



جانفي 2018

المستوى: الثالثة ثانوي (علوم تجريبية) 3ASS

فرض في مادة العلوم الفيزيائية للفصل الثاني

التمرين 1 :

المحاليل عند درجة الحرارة (25°C).

نأخذ محلولاً (S₁) لحمض البنزويك (C₆H₅-COOH) تركيزه (C₁ = 1.10⁻² mol.l⁻¹).

1- نقيس عند التوازن ناقليته النوعية (σ = 8,6.10⁻³ S.m⁻¹).

أ - اكتب معادلة التفاعل لتحويل حمض البنزويك في الماء .

ب- انشئ جدول تقدم التفاعل الحادث .

ج - احسب التراكيز المولية للأنواع الكيميائية المتواجدة في المحلول (S₁) عند التوازن . تعطى الناقلية المولية

$$\lambda_{H_3O^+} = 35,0.10^{-3} S.m^2.mol^{-1} , \lambda_{C_6H_5COO^-} = 3,24.10^{-3} S.m^2.mol^{-1}$$

د- احسب النسبة النهائية (τ_{f1}) لتقدم التفاعل . ماذا تستنتج ؟

هـ - احسب ثابت التوازن الكيميائي (K₁).

2- نعتبر محلولاً مائياً (S₂) لحمض الساليسيليك ، الذي يمكن ان يرمز له (HA) تركيزه المولي (C₂ = C₁)

وله قيمة (pH = 3.2) .

أ - احسب النسبة النهائية (τ_{f2}) لتقدم تفاعل حمض الساليسيليك مع الماء .

ب- قارن بين (τ_{f1}) و (τ_{f2}) . ماذا تستنتج ؟

التمرين 2 :

نريد معرفة سلوك وشيعة ذاتيتها L ومقاومتها الداخلية r ، لذا نشكل دائرة كهربائية تتكون من الوشيعة على التسلسل

مع مولد قوته المحركة الكهربائية ثابتة E= 1 2V و ناقل أومي مقاومته R = 12Ω و قاطعة K .

1 - ارسم مخطط الدارة الكهربائية و بين عليه الجهة الاصطلاحية للتيار و الأسهم الممثلة للتوترات الكهربائية بين

طرفي كل ثنائي قطب : U_L , U_R , E .

2 - نغلق القاطعة K عند اللحظة t = 0 :

أ / أوجد المعادلة التفاضلية التي تعطي التوتر U_R بين طرفي الناقل الأومي .

ب / بين أن المعادلة التفاضلية الناتجة تقبل العبارة : U_R(t) = A (1 - e^{-t/B}) حلاً لها ما هو المدلول

الفيزيائي للثابتين A و B ؟

ج / نريد مشاهدة التوتر U_R بين طرفي الناقل الأومي باستعمال راسم اهتزاز مهبطي ذو ذاكرة ، بين على

المخطط السابق كيفية ربطه لتحقيق ذلك ؟

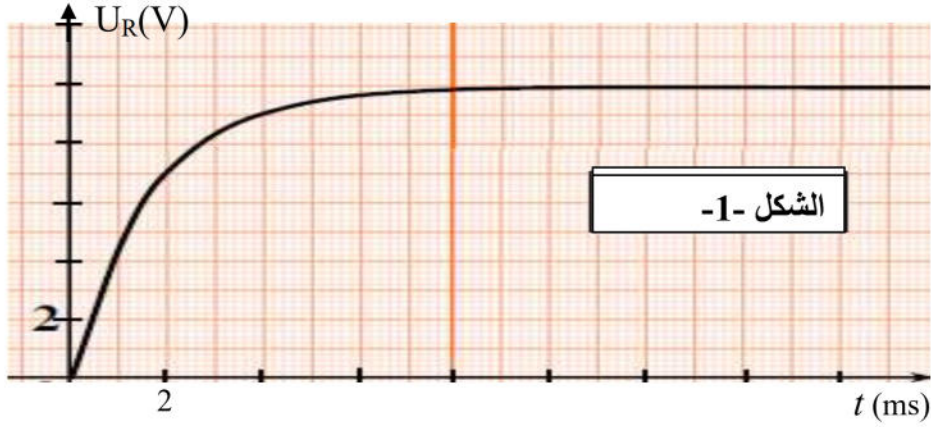
الصفحة 2/1

3 - بالاعتماد على المنحنى المشاهد على شاشة راسم الاهتزاز و المعطى على الشكل - 1 - استنتج :

أ / قيمتي الثابتين A و B .

ب / المقاومة الداخلية للوشية r و ذاتيتها L .

4 - اكتب عبارة الطاقة المغناطيسية المخزنة في الوشية بدلالة الزمن t ، استنتج قيمتها عند اللحظة $t = 14s$.



الصفحة 2/2

حي قعلول - برج البحري - الجزائر

التصحيح النموذجي

التمرين 1

1.1	معادلة التفاعل :	$C_6H_5COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} = H_3O^+_{(aq)} + C_6H_5COO^-_{(aq)}$
ب.1	جدول التقدم :	$C_6H_5COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} = H_3O^+_{(aq)} + C_6H_5COO^-_{(aq)}$
	المعادلة	كمية المادة mol
ح. الابتدائية	التقدم	متوفر
ح. الانتقالية	0	C_1V_1
ح. النهائية	X	$C_1V_1 - X$
X _f	$C_1V_1 - X_f$	متوفر
0	X _f	X _f
0	X	X
X _f	X _f	X _f
ج.1	حساب التركيز عند التوازن :	
	$\sigma = [H_3O^+_{(aq)}](\lambda_1 + \lambda_2) \Rightarrow [H_3O^+_{(aq)}] = [C_6H_5COO^-_{(aq)}] = \frac{\sigma}{\lambda_1 + \lambda_2}$	
	مهمل [HO ⁻]	
	$\Rightarrow [H_3O^+_{(aq)}]_f = [C_6H_5COO^-_{(aq)}]_f = \frac{8,6 \times 10^{-3}}{(35 + 3.24)10^{-3}} = 2,2 \times 10^{-4} \text{ mol/l}$	
	$[C_6H_5COOH]_f = \frac{n_0 - x_f}{V} = C_1 - [C_6H_5COO^-]_f = 10^{-2} - 2,2 \times 10^{-4} = 9,78 \times 10^{-3} \text{ mol/l}$	
د.1	نسبة التقدم النهائي :	
	$\tau_{f1} = \frac{x_f}{x_{\max}} = \frac{[H_3O^+]_f}{C_1} = 2,2\%$	
	بما أن $\tau_{f1} < 1$ فإن التحول غير تام ومنه حمض بنزويك حمض ضعيف .	
ه.1	ثابت التوازن :	
	$K_1 = \frac{[H_3O^+]_f \times [C_6H_5COO^-]_f}{[C_6H_5COO]_f} = \frac{(2,2 \times 10^{-4})^2}{9,78 \times 10^{-3}} = 4,95 \times 10^{-6}$	
1.2	نسبة التقدم النهائي τ_{f2} :	
	$\tau_{f2} = \frac{[H_3O^+]_f}{C_2} = \frac{10^{-PH}}{10^{-2}} = \frac{10^{-3.2}}{10^{-2}} = 6,3\%$	
ب.2	المقارنة : بما أن $C_1 = C_2$ و $\tau_{f2} > \tau_{f1}$ فإن حمض الساليسيليك أقوى من حمض البنزويك .	

التمرين 2

1.	مخطط الدارة :	
1.2	المعادلة التفاضلية	$u_R + u_b = E \Rightarrow u_R + u_r + L \frac{di}{dt} = E$
	لدينا :	$u_R = Ri \Rightarrow \frac{du_R}{dt} = R \frac{di}{dt}, u_r = r.i \Rightarrow u_r = r \cdot \frac{u_R}{R}$
	بالتعويض نجد :	

$u_R + r \cdot \frac{u_R}{R} + \frac{L}{R} \cdot \frac{du_R}{dt} = E \Rightarrow \frac{du_R}{dt} + \frac{(R+r)}{L} \cdot u_R = \frac{R}{L} \cdot E$	
<p>التحقيق : $u_R = A(1 - e^{-\frac{t}{B}}) \Rightarrow \frac{du_R}{dt} = \frac{A}{B} \cdot e^{-\frac{t}{B}} \Rightarrow \frac{A}{B} \cdot e^{-\frac{t}{B}} + \frac{(R+r)}{L} \cdot A(1 - e^{-\frac{t}{B}}) = \frac{R}{L} \cdot E$</p> <p>تتحقق هذه المعادلة اذا كان :</p> $A \left(\frac{1}{B} - \frac{R+r}{L} \right) e^{-\frac{t}{B}} + \frac{A \cdot (R+r)}{L} - \frac{R}{L} E = 0 \Rightarrow B = \frac{L}{R+r}; A = \frac{RE}{R+r} = RI_0$ <p>- المقدار (A) : التوتر الاعظمي للمقاومة (R) . - المقدار (B) : ثابت الزمن .</p>	ب.2
<p>ربط راسم الاهتزاز المهيطي انظر الشكل السابق .</p>	ج.2
<p>حساب (A) . (B) : بيانيا $(u_R)_{\max} = A = 10 V$ ، $B = \tau \approx 1.6ms$</p>	ا.3
<p>المقاومة الداخلية : في النظام الدائم نكتب قانون جمع التوترات</p> $U_R + U_r = E = 12 \Rightarrow U_r = 12 - 10 = 2V \quad \left(\frac{di}{dt} = 0 \right)$ $\left\{ \begin{array}{l} U_R = RI_0 \\ U_r = rI_0 \end{array} \right\} \Rightarrow I_0 = \frac{U_R}{R} = \frac{U_r}{r} \Rightarrow r = \frac{U_r}{U_R} \cdot R = \frac{2}{10} \times 12 = 2,4\Omega$ <p>-حساب (L) :</p> $\tau = \frac{L}{R+r} \Rightarrow L = \tau \cdot (R+r) \Rightarrow L = 1.6 \times 10^{-3} (12 + 2.4) = 0.023 H$	ب.3
$\left\{ \begin{array}{l} \exists = \frac{1}{2} Li^2 \\ U_R = Ri = 10(1 - e^{-t/\tau}) \\ \exists = \frac{1}{2} L \frac{U_R^2}{R^2} \end{array} \right\} \Rightarrow \left\{ \begin{array}{l} t = 14s \\ UR = E = 10v \\ E = \frac{1}{2} \times 0.023 \times 10^2 / (12)^2 = 8 \times 10^{-3} j \end{array} \right\}$	4