

ثانوية فاطمة الزهراء * تبسة *	الفرض الخامس في مادة	السنة الدراسية: 19/18
الأستاذ: دبيلي سمير	العلوم الفيزيائية	الفوج: 1 جمع 2 المدة 50د

يتفاعل غاز الميثان $CH_4(g)$ في وجود غاز ثنائي الكلور $Cl_2(g)$ فينتج غاز كلور الهيدروجين $HCl(g)$ ذو الصفة الحمضية و سائل ثنائي كلور الميثان $CH_2Cl_2(l)$ سريع التطاير في الجو و الذي يستخدم في كمذيب جيد للأصبغة .

ندخل كتلة قدرها 0.8 g من غاز الميثان $CH_4(g)$ في دورقا يحتوي على حجما من غاز ثنائي الكلور $Cl_2(g)$ ذو اللون الأخضر قدره $V_{Cl_2(g)} = 2.4\text{ L}$ فيحدث تحول كيميائي

1- أعط وصفا للحالة الابتدائية للجملة الكيميائية

2- أكمل معادلة التفاعل الحادث :



3- أحسب كميات المادة الابتدائية للمتفاعلات

4- أنجز جدول تقدم التفاعل

5- حدد المتفاعل المحد و أستنتج قيمة التقدم الأعظمي X_{max}

6- حدد التركيب المولي للجملة الكيميائية عند الحالة النهائية .

7- أحسب كتلة ثنائي كلور الميثان الناتج .

تعطى : الحجم المولي $V_M = 24 \frac{\text{L}}{\text{mol}}$ و $M_C = 12\text{ g/mol}$ و $M_{Cl} = M_H = 1\text{ g/mol}$

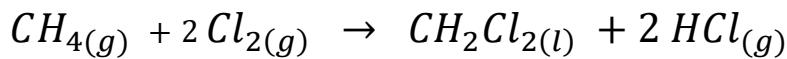
35.5 g/mol

تصحيح الفرض الخامس في مادة العلوم الفيزيائية

1- وصف الحالة الابتدائية للجملة الكيميائية :

$CH_{4(g)}$	$m = 0.8 \text{ g}$
$Cl_{2(g)}$	$V = 2.4 \text{ L}$
$T_i ; P_i$	

2- معادلة التفاعل :



3- حساب كميات المادة للمتفاعلات

$$n_{0CH_{4(g)}} = \frac{m}{M} = \frac{0.8}{16} = 0.05 \text{ mol} \quad \text{الألمنيوم}$$

$$n_{0Cl_2} = \frac{V}{V_M} = \frac{2.4}{24} = 0.1 \text{ mol} \quad \text{غاز ثنائي الأكسجين :}$$

4- جدول تقدم التفاعل :

معادلة التفاعل		$CH_{4(g)} + 2 Cl_{2(g)} \rightarrow CH_2Cl_{2(l)} + 2 HCl_{(g)}$			
الحالة	التقدم				
إبتدائية	0	0.1	0.05	0	0
إنتقالية	X	$0.05 - X$	$0.1 - 2X$	X	$2X$
نهائية	X_{max}	$0.05 - X_{max}$	$0.1 - 2X_{max}$	X_{max}	$2X_{max}$

5- تحديد المتفاعل المحد :

نفرض الميثان متفاعل محد :

$$0.05 - X_{max} = 0 ; X_{max} = 0.05 = 5 \times 10^{-2} \text{ mol}$$

نفرض أن غاز ثنائي الأكسجين متفاعل محد :

$$0.1 - 2X_{max} = 0 ; X_{max} = \frac{0.1}{2} = 0.05 = 5 \times 10^{-2} \text{ mol}$$

المتفاعلين بمقادير ستوكيومترية و $X_{max} = 5 \times 10^{-2} \text{ mol}$

6- التركيب المولي للجملة عند الحالة النهائية :

$CH_{4(g)}$	$Cl_{2(g)}$	$CH_2Cl_{2(l)}$	$HCl_{(g)}$
0	0	$X_{max} = 5 \times 10^{-2} \text{ mol}$	$2X_{max} = 0.1 \text{ mol}$

$$m_{CH_2Cl_{2(l)}} = n \cdot M$$

7- حساب كتلة ثنائي كلوروميثان الناتجة

حساب الكتلة المولية

$$M = (2 \times 35.5) + (2 \times 1) + 12 = 85 \text{ g/mol}$$

$$m_{Al_2O_{3(s)}} = 5 \times 10^{-2} \times 85 = 4.25 \text{ g}$$