

جدازة الفرض الثاني الدورة الأولى

- المستوى المستهدف : أ و ب والوريا
- السجدة : علوم تجريبية
- مدة الأجازة : ساعتان

المراجع في التوجيهات التربوية	عناصر الإجابة	التقييم	رقم السؤال	الموضوع	
<p>تعريف الطاقة الميكانيكية</p> <p>الحفاظ الطاقة الميكانيكية</p> <p>معرفة تعبير طاقة الميكانيكية ووصفها</p> <p>استغلال تعبير طاقة الوضع الثقالية</p> <p>تعليل عدم حفظ الطاقة</p> <p>معرفة (في صورتها المتطويع) واستغلالها</p> <p>معرفة استغلال الطاقة (في تغير الطاقة الميكانيكية والطاقة البرية الناتجة) ($\Delta E_m = -Q$)</p>	<p>ABCD \vec{R} و \vec{P} تأثير المدار</p> <p>الطاقة الميكانيكية هي مجموع طاقات الحركة والوضع الثقالية $E_m = E_c + E_p$</p> <p>يكون E_m منقطة إذا الغزمت الاحتكاكات أو إذا كان الشغل المحزن الجسم هو الوحيد الذي يشغل</p> <p>$E_{ppA} = E_{mA} = mg(AB \sin(60) + R(1 - \cos(30)))$</p> <p>$E_{ppA} = 18,32 \text{ J}$; $E_c = 0$</p> <p>$E_{mA} = E_{ppA} = 18,32 \text{ J}$</p> <p>$E_{ppB} = mgR(1 - \cos(30)) = 1,005 \text{ J}$</p> <p>$E_{cB} = E_{mA} - E_{ppB} = 18,32 - 1,005 = 17,315 \text{ J}$</p> <p>$E_{cC} = E_{mA} - E_{ppA}^0 = 18,32 \text{ J}$ حالة مرجعية $E_{ppC} = 0$</p> <p>لا يكون الاحتكاكات غير موجودة أو أن الطاقة الحركية تنخفض مع $E_{pp} = 0$</p> <p>مبرهنة الطاقة الحركية: $E_{cp} - E_{cc} = W(\vec{R}) + W(\vec{P})$</p> <p>$0 \Rightarrow W(\vec{R}) = -E_{cc} = -18,32 \text{ J}$ لدينا</p> <p>$\Delta E_m = E_{mg} - E_{mc} = -Q$</p> <p>$\Rightarrow Q = E_{mc} = E_{cc} = 18,32 \text{ J}$</p>	<p>0,95 -1</p> <p>0,95 -2</p> <p>0,95 -3</p> <p>1 -4</p> <p>0,95 -1-4</p> <p>0,95 -ب-</p> <p>1 -5</p> <p>0,1 -6</p> <p>0,95 -1-7</p> <p>0,95 -ب-7</p> <p>0,95 -ج-7</p>	<p>1</p> <p>2</p> <p>3</p> <p>4</p> <p>5</p> <p>6</p> <p>7</p>	الموضوع الأول - دفتر	
	<p>معرفة تعبير E_c لجسم صلب في دوران</p> <p>تغير طاقة الوضع الثقالي وعلاقتها بشغل الوزن</p> <p>تعبير E_m</p>	<p>$E_c = \frac{1}{2} J \omega^2 = 4,96 \text{ J}$</p> <p>$\Delta E_{pp} = E_{pp} - E_{pp}^0 = mg \frac{L}{2} (1 - \cos \theta)$</p> <p>$\Delta E_{cc} = -\Delta E_{pp} = -mg \frac{L}{2} (1 - \cos \theta) \leftarrow \Delta E_m = 0$</p> <p>$E_m = E_{cc} + E_{pp} = mg \frac{L}{2} (1 - \cos \theta) + \frac{1}{2} J \omega^2$</p>	<p>0,1 -1</p> <p>0,1 -2</p> <p>0,1 -3</p> <p>0,1 -1-4</p>	<p>1</p> <p>2</p> <p>3</p> <p>4</p>	الموضوع الثاني

الفيزياء

الفيزياء

<p>استغلال الحفظ الطاقة الميكانيكية</p>	<p>لدينا حسب الحفظ E_m</p> $E_{m0} = E_{m1}$ $\Rightarrow E_{c0} + E_{pp0} = E_{pp1} + E_{c1}$ $\Rightarrow \frac{1}{2} m \omega^2 = mg \frac{L}{2} (1 - \cos \theta_m)$ $\Rightarrow \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{3} mL \cdot \omega^2 = mg \frac{L}{2} (1 - \cos \theta_m)$ $\omega = \sqrt{3g(1 - \cos \theta_m) / L}$ $V_B = L \cdot \omega = L \sqrt{3g(1 - \cos \theta_m) / L}$ $= 2,45 \text{ m/s}$	<p>أ ن</p>	<p>ج-4</p>	<p>الموضوع الثاني (نتيجة)</p>	<p>الفيزياء</p>
<p>تحديد التركيز المولالي للحلول الكهروكيميائية انطلاقاً من كتلة المادة المأخوذة ونسبة المحلول</p> <p>متبع تطور مجموعة التيارات اعتماداً على التقسيم، مع معرفة أن وجود الأيونات ضروري لصلابة المحلول الموصلة ليعطينا</p> <p>معرفة العوامل المؤثرة على الموصلية</p> <p>معرفة العلاقة بين الموصلية والحالة بين</p> <p>استعمال العلاقة بين الموصلية لحلول بوزن خفيف الموصلة المولالية في المحلول وتراكمها المولالية الأيونية</p> <p>(استغلال علاقة التخفيف)</p>	<p>معادلة الأيونات: $HCOONa_{(s)} \rightarrow HCOO^-_{aq} + Na^+_{aq}$</p> $C = \frac{n}{V} = \frac{m}{MV} = \frac{906}{(1+12+32+23) \times 0,1} = 8,82 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$ <p>جدول التقسيم: $\lambda_m = n_0 = C \cdot V = 8,82 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$</p> <p>التقسيم الأخص: $\lambda_m = 8,82 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$</p> <p>التراكم الفعلي: $[Na^+] = [HCOO^-] = \frac{\lambda_m}{V} = C$</p> <p>تجميع الموصلية: $\sigma = \lambda_{Na^+} [Na^+] + \lambda_{HCOO^-} [HCOO^-]$</p> $\sigma = (\lambda_{Na^+} + \lambda_{HCOO^-}) \cdot C = 0,0926 \text{ S/m}$ <p>مع الانتباه إلى وحدة C و σ mol/m^3</p> <p>بما أن $K = \frac{4}{\lambda} = 4 \cdot 10^{-3} \text{ S} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$ فإن $G = \frac{I}{U} = 2,5 \text{ S}$</p> $G' = \frac{G}{K} = \frac{2,5}{4 \cdot 10^{-2}} = 62,5 \text{ S/m}$ <p>لدينا $\sigma' = (\lambda_{Na^+} + \lambda_{HCOO^-}) \cdot C'$</p> $\Rightarrow C' = \frac{\sigma'}{\lambda_{Na^+} + \lambda_{HCOO^-}} = 5,95 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$ <p>وهذه وحدة C'</p> <p>حجم الماء الخفيف: لدينا حسب علاقة التخفيف $C'V' = CV \Rightarrow V' = \frac{CV}{C'}$</p> <p>مع $V = V + V_e$</p> $V_e = \frac{CV}{C'} - V = \frac{8,82 \cdot 10^{-3} \times 0,1}{5,95 \cdot 10^{-3}} - 0,1 = 0,048 \text{ L}$ $V_e = 48 \text{ mL}$	<p>أ ن</p> <p>أ ن</p> <p>أ ن</p> <p>أ ن</p> <p>أ ن</p> <p>أ ن</p>	<p>-1</p> <p>-2</p> <p>3</p> <p>3</p> <p>-4</p> <p>ب</p> <p>ج</p>	<p>الكيمياء ①</p>	<p>الكيمياء</p>