



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية  
وزارة التربية الوطنية



الديوان الوطني للامتحانات والمسابقات  
امتحان بكالوريا التعليم الثانوي  
الشعبة: رياضيات، تقني رياضي

دورة: 2020

المدة: 04 سا و 30 د

اختبار في مادة: العلوم الفيزيائية

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين الآتيين:

الموضوع الأول

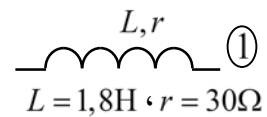
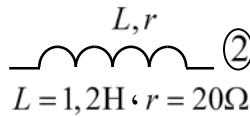
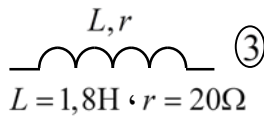
يحتوي الموضوع الأول على 04 صفحات ( من الصفحة 01 من 08 إلى الصفحة 04 من 08 )

التمرين الأول: (04 نقاط)

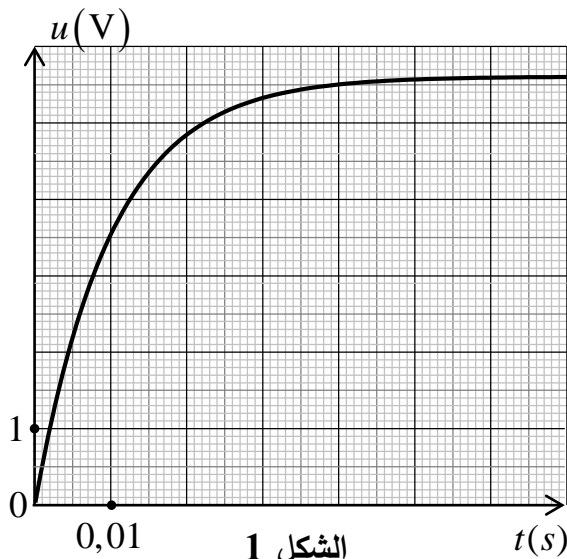
تزوّد محركات بعض السيارات بأحدث تقنيات التحكم في حقن البنزين وتُعتبر الوشيعية من بين أهم العناصر الكهربائية التي تدخل في تركيب جهاز التحكم هذا.

يهدف هذا التمرين إلى تحديد مميزات وشيعة جهاز التحكم في حقن البنزين

لتطوير جهاز التحكم في حقن البنزين، قام الفريق التقني في مخبر المصنع بدراسة مميزات الوشيعية المستعملة فيه وذلك بتحقيق دائرة كهربائية عناصرها مربوطة على التسلسل، تتكون من مولد مثالي لتوتر مستمر قوته المُحرّكة الكهربائية  $E = 6,3 \text{ V}$ ، ناقل أومي مقاومته  $R$ ، قاطعة  $K$  ومن إحدى الوشائع التالية:



يسمح جهاز حاسوب مع واجهة دخول (ExAO) بمشاهدة أحد التوترين  $u_R$  (بين طرفي الناقل الأومي) أو  $u_b$  (بين طرفي الوشيعية) بدلالة الزمن.



1. عند غلق القاطعة  $K$  يَظْهَرُ على شاشة جهاز الحاسوب

المنحنى الممثل في الشكل 1.

1.1. ارسِم الدارة الكهربائية المُحققة وبيّن عليها جهة التيار

الكهربائي وجهة التوترين  $u_R$  و  $u_b$ .

2.1. استعمل قانون أوم وقانون جمع التوترات لكتابة

المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر الكهربائي بين

طرفي الناقل الأومي  $u_R(t)$ .

3.1. حل المعادلة التفاضلية السابقة من الشكل:

$$u_R(t) = A \left( 1 - e^{-\frac{t}{B}} \right) \text{ جُدْ عبارة كل من } A \text{ و } B.$$



4.1. باستغلال حل المعادلة التفاضلية يَبين أنَّ منحني الشكل 1 يمثل  $u_R(t)$ .

2. عند بلوغ النظام الدائم كانت شدة التيار المار في الدارة  $I_0 = 35mA$ .

1.2. أكمل الجدول التالي:

$t(s)$	0	$\tau$	$5\tau$
$u_b(V)$			

حيث:  $\tau$  ثابت الزمن للدارة الكهربائية.

2.2. باستعمال سُلّم رسم المنحني البياني (الشكل 1)، ارسم منحني تطور التوتر الكهربائي بين طرفي

الوشية  $u_b(t)$ .

3.2. عَيّن قيمة المقاومة  $r$  للوشية المستعملة.

4.2. حَدِّدْ اختيار الفريق التقني للوشية المستعملة في جهاز التحكم من يَبينِ الوشائع السَّابقة مبررا إجابتك.

### التمرين الثاني: (04 نقاط)

من تحديات هذا القرن، محاولة إرسال بعثة استكشافية إلى سطح المريخ، حيث دأبت وكالة الطيران والفضاء الأمريكية (NASA) على إعداد الأسس اللوجيستية والعلمية لإرسال البشر في حدود سنة 2030.

يهدف التمرين إلى دراسة بعض خصائص المريخ وكواكب المجموعة الشمسية المجاورة له

1. ما هو المرجع المناسب لدراسة حركة كواكب المجموعة الشمسية؟

2. ذكّر بنص قانون كبلر الأول.

3. إن مراقبة حركة بعض كواكب المجموعة الشمسية مكنتنا من جدول القياسات التالي:

الكوكب	الأرض	المريخ	المشتري
$T(ans)$	1,00		11,86
$r(U.A)$	1,00	1,53	

حيث:  $T$  دور الكوكب حول الشمس بالسنة الأرضية،  $r$  البعد بين مركزي الكوكب والشمس بالوحدة الفلكية  $U.A$

$$1U.A = 1,5 \times 10^{11} m \text{ و } 1an = 365 \text{ jours}$$

باستعمال القانون الثاني لنيوتن في المرجع سالف الذكر وباعتبار مسارات الكواكب دائرية حول الشمس:

1.3. اكتب عبارة السرعة المدارية  $v$  لكوكب من المجموعة الشمسية بدلالة  $r$ ،  $M_s$  و  $G$ .

حيث  $M_s$  كتلة الشمس،  $G = 6,67 \times 10^{-11} S.I$  ثابت الجذب العام.

$$2.3. \text{ يَبين أن قانون كبلر الثالث يعطى بالعلاقة: } \frac{T^2}{r^3} = \frac{4\pi^2}{G \cdot M_s}$$

3.3. احسب كتلة الشمس  $M_s$  بالكيلوغرام.

4.3. أكمل الجدول أعلاه.

5.3. احسب السرعة المدارية  $v$  لكوكبي الأرض والمريخ بـ  $km \cdot s^{-1}$ .

6.3. فسّر لماذا تكون السنة الأرضية أقل من السنة المريخية.



### التمرين الثالث: (06 نقاط)

يعتبر الطب من أهم المجالات التي عرفت استعمال النشاط الإشعاعي في تشخيص وعلاج الأمراض وذلك بحقن أنوية مشعة معينة في جسم الإنسان، من بين تلك الأنوية التكنيسيوم  $^{99}_{43}\text{Tc}$  الذي يستعمل في التصوير الإشعاعي للعظام وذلك لمدة حياته القصيرة وقلة خطورته.

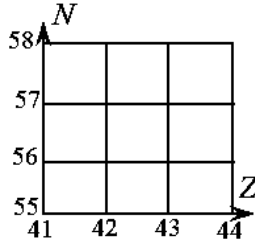
#### معطيات:

النظير	$^{99}_{43}\text{Tc}$	$^{97}_{43}\text{Tc}$
طاقة الربط $E_l(\text{MeV})$	852,53	836,28
نصف العمر $t_{1/2}$	6 heures	90,1 jours

1. للتكنيسيوم عدة نظائر منها النظيران المبينان في الجدول أعلاه.

1.1. عرّف النظائر وأعط تركيب نواة التكنيسيوم 99.

2.1. يُفضّل طبيا استعمال نظير التكنيسيوم 99 بدلا من نظير التكنيسيوم 97 في التصوير الإشعاعي، برّر.



3.1. حدّد النظير الأكثر استقرارا مع التعليل.

4.1. ينتج التكنيسيوم 99 عن الموليبدان  $^{99}_{42}\text{Mo}$ .

1.4.1. اكتب معادلة التحول النووي محددا نوع التفكك.

2.4.1. ممثّل هذا الإشعاع على المخطط  $(Z, N)$  المقابل.

2. من أجل تشخيص حالة عظام مريض يستعمل التكنيسيوم 99 في التصوير بالإشعاع النووي، يحقن المريض

بجرعة من التكنيسيوم 99 نشاطها الإشعاعي  $A_0 = 5 \times 10^8 \text{ Bq}$  في اللحظة  $t = 0$  وتؤخذ صورة للعظام

المفحوصة في اللحظة  $t_1$  عندما يصبح النشاط الإشعاعي للجرعة  $A_1 = 0,6 A_0$ .

1.2. تحقّق من أن قيمة ثابت النشاط الإشعاعي للتكنيسيوم 99 هي  $\lambda = 3,2 \times 10^{-5} \text{ s}^{-1}$ .

2.2. احسب عدد الأنوية  $N_0$  التي تم حقنها في اللحظة  $t = 0$ .

3.2. حدّد اللحظة  $t_1$  التي أُخذت عندها صورة العظام.

4.2. حدّد المدة الزمنية  $t_2$  التي من أجلها يخفّي النشاط الإشعاعي للجرعة المحقونة في جسم المريض.

### التمرين التجريبي: (06 نقاط)

يستعمل النشادر  $\text{NH}_3$  في عدة مجالات منها تصنيع الأسمدة الآزوتية وكذلك في صناعة الأدوية والبلاستيك وغيرها من المنتجات.

#### معطيات:

◀ تمت القياسات عند درجة الحرارة  $25^\circ\text{C}$

◀ الجداء الشاردي للماء  $K_e = 10^{-14}$



1. نعتبر محلولاً مائياً ( $S_B$ ) للنشادر  $NH_3$  تركيزه المولي  $c_B = 2 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot L^{-1}$  ذو  $pH = 10,75$ .

1.1. اكتب معادلة انحلال النشادر في الماء.

2.1. احسب نسبة التقدم النهائية  $\tau_f$  لهذا التفاعل، ماذا تستنتج؟

3.1. عبّر عن ثابت التوازن  $K$  لهذا التفاعل بدلالة  $c_B$  و  $\tau_f$  ثم احسب قيمته.

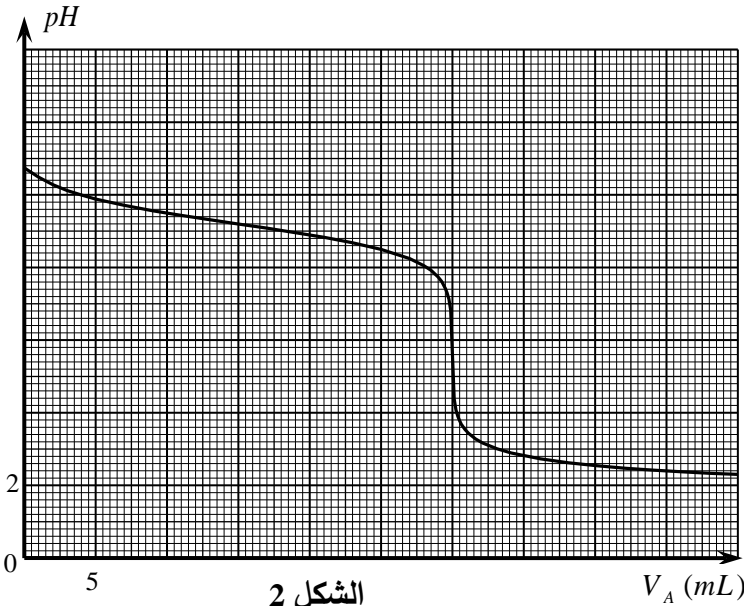
4.1. بيّن أنّ  $pKa$  الثنائية  $NH_4^+(aq) / NH_3(aq)$  يحقق العلاقة  $pKa = \log \frac{K}{K_e}$  ثم احسبه.

2. نقوم بمعايرة  $pH$  متريّة لحجم  $V_B = 30 \text{ mL}$  من المحلول ( $S_B$ ) وذلك بواسطة محلول ( $S_A$ ) لحمض كلور

الهيدروجين ( $H_3O^+(aq) + Cl^-(aq)$ ) تركيزه المولي  $c_A$ .

اكتب معادلة التفاعل الكيميائي المنمذج للتحويل الحادث أثناء المعايرة.

3. يمثل منحنى الشكل 2 تطور  $pH$  المزيج بدلالة حجم الحمض المضاف  $V_A$ .



1.3. عرّف نقطة التكافؤ ثم عيّن إحداثيتها.

2.3. احسب التركيز المولي  $c_A$ .

3.3. في غياب جهاز الـ  $pH$  متر نستعمل

الكاشف الملون أحمر الكلوروفينول مجال

تغيره اللوني  $[4, 8 - 6, 4]$ .

1.3.3. عرّف الكاشف الملون.

2.3.3. هل الكاشف أحمر الكلوروفينول

مناسب في هذه المعايرة؟ علّل.

3.3.3. حدّد حجم الحمض المضاف لكي

تتحقق النسبة  $[NH_4^+]_f = 5[NH_3]_f$ .

4. تأكّد بياناً من قيمة  $pKa$  الثنائية  $NH_4^+(aq) / NH_3(aq)$  مع شرح الطريقة المتبعة.

## الموضوع الثاني

يحتوي الموضوع الثاني على 04 صفحات ( من الصفحة 05 من 08 إلى الصفحة 08 من 08 )

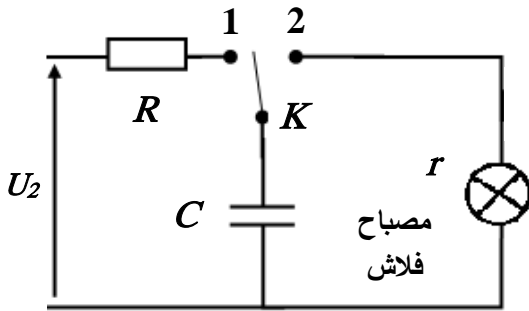
التمرين الأول: (04 نقاط)

تستعمل المكثفات في عدة أجهزة كهربائية منها آلة التصوير الفوتوغرافي، والتي تساهم أساسا في إعطاء مصباح الفلاش ومضة ساطعة والذي يحتاج لتوتر أكبر من 250 V لحدوث توهج كافي يسمح بأخذ صورة جيدة.

يهدف هذا التمرين إلى دراسة مبدأ عمل وماض (فلاش) آلة تصوير.

من أجل ذلك يُستعمل عمود كهربائي قوته المحركة الكهربائية  $U_1 = 1,5 \text{ V}$ ، والذي يُضخم بدارة كهربائية مناسبة إلى توتر مستمر  $U_2 = 300 \text{ V}$  لتغذية دارة المكثفة كما في الشكل 1.

معطيات: سعة المكثفة  $C = 150 \mu\text{F}$ ، مقاومة الناقل الأومي  $R = 1 \text{ k}\Omega$ .



الشكل 1

1. نضع البادلة K في الوضع 1.

1.1. فسّر ماذا يحدث على مستوى لبوسي المكثفة.

2.1. تعطى عبارة ثابت الزمن  $\tau = RC$ .

بيّن بالتحليل البعدي أنه متجانس مع الزمن ثم احسب قيمته.

3.1. احسب قيمة الطاقة الأعظمية  $E_{C_{max}}$  التي تخزنها المكثفة.

4.1. في حالة شحن المكثفة باستعمال عمود كهربائي قوته

المحركة الكهربائية  $U_1 = 1,5 \text{ V}$ .

1.4.1. احسب الطاقة الأعظمية  $E'_{C_{max}}$  التي تخزنها المكثفة في هذه الحالة.

2.4.1. قارن  $E_{C_{max}}$  مع  $E'_{C_{max}}$  مبينا الفائدة من شحن المكثفة بالتوتر  $U_2$ .

2. بعد شحن المكثفة كلياً تحت التوتر  $U_2$  وعند اللحظة  $t = 0$  نغير وضع البادلة K إلى الوضع 2.

1.2. مثّل الدارة الكهربائية في هذه الحالة مبيناً الجهة الحقيقية للتيار وأسهم التوترات الكهربائية.

2.2. جد المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر  $u_C(t)$  بين طرفي المكثفة.

3.2. إذا علمت أنّ حل المعادلة التفاضلية السابقة هو  $u_C(t) = U_2 e^{-\frac{t}{\tau'}}$

1.3.2. بيّن أنّ هذا الحل يتوافق مع المنحنى البياني

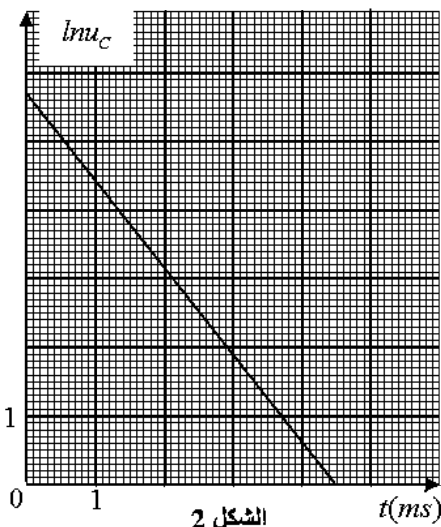
الشكل 2.  $\ln u_C = f(t)$

2.3.2. باستغلال البيان جد قيمة كل من ثابت الزمن  $\tau'$  ومقاومة

مصباح الفلاش  $r$ .

3.3.2. قارن بين قيمتي  $\tau$  و  $\tau'$  وهل تتوافقان مع مبدأ عمل وماض

(فلاش) آلة التصوير؟



الشكل 2



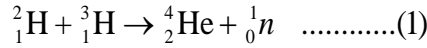
### التمرين الثاني: (04 نقاط)

معطيات:

$$1u = 931,5 \text{ MeV} / C^2, N_A = 6,023 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}, m(^{235}_{92}\text{U}) = 234,99345u, m(^{97}_{39}\text{Y}) = 96,91813u$$

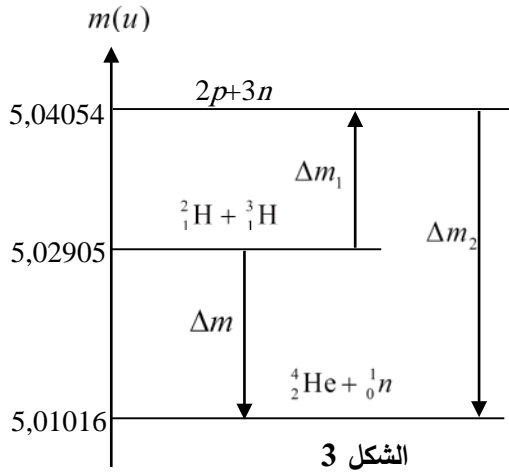
$$m(^{137}_{54}\text{I}) = 136,91787u, m(^1_0n) = 1,00866u$$

1. تعتبر الشمس مركزا لتفاعلات اندماج عدة وهي تحتوي على عدة نظائر للهيدروجين والهيليوم.  
إن تفاعل الاندماج الأكثر توقعا مستقبلا في المفاعلات النووية موضح بالمعادلة:



1.1. عرّف تفاعل الاندماج.

2.1. يمثل الشكل 3 مخطط الحصيلة الكتلية للتفاعل (1).



1.2.1. ماذا يمثل كل من  $\Delta m$  و  $\Delta m_1$  ؟

2.2.1. احسب كل من  $\Delta m$ ،  $\Delta m_1$  و  $\Delta m_2$ .

3.1. علما أنّ طاقة الربط لنواة الديتريوم

$$E_\ell(^2_1\text{H}) = 2,226 \text{ MeV}, \text{ استنتج طاقة}$$

$$\text{الربط لنواة التريتيوم } E_\ell(^3_1\text{H}).$$

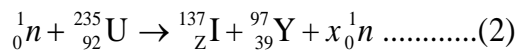
4.1. احسب طاقة الربط لنواة الهيليوم  $E_\ell(^4_2\text{He})$  والطاقة

المحررة  $E_{lib}$  من التفاعل (1) واستنتج الطاقة

المحررة  $E'_{lib}$  عند اندماج 1kg من الهيدروجين ( $^2_1\text{H} + ^3_1\text{H}$ ) يحتوي على نفس كمية المادة من  $^2_1\text{H}$  و  $^3_1\text{H}$ .

2. يستعمل اليورانيوم 235 كوقود نووي في المفاعلات النووية لغرض انتاج الطاقة الكهربائية حيث تحدث

له عدة تفاعلات نووية من بينها التفاعل التالي:



1.2. أعط تركيب نواة اليورانيوم 235.

2.2. بتطبيق قانوني الإنحفاظ، حدد كل من  $x$  و  $Z$ .

3.2. ما اسم التفاعل (2)؟

4.2. احسب الطاقة المحررة  $E_{lib}$  من التفاعل (2) واستنتج الطاقة المحررة  $E'_{lib}$  عند استعمال 1kg من اليورانيوم 235.

5.2. قارن بين قيمتي الطاقنتين المحررتين  $E'_{lib}$  و  $E_{lib}$ . ماذا تستنتج؟

### التمرين الثالث: (06 نقاط)

ندرس حركية التفاعل الحادث بين نوع كيميائي  $\text{HCOOCH}_2\text{CH}_3$  ومحلول الصودا ( $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$ ) عن طريق قياس ناقلية المزيج التفاعلي بدلالة الزمن.

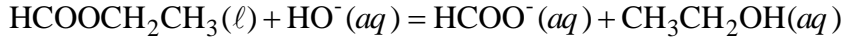
معطيات:

◀ الناقلات النوعية المولية الشاردية عند درجة الحرارة:  $25^\circ\text{C}$ .

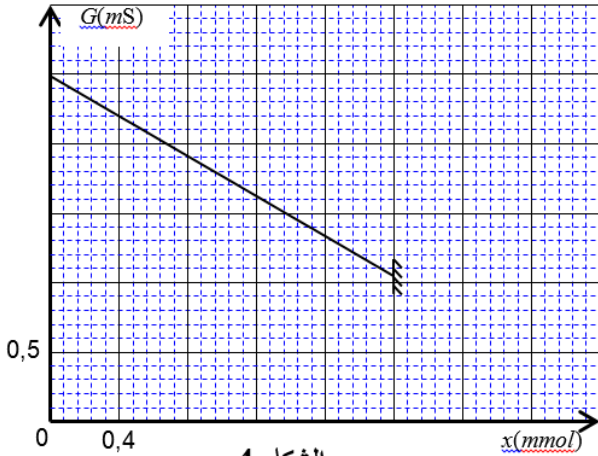
◀ يهمل التركيز المولي لشوارد الهيدرونيوم  $\text{H}_3\text{O}^+$  أمام التركيز المولي لشوارد الهيدروكسيد  $\text{HO}^-$ .



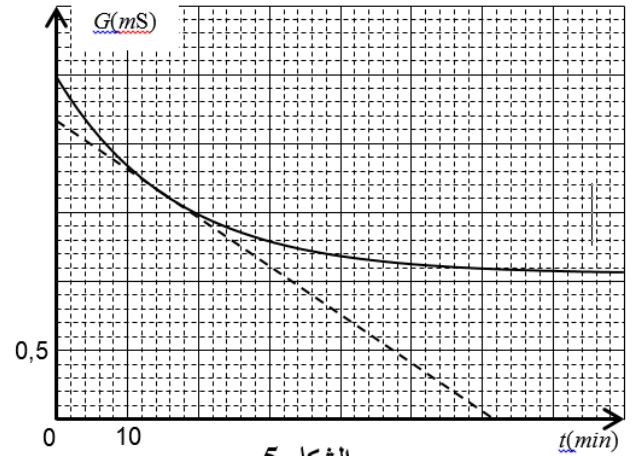
نحقق عند اللحظة  $t=0$  مزيجا من محلول الصودا حجمه  $V_0 = 200 \text{ mL}$  تركيزه المولي  $c_0$  و  $n_0 = 2 \text{ mmol}$  من النوع الكيميائي  $\text{HCOOCH}_2\text{CH}_3$ ، نعتبر حجم المزيج التفاعلي هو  $V = V_0 = 200 \text{ mL}$ . معادلة التفاعل التام المنمذج للتحويل الحاصل هي:



باستعمال برمجة مناسبة حصلنا على المنحنيين الموضحين في الشكل 4 (تطور الناقلية بدلالة تقدم التفاعل) والشكل 5 (تطور الناقلية بدلالة الزمن).



الشكل 4



الشكل 5

1. هل التفاعل الكيميائي الحادث سريع أم بطيء؟ علّل.
2. اذكر الأنواع الكيميائية المسؤولة عن ناقلية المزيج التفاعلي.
3. أنشئ جدولا لتقدم التفاعل.

4. بين أنّ ناقلية المزيج التفاعلي في لحظة  $t$  تكتب بالشكل:  $G = \frac{K}{V}(\lambda_{\text{HCOO}^-} - \lambda_{\text{HO}^-})x + K \cdot c_0(\lambda_{\text{HO}^-} + \lambda_{\text{Na}^+})$

حيث:  $K$  ثابت خلية قياس الناقلية.

5. اعتمادا على المنحنى (الشكل 4)، جد قيمة كل من ثابت الخلية  $K$  والتركيز المولي الابتدائي  $c_0$ .

6. انطلاقا من المنحنيين السابقين، جد التركيب المولي للمزيج التفاعلي عند اللحظة  $t = 15 \text{ min}$ .

7. بين أن عبارة السرعة الحجمية للتفاعل عند لحظة  $t$  تكتب بالشكل:  $v_V = \frac{1}{K(\lambda_{\text{HCOO}^-} - \lambda_{\text{HO}^-})} \cdot \frac{dG}{dt}$  ثم احسب قيمة

السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظة  $t = 15 \text{ min}$ .

### التمرين التجريبي: (06 نقاط)

بعد دراسته لموضوع السقوط الشاقولي للأجسام الصلبة في الهواء، أراد محمد تطبيق ما درسه.

ترك من شرفة منزله كرة مطاطية صغيرة متجانسة حجمها  $V = 1,13 \times 10^{-4} \text{ m}^3$  وكتلتها الحجمية  $\rho = 88,5 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$

لتسقط شاقوليا في الهواء عند اللحظة  $t=0$  دون سرعة ابتدائية من النقطة  $O$  مبدأ الفواصل الواقعة على ارتفاع

$h = 17,6 \text{ m}$  عن سطح الأرض.



معطيات: الكتلة الحجمية للهواء  $\rho_0 = 1,3 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$ ، شدة الجاذبية الأرضية  $g = 9,8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-2}$ .

ولدراسة حركة الكرة اختار معلما خطيا  $(Oz)$  محوره شاقولي موجه نحو الأسفل مرتبط

بمرجع سطح أرضي الذي نعتبره عطاليا، أنظر الشكل 6.

تخضع الكرة أثناء سقوطها لدافعة أرخميدس  $\bar{\Pi}$  وكذلك لقوة احتكاك  $\bar{f} = -k \bar{v}$  حيث  $k$

ثابت موجب، و  $v$  سرعة مركز عطالة الكرة.

1. احسب النسبة  $\frac{P}{\Pi}$  وبيّن أنه يمكن إهمال الدافعة  $\bar{\Pi}$  أمام ثقل الكرة  $\bar{P}$ .

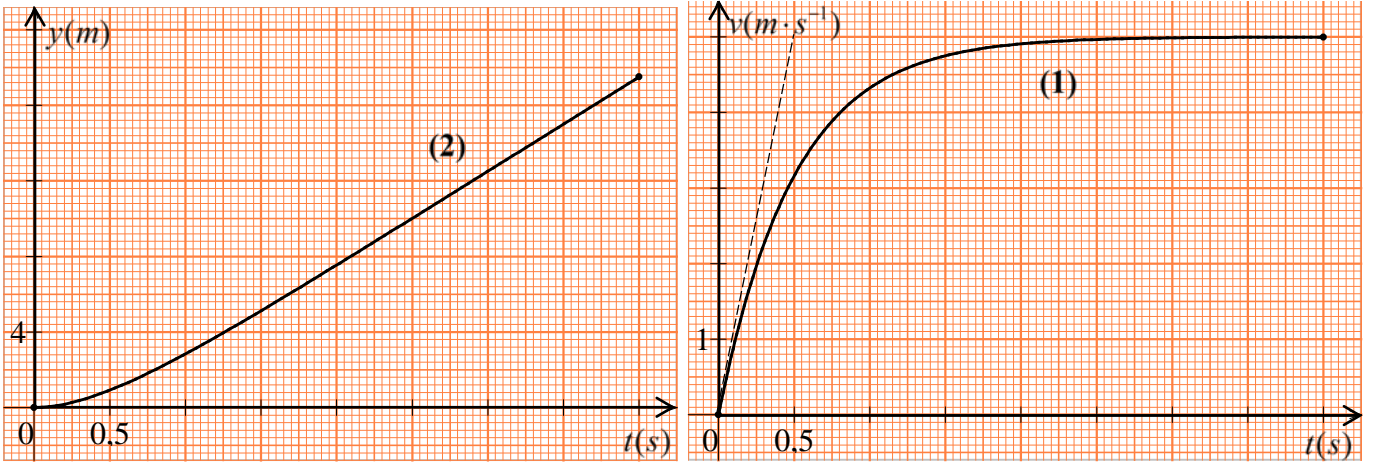
2. مثل القوى المطبقة على الكرة خلال سقوطها.

3. اكتب المعادلة التفاضلية التي تحققها السرعة  $v$  بدلالة:  $V$ ،  $\rho$ ،  $g$ ،  $k$ .

4. استنتج عبارة السرعة الحدية للكرة  $v_{lim}$ .

5. بواسطة التصوير المتعاقب واستعمال برمجة مناسبة تمكن من الحصول على المنحنيين (1) و (2) الممثلين في

الشكل 7 التطور الزمني لكل من الفاصلة  $y(t)$  وسرعة مركز عطالة الكرة  $v(t)$  أثناء السقوط.



الشكل 7

1.5. عيّن بيانياً قيمة السرعة الحدية  $v_{lim}$ .

2.5. حدّد وحدة الثابت  $k$  في الجملة الدولية للوحدات. احسب قيمته.

3.5. احسب معامل توجيه المماس للمنحنى (1) في اللحظة  $t = 0$ . وماذا يمثل فيزيائياً؟

4.5. عيّن بيانياً المدة الزمنية للسقوط.

5.5. ما هي مدة كل من النظام الانتقالي والنظام الدائم؟

6.5. تأكد من قيمة السرعة الحدية من المنحنى (2).

6. مثل كيفياً منحنى تطور السرعة بدلالة الزمن عند إهمال الاحتكاك أمام ثقل الكرة، وما طبيعة حركة الكرة عندئذ؟