

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

الجزء الثاني: الكيمياء (7 نك)

التمرين الأول: الحفادير المتعددة بكمية المادة (05)

(1) كمية مادة الحديد $n(\text{Fe})$

$$n(\text{Fe}) = \frac{m(\text{Fe})}{M(\text{Fe})} \Rightarrow \begin{cases} n^1 = 1,107 \text{ mol} \\ n^2 = 1,107 \text{ mol} \end{cases}$$

(00142) (00124)

(2) عدد الذرات المحتوية لهذه العينة:

$$N = n(\text{Fe}) \cdot N_A \Rightarrow N = 6,45 \times 10^{23}$$

(00124) (00124)

$$P = e/e_0 \quad ; \quad e = m/v \quad ; \quad n = m/M \quad (3)$$

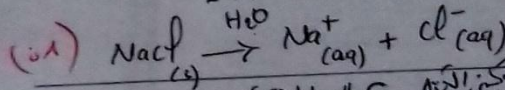
الكمية المولية $n(\text{mol})$	الكتلة $m(\text{g})$	الحجم $V(\text{mL})$	الكتلة المولية $M(\text{g/mol})$	الكثافة	
0,15	8,4	15	0,56	0,56	C_4H_{10}
0,3	13,8	13,02	1,06	1,06	CH_2O_2
(001)	(0014)	(0014)	(0012)	(0012)	

$$n = m/M \quad ; \quad PV = nRT \quad (4)$$

غازي أكسيد الفلورين	غازي الفلورين أكسيد	غازي أكسيد الكربون	الصيغة
$\text{SO}_2(\text{g})$	$\text{H}_2(\text{g})$	$\text{CO}_2(\text{g})$	
10^5	$60,28 \times 10^3$	$97,44 \times 10^3$	الضغط $P(\text{Pa})$
0,10	2,00	0,50	الحجم $V(\text{L})$
25	17	20	درجة الحرارة $T(\text{K})$
0,26	0,10	0,88	الكتلة $m(\text{g})$
$4 \cdot 10^{-3}$	0,05	0,02	كمية المادة $n(\text{mol})$
(001)	(001)	(001)	

التمرين الثاني: التركيز والحال الإحصائي (2)

(1) معادلة ذوبان كلوريد الصوديوم في الماء:



(2) التركيز المولي C_m للمحلول (5)

$$C_m = \frac{m}{V} \Rightarrow \begin{cases} C_m^1 = 6,64 \text{ g/l} \\ C_m^2 = 7,60 \text{ g/l} \end{cases}$$

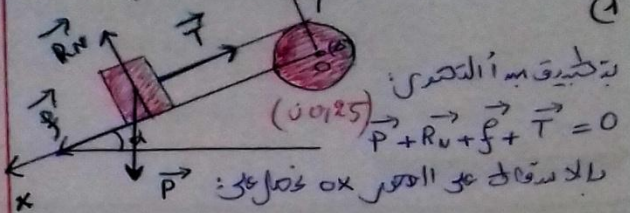
(00124) (00124)

(3) التراكيز الفعلية للأيونات الموجودة في المحلول:

$$C = \frac{C_m}{M} \Rightarrow \begin{cases} C^1 = 0,11 \text{ mol/L} \\ C^2 = 0,13 \text{ mol/L} \end{cases} \quad [\text{Na}^+] = [\text{Cl}^-] = C$$

(00124) (00124) (00124) (00124)

التمرين الثالث: شغل قوة دورانية (4)



$$P \sin(\alpha) + f - T = 0 \Rightarrow T = f + P \sin(\alpha)$$

وعلاوة على ذلك، لم يتغير ليكن $T = T'$

$$T = f + P \sin(\alpha)$$

$$\begin{cases} f^1 = P/5 \\ f^2 = P/4 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} T_1^1 = 907,11 \text{ N} \\ T_2^1 = 892,78 \text{ N} \end{cases}$$

$$\begin{cases} \alpha^1 = 45^\circ \\ \alpha^2 = 40^\circ \end{cases}$$

(00125)

(2) شغل القوة T

$$\mathcal{L}_m(\vec{P}) + \mathcal{L}_m(\vec{R}) + \mathcal{L}_m(\vec{T}) + \mathcal{L}_m = 0$$

وعلاوة على ذلك، شغل تأثير $\vec{P}$ و $\vec{R}$ يتقاطع مع محور الدوران:

$$\mathcal{L}_m(\vec{P}) = \mathcal{L}_m(\vec{R}) = 0 \text{ N.m}$$

$$\mathcal{L}_m = -\mathcal{L}_m(\vec{T}) = T' \cdot r$$

(00125)

$$\begin{cases} T_1^1 = 907,11 \text{ N} \\ r_1 = 25 \text{ cm} \\ T_2^1 = 892,78 \text{ N} \\ r_2 = 30 \text{ cm} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} \mathcal{L}_m^1 = 226,78 \text{ N.m} \\ \mathcal{L}_m^2 = 267,83 \text{ N.m} \end{cases}$$

(00124)

(3) قدرة المحرك

$$P = \mathcal{L}_m \cdot \omega = \mathcal{L}_m \cdot \frac{v}{R}$$

$$\begin{cases} \mathcal{L}_m^1 = 226,78 \text{ N.m} \\ v^1 = 0,15 \text{ m/s} \\ R_1 = 25 \text{ cm} \\ \mathcal{L}_m^2 = 267,83 \text{ N.m} \\ v^2 = 0,175 \text{ m/s} \\ R_2 = 30 \text{ cm} \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} P^1 = 453,56 \text{ W} \\ P^2 = 663,58 \text{ W} \end{cases}$$

(00124) (00124)