تم تحميل هذا الملف من موقع Talamidi.com

ثانوية ابن طاهر الرشيدية	فرض كتابي محروس رقم 2 السنة الثانية باك علوم رياضية	مدة الانجاز: ساعتان الأستاذ : امبارك الكور 1/3 2014/12/..13.

كيمياء: (07 نقط)

كلورور الأمونيوم جسم صلب أبيض صيغته NH_4Cl، كثير الذوبان في الماء. محلوله المائي حمضي. يستعمل في، صناعة بعض مواد التنضيف، صناعة بعض الأدوية لعلاج السعال وصناعة بعض المواد الغذائية للحيوانات.

نعطي:

الكتلة المولية لكلورور الامونيوم: $M(NH_4Cl) = 53,5g.mol^{-1}$

الموصليات المولية الأيونية بالوحدة $mS.m^2.mol^{-1}$:

$\lambda_{NH_4^+} = \lambda_1 = 7,4$ و $\lambda_{H_3O^+} = \lambda_2 = 35$ و $\lambda_{Cl^-} = \lambda_3 = 7,6$

جميع المحاليل مأخوذة عند درجة الحرارة 25°C.

1-نحضر حجما $V_1 = 500\ ml$ من محلول (S_1) تركيزه $C_1 = 10^{-1}\ mol.l^{-1}$ وذلك بإذابة كتلة m من بلورات كلورور الامونيوم في الماء المقطر. أعطى قياس pH المحلول (S_1) القيمة $pH_1 = 5,1$.

0,5 1.1-أحسب قيمة الكتلة m .

0,5 2.1-أكتب معادلة تفاعل أيون الأمونيوم NH_4^+ مع الماء محددا المزدوجتين قاعدة/حمض المتفاعلين.

1 3.1-أنشئ الجدول الوصفي لتطور المجموعة، وأحسب قيمة نسبة التقدم النهائي τ_1.

1 4.1-عبر عن ثابتة التوازن K المقرونة بهذا التفاعل بدلالة τ_1 وC_1، ثم استنتج قيمة pK_A للمزدوجة NH_4^+ / NH_3.

2-نحضر محلولا (S_2) تركيزه C_2 وذلك بتخفيف المحلول (S_1). أعطى قياس موصلية المحلول (S_2) القيمة $\sigma = 150\ mS.m^{-1}$. نسمي τ_2 نسبة التقدم النهائي لتفاعل أيون الأمونيوم مع الماء في المحلول(S_2)، حيث نعتبر أن: $1 - \tau_2 \approx 1$

1 1.2-عبر عن σ موصلية المحلول (S_2) بدلالة τ_2 ، C_2 والموصليات المولية الأيونية.

1 2.2-أثبت أن τ_2 تحقق المعادلة التالية: $\tau_2^2 - 1,4710^{-7}\tau_2 - 6,310^{-8} = 0$

1 3.2-أحسب كل من τ_2 و C_2 . ما تأثير التخفيف على نسبة التقدم النهائي للمجموعة.

1 3-نضيف إلى الحجم $V_1 = 500\ ml$ من المحلول (S_1)، كمية المادة n_0 من محلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم $(Na_{aq}^+ + HO_{aq}^-)$ فيحدث تفاعل تام معادلته:

$$NH_{4\ aq}^+ + HO_{aq}^- \rightarrow NH_{3(aq)} + H_2O_l$$

باعتبار ان الأيون HO^- محدا للتفاعل، أثبت أن:

$$n_0 = \frac{C_1V_1}{1 + 10^{pKA - pH_2}}$$

أحسب قيمة n_0. نعطي: $pH_2 = 6,0$

تم تحميل هذا الملف من موقع Talamidi.com

فيزياء 1: (06 نقط) التأريخ بطريقة بوتاسيوم – أرغون.

ينتج الارغون $^{40}_{18}Ar$ المتواجد في الصخور البركانية عن التفتت التلقائي للبوتاسيوم $^{40}_{19}K$ خلال الزمن.

نتوفر على صخرة بركانية كتلتها m = 100g، نسبة عنصر البوتاسيوم فيها هي: 5%. كانت الصخرة عند لحظة تكونها التي نعتبرها أصلا للتواريخ (t = 0)، تحتوي على عدد N_0 من نوى البوتاسيوم $^{40}_{19}K$ ونعتبر أنها لم تكن تحتوي أنذاك على نوى الارغون $^{40}_{18}Ar$. نهمل أي نشاط إشعاعي موازي آخر لعنصر البوتاسيوم.

عند تاريخ t حلل جيولوجي الصخرة واستنتج النسب التالية:

$$p = \frac{N(^{40}K)_t}{N(K)_t} = 1{,}2.10^{-4} \quad \text{و} \quad r = \frac{N(^{40}Ar)_t}{N(^{40}K)t} = 0{,}4$$

معطيات:

النواة أو الدقيقة	$^{40}_{19}K$	$^{40}_{18}Ar$	بروتون	نوترون	β^+
كتلتها بالوحدة (u)	39,9640	39,9624	1,00728	1,00866	0,00055

عمر النصف لنويدة البوتاسيوم 40 : $t_{1/2} = 1{,}3\ 10^9$ ans

$1an = 3{,}15 . 10^7 s$ ؛ $1u = 931{,}5\ Mev . c^{-2}$

$M(^{40}K) = 40\ g.mol^{-1}$ ؛ $N_A = 6{,}02\ 10^{23} . mol^{-1}$

0,5 1.1 -1)-أكتب المعادلة المنمذجة للتحول النووي لنويدة البوتاسيوم 40.

1 1.2)-حدد قيمة a(t)، نشاط العينة المدروسة من طرف الجيولوجي عند التاريخ t.

1 1.3)-عبر عن عمر الصخرة، t، بدلالة r و $t_{1/2}$. أحسب قيمة t .

0,75 2) 2.1)-أحسب طاقة الربط، بالنسبة لنوية، لنواة الارغون ^{40}Ar.

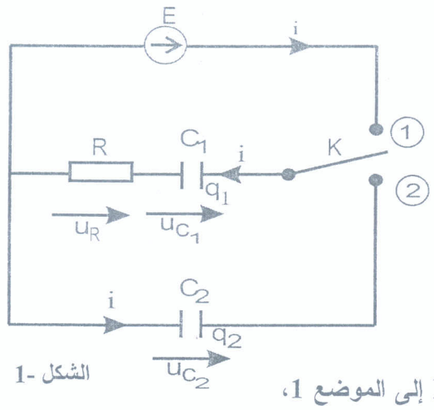
1 2.2)-مثل مخططا طاقيا مركبا للتحول النووي الموافق لتفتت نواة البوتاسيوم ^{40}K .

0,75 2.3)-أحسب بالوحدة Mev، الطاقة ΔE المحررة خلال تحول نواة البوتاسيوم 40.

1 2.4)-أوجد الطاقة E الناتجة عن تفتت البوتاسيوم 40 المتواجد في العينة المدروسة بين تاريخ تكونها t = 0 وتاريخ تحليلها t، بدلالة a(t) ، $t_{1/2}$ و t.

أحسب قيمة E.

فيزياء 2: (07 نقط)



الشكل -1

ننجز التركيب الكهربائي الممثل في الشكل-1 والذي يحتوي على: مولد مؤمثل للتوتر قوته الكهرمحركة E، موصل اومي مقاومته R مكثفين مفرغين بدئيا سعتيهما على التتابع C_1 و C_2 حيث $C_2 = 2C = 2C_1$ ثم قاطع للتيار K قابل للتأرجح بين موضعين (1) و (2).

1).عند لحظة نعتبرها اصلا للتواريخ t = 0s، نؤرجح قاطع التيار K إلى الموضع 1، فيشحن المكثف الأول ذي السعة C_1.

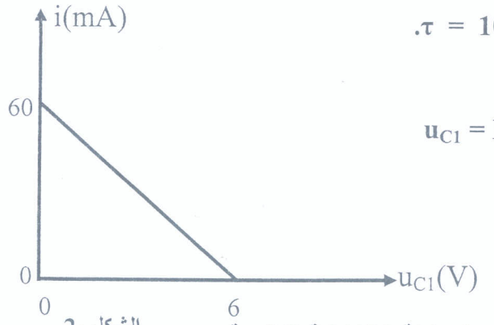
0,5 1.1)-أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر u_R بين مربطي الموصل الأومي.

1 1.2)-يكتب حل المعادلة التفاضلية على الشكل التالي: $u_R(t) = U_0 e^{-t/\tau}$

أوجد تعبير كل من U_0 و τ بدلالة بارامترات الدارة.

1 1.3)-يمكن نظام معلوماتي من خط المنحنى الممثل لتغيرات الشدة اللحظية i للتيار الكهربائي في الدارة بدلالة التوتر u_{C1} بين مربطي المكثف الأول (الشكل -2). نعطي: $\tau = 10$ us.

أوجد قيمتي كل من E و R. ثم استنتج أن: C = 0,1 uF



الشكل -2

2)- عند بلوغ التوتر u_{C1} بين مربطي المكثف الأول، القيمة $u_{C1} = E$ عند التاريخ t_1 نؤرجح القاطع K، إلى الموضع 2.

0,5 2.1)-أحسب Q_0 الشحنة الكهربائية التي اكتسبها المكثف الأول عند اللحظة t_1.

1,5 2.2)-أثبت أن q_1 الشحنة الكهربائية اللحظية للمكثف الأول تحقق المعادلة التفاضلية التالية:

$$\frac{dq_1}{dt} + \frac{3}{2\tau} q_1 = \frac{Q_0}{2\tau}$$

1,5 2.3)-يكتب حل المعادلة التفاضلية على الشكل التالي: $q_1(t) = \alpha e^{-\frac{(t-t_1)}{\tau'}} + \beta$

بين أن: $\alpha = \frac{2}{3} Q_0$ و $\beta = \frac{Q_0}{3}$

مثل هيئة منحنى الدالة الزمنية $q_1(t)$ مع احترام أصل التواريخ.

1 4.2)-لتكن $E_e(t_1)$ و $E_e(\infty)$ بالتتابع، مجموع الطاقتين الكهربائيتين المخزونتين في المكثفين C_1 و C_2 معا عند التاريخين t_1 و $t \to +\infty$.

أوجد بدلالة C و E قيمة $\Delta E_e = E_e(t_1) - E_e(\infty)$ علق على هذه النتيجة.