حل فرض الدورة الأولى

المستوى المستهدف : أولى بكالوريا .
الشعبة : علوم تجريبية .
مدة الإنجاز : ساعتان .

	الموضوع	رقم السؤال	النقط	عناصر الإجابة	المرجع في التوجيهات التربوية
الفيزياء	الموضوع الأول				
	التمرين الأول	-1	ن 0,5	تأثير $\vec{P}$ و $\vec{R}$ على المدار ABCD	
		-2	ن 0,5	الطاقة الميكانيكية هي مجموع طاقتي الحركية والوضع الثقالية $E_m = E_c + E_{pp}$	تعريف الطاقة الميكانيكية
		-3	ن 0,5	تكون E_m منحفظة إذا انعدمت الاحتكاكات أو إذا كان شغل وزن الجسم هو الوحيد الذي يشتغل .	انحفاظ الطاقة الميكانيكية .
		-4	ن 1	$E_{PPA} = E_{mA} = mg(AB\sin(60) + R(1-\cos 30))$	معرفة تعبير الطاقة الميكانيكية ووحدتها
		-أ-4	ن 0,5	ت.ع : $E_{PPA} = 18,32\ J$	
		-ب-	ن 0,5	$E_{mA} = E_{PPA} = 18,32\ J$.	
		-5	ن 1	$E_{PP_B} = mgR(1-\cos 30) = 1,005\ J$ $E_{cB} = E_{mA} - E_{PPB} = 18,32 - 1,005 = 17,315\ J$	إشغال تعبير طاقة الوضع الثقالية .
		-6	ن 1	$E_{cC} = E_{mA} - E_{PPA}^{0} = 18,32\ J$. حالة مرجعية $E_{PPC} = 0$	
		-أ-7	ن 0,5	بوجود الاحتكاكات غير مهملة أو أن الطاقة الحركية تنخفض مع $E_{PP} = 0$.	تعليل عدم انحفاظ E_m
		-ب-7	ن 0,5	مبرهنة الطاقة الحركية :	معرفة نص مبرهنة طرح واشتغال لها .
		-ج-7	ن 0,5	$E_{cD} - E_{cC} = W(\vec{R}) + W(\vec{P})$ ($W(\vec{R}) = 0$) $\Rightarrow W(\vec{R}) = -E_{cC} = -18,32\ J$. لدينا :	
				$\Delta E_m = E_{mD}^{0} - E_{mC} = -Q$ $\Rightarrow Q = E_{mC} = E_{cC} = 18,32\ J$.	معرفة اشتغال الطاقة بين تغير الطاقة الميكانيكية والطاقة الحرارية الناتجة ($\Delta E_m = -Q$)
	التمرين الثاني	-1	ن 1	$E_c = \frac{1}{2} J_\Delta \omega^2 = 4,96\ J$.	معرفة تعبير E_c لجسم صلب في دوران .
		-2	ن 1	$\Delta E_{pp_1} = E_{pp_1} - E_{pp_0}^{=0} = mg\frac{L}{2}(1-\cos\theta)$	تغير طاقة الوضع الثقالية وعلاقتها باشتغال الوزن
		-3	ن 1	$\Delta E_{cC} = -\Delta E_{pp} = -mg\frac{L}{2}(1-\cos\theta) \leftarrow \Delta E_m = 0$	
		-4	ن 1	$E_m = E_{cC} + E_{pp} = mg\frac{L}{2}(1-\cos\theta) + \frac{1}{2} J_\Delta \omega^2$	تعبير E_m

الفيزياء

الموضوع الثاني (تتمة)

4- ب | ن 1 | لدينا حسب انحفاظ E_m :

استغلال انحفاظ الطاقة الميكانيكية

$$E_{m_0} = E_{m_1}$$
$$\Rightarrow E_{c_0} + E_{pp_0} = E_{pp_1} + E_{c_1}$$ ($E_{c_0} = 0$)
$$\Rightarrow \frac{1}{2} J_\Delta \omega^2 = mg\frac{L}{2}(1-\cos\theta_m)$$
$$\Rightarrow \frac{1}{2}\cdot\frac{1}{3}mL^2\cdot\omega^2 = mg\frac{1}{2}(1-\cos\theta_m)$$
$$\omega = \sqrt{3g(1-\cos\theta_m)/L}$$

4- ج | ن 1 |
$$V_B = L\cdot\omega = L\sqrt{3g(1-\cos\theta_m)/L}$$
$$= 2{,}45\ m/s$$

الكيمياء

الكيمياء ① | 1- | ن 0,5 | معادلة الانحلال :

$$HCOONa_{(s)} \longrightarrow HCOO^-_{aq} + Na^+_{aq}$$

حساب التركيز المولي لمحلول المتحصل عليه انطلاقا من كتلة المادة المأخوذة وحجم المحلول

2- | ن 1 |
$$C = \frac{n}{V} = \frac{m}{MV} = \frac{0{,}06}{(1+12+32+23)\times 0{,}1} = 8{,}82\cdot10^{-3}\ mol/L$$

تتبع تطور مجموعة كيميائية اعتمادا على التقدم

3- أ | ن 1,5 | جدول التقدم :

$$x_m = n_0 = C\cdot V = 8{,}82\cdot10^{-4}$$

التقدم الأعظمي :

$$\Rightarrow x_m = 8{,}82\cdot10^{-4}\ mol.$$

التراكيز الفعلية :

3- ب | ن 0,5 |
$$[Na^+] = [HCOO^-] = \frac{x_m}{V} = C$$

معرفة أن وجود الأيونات ضروري لظهور الناقلية المولية للمحلول

تعبير الموصلية :

$$\sigma = \lambda_{Na^+}[Na^+] + \lambda_{HCOO^-}[HCOO^-]$$
$$\sigma = (\lambda_{Na^+} + \lambda_{HCOO^-})\cdot C = 0{,}0926\ S/m$$

مع الانتباه إلى وحدة C ؛ mol/m³

معرفة العوامل المؤثرة على الموصلية

4- أ | ن 1,5 | لدينا $K = \frac{4}{\lambda} = 40\ m^{-1}$ ، بما أن $G' = \frac{I}{U} = 2{,}5\ S$ فإن

معرفة العلاقة بين الموصلية والموصلية النوعية

ب | ن 1 |
$$\sigma' = \frac{G'}{K} = \frac{2{,}5}{4\cdot10^{-2}} = 62{,}5\ S/m$$

إستغلال العلاقة بين موصلية محلول أيوني مخفف، الموصلية المولية الموحدية للمحلول وتراكيز الأيونات

لدينا :

$$\sigma' = (\lambda_{Na^+} + \lambda_{HCOO^-})\cdot C'$$
$$\Rightarrow C' = \frac{\sigma'}{\lambda_{Na^+} + \lambda_{HCOO^-}} = 5{,}95\cdot10^{-3}\ mol/L$$

ومنه :

ج | ن 1 |
$$[Na^+] = [HCOO^-] = C' = 5{,}95\cdot10^{-3}\ mol/L$$

(إستغلال علاقة التخفيف)

حجم الماء المضاف : لدينا حسب علاقة التخفيف ،

$$C'V' = CV \Rightarrow V' = \frac{CV}{C'}$$

مع ن ؛ 1 $V' = V + V_e$

$$V_e = \frac{CV}{C'} - V = \frac{8{,}82\times10^{-3}\times0{,}1}{5{,}95\cdot10^{-3}} - 0{,}1 = 0{,}048\ L$$
$$V_e = 48\ mL$$