

على الطالب أن يختار أحد الموضوعين التاليين :

الموضوع الأول

يتضمن الموضوع ثلاثة تمارين : تمرين في الكيمياء وتمرينين في الفيزياء .

الجزء الأول : الفيزياء (13 نقطة) :

التمرين الأول : (7 نقاط)

وشية ذاتيتها L ومقاومتها الداخلية r مربوطة على التسلسل مع ناقل أومي مقاومته $R = 15\Omega$ ، ومولد قوته المحركة الكهربائية E وقاطعة K ، بواسطة راسم إهتزاز مهبطي ذو ذاكرة نتابع تغيرات U_b التوتر الكهربائي بين طرفي الوشية 1. عند اللحظة t نغلق القاطعة K

أ. مثل برسم تخطيطي الدارة ، وحدد عليه جهة التيار وبأسهم التوترات بين طرفي كل ثنائي قطب ب. بين على هذه الدارة كيفية توصيل راسم الاهتزاز المهبطي لمشاهدة هذا البيان (الشكل 1).

2. أ. بتطبيق قانون جمع التوترات بين أن المعادلة التفاضلية التي تصف تطور التوتر U_b بين طرفي الوشية تعطى بالعلاقة :

$$\frac{dU_b}{dt} + \frac{R+r}{L} U_b = \frac{rE}{L}$$

ب. هذه المعادلة التفاضلية لها حل من الشكل :

$$U_b = Ae^{\alpha t} + B$$

عين عبارة كل ثابت من الثوابت A, B, α وما المدلول الفيزيائي لكل منها .

3. بين أن المماس للبيان عند اللحظة $t = 0$ يقطع محور الزمن .

$$t = \left(\frac{R+r}{R} \right) \tau \text{ في اللحظة}$$

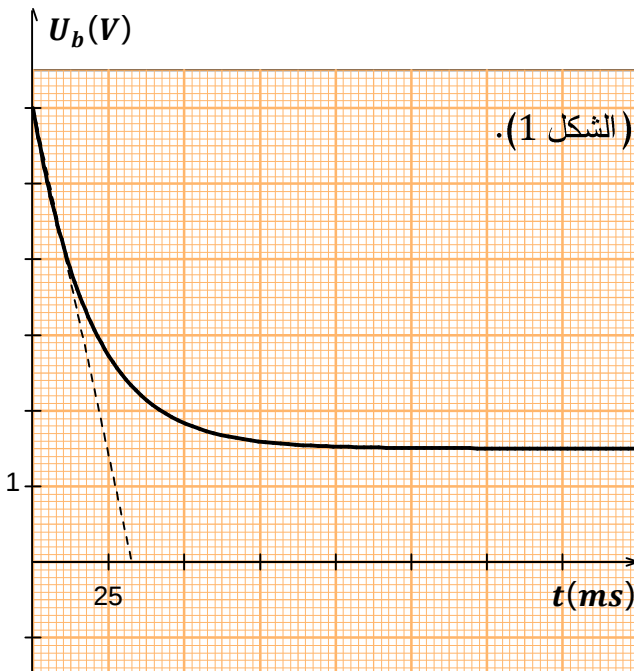
4. بالاعتماد على البيان استنتج :

أ. القوة المحركة الكهربائية للمولد E .

ب. مقاومة الوشية r .

ج. ثابت الزمن τ .

د. ذاتية الوشية L .



التمرين الثاني : (6 نقاط)

يدور قمر اصطناعي جيو مستقر نعتبره نقطة مادية ، كتلته m_s حول الأرض على إرتفاع h من سطحها . لدراسة حركة هذا القمر حول الأرض نختار المرجع المركزي الأرضي الذي نعتبره عطاليا ، نمذج الأرض بكرة نصف قطرها R .

1. ما المقصود بـ :

أ. المرجع المركزي الأرضي

ب. القمر الاصطناعي الجيو مستقر .

2. بين أن : $\frac{T^2}{(R+h)^3} = K$ ، ثم عين عبارة الثابت K .

3. أوجد عبارة السرعة المدارية v_s للقمر الاصطناعي

بدلالة G و M_T و R و h

4. عين قيمة كل من :

أ. الارتفاع h عن سطح الأرض .

ب. السرعة المدارية v_s للقمر الاصطناعي .

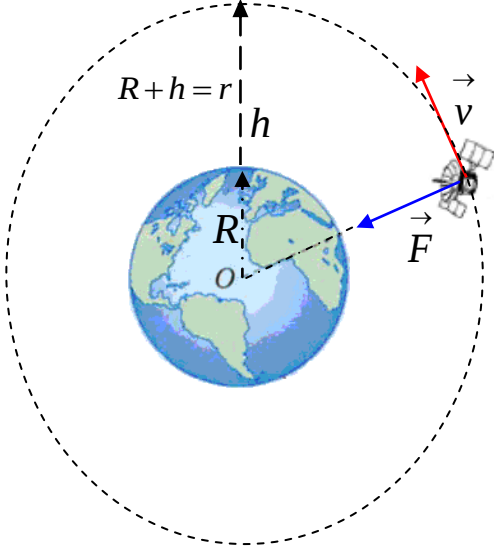
ج. التسارع الأرضي g عند الإرتفاع h .

المعطيات :

$$G = 6,67 \times 10^{-11} \text{ N.m}^2/\text{kg} ; T = 24h$$

$$M_T = 5,97 \times 10^{24} \text{ kg} ; R = 6400 \text{ km}$$

$$M_s = 2 \times 10^3 \text{ kg}$$



الجزء الثاني : الكيمياء (7 نقاط) :

معطيات :

جميع القياسات تمت عند درجة الحرارة 25°C .

الكتلة الحجمية للماء $\rho = 1 \text{ g/ml}$ و $M(\text{HCl}) = 36,5 \text{ g/mol}$

ثابت الحموضة للتنائية : $(\text{NH}_4^+ / \text{NH}_3)$: K_{A1}

ثابت الحموضة للتنائية : $(\text{NH}_3\text{OH}^+ / \text{NH}_2\text{OH})$: K_{A2}

1. تحضير محلول حمض كلور الهيدروجين :

نحضر محلولاً S_A لحمض كلور الهيدروجين تركيزه المولي $C_A = 0,015 \text{ mol/L}$ وذلك بتخفيف محلول تجاري لهذا

الحمض تركيزه المولي C_0 وكثافته بالنسبة للماء $d = 1,15$. النسبة الكتلية للحمض في هذا المحلول التجاري هي

$$P = 37\%$$

أ. أوجد عبارة كمية مادة الحمض $n(\text{HCl})$ في حجم V من المحلول التجاري بدلالة P و d و V و $M(\text{HCl})$.

ب. تحقق أن $C_0 = 11,6 \text{ mol/L}$

ج. أحسب الحجم التجاري الذي يجب أخذه لتحضير 1 L من المحلول S_A .

2. دراسة بعض خصائص قاعدة مذابة في الماء:

نعتبر محلولاً مائياً لأساس B تركيزه C نرمز لثابت الحموضة للثنائية BH^+/B بـ K_A ولنسبة التقدم النهائي لتفاعلها مع الماء بـ τ

$$A. \text{ بين أن : } K_A = \frac{K_e}{C} \cdot \frac{(1-\tau)}{\tau^2}$$

ب. نقيس pH_1 لمحلول S_1 للأمونيak NH_3 و pH_2 لمحلول S_2 لهيدروكسيلامين NH_2OH ، لهما نفس التركيز المولي $C = 1,0 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$ فنجد $pH_1 = 10,6$ و $pH_2 = 9,0$

أحسب نسبتي التقدم النهائي τ_{f1} و τ_{f2} على التوالي لتفاعل NH_3 و NH_2OH مع الماء .

ج. أحسب قيمة كل الثابتين pK_{A1} و pK_{A2} .

3. المعايرة حمض - قاعدة لمحلول مخفف للأمونيak :

لتحديد التركيز C_B لمحلول تجاري مركز للأمونيak ، نستعمل المعايرة حمض - قاعدة ، نحضر عن طريق التخفيف محلولاً S تركيزه $C' = \frac{C_B}{1000}$. ننجز المعايرة الـ pH متريّة لحجم $V = 20 \text{ ml}$ من المحلول S بواسطة محلول S_A لحمض كلور الهيدروجين $(H_3O^+ + Cl^-)_{aq}$ ، تركيزه المولي $C_A = 0,015 \text{ mol/L}$. نقيس pH الخليط بعد كل إضافة للمحلول S_A ، تمكن النتائج المحصل عليها من رسم منحنى المعايرة $pH = f(V_A)$ (الشكل 3) عند إضافة الحجم V_{AE} من المحلول S_A نحصل على التكافؤ .

أ. أكتب معادلة تفاعل المعايرة .

ب. باستعمال قيمة الـ pH بالنسبة للحجم المضاف $V_A = 5 \text{ ml}$ ، من محلول حمض كلور الهيدروجين ، أحسب

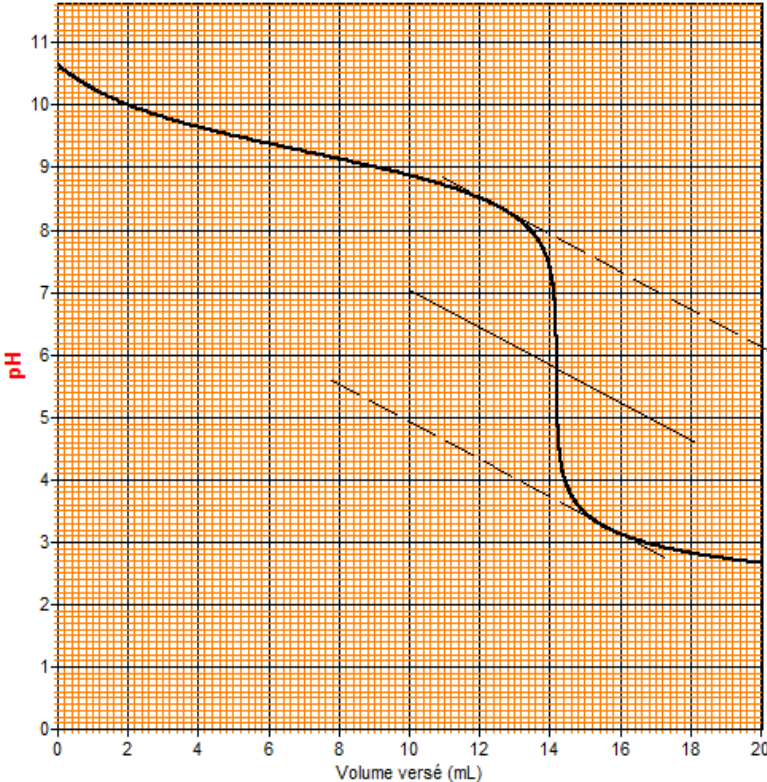
النسبة النهائية لتقدم تفاعل المعايرة ، ماذا تستنتج ؟

ج. حدد الحجم V_{AE} اللازم للتكافؤ واستنتج C' و C_B .

د. من بين الكواشف الملونة المبينة في الجدول

أسفله اختر الكاشف الملون المناسب لإنجاز

هذه المعايرة .

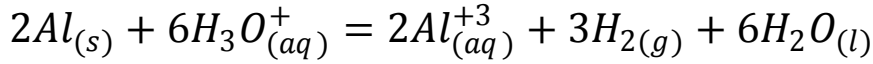


الكاشف الملون	مجال التغير اللوني
فينول فتالين	8,2 - 10
أحمر الكلورفينول	5,2 - 6,8
هليانثين	3,4 - 4,4

الموضوع الثاني

الجزء الأول : كيمياء (07 نقاط) :

من أجل المتابعة الزمنية عن طريق قياس الناقلية للتحويل الكيميائي النمذج بالمعادلة التالية :



نضع في بيشر كتلة $m = 27mg$ من معدل الألمنيوم $Al_{(s)}$ ، ونضيف إليها عند اللحظة $t = 0$ ، حتما $V = 20ml$ من محلول حمض كلور الهيدروجين $(H_3O^+ + Cl^-)_{(aq)}$ ، تركيزه المولي $C = 0,012mol/L$ ، بدلالة الزمن فنحصل على البيان الموضح في (الشكل 4) نتابع تغيرات الناقلية النوعية σ ،

1. أنجز جدولاً لتقدم التفاعل .

2. بين أن عبارة الناقلية النوعية $\sigma(t)$ لمزيج تكتب بالشكل :

$$\sigma(t) = -1,01 \times 10^4 x + 0,511$$

3. بين أن : $\sigma(t_{1/2}) = \frac{\sigma_f + \sigma_0}{2}$

4. بين أن سرعة التفاعل تعطى بالعلاقة :

$$v(t) = \frac{1}{1,01 \times 10^4} \times \frac{d\sigma}{dt}$$

5. أحسب قيمة سرعة التفاعل عند اللحظة $t = 6min$

6. استنتج السرعة الحجمية لتشكل شوارد الألمنيوم Al^{+3}

$$\lambda(H_3O^+) = 35 \times 10^{-3} s.m^2/mol$$

$$\lambda(Cl^-) = 7,6 \times 10^{-3} s.m^2/mol$$

$$\lambda(Al^{+3}) = 4 \times 10^{-3} s.m^2/mol$$

$$M(Al) = 27g/mol$$

الجزء الثاني : فيزياء (13 نقطة) .

التمرين الأول : (6 نقاط)

1. البوتاسيوم عنصر طبيعي يتكون من عدة نظائر منها المستقر، ومنها المشع كالنظير $^{40}_{19}K$ ، والذي نسبة توفره

0,012% يتفكك ليعطي الأرجون الغازي $^{40}_{18}Ar$ ، الذي يبقى محبوساً في الجيوب الصخرية لسنوات عديدة . خلال رحلة

" أبوللو 11" أحضر رجال الفضاء أحجاراً قمرية ،

حاول علماء الفلك تحديد عمرها بطريقة بوتاسيوم - أرجون ($K - Ar$) .

أ. أكتب معادلة تفكك البوتاسيوم 40 ، و حدد نمط التفكك .

ب. إن نصف عمر البوتاسيوم 40 هو : $t_{1/2} = 1,28 \times 10^9 ans$. أحسب ثابت التفكك الإشعاعي λ لـ $^{40}_{19}K$.

2. عينة من الحجر المحضر من القمر كتلتها $m = 1g$ ، وجد أنها تحتوي على $8,2 \times 10^{-3} cm^3$ من $^{40}_{18}Ar$

مقاسة في الشروط النظامية ، و $1,66 \times 10^{-6} g$ من البوتاسيوم 40. نفرض أن كل الأرجون الموجود في العينة

مصدره تفكك البوتاسيوم 40.

أ. أحسب عدد أنوية كل من البوتاسيوم 40 و الارغون 40 في العينة .

ب. أحسب عمر الحجر القمري .

ج. أوجد الكتلة m' كتلة معدن البوتاسيوم في الحجر القمري .

يعطى : ثابت أفوقادرو : $N_A = 6,02 \times 10^{23}$ ، $V_M = 22,4 L/mol$ ، $M(K) = 39,96 g/mol$.

التمرين الثاني : (07 نقاط)

ندرس حركة مركز العطالة G لغطاس كتلته $m = 70 \text{ kg}$ في مرحلتين :

الأولى : أثناء قفزه من منصة الغطس .

الثانية : بعد غوصه في الماء .

وذلك في معلم $(O, \vec{i}, \vec{j})$ ، مرتبط بمرجع غاليلي مبدؤه يوجد على سطح الماء .

المرحلة الأولى :

عند اللحظة $t = 0$ يقفز الغطاس من الارتفاع y_0 بسرعة ابتدائية v_0 يصنع حاملها مع الأفق الزاوية α نهمل تأثير الهواء (مقاومة الهواء ودافعة أرخميدس)

يعطي : $g = 9,8 \text{ m/s}^2$, $y_0 = 4 \text{ m}$, $v_0 = 4 \text{ m/s}$

1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على الجملة غطاس ، في المعلم المبين على (الشكل 4) استخراج .

أ. المعادلتين الزميتين المميزتين للحركة : $x = f(t)$, $y = f(t)$

ب. معادلة مسار حركة G مركز عطالة الغطاس $y = f(x)$

2. علما أن أعلى ارتفاع يبلغه مركز عطالة الغطاس هو $4,6 \text{ m}$ ، عين قيمة الزاوية α

3. بتطبيق مبدأ إنحفاظ الطاقة الميكانيكية أوجد :

أ - عبارة v_1 سرعة مركز العطالة G لحظة لمس أطراف أصابع الغطاس سطح الماء بدلالة y_0 , g , v_0 , y_1

ب - القيمة العددية لـ v_1 (يعطى $y_1 = 1 \text{ m}$)

المرحلة الثانية :

تكون حركة مركز عطالة الغطاس في الماء شاقولية ، تدرس بالنسبة إلى المعلم $(O, \vec{j})$ الموجه نحو الأعلى . نرمز بـ V لحجم الغطاس وبـ ρ_f للكتلة الحجمية للماء الموجود في حوض السباحة . نمذج قوة احتكاك الماء المطبق على

الغطاس بالعلاقة : $f = kv^2$

1. مثل القوى المطبقة على الغطاس .

2. بتطبيق قانون نيوتن الثاني على جملة الغطاس خلال هذه المرحلة :

أ. بين أن المعادلة التفاضلية لحركة الغطاس من الشكل $\frac{dv}{dt} = Bv^2 - A$

ب. أحسب قيمة السرعة الحدية لحركة مركز عطالة الغطاس v_L

يعطى : $A = 0,700 \text{ m/s}^2$ و $B = 2,14 \text{ m/s}$

