

التمرين الاول (10 نقاط) :

- نذيب كتلة قدرها $m=0.046g$ من حمض الميثانويك (التمل) $HCOOH$ في حجمه $100 ml$ من الماء المقطر، إن قياس الناقلية النوعية للمحلول أعطى: $\sigma = 0.049 s/m$ عند الدرجة $25^\circ C$
- 1- احسب C_1 التركيز المولي للمحلول . ؟
 - 2- اكتب معادلة انحلال الحمض في الماء ، ثم انشاء جدول التقدم . ؟
 - 3- احسب PH المحلول ؟

4- اثبت ان ثابت التوازن K المرافق للتفاعل يعطى بالعلاقة $K = \frac{10^{-2PH}}{C_1 - 10^{-PH}}$ ماذا يمثل ، أستنتج pKa للثنائية $HCOOH/HCOO^-$ ؟

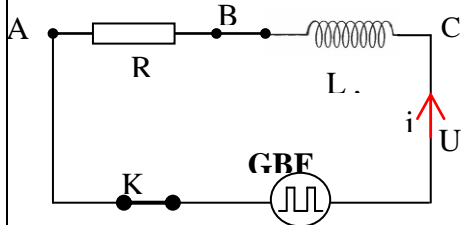
5- اكتب عبارة τ_1 نسبة التقدم النهائي للتفاعل بدلالة C_1 و PH ثم بين أنه يمكن كتابتها على الشكل $\tau_1 = \frac{K_a}{K_a + 10^{-PH}}$ ؟

6- أحسب قيمة τ_1 ، ماذا تستنتج ؟

- 7- عند نفس درجة الحرارة نقيس PH محلول مائي لنفس الحمض تركيزه $C_2 = 1.10^{-3} mol/L$ و حجمه $100ml$ فنجد $PH=3.47$
- أ - احسب τ_2 نسبة التقدم النهائي للتفاعل المدروس؟
 - ب - قارن القيمتين τ_1 و τ_2 ماذا تستنتج . ؟

يعطى: $\lambda_{HCOO^-} = 5.46 mS.m^2 / mol$, $\lambda_{H_3O^+} = 35 mS.m^2 / mol$, $M_H = 1g / mol$, $M_O = 16g / mol$, $M_C = 12g / mol$

التمرين الثاني (10 نقاط) :



الشكل 1

في التركيب التالي (الشكل 1) لدينا دارة تسلسلية تشتمل على :

وشية (L, r) ، ناقل أومي مقاومته $R = 50 \Omega$ ، مولد مثالي يعطي توتر ثابت E ، قاطعة K .

عند اللحظة $t = 0s$ نغلق القاطعة فيظهر على شاشة الراسم الاهتزازي المهبطي المنحنيين $U_{BA} = f(t)$ و $U_{CB} = g(t)$ (الشكل 2) .

- 1- أعد رسم الدارة موضحا كيفية ربط مدخلي الراسم للحصول على المنحنيين ؟
- 2- علل أي المنحنيين يمثل $U_{BA} = f(t)$ ثم ارسم علي الشكل 2 و بنفس السلم $U_{CA} = f(t)$. ؟
- 3- بتطبيق قانون التوترات :

أ - ابين ان المعادلة التفاضلية للتوتر الكهربائي بين طرفي المقاومة تعطى بالشكل: $\frac{dU_R}{dt} + \frac{(R+r)}{L} U_R = \frac{RE}{L}$

ب - تقبل المعادلة التفاضلية السابقة حلا عبارته من الشكل $U_R(t) = RI_0(1 - e^{-t/\tau})$. استنتج عبارة كل من τ و I_0 ؟

ج- بالاعتماد علي المنحنيين في (الشكل 2) احسب قيمة:

أ - شدة التيار العظمي I_0 عند الحصول على النظام الدائم . ؟

ب - ثابت الزمن τ المميز للدارة . ؟

ج- مقاومة r وذاتية الوشية L . ؟

الشكل 2

