



التمرين الأول :

حمض البنزويك C_6H_5COOH جسم أبيض صلب ، يستخدم بشكل واسع في المستحضرات التجميلية والأغذية والمشروبات الغازية والأشكال الصيدلانية كمادة حافظة رمزها E 210 واستخدم منذ أمد بعيد كمضاد فطري.

I- دراسة تفاعل حمض البنزويك مع الماء :

حضرنا عند الدرجة $25^\circ C$ حجما $V = 100 \text{ mL}$ من محلول حمض البنزويك C_6H_5COOH تركيزه المولي C_a بإذابة $m = 1.22 \text{ g}$ في الماء المقطر فكانت قيمة الـ $pH_1 = 2.6$ له

1- أكتب معادلة انحلال هذا الحمض في الماء ، وبين أن تفاعله مع الماء تفاعل حمض - أساس

2- أنشئ جدول لتقدم التفاعل

3- أحسب قيمة C_a واستنتج نسبة التقدم النهائي τ_{1f} وماذا يمكن قوله عن هذا الحمض

4- أكتب عبارة كسر التفاعل عند التوازن Q_{rf} بدلالة C_a و pH_1

5- أحسب قيمة الـ PKa للثنائية $(C_6H_5COOH/C_6H_5COO^-)$ ، واستنتج النوع الكيميائي المتغلب في المحلول

II- دراسة تفاعل حمض البنزويك مع الصودا $(Na^+ + OH^-)$

نضع في بيشر حجما $V_a = 20 \text{ mL}$ من محلول حمض البنزويك ونضيف إليه حجما $V_b = 10 \text{ mL}$ من محلول الصودا

تركيزه المولي $C_b = 5 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$ فنجد أنه من أجل الحجم المضاف $pH_2 = 3.7$

1- أكتب معادلة التفاعل المنمذج لهذا التحول الكيميائي.

2- بين أن عبارة τ_{2f} نسبة التقدم النهائي في هذه الحالة يمكن كتابتها على الشكل :

$$\tau_{2f} = 1 - \frac{10^{PH_2-14} \cdot (V_a + V_b)}{C_b V_b}$$

- أحسب قيمته وماذا تستنتج

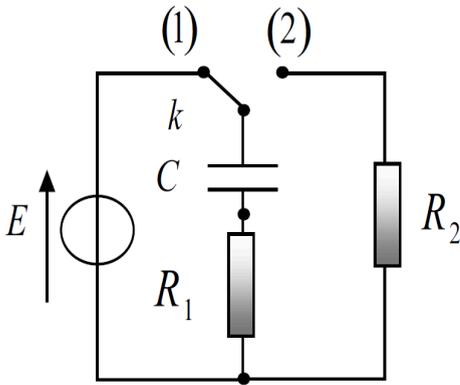
3- ما هو حجم الصودا الواجب اضافته لبلوغ نقطة التكافؤ

4- أكتب ثابت التوازن K عندئذ وأحسب قيمته.

المعطيات : $M_o = 16 \text{ g/mol}$ $M_c = 12 \text{ g/mol}$ $M_H = 1 \text{ g/mol}$ $Ke = 10^{-14}$

التمرين الثاني :

نحقق التركيب التجريبي المبين في الشكل (1) باستعمال التجهيز التالي:



الشكل (1)

- مولد ذي توتر ثابت E .
- مكثفة سعتها C غير مشحونة.
- ناقليين أو مبين مقاومتهما R_1 و $R_2 = 1 \text{ k}\Omega$.
- بادلة k و أسلاك توصيل.

1- نضع البادلة k في اللحظة $(t = 0)$ عند الوضع (1).

1- مثل على الدارة المدروسة جهة كل من التيار i و مثل بالأسهم التوتريين U_C و U_R .

2- أكتب المعادلة التفاضلية لتطور شدة التيار $i(t)$.

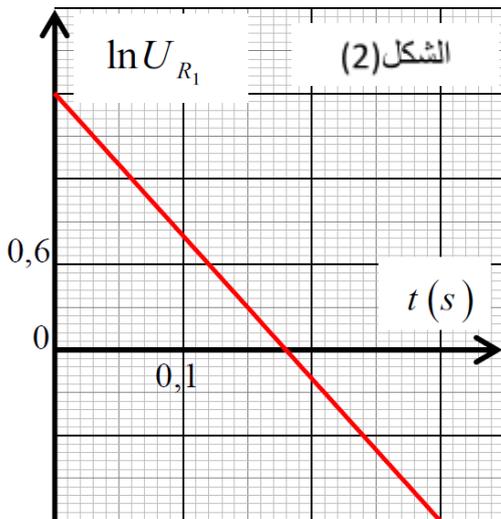
3- تحقق أن العبارة $i(t) = \frac{E}{R_1} e^{-\frac{t}{\tau_1}}$ حلا للمعادلة التفاضلية.

حيث $\tau_1 = R_1 C$ ثابت الزمن عبارته

4- استنتج عبارة التوتر $U_{R_1}(t)$ بين طرفي الناقل الأومي R_1 .

5- بين أن $\tau_1 = R_1 C$ متجانس مع الزمن.

6- بين أن $\ln \ln U_{R_1} = -\frac{1}{\tau_1} t + \ln \ln E$



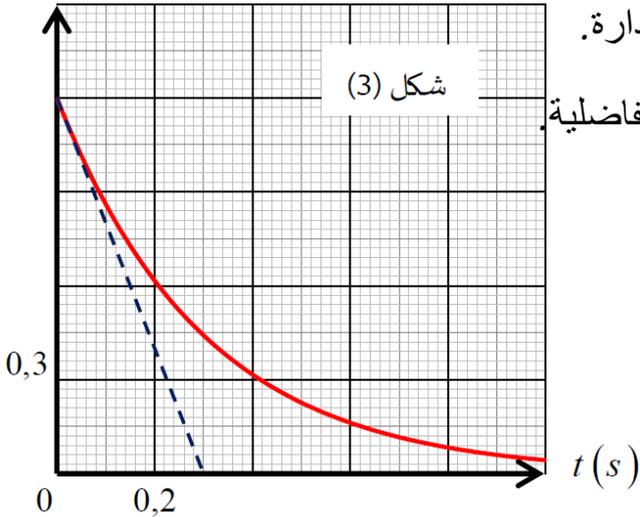
الشكل (2)

7- مثلنا البيان $\ln \ln U_{R_1} = f(t)$ الشكل (2):

- جد قيمة كل من E ، τ_1 واستنتج سعة المكثفة C .

II- عند شحن المكثفة كلياً وفي لحظة ($t = 0$) نضع البادلة k في الوضع (2).

1- بين أن المعادلة التفاضلية لتطور شحنة المكثفة تكتب على الشكل : $\frac{dq}{dt} + \alpha q = 0$ q (mC)



حيث α ثابت يطلب تعيين عبارته بدلالة مميزات الدارة.

2- تحقق أن العبارة $q(t) = Q_0 e^{-\alpha t}$ حلاً للمعادلة التفاضلية.

حيث Q_0 الشحنة الأعظمية المخزنة في المكثفة.

3- الشكل (3) يوضح المنحنى البياني $q = f(t)$

لتطور شحنة المكثفة q خلال الزمن t

- جد قيمة كل من Q_0

- ثابت الزمن τ_2

- استنتج قيمة الناقل الأومي R_2 .

4- أكتب العبارة الزمنية للطاقة المخزنة في المكثفة $E_C(t)$.

5- أحسب قيمتها عند اللحظتين : $t_1 = 0s$ ، $t_2 = 0,6s$.

التمرين الثالث :

كرة مطاطية كتلتها $m=20g$ ومركز عطالتها G تترك لتسقط في الهواء لتسقط دون سرعة ابتدائية ، نعتبر أن الكرة

تخضع أثناء حركتها إلى قوة احتكاك عبارتها : $\vec{f} = -k \vec{v}$ ، حيث k يمثل ثابت الاحتكاك .

بالاعتماد على نتائج التصوير المتعاقب لحركة الكرة وبرمجية إعلام آلي تمكنا من رسم المنحنى $f=h(t)$ الممثل لتغيرات

شدة قوة الاحتكاك بدلالة الزمن الشكل (4)

1- مثل القوى الخارجية المؤثرة على الكرة.

1- لحظة الانطلاق $t=0$

2- خلال الحركة

2- أ- ما هو المعلم المناسب لدراسة حركة الكرة ، عرفه.

ب - بتطبيق القانون الثاني لنيوتن جد المعادلة التفاضلية للحركة.

3- باستغلال منحنى الشكل (4) جد قيمة كل من :

1- ثابت الاحتكاك K

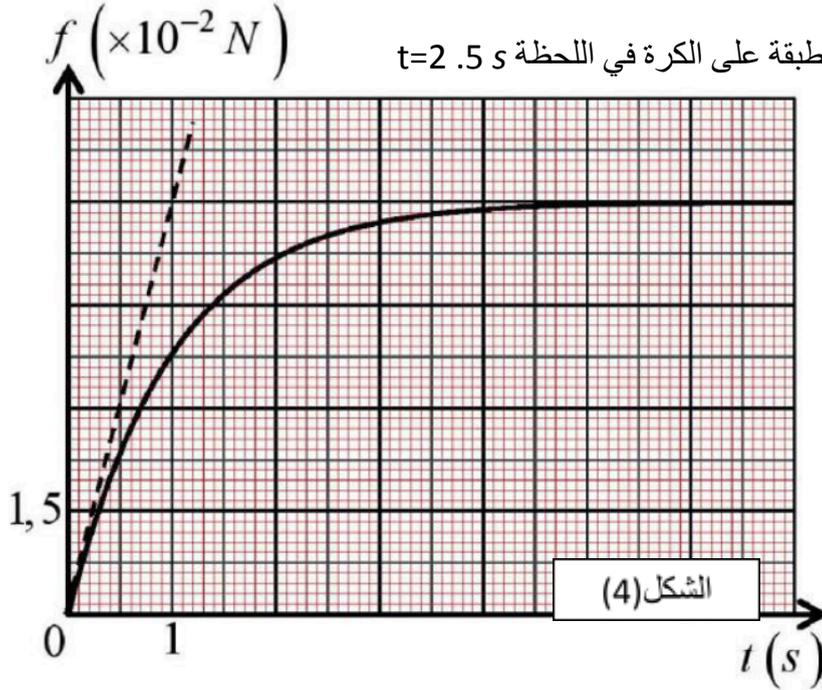
2- قيمة السرعة الحدية V_{lim} .

3- التسارع a_0 عند اللحظة $t=0$.

4- شدة قوة دافعة أرخميدس (π)

4- أحسب محصلة شدة القوى الخارجية المطبقة على الكرة في اللحظة $t=2.5$ s

المعطيات : $g=10$ m /s²



أساتذة مادة العلوم الفيزيائية يتمنون لكم التوفيق والنجاح
في امتحان شهادة البكالوريا 2022 ♥ 😊