

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)

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

ـ شحنة كهربائية q_A و q_B موجبةان ومتساويان C و $q_B = 1,6 \cdot 10^{-7} C = q_A$ وضعاً بالتتابع في نقطتين A و B توجدان على نفس المستقيم الرأسى متباينتين 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 متجهة المجال الكهربائي ($E_A(B)$) (إنجدابية أو نابذة) معللاً جوابك

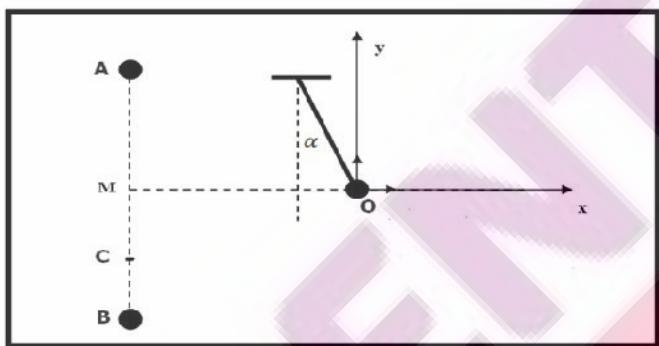
0,5

ـ 3. حدد مميزات متجهة المجال الكهربائي في النقطة B ثم مثل ($E_A(B)$) 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 إلى 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 نواساً كهربائياً تحمل كريته شحنة q_0 ، فينحرف عن الخط الرأسى بزاوية $\alpha = 17,75^\circ$ ، فتستقر كريته في نقطة O تنتمي إلى واسط القطعة $[AB]$ أنظر الشكل جانبى

1,5

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

0,75

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

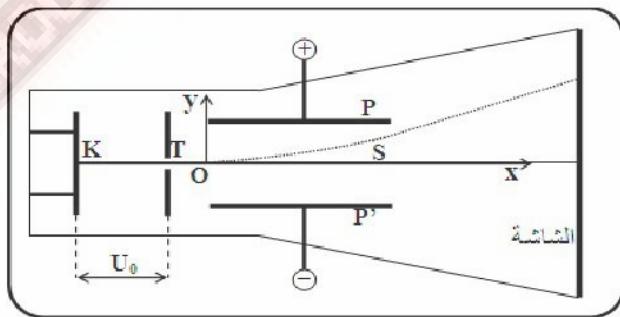
0,75

ـ ج. إستنتاج قيمة شحنة كريمة 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

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 $y_s = 2\text{cm}$
- 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 $e = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{C}$.

1 ن
1 ن
0,75 ن
0,25 ن
1 ن

❖ الكيمياء (7,00 نقطة) (35 دقيقة)

التنقيط

ـ التمررين 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 التمررين 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) m 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 : $m' = 0,05 \text{ ug}$. ماذ تستنتج ؟

1 ن
0,75 ن
1,5 ن
1,5 ن
1 ن
0,75 ن
1,5 ن
0,5 ن

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

نعطي :

البرتلينشتاين . "المعرفة ليست المعلومات . فمسير المعرفة الوحيدة هو التجربة والخبرة"

حظاً مجيد للجميع
الله ولني التوفيق



$F = qE$

$V_0 = Ed$

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

$F = 1.60 \times 10^{-16} \text{ N}$

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

$= F(y_s - y_0)$

$W(F) = Fy_s = 3.20 \times 10^{-18} \text{ J}$

$\Delta E_p = -W(F)$

$\Delta E_p = -3.20 \times 10^{-18} \text{ J}$

$\Delta E = \Delta E_C + \Delta E_{pp} + \Delta E_{pe}$

$\Delta E_C = -\Delta E_p - \Delta E_{pp}$

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

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

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

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

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

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

$V_0 = \frac{21qEd}{m}$

$U_0 = \frac{V_0 m}{21q}$

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

$E = \frac{U_0}{d} = 10^4 \text{ V/m}$

$\Delta E_{pe} = Fx_F - E_{pe}$

$= qEx_F - qEx_K$

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

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

$\Delta E_C = -\Delta E_{pe} - \Delta E_{pp}$

$\Delta E_C = -W(F) \quad \text{dans } 0 \rightarrow s$

$= W(F) + W(P) \quad \text{dans } 0 \rightarrow f$

$E_C - E_{C_f} = 0$

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

$v_0^2 = v_f^2$

$v_0 = v_f$

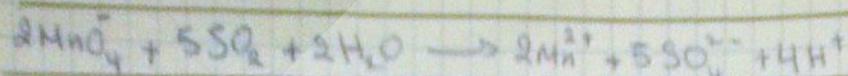
$\Delta E = \frac{1}{2}mv_0^2 - \frac{1}{2}mv_s^2$

$\Delta E = \frac{1}{2}mv_0^2 - \frac{1}{2}m(v_s - v_0)^2$

$\Delta E = \frac{1}{2}mv_0^2 - \frac{1}{2}m(v_s^2 - 2v_s v_0 + v_0^2)$

$\Delta E = \frac{1}{2}mv_0^2 - \frac{1}{2}mv_s^2 + 2mv_s v_0 - \frac{1}{2}mv_0^2$

$\Delta E = 2mv_s v_0$



C_2V_2	C_1V_1	\rightarrow	\emptyset	0	0	0	$\frac{2}{5}$
$C_2V_2 - 2x$	$C_1V_1 - 5x$	\rightarrow	$2x$	$5x$	$4x$	x	$\frac{1}{5}$
$C_2V_2 - 2x$	$C_1V_1 - 5x$	\rightarrow	$2x_E$	$5x_E$	$4x_E$	x_E	$\frac{1}{5}$

مقدار سائل ماء C_2V_2 (L)

$$\begin{cases} C_2V_2 - 2x_E = 0 \\ C_1V_1 - 5x_E = 0 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x_E = \frac{C_2V_2}{2} \\ x_E = \frac{C_1V_1}{5} \end{cases}$$

$$\frac{C_2V_2}{2} = \frac{C_1V_1}{5} \Rightarrow \frac{C_2}{2} = \frac{C_1}{5}$$

$$2(C_1 V_1 = C_2 V_1) \times 5$$

$$C_1 = \frac{SC_2V_2}{2V_1} = [6,25 \times 10^5 \text{ mol/L}]$$

- ⑥

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

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

$$m = C_1 M \times V$$

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

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

الوزن الكافي لـ 200 ml من الماء

(ـ 400 g) يعطى 100 ml من الماء

ـ 0.11