

دورة: ماي 2015

ثانويات : الجديدة، الدبيلة، الرقمة، حاسي خليفة

الشعبة: علوم تجريبية

امتحان بكالوريا التعليم الثانوي التجريبي الموحد

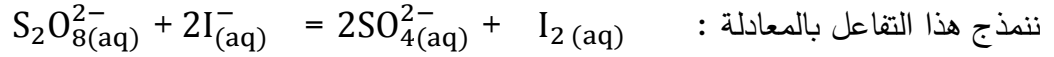
المدة: 03 ساعات ونصف

اختبار في مادة: العلوم الفيزيائية

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين التاليين:
الموضوع الأول

التمرين الأول: (04 نقاط)

يعتبر تفاعل أكسدة شوارد اليود I^- بواسطة شوارد البيروكسوديكبريتات $S_2O_8^{2-}$ تفاعل بطيء و تام.



عند $t=0$ نمزج حجما $V_1 = 40 \text{ mL}$ من محلول يود البوتاسيوم $(I^-(aq), K^+(aq))$ تركيزه $C_1 = 0,2 \text{ mol/L}$ مع حجم

$V_2 = 40 \text{ mL}$ من محلول بيروكسوديكبريتات البوتاسيوم $(S_2O_8^{2-}(aq), 2K^+(aq))$ تركيزه المولي C_2 .

نجري معايرة لثنائي اليود في نهاية التفاعل، نجد أن تركيزه في المزيج هو $[I_2]_f = 0,025 \text{ mol/L}$

1- أنشئ جدول التقدم .

2- أحسب التقدم الأعظمي ، ثم استنتج المتفاعل المحد و قيمة التركيز C_2 .

3- البيان المقابل يمثل تطور تقدم التفاعل مع الزمن.

أ. جد زمن نصف التفاعل .

ب. أحسب السرعة الحجمية للتفاعل عند $t=0$.

4- بفرض أننا حققنا التفاعل السابق في نفس درجة الحرارة

و بنفس المقادير لكن نستعمل محلول يود البوتاسيوم

تركيزه $C'_1 = 0,4 \text{ mol/L}$.

هل تتغير المقادير التالية مع التعليل :

أ. التقدم الأعظمي .

ب. زمن نصف التفاعل .

ج. السرعة الحجمية الابتدائية للتفاعل .

التمرين الثاني : (04 نقاط)

المعطيات: $1 \text{ jour} = 24 \text{ h}$, $1 \text{ an} = 365,25 \text{ jours}$, $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$, $t_{1/2}(^{137}_{55}\text{Cs}) = 30 \text{ ans}$

حليب الأبقار يحوي نظير السيزيوم $^{137}_{55}\text{Cs}$ ذي نشاط اشعاعي من رتبة $0,22 \text{ Bq}$ لكل لتر .

نفرض أن النشاط الاشعاعي للحليب راجع فقط للسيزيوم $^{137}_{55}\text{Cs}$.

1- ماذا يمثل 1 بيكرل (1Bq).

2- أعط قانون التناقص في النشاط A. ذكر بالعلاقة بين النشاط A في لحظة t و عدد الأنوية المشعة N .

3- عرف زمن نصف العمر لنظير مشع ثم بين أن $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$. استنتج قيمة ثابت النشاط الإشعاعي λ بالـ (an^{-1}) و بالـ (S^{-1}).

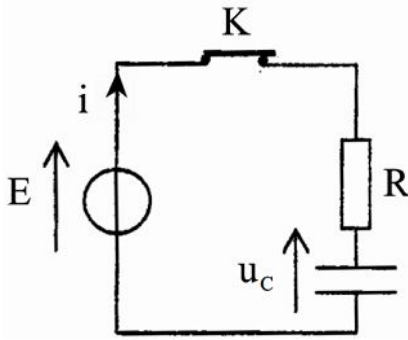
4- نختار مبدأ التواريخ ($t=0$) لحظة قياس القيمة 0,22 Bq لنشاط لتر من الحليب .

أ. حدد عدد الأنوية الابتدائية للسيزيوم 137.

ب. استنتج التركيز المولي الابتدائي للسيزيوم 137.

ج. أحسب بالسنة (ans) الزمن اللازم لبلوغ النشاط 1 % من قيمته الابتدائية .

التمرين الثالث : (04 نقاط)



ننجز الدارة الكهربائية الممثلة في الشكل المقابل و المكونة من :

- مولد مثالي للتوتر قوته المحركة الكهربائية E .
- مكثفة غير مشحونة في البداية سعتها C .
- ناقل أومي مقاومته $R = 100\Omega$.
- قاطعة (K) .

نغلق القاطعة عند لحظة نختارها أصلا للتواريخ $t=0$

1- جد المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر U_C بين طرفي المكثفة .

2- يعطى الحل $U_C = A(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$ للمعادلة التفاضلية

حيث τ ثابت الزمن للدارة و A ثابت موجب .

أ. جد عبارتي A و τ بدلالة مميزات الدارة .

ب. بين أن: $\ln(E - U_C) = -\frac{1}{\tau} \cdot t + \ln(E)$

3- يعطى المنحنى الممثل في الشكل المقابل تغيرات

المقدار $\ln(E - U_C)$ بدلالة الزمن t.

باستغلال البيان جد قيمتي كل من E و τ .

4- نرمز ب E_C للطاقة المخزنة في المكثفة عند اللحظة $t = \tau$

و نرمز ب $E_{C(max)}$ للطاقة الأعظمية المخزنة في المكثفة. أحسب قيمة النسبة $\frac{E_C}{E_{C(max)}}$.

5- نركب مع المكثفة السابقة مكثفة أخرى مماثلة للأولى في السعة، وضح كيفية تركيب المكثفتين (على التسلسل أو على

التفرع) لتحقيق عملية شحن خلال مدة أكبر من مدة الشحن في التجربة الأولى.

التمرين الرابع (04 نقاط)

المعطيات: الكتلة المولية لايثانوات الصوديوم $M(\text{CH}_3\text{COONa}) = 82\text{g/mol}$

القياسات تتم عند 25°C و التي فيها الجداء الشاردي للماء $K_e = 1.10^{-14}$.

نذيب كتلة $m = 410 \text{ mg}$ من بلورات ايثانوات الصوديوم في الماء المقطر للحصول على محلول مائي غير مشبع S_1 حجمه $V = 500 \text{ mL}$ وتركيزه C_1 . نقيس pH المحلول S_1 فنجد $\text{pH} = 8,4$.

1- أحسب التركيز C_1 .

2-

أ. أكتب معادلة التفاعل بين شوارد الايثانوات CH_3COO^- و الماء .

ب. بالاستعانة بجدول التقدم، عبر عن نسبة التقدم النهائي τ_{f_1} للتفاعل بدلالة C_1 ، K_e و pH ثم أحسب τ_{f_1} .

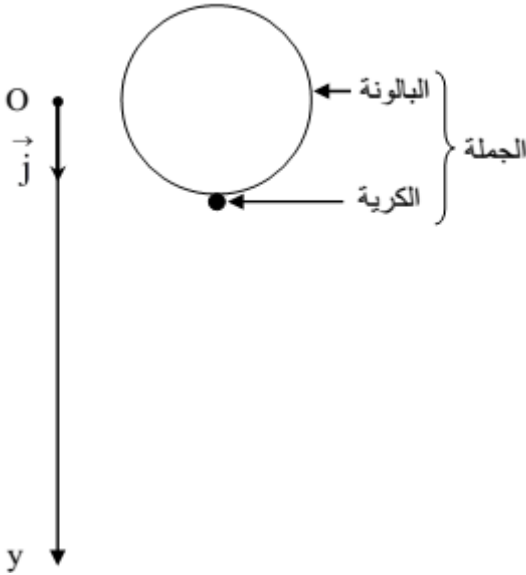
3-

أ. عبر عن ثابت التوازن K للتفاعل بدلالة τ_{f_1} و C_1 ثم أحسب k .

ب. استنتج قيمة ثابت الحموضة K_a للثنائية $(\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COO}^-)$

4- لدينا محلول S_2 آخر لايثانوات الصوديوم تركيزه $C_2 = 10^{-3} \text{ mol/L}$ ، هل نسبة التقدم النهائي τ_{f_2} لتفاعل شوارد الايثانوات و الماء في المحلول S_2 مساوية، أكبر أم أصغر من τ_{f_1} ؟ يطلب تعليل الإجابة .

التمرين التجريبي (04 نقاط)



ندرس حركة سقوط بالونة منفوخة حجمها V ومثقلة بكرة

معدنية حجمها مهمل أمام V . نصور فيديو الحركة بكاميرا

رقمية .بواسطة برمجية معلوماتية نستثمر فيديو الحركة نختار

فيها موضع مركز البالونة في لحظة ترك الجملة $t=0$ تسقط

كمبدأ لمحور $(0, y)$ شاقولي و موجه نحو الأسفل .

تعطى النتائج التجريبية التالية للدراسة :

- الحركة انسحابية شاقولية.

- السرعة الحدية (في النظام الدائم)

$$v_1 = 2,75 \text{ m/s}$$

- الاحتكاك مع الهواء متناسب مع مربع السرعة.

المعطيات : كتلة الجملة (بالونة +كرة) $m = 10,7 \text{ g}$ ، حجم البالونة $V = 3,05 \text{ L}$

الكتلة الحجمية للهواء : $\rho = 1,20 \text{ g/L}$ ، الجاذبية الأرضية $g = 9,81 \text{ m/s}^2$

1- أعط العبارات الحرفية للقوى المؤثرة على الجملة خلال الحركة . (نرمز بـ k لمعامل التناسب بين قوة الاحتكاك مع الهواء ومربع السرعة)

2- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، ضع المعادلة التفاضلية التي تحققها القيمة v_G لسرعة مركز العطالة.

3- بين أن هذه المعادلة يمكن كتابتها بالشكل $\frac{dv_G}{dt} = A - B \cdot v_G^2$. A و B ثابتين يطلب إعطاء عبارتيهما الحرفيتين.

4- بين أن $A = 6,45$ مع تحديد وحدة A .

5- أحسب قيمة B ثم استنتج قيمة K .

6- يمثل الجدول المقابل بعض القيم المتحصل عليها في

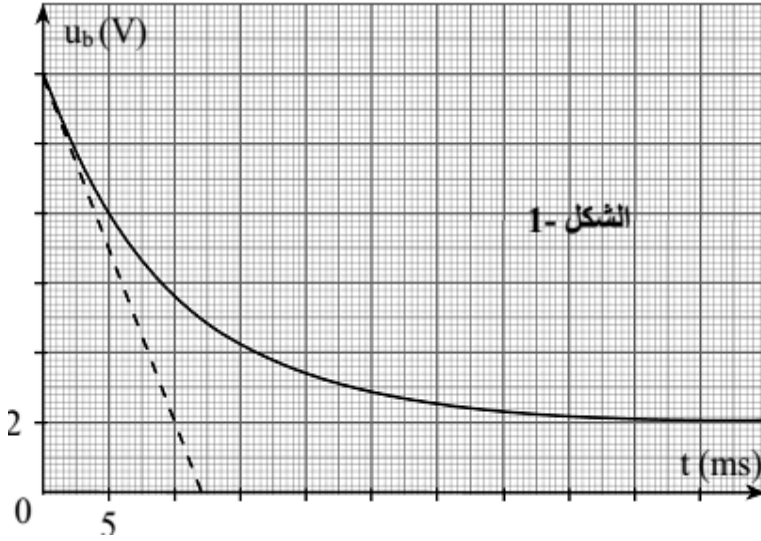
اللحظات الأولى للحركة : أحسب كلا من a_1 و

v_2 .

$T(s)$	$v \text{ (m/s)}$	$a \text{ (m/s}^2\text{)}$
0,00	0,00	6,45
0,08	0,51	
0,16		5.60

الموضوع الثاني

التمرين الأول (04 نقاط)



تتكون دائرة كهربائية على التسلسل من : مولد للتوتر قوته المحركة الكهربائية E ، وشيعة (L, r) ، ناقل أومي مقاومته $R=100\Omega$ و قاطعة k و غلق القاطعة k في اللحظة $t=0$ و بواسطة راسم الاهتزاز المهبط ذي ذاكرة نشاهد التمثيل البياني $U_b = f(t)$ الشكل 1-1 .

1- أرسم الشكل التخطيطي للدائرة الكهربائية موضحا عليها كيفية ربط راسم الاهتزاز المهبطي .

2- باستخدام قانون جمع التوترات ، بين أن المعادلة التفاضلية $U_b(t)$ بين طرفي الوشيعة تكون على

$$\frac{dU_b}{dt} + \frac{(R+r)}{L} U_b = \frac{r}{L} E \quad \text{الشكل :}$$

3- بين أن المعادلة التفاضلية السابقة تقبل حلا من الشكل : $U_b(t) = \frac{RE}{R+r} e^{-\frac{(R+r)}{L}t} + \frac{rE}{R+r}$

4- بالاستعانة بالبيان جد :

أ. قيمة القوة المحركة الكهربائية للمولد E .

ب. قيمة المقاومة الداخلية للوشيعة r .

ج. قيمة ثابت الزمن τ ، ثم استنتج L قيمة ذاتية الوشيعة .

5- أحسب قيمة الطاقة الكهربائية المخزنة في الوشيعة في حالة النظام الدائم.

التمرين الثاني (04 نقاط)

خلال منافسة كرة الطائرة، يقفز رياضي و يرمي الكرة من نقطة A الواقعة على ارتفاع $h=3,5 \text{ m}$ بالنسبة لسطح الأرض بسرعة ابتدائية $v_0=18 \text{ m/s}$ يصنع شعاعها زاوية $\alpha = 7^\circ$ مع الخط الأفقي. على الكرة أن تتجاوز شبكا علوه $H=2,43 \text{ m}$ و تسقط في منطقة الخصم D .

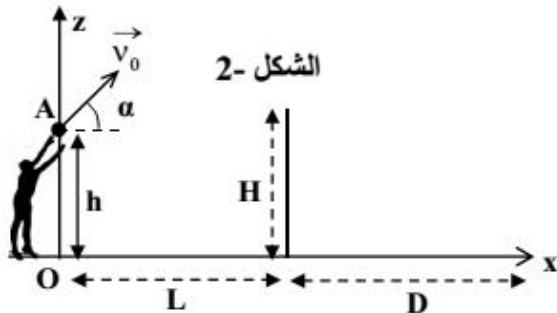
البعد بين اللاعب و الشباك هو $L=12 \text{ m}$. الشكل 2-

ندرس حركة الكرة التي نفرضها نقطية في المعلم المتعامد و المتجانس (Ox, Oz) و نختار اللحظة الابتدائية $t=0$ هي اللحظة التي يتم فيها قذف الكرة من النقطة A .

نهمل احتكاكات الكرة مع الهواء و دافعة أرخميدس بالنسبة لقوة ثقل الكرة .

1- جد المعادلتين الزنيتين $z=f(t)$ و $x=f(t)$

المميزتين لحركة الكرة في المعلم المختار ، ثم استنتج معادلة مسار الكرة $z=f(x)$.



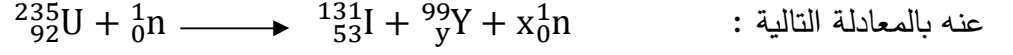
2- ماهي المدة الزمنية المستغرقة حتى تمر الكرة فوق الشباك ؟ على أي ارتفاع من الشباك تتواجد الكرة حينئذ .

3- جد قيمة سرعة الكرة لحظة مرورها فوق الشباك. ماهو منحى شعاع السرعة حينئذ؟ .

يعطى $g = 10\text{m/s}^2$.

التمرين الثالث (04 نقاط)

أحد تفاعلات الانشطار الممكنة لليورانيوم $^{235}_{92}\text{U}$ عند قذفه بنيوترون في مفاعل نووي يعمل بالماء المضغوط (R.E.P) نعبّر



1- أكمل معادلة التفاعل النووي أعلاه .محددًا قوانين الانحفاظ المطبقة .

2- ماذا تتوقع حدوثه لو لا يتم مراقبة التحول بفصل النيوترونات المحررة ؟.

3-

أ. أحسب Δm النقص في الكتلة خلال هذا التحول .

ب. أحسب E_{lib} الطاقة المحررة من انشطار نواة واحدة من اليورانيوم $^{235}_{92}\text{U}$.

ج. استنتج E'_{lib} الطاقة المحررة من انشطار $m=1\text{kg}$ من اليورانيوم $^{235}_{92}\text{U}$.

دقارن E'_{lib} بالطاقة المحررة من $m=1\text{kg}$ بترول و الذي ينتج طاقة $E_p = 42\text{MJ}$.

يعطى: $m(^{99}\text{Y}) = 98,9278\text{u}$ ، $m(^{131}_{53}\text{I}) = 130,90612\text{u}$ ، $m(^{235}_{92}\text{U}) = 235,04392\text{u}$ ،

، $N_A = 6,02 \times 10^{23} \text{mol}^{-1}$ ، $1\text{u} = 931,5\text{MeV} / c^2$ ، $m({}^1_0\text{n}) = 1,00866\text{u}$

، $1\text{MeV} = 1,6 \times 10^{-13} \text{J}$ ، $M(^{235}\text{U}) = 235\text{g} / \text{mol}$

التمرين الرابع (04 نقاط)

يعتبر حمض الميثانويك HCOOH من الأدوية الناجعة لمحاربة بعض الطفيليات التي تهاجم النحل .نهدف الى دراسة تفاعل حمض الميثانويك مع الماء و مع محلول هيدروكسيد الصوديوم .

1- نضع حجما $V_0 = 2\text{mL}$ من حمض الميثانويك تركيزه المولي C_0 في حوجلة سعتها $V = 100\text{mL}$ ثم نكمل بالماء

المقطر الى غاية خط العيار فنحصل على محلول متجانس S_a تركيزه المولي C_a و ناقليته

النوعية $\delta = 5.10^{-2} \text{S/m}$

أ. أكتب معادلة تفاعل حمض الميثانويك مع الماء .

ب. جد العلاقة بين التركيزين C_a و C_0 .

ج. أحسب قيمة pH للمحلول S_a .

2- نعاير حجما $V_a = 20\text{mL}$ من المحلول S_a

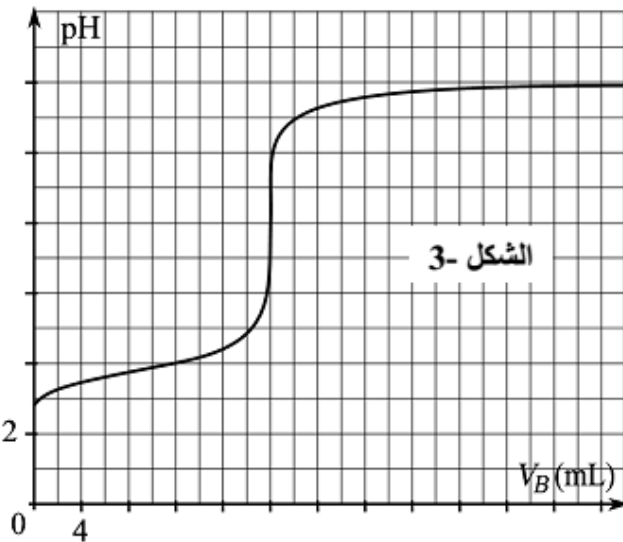
بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم

تركيزه المولي $(\text{Na}^+_{(\text{aq})} + \text{OH}^-_{(\text{aq})})$

، $C_b = 1.10^{-1} \text{mol/L}$

يعطي المنحني البياني الشكل-3 تطور pH المزيج

بدلالة V_b حجم محلول هيدروكسيد الصوديوم المضاف.

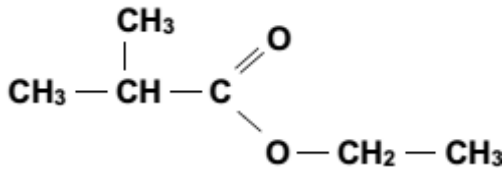


- أ. أكتب معادلة التفاعل النمذج للتحويل الكيميائي الحادث أثناء المعايرة .
 ب. عين بيانيا احداثيي نقطة التكافؤ و استنتج قيمة كل من التركيزين الموليين C_0 و C_a .
 ج. أحسب k قيمة ثابت التوازن لهذا التفاعل , ماذا تستنتج .

يعطى: $\lambda_{(H_3O^+)} = 35 \text{mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$ ، $\lambda_{(HCOO^-)} = 5,46 \text{mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$

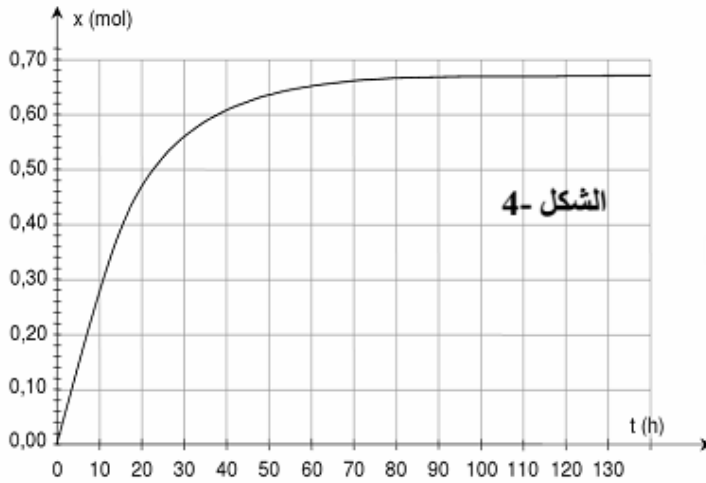
الجداء الشاردي للماء : $K_e = 10^{-14}$

التمرين التجريبي (04 نقاط)



- 1- (E) نوع كيميائي عضوي صيغته نصف المفصلة :
 ما طبيعة النوع الكيميائي (E) و ما اسمه ؟

- 2- لتحضير (E) نمزج في اللحظة $t=0$ و في درجة حرارة ثابتة 1mol من حمض عضوي (A) مع 1mol من كحول (B)

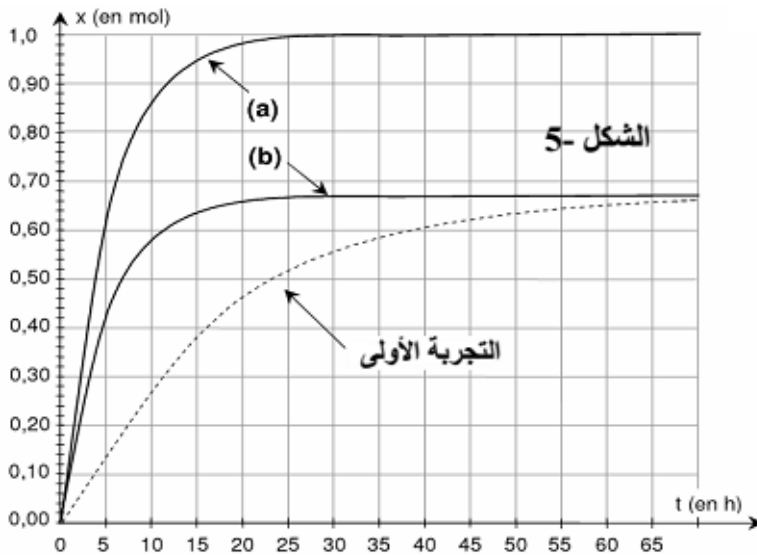


متابعة كمية مادة الحمض المتبقي بدلالة الزمن

مكننتنا من رسم البيان $x=f(t)$ الشكل-4

- أ. أكتب الصيغة نصف المفصلة لكل من (A) و (B) ، سم كل منهما .

- ب. أكتب معادلة التفاعل النمذج للتحويل الحادث .
 ج. أحسب مردود التفاعل عند التوازن .
 د. أحسب K قيمة ثابت التوازن .



- 3- نحقق تجربتين مماثلتين للتجربة الأولى :

التجربة (2) : نمزج 1 mol من (A) مع 1 mol من

(B) بوجود قطرات من حمض الكبريت المركز .

التجربة (3) : نمزج 1 mol من (A) مع 1 mol من

(B) مع نزع الماء المتشكل .

نتحصل على المنحنيين (a) و (b) . الشكل-5

أرفق المنحنيين (a) و (b) بالتجربتين (2) و (3) مع التعليل .

نموذج إجابتي الموضوع الأول - بالكالوريا تجريبية - علوم فيزيائية -

C 4

التمدين الأول :

95
C

(95)

جدول التقدم :				
	$S_2O_8^{2-} + 2I^- = 2SO_4^{2-} + I_2$			
ح. ابتد	C_2V_2	C_1V_1	0	0
ح. انتقا	$C_2V_2 - x$	$C_1V_1 - 2x$	$2x$	x
ح. نها	$C_2V_2 - x_f$	$C_1V_1 - 2x_f$	$2x_f$	x_f

(95)

$$n_f(I_2) = [I_2]_f \cdot V_f$$

$$x_f = x_{max} = n_f(I_2) = 0,025 \times 80 \text{ mL} = 2 \text{ mmol}$$

1,5
C

(95)

المتفاعل المتحد : إما $C_2V_2 - x_f = 0$ أو $C_1V_1 - 2x_f = 0$

$$C_1V_1 - 2x_f = 0 \Rightarrow 0,2 \times 40 \text{ mL} - 2 \times 2 \text{ mmol} = 0$$

$$\Rightarrow 8 \text{ mmol} - 4 \text{ mmol} = 0 \text{ : مستحيل}$$

إذن $C_2V_2 - x_f = 0$ وبالتالي : $C_2V_2 - x_f = 0$ هو المتفاعل المتحد

(95)

$$C_2V_2 - x_f = 0 \Rightarrow C_2 = \frac{x_f}{V_2} = \frac{2 \text{ mmol}}{40 \text{ mL}}$$

$$\Rightarrow C_2 = 0,05 \text{ mol/L}$$

1

C

(95)

السرعة الحجمية الابتدائية :

$$v(0) = \frac{1}{V_f} \cdot \frac{dx}{dt}_0$$

$$v(0) = \frac{1}{0,08 \text{ L}} \left(\frac{1,4 - 0}{16 - 0} \right) \approx 1,1 \text{ mmol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$$

1

C

(95)

إمنا قسمة عندما : $C_1 = 0,4 \text{ mol/L} > C_2$

← $C_1 > C_2$ و $V_1 = V_2$ إذن كمية مادة I^- الابتدائية تزداد ، مما أن كمية مادة $S_2O_8^{2-}$ تبقى ثابتة فإن المتفاعل المتحد يبقى هو : $S_2O_8^{2-}$

و التقدم الأعظم يبقى : $x_{max} = 2 \text{ mmol}$

← $C_1 > C_2$ إذن التفاعل يكون أسرع في هذه الحالة و مدته أقصر

لأن تراكيز المتفاعلات عامل حركي.

← بالتالي يبلغ التقدم القيمة x_f في مدة أقصر

← كذلك التفاعل يكون أسرع في البداية : السرعة الحجمية الابتدائية تزداد

C 4	التمرين الثاني :	
0,5 ك ع	① البيكرو Bq : يمثل 1Bq تفكك واحد في عينة مشعة خلال ثانية واحدة.	①
0,5 ك ع	② قانون التناقص في A : $A = A_0 \cdot e^{-\lambda t}$	②
0,5 ك ع	العلاقة بين A و N في لحظة t : $A = \lambda \cdot N$	
	③ زمن نصف العمر $t_{1/2}$: هو المدة اللازمة لتناقص النشاط إلى النصف	③
1,5 ك ع	العلاقة : $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$ عند $t_{1/2}$ يكون $A = \frac{A_0}{2}$ $A = A_0 \cdot e^{-\lambda t_{1/2}}$ و $A = \frac{A_0}{2}$ $\Rightarrow \frac{A_0}{2} = A_0 \cdot e^{-\lambda t_{1/2}} \Rightarrow 2 = e^{\lambda t_{1/2}} \Rightarrow \ln 2 = \lambda \cdot t_{1/2}$ $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$ نستنتج العلاقة :	
0,5 ك ع	قيمة λ : $\lambda = \frac{0,693}{30 \text{ an}} \approx 2,3 \times 10^{-2} \text{ an}^{-1}$; $\lambda = \frac{0,693}{30 \times 365,25 \times 24 \times 3600 \text{ s}} \approx 7,3 \times 10^{-10} \text{ s}^{-1}$	
0,5 ك ع	④ العدد الابتدائي للنوية : $A_0 = \lambda N_0 \Rightarrow N_0 = \frac{A_0}{\lambda} = \frac{0,22}{7,3 \times 10^{-10}} \approx 3 \times 10^8 \text{ noyaux}$	④
1,5 ك ع	التركيز المولي الابتدائي : $C = \frac{n}{V} = \frac{N}{N_A \cdot V} = \frac{3 \times 10^8}{6,02 \times 10^{23} \times 1} \approx 5 \times 10^{-16} \text{ mol/L}$	٥-
0,5 ك ع	ج- زمن بلوغ 1% من A_0 : $A = A_0 \cdot e^{-\lambda t} \Rightarrow \frac{A_0}{A} = e^{\lambda t} \Rightarrow \lambda t = \ln\left(\frac{A_0}{A}\right)$ $\Rightarrow t = \frac{1}{\lambda} \cdot \ln\left(\frac{A_0}{A}\right)$ و $A = \frac{A_0}{100} \Rightarrow \frac{A_0}{A} = 100$ $t = \frac{1}{2,3 \times 10^{-2} \text{ an}^{-1}} \times \ln 100 \approx 2 \times 10^2 \text{ an}$	

C4	التمرين الثالث :
1 C	① <u>المعادلة التفاضلية لـ U_c :</u> $E = U_c + U_R = U_c + R \cdot i = U_c + R \cdot \frac{dq}{dt}$ $E = U_c + R \cdot \frac{d(C \cdot U_c)}{dt} = U_c + RC \cdot \frac{dU_c}{dt}$ لذن : $\frac{dU_c}{dt} = \frac{E}{RC} - \frac{1}{RC} \cdot U_c$
1 C	②-أ <u>عبارتي A و τ :</u> $U_c = A(1 - e^{-t/\tau}) ; \frac{dU_c}{dt} = \frac{A}{\tau} e^{-t/\tau}$ نكتب المعادلة التفاضلية : $A e^{-t/\tau} = \frac{E}{RC} - \frac{A}{RC} (1 - e^{-t/\tau})$ $\Rightarrow A e^{-t/\tau} \left(\frac{1}{\tau} - \frac{1}{RC} \right) = \frac{1}{RC} (E - A)$ هذه المعادلة صحيحة مهما كان الزمن، لذلك يستلزم حتماً أن : $A = E \quad \tau = RC$
1 C	ب <u>إيجاد العبارة :</u> $\ln(E - U_c) = -\frac{1}{\tau} \cdot t + \ln E$ $U_c = E(1 - e^{-t/\tau}) \Rightarrow \frac{U_c}{E} = 1 - e^{-t/\tau}$ $\Rightarrow e^{-t/\tau} = 1 - \frac{U_c}{E} = \frac{E - U_c}{E} \Rightarrow -\frac{t}{\tau} = \ln\left(\frac{E - U_c}{E}\right)$ $\Rightarrow -\frac{t}{\tau} = \ln(E - U_c) - \ln E \Rightarrow \ln(E - U_c) = -\frac{1}{\tau} \cdot t + \ln E$
1 C	③ <u>قيمتي E و τ :</u> معادلة البیان هي : $\ln(E - U_c) = a - b \cdot t$ بقراءة بيانية نجد : $a = 1,5$ أي : $b = \frac{1,5 - 1}{0,5 \text{ ms}} = 10^3 \text{ s}^{-1}$ أي : $1 = 1,5 - b(0,5 \text{ ms})$ بالمطابقة بين عبارتي $\ln(E - U_c)$ (البيانية و النظرية) نجد أن : $\ln E = a = 1,5$ إذن : $E = e^{1,5} \approx 4,5 \text{ V}$ $-b = -\frac{1}{\tau}$ $\tau = \frac{1}{b} = 1 \text{ ms}$
0,5 C	④ <u>النسبة $\left(\frac{E_c(\tau)}{E_{\text{max}}} \right)$:</u> $\frac{E_c(\tau)}{E_{\text{max}}} = \frac{1/2 \cdot C \cdot (0,63E)^2}{1/2 \cdot C \cdot E^2} \approx 0,4 \approx 40\%$
0,5 C	⑤ <u>كيفية تركيب المكثفين :</u> للحصول على مدة شحن أكبر أي : $\tau > 5\tau$ يجب أن يكون $\tau > 5\tau$ أي $RC > 5RC$ أي $C > 5C$ وذلك يستوجب ربط المكثفين على التفرع (مما يجعل التركيبة ذات سعة مكافئة أكبر).

C4

التحريين الرابع :

$$C_1 = \frac{n}{V} ; n = \frac{m}{M} \Rightarrow C_1 = \frac{m}{MV} \quad \text{التركيز } C_1 \quad (1)$$

$$\Rightarrow C_1 = \frac{0,410}{82 \times 0,5} = 0,01 \text{ mol/L} = 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$\text{CH}_3\text{COO}^-(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) = \text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{HO}^-(\text{aq}) \quad \text{معادلة التفاعل} \quad (2-أ)$$

ب- نسبة التقدّم النهائي α_1 :

جدول التقدّم :

	$\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3\text{COOH} + \text{HO}^-$		
E.I	$C_1 V$	/	0
E.Int	$C_1 V - x$	/	x
E.F	$C_1 V - x_f$	/	x_f

$$\alpha_1 = \frac{x_f}{x_{\max}} = \frac{n_f(\text{HO}^-)}{C_1 \cdot V} = \frac{[\text{HO}^-]_f}{C_1} \quad \text{نسبة التقدّم النهائي } \alpha_1 :$$

$$\alpha_1 = \frac{K_e}{[\text{H}_3\text{O}^+]_f \cdot C_1} \Rightarrow \alpha_1 = \frac{K_e \cdot 10^{\text{pH}}}{C_1}$$

$$\alpha_1 = \frac{10^{-14} \times 10^{8,4}}{10^{-2}} \approx 2,5 \times 10^{-4} \quad \text{حساب } \alpha_1$$

$$K = \frac{[\text{CH}_3\text{COOH}]_f \cdot [\text{HO}^-]_f}{[\text{CH}_3\text{COO}^-]_f} = \frac{\left(\frac{x_f}{V}\right)^2}{\frac{C_1 V - x_f}{V}} = \frac{C_1 \alpha_1^2}{1 - \alpha_1} \quad \text{ثابت التوازن } K \quad (3-أ)$$

$$K = \frac{10^{-2} (2,5 \times 10^{-4})^2}{1 - 2,5 \times 10^{-4}} \approx 6,3 \times 10^{-10} \quad \text{حساب } K$$

$$K = \frac{[\text{CH}_3\text{COOH}]_f \cdot [\text{HO}^-]_f}{[\text{CH}_3\text{COO}^-]_f} \cdot \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]_f}{[\text{H}_3\text{O}^+]_f} \quad \text{ثابت الحموضة } K_a \quad \text{ب-}$$

$$\Rightarrow K = \frac{K_e}{K_a} \Rightarrow K_a = \frac{K_e}{K} = \frac{10^{-14}}{6,3 \times 10^{-10}} \approx 1,6 \times 10^{-5}$$

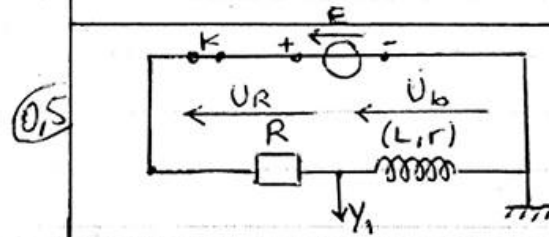
(4) المقارنة بين α_1 و α_2 :

نسبة التقدّم النهائي تكون أكبر في المحاليل الممددة .
بما أن $C_2 < C_1$ فإذن $\alpha_2 > \alpha_1$.

C4	التمرين التجريبي :	
05 C	① <u>العبارات الحرفية للقوى :</u> ثقل الجملة : $P = m \cdot g$ دافعة أرخميدس : $\Pi = \rho \cdot V \cdot g$ الاحتكاك مع الهواء : $f = k \cdot v_a^2$	①
05 C	② <u>المعادلة التفاضلية لـ v_a :</u> تطبيق القانون الثاني لنيوتن : $\vec{P} + \vec{\Pi} + \vec{f} = m \cdot \vec{a}$ الاستقامة على (Oy) : $P - \Pi - f = m a$ $\Rightarrow mg - \rho V g - k v_a^2 = m \cdot \frac{dv_a}{dt}$ $\Rightarrow \frac{dv_a}{dt} = g(1 - \frac{\rho V}{m}) - \frac{k}{m} v_a^2$	②
05 C	③ <u>الكتابة على الشكل :</u> $\frac{dv_a}{dt} = A - B v_a^2$ بوضع $A = g(1 - \frac{\rho V}{m})$ و $B = \frac{k}{m}$ نجد : $\frac{dv_a}{dt} = A - B v_a^2$	③
05 C	④ <u>تبين أن : $A = 6,45$ مع تحديد الوحدة :</u> $A = 9,81 \text{ m/s}^2 \left(1 - \frac{1,29 \text{ kg/L} \times 3,05 \text{ L}}{10,7 \text{ g}}\right) \simeq 6,45 \text{ m/s}^2$	④
05 C1	⑤ <u>حساب B :</u> في النظام الدائم : $\frac{dv_a}{dt} = 0$ و $v_a = v_2 = v_2^{\text{st}}$ إذن المعادلة التفاضلية السابقة تكتب : $0 = A - B v_2^2$ $\Rightarrow B = \frac{A}{v_2^2} = \frac{6,45 \text{ m/s}^2}{(2,75 \text{ m/s})^2} \simeq 0,853 \text{ m}^{-1}$	⑤
05 C1	⑥ <u>حساب a_1 :</u> $a_1 = \left(\frac{dv}{dt}\right)_{t_1} = A - B v_1^2 = 6,45 - 0,853 (0,51)^2 \simeq 6,22 \text{ m/s}^2$	⑥
05 C1	<u>حساب v_2 :</u> $a_2 = \left(\frac{dv}{dt}\right)_{t_2} = A - B v_2^2$ $\Rightarrow v_2 = \sqrt{\frac{A - a_2}{B}} = \sqrt{\frac{6,45 - 5,60}{0,853}} \simeq 1 \text{ m/s}$	

التمرين الأول: (4 نقاط)

1- الرسم:



2- المعادلة التفاضلية:

$$U_R + U_b = E \Leftrightarrow Ri + U_b = E$$

(0,75)

$$R \frac{di}{dt} + \frac{dU_b}{dt} = 0 \Leftrightarrow R \left(\frac{U_b}{L} - \frac{r}{L} i \right) + \frac{dU_b}{dt} = 0 \Leftrightarrow \frac{R}{L} U_b - \frac{Rr}{L} i + \frac{dU_b}{dt} = 0$$

$$\frac{R}{L} U_b - \frac{Rr}{L} \left(\frac{E - U_b}{R} \right) + \frac{dU_b}{dt} = 0 \Leftrightarrow \frac{dU_b}{dt} + \frac{(R+r)}{L} U_b = \frac{r}{L} E$$

3- الاستق من الحل:

(0,5)

$$\frac{dU_b}{dt} = -\frac{RE}{L} e^{-\frac{R+r}{L}t}$$

نعوض ونجد:

$$-\frac{RE}{L} e^{-\frac{R+r}{L}t} + \frac{(R+r)}{L} \cdot \frac{RE}{R+r} e^{-\frac{R+r}{L}t} + \frac{(R+r)}{L} \cdot \frac{rE}{R+r} = \frac{rE}{L}$$

(تحقق)

$$-\frac{RE}{L} e^{-\frac{R+r}{L}t} + \frac{RE}{L} e^{-\frac{R+r}{L}t} + \frac{rE}{L} = \frac{rE}{L}$$

(0,5)

$$U_b(0) = E = 12V \quad \text{لما } t=0 \quad \text{قيمة } E$$

(0,5)

$$U_b(p) = \frac{rE}{R+r} = 2V \quad \text{قيمة } r \text{ من النظام الثاني}$$

$$r = \frac{U_b(p) \cdot R}{E - U_b(p)} = \frac{2 \times 100}{12 - 2} = 20 \Omega$$

ج- قيمة Z، هو مقاومة نقطة تقاطع المنحني للبيان عند اللحظة t=0

مع المستقيم الخارج U_b = 2V

بيانيا نجد Z = 10ms

(0,75)

$$Z = \frac{L}{R+r} \Leftrightarrow L = Z(R+r) = 10^{-2} \times 120 = 1,2H \quad \text{قيمة } L$$

د- في النظام الثاني:

(0,5)

$$E(p) = \frac{1}{2} L I_p^2$$

$$E(p) = \frac{1}{2} L \left(\frac{E}{R+r} \right)^2 = \frac{1}{2} \times 1,2 \times \left(\frac{12}{120} \right)^2 = 6 \times 10^{-3} J$$

العلامة

عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)

التحريز الثاني (04 نقاط)

1- المعادلتين الرضيتين، بتطبيق القانون الثاني لنيوتن:

$$\textcircled{0,25} \quad \sum \vec{F}_{\text{ext}} = m \cdot \vec{a} \Leftrightarrow \vec{P} = m \cdot \vec{a} \Leftrightarrow m \cdot \vec{g} = m \cdot \vec{a} \Leftrightarrow \vec{a} = \vec{g}$$

$$\left. \begin{array}{l} a_x = 0 \\ v_x = v_0 \cos \alpha \end{array} \right\} \text{وفق } x$$

حركة م منتظمة

$$\textcircled{0,5} \quad x = 17,8 \cdot t \text{ (m)} \Leftrightarrow x = (v_0 \cos \alpha) t \quad \textcircled{1}$$

$$\left. \begin{array}{l} a_z = -g \\ v_z = -gt + v_0 \sin \alpha \end{array} \right\} \text{وفق } z$$

حركة م بانتظام

$$\textcircled{0,5} \quad z = -5t^2 + 2,19t + 3,5 \text{ (m)} \Leftrightarrow z = -\frac{1}{2}gt^2 + (v_0 \sin \alpha)t + h \quad \textcircled{2}$$

معادلة المسار، من ① نجد:

$$t = \frac{x}{v_0 \cos \alpha}$$

$$\textcircled{0,5} \quad z = -\frac{g}{2v_0^2 \cos^2 \alpha} x^2 + (\tan \alpha)x + h$$

نعوض في ②:

$$z = -1,56x^2 + 0,12x + 3,5 \text{ (m)}$$

2- المدة الزمنية، عندما تكون الكرة فوق الشباك: $x = L$ نعوض في ①:

$$\textcircled{0,5} \quad L = (v_0 \cos \alpha)t \Leftrightarrow t = \frac{L}{v_0 \cos \alpha} = \frac{12}{18 \cos 7} = 0,67 \text{ s}$$

ارتفاع الكرة عن الشباك، من ②:

$$z = -\frac{1}{2}gt^2 + (v_0 \sin \alpha)t + h$$

$$\textcircled{0,5} \quad z = -5(0,67)^2 + (18 \sin 7)0,67 + 3,5 = 2,72 \text{ m}$$

لما $t = 0,67 \text{ s}$ نجد:

ارتفاع الكرة عن الشباك:

$$z' = z - h = 2,72 - 2,43 = 0,29 \text{ m}$$

3- سرعة الكرة:

$$\textcircled{0,5} \quad \begin{cases} v_x = v_0 \cos \alpha \\ v_z = -gt + v_0 \sin \alpha \end{cases} \Leftrightarrow \begin{cases} v_x = 18 \cos 7 \\ v_z = -10(0,67) + 18 \sin 7 \end{cases}$$

$$\begin{cases} v_x = 17,86 \text{ m/s} \\ v_z = -4,5 \text{ m/s} \end{cases}$$

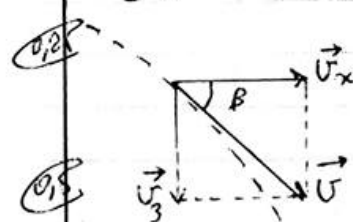
$$v = \sqrt{v_x^2 + v_z^2}$$

$$v = \sqrt{(17,86)^2 + (-4,5)^2} = 18,4 \text{ m/s}$$

محصن ارتفاع السرعة:

$$\cos \alpha = \frac{v_x}{v} = \frac{17,86}{18,4} = 0,97$$

$$\beta = 13,9^\circ$$

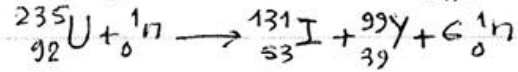


العلامة

عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)

التمرين الثالث، (04 نقاط)

1- إكمال المعادلة: بتطبيق قانون الحفظ.

الحفاظ الشحنة: $y + 53 = 92$ ومنه $y = 39$ الحفاظ عدد النوكليونات: $x + 230 + 236 = 236$ ومنه $x = 6$ 

2- جد تفاعل متسلسل.

3- حساب Δm ، $\Delta m = m_i - m_f$

$$\Delta m = (235,04392 + 1,00866) - (130,90612 + 98,92778 + 6,0519)$$

$$\Delta m = 0,1667 \text{ u}$$

ب- حساب E_{lib}

$$E_{\text{lib}} = \Delta m \times c^2$$

$$E_{\text{lib}} = 0,1667 \times 931,5 = 155,28 \text{ MeV}$$

ج- استنتاج E'_{lib}

$$E'_{\text{lib}} = N \times E_{\text{lib}}$$

$$E'_{\text{lib}} = \frac{m}{M} N_A \times E_{\text{lib}}$$

$$E'_{\text{lib}} = \frac{1000}{235} \times 6,02 \times 10^{23} \times 155,28 = 3,98 \times 10^{26} \text{ MeV}$$

$$= 6,36 \times 10^{13} \text{ J}$$

$$= 6,36 \times 10^7 \text{ MJ}$$

$$\frac{E'_{\text{lib}}}{E_p} = \frac{6,36 \times 10^7}{42} = 1,5 \times 10^6$$

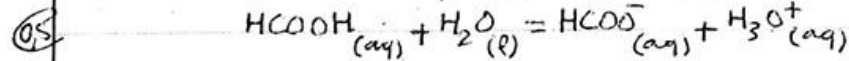
طاقة أكبر من E_p بـ $1,5 \times 10^6$ مرة.

العلامه

عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)

التمرين الرابع: (04 نقاط)

٢/١ - معادلة تفاعل حمض الميثان كربوكسيل مع الماء:



ب - العلاقة بين C_0 و C_A :

0,5
$$C_0 V_0 = C_A V \Leftrightarrow \frac{C_0}{C_A} = \frac{V}{V_0} = \frac{100}{2} = 50$$

$$C_0 = 50 \cdot C_A$$
 ومنه

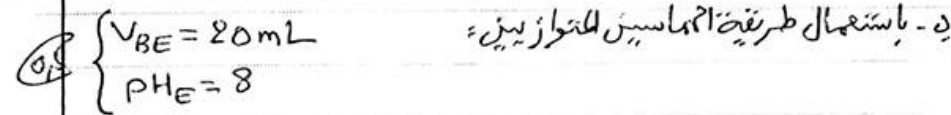
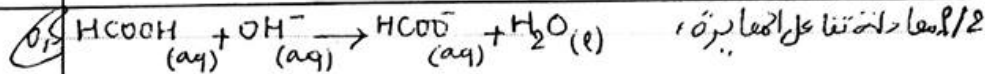
ج - قيمة الـ pH للحلول (SA):

$$\sigma = [\text{H}_3\text{O}^+] \cdot \lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + [\text{HCOO}^-] \cdot \lambda_{\text{HCOO}^-}$$

0,75
$$\sigma = [\text{H}_3\text{O}^+] \cdot (\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{HCOO}^-})$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{\sigma}{\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{HCOO}^-}} = \frac{5 \times 10^{-2}}{(35 + 5,46) \cdot 10^{-3}} = 1,23 \text{ mol/L}$$

$$\text{pH} = -\log[\text{H}_3\text{O}^+] = -\log 1,23 \times 10^{-3} = 2,9$$



د - باستعمال طريقة التوازن بين:

0,5
$$\begin{cases} V_{BE} = 20 \text{ mL} \\ \text{pH}_E = 8 \end{cases}$$

عند التكافؤ يتحقق:

0,5
$$C_A V_A = C_B V_{BE}$$

$$C_0 = 50 \cdot C_A = 50 \times 1,0 \times 10^{-1} = 5 \text{ mol/L}$$

هـ - حساب K:

$$K = \frac{[\text{HCOO}^-]_{eq} \times [\text{H}_3\text{O}^+]_{eq}}{[\text{HCOOH}]_{eq} \times [\text{OH}^-]_{eq}} = \frac{[\text{HCOO}^-]_{eq}}{[\text{HCOOH}]_{eq}} \times \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]_{eq}}{[\text{OH}^-]_{eq}}$$

0,75
$$K = \frac{K_A}{K_e} = \frac{10^{-\text{pK}_A}}{10^{-\text{pK}_e}} = 10^{\text{pK}_e - \text{pK}_A}$$

$$\text{pK}_A = \text{pH} = 3,8 \quad \text{كون} \quad V_B = \frac{V_{BE}}{2} = 10 \text{ mL}$$

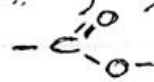
$$K = 10^{14 - 3,8} = 1,6 \times 10^{10} > 10^4 \quad (\text{التحول شام})$$

الغلاء

عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)

الممرين التجريبي: (04 نقاط)

1- النوع الكيميائي (E) هو أستر لأنه يتميز بالتطبيق الأستري،



0,2K

اسم: 2- ميثيل بروبانوات الإثيل

2- 2- الصيغة الجزيئية نصف المفعلة لـ (A): $\text{CH}_3-\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{OH}}{\text{CH}}}-\overset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}}-$

0,2K

اسم: 2- ميثيل بروبانويل

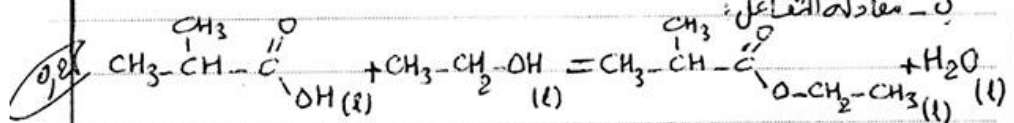
0,2K

3- الصيغة الجزيئية نصف المفعلة لـ (B): $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}$

0,2K

اسم: إيثانول

ب- معادلة التفاعل:



0,2K

ج- مردود التفاعل:

$$r = \tau_f \times 100 = \frac{x_f}{x_{\max}} \times 100$$

0,2K

التقدم العائلي: $x_{\max} = 1,0 \text{ mol}$ (من جدول التقدم)

التقدم النهائي: $x_f = 0,67 \text{ mol}$ (من البيا (5) الشكل-4)

$$r = \frac{0,67}{1,0} \times 100 = 67\%$$

0,2K

د- حساب K:

$$K = \frac{[E]_{\text{eq}} \times [\text{H}_2\text{O}]_{\text{eq}}}{[A]_{\text{eq}} \times [B]_{\text{eq}}} = \frac{x_f^2}{(1-x_f)^2}$$

$$K = \frac{0,67^2}{(1-0,67)^2} = 4,12$$

0,2K

3- المكن (ب) ← التجربة (2): إضافة قطران من كحول الكبريت المركز

0,2K

يزيد من سرعة التفاعل ولا يغير من قيمة x_f (لأنه لا يغير التوازن)

المكن (أ) ← التجربة (3): نزع الماء من الأسترة كاملة.

0,2K

$$x_f = x_{\max} = 1,0 \text{ mol} \rightarrow r = 100\%$$