

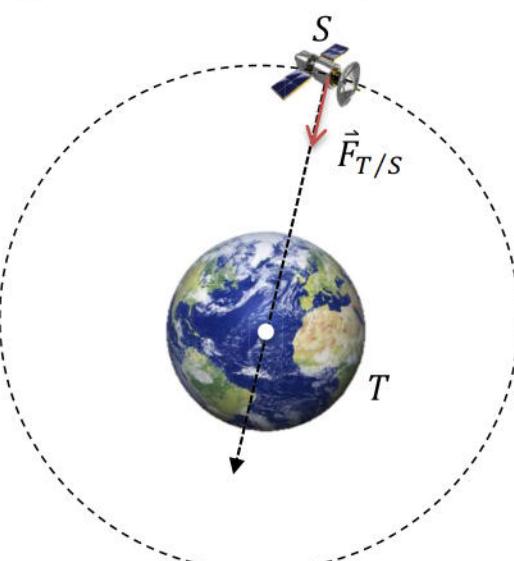


المدة: 01 ساعة ونصف

الفرض الأول للثلاثي الثالث في مادة : العلوم الفيزيائية

**التمرين(1)**

(1) ألسات 1 (Alsat1) قمر اصطناعي جزائري متعدد الاستخدامات كتلته  $m_s = 90\text{Kg}$  ، أرسل إلى الفضاء بتاريخ 28 نوفمبر 2002، يدور حول الأرض بفرض أن المسار دائري ويوجد على ارتفاع  $h = 600\text{km}$  عن سطح الأرض.



- أ) أكتب العبارة النظرية لشدة قوة جذب الأرض للقمر الصناعي .  
ب) أحسب شدة قوة جذب الأرض للقمر الصناعي .

(2) في اللحظة التي يتواجد فيها القمر الصناعي بين الأرض و القمر و على استقامة مع مركزيهما ، حيث يبعد مسافة  $d_1$  عن مركز القمر .

- أ) اعط العبارة النظرية لشدة قوة جذب القمر للقمر الصناعي .  
ب) أحسب شدة قوة جذب القمر للقمر الصناعي .

(3) ما هي المسافة بين القمر الصناعي والأرض لكي تتساوى شدتا القوتين (قوة جذب الأرض للقمر الصناعي وقوة جذب القمر للقمر الصناعي ) .

المعطيات : \* كتلة الأرض :  $M_T = 5,97 \times 10^{24}\text{kg}$

\* نصف قطر الأرض  $R_T = 6400\text{km}$

\* كتلة القمر :  $M_L = 7,36 \times 10^{22}\text{kg}$

\* كتلة القمر الصناعي :  $m_S = 90\text{kg}$

\* المسافة بين مركزي الأرض و القمر :  $d = 3,84 \times 10^8\text{m}$

\* ثابت الجذب العام :  $G = 6,67 \times 10^{-11}\text{SI}$

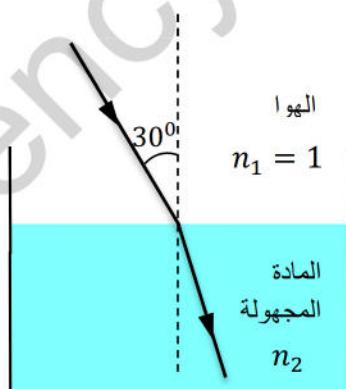
**التمرين(2)**

(1) نحقق التفاعل بين  $5,6g$  من الايثان  $C_2H_4$  و  $1,8g$  من الماء  $H_2O$  بالتسخين العالي وفي وجود محفز معدني فينتج مادة سائلة شفافة اللون مجهرولة صيغتها المجملة  $C_2H_6O$  .

- أ) أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل .

ب) أنشئي جدول تقم التفاعل . ثم حدد التقدم الأعظمي والمتفاعل المحد .

ج) أحسب كتلة الناتج عند نهاية التفاعل .



(2) نستخلص المادة المجهرولة الناتجة ونسلط عليها شعاعا ضوئيا واردا من الهواء بزاوية ورود  $30^\circ$  فينحرف الشعاع الضوئي داخل هذه المادة عن مساره .

- أ) ماذا تسمى هذه الظاهرة ؟ .



(3) إذا علمت أن زاوية الانكسار داخل هذه المادة المجهولة هي  $21,57^\circ$

أ) احسب مقدار انحراف الشعاع الضوئي .

ب) احسب قرينة انكسار هذه المادة .

ج) إذا علمت أن قرائن الانكسار لبعض السوائل كالتالي :

الماء	الميثانول	الكحول الايثيلي	المادة
1,33	1,27	1,36	قرينة انكسارها

استنتاج اسم المادة المجهولة .

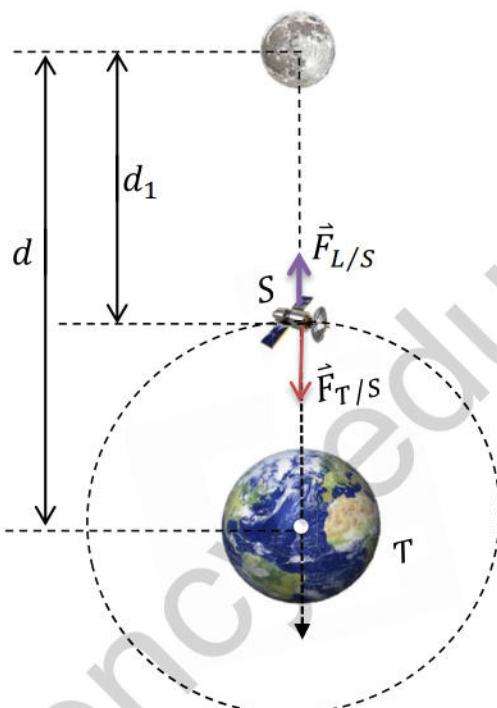
$$. M_H = 1g/mol , M_O = 16g/mol , M_C = 12g/mol$$

### الحل

#### التمرين (1)

أسات 1 (Alsat1) قمر اصطناعي جزائري متعدد الاستخدامات.

أ) العبارة النظرية لشدة قوة جذب الأرض للقمر الصناعي .



$$. F_{T/S} = \frac{G \cdot M_T \cdot m_S}{(R_T + h)^2}$$

ب) حساب شدة قوة جذب الأرض للقمر الصناعي .

$$. F_{T/S} = \frac{G \cdot M_T \cdot m_S}{(R_T + h)^2} = \frac{6,67 \times 10^{-11} \times 5,97 \times 10^{24} \times 90}{((6400+600) \times 10^3)^2}$$

$$. F_{T/S} = \frac{3,58 \times 10^{16}}{49 \times 10^{12}} = 730N$$

1) في اللحظة التي يتواجد فيها القمر الصناعي بين الأرض والقمر وعلى استقامة مع مركزيهما ، حيث يبعد مسافة  $d_1$  عن مركز القمر .

أ) اعط العبارة النظرية لشدة قوة جذب القمر للقمر الصناعي.

$$. F_{L/S} = \frac{G \cdot M_L \cdot m_S}{d_1^2}$$

ب) حساب شدة قوة جذب القمر للقمر الصناعي .

$$d_1 = d - (R_T + h)$$

$$d_1 = 3,84 \times 10^8 - (6400 + 600) \times 10^3 = 3,77 \times 10^8 m$$

$$. F_{L/S} = \frac{G \cdot M_L \cdot m_S}{d_1^2} = \frac{6,67 \times 10^{-11} \times 7,36 \times 10^{22} \times 90}{(3,77 \times 10^8 m)^2}$$



$$F_{L/S} = 3,11 \times 10^{-3} N$$

(2) ما هي المسافة بين القمر الصناعي والأرض لكي تتساوى شدتا القوتين (قوة جذب الأرض للقمر الصناعي وقوة جذب القمر للقمر الصناعي).

$$F_{T/S} = F_{L/S}$$

$$\frac{G \cdot M_T \cdot m_S}{(R_T + h)^2} = \frac{G \cdot M_L \cdot m_S}{d_1^2}$$

$$\frac{M_T}{(R_T + h)^2} = \frac{M_L}{(d - (R_T + h))^2}$$

$$\frac{\sqrt{M_T}}{R_T + h} = \frac{\sqrt{M_L}}{d - (R_T + h)}$$

$$\frac{\sqrt{M_T}}{x} = \frac{\sqrt{M_L}}{d - x}$$

$$(d - x)\sqrt{M_T} = x\sqrt{M_L}$$

$$d\sqrt{M_T} = x(\sqrt{M_L} + \sqrt{M_T})$$

$$x = \frac{d\sqrt{M_T}}{\sqrt{M_L} + \sqrt{M_T}}$$

$$x = \frac{3,84 \times 10^8 \times \sqrt{5,97 \times 10^{24}}}{\sqrt{7,36 \times 10^{22}} + \sqrt{5,97 \times 10^{24}}} = \frac{3,84 \times 10^8 \times 2,44 \times 10^{12}}{2,71 \times 10^{11} + 2,44 \times 10^{12}}$$

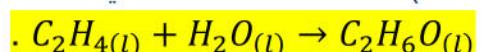
$$x = 3,42 \times 10^8 m$$

$$h = x - R_T = 3,42 \times 10^8 - 6,4 \times 10^6 = 3,35 \times 10^8 m$$

## التمرين (2)

(1) نحقق التفاعل بين 5,6g من الايثان  $C_2H_4$  و 1,8g من الماء .  $H_2O$

أ) معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل .



ب) جدول تقدم التفاعل . ثم حدد التقدم الأعظمي والمتفاعل المحد .

$$n_0(C_2H_{4(l)}) = \frac{m}{M} = \frac{5,6}{28} = 0,2 mol$$

$$n_0(H_2O) = \frac{m}{M} = \frac{1,8}{18} = 0,1 mol$$

	$C_2H_{4(l)} + H_2O_{(l)} \rightarrow C_2H_6O_{(l)}$		
الحالة الابتدائية	0,2	0,1	0
الحالة الانتقالية	0,2 - x	0,1 - x	x
الحالة النهائية	0,2 - x <sub>m</sub>	0,1 - x <sub>m</sub>	x <sub>m</sub>



.  $x_m = 0,1\text{mol}$  وبالتالي  $H_2O_{(l)}$  المتفاعل المحد هو

ج) حساب كتلة الناتج عند نهاية التفاعل .

$$\cdot n_f(C_2H_6O) = x_m = 0,1\text{mol}$$

$$\cdot M(C_2H_6O) = 24 + 6 + 16 = 46\text{g/mol}$$

$$\cdot m = n_f \times M = 0,1 \times 46 = 4,6\text{g}$$

2) نستخلص المادة المجهولة الناتجة ونسلط عليها شعاعاً ضوئياً وارداً من الهواء بزاوية ورود  $30^0$  فينحرف الشعاع الضوئي داخل هذه المادة عن مساره .  
ما زال ظاهراً .

تسمى ظاهرة الانكسار .

3) إذا علمت أن زاوية الانكسار داخل هذه المادة المجهولة هي  $21,57^0$  .

أ) احسب مقدار انحراف الشعاع الضوئي .

$$D = i - r = 30 - 21,57 = 8,43^0$$

ب) احسب قرينة انكسار هذه المادة .

$$n_1 \sin i = n_2 \sin r$$

$$\sin 30^0 = n_2 \sin 21,57^0$$

$$\cdot 0,5 = n_2 \times 0,367$$

$$\cdot n_2 = 1,36$$

استنتج اسم المادة المجهولة .

اسم المادة المجهولة هو الكحول الإيثيلي .

