

التمرين 01

نربط لقطبي مولد مثالي قوته المحركة الكهربائية ثابتة E :

$$R_1 = 150\Omega \text{ مقاومته } D_1 \text{ أوميا}$$

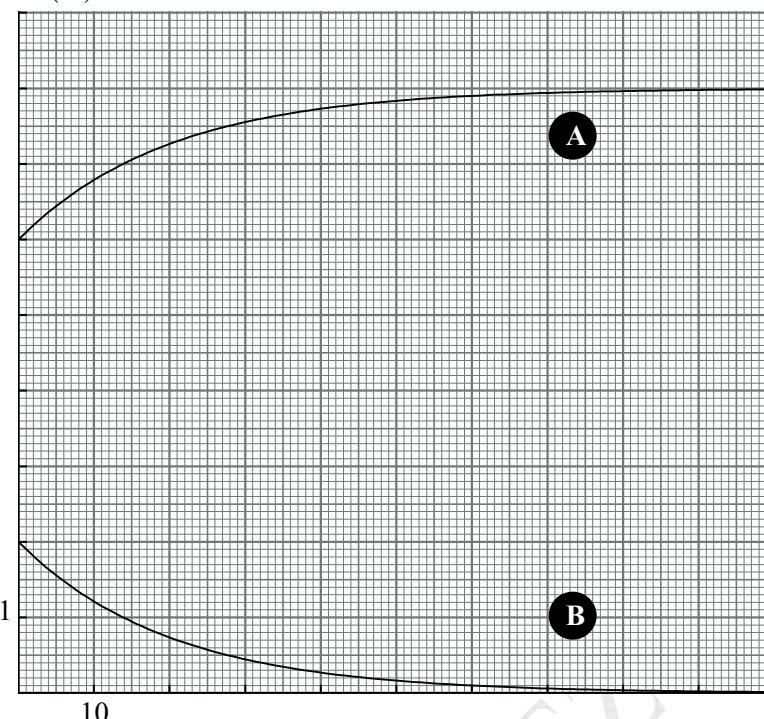
$$R_2 = 150\Omega \text{ مقاومته } D_2 \text{ أوميا}$$

مكثفة فارغة سعتها C

نصل للدارة راسم اهتزاز رقمي بالطريقة الموضحة في الشكل .

بعد غلق القاطعه عند اللحظه $t=0$ نشاهد على شاشة راسم الاهتزاز البيانات (A) و (B) .

$u(V)$



10
1

1 - في أي مدخل تم الضغط على الزر (INV) ؟ عل .

2 - اكتب المعادلة التفاضلية بدلالة شحنة المكثفة .

$$q = CE \left(1 - e^{-\frac{1}{\tau} t} \right)$$

استنتاج عباره τ بدلالة C ، R_1 ، R_2 . ما هو مدلول المقدار الفيزيائي τ ؟

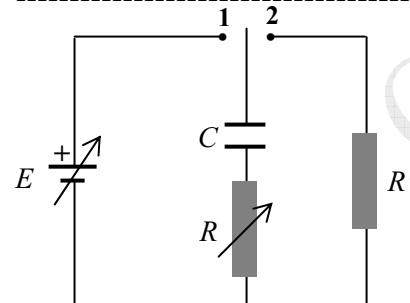
4 - أوجد العباره الزمنيه لشدة التيار الانقالى .

5 - اكتب العبارتين الزمنيتين للتوترين u_1 و u_2 ، ثم أرفق كل توتر بالبيان الموافق .

6 - احسب قيمة اعظم شدة مررت في الدارة عند غلق القاطعه ، ثم استنتاج قيمة R_2 .

7 - احسب قيمة سعة المكثفة .

التمرين 02



مكثفة فارغة مسجل عليها : $U_s = 25V$ ، $C = 50\mu F$. نربطها في الدارة المقابلة مع :

- مولد مثالي للتوتر يمكن تغيير قوته المحركة الكهربائية .

- معلنة ، يمكن تغيير مقاومتها R

- ناقل اومي مقاومته R' ثابتة

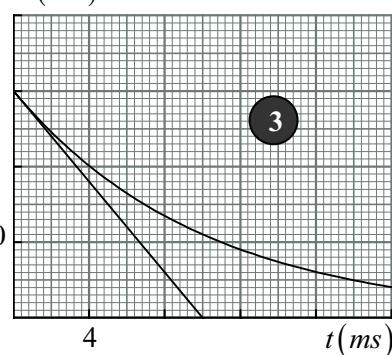
- بدالة مقاومتها مهملة

I - نضع البدالة على الوضع (1) عند اللحظه $t=0$.

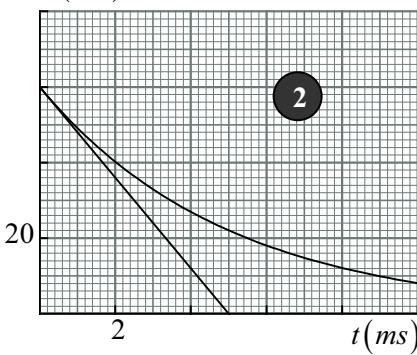
1 - بين أن المعادلة التفاضلية لشدة التيار تكتب بالشكل : $\tau \frac{di}{dt} + i = 0$ ، حيث $\tau = RC$.

2 - نضبط $E = 6V$ و $R = 100\Omega$ ، ونمثل بيانيا $i(t)$ ، ثم نعيد التجربة بتغيير إما E أو R ، ونمثل بيانات أخرى $i(t)$.

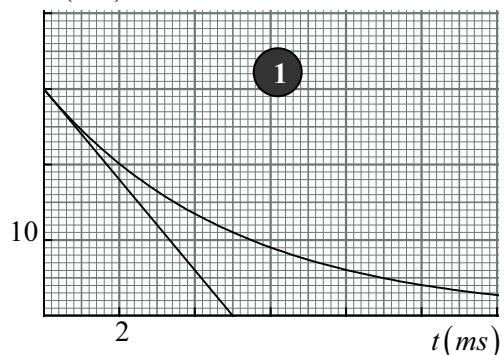
$i(mA)$



$i(mA)$

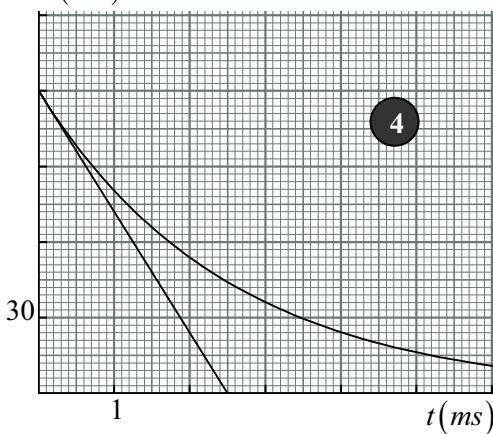


$i(mA)$



تعرف على البيان الممثل بالقيم الأصلية ، ثم اذكر المقدار الذي غيرناه في البيانات الأخرى واحسب قيمته .

$i(mA)$



3 - نريد أن نرجح البيان (3) مماثلا تماما للبيان (2) ، فمن أجل ذلك نربط مكثفة أخرى سعتها C' مع المكثفة السابقة .

- أ) كيف يجب ربطها مع المكثفة السابقة (على التسلسل أم على التفرع) ؟
ب) كم يجب أن تكون قيمتا (C') و E ؟

II - نستعمل القيم الأصلية للتجربة الأولى ، ولما تكون المكثفة مشحونة تماما ، نضع البادلة في الوضع (2) عند اللحظة $t = 0$.

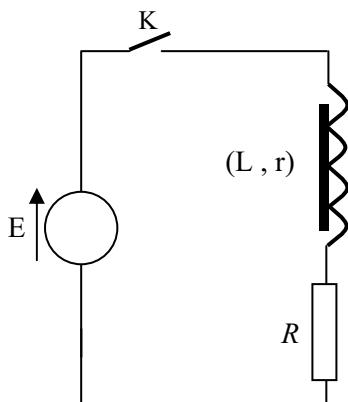
- 1 - اكتب المعادلة التفاضلية بدلالة التوتر بين طرفي المكثفة ، وبين أن حلها من الشكل :
 $u_C = Ae^{-\alpha t}$ ، باختيار عبارتي A و α بدلالة ثوابت الدارة .

2 - علما أن $\alpha = 50 s^{-1}$ ، احسب قيمة R' .

3 - ما هي قيمة الطاقة المحولة بفعل جول عند اللحظة $t = 20 ms$ ؟

التمرين 03

نركب الدارة المقابلة :



- مولد مثالي للتوتر قوته المحركة الكهربائية E

- وشيعة تتحرك داخلها نواة حديدية ، مما يجعل ذاتيتها L قابلة للتغيير . مقاومتها $r = 8 \Omega$.

- ناقل أومي مقاومته R .

- قاطعة K مقاومتها مهملة

في اللحظة $t = 0$ نغلق القاطعة ، وبواسطة تجهيز خاص تمكنا من الحصول على البيانات $u_B = f(t)$

للتوتر بين طرفي الوشيعة من أجل قيمتين L_1 و L_2 لذاتية الوشيعة .

1 - بواسطة قانون جمع التوترات ، بين أنه عند اللحظة $t = 0$ يكون التوتر بين طرفي الوشيعة $u_B = E$.

2 - بين أن المعادلة التفاضلية بدلالة التوتر بين طرفي الوشيعة تكتب بالشكل :
$$\frac{du_B}{dt} + \frac{u_B}{\tau} = \frac{rE}{L}$$

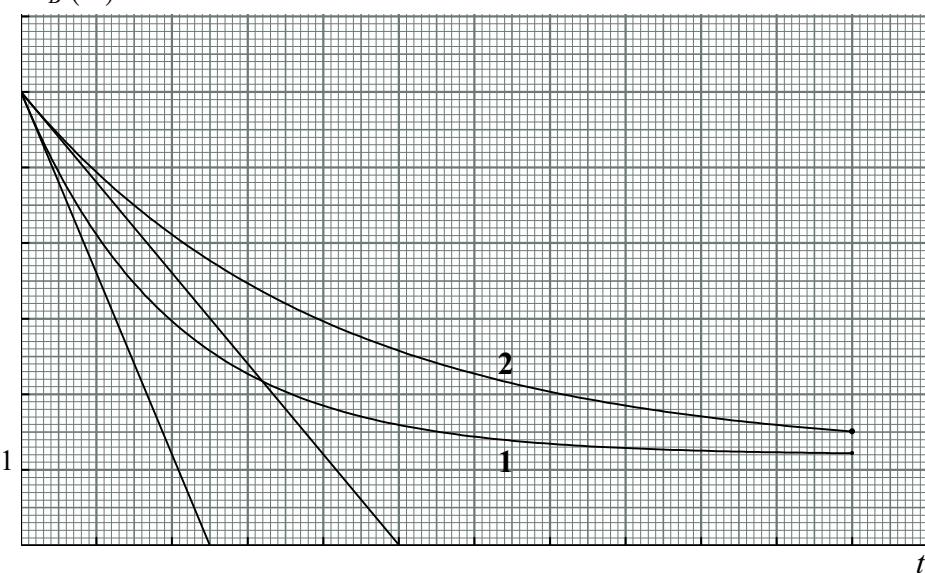
3 - يعطى حل هذه المعادلة : $u_B = Ae^{-\frac{t}{\tau}} + B$ ، بين أن التوتر بين طرفي الوشيعة يكتب بالشكل : $u_B = RI e^{-\frac{t}{\tau}} + rI$ ، حيث I هي شدة التيار في النظام الدائم .

4 - إذا كانت $L_1 = 0,2 H$ ، احسب قيمة L_2 .

5 - احسب قيمة R .

6 - أوجد قيمة I .

$u_B(V)$

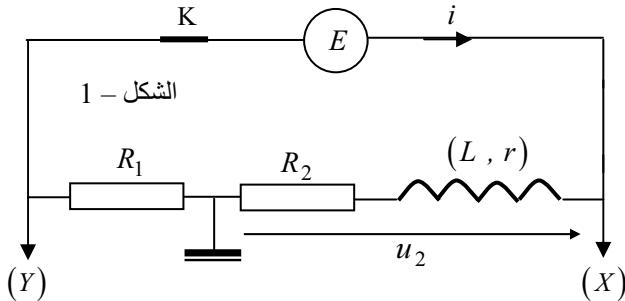


التمرين 04

تضم دارة كهربائية العناصر التالية :

- مولداً مثاليًّا للتتوترات ، قوته المحركة الكهربائية E
- وشيعة مقاومتها r وذانتها L
- ناقلين أو مبين مقاومتها $R_1 = R_2$

نربط راسم اهتزاز ذي مدخلين للدارة كما هو موضح في الشكل - 1 .



وبعد غلق القاطع في اللحظة $t=0$ ، نشاهد على شاشة راسم الاهتزاز البيانات الممثلين في الشكل - 2 بعد الضغط على الزر (INV) لأحد المدخلين .

1 - اكتب المعادلة التفاضلية لشدة التيار في الدارة ، ثم استنتج عبارة شدة التيار (I) في النظام الدائم بدلالة E ، R_1 ، R_2 ، r .

2 - إن حل هذه المعادلة التفاضلية هو $u_2(0) = E = I \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}} \right)$ ، اكتب العبارة الزمنية للتوتر ($u_2(t)$) ، ثم بين أن

3 - بين أن البيان (a) يوافق المدخل (Y) .

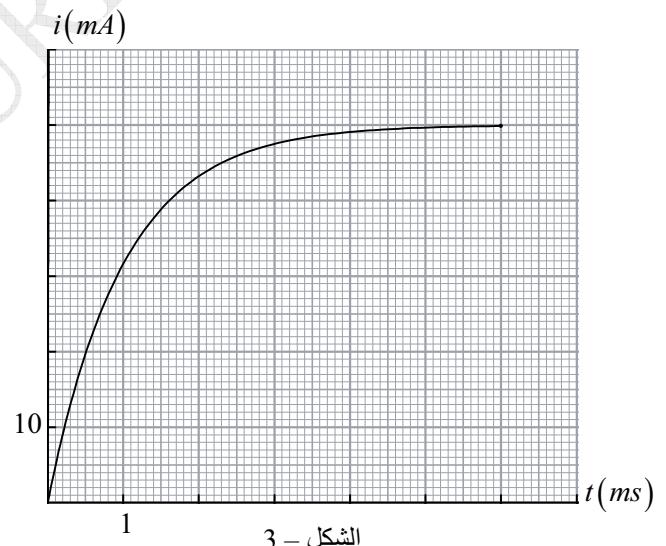
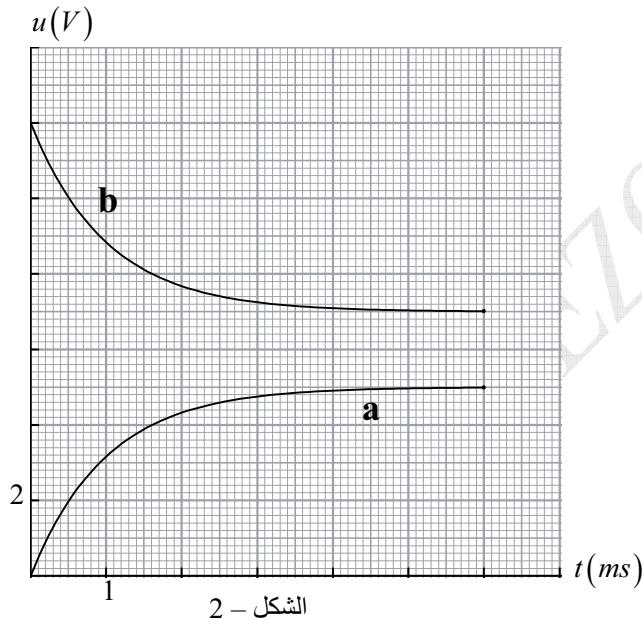
4 - اكتب عبارتي التوترين (U_X) و (U_Y) المشاهدين على الشاشة في النظام الدائم ، وذلك بدلالة ثوابت الدارة .

5 - بواسطة تجهيز خاص حصلنا على البيان ($i=f(t)$) (الشكل - 3) . باستعمال البيانات الثلاثة ، أوجد قيم : R_1 ، R_2 ، L ، E ، r .

6 - ما هي قيمة الطاقة المخزنة في الوشيعة في اللحظة $t=2ms$ ؟ وما هي قيمة التوتر بين طرفيها حينذاك بطربيتين ؟

7 - أعدنا نفس التجربة ، واستبدلنا فقط الوشيعة السابقة بوشيعة أخرى مقاومتها مهملة ، وذانتها $L'=2L$.

مثل بشكل تقريري مع البيان (a) السابق البيان الجديد (a') .



التمرين 05

I - الدرس :

1 - ما هما تعرِيفاً أساس وحمض برونشتد ؟ اذكر مثلاً لكل منهما .

2 - كيف تبيّن أن تفاعلاً هو تفاعل حمض - أساس ؟

3 - محلول مائي للأساس $C_2H_5NH_2$.

أ) ما هي الثنائيَّة المميزة لهذا الأساس ؟

(ب) إن لهذه الثنائيَّة $pK_a = 10,7$. ما هو من بين فردي الثنائيَّة المتغلب إذا كان للمحلول $pH = 2,7$ ؟

4 - قارن بين قوتي الحمضين ($pK_a = 3,2$) و ($pK_a = 9,2$) . $HCN(pK_a = 9,2)$ و $HF(pK_a = 3,2)$.

5 - ما هما الثنائيَّتان الخاصلتان بالماء ؟ وما هما قيمتا pK_a لكل ثنايَّة ؟

6 - ما هو الكافش الملوّن ؟

7 - محلول أساسي تركيزه المولي $C_b = 10^{-2} mol/L$ ، وله $pH = 11,7$ ، هل الأساس قوي ؟

II - صحيح أم خطأ :

- 1 - كلما كان الحمض الضعيف ممداً أكثر كلما كان يقترب من خاصية الحمض القوي .
- 2 - الأفراد المتواجدة في حمض الميثانوليك هي OH^- ، H_3O^+ ، $HCOO^-$.
- 3 - محلول حمضي لحمض HA تركيزه المولي $C_a = 10^{-3} mol/L$ ، وله $pH = 3,8$. الحمض HA قوي .
- 4 - تتناسب قوة الحمض HA طردياً مع قيمة pK_a الثانية HA/A^- .
- 5 - تتناسب قوة الأساس B عكسيًا مع قيمة pK_a الثانية BH^+/B .

التمرين 06

محلول لحمض الإيثانوليك (CH_3COOH) تركيزه المولي $C_0 = 10^{-2} mol/L$. نأخذ في 6 كؤوس حجوماً متساوية $V_0 = 10 mL$ من هذا محلول ، ونضيف لـ 5 منها حجوماً V مختلفة من الماء المقطر . نقوم بقياس الـ pH في كل كأس . C يمثل التركيز المولي للمحلول الحمضي في الكؤوس و V_s حجمه .

نحصل على النتائج المدونة في الجدول المقابل .

1 - اكتب العلاقة بين C ، V_s ، C_0 ، V_0 .

2 - أكمل الجدول .

3 - مثّلنا بيانياً $pH = f(-Log C)$.

(أ) اكتب العلاقة بين pH و $-Log C$. وذلك بإهمال C أمام $[CH_3COO^-]$.

(ب) استنتاج باستعمال البيان pK_a الثانية (CH_3COOH / CH_3COO^-) .

4 - نضيف للكأس رقم (2) حجماً V_b من محلول هيدروكسيد الصوديوم pH تركيزه المولي $C_b = 2 \times 10^{-3} mol/L$ ، ونقوم بقياس pH المزيج ، وجدنا $pH = 4,8$. احسب قيمة V_b .

كل المحاليل مأخوذة في الدرجة 25° .

التمرين 07

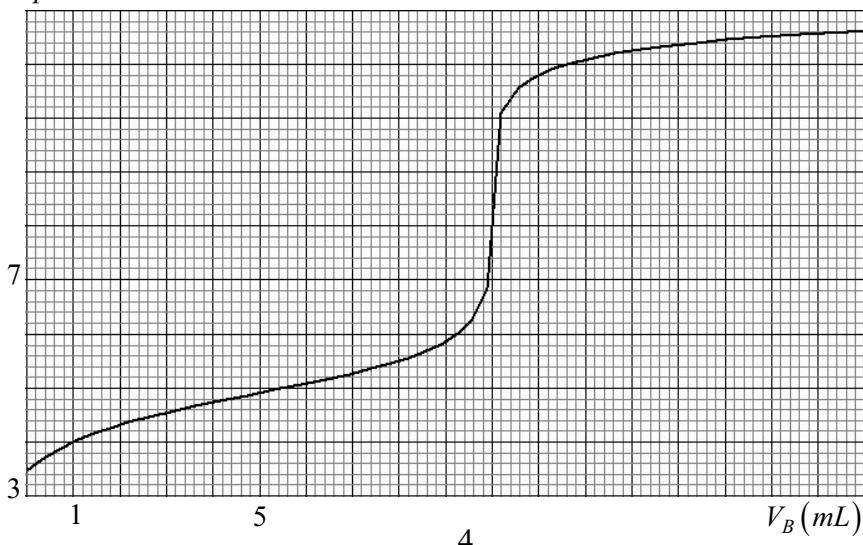
كل المحاليل مأخوذة في الدرجة 25° . $K_e = 10^{-14}$

نحل كمية كتلتها $m = 296 mg$ من حمض كربوكسيلي ، صيغته من الشكل $C_nH_{(2n+1)}COOH$ ، في الماء للحصول على محلول حجمه

نأخذ منه حجماً $V_A = 50 mL$ في بيشر ، ونعايره بمحلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم (Na^+, OH^-) تركيزه المولي

$pH = f(V_B)$. تابعنا المعايرة بقياس pH المزيج بعد كل إضافة من محلول الأساسي ، ثم مثّلنا البيان $pH = f(V_B)$.

pH



- حدد حجم محلول الأساسي (V_{BE}) اللازم للتكافؤ .
- احسب التركيز المولي لشوارد H_3O^+ في محلول الحمض .
- احسب التركيز المولي (C_A) للمحلول الحمضي ، ثم استنتج أن الحمض ($C_nH_{(2n+1)}COOH$) ضعيف في الماء.
- بين أن الصيغة الكيميائية لهذا الحمض هي C_2H_5COOH .

من أجل تحديد ثابت الحموضة K_a للثانية $C_2H_5COOH / C_2H_5COO^-$ قام تلميذان بما يلي :

- 1 - التلميذ محمد علي : اعتمد على تركيب المزيج عند نقطة نصف التكافؤ .
- (أ) ما هي الخطوات التي اتبعها لإيجاد قيمة ثابت الحموضة .

ب) احسب قيمة K_a

- 2 - التلميذة عائشة : اعتمدت على طبيعة المزيج عند نقطة التكافؤ ، وفسرت الطبيعة الأساسية للمزيج عند هذه النقطة بتفاعل شاردة البروبانوات ($C_2H_5COO^-$) مع الماء ، ثم أثبتت أنه عند إهمال $[C_2H_5COO^-]$ أمام $[C_2H_5COOH]$ عند هذه النقطة ، يكون

$$(1) \quad K_a = \frac{[H_3O^+]^2 C_A V_A}{K_e (V_A + V_{BE})}$$

حيث V_{BE} هو حجم محلول الأساسي المضاف عند التكافؤ ، و K_e هو الجداء الشاردي للماء .

(أ) اكتب معادلة تفاعل البروبانوات مع الماء ، ومعادلة تفاعل المعايرة .

(ب) أثبت العلاقة (1)

ج) احسب ثابت الحموضة للثانية $C_2H_5COOH / C_2H_5COO^-$ ، وقارن نتيجة عائشة مع نتيجة محمد علي .

الكتل الذرية المولية ب g/mol : $H=1$ ، $O=16$ ، $C=12$:

التمرين 08

نحل كمية كتلتها $m=1,44g$ من حمض كربوكسيلي صيغته من الشكل $C_nH_{2n+1}COOH$ ، في الماء ، ونحصل على محلول حجمه $V=1L$ وتركيزه المولي C_a . نأخذ منه حجما $V_a = 20mL$ ، ونضيف له تدريجيا محلولا مائيا لهيدروكسيد الصوديوم (Na^+, OH^-) تركيزه المولي . $C_b = 0,05 mol/L$

ليكن V_E هو حجم محلول الأساسي اللازم للتكافؤ . نسجل قيم pH عند كل إضافة ، ونمثل بيانيا $\left[H_3O^+ \right] (\times 10^{-5} mol/L)$

حيث V_b هو حجم محلول الأساسي المضاف .

1 - اكتب معادلة تشرد الحمض $C_nH_{2n+1}COOH$ في الماء مبرزا الثنائيتين أساس / حمض .

2 - اكتب عبارة ثابت الحموضة الخاصة بالحمض الكربوكسيلي .

3 - اكتب معادلة تفاعل الحمض الكربوكسيلي مع شوارد OH^- لهيدروكسيد الصوديوم الذي تعتبره تماما .

4 - عبر عن ثابت الحموضة (K_a) للحمض الكربوكسيلي بدالة :

$$\frac{1}{V_b} (L^{-1}) \quad \left[H_3O^+ \right] , V_b , C_b , V_a , C_a$$

$$(1) \quad \left[H_3O^+ \right] = K_a V_E \times \left(\frac{1}{V_b} \right) - K_a$$

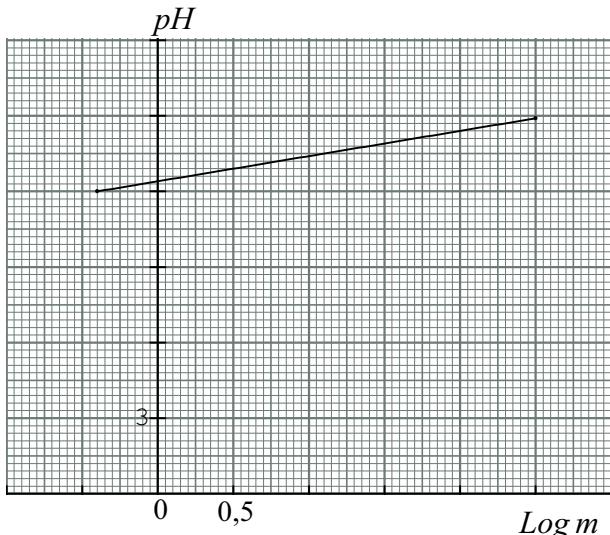
5 - استنتاج من البيان والعلقة (1) قيمي K_a و V_E .

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

الحمض	الميثانويك	الإيثانويك	البروبانويك
الصيغة	$HCOOH$	CH_3COOH	C_2H_5COOH

التمرين 09

وضع أستاذ الكيمياء رسمًا بيانيًا أمام تلاميذه (انظر للشكل) ، وقال لهم : هذا البيان يمثل pH لعدة محليلات مائية لأساس قوي ، حيث m هي الكتلة المنحللة من الأساس في لتر من الماء المقطر . m مقاسة بـ (g) .



طلب الأستاذ من التلاميذ التعرّف على هذا الأساس من بين الأسس :



لما تعرّف التلاميذ على الأساس ، وضع أمامهم حوجلة ، وقال لهم : تحتوي هذه الحوجلة على نفس محلول الأساس الذي تعرّفتم عليه ، وقد حضرته لكم بحل كتلة $m = 445\text{ mg}$ من هذا الأساس في حجم من الماء المقطر قدره $V = 250\text{ mL}$.

وطلب منهم :

- التركيز المولي للمحلول الأساسي في الحوجلة بطريقتين .
- مقدار حجم غاز كلور الهيدروجين (HCl) مقاسا في الشرطين النظاميين لدرجة الحرارة والضغط ، الذي يجب تمريره في الحوجلة لكي يصبح $pH = 2$ داخلها . (HCl هو حمض قوي)
- الكتل الذرية المولية بـ (g/mol) .

التمرين 10

لدينا أربع عينات من محلول مائي (S) ، ولدينا أربعة كواشف ملونة في الجدول التالي ، بحيث نضيف كاشفًا واحدًا لعينة واحدة .

اللون	→ مجال تغير اللون ←	اللون	الكافش
أصفر	4,4 – 3,1	أحمر	Héliantine
أزرق	5,4 – 3,8	أصفر	Bleu de Bromocrésol
أزرق	7,6 – 6,0	أصفر	Bleu de Bromothymol
أصفر	6,2 – 4,2	أحمر	Rouge de Méthyle

حصلنا على النتائج التالية :

Rouge de Méthyle	Bleu de Bromothymol	Bleu de Bromocrésol	Héliantine	الكافش
برتقالي	أصفر	أخضر	برتقالي	لون محلول

1 - احصر قيمة pH للمحلول (S) في أضيق مجال .

2 - نرمز لأحمر الميثيل (Rouge de Méthyle) اختصارا بـ HA . نشاهد اللون الأحمر للمحاليل المائية التي يُضاف لها هذا الكافش إذا كان

$$\frac{[A^-]}{[HA]} \geq 10$$

أ) اكتب معادلة تفاعل أحمر الميثيل مع الماء .

ب) احسب pK_{ai} للثانية A^- / HA .

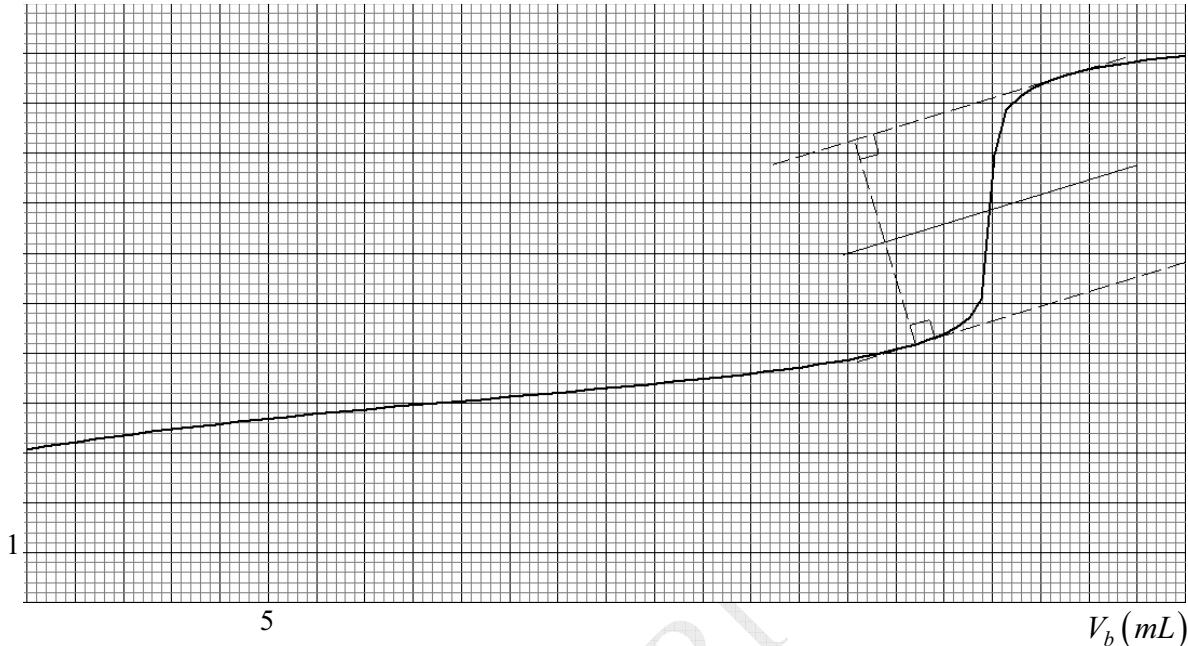
ج) ما هي قيمة النسبة $\frac{[A^-]}{[HA]}$ في محلول مائي تركيزه بشوارد الهيدروكسيد $[OH^-] = 10^{-6}\text{ mol/L}$ ؟

يعطى الجداء الشاري للماء $K_e = 10^{-14}$ في الدرجة $25^\circ C$. كل المحاليل مأخوذه في الدرجة $25^\circ C$.

التمرين 11

نريد أن نتحقق من المعلومة المسجلة على قرص فيتامين C : " كتلته حمض الأسكوربيك 500 mg " نرمز اختصاراً للحمض الأسكوربيك $(C_6H_8O_6)$ بـ HA . نقوم بسحق قرص من الفيتامين C في هاون ، ثم نحلل المسحوق في حوجلة سعتها 280 mL ، نحصل على محلول (S) . نأخذ من محلول (S) حجماً $V_a = 20\text{ mL}$ ، ونعايره بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم $pH = f(V_b)$ تركيزه المولي $C_b = 0,01\text{ mol/L}$ المزيج بدلالة حجم الأساس المضاف (Na^+, OH^-)

pH



- I

- اكتب معادلة تفاعل المعايرة .
- اكتب البيانات في تجهيز المعايرة المقابل .

- ما هي طبيعة المزيج عند نقطة التكافؤ ؟ بين أن حمض الأسكوربيك ضعيف .
- احسب التركيز المولي لمحلول حمض الأسكوربيك .

- احسب كتلة حمض الأسكوربيك في القرص .
- احسب الدقة في حساب هذه الكتلة ، واذكر أهم منابع الأخطاء عند إجراء هذه التجربة .

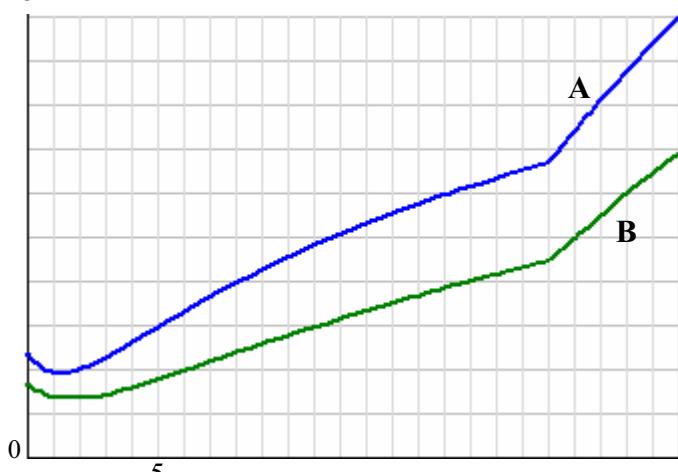
- II

كلف الأستاذ تلميذين لإجراء المعايرة عن طريق قياس الناقليات النوعية للمزيج .

التلميذ الأول :

أخذ حجماً $V_a = 20\text{ mL}$ من محلول (S) ، ونعايره بمحلول هيدروكسيد الصوديوم السابق .

σ



التلميذ الثاني :

أخذ حجماً $V_a = 20\text{ mL}$ من محلول (S) وأضاف له حجماً من الماء المقطر قدره $V_e = 20\text{ mL}$ ، ثم عايره بنفس محلول الأساس السابق . مثل التلميذان بيانياً $\sigma = f(V_b)$.

- اكتب معادلة تفاعل حمض الأسكوربيك مع الماء .
- اكتب عبارة الناقليات النوعية لمحلول حمض الأسكوربيك بدلالة λ_{A^-} ، $\lambda_{H_3O^+}$. $[H_3O^+]$

- 3 - علّ سبب استعمال التلميذين لنفس الحجم (V_{bE}) من المحلول الأساسي عند التكافؤ.
 4 - أنساب كل تجربة للبيان الموافق مع التعليل .
 تعطى الكتل الذرية المولية : $O:16g/mol$ ، $H:1g/mol$ ، $C:12g/mol$. كل المحاليل مأخوذة في الدرجة 25° .

التمرين 12

نتظر على محلول مائي (S_0) لحمض الإيثانويك CH_3COOH تركيزه المولي $C_0 = 10^{-2} mol/L$

المحاليل مأخوذة في الدرجة $25^\circ C$.
 $\lambda_{CH_3COO^-} = 4,1 mS \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$ ، $\lambda_{H_3O^+} = 35 mS \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$

حضرنا 3 محاليل (S_1) ، (S_2) ، (S_3) انطلاقاً من (S_0) تراكيزها على الترتيب :

$C_3 = 1 mmol/L$ ، $C_2 = 2 mmol/L$ ، $C_1 = 5 mmol/L$

فمنا بقياس الناقلة النوعية للمحاليل (S_3) ، (S_2) ، (S_1) ، (S_0) .

حصلنا على النتائج الموجودة على الجدول المقابل :

1 - اشرح كيف حصلنا على المحاليل (S_3) ، (S_2) ، (S_1) .

2 - اكتب معادلة تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء ، ثم أنشئ جدول التقدم في أحد المحاليل .

3 - أوجد عبارة $[H_3O^+]$ بدلالة σ و $\lambda_{H_3O^+}$.

4 - أتم الجدول . كيف يتتناسب pH محلول مع الناقلة النوعية ؟

5 - اكتب عبارة كسر التفاعل النهائي Q_{rf} لتفاعل الحمض مع الماء . ماذا يمثل بالنسبة للثانية ؟

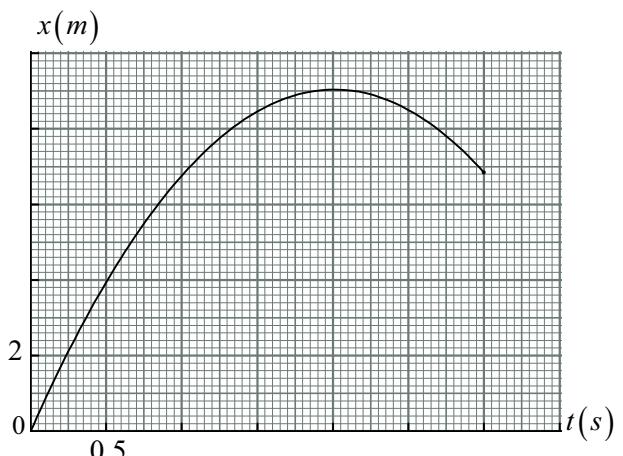
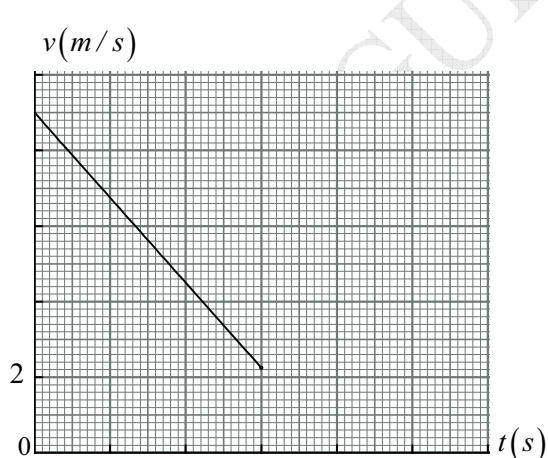
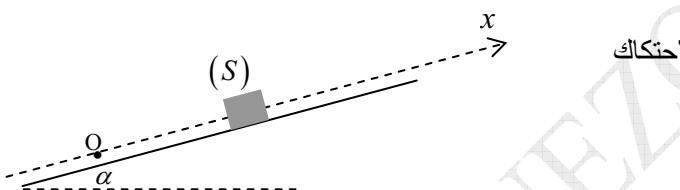
6 - احسب Q_{rf} المتعلق بالمحلولين (S_3) و (S_1) . هل يتعلق Q_{rf} بالتركيز المولي للحمض ؟

التمرين 13

يتحرك جسم (S) ، نعتبره نقطة مادية كتلتها $m = 200g$ ، على خط الميل الأعظم لمستوى مائل بزاوية $15^\circ = \alpha$ ، وذلك وفق المحور Ox .

مثّلنا بواسطة تجهيز خاص فاصلة وسرعة الجسم بدلالة الزمن .

نعتبر $t = 0$ لحظة وجود الجسم في النقطة (O) ، مبدأ الفواصل . نعتبر قوة الاحتكاك على المستوى المائل ثابتة ، وشعاعها (\vec{f}) معاكس لشعاع السرعة .



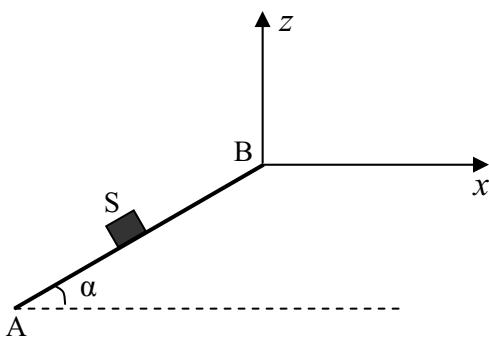
- 1 - ندرس حركة الجسم (S) في معلم سطحي أرضي ، نعتبره غاليليا .
 حدد طبيعة حركة الجسم صعوداً على المستوى المائل .
- 2 - احسب التسارع (a) للجسم ، واكتب المعادلة الزمنية لحركته $x = f(t)$.
- 3 - بتطبيق القانون الثاني لنيوتون ، اكتب عبارة التسارع بدلالة m ، g ، f ، $\sin \alpha$ ، t .
- 4 - احسب قيمة f .
- 5 - حدد المسافة التي يقطعها المتحرّك خلال المدة $2s$ منذ تواجده في النقطة (O) ، وذلك بطريقتين مختلفتين .

$$g = 10 m/s^2$$

التمرين 14

جسم (S) نعتبره نقطة مادية كتلتها m . يعطى له سرعة $v_A = 5 \text{ m/s}$ في النقطة A شعاعها مواز للمستوي المائل .
 (α = 30°) نهمل الاحتكاك وتأثير الهواء .

- 1 - بتطبيق القانون الثاني لنيوتون بين أن حركة الجسم متباطئة بانتظام ، ثم احسب تسارعها .
- 2 - لما يصل الجسم إلى (B) يصبح خاضعاً فقط لفورة ثقله \vec{P} .



درس حركته في المعلم (Bx, Bz) ، ثم نمثل بدلالة الزمن سرعته على المحور Bx وعلى المحور Bz في الشكلين (1) و (2) .

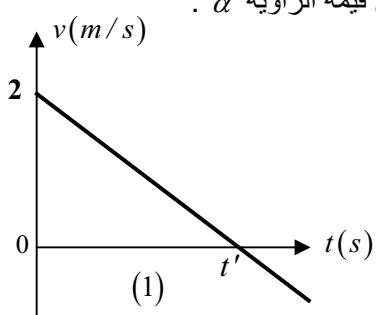
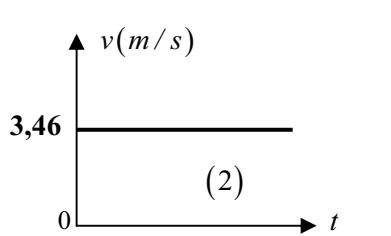
أ) بتطبيق القانون الثاني لنيوتون بين أن تسارع الجسم هو $\vec{a} = \vec{g}$.

ب) أنساب الشكل الموافق للسرعتين $v_z(t)$ و $v_x(t)$ مع التعلييل .

ج) ماذا تمثل اللحظة t' في الشكل - 1 ؟ احسب قيمتها .

د) احسب سرعة الجسم في النقطة (B) ، ثم تأكد من قيمة الزاوية α .
 هـ) احسب المسافة AB .

$$g = 10 \text{ m/s}^2$$



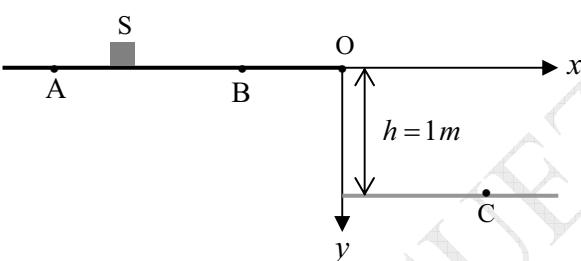
التمرين 15

نجر جسما (S) نعتبره نقطة مادية كتلتها m من النقطة (A) فوق طاولة أفقية وهو ساكن ، وذلك بواسطة قوة (\vec{F}) شعاعها أفقى وطويلتها ثابتة . تؤثر القوة \vec{F} على الجسم فقط من (A) إلى (B) . لما يصل الجسم إلى النقطة (O) حافة الطاولة يصبح خاضعاً فقط لثقله .

يسقط الجسم في النقطة (C) ، فاكتلتها x_C .

نعيد التجربة بتغيير طولية القوة (\vec{F}) ونقيس قيم x_C .

نجمع النتائج في الجدول التالي :
 • نهمل الاحتكاك ومقاومة الهواء .



- 1 - بتطبيق مبدأ انحفاظ الطاقة بين (A) و (B) ، حيث $AB = l$ ، احسب عن سرعة الجسم في النقطة (B) بدلالة F ، m ، l .

$x(m)$	0,20	0,40	0,60	0,80	1,00	1,20
$x^2 (m^2)$						
$F (\times 10^{-2} N)$	4	16	35	63	98	141

2 - بين أن حركة الجسم (S) بين (B) و (O) منتظمة .

3 - أوجد مركبتي تسارع الجسم بعد (O) في المعلم (Ox, Oy) في المعلم (O) ، ثم

$$y = \frac{mg}{4Fl} x^2$$

بين أن المعادلة дикارتية لمساره تكتب بالشكل :

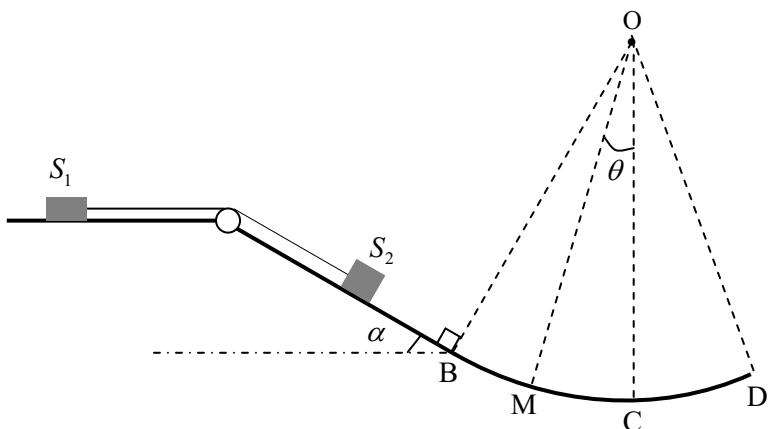
$$l = 60 \text{ cm} , F = f(x^2) , \text{ واستنتج قيمة } m .$$

- 4 - في الحقيقة ، وجدنا في التجربة الأولى (يسار الجدول) $x_C = 10 \text{ cm}$ ، وذلك بسبب الاحتكاك بين (B) و (O) الذي ننجزه بفورة ثابتة f ، وشعاعها معاكس للسرعة (الاحتكاك على AB ، مقاومة الهواء مهملان) . احسب قيمة f .

التمرين 16

تكون جملة ميكانيكية من جسمين نقطيين (S_1) و (S_2) مربوطين بخيط مهمل الكتلة ، يمر على بكرة خفيفة جداً . كتلة الجسمين $m_1 = m_2 = m = 200 \text{ g}$. نهمل الاحتكاك على المستوي المائل ، أما على المستوي الأفقي نعتبر عنه بفورة أفقية طوليتها f ثابتة ، وشعاعها معاكس لشيعان سرعة الجسم (S_1) . زاوية ميل المستوي $\alpha = 30^\circ$.

- دراسة حركة الجملة (S_1, S_2) :
تحرك الجملة من السكون ، وينزل الجسم (S_2) ارتفاعاً قدره $h = 37,5 \text{ cm}$ في مدة قدرها 1s .



1 - ادرس حركة الجملة ، وبين أن المعادلة التفاضلية لسرعة الجسمين تكتب بالشكل :

$$\frac{dv}{dt} + \frac{1}{2} \left(\frac{f}{m} - g \sin \alpha \right) = 0$$

2 - احسب قيمة شدة قوة الاحتكاك f .

- 3- بعد ثانية واحدة من بدء الحركة ينفلت (S_2) من الخيط قبل وصوله إلى (B). كم يستغرق (S_1) من الوقت ابتداء من لحظة انفلات (S_2) من الخيط حتى يتوقف تماماً على المستوى الأفقي؟ وما هي المسافة التي يقطعها خلال هذه المدة الزمنية؟

• دراسة حركة (S_2) على الطريق : BD

الطريق BD عبارة عن قوس يوجد في المستوى الشاقولي ، مركزه (O) ، ونصف قطره $OB = r = 40 \text{ cm}$ ، حيث النقطة (C) هي نهاية الشاقول المار بـ (O). نهمل الاحتكاك على BD . نعّين وضعية الجسم على المسار BD بالزاوية $\widehat{OMC} = \theta$ ، حيث النقطة (M) هي نهاية الشاقول المار بـ (O). نهمل الاحتكاك على BD يصل الجسم (S_2) إلى النقطة (B) بسرعة $v_B = 2 \text{ m/s}$.

- 1 - عُبر عن سرعة (S_2) في النقطة (M) بدلالة (v_B ، r ، θ ، α ، g ، من أجل $\theta = 15^\circ$.
- 2 - بين أن أكبر قيمة لـ R ، قوة تأثير الطريق على الجسم ، تكون في النقطة (C) ، ثم احسب قيمتها في هذه النقطة.
- 3 - يصل الجسم إلى النقطة (D) بسرعة طوليتها $v_D = 1,8 \text{ m/s}$ ، احسب قيمة الزاوية \widehat{OCD} .

التمرين 17

تُقذف كرة مطاطية كتلتها $m = 100 \text{ g} = 0,1 \text{ kg}$ نحو الأسفل من أعلى حوض مائي شاقولي بسرعة ابتدائية $v_0 = 25 \text{ m/s}$ من ارتفاع $h = 2 \text{ m}$ عن مستوى سطح الماء (الشكل) .

I - نهمل تأثير الهواء على الكرة . وننسب حركتها للمحور الشاقولي Oz .

1 - احسب سرعة الكرة لحظة دخولها في الماء .

2 - ما هي المدة التي تستغرقها للوصول إلى الماء ؟

- II - تخضع الكرة أثناء حركتها داخل الماء إلى قوة احتكاك $\vec{f} = -kv\vec{i}$ ، حيث ثابت الاحتكاك $k = 0,28 \text{ N SI}$ ، و دافعة أرخميدس \vec{F}_A مع العلم أن حجماً من الماء له نفس حجم الكرة له كتلة $m' = 250 \text{ g} = 0,25 \text{ kg}$.
- نعتبر اللحظة $t = 0$ هي لحظة وصول الكرة للماء .

1 - مثل بشكل تقريري القوى المؤثرة على الكرة أثناء نزولها في الماء .

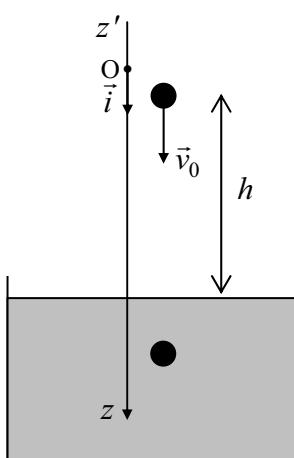
2 - احسب تسارعها لحظة دخولها للماء .

- 3 - بين أن المعادلة التفاضلية لسرعة الكرة خلال نزولها تكتب بالشكل : $m \frac{dv}{dt} + kv = g(m - m')$ ما هي وحدة قياس ثابت الاحتكاك k ؟

4 - يُعطى حل هذه المعادلة التفاضلية $v = Ae^{\alpha t} + B$.

بين أن $A = 31,16 \text{ m/s}$ ، $B = -5,36 \text{ m/s}$ ، $\alpha = -2,8 \text{ s}^{-1}$.

5 - في أي لحظة تتعدّم سرعة الكرة خلال نزولها ؟



نعتبر الآن $t = 0$ لحظة صعود الكرة شاقوليا نحو الأعلى ، وننسب حركتها لمحور شاقولي Oz نحو الأعلى .

1 - مثل القوى المؤثرة عليها ، ثم أوجد المعادلة التفاضلية للسرعة .

2 - احسب تسارع الكرة عند اطلاقها .

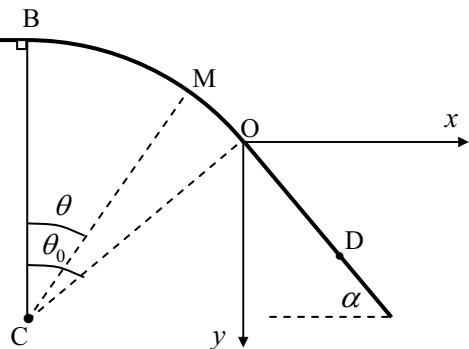
3 - احسب السرعة الحدية لها . كيف تفسّر إشارة B المحسوبة في II - 4 ؟

التمرين 18

يتعرّك متزحلق على الطريق الأفقي AB ، ولما يصل إلى B يصادف طريقاً دائرياً مستواه شاقولي يشمل AB ، مركزه C ونصف قطره

$$r = CB = 20 \text{ m} \quad v_B = 10 \text{ m/s}$$

ينطبق مسار المتزحلق مع الطريق الدائري BO . نعيّن وضع المتزحلق بالنقطة M ، حيث الزاوية $\theta = \widehat{BCM}$ ، ونعتبره نقطة مادية كتلته مع أدوات التزحلق m . نهمّل الاحتكاك .



1 - عَبَرَ عن سرعة المتزحلق في النقطة M بدلالة θ ، r ، g ، v_B .

2 - يغادر المتزحلق المسار الدائري عند النقطة O .

أ) احسب قيمة الزاوية $\theta_0 = \widehat{BCO}$.

ب) كم تكون قيمة θ_0 لو نزل المتزحلق من النقطة B بدون سرعة ابتدائية ؟

3 - يصبح بعد ذلك المتزحلق خاصيّاً فقط لقوة ثقله حيث يصل إلى النقطة D على طريق مائل بزاوية 45° .

أ) أوجد معادلة مسار المتزحلق في المعلم (Oxy) .

ب) احسب المسافة OD .

القرن 02

$$U_C + U_R = E \quad (I)$$

- 1

باستقامة الطرفين :

$$\frac{dU_C}{dt} + \frac{dU_R}{dt} = 0$$

$$\frac{1}{C} i + R \frac{di}{dt} = 0$$

$$\tau \frac{di}{dt} + i = 0$$

$$E = RI; E = 6V \quad \left. \begin{array}{l} \\ \end{array} \right\} \text{بيانه الأصلي} \quad \left. \begin{array}{l} \\ \end{array} \right\} \text{بيانه} \quad (2)$$

بيانه ① : لم يتغير ثابت الزمن اذنه لم

$$E = RI \quad \text{أيضاً} \quad R \text{ يتغير}$$

$$E = 100 \times 0,03 = 3V$$

www.guezouri.org

بيانه ②

بيانه ③ : اذنه غيرنا $R = \frac{\tau}{C} = \frac{10 \times 10^{-3}}{50 \times 10^{-6}} = 200 \Omega$

$$E = 200 \times 0,03 = 6V \quad \text{لأنه} \quad E$$

بيانه ④ : اذنه غيرنا $R = \frac{\tau}{C} = 2,5ms$

$$R = \frac{\tau}{C} = \frac{2,5 \times 10^{-3}}{50 \times 10^{-6}} = 50\Omega$$

$$E = RI = 50 \times 0,012 = 6V \quad \text{لأنه} \quad E$$

بيانه (3) ← بيانه (2)

$$E = 200 \times 9,06 \quad * \text{ فعل} : \quad E = 12V$$

* نقل τ من ms إلى s
اذنه يجب أن تربط مكثفة أخرى سعها

C' بحيث تكون المكافحة لـ C و C'

C' < C

اذنه تربطها على التسلسل

$$C_{eq} = \frac{5 \times 10^{-3}}{200} = 25 \times 10^{-6} F = 25 \mu F$$

$$\frac{1}{25} = \frac{1}{50} + \frac{1}{C'} \rightarrow C' = \frac{50}{25} \mu F$$

(II)

$$U_C + U_R = 0 \quad (I)$$

$$U_C + (R+R')i = 0$$

$$U_C + (R+R')C \frac{dU_C}{dt} = 0$$

$$\frac{dU_C}{dt} + \frac{1}{(R+R')C} U_C = 0$$

- 1

القرن 01

1- المدخل (A) : لأن اسم الاختزال موصول له هنا المدخل غير مباشرة (المدخل في نقطه الكونه الأصغر)

$$U_C + U_R = E \quad (2)$$

$$\frac{q}{C} + R_0 \frac{dq}{dt} = E, \quad R_0 = R_1 + R_2$$

$$\frac{dq}{dt} + \frac{1}{R_0 C} q = \frac{E}{R_0} \quad (1)$$

3- نشط المعادله الزمنية : $\frac{dq}{dt} = \frac{CE}{C} e^{-\frac{t}{\tau}}$

$$\frac{CE}{C} e^{-\frac{t}{\tau}} + \frac{E}{R_0} - \frac{E}{R_0} e^{-\frac{t}{\tau}} = \frac{E}{R_0}$$

$$E e^{-\frac{t}{\tau}} \left(\frac{C}{C} - \frac{1}{R_0} \right) = 0 \rightarrow \tau = (R_1 + R_2) C$$

هو الزمن المواقف لشحن المكثف إلى 63% من ساحتها الفظامي .

$$i = \frac{dq}{dt} = \frac{CE}{C} e^{-\frac{t}{\tau}} \quad (4)$$

$$i = \frac{E}{R_1 + R_2} e^{-\frac{t}{\tau}}$$

$$U_2 = R_2 i = R_2 \frac{E}{R_0} e^{-\frac{t}{\tau}} \quad (5)$$

$$U_1 = E - U_2 = E - R_2 \frac{E}{R_0} e^{-\frac{t}{\tau}}$$

$$U_1 = E - R_2 \frac{E}{R_0} = R_1 \cdot \frac{E}{R_0} \quad \left. \begin{array}{l} \\ \end{array} \right\} t=0$$

$$U_2 = R_2 \cdot \frac{E}{R_0}$$

$$U_1 = E$$

$$U_2 = 0$$

$$\left. \begin{array}{l} \\ \end{array} \right\} t \rightarrow \infty$$
(A) $\leftarrow U_1$ اذنه(B) $\leftarrow U_2$

$$C = R_1 I_0 : \quad t=0$$

$$I_0 = 9,04 A \quad \text{ومنه}$$

$$I = R_2 I_0$$

$$R_2 = \frac{2}{0,04} = 50\Omega$$

$$\left. \begin{array}{l} \tau = 20ms \\ (R_1 + R_2) C = 20 \times 10^{-3} \\ C = 100\mu F \end{array} \right\} \text{شتاً (B) من}$$

$$U_b = A e^{-\frac{t}{\tau}} + B$$

$$\frac{dU_b}{dt} = -\frac{A}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}}$$

$$U_b = -\frac{A}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}} + \frac{A}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}} + \frac{B}{\tau} = \frac{E_r}{L}$$

$$B = r \frac{E}{R+r}$$

عند $t=0$ يكون $U_b = E$ وبالتالي

$$E = A + r \frac{E}{R+r}$$

$$A = E - r \frac{E}{R+r}$$

$$U_b = \left(E - r \frac{E}{R+r} \right) e^{-\frac{t}{\tau}} + r \frac{E}{R+r}$$

$$U_b = (E - rI) e^{-\frac{t}{\tau}} + rI$$

$$E = RI + rI$$

$$U_b = RI e^{-\frac{t}{\tau}} + rI$$

$$\tau_1 = \frac{L_1}{R+r} \quad \tau_2 = \frac{L_2}{R+r} \quad -4$$

بالتقسيم طرفاً لطريق:

$$\frac{\tau_1}{\tau_2} = \frac{L_1}{L_2}$$

منه البياسينه لدينا

$$\frac{\tau_1}{\tau_2} = \frac{1}{2}$$

$$\frac{L_1}{L_2} = 2L_1 \quad \text{ومنه}$$

$$= 0,4H$$

$$5 - \text{في النظام الدائم لدينا } U_b = \frac{R+r}{R} E$$

$$\frac{6}{1,2} = \frac{R+8}{8} \rightarrow R = 32\Omega$$

$$I = \frac{1,2}{8} = \frac{6}{40} = 0,15A \quad -6$$

المرینه 04

$$U_b + U_R = E$$

$$ri + L \frac{di}{dt} + (R_1 + R_2)i = E$$

$$\frac{di}{dt} + \frac{R_0}{L} i = \frac{E}{L}, \quad (R_1 + R_2 + r) = R_0$$

في النظام الدائم يكون

$$\frac{R_0}{L} I = \frac{E}{L} \quad \text{وبالتالي:}$$

$$I = \frac{E}{R_1 + R_2 + r}$$

$$U_c = A e^{-\alpha t} \quad -1$$

$$\frac{dU_c}{dt} = -A\alpha e^{-\alpha t}$$

$$-\alpha A e^{-\alpha t} + \frac{A}{(R'+R)c} e^{-\alpha t} = 0 \quad \text{بالقصرين في (1)}$$

$$\alpha = \frac{1}{(R'+R)c}$$

عند $t=0$ يكون $U_c = E$ وبالتالي في (1)

$$A = E \quad \text{لدينا حل المعاشر التقاطع}$$

$$\alpha = \frac{1}{(R'+R)c} \quad \text{حيث أن يكون } A = E \quad \text{و} \quad \alpha = \frac{1}{(R'+R)c}$$

$$50 = \frac{1}{(R'+R)c} \quad \text{ذ} \quad R' = 300\Omega$$

3 - الطاقة المحولة بفعل جول في المفرقة بين الطاقة العظمى E_{cm} والطاقة الموسودة في المكنته في الملحمة

$$\tau = (R'+R)c$$

$$\tau = 400 \times 50 \times 10^{-6}$$

$$\tau = 20ms$$

$$E'_c = E_{cm} - E_c$$

$$= \frac{1}{2} C E^2 - \frac{1}{2} C E^2 \cdot e^{-\frac{2t}{\tau}}$$

$$E'_c = 7,8 \times 10^{-4} J$$

www.guezouwi.org 03 المرینه

$$U_R + U_b = E$$

$$U_b = E - U_R$$

بما أنه الريعة تؤخر تطبيق التيار بـ 1 ذنون

عند $t=0$ يكون $i=0$ وبالتالي $U_R = 0$

ومنه $U_b = E$

$$U_b = ri + L \frac{di}{dt}$$

$$U_b = r \frac{U_R}{R} + \frac{L}{R} \frac{dU_R}{dt}$$

$$U_b + \frac{r}{R} (E - U_b) + \frac{L}{R} \frac{d}{dt} (E - U_b)$$

$$\frac{dU_b}{dt} + \frac{R+r}{L} U_b = \frac{rE}{L}$$

$$\frac{dU_b}{dt} + \frac{1}{\tau} U_b = \frac{rE}{L}$$

$$U_b = ri + L \frac{di}{dt}$$

الطريقة (2)

$$\begin{aligned} \frac{di}{dt} &= \frac{I}{C} e^{-\frac{t}{C}} \\ &= \frac{50 \times 10^{-3}}{10^3} \cdot e^{-\frac{t}{1}} \\ &= 6,5 \end{aligned}$$

$$U_b = 40 \times 0,043 + 0,24 \times 6,5 \quad \text{وبالتالي:} \\ U_b \approx 3,3 \text{ V}$$

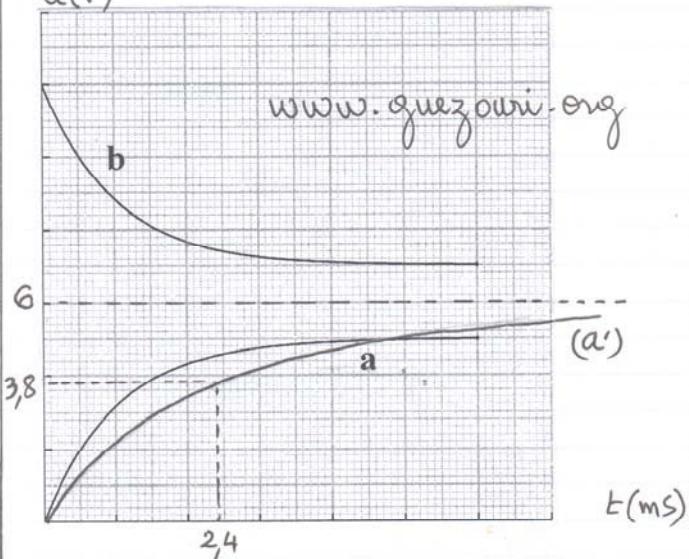
$$\tau' = \frac{2L}{R_1 + R_2} = \frac{0,48}{200} = 2,4 \times 10^{-3} \text{ s} \quad 7 - \text{نابت الزمن الجديد:}$$

$$I' = \frac{E}{R_1 + R_2} = \frac{12}{200} = 0,06 \text{ A} \quad \text{سرعة التيار الفضي الجديدة:}$$

أعظم توتر بين طرفي R_1 (المدخل Y)

$$U' = R_1 I' = 100 \times 0,06 = 6 \text{ V}$$

$U(V)$



Guezouri Abdellkader
Lycée Maraval
Oran
3

$$U_2 = E - U_1 = E - R_1 I (1 - e^{-\frac{t}{\tau}}) \quad - 2$$

$$U_2 = E - R_1 \frac{E}{R_0} (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$$

$$U_2(0) = E - R_1 \frac{E}{R_0} (1 - 1) = E$$

- عند $t=0$ يكون $i=0$ لأن لوعنة

تؤخر تطبيقه التيار ، ولدينا $U_{R_1} = R_1 i$ وبالتالي $U_{R_1} = 0$ @ يوافعه (Y)

$$U_x = (R_2 + r) \frac{E}{R_0} \quad - 4$$

$$U_y = R_1 \frac{E}{R_0}$$

5 - منه بيان $i(t)$ لدinya من

$$R_1 \frac{E}{R_0} = 5 \quad : (a)$$

$$R_1 \times 50 \times 10^{-3} = 5 \rightarrow R_1 = 100 \Omega = R_2$$

$$(R_2 + r) I = 7 \quad : (b) \quad \text{منه البيانه (b)} \\ \rightarrow r = 40 \Omega$$

$$U_2(0) = E \quad : (b) \quad \text{منه البيانه (b)} \\ E = 12 \text{ V} \quad \text{وبالتالي}$$

$$U_1 = 5 \times 0,63 \quad : \text{الزمن الموقوف لـ} \\ = 3,1 \text{ V} \quad : \text{منه البيانه (a) مثلا:}$$

$$r = 1 \text{ ms} \quad \text{وبالتالي}$$

$$L = R_0 \tau = 240 \times 10^{-3}$$

$$L = 0,24 \text{ H}$$

6 - في المخطى $t = 2 \text{ ms}$ نستنتج منه البيانه

$$i = 0,043 \text{ A} : i(t)$$

$$E_b = \frac{1}{2} L i^2 \quad : \text{ولدينا} \\ = 0,5 \times 0,24 (0,043)^2$$

$$E_b = 2,2 \times 10^{-4} \text{ J}$$

الطريقة (1) : منه البيانه (b) : في المخطى

$$t = 2 \text{ ms} : \text{في المخطى}$$

$$U_2 = 7,6 \text{ V} \quad : \text{ليكونه}$$

$$U_b = U_2 - R_2 i \quad : \text{ولدينا}$$

$$U_b = 7,6 - 100 \times 0,043$$

$$U_b = 3,3 \text{ V}$$

Guezouri

حلول تمارين مراجعة عطلة الربيع / 2016
الجزء الثاني / الوحدة 4

رقم الكأس	1	2	3	4	5	6
$V(mL)$	0	10	20	40	60	90
pH	3,4	3,55	3,65	3,75	3,8	3,9
$C(\times 10^{-2} mol/L)$	1,00	0,50	0,33	0,20	0,14	0,10
-Log C	2,0	2,3	2,5	2,7	2,8	3,0

$$K_a = \frac{[H_3O^+][CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]} \quad (P - 3)$$

$$K_a = \frac{[H_3O^+][H_3O^+]}{C - [CH_3COO^-]} = \frac{[H_3O^+]^2}{C} \quad \text{حسب جدول (معادل)} \quad (P - 3)$$

$$[H_3O^+] = \sqrt{K_a C}$$

$$-\log[H_3O^+] = \frac{1}{2} (-\log K_a - \log C)$$

$$pH = \frac{1}{2}(-\log C) + \frac{1}{2} pK_a$$

ب) العلاقة البيانية



$$b = 2,4 \quad \text{على السيانه}$$

$$\frac{1}{2} pK_a = 2,4 \rightarrow pK_a = 4,8$$

4- بما أنه $pH = pK_a$ ، فإن الحجم الذي أضفناه (V_b) هو نصف الحجم اللازم لتفاعل كل الحمض (نحو الكافور)

$$V_{BE} = \frac{C_a V_a}{C_b} = \frac{0,5 \times 10^2 \times 20}{2 \times 10^3} = 50 \text{ mL}$$

$$V_b = \frac{V_{BE}}{2} = 25 \text{ mL} \quad \text{أ. ما:}$$

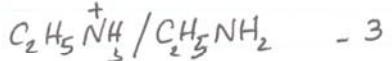
Guezouri Abdellkader
Oran

المرين 05

① 1- المحمض : فرد كيميائي يتخلص عنه بروتون H^+ : $(HCOOH)$

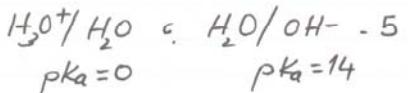
الأساس : فرد كيميائي يكتسب بروتونا (NH_3^+)

2- إذا انتقل H^+ من متفاعل إلى آخر نقول أنه التفاعل هو تفاعل حمض-أساس



$$K_a = \frac{[H_3O^+][A^-]}{[HA]}, \quad K_a = 10^{-pK_a} \quad (P - 4)$$

كما كان المقام أصغر يكون المحمض أقوى اذنه K_a أكبر بـ اذنه pK_a أصغر وبالتالي HCN أقوى من HF



$$pK_a = 0 \quad pK_a = 14$$

6- عبارة عن حمض (أذنأساس) صحيحة بـ يكون فنه لون الجزيء (HA) مختلفاً عن لونه لسترة (A^-)

$$\frac{pH - pK_a}{10} = \frac{10^{-2,3}}{9,01} = 0,5 < 1 \quad (P - 7)$$

اذنه الأساسي صحيحة في الماء .

II- صحيح (يزداد pH)
 $(HCOOH)$ يوجد فقط خطأ (يوجد فقط $(HCOOH)$)

$$\frac{10^{-3,8}}{10^{-3}} < 1 \quad (P - 3)$$

خطأ (عكسها)
خطأ (طريقها)

المرين 06

$$C_0 V_0 = C V_s \quad \text{وبالتالي} \quad n_0 = n \quad (P - 1)$$

$$C = \frac{10^{-4}}{V_s} \quad (P - 2)$$

$$C = C_0 \leftarrow V_s = V_0 \quad (P - 1)$$

$$C = 5 \times 10^{-3} \text{ mol/L} \leftarrow V_s = 20 \text{ mL} \quad (P - 2)$$

التمرين 07

(I)

من البيانات: $V_{BE} = 10 \text{ mL}$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-3,4} \text{ مل و } \text{pH}_0 = 3,4 \quad -2$$

$$= 4 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$$

$$C_A = \frac{10 \times 10^{-3} \times 2}{50} \quad -3$$

$$C_A = 4 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$$

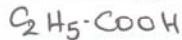
$$\frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{C_A} = \frac{4 \times 10^{-4}}{4 \times 10^{-3}} = 0,1 < 1$$

$$n_A = C_A \cdot V = 4 \times 10^{-3} \times 1 = 4 \times 10^{-3} \text{ mol} \quad -4$$

$$M = \frac{m}{n_A} = \frac{0,296}{4 \times 10^{-3}} = 74 \text{ g/mol}$$

$$12n + 2n + 1 + 12 + 32 + 1 = 74$$

$$n = 2$$



الصيغة في

(P - 1) (II)

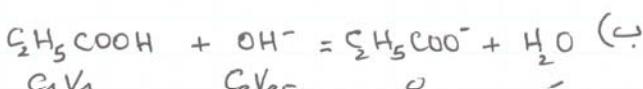
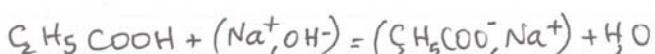
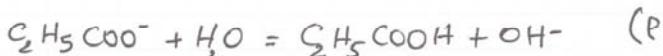
محمد على: يتناسب V_{BE} على 2، ويستنتج pH ثم يطبق العلاقة:

$$\text{pH} = \text{pKa} + \log \frac{[\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-]}{[\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}]}$$

$$[\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}] = [\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-] \text{ دعماً على } \text{pKa}$$

$$\text{pKa} = 4,9 \text{ من البيانات}$$

$$\text{Ka} = 10^{-\text{pKa}} = 10^{-4,9} = 1,26 \times 10^{-5} \quad -2 \text{ - عاشرة:}$$



$$\text{C}_A \text{V}_A - x_f \quad \text{C}_B \text{V}_{BE} - x_f \quad x_f \quad -$$

$$\text{Ka} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+] [\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-]}{[\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}]} \dots \dots (1) \quad \text{لدينا}$$

$$[\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-] = \frac{x_f}{\text{V}_A + \text{V}_{BE}} \approx \frac{\text{C}_B \text{V}_{BE}}{\text{V}_A + \text{V}_{BE}}$$

$$[\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}] \ll [\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-] \quad \text{لأن}$$

$$[\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}] = \frac{\text{C}_A \text{V}_A - x_f}{\text{V}_A + \text{V}_{BE}} \dots (2)$$

$$n(\text{OH}^-) = 10^{\text{pH}_E - 14} (\text{V}_A + \text{V}_{BE}) \quad \text{لدينا عند التكافؤ}$$

$$\text{C}_B \text{V}_{BE} - x_f = 10^{\text{pH}_E - 14} (\text{V}_A + \text{V}_{BE}) \quad \text{أي}$$

: (2) بالتوسيع في

$$[\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}] = \frac{\text{C}_A \text{V}_A - \text{C}_B \text{V}_{BE} + 10^{\text{pH}_E - 14} (\text{V}_A + \text{V}_{BE})}{\text{V}_A + \text{V}_{BE}}$$

$$[\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}] = [\text{OH}^-] \quad \text{بالتوسيع في (1)}$$

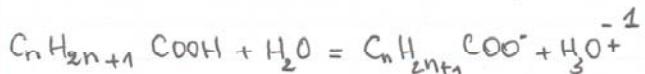
$$\text{Ka} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+] \text{C}_B \text{V}_{BE}}{[\text{OH}^-] (\text{V}_A + \text{V}_{BE})} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]^2 \text{C}_A \text{V}_A}{K_e (\text{V}_A + \text{V}_{BE})}$$

$\text{pH}_E \approx 8,2$ من البيانات

$$\text{Ka} = \frac{(10^{-8,2})^2 \times 4 \times 10^{-3} \times 50}{10^{-14} \times (50 + 10)} = 1,3 \times 10^{-5}$$

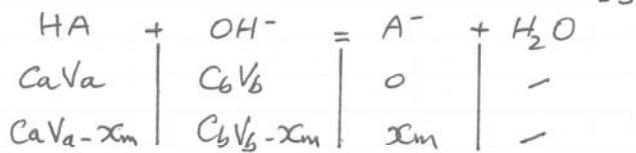
ملاحظة: الطريقة التي اتبعتها عاشرة أصعب من الطريقة التي اتبعتها محمد على لأنها تعتمد على تقسيم نقطتان التكافؤ.

التمرين 08



$$\text{Ka} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+] [\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{COO}^-]}{[\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{COOH}]} \quad -2$$

نرمز اختصاراً للعنصر: HA



$$[A^-] = \frac{x_m}{\text{V}_A + \text{V}_B} = \frac{\text{C}_B \text{V}_B}{\text{V}_A + \text{V}_B} \quad -4$$

$$[\text{HA}] = \frac{\text{CaVa} - \text{C}_B \text{V}_B}{\text{V}_A + \text{V}_B}$$

$$\text{Ka} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+] \cdot \text{C}_B \text{V}_B}{\text{CaVa} - \text{C}_B \text{V}_B}$$

Ghezouri Alk

التمرين 07

1- من البيانات: $V_{BE} = 10 \text{ mL}$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-3,4} \text{ مل و } \text{pH}_0 = 3,4 \quad -2$$

$$= 4 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$$

$$C_A = \frac{10 \times 10^{-3} \times 2}{50} \quad -3$$

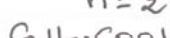
$$C_A = 4 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$$

$$\frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{C_A} = \frac{4 \times 10^{-4}}{4 \times 10^{-3}} = 0,1 < 1$$

$$n_A = C_A \cdot V = 4 \times 10^{-3} \times 1 = 4 \times 10^{-3} \text{ mol} \quad -4$$

$$M = \frac{m}{n_A} = \frac{0,296}{4 \times 10^{-3}} = 74 \text{ g/mol}$$

$$12n + 2n + 1 + 12 + 32 + 1 = 74$$



الصيغة في

(P - 1) (II)

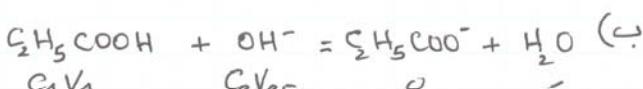
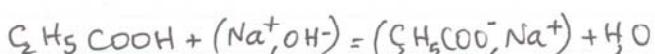
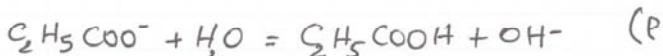
محمد على: يتناسب V_{BE} على 2، ويستخرج pH ثم يطبق العلاقة:

$$\text{pH} = \text{pKa} + \log \frac{[\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-]}{[\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}]}$$

$$[\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}] = [\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-] \text{ دعماً على } \text{pKa}$$

$$\text{pKa} = 4,9 \text{ من البيانات}$$

$$\text{Ka} = 10^{-\text{pKa}} = 10^{-4,9} = 1,26 \times 10^{-5} \quad -2 \text{ - عاشرة:}$$



$$\text{C}_A \text{V}_A - x_f \quad \text{C}_B \text{V}_{BE} - x_f \quad x_f \quad -$$

$$\text{Ka} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+] [\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-]}{[\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}]} \dots \dots (1) \quad \text{لدينا}$$

$$[\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-] = \frac{x_f}{\text{V}_A + \text{V}_{BE}} \approx \frac{\text{C}_B \text{V}_{BE}}{\text{V}_A + \text{V}_{BE}}$$

$$[\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}] \ll [\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}^-] \quad \text{لأن}$$

المرين 09

$$pH = -\log [H_3O^+] \quad \text{تجربة لأساس:}$$

$$[H_3O^+] = \frac{10^{-14}}{[OH^-]}$$

$$pH = 14 + \log [OH^-] \quad \text{وبالتالي:}$$

بما أن الأزاس قوي في الماء، إذن

$$pH = 14 + \log C_b$$

$$C_b = \frac{m}{MV} \quad V = 1L \quad \text{ولذلك:}$$

$$pH = \log m + (14 - \log M) \quad \text{وبالتالي:}$$

$$pH = \log m + b \quad \text{العبارة البيانية}$$

$$b = 14 - \log M = 12,4$$

$$M = 40 \text{ g/mol} \quad \text{ومنه}$$

NaOH الأسس صو

التركيز المولى للمحلول الأساسي:

$$C_b = \frac{m}{MV} = \frac{0,445}{40 \times 0,25} = 0,044 \text{ mol/L} \quad \text{الطريقة ①}$$

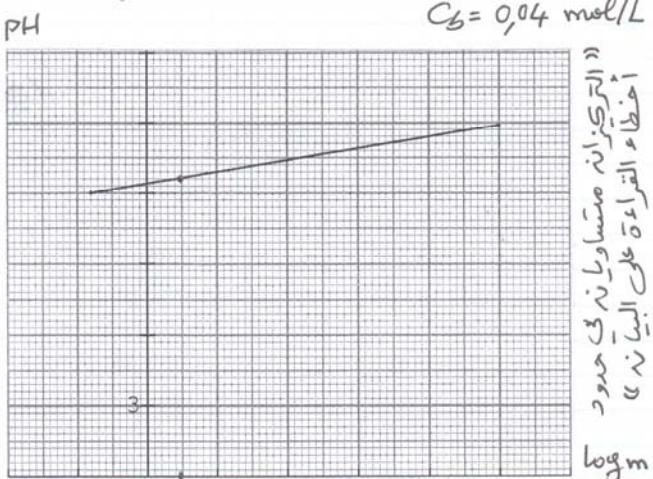
الطريقة ②
في 1L كثافة المعلقة في 1L هي

$$m = \frac{0,445}{0,25} = 1,78 \text{ g}$$

$$\log m = 0,25$$

$$\log C_b = pH - 14 = -1,4 \quad \text{من البيان} \quad pH = 12,6$$

$$C_b = 0,04 \text{ mol/L}$$



3-ص

$$CaV_a = C_b V_{BE} \quad \text{لدينا}$$

$$[H_3O^+] = \frac{Ka (C_b V_{BE} - C_b V_b)}{C_b V_b} \quad \text{باد ن}$$

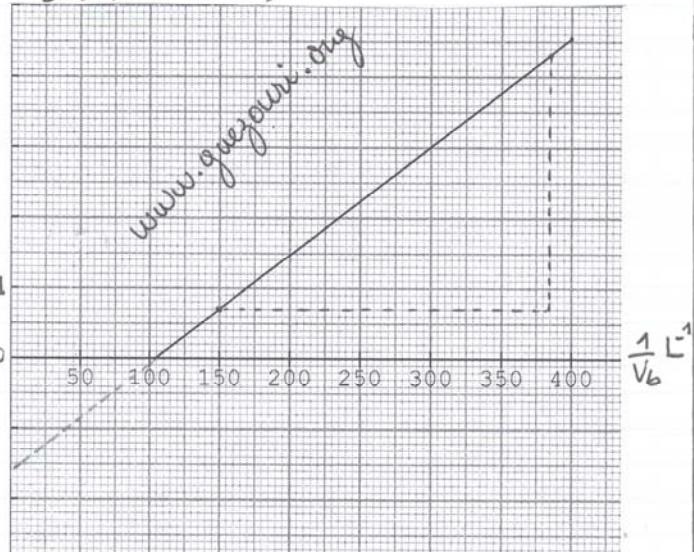
$$[H_3O^+] = Ka V_{BE} \left(\frac{1}{V_b} \right) - Ka$$

$$[H_3O^+] = a \left(\frac{1}{V_b} \right) + b \quad 5 - \text{العلاقة البيانية}$$

$$a = Ka V_{BE}$$

$$b = -Ka$$

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



$$-Ka = -1,6 \times 10^{-5} \quad \text{من البيان}$$

$$a = \frac{3,6 \times 10^{-5}}{4,7 \times 50} = 1,53 \times 10^{-7} \quad Ka = 1,6 \times 10^{-5}$$

$$Ka V_{BE} = 1,53 \times 10^{-3} \rightarrow V_{BE} \approx 9,6 \times 10^{-3} \text{ L}$$

$$CaV_a = C_b V_{BE} ; Ca = \frac{9,05 \times 9,6}{20} \quad -6$$

$$Ca = 2,4 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$$

$$n_a = CaV = 2,4 \times 10^{-2} \times 1 = 2,4 \times 10^{-2} \text{ mol} \quad \text{كمية مادة المعن}$$

$$M = \frac{m}{n_a} = \frac{1,44}{2,4 \times 10^{-2}} = 60 \text{ g/mol}$$

العن هو
عن الأسيانو

$$pH - pK_{ai} = \log \frac{[A^-]}{[HA]}$$

$$pH - pK_{ai} \leq -1$$

$$pK_{ai} \leq pH + 1$$

$$pK_{ai} \leq 4,2 + 1$$

$$pK_{ai} \leq 5,2$$

$$\frac{[A^-]}{[HA]} \geq 10 : \text{مستقرة اللون الأصفر}$$

$$\log \frac{[A^-]}{[HA]} \geq 1$$

$$pH - pK_{ai} \geq 1$$

$$pK_{ai} \leq pH - 1$$

$$pK_{ai} \leq 6,2 - 1$$

$$pK_{ai} \leq 5,2$$

$$pK_{ai} = 5,2 \text{ اذن}$$

$$[OH^-] = 10^{-6} \text{ mol/L} \quad (2)$$

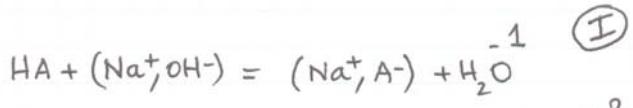
$$[H_3O^+] = 10^{-8} \text{ mol/L} \rightarrow pH = 8$$

$$\log \frac{[A^-]}{[HA]} = 8 - 5,2 = 2,8$$

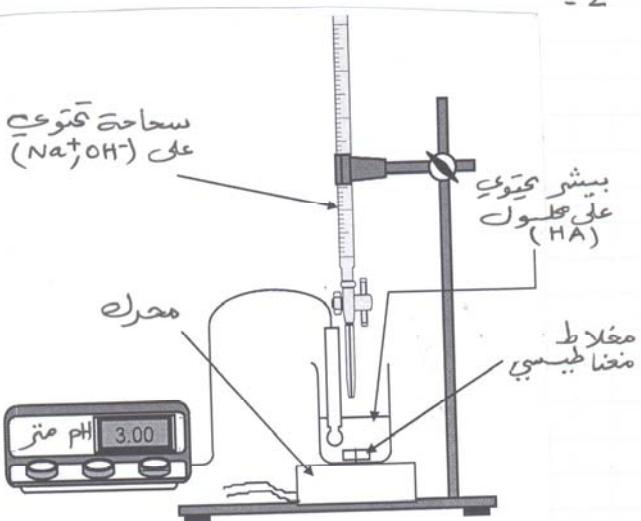
$$\frac{[A^-]}{[HA]} = 10^{2,8} \approx 631$$

جعوزي
www.gouzouzi.org

المرن 11



- 2

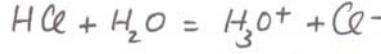


ص - 4

: HCl حجم غاز

لكل ملليلتر مادة HCl التي متزناها

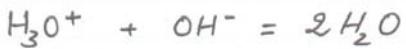
في الموجلة



$$n(H_3O^+) = n_{\text{HCl}}$$

أي

حيوله المتقدم :



$$n_{\text{HCl}} = C_b V_b$$

$$n_{\text{HCl}} - x_m = C_b V_b - x_m$$

$$n_{\text{HCl}} = [H_3O^+] V_b$$

$$(V_b = V_a)$$

$$n_{\text{HCl}} = 10^{-2} \times 0,25 = 2,5 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

اذن المتفاعل المحدد هو OH-

$$x_m = C_b V_b = 0,044 \times 0,25 = 11 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

$$n_{\text{HCl}} - x_m = 2,5 \times 10^{-3}$$

$$n_{\text{HCl}} = 13,5 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

$$V(HCl) = n_{\text{HCl}} \times V_M = 13,5 \times 10^{-3} \times 22,4$$

$$V(HCl) = 0,3 \text{ L}$$

المرن 10

- 1

مع الهليانتين (برتقالي) ←

مع بروموكربنول (أخضر) ←

مع BBT (أصفر) ←

مع أزرق المثيل (برتقالي) ←

مع أحمر المثيل (برتقالي) ←

مع أحمر المثيل (برتقالي) ←

$$HA + H_2O = A^- + H_3O^+ \quad (2)$$

ب) نـ Kai هو ثابت المجموعة للتناسق لـ أحمر المثيل

مستقرة اللون الأحمر

$$\frac{[HA]}{[A^-]} \geq 10 \quad \frac{[A^-]}{[HA]} \leq \frac{1}{10} \quad \text{أي :}$$

$$\log \frac{[A^-]}{[HA]} \leq -1$$

$$(n_{A^-} + n_{HA}) = (n_{A^-} + n_{HA})$$

قبل إضافة الماء

بعد إضافة الماء

إذن عند التكافؤ $n(OH^-)$ المضافة هي نفسها عند التطهير، وبالتالي نفس الحجم

- 4- عندما نمدد الحمض ينقص التركيز المولاري لـ H_3O^+ رغم الزيادة الطيفية في كمية مادتها بسبب تفاعل HA مع الماء.

إذن الناقلة النوعية تزداد حسب العلاقة (1)، وبالتالي البيان (B) يوافئ التطهير الثاني.
(أُنظر للقيمة الإسائية للناقلة النوعية على البيانين)

المرئي 12

$$F_1 = \frac{10^{-2}}{5 \times 10^{-3}} = 2$$

$$F_2 = \frac{10^{-2}}{2 \times 10^{-3}} = 5$$

$$F_3 = \frac{10^{-2}}{10^{-3}} = 10$$

معامل التدil : 1

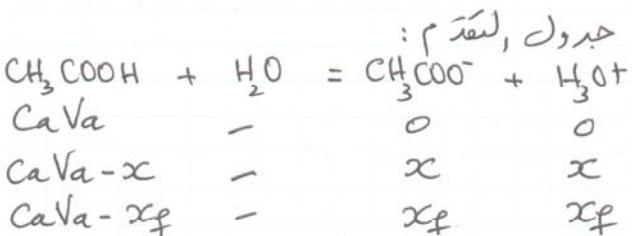
guezouri

الحمض :

S_1 : أخذ جمـاً من المحلول لأصلـي وصـفـيفـ له الماء حتى يصبحـ جـمـ المـحلـولـ $2V_0$.

$$5V_0 \quad " \quad " \quad " : S_2$$

$$10V_0 \quad " \quad " \quad " : S_3$$



3- من البيان $pH_E = 7,9$
إذن المزيج عند نقطـة التـكافـؤـ اسـاسـيـ (قـاعـديـ).

بـماـذـهـ المـزيـجـ غـيرـ مـعـدـلـ ، هـنـاـ معـناـهـ أـذـنـ الـأسـاسـ المـرـاقـقـ A^- يـتـفـاعـلـ معـ المـاءـ



إذن الحمض HA ضـفـيفـ فـيـ المـاءـ.

4- التركيز المولري للحمض :

$$Ca = \frac{C_b V_{BE}}{V_a} = \frac{0,01 \times 20}{20}$$

$$Ca = 0,01 \text{ mol/L}$$

5- كـيـةـ مـادـةـ الـحـمـضـ :

$$n_a = Ca \cdot V = 0,01 \times 0,28$$

$$n_a = 2,8 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

الكتلة الممنحلة :

$$m = n_a \times M$$

$$m = 2,8 \times 10^{-3} \times 176$$

$$m = 0,494 \text{ g} = 494 \text{ mg}$$

6- الدرقة :

$$\frac{| \Delta m |}{m} \times 100 = \frac{1494 - 500}{500} \times 100 = 1,2\%$$

نتائج الأخطاء المحتملة :

* الصياغ في الكتلة عند وضع المسحوق في الحوجلة

* تحضير محلول هيدروكسيد الصوديوم

(II)

1



$$\sigma = \lambda_{H_3O^+} [H_3O^+] + \lambda_{A^-} [A^-] \quad - 2$$

[H_3O^+] = [A^-] من المعاملة لدينا

$$\sigma = [H_3O^+] (\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{A^-}) \quad - 1$$

3- عند إضافة الماء للمحلول الحمضي فإن كـيـةـ مـادـةـ الـحـمـضـ لاـتـغـيـرـ.

$Q_{rf} = ka$ اذن
 (هذا فقط عن ما داخل حفنا ضعيفا في الماء)

$$Q_{rf(3)} = \frac{[H_3O^+]_{(3)}}{C_3 - [H_3O^+]_3}$$

$$C_3 = \frac{C_0}{F_3} = \frac{10^{-2}}{10} = 10^{-3} \text{ mol/L}$$

$$Q_{rf(3)} = \frac{(1,2 \times 10^{-4})^2}{10^3 - 1,2 \times 10^{-4}} \quad \text{dW/L}$$

$$Q_{rf(3)} = 1.6 \times 10^{-5}$$

$$Q_{rf(1)} = \frac{[H_3O^+]_1^2}{C_1 - [H_3O^+]_1}$$

$$C_1 = \frac{C_0}{F_1} = \frac{10^{-2}}{2}$$

$$= 5 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$$

$$Q_{rf(1)} = \frac{(2,8 \times 10^{-4})^2}{5 \times 10^{-3} - 2,8 \times 10^{-4}}$$

$$Q_{\text{ref}(1)} = 1,6 \times 10^{-5}$$

تمكنت التوازن التهابي
لا يتعلّق بالتركيز المولجي للمعنى.

GUEZOURI Abdelkader

Lycée Maraval / Oran

Dar Elhikma

3- لدينا صنف جدول التقادم :

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{CH}_3\text{COO}^-]$$

$$\sigma = [H_3O^+] (\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{CH_3COO^-})$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{5}{\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{CH}_3\text{COO}^-}}$$

٤- اهتمام الجدول:

$$\tilde{G}_0 = 0,156 \text{ mS} \cdot \text{cm}^{-1} = \frac{0,156 \text{ mS}}{\text{cm}}$$

$$\zeta_0 = \frac{0,156 \times 10^3 S}{0,01 m} = 0,0156 S \cdot m^{-1}$$

$$\tilde{D_1} = 0,0110 \text{ Sm}$$

$$G_2 = 0,0069 \text{ S} \cdot \text{m}^{-1}$$

$$G_3 = 0,0050 \text{ S.m}^{-1}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+]_0 = \frac{0,0156}{39,1 \times 10^{-3}} = 0,4 \text{ mol/m}^3 = 4 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+]_1 = \frac{0,011}{39,1 \times 10^{-3}} = 0,28 \text{ mol/m}^3$$

$$= 2,8 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+]_2 = \frac{0,0069}{39,1 \times 10^{-3}} = 0,17 \text{ mol/m}^3$$

$$= 1,7 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+]_3 = \frac{0,005}{39,1 \times 10^{-3}} = 0,12 \text{ mol/m}^3$$

$$= 1,2 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$$

σ بتناصب صردي مع $[H_3O^+]$

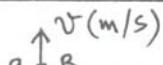
pH مع عكسها متناسب $[H_3O^+]$

• ٥ مع عکسیں بتائے جاؤں

$$Q_{rf} = \frac{[H_3O^+][CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]}$$

ولدينا حالي موضعية التالية:

$$K_a = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{CH}_3\text{COO}^-]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]}$$



5 - الطريقة ①

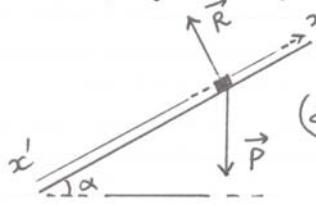
تُشَلِّ المسافة مساحة المثلث في مخطط السرعة (s) : $d = \frac{9 \times 2}{2} = 9 \text{ m}$

الطريقة ②

$$d = x(2) - x(0) = 9 - 0 = 9 \text{ m}$$

www.guezouri.org

التمرين 14



1 - بتطبيق القانون (2) لنيوتون (نظرية مركز العطالة) في معلم سطحي أرضي فيعتبره عاليًا :

$$\sum \vec{F}_{ext} = m \vec{a} \\ \vec{P} + \vec{R} = m \vec{a}$$

$$\text{بالإسقاط على المحور } x'x : \\ -P \sin \alpha = ma$$

$$a = -g \sin \alpha$$

: عبارة عن ثابت سالب ؟ إذن الحركة متساكنة بانتظام .

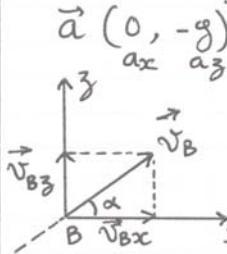
$$a = -10 \times 0,5 = -5 \text{ m/s}^2$$

(5)

2 - بتطبيق القانون (2) لنيوتون :

$$\vec{P} = m \vec{a} \\ m \vec{g} = m \vec{a} \\ \vec{a} = \vec{g}$$

ب) مركبة السارع في (Bxz)



بما أن $a_x = 0$ إذن الحركة وفق محور x صنفية .

$$v_x = v_B \cos \alpha$$

$$a_z = -g$$

إذن الحركة وفق محور z متغيرة بانتظام .

$$v_z = -gt + v_B \sin \alpha$$

إذن الشكل (1) يوافقة " (2) "

ج) اللحظة t هي لحظة انعدام v_z وهي تمثل لحظة وصول الجسم (s) للذروة (أعلى نقطة)

التمرين 13

1 - مخطط السرعة من الشكل

إذن الحركة متغيرة بانتظام \Rightarrow وبما أن $\vec{a} = \vec{b}t + \vec{c}$ إذن \vec{a} : فالحركة متساكنة بانتظام . \vec{b} : يمثل السارع .

2 - من مخطط الفاصلات $x(t)$ لدينا عند $t=2s$ يكون $x=0$ ، أي $\vec{a}=0$

إذن بأسفال مخطط السرعة نجد :



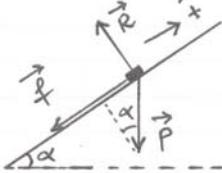
المعادلة الز VINICIA للفاصلات :

$$x = \frac{1}{2}at^2 + v_0 t + x_0$$

$$v_0 = 9 \text{ m/s}$$

$$x_0 = 0$$

$$x = -2,25t^2 + 9t$$



3 - بتطبيق القانون (2) لنيوتون في معلم سطحي أرضي فيعتبره عاليًا :

$$\sum \vec{F}_{ext} = m \vec{a} \\ \vec{P} + \vec{R} + \vec{f} = m \vec{a}$$

بالإسقاط على المحور الموجه في جهة واجهة الحركة :

$$-P \sin \alpha - f = ma \\ a = -g \sin \alpha - \frac{f}{m}$$

ملاحظة : عند ما يطلب صناع إيجاد عبارة السارع ، يجب أن نصل القوى ، لأنها تُنْقَط حتى ولو لم يطلب تمثيلها .

$$f = m(-g \sin \alpha - a) \quad -4$$

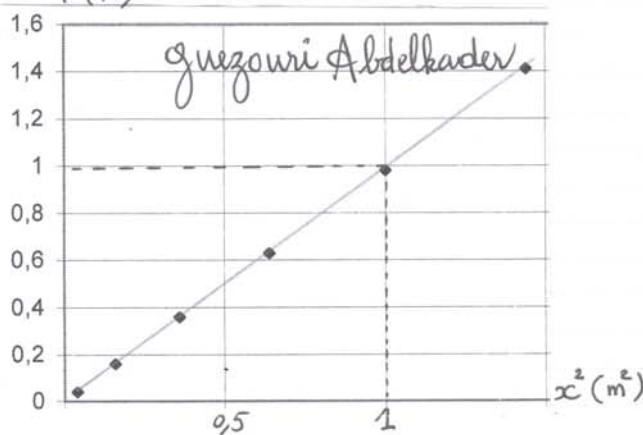
$$f = 0,2(-2,6 + 4,5)$$

$$f = 0,38 \text{ N}$$

Guezouri Abdolkader

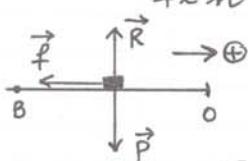
F(N)

(4 عنصر) - 5



$$F = \frac{mg}{4lh} x^2$$

$$b = 1 = \frac{mg}{4lh}$$



$$\vec{P} + \vec{R} + \vec{f} = m \vec{a}$$

(2) ... $-f = ma$ بالأسف

$V_0^2 - V_B^2 = 2a(0B)$: حساب السارع (a) في (0) هي السرعة في (0) يوجد الامتداد.

$$a = \frac{V_0^2 - V_B^2}{2(0B)} \quad \dots \dots (3)$$

$$V_B^2 = \frac{2Fl}{m} = 0,2 m^2/s^2$$

(1) ... لدينا من العلاقة $V_0^2 = \frac{g x^2}{2h} = \frac{10 \times (0,1)^2}{2 \times 1} = 0,05 m^2/s^2$

$$a = \frac{0,05 - 0,2}{2 \times 0,74} = -0,1 m/s^2 \quad \text{بالتعويض في (3)}$$

$$f = -0,24(-0,1) \quad \text{بالقوسون في (2)}$$

$$f = 2,4 \times 10^{-2} N$$

www.guezouri.org

دار الحكمة - أكاديمية تجمع لذاتي
العلوم الفيزيائية

$$-gt' + v_B \sin \alpha = 0$$

$$t' = \frac{g}{10} = 0,2 s$$

$$v_B = \sqrt{v_{Bz}^2 + v_x^2} = \sqrt{(2)^2 + (3,46)^2} \quad \dots \dots (5)$$

$$v_B = 4 m/s$$

$$\sin \alpha = \frac{v_B z}{v_B} = \frac{2}{4} = \frac{1}{2}$$

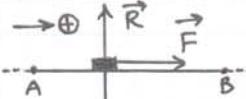
$$\alpha = 30^\circ$$

هـ على المستوى المثلث: $v_B^2 - v_A^2 = 2a(AB)$

$$AB = \frac{16 - 25}{-10} = 0,9 m$$

القرين 15

١- اعتبار الجملة (جسم)



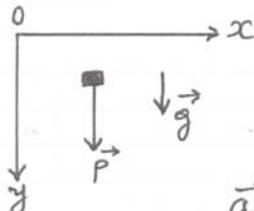
$$E_{CA} + \sum W = E_{CB}$$

$$\frac{1}{2} m V_A^2 + W(P) + W(R) + W(F) = \frac{1}{2} m V_B^2$$

$$\frac{1}{2} m V_B^2 = F \cdot l \rightarrow V_B = \sqrt{\frac{2Fl}{m}}$$

٢- بتطبيق القانون (2): $\vec{P} + \vec{R} = m \vec{a}$ بالأسف: $ma = 0 \Rightarrow a = 0$: الحركة مستoppedة

- 3



بتطبيق القانون (2)

$$\vec{P} = m \vec{a}$$

$$m \vec{g} = m \vec{a}$$

$$\vec{a} = \vec{g}$$

$$\vec{a}(0, g)$$

معادلة المسار: مركبنا سعى السرعة الابتدائية $\vec{v}_0(0, 0)$

$$\text{على } x: 0x = V_0 t \quad \dots \dots (1)$$

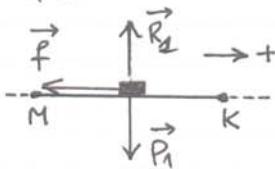
$$\text{على } y: 0y = \frac{1}{2} g t^2 \quad \dots \dots (2)$$

محفظ الزمن بين (1) و (2) نجد

$$y = \frac{g}{2V_0^2} \cdot x^2 \quad \dots \dots (1)$$

$$V_0 = V_B \quad \text{و لأن } y = \frac{mg}{4Fe} \cdot x^2 \quad \text{أي}$$

3 - ندرس حركة (S_1) بعد انفلات (S_2) من الخيط .
الجسم (S_1) كان في M وتوقف في K



نضع $T_1 = 0$ في العلاقة (1)
 $-f = m a'$
 $a' = \frac{-f}{m}$ ومنه الحركة متسارعة باتجاه ظلام .

$$\cancel{v_K - v_M = a' t'} \\ t' = \frac{-v_M}{a'} \quad \dots \dots (3)$$

$$a' = \frac{-0,4}{0,2} \text{ لدينا}$$

$$a' = -2 \text{ m/s}^2$$

حسب طقطة انفلات v_M
 $v_M - 0 = a \times t \Rightarrow v_M = 1,5 \text{ m/s}$

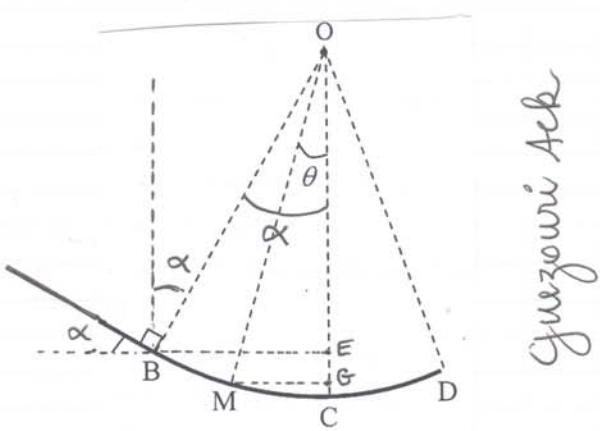
$$t' = \frac{-1,5}{-2} = 0,75 \text{ s} \quad \text{بالتعويض في (3):} \\ \text{المسافة التي يقطعها } S_1 \text{ هي متوقف:}$$

$$v_K^2 - v_M^2 = 2a' (MK)$$

$$MK = \frac{-(1,5)^2}{-2 \times 2} = 0,56 \text{ m}$$

• دراسة حركة (S_2) على الطريقة

1 - بتطبيق صيغ أخذا الطاقة بين M و B ونعتبر الجملة (جسم + أرض)

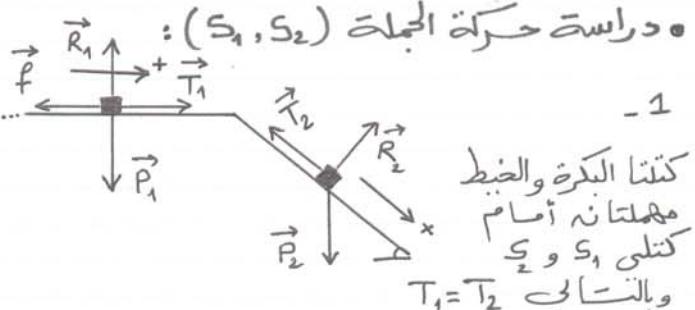


$$E_{CB} + E_{PP_B} + W(\vec{R}) = E_{CM} + E_{PP_M}$$

المرين 16

• دراسة حركة الجملة (S_1, S_2)

- 1



$a_1 = a_2 = a$ تسارعاً متسارعين (الجملة متماسكة)

بنصيحة القانون (2) لينوتن في معلم سطحي أرضي؛ نعتبره غاليليا:

$$\sum \vec{F}_{ext} = m \vec{a}$$

$$\vec{T}_1 + \vec{f} + \vec{R}_1 + \vec{P}_1 = m_1 \vec{a} \quad : \text{- الجسم } (S_1)$$

$$(1) \dots \vec{T}_1 - \vec{f} = m_1 \vec{a} \quad : \text{- بالأسقاط}$$

$$\vec{T}_2 + \vec{R}_2 + \vec{P}_2 = m_2 \vec{a} \quad : \text{- الجسم } (S_2)$$

$$(2) \dots \vec{P}_2 \sin \alpha - \vec{T}_2 = m_2 \vec{a} \quad : \text{- بالأسقاط}$$

بجمع (1) و (2) طرفاً لطرف:

$$P_2 \sin \alpha - f = (m_1 + m_2) a$$

$$mg \sin \alpha - f = 2ma$$

$$\frac{dv}{dt} + \frac{1}{2} \left(\frac{f}{m} - g \sin \alpha \right) = 0 \quad \text{لدينا} \quad a = \frac{dv}{dt}$$

2 - المسافة التي يقطعها (S_2)
 خلال 1s هي d حتى

$$d = \frac{h}{\sin \alpha}$$

$$d = \frac{37,5}{0,5} = 75 \text{ cm} = 0,75 \text{ m}$$

$$a = \frac{2 \times 0,75}{(1)^2} \quad ; \quad d = \frac{1}{2} a t^2 \quad \text{لدينا}$$

$$a = 1,5 \text{ m/s}^2$$

$$f = m (g \sin \alpha - 2a) \\ = 0,2 (5 - 3) \quad f = 0,4 \text{ N}$$

بتطبيق صدأ انفاذ الطاقة على الحركة (جسم) بين (C) و (D):

$$E_C + W(P) + W(R) = E_D$$

$$\frac{1}{2}mv_C^2 + mg(h_C - h_D) = \frac{1}{2}mv_D^2$$

$$h_C - h_D = -r(1 - \cos\omega)$$

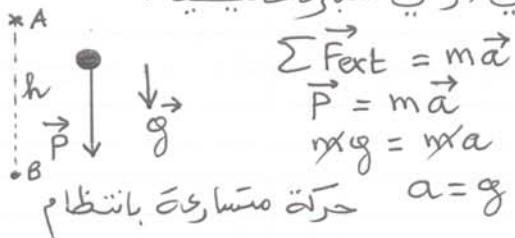
$$5 - 3,24 = 8(1 - \cos\omega)$$

$$\omega = 38,7^\circ$$

القرير 17

دراسة حركة الكرة في الهواء: (I)

1- بتطبيق القانون (2) لسوية في معلم سطحي أرضي نعتبره غاليليا.



$$\sum \vec{F}_{ext} = m\vec{a}$$

$$mg = ma$$

$$a = g$$

حركة مستمرة بانتظام

$$v_B^2 - v_A^2 = 2gh$$

$$v_B^2 = 625 + 40$$

$$v_B = 25,8 \text{ m/s}$$

$$v_B - v_A = gt$$

-2

$$t = \frac{25,8 - 25}{10} = 0,08 \text{ s}$$

(II)

-1
-2



بتطبيق القانون الثاني لنيوتون

$$\vec{f} + \vec{P} + \vec{F}_A = m\vec{a}$$

بالساقط على المحور Z: :

$$-f + P - F_A = ma_g$$

$W(\vec{R}) = 0$
لأن \vec{R} عمودية على المسار في كل نقطة (عاملها هو نصف القطر لأن الاتصال معلم).

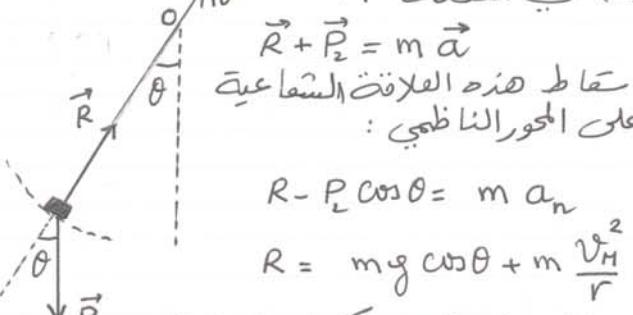
$$\frac{1}{2}mv_B^2 + mgh_B = \frac{1}{2}mv_H^2 + mgh_H$$

$$v_H^2 = v_B^2 + 2g(h_B - h_H)$$

$$h_B - h_H = OG - OE = r(\cos\theta - \cos\alpha)$$

$$v_H = \sqrt{v_B^2 + 2gr(\cos\theta - \cos\alpha)}$$

2- بتطبيق القانون (2) لسوية على حركة (S₂) في النقطة M.



$$R - P_2 \cos\theta = m a_n$$

$$R = mg \cos\theta + m \frac{v_H^2}{r}$$

أكبر قمة لـ $\cos\theta$ تكون عند (C) وأصغر قمة لـ $\cos\theta$ تكون عند (C)، لأن الطاقة الكامنة التقليدية تكون أصغر مما يمكن عند (C).

إذن R تكون أكبير قمة لها عند (C). قمة R :

$$R = mg + m \frac{v_c^2}{r}$$

$$v_c^2 = \sqrt{v_B^2 + 2gr(1 - \cos\alpha)}$$

$$v_c^2 = 5 \text{ m}^2/\text{s}^2$$

$$R = 0,2 \times 10 + 0,2 \times \frac{5}{0,4}$$

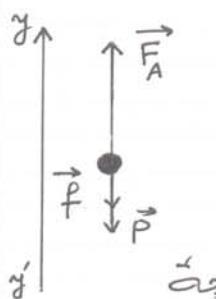
$$R = 4,5 \text{ N}$$

Quezouri Abdellkader
Lycée Maraval
Oran

$$31,16 e^{-2,8t} - 5,36 = 0$$

$$e^{-2,8t} = 0,172$$

$$t = 0,63 \text{ s}$$



(III)

1- بتطبيق القانون (2) لسوتن على حركة

بالسقط على المور $y'y$ الموجه
في جهة الحركة:

$$F_A - f - P = ma$$

$$m'g - kv - mg = ma$$

$$\frac{dv}{dt} + \frac{k}{m} v = g \left(\frac{m'}{m} - 1 \right)$$

$v=0$ عند الانطلاق تكون $f=0$ لأن $f \propto v^2$

$$\frac{dv}{dt} = a_0 = g \left(\frac{m'}{m} - 1 \right)$$

$$a_0 = 10 \left(\frac{250}{100} - 1 \right) = 15 \text{ m/s}^2$$

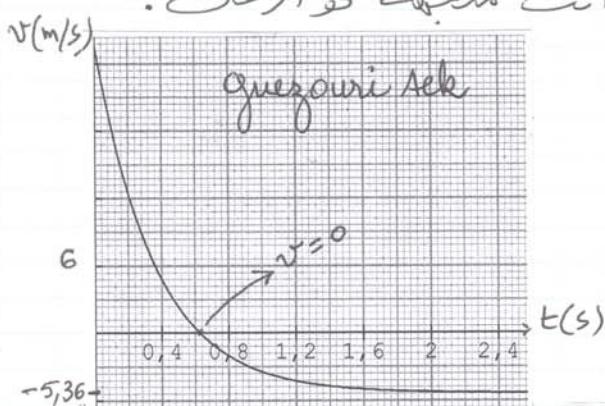
لما تصبح $\frac{dv}{dt} = 0$ يكون $v = v_e$

$$v_e = \frac{mg}{k} \left(\frac{m'}{m} - 1 \right) \quad \text{وبالتالي:}$$

$$v_e = \frac{0,1}{0,28} \times 15 = 5,36 \text{ m/s}$$

تقدير لسرعة المطرار: B

v في السرعة الحرية، حيث كانت B منسوبة للمور الساقطي $3,3$ لأن عند بلوغ الكورة هذه السرعة كانت متوجهة نحو الأعلى.



$$-kv + mg - m'g = ma_0$$

$$a_0 = g \left(1 - \frac{m'}{m} \right) - \frac{k}{m} v_B$$

$$a_0 = -87,2 \text{ m/s}^2$$

-3

بنطبيق القانون (2) لسوتن على حركة الكرة داخل الماء

$$P + f + F_A = m \vec{a}$$

بالاستفاط:

$$P - f - F_A = ma$$

$$mg - kv - m'g = ma$$

$$m \frac{dv}{dt} + kv = (m - m')g \quad \dots \dots (1)$$

لدينا في المعادلة (1)

$$[kv] = k L T^{-2}$$

$$[k] = \frac{k L T^{-2}}{L T^{-1}} = k T^{-1} \quad \begin{array}{l} \text{للكيل} \\ \text{لالمتر} \\ \text{للزرسن} \end{array}$$

kg s^{-1} هي k أي وحدة

$$v = A e^{\alpha t} + B \quad \dots \dots (2)$$

$$\frac{dv}{dt} = A \alpha e^{\alpha t}$$

بالتعويض في (1)

$$A \alpha e^{\alpha t} + \frac{k}{m} (A e^{\alpha t} + B) = \frac{g}{m} (m - m')$$

$$A e^{\alpha t} (\alpha + \frac{k}{m}) + \frac{kB}{m} = \frac{g}{m} (m - m')$$

$$\alpha = -\frac{k}{m} = -\frac{0,28}{0,1} = -2,8 \text{ s}^{-1}$$

$$\frac{kB}{m} = \frac{g}{m} (m - m')$$

$$B = \frac{g}{k} (m - m') = \frac{10}{0,28} (0,1 - 0,25)$$

$$B = -5,36 \text{ m/s}$$

في المعادلة (2): عند $t=0$ يكون لدينا

$$v = 25,8 \text{ m/s}$$

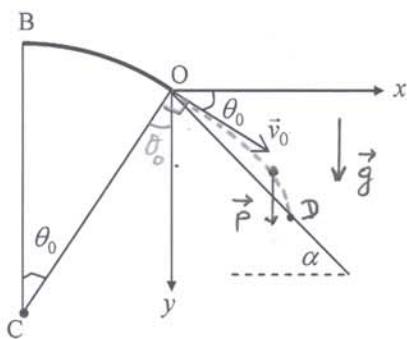
$$25,8 = A e^0 + B \rightarrow A = 31,16 \text{ m/s}$$

$$v = 31,16 e^{2,8t} - 5,36 \quad \text{لدينا 5}$$

نضع $v=0$

التمرين 18

$v_B = 0$ و $R = 0$ (2)
 $\theta_0 = 48^\circ$ بجزء
 وحدة مهما كان α



- 3

(2) معادلة المسار: تطبيق القانون (2)
 $\vec{P} = m\vec{a}$ لسوتن: $\vec{a} = \vec{g}$
 $\vec{a} = (0, g)$
 $v_0 = (v_0 \cos \theta_0, v_0 \sin \theta_0)$

$$x = v_0 \cos \theta_0 t \quad \dots \dots (1)$$

$$y = \frac{1}{2} g t^2 + v_0 \sin \theta_0 t \quad \dots \dots (2)$$

جذف الزمرة بين (1) و (2) بجزء:

$$y = \frac{g}{2v_0^2 \cos^2 \theta_0} x^2 + \tan \theta_0 \cdot x$$

$$\text{لدينا: } v_0^2 = v_B^2 + 2gr(1 - \cos \theta_0)$$

$$v_0^2 = 168 \text{ m}^2/\text{s}^2$$

وتصبح معادلة المسار: $y = 0,043 x^2 + 0,67x$

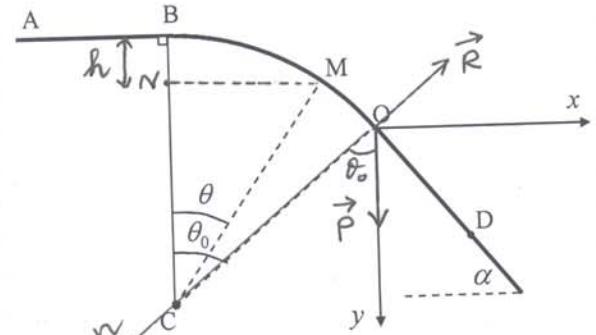
خط الميل الأعظم للسطح المائل الماء من (D)

معادلة $y = x$ من نقطت تقاطع المسار
 النقاطة D مع هندا المستقيم المتزحلقة مع هندا

$$x = 0,043 x^2 + 0,67x \quad x = 7,7 \text{ m}$$

$$OD = \sqrt{(7,7)^2 + (7,7)^2}$$

$$OD = 10,8 \text{ m}$$



1- بتطبيق مبدأ الحفاظ الطاقة بين B و M نعتبر الجملة (جسم)

$$E_{CB} + W(\vec{P}) + W(\vec{R}) = E_M$$

$$\frac{1}{2} m v_B^2 + mg h = \frac{1}{2} m v_M^2$$

$$h = CB - CN = r - r \cos \theta$$

$$v_M = \sqrt{v_B^2 + 2gr(1 - \cos \theta)} \quad \dots \dots (1)$$

2- يقاد المترجلق المسار الدائري عند (O)
 معناه قوة تأثير الطريق عليه $R = 0$

(2) بتطبيق القانون (2) لسوتن عند النقطة (O)

$$\vec{P} + \vec{R} = m\vec{a}$$

بالاستناد على المحور الناظمي:

$$PC \cos \theta_0 - R = m \frac{v_0^2}{r}$$

$$R = PC \cos \theta_0 - m \frac{v_0^2}{r}$$

$$\text{ولدينا باستعمال العلاقة (1)} \\ v_0^2 = v_B^2 + 2gr(1 - \cos \theta_0)$$

$$\text{وبالتالي:} \\ R = PC \cos \theta_0 - m \frac{v_B^2 + 2gr(1 - \cos \theta_0)}{r} \quad \dots \dots (2)$$

وبحل هذه المعادلة بجزء $R = 0$
 $\theta_0 \approx 34^\circ$