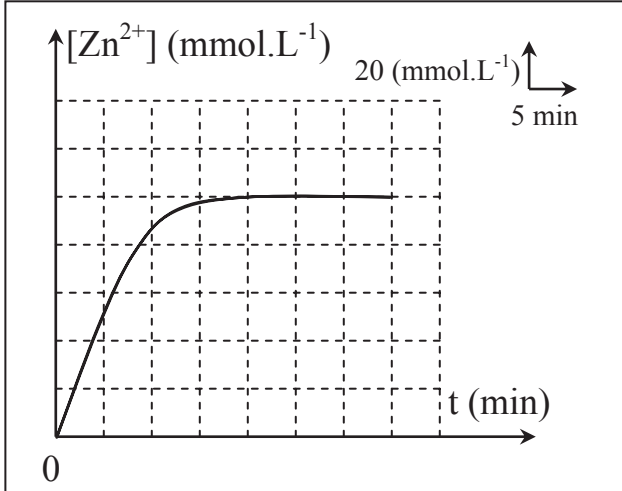


● التمرين الأول: (12 نقطة)

محلول حمض كلور الماء $(H^+(aq) + Cl^-(aq))$ يؤثر على التوتياء فينتج غاز ثنائي الهيدروجين $H_2(g)$ ، وتشكل الشوارد $Zn^{2+}(aq)$. عند اللحظة $t = 0$ نضع كتلة $m = 2,3$ g من مسحوق التوتياء في بالون يحتوي على حجم $V = 100$ mL من محلول حمض كلور الماء تركيزه المولي $C_a = 0,2$ mol/L. إن متابعة هذا التحول تمكن من رسم البيان: $[Zn^{2+}] = f(t)$.



1. أكتب معادلة التفاعل المنذج للتحول.
2. أحسب كمية المادة الابتدائية للمتفاعلات.
3. عين المتفاعل المحد، واستنتج علاقة بين $[Zn^{2+}]$ و x .
4. عرف زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ ، ثم عين قيمته.
5. عين تركيب الوسط التفاعلي عند اللحظتين: $t = t_{1/2}$ و $t = t_r$ حيث: t_r لحظة انتهاء التفاعل.
6. عين السرعة الحجمية المتوسطة للتفاعل بين اللحظتين: $t = 5$ min و $t = 15$ min.

● يعطى:

$$Zn = 65 \text{ g.mol}^{-1}$$

● التمرين الثاني: (08 نقاط)

«>>> يغذي مصباح الفلاش الإلكتروني (flash) لآلة تصوير بعمودين كهربائيين $1,5$ volts هزاز خافض للتوتر يحول التيار المستمر إلى تيار متناوب محمول صغير وشيعته الابتدائية تؤلف ذاتية هذه الدارة المهتزة يرفع التوتر والذي يتم تقويمه بصمام ثنائي هذا التوتر المقوم يسمح بشحن مكثفة سعتها $C = 150 \mu F \pm 10\%$ بتوتر شحن $U = 330$ volts <<<

(I) دراسة الفلاش: أ) أعط عبارة الطاقة الكهربائية E_C المخزنة في مكثفة الفلاش عند شحنها. أحسب قيمتها العددية.

ب) التفريغ السريع في المصباح المتألق يحدث وميضاً مدته تقريباً I ms (ملي ثانية واحدة). ما هي القيمة العددية

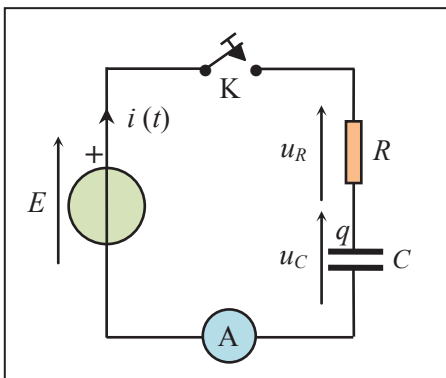
للاستطاعة الكهربائية P_e المستهلكة أثناء لمعان المصباح؟

(II) الدراسة التجريبية لثنائي القطب RC للتحقق من قيمة السعة C لهذه المكثفة، قام أحد التلاميذ بتحقيق التركيب الموالي.

المقاومة R ذات قيمة كبيرة جداً و لمولد الشحن قوة محركة كهربائية $E = 12$ V.

عند اللحظة $t = 0$ قام التلميذ بغلاق القاطعة وتسجيل الشدات المارة في الدارة كل 10 secondes.

t (s)	0	10	20	30	40	50	60	70	80	90
i (μA)	54,0	40,6	30,6	23,0	17,4	13,1	9,8	7,3	5,6	4,2



أ) علماً أن المكثفة مفرغة عند اللحظة $t = 0$ ، حدد قيمة المقاومة R المستعملة في التركيب.

ب) أرسم على ورق مليمترى البيان $i = f(t)$ من خلال نتائج جدول القياسات المرفق.

ج) تتناقص شدة التيار الكهربائي في هذه التجربة وفق العلاقة: $i(t) = I_0 \cdot e^{-t/\tau}$

حيث I_0 شدة التيار عند اللحظة $t = 0$ و τ ثابت الزمن للدارة. ما هي القيمة العددية

لشدة التيار المارة في الدارة عند اللحظة $t = \tau$ ؟ اقرأ على البيان قيمة τ واستنتج قيمة

سعة المكثفة C . هل النتيجة المتحصل عليها متوافقة مع تلك التي أشار إليها الصانع؟

الإجابة النموذجية لاختبار الفصل الأول - علوم فيزيائية - شعبة : الرياضيات (قسم : 3) - 2009/2008

العلامة		عناصر الإجابة																																																													
مجموع	مجزأة																																																														
2,00 2,00 2,00 1,00 2,00 0,50 0,50 1,00 2,00 1,00 2,00 1,00		● التمرين الأول : (12 نقطة) 1. معادلة التفاعل المنمذج للتحويل : $Zn(s) + 2H^+(aq) = Zn^{2+}(aq) + H_2(g)$. 2. كمية المادة الابتدائية للمفاعلات : $n_0(Zn) = \frac{m_{Zn}}{M_{Zn}} = \frac{2,3}{65} = 3,5 \times 10^{-2} \text{ mol}$ 3. المتفاعل المحد ، واستنتاج علاقة بين $[Zn^{2+}]$ و x : جدول التقدم للتفاعل الحادث : <table><tr><th colspan="2">معادلة التفاعل</th><th>$Zn(s)$</th><th>+</th><th>$2H^+(aq)$</th><th>=</th><th>$Zn^{2+}(aq)$</th><th>+</th><th>$H_2(g)$</th></tr><tr><th>حالة الجملة</th><th>التقدم</th><th>$n(Zn)$</th><th></th><th>$n(H^+)$</th><th></th><th>$n(Zn^{2+})$</th><th></th><th>$n(H_2)$</th></tr><tr><td>الحالة الابتدائية</td><td>0</td><td>$n_0(Zn) = 35 \text{ mmol}$</td><td></td><td>$n_0(H^+) = 20 \text{ mmol}$</td><td></td><td>0</td><td></td><td>0</td></tr><tr><td>الحالة الإنتقالية</td><td>x</td><td>$n_0(Zn) - x$</td><td></td><td>$n_0(H^+) - 2x$</td><td></td><td>x</td><td></td><td>x</td></tr><tr><td>الحالة النهائية</td><td>x_{max}</td><td>$0,035 - x_{max} = 0,025 \text{ mol}$</td><td></td><td>$0,020 - 2x_{max} = 0$ $x_{max} = 0,010 \text{ mol}$</td><td></td><td>$x_{max} = 0,010 \text{ mol}$</td><td></td><td>$x_{max} = 0,010 \text{ mol}$</td></tr></table> واضح من الجدول أن : $x_f = x_{max} = 10^{-2} \text{ mol}$ ؛ والمتفاعل المحد هو : الشوارد H^+ المائية للحمض . حيث : $n(Zn^{2+}) = x$ في لحظة ما كافية $t \Leftrightarrow [Zn^{2+}] = \frac{n(Zn^{2+})}{V} = \frac{x}{V}$... (العلاقة بين $[Zn^{2+}]$ و x) 4. تعريف زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ ، وتحديد قيمته : زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ هو المدة التي يبلغ فيها التقدم x للتفاعل نصف تقدمه الأعظمي : $x = \frac{x_{max}}{2}$ بالرجوع إلى البيان : $[Zn^{2+}] = f(t)$ ، المرفق جانبه نجد : $[Zn^{2+}]_{max} = \frac{x_{max}}{V} = \frac{10^{-2}}{0,1} = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}$ أي : $[Zn^{2+}]_{max} = 5 \times 20 \times 10^{-3} = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}$ عند اللحظة $t = t_{1/2}$ يكون لدينا : $[Zn^{2+}] = \frac{[Zn^{2+}]_{max}}{2}$ ومنه : $t = t_{1/2} = 5 \text{ min}$ (لاحظ البيان) . 5. تركيب الوسط التفاعلي عند اللحظتين : $t = t_f$ و $t = t_{1/2}$ □ عند اللحظة $t = t_{1/2}$: $n_0(Zn) = 35 \text{ mmol}$ ؛ $n_0(H^+) = 20 \text{ mmol}$ ؛ $x = \frac{x_{max}}{2} = 5 \text{ mmol}$: <table><tr><th>$n(Zn)$</th><th>$n(H^+)$</th><th>$n(Zn^{2+})$</th><th>$n(H_2)$</th></tr><tr><td>$n_0(Zn) - x = 30 \text{ mmol}$</td><td>$n_0(H^+) - 2x = 10 \text{ mmol}$</td><td>$x = 5 \text{ mmol}$</td><td>$x = 5 \text{ mmol}$</td></tr></table> □ عند اللحظة $t = t_f$: $n_0(Zn) = 35 \text{ mmol}$ ؛ $n_0(H^+) = 20 \text{ mmol}$ ؛ $x = x_{max} = x_f = 10 \text{ mmol}$: <table><tr><th>$n(Zn)$</th><th>$n(H^+)$</th><th>$n(Zn^{2+})$</th><th>$n(H_2)$</th></tr><tr><td>$n_0(Zn) - x_f = 25 \text{ mmol}$</td><td>$n_0(H^+) - 2x_f = 0 \text{ mmol}$</td><td>$x = x_f = 10 \text{ mmol}$</td><td>$x = x_f = 10 \text{ mmol}$</td></tr></table> 6. السرعة الحجمية المتوسطة للتفاعل بين اللحظتين : $t = 5 \text{ min}$ و $t = 15 \text{ min}$. بالتعريف ، السرعة الحجمية المتوسطة للتفاعل بين اللحظتين : $t_1 = 5 \text{ min}$ و $t_2 = 15 \text{ min}$ تمثل ميل المستقيم (AB)	معادلة التفاعل		$Zn(s)$	+	$2H^+(aq)$	=	$Zn^{2+}(aq)$	+	$H_2(g)$	حالة الجملة	التقدم	$n(Zn)$		$n(H^+)$		$n(Zn^{2+})$		$n(H_2)$	الحالة الابتدائية	0	$n_0(Zn) = 35 \text{ mmol}$		$n_0(H^+) = 20 \text{ mmol}$		0		0	الحالة الإنتقالية	x	$n_0(Zn) - x$		$n_0(H^+) - 2x$		x		x	الحالة النهائية	x_{max}	$0,035 - x_{max} = 0,025 \text{ mol}$		$0,020 - 2x_{max} = 0$ $x_{max} = 0,010 \text{ mol}$		$x_{max} = 0,010 \text{ mol}$		$x_{max} = 0,010 \text{ mol}$	$n(Zn)$	$n(H^+)$	$n(Zn^{2+})$	$n(H_2)$	$n_0(Zn) - x = 30 \text{ mmol}$	$n_0(H^+) - 2x = 10 \text{ mmol}$	$x = 5 \text{ mmol}$	$x = 5 \text{ mmol}$	$n(Zn)$	$n(H^+)$	$n(Zn^{2+})$	$n(H_2)$	$n_0(Zn) - x_f = 25 \text{ mmol}$	$n_0(H^+) - 2x_f = 0 \text{ mmol}$	$x = x_f = 10 \text{ mmol}$	$x = x_f = 10 \text{ mmol}$
		معادلة التفاعل		$Zn(s)$	+	$2H^+(aq)$	=	$Zn^{2+}(aq)$	+	$H_2(g)$																																																					
		حالة الجملة	التقدم	$n(Zn)$		$n(H^+)$		$n(Zn^{2+})$		$n(H_2)$																																																					
		الحالة الابتدائية	0	$n_0(Zn) = 35 \text{ mmol}$		$n_0(H^+) = 20 \text{ mmol}$		0		0																																																					
		الحالة الإنتقالية	x	$n_0(Zn) - x$		$n_0(H^+) - 2x$		x		x																																																					
		الحالة النهائية	x_{max}	$0,035 - x_{max} = 0,025 \text{ mol}$		$0,020 - 2x_{max} = 0$ $x_{max} = 0,010 \text{ mol}$		$x_{max} = 0,010 \text{ mol}$		$x_{max} = 0,010 \text{ mol}$																																																					
		$n(Zn)$	$n(H^+)$	$n(Zn^{2+})$	$n(H_2)$																																																										
		$n_0(Zn) - x = 30 \text{ mmol}$	$n_0(H^+) - 2x = 10 \text{ mmol}$	$x = 5 \text{ mmol}$	$x = 5 \text{ mmol}$																																																										
		$n(Zn)$	$n(H^+)$	$n(Zn^{2+})$	$n(H_2)$																																																										
		$n_0(Zn) - x_f = 25 \text{ mmol}$	$n_0(H^+) - 2x_f = 0 \text{ mmol}$	$x = x_f = 10 \text{ mmol}$	$x = x_f = 10 \text{ mmol}$																																																										

الرسم و حساب الميل 2,00 1,00 1,00	القاطع للمنحنى $[Zn^{2+}] = f(t)$ في النقطتان اللتان فاصلتهما على الترتيب: $t = t_2$ و $t = t_1$، بالتالي: $v_m = tg \alpha = \frac{\Delta[Zn^{2+}]}{\Delta t} = \frac{(6 - 1,5) \times 0,02}{(4 - 0) \times 5} = 4,5 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$ بياناً: $v_m = 4,5 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$.
2,00 1,00 1,00 6,00 البيان + تحديد τ 4,00 0,50	● التمرين الثاني : (08 قاط) (I) دراسة الفلاش : أ - عبارة الطاقة الكهربائية المخزنة: $E_C = \frac{1}{2} C U^2$ (ت.ع) $E_C = \frac{1}{2} \times 150 \times 10^{-6} \times 330^2 = 8,17 \text{ J}$: $E_C = 8,17 \text{ J}$ ← ب - الاستطاعة الكهربائية P_e المستهلكة أثناء لمعان المصباح هي نسبة الطاقة الكهربائية المخزنة إلى الزمن الموافق: $P_e = \frac{E_C}{t}$ (ت.ع) $P_e = \frac{8,17}{10^{-3}} = 8170 \text{ W}$: $P_e = 8,17 \text{ kW}$ ← (II) الدراسة التجريبية لثنائي القطب RC : أ - المكثفة مفرغة عند اللحظة $t = 0 \Rightarrow u_C = 0$، حسب قانون التوترات في الدارة المتسلسلة: $E = u_C + u_R = u_R = R i(0)$: $R = \frac{E}{I_0}$ (ت.ع) $R = \frac{12}{54 \times 10^{-6}} = 2,22 \times 10^5 \Omega$: $R = 222 \text{ k}\Omega$ ← ب - البيان $i = f(t)$: لاحظ البيان المرفق . ج - عند اللحظة $t = \tau$، فإن: $i(\tau) = I_0 \cdot e^{-1} = 0,37 I_0$: $i(\tau) = 37\%(I_0)$ ← (ت.ع) $i(\tau) = 0,37 \times 54 = 20 \mu\text{A}$: $\tau = 35 \text{ s}$ ← (يمكننا كذلك رسم المستقيم المماس للمنحنى عند المبدأ لتحديد قيمة (τ) كما هو مبين على الرسم) . بالتعريف: $\tau = RC \Leftrightarrow C = \frac{\tau}{R}$ (ت.ع) $C = \frac{35}{222 \times 10^3} = 157 \times 10^{-6} \text{ F}$: $C = 157 \mu\text{F}$ ← الفارق النسبي بين قيمتي السعة: $\left \frac{150 - 157}{150} \right = 4,7 \times 10^{-2}$ أي يفارق % 4,7 بين القيمتين، يمكننا عندئذ اعتبار قيمة السعة التي أشار إليها الصانع بأنها «قيمة تقريبية جداً»
تمنياتنا لكم بالتوفيق	إنتهى بفضل - الله - ومشيتة