

0,5

ـ ب. أحسب شدة المجال الكهربائي ($E_B(C)$) المحدث من طرف الشحنة q_B في النقطة C ، (إنجدابية أو نابذة)

0,75

ـ ج. إستنتاج شدة المجال الكهربائي ($E(C)$ في النقطة C ، (رسم الشكل ،

0,75

ـ 6. نطق قرب النقطتين A و B نواسا كهربائيا تحمل كريته شحنة q_0 ، فينحرف عن الخط الرأسى بزاوية $\alpha = 17,75^\circ$ ، فتستقر كريته في نقطة O تنتمي الى واسط القطعة $[AB]$ أنظر الشكل جانبى

1,5

ـ أ. حدد مميزات متوجهة المجال الكهربائي ($E(O)$) عند النقطة O ، علما أن هذه النقطة تبعد عن المنتصف M للقطعة $[AB]$ بالمسافة $OM = a$:

0,5

ـ ب. أحسب شدة القوة الكهربائية المطبقة على كرينة النواس عندما أن كتلة هذه الأخيرة هي $m = 1 \text{ g}$

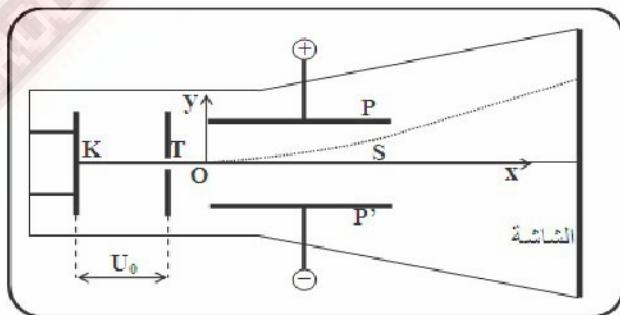
0,75

ـ ج. إستنتاج قيمة شحنة كرينة النواس

0,5

ـ التمرين الثاني : طاقة الوضع الكهربائية (5,75 نقط) (40 دقيقة)

ـ يبعث مدفع إلكترونات لرسم التذبذب الإلكتروني، فيدخل، من الثقب K بدون سرعة بدئية، مجالاً كهربائياً ناتجاً عن التوتر U_0 المطبق بين الصفيحتين الرأسيتين و التي تفصل بينهما المسافة $d=1\text{cm}$. تطلق حزمة الإلكترونات من K بسرعة ضعيفة يمكن اعتبارها منعدمة



ـ 1. بتطبيق م.طح. أوجد تعبير سرعة الإلكترون v_0 عند التفليب T .

0,75

ـ 2. ما قيمة التوتر U_0 الذي يجب تطبيقه للحصول على سرعة $v_0 = 5930 \text{ km.s}^{-1}$

0,5

ن 1
ن 0,5

3. احسب تغير طقة الوضع الكهربائية للكترون عند انتقاله من K إلى T .
 4. بين أن حركة الإلكترون عند انتقاله من T إلى O حركة مستقيمة منتظمة.

5. تدخل الإلكترونات مجالا كهربائيا \vec{E} بين صفيحتين أفقيتين و متوازيتين P و'P طبق بينهما توترا كهربائيا U = 10V . المسافة بين P و'P هي d = 1cm . و تخرج الإلكترونات من المجال الكهربائي عند الموضع S أرتبها في المعلم (y ; x ; O) هو $y_s = 2\text{cm}$

ن 1

ن 0,75

ن 0,25

ن 1

أ. أعط مميزات القوة الكهربائية \vec{F} المطبقة على الإلكترون داخل المجال \vec{E} .

ب. أوجد شغل القوة الكهربائية \vec{F} المطبقة على الإلكترون عند انتقاله من O إلى S .

ج. استنتاج ΔE_{pe} للكترون بين O و S .

د. بتطبيق انحصار الطاقة الكلية، احسب سرعة الإلكترون عند الموضع S .

نعطي : كتلة الإلكترون $m_e = 9,11 \cdot 10^{-31} \text{kg}$ و الشحنة الابتدائية $e = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{C}$.

❖ الكيمياء (7,00 نقطة) (35 دقيقة)

التنقيط

﴿التمرين الثالث: تحديد تركيز محلول ما (7,00 نقطه)﴾

في كاس يحتوي على $mL = 20$ من محلول مائي S_1 لثاني أوكسيد الكبريت المحمض تركيزه C_1 ، نصب تدريجيا بواسطة سحاحة مدرجة محلولا مائيا S_2 لبرمنقات البوتاسيوم ($K^+, M_nO_4^-$) ذو اللون البنفسجي تركيزه $C_2 = 10^{-4} \text{ mol / L}$. عند كل إضافة يختفي اللون البنفسجي بسرعة . عند صب الحجم $V_2 = 5 \text{ mL}$ من محلول S_2 يظهر اللون البنفسجي وبقى في الخليط . الهدف من هذا التمرين هو تحديد تركيز محلول S_1 المزدوجتان المتدخلتان في التفاعل هما :

$SO_4^{2-} \text{ (aq)} / SO_2 \text{ (aq)}$ و $MnO_4^- \text{ (aq)} / Mn^{2+} \text{ (aq)}$. 1. ما إسم هذه العملية وما هدفها ثم أرسم التبيانية التجريبية لهذه العملية

2. عرف التكافؤ وكيف نحدد تجريبيا وما نسمي الحجم V_2

3. حدد المتفاعل المؤكسد والمتفاعل المخترل ثم أكتب أنصاف معدلة التفاعل

4. إستنتاج المعادلة الحصيلة وأنشيء الجدول الوصفي لهذا التفاعل

5. حدد تعبير C_1 ثم أحسب قيمته

6. يحتوي 1L من محلول S_1 كتلة (SO_2) m من ثاني أوكسيد الكبريت الموجودة في 1L من هواء مدينة صناعية

أ. أحسب الكتلة (SO_2) الموجودة في 1L من هواء مدينة صناعية

ب. إذا علمت أن كتلة غاز ثانوي أوكسيد الكبريت المسماوح بها من طرف المنظمة العالمية للصحة OMS في لتر واحد للهواء هي : $m' = 0,05 \text{ ug}$. ملذا تستنتج ؟

$$M(O) = 16 \text{ g / mol} , M(S) = 32 \text{ g / mol}$$

نعطي :

البرتلينشتاين . "المعرفة ليست المعلومات . فـ مصدر المعرفة الوحيدة هو التجربة والخبرة"

حظاً مجيد للجميع
الله ولني التوفيق



تصحيح فرض محرر من رقم 1 الدورة 2

أولى علوم رياضية

فرض محرر من رقم 1 الدورة 2
الإجابة المخطوطة

$$F = 19 \text{ N}$$

$$F = 5.76 \times 10^3 \text{ N}$$

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_A) الممثلة

من طرف الشحنة q_A في النقطة C

لأن $q_A > 0$ وله اتجاه ينبع

$$E_A(C) = k \times \frac{q_A}{(AC)^2}$$

$$E_A(C) = 3 \times 10^9 \times \frac{q_A}{(AB - BC)^2}$$

$$= 3 \times 10^9 \times \frac{q_A}{\left(\frac{AB + BC}{2}\right)^2} = 3 \times 10^9 \times \frac{q_A}{\left(\frac{AB + AB}{2}\right)^2}$$

$$= 3 \times 10^9 \times \frac{q_A}{\left(\frac{2AB}{2}\right)^2} = 3 \times 10^9 \times \frac{q_A}{(AB)^2}$$

$$E_A(C) = 6.40 \times 10^5 \text{ V/m}$$

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_B) الممثلة

$$F_B(C) = 2 \times q_B - q_A > 0 \quad \text{لديها:}$$

$$E_B(C) = k \times \frac{q_B}{(BC)^2}$$

$$E_B(C) = 5.76 \times 10^3 \text{ N}$$

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E) الممثلة

$$E(C) = E_A(C) + E_B(C)$$

$$E(C) = (E_A(C) - E_B(C))$$

$$E(C) = 5.12 \times 10^5 \text{ V/m}$$

محمد نصار
أولى علوم رياضية

العنصر الأول

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_A) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_B) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_A) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_B) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_A) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_B) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_A) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_B) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_A) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_B) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_A) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_B) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_A) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E_B) الممثلة

رسانة مقدمة اعمال الكهرومagnet (E) الممثلة

$$F = T \cos \varphi$$

$$F = T \sin \alpha \times mg$$

$$F = 3,20 \times 10^3 \text{ N}$$

استخرج قوة ملحوظة كثافة ادوات

$$F = q_0 E$$

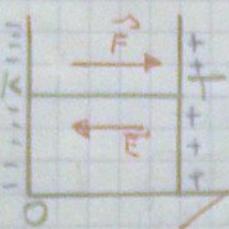
عما يزيد عن q_0 فتختفي F ، E

$$q_0 = \frac{F}{E} = 3,16 \times 10^{-3}$$

الآن q_0 و E

الآن $q_0 = 1$ فـ $E = 1$

نعلم من معادلة المقدمة $E = F$ انتهي



$$\Delta E_C = \epsilon_0 W(F)$$

$$E_C - E_{IC} = \epsilon_0 W(F) + W(F)$$

$$E_C = W(F)$$

$$\frac{1}{2} E^2 = W(F)$$

$$W(F) = \frac{1}{2} K F^2$$

$$= q_0 E (d - 0)$$

$$W(F) = q_0 Ed$$

$$V_0 = \frac{(q_0 d)^2}{\epsilon_0 m}$$

$$V_0 = \int q_0 d \rho d \rho$$

$F = qE$

$E = \frac{U_0}{d} = 10^3 \text{ V/m}$

$F = 1.6 \times 10^{-16} \text{ N}$

$V_0 = Ed$

$E = \frac{U_0}{d} = 10^3 \text{ V/m}$

$F = 1.6 \times 10^{-16} \text{ N}$

$W(F) = F \cdot \vec{S}$

$= F(y_s - y_0)$

$W(F) = Fy_s = 3.2 \times 10^{-18} \text{ J}$

$\Delta E_E = -W(F)$

$\Delta E_{Pe} = 3.2 \times 10^{-18} \text{ J}$

$\Delta E = \Delta E_C + \Delta E_{PP} + \Delta E_{Pe} > 0$

$\Delta E_C = -\Delta E_{Pe} - \Delta E_{PP}$

$\Delta E_C = W(F) + W(P)$

$\frac{1}{2}mv_0^2 - \frac{1}{2}mv_0^2 = W(F) - mg(y_s - y_0)$

$\frac{1}{2}mv_s^2 = W(F) - mg(y_s) + \frac{1}{2}mv_0^2$

$v_s^2 = \frac{2(W(F) - mg(y_s)) + \frac{1}{2}mv_0^2}{m}$

$v_s = \sqrt{\frac{2(W(F) - mg(y_s)) + \frac{1}{2}mv_0^2}{m}}$

$V_0 = \frac{(qEd)}{m}$

$v_0 = \frac{2(qEd)}{m}$

$U_0 = \frac{V_0 m}{2q}$

$U_0 = 10^3 \text{ V}$

$E = \frac{U_0}{d} = 10^3 \text{ V/m}$

$\Delta E_E = Fx_F - E_{Pe}$

$= qEx_F - qEx_K$

$= qe(x_F - x_K) \quad (q = -e)$

$\Delta E_{Pe} = 1.6 \times 10^{-18} \text{ J}$

$\Delta E_E = -1.6 \times 10^{-18} \text{ J}$

$\Delta E_E = \Delta W(F)$

$= W(F) + W(P)$

$E_{C_0} - E_{C_F} = 0$

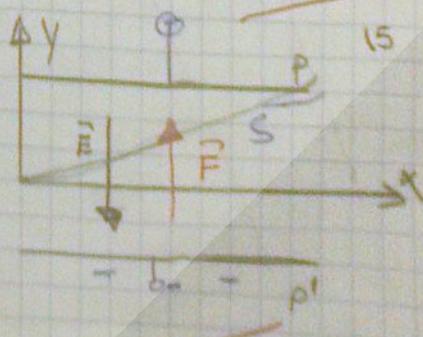
$\frac{1}{2}mv_0^2 = \frac{1}{2}mv_F^2$

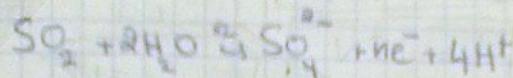
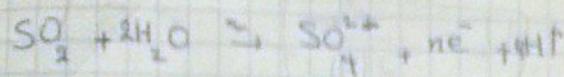
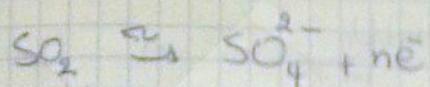
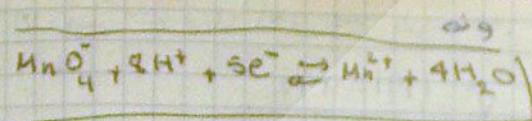
$v_0^2 = v_F^2$

$v_0 = v_F$

$v_0 = \sqrt{v_F^2}$

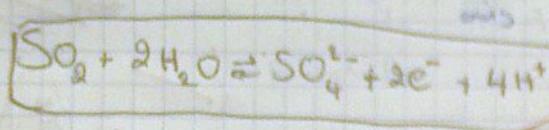
$v_0 = \sqrt{\frac{2(W(F) - mg(y_s)) + \frac{1}{2}mv_0^2}{m}}$



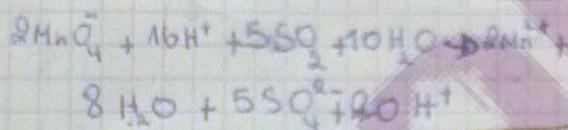


$$0 = -2 - n + 4$$

$$n = -2 + 4 = 2$$



الناتج من التحلل



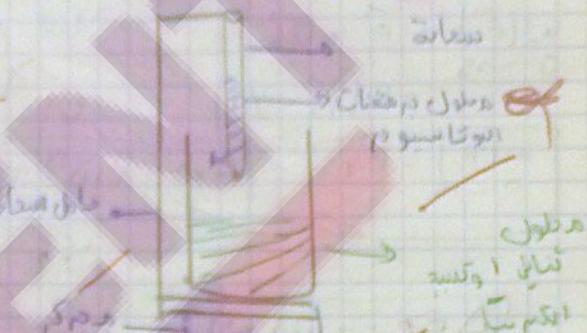
$$V_s = \sqrt{\frac{2WIFI}{m}} \text{ m/s} + \frac{V_0}{2}$$

$$V_s = 6149 \times 10^6 \text{ m/s}$$

الناتج ②

الناتج من التحلل

الناتج من التحلل



الناتج هو ناتج تحلل أي

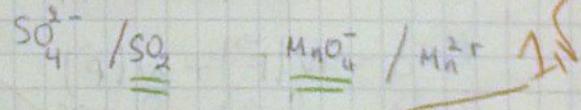
كتبة اتجاه اسطوانة الماء = 0 وناتج تحلل

ناتج تحلل : استهلاك المكونات

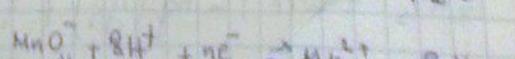
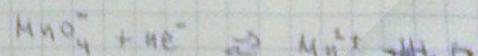
ناتج تحلل المكونات اذقيا

وسمى الناتج درجة اضطراب الماء

(3) انتقال الماء كم دافعه انتقال



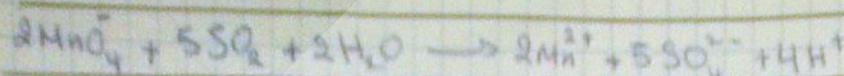
انتقال الماء هو MnO_4^- واحتفل



$$-1 + 8 - n = 2$$

$$+ 7 - n = 0$$

$$n = 5$$



C_2V_2	C_4V_1	\rightarrow	\emptyset	0	0	0	0	2abst fuer 2011
$\Sigma V = 8$	$C_4V_1 \cdot 2$	$\stackrel{?}{=}$	$2x$	$5x$	$4x$	x	.	1.1 fuer 2011
$C_2V_2 - 2x = C_4V_1 \cdot 2$	$C_4V_1 \cdot 2x$	$\stackrel{?}{=}$	$2x_E$	$5x_E$	$4x_E$	x_E	$\frac{2}{5}L$ fuer 2011	

مقدار سائبان C_2V_2 (5)

$$\begin{cases} C_2V_2 - 2x_E = 0 \\ C_4V_1 - 5x_E = 0 \end{cases} \Leftrightarrow \begin{aligned} x_E &= \frac{C_2V_2}{2} \\ x_E &= \frac{C_4V_1}{5} \end{aligned}$$

$$\frac{C_2V_2}{2} = \frac{C_4V_1}{5} \quad \text{أو} \quad \frac{C_2V_2}{C_4V_1} = \frac{2}{5}$$

$$2(V_1 C_4 = C_2 V_2 \cdot 5)$$

$$C_4 = \frac{SC_2V_2}{2V_1} = 6,25 \times 10^5 \text{ mol/L}$$

- ⑥

$$C_1 = \frac{m}{V}$$

$$\frac{m}{M \cdot V} = C_1$$

$$m = C_1 M \cdot V$$

$$m = 6,25 \times 10^5 \times (2M(O) + M(S)) \times 5$$

$$m = 4 \times 10^3 \text{ g}$$

01/2011

جواب لذ لك مني في كل وقت ممكن

(C_2V_2)

011