

استمارة رقم 1

(1)

أتمم الجدول التالي:

$H_2S + O_2 \rightarrow H_2O + SO_2$				المعادلة	
كمية المادة بالمول				التقدم	الحالة
8	9	.....	.....	0	البدنية
...	.....	....	....	x	حالة التحول
.....	.....	....	....	$x_1=0,5$	التحول 1
.....	...	....	....	$x_2= 1,5$	التحول 2
.....	.....	.....	....	$x_{max}=...$	الحالة النهائية

المتفاعل المستعمل بإفراط : .....

المتفاعل المستعمل بتفريط هو: .....

هل المتفاعلين مستعملين بمقادير ستوكيومترية؟ .....

أتمم الجدول التالي علماً أن ثنائي الأوكسجين والالومينيوم مستعملين بقيم ستوكيومترية:

(2)

$Al + O_2 \rightarrow Al_2O_3$				المعادلة
$n(Al)$	$n(O_2)$	$n(Al_2O_3)$	التقدم ب:	الحالة
(mol)	(mol)	(mol)	(mol)	
.....	6	.....	.....	الحالة البدنية
...	....	...	x	حالة التحول
...	.....	...	$x_2 = 0,5$	حالة التحول 2
...	.....	2,5	$x_3 = \dots\dots$	حالة التحول 3
.....	.....	....	$x_{max} = \dots\dots$	الحالة النهائية

$$v = \frac{v}{\lambda} \quad (3)$$

$$v = \lambda.T \quad (2)$$

$$v = v.T \quad (1)$$

(3) ما الصحيحة من بين العلاقات التالية:

## التصحيح والسلم

(1)

$2\text{H}_2\text{S} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{SO}_2$				المعادلة	
كمية المادة بالمول				التقدم	الحالة
8	9	0	0	0	البداية
$8-2x$	$9-3x$	$2x$	$2x$	$x$	حالة التحول
7	7,5	1	1	$x_1=0,5$	التحول 1
5	4,5	3	3	$x_2= 1,5$	التحول 2
2	0	6	6	$x_{\max}=3.$	الحالة النهائية

المتفاعل المستعمل بإفراط:  $\text{H}_2\text{S}$

المتفاعل المستعمل بتفريط هو:  $\text{O}_2$

هل المتفاعلين مستعملين بمقادير ستوكيومترية؟ لا

لأن:  $8 - 2x_{\max} \neq 9 - 3x_{\max}$

ثنائي الأوكسجين والاله منبوه مستعملين بقدم ستوكيومترية:

(2)

$4\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$				المعادلة
$n(\text{Al})$	$n(\text{O}_2)$	$n(\text{Al}_2\text{O}_3)$	التقدم ب:	الحالة
(mol)	(mol)	(mol)	(mol)	
8	6	0	0	الحالة البدئية
$8-4x$	$6-3x$	$2x$	$x$	حالة التحول
6	4,5	1	$x_2 = 0,5$	حالة التحول 2
3	2,25	2,5	$x_3 = 1,25$	حالة التحول 3
0	0	4	$x_{\max} = 2$	الحالة النهائية

(3)

$$v = \frac{v}{\lambda} \quad (3)$$

~~$$v = \lambda T \quad (2)$$~~

~~$$v = vT \quad (1)$$~~

الصحيحة من بين العلاقات التالية:

السلم:

(1) موازنة المعادلة: **3 ن**

ملء الجدول وأسئلته  $0,25 \times 22 = 5,5$  **5 ن**

موازنة المعادلة: **0,5 ن**

ملء الجدول وأسئلته  $0,5 \times 16 = 8$  **ن**

**3 ن** (3)