

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا

الدورة الاستدراكية 2023

الموضوع

RS 27

3h	مدة الإنجاز	الفيزياء والكيمياء	المادة
5	المعامل	شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية	الشعبة أو المسلك

↳ يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة
 ↳ تعطى التعبيرات الحرفية قبل إنجاز التطبيقات العددية

يتضمن موضوع الامتحان أربعة تمارين: تمارين في الكيمياء وثلاثة تمارين في
الفيزياء



7 نقط	دراسة تحولات كيميائية	الكيمياء (7 نقط)
3 نقط	التمرين 1: النشاط الإشعاعي والطب النووي	
5 نقط	التمرين 2: ثانوي القطب RL - الدارة المتوازية RLC	الفيزياء (13 نقطة)
5 نقط	التمرين 3: حديقة الألعاب	

الموضوع

التنقيط

الكيمياء (7 نقاط): دراسة تحولات كيميائية

في مجال كيمياء المحاليل، تختلف التحولات الكيميائية حسب المزدوجات المتدخلة والشروط التجريبية. تم دراسة هذه التحولات والتي توافق في بعض الحالات تفاعلات حمض-قاعدة أو تفاعلات أكسدة-اختزال بطرق مختلفة، الشيء الذي يمكن من توقع وتتبع التطور الزمني للمجموعات الكيميائية وتحديد بعض المقادير التي تميزها.

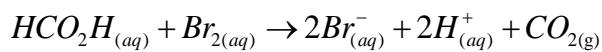
يهدف هذا التمرين إلى:

- دراسة حركية تحول كيميائي؛
- دراسة تحولات كيميائية تتدخل فيها مزدوجات من أنواع مختلفة.

1. حركية تحول كيميائي

ندخل في حوصلة محلولاً مائياً (S) لحمض الميثانويك HCO_2H كمية مادته n_1 . نضيف إليه عند اللحظة $t_0 = 0$ محلولاً مائياً لثنائي البروم $Br_{2(aq)}$ كمية مادته n_2 (حيث $n_1 < n_2$). نجعل الخليط التفاعلية عند درجة حرارة ثابتة θ_1 .

المعادلة الكيميائية للتفاعل الحاصل تكتب:



مكنت دراسة تجريبية من تحديد قيم التقدم x والسرعة الحجمية v للتفاعل عند لحظات t مختلفة. النتائج المحصلة مدرجة في الجدول أسفله.

$t(s)$	50	200	450	800	1231	1300
$x(10^{-3} mol)$	0,190	0,600	0,941	1,13	1,20	1,20
$v(10^{-6} mol.L^{-1}.s^{-1})$	2,7	1,7	0,75	0,33	0	0

1.1. باستغلال معطيات الجدول:

أ. حدد قيمة x_f التقدم النهائي للتفاعل. استنتج قيمة n_2 .

0,5
ب. حدد قيمة زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$.

0,5
ج. علل كيفياً، تغير السرعة الحجمية للتفاعل.

0,25

2.1. نعيد التجربة باستعمال نفس كميات المادة عند درجة حرارة θ_2 (حيث $\theta_1 > \theta_2$). ما تأثير ارتفاع درجة الحرارة على:

أ. السرعة الحجمية للتفاعل؟

0,25

ب. قيمة التقدم النهائي؟

0,25

2. التحول حمض - قاعدة

نحضر انطلاقاً من المحلول (S) السابق، محلولاً مائياً (S_A) تركيزه المولي C_A . نسبة التقدم النهائي للتفاعل بين حمض الميثانويك والماء في هذه الحالة هي $\tau = 0,21$.

$$\text{معطى : } pK_A(HCO_2H_{(aq)}) / HCO_2^-_{(aq)} = 3,8$$

1.2. أكتب المعادلة الكيميائية للتفاعل حمض الميثانويك والماء.

0,5

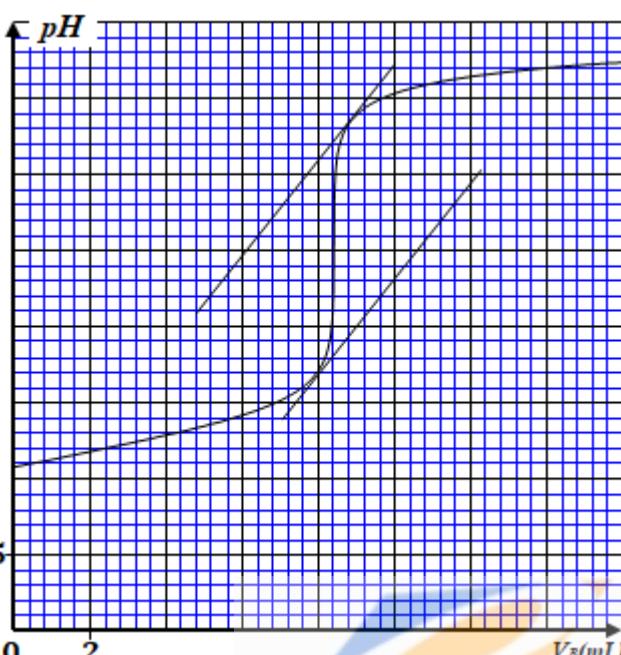
$$2.2. \text{ بين أن } C_A = \frac{1-\tau}{\tau^2} \cdot 10^{-pK_A}. \text{ أحسب قيمة } C_A.$$

0,75

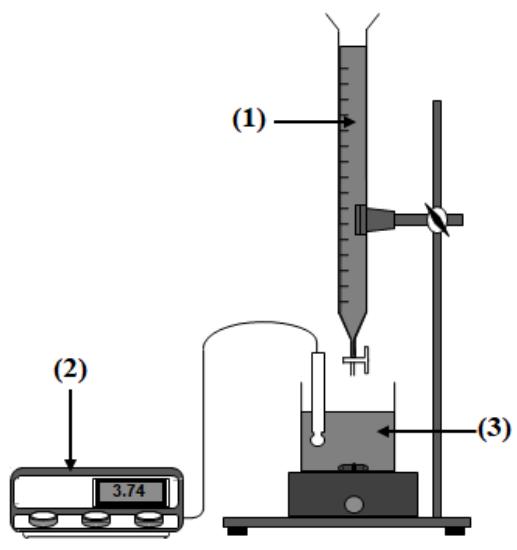
3.2. أوجد قيمة pH المحلول (S_A).

0,5

4.2. نعایر، باستعمال التركيب الممثل في الشكل (1) الحجم $V_A = 30 \text{ mL}$ من محلول (S_A) بواسطة محلول مائي (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم $\text{Na}_{(aq)}^+ + \text{HO}_{(aq)}^- \rightarrow \text{NaOH}$ تركيزه المولي $C_B = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. يمثل منحنى الشكل (2) تغيرات pH الخليط بدلالة الحجم V_B للمحلول (S_B) المضاف خلال المعايرة.



(الشكل)(2)



(الشكل)(1)

أ. سُمّ عناصر التركيب المرقمة 1 و 2 و 3.

ب. أُوجِد إِحْدَاثِي نقطَة التكافُؤ.

ج. أُوجِد مِن جَديْد قِيمَة C_A .

د. حَدَد مِن بَيْنِ الْكَوَاشِفِ الْمَلُونَة أَسْفَلَهُ، الْكَاشِفُ الْمَلُونُ الْأَنْسَب لِتَعْبِينِ التَّكَافُؤ.

لوينة القاعدة	منطقة الانتعاف	لوينة الحمض	الكافش الملون
أصفر	4,4 – 6,2	أحمر	أحمر المثيل
أحمر	7,2 – 8,8	أصفر	أحمر الكريزول
بنفسجي	11,0 – 12,4	أحمر	الأليزرين

3. التحول أكسدة - اختزال

لدراسة التفاعل بين النحاس وثنائي البروم في محلول، نضع في كأس:

- الحجم $V_1 = 50 \text{ mL}$ من محلول برومور النحاس II $\text{Cu}_{(aq)}^{2+} + 2\text{Br}_{(aq)}^- \rightarrow \text{CuBr}_2$ تركيزه المولي $C_1 = 4.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$;

- الحجم $V_2 = 50 \text{ mL}$ من محلول ثائي البروم $\text{Br}_{2(aq)}$ تركيزه المولي $C_2 = 4.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$.

- مسحوق النحاس.

معطيات:

- ثابتة التوازن الموافقة للمعادلة $\text{Br}_{2(aq)} + \text{Cu}_{(s)} \rightleftharpoons 2\text{Br}_{(aq)}^- + \text{Cu}_{(aq)}^{2+}$ هي $K = 1,2.10^{25}$.

- النحاس يوجد بوفرة.

أ. أعط المزدوجتين (مختزل/مؤكسد) المتداخلتين في التفاعل.

1.3. أحسب قيمة $Q_{r,i}$ خارج التفاعل عند الحالة البدئية للمجموعة الكيميائية.

2.3. حدد، معللاً جوابك، منحي تطور المجموعة الكيميائية.

3.3. حدد، معللاً جوابك، منحي تطور المجموعة الكيميائية.

0,5
0,5
0,5
0,25

0,5
0,75
0,5

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين 1 (3 نقط): النشاط الإشعاعي والطب النووي

الطب النووي تخصص طبي يستعمل خصائص النشاط الإشعاعي لأغراض طبية، حيث يكون لنويدة مشعة ما، عند لحظة معينة، نفس حظوظ التفتت لنويدة مشعة أخرى من نفس النوع، ولا يتعلّق التفتت بالشروط الفيزيائية والكيميائية التي توجد فيها النويدة.

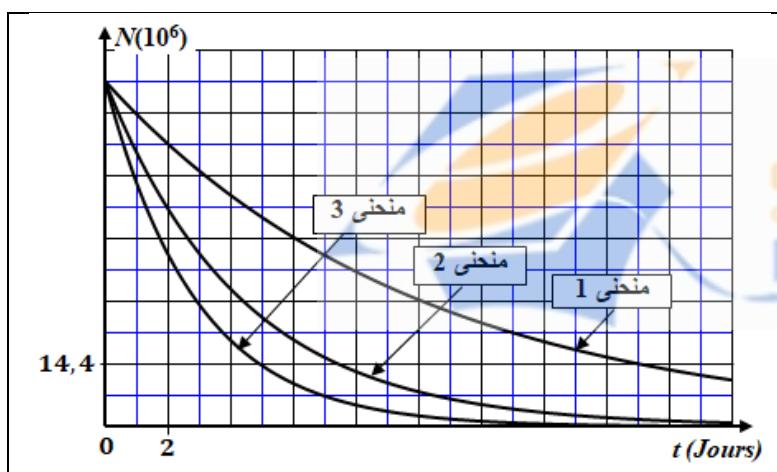
نتوفر على ثلاث عينات تحتوي كل منها على نويدة واحدة من النويدات المشعة الآتية : السماريوم 153 (Samarium) (الإيثريوم 90 Yttrium) واللوثيثيوم 177 (Lutétium). العدد البدئي للنوى في كل عينة هو نفسه: $N_0^{(153)Sm} = N_0^{(90)Y} = N_0^{(177)Lu}$.

أعمار النصف للنويات المشعة الثلاث هي كما يلي $t_{1/2}^{(153)Sm} < t_{1/2}^{(90)Y} < t_{1/2}^{(177)Lu}$.

معطيات:

النواة ^{90}Y	51 نوترون	39 بروتون	طاقة الكتلة بالوحدة (MeV)
83748,5	47918,1	36592,8	

$^{177}_{71}Lu$	$^{153}_{62}Sm$	النواة
7,85	8,23	طاقة الرابط بالنسبة لنوية ب (MeV / nucléon)



0,25

1. عرف عمر النصف لنويدة مشعة.

2. يعطي المبيان جانبه منحنين التناقص الإشعاعي للنويات المشعة الثلاث المذكورة.

1.2. أقرن، معللاً جوابك، كل منحنى بالنويدة المشعة الموافقة.

2.2. أوجد مبيانياً:

$$\bullet \text{ العدد البدئي } N_0^{(90)Y}$$

• عمر النصف للنويدة المشعة ^{90}Y .

3. نريد مقارنة استقرار النويات المشعة الثلاث.

1.3. أحسب ، بالوحدة MeV ، طاقة الرابط للنويدة المشعة ^{90}Y .

0,5

1.2

0,5

2.2

0,5

3

0,5

1.3

0,5

2.3

0,5

4

0,25

1.4

0,25

2.4

0,5

أوجد، معللاً جوابك، النواة الأكثر استقراراً من بين $^{153}_{62}Sm$ و ^{90}Y و $^{177}_{71}Lu$. تفتت النويدة المشعة ^{90}Y إلى زيركونيوم $^{90}_{40}Zr$.

.

أكتب معادلة التفتت للنويدة ^{90}Y .

.

لمعالجة ورم كبدي عند منتصف النهار (12h)، قدم طبيب وصفة تقضي بحقن عينة من الإيثريوم 90 نشاطها $a = 5.10^9 Bq$. تم تحضير هذه العينة في المختبر عند السابعة صباحاً (7h) من نفس اليوم. أوجد نشاط الإيثريوم 90 عند 7h.

التمرين 2 (5 نقط): ثانى القطب RL - الدارة المتوازية

إن وجود وشيعة في دارة كهربائية مزودة بمولد يفرض سلوكاً لها يتترجم بتغير لشدة التيار. وعند تجميع الوشيعة مع مكثف مشحون وموصل أومي فإن هذه العاشر يمكّن تكوين متذبذب حر يكون محظ تبادل طافي وتذبذبات كهربائية يمكن صيانتها.

يهدف هذا التمرين إلى:

- دراسة استجابة ثانى القطب RL خاضع لرتبة توتر؛
- الدراسة الطافية لدارة RLC متوازية.

الجزء الأول: دراسة ثنائي القطب RL

لدراسة استجابة ثنائي القطب RL لرتبة توتر صاعدة، نتوفر على المعدات الآتية:

- مولد مؤتمث للتوتر قوته الكهرومagnetique $E = 6 \text{ V}$:

- موصل أومي مقاومته $R = 10 \Omega$:

- وشيعة معامل تحريرها $L = 10 \text{ mH}$ و مقاومتها مهملة:

- قاطع التيار K .

1. اقترح تبيانية للتركيب التجاري الذي يمكن من إنجاز هذه الدراسة. 0,5

2. نغلق قاطع التيار K عند اللحظة $t_0 = 0$. ونرمز بـ i لشدة التيار المار في الدارة.

مثل، على التبيانية المقترنة، التوتر u_R بين مربطي الموصل الأومي والتوتر u_L بين مربطي الوشيعة في الاصطلاح مستقبل.

3. المعادلة التفاضلية التي تتحققها الشدة i تكتب $\frac{di}{dt} + \frac{1}{\tau} \cdot i = \frac{E}{A}$

أ.1.3. أوجد تعبيري الثابتين τ و A . 0,5

2.3. باستعمال معدلات الأبعاد، أوجد بعد τ وأحسب قيمته. 0,5

4. حل المعادلة التفاضلية يكتب $i(t) = \frac{E}{R} \cdot (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$.

1.4. أُنْقَلَ عَلَى ورقة تحريرك رقم السؤال، واكتب الحرف الموافق لاقتراح الصحيح.
تعبير التوتر بين مربطي الوشيعة بالفولط هو: 0,25

- | | | | | | | | |
|----------|--|----------|--------------------------------------|----------|---|----------|---|
| A | $u_L(t) = 6 \cdot (1 - e^{-10^3 \cdot t})$ | B | $u_L(t) = 6 \cdot e^{-10^3 \cdot t}$ | C | $u_L(t) = 0,6 \cdot e^{-10^{-3} \cdot t}$ | D | $u_L(t) = 6 \cdot e^{-10^{-3} \cdot t}$ |
|----------|--|----------|--------------------------------------|----------|---|----------|---|

2.4. أوجد، في النظام الدائم، قيمة الشدة I_0 للتيار الكهربائي. 0,25

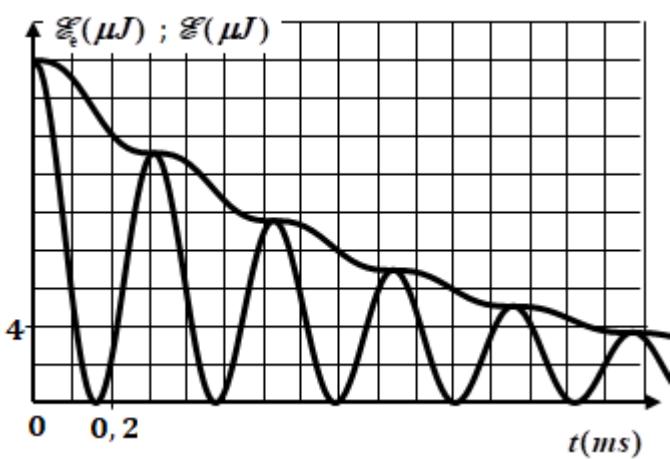
5. ما الدور الذي لعبته الوشيعة في المرحلة $t < t_0 = 5 \text{ ms}$? 0,25

الجزء الثاني: الدراسة الطافية لدارة RLC متوازية

نركب الوشيعة والموصل الأومي السابقين على التوالى مع مكثف سعته $C = 1 \mu\text{F}$ مشحون بديئيا. نغلق قاطع التيار K عند اللحظة $t_0 = 0$.

1. أثبتت المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر u_C بين مربطي المكثف. 0,5

2. مكنت دراسة تجريبية من خط منحني الطاقة الكهربائية \mathcal{E} المخزونة في المكثف والطاقة الكلية $\mathcal{E}_{\text{total}}$ للدارة (الشكل جانبه). 0,5



أ. أوجد قيمة الطاقة الكلية $\mathcal{E}_{\text{total}}$ للدارة عند اللحظة $t_0 = 0$. 0,5

استنتاج قيمة الشحنة البدئية Q_0 للمكثف عند اللحظة $t_0 = 0$. 0,5

ب. أوجد عند اللحظة $t_1 = 0,9 \text{ ms}$ قيمة الطاقة 0,25

الكهربائية \mathcal{E}_C المخزونة في المكثف وقيمة الطاقة الكلية $\mathcal{E}_{\text{total}}$ للدارة. 0,25

ج. أوجد القيمة المطلقة لشدة التيار الكهربائي i_1 في الدارة عند اللحظة t_1 . 0,5

د. فسر تناقص الطاقة الكلية للدارة. 0,25

3. لصيانت التذبذبات الكهربائية في الدارة، نضيف لها مولدا يعطي توترا $u_G(t) = k \cdot i(t)$ مع k ثابتة موجبة. 0,25

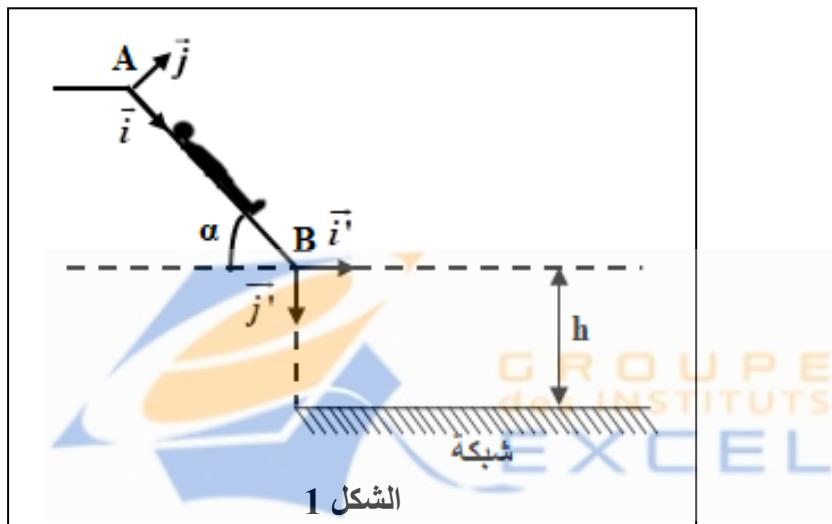
أ.3. ما القيمة التي يجب أن تأخذها k ? 0,25

2.3. أحسب قيمة دور التذبذبات الكهربائية في هذه الحالة. 0,25

التمرين 3 (5 نقط): حديقة الألعاب

تشكل حديقة الألعاب مجالاً لممارسة رياضات خاصة بالأطفال حيث تكون حركات الأطفال عموماً من نوعين وتخالف حسب طبيعة التأثيرات الميكانيكية المطبقة عليهم. ويمكن تطبيق قوانين نيوتن من تحديد تطور بعض المقادير الحركية والتحريكية المميزة لحركات الأطفال.
 يهدف هذا التمرين إلى دراسة نوعين من الحركة وتحديد بعض المقادير التي تميزها.

يوجد في حديقة للألعاب منزلق شكله ممثّل في مستوى رأسي (الشكل 1). يتكون المنزلق من:
 - جزء مستقيم $AB = L$ مائل بزاوية α بالنسبة للمستوى الأفقي؛
 - جزء للسقوط مكون من شبكة أفقية توجد على ارتفاع h من B .
 نريد دراسة حركة مركز القصور G لطفل كتلته m فوق المنزلق.



1. دراسة الحركة فوق الجزء AB
 ينطلق الطفل من الموضع A بدون سرعة بدئية. الاحتكاكات مكافئة لقوة ثابتة f لها نفس اتجاه متوجهة السرعة ومنحى معاكس.
 لدراسة حركة G نختار معلماً $(\bar{A}, \bar{i}, \bar{j})$ مرتبط بالأرض نعتبره غاليليا، ولحظة انطلاق G من A أصلًا للتاريخ $(t_0 = 0)$.

نعلم موضع G عند لحظة t بأقصولها x_G في هذا المعلم. عند $t_0 = 0$ ، $x_0 = x_0 = 0$ (الشكل 1).
 معطيات : $f = 41 \text{ N}$; $m = 20 \text{ kg}$; $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$; $\alpha = 40^\circ$

1.1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها الأقصول x_G .

2.1. حدد، معملاً جوابك، طبيعة حركة G .

3.1. خلال الحركة، يمر G من الموضع B عند اللحظة $t_B = 1,35 \text{ s}$

أ. أحسب المسافة AB .

ب. تحقق أن قيمة السرعة في B هي $v_B = 5,9 \text{ m.s}^{-1}$.

4.1. أوجد شدة القوة \vec{R} المطبقة من طرف المستوى المائل على الطفل.

0,5

0,25

0,5

0,25

0,5

2. دراسة حركة السقوط

يغادر الطفل الجزء AB في B بالسرعة \bar{v}_B ويسقط على شبكة الوقاية.

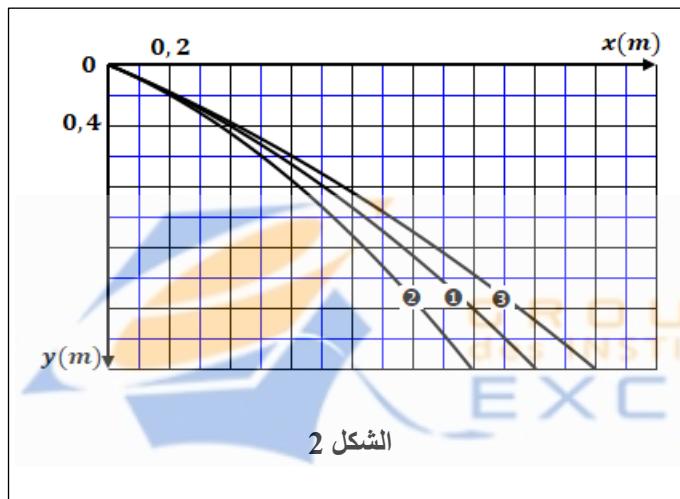
لدراسة حركة السقوط، نختار معلم $(\bar{j}', \bar{i}', \bar{t}, B)$ مرتبط بالأرض نعتبره غاليليا، لحظة مرور G من B أصلًا جديداً للتاريخ ($t_0 = 0$).

1.2. أوجد تعبير معادلة مسار حركة G في المعلم $(\bar{j}', \bar{i}', \bar{t}, B)$. استنتج طبيعته.

2.2. يسقط الطفل عند اللحظة t_p على الشبكة في موضع حيث إحداثي G هما : $(x_p = 1,6 \text{ m} ; y_p = 2 \text{ m})$.
 أ. أحسب قيمة t_p .

0,5 ب. أوجد قيمة سرعة G عند اللحظة t_p .

3.2. مكن جهاز مسح ملائم من تمثيل المسارات ① و ② و ③ لمراكم القصور لثلاثة أطفال (E_1) و (E_2) و (E_3) غادروا على التوالي الموضع B بالسرعات $v_3 = 5,8 \text{ m.s}^{-1}$ و $v_2 = 4,5 \text{ m.s}^{-1}$ و $v_1 = 3,5 \text{ m.s}^{-1}$ و (الشكل 2).



أ. اقرن كل طفل بالمسار الذي يوافقه.

0,5 ب. من الطفل الذي كانت مدة سقوطه أطول؟ علل جوابك.