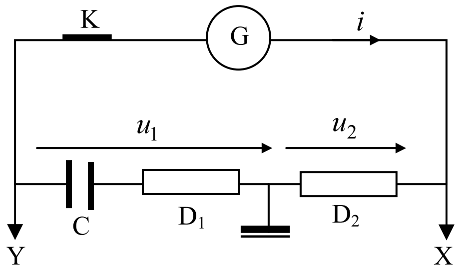


التمرين 01

نربط لقطبي مولد مثالي قوته المحركة الكهربائية ثابتة E :

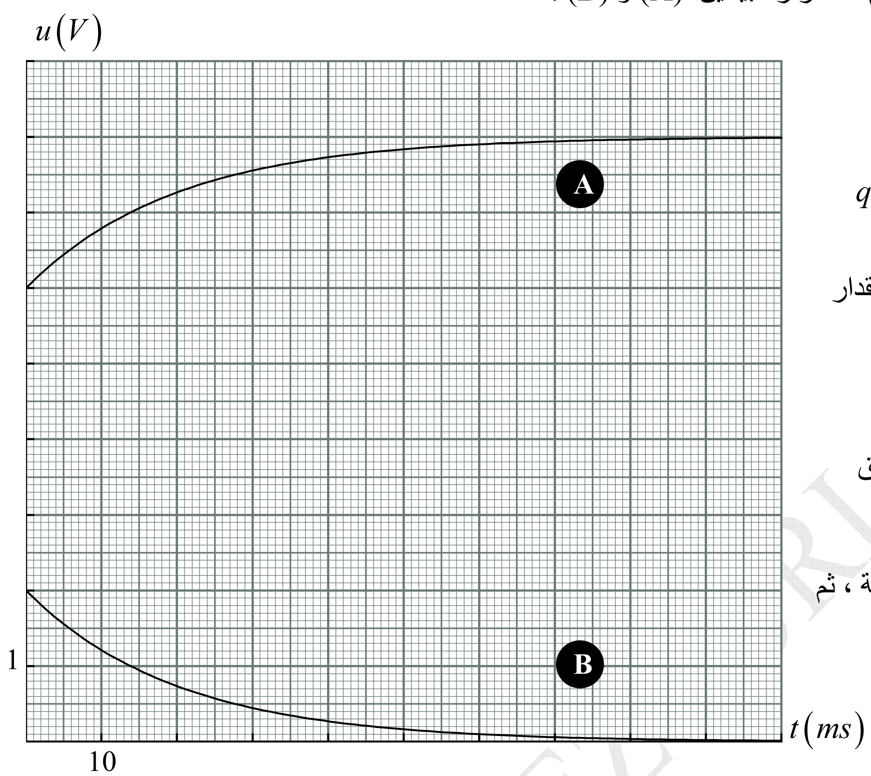
ناقلا أوميا D_1 مقاومته $R_1 = 150\,\Omega$

ناقلا أوميا D_2 مقاومته R_2

مكثفة فارغة سعتها C

نصل للدارة راسم اهتزاز رقمي بالطريقة الموضّحة في الشكل .

بعد غلق القاطعة عند اللحظة $t = 0$ نشاهد على شاشة راسم الاهتزاز البيانين (A) و (B) .



1 – في أي مدخل تمّ الضغط على الزر (INV) ؟ علّل .

2 - اكتب المعادلة التفاضلية بدلالة شحنة المكثفة .

3 – إن حل هذه المعادلة التفاضلية هو $q = CE\left(1-e^{-\frac{1}{\tau}t}\right)$

استنتج عبارة τ بدلالة C ، R_1 ، R_2 . ما هو مدلول المقدار الفيزيائي τ ؟

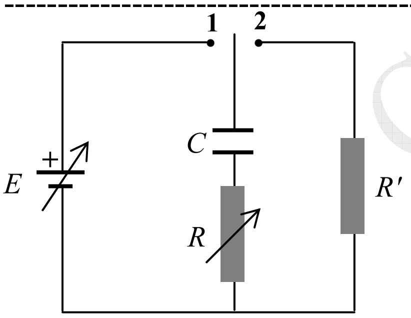
4 – أوجد العبارة الزمنية لشدّة التيار الانتقالي .

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

6 – احسب قيمة أعظم شدة مرّت في الدارة عند غلق القاطعة ، ثم استنتج قيمة R_2 .

7 – احسب قيمة سعة المكثفة .

التمرين 02



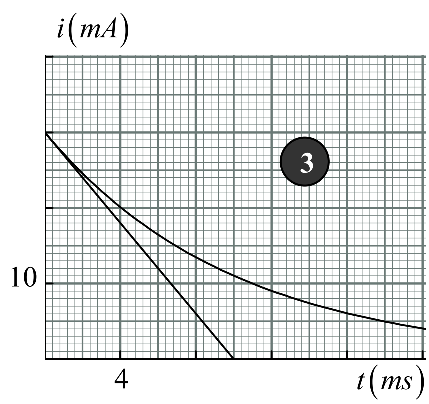
مكثفة فارغة مُسجّل عليها : $U_s = 25V$ ، $C = 50\mu F$. نربطها في الدارة المقابلة مع :

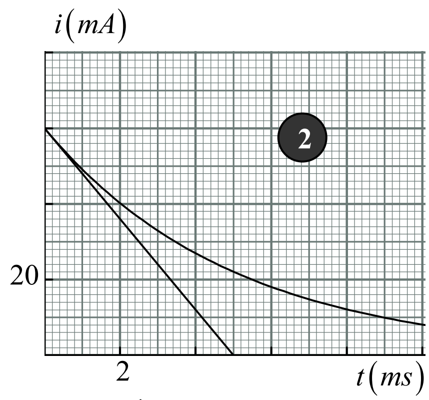
- مولد مثالي للتوتر يمكن تغيير قوته المحركة الكهربائية .
- معدّلة ، يمكن تغيير مقاومتها R
- ناقل أومي مقاومته R' ثابتة
- بادلة مقاومتها مهملة

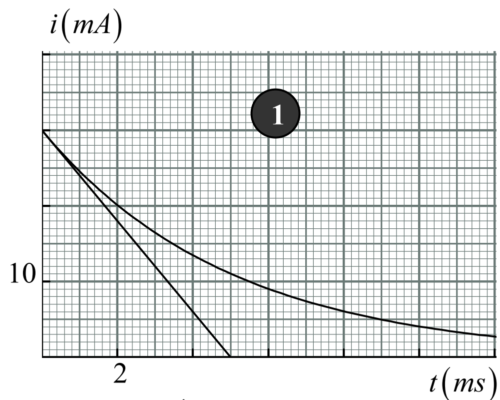
I - نضع البادلة على الوضع (1) عند اللحظة $t = 0$.

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

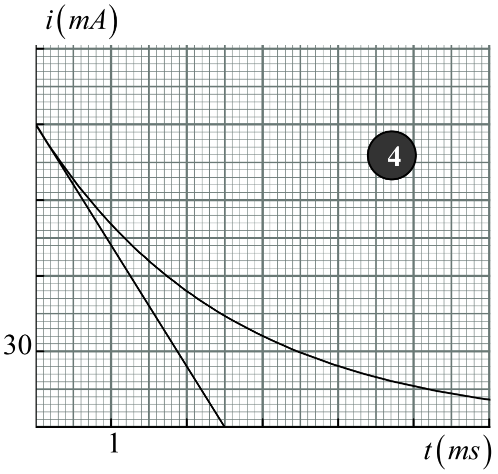
2 – نضبط $E = 6V$ و $R = 100\,\Omega$ ، ونمثل بيانيا $i(t)$ ، ثم نعيد التجربة بتغيير إما E أو R ، ونمثل بيانات أخرى $i(t)$.







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



3 – نريد أن نُرجع 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 $t = 0$.

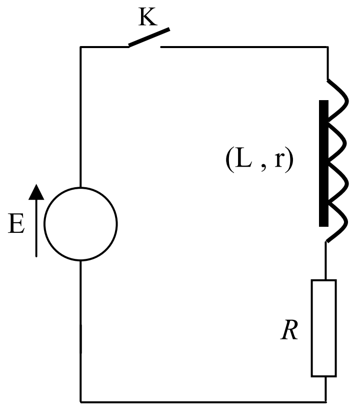
1 - اكتب المعادلة التفاضلية بدلالة التوتر بين طرفي المكثفة ، وبيّن أن حلها من الشكل : $u_C = Ae^{-\alpha t}$ ، باختيار عبارتي A و α بدلالة ثوابت الدارة .

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

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

التمرين 03

نركّب الدارة المقابلة :



- مولد مثالي للتوتر قوّته 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 تمكّنا من الحصول على البيانين $u_B = f(t)$ للتوتر بين طرفي الوشيعة من أجل قيمتين L_1 و L_2 لذاتية الوشيعة .

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

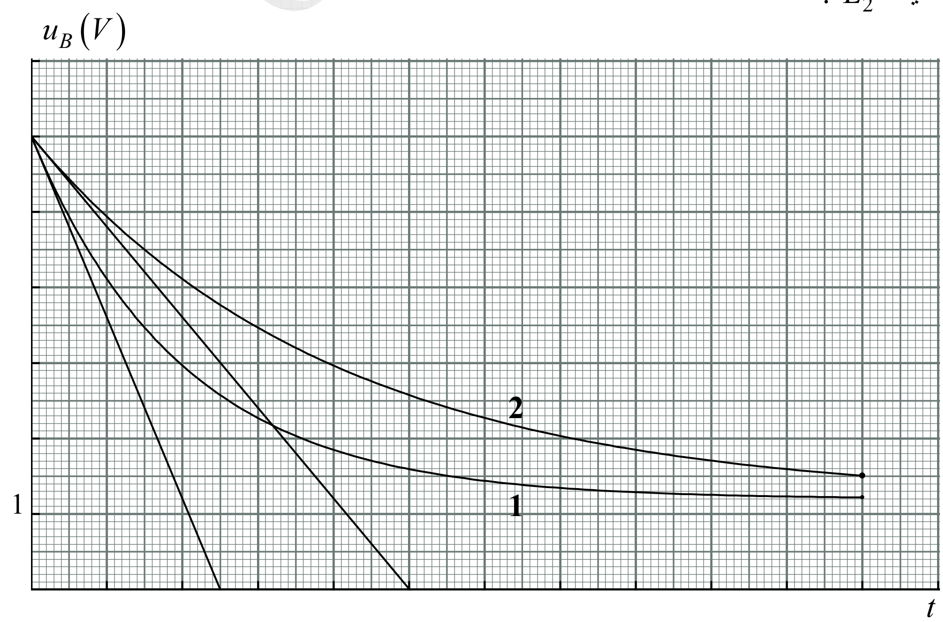
2 – بيّن أن المعادلة التفاضلية بدلالة التوتر بين طرفي الوشيعة تُكتب بالشكل : $\frac{du_B}{dt} + \frac{u_B}{\tau} = \frac{rE}{L}$

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

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

5 – احسب قيمة R .

6 - أوجد قيمة I .

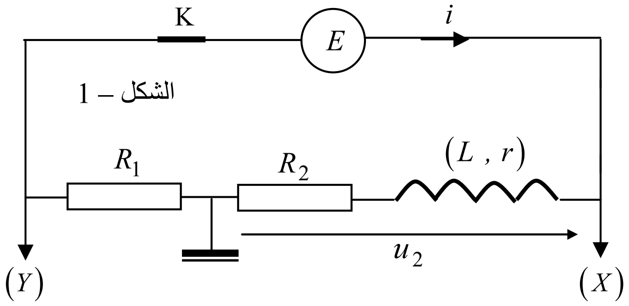


التمرين 04

تضم دارة كهربائية العناصر التالية :

- مولدا مثاليا للتوترات ، قوته المحركة الكهربائية E
- وشيعة مقاومتها r وذاتيتها L
- ناقلين أوميين مقاومتاهما $R_1 = R_2$

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



الشكل – 1

وبعد غلق القاطعة في اللحظة $t = 0$ ، نشاهد على شاشة راسم الاهتزاز البيانين 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 $i = I\left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}}\right)$ ، اكتب العبارة الزمنية للتوتر $u_2(t)$ ، ثم بيّن أن $u_2(0) = E$.

3 – بيّن أن البيان (a) يوافق المدخل (Y) .

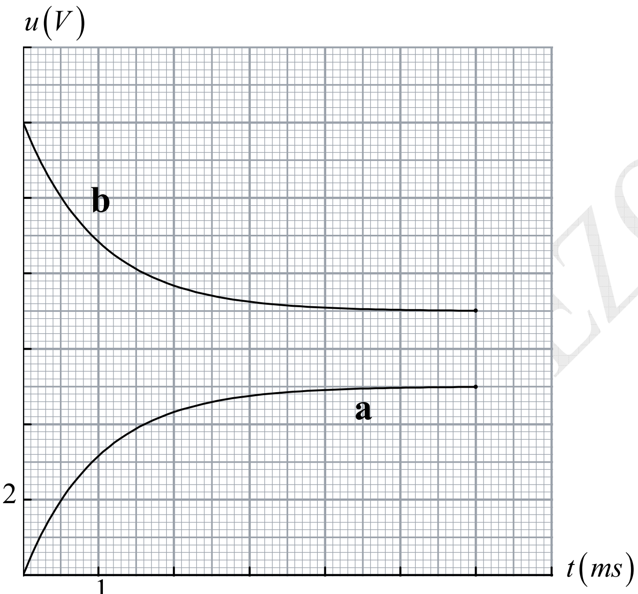
4 – اكتب عبارتي التوترين (U_X) و (U_Y) المشاهدين على الشاشة في النظام الدائم ، وذلك بدلالة ثوابت الدارة .

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

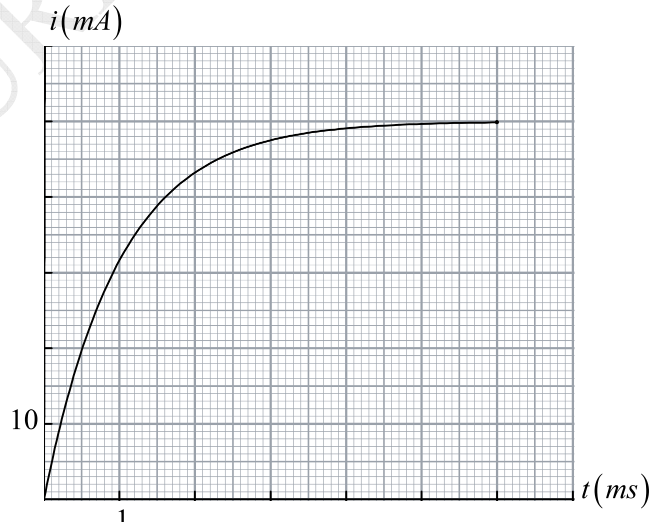
6 – ما هي قيمة الطاقة المخزنة في الوشيعة في اللحظة $t = 2ms$ ؟ وما هي قيمة التوتر بين طرفيها حينذاك بطريقتين ؟

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

مثّل بشكل تقريبي مع البيان (a) السابق البيان الجديد (a') .



الشكل – 2



الشكل – 3

التمرين 05 --

I - الدرس :

1 – ما هما تعريفا أساس وحمض برونشتد ؟ اذكر مثالا لكل منهما .

2 – كيف تبيّن أن تفاعلا هو تفاعل حمض – أساس ؟

3 – محلول مائي للأساس $C_2H_5NH_2$.

أ) ما هي الثنائية المميزة لهذا الأساس ؟

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

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

5 – ما هما الثنائيتان الخاصتان بالماء ؟ وما هما قيمتا pK_a لكل ثنائية ؟

6 – ما هو الكاشف 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 ممدّدا أكثر كلما كان يقترب من خاصية الحمض القوي .

2 – الأفراد المتواجدة في حمض الميثانويك هي $HCOO^-$ ، H_3O^+ ، OH^- .

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 طرديا مع قيمة pK_a الثنائية HA/A^-

5 – تتناسب قوة الأساس B عكسيا مع قيمة pK_a الثنائية BH^+/B

التمرين 06

محلول لحمض الإيثانويك (CH_3COOH) تركيزه المولي $C_0 = 10^{-2} mol/L$. نأخذ في 6 كؤوس حجوما متساوية $V_0 = 10\,mL$ من هذا المحلول ، ونضيف لـ 5 منها حجوما 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 المدوّنة في الجدول المقابل .

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
$C(\times 10^{-2} mol/L)$						
$-Log\,C$						

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

2 - أكمل الجدول .

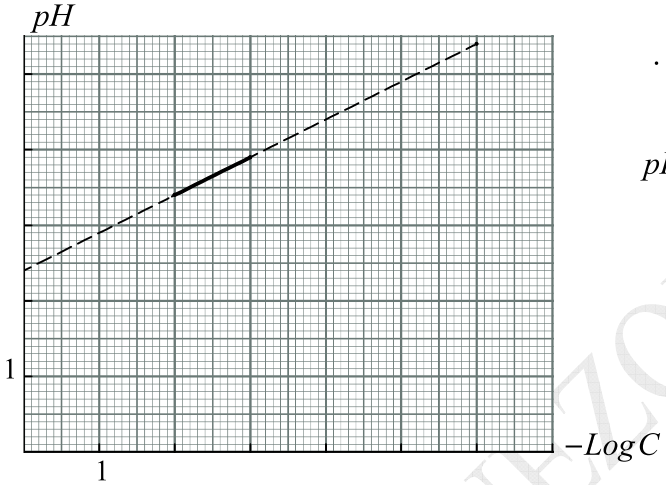
3 - مثّلنا بيانيا $pH = f(-Log C)$.

ا) اكتب العلاقة بين pH و $-Log\,C$ ، وذلك بإهمال $[CH_3COO^-]$ أمام C .

ب) استنتج باستعمال البيان pK_a الثنائية (CH_3COOH/CH_3COO^-) .

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

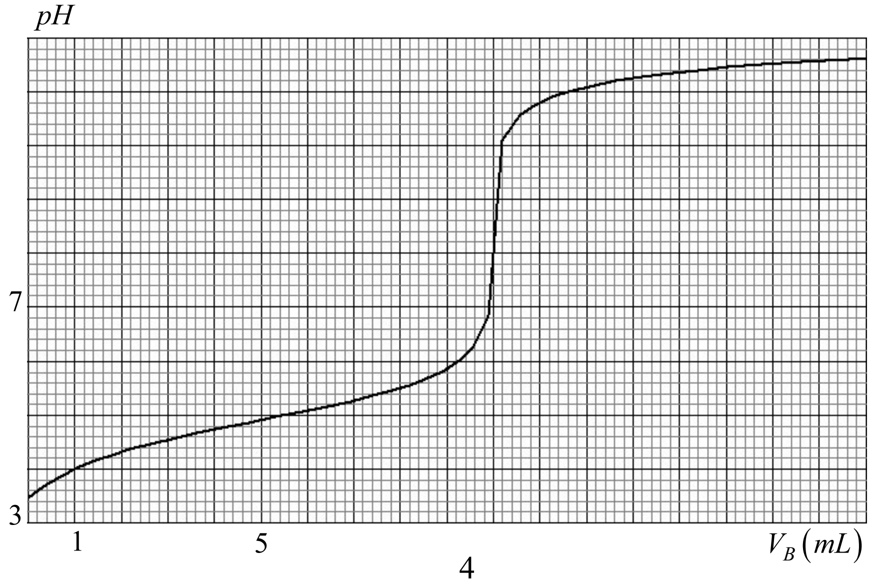
كل المحاليل مأخوذة في الدرجة $25°$.



التمرين 07

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

نحلّل كمية كتلتها $m = 296\,mg$ من حمض كربوكسيلي ، صيغته من الشكل $C_nH_{(2n+1)}COOH$ ، في الماء للحصول على محلول حجمه $V = 1L$. نأخذ منه حجما $V_A = 50\,mL$ في بيشر ، ونعايره بمحلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم (Na^+,OH^-) تركيزه المولي $C_B = 2\times 10^{-2}\ mol/L$. تابعنا المعايرة بقياس pH المزيج بعد كل إضافة من المحلول الأساسي ، ثم مثّلنا البيان $pH = f(V_B)$.



I -

1 – حدّد حجم المحلول الأساسي (V_{BE}) اللازم للتكافؤ .

2 – احسب التركيز المولي لشوارد H_3O^+ في المحلول الحمضي .

3 – احسب التركيز المولي (C_A) للمحلول الحمضي ، ثم استنتج أن الحمض $\left(C_nH_{(2n+1)}COOH\right)$ ضعيف في الماء.

4 – بيّن أن الصيغة الكيميائية لهذا الحمض هي C_2H_5COOH .

II -

من أجل تحديد ثابت الحموضة K_a للثنائية $C_2H_5COOH / C_2H_5COO^-$ 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 ، وفسّرت الطبيعة الأساسية للمزيج عند هذه النقطة بتفاعل شاردة البروبانوات $(C_2H_5COO^-)$ مع الماء ، ثم أثبتت أنه عند إهمال $[C_2H_5COOH]$ أمام $[C_2H_5COO^-]$ عند هذه النقطة ، يكون

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

حيث V_{BE} هو حجم المحلول 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)

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

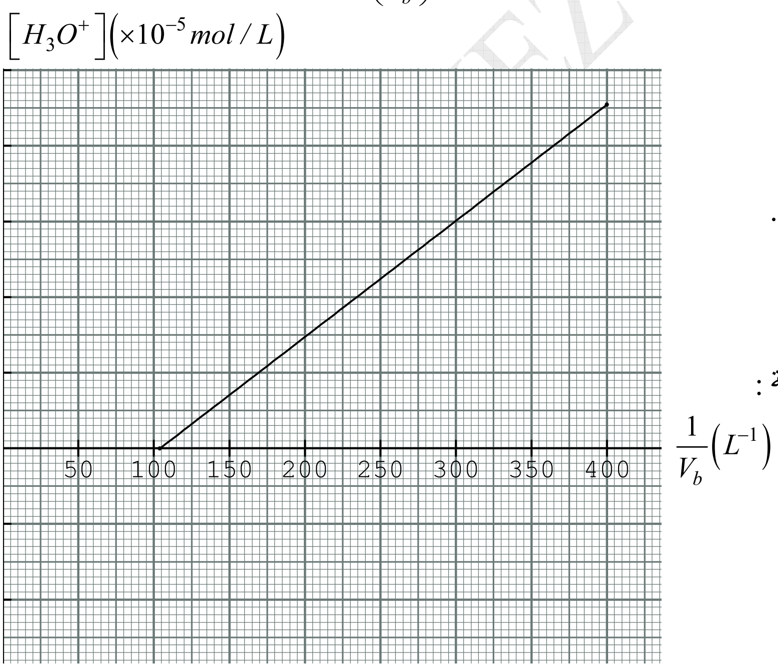
الكتل الذرية المولية بـ g/mol : $C = 12$ ، $O = 16$ ، $H = 1$

التمرين 08

نحلّ 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 $\left(Na^+, OH^-\right)$ تركيزه المولي $C_b = 0{,}05\,mol/L$.

ليكن V_E هو حجم المحلول الأساسي اللازم للتكافؤ . نسجّل قيم pH عند كل إضافة ، ونمثّل بيانيا $\left[H_3O^+\right] = f\left(\frac{1}{V_b}\right)$.

حيث V_b هو حجم المحلول 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 نعتبره تاما .

4 – عبّر عن ثابت الحموضة (K_a) للحمض الكربوكسيلي بدلالة :

C_a ، V_a ، C_b ، V_b ، $\left[H_3O^+\right]$ ، ثم بيّن أن :

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

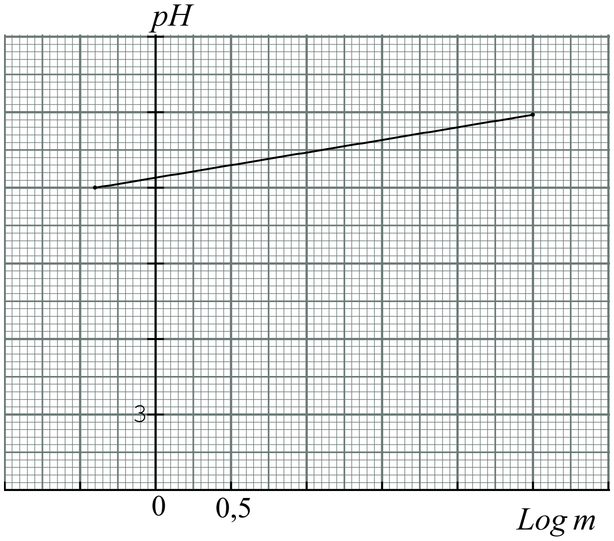
5 – استنتج من البيان والعلاقة (1) قيمتي K_a و V_E .

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

البروبانويك	الإيثانويك	الميثانويك	الحمض
C_2H_5COOH	CH_3COOH	$HCOOH$	الصيغة

التمرين 09

وضع أستاذ الكيمياء رسما بيانيا أمام تلاميذه (انظر للشكل) ، وقال لهم : هذا البيان يمثّل pH لعدّة محاليل مائية لأساس قوي ، حيث m هي الكتلة المنحلّة من الأساس في لتر من الماء المقطر . m مقاسة بـ (g) .



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

KOH ، $NaOH$ ، $Mg(OH)_2$.

لما تعرّف التلاميذ على الأساس ، وضع أمامهم حوجلة ، وقال لهم :

تحتوي هذه الحوجلة على نفس المحلول الأساسي الذي تعرفتم عليه ، وقد حضّرته لكم بحل كتلة $m = 445\,mg$ من هذا الأساس في حجم من الماء المقطر قدره $V = 250\,mL$.

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) : $K = 39$ ، $Na = 23$ ، $Mg = 24$ ، $O = 16$ ، $H = 1$. $V_M = 22,4\,L.mol^{-1}$

التمرين 10

لدينا أربع عيّنات من محلول مائي (S) ، ولدينا أربعة كواشف ملوّنة في الجدول التالي ، بحيث نضيف كاشفا واحدا لعينة واحدة .

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

حصّلنا على النتائج التالية :

الكاشف	Héliantine	Bleu de Bromocrésol	Bleu de Bromothymol	Rouge de Méthyle
لون المحلول	برتقالي	أخضر	أصفر	برتقالي

1 – احصر قيمة pH المحلول (S) في أضيق مجال .

2 – نرمز لأحمر الميثيل (Rouge de Méthyle) اختصارا بـ HA . نشاهد اللون الأحمر للمحاليل المائية التي يُضاف لها هذا الكاشف إذا كان $\frac{[HA]}{[A^-]} \geq 10$ ، ونشاهد اللون الأصفر إذا كان $\frac{[A^-]}{[HA]} \geq 10$

أ) اكتب معادلة تفاعل أحمر الميثيل مع الماء .

ب) احسب pK_{ai} للثنائية HA/A^- .

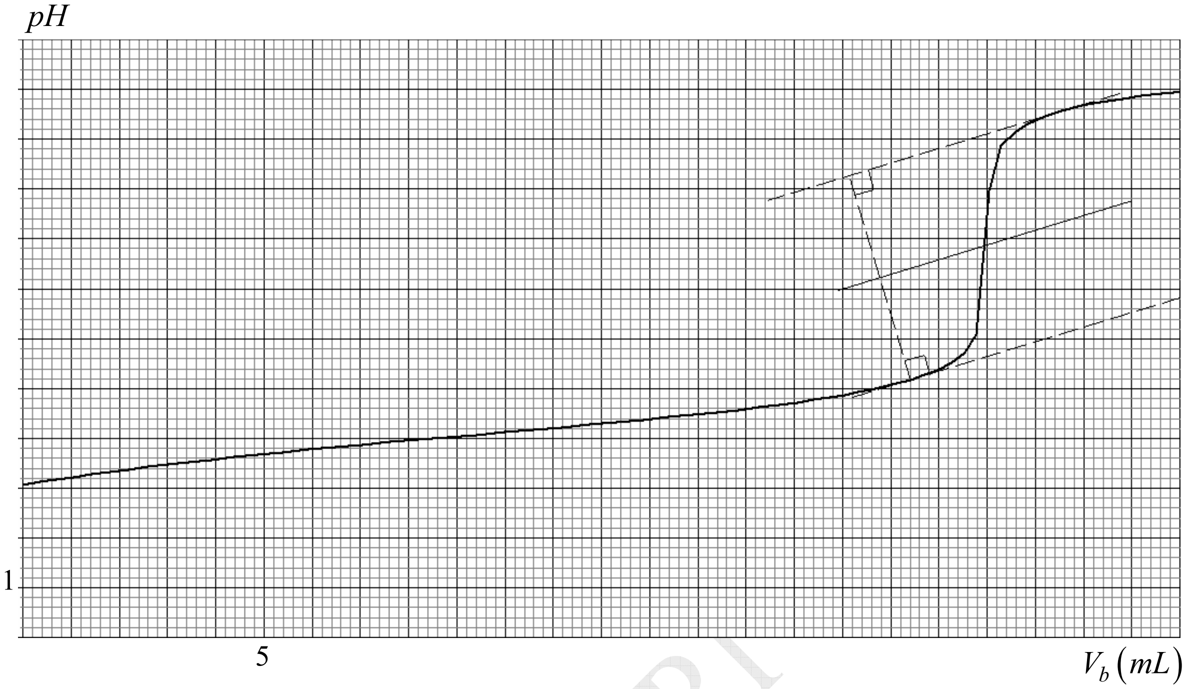
جـ) ما هي قيمة النسبة $\frac{[A^-]}{[HA]}$ في محلول مائي تركيزه بشوارد الهيدروكسيد $[OH^-] = 10^{-6}\,mol/L$ ؟

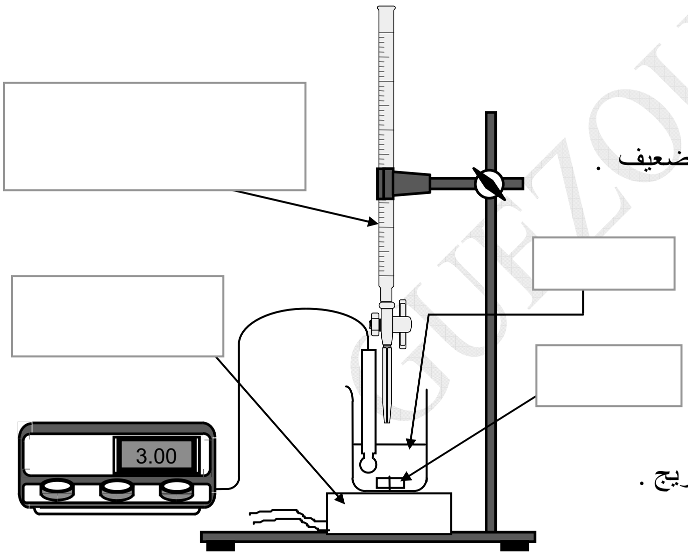
يُعطى الجداء الشاردي للماء $K_e = 10^{-14}$ في الدرجة $25°C$. كل المحاليل مأخوذة في الدرجة $25°C$.

التمرين 11

نريد أن نتحقق من المعلومة المسجّلة على قرص فيتامين C : " كتلته حمض الأسكوربيك $500\,mg$ "

نرمز اختصارا لحمض الأسكوربيك $\left(C_6H_8O_6\right)$ بـ HA . نقوم بسحق قرص من الفيتامين C في هاون ، ثم نحلل المسحوق في حوجلة سعتها $280\,mL$ ، نحصل على محلول (S) . نأخذ من المحلول (S) حجما $V_a = 20\,mL$ ، ونعايره بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم $\left(Na^+, OH^-\right)$ تركيزه المولي $C_b = 0{,}01\,mol/L$. نمثّل بيانيا pH المزيج بدلالة حجم الأساس المضاف $pH = f\left(V_b\right)$





I -

1 – اكتب معادلة تفاعل المعايرة .

2 – اكتب البيانات في تجهيز المعايرة المقابل .

3 – ما هي طبيعة المزيج عند نقطة التكافؤ ؟ بيّن أن حمض الأسكوربيك ضعيف .

4 – احسب التركيز المولي لمحلول حمض الأسكوربيك .

5 – احسب كتلة حمض الأسكوربيك في القرص .

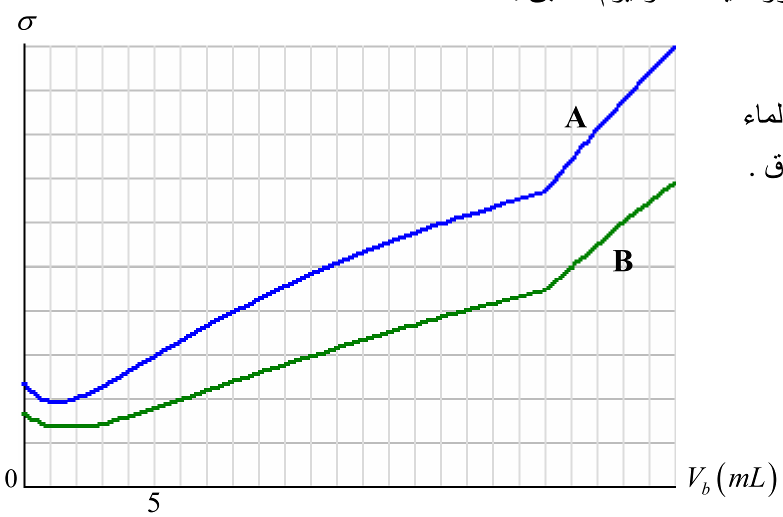
6 – احسب الدقة في حساب هذه الكتلة ، واذكر أهم منابع الأخطاء عند إجراء هذه التجربة .

II -

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

التلميذ الأول :

أخذ حجما $V_a = 20mL$ من المحلول (S) ، وعايره بمحلول هيدروكسيد الصوديوم السابق .



التلميذ الثاني :

أخذ حجما $V_a = 20mL$ من المحلول (S) وأضاف له حجما من الماء المقطر قدره $V_e = 20mL$ ، ثم عايره بنفس المحلول الأساسي السابق .

مثل التلميذان بيانيا $\sigma = f\left(V_b\right)$.

1 – اكتب معادلة تفاعل حمض الأسكوربيك مع الماء .

2 – اكتب عبارة الناقلية النوعية لمحلول حمض الأسكوربيك بدلالة $\left[H_3O^+\right]$ ، $\lambda_{H_3O^+}$ ، λ_{A^-} .

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

التمرين 12 ---

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

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

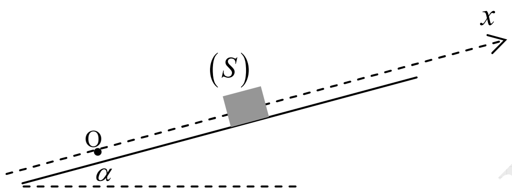
حضّرنـا 3 محاليل (S_1) ، (S_2) ، (S_3) انطلاقا من (S_0) تراكيزها على الترتيب :
$C_1 = 5\, mmol/L$ ، $C_2 = 2\, mmol/L$ ، $C_3 = 1\, mmol/L$.
قُمنا بقيـاس الناقلية النوعية للمحاليل (S_0) ، (S_1) ، (S_2) ، (S_3) .
حصّلنا على النتائج الموجودة على الجدول المقابل :

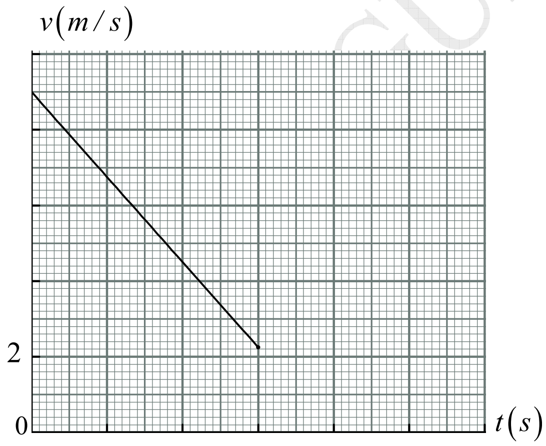
المحلـول	(S_3)	(S_2)	(S_1)	(S_0)
$\sigma(mS.cm^{-1})$	0,050	0,069	0,110	0,156
$[H_3O^+](mol/L)$				

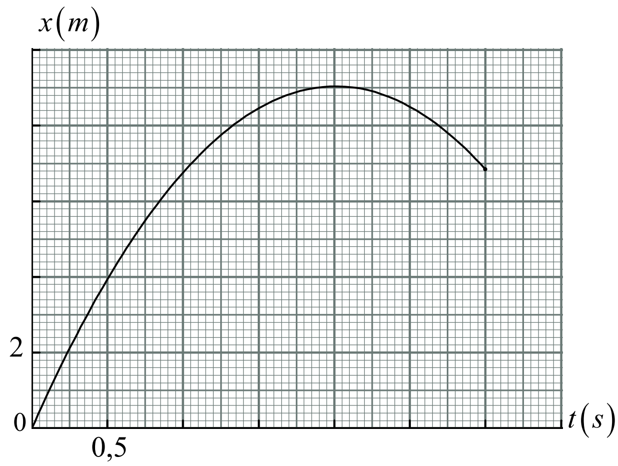
1 – اشرح كيف حصّلنا على المحاليل (S_1) ، (S_2) ، (S_3) .
2 - اكتب معادلة تفاعل حمض الإيثـانويك مع الماء ، ثم أنشئ جدول التقدم في أحد المحاليل .
3 - أوجد عبارة $[H_3O^+]$ بدلالة σ و $\lambda_{H_3O^+}$ و $\lambda_{CH_3COO^-}$.
4 - أتمم الجدول . كيف يتناسب pH المحلول مع الناقلية النوعية ؟
5 - اكتب عبارة كسر التفاعل النهائي Q_{rf} لتفاعل الحمض مع الماء . ماذا يمثل بالنسبة للثنائية CH_3COOH / CH_3COO^- ؟
6 - احسب Q_{rf} المتعلّق 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 لمستو مائل بزاوية $\alpha = 15°$ ، 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 المستوي المائل ثابتة ، وشعاعها $(\vec{f})$ معاكس لشعاع السرعة .



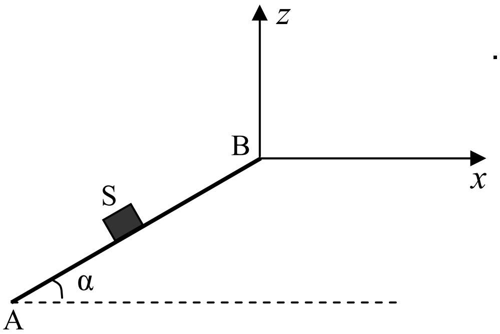




1 – ندرس حركة الجسم (S) في معلم سطحي أرضي ، نعتبره غاليليا .
حدّد طبيعة حركة الجسم صعودا على المستوي المائل .
2 – احسب التسارع (a) للجسم ، واكتب المعادلة الزمنية لحركته $x = f(t)$.
3 – بتطبيق القانون الثاني لنيوتن ، اكتب عبارة التسارع بدلالة m ، g ، f ، $sin\alpha$.
4 – احسب قيمة f .
5 – حدّد المسافة التي يقطعها المتحرك خلال المدّة $2s$ منذ تواجده في النقطة (O) ، وذلك بطريقتين مختلفتين . $g = 10\, m/s^2$

التمرين 14

جسم (S) نعتبره نقطة مادية كتلتها m . تُعطى له سرعة $v_A = 5\,m/s$ في النقطة A شعاعها موازٍ للمستوي المائل . $(\alpha = 30°)$. نهمل الاحتكاك وتأثير الهواء .



1 - بتطبيق القانون الثاني لنيوتن بيّن أن حركة الجسم متباطئة بانتظام ، ثم احسب تسارعها .

2 - لما يصل الجسم إلى (B) يصبح خاضعا فقط لقوّة ثقله $\vec{P}$.

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

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

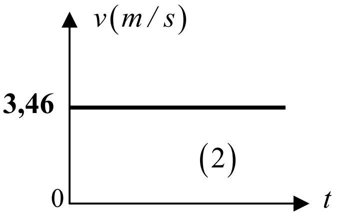
ب) أنسبْ الشكل الموافق للسرعتين $v_z(t)$ و $v_x(t)$ مع التعليل .

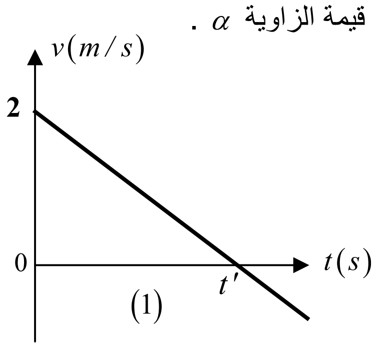
جـ) ماذا تمثّل اللحظة t' في الشكل – 1 ؟ احسب قيمتها .

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

هـ) احسب المسافة AB .

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





التمرين 15

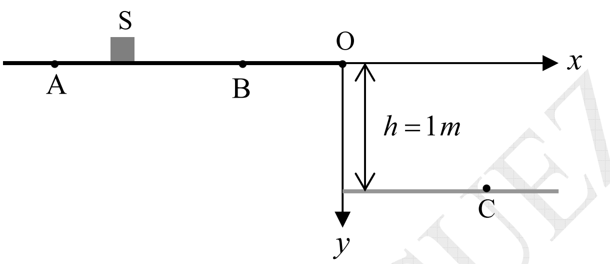
نجرّ جسما (S) نعتبره نقطة مادية كتلتها m من النقطة (A) فوق طاولة أفقية وهو ساكن ، وذلك بواسطة قوة $(\vec{F})$ شعاعها أفقي وطويلتها ثابتة . تؤثر القوة $\vec{F}$ على الجسم فقط من (A) إلى (B) . لما يصل الجسم إلى النقطة (O) حافة الطاولة يصبح خاضعا فقط لثقله .

يسقط الجسم في النقطة (C) ، فاصلتها x_C .

نُعيد التجربة بتغيير طويلة القوة $(\vec{F})$ ونقيس قيم x_C .

نجمع النتائج في الجدول التالي :

- نهمل الاحتكاك ومقاومة الهواء .



$x(m)$	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

1 – بتطبيق مبدأ انحفاظ الطاقة بين (A) و (B) ، حيث $AB = l$

عبّر عن سرعة الجسم في النقطة (B) بدلالة F ، m ، l .

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

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

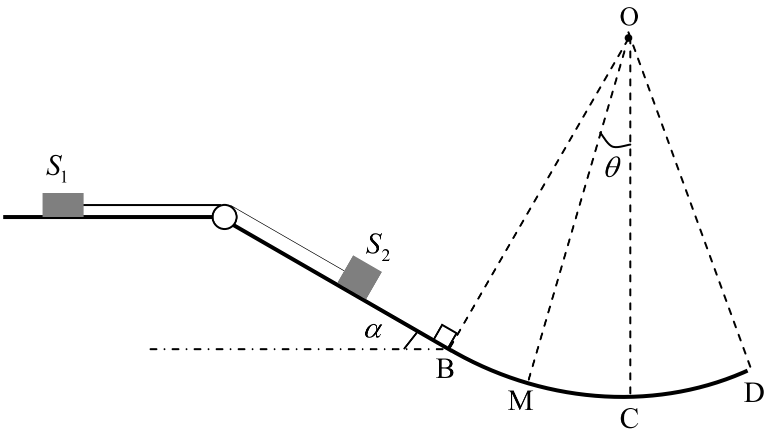
بين أن المعادلة الديكارتية لمساره تُكتب بالشكل : $y = \dfrac{mg}{4Fl}x^2$

5 – مثّل بيانيا $F = f(x^2)$ ، واستنتج قيمة m . $l = 60\,cm$

- في الحقيقة ، وجدنا في التجربة الأولى (يسار الجدول) $x_C = 10\,cm$ ، وذلك بسبب الاحتكاك بين (B) و (O) الذي ننمذجه بقوة ثابتة شدتها f ، وشعاعها معاكس للسرعة (الاحتكاك على AB ، ومقاومة الهواء مهملان) . احسب قيمة f . $OB = 74\,cm$ ، $g = 10\,m/s^2$

التمرين 16

تتكون جملة ميكانيكية من جسمين نقطيين (S_1) و (S_2) مربوطين بخيط مهمل الكتلة ، يمر على بكرة خفيفة جدا . كتلة الجسمين $m_1 = m_2 = m = 200g$. نهمل الاحتكاك على المستوي المائل ، أما على المستوي الأفقي نعبّر عنه بقوة أفقية طويلتها f ثابتة ، وشعاعها معاكس لشعاع سرعة الجسم (S_1) . زاوية ميل المستوي $\alpha = 30°$.



• **دراسة حركة الجملة (S_1 , S_2)** :

تتحرك الجملة من السكون ، وينزل الجسم $\left(S_2\right)$ ارتفاعا قدره $h=37{,}5\,cm$ في مدّة قدرها $1s$.

1 – ادرس حركة الجملة ، وبيّن أن المعادلة التفاضلية لسرعة الجسمين تُكتب 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 $\left(S_2\right)$ من الخيط قبل وصوله إلى (B) . كم يستغرق $\left(S_1\right)$ من الوقت ابتداء من لحظة انفلات $\left(S_2\right)$ من الخيط حتى يتوقف تماما على المستوي الأفقي ؟ وما هي المسافة التي يقطعها خلال هذه المدّة الزمنية ؟

• **دراسة حركة (S_2) على الطريق BD** :

الطريق BD عبارة عن قوس يوجد في المستوي الشاقولي ، مركزه (O) ، ونصف قطره $OB=r=40\,cm$.

نعيّن وضعية الجسم على المسار BD بالزاوية $\widehat{OMC}=\theta$ ، حيث النقطة (C) هي نهاية الشاقول المار بـ (O). نهمل الاحتكاك على BD .

يصل الجسم $\left(S_2\right)$ إلى النقطة (B) بسرعة $v_B=2\,m/s$.

1 - عبّر عن سرعة $\left(S_2\right)$ في النقطة (M) بدلالة v_B ، r ، g ، θ ، α ، ثم احسب v_M ، من أجل $\theta=15°$.

2 - بيّن 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 طويلتها $v_D=1{,}8\,m/s$ ، احسب قيمة الزاوية $\widehat{OCD}$. $g=10\,m/s^2$

التمرين 17

تُقذف كرة مطاطية كتلتها $m=100g$ نحو الأسفل من أعلى حوض مائي شاقوليا بسرعة ابتدائية $v_0=25\,m/s$ من ارتفاع $h=2m$ 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 أثنـاء حركتها داخل الماء إلى قوة احتكاك $\vec{f}=-kv\,\vec{i}$ ، حيث ثابت الاحتكاك $k=0{,}28\,SI$ ، و دافعة أرخميدس $\vec{F}_A$ مع العلم أن حجما من الماء له نفس حجم الكرة له كتلة $m'=250\,g$.

نعتبر اللحظة $t=0$ هي لحظة وصول الكرة للماء .

1 - مثّل بشكل تقريبي القوى المؤثرة على الكرة أثناء نزولها في الماء .

2 - احسب تسارعها لحظة دخولها للماء .

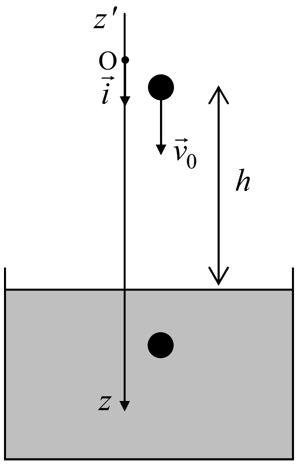
3 - بيّن أن المعادلة التفاضلية لسرعة الكرة خلال نزولها تُكتب بالشكل : $m\frac{dv}{dt}+kv=g\left(m-m'\right)$.

ما هي وحدة قياس ثابت الاحتكاك k ؟

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

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

5 – في أية لحظة تنعدم سرعة الكرة خلال نزولها ؟



- III

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 .

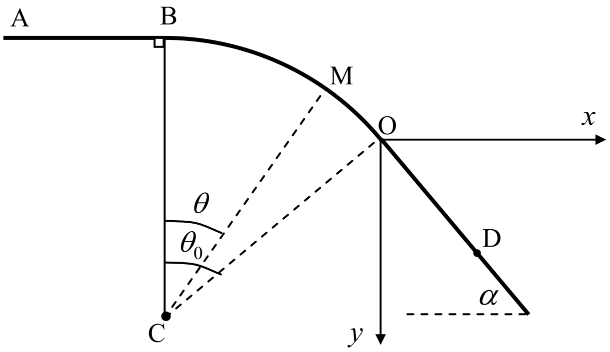
2 – احسب تسارع الكرة عند انطلاقها .

3 – احسب السرعة الحدية لها . كيف تفسّر إشارة B المحسوبة في II - 4 ؟ $\quad g = 10 m/s^2$

التمرين 18

يتحرّك متزحلق على الطريق الأفقي AB ، ولما يصل إلى B يصادف طريقا دائريا مستواه شاقولي يشمل AB ، مركزه C ونصف قطره $r = CB = 20m$. سرعة المتزحلق عند النقطة B هي $v_B = 10\,m/s$.

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 . نهمل الاحتكاك .



1 – عبّر عن سرعة المتزحلق في النقطة M بدلالة θ ، g ، r ، 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 خاضعا فقط لقوة ثقله حيث يصل إلى النقطة D على طريق مائل بزاوية $\alpha = 45°$.

أ) أوجد معـادلة مسار المتزحلق في المعلم (Oxy)

ب) احسب المسافة OD . $\quad g = 10 m/s^2$

التمرين 01

1. المدخل (Y)؛ لأن رسم الاهتزاز موصول لهذا المدخل غير مباشرة (المدخل في نقطة الكمون الأصغر)

2. $u_C + u_R = E$

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

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

3. نشتق المعادلة الزمنية:

$\frac{dq}{dt} = \frac{CE}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}}$

نعوض في (1):

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

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

τ هو الزمن الموافق لشحن المكثفة إلى 63% من شحنتها العظمى.

4. $i = \frac{dq}{dt} = \frac{CE}{\tau} . e^{-\frac{t}{\tau}}$

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

5. $u_2 = R_2 i = R_2 \frac{E}{R_0} e^{-\frac{t}{\tau}}$

$u_1 = E - u_2 = E - R_2 . \frac{E}{R_0} e^{-\frac{t}{\tau}}$

$\left. \begin{array}{l} u_1 = E - R_2 . \frac{E}{R_0} = R_1 . \frac{E}{R_0} \\ u_2 = R_2 . \frac{E}{R_0} \end{array} \right\} t = 0$

$\left. \begin{array}{l} u_1 = E \\ u_2 = 0 \end{array} \right\} t \to \infty$

إذن Ⓐ $\leftarrow u_1$

Ⓑ $\leftarrow u_2$

6. لدينا عند $t=0$: $6 = R_1 I_0$

ومنه $I_0 = 0,04\ A$

لدينا عند $t=0$ $2 = R_2 I_0$

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

7. من Ⓑ مثلا : $\tau = 20\ ms$

$(R_1 + R_2) C = 20 \times 10^{-3}$

$C = 100\ \mu F$

التمرين 02

I

1. $u_C + u_R = E$

باشتقاق الطرفين:

$\frac{du_C}{dt} + \frac{du_R}{dt} = 0$

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

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

2. البيان الأصلي $\left. \begin{array}{l} E = RI ; E = 6V \\ \tau = 5 ms \end{array} \right.$ فهو البيان ②

البيان ① : لم يتغير ثابت الزمن إذن لم تتغير R ؛ أما $E = RI$

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

البيان ③ :

$\tau = 10\ ms$ ؛ إذن غيرنا R

$R = \frac{\tau}{C} = \frac{10 \times 10^{-3}}{50 \times 10^{-6}} = 200\,\Omega$

لم نغير E ، لأن $E = 200 \times 0,03 = 6V$

البيان ④ : $\tau = 2,5 ms$ ؛ إذن غيرنا R

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

لم نغير E ؛ لأن: $E = RI = 50 \times 0,12 = 6V$

3. البيان (3) ⟵ البيان (2)

* نجعل : $E = 200 \times 0,06$

$E = 12V$

* ننقل τ من ms إلى 5ms

إذن يجب أن نربط مكثفة أخرى سعتها C' بحيث تكون المكافئة لـ C و C'

$C_{éq} < C$

إذن نربطها على التسلسل

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

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

II

1. $u_C + u_R = 0$

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

$u_C + (R + R') C \frac{du_C}{dt} = 0$

$\frac{du_C}{dt} + \frac{1}{(R + R')C} . u_C = 0$

$u_c = A e^{-\alpha t}$ ....(1)

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

بالتعويض في (1):

$$-\alpha A e^{-\alpha t} + \frac{A}{(R+R')C} e^{-\alpha t} = 0$$

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

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

$A = E$

لكي تكون (1) حلاًّ للمعادلة التفاضلية

يجب أن يكون $A = E$ ، و $\alpha = \frac{1}{(R+R')C}$

2- $50 = \frac{1}{(R'+R)C}$ و

$R' = 300\,\Omega$

3- الطاقة المحوّلة بفعل جول في الفرق

بين الطاقة العظمى E_{cm} والطاقة

الموجودة في المكثفة في اللحظة $t = 20\,ms$

لدينا $\tau = (R'+R)C$

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

$\tau = 20\,ms$

الطاقة المحوّلة $E'_c = E_{cm} - E_c$

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

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

التمرين 03 www.guezouri.org

1- $u_R + u_b = E$

$u_b = E - u_R$

بما أن الوشيعة تؤخر تطبيق التيار ، إذن

عند $t=0$ يكون $i=0$ ، وبالتالي $u_R = 0$

ومنه $u_b = E$

2- $u_b = ri + L\frac{di}{dt}$

$$u_b = r\frac{u_R}{R} + \frac{L}{R}\frac{du_R}{dt}$$

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

$$\frac{du_b}{dt} + \frac{R+r}{L}u_b = \frac{rE}{L}$$

$$\frac{du_b}{dt} + \frac{1}{\tau}u_b = \frac{rE}{L}$$

3- $u_b = Ae^{-\frac{t}{\tau}} + B$

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

$$u_b = -\frac{A}{\tau}e^{-\frac{t}{\tau}} + \frac{A}{\tau}e^{-\frac{t}{\tau}} + \frac{B}{\tau} = \frac{Er}{L}$$

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

عند $t=0$ يكون $u_b = E$ ؛ وبالتالي

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

ومنه $A = E - r\frac{E}{R+r}$

وبالتالي

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

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

ولدينا $E = RI + rI$

وبالتالي: $u_b = RIe^{-\frac{t}{\tau}} + rI$

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

بالتقسيم طرفًا لطرف:

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

من البيانين لدينا

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

ومنه $L_2 = 2L_1$
$= 0{,}4\,H$

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

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

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

التمرين 04

1- $u_b + u_R = E$

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

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

في النظام الدائم يكون $\frac{di}{dt} = 0$

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

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

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

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

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

3- عند $t=0$ يكون $i=0$ ، لأن الوشيعة تؤخر تطبيق التيار ، ولدينا $u_{R_1} = R_1 i$

اذن $u_{R_1} = 0$ ؛ وبالتالي ⓐ يوافق (Y).

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

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

5- من بيان $i(t)$ لدينا $I = 50\ mA$

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

$R_1 \times 50\times10^{-3} = 5 \rightarrow R_1 = 100\,\Omega = R_2$

من البيان (b) : $(R_2+r)\,I = 7$

$\rightarrow r = 40\,\Omega$

من البيان (b) : $U_2(0) = E$

وبالتالي $E = 12\ V$

من البيان (a) مثلا :

τ : الزمن الموافق لـ $U_1 = 5\times0,63 = 3,1\ V$

وبالتالي $\tau = 1\ ms$

$L = R_0 \tau = 240\times10^{-3}$

$L = 0,24\ H$

6- في اللحظة $t = 2ms$ نستنتج من البيان $i(t)$: $i = 0,043\ A$

ولدينا : $E_b = \frac{1}{2} L i^2$

$= 0,5\times0,24\,(0,043)^2$

$E_b = 2,2\times10^{-4}\ J$

الطريقة (1):

من البيان (b) : في اللحظة $t = 2ms$

يكون $U_2 = 7,6\ V$

ولدينا : $U_b = U_2 - R_2 i$

$U_b = 7,6 - 100\times0,043$

$U_b = 3,3\ V$

Guezouri

الطريقة (2) :

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

ولدينا $\frac{di}{dt} = \frac{I}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}}$

$= \frac{50\times10^{-3}}{10^{-3}} \cdot e^{-\frac{2}{1}}$

$= 6,5$

وبالتالي : $U_b = 40\times0,043 + 0,24\times6,5$

$U_b \simeq 3,3\ V$

7- ثابت الزمن الجديد :

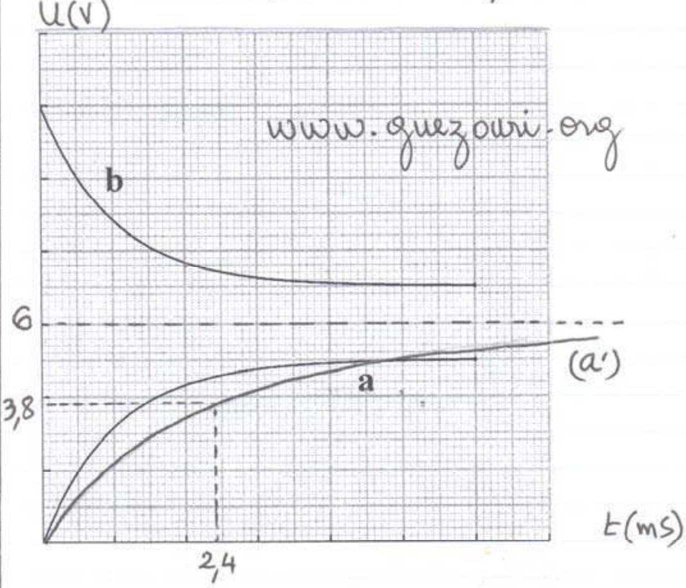
$\tau' = \frac{2L}{R_1+R_2} = \frac{0,48}{200} = 2,4\times10^{-3}\ s$

شدة التيار العظمى الجديدة :

$I' = \frac{E}{R_1+R_2} = \frac{12}{200} = 0,06\ A$

أعظم توتر بين طرفي R_1 (المدخل Y)

$U' = R_1 I' = 100\times0,06 = 6\ V$



Guezouri Abdelkader
Lycée Maraval
Oran
3

التمرين 05

(I)

1 - الحمض: فرد كيميائي يتخلى عن بروتونه H^+ : $(HCOOH)$

الأساس: فرد كيميائي يكتسب بروتونا H^+ (NH_3)

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

3 - $C_2H_5\overset{+}{N}H_3 / C_2H_5NH_2$

4 - $Ka = \frac{[H_3O^+][A^-]}{[HA]}$, $Ka = 10^{-pKa}$

كلما كان المقام أصغر يكون الحمض أقوى

اذن Ka أكبر، اذن pKa أصغر

وبالتالي HF أقوى من HCN

5 - H_2O/OH^- ، H_3O^+/H_2O

$pKa = 14$ ، $pKa = 0$

6 - عبارة عن حمض (أو أساس) ضعيف، يكون فيه لون الجزئ (HA) مختلفا عن لون إشارة (A^-).

7 - $\frac{10^{pH-pKa}}{C_b} = \frac{10^{-2,3}}{0,01} = 0,5 < 1$

اذن الأساس ضعيف في الماء.

(II)

1 - صحيح (يزداد τ_f)

2 - خطأ (يوجد فقط $HCOOH$)

3 - خطأ $\frac{10^{-3,8}}{10^{-3}} < 1$

4 - خطأ (عكسيا)

5 - خطأ (طرديا)

التمرين 06

1 - $n_0 = n$ وبالتالي $C_0V_0 = CV_s$

2 - $C = \frac{10^{-4}}{V_s}$

الكأس ① $V_s = V_0 \rightarrow C = C_0$

الكأس ② $V_s = 20 mL \rightarrow C = 5\times10^{-3} mol/L$

⋮

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
$C(\times10^{-2} mol/L)$	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

3 - أ) $Ka = \frac{[H_3O^+][CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]}$

حسب جدول التقدم:

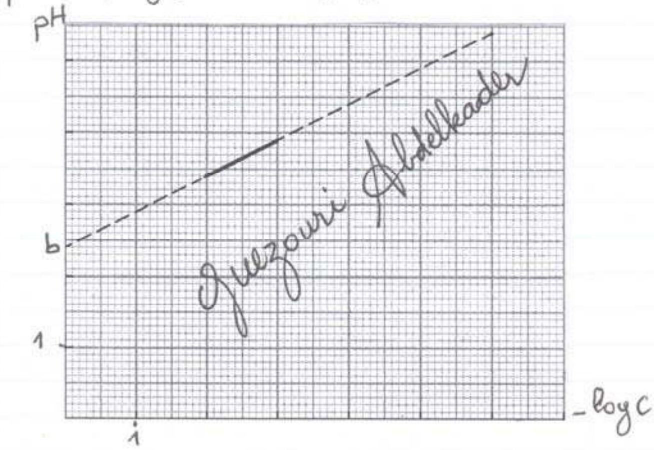
$Ka = \frac{[H_3O^+][H_3O^+]}{C-[CH_3COO^-]} = \frac{[H_3O^+]^2}{C}$

$[H_3O^+] = \sqrt{KaC}$

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

$pH = \frac{1}{2}(-\log c) + \frac{1}{2}pKa$

ب) العلاقة البيانية $pH = a(-\log c) + b$



على البيان $b = 2,4$

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

4 - بما أن $pH = pKa$ ، فإن الحجم الذي أضفناه (V_b) هو نصف الحجم اللازم لتفاعل كل الحمض (½ التكافؤ)

$V_{bE} = \frac{C_aV_a}{C_b} = \frac{0,5\times10^{-2}\times20}{2\times10^{-3}} = 50 mL$

أما: $V_b = \frac{V_{bE}}{2} = 25 mL$

Guezouri Abdelkader
Oran

Guezouri Aek

التمرين 07

(I)

1- من البيان : $V_{BE} = 10\,mL$

2- $pH_0 = 3,4$ ومنه $[H_3O^+] = 10^{-3,4}$

$= 4\times10^{-4}\ mol/L$

3- $C_A = \frac{10\times10^{-3}\times2}{50}$

$C_A = 4\times10^{-3}\ mol/L$

$\frac{[H_3O^+]}{C_A} = \frac{4\times10^{-4}}{4\times10^{-3}} = 0,1 < 1$

اذنه الحمض ضعيف في الماء

4- $n_A = C_A\cdot V = 4\times10^{-3}\times1 = 4\times10^{-3}\ mol$

$M = \frac{m}{n_A} = \frac{0,296}{4\times10^{-3}} = 74\ g/mol$

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

$n=2$

الصيغة هي C_2H_5-COOH

(II) 1- أ)

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

$pH = pKa + \log\frac{[C_2H_5COO^-]}{[C_2H_5COOH]}$

ويجد pKa إعتمادا على $[C_2H_5COOH]=[C_2H_5COO^-]$

ب) من البيان $pKa = 4,9$

$Ka = 10^{-pKa} = 10^{-4,9} = 1,26\times10^{-5}$

2- عائشة :

أ) $C_2H_5COO^- + H_2O = C_2H_5COOH + OH^-$

$C_2H_5COOH + (Na^+,OH^-) = (C_2H_5COO^-,Na^+) + H_2O$

ب)

C_2H_5COOH	$+\ OH^-$	$=\ C_2H_5COO^-$	$+\ H_2O$
C_AV_A	C_BV_{BE}	0	-
$C_AV_A - x_f$	$C_bV_{BE} - x_f$	x_f	-

لدينا $K_a = \frac{[H_3O^+][C_2H_5COO^-]}{[C_2H_5COOH]}$ ......(1)

$[C_2H_5COO^-] = \frac{x_f}{V_A+V_{BE}} \simeq \frac{C_BV_{BE}}{V_A+V_{BE}}$

لأنه $[C_2H_5COOH] \ll [C_2H_5COO^-]$

$[C_2H_5COOH] = \frac{C_AV_A - x_f}{V_A+V_{BE}}$ .... (2)

لدينا عند التكافؤ $n(OH^-) = 10^{pH_E-14}(V_A+V_{BE})$

أي : $C_BV_{BE} - x_f = 10^{pH_E-14}(V_A+V_{BE})$

بالتعويض في (2) :

$[C_2H_5COOH] = \frac{\cancel{C_AV_A} - \cancel{C_BV_{BE}} + 10^{pH_E-14}\cancel{(V_A+V_{BE})}}{\cancel{V_A+V_{BE}}}$

$[C_2H_5COOH] = [OH^-]$

بالتعويض في (1)

$Ka = \frac{[H_3O^+]C_BV_{BE}}{[OH^-](V_A+V_{BE})} = \frac{[H_3O^+]^2 C_AV_A}{Ke(V_A+V_{BE})}$

ج) من البيان $pH_E \simeq 8,2$

$Ka = \frac{(10^{-8,2})^2\times4\times10^{-3}\times50}{10^{-14}\times(50+10)} = 1,3\times10^{-5}$

ملاحظة : الطريقة التي اتبعتها عائشة أصعب من الطريقة التي اتبعها محمد علي لأنها تعتمد على تعيين نقطة التكافؤ .

التمرين 08

1- $C_nH_{2n+1}COOH + H_2O = C_nH_{2n+1}COO^- + H_3O^+$

H_3O^+/H_2O . $C_nH_{2n+1}COOH/C_nH_{2n+1}COO^-$

2- $Ka = \frac{[H_3O^+][C_nH_{2n+1}COO^-]}{[C_nH_{2n+1}COOH]}$

• نرمز اختصارا للحمض بـ HA

3-

HA	$+\ OH^-$	$=\ A^-$	$+\ H_2O$
$CaVa$	C_bV_b	0	-
$CaVa - x_m$	$C_bV_b - x_m$	x_m	-

4- $[A^-] = \frac{x_m}{Va+V_b} = \frac{C_bV_b}{Va+V_b}$

$[HA] = \frac{CaVa - C_bV_b}{Va+V_b}$

$Ka = \frac{[H_3O^+]\cdot C_bV_b}{CaVa - C_bV_b}$

لدينا $C_aV_a = C_bV_{bE}$

إذن $[H_3O^+] = \dfrac{K_a(C_bV_{bE} - C_bV_b)}{C_bV_b}$

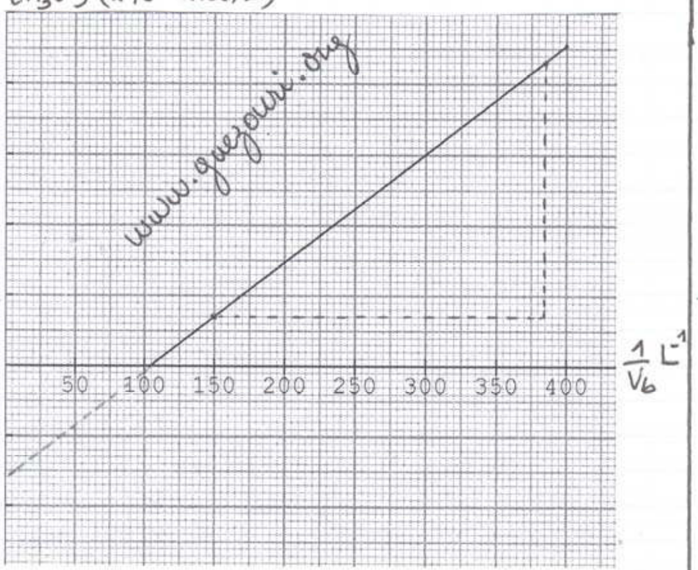
$[H_3O^+] = K_aV_{bE}\left(\dfrac{1}{V_b}\right) - K_a$

5- العلاقة البيانية

$[H_3O^+] = a\left(\dfrac{1}{V_b}\right) + b$

$a = K_aV_{bE}$

$b = -K_a$



من البيان

$-K_a = -1{,}6\times10^{-5}$ $\qquad K_a = 1{,}6\times10^{-5}$

$a = \dfrac{3{,}6\times10^{-5}}{4{,}7\times50} = 1{,}53\times10^{-7}$

$K_aV_{bE} = 1{,}53\times10^{-3} \rightarrow V_{bE} \simeq 9{,}6\times10^{-3}\ L$

6- $C_aV_a = C_bV_{bE}$; $C_a = \dfrac{0{,}05\times9{,}6}{20}$

$C_a = 2{,}4\times10^{-2}\ mol/L$

كمية مادة الحمض:

$n_a = C_aV = 2{,}4\times10^{-2}\times1 = 2{,}4\times10^{-2}\ mol$

$M = \dfrac{m}{n_a} = \dfrac{1{,}44}{2{,}4\times10^{-2}} = 60\ g/mol$

الحمض هو CH_3COOH

حمض الايثانويك

التمرين 09

تحديد الأساس: $pH = -\log[H_3O^+]$

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

وبالتالي:

$pH = 14 + \log[OH^-]$

بما أنه الأساس قوي في الماء، إذن

$pH = 14 + \log C_b$

ولدينا $C_b = \dfrac{m}{MV}$ $\qquad V = 1L$

وبالتالي:

$pH = \log m + (14 - \log M)$

العبارة البيانية $pH = \log m + b$

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

ومنه $M = 40\ g/mol$

الأساس هو $NaOH$

التركيز المولي للمحلول الأساسي:

الطريقة ①

$C_b = \dfrac{m}{MV} = \dfrac{0{,}445}{40\times0{,}25} = 0{,}044\ mol/L$

الطريقة ②

الكتلة المنحلة في 1L هي

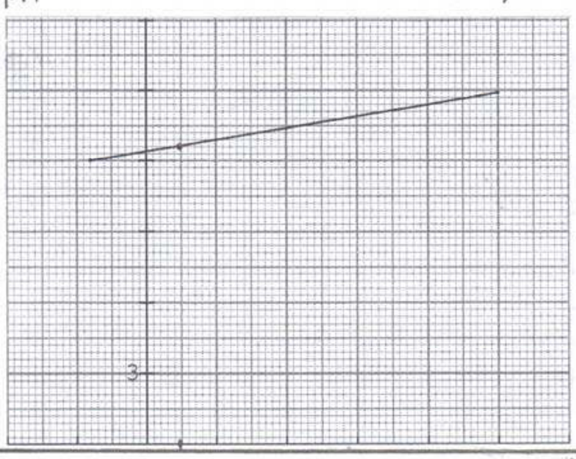
$m = \dfrac{0{,}445}{0{,}25} = 1{,}78\ g$

$\log m = 0{,}25$

من البيان $pH = 12{,}6$

$\log C_b = pH - 14 = -1{,}4$

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



« التركيزان متساويان في حدود أخطاء القراءة على البيان »

حجم غاز HCl :

ليكن n_{0A} كمية مادة HCl التي متوزناها في الحوجلة

$$HCl + H_2O = H_3O^+ + Cl^-$$

أي $n(H_3O^+)_0 = n_{0A}$

جدول التقدم :

H_3O^+	$+ \; OH^-$	$= \; 2H_2O$
n_{0A}	C_bV_b	−
$n_{0A} - x_m$	$C_bV_b - x_m$	−

في نهاية التفاعل بقي $n_A = [H_3O^+] V_b$

$(V_b = V_a)$

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

اذن المتفاعل المحدّ هو OH^-

وبالتالي :

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

$$n_{0A} - x_m = 2{,}5 \times 10^{-3}$$

$$n_{0A} = 13{,}5 \times 10^{-3}\ mol$$

$$V(HCl) = n_{0A} \times V_M = 13{,}5 \times 10^{-3} \times 22{,}4$$

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

التمرين 10

-1

مع الهليانتين (برتقالي) ← $pH(S) \in [3{,}1 - 4{,}4]$

مع بروموكريزول (أخضر) ← $pH(S) \in [3{,}8 - 5{,}4]$

مع BBT (أصفر) ← $pH(S) < 6$

مع أحمر المثيل (برتقالي) ← $pH(S) \in [4{,}2 - 6{,}2]$

اذن $pH(S) \in [4{,}2 - 4{,}4]$

2- أ) $HA + H_2O = A^- + H_3O^+$

ب) Ka_i هو ثابت الحموضة للثنائية HA/A^- لأحمر المثيل .

مشاهدة اللون الأحمر $\dfrac{[HA]}{[A^-]} \geq 10$

أي : $\dfrac{[A^-]}{[HA]} \leq \dfrac{1}{10}$

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

ولدينا $pH - pKa_i = \log \dfrac{[A^-]}{[HA]}$

اذن $pH - pKa_i \leq -1$

ومنه $pKa_i \leq pH + 1$

$$pKa_i \leq 4{,}2 + 1$$

$$pKa_i \leq 5{,}2$$

مشاهدة اللون الأصفر : $\dfrac{[A^-]}{[HA]} \geq 10$

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

$$pH - pKa_i \geq 1$$

$$pKa_i \leq pH - 1$$

$$pKa_i \leq 6{,}2 - 1$$

$$pKa_i \leq 5{,}2$$

اذن $pKa_i = 5{,}2$

ج) $[OH^-] = 10^{-6}\ mol/L$

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

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

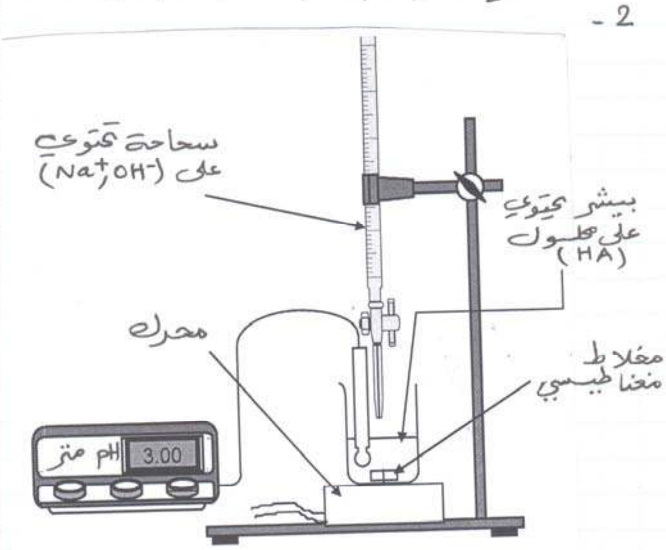
$$\frac{[A^-]}{[HA]} = 10^{2{,}8} \simeq 631$$

التمرين 11

(I)

-1 $HA + (Na^+, OH^-) = (Na^+, A^-) + H_2O$

-2



3- من البيانه : $pH_E = 7,9$

اذنه المزيج عند نقطة التكافؤ أساسي (قاعدي).

بما أنه المزيج غير معتدل ، هذا معناه أنه الأساس المرافق A^- يتفاعل مع الماء

$$A^- + H_2O = HA + OH^-$$

اذنه الحمض HA ضعيف في الماء.

4- التركيز المولي للحمض HA :

$$C_a = \frac{C_b V_{bE}}{V_a} = \frac{0,01 \times 20}{20}$$

$$C_a = 0,01\ mol/L$$

5- كمية مادة الحمض :

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

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

الكتلة المنحلة : $m = n_a \times M$

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

$$m = 0,494\ g = 494\ mg$$

6- الدقة : $\frac{|\Delta m|}{m} \times 100$

$$\frac{|494-500|}{500} \times 100 = 1,2\%$$

منابع الأخطاء المحتملة :

* الضياع في الكتلة عند وضع المسحوقه في الحوجلة
* تحضير محلول هيدروكسيد الصوديوم

(II)

1- $HA + H_2O = A^- + H_3O^+$

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

من المعادلة لدينا $[H_3O^+] = [A^-]$

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

3- عند اضافة الماء للمحلول الحمضي فإن كمية مادة الحمض لا تتغير.

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

بعد اضافة الماء — قبل اضافة الماء

اذنه عند التكافؤ $n(OH^-)$ المضافة هي نفسها عند التطبيقين ، وبالتالي نفس الحجم V_{bE}.

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

اذنه الناقلية النوعية تنقص حسب العلاقة (1) ، وبالتالي البيانه (B) يوافقه التطبيق الثاني.

(أنظر للقيمة الابتدائية للناقلية النوعية على البيانين)

التمرين 12

1- معامل التمديد :

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

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

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

Guezouri

التحضير :

S_1 : نأخذ حجما V_0 من المحلول الأصلي ونضيف له الماء حتى يصبح حجم المحلول $2V_0$

S_2 : " " " $5V_0$

S_3 : " " " $10V_0$

2- $CH_3COOH + H_2O = CH_3COO^- + H_3O^+$

جدول التقدم :

CH_3COOH	$+ H_2O$	$= CH_3COO^-$	$+ H_3O^+$
C_aV_a	—	0	0
$C_aV_a - x$	—	x	x
$C_aV_a - x_f$	—	x_f	x_f

3- لدينا من جدول التقدم :

$$[H_3O^+] = [CH_3COO^-]$$

وبالتالي :

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

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

4- إتمام الجدول :

$$\sigma_0 = 0{,}156\ mS.cm^{-1} = \frac{0{,}156\ mS}{cm}$$

$$\sigma_0 = \frac{0{,}156\times10^{-3}\ S}{0{,}01\ m} = 0{,}0156\ S.m^{-1}$$

$$\sigma_1 = 0{,}0110\ S\,m^{-1}$$

$$\sigma_2 = 0{,}0069\ S.m^{-1}$$

$$\sigma_3 = 0{,}0050\ S.m^{-1}$$

$$[H_3O^+]_0 = \frac{0{,}0156}{39{,}1\times10^{-3}} = 0{,}4\ mol/m^3 = 4\times10^{-4}\ mol/L$$

$$[H_3O^+]_1 = \frac{0{,}011}{39{,}1\times10^{-3}} = 0{,}28\ mol/m^3 = 2{,}8\times10^{-4}\ mol/L$$

$$[H_3O^+]_2 = \frac{0{,}0069}{39{,}1\times10^{-3}} = 0{,}17\ mol/m^3 = 1{,}7\times10^{-4}\ mol/L$$

$$[H_3O^+]_3 = \frac{0{,}005}{39{,}1\times10^{-3}} = 0{,}12\ mol/m^3 = 1{,}2\times10^{-4}\ mol/L$$

σ يتناسب طرديا مع $[H_3O^+]$

pH يتناسب عكسيا مع $[H_3O^+]$

إذن pH يتناسب عكسيا مع σ .

5-

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

ولدينا ثابت حموضة الثنائية CH_3COOH / CH_3COO^- هو :

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

إذن $Q_{rf} = K_a$

(هذا فقط عندما نحل حمضا ضعيفا في الماء)

6-

$$Q_{rf(3)} = \frac{[H_3O^+]^2_{(3)}}{C_3 - [H_3O^+]_3}$$

لدينا

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

وبالتالي

$$Q_{rf(3)} = \frac{(1{,}2\times10^{-4})^2}{10^{-3} - 1{,}2\times10^{-4}}$$

$$Q_{rf(3)} = 1{,}6\times10^{-5}$$

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

$$C_1 = \frac{C_0}{F_1} = \frac{10^{-2}}{2} = 5\times10^{-3}\ mol/L$$

$$Q_{rf(1)} = \frac{(2{,}8\times10^{-4})^2}{5\times10^{-3} - 2{,}8\times10^{-4}}$$

$$Q_{rf(1)} = 1{,}6\times10^{-5}$$

Q_{rf} ثابت التوازن النهائي لا يتعلق بالتركيز المولي للحمض .

GUEZOURI Abdelkader

Lycée Maraval / Oran

حلول تمارين مراجعة عطلة الربيع / 2016

الجزء الثالث / الوحدة 5 - أ

التمرين 13

1 - مخطط السرعة من الشكل

$v = bt + c$

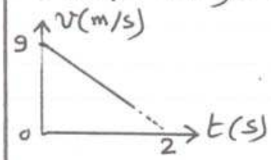
اذن الحركة متغيرة بانتظام ، وبما أن $b<0$ ، فالحركة متباطئة بانتظام .

b : يمثل التسارع .

2 - من مخطط الفاصلة $x(t)$ لدينا

عند $t = 2s$ يكون $\frac{dx}{dt} = 0$ أي $v = 0$

اذن باستعمال مخطط السرعة نجد :



$$a = -\frac{9}{2} = -4{,}5\,m/s^2$$

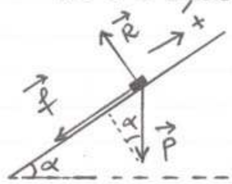
المعادلة الزمنية للفاصلة :

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

- من مخطط السرعة : $v_0 = 9\,m/s$
- " " الفاصلة : $x_0 = 0$

وبالتالي : $x = -2{,}25t^2 + 9t$

3 - بتطبيق القانون (2) لنيوتن في معلم سطحي أرضي نعتبره غاليليا :



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

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

بالاسقاط على المحور الموجه في جهة واتجاه الحركة :

$$-P\sin\alpha - f = ma$$

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

• ملاحظة : عندما يُطلب منّا إيجاد عبارة التسارع ، يجب أن نمثل القوى ، لأنها تُنقط حتى ولو لم يُطلب تمثيلها .

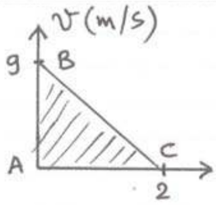
4 - $f = m(-g\sin\alpha - a)$

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

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

Guezouri Abdelkader

5 - الطريقة ①



تمثل المسافة مساحة المثلث ABC في مخطط السرعة

$$d = \frac{9\times 2}{2} = 9\,m$$

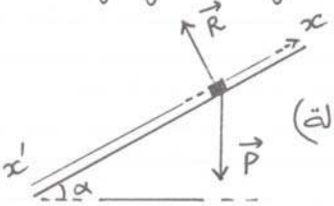
الطريقة ②

من مخطط الفاصلة

$$d = x(2) - x(0) = 9 - 0 = 9\,m$$

www.guezouri.org

التمرين 14



1 - بتطبيق القانون (2) لنيوتن (نظرية مركز العطالة) في معلم سطحي أرضي نعتبره غاليليا :

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

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

بالاسقاط على المحور $x'x$:

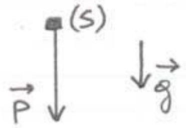
$$-P\sin\alpha = ma$$

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

a : عبارة عن ثابت سالب ؛ إذن الحركة متباطئة بانتظام .

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

2 - أ) بتطبيق القانون (2) لنيوتن :



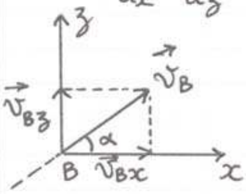
$$\vec{P} = m\vec{a}$$

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

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

ب) مركبتا التسارع في (Bxz) :

$$\vec{a}\,(\underset{a_x}{0}, \underset{a_z}{-g})$$



• بما أن $a_x = 0$

اذن الحركة وفق ox منتظمة .

$$v_x = v_B\cos\alpha$$

• بما أن $a_z = -g$

اذن الحركة وفق oz متغيرة بانتظام .

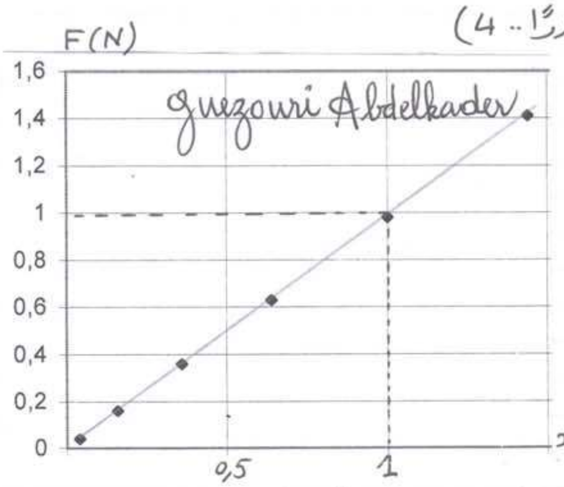
$$v_z = -gt + v_B\sin\alpha$$

إذن الشكل (1) يوافق v_z

" (2) " v_x

ج) اللحظة t' هي لحظة انعدام v_z ، فهي تمثل لحظة وصول الجسم (S) للذروة (أعلى نقطة)

5 - (عذراً .. 4)



العبارة البيانية $F = bx^2$

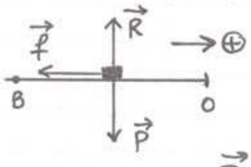
العبارة النظرية $F = \frac{mg}{4lh}x^2$

حيث $y = h$

من البيان لدينا $b = 1 = \frac{mg}{4lh}$

نجد $m = 0{,}24\ kg$

• لدينا $x_c = 10\ Cm$



بتطبيق القانون (2)

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

بالاسقاط $-f = ma \ldots (2)$

حساب التسارع (a) : $v_0'^2 - v_B^2 = 2a(OB)$

v_0' هي السرعة في (O) بوجود الاحتكاك .

$a = \frac{v_0'^2 - v_B^2}{2(OB)} \ldots\ldots (3)$

لدينا : $v_B^2 = \frac{2Fl}{m} = 0{,}2\ m^2/s^2$

حساب $v_0'^2$: لدينا من العلاقة (1)

$v_0^2 = \frac{g x^2}{2h} = \frac{10 \times (0{,}1)^2}{2 \times 1} = 0{,}05\ m^2/s^2$

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

بالتعويض في (2)

$f = -0{,}24(-0{,}1)$

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

www.guezouri.org

دار الحكمة - أكبر تجمع لأساتذة العلوم الفيزيائية

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

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

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

$v_B = 4\ m/s$

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

$\alpha = 30°$

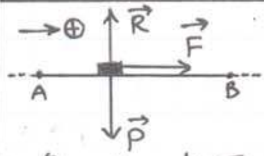
هـ) على المستوي المائل :

$v_B^2 - v_A^2 = 2a(AB)$

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

التمرين 15

1- باعتبار الجملة (جسم)



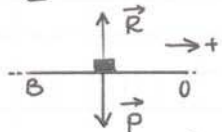
$E_{cA} + \sum W = E_{cB}$

$\sum W$: المجموع الجبري للأعمال

$\frac{1}{2}\cancel{mv_A^2} + \cancel{W(\vec{P})} + \cancel{W(\vec{R})} + W(\vec{F}) = \frac{1}{2}mv_B^2$

$\frac{1}{2}mv_B^2 = F.l \rightarrow v_B = \sqrt{\frac{2Fl}{m}}$

2 - بتطبيق القانون (2) :

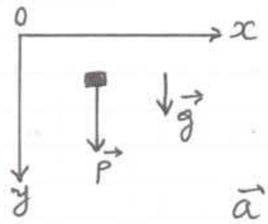


$\vec{P} + \vec{R} = m\vec{a}$

بالاسقاط : $ma = 0$

الحركة منتظمة : $a = 0$

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 :

مركبتا شعاع السرعة الابتدائية

$\vec{v_0}(v_0, 0)$

على Ox : $x = v_0 t \ldots (1)$

على Oy : $y = \frac{1}{2}gt^2 \ldots (2)$

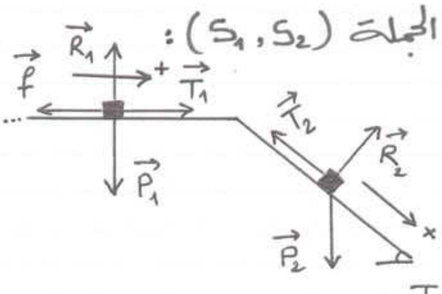
بحذف الزمن بين (1) و(2) نجد

$y = \frac{g}{2v_0^2} . x^2 \ldots\ldots (4)$

أي $y = \frac{mg}{4Fl} . x^2$ ، لأن $v_0 = v_B$

التمرين 16

• دراسة حركة الجملة (S_1 , S_2) :



1 - كتلتا البكرة والخيط مهملتان أمام كتلتي S_1 و S_2 وبالتالي $T_1 = T_2$

تسارعا الجسمين متساويان $a_1 = a_2 = a$ (الجملة متماسكة)

بتطبيق القانون (2) لنيوتن في معلم سطحي أرضي ، نعتبره غاليليا :

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

- الجسم (S_1) : $\vec{T_1} + \vec{f} + \vec{R_1} + \vec{P_1} = m_1\vec{a}$

بالاسقاط : $T_1 - f = m_1 a$ .... (1)

- الجسم (S_2) : $\vec{T_2} + \vec{R_2} + \vec{P_2} = m_2\vec{a}$

بالاسقاط : (2) .... $P_2 \sin\alpha - T_2 = m_2 a$

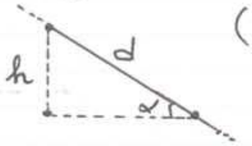
بجمع (1) و (2) طرفا لطرف :

$$P_2 \sin\alpha - f = (m_1 + m_2) a$$
$$mg \sin\alpha - f = 2ma$$

لدينا $a = \frac{dv}{dt}$

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

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



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

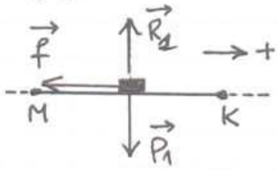
$$d = \frac{37,5}{0,5} = 75\,cm = 0,75\,m$$

لدينا $d = \frac{1}{2}at^2$ ؛ $a = \frac{2\times 0,75}{(1)^2}$

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

$$f = m(g\sin\alpha - 2a)$$
$$= 0,2(5-3) \qquad f = 0,4\,N$$

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)

$$-f = ma'$$
$$a' = \frac{-f}{m}$$

ومنه الحركة متباطئة بانتظام .

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

لدينا $a' = \frac{-0,4}{0,2}$

$$a' = -2\,m/s^2$$

نحسب v_M لحظة انفلات (S_2)

$$v_M - 0 = a\times t \Rightarrow v_M = 1,5\,m/s$$

بالتعويض في (3) : $t' = \frac{-1,5}{-2} = 0,75\,s$

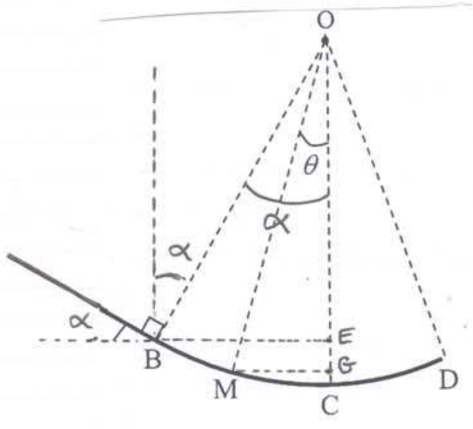
المسافة التي يقطعها S_1 حتى يتوقف :

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

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

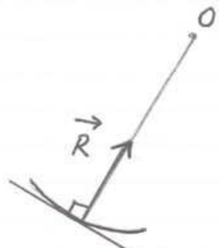
• دراسة حركة (S_2) على الطريق BD :

1 - بتطبيق مبدأ انحفاظ الطاقة بين B و M ونعتبر الجملة (جسم + أرض)



Guezouri Aek

$$E_{cB} + E_{ppB} + W(\vec{R}) = E_{cM} + E_{ppM}$$



$W(\vec{R})=0$

لأنه $\vec{R}$ عمودية على المماس في كل لحظة (حاملها هو نصف القطر لأنه الاحتكاك مهمل).

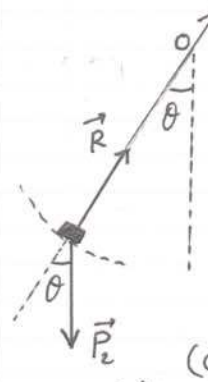
$$\frac{1}{2}mv_B^2+mgh_B=\frac{1}{2}mv_M^2+mgh_M$$

$$v_M^2=v_B^2+2g(h_B-h_M)$$

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

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

2- بتطبيق القانون (2) لنيوتن على حركة (S_2) في النقطة M.



$$\vec{R}+\vec{P_2}=m\vec{a}$$

باسقاط هذه العلاقة الشعاعية على المحور الناظمي:

$$R-P_2\cos\theta=ma_n$$

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

أكبر قيمة لـ $\cos\theta$ تكون عند (C)

أكبر قيمة لـ v_M تكون عند (C)، لأنه الطاقة الكامنة الثقالية تكون أصغر ما يمكن عند (C).

اذن R تكون أكبر قيمة لها عند (C).

قيمة R:

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

ولدينا

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

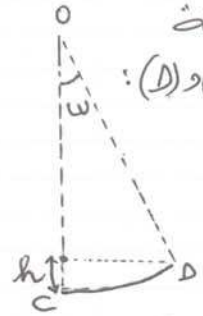
$$v_C^2=5\,m^2/s^2$$

وبالتالي:

$$R=0{,}2\times10+0{,}2\times\frac{5}{0{,}4}$$

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

Guezouri Abdelkader
Lycée Maraval
Oran



بتطبيق مبدأ انحفاظ الطاقة على الجملة (جسم) بين (C) و(D):

$$E_{c_C}+W(\vec{P})+W(\vec{R})=E_{c_D}$$

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

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

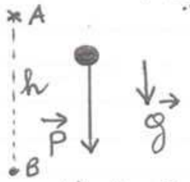
$$5-3{,}24=8(1-\cos w)$$

$$w=38{,}7^\circ$$

التمرين 17

(I) دراسة حركة الكرة في الهواء:

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



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

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

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

$$a=g$$

حركة متسارعة بانتظام

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

$$v_B^2=625+40$$

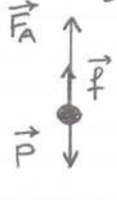
$$v_B=25{,}8m/s$$

-2

$$v_B-v_A=gt$$

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

(II)



-1

-2

بتطبيق القانون الثاني لنيوتن

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

بالاسقاط على المحور $z'z$:

$$-f+P-F_A=ma_0$$

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

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

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

3- بتطبيق القانون (2) لنيوتن على حركة الكرة داخل الماء

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

بالاسقاط :

$$P - f - F_A = ma$$

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

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

لدينا في المعادلة (1)

$$[kv] = KLT^{-2}$$

$$[k] = \frac{KLT^{-2}}{LT^{-1}} = KT^{-1}$$

K للكتل
L للأطوال
T للزمن

أي وحدة k هي $kg\ s^{-1}$

4- $v = Ae^{\alpha t} + B \quad \ldots (2)$

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

بالتعويض في (1)

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

$$Ae^{\alpha t}\left(\alpha + \frac{k}{m}\right) + \frac{kB}{m} = \frac{g}{m}(m - m')$$

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

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

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

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

في المعادلة (2) : عند $t=0$ يكون لدينا $v = 25{,}8 \ m/s$

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

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

نضع $v = 0$

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

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

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

(III)

1- بتطبيق القانون (2) لنيوتن

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

بالاسقاط على المحور $y'y$ الموجه في جهة الحركة :

$$F_A - f - P = ma$$

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

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

2- عند الانطلاق تكون $f=0$ لأن $v=0$

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

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

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

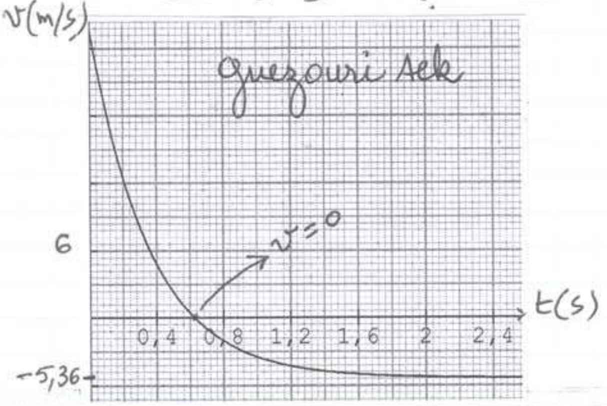
وبالتالي :

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

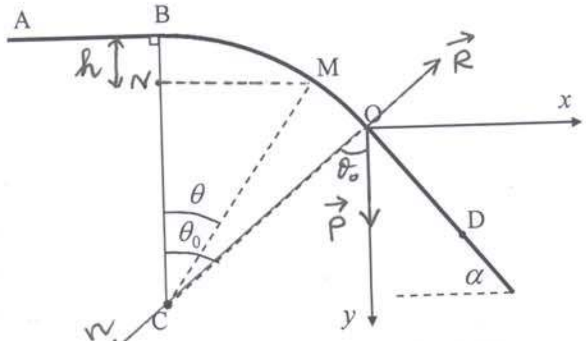
$$v_e = \frac{0{,}1}{0{,}28} \times 15 = 5{,}36 \ m/s$$

تفسير لإشارة المقدار B :

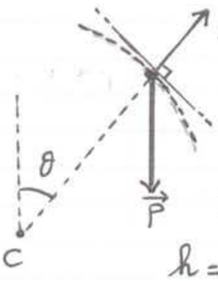
B هي السرعة الحدية ، حيث كانت منسوبة للمحور الشاقولي $z'z$ لأن عند بلوغ الكرة هذه السرعة كانت متجهة نحو الأعلى .



التمرين 18



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



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

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

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

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

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

أ) بتطبيق القانون (2) لنيوتن عند النقطة (O)

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

بالاسقاط على المحور الناظمي:

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

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

ولدينا باستعمال العلاقة (1)

$$v_0^2 = v_B^2 + 2gr(1-\cos\theta_0)$$

وبالتالي:

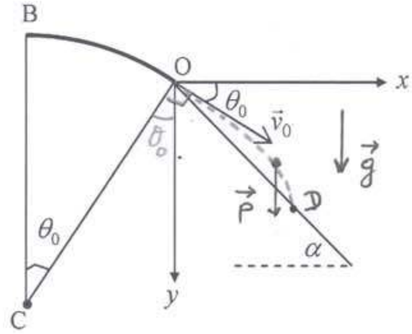
$$R = P\cos\theta_0 - m\frac{v_B^2 + 2gr(1-\cos\theta_0)}{r} \quad ----(2)$$

$R=0$ ، وبحل هذه المعادلة نجد

$$\theta_0 \simeq 34°$$

ب) نضع في (2) $R=0$ و $v_B = 0$
نجد $\theta_0 = 48°$
وهذا مهما كان r .

3 -



أ) معادلة المسار: بتطبيق القانون (2) لنيوتن:

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

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

$$\vec{v_0}(v_0\cos\theta_0 \,,\, v_0\sin\theta_0)$$

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

$$y = \frac{1}{2}gt^2 + v_0\sin\theta_0\, t \quad ----(2)$$

بحذف الزمن بين (1) و (2) نجد:

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

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

$$v_0^2 = 168\ m^2/s^2$$

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

خط الميل الأعظم للمستوى المائل المار من (D)
معادلته $y = x$
النقطة D هي نقطة تقاطع مسار المتزحلق مع هذا المستقيم

$$x = 0{,}043x^2 + 0{,}67x$$

$$x \simeq 7{,}7\,m$$

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

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