

التمرين الأول : (نقط ٦)

تستعمل المركبات الكيميائية التي تحتوي على عنصر الأزوت في مجالات متعددة كالزراعة لتحسين التربة بواسطة الأسمدة أو الصناعة لتصنيع الأدوية وغيرها ، تمت جميع القياسات عند درجة الحرارة 25°C .

$$\text{الجاء الأيوني للماء } K_e = 10^{-14}$$

الجزء الأول :

١- نحضر محلولاً مائياً (S_1) للأمونياك NH_3 تركيزه المولى $C_1 = 10^{-2} \text{ mol/l}$ أعطى قياس PH المحلول S_1 القيمة 10.6

أ- اكتب المعادلة الكيميائية المنذجة لتفاعل الأمونياك مع الماء

ب- أوجد تعبير نسبة التقدّم النهائي τ_1 للتفاعل بدلالة C_1 و PH وماذا تستنتج؟

ج- بين أن تعبير ثابت التوازن K للتفاعل يكتب على الشكل: $K = \frac{10^{2(\text{PH}-14)}}{C_1-10^{(\text{PH}-14)}}$ أحسب قيمتها.

٢- نخفف المحلول S_1 فنحصل على محلول مائي S_2 . نقيس PH المحلول S_2 فنجد $10.4 = \text{PH}'$ فنحصل على منحنى الذي يمثل مخطط التوزيع النوعي الحامضي والقاعدي للمزدوجة $\text{NH}_4^+ / \text{NH}_3$:

أ- بين أن نسبة تواجد الحمض NH_4^+ و تواجد القاعدة NH_3 % في المحلول تكتب من الشكل:

$$\text{NH}_3\% = \frac{1}{1+10^{PK_a-\text{PH}}} \quad \text{and} \quad \text{NH}_4^+\% = \frac{1}{1+10^{\text{PH}-PK_a}}$$

ب- أقرن النوع القاعدي للمزدوجة $\text{NH}_4^+ / \text{NH}_3$ بالمنحنى الموفق له مع التعليل

ج- إنتماداً على منحنى الشكل حدد:

$$PK_{a1}$$

- نسبة التقدّم النهائي τ_2 للتفاعل في المحلول S_2

د- بمقارنة τ_1 و τ_2 ماذا تستنتج؟

الجزء الثاني :

عند معايرة حجم $V_B = 20\text{ml}$ من محلول الأمونياك NH_3 ذي تركيز C_B بمحلول حمض كلور الماء ($\text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-$) تركيزه المولي $C_A = 0.1\text{mol/l}$ نقيس PH فنحصل على تمثيل المنحنى البياني ($\text{PH} = f(V_B)$)

١- هل البيان يدل على أن الأمونياك أساس ضعيف؟ علل

٢- اكتب معادلة تفاعل المعايرة

٣- ما طبيعة المزيج عند التكافؤ؟

٤- عين بيانياً: - نقطة التكافؤ (PH_E, V_{BE}) E - قيمة PK_a للثانية $\text{NH}_4^+ / \text{NH}_3$

٥- استنتاج قيمة التركيز C_B

٦- بين أن ثابت التوازن K يعطى بالعلاقة التالية: $K = \frac{1}{10^{-PK_a}}$

ثم أحسب قيمته.

٧- أحسب النسبة $\frac{[\text{NH}_3]}{[\text{NH}_4^+]}$ ثم عبر عنها بدلالة C_B , V_B , x_f و x_i عندما يكون حجم الماء المضاف هو $V_A = 5\text{ml}$

٨- أحسب قيمة x_f و نسبة التقدّم النهائي τ_f للتفاعل المعايرة. ماذا تستنتج؟

التمرين الثاني : (٤ نقاط)

بغرض شحن مكثفة فارغة ، سعنها C ، نصلها على التسلسل مع العناصر الكهربائية التالية :

- مولد ذو توفر كهربائي ثابت $E = 5V$ و مقاومته الداخلية مهملة

- ناقل أولمي مقاومته $R = 120\Omega$

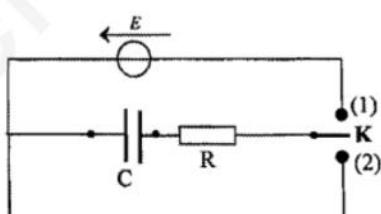
- بدلالة K

لمتابعة التطور الكهربائي U_C بين طرفي المكثفة بدلالة الزمن ، نوصل جهاز فولط متر رقمي

بين طرفي المكثفة و في اللحظة $t = 0$ نضع البادلة في (1)

و بالتصوير المتتابع تم تصوير شاشة جهاز الفولط متر الرقمي لمدة معينة و بمشاهدة شريط الفيديو ببطئ سجلنا النتائج التالية :

| $t (\text{ms})$ | 0 | 4 | 8 | 16 | 20 | 24 | 32 | 40 | 48 | 60 | 68 | 80 |
|------------------|---|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|
| $u_C (\text{V})$ | 0 | 1.0 | 2.0 | 3.3 | 3.8 | 4.1 | 4.5 | 4.8 | 4.9 | 5.0 | 5.0 | 5.0 |



(الشكل-2)

التمرين الرابع : (4 نقاط)

نربط على التسلسل العناصر الكهربائية التالية :

- مولد ذو توتر ثابت $E = 6V$

- وشيعة ذاتيتها L و مقاومتها r .

- ناقل أومي مقاومته R

- بادلة K

للمتابعة الزمنية لتطور التوتر بين طرفي كل من الوشيعة (t) $U_b(t)$ و الناقل الأومي (t) $U_R(t)$

نستعمل راسم الإهتزاز المهبطي ذي الذاكرة

1_ بين كيف يمكن ربط راسم الإهتزاز المهبطي بالدارة لمشاهدة كل من (t) $U_R(t)$ و $U_b(t)$

2_ نغلق القاطع في اللحظة $t = 0ms$ فنشاهد على الشاشة البيانات الممثلتين للتؤترن (t) $U_b(t)$ و $U_R(t)$

أ- أوجد المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر (t) $U_R(t)$ بين طرفي الناقل الأومي

ب- بإعتبار العلاقة $(t) U_R(t) = A(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$ حلا لهذه

المعادلة التفاضلية ، أوجد العبارة الحرفية لكل من A و τ

3_ إنتمادا على البيانات الممثلتين في الشكل 04 :

أ- أوجد قيمة المقاومة R للناقل الأومي علما أن المقاومة الكلية للدارة $R_T = 50\Omega$.

ب- استنتج قيمتي شدة التيار في النظام الدائم والمقاومة r

ج- حدد قيمة ثابت الزمن τ المميز للدارة ، ثم استنتاج قيمة معامل التحريرض L للوشيعة

د- أوجد قيمة شدة التيار عند اللحظة $t = 6ms$ ، ثم استنتاج الطاقة المخزنة في الوشيعة عند هذه اللحظة.

4- لكن M نقطة تقاطع المنحنيين (t) $U_R(t)$ و $U_b(t)$:

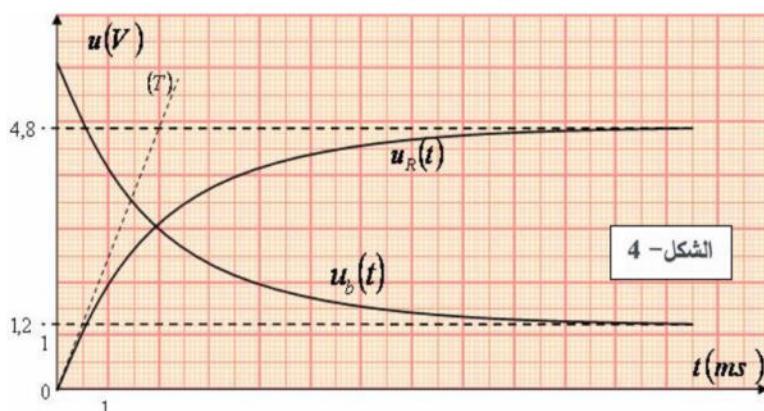
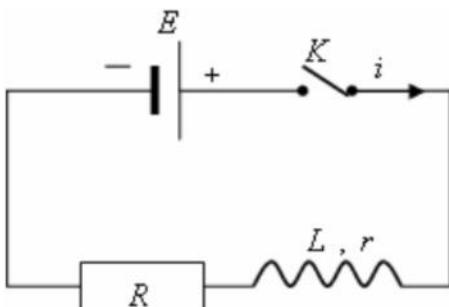
أ- بين أن معامل التحريرض L يحقق العلاقة : $L = \frac{R+r}{\ln\left(\frac{2R}{R-r}\right)} I_M$

$$\ln\left(\frac{2R}{R-r}\right)$$

ب- هل توافق هذه النتيجة القيمة المحصل عليها سابقا ؟

بالتفريغ

الأستاذ : موايسى محمد



الشكل - 4

3as.ency-education.com