

$$[NH_4^+]_f = \frac{x \cdot l}{V} \quad z = \frac{x \cdot l}{x_{max}} \quad -2$$

$$z = \frac{x \cdot l}{x_{max}} = \frac{[NH_4^+]}{c_b} = z$$

$$[NH_4^+]_f = c_b \cdot z$$

$$[NH_3]_f = \frac{n_0 - x \cdot l}{V} = c_b - c_b \cdot z$$

$$= c_b(1 - z)$$

3- لدينا:

$$pH = pK_u + \log \frac{[NH_3]_f}{[NH_4^+]_f} = pK_u + \log \frac{1-z}{z}$$

$$pH - pK_u = \log \frac{1-z}{z} \Rightarrow 10 = \frac{1-z}{z}$$

$$z \cdot 10^{pH - pK_u} = 1 - z \Rightarrow z(1 + 10^{pH - pK_u}) = 1$$

$$z = \frac{1}{1 + 10^{pH - pK_u}}$$

الحساب:

$$z = \frac{1}{1 + 10^{11 - 9,2}} = \frac{1}{1 + 10^{1,8}} = \frac{1}{64}$$

4- الاستنتاج التركيز  $c_b$ :

$$z = \frac{[NH_4^+]_f}{c_b} = \frac{[OH^-]}{c_b} \Rightarrow c_b = \frac{[OH^-]}{z}$$

$$[OH^-] = \frac{K_e}{10^{11}} = 10^{-3} \text{ mol/l}$$

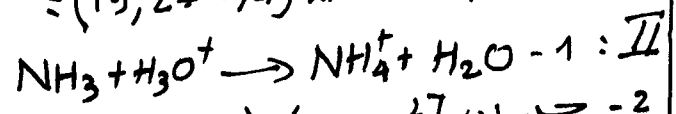
$$c_b = \frac{10^{-3}}{0,015} = \frac{1}{15} \text{ mol/l}$$

5- حساب التناقية:

$$\delta = h_{OH} [OH^-] + [NH_4^+] h_{NH_4^+}$$

$$\delta = (h_{OH} + h_{NH_4^+}) \cdot 10^{-3} \times 10^3$$

$$= (14,2 + 7,4) \times 10^{-3} = 26,6 \text{ ms.m}^{-1}$$



2- حساب الحجم  $V_{AE}$ :

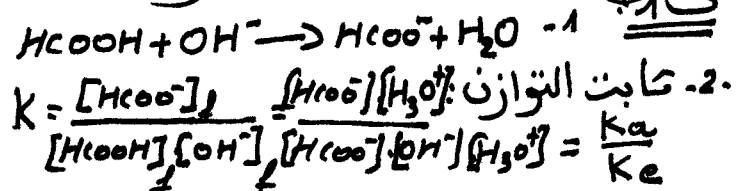
$$c_A \cdot V_{AE} = c_b \cdot V_b \Rightarrow V_{AE} = \frac{c_b \cdot V_b}{c_A}$$

$$V_{AE} = \frac{\frac{1}{15} \cdot 20}{2} = 10 \text{ ml}$$

3- عند إضافة 5 ml:

$$pH = pK_u = 9,2 \quad \text{لأن } \frac{V_{AE}}{2} = 5$$

تصحيح الاختبار



$$K = 1,5 \times 10^{10}$$

3- تحديد احداثيات نقطة التكافؤ: عن طريق المماسات المتوازيات نجد: (40 ml, 8)

4- حساب التركيز  $C_A$ :

$$n_A = n_B \quad C_A \cdot V_A = C_B \cdot V_B \Rightarrow C_A = \frac{C_B \cdot V_B}{V_A}$$

$$C_A \cdot V_A = C_B \cdot V_B \Rightarrow C_A = \frac{C_B \cdot V_B}{V_A}$$

$$C_A = \frac{10^{-1} \cdot 40}{20} = 2 \times 10^{-1} \text{ mol/l}$$

المنتاج  $m_p$ :

$$n_A = C_A \cdot V = 2 \times 10^{-1} \times 500 \times 10^{-3} = 0,1 \text{ mol}$$

$$n_A = \frac{m_p}{M} \Rightarrow m_p = n_A \cdot M = 0,1 \cdot 46 = 4,6 \text{ g}$$

$$P = \frac{m_p}{m} \cdot 100\% = \frac{4,6}{5} \cdot 100 = 92\%$$

5- حساب  $n_{OH^-}$  في المزيج:

عند إضافة  $V_b = 5 \text{ ml}$  نجد  $pH = 3$  وحده:

$$[OH^-] = \frac{K_e}{[H_3O^+]} = \frac{10^{-14}}{10^{-3}} = 10^{-11}$$

$$n_{OH^-} = [OH^-] \cdot V_T = 10^{-11} \times 25 \times 10^3$$

$$n_{OH^-} = 2,5 \times 10^{-13} \text{ mol}$$

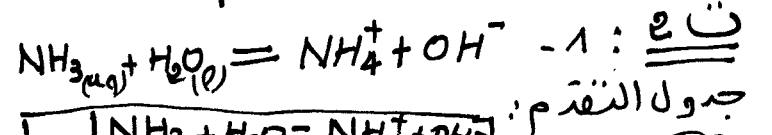
حساب  $z$ :

$$z = \frac{x \cdot l}{x_{max}} \quad x_{max} = c_b \cdot V_b = 10^{-1} \times 5 \times 10^{-3} = 5 \times 10^{-4} \text{ mol}$$

$$x_f = n_0(OH^-) - n(OH^-) = 5 \times 10^{-4} - 2,5 \times 10^{-13} \approx 5 \times 10^{-4} \text{ mol}$$

$$z = \frac{5 \times 10^{-4}}{5 \times 10^{-4}} = 1$$

نستنتج ان التفاعل تام.



	$NH_3 + H_2O = NH_4^+ + OH^-$			
ن.ز	$n_0$	زيادة	0	0
و.ز	$n_0 - x$	"	x	x
ن.ن	$n_0 - x_f$	"	x_f	x_f

ت 3: 1- تحديد قيمة كل من x و z  
بتطبيق قانون الانحفاظ (صودي)

$$235 + 1 = 95 + 138 + x \Rightarrow x = 3$$

$$92 = 40 + z \Rightarrow z = 52$$

تصبح المعادلة:  ${}_{52}^{138}\text{Te} + {}_{40}^{95}\text{Zr} + 3\text{H}^+$

هذا النوع هو تحول انشطار لأنه تم قذف نواة واحدة لينتج لنا نواتج جديدة

2- 1: حساب الطاقة المنطلقة:

$$E_{lib} = \Delta mc^2 = 2,81 \times 10^{-11} \text{ J}$$

$$E_{lib} = \frac{2,81 \times 10^{-11}}{1,602 \cdot 10^{-19}} = 1,75 \times 10^8 \text{ eV}$$

$$= 1,76 \times 10^2 \text{ MeV}$$

0- حساب الطاقة المتناججة عن 1g  
نحسب عدد النوية الموجودة في 1g:

$$N = \frac{m N_A}{M} = \frac{1}{235} \times 6,023 \times 10^{23} = 2,563 \times 10^{20}$$

$$E_{lib} = 2,563 \times 10^{20} \times 1,76 \times 10^2 = 4,51 \times 10^{22} \text{ J}$$

$$= 72 \cdot 10^9 \text{ Joules}$$

- حساب كمية اليورانيوم المستهلكة خلال 30 يوم:

حسب الطاقة المستهلكة

$$P = \frac{E}{t} \Rightarrow E = P \cdot t = 25 \times 10^6 \times 30 \times 24 \times 3600 = 648 \times 10^{11} \text{ J}$$

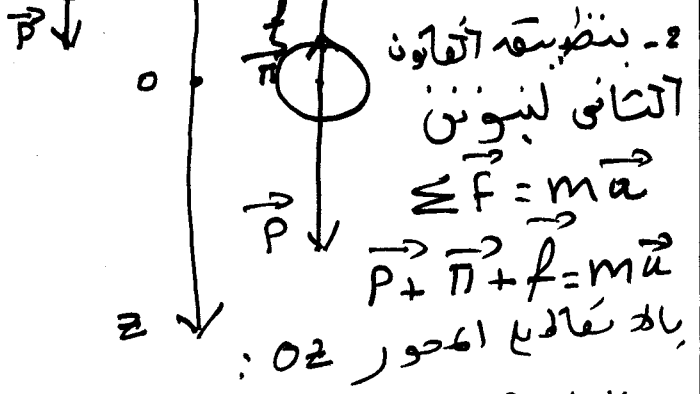
لدينا:

$$1g \rightarrow 72 \times 10^9 \text{ J}$$

$$m \leftarrow 648 \times 10^{11} \text{ J}$$

$$m = \frac{648 \times 10^{11}}{72 \times 10^9} = 9000g$$

ت 4: 1- تمثيل القوى



2- بتطبيق قانون الثاني لنيوتن  
 $\sum \vec{F} = m \vec{a}$   
 $P + \Pi + f = m \vec{a}$   
بالاعتماد على المحاور z:

$$P - \Pi - f = ma \Rightarrow mg - \rho_0 \cdot V \cdot g - kv = m \cdot a$$

$$mg - \rho_0 \cdot V \cdot g - \frac{kv}{m} = \frac{dv}{dt}$$

عبارة ك من A و حساب B

$$A = \frac{mg - \rho_0 \cdot V \cdot g}{m} = \frac{35 - 0,910 \cdot 335}{35} = 1,26 \text{ m} \cdot \text{s}^{-2}$$

$$B = \frac{K}{m}$$

4- عبارة السرعة الجديدة  $v_L$ :

$$v = v_L \Rightarrow \frac{dv}{dt} = 0 \Rightarrow v_L = \frac{mg - \rho_0 \cdot V \cdot g}{K}$$

5- قيمة تسارع الكرة a عند t=0

$$t=0 \Rightarrow v=0 \Rightarrow \frac{dv}{dt} = \frac{m - \rho_0 \cdot V \cdot g}{m} = 1,26 \text{ m} \cdot \text{s}^{-2}$$

6- الاستنتاج قيمة  $v_L$ :

$$v_L = 17 \text{ cm} \cdot \text{s}^{-1} = 0,17 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$$

حساب K من العلاقة:

$$K = \frac{m - \rho_0 \cdot V \cdot g}{v_L} = \frac{35 - 0,910 \cdot 335}{0,17} = 9,4 \times 10^{-3}$$

$$K = 6\pi \cdot \eta \cdot R$$

$$\eta = \frac{K}{6\pi \cdot R} = \frac{0,026}{6 \times 3,14 \times 2 \times 10^{-2}} = 0,07$$

لزيت عاري

النتيجة  $M_T$  : حسب  $a$

$$a = \tan \alpha = \frac{73,6 \times 10^3}{74,6 \times 10^{12}} = 0,86 \times 10^3$$

وهو يمثل قيمة  $K$

$$K = \frac{4\pi^2}{G \cdot M_T} \Rightarrow M_T = \frac{4\pi^2}{G \cdot K}$$

$$M_T = \frac{4 \times 10}{G \cdot K} = 5,97 \times 10^{24} \text{ kg}$$

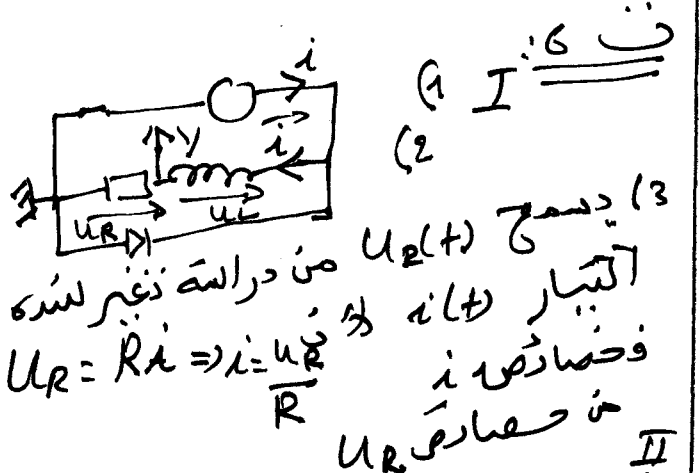
دور القمر :  $T = 3,3 \times 10^4 \text{ s}$

سرعة  $v = 2\pi(R_T + h)T$

$$= 2\pi(6,38 + 23,6) \times 10^6 = 1,88 \times 10^6 \text{ m/s}$$

$$a = \frac{v^2}{R+h} = \frac{(1,88 \times 10^6)^2}{(6,38 + 23,6) \times 10^6}$$

$$= 11,8 \times 10^4 \text{ m/s}^2$$



$$\frac{di}{dt} + \frac{R+r}{L}i = 0$$

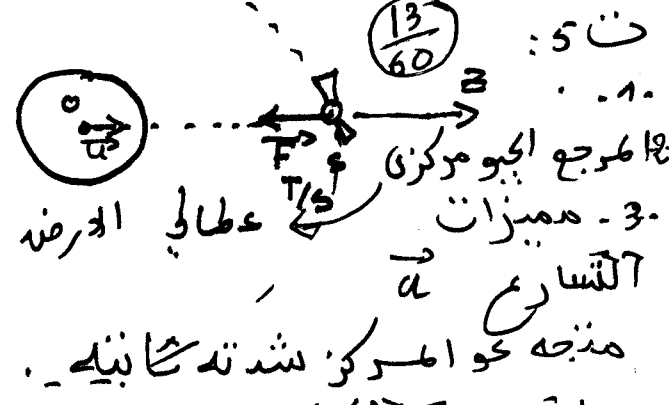
$$0,1e^{\alpha t} + \frac{R+r}{L}0,1e^{\alpha t} = 0$$

$$\alpha = -\frac{R+r}{L}$$

حسب  $r$  :  $E = (R+r)I_0 \Rightarrow r = \frac{E}{I_0} - R = 10 \Omega$

حسب  $L$  :  $\alpha = -600 \Rightarrow L = \frac{R+r}{600} = 0,1 \text{ H}$

$$E(t) = \frac{1}{2}L(Ie^{-600t})^2 =$$



عبارة سرعة الحركة بدلالة  $G \cdot h \cdot R_T \cdot M_T$

بتطبيق قانون التفاضل لنيوتن :

$$\sum \vec{F}_{T/s} = m\vec{a}$$

القطر :  $F_{T/s} = ma = m \frac{v^2}{(R_T+h)}$

$$\frac{m \cdot M_T \cdot G}{(R_T+h)^2} = m \frac{v^2}{(R_T+h)}$$

$$v = \sqrt{\frac{M_T \cdot G}{R_T+h}}$$

عبارة الدور  $T$  :

$$T = \frac{2\pi(R_T+h)}{v} = \frac{2\pi(R_T+h)}{\sqrt{\frac{M_T \cdot G}{R_T+h}}}$$

$$T = 2\pi \sqrt{\frac{(R_T+h)^3}{G \cdot M_T}}$$

ابجاده قانون كبلر :

$$T^2 = 4\pi^2 \frac{(R_T+h)^3}{G \cdot M_T}$$

$$\frac{T^2}{(R_T+h)^3} = \frac{4\pi^2}{G \cdot M_T} = K = \text{ثابت}$$

$R_3(km)$	$T^2(s^2)$
$8,24 \times 10^3$	$8,3 \times 10^8$
$165 \times 10^3$	$16,6 \times 10^8$
$74,6 \times 10^3$	$73,6 \times 10^8$

