الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

وزارة التربية الوطنية

الديوان الوطني للامتحانات والمسابقات

امتحان بكالوريا التعليم الثانوي — دورة: 2022

الشعبة: رياضيات، تقني رياضي

اختبار في مادة: العلوم الفيزيائية — المدة: 04 سا و30 د

**على المترشح أن يختار أحد الموضوعين الآتيين:**

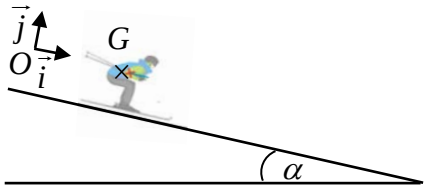
## الموضوع الأول

**يحتوي الموضوع على (05) صفحات (من الصفحة 01 من 10 إلى الصفحة 05 من 10)**

### الجزء الأول: (14 نقطة)

### التمرين الأول: (04 نقاط)

في رحلة مدرسية لمُرتفعات الشْريعة في موسم تساقط الثلوج، صوَّر أحمد بواسطة هاتفه مُتزحلقًا على الثلج مرَّ من أمامه على مُنحدر مستو يميل عن الأفق بزاوية $\alpha = 10°$. أثناء إلقاء الأستاذ لدرس تطبيقات القانون الثاني لنيوتن عرض أحمد الفيديو على أستاذه الذي اقترح دراسة حركة المتزحلق.




الشكل 1

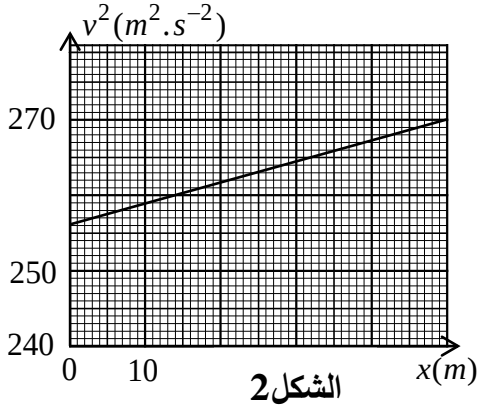
**يهدف هذا التمرين إلى دراسة حركة المتزحلق على مستوي مائل.**

نُنمذج المتزحلق ولوازمِه بجسم صلب كتلته $m = 80Kg$ مركز عطالته $G$.

ندرس حركة $G$ في معلم مُتعامد ومتجانس $(O,\vec{i},\vec{j})$ مُرتبط بمرجع أرضي نعتبره غاليليا (الشكل 1).

يُطبّق سطح المستوي المائل على المُتزحلق قوة $\vec{R}$ ذات مركّبة ناظمية $\vec{R}_N$ ومركّبة مماسية $\vec{f}$ معاكسة لجهة الحركة شدّتها ثابتة، حيث: $\vec{R} = \vec{R}_N + \vec{f}$ ( نُهمل تأثير الهواء ونعتبر تسارع الجاذبية الأرضية $g = 9,81 m.s^{-2}$).

نختار مبدأ الأزمنة $t = 0$ لحظة مرور المتزحلق من الموضع $O$.




الشكل 2

**1.** اكتب نص القانون الثاني لنيوتن.

**2.** مثِّل القوى الخارجية المُؤثرة على مركز عطالة المتزحلق $G$.

**3.** بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، جِدْ عبارة التسارع $a$ لمركز العطالة $G$ بدلالة $m$، $g$، $\alpha$ و $f$. ثم ناقش طبيعة حركة $G$ حسب قيمة $f$.

**4.** سمحت مُعالجة الفيديو بواسطة برنامج *Avistep* من تحديد سرعة المتزحلق $v$ في مواضع مختلفة فواصلها $x$ أثناء حركته ورسم البيان $v^2 = f(x)$ (الشكل 2).

**1.4.** حدّد طبيعة حركة $G$ ثم اكتب المعادلة الزمنية لكل من السرعة $v(t)$ والحركة $x(t)$.

**2.4.** بيّن أنّ العلاقة التي تربط بيْن $v^2$ و $x$ تُعطى بالعبارة: $v^2 = 2ax + v_0^2$ حيث $v_0$ السرعة الابتدائية للمتزحلق عند مروره بالموضع $O$.



odrous.com

**3.4.** جِدْ قيمة التسارع $a$ والسرعة الابتدائية $v_0$.

**4.4.** استنتج شدة قوة الاحتكاك $\vec{f}$.

**5.** احسب قيمة شدة القوة $\vec{R}_N$ ثم استنتج قيمة شدة $\vec{R}$.

**التمرين الثاني: (04 نقاط)**

إنّ غالبية الأنوية المشعّة تتحول إلى أنوية مُستقرة أو أكثر منها استقرارا. الآلية التي تتحول بها تُدعى ظاهرة النشاط الاشعاعي، تُؤدي إلى إصدار اشعاعات يُمكن أن يكون لها مَنافع ومَخاطر.

**يهدف هذا التمرين إلى التطرق لبعض المفاهيم المُتعلقة بظاهرة النشاط الاشعاعي ومعرفة المقادير المتعلقة بها.**

**معطيات :** – ثابت أفوغادرو $N_A = 6,02\times10^{23} mol^{-1}$ , $M(^{212}_{83}Bi) = 212 g.mol^{-1}$ , $t_{1/2}(^{212}_{83}Bi) = 60\,\min$

– جزء من الجدول الدوري للعناصر.

| $Z$ | 81 | 82 | 83 |
|---|---|---|---|
| العنصر | التاليوم | الرصاص | البيزموت |
| الرمز | $Tl$ | $Pb$ | $Bi$ |

**1. استقرار وعدم استقرار الأنوية :**

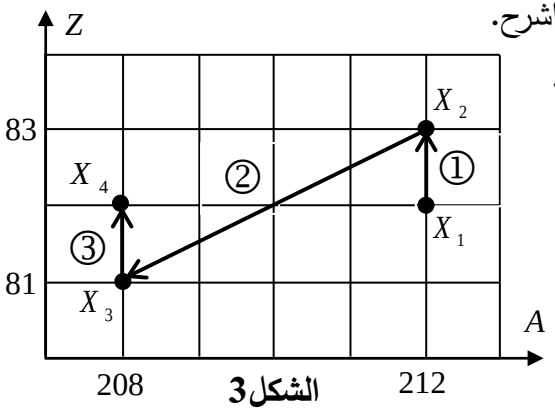
**1.1.** ما المقصود بنواة مُشعّة؟

**2.1.** ماهي القوة التي تُحافظ على تماسك النواة وتجعلها مُستقرة ؟ اشرح.

**3.1.** تُوجد أربعة أنماط من الاشعاعات، أعط الرمز $^{A}_{Z}X$ لكل منها.

**2. التحولات النووية:**

يُمثل (الشكل3)، جُزءًا من المُخطط $(Z, A)$ لبعض الأنوية المُشعّة $X_1$ ، $X_2$ ، $X_3$ و $X_4$ . والتحولات الثلاثة ①،②،③ التي تحدث لها.



**الشكل3**

**1.2.** تعرَّف على هذه الأنوية بإعطاء الرمز $^{A}_{Z}X$ لكُل منها.

**2.2.** هل النواتان $X_1$ و $X_2$ تُمثلان نظيرين؟ علِّل.

**3.2.** اكتب المعادلات المُنمذجة للتحولات الثلاثة ①،②،③.

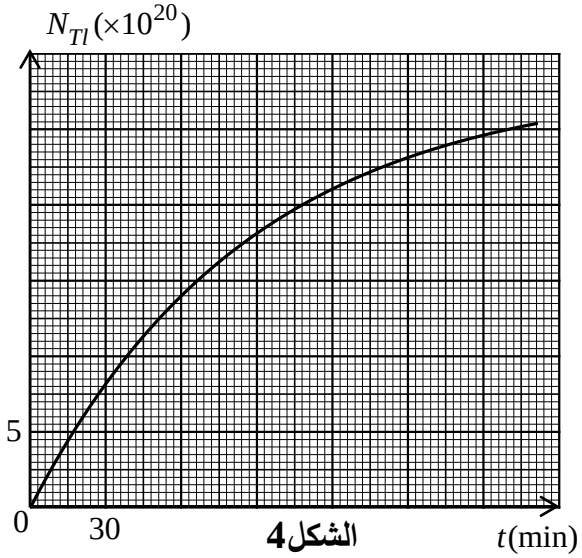
**3. قانون التناقص الاشعاعي:**

نعتبر عند اللّحظة $t=0$ عيّنة من نظير البيزموت 212 كتلتها $m_0$، نشاطها $A_0$ تحتوي على $N_0$ نواة مشعّة تتفكك لتتحول إلى أنوية التاليوم 208. حيث $N(t)$ عدد أنوية البيزموت 212 الموجودة في العيّنة عند لحظة $t$.

**1.3.** ذكِّر بقانون التناقص لعدد أنوية البيزموت212 بدلالة:

$N_0$ ، $\lambda$ (ثابت النشاط الاشعاعي) و $t$.

**2.3.** يُمثّل (الشكل4) تطور عدد أنوية التاليوم 208 المتشكّلة من تفكك عيّنة من نظير البيزموت $^{212}_{83}Bi$ خلال الزمن.



**الشكل4**


odrous.com

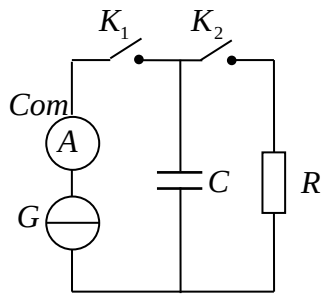
**1.2.3.** بيّن أنّ عدد أنوية التاليوم 208 المُتشكّلة في لحظة $t$ تُعطى بالعلاقة: $N_{(Tl)}(t)=N_0(1-e^{-\lambda t})$.

**2.2.3.** عرّف زمن نصف العمر $t_{1/2}$ ثم جِدْ بيانياً $N_0$ واستنتج قيمة كل من $m_0$ و $A_0$ لعيّنة البيزموت المشعّة.

**التمرين الثالث: (06 نقاط)**

المكثّفات فائقة السعة (Supercondensateur) عناصر كهربائية مثالية للسيارات الكهربائية والسيارات الهجينة حيث تُخزّن كمّية كبيرة من الطاقة، تُشحن بسهولة في مدّة قصيرة خلال عملية الكبح وهذا بتحويل الطاقة الحرارية إلى طاقة كهربائية وتساعد على تشغيل محرك السيّارة إذ يمكنها تخفيض نسبة استهلاك الوقود حتى 30% في السيارات الهجينة.

**يهدف هذا التمرين إلى دراسة خصائص هذه المكثّفة.**



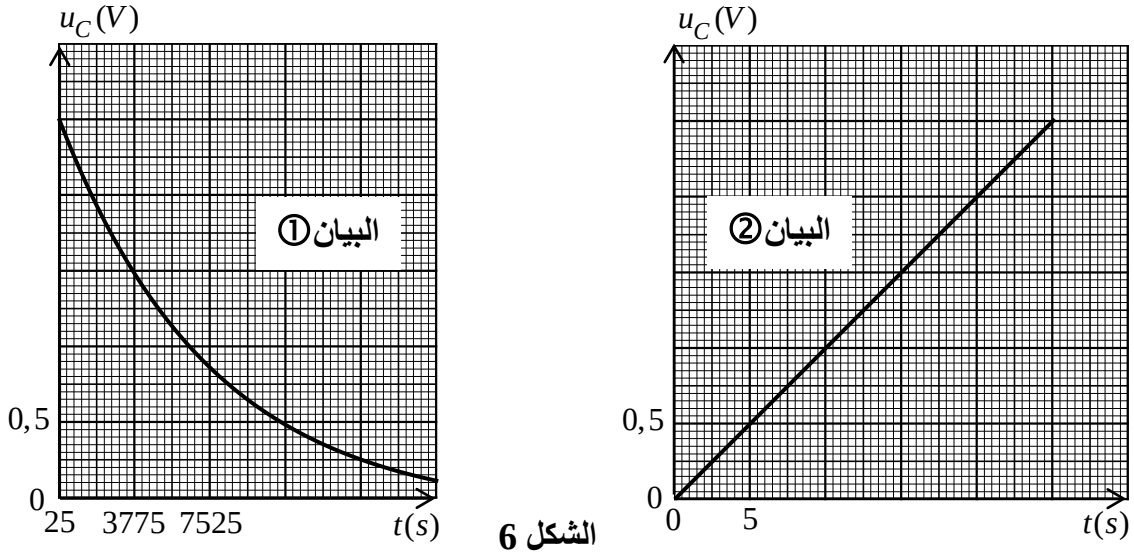
**الشكل5**

نُحقّق الدارة الممثّلة في (الشكل5) والمكوّنة من:

- مولد مثالي للتيار الكهربائي $G$.
- ناقل أومي مقاومته $R$.
- مكثّفة فارغة فائقة السعة $C$. قاطعتين $K_1$ و $K_2$.
- جهاز آمبيرمتر قطبه السالب $Com$.

في لحظة $t=0$ نُغلق القاطعة $K_1$ ونترك القاطعة $K_2$ مفتوحة، فيُشير الأمبيرمتر إلى القيمة $I_0=150A$. بواسطة برنامج معلوماتي مُناسب نُتابع تطور التوتر الكهربائي $u_C(t)$ بيْن طرفي المكثّفة.

عند اللّحظة $t_1$ يبلغ التوتر الكهربائي $u_C(t)$ القيمة $2,5V$ عندئذٍ نفتح القاطعة $K_1$ ونُغلق القاطعة $K_2$ مع تغيير المسح الأفقي للبرنامج المعلوماتي (تغيير سلم رسم الزمن $t$) فنحصل على البيانين ① و ② الموضّحين في (الشكل6).



**الشكل 6**

**1.** حالة $K_1$ مغلقة و $K_2$ مفتوحة:

**1.1.** اذكر الظاهرة الكهربائية الحادثة للمكثّفة مجهرياً.

**2.1.** حدّد البيان المُوافق لهذه الظاهرة مع التعليل.

**3.1.** جِدْ عبارة $u_C$ بدلالة $I_0$ ، $C$ و $t$.


odrous.com

**4.1.** باستغلال البيان الموافق لهذه الظاهرة:

**1.4.1.** جد قيمة سعة المكثفة $C$.

**2.4.1.** عيّن اللّحظة $t_1$ ثمّ احسب قيمة الطاقة $E_C(t_1)$ المخزّنة في المكثّفة عندئذٍ.

**2.** حالة $K_2$ مغلقة و $K_1$ مفتوحة:

**1.2.** اذكر الظاهرة الكهربائية الحادثة للمكثفة مجهرياً مع التعليل.

**2.2.** جِدْ المعادلة التفاضلية لتطور التوتر الكهربائي $u_C(t)$.

**3.2.** تُمثّل العبارة $u_C(t)=2,5e^{\frac{(25-t)}{\tau}}$ حيث $t \geq 25s$ حلاً للمعادلة التفاضلية السابقة و $\tau$ ثابت الزمن للدّارة.

**1.3.2.** جِدْ عبارة ثابت الزمن $\tau$ ثمّ تأكد أنّ له بُعدا زمنيا.

**2.3.2.** استنتج بيانيا قيمة ثابت الزمن $\tau$ وقيمة مقاومة الناقل الأومي $R$.

**3.3.2.** احسب بوحدة ساعة $(h)$، المدّة اللّازمة لتفريغ المُكثّفة كُلّيا.

**3.** بِناءً على ما سبق بيّن خصائص المُكثّفة فائقة السعة المدروسة.

**الجزء الثاني: (06 نقاط)**

**التمرين التجريبي:**

تُعتبر الأحماض الكربوكسيلية من المُركبات العضوية التي تُظهر الخاصيّة الحمضية في المحاليل المائية وتُستعمل في إنتاج مواد مُختلفة كالأسترات المُميّزة بنكهاتِها الخاصّة. صيغتها العامة $C_nH_{2n+1}COOH$ ($n$ عدد ذرات الكربون). يوجد في مخبر ثانوية قارورة لمحلول تجاري تحتوي على حمض عضوي مجهول، كُتِب على مُلصقتها كثافة المحلول التجاري $d=1,05$، أمّا باقي المعلومات المُتمثّلة في: الصيغة الجزيئية للحمض، كتلته المولية $M$ ونسبة نقاوة الحمض في المحلول التجاري $p\%$، فهي غير واضحة.

اقترح الأستاذ على فوجين من التلاميذ التجربتين الآتيتين:

**I. الفوج الأول: كُلّف باستكمال المعلومات غير الواضحة في مُلصقة قارورة المحلول التجاري.**

قام تلاميذ الفوج بالعمليات الآتية:

- تمديد حجم $V_0=2mL$ من مُحتوى القارورة 175 مرّة لتحضير محلول مائي $(S)$ تركيزه المولي $c$.
- قياس $pH$ المحلول $(S)$ عند درجة الحرارة $25^0C$ أعطى القيمة $pH=2,9$.
- مُعايرة عيّنة من المحلول $(S)$ حجمها $V_a=10mL$ بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+(aq)+OH^-(aq))$ تركيزه المولي $c_b=10^{-1}mol.L^{-1}$ باستعمال كاشف الفينول فتالين. تمّ الحصول على التكافؤ حمض–أساس عند إضافة حجم $V_{bE}=10mL$ من المحلول الأساسي.

**1.** حدِّد الزجاجية المُناسبة لأخذ الحجم $V_0=2mL$ من القارورة مع ذكر الاحتياطات الأمنية الواجب توفيرها.

**2.** اكتب المعادلة الكيميائية المُنمذجة للتحول الحادث أثناء المُعايرة بيْن الحمض $C_nH_{2n+1}COOH$ والأساس.

**3.** عرِّف نقطة التكافؤ ثمّ استنتج التركيز المولي $c$ للمحلول الحمضي $(S)$ المُعايَر.

**4.** أنجز جدول تقدم التفاعل الحادث بيْن الحمض $C_nH_{2n+1}COOH$ والماء ثم بيّن أنّه حمض ضعيف.



odrous.com

**5.** جِدْ عبارة الثابت المُميّز للثنائية (أساس/حمض) بالشكل: $K_a = \frac{10^{-2pH}}{c - 10^{-pH}}$ . احسب قيمته عند $25^0C$ .

**6.** بالاستعانة بالجدول الآتي لقيم ثابت الحموضة $pK_a$ لبعض الثنائيات (أساس/حمض) عند $25^0C$ .

| (أساس/حمض) | $(HCOOH / HCOO^-)$ | $(CH_3COOH / CH_3COO^-)$ | $(C_2H_5COOH / C_2H_5COO^-)$ |
|---|---|---|---|
| $pK_a$ | 3,80 | 4,80 | 4,87 |

**1.6.** استنتج الصيغة الجزيئية للحمض المجهول.

**2.6.** استكمل المعلومات غير الواضحة على مُلصقة القارورة (الكتلة المولية $M$ ، نسبة النقاوة $p\%$ ).

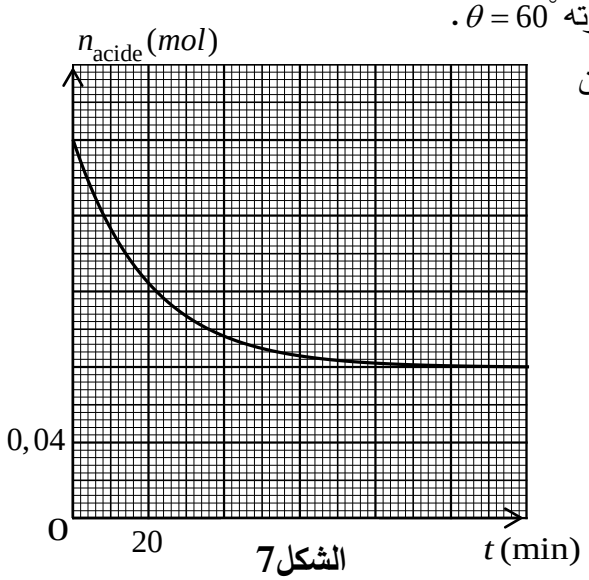
**II. الفوج الثاني: كُلّف بالتحقّق من الصيغة الجزيئية للحمض ومُراقبة تفاعله مع كحول.**

قام تلاميذ الفوج بالعمليات الآتية:

– تحضير مزيج ابتدائي يتكون من كمّية المادة $n = 0,2mol$ للحمض مأخوذة من القارورة مع كمّية مادة $n_0 = 0,2mol$ من كحول نقي صيغته العامة $C_3H_7OH(l)$ وإضافة قطرات من حمض الكبريت المركز.

– وضع المزيج الابتدائي عند $t = 0$ في حمّام مائي درجة حرارته $\theta = 60^\circ$ .

– مُتابعة تطور كمّية مادة الحمض المتبقي $n_{(acide)}$ خلال الزمن مكّن التلاميذ من رسم المنحنى البياني المُمثّل في (الشكل7).



الشكل7

**1.** كيف نسمّي هذا التحول الحادث؟

**2.** اذكر العاملين الحركيين المُستعملين لتسريع التفاعل.

**3.** اكتب معادلة التفاعل الحادث بيْن الحمض $C_nH_{2n+1}COOH$ والكحول $C_3H_7OH(l)$ .

**4.** استنتج من البيان (الشكل7):

**1.4.** خاصيتين للتحول الكيميائي الحادث.

**2.4.** مردود التفاعل $r$ ثم استنتج صِنف الكحول المُستعمل صيغته نصف المنشورة واسمه النظامي.

**5.** تحقّق من الصيغة الجزيئية للحمض إذا علمت أنّه في نهاية التفاعل كانت كتلة الكحول والحمض متساويتين.

**6.** اكتب الصيغة نصف المنشورة للمركب العضوي الناتج ثم أعط اسمه النظامي.

**7.** طلب الأستاذ اقتراحات لتحسين مردود تصنيع المركب العضوي الناتج. قدِّم هذه الاقتراحات.

تعطى: $M(O)=16g.mol^{-1}$ ; $M(C)=12g.mol^{-1}$ ; $M(H)=1g.mol^{-1}$

**انتهى الموضوع الأول**


odrous.com

## الموضوع الثاني

**يحتوي الموضوع على (05) صفحات (من الصفحة 06 من 10 إلى الصفحة 10 من 10)**

### الجزء الأول: (14 نقطة)

### التمرين الأول: (04 نقاط)

سُهيل سات 2 قمر اصطناعي قطري يظهر ساكنا لملاحظ على سطح الأرض، يُستعمل في الاتصالات اللّاسلكية للبث الإذاعي والتلفزي بتقنية عالية الجودة. يُستغّل في تغطية ونقل مُباريات وأحداث كأس العالم 2022 عبر القنوات الفضائية العالمية، أُرسل إلى مداره في 15 نوفمبر 2018.

سهيل سات2

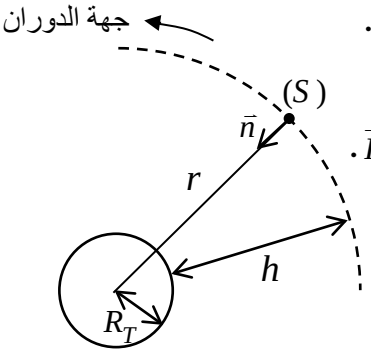
**يهدف هذا التمرين إلى دراسة حركة القمر الاصطناعي سُهيل سات 2 وتحديد بعض المقادير الفيزيائية المميُزة له.**

**معطيات:** نصف قطر الأرض $R_T = 6400km$

دور الأرض حول محورها $T_T \simeq 24h$

**I. دراسة حركة القمر الاصطناعي سُهيل سات 2.**

نعتبر $(S)$ القمر الاصطناعي سُهيل سات 2، كتلته $m_S = 5300kg$ يدور حول الأرض في مسار دائري نصف قطره $r$، على ارتفاع $h$ من سطح الأرض، خاضع لقوة جذب الأرض $\vec{F}_{T/S}$ فقط.




**الشكل1**

**1.** حدِّد المرجع المناسب لدراسة حركة هذا القمر.

**2.** انقل (الشكل1) ومثِّل عليه شعاع السرعة المدارية $\vec{v}$ وشعاع قوة جذب الأرض $\vec{F}_{T/S}$.

**3.** اكتب العبارة الشعاعية للقوة $\vec{F}_{T/S}$ بدلالة: $G$، $M_T$، $m_S$، $r$ و $\vec{n}$.

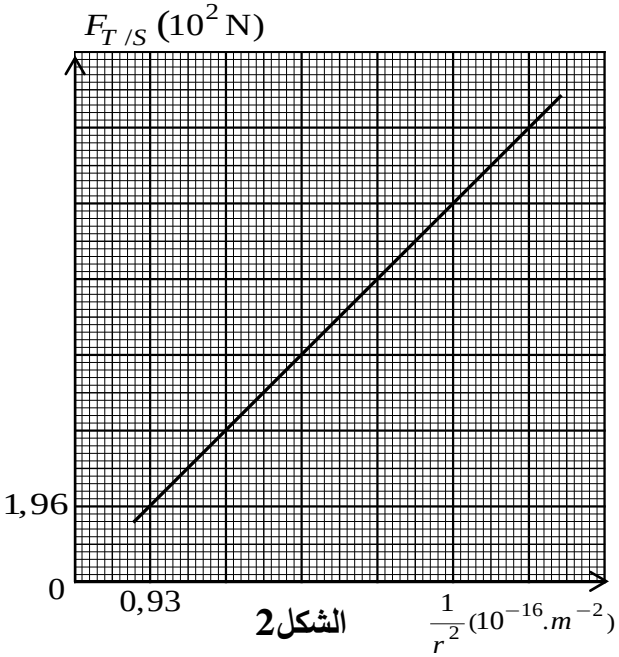
(حيث $\vec{n}$ شعاع وحدة ناظمي، $M_T$ كتلة الأرض، $G$ ثابت الجذب العام).

**4.** بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على مركز عطالة $(S)$:

**1.4.** أعط مميّزات شعاع تسارع مركز عطالة القمر $(S)$ ثمّ استنتج طبيعة حركته.

**2.4.** اكتب عبارة $v$ بدلالة $G$، $M_T$ و $r$.

**3.4.** استنتج عبارة الدور $T_S$ لحركة $(S)$ بدلالة المقادير المذكورة في السؤال **(2.4)**.




**الشكل2**

**II. تحديد بعض المقادير المميّزة للقمر سُهيل سات 2.**

لغرض تحديد مميّزات القمر $(S)$ تمّت محاكاة حركته بواسطة برمجية مناسبة.**(الشكل2)** يمثّل بيان تغيرات شدة قوة جذب الأرض للقمر الاصطناعي $\vec{F}_{T/S}$، بدلالة مقلوب مربع نصف قطر مداره $\left(\frac{1}{r^2}\right)$.

**1.** باستغلال البيان الممثَّل في(الشكل2) اكتب معادلته الرياضية ثم استنتج قيمة الثابت $K$ حيث $(K = GM_T)$.



odrous.com

**2.** إذا علمت أنّ قيمة شدّة قوة جذب الأرض للقمر $(S)$ هي $F_{T/S} = 11,8\times10^2 N$ ، استنتج قيمة المقادير الآتية:

**1.2.** الارتفاع $h$ عن سطح الأرض.

**2.2.** السرعة المدارية $v$.

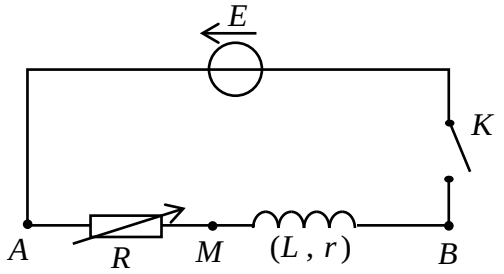
**3.2.** الدور $T_S$.

**3.** هل القمر سُهيل سات 2 جيومستقر؟ برّر إجابتك.

**التمرين الثاني: (04 نقاط)**

لدراسة تصرف وشيعة في دارة كهربائية وتحديد المقادير الفيزيائية المميّزة لها، نحقّق التركيب الكهربائي المبيّن في (الشكل3) والذي يضم على التسلسل:

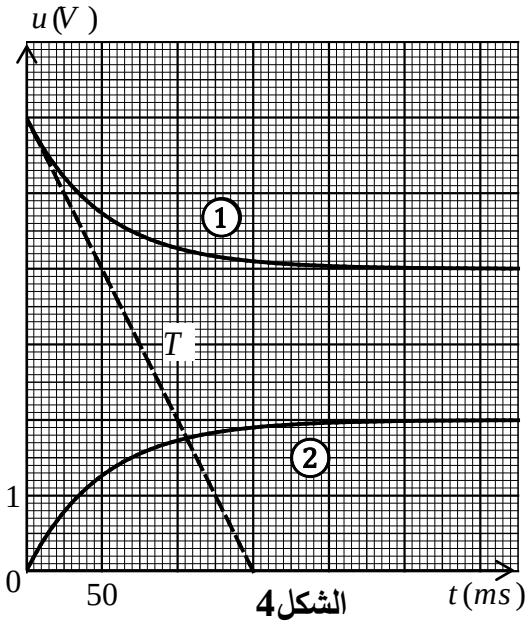
- مولد توتر مثالي قوته المحركة الكهربائية $E$.
- ناقل أومي مقاومته $R$ قابلة للضبط.
- وشيعة ذاتيتها $L$ ومقاومتها الداخلية $r$.
- قاطعة $K$



**الشكل3**

نضبط المقاومة $R$ على القيمة $R = 10\Omega$ ثمّ نغلق القاطعة $K$ عند اللّحظة $t = 0$. بواسطة راسم اهتزاز ذي ذاكرة، نُعاين تغيرات كل من التوترين الكهربائيين $u_{AM}$ و $u_{MB}$ بدلالة الزمن فنتحصّل على المنحنيين المُمثّلين في(الشكل4).

(يمثّل المستقيم $(T)$ مماس المنحنى① عند $t = 0$).



**الشكل4**

**1.** انقل مُخطط الدارة على ورقة إجابتك ثمّ مثِّل عليه:

جهة مرور التيار الكهربائي $i$ ، سهمي التوترين الكهربائيين $u_{AM}$ و $u_{MB}$ ومدخلي راسم الاهتزاز.

**2.** بيّن مُعلّلا جوابك، أيّ مُنحنى① أو② يمكّننا من متابعة تطور شدّة التيار الكهربائي المار في الدارة ثم استنتج تصرف الوشيعة لحظة غلق القاطعة $K$ وتصرفها في النظام الدائم.

**3.** اعتمادا على البيان(الشكل4) حدّد قيمة كل من:

**1.3.** القوة المحركة الكهربائية $E$.

**2.3.** المقاومة الداخلية للوشيعة $r$.

**3.3.** شدة التيار الكهربائي المار في النظام الدائم $I_{max}$.

**4.3.** ثابت الزمن المميّز للدارة $\tau$ ثمّ استنتج ذاتية الوشيعة $L$.

**4.** من أجل معرفة تأثير مقاومة الناقل الأومي على بعض المقادير المميّزة للدارة، نستعمل نفس التركيب التجريبي السابق، ونُغيّر في كل حالة قيمة مقاومة الناقل الأومي $R$ كما في الجدول الآتي:


odrous.com

| | | | |
|---|---|---|---|
| المقاومة $R(\Omega)$ | | 20 | 40 |
| الشدة الأعظمية $I_{max}(A)$ | | | |
| ثابت الزمن $\tau(ms)$ | | | |
| التوتر الكهربائي في النظام الدائم | $U_{AM}(V)$ | | |
| | $U_{MB}(V)$ | | |

– أتمم ملء الجدول. ماذا تستنتج؟

**التمرين الثالث: (06 نقاط)**

**الجزء I والجزء II مُستقلان.**

**I- المتابعة الزمنية لتفاعل الماء الأكسجيني مع شوارد اليود في وسط حمضي.**

المطهرات منتوجات كيميائية تستعمل في تطهير الجروح من الجراثيم والتعفن، نذكر منها الماء الأكسجيني.

ندرس في هذا الجزء من التمرين الحركية الكيميائية لتفاعل أكسدة شوارد اليود بالماء الأكسجيني في وسط حمضي.

عند اللّحظة $t=0$ وفي درجة حرارة ثابتة $25°$، نمزج حجما $V_1$ من الماء الأكسجيني تركيزه $c_1 = 0,5 mol.L^{-1}$ المحمّض بحمض الكبريت المركز، مع حجم $V_2 = 100 mL$ من محلول يود البوتاسيوم $(K^+(aq)+I^-(aq))$ تركيزه $c_2$

معادلة التفاعل المنمذج للتحول الحادث هي: $2I^-(aq)+H_2O_2(aq)+2H_3O^+(aq)=I_2(aq)+4H_2O(l)$

**1.** عرّف كل من الأكسدة والإرجاع.

**2.** أنجز جدولا لتقدم التفاعل.

**3.** اذكر أهم طرق المتابعة الزمنية لهذا التحول. علّل

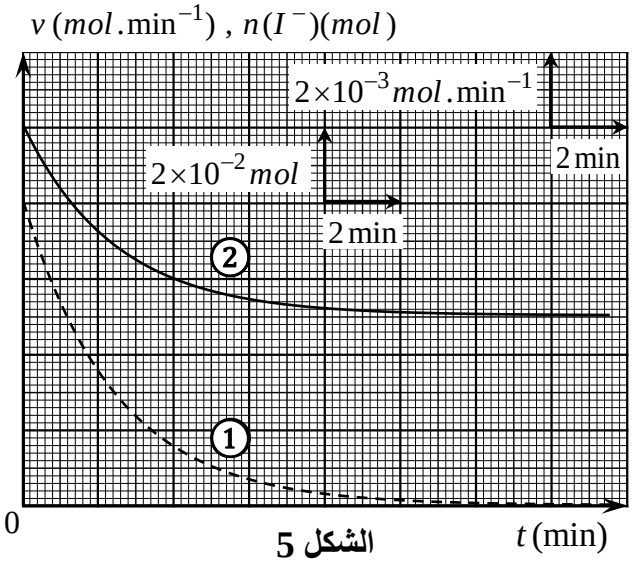
**4.** مكّنتنا إحدى الطرق من رسم المنحنيين $n(I^-)=f(t)$ و $v=g(t)$ (الشكل5) يُمثلان على الترتيب تغيّرات كمّية مادة $I^-$ والسرعة اللّحظية للتفاعل بدلالة الزمن.

**1.4.** حدّد المنحنى الموافق لتغيرات سرعة التفاعل ثم استنتج المُتفاعل المُحد.

**2.4.** بالاستعانة بجدول تقدم التفاعل والمُنحنيين(الشكل5) حدِّد قيمة كل من:

**1.2.4.** التركيز المولي $c_2$، التقدم الأعظمي $X_{max}$ والحجم $V_1$.

**2.2.4.** السرعة الحجمية لتشكل $I_2$ في اللّحظة $t=0$.




**الشكل 5**


odrous.com

**II- دراسة عمود نحاس– مغنيزيوم**

يُعتبر العالم ألساندرو فولطا أول من اخترع عمود كهروكيميائي سنة 1800م، الذي يعتمد اشتغاله على مبدأ تحويل جزء من الطاقة الناتجة عن تفاعل أكسدة – إرجاع إلى طاقة كهربائية تستهلك عند الحاجة

نقترح في هذا الجزء من التمرين دراسة مبسّطة للعمود ومبدأ اشتغاله.

ألساندرو فولطا(1745–1827)

**معطيات:** ثابت فاراداي: $1F = 96500\,C\cdot mol^{-1}$

يمثّل(الشكل6) رسم تخطيطي للعمود نحاس– مغنيزيوم والذي يتكون من:

نصفي عمود يحتوي الأول على حجم $V_1 = 50\,mL$ من محلول $(Cu^{2+}(aq) + SO_4^{2-}(aq))$ تركيزه المولي $c_1 = 0{,}1\,mol.L^{-1}$ مغمورة فيه جزئيا صفيحة من النحاس $Cu$، ويحتوي الثاني على محلول $(Mg^{2+}(aq) + SO_4^{2-}(aq))$ حجمه $V_2 = V_1$ وتركيزه المولي $c_2 = c_1$، مغمورة فيه جزئيا صفيحة من المغنيزيوم $Mg$.

نصِل المحلولين بجسر ملحي شاردي وبواسطة أسلاك توصيل نربط الصفيحتين(المسريان) بناقل أومي مقاومته $R$ جهاز آمبير متر رقمي وقاطعة $K$. نغلق القاطعة عند $t = 0$، فيشير جهاز الآمبير متر إلى القيمة $I_0 = -70\,mA$ عندما يكون قطبه السالب $(com)$ موصولا بصفيحة النحاس $Cu$.

**1.** حدِّد قطبي العمود ثم أعط رمزه الاصطلاحي.

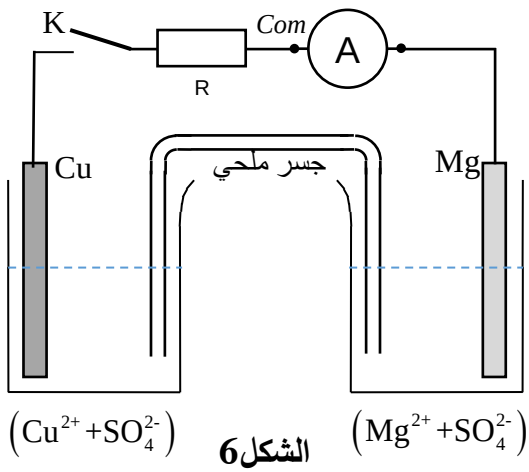
**2.** خلال اشتغال العمود:

**1.2.** اكتب المعادلة النصفية للتفاعل الحادث عند كل مسرى ثم استنتج المعادلة الإجمالية المنمذجة لاشتغال العمود.

**2.2.** بالاستعانة بجدول تقدم التفاعل، حدِّد قيمة التقدم الأعظمي $X_{max}$ باعتبار أنّ كتلة المسريين توجد بوفرة وأنّ التحول الحادث تام.

**3.2.** احسب $Q_{max}$ كمّية الكهرباء الأعظمية التي يُنتجها العمود.

**4.2.** استنتج المدة الزمنية الأعظمية $\Delta t$ بوحدة ساعة $(h)$ لإشتغال هذا العمود قبل أن يستهلك.




**الشكل6**



odrous.com

**الجزء الثاني: (06 نقاط)**

**التمرين التجريبي:**

في حصة أعمال تطبيقية وبهدف دراسة حركة مركز عطالة كرة في الهواء ونمذجة قوة الاحتكاك، قام التلاميذ بتصوير حركة السقوط الشاقولي في الهواء لكرة كتلتها $m = 5,8g$ بدون سرعة ابتدائية ومعالجة الصور ببرنامج مناسب فتحصّلوا على قيم شدّة محصلة القوى $F$ المطبّقة على مركز عطالة الكرة في لحظات مختلفة:

| $t(s)$ | 0,00 | 0,20 | 0,40 | 0,60 | 0,80 | 1,00 | 1,20 | 1,25 | 1,50 | 1,75 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| $F(\times 10^{-2}N)$ | 4,00 | 1,48 | 0,54 | 0,20 | 0,07 | 0,03 | 0,00 | 0,00 | 0,00 | 0,00 |

**1.** ارسم بيان تغيّرات محصلة القوى بدلالة الزمن $F = f(t)$. باستعمال سلم الرسم التالي:

$$1cm \rightarrow 0,5\times 10^{-2}N \quad , \quad 1cm \rightarrow 0,2s$$

**2.** اعتماداً على البيان:

**1.2.** بيّن كيف تتغيّر شدّة محصلة القوى خلال الزمن وحدّد طبيعة حركة مركز عطالة الكرة.

**2.2.** استنتج قيمة التسارع $a_0$ في اللّحظة $t = 0$.

**3.2.** احسب شدّة دافعة أرخميدس إن وُجدت.

**4.2.** حدِّد قيمة ثابت الزمن $\tau$ لهذه الحركة باستعمال طريقة المماس.

**3.** مثّل أشعة القوى المطبقة على مركز عطالة الكرة في اللّحظتين: $t = 0,4s$ ، $t = 1,5s$ باستعمال سلم الرسم التالي: $1cm \rightarrow 2\times 10^{-2}N$

**4.** بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على مركز عطالة الكرة السابقة في مرجع سطحي أرضي نعتبره غاليلياً، وباعتبار شدّة قوة الاحتكاك مع الهواء تعطى بالعبارة $f = kv^n$ ، حيث $k$ معامل الاحتكاك و $n$ عدد طبيعي.

**1.4.** أثبت أنّ المعادلة التفاضلية لتطور سرعة مركز عطالة الكرة من الشكل: $\frac{dv}{dt} + Av^n = B$

حيث $A$ و $B$ ثابتان يُطلب تحديد عبارتيهما بدلالة $F_0$ ، $m$ و $k$. ($F_0$ : شدة محصلة القوى في اللّحظة $t = 0$).

**2.4.** جد عبارة $v_{\lim}^n$ بدلالة $F_0$ و $k$.

**3.4.** دلّت القياسات التجريبية أنّ $v_{\lim} = 1,38m.s^{-1}$ . استنتج قيمة $n$ باعتبار $k = 0,029\,SI$.

**4.4.** اكتب عبارة $f$ المنمذجة لقوة الاحتكاك.

**يُعطى:** $g = 9,81m.s^{-2}$

**انتهى الموضوع الثاني**



odrous.com