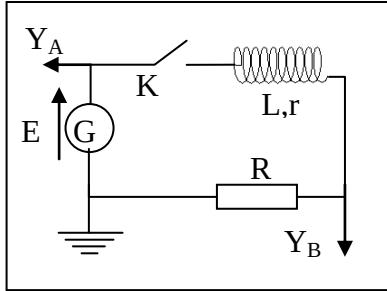


الفرض المحروس الأول للفصل الثاني



التمرين الأول: (10 نقطة)

دائرة مؤلفة (كما في الشكل) من وشيعة (L, r) ، ناقل أومي $(R = 30 \Omega)$ مولد ذي توتر ثابت E ، راسم إهتزاز و قاطعة K .

عند اللحظة $t = 0$ نغلق القاطعة K فيظهر على شاشة راسم الاهتزاز البيانان (1) ، (2) ؟

1- ماذا يمثل كل من البيانين (1) ، (2) ؟

2- استنتج قيمة E

3- أكتب عبارة التوتر الكهربائي الذي يمثل المنحنى (2)

بدلالة شدة التيار المار في الدارة .

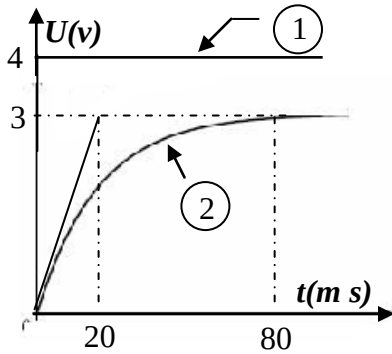
4 - ما النظام الذي تتبعه الدارة في المجالين:

$0 \leq t \leq 80$ ms و $t > 80$ ms .

5 - أوجد القيمة العددية العظمى لشدة التيار المار في الدارة .

6- أوجد المعادلة التفاضلية التي يحققها $i(t)$ مع كتابة حلها .

7- أحسب قيمتي L ، r .



التمرين الثاني: (10 نقطة)

1- محلول لغاز النشادر تركيزه المولي $C = 0,10 \text{ mol/L}$ و قيمة الـ pH هي 11,1.

أ- أكتب معادلة تفاعل غاز النشادر NH_3 مع الماء.

ب- عبر عن $[\text{H}_3\text{O}^+]_f$ بدلالة C و النسبة النهائية لتقدم التفاعل τ_f واحسب قيمة τ_f .

ج- بين أن ثابت الحموضة للثنائية $\text{NH}_4^+/\text{NH}_3$ يعطى بالعلاقة $k = 10^{-14}(1-\tau_f)/C_0\tau_f^2$. أحسب قيمته.

2- نسكب في بيشر حجما $V_b = 40 \text{ mL}$ من محلول النشادر ثم نضيف حجما V_a من محلول حمض كلور الهيدروجين تركيزه المولي

$\text{Ca} = 0,5 \cdot 10^{-1} \text{ mol/L}$.

أ- أكتب معادلة التفاعل للتحويل الحاصل.

ب- ما هو الحجم V_{aE} الذي يجب إضافته للحصول على التكافؤ.

ج- ما هو الحجم V_a الواجب إضافته حتى يكون الـ pH المزيج يساوي pK_a للثنائية $\text{NH}_4^+/\text{NH}_3$. عند 25°C لدينا $k_e = 10^{-14}$.

تمنيتي لكم بالتوفيق والنجاح

انتهى

صديقك من يصارك بأخطائك لا من يجملها ليكسب رضائك

الاستاذ: بنصورة عبدالله