

التمرين الأول:

نريد معرفة سلوك وشيعة ذاتيتها L ومقاومتها الداخلية r ، لذا نقوم بانجاز دائرة كهربائية تتكون على التسلسل من الوشيعة (L, r) و مولد قوته المحركة الكهربائية $E=12(V)$ وناقل أومي مقاومته $R=12(\Omega)$ وقاطعة K .
1- أرسم مخطط الدارة الكهربائية موضحا عليها الجهة الاصطلاحية للتيار الكهربائي بين بسهم التوتر الكهربائي بين طرفي كل عنصر كهربائي.

2- نغلق القاطعة K عند اللحظة : $t=0$:

أ- باستعمال قانون جمع التوترات اكتب المعادلة التفاضلية للتوتر U_R بدلالة الزمن.

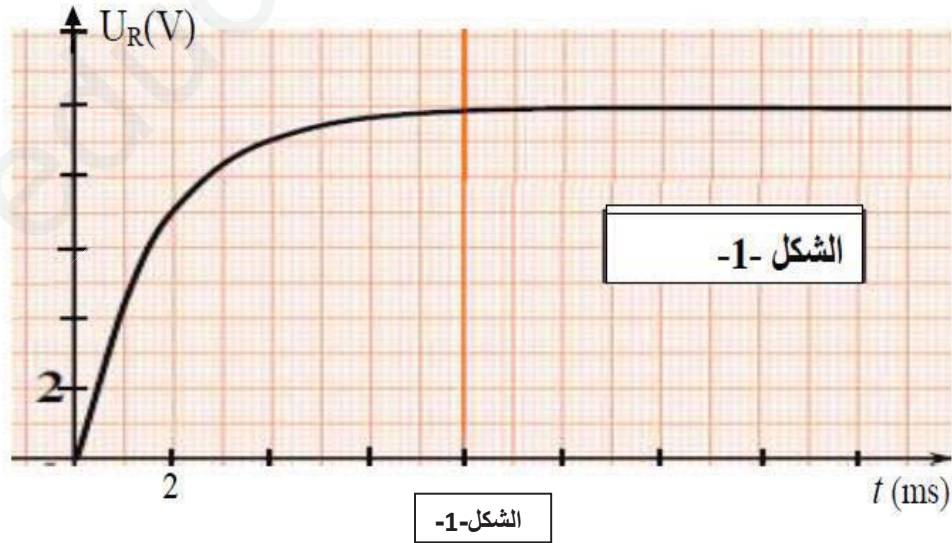
ب- إن حل المعادلة التفاضلية السابقة يعطى بالعلاقة : $U_R = A(1 - e^{-t/B})$.

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 ربط الجهاز .

3- أعطى راسم الاهتزاز المهبطي على شاشته المنحنى التالي:



- بالاعتماد على المنحنى المشاهد على شاشة راسم الاهتزاز الشكل-1- استنتج:
أ- قيمتي الثابتين: A و B .

ب- المقاومة الداخلية r للوشية L وذاتيتها.

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

التمرين الثاني:

كرة مملوءة ، نصف قطرها $r=1(cm)$ ، وكتلتها الحجمية: $\rho_s = 800(kg/m)$. تغمر كلياً في الهواء.

1- أحسب شدة ثقل الكرة (\bar{P}) .

2- أحسب شدة دافعة أرخميدس ($\bar{\Pi}$) .

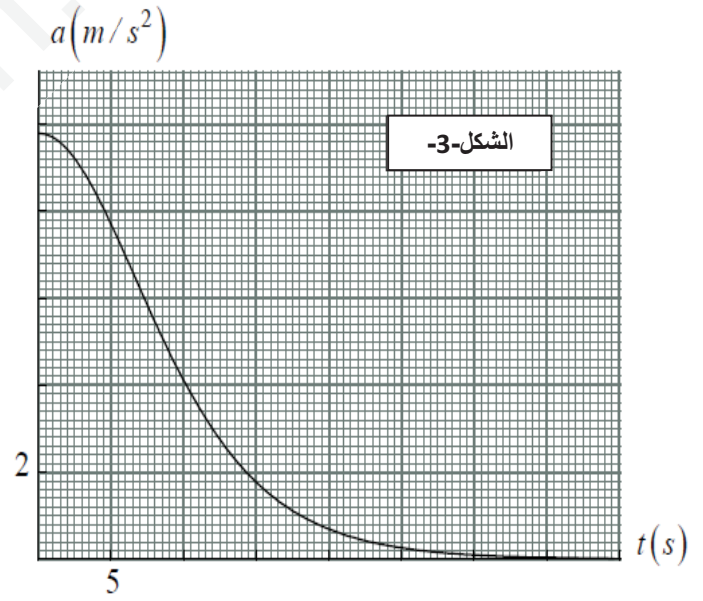
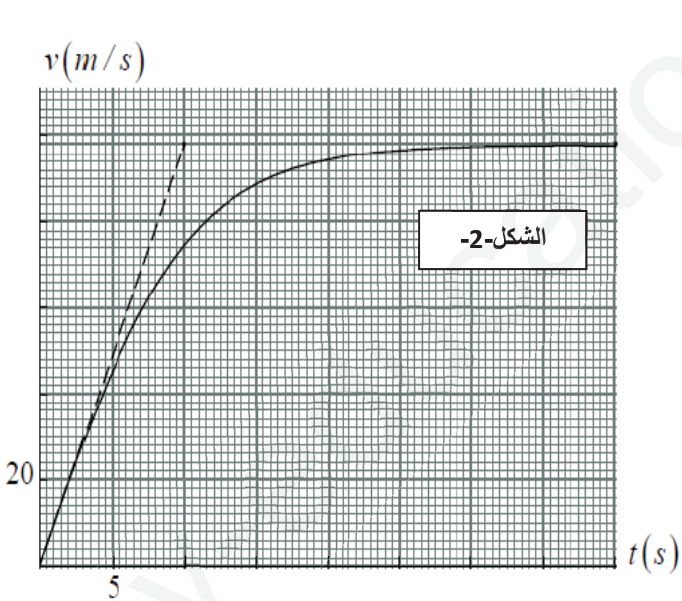
3- أعلى برج في العالم ارتفاعه الكلي: $828(m)$ ، يحتوي على 163 طابقاً ، في جو هادىء تركنا الكرة السابقة

تسقط من نافذة أعلى طابق في البرج. تخضع الكرة أثناء سقوطها زيادة عن قوة ثقلها لقوة احتكاك مع

الهواء $\vec{f} = -k.v\vec{v}$. نهمل دافعة أرخميدس ، ونعتبر التسارع الأرضي ثابتاً طيلة حركة الكرة:

$$. g = 9,8(m/s^2)$$

مثلاً سرعة وتسارع الكرة خلال سقوطها: $v(t)$ و $a(t)$ في الشكلين: (2) و (3) :



1- أدرس حركة الكرة في معلم سطحي أرضي ، واستنتج المعادلة التفاضلية للسرعة.

2- كيف تتأكد اعتماداً على البيانيين أن دافعة أرخميدس مهملة؟

3- بواسطة التحليل البعدي ، وباستعمال العلاقة: $\vec{f} = -k.v\vec{v}$ ، بين أن وحدة ثابت الإحتكاك هي: (kg/m) .

4- باستخدام المعادلة التفاضلية ، وأحد البيانيين ، أوجد قيمة ثابت الإحتكاك .

5- أوجد القيمة العظمى لشدة قوة الإحتكاك.

يُعطى : الكتلة الحجمية : للماء $\rho_{eau} = 1g/cm^3$ ، للهواء في شروط التجربة : $\rho_{air} = 1,2g/L$ ،
حجم الكرة : $V = \frac{4}{3} \pi r^3$.

التمرين الثالث:

نحل كمية كتلتها $m=1,44(g)$ من حمض كربوكسيلي صيغته من الشكل $C_nH_{2n+1}COOH$ ، في الماء المقطر ونحصل على محلول حجمه $V=1(L)$ وتركيزه المولي: C_a . نأخذ منه حجما $V_a=20(ml)$ ، ونضيف له تدريجيا محلولاً مائياً لهيدروكسيد الصوديوم $(Na^+ + OH^-)$ تركيزه المولي : $C_b=0,05(mol/l)$.
ليكن V_{bE} هو حجم المحلول الأساسي اللازم للتكافؤ .

نسجل قيم pH عند كل إضافة ، ونمثل بيانيا المنحنى $[H_3O^+] = f(\frac{1}{V_b})$. حيث V_b هو حجم المحلول الأساسي المضاف .

$[H_3O^+](\times 10^{-5} mol/L)$



1- أكتب معادلة تشرّد الحمض $C_nH_{2n+1}COOH$

في الماء مبرزاً الثنائيتين أساس/ حمض .

2- أكتب عبارة ثابت الحموضة الخاصة بالحمض

الكربوكسيلي .

3- أكتب معادلة تفاعل الحمض الكربوكسيلي مع

شوارد OH^- لهيدروكسيد الصوديوم الذي نعتبره تاماً $(L^{-1}) \frac{1}{V_b}$

4- عبر عن ثابت الحموضة K_a للحمض

الكربوكسيلي بدلالة : $C_a, V_a, C_b, V_b, [H_3O^+]$.

ثم بين أن : $[H_3O^+] = K_a V_{bE} \times (\frac{1}{V_b}) - K_a$ (1)

5- استنتج من البيان والعلاقة قيمتي K_a و V_{bE} .

6- أحسب قيمة C_a ، ثم أوجد الصيغة المجملة للحمض الكربوكسيلي ، وتعرف على إسمه في القائمة:

الحمض	البروبانويك	الإيثانويك	الميثانويك
الصيغة	C_2H_5COOH	CH_3COOH	$HCOOH$

يُعطى : $M_H = 1(g/mol)$ $M_O = 16(g/mol)$ $M_C = 12(g/mol)$