



الفيزياء 12,5 نقطة

تمرين 1

نعطي $k = 9 \cdot 10^9 \text{ N/C}$ و نهمل وزن الشحنة

نضع شحتين نقطيتين $q_1 = 0,5 \mu\text{C}$ و $q_2 = 2nC$ على التوالي في نقطتين A و B ثابتتين تفصل بينهما مسافة $d = 1\text{m}$ نضع في نقطة تتنمي إلى القطعة AB شحن كهربائية q_3 حيث $q_3 = q_1 + q_2$ ، فتحرك هذه الأخيرة على طول القطعة AB إلى أن تستقر في النقطة C .

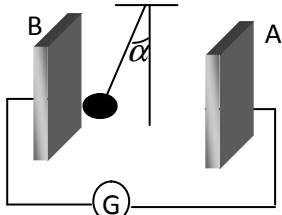
1. حدد تعبير المسافة AC بدلالة q_1 و q_2 والمسافة d ثم احسب

نضع على رؤس مثلث متساوي الأضلاع ضلعه $a = 5\text{cm}$ $q = 10^{-8} \text{ C}$ ثلاش حشن نقطية متشابهة C

2. حدد تعبير شدة القوة الكهربائية المكافئة المطبقة على كل الشحنة ثم احسب

تمرين 2

نضع بين صفيحتين A و B رأسين و متوازيتين، تفصلهما مسافة $d = 5\text{cm}$ نواسا كهر ساكنا طوله $l = 10\text{cm}$ و تحمل كريته شحنة $-0,5 \mu\text{C}$. نصل الصفيحتين بمولد للتوتر المستمر قوته الكهرومتحركة $E = 100\text{V}$ فينحرف النواس عن موضعه الرأسي بزاوية $\alpha = 10^\circ$.



1. ما إشارة التوتر U_{AB} المطبق بين الصفيحتين؟ على جوابك.

2. أعط مميزات متوجهة المجال الكهرباسكن \vec{E} المحدث بين الصفيحتين.

3. أوجد تعبير m كتلة كرية النواس بدلالة F_e شدة القوة الكهرباسكنا و α و g ثم احسب

4. حدد تعبير $(\vec{F}_e)W$ بدلالة q و l و α و E أثناء انتقال النواس من الموضع البدئي إلى الموضع النهائي

تمرين 3

نعتبر ثنائي قطب AB يشتغل في النظام الدائم لمدة زمنية Δt و يمر فيه تيار كهربائي شدته I من القطب A إلى القطب B .



يوافق هذا التيار انتقال للاكترونات من النقطة B ذات الجهد V_B إلى النقطة A ذات الجهد V_A مع $V_A = V_B$

1. أعط تعبير طاقة الوضع الكهرباسكنا في النقطة A و B

2. علما أن طاقة وضع الإلكترون تتناقص بين الموضعين A و B حدد المقدار الذي تتناقص به ونرمز له بـ E_d .

3. علما أن كمية الكهرباء التي تعبر ثنائي القطب AB خلال المدة Δt هي $Q = n \cdot e = I \cdot \Delta t$ حدد الطاقة التي تفقدتها الإلكترونات

خلال المدة Δt بدلالة U_{AB} و I و Δt ، تم استنتاج الطاقة الكهربائية المكتسبة من طرف ثنائي القطب AB

الكيمياء 6,5 نقط

لمعاييرة محلول مائي S_1 لثنائي اليود I_2 ، لونه برتقالي و تركيزه C_1 ، و حجمه $V_1 = 10\text{cm}^3$ ، نصب تدريجيا محلولا مائيا عديم اللون لثيوبريتات الصوديوم $(2\text{Na}^+ + \text{S}_2\text{O}_3^{2-})$ تركيزه $C_2 = 5 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$ في كل إضافة يتغير لون محلول تدريجيا من برتقالي إلى

اصفر برتقالي إلى اصفر فاتح، ليصبح عديم اللون عند إضافة الحجم S_2 من محلول $V_2 = 20\text{cm}^3$. علما أن I_2 يلعب دور المؤكسد

1. أحسب الكتلة m لثيوبريتات الصوديوم المميه ذي الصيغة $(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O})$ لتحضير الحجم $V = 500\text{mL}$

0,75

2. أرسم تبيانة العدة التجريبية اللازمة لهذه المعايرة، عرف تفاعل المعايرة؟ و نقطة التكافؤ؟ و ما نوع هذه المعايرة؟

3. أكتب نصفي معادلة الأكسدة والاختزال و استنتاج المعادلة الحصيلة للتفاعل الذي يحدث بين I^- و I_2 و $\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$ و $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$

4. بالاعتماد على الجدول الوصفي حدد تعبير C تركيز ثنائي اليود في محلول S_1 ثم احسبه

5. أجرد الأنواع الكيميائية المتواجدة في الخليط عند التكافؤ.

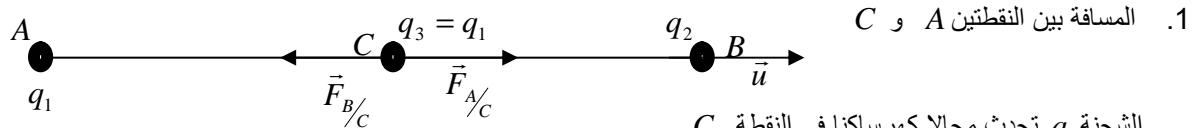
6. حدد عند التكافؤ تركيز الأنواع الكيميائية المتواجدة في الخليط التالية: I^- و Na^+ و $\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$ و $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ و I_2

$M(H) = 1\text{g/mol}$ ، $M(O) = 16\text{g/mol}$ ، $M(S) = 32\text{g/mol}$ ، $M(Na) = 23\text{g/mol}$ نعطي

عناصر الإجابة

الفيزياء

تمرين 1



الشحنة q_1 تحدث مجالاً كهربائياً في النقطة C
الشحنة q_2 تحدث مجالاً كهربائياً في النقطة C

تخصب الشحنة q_3 الموضعية في النقطة C إلى قوتين كهربائيتين، $\vec{F}_1 = \vec{F}_{A/C}$ القوة المطبقة من طرف الشحنة q_1 على الشحنة q_3 طول القطعة لتوقف في نقطة من القطعة AB . $\vec{F}_2 = \vec{F}_{B/C}$ القوة المطبقة من طرف الشحنة q_2 ، فتتحرك الشحنة q_3 طول القطعة لتوقف في نقطة من القطعة AB .

نعتبر المتجهة الوحيدة \vec{u}

$$K \cdot \frac{q_1 q_2}{AC^2} \vec{u} - K \cdot \frac{q_2 q_3}{BC^2} \vec{u} = \vec{0} \quad \text{أي} \quad \vec{F}_1 + \vec{F}_2 = \vec{0}$$

$$\frac{q_1}{AC^2} - \frac{q_2}{BC^2} = 0$$

$$AC(1 + \sqrt{\frac{q_2}{q_1}}) = d$$

2. تعبر شدة القوة الكهربائية المكافئة المطبقة على كل الشحنة ملحوظة سندرس فقط حالة الشحنة الموضعية في النقطة A نظر الشكل تخصب الشحنة q الموضعية في النقطة A

القوة الكهربائية المطبقة من طرف الشحنة q الموضعية في النقطة C
القوة الكهربائية المطبقة من طرف الشحنة q الموضعية في النقطة D
القوة الكهربائية المكافئة المطبقة على الشحنة الموضعية في النقطة A تحقق العلاقة

$$\vec{F}_{eq} = \vec{F}_1 + \vec{F}_2 \quad \text{ادن:}$$

$$F_{eq} = \sqrt{F_1^2 + F_2^2 + F_1 \cdot F_2 \cos \alpha} \quad \text{حيث} \quad \alpha = 60^\circ \quad \text{لان المثلث متساوي الاضلاع}$$

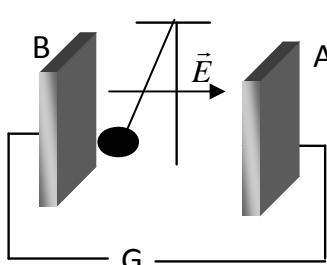
$$F_e = 6,23 \cdot 10^{-4} N \quad F_e = \frac{\sqrt{3}}{4\pi \cdot \epsilon_0} \frac{q^2}{a^2}$$

بما أن الشحن الموضعية في النقط A و B و C متساوية وتبع بنفس المسافة عن بعضها ادن: ستختبب كل شحنة إلى قوة كهربائية

$$F_e = \frac{\sqrt{3}}{4\pi \cdot \epsilon_0} \frac{q^2}{a^2} \quad \text{مكافأة شدتها:}$$

تمرين 2

1. إشارة التوتر U_{AB} المطبق بين الصفيحتين $0 < U_{AB} = V_A - V_B < 0$ لأن U_{AB} لان $V_A > V_B$ ومن خلال الشكل الكريه ذات الشحنة السالبة انجد بت نحو الصفيحة B ادن الصفيحة B موجبة اما الصفيحة A فهي سالبة ادن



2. مميزات المجال الكهربائي

- الاتجاه: عمودي على الصفيحتين
- المنحى: نحو الجهود التناقضية من B إلى A

$$E = 2000 V/m \quad \text{ادن} \quad E = \frac{V}{d} \quad \text{الشدة:}$$

$$m = 0,57 g \quad m = \frac{F_e}{g \tan \alpha}$$

3. تعبر الكتلة m



$$W(\vec{F}_e) = 1,74 \cdot 10^{-5} J \quad \text{ادن} \quad W(\vec{F}_e) = -qEl \sin \alpha$$

تمرين 3

1. تعبير طاقة الوضع الكهرباسكنا في النقطة A و B

- عند النقطة A $E_A = -eV_A + K$

- عند النقطة B $E_B = -eV_B + K$

2. المقدار الذي تتناقص به طاقة الوضع الكهرباسكنا ونرمز له بـ E_d ()3. خلال المدة الزمنية Δt يدخل n إلكترون من القطب A ويخرج n إلكترون من القطب B لأن ثنائي القطب يشتعل في النظام الدائم فيكون تتناقص طاقة الوضع الكهرباسكنا هو $E_d = ne(V_A - V_B)$

نعلم أن كمية الكهرباء التي تعبر ثنائي القطب AB و بال التالي فان :

$$E_d = IU_{AB} \cdot \Delta t \quad U_{AB} = (V_A - V_B) \quad \text{ادن} \quad E_d = I(V_A - V_B) \cdot \Delta t$$

المقدار $E_d = IU_{AB} \cdot \Delta t$ و يعبر عن الطاقة التي تفقداها الإلكترونات أثناء الانتقال من القطب A إلى القطب B ، و هي نفس الطاقة التي يكتسبها ثنائي القطب . ادن نعبر عن الطاقة الكهربائية المكتسبة من طرف ثنائي القطب AB بـ $W_e = IU_{AB} \cdot \Delta t$

الكيمياء

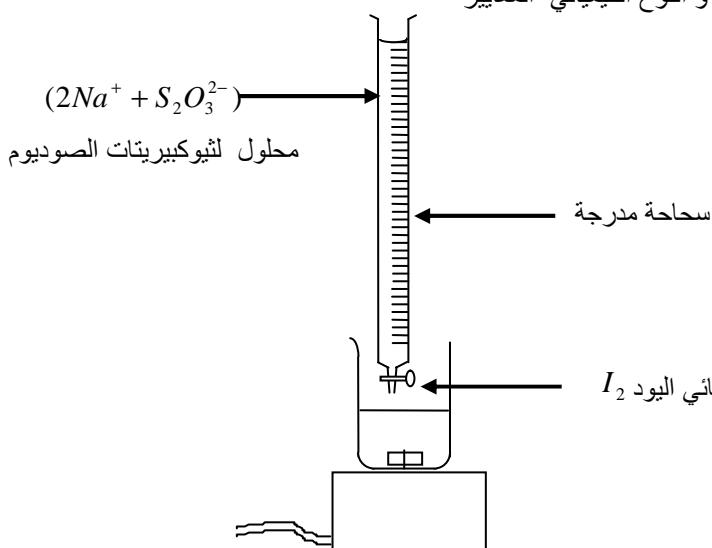
1. الكتلة m من $(Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O)$ لتحضير حجما V من المحلول S_2

$$m = C_2 V \cdot M \quad \text{ادن} :$$

2. انظر الدرس

المعايير المدروسة هي معايرة الملوانية

نقطة التكافؤ هي النقطة التي يختفي فيها النوع الكيميائي للمعاير و النوع الكيميائي للمعاير

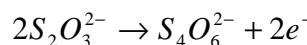


3. معادلة الحصيلة

نصف معادلة الاختزال



نصف معادلة الأكسدة



بجمع طرفي نصف معادلة الأكسدة والاختزال نحصل على المعادلة الحصيلة



معادلة التفاعل					
$I_2 + 2S_2O_3^{2-} \rightarrow 2I^- + S_4O_6^{2-}$		كميات الماء		القادم	كمية المادة
نحو	بالماء	كمي	نحو	القادم	الحالة البدئية
$n_0(I_2)$	$n_0(S_2O_3^{2-})$	0	0	0	الحالة البدئية
$n_0(I_2) - x$	$n_0(S_2O_3^{2-}) - 2x$	$2x$	x	x	خلال التحول
$n_0(I_2) - x_{eq}$	$n_0(S_2O_3^{2-}) - 2x_{eq}$	$2x_{eq}$	x_{eq}	x_{eq}	حالة المجموعة عند التكافؤ

 تركيز ثنائي اليود I_2

4.

عند التكافؤ يختفي ثنائي اليود I_2 وأيون التيوكبريتات $S_2O_3^{2-}$ كلباً أي الخليط ستيكبورتيحيث تتحقق العلاقة التالية: $n_0(I_2) - x_{eq} = 0$ و $n_0(S_2O_3^{2-}) - 2x_{eq} = 0$



$$C_2 = 5.10^{-2} \text{ mol/L} \quad \text{نجد} \quad C_2 = \frac{C_2 V_2}{2V_1}$$

5. الأنواع الكيميائية المتواجدة في الخليط عند التكافؤ H_3O^+ و HO^- و I^- و Na^+ و $S_4O_6^{2-}$ و H_2O

6. تركيز الأنواع الكيميائية

$$I^- = 3,33.10^{-2} \text{ mol/L} \quad I^- = \frac{2.C_1 V_1}{V_1 + V_2} \quad \text{أيون اليودور}$$

$$S_4O_6^{2-} = 1,67.10^{-2} \text{ mol/L} \quad \text{ادن} \quad S_4O_6^{2-} = \frac{C_2 V_2}{2(V_1 + V_2)} \quad \text{أيون رباعي ثيونات}$$

$$Na^+ = 6,67.10^{-2} \text{ mol/L} \quad Na^+ = \frac{2.C_2 V_2}{(V_1 + V_2)} \quad Na^+ \text{ أيون الصوديوم}$$

تركيز تنائي اليود I_2^- و أيون التيوکبریتات $S_2O_3^{2-}$ منعدمين لأنهما يختفيان كلياً عند التكافؤ