تصحيح اختبار الفصل 3

التمرين 1:

1/ $n = CV = \frac{m}{M} \Rightarrow C = 0,2 mol/L$

$C_m = M \cdot C = 26,7 g/L$

2/ $n_0 = C_0 V_0 = 0,1004 mol$

3/

S_3	S_2	S_1	
140	60	20	V_e
160	80	40	V
8	4	2	F
0,025	0,05	0,1	C

$F = \frac{V_0 + V_e}{V_0} = \frac{V}{V_0}$ $\quad F = \frac{C_0}{C}$

4/ كلما أضفنا الماء كلما نقص التركيز.

5/ بواسطة ماصة عيارية مزودة بإجاصة نأخذ 20mL من المحلول S_0 ونضعها في حوجلة عيارية سعتها 100mL ثم نكمل بالماء المقطر إلى خط العيار مع الرج بالكسلمن.

6/ $n_4 = n_2 + n_1 = C_2 V_2 + C_1 V_1$

$n_4 = 0,008 \rightarrow C_4 V_4 = 0,008$

$C_4 = \frac{0,008}{(40+80) \times 10^{-3}} = 0,066 \frac{mol}{L}$

التمرين 2:

$P_A = \frac{n_A RT}{VA} = \frac{1,6 \times 8,31 \times (27+273)}{20 \times 10^{-3}}$

$P_A = 2 \times 10^5 Pa$

$n_B = \frac{m_B}{M}$ $\quad n_B = \frac{P_B V_B}{RT_1} = 0,8 mol$

$m_B = 25,6 g$

$n_G = n_A + n_B = 2,4 mol$

$P_G = \frac{n_G RT}{V_G} = 2,4 \times 10^5 Pa$

$P_G' = 2,7 \times 10^5 Pa$

التمرين 3:

$n_1 = \frac{m}{M} = 0,4 mol$

$n_2 = \frac{V_g}{V_M} = 0,175 mol$

$2C_2H_4O + 5O_2 \rightarrow$	$4CO_2 +$	$4H_2O$
n_1	n_2	0	0
$n_1 - 2x$	$n_2 - 5x$	$4x$	$4x$
$n_1 - 2x_{max}$	$n_2 - 5x_{max}$	$4x_{max}$	$4x_{max}$

1/3 الحالتي ينتهي أولا:

ب- نفرض C_2H_4O هي المتفاعل المحد

$n_1 - 2x_{max} = 0$

$x_{max} = 0,2 mol$ (مرفوض)

نفرض O_2 هي المتفاعل المحد

$n_2 - 5x_{max} = 0$

$x_{max} = 0,175 mol$ (مقبول)

4- $n_f(C_2H_4O) = n_1 - 2x_{max} = 0,1 mol$

$n_f(O_2) = n_2 - 5x_{max} = 0 mol$

$n_f(CO_2) = 4x_{max} = 0,6 mol$

$n_f(H_2O) = 4x_{max} = 0,6 mol$

5- أ- $n_f(H_2O) = \frac{m_f}{M} \rightarrow m_f = 10,8 g$

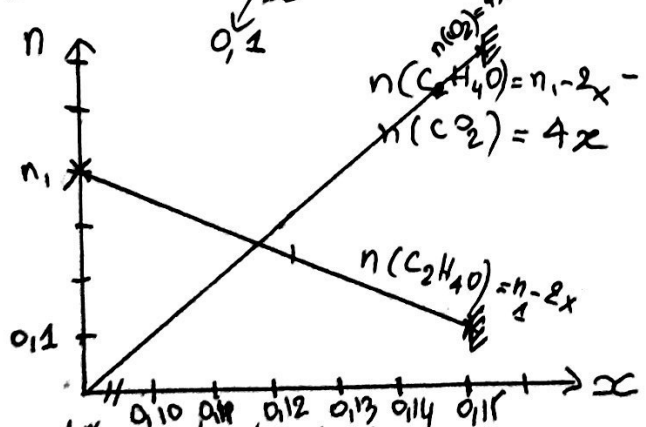
ب- $n_f(CO_2) = \frac{V_{CO_2}}{V_M} \rightarrow V_{CO_2} = 14,4 L$

$n_{الباقي} = n_1 - n_{المتفاعل} = 0,4 - 0,1 = 0,3 mol$

6- $n(C_2H_4O) = n_1 - 2x$

$n(CO_2) = 4x$

$n(C_2H_4O) = n_1 - 2x$



7- ستوكيومتري: كل المتفاعلين محدان.

$\frac{n(O_2)}{5} = \frac{n(C_2H_4O)}{2} = x$ ينتهيان في نفس الوقت.

$x = \frac{2 \times 1}{5} = 0,4 mol$

مدرسة الرجاء والتفوق الخاصة
Ecole Erradja wa Tafaouk
ÉCOLE PRIVÉE

Scanned with CamScanner