

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين الآتيين:

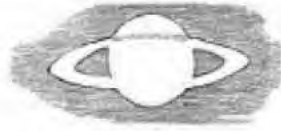
الموضوع الأول

يحتوي الموضوع الأول على (04) صفحات (من الصفحة 1 من 8 إلى الصفحة 4 من 8)

الجزء الأول: (13 نقطة)

التمرين الأول: (06 نقاط)

تمت ملاحظة كوكب زحل لأول مرة من خلال تلسكوب العالم غاليلي في عام 1605، وفي يوم 25 مارس 1655 وبفضل تلسكوب أكثر تطورا أدرك العالم الهولندي هويغنز أن ما يحيط بزحل عبارة عن حلقات يختلف مظهرها باختلاف زاوية المراقبة، كما اكتشف أيضا تيتان أكبر قمر لكوكب زحل.



تمثيل غاليلي لزحل 1605

أحد رسومات هويجنز لزحل 1655

يهدف هذا التمرين لدراسة حركة القمر تيتان بتطبيق القانون الثاني لنيوتن ومقارنتها بملاحظات هويغنز:

$G = 6,67 \times 10^{-11} N.m^2.kg^{-2}$	ثابت الجذب العام
$M_S = 5,68 \times 10^{26} kg$	كتلة كوكب زحل
$M_T = 1,34 \times 10^{23} kg$	كتلة القمر تيتان
$R = 1,22 \times 10^6 km$	نصف قطر مدار تيتان حول زحل

المعطيات:

(1) اختر المرجع المناسب للحركة من بين المراجع التالية، ثم عرّفه:

أ. الهيليومركزي ب. الجيومركزي ج. الزحل مركزي

(2) انقل الشكل -1- ومثل شعاع السرعة المدارية $\vec{v}$ وشعاع

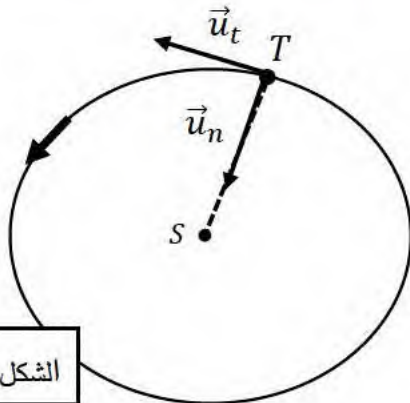
القوة $\vec{F}_{S/T}$ التي يؤثر بها زحل على تيتان.

(3) أكتب العبارة الشعاعية للقوة $\vec{F}_{S/T}$ بدلالة: $\vec{u}_n, R, M_T, M_S, G$

(4) بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على مركز عطالة القمر T :

أ) أعط مميزات شعاع تسارع مركز عطالة القمر، ثم استنتج طبيعة حركته.

ب) أوجد عبارة السرعة المدارية v ، ثم أحسب قيمتها.



الشكل 01

(ج) استنتج عبارة الدور T_T ، ثم أحسب قيمته.

(د) ذكر بنص القانون الثالث لكبلر ، ثم أحسب النسبة $\frac{T^2}{R^3}$

كتب هويغنز: "...بعد 25 مارس 1655 وبالتحديد في 10 أبريل شوهد القمر في نفس الموقع الذي كان يشغله في التاريخ الأول، وبالمثل في يومي 3 و 19 أبريل من نفس العام ...، ومع اخذ هذه النتائج بعين الاعتبار قمت برسم محيط دائرة تمثل مدار القمر" (الشكل 02)

(5) هل النتائج التي توصل إليها العالم هويغنز تتطابق مع نتائج الدراسة؟

علل

الشكل 02



التمرين الثاني: (07 نقاط)

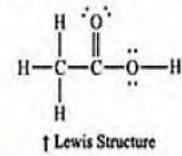
يهدف هذا التمرين إلى دراسة تفاعل حمض الإيثانويك مع:

– أولا : مع الماء.

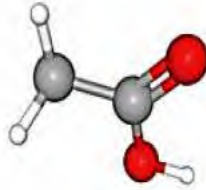
– ثانيا : مع محلول مائي لميثانوات الصوديوم.

– ثالثا : مع محلول هيدروكسيد الصوديوم.

Acetic acid (CH_3COOH)



● Oxygen
● Carbon
● Hydrogen



I. دراسة محلول مائي لحمض الإيثانويك:

نحضر حجما V من محلول مائي S_A لحمض الإيثانويك CH_3COOH تركيزه المولي

$$C_A = 5.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1} \text{ أعطى قياس } pH \text{ هذا المحلول القيمة } 3.05.$$

(1) أكتب معادلة تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء.

(2) نعرف نسبة حمض الإيثانويك في المحلول S_A عند حالة التوازن كما يلي:

$$\alpha(CH_3COOH) = \frac{[CH_3COOH]_{eq}}{[CH_3COOH]_{eq} + [CH_3COO^-]_{eq}}$$

(أ) بالإستعانة بجدول التقدم للتفاعل بين أن $\alpha = 1 - \tau_f$ حيث τ_f النسبة النهائية لتقدم التفاعل.

(ب) استنتج قيمة α ثم حدد الصفة الغالبة عند التوازن.

(3) أحسب ثابت الحموضة K_a للثنائية (CH_3COOH/CH_3COO^-) ، ثم بين أن قيمة

$$pK_{a1} = pK_a(CH_3COOH/CH_3COO^-) = 4.79$$

II. دراسة تفاعل حمض الإيثانويك مع شاردة الميثانوات :

– نمزج حجما V_1 من المحلول S_A مع حجم $V_2 = V_1$ من محلول مائي S_B لميثانوات الصوديوم

. $C_B = C_A$ تركيزه المولي ($Na^+ + HCOO^-$)

(1) أكتب معادلة التفاعل الذي يحدث بين شوارد الميثانوات وحمض الإيثانويك.

(2) أكتب عبارة كسر التفاعل عند التوازن Q_{rf} ، ثم بين أنه يمكن كتابتها من الشكل $Q_{rf} = \frac{10^{-pKa1}}{10^{-pKa2}}$ أحسب قيمته

علما أن $pKa_2 = pKa (HCOOH/HCOO^-) = 3.75$

(3) أكتب عبارة pH المزيج بدلالة pKa_1 و pKa_2 ، ثم أحسب قيمته.

III. دراسة تفاعل معايرة حمض الإيثانويك بواسطة هيدروكسيد الصوديوم:

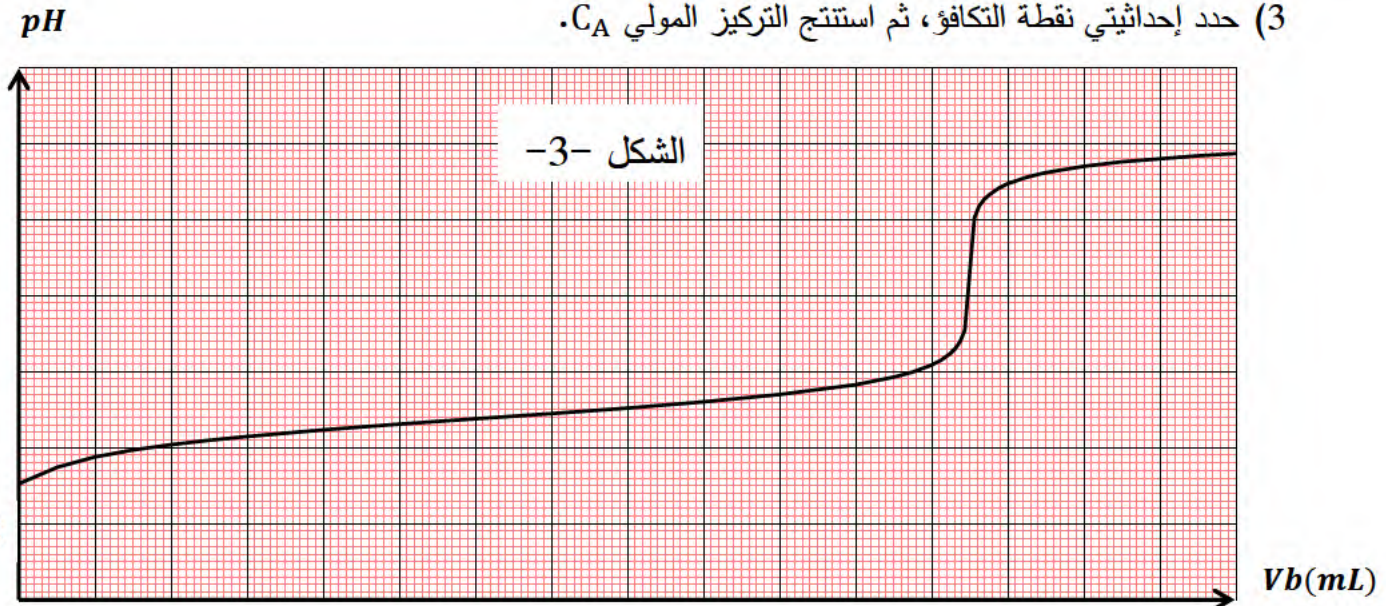
للتأكد من قيمة C_A ، نعاير حجما $V_A = 20mL$ من المحلول S_A بواسطة محلول مائي S_B لهيدروكسيد الصوديوم ($Na^+ + OH^-$) تركيزه المولي $C_b = 4 \cdot 10^{-2} mol.L^{-1}$ مكنت القياسات التجريبية من رسم المنحنى البياني الممثل

في الشكل -3-

(1) أرسم مخطط التركيب التجريبي لعملية المعايرة مع ذكر البيانات اللازمة

(2) أكتب معادلة تفاعل المعايرة.

(3) حدد إحداثيتي نقطة التكافؤ، ثم استنتج التركيز المولي C_A .



(4) في غياب جهاز pH متر، ماهو الكاشف الملون المناسب لهذه المعايرة من بين الكواشف التالي 2

الكاشف	الهلياننتين	أزرق البروموتيمول	الفينول فتالين
مجال التغير اللوني	4.4-3.1	7.6-6.0	10-8.2

الجزء الثاني: (07 نقاط)

التمرين التجريبي: (07 نقاط)

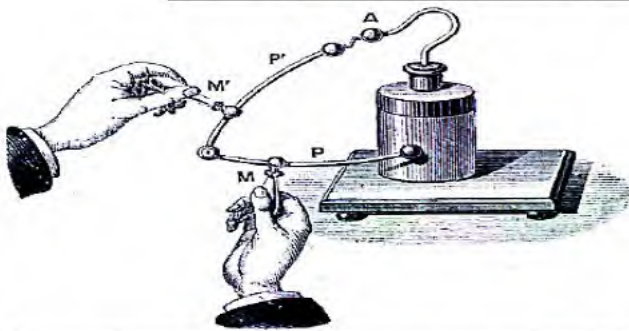
نقترح في هذا التمرين دراسة شحن مكثفة، لأجل ذلك ننجز الدارة

الكهربائية الموضحة في الشكل -4- والمكونة من:

- مولد لتوتر ثابت قوته المحركة الكهربائية E .

- ناقلان أوميان مقاومتهما R و r حيث $(R = 3r)$.

- مكثفة فارغة سعتها C .



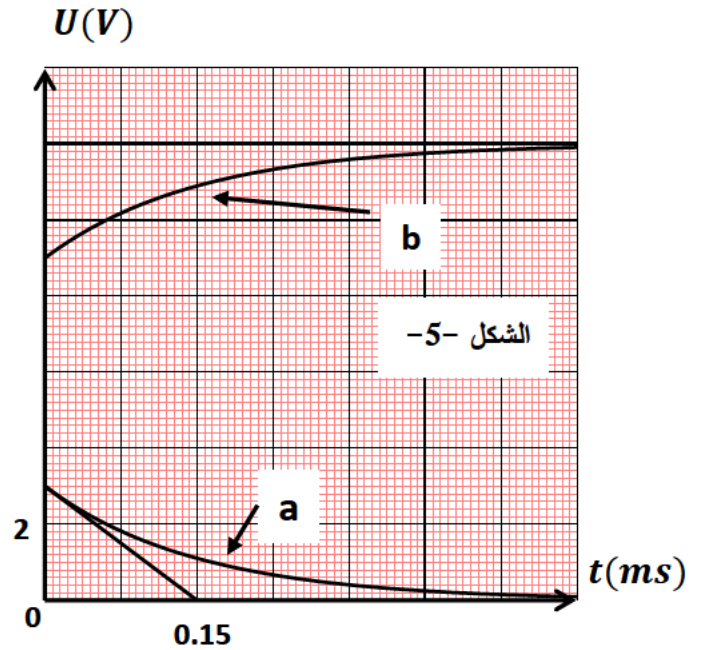
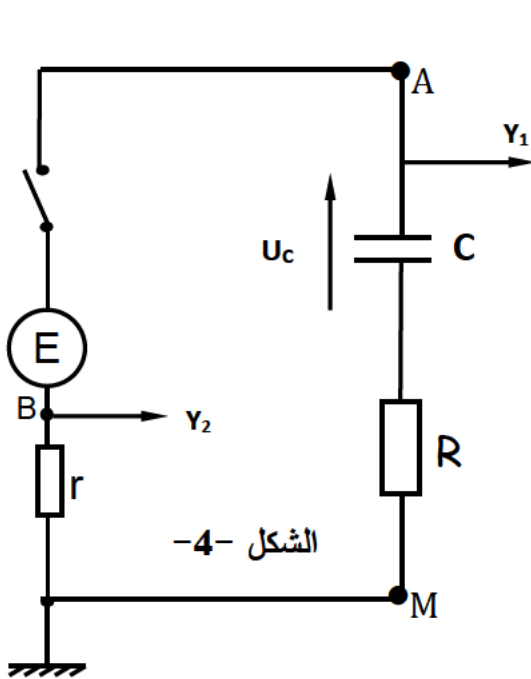
تم تصنيع أول مكثف في 1745-1746 وتعرف باسم زجاجة ليند.

- قاطعة k .

نغلق القاطعة k في لحظة نعتبرها مبدأ للأزمنة $t = 0$ ، بواسطة راسم إهتزاز مهبطي ذو ذاكرة نسجل التوترات U_{AM} و U_{BM} فنشاهد منحنيني الشكل -5-

- (1) أنقل مخطط الدارة على ورقة الإجابة وبين عليه جهة مرور التيار الكهربائي ثم مثل أسهم التوترات E , U_R , U_r .
- (2) بين أن $U_R = 3U_r$.
- (3) بتطبيق قانون جمع التوترات، جد المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر بين طرفي الناقل الأومي U_r
- (4) علما أن حل المعادلة التفاضلية السابقة من الشكل $U_r(t) = Ae^{-\frac{t}{\tau}}$ حيث A و τ ثابتين يطلب تحديد عبارتهما بدلالة ثوابت الدارة E , C , و r ، ما مدلولهما الفيزيائي؟
- (5) أوجد المعادلة الزمنية لشدة التيار $i(t)$ ، ثم استنتج المعادلة الزمنية للتوتر $U_{AM}(t)$.
- (6) أرفق كل منحنى بالتوتر المناسب.
- (7) باستغلال المنحنيين:
- (أ) أوجد قيمة E .

(ب) أحسب ثابت الزمن τ ، ثم استنتج قيم المقاومتين R و r علما أن سعة المكثفة $C = 10\mu F$



انتهى الموضوع الأول...

الموضوع الثاني يحتوي على (04) صفحات (من الصفحة 5 إلى الصفحة 8)

الجزء الأول: (13 نقطة)

التمرين الأول: (06 نقاط)

- هذا النص مأخوذ من مذكرات العالم هويغنز سنة 1690 :

>>... في البداية كنت أظن أن قوة الاحتكاك في مائع (غاز أو سائل) تتناسب طرذا مع السرعة v ، ولكن التجارب التي حققتها في باريس ، بينت لي أن قوة الاحتكاك ، يمكن أيضا أن تتناسب طرذا مع مربع السرعة v^2 ، وهذا يعني أنه إذا تحرك مُتحرك بسرعة ضعف ما كانت عليه ، يصطدم بكمية مادة من المائع تساوي مرتين ولها سرعة ضعف ما كانت لها ...>>

1- يُشير النص إلى فرضيتي هويغنز حول قوة الاحتكاك في الموائع ، يُعبر عنهما رياضيا بالعلاقين :

$$\{ f = kv \dots \dots \dots (01)$$

$$\{ f = kv^2 \dots \dots \dots (02)$$

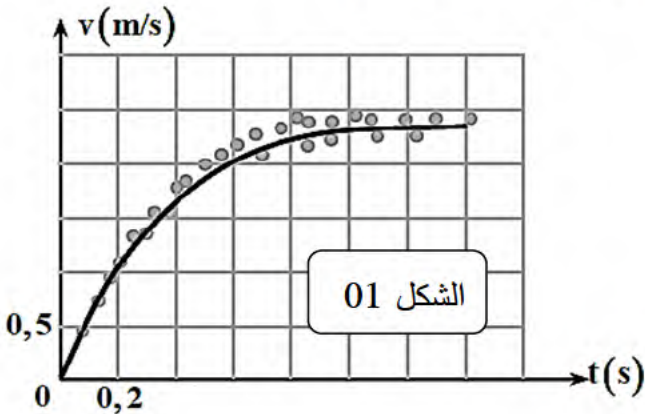
- حيث f : شدة قوة الاحتكاك

v : سرعة مركز عطالة المتحرك

k و k' : ثابتان موجبان

- ارفق بكل علاقة التعبير المناسب (من النص) عن كل فرضية .

2- للتأكد من صحة الفرضيتين ، تم تسجيل حركة البالونة تسقط في الهواء . سمح التسجيل بالحصول على سحابة من النقاط ، تمثل تطور سرعة مركز عطالة البالونة ، في لحظات زمنية معينة (الشكل 01) .



1-2- يعتبر المرجع السطحي الأرضي أقل دقة من

المراجع العملية المعروفة (المركزي الأرضي والمركزي

الشمسي) اشرح هذا .

2-2- مثل القوى المطبقة على مركز عطالة البالونة عند

$t = 0$ ، وفي النظام الانتقالي، والنظام الدائم .

3-2- أكتب نص مبدأ التحريك (القانون 2 لنيوتن) .

4-2- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن ، واعتماد الفرضية

الأولى ($f = kv$) ، أكتب المعادلة التفاضلية لحركة سقوط البالونة بدلالة : (ρ_0) الكتلة الحجمية للهواء ،

(ρ) الكتلة الحجمية للبالونة ، (m) كتلة البالونة (g) تسارع الجاذبية الأرضية ، (k) ثابت التناسب

5-2- بين أن المعادلة التفاضلية للحركة يمكن كتابتها من الشكل : $\frac{dv}{dt} + Bv = A$ حيث A و B ثابتان

6-2- اعتمادا على البيان الشكل (01) (سحابة النقاط) :

أ- ناقش تطور السرعة ثم التسارع

ب- حدد طبيعة الحركة في كل طور واستنتج قيمة السرعة الحدية v_{lim} .

3- رُسم على نفس المنحنى السابق (سحابة النقاط) ، وُفق قيمتي A و B النظريتين ، المنحنى الممثل بالخط

المستمر في الشكل (01) ، ناقش صحة الفرضية الأولى .

4- نعيد التجربة السابقة ، حيث نقوم بإسقاط البالون في الفراغ ، دون سرعة ابتدائية من النقطة O التي نعتبرها مبدأ

الفواصل والازمنة على المحور الشاقولي (OZ) موجه نحو الأسفل ، من سطح الأرض على ارتفاع $h = 20 \text{ m}$

أ- عرف السقوط الحر

ب- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على البالون أوجد المعادلة الزمنية للسرعة ، ثم المعادلة الزمنية للحركة (الفاصلة) .

ت- ماهي المدة الزمنية المستغرقة ، استنتج سرعة اصطدامها بالأرض .

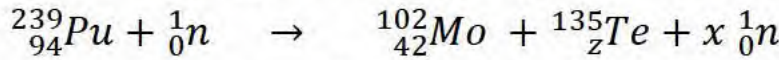
ث- ارسم كيفيا منحنى تغيرات السرعة بدلالة الزمن في هذه الحالة $v = f(t)$.

حيث $g = 10 \text{ m/s}^2$

التمرين الثاني: (07 نقاط)

- الجزء الأول : يستعمل البلوتونيوم ^{239}Pu كوقود في المحطات النووية ، وعندما تقذف نواة بنترون تتشطر الى نواتين

ونيترونات ينمذج احد التفاعلات الممكنة لانشطار ^{239}Pu بالمعادلة النووية التالية :



1- أكتب نص قانوني الانحفاظ في التفاعلات النووية ، ثم عين قيمة x و z .

2- أ- أحسب الطاقة المحررة عن انشطار نواة واحدة من اليوتونيوم ^{239}Pu ، واستنتج النقص في الكتلة Δm

ب- ضَع مخططا طاقياً يمثل الحصيلة الطاقوية لتفاعل نواة البلوتونيوم .

3- يستهل المفاعل النووي كل يوم (24 h) كتلة من البلوتونيوم ^{239}Pu قدرها 39 g .

- أحسب الاستطاعة المتوسطة للمفاعل النووي .

4- أ- ماذا يمثل المنحنى المقابل ؟

(الشكل 02) ، وما الفائدة منه؟

ب- ماذا تمثل المنطقة من المنحنى المحصورة

في المجال: $190 < A < 20$ ؟

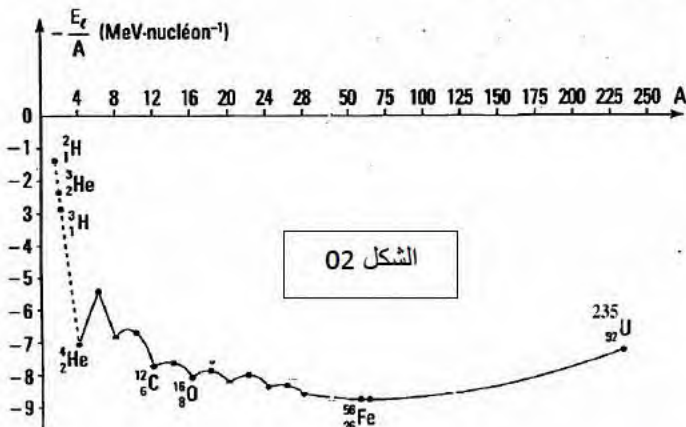
ثم أذكر آلية استقرار باقي الأنوية

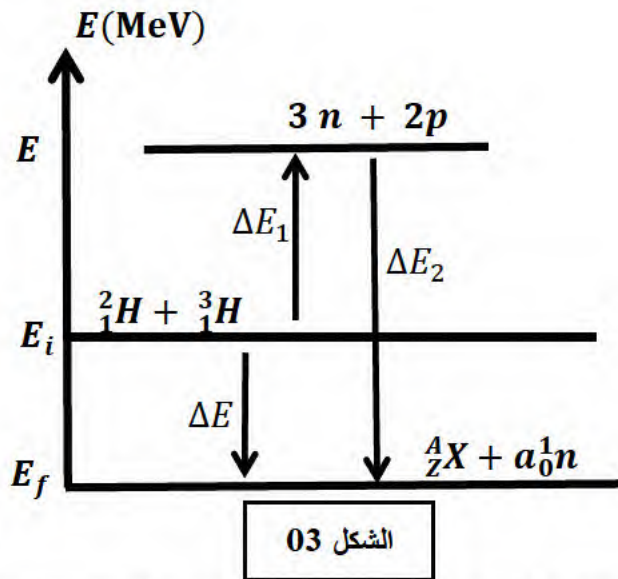
ج- أعد رسم المنحنى بشكل كيفي وحدد عليه

مواضع الانوية : ^{239}Pu ، $^{102}_{42}\text{Mo}$ ، $^{135}_{52}\text{Te}$ مع تحديد النواة الأكثر استقرارا بينها.

-الجزء الثاني : لدراسة آلية تفاعل الاندماج النووي بين نظيري الهيدروجين ^2_1H و ^3_1H تحصلنا على مخطط الحصيلة

الموافق (الشكل 03) .





1- أكتب معادلة التفاعل النووي الحادث .

2- ماذا يمثل ΔE ، ΔE_1 ، ΔE_2 ؟

- أحسب قيمة كل منهما

3- أحسب الطاقة المحررة من اندماج 1g من

2_1H مع 1,5g من 3_1H .

- المعطيات :

$$N_A = 6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

$$1u = 931,5 \text{ MeV}/c^2$$

$$1\text{MeV} = 1,6 \times 10^{-13} \text{ joule}$$

النواة	$^{135}_{52}\text{Te}$	$^{102}_{42}\text{Mo}$	$^{239}_{94}\text{Pu}$	^4_2He	^3_1H	^2_1H
$\frac{E_l}{A} \left(\frac{\text{MeV}}{\text{nucl}} \right)$	8,3	8,6	7,5	7,1	2,8	1,1

الجزء الثاني : (07 نقطة)

التمرين التجريبي (07 نقاط)

- قارورة تحتوي محلولاً (S_0) لحمض الآزوتيد HNO_2 محضر حديثاً ، لمعرفة تركيزه المولي C_0 نقترح تجربتين

مختلفتين الأولى تعتمد على المعايرة الـ pH متريّة والثانية تعتمد على متابعة التفكك الذاتي للحمض .

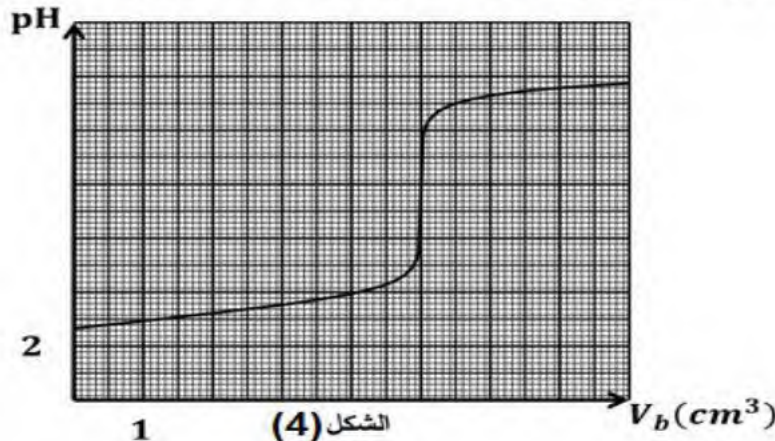
- التجربة الأولى:

انطلاقاً من المحلول (S_0) نحضر محلولاً (S) ممدد 250 مرة لحمض الآزوتيد تركيزه المولي C_a ، نأخذ من المحلول

(S) حجماً $V_a = 20\text{ml}$ ، ونعايره بواسطة هيدروكسيد الصوديوم ($\text{Na}^+ + \text{HO}^-$) الذي تركيزه المولي

$C_b = 0,01\text{mol/l}$ ، باستعمال لاقط pH متر وواجهة دخول موصولة بجهاز اعلام آلي مزود ببرمجية مناسبة

تحصلنا على المنحنى البياني ($pH = f(V_b)$) الشكل (04) ، حيث V_b حجم الأساس المضاف اثناء المعايرة .



1. اكتب معادلة تفاعل المعايرة.

2. حدد احداثيات نقطة التكافؤ .

3. أحسب التركيز المولي C_a للمحلول (S)

- استنتج C_0 للمحلول (S_0).

4. حدد قيمة الـ pKa للثنائية ($\text{HNO}_2/\text{NO}_2^-$)

5. احسب K ثابت التوازن لتفاعل المعايرة

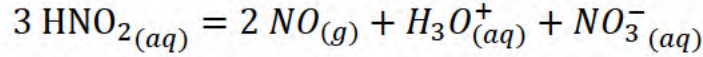
- وماذا تستنتج ؟

6. عند إضافة حجم $V_b = 2,5 \text{ ml}$

احسب t_r لتفاعل المعايرة ، وماذا تستنتج ؟

- التجربة الثانية:

يتفكك حمض الأزوتيد ببطء بتفاعل تام الى حمض الأزوت وغاز أحاديالازوت وفق المعادلة التالية :



نأخذ من المحلول حجما $V = 60 \text{ ml}$ من المحلول (S_0) نضعها في دورق ونسدها بإحكام ونوصله بجهاز قياس الضغط كما في الشكل (05)، خلال التجربة تكون درجة الحرارة ثابتة $\theta = 25^\circ\text{C}$ و نهمل كمية مادة NO المنحلة في الماء، نقوم بتسجيل ، قيم الضغط خلال ازمة مختلفة ، نسجل النتائج المتحصل عليها في الجدول الآتي :

$t \text{ (h)}$	0	10	20	40	60	80	100	120
$P \times 10^5 \text{ (Pa)}$	1,02	1,26	1,41	1,55	1,60	1,63	1,64	1,64
$n_{\text{NO}} \text{ (mol)}$								

1. أنجز جدول لتقدم تفاعل تفكك حمض الأزوتيد

2. بين أن كمية مادة غاز الأزوت n_{NO} تعطى بالعلاقة التالية:

$$n_{\text{NO}} = \frac{(P - P_0) V_g}{RT}$$

- حيث : P_0 الضغط الابتدائي في الدورق الناتج عن الهواء

و P الضغط الكلي الذي يقيسه الجهاز و V_g حجم

الغازات في الدورق $V_g = 1 \text{ L}$.

3. اكمل الجدول ثم ارسم البيان $n = f(t)$ على ورقة مليمتريّة وذلك بختيار سلم مناسب

4. اعتمادا على البيان حدد كل من : التقدّم الأعظمي x_{max} ، ثم إستنتج قيمة c_0 و قارنها مع القيمة المحسوبة

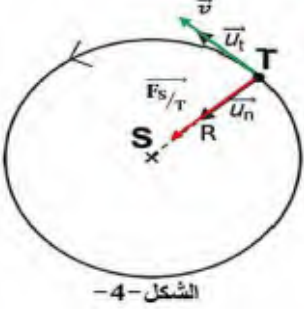
سابقا ، ثم زمن نصف التفاعل

5. أحسب السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظة $t = 60 \text{ h}$

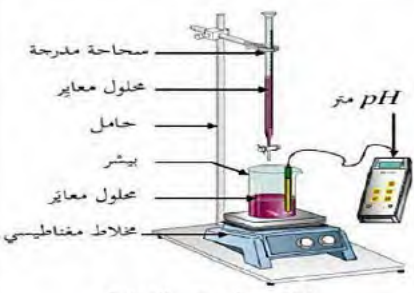
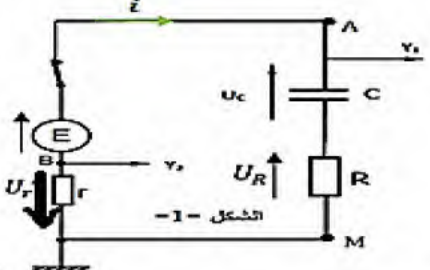
يعطى $R = 8,31 \text{ SI}$ ، $P = P_0 + P_{\text{NO}}$ ، $Ke = 10^{-14}$

انتهى الموضوع الثاني...

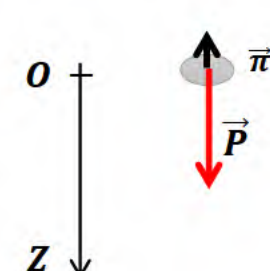
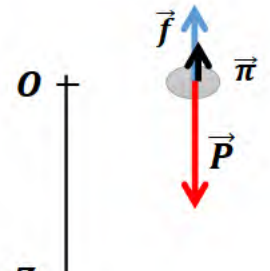
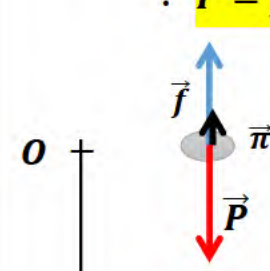
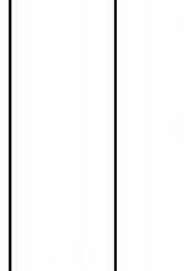
أساتذة المادة يتمنوا لكم كل التوفيق في شهادة البكالوريا ان شاء الله

العلامة		عناصر الإجابة - الموضوع الأول
المجموع	مجزأة	
0.5	0.25	الجزء الأول: (13 نقطة) التمرين الأول: (06 نقاط) (1) المرجع المناسب للحركة: ج . الزحل مركزي تعريفه: هو مرجع مبدؤه مركز كوكب زحل ومحاوره الثلاثة متجهة نحو ثلاثة نجوم ثابتة نعتبره غاليليا خلال الدراسة.
	0.25	
1	2×0.5	(2) تمثيل شعاع السرعة المدارية $\vec{v}$ وشعاع القوة $\vec{F}_{S/T}$: 
0.5	0.5	(3) العبارة الشعاعية للقوة: $\vec{F}_{S/T} = G \frac{M_S M_T}{R^2} \vec{u}_n$.
3.5	0.25	(4) بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على مركز عطالة القمر في المرجع الزحل مركزي: أ) مميزات شعاع التسارع: $\vec{F}_{S/T} = M_T \cdot \vec{a}$, $\sum \vec{F}_{ext} = m\vec{a}$ بالاسقاط على الناظم: (1) $\dots \dots \dots a_n = G \frac{M_S}{R^2}$, $G \frac{M_S M_T}{R^2} = M_T a_n$, $F_{S/T} = M_T a_n$ بالاسقاط على المماس: (2) $\dots \dots \dots v = Cste$, $0 = M_T a_t \Rightarrow a_t = 0 \Rightarrow \frac{dv}{dt} = 0$ ومنه شعاع التسارع: المبدأ: مركز عطالة القمر ، الحامل: ناظمي ، الجهة: نحو مركز كوكب زحل ، الشدة: $\frac{GM_S}{R^2}$ طبيعة الحركة: دائرية منتظمة. ب) عبارة السرعة المدارية: $a_n = \frac{v^2}{R} \Rightarrow \frac{GM_S}{R^2} = \frac{v^2}{R} \Rightarrow$ $v = \sqrt{\frac{GM_S}{R}} = \sqrt{\frac{6,67 \times 10^{-11} \times 5,68 \times 10^{26}}{1,22 \times 10^9}} = 5,57 \times 10^3 \text{ m.s}^{-1}$ ج) عبارة الدور: $T_T = \frac{2\pi R}{v} = \frac{2\pi(1,22 \times 10^9)}{5,57 \times 10^3} = 1,38 \times 10^6 \text{ s}$ د) نص القانون الثالث لكبلر: مربع الدور للكوكب يتناسب طرذا مع مكعب البعد المتوسط للكوكب عن الشمس حساب النسبة: $\frac{T^2}{R^3} = \frac{(1,38 \times 10^6)^2}{(1,22 \times 10^9)^3} = 1,05 \times 10^{-15} \text{ s}^2 \cdot \text{m}^{-3}$
	0.25	
	0.25	
	0.25	
	0.25	
	0.25	
	0.25	
	0.25	
	0.25	
	0.25	
0.5	0.25	(5) نعم النتائج التي توصل إليها العالم هويغنز تتوافق مع نتائج الدراسة: التعليق: النتيجة التي توصل لها هويغنز $T = 16 \text{ jours}$ نتائج الدراسة $T = 1,38 \times 10^6 \text{ s} = 15,97 \text{ jours}$
0.5	0.5	التمرين الثاني: (07 نقاط) أ. دراسة محلول مائي لحمض الإيثانويك : (1) معادلة تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء : $CH_3COOH_{eq} + H_2O_{(l)} = CH_3COO^-_{eq} + H_3O^+_{(aq)}$

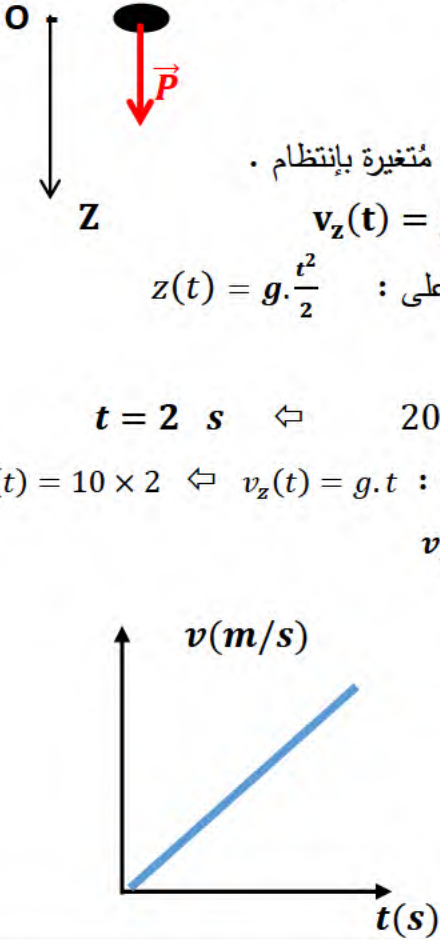
1.25	0.25	المعادلة		$CH_3COOH_{eq} + H_2O_{(l)} = CH_3COO^-_{eq} + H_3O^+_{(aq)}$			(2) جدول التقدم	
		الحالة	التقدم	كمية المادة بالمول				
		الإبتدائية	0	$C_A V$	زيادة	0		0
		الانتقالية	x_t	$C_A V - x_t$		x_t		x_t
		النهائية	x_f	$C_A V - x_f$		x_f		x_f
	0.25	(أ) تبين أن :						
		$\alpha = 1 - \tau_f$						
		0.25	$\tau_f = \frac{x_f}{x_{max}} = \frac{[CH_3COO^-]_{eq}}{C_0}$					
		0.25	$\alpha(CH_3COOH) = \frac{[CH_3COOH]_{eq}}{[CH_3COOH]_{eq} + [CH_3COO^-]_{eq}} = \frac{C_0 - [CH_3COO^-]_{eq}}{C_0 - [CH_3COO^-]_{eq} + [CH_3COO^-]_{eq}}$					
		0.25	$= \frac{C_0 - [CH_3COO^-]_{eq}}{C_0} = 1 - \frac{[CH_3COO^-]_{eq}}{C_0} = 1 - \tau_f$					
0.25	(ب) إستنتاج قيمة α :							
	$= \alpha = 1 - \tau_f = 1 - \frac{10^{-pH}}{C_0} = 1 - \frac{10^{-3,05}}{5.10^{-2}} = 0,91 \Rightarrow \alpha = 91\%$							
	الصفة الغالبة عند التوازن هي الصفة الحمضية							
0.75	0.25×2 0.25	(3) ثابت الحموضة Ka للثنائية (CH_3COOH/CH_3COO^-) :						
$Ka = \frac{[CH_3COO^-]_{eq}[H_3O^+]_{eq}}{[CH_3COOH]_{eq}} = \frac{(10^{-pH})^2}{C_0 - 10^{-pH}} = 1,62 \cdot 10^{-5}$								
$pKa1 = -\log Ka = -\log 1,62 \cdot 10^{-5} = 4,79$								
0.5	0.5	II. دراسة تفاعل حمض الإيثانويك مع شاردة الميثانوات :						
(1) معادلة التفاعل بين شوارد الميثانوات وحمض الإيثانويك :								
$HCOO^-_{eq} + CH_3COOH_{eq} = HCOOH_{eq} + CH_3COO^-_{eq}$								
0.75	0.25×2 0.25	(2) عبارة كسر التفاعل عند التوازن :						
$Qr_f = \frac{[CH_3COO^-]_{eq}[HCOOH]_{eq}}{[CH_3COOH]_{eq}[HCOO^-]_{eq}} \times \frac{[H_3O^-]}{[H_3O^+]} = \frac{ka_1}{ka_2} = \frac{10^{-pka1}}{10^{-pka2}}$								
$Qr_f = \frac{10^{-4,79}}{10^{-3,75}} = 9,12 \times 10^{-2}$ - حساب قيمته :								
0.75	0.25 0.25 0.25	(3) عبارة pH المزيج بدلالة pKa_1 و pKa_2 :						
$ka_1 = \frac{[CH_3COO^-]_f[H_3O^+]_f}{[CH_3COOH]_f}$; $ka_2 = \frac{[HCOO^-]_f[H_3O^+]_f}{[HCOOH]_f}$								
$[CH_3COO^-]_{eq} = [HCOOH]_{eq}$ و $[CH_3COOH]_{eq} = [HCOO^-]_{eq}$								
$ka_1 = \frac{[HCOOH]_{eq}[H_3O^+]_f}{[HCOO^-]_{eq}} = \frac{[H_3O^+] \times [H_3O^+]}{ka_1}$								
$= 10^{-pka1-pka2} ka_1 = \frac{(10^{-pH})^2}{ka_2} \Rightarrow (10^{-pH})^2 = ka_1 \times ka_2$								
$10^{-pH} = 10^{-\left(\frac{pka1+pka2}{2}\right)} \Rightarrow pH = \frac{pka1 + pka2}{2} = \frac{4,79 + 3,75}{2} = 4,27$								

0.5	0.5	III. دراسة تفاعل معايرة حمض الإيثانويك بواسطة هيدروكسيد الصوديوم: (1) مخطط التركيب التجريبي لعملية المعايرة:  التركيب التجريبي للمعايرة
0.5	0.5	(2) معادلة تفاعل المعايرة : $CH_3COOH_{eq} + OH^-_{eq} = CH_3COO^-_{eq} + H_2O_{(l)}$
1	0.5 0.25 0.25	(3) إحداثيتي نقطة التكافؤ: $E = (25 \text{ ml} ; 8,4)$ التركيز المولي C_A : عند التكافؤ $C_A V_A = C_b V_{bE} \Rightarrow C_A = \frac{C_b V_{bE}}{V_A} = \frac{4 \cdot 10^{-2} \times 25}{20} = 5 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$
0.5	0.5	(4) في غياب جهاز الـ pH متر، الكاشف الملون المناسب لهذه المعايرة هو : الفينول فيتالين
1	0.25×4	الجزء الثاني: (07 نقاط) التمرين التجريبي: (07 نقاط) (1) تمثيل جهة مرور التيار الكهربائي وأسهم التوترات: 
0.5	0.5	(2) $U_R = R \times i = 3r \times i = 3U_r$
0.75	0.25 0.25 0.25	(3) المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر بين طرفي الناقل الأومي U_r: بتطبيق قانون جمع التوترات $U_C + U_R + U_r = E$ $\frac{1}{C} q + 3U_r + U_r = E \Rightarrow \frac{1}{C} q + 4U_r = E$ نشتق طرفي المعادلة : $\frac{1}{C} i + 4 \frac{dU_r}{dt} = 0 \Leftrightarrow \frac{1}{C} \frac{dq}{dt} + 4 \frac{dU_r}{dt} = 0$ ومن جهة أخرى لدينا $U_r = r i$ بالتعويض نجد : $\Rightarrow \frac{1}{4Cr} U_r + \frac{dU_r}{dt} = 0$
1.25	0.25 0.25 0.25 0.25 0.25	(4) حل المعادلة التفاضلية : عند $t=0$ $U_C + 4U_r = E \Leftrightarrow U_C + U_R + U_r = E$ $U_C(0) + 4U_r(0) = E \Rightarrow 4U_r(0) = E \Rightarrow U_r(0) = \frac{E}{4} \Rightarrow A e^{-0/\tau} = \frac{E}{4} \Rightarrow A = \frac{E}{4}$ $U_r(t) = A e^{-\frac{t}{\tau}} \Rightarrow \frac{dU_r}{dt} = -\frac{A}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}}$ بالتعويض في المعادلة التفاضلية نجد : $\left(-\frac{1}{\tau} + \frac{1}{4rc}\right) A e^{-t/\tau} = 0 \Rightarrow -\frac{1}{\tau} + \frac{1}{4rc} = 0 \Rightarrow \tau = 4rc$ المدلول الفيزيائي : τ : ثابت الزمن وهو المدة الزمنية لشحن المكثف بنسبة 63%. A : التوتر الأعظمي بين طرفي الناقل الأومي r .
1	0.5×2	(5) المعادلة الزمنية لشدة التيار $i(t)$ و $U_{AM}(t)$: $i = \frac{U_r}{r} = \frac{E}{4r} e^{-\frac{t}{4rc}} ; U_{AM} = E - U_r = E - \frac{E}{4} e^{-\frac{t}{\tau}}$

1	0.5 0.5	6) المنحنى a : يمثل $U_r = U_{BM}$ يتناقص مع مرور الزمن . المنحنى b : يمثل التوتر U_{AM}
1.5	0.5 0.5 0.25 0.25	7) باستغلال البيان : (أ) قيمة E : من البيان $U_r(0) = 3 = \frac{E}{4} \Rightarrow E = 12 V$ (ب) ثابت الزمن $\tau = 0,15 ms$ قيم المقاومتين r و R : $\tau = 4rc \Rightarrow r = \frac{\tau}{4c} = \frac{0,15 \times 10^{-3}}{4 \times 10^{-6}} = 3,75 \Omega$ $R = 3 \times r = 3 \times 3,75 = 11,25 \Omega$

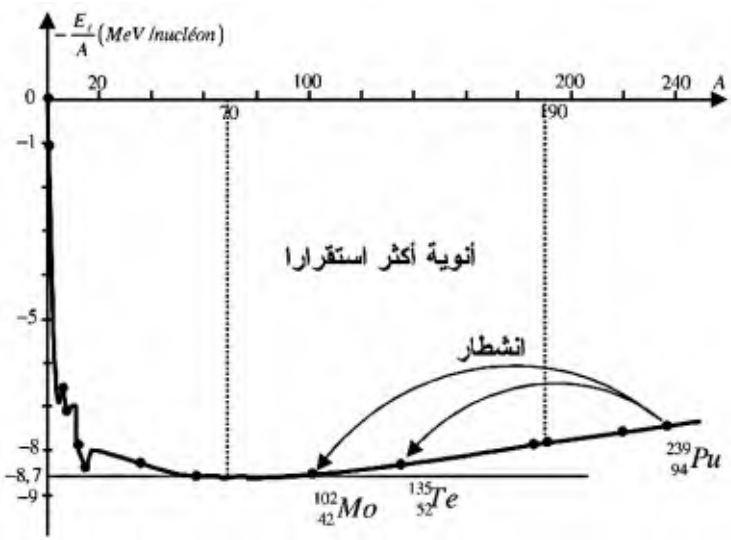
العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع 02)	
مجموع	مجزأة		
		الجزء الأول : التمرين الأول (06 نقاط) : 1- ارفاق كل عبارة بالتعبير المناسب : - الفرضية الأولى : قوة الاحتكاك تتناسب طرذا مع السرعة $f = kv \Leftrightarrow$ - الفرضية الثانية : قوة الاحتكاك تتناسب طرذا مع مربع السرعة $f = kv^2 \Leftrightarrow$	
0,50	0,50	2- 1-2- يعتبر المرجع الشمسي المركزي (الهيليوي مركزي) الابق بين المراجع العملية المعروفة لأنه يتأثر بحركة المجموعة الشمسية في المجرة ، ولكن المرجع المركزي الأرضي يتأثر بالحركة السابقة و دوران الأرض حول الشمس ، والاقل دقة هو المرجع السطحي الأرضي لأنه يتأثر بما سبق ، بالإضافة لدوران الأرض حول نفسها . 2-2- تمثيل القوى :	
		● عند اللحظة $t = 0$	● في النظام الانتقالي
		● عند اللحظة $t = 0$ الإحتكاك معدوم : $f = 0$ (لأن السرعة معدومة)	● في النظام الدائم هنا تُصبح السرعة ثابتة $v = v_{lim}$ أي مجموع القوى المؤثرة على الجملة معدوم : $P = f + \pi$
			
			
3,50	0,75	3-2 نص مبدأ التحريك : في مرجع غاليلي (عطالي) ، المجموع الشعاعي للقوى الخارجية المؤثر	

0,50	على جملة ما ، تساوي جداء الكتلة في تسارع مركز عطالتها 2-4 المعادلة التفاضلية بدلالة السرعة : - الجملة المدروسة هي بالونة - المرجع المناسب للحركة هو السطحي الأرض الذي نعتبره عطاليا أثناء مدة الدراسة - بتطبيق القانون الثاني لنيوتن : $\sum \vec{F}_{ext} = m\vec{a}$ أي : $\vec{P} + \vec{\pi} + \vec{f} = m\vec{a}$ ↪ بالإسقاط على المحور (OZ) : $P - \pi - f = ma$ نعوّض كل قوة بما يساويها - أي : - الفرضية الأولى ، في حالة سرعات صغيرة ($f = kv$) ↪ $mg - \rho_0 V g - K v = m \frac{dv}{dt}$
0,50	نقسم الطرفين على m نجد : $g - \frac{\rho_0 V g}{m} - \frac{K}{m} v = \frac{dv}{dt}$ ↪ بالتبسيط نجد : $\frac{dv}{dt} + \frac{K}{m} v = g - \frac{\rho_0 V g}{m}$ أي $\frac{dv}{dt} + \frac{K}{m} v = g \left(1 - \frac{\rho_0}{\rho} \right)$ 2-5- عبارة A و B :
0,25	بالمطابقة نجد : $\begin{cases} B = \frac{K}{m} \\ A = g \left(1 - \frac{\rho_0}{\rho} \right) \end{cases} \Leftrightarrow \begin{cases} \frac{dv}{dt} + \frac{K}{m} v = g \left(1 - \frac{\rho_0}{\rho} \right) \\ \frac{dv}{dt} + B v = A \end{cases}$ 2-6- اعتمادا على البيان : أ- تطور السرعة والتسارع : - نلاحظ بالتطور خلال الزمن السرعة تتزايد تدريجيا (نظام الانتقالي) حتى تثبت في قيمة عظمى (حدية) في النظام الدائم - التسارع يمثل المماس ، تكون قيمته اعظمية عند $t=0$ ثم تتناقص تدريجيا حتى تنعدم في النظام الدائم (∞) (المستقيم الافقي معامل توجيهه معدوم) ب- طبيعة الحركة في كل طور : - في النظام الانتقالي $[0 - 1.2 s]$ الحركة مستقيمة متسارعة بغير انتظام (التسارع غير ثابت) - في النظام الدائم $[1.2 s - \infty]$ الحركة مستقيمة منتظمة (التسارع معدوم) - السرعة الحدية : $v_{lim} = 2,35 m/s$
0,50	3- مناقشة صحة النظرية : - نلاحظ إنطباق بن المنحنى النظري و سحابة النقاط في المجال $[0 - 0,2 s]$ ، ولكن عند القيم ($t > 0,2 s$) لا تنطبق السحابة مع المنحنى (الخط المستمر) - اذن الفرضية الأولى صحيحة فقط من أجل المجال $[0 - 0,2 s]$

		4- السقوط الحر : أ- تعريف السقوط الحر : في مرجع غاليلي (عطالي) هو أي سقوط يخضع لقوة ثقله فقط . ب- المعادلات الزمنية : - الجملة المدروسة هي الجسم الذي يسقط ، - المرجع المناسب لدراسة الحركة هو السطحي الأرض - بتطبيق القانون الثاني لنيوتن : $\sum \vec{F}_{ext} = m\vec{a}$ $\Leftrightarrow \vec{P} = m\vec{a}$ - بالإسقاط على المحور (OZ) : $P = ma_z$ أي : $mg = ma_z$ أي : $a_z = g$ ومنه طبيعة الحركة مُستقيمة مُتغيرة بانتظام . $a_z = g$ بالمكاملة نتحصل على : $v_z(t) = g \cdot t$ $v(t) = g \cdot t$ بالمكاملة نتحصل على : $z(t) = g \cdot \frac{t^2}{2}$ ت- المدة الزمنية المستغرقة : - بالتعويض في معادلة الفاصلة : $20 = 10 \cdot \frac{t^2}{2} \Leftrightarrow t = 2 \text{ s}$ - سرعة التصادم : نعوض في المعادلة الزمنية للسرعة : $v_z(t) = g \cdot t \Leftrightarrow v_z(t) = 10 \times 2$ اذن : $v_z(t) = 20 \text{ m/s}$ ث- الرسم الكيفي لتغير السرعة بدلالة الزمن : 
0,25	0,25	
0,25	0,25	
0,25	0,25	
1,50	0,25	
0,25	0,25	
0,25	0,25	

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع 02)
مجزأة	مجموع	
		الجزء الأول : التمرين الثاني (07 نقاط) : الجزء الأول : 1- نص قانوني الانحفاظ : أثناء التحول النووي مجموع العدد الكتلي A للمتفاعلات يساوي

0,75	0,25	مجموعه في النواتج ، ومجموع العدد الذري Z للمفاعلات يساوي مجموعه في النواتج . - تعيين قيمتي x و z : $\begin{cases} 239 + 1 = 102 + 135 + (x \times 1) \\ 94 + 0 = 42 + z + (x \times 0) \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 3 \\ z = 52 \end{cases}$
1.50	0,25	2-أ - حساب الطاقة المحررة عن انشطار نواة واحدة من البلوتونيوم 239 : $E_l = \Delta m \times C^2 = E_l(\text{المفاعلات}) - E_l(\text{النواتج})$ $\frac{E_l(^{239}_{94}\text{Pu})}{A} = 7,5 \Rightarrow E_l(^{239}_{94}\text{Pu}) = 7,5 \times 239 = 1792,5 \text{ MeV}$ $\frac{E_l(^{135}_z\text{Te})}{A} = 8,3 \Rightarrow E_l(^{135}_z\text{Te}) = 8,3 \times 135 = 1120,5 \text{ MeV}$ $\frac{E_l(^{102}_{42}\text{Mo})}{A} = 8,6 \Rightarrow E_l(^{102}_{42}\text{Mo}) = 8,6 \times 102 = 877,2 \text{ MeV}$ $\Rightarrow E_l = E_l(^{239}_{94}\text{Pu}) - (E_l(^{135}_z\text{Te}) + E_l(^{102}_{42}\text{Mo})) = -205,2 \text{ MeV}$ $E_l = 205,2 \text{ MeV}$ - استنتاج النقص الكتلي Δm : $E_l = \Delta m \times C^2 = \Delta m \times 931,5$ $\Rightarrow \Delta m = \frac{E_l}{931,5} = \frac{205,2}{931,5} = 0,22028 \text{ u}$
0,75		ب/ مخطط للحصيلة الطاقوية لنواة البلوتونيوم 239 :

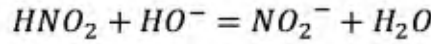
0.50	0.50	3- يجب التفريق بين الاستطاعة (الاستطاعة الكهربائية) و قانونها هو $P = \frac{E_{\text{المستهلكة}}}{\Delta T}$ ، وبين الاستطاعة المتوسطة ، وهي الاستطاعة الكلية التي يحررها المفاعل النووي وتتعلق بالطاقة المحررة الكلية $E_{lib(T)}$ ، حيث $P_{moy} = \frac{E_{lib(T)}}{\Delta T}$ اذن : $P_{moy} = \frac{E_{lib(T)}}{\Delta T} = \frac{N \times E_{lib}}{\Delta T} = \frac{m \times N_A \times E_{lib}}{M \times \Delta T} = \frac{39 \times 6,02 \times 10^{23} \times 205,2 \times 1,6 \times 10^{-13}}{239 \times 24 \times 60 \times 60} =$ $= 37329037.66 = 37,3 \times 10^6 W = 37,3 MW$
02	0.25 0.25 0.25 0.25 0.25	أ- يمثل المنحنى المقابل : منحنى آستون وهو منحنى لتغيرات سالب طاقة الربط لكل نوية بدلالة العدد الكتلي A . $-\frac{E_l}{A} = f(A)$ وتكمن أهميته في : - معرفة الانوية القابلة للانشطار والقابلة للاندماج - مقارنة الانوية من حيث درجة الاستقرار (النواة الأكثر استقرارا) ب/ تمثل هذه المنطقة : الانوية الأكثر استقرار - آلية استقرار باقي الانوية : - يحدث تفاعل الاندماج للأنوية الخفيف حيث يكون $1 < A < 20$ - يحدث تفاعل الانشطار للأنوية الثقيلة حيث $A > 190$ ج/ رسم منحنى آستون مع تحديد الانوية :  - ترتيب الانوية الأكثر استقرارا : $\frac{E_l(^{239}_{94}Pu)}{A} < \frac{E_l(^{135}_{52}Te)}{A} < \frac{E_l(^{102}_{42}Mo)}{A}$
0.50	0.50	الجزء الثاني : 1- كتابة معادلة التفاعل النووي للاندماج : $^2_1H + ^3_1H \rightarrow ^4_2He + ^1_0n$ - (حيث وتطبيق قوانين الانحفاظ وجدنا : $\alpha = 1$ و $^4_ZX = ^4_2He$)

1.25	0.50 0.25 0.25 0.25	2-تمثل الرموز : ΔE_1 : مجموع طاقات الربط للمتفاعلات $\Delta E_1 = E_l(^2_1H) + E_l(^3_1H)$ ΔE_2 : مجموع طاقات الربط للنواتج $\Delta E_2 = -E_l(^4_2He)$ E_{lib} : الطاقة المحررة عند حدوث اندماج لنواة واحدة من (^3_1H) مع واحدة من (^2_1H) - حسابها : $\Delta E_1 = E_l(^2_1H) + E_l(^3_1H) = (2 \times 1,1) + (3 \times 2,8) = 10,6 \text{ MeV}$ $\Delta E_2 = -E_l(^4_2He) = -4 \times 7,1 = 28,4 \text{ MeV}$ $E_{lib} = E_l(^2_1H) + E_l(^3_1H) - E_l(^4_2He) = 17,8 \text{ MeV}$
0.50	0.50	3-حساب الطاقة المحررة من اندماج 1g من (^2_1H) مع 1,5 g من (^3_1H) : - نقوم أولاً بحساب عدد أنوية (^2_1H) في 1,5 g : $N(^2_1H) = \frac{N_A \times m(^2_1H)}{M(^2_1H)} = \frac{6,02 \times 10^{23} \times 1}{2} = 3,01 \times 10^{23} \text{ noy}$ $N(^3_1H) = \frac{N_A \times m(^3_1H)}{M(^3_1H)} = \frac{6,02 \times 10^{23} \times 1,5}{3} = 3,01 \times 10^{23} \text{ noy}$ لدينا : $E_{lib(T)} = N \times E_{lib} = 3,01 \times 10^{23} \times 17,80 = 5,357 \times 10^{24} \text{ Mev}$ $\Rightarrow E_{lib(T)} = 5,357 \times 10^{24} \text{ MeV}$

التمرين التجريبي: (نقاط 07)

1- معادلة تفاعل المعايرة.

0.50



2- احداثيات نقطة التكافؤ.

$$pH = 7.8, V_{bE} = 5mL$$

0.50

3- التركيز المولي C_a للمحلول (S) و C_0 للمحلول (S_0).

0.50

$$C_a V_a = C_b V_{bE} \Rightarrow C_a = \frac{C_b V_{bE}}{V_a} = \frac{0.01 \times 5}{20} = 0.0025 \text{ mol/l}$$

0.25

$$F = \frac{C_0}{C_a} \Rightarrow C_0 = F C_a = 250 \times 0.0125 = 0.625 \text{ mol/l}$$

4- قيمة الـ pKa للثنائية (HNO_2/NO_2^-).

0.50

$$pKa = 3.3$$

5- ثابت التوازن:

$$K = \frac{[NO_2^-]}{[HNO_2] \times [OH^-]} = \frac{[NO_2^-] \times [H_3O^+]}{[HNO_2] \times [OH^-] \times [H_3O^+]} = \frac{Ka}{Ke}$$

$$K = \frac{10^{-pKa}}{Ke} = \frac{10^{-3.3}}{10^{-14}} = 5.01 \times 10^{11}$$

0.75

بما أن $K > 10^4$ فإن التفاعل تام.

0.25

6-نسبة التقدم النهائي عند إضافة حجم $V_b < V_E$: $\tau_f = \frac{x_f}{x_{max}}$

المتفاعل المحد هو HO^- : $C_b V_b - x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = C_b V_b$

0.50

$$[HO^-] = \frac{C_b V_b - x_f}{V_T} \Rightarrow x_f = C_b V_b - [HO^-] V_T = C_b V_b - 10^{pH-14} V_T$$

$$\tau_f = \frac{x_f}{x_{max}} = \frac{C_b V_b - 10^{pH-14} V_T}{C_b V_b} = 0.99$$

0.25

الاستنتاج : بما أن $\tau_f = 0.99$ فإن التفاعل تقريبا تام

التجربة الثانية:

1- جدول التقدم تفاعل :

0.25

$3HNO_{2(aq)} = 2NO_{(g)} + H_3O^+_{(aq)} + NO_3^-_{(aq)}$			
n_0	0	0	0
$n_0 - 3x$	$2x$	x	x
$n_0 - 3x_f$	$2x_f$	x_f	x_f

2- كمية مادة غاز الازوت n_{NO} :

0.50

$$P = P_0 + P_{NO} = P_0 + \frac{nRT}{V_g} \Rightarrow \frac{nRT}{V_g} = P - P_0 \Rightarrow n = \frac{(P - P_0)V_g}{RT}$$

3- أكمل الجدول على ورقة ملليمترية وذلك باختيار سلم مناسب.

0.50

$t(h)$	0	10	20	40	60	80	100	120
$P \times 10^5 (Pa)$	1.02	1.26	1.41	1.55	1.60	1.63	1.64	1.64
$n_{NO} (mmol)$	00.0	09.9	15.7	21.4	23.4	24.6	25.0	25.0

$$n = \frac{(P - P_0)V_g}{RT} = \frac{(P - 1.02 \times 10^5) \times 10^{-3}}{8.31 \times 298}$$

$$n = (P - 1.02 \times 10^5) \times 4.038 \times 10^{-4} (mmol)$$

• البيان $n = f(t)$

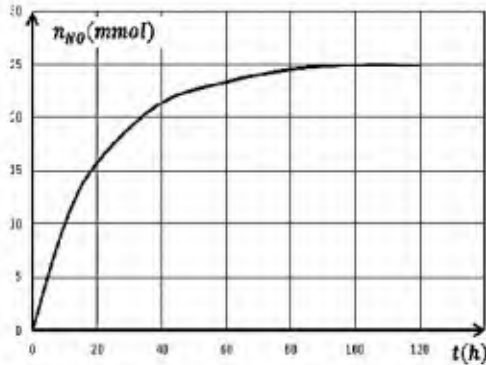
4- اعتمادا على البيان:

0.50

أ- التقدم الاعظمي x_{max} :

$$n_f = 25 \times 10^{-3} = 2x_{max} \Rightarrow x_{max} = \frac{25 \times 10^{-3}}{2} = 1.25 \times 10^{-2} mol$$

0.25



• قيمة C_0 بما أن HNO_2 هو المحد:

$$n_0 - 3x_f = 0 \Rightarrow n_0 = 3x_f \Rightarrow C_0 V = 3x_f \Rightarrow C_0 = \frac{3x_f}{V} = \frac{3 \times 1.25 \times 10^{-2}}{0.06} \Rightarrow C_0 = 0.625 mol/L$$

0.25

ب- زمن نصف التفاعل: $t_{1/2} = 14h$

0.25

5- السرعة الحجمية للتفاعل: عند اللحظة $t = 60h$.

$$v = \frac{1}{V} \times \frac{dx}{dt} = \frac{1}{V} \times \frac{d\left(\frac{n_{NO}}{2}\right)}{dt} = \frac{1}{2V} \times \frac{dn_{NO}}{dt}$$

0.50

$$v = \frac{1}{2 \times 0.06} \times \frac{24.6 - 21.4}{80 - 40} = 0.666 mmol/L.h$$